ТЕХНИЧЕСКАЯ ЭНЦИКЛОПЕДИЯ

СПРАВОЧНИК
ФИЗИЧЕСКИХ, ХИМИЧЕСКИХ
И ТЕХНОЛОГИЧЕСКИХ ВЕЛИЧИН

ТОМ ШЕСТОЙ

16-я ТИПОГРАФИЯ УПП ОГИЗ,
МОСКВА, ТРЕХПРУДНЫЙ ПЕР., Д. 9.
УПОЛНОМОЧЕННЫЙ ГЛАВЛИТА.
Б 2 459. ГИЗ 23. ТИРАЖ 30 500 ЭКЗ.

ТЕХНИЧЕСКАЯ ЭНЦИКЛОПЕДИЯ

СПРАВОЧНИК ФИЗИЧЕСКИХ, ХИМИЧЕСКИХ И ТЕХНОЛОГИЧЕСКИХ ВЕЛИЧИН

ГЛАВНЫЙ РЕДАКТОР
Л. К. МАРТЕНС

ШЕСТОЙ ТОМ—ПОД РЕДАКЦИЕЙ ПРОФ. Б. М. БЕРКЕНГЕЙМА

ПОД ОБЩЕЙ РЕДАКЦИЕЙ ИНЖ. И. А. ФРЯЗИНОВСКОГО
и ИНЖ. Б. Э. ШПРИНКА
ПРИ БЛИЖАЙШЕМ УЧАСТИИ КОЛЯНКОВСКОГО Д. П.,
УЧ. АГР. РАКИЦКОГО Н. П., ПРОФ. РАКОВСКОГО А. В.,
ПРОФ. РЕБИНДЕРА П. А.

РЕДАКЦИОННОЕ БЮРО
ГЛ. РЕДАКТОР—ПРОФ. Л. К. МАРТЕНС, ЗАМ. ГЛ. РЕД.—ПРОФ. М. Б. ВОЛЬФСОН, ПОМ. ГЛ. РЕД.—ИНЖ. Б. Э. ШПРИНК, ЗАВ. ПРОИЗВОДСТВЕННО-ИЗДАТ. СЕКТОРОМ—Л. И. СТРОНГИН, УЧ. СЕКРЕТАРЬ—Н. П. РАКИЦКИЙ

ГОСУДАРСТВЕННОЕ СЛОВАРНО-ЭНЦИКЛОПЕДИЧЕСКОЕ ИЗДАТЕЛЬСТВО «СОВЕТСКАЯ ЭНЦИКЛОПЕДИЯ»
МОСКВА ✧ ОГИЗ РСФСР ✧ 1931

ГОСУДАРСТВЕННОЕ СЛОВАРНО-ЭНЦИКЛОПЕДИЧЕСКОЕ
ИЗДАТЕЛЬСТВО «СОВЕТСКАЯ ЭНЦИКЛОПЕДИЯ»

Редакционная работа по VI тому «Справочника» закончена 15 мая 1931 г.

ТЕХНИЧЕСКИЕ РЕДАКТОРЫ: ПРИ РЕДАКЦИИ — Д. П. КОЛЯНКОВСКИЙ и И. И. МОРОЗОВ; ПРИ ТИПОГРАФИИ — Г. В. КОНДЗЕРОВСКИЙ

Адрес редакции Технической Энциклопедии: Москва, Остоженка, 1.
Адрес конторы ГСЭИ: Москва, Волхонка, 14.

СОДЕРЖАНИЕ.

Стр.

I. РАВНОВЕСИЕ ФАЗ.—Системы, содержащие парообразную фазу . . . . . 7—90

Зависимость точки кипения от состава жидких смесей летучих компонентов.—D. B. Keyes, D. B. Mason и Roger K. Taylor 7

Эбуллиоскопические данные—повышение точки кипения при нелетучих растворенных веществах.—Blair Saxton 24

Соотношения между параметрами P-T-X для систем из двух или большего числа компонентов, содержащих две или большее число фаз (системы L-V, L_I-L_{II}-V и S-L-V).—F. C. Kracek 52

Сравнительная эффективность высушивающих веществ.—Martin Shepherd . 90

II. РАВНОВЕСИЕ ФАЗ.—Системы, не содержащие парообразной фазы . . . . 91—445

Тройные точки, точки перехода и точки плавления при нормальном и пониженном давлениях.—H. W. Foote 92

Влияние давления на точки плавления и перехода; изменения объема при плавлении и переходе; непосредственно измеренные разницы в сжимаемости и в термическом расширении.—P. W. Bridgman 96

Внутреннее (молекулярное) давление.—I. H. Hildebrand 106

Механические и термические свойства различных фаз кремнезема.—Robert B. Sosman 106

Растворимость жидкостей в жидкостях. Системы из двух компонентов.—Arthur E. Hill 110

Точки затвердевания—растворимость: системы, содержащие в качестве одного из компонентов неметаллический элемент.—C. Tourneux 123

Точки затвердевания—растворимость: двухкомпонентные системы, в которых один из компонентов—металл, другой—неорганическое соединение.—Domenico Meneghini 141

Точки затвердевания—растворимость: двух- и трехкомпонентные не-водные системы, образованные только из неорганических соединений, включая все системы, образованные сплавленными солями.—Carlo Sandonnini, Umberto Sborgi и Mario Amadori 143

Системы, содержащие тугоплавкие вещества.—John Bright Ferguson 193

Точки затвердевания—растворимость: системы, содержащие только органические соединения.—F. Spencer Mortimer 206

Точки затвердевания—растворимость: не-водные системы, содержащие как органические, так и неорганические соединения.—Robert Kremann . . . 311

Растворимость солей и сильных кислот и оснований в воде.—J. N. Brönsted 346

Растворимость органических веществ и слабых электролитов в воде.—Nelson W. Taylor 381

Стр.

Понижение точек затвердевания (замерзания) водных растворов.—R. E. Hall и Miles S. Sherrill 385

Неорганические сильные электролиты и все соли.—R. E. Hall 385

Не-электролиты, слабые электролиты и все органические соединения.—Miles S. Sherrill в сотрудничестве с Louis Harris 394

Влияние давления на температуры перехода кристаллогидратов, на точки затвердевания и на растворимость.—A. L. Th. Moesveld 398

Равновесие фаз в трехкомпонентных системах, содержащих две жидкие фазы, из которых по крайней мере для одной известен полный состав.—A. S. Coolidge. 399

Равновесие фаз в конденсированных системах, содержащих две жидкие фазы с равновесно распределенным между ними третьим компонентом; обе фазы практически являются несмешивающимися. Коэффициенты распределения.—George Shannon Forbes и Gaylord West Anderson 418

Точки затвердевания—растворимость: трехкомпонентные системы, содержащие неметаллический элемент 440

СИМВОЛЫ И СОКРАЩЕНИЯ.

%	весовые проценты.	$\%_m$	молекулярные проценты.
$\%_v$	объемные проценты.	$t°, t$	температура в градусах С.
$\%_a$	атомные проценты.	÷	пределы (от до).

Другие символы и сокращения см. «Справочник» т. I стр. 7, т. III стр. 8 и настоящий том — текст статей, в которых употребляются символы.

РАВНОВЕСИЕ ФАЗ.

СИСТЕМЫ, СОДЕРЖАЩИЕ ПАРООБРАЗНУЮ ФАЗУ.

ОБЩИЙ УКАЗАТЕЛЬ.

Однокомпонентные системы.

Давление пара до 2 *atm*.

Элементы.

P, S, Se, Te *и галоиды* . . . . . т. V, 352
H_2, N_2, O_2, O_3 *и благородные газы* т. V, 354
Металлические элементы . . . . . т. V, 356

Химические соединения.

Кристаллическое состояние—пар:

Таблица B . . . . . т. V, 359, 362
Таблица C . . . . . т. V, 361

Жидкость—пар:

Таблица B . . . . . т. V, 362, 365
Таблица C . . . . . т. V, 369

Давление пара между 1 *atm* и критической точкой.

Элементы.

P, S, Se, Te *и галоиды* . . . . . т. V, 352
H_2, N_2, O_2, O_3 *и благородные газы* т. V, 354
Hg . . . . . т. V, 356

Химические соединения.

Таблица B . . . . . т. V, 384, 390
Таблица C . . . . . т. V, 395, 399

Особые таблицы.

Поправки для приведения точки кипения к нормальному давлению . . . . . т. V, 401
Критические точки . . . . . т. V, 403
$t°$ *воспламенения горючих жидкостей* т. III, 470

Двухкомпонентные системы.

Двухфазные системы. Твердая фаза—пар

Адсорбция и растворимость газа в твердых веществах . . . . . т. V, 406

Двухфазные системы. Жидкость—пар

Растворимость газов в жидкостях т. V, 412

Изотермические системы.

Парциальные и общие давления паров т. V, 446, 447, 465
Понижение давления пара . . т. V, 447, 456

Изобарические системы. Стр.

Оба компонента летучи. Кривые точки кипения 7
Один из компонентов летуч. Повышение точки кипения 24
Ортобарические системы. Соотношение между параметрами P-T-X 52

Трехфазные системы. Кристаллическая фаза (1)—кристаллическая фаза (2)—пар

Высушивающая способность веществ 90

Другие системы—см. «Указатель» в конце издания, отдел «Химическая термодинамика»

Трехкомпонентные системы.

Двухфазные системы. Жидкость—пар

По крайней мере один из компонентов газ. Растворимость смесей газов в жидкостях и газов в растворах . . . . . т. V, 412

Изотермические системы.

По крайней мере два компонента летучи. Парциальные и общие давления паров т. V, 447, 465
Только один компонент летуч. Понижение давления пара (Тонометрия) . . т. V, 456

Изобарические системы.

По крайней мере два компонента летучи. Кривые точки кипения . . . . . т. V, 470 7
Только один компонент летуч. Повышение точек кипения (Эбуллиоскопия) 24
Ортобарические системы. Соотношение между параметрами P-T-X . . . . т. V, 471 52

Трех- и четырехфазные системы. 52

Четырехкомпонентные системы.

Растворимость газов в растворах т. V, 430
Все прочие системы 52

ЗАВИСИМОСТЬ ТОЧКИ КИПЕНИЯ ОТ СОСТАВА ЖИДКИХ СМЕСЕЙ ЛЕТУЧИХ КОМПОНЕНТОВ.

D. B. Keyes, D. B. Mason и Roger K. Taylor.

СОДЕРЖАНИЕ.

	Стр.		Стр.
Двухкомпонентные системы	8	Минимум точки кипения	17
Трехкомпонентные системы	13	Влияние давления	23
Азеотропные смеси	17	Максимум точки кипения	23
Двухкомпонентные смеси	17	Трехкомпонентные смеси	23

$\%_m$ — молекулярный % (для жидкостей это обозначение имеет иногда иной смысл; в таких случаях об этом сделаны указания).

↓ — указывает пределы линейной зависимости.

Максимальные или минимальные $t°_{кип.}$ выделены жирным шрифтом.

ДВУХКОМПОНЕНТНЫЕ СИСТЕМЫ.

ТАБЛИЦА 2—3.

(«Нормальный порядок»; см. т. V, стр. 124.)

Аргон

B=N_2 (20)

$t°_{кип.}$, °K	%m A	
	Жидк.	Пар.
1500 мм		
83.55	0	0
84.9	20	9.5
86.4	40	21.5
89.5	70	49.0
92.3	90	77.5
94.18	100	100
1000 мм		
79.70	0	0
80.9	20	8.7
82.4	40	20.4
85.2	70	45.5
87.95	90	75.0
89.93	100	100
760 мм		
77.30	0	0
78.48	20	8.6
79.8	40	19.0
82.6	70	43.6
85.25	90	73.5
87.25	100	100
500 мм		
73.90	0	0
74.97	20	7.8
76.22	40	17.7
78.8	70	41.0
81.42	90	70.4
83.45	100	100

O_2

B=N_2 (1)

760 мм		
77.3	0	0
78.0	8.10	2.2
79.0	21.60	6.8
80.0	33.4	12.0
81.0	43.4	17.7
82.0	52.2	23.6
83.0	59.5	29.9
84.0	66.2	36.9
85.0	72.3	44.3
86.0	77.8	52.2
87.0	82.9	60.3
88.0	88.5	69.6
89.0	93.8	79.8
89.5	96.5	87.0
90.1	100	100

H_2O

Водные растворы

B=HCl (7)

См. также т. V, стр. 465

$t°_{кип.}$	%m B
100	0.0
101.8	2.0
103.3	4.0
105.3	6.0
108.0	8.0
109.7	10.5
109.0	12.0
105.2	14.0
92.0	17.0
82.7	18.5
19.0	26.3

B=Br_2, см. (52)

B=HBr (8)

См. также т. V, стр. 471

$t°_{кип.}$	Пар. %m B
760 мм	
100.0	0
114.7	2
122.4	6
126.0	15
124.3	25
104.3	70
92.0	80
36	90
26	95

B=HNO_3 (10)

См. также т. V, стр. 469

$t°_{кип.}$	%m B
760 мм	
100.0	0
106.0	10
114.6	20
120.4	30
121.9	37
120.4	45
114.9	55
103.4	70
95.2	86
360 мм	
80.5	0
86.5	10
92.3	20
98.2	30
100.2	39
96.6	50
89.6	60
63.5↓	99

p мм Hg	$t°_{кип.}$	%m B (37) Жидк.	%m B (37) Пар.
190	65.5	8.20 *1	0.404 *1
237	72	8.28	0.495
465	93	8.54	0.522
566	100	8.28	0.638

p мм Hg	$t°_{кип.}$	%m B (37) Жидк.	%m B (37) Пар.
760	106.5	8.36	0.627
870	115.5	8.78	0.462
40	40.2	13.9 *2	1.54 *3
116	59.0	12.4	1.48
318	87.5	12.4	1.47
458	97.5	12.8	1.51
570	104.0	12.3	1.57
680	108.5	12.3	1.42
760	112	12.3	1.76
40	45.8	22.90 *4	7.14 *5
116	66.5	22.2	6.66
317	95.0	21.7	6.08
458	105.5	22.5	7.14
570	111.0	22.1	5.16
760	118.5	22.1	6.60
870	124.2	22.3	4.87
40	52	30.8 *6	22.2 *7
116	70.2	30.5	17.1
317	98.5	30.8	18.9
353	104	31.0	22.4
463	109.5	30.8	22.5
517	112.5	30.7	22.6
553	113.5	31.0	22.9
622	115.5	31.0	22.3
670	117.5	30.8	22.2
725	120.5	30.8	19.0
763	121.6	30.8	16.6
40	52.6	34.6 *8	34.6 *9
116	72.0	35.8	35.6
116	72.1	36.0	36.1
324	102	33.6	22.3
458	109	37.4	36.7
465	110.1	35.3	34.7
574	113.9	38.1	38.0
760.2	121.9	38.3	38.3
870	126.0	34.2	29.1
870	126.3	36.3	34.8
1010	130.6	34.9	34.8
40	52.0	40.3 *9	62.0 *9
116	71.5	40.1	64.3
325	98.5	40.3	52.2
398	104	40.0	53.8
458	108	39.5	53.5
570	113.5	40.0	49.3
754	121	40.2	60.2
40	47.6	46.0 *10	84.3 *11
116	67.0	45.7	74.2
325	93.0	46.0	71.5
408	103.0	45.8	65.2
540	110.0	45.1	83.8
760	118.0	46.5	75.9
40	43	53.2 *12	92.5 *12
116	56	56.2	91.8
458	91	56.2	93.1
570	98	54.9	88.8
760	112	53.0	89.1
870	120.5	54.2	86.0
40	38	61.2 *13	95.3 *14
116	52.5	63.0	96.8
345	78	61.2	95.4
458	84	61.5	95.9
570	92	61.5	94.2
760	99	61.5	92.1
40	32.5	71.5 *15	99.5 *16
116	47.5	72.7	98.6
315	63	74.6	98.9
458	75	73.7	99.2
570	80.3	73.9	99.2

p мм Hg	$t°$ кип.	%m B (37) Жидк.	%m B (37) Пар.
760	90.5	71.6	98.4
870	100.0	76.3	95.4
40	29	83.7 *17	98.9 *18
116	43.5	84.7	99.3
458	69	84.0	99.1
760	85.5	86.2	99.1
870	90.5	85.4	99.4
40	27.5	92.6 *19	98.8 *19
116	41.5	92.3	98.6
315	59.0	92.9	99.1

*1, *2 0.05%m NO_2. *3 0.04%m NO_2. *4 0.14%m NO_2. *5 0.11 %m NO_2. *6 0.16 %m NO_2. *7 0.14%m NO_2. *8 0.18%m NO_2. *9 0.23%m NO_2. *10 0.3%m NO_2. *11 0.4%m NO_2. *12 0.2%m NO_2. *13 0.4%m NO_2. *14 0.2 — 0.7%m NO_2. *15 0.4 — 0.6%m NO_2. *16 0.1 — 0.7%m NO_2. *17 0.3—0.6%m NO_2. *18 0.2—0.5%m NO_2. *19 0.4%m NO_2.

B=CH_2O_2
Муравьиная кислота
См. стр. 67

B=CH_4O (12)
Метиловый алкоголь

$t°$ кип.	%m B
800 мм	
101.4	0
93.0	6
87.9	12
83.4	20
79.6	30
76.9	40
73.8 ↓	55
68.4 ↓	85
65.9	100
760 мм	
100.0	0
91.6	6
86.5	12
82.0	20
78.2	30
75.6	40
72.4 ↓	55
67.1 ↓	85
64.6	100
700 мм	
97.7	0
89.3	6
84.3	12
79.8	20
76.1	30
73.5	40
70.3 ↓	55
65.1 ↓	85
62.6	100

B=C_2HBr_3O (13)
Бромаль

$t°$ кип.	%m B
760.4 мм	
100.0	0
100.2	4
100.3	10.8
100.2	24.2
99.8	35.6
759.8 мм	
99.3	42.7
100.1	50.0

$t°$ кип.	%m B
758.7 мм	
100.2	89.3
100.4	95.8
100.6	98.4

B=C_2H_4O (35)
Ацетальдегид

$t°$ кип.	%m B Жидк. *1	%m B Пар. *2
100	0	0
93.5	0.5	25
82	1	50
63	4	75
43	10	89
33	20	93
29	30	
25.3	50	
24.6	60	
23.8	75	

*1 760 мм±5. *2 761 мм.

B=$C_2H_4O_2$ (38)
Уксусная кислота
См. также т. V, стр. 471

$t°$ кип.	%m B Жидк.	%m B Пар.
760 мм		
100.00	0	0
100.50	10	6.3
101.18	20	12.2
102.05	30	18.5
103.15	40	26.0
104.33	50	34.0
105.78	60	43.0
108.95	75	60.0
111.85	85	73.8
118.10	100	100
763 мм (среднее) (35)		
100	0	0
101.1	20	15
102.5	40	28.5
105.3	60	45
110.4	85	70
118.0	100	100

%m B	$t°$ кип. 800 мм (12)	$t°$ кип. 760 мм (12)
B=C_2H_6O Этиловый алкоголь См. также т. V, стр. 447		
0	101.4	100.0
2	96.7	95.1
5	92.0	90.5
7	90.0	88.6
10	87.9	86.5
20	84.6	83.2
30	83.0	81.7
40	82.1	80.8
50	81.3	80.0
60	80.7	79.4
75	80.0	78.7
90	79.5	78.2
100	79.7	78.4
	700 мм (12, 39)	640 мм (39)
0	97.7	95.2
2	92.8	90.3
5	88.3	85.8
7	86.4	83.9
10	84.3	81.9
20	81.1	78.9
30	79.6	77.5
40	78.7	76.6
50	77.9	75.9
60	77.3	75.3
75	76.6	74.6
90	76.2	74.3
100	76.3	74.3

$t°$ кип.	%m B (14) Жидк.	%m B (14) Пар.
760 мм		
100.0	0	0
93.9	2	24
89.2	5	41
87.2	7	47
85.3	10	52
82.2	20	60
81.0	30	63
80.3	40	65
79.6	50	68
78.9	60	72
78.3	70	78
78.2	80	81

$t°$ кип.	%m B (33)
760 мм	
95.3	2
90.4	5
86.1	10
83.5	20
81.9	30
79.8	50
78.6	70
78.3	80
78.2	85
78.2	90
78.3	100

$t°$ кип.	%m A
B=C_3H_6O (19) Ацетон См. также т. V, стр. 447	
56.9	0
59.0 ↓	30
61.6 ↓	60
62.6	70
64.5	80
69.6	90
77.9	95
100.0	100

B=C_3H_8O (12)
n-Пропиловый алкоголь

$t°$ кип.	%m B
800 мм	
92.8	3.2
89.9	10
89.4	20
89.1	40
89.2	50
90.9	75
98.5	100
760 мм	
91.7	3
88.5	10
88.1	20
87.75	40
87.9	55
89.7	75
97.26	100
700 мм	
89.0	3.2
86.3	10
85.9	20
85.6	40
85.8	55
87.5	75
95.0	100

B=C_3H_8O (12)
Изопропиловый алкоголь

$t°$ кип.	%m B
800 мм	
101.45	0
90.5	3
85.0	10
83.6	20
83.1	30
82.6	40
81.9	55
81.7	67
81.8	75
83.7	100
760 мм	
100	0
89.8	3
83.6	10
82.0 ↓	25
80.5 ↓	56
80.4	67
80.5	75
82.4	100
700 мм	
97.7	0
87.5	3
81.5	10
80.2	20
79.1	40
78.5	56
78.3	70
80.3	100

$t°$ кип.	% m B	
	Жидк.	Пар.
760 мм (24)		
100	0	0
95	1	19
90	2	34
86.7	3	43
83.5	6	50.5
81.5	15	56
81.0	30	58
80.7	50	63
80.5	70	70
81.0	80	77
82.3	90	83

B=$C_3H_8O_3$ (6)
Глицерин
См. также т. V, стр. 454

% m B	p, мм Hg	$t°$ кип.
81.11	189.1	125.11
	268.6	136.72
	363.5	147.48
	538.7	161.99
63.02	120.6	86.00
	187.8	97.49
	244.0	104.45
	367.3	116.07
	451.6	122.39
	549.6	128.55
55.04	114.9	78.35
	330.8	105.80
	461.7	115.50
	580.4	122.50
38.04	115.5	68.22
	185.5	79.24
	262.5	87.84
	389.2	98.32
	525.5	106.81
20.90	194.0	77.85
	312.7	89.57
	415.0	96.95
	541.5	104.33
20.46	145.3	66.64
	246.5	78.88
	370.0	89.05
	515.5	97.72
12.61	190.3	69.34
	393.9	87.09
	499.9	93.34
	612.1	98.85
7.22	127.8	58.77
	223.4	71.23
	331.2	80.71
	468.3	89.53
	631.2	97.61
4.68	180.8	65.32
	293.3	77.08
	525.0	91.42
	640.9	96.84
2.01	190.7	65.87
	341.3	79.58
	502.3	89.41
	672.8	97.37

$t°$ кип.	% m B
760 мм (16, 27, 29)	
100	0
103.5	10
107.5	20
113.0	30
118.0	40
125.0	50
133.5	60
145.5	70
162	80
174	85
193	90
223	95
249	98
290	100

% m B	$t°$ кип. (29)	
	700 мм	650 мм
0	98	96
10	101.5	99
20	105.5	103
30	110.5	108
45	119	117
65	137	134
100	287	284.5
	600 мм	550 мм
0	93.5	91
10	97	94.5
20	101	98.5
30	105.5	103.5
45	114.5	112
65	131.5	129
100	282	279
	500 мм	450 мм
0	89	86
10	92	89
20	96	93
30	100.5	97.5
45	109.5	106.5
65	126	122.5
100	276	272
	400 мм	350 мм
0	83	79.5
10	86	82.5
20	89.5	86
30	94.5	91
45	103	99.5
65	119	115
100	268	264
	300 мм	250 мм
0	76	71.5
10	79	74.5
20	82.5	78
30	87	82.5
45	95	90.5
65	110.5	105
100	259	253.5
	200 мм	150 мм
0	66.5	60
10	69	62.5
20	72.5	66
30	77	70
45	85	78
65	99	91.5
100	247	238.5

% m B	$t°$ кип.	(29)
	100 мм	40 мм
0	52	34
10	54	36
20	57	38.5
30	61	42.5
45	69	49.5
65	81.5	60
100	227.5	210*1

*1 При 50 мм.

B=$C_4H_{10}O$ (12)
Триметилкарбинол

$t°$ кип.	% m B
800 мм	
101.45	0
85.7	3
82.5	10
82.0	30
81.6	50
81.3	69
83.85	100
760 мм	
100.00	0
85.0	3
81.1	10
80.7	30
80.3	50
80.0	69
82.55	100
700 мм	
97.70	0
82.0	3
79.1	10

$t°$ кип.	% m B
78.6	30
78.2	50
77.9	69
80.45	100

B=$C_5H_4O_2$ (28)
Фурфурол

$t°$ кип.	% m B	
	Жидк.	Пар.
760 мм		
100.00	0	0
98.56	1	5.5
98.07	2	8.0
97.90	4	9.2
97.90	9.2	9.2
97.90	50	9.2
98.7	70	9.5
100.6	80	11
109.5	90	19
122.5	92	32
146.0	94	64
154.8	96	81
158.8	98	90
161.7	100	100

B=$C_6H_8N_2$ (4)
Фенилгидразин

$t°$ кип.	% m B
104	15
106	30
114	65
168	86
243	100

Не-водные смеси.

HCl
B=C_6H_7N (26)
Анилин

$t°$ кип.	% m A
755 мм	
183	0
186	20
190	30
205	40
244	48
245	49
220	50
206	50.2

SO_3
B=H_2SO_4
См. т. V, стр. 468

H_2SO_4
B=NH_3 (22)

$t°$ кип.	% m B
490	50
474	52
431	54
410	55
394	56
381	57
371	58
361	59

$S_2O_5Cl_2$
B=$ClSO_2OH$ (44)

N_2O_4
B=HNO_3 (36)

% m A	$t°$ кип.	
	Жидк.	Пар.
0	87	0
3.5	65.0	58.0
7.8	55.0	77.0
20.3	33.0	99.9
100	22.0	100

NH_4Cl
B=$ZnCl_2$ (17)

$t°$ кип.	% m B
342	40
343	49
345	58
350	70
358	75
385	87
730	100

B=$CdCl_2$ (17)

338	0
340	28
342	40
363	50
399	60

$t°$ кип.*1	%m B
442	70
492	80
550	90
964	100

B=CuCl (17)

338	32
340	41
346	54
360	66
382	80
415	91
954	100

B=LiCl (17)

332	35
338	45
344	54
351	64

*1 Жидкая фаза только между 35 и 64%m B.

$SnBr_4$

B=SnJ_4 (40)

206.8	0
209.6	10
215.0	20
221.7	30
230.0	40

$t°$ кип.	%m B
240.7	50
253.5	60
268.2	70
288.2	80
312.1	90
346.0	100

NaCl

B=KCl (18)

$t°$ кип.	%m A Жидк.	%m A Пар.
3.49 мм		
890	0	0
894	20	
903		20
914	40	
927		40
928	60	
937		60
946	80	
950		80
965	100	100

$t°$ кип.	%m A Жидк.
2.44 мм | 1.08 мм	
870 | 830	0
873 | 834	20
891 | 851	40
906 | 869	60
924 | 890	80
945 | 920	100

Углеродистые соединения.

ТАБЛИЦА Ⓒ. («Порядок Ⓒ».)

CO

B=$C_4H_{10}O$ (47)

Этиловый эфир

$t°$ кип.	%m A Жидк.	%m A Пар.
750 мм		
34.2	0	0
+15.0	1.4	55.0
0	2.3	76.2
−24.0	6.8	94.0
−64.0	27.4	99.8
−78.6	47.4	100.0

CCl_4

B=CS_2 (42)

$t°$ кип.	%m A
46.4	0
48.7	15
51.5	30
56.1	50
60.5	65
64.0	75

$t°$ кип.	%m A
68.3	85
70.9	90
76.7	100

B=$CHCl_3$ (19)

61.50	0
63.1	20
65.0	40
66.3	50
67.7	60
69.3	70
71.3	80
73.8	90
76.75	100

B=$C_2H_4Br_2$ (45)

Бромистый этилен

749 мм

130.2	0
112.5	15
104.1	25
98.0	35
93.1	45
89.4	55
86.3	65
80.6	85
76.8	100

$t°$ кип.	%m A Жидк.	%m A Пар.
B=C_2H_6O (48)		
Этиловый алкоголь		
745 мм		
77.9	0	0
72.8	6.4	25
70.3	11.4	35
68.0	17.6	45
65.0	33.6	55
63.8	60	60
(63.6)	(63)	(63)
64.3	72.8	67
75.9	100	100

B=$C_4H_8O_2$ (48)

Этилацетат

76.5		0
75.8	9.5	10
75.2	17.9	20
74.7	28.4	30
74.3	37.3	40
74.1	44.0	50
74.1	58.0	60
74.3	68.2	70
74.9	83.9	85
75.9	100	100

B=$C_4H_{10}O$ (48)

Этиловый эфир

34.75	0	0
44.7	10	2
50.6	20	5
56.8	32	10
60.5	40	15
65.6	53	25
70.2	67	40
72.4	76	50
77.7	100	100

B=C_6H_6 (42)

$t°$ кип.	%m B
76.69	0
77.03	25
77.32	40
77.60	50
77.97	60
78.47	70
79.30	85
80.23	100

B=C_7H_8 (45)

Толуол

$t°$ кип.	%m A
749 мм	
110.1	0
105.2	10
101.2	20
97.2	30
93.2	40
90.0	50
87.0	60
84.2	70
80.3	85
76.8	100

$t°$ кип.	%m B
56.2	0
51.3	5
48.3	10
43.8	20
41.2	30
40.1	40
39.5	50
39.1	65
39.6	80
41.0	90
42.5	95
46.3	100

CS_2

B=$C_3H_6O_2$ (42)

Метилацетат

B=C_6H_6 (9)

45.75	0
47.6	20
48.7	30
51.3	50
52.9	60
55.3	70
59.5	80
65.7	90
79.55	100

$CHCl_3$

B=CH_4O (48)

Метиловый алкоголь

$t°$ кип.	%m A Жидк.	%m A Пар.
757 мм		
64.9	0	0
63.7	3.6	10
60.8	10	23.4
59.5	13.7	30
57.7	20	39.8
55.6	30.4	50
54.4	40	54.4
53.7	50	58.4
53.4	(63)	(63)
53.6		68
53.7	71	
61.4	100	100

B=C_2H_6O (46)

Этиловый алкоголь

$t°$ кип.	%m B
60.95	0
59.1	7
59.6	15
61.4	30
63.3	40
65.7	50
68.4	60
71.0	70
73.6	80
75.8	90
77.9	100

$t°_{кип.}$	%m A	
	Жидк.	Пар.
B=C_3H_6O (48) Ацетон 750 *мм*		
56.0	0	0
58.6 ↓	16	10
60.5	29	20
61.8	39	30
62.8	47	40
63.5	54	50
63.9	65	70
63.0	82	90
61.2	100	100

750 *мм* (42)

56.20	0
59.40 ↓	20
62.76	40
63.88	50
64.59	65
64.25	75
63.24	85
61.32	100

B=C_6H_6 (48)

80.6	0	0
79.8	8	10
79.0	15	20
78.2	22	30
77.3	29	40
76.4	36	50
75.3	44	60
74.0	54	70
71.9	66	80
68.9	79	90
61.4	100	100

B=C_7H_8 (41) Толуол

$t°_{кип.}$	%m B
61.4	0
66.0	15
71.5	30
80.3	50
85.3	60
90.8	70
96.3	80
102.2	90
108.9	100

CH_4O
Метиловый алкоголь
B=C_2H_6O (19)
Этиловый алкоголь

65.10	0
66.38	15
67.32	25
68.90	40
70.10	50
71.48	60
73.90	75
75.73	85
78.75	100

$t°_{кип.}$	%m A
B=C_3H_6O (19) Ацетон	
56.65	0
55.84	16
55.90	25
56.08	35
56.54	50
57.48	60
58.68	70
60.27	80
62.48	90
65.20	100

$C_2H_4Cl_2$
Хлористый этилен
B=C_6H_6 (42)

80.24	0
80.51	10
80.78	20
81.08	30
81.39 ↓	40
82.35 ↓	70
82.74	80
83.20	90
83.66	100

$C_2H_4Br_2$
Бромистый этилен
B=C_7H_8 (45)
Толуол
749 *мм*

110.1	0
111.5	10
113.0	20
114.6	30
116.3	40
118.0	50
120.8	65
124.5	85
130.2	100

C_2H_4O
Ацетальдегид
B=C_2H_6O (25)
Этиловый алкоголь

$t°_{кип.}$	%m B	
	Жидк.	Пар.
699 *мм*		
20.1	0	0
25.7	20	
29.5	30	
33.7	40	
41.5	55	4.1
47.4	65	12.3
58.1	80	31.8
65.8	90	50.5
76.2	100	100
398 *мм*		
5.8	0	0
11.5	20	
21.2	40	
30.5	55	6.4
36.8	65	16.7
43.5	75	29.0
51.3	85	49.2
62.8	100	100

$t°_{кип.}$	%m B	
	Жидк.	Пар.
77 *мм*		
−23.9	0	0
−15.2	35	
0	50	
+ 4.6	60	9.2
17.0	70	22.4
22.7	80	33.0
28.0	90	50.0
31.2	95	78.8
34.3	100	100

B=$C_2H_4O_2$ (35) Уксусная кислота 768 *мм*

42.0	58.2	3.5
55.5	73.7	10
69.3	82.5	20
83.7	90.8	36

$C_2H_4O_2$
Уксусная кислота
B=C_6H_6 (42)

$t°_{кип.}$	%m A
80.2	0
84.6	35
88.8	55
92.0	65
94.0	70
98.8	80
105.8	90
109.5	93.5
79.576(3)	0.0
79.451	1.0
79.420	2.6
79.448	4.0
79.480	5.0
79.596	8.0
79.667	9.4

C_2H_5Br
B=C_6H_6 (48)

$t°_{кип.}$	%m A	
	Жидк.	Пар.
760 *мм*		
80.2	0	0
79.4	1	10
78.5	2	20
77.4	4	30
76.1	6	40
74.7	8	50
72.8	10	60
70.5	14	70
66.8	21	80
59.8	34	90
49.2	61	97
38.4	100	100

C_2H_6O
Этиловый алкоголь
B=C_2H_5J (21)

$t°_{кип.}$	%m B
70.9	26
68.5	35
66.2	45
64.4	55

$t°_{кип.}$	%m B
62.4	70
61.6	80
61.3	87
61.4	90
62.2	95
72.3	100

B=C_3H_6O (46) Ацетон

$t°_{кип.}$	%m A
55.6	0
56.7	10
58.0	20
59.3	30
60.8	40
62.5	50
64.4	60
66.8	70
69.8	80
73.4	90
77.7	100

B=C_3H_8O (34) *n*-Пропиловый алкоголь

$t°_{кип.}$	%m B Пар.
761 *мм*	
78.4	0
81.0	10
83.5	20
86.1	30
87.8	40
89.3	50
93.1	75
97.2	100

B=$C_4H_{10}O$ (19) Этиловый эфир

$t°_{кип.}$	%m A
35.0	0
43.5 ↓	40
46.0	50
58.5	75
70.0	90
79.0	100

B=C_6H_6 (46)

$t°_{кип.}$	%m B	
	Жидк.	Пар.
72.1		16
70.2		25
68.4		35
67.4		46
66.9		65
67.1		75
67.6		85
70.5		95
79.5		100

$t°_{кип.}$	%m B	
	Жидк.	Пар.
750 *мм*(48)		
78.1	0	0
74.4	6	20
72.4	11	30
70.1	20	40
68.3	39	50
67.8	57?	56
68.3	72	60
70.8	89	70
75.2	96	85
79.7	100	100

$t°$ кип.	%m A

C_3H_6O
Ацетон
B=$C_4H_{10}O$ (19)
Этиловый эфир

35.0	0
35.9	20
36.7	30
37.8	40
39.2	50
41.0	60
43.4	70
46.5	80
49.8	90
56.8	100

B=C_7H_8 (41)
Толуол

$t°$ кип.	%m B
56.5	0
58.7	10
60.9	20
64.7	35
69.2	50
74.8	65
88.2	85
109.4	100

$C_4H_{10}O$
Этиловый эфир
B=C_6H_6 (19)

34.7	0
38.3	15
42.4	30
45.8	40
49.4	50
53.8	60
62.0	75
68.9	85
80.3	100

C_5H_{12}
Изопентан
B=$C_6H_5NO_2$ (23)
Нитробензол

28	0
29	1
30	10
30.5	20
33	60
210.8	100

$C_6H_4Br_2$
Дибромбензол
Бинарные смеси *o*-, *m*- и *p*-производных.
Состав газообразной фазы приведен в (32).

$C_6H_5NO_2$
B=C_6H_{14} (5)
n-Гексан

$t°$ кип.	%m A
69.0	0
71.7	10
72.9	20
73.8	30
74.6	40
75.4	50
77.7	60
85.0	70
103.4	80
143.4	90
210	100

C_6H_6
B=C_7H_8 (50)
Толуол

$t°$ кип.	%m B
81.0	3.8
84.5	20
86.9	30
89.5	40
92.4	50
95.5	60
98.8	70
102.3	80
106.3	90
110.0	98.6

C_6H_6O
Фенол
B=C_7H_8O (15)
o-Крезол

$t°$ кип.	%m A
191.0	0
189.9 ↓	10
185.9 ↓	60
185.1	70
184.1	80
183.1	90
182.2	100

B=C_7H_8O (15)
m-Крезол

202.3	0
199.9	10
196.8	20
194.3	30
192.1	40
190.3	50
189.1	60
187.6	70
186.0	80
184.2	90
182.4	100

B=C_7H_8O (15)
p-Крезол

201.7	0
198.8	10
195.9	20
193.6	30
191.5	40
189.6	50
188.0	60
186.5 ↓	70
182.3 ↓	100

B=C_7H_8O (15)
Крезол *1

$t°$ кип.	%m A
197.8 ↓	0
192.1 ↓	30
188.9 ↓	50
187.3	60
185.8 ↓	70
183.4 ↓	90
182.2	100

*1 32.0%m *o*-, 43.4 %m *m*-, 24.6%m *p*-.

$C_6H_5NH_2$
Анилин
B=C_6H_{12} (23)
Циклогексан

80.8	0
81.2	2
86.0	35
96.0	70
184.4	100

B=C_6H_{14} (23)
n-Гексан

$t°$ кип.	%m A
68.9	0
70.8	10
72.2	20
73.0	30
73.4 ↓	40
73.4 ↓	60
74.1	70
78.9	80
83.4	85
184.4	100

C_7H_8O
o-Крезол
B=C_7H_8O (15)
m-Крезол

202.3 ↓	0
197.3 ↓	40
196.2 ↓	50
192.3 ↓	90
191.2	100

ТРЕХКОМПОНЕНТНЫЕ СИСТЕМЫ.

(«Нормальный порядок».)

A=H_2O, B=H_2SO_4, C=HNO_3 (37)

p, мм Hg	$t°$ кип.	%m в жидк. фазе *1		%m в пар. фазе *1	
		C	B	C	A
300	87	9.08	2.50	1.77	98.3
440	95	9.80	2.57	1.25	98.7
570	102	9.79	2.46	1.19	98.8
760	110	9.79	2.48	1.21	98.8
300	92	16.2	2.77	6.35	93.7
440	103	18.2	2.97	6.70	93.3
550	107.5	17.8	2.89	5.26	94.8
760	117	18.2	2.88	4.98	95.0
760	121	23.0	3.39	13.8	86.2
760	121.2	23.8	3.19	15.2	84.8
300	97.0	21.2	2.79	15.2	84.8
440	104.5	24.5	3.30	20.9	79.1
570	112.5	25.5	3.31	22.6	77.4
760	121.5	25.7	3.36	22.3	77.6
300	96.0	27.2	3.36	27.5	72.5
400	103	26.3	3.38	22.4	77.6
440	104	26.3	3.38	22.4	77.6
760	121	26.1	3.34	26.7	73.3
300	95	31.9	3.60	51.8	48.2
400	102.5	31.1	3.55	47.5	52.5
440	103.5	31.1	3.55	47.6	52.4
550	110	31.9	3.63	46.6	53.4
760	120.5	33.3	3.98	46.2	53.8
300	89	41.7	5.36	85.0	15.0
440	102	35.3	3.36	77.9	22.1
550	97.5	46.5	4.32	77.1	22.9
760	117.5	36.1	3.07	86.2	13.8

*1 %m A=100−%m (B+C). См. также т. V, стр. 471.

p, мм Hg	$t°$кип.	%m в жидк. фазе *1		%m в пар. фазе *1	
		C	B	C	A
300	78.5	51.8	4.78	96.5	3.5
440	89.0	49.9	4.53	93.9	6.09
550	92.5	53.4	4.87	90.8	9.19
760	102	52.8	5.16	88.8	11.2
300	85.0	8.27	5.36	0.94	99.0
440	97.5	8.42	5.53	0.94	99.0
550	93.0	8.52	5.71	0.96	99.0
760	113.0	8.43	5.76	0.90	99.0
300	93.5	14.1	6.36	3.0	97.0
440	103.0	14.9	6.49	3.0	97.0
550	110.0	13.9	5.98	3.0	97.0
760	119.5	13.8	5.90	3.0	97.0
300	96.0	16.8	6.30	10.9	89.1
440	106.0	17.3	6.40	10.8	89.2
550	112.0	17.4	6.68	10.4	89.6
760	122.0	17.1	6.30	10.3	89.7
300	97.0	21.7	6.78	37.8	62.2
440	106.0	20.5	6.99	37.3	62.7
550	112.0	20.9	6.85	35.7	64.3
760	122.0	21.6	6.76	33.9	66.1
300	94.0	30.3	8.03	58.2	41.8
440	104.5	30.6	7.98	56.6	43.4
550	110.0	30.0	7.68	57.9	42.1
760	120.0	30.4	7.82	54.2	45.8
300	71.5	49.0	9.83	90.9	9.13
440	84.5	48.4	9.70	88.8	11.2
550	91.5	48.4	9.70	88.8	11.2
760	120.5	48.8	9.92	87.8	12.2
300	89.0	4.88	9.00	1.2	98.8
440	100.0	4.79	8.98	0.88	99.1
550	107.5	4.70	8.58	0.70	99.3
760	116.0	4.90	8.92	0.59	99.4
300	94.5	10.25	10.05	0.40	99.6
440	104.5	9.58	9.53	0.42	99.6
550	111.5	10.14	9.56	3.8	96.2
760	121.5	9.05	9.80	3.0	97.0
300	98.0	18.1	11.6	37.4	62.6
440	108.0	17.3	11.5	34.7	65.3
550	114.5	17.2	11.4	31.8	68.2
760	124.0	17.7	11.0	32.8	67.2
300	97.6	24.2	12.3	78.4	21.6
440	102.5	24.6	12.4	77.9	22.1
550	110.0	25.0	13.1	76.7	23.3
760	120.0	25.3	13.0	75.5	24.5
300	71.0	47.4	17.2	99.3	0.69
440	82.5	46.0	17.2	98.5	1.5
550	83.0	44.6	16.3	98.3	1.7
760	99.0	43.9	15.4	97.1	2.9

p, мм Hg	$t°$кип.	%m в жидк. фазе *1		%m в пар. фазе *1	
		C	B	C	A
300	98.0	4.8	12.2	8.0	92.0
440	106.0	6.2	13.8	8.3	91.6
550	114.0	4.9	12.8	7.5	92.4
760	124.0	4.9	13.2	7.2	92.8
300	102.0	8.4	14.7	12.9	87.1
440	111.0	8.5	14.7	13.4	86.6
550	117.5	8.7	14.3	13.4	86.6
760	127.0	7.7	13.1	13.6	86.4
300	105.0	11.1	14.6	43.9	56.1
440	112.0	11.0	14.4	43.8	56.2
550	118.0	11.0	15.3	41.2	58.8
760	128.0	10.5	17.3	41.0	59.0
300	100.0	18.5	15.9	76.7	23.3
440	105.5	18.6	16.0	76.3	23.7
550	110.0	18.9	16.1	74.7	25.3
760	119.5	20.5	17.2	73.2	26.8
300	71.5	23.5	18.3	97.4	2.6
440	82.0	24.0	17.8	94.5	5.5
550	102.5	24.0	17.7	87.3	12.7
760	110.0	23.6	18.0	95.0	5.0
300	104.0	6.0	16.4	12.4	87.6
440	114.5	5.4	16.3	12.1	87.9
550	120.5	5.5	16.6	12.1	87.9
760	130.0	5.5	17.6	17.2	82.8
300	106.5	9.0	19.8	31.4	68.6
440	116.0	9.0	19.0	31.4	68.6
550	122.5	8.9	18.4	30.0	70.0
760	133.5	8.9	19.0	30.0	70.0
300	106.0	12.3	21.0	75.9	24.1
440	116.0	12.7	22.0	75.7	24.3
550	122.0	12.8	21.9	74.3	25.7
760	130.0	12.8	22.0	72.0	28.0
300	80.0	23.5	25.7	93.3	6.7
440	89.0	22.3	25.0	93.4	6.6
550	100.0	23.2	25.4	90.5	9.5
760	110.0	23.1	24.5	91.8	8.2
300	66.5	40.6	32.5	99.0	1.0
440	80.0	38.1	30.5	99.3	0.7
550	86.5	37.5	30.0	98.6	1.4
760	97.5	40.3	31.2	97.2	2.8
300	116.0	3.8	24.4	23.0	76.9
440	127.5	3.1	23.3	23.0	77.0
550	135.0	3.0	23.2	21.7	78.3
760	145.0	3.1	23.5	20.9	79.1
300	116.5	6.5	25.1	38.3	61.7
440	127.5	6.7	25.1	37.9	62.1
550	135.0	6.7	25.3	37.5	62.5
760	145.0	6.5	25.3	36.7	63.3

p, мм Hg	$t°_{кип.}$	%m в жидк. фазе *1		%m в пар. фазе *1	
		C	B	C	A
440	103.0	16.7	30.6	99.8	0.2
550	110.0	15.6	30.2	96.5	3.5
760	120.0	15.8	30.9	95.9	4.1
300	71.00	33.3	40.8	99.8	0.2
440	82.50	32.8	39.2	99.8	0.2
550	89.00	33.9	39.4	96.6	3.4
760	99.00	31.5	37.4	99.7	0.3
300	105.0	14.6	29.4	94.2	5.8
440	116.0	13.7	29.1	93.3	6.7
550	124.0	14.0	30.1	93.6	6.4
760	134.0	13.6	29.1	91.8	8.2
300	121	7.2	30.2	72.5	27.5
440	132.0	7.7	32.3	71.4	28.6
550	137.5	8.3	31.8	69.8	30.2
760	147.0	7.3	30.2	71.0	29.0
300	95.0	14.1	27.8	98.6	1.4
440	106.0	17.9	36.2	98.6	1.4
550	112.5	17.7	37.4	98.6	1.4
760	118.0	17.6	36.5	97.1	2.9

*1 %m A=100−%m (B+C). См. также т. V, стр. 471.

p, мм Hg	$t°_{кип.}$	%m жидк.			%m пар.		
		C	B	NO_2	C	NO_2	A
300	66.0	65.9	27.6	1.1	86.6	5.1	8.3
440	79.0	63.2	28.4	1.1	85.2	5.7	9.1
550	87.0	62.8	28.3	1.5	85.1	5.1	9.8
760	91	63.2	28.5	1.1	84.3	5.2	10.5
300	54	76.3	15.3	1.7	87.6	5.0	7.3
440	73	73.8	14.6	1.7	87.4	5.1	7.5
760	87.5	76.0	15.7	1.6	85.3	5.2	9.5
300	75	37.5	52.4	1.1	90.5	1.7	7.9
440	86	37.3	52.8	1.1	85.4	2.7	12.0
550	95	39.1	54.0	1.1	83.4	3.9	12.7
760	104	24.5	37.2	0.7	78.7	4.9	16.4
300	67	31.8	23.2	0.7	93.8	1.5	4.8
440	79.5	31.8	22.9	0.7	93.5	1.5	5.0
550	87	31.4	22.9	0.9	93.2	1.6	5.2
760	97	31.8	23.2	0.7	93.2	1.6	5.2
300	73	28.0	24.2	0.7	94.0	1.3	4.7
440	85	27.5	24.0	0.8	93.8	1.3	4.8
550	90	27.9	24.1	0.6	93.5	1.4	5.1
760	100	27.6	24.7	0.7	93.7	1.3	5.0
300	66	39.3	35.2	0.3	94.8	1.3	3.8
440	78	38.0	34.8	0.4	94.2	1.5	4.3
550	88	37.9	34.5	0.4	94.2	1.6	4.2
760	98	44.5	43.7	1.4	93.8	1.6	4.5
300	66	46.7	28.9	0.6	94.5	1.3	4.1
440	78	47.8	28.8	0.4	93.4	1.6	4.9
550	84	48.3	28.9	0.3	93.4	1.4	5.1
760	94	47.0	28.3	0.8	92.0	1.7	6.3
760	88.5	63.6	16.5	0.8	90.2	2.3	7.6
760	84	83.5	5.5	0.2	88.3	2.8	8.8
760	92	53.9	21.4	1.0	91.3	1.9	6.7

A=H_2O, B=H_2SO_4, C=CH_3CO_2H (35)

$t°_{кип.}$	p, мм Hg	Жидк. *1		Пар.*2
		%m C	%m B	%m C
298	761	14.74	80.33	23.08
250	761	28.17	67.54	58.88
200	761	39.63	55.84	61.71
170	761	49.92	44.88	74.82
160	761	60.54	36.20	78.01
140	761	74.38	24.11	80.44
128	761	85.03	12.46	91.54
121	761	90.74	5.05	93.33
105	763	7.15	4.37	7.02
105	760	16.60	4.36	18.57
105	761	26.57	3.24	23.08
110	761	9.82	8.97	11.30
113	761	30.65	9.89	43.23
110	761	43.48	5.60	54.71
115	759	75.07	4.32	72.98
115	762	37.46	9.85	54.86
115	762	25.26	11.60	41.53
120	760	11.33	13.87	23.15
130	760	47.04	18.13	72.98
130	760	17.93	17.89	41.42
136	762	27.22	21.42	63.15
148	762	21.14	27.37	54.86
150	762	16.29	29.91	41.18
150	762	5.48	26.01	11.40
170	762	20.22	42.71	39.01
160	762	9.34	30.98	23.22
200	760	10.84	53.06	24.68
250	761	8.44	83.45	22.23

*1 %m A=100−%m (B+C). *2 %m A=100−%m C.

A=H_2O, B=HNO_3, C=$KHSO_4$+H_2SO_4 (11)

$t°_{кип.}$ при 200, 360 и 760 мм Hg

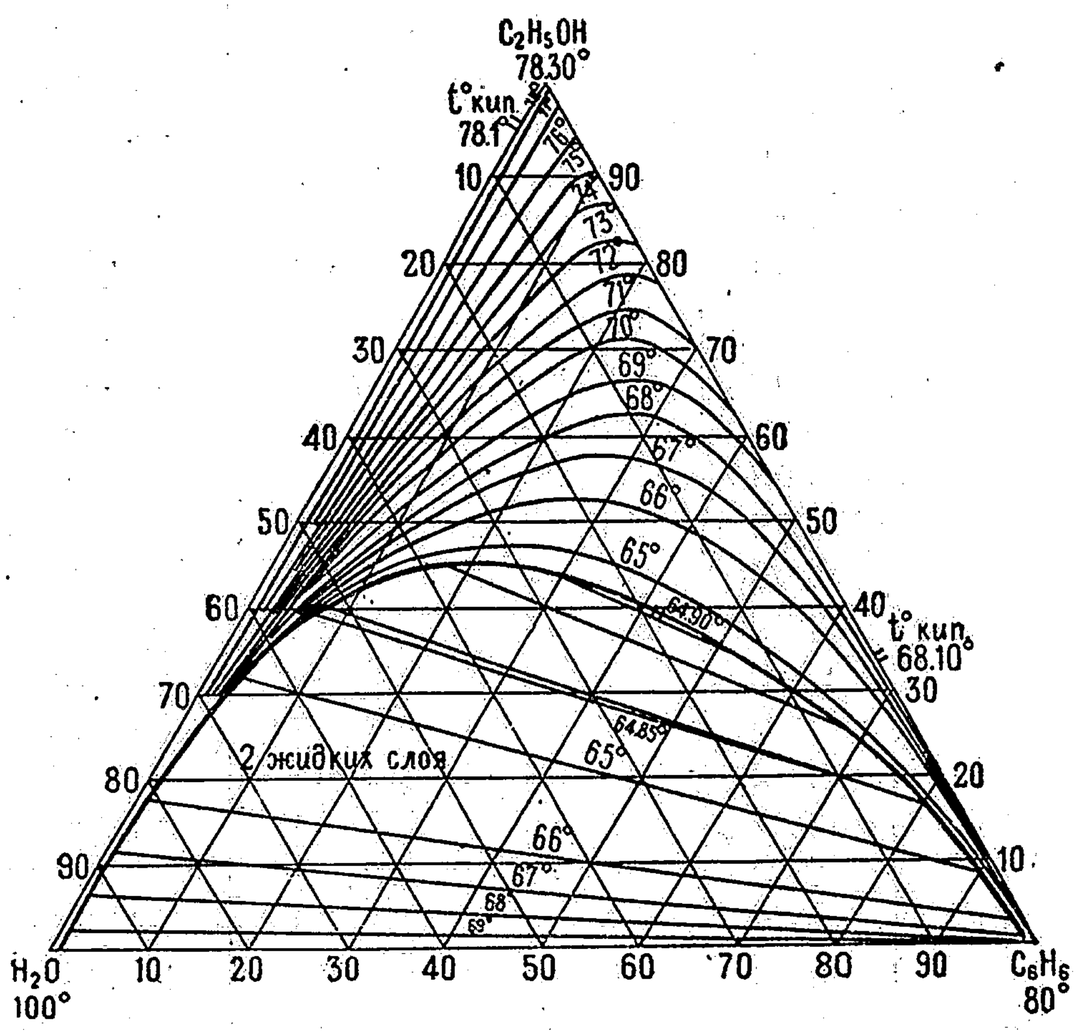
A=H_2O, B=CH_3CHO, C=CH_3CO_2H (35)

$t°_{кип.}$	p, мм Hg	Жидк.*1		Пар.*1	
		%m B	%m C	%m B	%m C
70	756	7.53	22.51	65.76	5.52
77	756	5.83	23.07	63.22	6.45
85	756	4.02	21.88	52.45	8.04
90	756	2.80	24.35	35.77	10.09
70	756	9.82	39.37	72.71	4.79
77	756	7.53	40.52	69.46	9.89
85	756	5.08	41.80	53.87	13.63
90	756	3.87	43.22	39.88	17.24
26.3	766	58.60	3.83		
27	766	55.76	3.87		
30	766	41.43	5.44		
32	766	35.90	7.39		
30	766	57.10	16.87		
32	766	51.89	20.32		
33	766	47.39	22.86		
35	763	26.45	8.55	96.91	0.79
39.5	763	20.67	9.38	89.78	0.76
45	763	15.06	10.07	90.26	0.59
50	763	12.26	10.62	87.07	0.80
55	763	9.37	11.06	87.04	0.89
60	763	8.00	11.02	83.83	1.73
35	764	40.26	22.63	88.74	5.92
39.5	764	36.45	27.96	85.17	11.18
45	764	27.07	29.98	80.69	12.01
50	764	22.76	33.16	78.73	13.94
55	764	17.65	34.58	70.66	19.75
60	764	16.52	37.27		

*1 %m A=100−%m (B+C).

A=H_2O, B=C_2H_5OH, C=C_6H_6 (2); ср. (51)

На нижеследующей диаграмме представлены точки кипения при 760 *мм* Hg в зависимости от состава указанной системы. На диаграмме кривые—изотермы. Изотерма 64.90° отделяет верхнюю область гомогенных растворов от нижней области гетерогенной системы. Крестик на этой кривой обозначает состав смеси с постоянной точкой кипения, которая однако не является ни максимальной ни минимальной. Смесь с минимальной точкой кипения состоит из двух жидких слоев, состав которых соответствует концам соединительной прямой 64.85°.



A=H_2O, B=$C_3H_8O_3$, Глицерин, C=NaCl (6)

%m B в (A+B)	г C на 1 л раств.	p, мм Hg	t°кип.
81.10	245	228.5	134.48
		327.4	146.95
		451.9	158.98
55.04	225	143.3	90.43
		159.5	93.22
		302.9	110.79
		397.0	118.87
		594.9	131.58
38.08	205	121.2	74.75
		265.8	94.23
		404.9	105.77
		519.7	113.16
31.24	184	129.9	73.37
		295.4	93.67
		429.2	104.04
		540.6	110.81
22.76	162	135.7	71.27
		150.4	73.63
		215.5	82.28
		268.9	87.80
		389.0	97.60
		480.9	103.51
16.80	143	159.4	73.12
		186.6	76.69
		270.5	85.83
		411.4	96.90
		574.0	106.23
11.60	122	148.1	69.85
		264.6	83.66
		398.3	94.28
		542.7	102.85
		605.1	105.97
7.89	111	141.8	67.85
		422.9	94.49
		541.2	101.47
4.75	94	150.6	67.82
		264.2	81.15
		463.7	95.72
		565.9	101.40
2.23	81	147.5	66.43
		281.6	82.00
		513.8	97.74
		622.3	103.31

A=H_2O, B=C_6H_6, Бензол, C=C_7H_8, Толуол (25), A=CCl_4, B=$C_2H_4Br_2$, Бромистый этилен, C=C_7H_8, Толуол (43)

t°кип.	%m в жидк.*1 C	%m в жидк.*1 B	%m в пар.*1 C	%m в пар.*1 B	t°кип.	%m в жидк.*1 C	%m в жидк.*1 B	%m в пар.*1 C	%m в пар.*1 B
83	25.50	0	11.6	0	99	22.55	45.95	16.4	20.0
83	22.02	3.31	10.1	1.5	99	9.53	58.12	6.9	24.6
83	13.97	10.79	6.2	3.6	99	0	67.21	0	28.2
83	10.20	14.44	4.3	4.9	107	93.83	0	86.0	0
83	6.65	17.74	3.0	5.6	107	71.81	17.45	65.4	10.2
83	3.25	20.94	1.3	7.0	107	54.25	31.83	49.1	18.4
83	0	23.88	0	7.7	107	40.15	43.83	36.0	24.1
91	53.32	0	31.3	0	107	20.59	60.93	19.0	31.9
91	52.22	0.91	30.8	0.4	107	8.38	71.55	8.1	36.3
91	35.03	16.05	20.0	6.2	107	0	74.20	0	39.6
91	20.85	29.24	11.8	11.0	115	67.46	32.54	77.6	22.4
91	14.77	35.11	8.5	12.9	115	51.25	45.34	58.6	31.1
91	9.35	40.30	5.1	14.5	115	38.78	55.42	43.3	37.4
91	0	49.21	0	17.2	115	29.59	62.82	34.9	40.4
99	75.30	0	55.0	0	115	16.28	73.97	19.2	47.2
99	65.56	8.27	48.2	4.0	115	7.92	81.00	9.9	51.0
99	48.05	23.19	34.3	10.4	115	0	88.05	0	55.1
99	33.80	35.85	23.9	16.2					

*1 %m A=100−%m (B+C).

A=CCl_4, B=$C_2H_4Br_2$, C=C_7H_8, Толуол (45)

$t°_{кип.}$ (749*мм*) для A=76.87; для B=130.23; для C=110.11

t°кип. 749 мм	%m A	%m C	%m B	t°кип. 749 мм	%m A	%m C	%m B
110.8	0	94.8	5.2	113.80	0	75.4	24.6
107.44	6.3	88.8	4.8	109.37	7.5	69.8	22.8
104.07	13.5	82.1	4.5	104.79	15.7	63.5	20.7
100.75	21.2	74.7	4.1	100.64	24.3	57.0	18.6
97.21	29.6	66.8	3.6	96.52	33.4	50.1	16.4
93.92	38.7	58.2	3.2	93.00	42.8	43.1	14.0
90.49	48.6	48.7	2.7	89.47	53.0	35.5	11.6
87.12	59.4	38.5	2.1	86.14	63.7	27.3	8.9
83.21	71.5	27.0	1.5	82.99	74.9	18.9	6.2
80.19	85.2	14.8	0.8	79.79	86.6	10.1	3.3
111.61	0	89.2	10.8	112.63	0	82.6	17.4
107.69	7.4	82.6	10.1	108.44	7.3	76.5	16.3
104.17	14.4	76.8	9.3	104.50	15.0	70.2	14.8
100.72	22.1	69.4	8.5	100.41	23.7	63.0	13.4
96.9	31.1	61.3	7.5	96.69	31.9	56.3	11.8
93.49	40.4	53.1	6.5	93.18	41.7	48.1	10.1
90.03	50.4	44.2	5.4	89.84	51.3	40.3	8.5
86.71	61.2	34.7	4.2	86.60	62.2	31.3	6.6
83.49	72.7	24.5	3.0	83.21	73.8	21.6	4.5
80.08	85.7	12.6	1.6	79.99	85.8	11.8	2.5

$t°$ кип. 749 мм	%m A	C	B	$t°$ кип. 749 мм	%m A	C	B
115.05	0	67.2	32.8	90.95	50.2	16.8	32.9
109.87	8.1	61.7	30.2	87.69	60.1	13.5	26.4
104.60	17.0	55.6	27.3	84.51	70.2	10.1	19.7
100.63	25.5	50.0	24.6	81.61	80.2	6.6	13.0
96.33	34.7	43.8	21.5	79.33	90.0	3.4	6.7
92.51	46.6	37.2	18.2				
88.68	54.6	30.5	15.0				
85.62	65.2	23.4	11.5	118.54	0	46.6	53.4
82.61	76.2	16.0	7.8	111.39	9.5	42.3	48.3
79.70	88.0	8.1	4.0	105.32	18.7	37.9	43.4
				100.01	28.3	33.5	38.3
				95.42	38.3	28.8	32.8
116.68	0	57.7	42.3	92.00	48.2	24.1	27.6
110.71	8.6	52.8	38.8	88.03	58.4	19.4	22.2
105.12	17.7	47.4	34.8	84.99	68.5	14.7	16.8
100.27	26.9	42.2	31.0	82.12	78.7	9.9	11.3
95.91	36.5	36.6	26.9	79.49	88.7	5.2	5.96
92.46	46.2	30.9	22.8				
88.68	56.2	25.2	18.5				
85.37	66.7	19.2	14.1	124.33	0	18.5	84.2
82.42	77.4	13.0	9.6	113.49	11.2	16.4	72.3
79.48	88.7	6.5	4.8	105.04	21.9	14.4	63.7
				98.98	32.1	12.5	55.3
				94.31	42.4	10.7	46.8
121.04	0	33.7	66.3	90.23	52.6	8.8	38.6
112.51	10.0	30.4	59.5	87.05	62.6	6.9	30.5
105.33	20.2	26.9	52.8	84.21	72.2	5.2	22.8
99.55	30.7	23.4	45.9	81.49	81.7	3.4	14.9
94.79	40.4	20.1	39.5	79.17	90.8	1.7	7.5

НЕРАЗДЕЛЬНО-КИПЯЩИЕ СМЕСИ (АЗЕОТРОПНЫЕ).

Данные, приводимые в нижеследующих таблицах, заимствованы главным образом из монографии Lecat, «La tension du vapeur des mélanges de liquides. L'azéotropisme». (Лека, Упругость паров смесей жидкостей. Азеотропизм, Брюссель, 1918); см. там же литературу и более подробные сведения *1. В таблицы включены только такие системы, для которых были известны как точки кипения, так и состав. В некоторых случаях система состоит из двух жидких фаз. Такие случаи отмечены указанием «2 фазы».

Давление во всех случаях, за исключением особо отмеченных, равно 760 *мм*. «LN»—номер у Лека.

Состав двухкомпонентной смеси, соответствующий минимуму температуры кипения.

ТАБЛИЦА В.

Компонент B («Порядок Ⓒ»)		$t°$ кип.	%m A	LN
H_2O				
C_2H_6O	Этиловый алкоголь (см. также стр. 9, 19) . . .	78.15	10.57	524
C_3H_6O	Аллиловый алкоголь . .	88.2	54.5	527
$C_3H_6O_2$	Пропионовая кислота .	99.98	94.7	105
C_3H_8O	*n*-Пропиловый алкоголь	87.72	56.83	528
C_3H_8O	Изопропиловый алкоголь	80.37	31.46	525
C_4H_8O	Метилэтилкетон	73.45	33	1060
$C_4H_8O_2$	Изомасляная кислота . .	99.3	94.5	106
$C_4H_8O_2$	Этилацетат (см. также стр. 23)	70.4	24	1690
$C_4H_{10}O$	Этиловый эфир	34.15	5	1708
$C_4H_{10}O$	*n*-Бутиловый алкоголь (2 фазы)	92.25	71	532
$C_4H_{10}O$	Изобутиловый алкоголь	89.92	67.14	531
$C_4H_{10}O$	*втор.*-Бутиловый алкоголь	88.5	66	529
$C_4H_{10}O$	*трет.*-Бутиловый алкоголь	79.91	35.41	526
$C_5H_{12}O$	Изоамиловый алкоголь (2 фазы)	95.15	82.79	533
$C_5H_{12}O$	*трет.*-Амиловый алкоголь	87	65	530
C_6H_6	Бензол (2 фазы)	69.25	29.6	1700
C_7H_8	Толуол (2 фазы)	84.1	44.4	1704
$SnCl_4$				
C_7H_8	Толуол	109.15	28	1981

*1 См. также в ТЭ ст. «Перегонка».

ТАБЛИЦА Ⓒ.

Компонент A по «порядку Ⓒ» (см. т. V, стр. 124)

Компонент B («Порядок Ⓒ»)		$t°$ кип.	%m A	LN
CCl_3NO_2, Хлорпикрин				
C_3H_6O	Аллиловый алкоголь . .	92	40	475
CCl_4, Четыреххлористый углерод				
CH_4O	Метиловый алкоголь . .	55.70	44.5	319
C_2H_6O	Этиловый алкоголь . . .	64.95	61.3	353
C_3H_6O	Аллиловый алкоголь . .	72.32	73	394
C_3H_8O	*n*-Пропиловый алкоголь	72.8	75	408
C_3H_8O	Изопропиловый алкоголь	67	64	379
C_4H_8O	Метилэтилкетон	73.8	53.4	1012
$C_4H_8O_2$	Этилацетат	74.75	43	1301
$C_4H_8O_2$	Метилпропионат	75.5	46	1302
$C_4H_{10}O$	Изобутиловый алкоголь	75.8	89	432
$C_4H_{10}O$	*трет.*-Бутиловый алкоголь	69.5	71	388
CS_2, Сероуглерод				
CH_4O	Метиловый алкоголь . .	37.65	72	514
$C_2H_4Br_2$	Бромистый этилен . . .	37.85	41.3	1239
$C_2H_4O_2$	Метилформиат	24.75	27	1637
C_2H_6O	Этиловый алкоголь . . .	42.4	86	515
C_3H_6O	Ацетон	39.25	61	1047
$C_3H_6O_2$	Этилформиат	39.35	62.5	1638
$C_3H_6O_2$	Метилацетат	40.15	69.5	1639
C_3H_8O	Изопропиловый алкоголь	44.6	90	516
$C_3H_8O_2$	Метилаль	37.25	46	1682
C_4H_8O	Метилэтилкетон	45.85	84.1	1048
$C_4H_{10}O$	*трет.*-Бутиловый алкоголь	45.3	94	517
$C_4H_{10}O$	Этиловый эфир	34.5	1	1680
$CHBrCl_2$, Дихлорбромметан				
C_2H_6O	Этиловый алкоголь . . .	75.5	42	356
C_3H_6O	Аллиловый алкоголь . .	85.85	62	397
C_3H_8O	*n*-Пропиловый алкоголь	86.4	60	411
C_3H_8O	Изопропиловый алкоголь	78	49	381
$C_4H_{10}O$	Изобутиловый алкоголь .	89.3	78	435

Компонент В («Порядок Ⓒ»)		$t°_{кип.}$	%m A	LN
	$CHBr_3$, Бромоформ			
$C_4H_8O_2$	Масляная кислота . . .	146	82	71
	$CHCl_3$, Хлороформ			
CH_4O	Метиловый алкоголь . .	53.5	65	312
C_2H_6O	Этиловый алкоголь . . .	59.3	84	346
C_3H_8O	Изопропиловый алкоголь	60.8	92	374
	CH_2O_2, Муравьиная кислота			
C_3H_7Br	Бромистый пропил . . .	64	40	21
C_4H_9Cl	Хлористый изобутил ($t°_{кип.}$ 68°)	62.95	32	20
	CH_3J, Иодистый метил			
CH_4O	Метиловый алкоголь . .	39	74.4	305
$C_2H_4O_2$	Метилформиат	31	8	1275
C_2H_6O	Этиловый алкоголь . . .	41.5	89	337
C_3H_8O	Изопропиловый алкоголь	42.3	93	372
$C_3H_8O_2$	Метилаль	39.35	42	1501
	CH_3NO_2, Нитрометан			
C_3H_6O	Аллиловый алкоголь . .	89	39	500
C_3H_8O	*n*-Пропиловый алкоголь	89.15	44	501
$C_4H_{10}O$	Изобутиловый алкоголь	94.7	70	503
$C_5H_{10}O$	Диэтилкетон	99.1	64	1038
$C_5H_{10}O$	Метилпропилкетон . . .	99.15	65	1039
	CH_4O, Метиловый алкоголь			
C_2HCl_3	Трихлорэтилен	60.2	70	321
C_2H_3N	Ацетонитрил	63.45	84.5	764
$C_2H_4Cl_2$	Хлористый этилен . . .	59.5	62	320
$C_2H_4Cl_2$	1; 1-Дихлорэтан	49.05	28.5	309
C_2H_5Br	Бромистый этил	34.95	14	303
C_2H_5ClO	Хлорметилметиловый эфир	56	57.5	482
C_2H_5J	Иодистый этил	54.7	52.5	317
C_3H_6O	Ацетон	55.7	20	269
$C_3H_6O_2$	Этилформиат	50.95	30.5	541
$C_3H_6O_2$	Метилацетат	54.0	35	542
C_3H_7Br	Бромистый *n*-пропил . .	54.1	49	316
C_3H_7J	Иодистый *n*-пропил . . .	63.5	88	325
$C_3H_8O_2$	Метилаль	41.82	34.5	778
$(CH_3)_3BO_3$	Триметилборат	59	87	543
$C_4H_8O_2$	Этилацетат	62.3	91.7	544
$C_4H_8O_2$	*n*-Пропилформиат	63.7	97	546
C_4H_9Cl	Хлористый изобутил . .	53.05	46.4	314
C_5H_{10}	2-Метил-2-бутен	31.75	13.5	638
C_5H_{12}	*n*-Пентан	31	13	635
C_5H_{12}	Изопентан	24.5	9	632
C_6H_6	Бензол	58.34	61.4	658
C_6H_8	1, 3-Циклогексадиен . .	56.38	61.4	680
C_6H_{10}	Циклогексен	55.9	63.0	689
C_6H_{10}	1, 5-Гексадиен	47.05	43.5	644
C_6H_{12}	Циклогексан	54.2	61	670
C_6H_{14}	*n*-Гексан	50.6	51	647
C_7H_{14}	Метилциклогексан . . .	60	88	703
C_7H_{16}	*n*-Гептан	60.5	83	698
$C_{10}H_{16}$	*a*-Пинен	64.5	98.5	731

Компонент В («Порядок Ⓒ»)		$t°_{кип.}$	%m A	LN
	C_2Cl_4, Тетрахлорэтилен			
C_2H_6O	Этиловый алкоголь . . .	77.95	6	367
C_3H_5ClO	α-Эпихлоргидрин	110.12	36.5	1210
C_3H_6O	Аллиловый алкоголь . .	94.0	27	399
$C_3H_6O_2$	Пропионовая кислота . .	118.95	81	49
C_3H_8O	*n*-Пропиловый алкоголь	94	24	417
C_3H_8O	Изопропиловый алкоголь	81.7	8	384
$C_4H_{10}O$	*n*-Бутиловый алкоголь .	110	47	449
$C_4H_{10}O$	Изобутиловый алкоголь	103.05	40	443
$C_5H_{10}O_3$	Диэтилкарбонат	118.55	67	1330
$C_5H_{12}O$	Изоамиловый алкоголь .	116.0	69	457
$C_6H_{12}O_2$	Изобутилацетат	116.6	35.5	1327
$C_6H_{12}O_3$	Паральдегид	118.75	63	863
	C_2Cl_6, Гексахлорэтан			
$C_2H_2Cl_2O_2$	Дихлоруксусная к-та . .	181	80	214
	C_2HCl_3, Трихлорэтилен			
C_3H_6O	Аллиловый алкоголь . .	80.95	70	396
C_3H_8O	*n*-Пропиловый алкоголь	81.75	69	410
C_3H_8O	Изопропиловый алкоголь	74	54	380
$C_4H_{10}O$	Изобутиловый алкоголь	85.4	86	434
$C_4H_{10}O$	*трет.*-Бутиловый алкоголь	75	74	389
$C_5H_{12}O$	*трет.*-Амиловый алкоголь	84	83	426
	C_2HCl_5, Пентахлорэтан			
$C_4H_6O_4$	Диметилоксалат	157.55	55.4	1361
$C_5H_{10}O_2$	Изовалериановая кислота ($t°_{кип.}$ 176.5°) . . .	160.0	82	82
C_6H_6O	Фенол	160.85	81.5	1526
$C_6H_{12}O$	Циклогексанол	157.9	47	462
$C_8H_{16}O_2$	Изоамилпропионат . . .	158.7	41.7	1360
	$C_2H_2Cl_2$, *cis*-1, 2-Ацетилендихлорид			
C_2H_6O	Этиловый алкоголь . . .	57.7	81.4	345
	$C_2H_2Cl_2$, *trans*-1, 2-Ацетилендихлорид			
C_2H_6O	Этиловый алкоголь . . .	46.5	88.2	339
	$C_2H_2Cl_2$, Дихлорэтилен			
C_3H_6O	Аллиловый алкоголь . .	79.6	76	395
C_3H_8O	*n*-Пропиловый алкоголь	80	77	409
	$C_2H_2Cl_4$, Тетрахлорэтан			
$C_2H_4O_2$	Уксусная кислота	107.35	36.5	42
$C_4H_8O_3$	Метиллактат	143.3	36	1343
	C_2H_3BrO, *cis*-Бромистый ацетил			
C_2H_6O	Этиловый алкоголь . . .	77.7	10.5	363
	C_2H_3BrO, *trans*-Бромистый ацетил			
C_2H_6O	Этиловый алкоголь . . .	75.7	30.5	361

Компонент В («Порядок Ⓒ»)		$t°_{кип.}$	%m A	LN
$C_2H_3ClO_2$, Хлоруксусная кислота				
C_7H_7Br	*o*-Бромтолуол	172.95	46	206
C_7H_7Br	*p*-Бромтолуол	174	62	208
C_7H_7Cl	Хлористый бензил . . .	172	34	205
$C_{10}H_{14}O$	Карвол	167.8	43	219
$C_2H_3Cl_3$, 1, 1, 2-Трихлорэтан				
C_2H_6O	Этиловый алкоголь . . .	77.3	16	364
$C_2H_3Cl_3O_2$, Хлораль-гидрат				
C_6H_{12}	Циклогексан	76	13	834
C_2H_3N, Ацетонитрил				
C_2H_6O	Этиловый алкоголь . . .	72.5	47	765
C_3H_8O	*n*-Пропиловый алкоголь	81.2	79	767
C_3H_8O	Изопропиловый алкоголь	75	55	766
C_2H_4BrCl, 1-Бром-2-хлорэтан				
C_3H_5ClO	α-Эпихлоргидрин	103.5	76	1207
$C_2H_4Br_2$, 1, 1-Дибромэтан				
C_2H_6O	Этиловый алкоголь . . .	77	18	362
$C_2H_4Br_2$, Бромистый этилен				
$C_2H_4O_2$	Уксусная кислота . . .	114.35	20.7	43
$C_3H_6O_2$	Пропионовая кислота .	127.75	65	50
$C_4H_{10}O$	Изобутиловый алкоголь	106.2	22	444
$C_5H_{12}O$	Изоамиловый алкоголь .	123.2	52	458
C_8H_{10}	Этилбензол	131.1	83.5	1457
$C_2H_4Cl_2$, 1, 1-Дихлорэтан				
C_2H_6O	Этиловый алкоголь . . .	54.5	84	342
$C_2H_4O_2$, Уксусная кислота				
C_6H_5Cl	Хлорбензол	114.65	72.5	44
C_6H_6	Бензол	80.05	97.5	127
C_7H_8	Толуол	105.4	62.7	132
C_8H_{10}	*m*-Ксилол	115.38	40	136
$C_2H_4O_2$, Метилформиат				
C_2H_5Br	Бромистый этил	29.85	76.5	1270
$C_4H_{10}O$	Этиловый эфир	28.25	61.5	1842
C_5H_{12}	Изопентан	17.05	51.5	1752
C_2H_5Br, Бромистый этил				
C_2H_6O	Этиловый алкоголь . . .	37.6	93	336
C_2H_5ClO, Хлорметилметиловый эфир				
C_2H_6O	Этиловый алкоголь . . .	58.4	75	483

Компонент В («Порядок Ⓒ»)		$t°_{кип.}$	%m A	LN
C_2H_5J, Иодистый этил				
C_2H_6O	Этиловый алкоголь . . .	63	66.3	351
C_3H_8O	*n*-Пропиловый алкоголь	70.1	81.7	406
$C_4H_8O_2$	Этилацетат	70.5	63	1295
C_6H_{14}	*n*-Гексан	68	63	1426
$C_2H_5NO_2$, Нитроэтан				
$C_4H_{10}O$	Изобутиловый алкоголь	102.5	36	505
C_2H_6O, Этиловый алкоголь				
C_3H_5Br	α-*cis*-Бромпропилен . . .	57.7	18.6	343
C_3H_5J	3-Иодпропилен	75.6	71	358
$C_3H_6O_3$	Диметилкарбонат	75.7	91	553
C_3H_7Br	*n*-Бромистый пропил . .	63	35	350
C_3H_7Cl	*n*-Хлористый пропил . .	44.9	10.5	338
C_4H_8O	Метилэтилкетон	74.8	45	274
$C_4H_8O_2$	Этилацетат (см. также стр. 23)	71.8	46	550
$C_4H_8O_2$	Метилпропионат	73.2	67.5	551
$C_4H_8O_2$	*n*-Пропилформиат	73.5	72	552
C_4H_9Br	*третич.*-Бромистый бутил	63.8	34	352
C_4H_9Cl	Хлористый изобутил . .	61.45	28	348
C_4H_9J	Иодистый изобутил . . .	77.65	90.5	365
$C_5H_{11}Br$	Бромистый изоамил ($t°_{кип.}$ 120°)	77.6	88	366
C_6H_6	Бензол	68.24	44.8	659
C_6H_8	1, 3-Циклогексадиен . .	66.7	47.3	681
C_6H_{10}	Циклогексен	66.7	49.5	690
C_6H_{10}	1, 5-Гексадиен	53.5	21	645
C_6H_{12}	Циклогексан	64.9	44.5	671
C_6H_{14}	*n*-Гексан	58.68	33.2	648
C_7H_8	Толуол	76.65	81	707
C_7H_{14}	Метилциклогексан . . .	73	70	704
C_7H_{16}	*n*-Гептан	72	67	699
$C_2H_6O_2$, Гликоль				
$C_8H_8O_2$	Фенилацетат	191	48.4	615
$C_9H_{18}O_3$	Диизобутилкарбонат . .	187	41	613
$C_{10}H_{16}$	Карвен (2 фазы)	163	28	753
C_3H_5ClO, α-Эпихлоргидрин				
C_3H_6O	Аллиловый алкоголь . .	95.8	15.3	487
C_3H_8O	*n*-Пропиловый алкоголь	96.0	16.3	488
$C_4H_{10}O$	*n*-Бутиловый алкоголь .	112.0	51.5	491
$C_4H_{10}O$	Изобутиловый алкоголь	105.0	34.3	490
$C_5H_{12}O$	Изоамиловый алкоголь .	115.35	80.2	492
$C_5H_{12}O$	*третич.*-Амиловый алкоголь	100.1	29	489
C_7H_8	Толуол	108.25	26	1596
$C_3H_5Cl_3$, 1, 2, 3-Трихлорпропан ($t°_{кип.}$ 158°)				
$C_4H_8O_2$	Изомасляная кислота . .	150	58	64
$C_6H_{12}O$	Циклогексанол	155	55	460
$C_{10}H_{16}$	α-Пинен	154.5	48	1479
C_3H_5J, 3-Иодпропилен				
C_3H_8O	*n*-Пропиловый алкоголь	90.0	46.7	413
$C_4H_{10}O$	Изобутиловый алкоголь	96	68	437
$C_5H_{10}O$	Диэтилкетон	100.8	50	1020
$C_5H_{10}O$	Метилпропилкетон . . .	100.9	50	1024

Компонент В («Порядок Ⓒ»)		$t°_{кип.}$	%m A	LN
$C_3H_6Br_2$, *cis*-Дибромпропан				
C_3H_8O	*n*-Пропиловый алкоголь	97.05	1.05	421
$C_3H_6Br_2$, *trans*-Дибромпропан				
C_3H_8O	*n*-Пропиловый алкоголь	95.75	17.75	418
$C_3H_6Br_2$, 1, 2-Дибромпропан				
C_8H_{10}	Этилбензол	135.95	2.7	1465
$C_3H_6Cl_2$, 2, 2-Дихлорпропан				
$C_6H_{12}O$	Циклогексанол	155.6	79	495
$C_3H_6Cl_2O$, 1, 1′-Дихлоризопропиловый алкоголь				
$C_4H_6O_4$	Метилоксалат	162	13	831
$C_{10}H_{14}$	Цимол	165	53	838
$C_{10}H_{16}$	Камфен	154	81	837
$C_{10}H_{16}$	Карвен	165.75	58	839
$C_{10}H_{16}$	α-Пинен	152	86	836
$C_3H_6Cl_2O$, 2, 3-Дихлорпропиловый алкоголь				
C_7H_7Br	*o*-Бромтолуол	171.6	51	825
C_7H_7Cl	Хлористый бензил . . .	171	40	824
$C_{10}H_{16}$	Карвен	169.3	41	841
C_3H_6O, Аллиловый алкоголь				
C_4H_9Br	Бромистый изобутил . .	83.9	35	398
C_4H_9Cl	Хлористый изобутил . .	67	11	393
$C_5H_{10}O_2$	Этилпропионат	93.2	67	564
$C_5H_{10}O_2$	Изобутилформиат	93	65	563
C_6H_6	Бензол	76.75	22.2	662
C_6H_8	1, 3-Циклогексадиен . .	75.9	26.5	684
C_6H_{10}	Циклогексен	76.3	28.2	693
C_6H_{12}	Циклогексан	74	26.6	674
C_6H_{14}	*n*-Гексан	65.5	6.5	651
C_7H_8	Толуол	92.4	61.5	709
C_3H_6O, Ацетон				
$C_3H_6O_2$	Метилацетат	56.1	61	1069
C_4H_9Cl	Хлористый изобутил . .	55.8	81	1001
$C_4H_{11}N$	Диэтиламин	51.5	43.5	909
$C_3H_6O_2$, Пропионовая кислота				
$C_5H_{11}J$	Иодистый изоамил ($t°_{кип.}$ 147.5°)	136.5	68.5	53
C_8H_{10}	*o*-Ксилол	134.5	71	145
C_8H_{10}	*p*-Ксилол	132.0	72	143
C_9H_{12}	Мезитилен	139.3	32.5	149
$C_{10}H_{16}$	α-Пинен	136.15	56.5	146
$C_3H_6O_3$, Диметилкарбонат				
C_3H_8O	*n*-Пропиловый алкоголь	88.2	70	567
C_4H_9Br	Бромистый изобутил . .	87.7	60.4	1309
C_3H_7Br, *n*-Бромистый пропил				
C_3H_8O	*n*-Пропиловый алкоголь.	69.2	82.5	405
C_3H_8O	Изопропиловый алкоголь	65.2	72	376
C_3H_7Cl, *n*-Хлористый пропил				
C_3H_8O	Изопропиловый алкоголь	45.8	95	373

Компонент В («Порядок Ⓒ»)		$t°_{кип.}$	%m A	LN
C_3H_7J, *n*-Иодистый пропил				
C_3H_8O	*n*-Пропиловый алкоголь	90.2	50	414
$C_4H_{10}O$	Изобутиловый алкоголь	96	67	438
$C_5H_{10}O$	Диэтилкетон	100.9	48.4	1021
C_3H_8O, *n*-Пропиловый алкоголь				
C_4H_9Cl	Хлористый изобутил . .	67.2	10	404
$C_5H_{10}O_2$	Этилпропионат	93.4	64	570
$C_5H_{10}O_2$	Метилбутират	94.2	80.7	572
$C_5H_{10}O_2$	Метилизобутират	89.5	36	568
$C_5H_{10}O_2$	*n*-Пропилацетат	94	74	571
$C_5H_{11}Br$	Бромистый изоамил . .	94.5	80	416
C_6H_5Cl	Хлорбензол	96.5	87	420
C_6H_6	Бензол	77.12	20.9	663
C_6H_8	1. 3-Циклогексадиен . .	76.1	26.2	685
C_6H_{10}	Циклогексен	76.6	27.8	694
C_6H_{12}	Циклогексан	74.3	26	675
C_6H_{14}	*n*-Гексан	65.65	6	652
C_7H_8	Толуол	92.6	60	710
C_8H_{18}	*n*-Октан	95	84	718
C_3H_8O, Изопропиловый алкоголь				
$C_4H_8O_2$	Этилацетат	74.8	30.5	556
$C_4H_8O_2$	Метилпропионат	77	36.5	557
C_4H_9Br	Бромистый изобутил . .	75.5	53	382
C_4H_9Cl	Хлористый изобутил . .	63.8	24	375
C_4H_9J	Иодистый изобутил . . .	81.8	91	383
C_6H_6	Бензол	71.92	39.3	660
C_6H_8	1, 3-Циклогексадиен . .	70.4	42.9	682
C_6H_{10}	Циклогексен	71	43.5	691
C_6H_{12}	Циклогексан	68.6	40.8	672
C_6H_{14}	*n*-Гексан	61	29	649
C_7H_8	Толуол	80.6	77	708
$C_4H_6O_4$, Диметилоксалат				
$C_6H_{12}O$	Циклогексанол	155.6	37.3	605
C_7H_7Cl	*p*-Хлортолуол	157.0	41.7	1357
C_9H_{12}	Мезитилен	154.8	50.2	1817
$C_{10}H_{16}$	α-Пинен	144.1	37.5	1814
$C_{10}H_{16}$	β-Пинен	147.1	44	1816
C_4H_8O, Метилэтилкетон				
C_6H_6	Бензол	78.35	39.4	1101
$C_4H_8O_2$, Масляная кислота				
C_7H_7Cl	*o*-Хлортолуол	153	26.5	73
C_8H_{10}	*m*-Ксилол	138.1	94.5	166
C_8H_{10}	*p*-Ксилол	137.5	95.5	165
C_9H_{12}	Мезитилен	158.5	73.5	170
$C_{10}H_{16}$	Карвен	151.0	30.5	161
$C_4H_8O_2$, Изомасляная кислота				
C_6H_5Br	Бромбензол	148.6	49	63
C_7H_7Cl	*p*-Хлортолуол	152.2	53	65
C_8H_{10}	Этилбензол	131.9	84.7	154
$C_{10}H_{22}$	2, 7-Диметилоктан . . .	147.6	66.4	158
$C_4H_8O_2$, Этилацетат				
C_4H_9Br	*трет.*-Бутилбромид .	71.5	40	1298
$C_4H_{10}O$	*трет.*-Бутиловый алкоголь	75.2	71.6	559

Компонент В («Порядок Ⓒ»)		$t°_{кип.}$	%m A	LN
$C_4H_8O_2$, *n*-Пропилформиат				
C_6H_6	Бензол	72	45	1778
C_4H_9Br, *n*-Бромистый бутил				
$C_4H_{10}O$	Изобутиловый алкоголь	89	80	436
C_4H_9Cl, Хлористый изобутил				
$C_4H_{10}O$	*третич.*-Бутиловый алкоголь	65	83	387
C_4H_9J, Иодистый изобутил				
$C_5H_{12}O$	Изоамиловый алкоголь	116	67	455
$C_6H_{12}O_2$	Изоамилформиат	117.5	59.4	1321
$C_6H_{12}O_2$	Изобутилацетат	116.6	35.8	1319
$C_4H_{10}O$, *n*-Бутиловый алкоголь				
C_6H_{12}	Циклогексан	79.8	11	679
$C_6H_{12}O_2$	*n*-Бутилацетат	113.5	56	593
$C_6H_{12}O_2$	Этилизобутират	108.5	28	591
$C_6H_{12}O_2$	Метилизовалерианат . .	113	43	592
C_7H_8	Толуол	105.5	37	713
$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь				
$C_5H_{11}Br$	Бромистый изоамил . .	103.8	60	442
C_6H_5Cl	Хлорбензол	107.2	74	445
C_6H_6	Бензол	79.84	10	666
C_6H_8	1, 3-Циклогексадиен . .	79.35	12.7	687
C_6H_{10}	Циклогексен	80.5	15.6	696
C_6H_{12}	Циклогексан	78.1	15.7	678
C_6H_{14}	*n*-Гексан	68.1	1	655
C_7H_8	Толуол	101.15	50	712
$C_{10}H_{16}$	*α*-Пинен	107.9	96.5	734
$C_4H_{10}O$, *вторич.*-Бутиловый алкоголь				
$C_5H_{10}O_2$	Этилпропионат	85.5	63	575
$C_5H_{10}O_2$	*n*-Пропилацетат	96.5	60	576
$C_4H_{10}O$, *третич.*-Бутиловый алкоголь				
$C_5H_{10}O_2$	Метилбутират	101	25	584
$C_5H_{10}O_2$	*n*-Пропилацетат	100.8	12	583
C_6H_6	Бензол	73.95	37.7	661
C_6H_8	1, 3-Циклогексадиен . .	73.4	40.5	683
C_6H_{10}	Циклогексен	73.7	40.5	692
C_6H_{12}	Циклогексан	71.8	40	673
$C_6H_{12}O_2$	Этилизобутират	105.5	63	585
$C_6H_{12}O_2$	Метилизовалерианат . .	107.5	93	586
C_6H_{14}	*n*-Гексан	63.7	28	650
$C_5H_8O_3$, Метилацетоацетат				
$C_{10}H_{16}$	*α*-Пинен	150.5	40	1149
$C_{10}H_{18}$	Ментен	160	56	1151
$C_5H_8O_4$, Диметилмалонат				
$C_{10}H_{18}O$	Цинеол	173.5	30	1861
$C_5H_{10}O$, Диэтилкетон				
$C_5H_{12}O$	*третич.*-Амиловый алкоголь	98.5	50.5	283

Компонент В («Порядок Ⓒ»)		$t°_{кип.}$	%m A	LN
$C_5H_{10}O$, Метилпропилкетон				
$C_5H_{10}O_2$	*n*-Пропилацетат	101.35	42	1081
C_7H_{14}	Метилциклогексан . . .	100.6	43.5	1110
$C_5H_{10}O_2$, Изовалериановая кислота				
C_7H_7Br	*o*-Бромтолуол	172.1	52.3	85
$C_{10}H_{16}$	Камфен	163.8	80	180
$C_{10}H_{16}$	Карвен	168.9	66	182
$C_5H_{10}O_2$, Этилпропионат				
$C_5H_{12}O$	*третич.*-Амиловый алкоголь	96.5	67	577
$C_5H_{10}O_2$, Метилбутират				
$C_5H_{12}O$	*третич.*-Амиловый алкоголь	99	53	579
$C_5H_{10}O_2$, *n*-Пропилацетат				
$C_5H_{12}O$	*третич.*-Амиловый алкоголь	98.5	63.5	578
$C_5H_{10}O_3$, Этиллактат				
C_7H_8O	Анизол	150.0	54	1851
$C_5H_{11}Br$, Бромистый изоамил				
$C_5H_{12}O$	Изоамиловый алкоголь .	116.4	70	456
$C_6H_{12}O_3$	Паральдегид	118.5	74	862
$C_5H_{12}O$, *n*-Амиловый алкоголь				
$C_7H_{14}O_2$	Изоамилацетат	131.3	96.4	599
$C_7H_{14}O_2$	Изобутилпропионат . .	130.5	85	598
$C_5H_{12}O$, Изоамиловый алкоголь				
C_6H_5Cl	Хлорбензол	124.3	42	459
C_8H_8	Стирол	128.5	69	730
C_8H_{10}	Этилбензол	125.9	54	722
C_8H_{10}	*o*-Ксилол	128	64	729
C_8H_{10}	*m*-Ксилол	127.0	58	727
C_8H_{10}	*p*-Ксилол	126.8	56	723
$C_{10}H_{16}$	*α*-Пинен	130	85	735
$C_6H_3Cl_3$, 1, 3, 5-Трихлорбензол				
$C_8H_{11}N$	Этиланилин	203	56	944
C_6H_5Br, Бромбензол				
$C_6H_{12}O$	Циклогексанол	153.6	55	459*a*
$C_6H_{14}O_2$	Пинакон	152	82	466
$C_8H_{16}O_2$	*n*-Пропилизовалерианат	154	50	1350
$C_{10}H_{16}$	*α*-Пинен	153.4	46.3	1475
C_6H_5ClO, *p*-Хлорфенол				
$C_{10}H_8$	Нафталин	215.9	36.5	1606
C_6H_5J, Иодбензол				
C_6H_6O	Фенол	177.7	34.2	1532

Компонент B («Порядок Ⓒ»)		$t°_{кип.}$	%m A	LN
$C_6H_5NO_2$, Нитробензол				
C_7H_8O	Бензиловый алкоголь .	204.3	39	508
$C_{10}H_{18}O$	Борнеол	207.75	60	509
$C_{10}H_{20}O$	Ментол	207.9	60	510
C_6H_6O, Фенол				
C_7H_7Br	*p*-Бромтолуол	176.2	58	1531
$C_{10}H_{16}$	Карвен	169.0	49.5	1965
$C_{10}H_{16}$	α-Пинен	152.75	25	1957
C_6H_7N, Анилин				
$C_{10}H_{16}$	Карвен	171.35	48	974
$C_6H_{10}O_3$, Этилацетоацетат				
C_8H_8	Стирол	145.2	3	1153
$C_{10}H_{16}$	Карвен	169.05	44	1160
$C_{10}H_{16}$	α-Пинен	153.35	23	1154
$C_{10}H_{16}$	δ-1, 5-Терпинен	171	50	1161
$C_6H_{10}O_4$, Диэтилоксалат				
C_7H_7Br	*б*-Бромтолуол	177.35	43.8	1373
C_7H_7Br	*p*-Бромтолуол	180.4	56.6	1375
$C_6H_{12}O$, Циклогексанол				
C_8H_{10}	*m*-Ксилол	138.9	5.5	728
$C_8H_{16}O_2$	Изоамилпропионат . . .	157.7	77	604
$C_8H_{16}O_2$	Изобутилбутират	155	26.5	603
C_9H_{12}	Псевдокумол	158	64.5	745
C_9H_{12}	Мезитилен	156.3	54.5	742
$C_{10}H_{14}$	Цимол	159	76	748
$C_{10}H_{16}$	Камфен	153	42	740
$C_{10}H_{16}$	Карвен	159.25	78.5	751
$C_{10}H_{16}$	α-Пинен	149.9	43	736
$C_{10}H_{18}$	Ментен	157.5	69	746
$C_6H_{12}O_2$, Изоамилформиат				
$C_6H_{12}O_3$	Паральдегид	122.5	57	882
$C_6H_{12}O_3$, *n*-Пропиллактат				
$C_6H_{14}O_2$	Пинакон	168	35	607
$C_{10}H_{16}$	Карвен	166.35	64	1826
$C_6H_{14}O_2$, Пинакон				
$C_8H_{10}O$	Фенетол	169	48	798
$C_7H_6Cl_2$, Бензальхлорид				
$C_8H_{16}O_3$	Изоамиллактат	201.3	45	1387
C_7H_6O, Бензальдегид				
C_7H_7Cl	Хлористый бензил . . .	177.9	54	866
$C_{10}H_{14}$	*m*-Цимол	171	33	897
$C_{10}H_{16}$	Карвен	171.2	49	898
C_7H_7Br, *o*-Бромтолуол				
C_7H_8O	*o*-Крезол	180.3	77	1539
$C_7H_{14}O_3$	Изобутиллактат	180	52	1372

Компонент B («Порядок Ⓒ»)		$t°_{кип.}$	%m A	LN
C_7H_7Br, *p*-Бромтолуол				
C_7H_8O	*o*-Крезол	181.7	68	1541
C_7H_7Cl, Хлористый бензил				
$C_9H_{18}O_2$	Изоамилбутират	177.1	55	1365
$C_7H_7NO_2$, Нитротолуол				
$C_{10}H_{18}O$	Гераниол	227.5	67	512
C_7H_8O, Бензиловый алкоголь				
$C_7H_8O_2$	Гваякол	204.4	38	807
$C_8H_{18}O_2$	Изоамилметилаль	198.7	63	803
$C_{10}H_8$	Нафталин	204.3	64	760
$C_{10}H_{16}$	Карвен	176.25	13	755
$C_{12}H_{18}$	1, 3, 5-Триэтилбензол .	200.2	67	757
C_7H_8O, *o*-Крезол				
$C_{10}H_{16}$	Карвен	175.35	30	1972
C_7H_8O, Анизол				
$C_8H_{16}O_2$	Изобутилбутират	151	73	1852
$C_{10}H_{16}$	α-Пинен	150.45	62	1945
C_7H_9N, Метиланилин				
$C_{10}H_{16}$	Карвен	174.5	16	978
$C_7H_{14}O_2$, Изоамилацетат				
C_8H_{10}	*m*-Ксилол	136	45	1802
$C_7H_{14}O_2$, Изобутилпропионат				
C_8H_{10}	Этилбензол	133	43	1800
$C_7H_{14}O_3$, Изобутиллактат				
$C_{10}H_{16}$	Карвен	172.5	38	1832
$C_8H_{11}N$, Диметиланилин				
$C_{10}H_{16}$	Карвен	174	29	977
$C_8H_{18}O$, *вторич.*-Октиловый алкоголь				
$C_{10}H_{16}$	Карвен	174.4	42	752
$C_9H_{10}O_2$, Этилбензоат				
$C_{10}H_{18}O$	Борнеол	211	69	622
$C_9H_{18}O_2$, Изоамилбутират				
$C_{10}H_{16}$	Карвен	174	43	1828
$C_{10}H_{12}O_2$, Пропилбензоат				
$C_{10}H_{18}O$	Гераниол	228	43	624
$C_{10}H_{18}O$, Борнеол				
$C_{12}H_{18}$	1, 3, 5-Триэтилбензол .	211	59	758

Влияние давления на азеотропные смеси.

$A=H_2O$, $B=C_2H_5OH$ ([30], [31], [49])

p, *мм* Hg	$t°$ *кип.*	%*m* B	p, *мм* Hg	$t°$ *кип.*	%*m* B
100	34.2	99.6	760	78.1	90.0
150	42.0	96.2	1100	87.8	89.3
200	47.8	93.8	1450	95.3	89.0
400	62.8	91.4			

$A=H_2O$, $B=C_4H_8O_2$, Этилацетат ([30], [31], [49])

p, *мм* Hg	$t°$ *кип.*	%*m* A	p, *мм* Hg	$t°$ *кип.*	%*m* A
25	– 1.9	14.7	600	64.0	28.9
50	+10.0	16.2	760	70.4	30.5
100	23.0	18.8	900	75.1	31.6
150	31.4	20.7	1050	79.6	32.6
200	37.6	22.2	1200	83.5	33.3
300	46.8	24.5	1350	87.1	34.1
400	53.7	26.1	1500	90.3	34.8
500	59.4	27.6			

$A=C_2H_5OH$, $B=C_4H_8O_2$, Этилацетат ([30], [31], [49])

p, *мм* Hg	$t°$ *кип.*	%*m* A	p, *мм* Hg	$t°$ *кип.*	%*m* A
25	– 1.4	22.1	600	65.4	43.6
50	+10.6	24.6	760	71.8	46.4
100	23.8	28.2	900	76.5	48.5
150	32.3	31.1	1050	81.1	50.4
200	38.4	33.4	1200	85.0	52.2
300	47.8	37.0	1350	88.7	53.9
400	54.9	39.6	1500	91.8	55.4
500	60.8	41.8			

Состав двухкомпонентной смеси, соответствующий максимуму температуры кипения.

ТАБЛИЦА 2.

Компонент B («Нормальный порядок»)	$t°$ *кип.*	%*m* A	LN
H_2O			
HF	120	65.4	2034
HCl	110	88.9	2035
$HClO_4$	203	32	2041
HBr	126	83.1	2036
HJ	127	84.3	2037
HNO_3 (735 *мм*)	120.5	62.2	2039
CH_2O_2, Муравьиная кислота	107.1	43.3	2040
HCl			
C_2H_6O, Диметиловый эфир	–1.5	65	2042

ТАБЛИЦА 3.

Компонент B («Нормальный порядок»)	$t°$ *кип.*	%*m* A	LN
$CHCl_3$			
C_3H_6O Ацетон	64.5	65.5	2107
CH_2O_2, Муравьиная кислота			
$C_5H_{10}O$ Диэтилкетон	105.4	48	2021
$C_5H_{10}O$ Метилпропилкетон	105.3	47	2022
C_6H_6O, Фенол			
$C_6H_{12}O$ Циклогексанол	182.45	90	2061
C_7H_6O Бензальдегид	185.6	54	2089
C_7H_8O Бензиловый алкоголь	206	8	2066
$C_8H_{18}O$ *вторич.*-Октиловый алкоголь	184.65	58	2063
$C_9H_{18}O_3$ Диизобутилкарбонат	192.5	39.3	2162
$C_6H_{10}O_4$, Диэтилоксалат			
C_7H_8O *о*-Крезол	193.9	27	2169
C_7H_8O, *о*-Крезол			
C_8H_8O Ацетофенон	203.7	24	2126
$C_8H_8O_2$ Фенилацетат	198.6	42.5	2171
$C_8H_{16}O$ Метилгексилкетон	191.5	97	2125
$C_9H_{18}O_2$ Изоамилбутират	192.0	80	2167
C_7H_8O, *m*-Крезол			
C_8H_8O Ацетофенон	209	54	2133
$C_8H_{16}O_3$ Изоамиллактат	207.6	60	2190
C_7H_8O, *p*-Крезол			
C_7H_8O Бензиловый алкоголь	207.0	38	2079
C_7H_9N *о*-Толуидин	204.5	53	2105
C_7H_9N *p*-Толуидин	204.35	57	2104
C_8H_8O Ацетофенон	208.45	52	2129
$C_{10}H_{16}O$ Камфора	213.15	38	2131

Трехкомпонентные смеси.

ТАБЛИЦА 2.

$A=H_2O$

Компоненты («Порядок 2»)	%*m*	$t°$ *кип.*	LN
CCl_4	57.6	61.8	2249
C_2H_5OH	23.0	2 фазы	
CCl_4	53.8	65.15	2259
C_3H_6O, Аллиловый алкоголь	18.7	2 фазы	
CCl_4	54.4	65.4	2264
C_3H_8O, *n*-Пропилов. алкоголь	18.0	2 фазы	
C_2Cl_2, *cis*-Дихлорацетилен	37.8	53.8	2243
C_2H_5OH	56.2		
C_2Cl_2, *trans*-Дихлорацетилен	86.2	44.4	2240
C_2H_5OH	8.4		
C_2HCl_3, Трихлорэтилен	38.4	67.25	2251
C_2H_5OH	41.2	2 фазы	
C_2HCl_3, Трихлорэтилен	49.2	71.4	2260
C_3H_6O, Аллиловый алкоголь	17.3	2 фазы	
C_2HCl_3, Трихлорэтилен	51.1	71.55	2266
C_3H_8O, *n*-Пропилов. алкоголь	16.6	2 фазы	
$C_2H_4Cl_2$, Хлористый этилен	54.9	66.7	2250
C_2H_5OH	25.7	2 фазы	
C_2H_5J	53.9	61	2248
C_2H_5OH	19.1	2 фазы	
C_2H_5OH	21.5	60	2247
C_3H_7Br, Бромистый *n*-пропил	55.6	2 фазы	
C_2H_5OH	12.4	70.3	2304
$C_4H_8O_2$, Этилацетат	60.1		
C_2H_5OH	37.1	69.5	2253
C_4H_9Br, Бромистый изобутил	32.5	2 фазы	
C_2H_5OH	19.8	58.62	2246
C_4H_9Cl, Хлористый изобутил	62.6	2 фазы	
C_2H_5OH	22.8	64.86	2314
C_6H_6, Бензол	53.9		

Компоненты («Порядок ℭ»)	%m	t°кип.	LN
C_2H_5OH	25.0	63.6	2316
C_6H_8, 1, 3-Циклогексадиен	52.6		
C_2H_5OH	25.3	64.05	2317
C_6H_{10}, Циклогексен	51.9	2 фазы	
C_2H_5OH	22.2	62.1	2315
C_6H_{12}, Циклогексан	54.3		
C_3H_5J, 3-Иодпропилен	35.5	78.15	2268
C_3H_8O, *n*-Пропилов. алкоголь	27.6	2 фазы	
C_3H_6O, Аллиловый алкоголь	9.5	68.3	2333
C_6H_6, Бензол	62.2		
C_3H_6O, Аллиловый алкоголь	9.3	68.21	2334
C_6H_6, Бензол	62.5		
C_3H_6O, Аллиловый алкоголь	11.5	67.95	2337
C_6H_{10}, Циклогексен	59.7		
C_3H_6O, Аллиловый алкоголь	11.8	66.18	2335
C_6H_{12} Циклогексан	60.3		
C_3H_6O, Аллиловый алкоголь	6.1	59.7	2332
C_6H_{14}, *n*-Гексан	74.1		
C_3H_8O, *n*-Пропиловый алкоголь	15.4	81.2	2222
$C_5H_{10}O$, Диэтилкетон	32.6	2 фазы	
C_3H_8O, *n*-Пропиловый алкоголь	8.9	68.48	2340
C_6H_6, Бензол	62.8		
C_3H_8O, *n*-Пропиловый алкоголь	11.9	67.75	2342
C_6H_8, 1, 3-Циклогексадиен	58.4		
C_3H_8O, *n*-Пропиловый алкоголь	11.5	68.2	2343
C_6H_{10}, Циклогексен	58.3		
C_3H_8O, *n*-Пропиловый алкоголь	10.3	66.55	2341
C_6H_{12}, Циклогексан	60.3		
C_3H_8O, Изопропиловый алкоголь	18.6	66.51	2322
C_6H_6, Бензол	56.5		
C_3H_8O, Изопропиловый алкоголь	21.8	66.1	2325
C_6H_{10}, Циклогексен	52.7		
C_3H_8O, Изопропиловый алкоголь	19.2	64.3	2323
C_6H_{12}, Циклогексан	54.8		
$C_4H_{10}O$, *трет.*-Бутиловый алкоголь	17.5	67.30	2328
C_6H_6, Бензол	55.0		
$C_4H_{10}O$, *трет.*-Бутиловый алкоголь	18.0	65	2329
C_6H_{12}, Циклогексан	53.7		

ТАБЛИЦА ℭ.

«Порядок ℭ».

Компоненты	%m	t°кип.	LN
A=CS_2			
CH_3OH	24.1	33.92	2236
C_2H_5Br, Бромистый этил	35.4		

Компоненты	%m	t°кип.	LN
A=$C_2H_4O_2$, Метилформиат			
C_2H_5Br, Бромистый этил	23.8	16.95	2417
C_5H_{12}, Изопентан	31.0		
$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир	7.2	20.4	2443
C_5H_{12}, *n*-Пентан	48.2		
A=$C_6H_{12}O_3$, *n*-Пропиллактат			
$C_8H_{10}O$, Фенетол	35.2	163.0	2445
$C_{10}H_{18}$, Ментен	34.1		

Литература.

(Ключ к периодическим изданиям—в конце тома.)

(1) Baly, University of Liverpool, *0*. (2) Barbaudy, *34*, 180: 1924; 25. (3) Beckmann, Liesche und Gabel, *7*, 92: 421; 17. (4) Blanksma, *176*, 7: 417; 10. (5) Büchner, *64P*, 20: 322; 17. (6) Carr, Townsend and Badger, *45*, 17: 643; 25. (7) Carrière et Armand, *34*, 179: 1265; 24. (8) Carrière et Cerveau, *34*, 177: 46; 23. (9) Carveth, *50*, 3: 193; 99.
(10) Creighton and Githens, *143*, 179: 161; 15. (11) Creighton and Smith, *143*, 180: 703; 15. (12) Doroshevskii und Polianskii, *7*, 73: 192; 10. (13) Ефремов, *53*, 50: 351; 18. *10*, 5: 295; 25. (14) Evans, *45*, 8: 260; 16. (15) Fox and Barker, *54*, 36: 842; 17. (16) Grün und Wirth, *92*, 32: 61; 19. (17) Hachmeister, *93*, 109: 145; 19. (18) Hackspill et Grandadam, *34*, 179: 464; 24. (19) Haywood, *50*, 3: 317; 99.
(20) Holst and Hamburger, *64P*, 18: 872; 16. (21) Jana and Gupta, *1*, 36: 115; 14. (22) Jänecke, *92*, 33: 278; 20. (23) Kohnstamm and Timmermans, *64P*, 13: 865; 11. *64V*, 19: 1022; 11. (24) Lebo, *1*, 43: 1005; 21. (25) De Lecuw, *7*, 77: 284; 11. (26) Leopold, *7*, 71: 59; 10. (27) Lewis, *54*, 41: 97; 22. (28) Mains, *33*, 26: 779, 841; 22. (29) Mayer-Bugström, *465*, 44: 417; 24.
(30) Merriman, *4*, 103: 1790; 13. (31) Merriman, *4*, 103: 628; 13. (32) Narbutt, *7*, 53: 697; 05. (33) Noyes and Warfel, *1*, 23: 463; 01. (34) Parks and Schwenck, *50*, 28: 720; 24. (35) Pascal, Duprey et Garnier, *27*, 29: 9; 21. (36) Pascal et Garnier, *27*, 25: 309; 19. (37) Pascal et Garnier, *315*, 20: 39; 23. (38) Поварнин и Марков, *53*, 55: 381; 24. (39) Pratolongo, *22*, 30: 323; 21.
(40) Räder, *93*, 130: 325; 23. (41) Rosanoff, Bacon and White, *1*, 36: 1803; 14. (42) Rosanoff and Easley, *1*, 31: 953; 09. (43) Rosanoff, Schulze and Dunphy, *1*, 36: 2480; 14. (44) Sanger and Reigel, *65*, 47: 673; 12. (45) Schulze, *1*, 36: 498; 14. (46) Thayer, *50*, 2: 382; 98. (47) Thiel und Schulte, *7*, 96: 312; 20. (48) Tyrer, *4*, 101: 81, 1104; 12. (49) Wade and Merriman, *4*, 99: 997; 11.
(50) Young, *4*, 83: 68; 03. (51) Barbaudy, *42*, 24: 1; 27. (52) Rhodes and Bascom, *45*, 19: 480; 27.

ЭБУЛЛИОСКОПИЧЕСКИЕ ДАННЫЕ — ПОВЫШЕНИЕ ТОЧКИ КИПЕНИЯ ПРИ НЕЛЕТУЧИХ РАСТВОРЕННЫХ ВЕЩЕСТВАХ.

Blair Saxton.

СОДЕРЖАНИЕ.

	Стр.
Двухкомпонентные системы	25
Растворитель—элемент	25
Растворитель—химическое соединение	25
Трехкомпонентные системы	49
Четырех- и пятикомпонентные системы	51

этом отделе представлены системы, в которых только один компонент, а именно растворитель, является заметно летучим веществом, а также и те системы, при рассмотрении которых учтены необходимые поправки, соответствующие незначительному давлению насыщенных паров одного или нескольких растворенных веществ. Числовые значения соответствуют величинам повышения точки кипения при тех температурах, при которых давление насыщенного пара растворителя становится равным постоянному

внешнему давлению; там, где это было возможно, в значения повышения были внесены поправки соответственно нормальному атмосферному давлению. (Описание метода см. (284).)

Δt_B—повышение точки кипения для нормального атмосферного давления.

T_B—нормальная точка кипения растворителя по абсолютной шкале.

i—молярное число, или общее число ионов и молекул на граммолекулярный вес растворенного вещества в двухкомпонентной системе, или соответствующее число в системе, состоящей более чем из двух компонентов.

x_1—концентрация растворенного вещества, выраженная в долях моля.

N—концентрация растворенного вещества, выраженная в граммолекулах на 1 *кг* растворителя.

$^+$—насыщенный раствор.

Для двухкомпонентных систем:

$$k_B = \lim_{x_1=0} \frac{i\Delta t_B}{x_1}.$$

Для систем более чем из двух компонентов:

$$k_B = \lim_{x=0} \frac{i\Delta t_B}{\Sigma x}.$$

Скрытая теплота испарения чистого растворителя на граммолекулу может быть вычислена из соотношения:

$$L_v = \frac{RT^2_B}{k_B} = 8.315\,\frac{T^2_B}{k_B}, \text{ в джоулях} =$$

$$1.9869\,\frac{T^2_B}{k_B} \text{ в } \mathrm{cal}_{15}.$$

ДВУХКОМПОНЕНТНЫЕ СИСТЕМЫ.

Растворитель—элемент.

Системы расположены по растворителям согласно «порядку Ал». Под каждым растворителем приведены таблицы растворенных веществ согласно «нормальному порядку» (см. т. V, стр. 124) или в соответствующих случаях согласно «порядку Б» (см. т. V, стр. 124).

Br_2

$T_B = 331.9$
$k_B' = 33.0$

S_2 (32)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.05	31.2
0.1	30.9
0.15	30.8

Se (32)

$AsBr_3$ (24)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.05	32.5
0.1	32.6
0.15	32.8
0.2	33.1

$SbBr_5$ (24)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.05	32.4
0.1	32.2
0.15	32.0

$SnBr_4$ (24)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.05	33.1
0.1	33.3
0.15	33.5
0.2	33.6

CBr_4 (24)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.05	32.4
0.08	32.1

$C_7H_5BrO_2$ (24)

m-Бромбензойная кислота

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.04	21.9

Al_2Br_6 (24)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.05	33.3
0.1	32.3
0.15	31.3
0.2	30.4

Cl_2

$T_B = 238.5$
$k_B = 23.3$

S (27, 126)

SCl_2 (27, 41)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.1	22.6
0.2	22.9
0.3	23.3
0.5	23.9

S_2Cl_2 (27, 41)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.1	24.8
0.2	23.3
0.25	22.2

CCl_4 (27)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.15	23.8
0.2	23.8
0.25	23.9
0.3	24.0

C_2Cl_6 (27, 126)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.05	23.2
0.1	23.4
0.2	23.8
0.25	24.0

J_2

$T_B = 457.5$
$k_B = 43$

S (37)

Se (37)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.05	28.4
0.1	26.3
0.2	24.9
0.3	24.1

Te (37)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.06	30.7
0.08	29.7
0.1	28.7
0.12	27.9

P (красный) (37)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.05	39.2
0.1	40.1
0.12	40.5

SbJ_5 (36)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.01	42.5
0.04	40.9
0.05	40.3

BiJ_3 (36)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.01	43
0.02	41

SnJ_4 (36)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.02	39.1
0.05	39.4
0.1	39.9
0.12	40.0

Fe_3J_6 (36)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.015	41.4
0.02	41.3
0.025	41.1

Al_2J_6 (36)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.05	38.8
0.1	36.2
0.15	33.7

KJ (36)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.02	33.0
0.04	32.3
0.05	32.0
0.06	31.7

RbJ (36)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.02	35.5
0.04	32.3
0.05	31.0
0.06	30.2
0.08	29.3

CsJ (36)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.01	42.9
0.02	40.0
0.03	37.4
0.04	35.4
0.05	33.6
0.06	32.3

O_2

$T_B = 90.1$
$k_B = 8.2$

C_2H_4, Этилен (104)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
2.17	9.0
3.71	9.6

S_8

(частично диссоциирует)

$T_B = 717.7$
$k_B = 60$

Se (42)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.1	26.0
0.2	26.6
0.3	27.3
0.5	28.7

Te (42)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.1	47.9
0.2	48.9
0.3	49.9

As (42)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.06	65
0.1	64
0.2	62

As_2S_3 (42)

Sb_2S_3 (42)

Растворитель—химическое соединение.

Системы расположены по растворителям согласно «нормальному порядку» (см. т. V, стр. 124). Под каждым растворителем приведены таблицы растворенных веществ согласно «нормальному порядку» или в соответствующих случаях согласно «порядку Б» (см. т. V, стр. 124).

ВОДНЫЕ РАСТВОРЫ.

H_2O

$T_B = 373.1$
$k_B = 28.9$

HJO_3 (12, 182)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.2	39.7
0.5	34.1
1.7	26

H_2SO_4 (70)

x_1	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.06	87.7
0.1	108.4
0.2	160.5
0.3	212.7

NH_4NO_3 (90)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.1	48
0.2	51
0.3	54
0.4	57
0.5	61
0.6	66
0.7	74
0.8	86
0.84	94

NH_4Cl (90, 108)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.6	51.6
1.0	51.7
1.5	52.2
2.0	53.2
5.0	56
10.0	62
16.3	65$^+$

NH_4Br (108, 110, 111)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
1.0	52.9
1.5	54.0
2.0	55.0
5.0	56.6
10.0	59.2
15.0	61.8
18.0	63.3

NH_4J (108, 110)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.6	52.6
1.0	53.7
1.5	55.0
2.0	56.3
5.0	62.7
9.0	69

$(NH_4)_2SO_4$ (68, 90, 110)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.6	47
1.0	48
2.0	49
3.0	52
4.0	54
6.0	58
8.3	62$^+$

H_3PO_3 (183)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.3	35.4
0.5	32.4
1.0	29.5

H_3AsO_3 (55)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.1	28.4
0.15	27.8
0.2	27.3

Углеродистые соединения см. табл. Б на стр. 27.

$SnCl_2$ (53)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.18	50.5

$Pb(NO_3)_2$ (68, 199)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.5	55.4
1.0	52.7
2.0	49.9
3.0	49.1
3.5	48.8

x_1	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
$Pb(C_2H_3O_2)_2$ (90)	
0.1	23
0.3	26
0.5	29
0.7	32
0.9	33
TlCl (54)	
N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.1	53.6+
Tl_2SO_4 (54)	
0.365	48.4+
$TlNO_3$ (54)	
$ZnCl_2$ (53)	
0.17	49.5
$ZnSO_4$ (90, 122)	
0.5	23.1
1.0	23.5
1.5	25.1
2.5	32.9
4.0	48
5.3	57+
$CdCl_2$ (110)	
0.8	35
2.0	33
3.0	31
CdJ_2 (18, 110)	
0.3	30.4
0.5	30.4
1.0	32.1
1.5	34.6
$CdSO_4$ (122)	
0.5	23.0
1.0	20.4
1.2	18.4
1.6	21.9
2.0	24.0
2.6	26.5
$HgCl_2$ (122)	
0.5	24.7
1.0	22.9
1.5	21.1
1.9	19.4
$Hg(CN)_2$ (63)	
0.5	28.8
1.0	29.2
1.5	29.2
1.9	29.2
$CuCl_2$ (107)	
0.2	69.2
0.25	67.9
0.3	69.7
0.4	72.1
$CuSO_4$ (122)	
0.5	21.7
1.0	21.2
2.0	24.6
3.0	32.2
4.0	42.6
4.5	47.9
$Cu(C_2H_3O_2)_2$ (92)	
1.1	57.7+

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
Ag_2SO_4 (250)	
$AgNO_3$ (122, 199)	
0.1	51.3
0.5	48.4
1.0	45.6
2.0	42.8
3.0	40.7
5.0	37.6
8.0	35.1
$MnCl_2$ (189)	
0.3	74.2
0.6	75.5
1.0	78.8
$MnSO_4$ (90, 122)	
0.3	25.4
0.7	22.8
1.0	22.2
1.5	23.9
3.0	29
4.5	32
$FeSO_4$ (122)	
0.5	22.9
1.0	22.6
1.5	22.6
2.0	25.1
2.3	27.3
$CoCl_2$ (53)	
0.2	67.8
0.4	70.9
0.7	73.6
$CoBr_2$ (107)	
0.1	74.6
0.2	75.1
0.3	76.5
$CoSO_4$ (122)	
0.6	23.8
1.0	23.4
1.5	25.3
2.0	28.7
$NiCl_2$ (189)	
0.2	74.5
0.5	80.3
0.75	87.2
$NiSO_4$ (122)	
0.2	29.9
0.5	27.2
1.0	26.0
1.5	28.3
2.0	34.0
2.4	40.7
CrO_3 (130)	
5.0	74
10.0	85
15.0	89
25.0	88
H_3BO_3 (108, 122)	
0.4	29.4
0.8	29.7
1.0	29.8
2.0	30.2
4.0	31.0
5.0	31.3
5.9	31.5

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
$AlCl_3$ (53, 90)	
0.5	91
1.0	98
2.0	114
4.7	167
$Al_2(SO_4)_3$ (10, 77)	
1.0	95
3.0	140
$(NH_4)_2SO_4$ · $Al_2(SO_4)_3$ (161)	
4.38	145+
$MgCl_2$ (90, 122, 198)	
0.1	67.4
0.2	66.4
0.5	72.6
1.0	90.4
2.0	125
4.0	193
6.0	262
$MgSO_4$ (122)	
0.5	21.7
1.0	18.4
2.0	14.0
4.0	25.5
6.0	36.6
$CaCl_2$ (11, 90, 111, 198)	
0.1	66.8
0.2	65.6
0.5	71.9
1.0	87.8
5.0	183
7.0	208
10.0	220
27.5	236+
$CaBr_2$ (111)	
0.5	46.3
1.0	49.5
2.0	59.0
3.0	70.3
5.0	94
14.0	220
$Ca(NO_3)_2$ (13, 141)	
2.0	80
5.0	115
10.0	150
15.0	170
20.0	170
22.9	175+
$CaC_{10}H_4N_2O_8S$ (127)	
«Нафтол желт. S»	
$SrCl_2$ (12, 90, 141)	
0.3	68.8
0.5	72.2
1.0	82
3.0	111
5.0	140
7.0	150
7.41	152+
$SrBr_2$ (111)	
1.0	74
2.0	98
3.0	122
10.0	170

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
$Sr(NO_3)_2$ (54, 68, 199)	
0.5	66.8
1.0	68.9
2.0	72.9
3.0	77
4.0	81
4.8	86+
$Ba(OH)_2$ (15)	
7.0	26
8.0	36
9.0	46
10.0	50
11.0	51
$BaCl_2$ (122)	
0.5	70.5
1.0	76.7
1.5	83.2
2.0	89.6
2.5	96
$Ba(ClO_3)_2$ (207)	
3.66	86+
$BaBr_2$ (111)	
1.0	85.3
2.0	117
3.0	129.3
4.0	135
5.0	139
$Ba(BrO_3)_2$ (207)	
$Ba(JO_3)_2$ (207)	
BaS_2O_6 (241)	
$Ba(NO_3)_2$ (68, 199)	
0.1	66.7
0.3	62.9
0.5	60.7
0.9	57.7
1.33	54.8
LiCl (57, 90, 110, 111)	
0.5	58.3
1.0	56.2
2.0	56
5.0	80
10.0	120
15.0	150
20.0	170
30.0	170
35.0	170
LiBr (110, 111)	
0.5	60.2
1.0	59.1
2.0	65.3
5.0	95
10.0	158
15.0	184
17.0	191
LiJ (111)	
0.5	48.3
1.0	48.9
2.0	53.0
5.0	65
9.0	81

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
Li_2SO_4 (111)	
1.0	50.2
2.0	51.3
3.0	52.6
4.0	50.4
$LiNO_3$ (110)	
0.5	40.5
1.0	40.6
2.0	42.6
5.0	49.8
7.0	54.0
9.0	58
Li_2CO_3 (250)	
$LiC_7H_5O_3$ (192)	
салицилат	
0.3	52.3
0.5	50.5
1.0	49.6
1.2	49.2
NaOH (90, 148)	
x_1	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.01	54.2
0.1	79
0.2	112
0.3	136
0.4	148
0.5	157
0.6	164
0.7	170
0.8	180
0.9	195
NaCl (54, 57, 90, 108, 199)	
N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.5	53.8
1.0	54.7
2.0	58.7
3.0	63
4.0	67
5.0	72
6.78	79.6+
$NaClO_3$ (72)	
10.0	58
15.0	59
20.0	62
26.86	67+
NaBr (108, 111)	
0.5	56.0
1.0	56.5
2.0	57.5
10.0	76
NaJ (108, 111, 192)	
0.2	53.2
0.5	55.5
1.0	59.1
2.0	66.4
5.0	87.4
10.0	120.8
$NaJO_4$ (182)	
0.5	49

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
Na_2SO_4 (115)	
0.1	58.4
0.5	59.2
1.0	60.3
1.5	61.3
2.0	59.8
2.96	56.8+
$Na_2S_2O_3$ (90)	
1.0	64
3.0	74
5.0	87
10.0	101
15.0	101
22.0	92+
$NaNO_3$ (54, 90, 141, 199)	
0.1	52.1
0.5	50.1
1.0	50.1
5.0	54
10.0	57
15.0	59
24.86	65.3+
Na_2HPO_4 (90)	
0.1	47
0.3	48
0.5	50
0.8	53
Na_2CO_3 (115, 141)	
0.1	73.3
0.5	60.1
1.0	53.4
2.0	50.1
3.0	48
4.0	55
$NaC_2H_3O_2$	
ацетат	
(18, 90, 192)	
0.2	51.1
0.5	50.1
1.0	53.1
2.0	57.5
5.0	70
10.0	82
15.0	83
25.2	80+
$NaC_3H_5O_2$ (134)	
пропионат	
0.5	53.6
1.0	56.0
2.0	61.8
$Na_2C_4H_4O_6$ (90)	
тартрат	
1.0	63
2.0	64
4.0	67
6.0	69
7.5	70+
$NaC_7H_5O_3$ (192)	
салицилат	
0.1	49.1
0.5	50.3
0.8	51.3
Na_2O+SiO_2 (71)	
0.5	51
1.0	43

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

Na_2SiF_6 (262)
$Na_2B_4O_7$ (90)

0.5	65
1.0	66
2.0	62
3.0	58
5.0	52

KOH (90)

x_1	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.1	100
0.2	154
0.3	225
0.4	283
0.5	319
0.6	343
0.66	358

KCl (54, 90, 108)

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.1	57.8
0.3	52.8
0.5	52.3
1.0	54.1
2.0	55.0
5.0	63
7.82	69.6+

$KClO_3$ (122, 141)

0.5	59.6
1.0	55.0
2.0	51.2
3.0	50.0
4.0	51.4
5.0	51

KBr (108, 122)

0.5	52.7
1.0	54.1
1.5	55.7
2.0	57.9
3.0	61.6
4.0	65.4
4.3	66.7

KJ (90, 108, 122)

0.2	51.6
0.5	53.0
1.0	55.4
2.0	60.4
5.0	74.5
10.0	87
13.3	96+

KJO_3 (182)

0.3	46.7
0.5	45.5
1.0	42.5

$KH(JO_3)_2$ (182)

0.2	98
0.6	96

K_2SO_4 (12, 54)

0.2	63.7
0.5	59.4
1.0	57.4
1.39	56.9+

KNO_2 (172)

55.6	60+

KNO_3 (54, 90, 122, 199)

0.5	50.0
1.0	48.5
2.0	47.1
5.0	44.2
10.0	40
25.0	39
36.7	39.0

K_2CO_3 (90, 115, 141)

0.1	56.7
0.4	52.8
1.0	61.0
2.0	77.0
5.0	102
10.0	145
15.0	164

$K_2C_2O_4$ (128, 131)
оксалат

0.3	65.8
4.77	79+

$KC_2H_3O_2$ (141)
ацетат

x_1	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.02	53
0.05	60
0.1	78
0.2	100
0.3	108
0.5	113
0.6	116

$KH_3(C_2O_4)_2$ (131)
диоксалат, одно-замещенный

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
3.31	61+

$K_2C_4H_4O_6$ (90)
тартрат

1.0	75
2.0	77
4.0	81
6.0	85
8.0	88
10.0	90
10.9	90+

KHC_2O_4 (131)
оксалат кислый
$KHC_4H_4O_6$ (1)
тартрат кислый

$K_2C_{28}H_{22}N_4O_8S_2$
Хризофенин
(127)
$K_2C_{34}H_{26}N_6S_2O_6$
Бензопурпурин
4B
(127)
$KSbOC_4H_4O_6$ (14)
антимонилтар-трат

0.03	28
0.06	30
0.12	31

KCN (92)
$K_3Fe(CN)_6$ (232)

2.5	103

K_2CrO_4 (12, 130)

0.3	63.3
0.5	63.4
1.0	64.1
1.5	65.3
4.57	76+

$K_2Cr_2O_7$ (12, 130)

0.2	72.0
0.3	70.6
0.4	70.9
3.65	78+

$K_2SO_4 \cdot CuSO_4$ (92)
$K_2SO_4 \cdot Al_2(SO_4)_3$
(90)

0.5	92
1.0	113
1.5	135
2.0	157
2.2	164

$KNaC_4H_4O_6$
(90, 128)

0.5	64.0
1.0	63.4
2.0	62.1
3.0	60.8
10.0	79
30.0	82
50.0	83

RbCl (54, 57)

0.1	52.3
0.3	50.8
0.5	50.7
1.0	51.6
2.0	52
5.0	62
12.17	75.1+

Rb_2SO_4 (54)

3.11	66.2+

$RbNO_3$ (54)

43.34	44.3+

CsCl (54, 68)

0.5	53.4
1.0	50.7
2.0	52.3
3.0	55.8
4.0	59.5
5.0	63.1
17.2	84.2+

Cs_2SO_4 (54)

6.3	98.2+

$CsNO_3$
(54, 110)

0.5	50.5
1.0	47.2
11.5	42.2+

$Cs_2SO_4 \cdot Al_2(SO_4)_3$
(54)

0.325	68.9+

ТАБЛИЦА Ⓒ.
«Порядок Ⓒ».

CH_4N_2O
Мочевина
(139, 152, 201, 231)

0.5	26.9
1.0	27.4
1.5	27.8
2.5	28.6

CH_6ClN (133)
Хлористый ме-тиламмоний

0.1	54.2
0.3	54.7
0.5	55.7
0.8	57.8
1.0	60.0
1.1	60.9

$C_2H_2O_4$
Щавелевая кис-лота
(12, 131, 175)

0.5	35.9
1.0	34.7
2.0	35.8
5.0	39.2
10.0	46.7
15.0	54.6

$C_2H_3ClO_2$ (206)
Хлоруксусная кислота

$C_2H_3Cl_2NO$ (152)
Дихлорацетамид

0.5	23.9
0.6	24.3
0.75	25.7

C_2H_4ClNO (152)
Хлорацетамид

0.8	25.2
1.0	26.3
1.2	27.0
1.4	27.5
1.6	27.8

$(NH_4)_2C_2O_4$ (92)
оксалат

3.3	60+

C_2H_5NO (152)
Ацетамид

1.5	28.3
2.0	29.5

$C_2H_5NO_2$ (154)
Гликоль-амид

0.5	26.6
0.7	27.2
0.9	28.3

$C_3H_4Cl_3NO_2$ (152)
Трихлорлакт-амид

0.6	26.2
0.7	25.6
0.8	25.4

$C_3H_6N_2O_2$ (152)
Малонамид

1.0	28.0
1.3	30.6

C_3H_7NO (154)
Пропионамид

0.8	15.2
1.0	15.4
1.4	15.4
1.6	15.3

$C_3H_7NO_2$ (154)
Лактамид

0.75	27.5
1.0	27.4
1.5	27.2

$C_3H_7NO_2$ (201)
Уретан

0.2	14.0
0.3	14.4
0.5	14.7
0.7	14.6

$C_3H_8O_3$ (89)
Глицерин

x_1	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.02	43
0.05	38
0.1	35
0.2	39
0.3	43
0.4	47
0.5	51
0.6	58
0.7	69

$C_4H_5NO_2$ (201)
Сукцинимид

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
0.2	26.8
0.5	27.5
0.7	27.9
1.0	28.1
1.3	27.2

$C_4H_6O_4$ (12, 175)
Янтарная кис-лота

0.5	28.0
1.0	27.5
2.0	27.3
2.5	27.2

$C_4H_6O_6$
(12, 90, 110, 120)
Винная кислота

0.5	30.8
1.0	31.7
3.0	35.7
5.0	39.4
20.0	61
50.0	73
100.0	75
200.0	74

C_4H_9NO (154)
n-Бутирамид

0.5	25.5
0.6	25.0
0.7	24.4
0.8	23.9

C_4H_9NO (154)
Изобутирамид

0.55	24.1
0.65	23.7
0.75	23.6

$C_4H_{12}ClN$ (214)
Хлористый изо-бутиламмоний

0.3	55.3
0.5	51.0
0.8	49.4
1.0	48.7
1.2	47.9

$C_4H_{12}ClN$ (214)
Хлористый ди-этиламмоний

$C_5H_{11}NO$ (154)
Валерамид

0.5	23.5
0.6	23.0
0.7	22.5
0.8	22.0
0.9	21.5

$C_6H_3N_3O_7$ (128)
Пикриновая кислота

0.1	52

$C_6H_5NO_3$ (175)
p-Нитрофенол

0.16	25.2
0.2	23.6
0.3	21.3
0.4	20.2

C_6H_6O (84)
Фенол

0.2	32
0.3	32

$C_6H_6N_2O_2$*1(175)
m-Нитроанилин

1.2	22.1
1.4	22.3
1.6	22.6

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_6H_6O_2$ (175, 185)
Пирокатехин

0.3	24.9
0.4	24.8
0.5	24.7
1.0	22
1.5	20
2.0	17

$C_6H_6O_2$ (175, 185)
Гидрохинон

0.4	27
0.6	25
0.8	25
1.0	24
1.5	22
2.0	21

$C_6H_6O_2$
Резорцин
(175, 185, 201)

0.4	26.6
0.5	26.1
0.7	25.0
1.0	24
1.5	22
2.0	21

$C_6H_6O_3$ (185)
Оксигидрохинон

0.5	27
1.0	26
1.5	25
1.9	24

$C_6H_6O_3$ (175)
Флороглюцин

0.4	21.7
0.6	23.2
0.8	23.2

$C_6H_6O_3$ (175, 185)
Пирогаллол

0.5	26.7
0.7	26.3
1.0	25.6
1.5	24
2.0	22

$C_6H_8O_7$ (12, 90, 120)
Лимонная кислота

0.5	31.8
1.0	32.6
2.0	34.9
5.0	42.5
10.0	55
20.0	63
50.0	65
70.0	65

$C_6H_{12}O_6$ (120)
***d*-Глюкоза**

0.2	30.0
0.5	30.0
1.0	30.0
2.0	30.0
3.0	30.0

$C_6H_{12}O_6$ (120)
Фруктоза

0.5	30.3
1.0	30.2
2.0	30.2
2.5	30.5
3.0	31.3

$C_6H_{13}NO$ (154)
Изобутилацетамид

0.55	19.7
0.65	18.3

$C_6H_{14}O_6$
Маннит
(18, 139, 201)

0.2	27.9
0.5	28.1
1.0	28.6
1.2	29.1

$C_6H_{16}BrN$ (214)
Бромистый триэтиламмоний

$C_6H_{16}ClN$ (214)
Хлористый триэтиламмоний

$C_6H_{16}JN$ (214)
Иодистый триэтиламмоний

0.25	55
0.5	48

$C_7H_5ClO_2$ (196)
***m*-Хлорбензойная кислота**

$C_7H_5NO_4$ (196)
***o*-Нитробензойная кислота**

77.2	29.2+

$C_7H_6O_2$ (175)
Бензойная к-та

0.5	14.8
0.6	13.4

$C_7H_6O_3$ (175)
***m*-Оксибензойная кислота**

0.35	25.1
0.45	24.0
0.55	22.9

$C_7H_6O_3$ (175, 196)
***p*-Оксибензойная кислота**

0.3	28.1
0.4	26.5
0.5	25.0
2.43	22+

$C_7H_6O_3$ (175)
Салициловая кислота

0.3	22.2
0.4	19.8
0.55	16.4

$C_7H_6O_4$ (175)
3, 4-Диоксибензойная кислота

0.3	23.5
0.7	22.9

$C_7H_6O_5$ (128)
Галловая кислота

0.2	28.0
0.4	26.1
0.6	25.4

C_7H_7NO (152)
Бензамид

0.75	20.8
1.0	19.8
1.25	19.2

C_7H_7NO (154)
Форманилид

0.4	21.2
0.6	19.5
0.75	17.9

$C_7H_7NO_2$ (152)
Салициламид

0.7	18.1
1.0	15.8

$C_7H_8N_2O$ (154)
Фенилмочевина

0.2	27.4
0.3	25.8
0.4	24.3

C_7H_9N (84)
Бензиламин

0.1	26.3
0.2	28.0
0.3	30.7
0.35	32.3

$C_8H_6O_4$ (175)
Фталевая кислота

0.35	36.8
0.55	34.9

$C_8H_8O_2$ (175)
Фенилуксусная кислота

0.4	20.8
0.7	16.9

$C_8H_8O_2$ (196)
***o*-Толуиловая кислота**

0.24	24.8+

$C_8H_8O_3$ (196)
2-Окситолуол-4-карбоновая кислота

0.35	27.5+

$C_8H_8O_3$ (175)
Миндальная кислота*2

0.3	27.8
0.45	27.6

C_8H_9NO (152)
Ацетанилид

0.3	19.0
0.4	17.9
0.45	17.3

C_8H_9NO (154)
Фенилацетамид

0.4	24.6
0.5	22.8
0.7	20.2
0.9	18.7

$C_8H_9NO_2$ (154)
Гликоль-анилид

0.3	24.7
0.4	23.2
0.5	22.2

$C_8H_{12}ClN$ (214)
Хлористый этилфениламмоний

$C_8H_{20}BrN$ (214)
Бромистый тетраэтиламмоний

0.13	51.7

$C_8H_{20}ClN$ (214)
Хлористый тетраэтиламмоний

$C_8H_{20}JN$ (214)
Иодистый тетраэтиламмоний

0.25	44.4
0.3	42.9
0.35	43.9

$C_9H_{11}NO$ (154)
Метилацетанилид

$C_9H_{11}NO_2$ (154)
Лактанилид

0.4	23.7
0.5	22.3
0.65	20.7

$C_{10}H_6N_2O_8S$ (127)
2, 4-Динитро-1-нафтол-7-сульфоновая кислота («Нафтол желт. S»)

$C_{11}H_{12}JN$ (214)
Иодистый *N*-этилхинолин

$C_{12}H_{22}O_{11}$ (120, 122)
Сахароза

0.5	29.9
1.0	31.3
2.0	34.0
3.0	38.3
4.0	43.0
5.0	46.2
6.0	49.0
7.0	50.9
8.5	54.0

$C_{12}H_{28}JN$ (214)
Иодистый тетрапропиламмоний

$C_{12}H_{28}N_2O_3$ (214)
Нитрат тетрапропиламмония

$C_{23}H_{28}N_2O_7$ (150)
Тартрат *d*-цинхонина (кислый)

0.2	40.0

$C_{23}H_{28}N_2O_7$ (150)
Тартрат *l*-цинхонина (кислый)

0.1	42.6
0.2	40.2

$C_{37}H_{29}N_3O_9S_3$ (127)
Трифенилпарозанилинтрисульфоновая кислота («Растворимый синий»)

*1 Не внесена поправка на парциальное давление растворенного вещества.
*2 Не указано, какой изомер подвергался исследованию.

НЕ-ВОДНЫЕ РАСТВОРЫ.

Растворитель—неорганическое соединение.

«Нормальный порядок». Под каждым растворителем растворенные вещества расположены в «нормальном порядке» или по «порядку ℭ» (см. т. V, стр. 124).

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

HCl
$T_B = 188.1$
$k_B = 18$

$C_4H_{10}O$ (149)
Этиловый эфир

0.5	14
1.0	22.4
1.5	33.0
2.0	43.6
2.5	58

C_7H_8 (50)
Толуол

0.276	18

HBr
$T_B = 206.1$
$k_B = 24$

C_3H_6O (149)
Ацетон

0.5	14.0
0.75	17.7
1.0	23.4
1.25	30.7

$C_4H_{10}O$ (149)
Этиловый эфир

0.5	24.9
0.75	29.3
1.0	36.0
1.25	44.6

C_7H_8 (50, 149)
Толуол

0.075	23
0.15	21
0.5	27.4
0.75	27.5

HJ
$T_B = 237.4$
$k_B = 26$

C_7H_8 (50)
Толуол

0.05	26
0.08	26

SO_2
$T_B = 263.1$
$k_B = 22.9$

SCl_2 (40)

0.1	10.4
0.2	10.4

S_2Cl_2 (40)

0.2	21.7
0.3	21.4
0.4	22.1

NH_4J (219)

0.2	14.3
0.3	13.1
0.4	12.0
0.5	11.1
0.6	10.5
0.7	10.0

NH_4CNS (229)

0.5	8.4
1.0	6.8
2.0	7.5
3.0	12.6
4.0	23.0

CH_6ClN (229)
Хлористый метиламмоний

0.2	10.8
0.3	9.6
0.4	8.7

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_2H_4O_2$ (40)
Уксусная кислота

0.1	16
0.2	16
0.4	16

C_2H_8ClN (229)
Хлористый диметиламмоний

0.15	18.7
0.3	19.2
0.5	19.8

C_2H_8ClN (229)
Хлористый этиламмоний

0.4	11.6
0.5	11.1
0.6	10.7
0.7	10.6
1.0	10.4

C_3H_9JS (40, 219)
Иодистый триметилсульфоний

0.5	25
1.0	38
1.3	46.5

$C_3H_{10}ClN$ (229)
Хлористый триметиламмоний

0.2	23.0
0.3	24.0
0.4	24.8
0.5	25.8

$C_4H_6O_3$ (40)
Уксусный ангидрид

0.1	25.1
0.2	25.0
0.3	24.9

$C_4H_{12}BrN$ (229)
Бромистый тетраметиламмоний

0.05	21.8
0.1	22.5
0.2	24.1
0.3	25.7
0.4	27.3

$C_4H_{12}ClN$ (229)
Хлористый диэтиламмоний

0.2	16.8
0.3	16.8
0.4	16.8
0.5	16.9

$C_4H_{12}ClN$ (229)
Хлористый тетраметиламмоний

0.1	24.1
0.2	25.0
0.3	25.8
0.4	26.7
0.5	27.5

$C_4H_{12}JN$ (229)
Иодистый тетраметиламмоний

0.1	28.4
0.2	28.8
0.3	29.3
0.4	29.7

$C_6H_4Cl_2$ (40)
***p*-Дихлорбензол**

0.2	23.1
0.3	22.9
0.4	22.8
0.5	22.9

$C_6H_{16}ClN$ (229)
Хлористый триэтиламмоний

0.1	24.1
0.2	24.2
0.3	24.4
0.5	24.7

$C_7H_6O_2$ (40)
Бензойная кислота

0.1	13.1
0.2	13.0
0.3	12.9
0.4	12.8
0.5	12.7
0.6	12.5

C_7H_8 (219)
Толуол

0.5	24.7
1.0	26.5
1.5	28.7

$C_7H_{10}ClN$ (229)
Хлористый бензиламмоний

0.3	12.4
0.4	11.9
0.5	11.5
0.6	11.3

C_8H_9NO (219)
Ацетанилид

0.05	23.6
0.07	24.5

$C_8H_{20}JN$ (229)
Иодистый тетраэтиламмоний

0.05	26.9
0.1	28.2
0.15	29.6
0.2	30.8
0.25	32.1

$C_{10}H_8$ (219)
Нафталин

0.3	23.8
0.5	23.9

$C_{12}H_{22}O_6$ (229)
Изобутилтартрат

0.1	24
0.2	24
0.3	30

$C_{14}H_{10}O_3$ (40)
Бензойный ангидрид

0.05	22.5
0.1	23.6
0.15	24.7

$C_{16}H_{11}N_3O_8$ (229)
Пикрат *β*-нафтола

0.035	48.5
0.065	48.3

$C_{19}H_{16}$ (229)
Трифенилметан

0.2	22
0.4	22
0.6	22.4

NaJ (219)

0.27	13.5

KJ (40, 219, 229)

0.1	16.0
0.5	12.1
0.8	12.0
1.0	12.6
1.4	14.7
1.7	19.6
2.0	26.1

KCNS (40, 219)

0.1	16.5
0.3	12.7
0.5	11.4
1.0	10.9
2.0	15.5
3.0	28.5

RbJ (229)

0.3	14.9
0.5	13.3
0.7	12.6

SO_3

T_B=317.7
k_B=14.0

H_2SO_4 (38)

0.05	18.3
0.1	17.0
0.2	14.8
0.5	11.4
1.0	9.8
1.5	10.4
2.0	12.1
2.2	13.3

$C_7H_{16}O_4S_2$ (38)
Сульфонал

0.05	15.2
0.1	16.5
0.2	19

$C_8H_{18}O_4S_2$ (38)
Трионал

0.05	15.6
0.1	17.2
0.15	18.8

H_2S

T_B=213.5
k_B=23

C_7H_8 (50, 149)
Толуол

0.3	22.5
0.5	22.0
1.0	22.6
1.5	19.3
2.0	17.8

$C_6H_{16}ClN$ (149)
Хлористый триэтиламмоний

0.25	27.9
0.5	32.5

H_2SO_4 *1

T_B=604
k_B=60

As_4O_6 (25)
Mo_2O_6 (25)

0.05	62
0.1	59
0.15	55

B_4O_6 (25)

0.05	56
0.1	54
0.15	52
0.2	50

Na_2SO_4 (25)

0.08	65
0.1	66
0.15	70
0.19	73

$Na_2S_2O_7$ (25)

0.08	55
0.1	58
0.13	63

K_2SO_4 (25)

0.1	70
0.18	74

$K_2S_2O_7$ (25)

0.1	64
0.15	66
0.2	68

$KHSO_4$ (25)

0.2	30
0.3	31
0.4	33

*1 Постоянная $t°_{кип.}$ при содержании ~ 98.3% H_2SO_4. Частично разлагается.

S_2Cl_2

T_B=411
k_B=36.3

S (27)

0.4	34.4
0.6	24.7
1.0	21.9
2.0	19.0
2.5	18.3
5.5	20.6

Se (27)

0.2	45.6
0.3	44.8

$C_{14}H_{10}$ (27)
Антрацен

0.15	37.8
0.25	38.8

SO_2Cl_2

T_B=342.2
k_B=34.5

J_2 (97)

0.05	29
0.1	28

Al_2Cl_6 (38)

0.05	49.6
0.1	49.1
0.13	49.2

$C_7H_{16}O_4S_2$ (38)
Сульфонал

0.05	34.5
0.1	34.5
0.15	34.4
0.2	34.1

$C_8H_{18}O_4S_2$ (38)
Трионал

0.05	36.3
0.1	36.3
0.2	36.3

$C_{10}H_{16}O$ (38)
Камфора

0.05	35.9
0.1	34.2
0.15	34.0
0.2	34.0
0.25	34.0

N_2O_4

T_B=294.4
k_B=14.2

$C_2HBr_3O_2$ (86)
Трибромуксусная кислота

0.1	7.6

$C_2H_2Br_4$ (86)
1, 1, 2, 2-Тетрабромэтан

0.2	16.3
0.3	16.2
0.4	16.1
0.5	15.9

$C_2H_4Br_2$ (86)
Бромистый этилен

0.2	16.4
0.4	16.7
0.6	16.6
0.8	16.6
1.0	16.5
1.2	16.5
1.6	16.4

$C_2H_4O_2$ (86)
Уксусная к-та

0.46	7.7

$C_4H_5Cl_3O_2$ (86)
Трихлормасляная кислота

0.1	11.3
0.2	11.0
0.3	10.8

$C_6H_3N_3O_7$ (86)
Пикриновая кислота

0.1	15.7
0.2	15.1
0.3	14.6
0.4	14.1

$C_6H_4N_2O_4$ (86)
***m*-Динитробензол**

0.1	14.5
0.2	14.6
0.3	14.7
0.4	14.8
0.5	14.9
0.7	15.2

$C_6H_4N_2O_5$ (86)
2, 4-Динитрофенол

0.05	15.3
0.1	15.5

$C_6H_4O_2$ (86)
Хинон

0.2	15.0
0.3	15.5

$C_6H_5NO_2$ (86)
Нитробензол

0.2	14.3
0.4	14.6
0.8	15.3
1.0	15.6
1.5	16.4
1.8	17.0

$C_7H_6O_2$ (86)
Бензойная кислота

0.4	8.2
0.6	8.4
0.8	8.5

C_7H_7Cl (86)
Хлористый бензил

0.2	16.1
0.4	16.3
0.6	16.4
0.8	16.5
1.0	16.7
1.2	16.8
1.4	16.9

$C_7H_7NO_2$ (86)
***p*-Нитротолуол**

0.1	14.3
0.2	14.6
0.3	14.9
0.4	15.1
0.5	15.4
0.7	16.0

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

C_7H_8 (86)
Толуол

0.2	15.3
0.4	15.9
0.6	16.2
0.8	16.4
1.0	16.5
1.2	16.6

C_8H_8O (86)
Ацетофенон

0.3	15.2
0.4	15.5
0.5	15.7
0.6	15.9
0.8	16.3

$C_8H_8O_2$ (86)
***o*-Толуиловая кислота**

0.2	8.9
0.4	8.8
0.6	8.8

$C_8H_8O_2$ (86)
***m*-Толуиловая кислота**

0.1	9.1
0.2	9.0

$C_8H_8O_2$ (86)
***p*-Толуиловая кислота**

0.1	10.5

NH_3

T_B=239.7
k_B=20.2

H_2O (87)

0.5	20.6
1.0	20.7
2.0	20.9
3.0	21.1
5.0	21.5
7.0	22.3
10.0	25

NH_4NO_3 (87)

0.5	21.0
1.0	21.9
2.0	24.3
3.0	28.2
4.0	32.8

CH_4N_2O (87)
Мочевина

0.5	19.4
1.0	18.9
2.0	17.8
3.0	16.7
4.0	15.6

C_2H_6O (87)
Этиловый алкоголь

0.5	19.8
1.0	20.1
2.0	20.4
3.0	20.8
5.0	21.5
7.0	22.2
9.0	22.6

C_3H_8O (87)
Пропиловый алкоголь

0.5	20.2
1.0	19.9
2.0	19.4
3.0	19.0
5.0	18.6
7.0	18.7
9.0	18.8

C_5H_5N (87)
Пиридин

0.5	18.9
1.0	18.2
2.0	17.1
3.0	16.3
5.0	15.0
8.0	13.8

$C_6H_5NO_3$ (87)
***o*-Нитрофенол**

0.5	20.1
1.0	20.0
1.5	19.8

C_6H_6 (87)
Бензол

0.6	15
0.8	15
1.0	14.8
1.3	14.5

C_6H_6O (87)
Фенол

0.5	19.6
1.0	19.1
2.0	18.1
3.0	17.4

$C_6H_6O_2$ (87)
Пирокатехин

0.5	19.3
1.0	19.3
2.0	19.3
2.5	19.3

$C_6H_6O_2$ (87)
Гидрохинон

0.5	22
1.0	23
1.5	23
2.0	25

$C_6H_6O_2$ (87)
Резорцин

0.5	21.1
1.0	21.1
1.5	21.1
2.0	21.1

C_6H_7N (87)
Анилин

0.5	20.1
1.0	19.9
2.0	19.7
3.0	19.5
3.5	19.4

$C_{12}H_{22}O_{11}$ (87)
Сахароза

0.5	21
1.0	23
1.5	26
2.0	28

Li (87)

2.0	9.1
3.0	7.7
3.5	7.5
4.0	7.7
4.5	8.4

Na (87)

0.5	14
1.0	13
2.0	10.0
2.5	8.7

$NaNO_3$ (87)

0.5	17.7
1.0	19.8
2.0	22.6
3.0	25.0
4.0	29.2

$NaC_2H_3O_2$ (87)
ацетат

0.1	22
0.3	16
0.4	13

K (109)

KJ (87)

0.5	21.4
1.0	23.8
2.0	28.6
3.0	34.0
3.5	36.5

PCl_3

T_B=346.6
k_B=33.9

AsJ_3 (27)
SbJ_3 (27)
$C_{14}H_{10}$ (27)
Антрацен

0.025	34.2
0.05	34.5

SnJ_4 (27)

$AsCl_3$

T_B=395
k_B=40.1

S_8 (ромбич.) (27)

0.08	38.5
0.1	38.6
0.15	39.0

S_8 (моноклин.) (27)

0.05	43
0.1	42.1
0.14	41.2

As_2O_3 (27)
AsJ_3 (27)
SbJ_3 (27)
$C_{14}H_{10}$ (27)
Антрацен

0.03	40.2
0.06	40.4
0.09	41.0

SnJ_4 (27)

$BiCl_3$

T_B=720
k_B=54.7

$BiPO_4$ (186)
$PbCl_2$ (186)

0.04	55.3
0.07	55.0

$ZnCl_2$ (186)

0.05	54.7
0.07	54.4

$CdCl_2$ (186)

0.05	56.0
0.1	55.0

CuCl (186)

0.04	52.0
0.1	54.0
0.16	56.0

$CuCl_2$ (186)

0.05	60.0
0.07	60.4

AgCl (186)

0.07	56.7
0.1	57.3
0.15	57.6

$PtCl_2$ (186)

0.02	55.0
0.05	56.0

$PdCl_2$ (186)

0.02	57.0
0.05	56.0

$MnCl_2$ (186)

0.03	54.0
0.07	57.0

$FeCl_2$ (186)

0.05	56.0
0.1	57.0

$CoCl_2$ (186)

0.05	59.0

$CaCl_2$ (186)

0.02	51.5
0.03	51.3

$SrCl_2$ (186)

0.03	53.7
0.05	54.1

$BaCl_2$ (186)

0.04	55.3
0.05	55.5
0.07	55.9
0.1	56.8

LiCl (186)

0.07	53.0
0.13	56.0

NaCl (186)

0.05	53.0
0.1	54.0

KCl (186)

0.07	58.0
0.16	60.0

RbCl (186)

0.07	60.1
0.1	60.3

CsCl (186)

0.05	56.0
0.1	55.5

$SnCl_4$

T_B=387.2
k_B=36.1

S_8 (ромбич.) (27)

0.025	39.0
0.05	37.8
0.075	36.8
0.1	36.5
0.125	36.4

S_8 (пластич.) (27)

0.05	40.0
0.075	39.1
0.1	38.0

AsJ_3 (27)
SbJ_3 (27)
$C_{14}H_{10}$ (27)
Антрацен

0.03	36.5
0.05	36.7
0.06	36.8

SnJ_4 (27)

CrO_2Cl_2

T_B=449
k_B=35

CrO_3 (38)

0.05	35.4
0.1	35.9
0.15	36.5
0.2	37.1

Растворитель—органическое соединение.

«Порядок Ⓒ». Под каждым растворителем расположены растворенные вещества по «нормальному порядку» или по «порядку Ⓒ».

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

CCl_2O

Фосген
T_B=281.4
k_B=29

J_2 (40)
JCl_3 (40)

0.02	32
0.03	31
0.035	30

SCl_2 (40)

0.05	24
0.1	23.4
0.2	23.4
0.3	23.4
0.35	23.4

S_2Cl_2 (40)

0.1	30
0.15	29.8
0.2	29.8

$AsCl_3$ (40)

0.2	28.6
0.5	28.9
0.7	29.1

$SbCl_3$ (40)

0.02	27.6
0.06	27.2
0.1	26.8
0.14	26.5

$SbCl_5$ (40)

0.02	27.8
0.05	28.0
0.1	28.2
0.12	28.3

C_2Cl_6 (40)
Гексахлорэтан

0.05	30.5
0.1	30.7
0.2	31.1
0.25	31.3

$C_2H_4O_2$ (40)
Уксусная к-та

0.08	14.7
0.1	14.6
0.2	14.4
0.25	14.3

$C_4H_6O_3$ (40)
Уксусный ангидрид

0.05	29
0.08	28
0.1	28
0.15	27

$C_6H_4Cl_2$ (40)
***p*-Дихлорбензол**

0.05	27.5
0.1	27.8
0.2	28.2
0.3	28.6

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_6H_4Br_2$ (40)
p-Дибромбензол

0.05	32.1
0.1	32.0
0.2	31.8
0.3	31.5

$C_7H_6O_2$ (40)
Бензойная кислота

0.05	14.7
0.1	14.1
0.13	13.7

$C_{10}H_8$ (40)
Нафталин

0.05	31
0.1	31
0.15	30.6
0.2	30.5

$C_{12}H_{10}$ (40)
Дифенил

0.05	28.5
0.08	28.6
0.1	28.7
0.15	28.8

$C_{14}H_{10}O_3$ (40)
Бензойный ангидрид

0.02	32.0
0.05	30.6
0.1	28.6

$C_{14}H_{14}$ (40)
Дибензил

0.05	27.8
0.08	27.8
0.12	27.9
0.18	28.1

CCl_4

$T_B = 349.9$
$k_B = 31.4$

J_2 (30, 217)

0.05	32.4
0.1	32.4
0.2	32.5
0.46	30+

S_8 (168)

0.05	35.0
0.1	34.2
0.15	33.3

S_2Cl_2 (164, 167)

0.1	31.4
0.2	31.4
0.3	31.5
0.4	31.5

N_4S_4 (2)

0.05	33

$POCl_3$ (164)

0.1	27.7
0.2	24.6
0.3	22

$POBr_3$ (167)

0.1	34
0.15	33

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

PCl_5 (158)

0.1	33.0
0.2	33.7
0.3	34.1

$SbCl_5$ (159)

0.05	36.7
0.07	35.9
0.1	34.7

$C_2H_3BrO_2$ (224)
Бромуксусная кислота

0.1	18.4
0.2	18.0
0.5	17.0

$C_5H_{10}O_2$ (224)
Изовалериановая кислота

0.2	17.8
0.3	17.8
0.5	17.8

C_6H_6O (46)
Фенол

0.05	28
0.1	27
0.2	25
0.4	22

C_7H_9N (224)
p-Толуидин

0.03	34.0
0.05	33.8
0.1	33.3

C_9H_7N (81)
Хинолин

0.1	31
0.3	31.6
0.5	32.2
0.7	32.8

$C_9H_{10}O_2$ (158)
Этилбензоат

0.05	31.7
0.1	31.8
0.2	32.1
0.3	32.4

$C_9H_{12}ClNO_2$ (224)
p-Хлорацетат толуидина

0.05	33
0.1	31

$C_{10}H_8$ (61)
Нафталин

0.05	31.6
0.1	31.7
0.2	31.9

$C_{10}H_{10}O_2$ (81)
Сафрол

0.2	33.6
0.3	35.4
0.4	36.9
0.5	38.1

$C_{10}H_{16}O$ (158)
Камфора

0.15	31.7
0.25	32.1

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_{12}H_{24}O_2$ (281)
Лауриновая кислота

0.1	19

$C_{13}H_{10}O_2$ (49)
Фенилбензоат

0.1	32.0
0.2	32.1
0.3	32.2

$C_{13}H_{11}N_3O_9$ (224, 228)
Пикрат диметилпирона

0.01	56.8
0.02	51.2

$C_{13}H_{13}NO_3$ (224, 228)
Салицилат анилина

0.1	41.7
0.2	39.2
0.3	36.8

$C_{14}H_{10}O_2$ (30)
Бензил

0.05	32.3
0.1	32.4
0.2	32.5
0.3	32.6

$C_{14}H_{15}NO_3$ (224, 228)
Салицилат *p*-толуидина

0.05	45.8
0.1	42.2
0.2	36.6

$C_{16}H_{16}$ (203)
α, *γ*-Дифенил-*α*-*β*-бутен

0.05	32.5
0.1	32.4
0.15	32.2

$C_{16}H_{16}$ (203)
α, *δ*-Дифенил-*α*-*β*-бутен

0.05	32.8
0.1	32.8

$C_{16}H_{32}O_2$ (218)
Пальмитиновая кислота

0.03	21
0.05	21

$C_{17}H_{12}O_2$ (166)
β-Нафтилбензоат

0.05	31

$C_{17}H_{19}NO_3$ (81)
Пиперин

0.1	29.2
0.2	27.0

$C_{21}H_{36}N_4O_7$ (224)
Пикрат триамиламмония

0.05	13
0.1	11.4

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$ZrC_{20}H_{28}O_8$ (60)
ацетилацетонат

0.03	35.1
0.05	35.3

CrO_2Cl_2 (160)

0.1	28.9
0.2	29.3
0.3	29.7

CS_2

$T_B = 319.4$
$k_B = 31$

J_2
(18, 136, 165, 168, 188, 217)

0.2	31
0.5	31
1.0	31
1.84	30+

S_8 (ромбич.) (4)

0.1	30.2
0.2	30.0
0.5	29.2
0.8	28.5
1.0	28.0

S_6 (E) (7)

0.1	31.6
0.15	31.0
0.2	30.5

P_4 (желтый) (18, 98)

0.1	31.0
0.2	30.4
0.5	28.8
1.0	26.7
1.5	25.4

$POCl_3$ (165, 167)

0.25	29.8
0.35	30.6

P_4S_3 (98)

0.05	30.1
0.1	29.7
0.3	28.0
0.5	27.2

AsJ_3 (210)

0.1	32.5
0.2	31.0

SbJ_3 (210)

0.05	31.5
0.07	31.5

$C_4H_7Cl_3O_2$ (65)
Хлораль-алкоголят

0.3	14.0

$C_6H_5ClO_2S$ (129)
Бензолсульфонхлорид

0.34	31.8

C_7H_5NS (18)
Фенилизотиоцианат

0.1	31.2

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_7H_6O_2$
Бензойная кислота
(18, 139, 180)

0.1	16.1
0.2	16.0
0.5	15.5
0.7	15.2

$C_8H_{12}O_6$ (221)
Диметилацетилмалат

0.1	20.3
0.2	19.3
0.5	16.7
0.8	14.2

$C_8H_{18}O_4S_2$ (83)
Трионал

0.05	32.0
0.1	32.3

$C_{10}H_8$
Нафталин
(18, 139, 169, 224)

0.1	31.8
0.3	31.8
0.5	31.9
1.0	32.0

$C_{10}H_{16}O$ (39)
Камфора

0.1	30.0
0.2	30.0
0.5	30.0

$C_{12}H_{10}N_2$
Азобензол
(76, 139, 180)

0.1	30.2
0.2	30.6
0.25	30.8

$C_{12}H_{11}N$ (76, 139)
Дифениламин

0.1	29.8
0.2	30.2
0.3	30.7

$C_{13}H_{10}O$ (18)
Бензофенон

0.1	31.4
0.15	31.0

$C_{13}H_{10}O_2$ (18, 83)
Фенилбензоат

0.05	32.1
0.1	31.4
0.2	30.1
0.3	28.8

$C_{13}H_{10}O_3$ (83)
Фенилсалицилат

0.05	32.4
0.1	32.5
0.2	32.8

$C_{13}H_{13}NO_3$ (228)
Салицилат анилина

0.03	58.4
0.05	54.6

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_{14}H_{10}$ (18)
Антрацен

0.1	32.2
0.2	32.2
0.5	32.2
1.0	32.4
2.0	32.6

$C_{14}H_{10}$ (83)
Фенантрен

0.05	31.7
0.1	33.0
0.15	34.4

$C_{14}H_{10}O_2$ (39)
Бензил

0.1	30
0.2	29

$C_{14}H_{12}O_2$ (83)
Бензилбензоат

0.3	31.5
0.5	32.6
0.7	33.8

$C_{15}H_{12}O_4$ (83)
Фенилацетилсалицилат

0.05	29.8
0.07	30.8
0.08	31.2

$ThC_{20}H_{28}O_8$ (58)
Ацетилацетонат

0.1	29.8
0.2	29.3

CrO_2Cl_2 (160)

0.1	30.1
0.2	29.5
0.3	28.9
0.4	28.3

Al_2Br_6 (129)

0.05	30.9
0.1	31.0
0.2	31.2

Al_2J_6 (129)

0.05	31.3
0.1	31.1
0.15	30.9

$Al_2Br_6 \cdot 2C_6H_5ClO_2S$ (129)
Двойное соединение бромистого алюминия и бензолсульфонхлорида

0.05	31.2
0.1	31.2

$Al_2Br_6 \cdot 2C_6H_5NO_2$ (129)
Двойное соединение бромистого алюминия и нитробензола

0.05	30.9
0.1	30.9

$AlC_{15}H_{21}O_6$ (129)
ацетилацетонат

0.1	31.1
0.15	31.1

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$AlC_{18}H_{27}O_9$ (129)
этилацетоацетат

0.1	31.3
0.15	31.3

$ScC_{15}H_{21}O_6$ (59)
ацетилацетонат

0.1	30.7
0.15	30.0

$PrC_{15}H_{21}O_6$ (58)
ацетилацетонат
$SaC_{15}H_{21}O_6$ (58)
ацетилацетонат
$BeC_{10}H_{14}O_4$ (59)
ацетилацетонат

0.1	28.0
0.15	27.7

$CHCl_3$
Хлороформ
T_B=334.3
k_B=32.0
J_2 (30, 217)

0.05	30.5
0.1	30.5
0.2	30.8
0.43	34+

S_6 (204)

0.4	30.7
0.5	30.8
0.7	31.0
0.9	31.3

$SOCl_2$ (164, 167)

0.1	33
0.2	28
0.3	22

$POCl_3$ (164, 167)

0.1	30.6
0.2	30.7
0.3	30.8
0.5	31

$SbCl_3$ (210)

0.3	29.2
0.4	28.4
0.5	27.7

$SbCl_5$ (159)

0.05	46.8
0.1	40.2
0.15	35.7

$SbBr_3$ (210)

0.15	30.8
0.2	30.0
0.3	28.7

$C_2HCl_3O_2$ (243)
Трихлоруксусная кислота

0.1	21.9
0.15	20.5

$C_2H_2Cl_3NO$ (152)
Трихлорацетамид

0.25	26.3
0.3	25.9
0.4	25.0

$C_2H_3Cl_2NO$ (152)
Дихлорацетамид

0.25	25.5
0.35	24.0

$C_2H_3BrO_2$ (225)
Бромуксусная кислота

0.1	30.9
0.2	27.0
0.3	24.8
0.4	23.4
0.5	22.5

C_2H_4ClNO (152)
Хлорацетамид

0.1	27.3
0.2	25.8

C_2H_5NO (152)
Ацетамид

0.2	25.0
0.3	22.8
0.5	20.3
0.8	18

$C_2H_7NO_4S$ (225)
Нитрат диметилсульфоксида

0.2	43
0.3	37
0.4	30

C_2H_8ClN (225)
Хлористый диметиламмоний

0.2	7.5
0.3	7.5
0.5	7.5

$C_3H_4Cl_3NO_2$ (152)
Трихлорлактамид

0.1	27.6
0.2	23.2
0.25	21.1

C_3H_7J (225)
Иодистый *n*-пропил

0.1	33
0.3	33
0.5	33
0.8	34

C_3H_7NO (153)
Пропионамид

0.2	24.5
0.3	23.9
0.4	22.8

$C_3H_7NO_2$ (153, 201)
Уретан

0.1	29.2
0.2	28.4
0.5	26.7
0.7	24.6

$C_3H_{10}ClN$ (210)
Хлористый *n*-пропиламмоний

0.1	7
0.15	6

$C_4H_4N_2$ (222)
Нитрил янтарной кислоты

0.1	28
0.2	25
0.3	23
0.5	19
0.8	16

C_4H_9J (225)
Иодистый *трет.*-бутил

0.1	24.8
0.2	24.4
0.3	24.1
0.4	23.7

C_4H_9NO (153)
n-Бутирамид

0.3	26.8
0.4	25.9

C_4H_9NO (153)
Изобутирамид

0.2	27.7
0.3	26.7
0.4	25.6

$C_4H_{10}O_2S$ (225)
Диэтилсульфон

0.2	22.0
0.4	25.6
0.7	30

$C_4H_{12}ClN$ (210)
Хлористый диэтиламмоний

0.1	14.1
0.2	13.3
0.3	12.5
0.4	11.7
0.5	10.8

$C_4H_{12}ClN$ (210)
Хлористый изобутиламмоний

0.3	7.2
0.4	7.2
0.5	7.1

$C_4H_{12}JN$ (210)
Иодистый изобутиламмоний

0.3	6.0
0.4	5.4
0.5	4.8

$C_5H_{10}O_2$ (225)
Изовалериановая кислота

0.5	19.0
0.7	19.7
0.9	20.3

$C_5H_{11}NO$ (153)
Валерамид

0.2	25.9
0.3	25.2
0.4	24.5

$C_5H_{14}ClN$ (225)
Хлористый амиламмоний

0.2	9.4
0.3	8.5
0.4	7.8

$C_6H_3N_3O_7$ (136)
Пикриновая кислота

0.05	31.6
0.1	31.0
0.3	28.7

$C_6H_{10}O_5$ (221)
Диметилмалат

0.2	29.3
0.3	29.7
0.5	30.3
0.7	30.9
1.0	31.8

$C_6H_{10}O_6$ (221)
Диметилтартрат

0.2	22.3
0.3	23.1
0.4	23.3
0.5	22.9

$C_6H_{13}NO$ (153)
Изобутилацетамид

0.1	27.2
0.2	25.4
0.3	23.8

$C_6H_{15}BrS$ (210)
Бромистый триэтилсульфоний

0.2	7.2
0.3	6.2
0.4	5.3

$C_6H_{15}ClS$ (210)
Хлористый триэтилсульфоний

0.2	8.5
0.3	8.0
0.35	7.5

$C_6H_{15}JS$ (210)
Иодистый триэтилсульфоний

0.25	4.4
0.3	4.2
0.4	3.5
0.5	2.8

$C_6H_{16}BrN$ (210)
Бромистый триэтиламмоний

0.2	19.6
0.3	18.0
0.4	16.8
0.5	15.8

$C_6H_{16}ClN$ (210)
Хлористый дипропиламмоний

0.2	15.9
0.3	15.6
0.5	14.8

$C_6H_{16}ClN$ (225)
Хлористый триэтиламмоний

0.2	24.5
0.3	24.3
0.4	24

$C_6H_{16}JN$ (210)
Иодистый триэтиламмоний

0.1	18
0.2	14.7
0.3	12.1
0.35	11.2

$C_7H_6O_2$
Бензойная кислота
(18, 139, 231)

0.1	19
0.3	18
0.5	18

$C_7H_6O_3$ (18)
Салициловая кислота

0.1	19.6
0.2	18.3
0.3	17.7

C_7H_7NO (152)
Бензамид

0.25	25.9
0.3	25.5
0.35	24.8

C_7H_7NO (153)
Форманилид

0.2	26
0.3	25

$C_7H_7NO_2$ (152)
Салициламид

0.1	28.1

$C_7H_9BrO_2$ (225)
Бромистоводородный диметилпирон

0.2	21
0.3	18.7
0.4	17.2

C_7H_9N (201, 225)
p-Толуидин

0.1	33.5
0.2	33.5
0.3	33.6
0.4	33.6
0.5	33.7

$C_7H_{10}BrN$ (225)
Бромистоводородный метиланилин

0.1	9.6
0.2	10.0
0.3	10.3
0.5	11.0

$C_7H_{10}ClN$ (210)
Хлористоводородный метиланилин

0.2	15.4
0.3	14.7
0.4	13.8

C_8H_7NO (139)
Фталимидин

0.1	30.8

C_8H_9NO (201)
Ацетанилид

0.1	28.3
0.2	24.8
0.5	21.7

C_8H_9NO (153)
Фенилацетамид

0.15	28.1
0.2	28.1

$C_8H_9NO_2$ (153)
Гликоль-анилид

0.2	19.6
0.25	17.1

$C_8H_{10}O$ (171)
p-Метоксиметилбензол

0.1	34.7
0.15	34.6

$C_8H_{11}N$ (93)
Диметиланилин

0.1	31.9

$C_8H_{12}BrN$ (225)
Бромистоводородный диметиланилин

0.1	11.2
0.2	12.4
0.3	13.3
0.45	13.0

$C_8H_{12}ClN$ (210)
Хлористоводородный этиланилин

0.15	15.1
0.2	15.2
0.3	15.2

$C_8H_{12}JN$ (210)
Иодистоводородный этиланилин

0.15	16.4
0.2	15.8
0.3	14.8

$C_8H_{12}O_6$ (221)
Диметилацетилмалат

0.1	29.7
0.2	31.8
0.3	33.4
0.5	36.3
0.7	38.8
0.9	41.4

$C_8H_{13}ClN_2$ (210)
Хлористоводородный этилфенилгидразин

0.2	13
0.3	12.6
0.4	12.0
0.5	11.1

$C_8H_{14}O_5$ (221)
Диэтилмалат

0.2	28.6
0.3	29.5
0.4	30.6
0.5	31.6

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_8H_{14}O_6$ (221)
Диэтилтартрат

0.1	27.1
0.2	27.4
0.3	27.8
0.4	28.3
0.5	28.6

$C_8H_{20}BrN$ (225)
Бромистый тетраэтиламмоний

0.1	6.9
0.2	7.4
0.3	7.9

$C_8H_{20}ClN$ (225)
Хлористый тетраэтиламмоний

0.1	14
0.2	13.4
0.3	12.9

$C_8H_{20}N_2O_3$ (225)
Нитрат тетраэтиламмония

0.2	7
0.3	7
0.4	7

C_9H_8BrN (210)
Бромистоводородный хинолин

0.3	12.8
0.4	11.9
0.5	11.1

C_9H_8ClN (210)
Хлористоводородный хинолин

0.2	15.8
0.5	14.4
0.7	13.5

C_9H_8JN (210)
Иодистоводородный хинолин

0.03	28.3
0.05	21.2

$C_9H_{10}O_2$ (18)
Этилбензоат

0.2	31.3
0.5	34.4
0.8	39.4

$C_9H_{11}NO$ (83)
о-Ацетотолуид

0.1	30.7

$C_9H_{11}NO$ (209)
Метилацетанилид

0.1	34
0.2	34

$C_9H_{11}NO_2$ (153)
Лактанилид

0.15	24.8
0.2	22.8

$C_9H_{11}NO_2$ (153)
Фенилуретан

0.2	31.6

$C_9H_{12}ClNO_2$ (225)
Хлорацетат *p*-толуидина

0.05	73.6
0.1	61.6
0.2	41.6
0.25	33.5

$C_9H_{21}N$ (225)
Трипропиламин

0.2	28.9
0.5	31.8
0.7	32.7

$C_{10}H_8$ (31, 201, 225)
Нафталин

0.05	32.7
0.1	32.7
0.2	32.8
0.3	32.8

$C_{10}H_9N$ (142)
α-Нафтиламин

0.05	32

$C_{10}H_{12}O$ (171)
Метанетол(жидк.)

0.02	26.8
0.05	27.3
0.07	27.5
0.1	27.9
0.12	28.1

$C_{10}H_{13}NO$ (153)
Этилацетанилид

0.15	39.8
0.2	35.7

$C_{10}H_{16}ClN$ (210)
Хлористоводородный диэтиланилин

0.2	24.0
0.3	22.9
0.4	21.8

$C_{10}H_{16}JN$ (210)
Иодистоводород. диэтиланилин

0.2	17.4
0.3	16.2
0.4	15.0

$C_{10}H_{16}O$
Камфора
(31, 39, 43, 75)

0.05	32.7
0.1	33.1
0.15	33.3
0.2	33.4
0.25	33.5

$C_{10}H_{24}ClN$ (225)
Хлористый диизоамиламмоний

0.1	19.2
0.2	20.0
0.3	20.7

$C_{11}H_{12}JN$ (210)
Иодистый *N*-этилхинолиний

$C_{11}H_{14}N_4O_7$ (225)
Пикрат пиперидина

0.02	29.5

$C_{12}H_{10}$ (201)
Аценафтен

0.1	33.2
0.15	33.4
0.2	33.5
0.25	33.5

$C_{12}H_{10}$ (209)
Дифенил

0.1	32.1
0.15	32.8
0.2	33.4

$C_{12}H_{10}N_2$ (125)
Азобензол

0.05	29

$C_{12}H_{11}N$ (139, 209)
Дифениламин

0.1	33
0.2	32

$C_{12}H_{28}BrN$ (210)
Бромистый тетрапропиламмоний

0.2	8.8
0.3	9.1
0.4	9.4

$C_{12}H_{28}ClN$ (210)
Хлористый тетрапропиламмоний

0.2	12
0.3	12.3
0.4	13.0
0.5	13.6

$C_{12}H_{28}JN$ (210)
Иодистый тетрапропиламмоний

0.1	7.8
0.3	7.8
0.4	7.7

$C_{12}H_{28}N_2O_3$ (225)
Нитрат тетрапропиламмония

0.1	12.9
0.2	12.8
0.3	12.8

$C_{13}H_{11}NO$ (152)
Бензанилид

0.2	29.8
0.25	30.3

$C_{13}H_{11}N_3O_9$ (225, 228)
Пикрат диметилпирона

0.05	53.3
0.1	51.9

$C_{13}H_{13}NO_3$ (225, 228)
Салицилат анилина

0.05	60.0
0.1	54.6
0.15	51.9

$C_{13}H_{20}JN$ (235)
Иодистый аллилметилэтилтолиламмоний

0.04	52.0
0.08	47.6

$C_{14}H_{10}$ (209)
Антрацен

0.1	34
0.15	34

$C_{14}H_{10}O_2$ (31)
Бензил

0.05	32
0.1	32
0.2	32
0.3	33

$C_{14}H_{14}OS$ (225)
Дибензилсульфоксид

0.1	28.8
0.2	31.9
0.25	33.5

$C_{14}H_{16}ClN$ (210)
Хлористый дибензиламмоний

0.3	16.0

$C_{16}H_{11}N_3O_7$ (136)
Пикрат нафталина

0.05	65
0.1	61

$C_{17}H_{20}JN$ (93)
Иодистый аллилбензилметилфениламмоний

0.1	60

$C_{18}H_{31}N_4O_7$ (225)
Пикрат тетрапропиламмония

0.05	12
0.1	11.7
0.15	11.5
0.2	11.3

$C_{19}H_{13}N$ (95)
Фенилакридин

0.1	33.3

$C_{19}H_{14}ClN$ (95)
Хлористый фенилакридиний

0.02	25.5
0.04	25.2

$C_{19}H_{14}JN$ (95)
Иодистый фенилакридиний

0.03	23
0.06	24

$C_{19}H_{16}$ (31)
Трифенилметан

0.04	26.0
0.06	28.3
0.08	29.8

$C_{20}H_{16}BrN$ (95)
Бромистый *N*-метилфенилакридиний

0.07	15

$C_{20}H_{16}ClN$ (95)
Хлористый *N*-метилфенилакридиний

0.03	16.7
0.05	16.0
0.08	15.0

$C_{20}H_{16}JN$ (95)
Иодистый *N*-метилфенилакридиний

0.05	11.8
0.07	11.6
0.1	11.4

$C_{20}H_{24}O_2$ (171)
Изоанетол

0.01	30.9
0.02	29.7
0.03	28.6
0.05	26.7

$C_{20}H_{44}JN$ (210)
Иодистый тетраизоамиламмоний

0.05	28.8
0.1	24.1
0.15	19.3

$C_{21}H_{22}ClN$ (210)
Хлористый трибензиламмоний

0.1	27.2
0.15	26.9

$C_{21}H_{36}N_4O_7$ (225)
Пикрат триизоамиламмония

0.05	26.8
0.1	29.9
0.13	31

$C_{51}H_{98}O_6$ (222)
Трипальмитин

0.03	33
0.05	33
0.07	34.7

$C_{57}H_{110}O_6$ (222)
Тристеарин

0.04	30.4
0.05	30.6
0.06	30.8
0.07	31.0

$ThC_{20}H_{28}O_8$ (58)
ацетилацетонат

0.05	34.2
0.1	36.8
0.15	39.3

$FeCl_3$ (264)

0.036	32.4

$NiC_{36}H_{66}O_6$ (225)
рицинолеат

0.15	6.0
0.2	7.4
0.25	9.3

CH_2Cl_2
Дихлорметан
$T_B = 313.1$
$k_B = 31$

$C_2H_3BrO_2$ (227)
Бромуксусная кислота

0.2	18.3
0.4	18.1
0.6	17.6
0.8	17.2
1.0	16.9

$C_4H_{12}BrN$ (227)
Бромистый диэтиламмоний

0.1	10.7
0.2	9.3
0.3	8.9

$C_4H_{12}ClN$ (227)
Хлористый диэтиламмоний

0.1	13.1
0.2	12.2
0.4	11.6
0.6	11.3

$C_4H_{12}N_2O_3$ (227)
Нитрат диэтиламмония

0.15	8.1
0.2	7.2
0.3	6.7
0.4	6.5
0.5	6.3

$C_6H_3N_3O_7$ (227)
Пикриновая кислота

0.05	28.0
0.1	27.3
0.2	26.3
0.25	25.9

$C_6H_{16}BrN$ (227)
Бромистый триэтиламмоний

0.1	22.5
0.2	23.1

$C_6H_{16}ClN$ (227)
Хлористый триэтиламмоний

0.1	27.7
0.2	26.2
0.3	25.7
0.4	25.4

$C_6H_{16}N_2O_3$ (227)
Нитрат триэтиламмония

0.1	22.1
0.2	21.1
0.3	20.2
0.4	19.5
0.5	19.1

$C_7H_6O_3$ (227)
Салициловая кислота

0.1	25.3
0.2	18.2
0.25	15.3

$C_7H_8O_2$ (227)
Диметилпирон

0.2	30.6
0.3	31.3

C_7H_9N (227)
***p*-Тиолуидин**

0.1	30.5
0.2	31.4

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_8H_{20}BrN$ (227)
Бромистый тетраэтиламмоний

0.15	13.9
0.2	12.6
0.3	11.5
0.35	11.3

$C_8H_{20}ClN$ (227)
Хлористый тетраэтиламмоний

0.05	17.7
0.1	15.5
0.2	14.0
0.3	13.5
0.4	13.3

$C_8H_{20}N_2O_3$ (227)
Нитрат тетраэтиламмония

0.2	9.6
0.3	10.1
0.4	10.4
0.45	10.6

$C_9H_{12}ClNO_2$ (227)
Хлорацетат *p*-толуидина

0.05	49.2
0.1	38.0
0.2	26.8

$C_{10}H_8$ (227)
Нафталин

0.05	33.3
0.1	32.5
0.2	31.0
0.25	30.2

$C_{11}H_{26}JN$ (227)
Иодистый этилтрипропиламмоний

1.0	15.7
1.5	16.5
2.0	17.0

$C_{12}H_{28}JN$ (227)
Иодистый тетрапропиламмоний

0.1	12.3
0.2	14.7
0.3	16.0
0.4	17.1

$C_{12}H_{28}N_2O_3$ (227)
Нитрат тетрапропиламмония

0.05	25.8
0.1	21.9
0.15	20.7

$C_{13}H_{11}N_3O_9$ (227, 228)
Пикрат диметилпирона

0.025	52.8
0.05	49.4
0.1	43.3
0.15	37.2

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_{14}H_{15}NO_3$ (227, 228)
Салицилат *p*-толуидина

0.05	50.2
0.1	46.5
0.15	43.8

$C_{20}H_{44}JN$ (227)
Иодистый тетраамиламмоний

0.05	14.0
0.1	17.1
0.2	19.4
0.25	20.5

$C_{21}H_{36}N_4O_7$ (227)
Пикрат триамиламмония

0.05	29.3
0.1	28.8
0.2	28.7

CH_2O_2
Муравьиная кислота *1
$T_B=373.6$
$k_B=53.0$

$C_6H_3N_3O_6$ (66)
1, 3, 5-Тринитробензол

$C_7H_5N_3O_7$ (66)
2, 4, 6-Тринитроанизол

$C_7H_6O_2$ (66)
Бензойная кислота

$C_9H_8O_2$ (29)
Коричная кислота

0.1	51.6
0.2	50.0
0.3	48.4
0.4	46.5

$C_9H_9N_3O_6$ (66)
Тринитромезитилен

$C_9H_{10}N_2O_4$ (66)
Динитромезитилен

$C_{10}H_8O$ (66)
β-Нафтол

$C_{13}H_{11}NO$ (29)
Бензанилид

0.1	52.0
0.2	50.5
0.3	49.1
0.4	47.6

$C_{14}H_{10}O_2$ (29)
Бензил

0.1	49.7
0.2	47.8
0.3	46.0
0.4	44.1
0.5	42.2

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$NaCHO_2$ (29)
формиат

0.3	92.0
0.4	93.4
0.5	94.9
0.6	96.4

K_2SO_4 (29)

0.15	149.8
0.2	147.7
0.3	143.4
0.35	141.1

$KCHO_2$ (29)
формиат

0.2	95.4
0.3	96.7
0.4	98.1
0.5	99.5
0.6	100.8

*1 Не безводная.

CH_3J
Иодистый метил
$T_B=315.7$
$k_B=29.6$

$C_4H_7Cl_3O_2$ (65)
Хлораль-алкоголят

0.1	23.2
0.2	24.2
0.3	25.2

$C_6H_4Br_2$ *1 (65)
Дибромбензол

0.05	28.8
0.1	30.5
0.15	32.2

$C_7H_6O_2$ (34)
Бензойная кислота

0.1	16.2
0.2	15.8
0.3	15.5

$C_{10}H_{16}O$ (34)
Камфора

0.1	29.6
0.2	30.2
0.3	30.7
0.5	31.9
0.6	32.5

$C_{12}H_{11}N$ (34)
Дифениламин

0.1	29.7
0.2	29.9
0.3	30.2
0.5	30.5

$C_{14}H_{10}O_2$ (34)
Бензил

0.1	29.0
0.2	29.1
0.3	29.2
0.4	29.3

*1 Не указано, какой изомер был подвергнут исследованию.

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

CH_3NO_2
Нитрометан
$T_B=375$
$k_B=33.7$

C_2H_5NO (220)
Ацетамид

0.1	30.0
0.2	29.6
0.3	29.3
0.4	28.9
0.5	28.5

$C_6H_4N_2O_4$ (220)
m-Динитробензол

0.1	33.0
0.2	33.0
0.3	33.1
0.4	33.1

C_8H_7N (220)
Бензилцианид

0.1	30.5
0.2	30.9
0.3	31.3

$C_8H_{20}JN$ (220)
Иодистый тетраэтиламмоний

0.05	53
0.1	51
0.15	49
0.2	48

$C_{12}H_{11}N$ (220)
Дифениламин

0.1	33.7
0.2	33.7
0.3	33.7
0.4	33.7

$C_{14}H_{10}O_2$ (220)
Бензил

0.1	30.6
0.2	31.5

$C_{19}H_{16}$ (220)
Трифенилметан

0.1	32.8
0.2	33

CH_4
Метан
$T_B=111.7$
$k_B=17$

C_2H_4 (104)
Этилен

1.0	16
4.0	13
6.0	12

C_2H_6 (104)
Этан

5.0	18
10.0	15

CH_4O
Метиловый алкоголь
$T_B=337.6$
$k_B=26.8$

J_2 (49)

0.2	25.7
0.5	24.3

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

NH_4ClO (124)
Хлористоводородный гидроксиламин

0.5	36
1.0	36
1.5	37

NH_4Br (113)

0.2	39.1
0.3	39.1

NH_4J (113)

0.1	40.0
0.2	38.6

NH_4NO_3 (124)

0.1	31
0.2	32
0.4	34
0.6	34
0.8	33

NH_4CNS (124)

0.1	36
0.2	36
0.5	38
1.0	41
1.5	43

CH_4N_2O (265, 267)
Мочевина

0.5	24.9
1.0	23.9
2.0	22.9
3.0	22.0
4.0	21.3
5.0	20.6

C_2H_5NO (113, 267)
Ацетамид

0.5	26.0
1.0	26.1
2.0	26.3
3.0	26.5
4.0	26.7
4.5	26.8

$C_3H_7NO_2$ (201, 267)
Уретан

0.2	26.7
0.5	26.6
1.0	26.5
1.5	26.4
2.0	26.3
3.0	25.7
3.5	25.7

$C_6H_2ClN_3O_6$ (67)
Хлористый пикрил

0.1	46.8
0.2	45.7

$C_6H_3Cl_3$ (67)
1, 3, 5-Трихлорбензол

0.1	30
0.2	30
0.3	31
0.4	32

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_6H_3N_3O_7$ (265)
Пикриновая кислота

0.2	25.3
0.5	24.1
1.0	22.1

C_6H_8ClN (124)
Анилин хлористоводородный

0.3	29
0.5	30
1.0	32
1.5	32

$C_6H_9ClN_2$ (124)
Фенилгидразин хлористоводородный

0.1	31
0.2	33
0.5	36

$C_6H_{10}O_5$ (221)
Диметилмалат

0.1	20.3
0.3	21.6
0.5	22.6
0.8	23.5
1.0	24.0
1.5	24.5

$C_6H_{10}O_6$ (221)
Диметилтартрат

0.3	24.6
0.5	25.3
0.7	26.0

$C_6H_{15}JS$ (73)
Иодистый триэтилсульфоний

0.1	35.0
0.2	34.1
0.3	33.2
0.4	32.2

$C_7H_6O_2$ (267)
Бензойная кислота

0.5	26.3
1.0	26.3
2.0	26.4
2.5	26.4

$C_7H_6O_3$ (267)
Салициловая кислота

0.5	26
1.0	26.5
2.0	28

$C_8H_7N_3O_6$ (67)
Тринитро-*p*-ксилол

C_8H_9NO (113, 267)
Ацетанилид

0.5	25.6
1.0	25.2
2.0	24.3

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_8H_{12}O_6$ (221)
Диметилацетилмалат

0.2	19.4
0.5	22.1
1.0	22.7

$C_8H_{14}O_5$ (221)
Диэтилмалат

0.1	23.8
0.3	24.5
0.5	25.2
0.8	26.2

$C_8H_{14}O_6$ (221)
Диэтилтартрат

0.3	24.2
0.5	25.1
0.8	26.5

$C_8H_{20}JN$ (220)
Иодистый тетраэтиламмоний

0.1	36.6
0.2	34.7
0.3	32.9

$C_9H_{10}N_2O_4$ (67)
Динитромезитилен

$C_{10}H_8$ (201, 265, 267)
Нафталин

0.1	26.2
0.3	24.9
0.5	23.8
0.8	22.2
1.0	21.4
2.0	19.5
3.0	17.6
4.0	15.7

$C_{10}H_{15}BrO$ *1 (267)
Бромкамфора

0.5	24.8
1.0	23.4

$C_{10}H_{16}O$ (267)
Камфора

0.5	25.4
1.0	24.4

$C_{11}H_{16}O_3$ (64)
Камфокарбоновая кислота

0.2	27.1
0.5	27.0
0.6	26.9

$C_{12}H_{10}$ (201)
Аценафтен

0.1	24.8
0.2	24.5
0.5	23.7
0.6	23.5

$C_{12}H_{11}N$ (113)
Дифениламин

0.2	26.4

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_{12}H_{13}NO_3S$ (124)
Бензолсульфонат анилина

0.1	29
0.2	30
0.3	30
0.4	31

$C_{14}H_{10}O_2$ (125, 267)
Бензил

0.2	23.3
0.5	22.2
1.0	20.3
1.5	18.4

$C_{19}H_{16}$ (113)
Трифенилметан

0.1	26.3
0.2	25.1

$HgCl_2$ (189)

0.05	40.0
0.1	35.8
0.2	31.6
0.4	30.5
0.8	31.7

$CuCl_2$ (189)

0.1	35
0.2	35
0.3	34

$MnCl_2$ (189)

0.1	42
0.3	43
0.5	43
1.0	44

$CoCl_2$ (189)

0.1	40.6
0.2	36.2
0.3	31.7

$NiCl_2$ (189)

0.1	53
0.2	47
0.3	41
0.5	42
0.8	45

$NiSO_4.6H_2O$ (251)
$NiSO_4.7H_2O$ (251)
$CrCl_3.6H_2O$ (зеленый) (177, 248)
$CrCl_3.6H_2O$ (фиолетовый) (248)
$MoO(OH)_2Cl_2$ (215)

0.3	55
0.5	55
0.8	56

$CaCl_2$ (124)

0.2	26
0.5	32
1.0	41
1.5	51

$Ca(NO_3)_2$ (239)

0.1	36.9
0.2	35.2
0.3	33.8
0.5	32.3
0.8	32.3
1.0	32.9
1.1	33.5

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$BaBr_2$ (124)

0.1	48
0.2	51
0.3	53

LiCl (118, 239)

0.1	41.7
0.2	41.0
0.3	41.4
0.5	42.8
0.8	45.2
1.0	47.2
1.5	53.0
1.7	55.5

LiBr (118)

0.1	43.5
0.2	42.2
0.3	42.0
0.5	43.0
0.8	46.3
1.0	49.2
1.2	52.4

$LiNO_3$ (118)

0.1	36.8
0.2	37.8
0.5	40.6
0.8	43.3
1.0	45.2

NaBr (113, 124)

0.1	40.0
0.2	41.5
0.5	46.4
0.7	50

NaJ (239)

0.1	47.1
0.2	44.5
0.3	43.6
0.5	44.3
0.8	47.0
1.0	49.2
1.5	55.5
1.8	59.7

$NaCH_3O$ (269)
метилат

$NaC_2H_3O_2$ (239)
ацетат

0.1	39
0.2	36
0.3	34.2
0.5	34.5
0.8	35.4
1.0	35.7
1.5	35.5

KBr (113)

0.1	39.3

KJ (239)

0.1	42
0.2	40
0.3	39.8
0.5	40.0
0.8	41.5

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$KC_2H_3O_2$ (113, 239)
ацетат

0.1	37.2
0.2	35.3
0.3	34.7
0.5	35.2
0.8	37.1
1.0	37.8
1.5	39.2
1.7	39.5

*1 Не указано, какой изомер подвергался исследованию.

$C_2H_2Cl_2$
1, 2-Дихлорэтилен *1
T_B=328.6
k_B=30.7

$C_{10}H_8$ (157)
Нафталин

0.4	31.7
0.6	32.2

$C_{13}H_{10}O$ (157)
Бензофенон

0.4	32.0

$C_{18}H_{16}O_3$ (157)
γ-Кетопропионилдибензоилметан

0.1	27.9
0.2	28.2
0.3	28.3

*1 Смесь *cis*- и *trans*-изомеров.

$C_2H_3Cl_3O_2$
Хлораль-гидрат
T_B=371 *1
k_B=14.5

$C_6H_4Br_2$ *2 (65)
Дибромбензол

0.1	14
0.2	12.6

$C_6H_6O_2$ (47)
Гидрохинон

0.1	11.8
0.2	12.3
0.3	12.9

$C_6H_{12}O_6$ (47)
***d*-Глюкоза**

0.1	14

$C_{10}H_8$ (47, 65)
Нафталин

0.1	14.5
0.2	14.3
0.3	13.9
0.4	13.1

$C_{10}H_{14}O$ (47)
Тимол

0.1	16.1
0.2	16.0
0.3	15.9

*1 С разложением. *2 Не указано, какой изомер подвергался исследованию.

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

C_2H_3N
Ацетонитрил
T_B=355
k_B=30

C_2H_5NO (220)
Ацетамид

0.1	35.0
0.25	33.8
0.35	33.4
0.45	33.1

$C_4H_5NO_2$ (220)
Метилцианацетат

0.2	32.2
0.3	31.7

$C_4H_{12}ClN$ (214)
Хлористый диэтиламмоний

0.85	17.3

$C_4H_{12}ClN$ (214)
Хлористый изобутиламмоний

$C_6H_2ClN_3O_6$ (67)
Хлористый пикрил

0.05	65.0
0.1	59.7
0.2	53.4

$C_6H_3Cl_3$ (67)
1, 3, 5-Трихлорбензол

0.2	41.5
0.3	41.9

$C_6H_3N_3O_7$ (67)
Пикриновая кислота

0.1	49.6
0.15	46.4

$C_6H_{10}O_6$ (221)
Диметилтартрат

0.1	27.2
0.4	29.0
0.6	30.2

C_7H_5N (220)
Бензонитрил

0.5	31.5
0.7	32.0

$C_7H_5N_3O_6$ (67)
2, 4, 6-Тринитротолуол

0.1	56.1
0.2	53

$C_7H_8O_2$ (220)
Диметилпирон

0.1	31.2
0.2	32.4
0.3	33.5
0.4	34.0
0.6	33.9

C_8H_7N (220)
Бензилцианид

0.15	29.8
0.25	31.1
0.35	31.5
0.45	32.0

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_8H_7N_3O_6$ (67)
Тринитро-*p*-ксилол

0.04	60.0
0.09	58.5

$C_8H_{20}JN$ (220)
Иодистый тетраэтиламмоний

0.1	46
0.2	46

$C_9H_9BrN_2O_4$ (67)
Бромдинитромезитилен

0.1	42.1
0.15	42.7

$C_9H_{10}N_2O_4$ (67)
Динитромезитилен

$C_{10}H_8$ (123)
Нафталин

0.2	31.4
0.5	31.9
0.7	32.2

$C_{12}H_{10}$ (123)
Дифенил

0.2	32.1
0.3	33.0
0.5	34.8

$C_{12}H_{11}N$ (220)
Дифениламин

0.2	32.0
0.3	31.6
0.4	31.2
0.5	30.8

$C_{12}H_{28}JN$ (214)
Иодистый тетрапропиламмоний

$C_{12}H_{28}N_2O_3$ (214)
Нитрат тетрапропиламмония

$C_{14}H_{10}$ (220)
Антрацен

0.1	28.4

$C_{14}H_{14}$ (67)
Дибензил

0.1	44.0
0.2	43.1

$C_{19}H_{16}$ (220)
Трифенилметан

0.1	28.3
0.2	27.9
0.3	27.4

$C_{19}H_{16}O$ (220)
Трифенилкарбинол

0.2	28.1
0.35	28.6

$AgNO_3$ (123)

0.1	44.7
0.3	43.6
0.5	42.5

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

C_2H_3NS
Метилтиоцианат
T_B=406
k_B=36.3

$C_6H_{10}O_6$ (220)
Диметилтартрат

0.05	33
0.1	32.7
0.2	32.9
0.25	33.0

$C_{12}H_{11}N$ (220)
Дифениламин

0.1	36.4
0.2	36.7
0.3	36.9
0.4	37.1

$C_{14}H_{10}$ (220)
Фенантрен

0.1	35.9
0.2	36.8
0.3	37.7

$C_{14}H_{10}O_2$ (220)
Бензил

0.05	36.2
0.1	36.3
0.15	36.4

$C_{19}H_{16}$ (220)
Трифенилметан

0.05	35.8
0.1	35.3
0.15	34.6

$C_2H_4Br_2$
1, 2-Дибромэтан
T_B=404.8
k_B=34.3

$C_8H_8O_3$ (18)
Феноксиуксусная кислота

0.1	28
0.2	26.4
0.3	26.0

$C_{10}H_{16}O$ (34)
Камфора

0.1	32.0
0.2	32.4
0.3	32.8
0.5	33.6
0.7	34.4

$C_{12}H_{10}NO$ (237)
1-Бензоилпиридин

$C_{12}H_{11}N$ (34)
Дифениламин

0.1	34
0.2	35.0
0.3	35.8
0.4	36.6

$C_{13}H_{10}O_2$ (34)
Фенилбензоат

0.1	36.3
0.2	36.6
0.3	36.9
0.4	37.2
0.5	37.8

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_{14}H_{10}$ (169)
Антрацен

0.01	33.3
0.02	34.0
0.03	34.3

$C_{14}H_{10}O_2$ (34)
Бензил

0.1	36.6
0.2	36.9
0.3	37.1
0.5	37.5
0.7	38.0

$C_{19}H_{16}$ (169)
Трифенилметан

0.01	35
0.02	35
0.03	36

$C_{21}H_{23}NO_6$*1 (240)
Колхицеин

0.02	35
0.03	35.6
0.04	36.0

$C_{22}H_{25}NO_6$ (240)
Колхицин

0.03	36

$C_{30}H_{20}O_2S_2$ (20)
Дезаурин

0.03	33.5

$C_2H_4Cl_2$
1, 1-Дихлорэтан
T_B=330.4
k_B=31.3

$C_2HBr_3O_2$*1 (270)
Трибромуксусная кислота

$C_5H_{10}O_2$*1 (270)
Изовалериановая кислота

$C_7H_6O_2$ (34)
Бензойная кислота

0.1	18.4
0.3	17.7
0.5	17.4
0.9	17.2
1.1	17.0

$C_8H_{20}BrN$*1 (270)
Бромистый тетраэтиламмоний

$C_{10}H_{16}O$ (34)
Камфора

0.2	31.9
0.4	32.7
0.6	33.4
0.8	34.1
1.0	34.8

$C_{12}H_{11}N$ (34)
Дифениламин

0.1	31.1
0.3	30.9
0.5	30.8
0.7	30.8

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_{12}H_{28}JN$*1 (270)
Иодистый тетрапропиламмоний

$C_{14}H_{10}O_2$ (34)
Бензил

0.1	31.9
0.2	33.2
0.5	37.0

*1 Ассоциированная молекула.

$C_2H_4Cl_2$
1, 2-Дихлорэтан
T_B=356.8
k_B=31.5

J_2 (49)

0.1	42
0.2	42

$C_7H_6O_2$ (34)
Бензойная кислота

0.2	21.4
0.5	20.2
0.7	19.8

$C_8H_8O_3$ (34)
Анисовая кислота

0.2	19.0
0.3	18.9

C_8H_9NO (34)
Ацетанилид

0.1	31.2
0.2	29.6
0.3	28.2
0.5	25.7
0.8	23.5

$C_{10}H_{16}O$ (34)
Камфора

0.1	33.2
0.2	33.5
0.5	34.3
0.7	35.0
1.0	35.8
1.2	36.4

$C_{12}H_{11}N$ (34)
Дифениламин

0.1	30.8
0.2	31.4
0.5	32.9
0.8	33.7

$C_{14}H_{10}O_2$ (34)
Бензил

0.1	33.3
0.2	33.4
0.3	33.5
0.4	33.7

C_2H_4O
Ацетальдегид
T_B=293.3
k_B=27

C_2H_7NO (5)
Ацетальдегид-аммиак

0.15	45.6
0.3	49.8
0.4	52.1
0.55	53.6

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_{10}H_{18}O$ (5)
l-Борнеол

0.005	26.1
0.01	26.0
0.02	27.9
0.025	28.1

$C_{13}H_{10}O$ (5)
Бензофенон

0.15	27.7
0.35	27.5

$C_2H_4O_2$*1
Уксусная к-та
T_B=391.2
k_B=51.8

$BiC_6H_9O_6$ (29)
ацетат

0.05	52
0.1	52
0.2	52

$C_6H_3N_3O_7$ (29)
Пикриновая кислота

0.1	51.8
0.2	51.0
0.25	50.4

$C_6H_5NO_3$ (156)
p-Нитрофенол

0.4	42.7

$C_6H_{16}BrN$ (214)
Бромистый триэтиламмоний

$C_6H_{16}JN$ (214)
Иодистый триэтиламмоний

$C_7H_5BrO_2$ (29)
p-Бромбензойная кислота

0.1	47.1
0.3	46.1
0.5	45.4

$C_7H_6O_2$ (18)
Бензойная кислота

0.06	40.4
0.15	42.9
0.25	43.0
0.45	43.1
0.65	43.3
1.0	45.0

C_8H_9NO (29)
Ацетанилид

0.1	53.3
0.2	53.1
0.3	52.2

$C_8H_{20}BrN$ (214)
Бромистый тетраэтиламмоний

$C_{10}H_{10}N_2O_2$ (156)
o-Фениленсукцинамид

0.1	42.3

$C_{12}H_{10}N_2$ (29)
Азобензол

0.1	47.9
0.2	48.1

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_{12}H_{11}N$ (33)
Дифениламин

0.05	51.4
0.1	51.2
0.2	50.9
0.3	50.5

$C_{13}H_{11}NO$ (29)
Бензанилид

0.05	50.7
0.1	49.2
0.15	48.4
0.2	47.9

$C_{14}H_{10}$*2 (18)
Антрацен

0.05	42.3
0.1	43.1
0.2	44.3

$C_{14}H_{10}O_2$ (29, 97)
Бензил

0.1	51.4
0.15	50.6
0.25	49.8

$C_{14}H_{12}O_2$ (29)
Бензоин

0.05	50
0.1	51
0.2	51
0.25	51

$C_{19}H_{21}NO_5$ (240)
Триметилколхициновая кислота

0.02	33.6
0.05	33.8
0.09	34.1

$C_{20}H_{12}O_3$ (156)
Флуоран

0.15	42.4
0.2	42.7

$C_{21}H_{23}NO_6$ (240)
Колхицеин

0.02	51.4
0.03	52.5
0.05	53.1
0.07	53.3

$C_{22}H_{25}NO_6$ (240)
Колхицин

0.01	47.0
0.03	45.6
0.05	44.0

$PbC_4H_6O_4$ (29)
ацетат

0.05	55
0.1	54
0.2	52

$PbC_8H_{12}O_8$ (247)
тетраацетат

0.05	54
0.1	53
0.2	53

$CuC_9H_{21}ClN_3O_3S_3$ (257)
Триксантамидхлорид закисной меди

0.02	149
0.05	136
0.08	132

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$CaC_4H_6O_4$ (29)
ацетат

0.04	46.5
0.1	42.2
0.15	39.4

$SrC_4H_6O_4$ (29)
ацетат

0.05	51.3
0.1	48.0
0.2	42.3

$BaC_4H_6O_4$ (29)
ацетат

0.04	48.7
0.1	49.9
0.15	50.5
0.2	50.5
0.25	50.9

$LiC_2H_3O_2$ (29)
ацетат

0.1	54
0.2	53
0.3	51.8
0.4	50.9
0.55	49.7

$NaC_2H_3O_2$ (18, 29)
ацетат

0.1	49.2
0.3	50.0
0.5	50.2
0.8	51.0

$KC_2H_3O_2$ (29)
ацетат

0.1	50.8
0.2	52.1
0.3	53.0
0.4	53.6
0.55	54.3

*1 При T_B частичная ассоциация. *2 Не безводная кислота.

$C_2H_4O_2$
Метилформиат
T_B=304.9
k_B=25.1

$C_{14}H_{10}O_2$ (34)
Бензил

0.1	25.3
0.2	25.4
0.3	25.6

C_2H_5Br
Бромистый этил
T_B=311.1
k_B=29.4

$C_4H_7Cl_3O_2$ (65)
Хлораль-алкоголят

0.1	28.5
0.2	28.6
0.3	28.7

$C_6H_4Br_2$*1 (65)
Дибромбензол

0.1	32
0.18	34.6

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_7H_6O_2$ (266)
Бензойная кислота

0.1	15.3
0.5	16.0
1.0	16.9

C_8H_9NO (34)
Ацетанилид

0.2	27
0.3	24
0.5	17

$C_{10}H_8$ (267)
Нафталин

0.2	28.4
0.5	29.0
0.7	29.5

$C_{10}H_{15}BrO$ *1 (267)
Бромкамфора

0.1	28.6
0.3	29.5
0.5	30.3

$C_{10}H_{16}O$ (34)
Камфора

0.1	30.8
0.3	31.6
0.5	32.4
0.7	33.2
0.9	34.0

$C_{12}H_{11}N$ (34)
Дифениламин

0.1	29.9
0.3	30.0
0.5	30.1
0.7	30.2

$C_{14}H_{10}O_2$ (34)
Бензил

0.1	29.7
0.3	29.9
0.5	30.1

$AlBr_3$ (249)

0.48	25.1

*1 Не указано, какой изомер подвергался исследованию.

C_2H_5Cl
Хлористый этил
T_B=285.3
k_B=30

J_2 (40)

0.05	29.6
0.1	30.8
0.15	32.0

SCl_2 (40, 121)

0.1	26.6
0.2	26.7
0.25	26.8

S_2Cl_2 (40)

0.1	32.0
0.3	31.6
0.5	31.2

$C_6H_4Br_2$ (40)
***p*-Дибромбензол**

0.1	30.7
0.15	31.0
0.2	31.3

$C_6H_4Cl_2$ (40)
***p*-Дихлорбензол**

0.1	29.0
0.2	29.5
0.25	29.7

$C_{10}H_8$ (40)
Нафталин

0.1	30.2
0.2	30.0
0.3	29.7

$C_{12}H_{10}$ (40)
Дифенил

0.1	32.0
0.2	32.1
0.25	32.1

C_2H_5J
Иодистый этил
T_B=345.3
k_B=32.4

C_8H_9NO (34)
Ацетанилид

0.1	25.5
0.2	18.9
0.3	18.1
0.4	17.7

$C_{10}H_{16}O$ (34)
Камфора

0.1	33.0
0.2	33.3
0.4	33.9
0.6	34.5

$C_{12}H_{11}N$ (34)
Дифениламин

0.1	32.5
0.2	32.7
0.4	33.1
0.6	33.5

$C_{14}H_{10}O_2$ (34)
Бензил

0.1	32.3
0.2	32.2
0.3	32.1
0.5	31.9

$C_2H_5NO_2$
Нитроэтан
T_B=387.9
k_B=37

$C_7H_6O_2$ (34)
Бензойная кислота

0.1	34.0
0.2	31.5
0.3	30.1

$C_{14}H_{10}O_2$ (34)
Бензил

0.1	35.6
0.2	34.3

C_2H_6O
Этиловый алкоголь
T_B=351.6
k_B=26

J_2 (49)

0.1	26.2
0.3	27.3
0.4	27.5
0.5	27.3

SeO_2 (178)

0.1	24.7
0.2	24.8
0.5	25.0
1.0	25.5
2.0	26.4
3.0	27.2
4.0	28.1
5.0	29.3
6.0	32.2

NH_4ClO (124)
Хлористоводородный гидроксиламин

0.3	19.1
0.5	19.6
1.0	20.8
1.5	22.1

NH_4Br (113)

0.15	30.5
0.2	30.4
0.25	30.4

NH_4J (116)

0.05	35.1
0.1	33.7
0.15	32.2
0.2	33.0
0.3	34.9

NH_4NO_3 (124)

0.1	23.2
0.2	24.8
0.4	25.7
0.6	25.3

NH_4CNS (124)

0.2	24.0
0.3	25.7
0.5	28.2
0.7	30.0
1.0	31.8
1.2	32.9
1.6	35.3

CH_4N_2O (152, 201)
Мочевина

0.4	24.9
0.5	24.7
1.0	23.8
1.5	22.9

$C_2H_2Cl_3NO$ (152)
Трихлорацетамид

0.4	27.3
0.5	27.4
0.6	27.5

$C_2H_3Cl_2NO$ (152)
Дихлорацетамид

0.6	27.8
0.8	28.0
1.0	28.2

C_2H_4ClNO (152)
Хлорацетамид

0.7	25.9
1.0	25.9
1.1	25.9

C_2H_5NO (103, 152)
Ацетамид

0.1	24.7
0.2	24.7
0.4	24.7
0.6	25.3
0.8	26.2
1.0	27.0
1.2	27.4

$C_2H_5NO_2$ (153)
Амид гликоля

0.4	24.6
0.5	24.7
0.7	24.9
0.9	25.1

$C_3H_4Cl_3NO_2$ (152)
Трихлорлактамид

0.3	27.7
0.4	27.9
0.5	28.1
0.6	28.3

$C_3H_6N_2O_2$ (152)
Малонамид

0.15	25.3
0.2	23.4
0.25	21.6

C_3H_7NO (153)
Пропионамид

0.5	23.2
0.7	23.4
1.0	23.6
1.1	23.7

$C_3H_7NO_2$ (153)
Лактамид

0.4	25.7
0.5	25.4
0.7	24.9

$C_3H_7NO_2$ (153, 201)
Уретан

0.3	24.6
0.5	24.7
0.7	24.9
1.0	25.1
1.2	25.3

$C_4H_5NO_2$ (201)
Сукцинимид

0.3	24.7
0.5	24.1
1.0	22.7
1.2	22.1

$C_4H_6O_4$ (18)
Янтарная кислота

0.2	24.3
0.3	25.1
0.5	26.8

$C_4H_6O_6$ (18)
***d*-Винная кислота**

0.1	24.4
0.2	24.6
0.5	25.4
1.0	26.7
1.4	27.2

$C_4H_6O_6$ (18)
***dl*-Винная кислота**

0.1	26.7
0.2	26.1
0.4	25.0

C_4H_9NO (153)
***n*-Бутирамид**

0.4	25.9
0.6	26.5
0.8	27.1

C_4H_9NO (153)
Изобутирамид

0.4	25.8
0.5	26.0
0.7	26.5
0.9	26.9

$C_4H_{12}ClN$ (214)
Хлористый диэтиламмоний

$C_4H_{12}ClN$ (214)
Хлористый изобутиламмоний

$C_5H_{11}NO$ (153)
Изовалерамид

0.4	26.8
0.5	27.4
0.7	28.1
1.0	28.4

$C_5H_{12}ClN$ (200)
Хлористый пиперидин

$C_5H_{12}N_2O_3$ (200)
Нитрат пиперидина

$C_6H_2ClN_3O_6$ (67)
Хлористый пикрил

0.1	26.2
0.2	24.8

$C_6H_3N_3O_7$ (265)
Пикриновая кислота

0.1	25.0
0.5	23.1
1.0	20.7
1.2	19.8

$C_6H_4N_2O_4$ (175)
***m*-Динитробензол**

0.3	24.3
0.5	22.8
0.7	21.3

$C_6H_6O_2$ (26, 139, 201)
Резорцин

0.2	25.6
0.3	26.4
0.5	28.0
0.7	28.9
1.0	30.2

$C_6H_6O_3$ (213)
Пирогаллол

0.3	25.2
0.5	25.8
0.6	26.1

C_6H_7N (146)
Анилин

0.7	24.9
0.8	24.9
1.0	24.9

C_6H_8ClN (124)
Хлористоводородный анилин

0.2	14.2
0.4	16.4
0.5	16.6
0.7	16.9
0.9	17.2

$C_6H_9ClN_2$ (124)
Хлористоводородный фенилгидразин

0.15	24.2
0.2	25.1

$C_6H_{13}NO$ (153)
Изобутилацетамид

0.3	25.5
0.5	26.8
0.7	28.1

$C_6H_{15}JS$ (73)
Иодистый триэтилсульфоний

0.1	22.6

$C_6H_{16}BrN$ (214)
Бромистый триэтиламмоний

$C_6H_{16}ClN$ (214)
Хлористый триэтиламмоний

$C_6H_{16}JN$ (214)
Иодистый триэтиламмоний

$C_7H_6O_2$ (18, 103, 139)
Бензойная кислота

0.1	25.1
0.2	25.2
0.5	25.4
0.7	25.5
1.0	25.7
1.1	25.7

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_7H_6O_3$ (22, 139, 188, 267)
Салициловая кислота

0.2	24.6
0.3	25.5
0.4	26.0
0.5	26.3
0.7	26.6
1.0	26.9
1.5	28.0

$C_7H_6O_6S$ (200)
Салицилсульфоновая кислота

C_7H_7NO (152, 201)
Бензамид

0.2	26.1
0.5	25.6
0.7	25.2
1.0	24.8
1.3	24.4

C_7H_7NO (153)
Форманилид

0.4	26.9
0.5	26.9
0.9	26.9

$C_7H_7NO_2$ (152)
Салициламид

0.3	25.8
0.4	26.1
0.5	26.4

$C_7H_8N_2O$ (153)
Фенилмочевина

0.5	22.9
0.7	22.6
1.0	22.1

C_7H_9N (201)
***p*-Толуидин**

0.1	26.0
0.3	25.6
0.5	25.2
0.7	24.9
0.9	24.5

$C_7H_{12}O_4$ (269)
Диэтилмалонат

0.1	25.3
0.2	24.2
0.3	23.0

$C_8H_4O_3$ (231)
Фталевый ангидрид

0.5	24.2
1.0	24.9
1.5	25.7

C_8H_9NO
Ацетанилид
(18, 103, 139, 152, 188, 200, 201)

0.1	26.1
0.2	26.0
0.4	25.7
0.6	25.5
0.8	25.2
1.0	24.9

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

C_8H_9NO (18)
Оксим ацетофенона

0.1	26.1
0.2	25.3
0.3	24.6
0.5	23.4
0.7	22.4
0.9	22.0

C_8H_9NO (153)
Фенилацетамид

0.3	25.9
0.5	26.4
0.8	26.8

$C_8H_9NO_2$ (153)
Гликоль-анилид

0.3	27.1
0.4	26.5
0.5	26.0
0.6	25.8

$C_8H_{11}N$ (166)
Диметиланилин

0.3	23.2
0.4	22.2

$C_8H_{12}ClN$ (214)
Хлористый этилфениламмоний

$C_8H_{20}BrN$ (214)
Бромистый тетраэтиламмоний

0.2	30.4
0.4	28.3
0.5	27.9
0.6	28.5
0.8	29.5

$C_8H_{20}ClN$ (214)
Хлористый тетраэтиламмоний

$C_8H_{20}JN$ (214, 220)
Иодистый тетраэтиламмоний

0.1	28.3
0.3	26
0.5	24
0.6	22

$C_9H_{10}O_2$ (18)
Этилбензоат

0.1	22.1
0.4	20.9
0.5	20.7
0.7	20.4
1.0	20.0
1.3	19.6

$C_9H_{11}NO$ (153)
Метилацетанилид

0.4	26.5
0.5	26.5
0.8	26.6
1.0	26.6

$C_9H_{11}NO_2$ (153)
Лактанилид

0.4	26.6
0.5	26.5
0.7	26.3

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_9H_{11}NO_2$ (153)
Фенилуретан

0.4	26.4
0.5	26.3
0.7	25.9

$C_{10}H_8$ (201)
Нафталин

0.2	23.8
0.3	23.4
0.5	22.7
0.7	21.9
1.0	21.2
1.1	21.0

$C_{10}H_{10}JN$ (205)
Иодистый *N*-метилхинолиний

0.33	25.3

$C_{10}H_{10}JN$ (94)
Иодистый *N*-метилизохинолиний

0.17	26.7

$C_{10}H_{13}NO$ (153)
Этилацетанилид

0.3	27.3
0.5	27.1
0.7	26.9

$C_{10}H_{16}O$ (43, 75)
Камфора

0.1	24.2
0.2	24.2
0.3	24.2
0.5	24.2

$C_{10}H_{18}O$ (18)
Борнеол

0.1	24.5
0.2	24.2
0.5	23.5
0.7	23.1
1.0	22.3

$C_{11}H_{12}JN$ (214)
Иодистый *N*-этилхинолиний

0.1	33.2
0.2	26.6
0.3	24.2
0.5	21.4

$C_{12}H_{10}$ (201)
Аценафтен

0.2	24.8
0.4	23.8
0.6	22.8
0.8	21.8
1.0	20.8

$C_{12}H_{10}N_2$ (146)
Азобензол

0.4	26.3

$C_{12}H_{10}O_2S$ (48)
Фенилсульфон

0.1	24.8
0.2	23.8
0.5	20.9

$C_{12}H_{11}N$ (175)
Дифениламин

0.5	22.7
0.6	23.0
0.8	23.6

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_{12}H_{11}N_3O_2$ (233)
***o*-Нитробензидин**

0.1	26.4

$C_{12}H_{12}ClN_2OP$
Хлорфосфоксидианилид (163)

0.08	31.3
0.1	33.2
0.14	36.8

$C_{12}H_{13}NO_3S$ (124)
Бензосульфонат анилина

0.1	22.2
0.2	23.7
0.3	24.3
0.4	24.6

$C_{12}H_{28}JN$ (214)
Иодистый тетрапропиламмоний

0.2	27.7
0.4	25.9
0.6	25.3

$C_{12}H_{28}N_2O_3$ (214)
Нитрат тетрапропиламмония

$C_{13}H_{10}O$ (146)
Бензофенон

0.5	27.6
0.6	26.6
0.7	25.5

$C_{13}H_{10}O_2$ (18)
Фенилбензоат

0.2	23.2
0.3	22.7
0.5	21.7

$C_{13}H_{11}NO$ (152)
Бензанилид

0.2	27.0
0.3	27.5

$C_{13}H_{12}N_2O$ (153)
Дифенилмочевина

0.1	26.9

$C_{14}H_{10}$ (201)
Фенантрен

0.1	25.2
0.2	24.5
0.5	22.4
0.8	20.3

$C_{14}H_{10}O_2$ (18, 139, 175)
Бензил

0.1	24.3
0.3	22.8
0.5	21.4
0.6	20.7

$C_{18}H_{34}O_2$ (138)
Олеиновая кислота

0.1	25
0.5	25
1.0	25
1.8	25

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_{19}H_{16}$ (31)
Трифенилметан

0.1	28
0.2	27
0.3	26

$C_{20}H_{13}N_3O_7$ (52)
Пикрат фенантрена

0.05	48.1
0.1	46.0
0.2	41.9
0.25	39.8

$C_{20}H_{16}BrN$ (94)
Бромистый *N*-метилфенилакридиний

0.15	25.8

$C_{20}H_{16}ClN$ (94)
Хлористый *N*-метилфенилакридиний

0.1	29.2

$C_{20}H_{16}JN$ (94)
Иодистый *N*-метилфенилакридиний

0.15	27.6

$C_{20}H_{30}O_2$ (216)
Пинабиетиновая кислота

0.05	26.8
0.1	25.5

$C_{21}H_{32}O_2$ (216)
Метилпинабиетинат

0.05	25.8
0.1	25.7

$TlC_5H_7O_2$ (250.5)
ацетилацетонат

$ZnC_{10}H_{14}O_4$ (263.5)
ацетилацетонат

$ZnCl_2$ (56)

0.1	24.6
0.2	26.2
0.3	27.5

CdJ_2 (116, 135)

0.1	27.3
0.2	27.7
0.3	28.1
0.5	28.8
1.0	30.8
1.5	32.7
1.8	33.2

$HgCl_2$ (18, 188)

0.1	25.8
0.2	25.9
0.5	26.2
1.0	26.3

HgJ_2 (246)

0.04	27.9

$CuCl_2$ (145)

0.05	25.8
0.1	25.7
0.2	25.4
0.25	25.3

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$AgNO_3$ (239)

0.06	38.5
0.1	35.6
0.15	32.6
0.2	29.6

$FeCl_3$ (24)

0.1	20.9
0.3	22.5
0.5	24.1
0.7	25.6

$CoCl_2$ (74)
$Co(CNS)_2$ (96)

0.08	25.2
0.27	25.4

$CrCl_3.6H_2O$ *1 (зелен.) (177, 271)

0.05	30.5
0.1	28.9
0.25	24.0

Mo_3Cl_6 (253)

0.02	23.9
0.04	24.6

$MoO(OH)_2Cl_2$ (215)

0.1	32.1
0.2	32.5
0.5	33.5
1.0	35.2
1.1	35.5

$LaCl_3$ (58)

0.1	24.6
0.2	23.4
0.3	22.1

$CeCl_3$ (162)

0.05	30.3
0.2	30.2

$PrCl_3$ (242)
$Pr(NO_3)_3$ (140)

0.1	25.6
0.2	25.6
0.3	25.7

$NdCl_3$ (252)

0.1	26
0.4	27.6

$MgCl_2$ (197)

0.5	22
1.0	33.6
1.5	45.0
1.7	49.5

$MgC_{10}H_{14}O_4$ (263.5) ацетилацетонат

$CaCl_2$ (124, 197, 239)

0.1	28
0.3	24
0.5	25.2
1.0	28.4
1.5	31.6
2.0	36.1
2.5	40.7
3.0	45.3

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$Ca(NO_3)_2$ (113, 117, 118, 239)

0.06	29.0
0.1	27.4
0.2	25.7
0.3	24.9
0.5	24.3
0.7	24.2
0.9	24.2

LiCl (117, 118, 139, 197, 211)

0.1	29.4
0.3	31.4
0.5	33.5
1.0	38.7
1.5	47.2
2.0	56.6
4.5	69

LiBr (118)

0.1	27.7
0.2	29.3
0.5	34.1
1.0	42.1
1.2	45.4

LiJ (211)

0.5	35.6
0.8	35.7

$LiNO_3$ (117, 118)

0.1	28.1
0.2	28.7
0.5	30.7
1.0	34.1
1.5	37.4
1.7	38.8

$NaClO_4$ (179)

0.6	25.7
0.8	26.9
1.0	28.1

NaBr (113)

0.05	32.1
0.1	31.0
0.2	28.9
0.3	26.8

NaJ (113, 116, 135)

0.1	33.3
0.3	32.2
0.5	33.4
1.0	38.4
1.5	44.3

$NaC_2HCl_2O_2$ (200)
дихлорацетат

$NaC_2H_3O_2$
(113, 239)
ацетат

0.05	32.6
0.1	28.2

NaC_2H_5O (48)
этилат

0.2	29.6
0.5	31.6
0.7	33.0
1.0	35.0

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$NaC_6H_9O_3$ (48)
этилацетоацетат

0.1	27.6
0.2	25.9
0.3	24.2

$NaC_7H_{11}O_4$ (48)
диэтилмалонат

0.1	26.1
0.2	24.7
0.3	23.3

$NaC_{12}H_{23}O_2$ (132)
лауринат

0.14	23.5

$NaC_{14}H_{27}O_2$ (132)
миристат

0.1	24.8

$NaC_{16}H_{31}O_2$ (132)
пальмитат

0.07	24.7

$NaC_{18}H_{33}O_2$ (174)
олеат

0.05	31.0
0.1	28.6
0.15	27.2
0.2	25.8

KJ (113, 116)

0.05	32.0
0.1	32.0
0.2	31.9
0.3	31.3
0.35	31.3

$KCHO_2$ (132)
формиат

0.42	24.4

$KC_2H_3O_2$
(18, 113, 239)
ацетат

0.1	29.8
0.3	26.9
0.5	26.2
0.7	25.8
1.0	25.3
1.1	25.1

KC_2H_5O (48)
этилат

0.1	28.2
0.2	29.0
0.5	31.4
0.6	32.2

$KC_7H_5O_3$ (244)
салицилат

0.15	26.8
0.25	26.9

$KC_7H_{13}O_2$ (132)
гептилат

0.4	25.0
0.5	25.1
0.7	25.2
1.0	25.4

$KC_{14}H_{11}O_6$ (244)
p-оксибензоат (кислый)

0.1	47.9
0.2	46.1
0.25	45.3

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$KC_{18}H_{33}O_2$ (138)
олеат

0.1	26.4
0.2	26.5
0.5	26.8
0.7	27.0
1.0	27.2
1.1	27.3

*1 Поправка на парциальное давление растворенного вещества не внесена.

C_2H_6S
Метилсульфид
T_B=309.3
k_B=30.4

$C_{12}H_{11}N$ (238)
Дифениламин

0.05	30.4
0.1	30.4
0.3	30.4
0.5	30.4

$ZnCl_2$ (238)

0.1	32.1
0.2	31.9
0.3	31.8

$ZnBr_2$ (238)

0.1	30.9
0.2	32.2

ZnJ_2 (238)

0.1	30.6
0.2	30.5

CdJ_2 (238)

0.05	28.7
0.1	29.7
0.2	31.6

$HgCl_2$ (238)

0.05	32
0.1	33
0.15	33

HgJ_2 (238)

0.1	29.4
0.2	29.7
0.3	29.9

$HgCH_3Cl$ (238)

0.1	29
0.2	31

$HgCH_3J$ (238)

0.1	30.1
0.2	32.5

CuCl (233)

0.1	23
0.2	24
0.4	24

$CuCl_2$ (238)

0.2	34.7
0.4	31.5

CuBr (238)

0.1	29.2
0.2	30.7
0.3	32.1
0.35	32.9

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

C_2H_6S (56)
Этилгидросульфид
T_B=307.8
k_B=30.6 *1

*1 Экспериментальных данных не приведено.

C_3H_5N
Пропионитрил
T_B=370.2
k_B=34.4

C_2H_5NO (220)
Ацетамид

0.2	34.4
0.3	34.2
0.4	34.1
0.45	34.1

$C_4H_5NO_2$ (220)
Метилцианацетат

0.1	31.3
0.2	31.6
0.3	31.8
0.35	31.9

$C_7H_6O_2$ (34)
Бензойная кислота

0.25	47
0.4	44
0.5	42

$C_7H_8O_2$ (220)
Диметилпирон

0.15	34.6
0.25	34.8
0.35	35.1
0.5	35.5
0.6	35.9

C_8H_7N (220)
Бензилцианид

0.15	33.2
0.2	33.8
0.25	34.4

$C_8H_{20}JN$ (220)
Иодистый тетраэтиламмоний

0.05	51.4
0.08	49.2
0.1	48.2
0.12	47.4
0.15	46.5

$C_{10}H_8$ (220)
Нафталин

0.1	34
0.2	34.6
0.3	34.8
0.4	35.2
0.5	35.4
0.6	35.5
0.7	35.7

$C_{12}H_{11}N$ (220)
Дифениламин

0.1	34.0
0.2	34.5
0.3	34.9

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

0.4	35.4
0.5	35.8
0.6	36.3

$C_{14}H_{10}O_2$ (34)
Бензил

0.1	42
0.2	42

C_3H_6O
Ацетон
T_B=329.2
k_B=29.8

J_2 (49)

0.1	34.0
0.2	34.9
0.3	35.6
0.4	36.3

NH_4CNS (114)

0.2	26.5
0.4	25.0
0.6	23.5

CH_4N_2O (152)
Мочевина

0.15	28

$C_2H_2Br_4$ (222)
1, 1, 2, 2-Тетрабромэтан

0.2	29.4
0.4	29.9
0.6	30.4

$C_2H_2Cl_3NO$ (152)
Трихлорацетамид

0.7	35.5
0.8	36.1
0.9	36.6
1.0	36.6

$C_2H_3ClO_2$ *1 (206)
Хлоруксусная кислота

0.2	26.0
0.4	28.3
0.6	29.2

$C_2H_3Cl_3O_2$ (65)
Хлораль-гидрат

0.2	30.6
0.4	31.0
0.6	31.3

$C_2H_3Cl_2NO$ (152)
Дихлорацетамид

0.4	32.6
0.6	33.9
0.8	35.2

C_2H_4ClNO (152)
Хлорацетамид

0.8	30.7
1.0	30.5
1.2	30.1

C_2H_5NO (153)
Ацетамид

0.4	28.5
0.6	27.3
0.8	26.2
1.0	24.9

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_2H_5NO_2$ (153)
Гликоль-амид

0.15	30.5
0.2	29.9

$C_3H_4Br_2O_2$ *1 (206)
1, 2-Дибромпропионовая кислота

0.1	33.4
0.2	30.5
0.3	27.5

$C_3H_4Cl_3NO_2$ (152)
Трихлорлактамид

0.4	31.3
0.6	32.7
0.8	33.2
0.9	33.6

C_3H_7NO (153)
Пропионамид

0.4	28.5
0.6	27.5
0.8	26.5
1.0	25.5

$C_3H_7NO_2$ (153)
Лактамид

0.4	26.9
0.5	25.3
0.6	24.5

$C_3H_7NO_2$ (153)
Уретан

0.3	27.3
0.5	29.3
0.7	29.1

$C_4H_7Cl_3O_2$ (65)
Хлораль-алкоголят

0.1	28.4
0.2	28.6
0.3	28.7

C_4H_9NO (153)
n-Бутирамид

0.4	28.7
0.6	28.1
0.8	27.5

C_4H_9NO (153)
Изобутирамид

0.4	29.0
0.6	28.6
0.8	28.2
1.0	27.8

$C_5H_{11}NO$ (153)
Валерамид

0.4	30.3
0.6	29.3
0.7	28.8

$C_6H_2ClN_3O_6$ (67)
Хлористый пикрил

0.15	32.2
0.2	32.7

$C_6H_6O_2$ (139, 231)
Резорцин

0.5	33

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_6H_{10}O_5$ (221)
Диметилмалат

0.2	23.1
0.4	26.4
0.6	27.9
0.8	28.7
1.0	29.2
1.2	29.6

$C_6H_{10}O_6$ (221)
Диметилтартрат

0.2	22.6
0.4	25.6
0.6	27.1
0.7	27.5

$C_6H_{13}NO$ (153)
Изобутилацетамид

0.4	39.8
0.6	29.3
0.8	28.7

$C_6H_{15}JS$ (73)
Иодистый триэтилсульфоний

0.1	30.5
0.2	25.5

$C_7H_6O_2$ (18)
Бензойная кислота

0.2	30.4
0.4	30.2
0.6	30.1
0.8	30.2
1.0	30.4
1.5	30.9

$C_7H_6O_3$ (81)
Салициловая кислота

0.4	31.6
0.6	32.9
0.8	34.2
1.0	35.0
1.4	38.2

C_7H_7NO (152)
Бензамид

0.4	30.3
0.6	30.1
0.8	29.9
1.0	29.6
1.3	29.3

C_7H_7NO (153)
Форманилид

0.2	32.1
0.4	30.4
0.6	30.5

$C_7H_7NO_2$ (152)
Салициламид

0.4	33.6
0.6	35.1
0.8	36.6

$C_7H_8N_2O$ (153)
Фенилмочевина

0.2	28.6
0.4	26.2
0.6	23.8

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_8H_8O_3$ (176)
l-Миндальная кислота

0.2	29.5

$C_8H_8O_3$ (176)
dl-Миндальная кислота

0.15	22.8
0.2	30.8

C_8H_9NO (152)
Ацетанилид

0.4	32.1
0.6	33.3
0.8	34.1

C_8H_9NO (153)
Фенилацетамид

0.4	28.3
0.6	27.6
0.7	27.3

$C_8H_9NO_2$ (153)
Гликоль-анилид

0.3	29.4
0.4	29.5
0.6	29.7

$C_8H_{12}O_6$ (221)
Диметилацетилмалат

0.2	25.5
0.4	28.5
0.6	29.8
0.7	30.3

$C_8H_{14}O_5$ (221)
Диэтилмалат

0.2	23.5
0.4	27.4
0.6	28.9
0.8	29.8
1.0	30.5

$C_8H_{14}O_6$ (221)
Диэтилтартрат

0.2	23.5
0.4	27.4
0.6	28.7
0.8	29.5

$C_9H_{11}NO$ (153)
Метилацетанилид

0.3	30.4
0.4	30.3
0.6	30.0

$C_9H_{11}NO_2$ (153)
Лактанилид

0.4	30.6
0.5	30.3
0.6	30.1

$C_9H_{11}NO_2$ (153)
Фенилуретан

0.2	32.3
0.4	31.9
0.6	31.6
0.7	31.4

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_9H_{22}BrN$ (270)
Бромистый трипропиламмоний

$C_9H_{22}ClN$ (270)
Хлористый трипропиламмоний

$C_{10}H_7NO_2$ (142)
1-Нитронафталин

0.15	28.7
0.16	28.2

$C_{10}H_8$ (18)
Нафталин

0.4	28.6
0.6	27.7
0.8	27.2
1.0	26.8
1.5	26.2
1.8	26.0

$C_{10}H_{10}O_4$ (81)
Резодиацетофенон

0.1	31.5
0.3	29

$C_{10}H_{13}NO$ (153)
Этилацетанилид

0.2	30.1
0.4	29.8
0.6	31.7

$C_{10}H_{16}N_2O_3$ (100)
Борнилен-нитрозит

0.1	17.4
0.2	18.6

$C_{10}H_{16}O$ (18)
Камфора

0.2	29.4
0.4	29.2
0.6	28.9
0.8	28.7
1.0	28.4
1.5	27.8

$C_{12}H_{10}$ (81)
Дифенил

0.2	29.5
0.4	30.0
0.6	30.4
0.8	30.9
1.0	31.3

$C_{12}H_{10}N_2$ (139, 180)
Азобензол

0.14	30.6
0.37	28.9

$C_{12}H_{11}N$ (139)
Дифениламин

0.3	28.9
0.5	29.9

$C_{12}H_{28}JN$ (214)
Иодистый тетрапропиламмоний

0.1	32.5
0.2	29.3
0.3	26.0

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_{12}H_{28}N_2O_3$ (214)
Нитрат тетрапропиламмония

0.2	30.0
0.4	25.0
0.6	23.2
0.8	22.0

$C_{13}H_{11}NO$ (152)
Бензанилид

0.4	31.9
0.6	31.5

$C_{13}H_{12}N_2O$ (153)
Дифенилмочевина

0.15	29.2

$C_{14}H_{10}O_2$ (125)
Бензил

0.1	26.8
0.2	27.6
0.3	28.4

$C_{15}H_{34}BrN$ (270)
Бромистый триамиламмоний

$C_{15}H_{34}ClN$ (270)
Хлористый триамиламмоний

$C_{16}H_{34}N_2S$ (270)
Тиоцианат триамиламмония

$C_{19}H_{21}NO_5$ (240)
Триметилколхициновая кислота

0.05	31.2
0.1	31.1

$C_{20}H_{10}Br_4O_4$ (155)
Тетрабромфенолфталеин

$C_{20}H_{44}JN$ (270)
Иодистый тетраамиламмоний

$C_{22}H_{42}O_3$ (222)
Изобутилрицинолеат

0.2	30.0
0.4	29.5

$C_{24}H_{24}N_2$ (236)
Дибензилтетрагидродипиридил

0.04	30.1
0.06	31.6
0.07	32.4

$C_{51}H_{98}O_6$ (222)
Трипальмитин

0.02	31
0.04	30
0.06	30
0.08	29
0.1	29
0.15	27

$C_{57}H_{110}O_6$ (222)
Тристеарин

0.02	33
0.04	32
0.06	31
0.08	28

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

CdJ_2 (114)

0.1	24.0
0.2	22.8
0.3	22.0
0.4	21.4

$HgCl_2$ (114)

0.2	30.6
0.3	30.5
0.4	30.4

$CuCl_2$ (144)
$FeCl_3$ (264)

0.07	34.4
0.1	33.7
0.15	30.2

$CrCl_3.6H_2O$ (зеленый) (177)

0.02	33.0
0.04	30.5
0.06	29.0
0.08	26.5

$MoO(OH)_2Cl_2$ (215)

0.2	26.4
0.4	28.3

$C_6H_{15}BO_8$ (85)
Маннитоборная кислота

0.26	22.6

LiCl (78)
$LiNO_3$ (119)

0.1	24.2
0.2	20.6
0.3	18.5
0.4	17.4
0.5	16.4
1.0	14.2

NaJ (147)

0.1	28.7
0.2	29.1
0.4	29.8
0.6	30.6
0.8	31.4

*1 Стабильная форма с высокой точкой плавления.

$C_3H_6O_2$
Пропионовая кислота
T_B=414.2
k_B=47.4

$C_6H_4N_2O_4$ *1 (29)
Динитробензол

0.1	57.9
0.2	56.2
0.3	55.2
0.4	54.3

$C_{12}H_{11}N$ (29)
Дифениламин

0.1	47
0.2	46
0.3	46
0.4	45
0.5	45

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_{13}H_{10}O$ (29)
Бензофенон

0.04	45.0
0.1	44.2
0.2	42.4
0.3	40.2

$C_{13}H_{11}NO$ (29)
Бензанилид

0.05	47
0.1	46
0.2	45
0.3	44
0.4	44

$C_{14}H_{10}O_2$ (29)
Бензил

0.05	47.4
0.1	46.2
0.2	44.0
0.3	41.7
0.4	39.4

$NaC_3H_5O_2$ (29)
пропионат

0.1	50.9
0.2	51.2
0.3	51.6
0.4	52.0

*1 Не указано, какой изомер подвергался исследованию.

$C_3H_6O_2$
Этилформиат
T_B=327.4
k_B=29.9

$C_7H_6O_2$ (34)
Бензойная кислота

0.2	28.4
0.3	28.9
0.5	29.2
0.9	29.2

$C_{10}H_{16}O$ (34)
Камфора

0.3	29.6
0.5	28.9
0.7	28.1

$C_{13}H_{10}O_2$ (34)
Фенилбензоат

0.1	29.6
0.3	29.2
0.5	28.7
0.7	28.3

$C_{14}H_{10}O_2$ (34)
Бензил

0.1	29.4
0.2	28.9
0.3	28.5

$C_3H_6O_2$
Метилацетат
T_B=330.2
k_B=27.9

$BiCl_3$ (195, 202)

0.05	43.1
0.1	40.6
0.15	37.1

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_6H_3N_3O_7$ (270)
Пикриновая кислота
$C_7H_6O_2$ (34)
Бензойная кислота

0.1	29.6
0.2	29.7
0.3	29.8
0.4	29.8
0.5	29.9
0.6	30.0

$C_{10}H_8$ (202)
Нафталин

0.1	27.9
0.2	27.6
0.3	27.5
0.4	27.3
0.5	27.1
0.6	26.9

$C_{10}H_{16}O$ (34, 202)
Камфора

0.1	27.2
0.3	27.2
0.5	27.1
0.7	27.1
1.0	27.0

$C_{12}H_{11}N$ (34, 202)
Дифениламин

0.2	27.8
0.4	27.8
0.6	27.7
0.8	27.7
1.0	27.6
1.2	27.6
1.4	27.5

$C_{13}H_{10}O_2$ (34)
Фенилбензоат

0.1	27.8
0.3	27.5
0.5	27.1
0.7	26.8

$C_{14}H_{10}O_2$ (34, 202)
Бензил

0.05	28.0
0.1	27.9
0.2	27.6
0.3	27.1
0.5	26.3
0.6	25.8

$C_{15}H_{34}BrN$*1 (270)
Бромистый триамиламмоний
$C_{15}H_{34}ClN$*1 (270)
Хлористый триамиламмоний
$C_{15}H_{34}FN$*1 (270)
Фтористый триамиламмоний
$C_{16}H_{34}N_2S$*1 (270)
Тиоцианат триамиламмония
$C_{18}H_{31}N_4O_7$*1 (270)
Пикрат тетрапропиламмония

0.02	54.3
0.05	44.5
0.08	34.7
0.1	28.0

$C_{20}H_{44}JN$*1 (270)
Иодистый тетраамиламмоний
$SnCl_2$ (195, 202)

0.05	49.2
0.1	46.2
0.15	43.3
0.2	40.4

$Zn(NO_3)_2$ (195, 202)

0.05	34.6
0.1	32.6
0.15	30.6
0.2	28.5
0.25	26.5

CdJ_2 (195, 202)

0.01	59.5
0.02	58.0
0.03	56.6
0.04	55.1

$HgCl_2$ (195, 202)

0.05	31.7
0.1	31.4
0.3	30.7
0.5	30.4
0.7	30.3

$HgBr_2$ (195, 202)

0.05	34.4
0.1	32.9
0.2	31.6
0.3	31.3
0.4	31.0
0.5	30.8

HgJ_2 (195, 202)
$Hg(CN)_2$ (195, 202)

0.04	28.1
0.05	28.4
0.06	28.7

$CuCl_2$ (195, 202)
$CuBr_2$ (195)
$CoBr_2$ (195, 202)

0.05	58.3
0.1	53.5
0.15	48.7
0.2	44.0

$Co(NO_3)_2$ (195, 202)

0.02	50.6
0.05	46.4
0.1	39.1
0.15	31.9

$Ca(NO_3)_2$ (195, 202)

0.02	48.6
0.05	44.7
0.1	38.0
0.15	31.5
0.2	25.0
0.25	19.6

BaJ_2 (195)

0.02	54.3
0.05	44.5
0.08	34.7
0.1	28.0

LiCl (195)

0.03	36.9
0.04	31.2

LiBr (195, 202)

0.1	47.3
0.2	40.3
0.4	32.5
0.6	28.8
0.8	26.7
1.0	25.5

LiJ (195, 202)

0.05	50.2
0.1	44.3
0.15	40.7
0.2	38.3
0.25	36.4

LiCNS (195, 202)

0.02	56.7
0.05	51.6
0.08	46.4
0.1	42.8

NaCNS (195, 202)

0.02	50.8
0.05	46.6
0.08	42.3
0.1	39.3
0.12	36.6

KCNS (195, 202)

0.02	50.6
0.04	48.3
0.05	47.3

*1 Ассоциированная молекула.

C_3H_7Br
Бромистый *n*-пропил
T_B=344.0
k_B=29.5
$C_7H_6O_2$ (266, 267)
Бензойная кислота

0.1	19.4
0.5	18.3
1.0	17.0

C_8H_8NO (266, 267)
Ацетанилид

0.3	21.4
0.5	19.0
1.0	13.6

$C_{10}H_{15}BrO$ *1
Бромкамфора (266, 267)

0.1	29.6
0.5	30.3
0.7	30.6

*1 Не указано, какой изомер подвергался исследованию.

C_3H_8O
***n*-Пропиловый алкоголь**
T_B=370.9
k_B=27.0
$C_3H_7NO_2$ (201)
Уретан

0.1	25.2
0.2	25.2
0.4	25.1
0.6	25.0
0.8	24.9
1.0	24.8
1.2	24.7

$C_6H_3N_3O_7$ (265)
Пикриновая кислота

0.3	25.1
0.5	24.1
1.0	21.5
1.5	19.0

$C_6H_6N_2O_2$ (34)
***p*-Нитроанилин**

0.2	25.1
0.5	25.7
0.8	26.2
1.0	26.5

$C_7H_6O_2$ (34)
Бензойная кислота

0.1	25.7
0.2	25.9
0.4	26.3
0.6	26.7
0.8	26.8
1.0	26.9

$C_7H_6O_3$ (192)
Салициловая кислота

0.1	29.3
0.2	29.4
0.4	29.6
0.6	29.8
0.8	30.1
1.0	30.5
1.2	30.9

$C_8H_8O_3$ (34)
Анисовая к-та

0.2	27.7
0.3	27.5
0.6	27.1
0.8	26.9
1.0	26.8

$C_{10}H_8$ (201)
Нафталин

0.1	24.0
0.2	23.6
0.4	22.9
0.6	22.4
0.8	22.0
1.0	21.6
1.2	21.3

$C_{10}H_{16}O$ (34)
Камфора

0.1	24.4
0.2	24.4
0.4	24.4
0.6	24.4
0.8	24.4
1.0	24.4

$C_{12}H_{10}$ (201)
Аценафтен

0.1	24.9
0.2	24.5
0.3	24.1
0.4	23.8
0.5	23.5
0.6	23.3
0.7	23.1

$C_{14}H_{10}O_2$ (34)
Бензил

0.05	29.8
0.1	29.1
0.2	27.7
0.3	26.6
0.4	25.7
0.5	25.1
0.7	24.1

LiCl (192)

0.9	24.8
1.0	26.5
1.1	28.5
1.2	30.8

$LiC_7H_5O_3$ (192)
салицилат

0.1	15.9
0.2	15.9
0.4	15.8
0.7	15.3
1.0	15

NaJ (192)

0.2	29.4
0.4	29.5
0.7	29.5
1.0	29.6

C_3H_8O (173)
Изопропиловый алкоголь
T_B=355.4
k_B=21.5*1

*1 Вычислено из средней величины результатов, полученных при применении в качестве растворяемых веществ: анилина, бензанилида и диметиланилина. Экспериментальных данных не приведено.

$C_3H_8O_2$
Метилаль
T_B=317
k_B=27.4
J_2 (30)

0.1	25.8
0.2	26.8
0.3	27.9

$C_7H_6O_2$ (34)
Бензойная кислота

0.1	26.2
0.2	26.4
0.3	26.6
0.5	27.1
0.8	27.7
1.0	28.2

C_7H_7NO (34)
Форманилид

0.1	24.1
0.2	23.8
0.3	23.4
0.5	22.8
0.8	21.8

$C_{10}H_8$ (34)
Нафталин

0.1	27.2
0.2	27.2
0.3	27.2
0.5	27.2

$C_{10}H_{16}O$ (34)
Камфора

0.1	27.5
0.2	27.5
0.5	27.5
0.6	27.5

$C_{10}H_{20}O$ (34)
Ментол

0.1	27.3
0.2	27.2
0.3	27.1
0.4	26.9

$C_{14}H_{10}O_2$ (30)
Бензил

0.1	24.7
0.2	25.7
0.3	26.7

$C_4H_6O_3$
Уксусный ангидрид
T_B=412.7
k_B=36
$C_{14}H_{10}O_2$ (44)
Бензил

0.02	36
0.05	36
0.1	35
0.15	

БИБЛИОТЕКА С.С.С.Р. им. В.И. ЛЕНИНА Воен. Сект.

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_4H_8O_2$
n-Масляная кислота
T_B=436.6
k_B=44.8

$C_7H_5BrO_2$ (29)
p-Бромбензойная кислота

0.1	43.6
0.2	42.8
0.5	40.4
0.8	38.0

$C_{12}H_{11}N$ (29)
Дифениламин

0.1	44.2
0.2	43.5
0.35	42.4

$C_{13}H_{11}NO$ (29)
Бензанилид

0.1	43.1
0.2	41.6
0.3	40.0
0.5	36.9

$C_{14}H_{10}O_2$ (29)
Бензил

0.2	42.0
0.3	40.4
0.5	37.1

$NaC_4H_7O_2$ (29)
n-бутират

0.1	47.1
0.2	49.3
0.3	49.4

$C_4H_8O_2$
Этилацетат
T_B=350.2
k_B=31

J_2 (30)

0.05	32.4
0.1	32.7
0.2	33.4
0.3	34.1

$C_6H_{10}O_5$ (221)
Диметилмалат

0.1	25.5
0.2	27.7
0.3	28.7
0.5	29.9
0.7	30.4
1.0	30.5

$C_6H_{10}O_6$ (221)
Диметилтартрат

0.1	23.4
0.2	24.6
0.3	25.0
0.4	24.2

$C_7H_6O_2$ (34)
Бензойная кислота

0.2	32.1
0.4	31.6
0.6	31.2
0.8	31.1
1.0	31.0
1.3	31.0

$C_8H_{12}O_6$ (221)
Диметилацетилмалат

0.2	27.8
0.3	28.4
0.5	29.6
0.7	30.4
1.0	30.8
1.1	30.9

$C_8H_{14}O_5$ (221)
Диэтилмалат

0.2	26.8
0.3	28.2
0.5	29.3
0.7	29.9

$C_8H_{14}O_6$ (221)
Диэтилтартрат

0.1	27.0
0.2	28.5
0.3	28.9
0.5	29.3
0.7	29.3

$C_{10}H_8$ (34)
Нафталин

0.2	31.7
0.5	31.5
0.7	31.3
1.0	31.1

$C_{10}H_{16}O$ (34)
Камфора

0.1	30.9
0.2	30.7
0.4	30.3
0.6	30.0
0.8	29.6

$C_{10}H_{20}O$ (34)
Ментол

0.1	33.4
0.3	32.6
0.5	31.7
0.7	30.8

$C_{14}H_{10}O_2$ (30, 34)
Бензил

0.1	30.4
0.2	31.2
0.3	31.8
0.5	31.0
0.7	30.2
0.8	29.8

$HgCl_2$ (254)
$HgBr_2$ (254)
HgJ_2 (254)

C_4H_9Br
Бромистый изобутил
T_B=364.6
k_B=27.0

C_8H_8NO (267)
Ацетанилид

0.2	25.8
0.5	22.1
0.8	18.6

$C_{10}H_8$ (267)
Нафталин

0.1	26.8

$C_{10}H_{15}BrO$ *1
Бромкамфора
(266, 267)

0.24	27.6
0.4	29.0
0.6	30.7
0.8	30.9

$C_7H_6O_2$ (267)
Бензойная кислота

0.24	27.1
0.6	25.0
1.2	23.8

*1 Не указано, какой изомер подвергался исследованию.

$C_4H_{10}O$
Этиловый эфир
T_B=307.6
k_B=29.2

J_2 (18, 103, 136)

0.1	29.0
0.3	29.0
0.5	29.0
1.0	28
1.4	27
1.6	26

$POCl_3$ (167)

0.1	32.1
0.2	31.1

$SbCl_3$ (143)

0.1	28.4
0.3	27.6
0.5	26.9
0.8	25.8

$BiCl_3$ (190)

0.15	23.9
0.2	22.3
0.3	20.1
0.4	18.7
0.5	17.4

CHNS (256)
Тиоциановая кислота

0.2	26.3
0.5	27

$C_2H_2Cl_3NO$ (152)
Трихлорацетамид

0.6	26.7
0.8	26.6
1.0	26.6

$C_2H_3Cl_2NO$ (152)
Дихлорацетамид

0.2	24.0
0.3	23.6
0.5	22.6

$C_2H_3ClO_2$ (206)
Хлоруксусная кислота

0.1	30.2
0.2	30.5
0.4	30.9
0.6	31.3

$C_2H_3Cl_3O_2$ (65)
Хлораль-гидрат

0.1	29.2
0.2	29.2
0.4	29.3
0.6	29.4

$C_2H_4Cl_3NO$ (5)
Хлораль-аммиак

0.05	24.0
0.1	23.0
0.15	21.4
0.2	18.3

$C_3H_4Br_2O_2$ *1 (206)
1, 2-Дибромпропионовая к-та

0.1	33.7
0.2	33.7
0.3	33.7

$C_3H_4Cl_3NO_2$ (152)
Трихлорлактамид

0.4	19.8
0.5	19.2
0.7	17.8
0.9	16.5

$C_3H_4O_4$ (18)
Малоновая кислота

0.2	27.4

C_3H_7NO (153)
Пропионамид

0.16	28.0
0.18	23.8

$C_3H_7NO_2$ (153)
Уретан

0.35	26.8
0.4	26.2
0.45	25.5

$C_4H_7Cl_3O_2$ (65)
Хлораль-алкоголят

0.1	28
0.2	28
0.4	28.7

$C_6H_4Br_2$ *2 (65)
Дибромбензол

0.1	30.3
0.3	29.9
0.5	29.5
0.7	29.1

C_6H_6O (16)
Фенол

0.5	28.6

$C_6H_6O_2$ (18)
Пирокатехин

0.2	29.9

$C_6H_6O_2$ (16)
Гидрохинон

0.17	28.1

$C_6H_6O_2$ (21, 23)
Резорцин

0.1	28.7
0.3	28.0
0.5	27.3
0.6	26.3

$C_6H_6O_3$ (16, 18)
Пирогаллол

0.15	28.0

C_6H_7N (16)
Анилин

0.2	28.6
0.25	28.7

$C_6H_{13}NO$ (153)
Изобутилацетамид

0.15	22.7

$C_7H_6O_2$
Бензойная кислота
(16, 18, 139, 231)

0.1	29.3
0.3	28.8
0.5	28.4
1.0	27.2
1.8	26.5

$C_7H_6O_3$(17, 18, 139)
Салициловая кислота

0.1	29.5
0.2	30.0
0.3	30.4

C_7H_7NO (153)
Форманилид

0.25	26.9
0.3	25.4

$C_7H_7NO_2$ (152)
Салициламид

0.15	27.3
0.2	27.4
0.25	27.5

C_7H_9N (231)
p-Толуидин

0.7	32.4
1.0	32.1
1.5	31.5
1.8	31.2

$C_7H_{11}Cl_3O_2$ (255)
Амилтрихлорацетат

0.1	34.1
0.4	30.0

C_8H_9NO (152)
Ацетанилид

0.15	23.1
0.2	23.1

C_8H_9NO (16)
Оксим ацетофенона

0.16	28.2

$C_8H_9NO_2$ (153)
Гликоль-анилид

0.12	28

$C_8H_{10}O$ (16)
Фенетол

0.4	29.3

$C_8H_{14}O_4$ (19)
Тетраметилянтарная кислота

0.05	31.3
0.1	31.8

$C_8H_{14}O_4$ (19)
Триметилглутаровая кислота

0.08	28.7

C_9H_7N (139)
Хинолин

0.2	30.1
0.3	29.8
0.5	29.2
0.7	28.6

$C_9H_{10}O_2$ (16, 139)
Этилбензоат

0.3	29.1
0.4	29.1

$C_9H_{11}NO$ (153)
Метилацетанилид

0.3	29.0
0.4	28.8

$C_9H_{11}NO_2$ (153)
Лактанилид

0.35	24.5
0.4	23.5
0.45	22.5

$C_9H_{11}NO_2$ (153)
Фенилуретан

0.4	28.9
0.5	29.4
0.6	29.8

$C_9H_{12}ClNO_2$ (228)
Хлорацетат *p*-толуидина

0.07	56.1
0.1	52.3
0.12	49.8

$C_{10}H_8$ (18, 31, 112)
Нафталин

0.1	29.0
0.3	29.5
0.5	29.8
1.0	29
2.0	27

$C_{10}H_{13}NO$ (153)
Этилацетанилид

0.5	28.8
0.6	28.9

$C_{10}H_{14}O$ (18, 139)
Тимол

0.1	29.6
0.2	30.4
0.3	31.2

$C_{10}H_{16}O$ (103)
Камфора

0.1	28.6
0.2	28.7
0.3	28.8
0.4	28.9

$C_{11}H_{16}O_3$ (64)
Камфокарбоновая кислота

0.2	23.0
0.5	23.0
0.8	23.0
1.0	21.8

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_{12}H_{10}N_2$ (139, 180)
Азобензол

0.25	28.2
0.3	29.0

$C_{12}H_{11}N$ (139, 231)
Дифениламин

0.1	30.9
0.3	30.8
0.5	30.7
1.0	30.4
1.3	30.3

$C_{13}H_{10}O$*3 (16)
α-Бензофенон

0.15	27.6

$C_{14}H_{10}O_2$
(18, 22, 31, 139)
Бензил

0.1	29.5
0.3	29.1
0.5	28.7

$C_{16}H_{26}O_3$ (64)
Амилкамфокарбоксилат

0.32	28.6

$C_{20}H_{30}O_2$ (6, 216)
Пинабиетиновая кислота

0.1	29.4
0.2	28.0

$C_{21}H_{36}N_4O_7$ (228)
Пикрат триамиламмония

0.06	24.2
0.1	17.0

$SnC_4H_{10}J_2$ (238)
Диэтилдииодолово

0.05	26.0
0.1	27.0
0.2	27.2

SnC_6H_{15} (258)
Триэтил

0.05	20
0.1	17

$ZnCl_2$ (143)

0.3	16.4
0.5	12.9
1.0	8.4

$HgCl_2$ (143, 263)

0.07	28.6
0.2	22

$FeCl_3$ (24, 143)

0.2	29.2
0.3	29.0
0.5	28.5
0.8	27.9

$MoO(OH)_2Cl_2$ (215)

0.05	29.4
0.1	28.5
0.2	26.9

$UO_2(NO_3)_2.6H_2O$ (143)

*1 Стабильная форма с высокой $t°_{пл.}$ *2 Не указано, какой изомер подвергался исследованию. *3 β-форма дает тот же результат.

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_6H_{10}O$
Изобутиловый алкоголь
$C_{10}H_{20}O$ (34)
Ментол
T_B=380.4
k_B=28.3

0.1	28.1
0.2	28.0
0.5	27.8
0.8	27.5

$C_{14}H_8O_4$ (34)
Ализарин

0.047	28.8

$C_{14}H_{10}O_2$ (34)
Бензил

0.1	27.8
0.2	27.3
0.3	26.9
0.4	26.5
0.5	26.0

LiCl (211)

0.5	26.9
1.0	29.7
1.3	30.2
1.6	29.0

LiBr (211)

0.1	27
0.4	25.4
0.5	25.7
0.7	26.3

LiJ (211)

0.1	26.5
0.2	25.0
0.3	24.9
0.5	25.7

$LiNO_3$ (211)

0.1	24.1
0.2	23.7
0.3	23.4
0.5	22.6

$C_4H_{10}O$
трет.-Бутиловый алкоголь
T_B=355.9
k_B=18*1
CH_4N_2S (8)
Тиомочевина

0.1	17.8
0.15	18.7

$C_6H_4Br_2$ (8)
p-Дибромбензол

0.1	19.5
0.2	20.7
0.3	21.9
0.5	24.2

*1 См. трех-, четырех- и пятикомпонентные системы.

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_4H_{10}S$
Этилсульфид
T_B=364.7
k_B=35.8
$C_{12}H_{11}N$ (238)
Дифениламин

0.05	36.1
0.1	36.4
0.2	37.0

$SnCl_2$ (238)

0.1	38.9
0.2	39.3

$SnBr_2$ (238)

0.05	35.5
0.1	41.0
0.15	43.0

CdJ_2 (238)

0.05	35.5
0.1	35.7
0.2	36.0

$HgCl_2$ (238)

0.1	35.6
0.2	35.2
0.3	34.7

HgJ_2 (238)

0.05	35.4
0.1	36.1
0.15	36.8

$HgCH_3Cl$ (238)

0.1	35.8
0.2	36.1
0.25	36.3

$HgCH_3J$ (238)

0.1	36.1
0.2	36.5
0.3	36.9

CuCl (238)

0.05	29.3
0.1	28.3
0.2	26.3
0.4	22.4

CuBr (238)

0.1	23.4
0.2	23.5
0.3	23.6
0.4	23.7

C_5H_5N
Пиридин
T_B=388.4
k_B=36*1
$C_4H_6O_4$ (106)
Янтарная кислота

0.1	34.7
0.2	35.8
0.4	38.2
0.7	41.6

$C_4H_6O_6$ (105)
Винная кислота

0.1	34.8
0.4	35.3
0.8	35.9

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_4H_{12}ClN$ (214)
Хлористый диэтиламмоний

0.1	34.6
0.3	35.1
0.5	35.6
0.6	35.9

$C_6H_3N_3O_7$ (245)
Пикриновая кислота

0.15	47.2
0.2	47.3
0.25	47.9
0.3	49.4

$C_6H_6O_2$ (105)
Резорцин

0.05	36
0.2	37.6
0.4	39.9

$C_6H_{16}ClN$ (214)
Хлористый триэтиламмоний

0.1	34.6
0.2	34.9
0.26	35.0

$C_7H_6O_3$ (105, 191)
Салициловая кислота

0.05	37.0
0.1	37.2
0.3	38 0
0.5	38.9
0.9	40.5

C_7H_9N (184)
p-Толуидин

0.1	38.9
0.2	39.1
0.5	39.9
0.8	41.0
1.0	41.8

$C_8H_{20}JN$ (230)
Иодистый тетраэтиламмоний

0.025	28.2
0.05	25.8

$C_{10}H_8O$ (105)
β-Нафтол

0.1	36.6
0.2	36.9
0.35	37.5
0.5	38.3
0.7	39.5

$C_{12}H_5N_7O_{12}$ (245)
Гексанитродифениламин

0.05	49.5
0.1	58.2
0.15	63.4

$C_{12}H_{10}$ (184)
Дифенил

0.2	42
0.3	42.3
0.4	42.5
0.6	42.8
0.8	43.1

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_{12}H_{11}N$ (230)
Дифениламин

0.1	37
0.3	37
0.6	37

$C_{13}H_{10}O$ (105)
Бензофенон

0.1	39.9
0.2	39.5
0.3	39.1
0.5	38.6

$C_{14}H_{10}$ (169)
Антрацен

0.01	36
0.02	35.6
0.04	34.4

$C_{14}H_{10}$ (230)
Фенантрен

0.1	33.7
0.2	34.0
0.3	34.3
0.4	34.6
0.5	35.0

$C_{14}H_{10}O_2$ (191)
Бензил

0.1	33.0
0.2	33.8
0.3	34.3
0.4	34.6
0.5	35.0
0.6	35.2

$C_{18}H_{20}N_2O_4$ (105)
Дитолуид винной кислоты

0.05	36
0.1	36

$C_{19}H_{16}$ (184)
Трифенилметан

0.05	39
0.1	39.3
0.2	39.5
0.3	39.8
0.5	40.5

$C_{19}H_{18}O_{11}$ (191)
Эйксантиновая кислота

$C_{20}H_{16}JN$ (95)
Иодистый *N*-метилфенилакридиний

0.04	36.3
0.08	37.8

$C_{23}H_{24}O_6$ (191)
Мангостин

0.05	32.5
0.1	31.8
0.15	31.3

$SnCl_2$ (238)

0.05	39
0.1	38
0.2	37

$SnBr_2$ (238)

0.02	40.2
0.05	40.1
0.08	40.0
0.1	39.8
0.15	38.6

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$Pb(NO_3)_2$ (238)

0.04	36.4
0.08	36
0.12	35

$ZnCl_2$ (238)

0.05	42.1
0.1	41.0
0.15	39.9
0.2	39.0

$ZnBr_2$ (238)

0.05	47.0
0.1	47.0
0.15	47.0

CdJ_2 (238)

0.02	35.9
0.05	39.2
0.08	42.5

$HgCl_2$ (194, 230)

0.05	34.2
0.1	34.6
0.2	35.5
0.5	38.2
0.7	40.0
0.9	41.8

$HgBr_2$ (230)

0.05	33.2
0.1	33.5
0.2	34.2
0.3	35.0
0.4	35.9
0.5	36.3
0.6	37.9

HgJ_2 (230)

0.1	35.0
0.2	35.7
0.3	36.3
0.4	36.9
0.5	37.6

$Hg(CN)_2$ (230)

0.05	34.2
0.1	34.8
0.2	36.2
0.4	38.5
0.5	39.6
0.7	41.5

HgC_2H_5Cl (230)

0.1	34
0.2	34.3
0.4	35.1
0.6	36.0

CuCl (238)

0.05	31.5
0.1	31.6
0.2	31.7
0.3	30.8

$CuCl_2$ *2 (238)

0.1	37.9
0.2	37.6
0.3	37.3

CuBr (238)

0.04	36.8
0.08	36.9
0.15	37.1
0.2	37.2

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
CuCN (238)	
0.01	19.5
0.03	19.3
0.05	19.1
0.1	18.8
0.15	18.5
$AgNO_3$ (194)	
0.1	30.6
0.25	28.0
0.4	26.9
0.5	26.9
0.7	27.3
0.9	28.3
1.0	29.6
AgCN (194)	
0.05	22.4
0.12	23
AgCNS (194)	
0.02	36.3
0.05	34.9
0.1	32.8
$FeCl_2$*2 (238)	
0.02	43.0
0.05	45
$FeCl_3$ (77, 238)	
0.05	42.3
0.1	42.0
0.3	40.8
0.5	39.6
0.7	38.4
0.9	37.3
$CoCl_2$ (238)	
0.03	38.4
0.05	39.0
0.08	39.9
0.1	40.4
$CoBr_2$ (238)	
0.02	40.2
0.05	39.7
0.08	39.3
0.1	39.1
0.15	38.7
$AlCl_3$ (238)	
0.05	40.0
0.08	40.1
0.1	40.2
0.2	40.9
$BeCl_2$ (184)	
0.1	37.7
0.2	39.2
0.3	41.0
0.4	43.4

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
C_5H_{10}	
Циклопентан	
T_B=322.6	
k_B=29.5	
$C_{10}H_{10}O$ (81)	
Бензилиден-ацетон	
0.3	27.7
0.5	25.4
1.0	21.7
$C_{10}H_{14}O_2$ (81)	
Диэтиловый эфир резорцина	
0.5	30.8
1.0	32.0
1.5	33.1
$C_{12}H_{10}$ (81)	
Дифенил	
0.3	30.8
0.5	31.5
0.7	32.1
0.9	32.8
C_5H_{10}	
β-Амилен	
T_B=309.5	
k_B=27.6	
$C_2HCl_3O_2$ (255)	
Трихлоруксусная кислота	
0.1	24.2
0.2	20.4
0.3	18.1
0.45	16.8
$C_2H_2Cl_2O_2$ (255)	
Дихлоруксусная кислота	
0.1	8.2
0.2	7.9
0.5	7.3
$C_7H_6O_2$ (255)	
Бензойная кислота	
0.25	13.1
0.3	13.5
0.4	14.2
$C_7H_{11}Cl_3O_2$ (255)	
Амилтрихлорацетат	
0.05	26.5
0.1	27.6
0.2	28.5
0.6	29.5
0.9	29.5
$C_{10}H_8$ (255)	
Нафталин	
0.1	27.8
0.2	28.0
0.3	28.2

*1 Образцы пиридина, не подвергнутые весьма тщательной очистке, обнаруживают резкие аномалии точек кипения. Константу следует определять для каждого исследуемого образца, ср. (191). Соответствующие растворенные вещества: антрацен, дифенил, фенантрен и трифенилметан.
*2 Шрёдеру (194) не удалось обнаружить повышения $t°_{кип.}$.

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
$C_5H_{10}O$	
Диэтилкетон	
T_B=374.8	
k_B=32	
$C_7H_6O_2$ (268)	
Бензойная кислота	
0.64	31.4
$C_{10}H_8$ (268)	
Нафталин	
0.56	32.4
$C_{28}H_{56}O_4$ (268)	
Полигептальдегид	
0.15	67.2
0.3	64.6
0.5	60
$C_5H_{10}O$	
Метилпропилкетон	
T_B=374.8	
k_B=38	
$C_7H_6O_2$ (34)	
Бензойная кислота	
0.1	41.1
0.2	40.3
0.3	39.5
0.4	38.7
0.5	37.9
0.6	37.1
$C_{14}H_{10}O_2$ (34)	
Бензил	
0.1	37
0.2	37.1
0.3	36.8
$C_5H_{11}N$	
Пиперидин	
T_B=378.9	
k_B=33.0	
$C_{12}H_{11}N$ (238)	
Дифениламин	
0.1	32.8
0.2	33.5
0.4	34.6
0.6	35.5
0.75	35.9
$C_{14}H_{10}$ (238)	
Антрацен	
0.1	33.8
0.2	34.4
0.3	35.0
$ZnCl_2$ (238)	
0.05	35
0.07	33.8
0.1	31.8
0.2	27.0
$CdBr_2$ (238)	
0.05	33.0
0.1	32.3
0.15	31.7
0.25	30.1
0.35	28.4

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
CdJ_2 (238)	
0.05	36.4
0.1	35.4
0.2	33.6
0.3	32.2
0.35	31.6
AgCl (238)	
0.05	14.7
0.1	14.5
0.17	13.5
AgBr (238)	
0.05	14.4
0.1	14.5
0.2	14.7
AgJ (238)	
0.03	17.0
0.09	16.5
$AgNO_3$ (238)	
0.05	33
0.1	27
0.15	22
0.2	20
0.3	16
0.35	15
$CoCl_2$ (238)	
0.04	30.0
$C_5H_{12}O$	
Изоамиловый алкоголь	
T_B=403.6	
k_B=30.5	
$C_4H_{12}ClN$ (214)	
Хлористый диэтиламмоний	
$C_4H_{12}ClN$ (214)	
Хлористый изобутиламмоний	
$C_6H_6O_3$ (211)	
Пирогаллол	
$C_6H_{16}BrN$ (214)	
Бромистый триэтиламмоний	
$C_6H_{16}ClN$ (214)	
Хлористый триэтиламмоний	
$C_6H_{16}JN$ (214)	
Иодистый триэтиламмоний	
$C_7H_5NO_4$ (208)	
о-Нитробензойная кислота	
0.1	28.8
0.2	28.8
0.5	28.9
$C_7H_6O_3$ (3, 208)	
Салициловая кислота	
0.1	29.9
0.2	31.0
0.4	33.0
0.6	35.1

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
$C_7H_{16}O_4S_2$ (208)	
Сульфонал	
0.1	28.6
0.2	28.5
0.3	28.4
$C_8H_{12}ClN$ (214)	
Хлористый этилфениламмоний	
0.2	15.0
0.3	18.0
0.4	18.4
0.5	18.5
0.7	18.6
$C_8H_{20}BrN$ (214)	
Бромистый тетраэтиламмоний	
0.2	20.2
0.3	20.2
0.5	20.2
$C_8H_{20}ClN$ (214)	
Хлористый тетраэтиламмоний	
0.4	22.6
0.6	25.1
0.8	28.3
1.0	31.4
$C_8H_{20}JN$ (214)	
Иодистый тетраэтиламмоний	
0.1	22.0
0.2	17.6
$C_9H_8O_2$ (208)	
Коричная кислота	
0.1	30.9
0.2	30.3
0.3	29.8
0.4	29.3
$C_{11}H_{12}JN$ (214)	
N-Хинолинэтиодид	
$C_{12}H_{11}N$ (208)	
Дифениламин	
0.2	28.5
0.3	28.8
0.4	29.0
0.6	29.5
$C_{12}H_{28}JN$ (214)	
Иодистый тетрапропиламмоний	
$C_{12}H_{28}N_2O_3$ (214)	
Нитрат тетрапропиламмония	
$C_{14}H_{10}O_2$ (34)	
Бензил	
0.1	30.8
0.2	30.4
0.3	29.6
$C_{14}H_{10}O_9$ (208)	
Таннин	
0.02	27.2
0.05	27.4
0.1	27.8
$C_{20}H_{24}N_2O_2$ (208)	
Хинин	
0.1	28.3
0.15	27.8

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
$(C_{20}H_{24}N_2O_2)_2$-H_2SO_4 (208)	
Сульфат хинина	
0.01	34.2
0.02	34.9
0.05	36.8
0.07	38.1
LiCl (211)	
0.1	30.5
0.5	30.9
1.3	31.7
LiBr (211)	
0.2	28.8
0.3	28.1
0.5	28.9
0.7	31.1
LiJ (211)	
0.1	26.0
0.5	27.3
0.9	28.6
$LiNO_3$ (211)	
0.1	26.7
0.2	26.0
0.5	23.7
$NaC_5H_{11}O$ (208)	
изоамилат	
0.2	31
0.4	33
0.6	35
$KC_2H_3O_2$ (208)	
ацетат	
0.2	31.0
0.3	31.3
0.5	31.7
$C_5H_{12}O$	
*трети*ч.-Амиловый алкоголь	
T_B=374.9	
k_B=25.6	
$C_4H_{12}ClN$ (214)	
Хлористый диэтиламмоний	
0.15	24.8
0.25	22.5
0.35	21.1
$C_{14}H_{10}O_2$ (34)	
Бензил	
0.15	25.7
0.2	25.9
0.25	26.4
C_6H_5Cl	
Хлорбензол	
T_B=405.2	
k_B=42	
$C_{12}H_{10}NO$ (237)	
1-Бензоилпиридин	
0.023	42.7
$C_{14}H_{10}O_2$ (237)	
Бензил	
0.027	41.7

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_6H_5NO_2$
Нитробензол
T_B=484.0
k_B=42.6

S_8 (55)

0.1	42.4
0.2	42.0

As_4O_6 (55)

0.03	36
0.05	37

$C_6H_6N_2O_2$ (55)
m-Нитроанилин

0.1	44.6
0.2	44.5
0.3	44.4

$C_8H_4O_3$ (55)
Фталевый ангидрид

0.1	41.4
0.2	41.6
0.5	42.3

C_8H_9NO (55)
Ацетанилид

0.1	40.2
0.2	40.2
0.35	40.1

$C_{10}H_{10}O_4$ (55)
Диметилтерефталат

0.2	36
0.3	37

$C_{12}H_9N$ (9)
Карбазол

0.1	42.2
0.2	42.2
0.35	42.3
0.5	42.4

$C_{12}H_{11}N$ (55)
Дифениламин

0.1	41.4

$C_{12}H_{12}N_2$ (9)
Бензидин

0.1	39.6
0.2	40.3
0.35	41.6

$C_{13}H_{10}O_3$ (55)
Фенилсалицилат

0.1	36.6
0.2	36.4

$C_{14}H_8O_2$ (9)
Антрахинон

0.05	42
0.1	42
0.2	41

$C_{14}H_8O_2$ (55)
Фенантрахинон

0.1	42.4
0.2	42.3

$C_{14}H_8O_4$ (9, 55)
Ализарин

0.05	39.7
0.1	40.2

$C_{14}H_{10}$ (9)
Антрацен

0.1	40
0.2	40
0.35	40

$C_{14}H_{10}O_2$ (26, 31, 39)
Бензил

0.1	43.3
0.2	43.3
0.35	43.4

$C_{14}H_{10}O_3$ (9)
Бензойный ангидрид

0.1	42.3
0.2	42.3
0.35	42.3

$C_{14}H_{12}O_2$ (55)
Бензоин

0.1	38.1
0.2	38.0
0.35	37.7

$C_{19}H_{16}$ (39)
Трифенилметан

0.04	49.7
0.06	46.4
0.08	45.0
0.1	44.2

$C_{26}H_{22}$ (55)
Тетрафенилэтан

0.05	41

$C_{36}H_{18}$ (79)
Декациклен
$C_{48}H_{28}$ (80)
Флуороциклен

C_6H_6
Бензол
T_B=353.35
k_B=33.6

J_2 (30, 136, 217)

0.05	34
0.1	34
0.2	34
0.3	34
0.5	36
1.0	37
2.0	36
5.07	27+

S_8 (4, 170)

0.05	33.6
0.1	32.8
0.3	30.0
0.5	28.2
0.7	27.8
1.0	27.3
1.2	26.9

S_2Cl_2 (164)

0.1	31.3
0.2	32.5

N_4S_4 (2)

0.05	34.2
0.1	33.9
0.2	33.3
0.3	32.7

PCl_3 (166)

0.21	36

$P_4N_4Cl_8$ (103)

0.06	34.1
0.08	34.3

$POCl_3$ (164, 166, 167)

0.1	32
0.2	32
0.4	33
0.7	33
1.0	33
1.2	34

$POBr_3$ (164)

0.05	33.3
0.1	33.1
0.2	32.2
0.3	31.8

$PSCl_3$ (164, 167)

0.1	25.4
0.2	26.5
0.3	27.6

$P_2O_3Cl_4$ (163)

0.05	33.1
0.1	32.4

As_2J_4 (259)

0.03	32.3
0.04	32.2

$C_2H_2Br_4$ (223)
1, 1, 2, 2-Тетрабромэтан

0.05	33.8
0.1	33.8
0.2	33.8
0.4	33.7

$C_2H_2Cl_3NO$ (152)
Трихлорацетамид

0.5	26.3
0.6	25.9
0.75	25.4

$C_2H_3ClO_2$ *1 (206)
Хлоруксусная кислота

0.1	20.4
0.2	19.9
0.3	19.5
0.4	19.1
0.6	18.2

$C_2H_4Br_2$ (84)
1, 2-Дибромэтан

0.1	30.6
0.15	30.4

C_2H_4ClNO (152)
Хлорацетамид

0.1	23.5
0.15	24.3
0.2	25.0

C_2H_5J (166)

0.17	33

$C_3H_4Br_2O_2$*1 (206)
1, 2-Дибромпропионовая кислота

0.05	32
0.1	30.5
0.15	29.0
0.23	26.2

$C_3H_4Cl_3NO_2$ (152)
Трихлорлактамид

0.2	25.4
0.25	24.1
0.3	23.0

C_3H_5ClO (166)
Эпихлоргидрин

0.18	30.3
0.23	31.5

C_3H_7J (166)
Иодистый изопропил

0.19	32.3

C_3H_7NO (153)
Пропионамид

0.2	22.8
0.3	21.5
0.4	20.2
0.5	18.8
0.7	16.2

$C_3H_7NO_2$ (153)
Уретан

0.4	23.7
0.5	23.3
0.7	22.6

C_4H_9NO (153)
n-Бутирамид

0.3	21.8
0.4	20.3
0.5	19.2
0.6	18.3

C_4H_9NO (153)
Изобутирамид

0.25	24.0
0.3	23.2
0.35	22.4
0.4	21.7
0.5	20.1
0.6	18.6

$C_5H_{11}NO$ (153)
Валерамид

0.3	23.8
0.5	21.3
0.7	18.8

$C_6HBr_5O_2$ (51, 155)
Пентабромрезорцин

0.04	33
0.07	34
0.1	34
0.12	35

$C_6H_3N_3O_7$ (137)
Пикриновая кислота

0.05	32
0.1	31.5
0.2	31.2
0.3	31.0
0.4	30.7
0.5	30.4

$C_6H_5Cl_2O_2P$ (163)
Дихлорфосфоксифенолят

0.09	34.9
0.18	36.2

$C_6H_5NO_3$ (175)
p-Нитрофенол

0.2	31.5
0.3	29.2
0.4	27.0
0.5	25.2

$C_6H_6Cl_2NOP$ (163)
Дихлорфосфоксимоноанилид

0.04	33.5
0.1	31.2
0.15	29.5
0.25	26.5

$C_6H_6N_2O_2$ (175)
m-Нитроанилин

0.2	32.2
0.3	31.2
0.4	30.3
0.5	29.5

C_6H_6O (12)
Фенол

0.1	30.9
0.2	30.8
0.3	30.7
0.5	30.4

$C_6H_6O_2$ (175)
Пирокатехин

0.25	31.8
0.3	31.3
0.4	30.3
0.5	29.3
0.6	28.2

$C_6H_6O_2$ (175)
Резорцин

0.1	34
0.15	32.8
0.2	31.7
0.25	30.3
0.35	27.3

C_6H_7N (146)
Анилин

0.3	34.5
0.4	33.1
0.5	31.8
0.6	30.4
0.7	29.0

$C_6H_{10}O_5$ (221)
Диметилмалат

0.1	30.4
0.2	27.7
0.3	27.2
0.4	26.7
0.5	26.4
0.6	26.1
0.8	25.7

$C_6H_{10}O_6$ (106, 221)
Диметилтартрат

0.1	29.5
0.2	27.3
0.3	25.5
0.4	24.0
0.6	21.7
1.0	18.3
1.4	16.0

$C_6H_{13}NO$ (153)
Изобутилацетамид

0.2	27.0
0.3	25.3
0.4	23.5
0.55	20.9

$C_7H_5BrO_2$ (106)
o-Бромбензойная кислота

0.1	21
0.2	20
0.4	19
0.6	18.6
0.8	18.4
1.0	18.3
1.2	18.2
1.6	18.1

$C_7H_6O_2$ (106)
Бензойная кислота

0.1	21.1
0.3	19.8
0.5	19.0
0.8	18.3
1.0	18.8
1.5	18.7
2.0	18.6

$C_7H_6O_3$ (18)
Салициловая кислота

0.1	24.9
0.2	23.5
0.4	20.8
0.46	20.0

C_7H_7NO (152)
Бензамид

0.15	26.0
0.2	25.2
0.3	23.5

C_7H_7NO (153)
Форманилид

0.25	29.2
0.35	27.1
0.5	25.4

$C_7H_7NO_2$ (152)
Салициламид

0.1	29.7
0.15	28.9
0.2	27.9
0.25	26.8
0.3	25.5

$C_7H_{16}O_4S_2$ (187)
Сульфонал

0.18	33.4

C_8H_8O (81)
Ацетофенон

0.3	32.4
0.4	33.1
0.5	33.5
0.6	33.8
0.7	34.1
0.75	34.2

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_8H_8O_2$ (175)
Фенилуксусная кислота

0.2	22
0.3	21.5
0.5	21.1
0.65	20.6

$C_8H_8O_3$ (176)
***d*-Миндальная кислота**

0.07	21
0.1	21.6
0.12	22.0
0.15	22.6

$C_8H_8O_3$ (176)
***l*-Миндальная кислота**

0.04	20.1
0.045	20.6
0.05	21.2
0.06	22.5

$C_8H_8O_3$ (176)
***dl*-Миндальная кислота**

0.04	21.6
0.07	21.5

C_8H_9NO (18)
Ацетанилид

0.1	29.0
0.2	26.3
0.3	23.7
0.4	21.4
0.5	19.5
0.6	18.0
0.7	16.7

C_8H_9NO (18)
Оксим ацетофенона

0.1	29.4
0.2	27.2
0.3	25.6
0.4	24.6
0.5	23.8
0.6	23.3

$C_8H_9NO_2$ (153)
Гликоль-анилид

0.15	27.8
0.2	25.6
0.25	23.7
0.35	20.5

$C_8H_{11}N$ (166)
Диметиланилин

0.14	33.5
0.2	34.1

$C_8H_{12}O_6$ (221)
Диметилацетилмалат

0.1	34.3
0.2	32.8
0.3	32.6
0.4	32.6
0.5	32.6

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_8H_{14}O_5$ (221)
Диэтилмалат

0.3	28.5
0.4	28.1
0.6	27.8
0.7	27.8
0.8	27.8

$C_8H_{14}O_6$ (221)
Диэтилтартрат

0.2	26.7
0.4	25.2
0.5	24.5
0.7	23.0

$C_9H_{10}O_2$ (18)
Этилбензоат

0.1	31.5
0.2	31.6
0.3	31.7
0.5	31.9
0.8	32.1
1.2	32.4

$C_9H_{11}NO$ (153)
Метилацетанилид

0.3	33.4
0.4	33.5
0.5	33.6
0.6	33.7

$C_9H_{11}NO_2$ (153)
Лактанилид

0.15	28.0
0.2	26.5
0.3	23.6
0.4	21.1

$C_9H_{11}NO_2$ (153)
Фенилуретан

0.3	32.8
0.4	33.1
0.5	33.3
0.6	33.4

$C_9H_{12}ClNO_2$ (223, 228)
Хлорацетат *p*-толуидина

0.02	62.3
0.05	55.5
0.08	51.7
0.1	49.6
0.2	40.8
0.3	35.0
0.4	31.0
0.5	27.8

$C_{10}H_7NO_2$ (142)
α-Нитронафталин

0.04	33.6
0.11	34.9

$C_{10}H_8$ (234)
Нафталин

0.3	35.4
0.5	35.7
1.0	36.2
1.3	36.6
1.6	36.9

$C_{10}H_8O$ (142)
β-Нафтол

0.35	35.0

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_{10}H_{12}O$ (81)
Анетол

0.3	34.1
0.4	34.8
0.5	35.4
0.6	36.1
0.7	36.8
0.8	37.5
0.9	38.1

$C_{10}H_{12}O_2$ (81)
***o*-Метокси-*p*-метилацетофенон**

0.3	34.9
0.5	35.1
0.7	36.0

$C_{10}H_{13}NO$ (153)
Этилацетанилид

0.2	34
0.4	35.5
0.5	36.1

$C_{10}H_{16}O$ (39, 75)
Камфора

0.05	35.6
0.1	35.5
0.2	35.5
0.3	35.4

$C_{10}H_{18}O$ (18)
Борнеол

0.08	33.3
0.1	32.8
0.2	31.5
0.3	30.8
0.6	30.0

$C_{10}H_{21}Cl_2NO_2$ (223)
Дихлорацетат диизобутиламмония

0.05	18.3
0.1	18.0
0.2	17.7
0.3	17.3

$C_{11}H_{14}O$ (146)
Пропилбензилкетон

0.15	34.9

$C_{11}H_{16}O_3$ (64)
Камфокарбоновая кислота

0.1	21.3
0.2	21.0
0.4	20.4
1.2	18.6

$C_{12}H_{10}$ (234)
Дифенил

0.5	34.7
1.0	35.4
1.5	36.1
2.0	36.8
3.0	38.2
4.0	39.6
4.5	40.3

$C_{12}H_{11}AsO_2$ (259)
Дифениларсиновая кислота

0.06	34.8

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_{12}H_{11}N$ (106)
Дифениламин

0.1	30.6
0.2	31.2
0.5	32.0
0.7	31.8
0.9	31.4

$C_{12}H_{14}O_4$ (81)
Этилрезодиацетофенон

0.2	32.8
0.35	33.3
0.5	35.7

$C_{12}H_{18}O_3$ (64)
Метилкамфокарбоновый эфир

0.35	32.5
0.4	32.8

$C_{13}H_{10}O$ (106)
Бензофенон

0.1	30
0.2	30
0.4	31
0.6	31
0.8	31

$C_{13}H_{10}O_2$ (18)
Фенилбензоат

0.05	33.2
0.1	33.0
0.2	32.7
0.3	32.4
0.5	32.1

$C_{13}H_{10}O_3$ (18)
Фенилсалицилат

0.06	30.6
0.1	30.2
0.2	29.8
0.3	29.6
0.4	29.6
0.5	29.6

$C_{13}H_{11}NO$ (152)
Бензанилид

0.15	30.8
0.2	30.5
0.25	30.2

$C_{13}H_{11}N_3O_9$ (223, 228)
Пикрат диметилпирона

0.05	58.6
0.1	56.3
0.15	53.7
0.2	50.6
0.26	46.2

$C_{14}H_8O_2$ (155)
Антрахинон

0.074	34.1

$C_{14}H_{10}$ (18)
Антрацен

0.05	33.4
0.1	33.1
0.2	32.4
0.3	31.7

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_{14}H_{10}$ (52, 106)
Фенантрен

0.05	33.0
0.1	33.1
0.2	33.1
0.7	33.2
1.0	33.3
1.2	33.3

$C_{14}H_{10}O_2$ (30)
Бензил

0.1	33.6
0.2	33.6
0.3	33.6

$C_{14}H_{10}O_3$ (18)
Бензойный ангидрид

0.05	33.2
0.1	32.5
0.2	31.2
0.3	30.2
0.4	29.2

$C_{14}H_{11}NO_2$ (106)
***β*-Бензилмоноксим**

0.1	28.3
0.2	27.5
0.3	26.8
0.4	26.1

$C_{14}H_{15}NO_3$ (223, 228)
Салицилат *p*-толуидина

0.05	58.0
0.1	52.6
0.15	48.7
0.2	46.9
0.3	44.8

$C_{14}H_{28}O_2$ (223)
Миристиновая кислота

0.04	31.6
0.08	29.2
0.11	28.4

$C_{16}H_{11}N_3O_7$ (136)
Пикрат нафталина

0.1	68
0.15	66

$C_{16}H_{11}N_3O_8$ (137, 223)
β-Нафтолпикрат

0.1	64
0.2	64

$C_{16}H_{34}N_2S$ (223)
Тиоцианат триамиламмония

0.15	11.6
0.2	10.8
0.3	9.4
0.4	8.0

$C_{19}H_{13}O$ (259)
Фенилксантин

0.05	29.8
0.07	29.1

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_{10}H_{15}$ (259)
Трифенилметил

0.07	20.6
0.1	20.5

$C_{19}H_{16}$ (31)
Трифенилметан

0.1	33.9
0.2	34.2
0.3	34.6

$C_{19}H_{16}O$ (261)
Трифенилкарбинол

$C_{20}H_{13}N_3O_7$ (136)
Пикрат антрацена

0.05	64.4
0.1	60.4
0.2	53.8
0.3	51.0
0.4	49.2

$C_{21}H_{36}N_4O_7$ (223)
Пикрат триамиламмония

0.1	21.0
0.2	19.5
0.3	17.5

$C_{24}H_{20}As_2$ (259)
Тетрафенилдикакодил

0.035	32.1

$C_{24}H_{24}N_2$ (236)
Дибензилтетрагидродипиридил

0.03	46
0.064	37.2

$C_{32}H_{64}O_2$ (81)
Цетилпальмитат

0.15	40.0
0.3	47.2
0.5	56.9

$C_{57}H_{110}O_6$ (223)
Тристеарин

0.05	39.9
0.1	41.0

SnJ_4 (223)

0.05	34.0
0.1	33.1
0.15	32.2
0.2	31.3

*1 Стабильная форма с высокой $t°_{пл.}$

C_6H_6O
Фенол
$T_B=455$
$k_B=37.7$
S_8 (170)

0.03	33.3
0.05	33.3
0.1	33.2
0.2	33.2
0.3	33.1

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_{14}H_8O_4$ (21)
Ализарин

0.06	33.8
0.1	33.6
0.2	33.2
0.3	32.9
0.4	32.7

$C_{14}H_{10}O_2$ (31, 88)
Бензил

0.06	37.7
0.1	37.7
0.15	37.7
0.2	37.8
0.3	37.8
0.35	37.9

$C_{16}H_{10}N_2O_2$ (88)
Индиготин

$C_{19}H_{16}$ (88)
Трифенилметан

0.05	37.5
0.1	37.4
0.15	37.3
0.2	37.2
0.25	37.1

$C_{21}H_{16}N_2$ (61)
Лофин

0.02	33.9
0.05	33.9
0.1	33.9
0.15	40.0

$C_{21}H_{21}N$ (45)
Трибензиламин

0.05	38.1
0.1	38.7
0.16	39.2

C_6H_7N
Анилин
T_B=457.5
k_B=38.8

$C_{12}H_{11}N$ (26)
Дифениламин

0.1	36.6
0.2	36.9
0.3	37.2
0.4	37.5

$C_{12}H_{11}N_3$ (156)
Аминоазобензол

0.25	37.0
0.3	36.7

$C_{13}H_{11}NO$ (21)
Бензанилид

0.1	35.7
0.3	36.1

$C_{14}H_8O_2$ (156)
Антрахинон

0.2	38.7

$C_{14}H_{10}O_2$ (31)
Бензил

0.5	38.5
1.0	38.7
1.5	38.8
2.0	38.9
2.5	39.0

$C_{16}H_{10}N_2O_2$ (35)
Индиготин

0.044	35.4

$C_{19}H_{16}$ (39)
Трифенилметан

0.05	39.4
0.1	34.4

$C_{21}H_{21}N$ (45)
Трибензиламин

0.04	39.7
0.07	39.9
0.1	40.0

$C_{24}H_{12}S$ (79)
Динафталинтиофен

0.05	34.3
0.08	33.4

$C_{36}H_{18}$ (79)
Декациклен

0.03	34.3
0.04	33.6
0.05	32.8

C_6H_{12}
Циклогексан
T_B=354.5
k_B=32.6

$C_6H_6Cl_6$ (151)
Гексахлорбензол

0.05	31
0.1	31.8
0.15	32.2
0.2	32.7

$C_6H_{10}O$ (151)
Циклогексанон

0.1	33.0
0.2	33.3
0.3	33.5
0.4	33.8
0.5	34.0

$C_7H_{12}O$ (151)
***o*-Метилциклогексанон**

0.1	30.2
0.2	30.5
0.3	30.8
0.4	31.2
0.5	31.4
0.6	31.5

C_8H_8O (151)
Ацетофенон

0.1	32.8
0.2	33.2
0.3	33.6
0.4	33.8
0.5	33.9

$C_9H_{12}ClNO_2$ (224)
Хлорацетат *p*-толуидина

0.1	32.6

$C_{10}H_8$ (151)
Нафталин

0.1	33.0
0.2	33.2
0.3	33.3
0.4	33.2

$C_{10}H_{12}O$ (81)
Анетол

0.1	32.2
0.3	32.8
0.5	33.4
0.7	34.0
0.9	34.6
1.0	34.9

$C_{10}H_{21}Cl_2NO_2$ (224)
Дихлорацетат диизобутиламмония

0.05	32.8
0.1	33.0
0.2	33.2

$C_{12}H_{10}$ (151)
Дифенил

0.1	33.3
0.2	33.9
0.3	34.5

$C_{13}H_{10}O$ (151)
Бензофенон

0.05	32.9
0.1	33.0
0.2	33.2
0.3	33.5

$C_{13}H_{10}O_2$ (151)
Фенилбензоат

0.15	32.3
0.2	32.2
0.25	32.2

$C_{14}H_{10}O_2$ (151)
Бензил

0.05	34.0
0.1	35.4
0.15	36.8
0.2	38.1
0.25	39.5

$C_{14}H_{12}$ (151)
Стильбен

0.1	32.3
0.2	32.7
0.3	33.1

$C_{14}H_{15}NO_3$ (224, 228)
Салицилат *p*-толуидина

0.1	33.0
0.2	33.3
0.3	33.6
0.4	33.9

$C_{19}H_{16}$ (151)
Трифенилметан

0.1	33
0.2	33
0.3	33

$C_{32}H_{64}O_2$ (81)
Цетилпальмитат

0.1	37.0
0.2	41.7
0.3	46.6
0.4	50.1
0.5	56.0

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

C_6H_{14}
Гексан
T_B = 342.1
k_B = 34

$C_6H_5NO_2$ (69)
Нитробензол

1.0	28
2.0	23
3.0	20
4.0	18
5.0	17
6.0	15
7.0	15
8.0	14
9.0	14
10.0	14
15.0	13
20.0	17

$C_6H_{15}N$
Ди-*n*-пропиламин
T_B = 383.8
k_B = 45.5 *1

*1 Экспериментальных данных не имеется (56).

C_7H_5N
Бензонитрил
T_B = 463.8
k_B = 33.3

$C_{12}H_{11}N$ (238)
Дифениламин

0.04	34.3
0.05	34.7
0.07	35.3

$HgCl_2$ (238)

0.05	31.2
0.1	34.0
0.15	39.2

HgJ_2 (238)

0.015	37.3
0.05	31.1

$AgNO_3$ (123, 238)

0.05	33
0.1	34
0.2	34

C_7H_8
Толуол
T_B = 383.6
k_B = 35

S_8 (4)

0.05	38.4
0.1	37.1
0.2	35.2
0.3	33.4
0.4	31.6
0.5	29.8

$C_3H_7NO_2$ (201)
Уретан

0.2	13.6
0.4	13.7
0.6	13.9
0.8	14.1
1.0	14.3

C_7H_9N (201)
***p*-Толуидин**

0.1	31.8
0.2	32.0
0.3	32.3
0.4	32.5
0.5	32.7
0.6	32.9
0.7	33.2

$C_{10}H_8$ (61, 169, 201)
Нафталин

0.1	35.0
0.2	35.5
0.3	35.9
0.4	36.4
0.5	36.8
0.6	37.3

$C_{10}H_{12}O$ (171)
Метилхавикол

0.05	33.8
0.1	33.7
0.2	33.5
0.25	33.4

$C_{10}H_{12}O$ (171)
***p*-Анетол**

0.05	36
0.1	35
0.2	35
0.3	34

$C_{10}H_{14}O$ (171)
***p*-Метоксипропилбензол**

0.05	34.2
0.1	33.5
0.15	33.4
0.2	33.6

$C_{10}H_{16}O$ (61)
Камфора

0.1	32.5
0.2	32.6
0.3	32.7
0.4	32.8
0.5	32.9

$C_{12}H_{10}$ (201)
Аценафтен

0.1	37.6
0.2	37.6
0.3	37.7
0.4	37.7
0.5	37.8
0.6	37.9

$C_{14}H_{10}$ (201)
Фенантрен

0.1	36.8
0.2	36.4
0.3	36.1
0.4	35.8

$C_{14}H_{10}O_2$ (61)
Бензил

0.05	33.2
0.1	34.0
0.15	35.0
0.25	34.7

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_{14}H_{12}$ (4)
Стильбен

0.05	36.6
0.1	36.5
0.2	36.3
0.3	36.1
0.4	35.8

C_7H_8O
Анизол
T_B=428.9
k_B=40

C_8H_9NO (169)
Ацетанилид

0.1	36.7
0.2	34.5

$C_{14}H_{10}$ (112, 169)
Антрацен

0.1	37.1

$C_{19}H_{16}$ (169)
Трифенилметан

0.05	41.8
0.1	42.1

C_7H_9N
***p*-Толуидин**
T_B=473.6
k_B=37.9

$C_{12}H_{11}N$ (35)
Дифениламин

0.05	38.3
0.1	38.7
0.2	39.5
0.3	40.2

$C_{14}H_{10}O_2$ (35)
Бензил

0.05	38
0.1	38
0.15	39

$C_{16}H_{10}N_2O_2$ (35)
Индиготин

0.01	37
0.03	38

$C_7H_{14}O_2$
Изоамилацетат
T_B=415.6
k_B=37.2

$C_7H_6O_2$ (34)
Бензойная кислота

0.2	34.6
0.5	34.2
1.0	33.5

$C_{12}H_{11}N$ (34)
Дифениламин

0.1	37.2
0.2	37.2
0.3	37.2
0.5	38
0.8	38

N	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_{13}H_{10}O$ (34)
Бензофенон

0.1	37.0
0.2	36.7
0.4	36.1
0.6	35.5

$C_{14}H_8O_4$ (34)
Ализарин

0.07	36.0

$C_{14}H_{10}O_2$ (34)
Бензил

0.1	36.6
0.2	36.1
0.3	35.7
0.5	34.9
0.7	34.2

C_8H_{10}
m-Ксилол
T_B=412.1
k_B=43
S_8 (4)

0.02	42.6
0.05	41.7
0.1	40.3
0.2	37.4
0.27	36.0
0.35	35.0

C_8H_{10}
p-Ксилол
T_B=410.8
k_B=39.8

$C_{14}H_{10}O_2$ (61)
Бензил

0.05	39.5
0.1	39.2
0.2	38.5
0.25	38.2

$C_8H_{10}O$
Фенетол
T_B=445
k_B=40.5
S_8 (170)

0.02	39.7
0.06	38.3
0.1	37.3
0.14	36.7
0.18	36.3
0.22	35.9

$C_{14}H_{10}$ (169)
Антрацен

0.03	40.4
0.05	40.9
0.08	41.5

$C_{19}H_{16}$ (169)
Трифенилметан

0.03	40.4
0.05	40.4
0.08	40.3
0.1	40.3
0.12	40.2

C_9H_7N
Хинолин
T_B=510.8
k_B=43

$C_{14}H_8O_2$ (193)
Антрахинон

0.05	45.6
0.1	45.8
0.2	46.2

$C_{14}H_8O_2$ (193)
Фенантрахинон

0.05	43.4
0.1	43.3
0.2	43.6
0.3	43.7

$C_{14}H_9NO_2$ (193)
2-Аминоантрахинон

0.05	50
0.1	50
0.16	50

$C_{14}H_{10}N_2O_2$ (193)
1, 5-Диаминоантрахинон

0.05	46
0.1	46

$C_{14}H_{10}O_2$ (31, 88)
Бензил

0.05	42.4
0.1	42.8
0.2	43.5
0.3	44.2

$C_{14}H_{12}O_2$ (88)
Бензоин

0.05	43.6
0.1	43.9
0.2	44.4
0.3	45.0

$C_{16}H_{10}N_2O_2$ (88)
Индиготин

0.01	44.5
0.02	44.2
0.03	43.9
0.04	43.6

$C_{18}H_{36}O_2$ (88)
Стеариновая кислота

0.02	46.1
0.04	45.4
0.06	44.5
0.08	43.8

$C_{19}H_{16}$ (26)
Трифенилметан

0.05	41.3
0.1	42.0

$ZnCl_2$ (28)

0.1	44
0.2	44
0.3	44

$ZnBr_2$ (28)

0.05	44.8
0.1	44.7
0.15	44.6
0.2	44.5

ZnJ_2 (28)

0.02	43.4
0.04	43.1
0.06	42.9
0.08	42.6

$CdCl_2$ (28)

0.1	43.1
0.2	43.9
0.3	44.5
0.4	45.0
0.5	45.5
0.7	46.4

$CdBr_2$ (28)

0.1	43.9
0.2	44.3
0.3	44.8
0.4	45.2

CdJ_2 (28)

0.05	43.4
0.1	44.0
0.2	45.0
0.3	45.8
0.37	46.3

CuCl (28)

0.05	43.5
0.1	40.6
0.2	36.6
0.3	34.0
0.4	32.3
0.5	31.1
0.6	30.3
0.8	29.7

$CoCl_2$ (28)

0.03	52.7
0.06	49.1
0.1	46.4
0.2	43.7
0.3	43.0
0.4	42.8

$CoBr_2$ (28)

0.05	41.2
0.1	41.5
0.2	42.1
0.3	42.6

$NiCl_2$ (28)

0.05	43.2
0.1	43.2
0.2	43.2
0.3	43.2

$NiBr_2$ (28)

0.05	41.7
0.1	41.9
0.15	42.0
0.2	42.2

$C_{10}H_8$
Нафталин
T_B=491.0
k_B=46.4

S^8 (4, 170)

0.05	46.5
0.1	46.2
0.2	45.5
0.3	44.9

$C_{19}H_{16}$ (169)
Трифенилметан

0.06	50.4
0.08	49.7
0.1	49.1

$C_{21}H_{16}N_2$ (45)
Лофин

0.02	46.0
0.04	45.7
0.06	45.4
0.08	45.3
0.1	45.3

$C_{10}H_{12}$
1, 2, 3, 4-Тетрагидронафталин
T_B=480.3
k_B=43.3

$C_{14}H_{10}$ (102)
Антрацен

0.1	43.5
0.2	43.7
0.3	43.9

$C_{10}H_{14}$
p-Цимол
T_B=449
k_B=40.0

$C_{12}H_{11}N$ (61)
Дифениламин

0.1	40.0
0.2	40.2

$C_{14}H_{10}O_2$ (34)
Бензил

0.1	40.3
0.2	40.3
0.3	40.3

$C_{10}H_{16}O$
(48)
Камфора
T_B=482.2

$C_{10}H_{16}O$
Фенхон
T_B=468
k_B=40.4
S_8 (181)

0.02	38.6
0.08	37.7

As_2O_3 (181)
AsJ_3 (181)

0.02	40.4
0.07	39.3

SbJ_3 (181)

0.04	39.4
0.07	39.4
0.09	40.0

BiJ_3 (181)

0.01	39.0
0.02	38.7

$C_{12}H_9N$ (181)
Карбазол

0.07	42.9
0.15	42.3
0.2	41.9

$C_{14}H_8O_2$ (181)
Антрахинон

0.05	40.3
0.1	40.2
0.2	39.5

$C_{14}H_{10}$ (181)
Антрацен

0.07	40.4
0.15	40.4
0.2	40.4

$C_{14}H_{10}O_2$ (181)
Бензил

0.04	40.7
0.07	40.7
0.1	40.7

$HgCl_2$ (181)

0.07	34.0
0.33	39.5

$HgBr_2$ (181)

0.03	39.8
0.06	39.8
0.08	39.0
0.18	39.2

HgJ_2 (181)

0.02	39.3
0.06	39.3
0.08	39.4
0.1	39.4

$C_{10}H_{18}$
Декалин
T_B=466.4
k_B=41.6

$C_{14}H_{10}$ (101)
Антрацен

0.2	42.9
0.3	43.5

$C_{10}H_{18}O$
Ментон
T_B=480
k_B=40.6

$C_{12}H_{10}O_2S$ (48)
Фенилсульфон

0.05	41.1
0.1	41.5
0.2	42.4
0.3	43.4

Na_2*1 (48)

0.1	45
0.2	44
0.3	44
0.4	43
0.5	43
0.6	42

*1 Реагирует с растворителем и образует растворенное вещество, вероятно кетил натрия, содержащее 2 атома натрия на моль.

$C_{10}H_{20}O$
Ментол
T_B=485
k_B=41

$C_{12}H_{10}O_2S$ (48)
Фенилсульфон

0.05 0.35	39.5 (ср.)

$C_{21}H_{16}N_2$ (48)
Лофин

0.05 0.25	41.6 (ср.)

Na_2*1 (48)

0.1	41
0.2	42
0.3	44
0.4	46

*1 Реагирует с растворителем и образует растворенное вещество, содержащее два атома Na на моль.

$C_{10}H_{20}O$
Ментол
T_B=485
k_B=41

$C_{12}H_{10}O_2S$ (48)
Фенилсульфон

0.05 0.35	39.5 (ср.)

$C_{21}H_{16}N_2$ (48)
Лофин

0.05 0.25	41.6 (ср.)

Na_2*1 (48)

0.1	41
0.2	42
0.3	44
0.4	46

*1 Реагирует с растворителем и образует растворенное вещество, содержащее два атома Na на моль.

$C_{12}H_{10}$
Дифенил
T_B=528.0
k_B=44.2
S_8 (37)

0.05	37.4
0.1	39.5
0.18	42.7

$C_{14}H_{10}O_2$ (37)
Бензол

0.03	38.9
0.05	38.9
0.1	38.9

$C_{21}H_{16}N_2$ (45)
Лофин

0.02	45.1
0.05	46.3
0.1	48.2

ТРЕХКОМПОНЕНТНАЯ СИСТЕМА.

Компонент А (растворитель)—H_2O.

(«Нормальный порядок»; см. т. V, стр. 124.)

T_B=373.1; k_B=28.9

ΣN	$\frac{\Delta t_B}{\Sigma x}$
B=NH_4Cl	
C=$(NH_4)_2SO_4$ (68)	
C=$CdCl_2$*1 (62)	
C=$Hg(CN)_2$*1 (63)	
C=NaCl (68)	
N_C/N_B=1.0	
5.0	62.6
6.0	65.5
7.0	68.3
8.0	70.4
9.0	72.4
10.0	74.3
B=$(NH_4)_2SO_4$	
C=K_2SO_4 (68)	
N_B/N_C=1.0	
1.4	53.7
2.0	54.2
2.6	54.7
N_C/N_B=1.67	
4.2	55.8
5.0	58.0
6.0	60.8
B=$(COOH)_2$	
Щавелевая кислота	
C=K_2O*1 (131)	
Данные лишь для насыщенных растворов.	

N_C/N_B	$\frac{\Delta t_B}{\Sigma x}$
B=$SnCl_2$	
C=$CoCl_2$*1 (53)	
N_B=0.173	
N_C=0.165	
0	50.6
0.95	51.2
∞	69.1

ΣN	$\frac{\Delta t_B}{\Sigma x}$
B=$Pb(NO_3)_2$	
C=$Sr(NO_3)_2$ (68)	
N_B/N_C=0.5	
1.5	65.1
1.7	64.2
2.0	64.3
3.0	65.8
4.0	68.2
4.5	69.5
N_B/N_C=0.8	
1.6	62.3
1.8	61.1
2.0	61.2
3.0	61.9
4.0	64.2

ΣN	$\frac{\Delta t_B}{\Sigma x}$
C=$Ba(NO_3)_2$ (68)	
N_C/N_B=0.333, 0.5	
1.0	55.8
1.5	53.0
2.0	50.1
2.5	49.1
3.0	48.5

N_C/N_B	$\frac{\Delta t_B}{\Sigma x}$
B=$ZnCl_2$	
C=$CoCl_2$*1 (53)	
N_B, N_C=0.165	
0	49.5
1.0	54.0
∞	69.1
B=$CdCl_2$	
C=$CuCl_2$ (53)	
N_B=0.167	
N_C=0.215	
0	33.2
1.29	43.8
∞	49.0
C=$CoCl_2$*1 (53)	
N_C, N_B=0.165	
0	33.2
1.0	43.4
∞	69.1
C=NaCl*1 (62)	
C=KCl*1 (62)	
B=$CdSO_4$	
C=NaCl*1 (91)	
C=KCl*1 (62)	
B=$HgCl_2$	
C=$CuCl_2$*1 (53)	
N_B=0.183	
N_C=0.215	
0	32.6
1.18	29.2
∞	49.1
C=$CoCl_2$*1 (53)	
N_B, N_C=0.165	
0	33.3
1.0	37.2
∞	69.1
B=$Hg(CN)_2$	
C=$MgCl_2$*1 (63)	
C=$BaCl_2$*1 (63)	
C=NaCl*1 (63)	
C=KCl*1 (63)	
C=KBr*1 (63)	
C=KJ*1 (63)	
B=$CuCl_2$	
C=NaCl (53)	

N_C/N_B	$\frac{\Delta t_B}{\Sigma x}$
B=NH_4Cl	
C=$(NH_4)_2SO_4$ (68)	
N_B=0.215	
N_C=0.339	
0	49.5
0.63	51.6
∞	49.1
B=AgJ	
C=$AgNO_3$*1 (99)	
B=$CoCl_2$	
C=$AlCl_3$ (53)	
N_B=0.204	
N_C=0.161	
0	86.2
1.28	78.9
∞	67.8
C=$MgCl_2$ (53)	
N_B=0.205	
N_C=0.240	
0	74.9
0.85	74.9
∞	67.8
C=$CaCl_2$ (53)	
N_B=0.205	
N_C=0.176	
0	43.3
1.17	57.8
∞	67.8
C=$BaCl_2$ (53)	
N_B=0.205	
N_C=0.100	
0	57.3
2.05	65.2
∞	67.8
C=NaCl (53)	
N_B=0.205	
N_C=0.836	
0	49.5
0.246	57.0
∞	67.8
B=CrO_3	
C=K_2O*1 (130)	
Данные относятся только к насыщенным растворам.	

ΣN	$\frac{\Delta t_B}{\Sigma x}$
B=$Sr(NO_3)_2$	
C=$Ba(NO_3)_2$ (68)	
N_C/N_B=0.264	
2.0	69.9
2.5	69.2
N_C/N_B=0.5	
1.0	65.0
2.0	65.0

ΣN	$\frac{\Delta t_B}{\Sigma x}$
B=$BaCl_2$	
C=$Ba(NO_3)_2$ (68)	
N_C/N_B=0.25	
1.0	71.6
2.0	77.9
2.5	81.1
3.0	82.7
N_C/N_B=0.4	
1.5	71.9
2.0	74.8
2.5	77.5
3.0	79.1
3.5	79.8
4.0	80.0
B=$Ba(NO_3)_2$	
C=NaCl (68)	
N_C/N_B=2.0	
2.0	58.8
3.0	60.9
4.0	62.9
N_C/N_B=4.0	
4.0	65.5
5.0	68.3
6.0	71.1
B=NaCl	
C=KCl (68)	

ΣN	$\frac{\Delta t_B}{\Sigma x}$
N_B/N_C=0.25, 0.33, 0.5	
2.5	55.7
3.0	57.3
4.0	60.7
5.0	64.2
6.0	67.3
7.0	70.0
8.0	72.6
9.0	74.8
N_B/N_C=0.67, 1.0	
0.4	54.7
0.6	53.2
0.8	52.4
1.0	52.1
1.5	53.7
2.0	55.6
3.0	59.0
4.0	62.4
5.0	65.8
6.0	69.1
7.0	72.4
8.0	76.0
9.0	79.5
N_B/N_C=1.5, 2.0	
2.5	57.5
3.0	59.5
4.0	63.4
5.0	67.5
6.0	71.5
7.0	75.3
8.0	77.4

ΣN	$\frac{\Delta t_B}{\Sigma x}$
N_B/N_C=3.0, 4.0	
2.5	58.1
3.0	60.3
4.0	64.5
5.0	68.3
6.0	73.0
7.0	76.8
8.0	78.3
B=KCl	
C=$KClO_3$ (68)	
N_B/N_C=1.0	
3.0	52.1
4.0	53.3
5.0	54.5
6.0	55.5
N_B/N_C=2.0	
3.0	52.9
4.0	54.7
5.0	56.4
6.0	58.2
7.0	59.4
N_B/N_C=3.0	
4.0	56.7
5.0	58.4
6.0	60.1
7.0	61.8
8.0	63.2
9.0	64.6
C=K_2SO_4 (68)	
B=KJ	
C=CdJ_2*1 (62)	

Компонент А (растворитель)—органическое соединение.

(«Порядок Ⓒ».)

N_B/N_C	$\frac{\Delta t_B}{\Sigma x}$
CCl_4	
T_B=349.9	
k_B=31.4	
B=$C_{12}H_{24}O_2$	
Лауриновая кислота	
C=$C_{16}H_{32}O_2$ (218)	
Пальмитиновая кислота	

ΣN	$\frac{\Delta t_B}{\Sigma x}$
CS_2	
T_B=319.4	
k_B=31	
B=J_2	
C=S_8 (82)	
N_B=0.045	
0	31.9
N_B=0.11	
1.0	32.4
2.0	32.9
2.5	33.2
B=S_4 (7)	
C=S_8 (ромбич.)	

N_B/N_C	$\frac{\Delta t_B}{\Sigma x}$
B=S_8	
C=P_4 (98)	
N_C=0.26	
0	29.1
0.5	29.6
1.0	29.9
3.0	27.9
N_B=0.099	
∞	31.9
B=$POCl_3$	
C=Al_2Br_6*1 (129)	
N_C=0.063	
0	30.8
1.75	11.3
2.5	13.5
3.0	15.6
B=$C_6H_4Br_2$	
p-Дибромбензол	
C=Al_2Br_6 (129)	

N_B/N_C	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
N_C=0.078	
0	31.3
1.0	31.4
2.0	31.5
3.0	31.6
B=$C_6H_5ClO_2S$	
Бензолсульфохлорид	
C=Al_2Br_6*1 (129)	
N_C=0.084	
0	31.3
1.0	16.4
2.0	12.6
N_B=0.34	
3.0	15.3
5.0	20.7
15.0	28.0
∞	31.3
B=$C_6H_5NO_2$	
Нитробензол	
C=Al_2Cl_6*1 (129)	

N_B/N_C	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

B=C_7H_5ClO
Хлористый бензоил
C=Al_2Br_6*1 (129)
N_C=0.084

0	31.4
1.0	16.2
2.0	10.7
2.8	14.4

B=$C_{13}H_{10}O$
Бензофенон
C=Al_2Br_6*1 (129)
N_C=0.051

0	30.3
1.0	15.5
2.5	14.6
3.5	18.6

ΣN	$\frac{\Delta t_B}{\Sigma x}$

$CHCl_3$
T_B=334.3
k_B=32.0
B=$C_2HCl_3O_2$
Трихлоруксусная кислота
C=$C_5H_{11}N$*1 (243)
Пиперидин

B=$C_4H_{12}ClN$
Хлористый диэтиламмоний
C=$C_{12}H_{28}JN$
Иодистый тетрапропиламмоний (212)
N_B/N_C=1.0

0.3	7.7
0.4	7.3
0.5	7.1
0.6	7.1

B=$C_5H_{11}N$
Пиперидин
B=$C_6H_3N_3O_7$
Пикриновая кислота*1 (243)

B=$C_8H_{20}BrN$
Бромистый тетраэтиламмоний
C=$NiC_{36}H_{66}O_6$
рицинолеат (226)

ΣN	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

N_C=0.215

0.2	7.9
0.6	11.5

B=$C_8H_{20}ClN$
Хлористый тетраэтиламмоний

ΣN	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

C=$NiC_{36}H_{66}O_6$
рицинолеат (226)
N_C=0.061

0.06	6.8
0.2	12.9

B=$C_{10}H_8$
Нафталин
C=$C_{14}H_{10}O_2$
Бензил (126)
N_B=0.148

0.15	33.1
0.2	32.5
0.25	33.0

B=$C_{10}H_{16}ClN$
Хлористоводородный диэтиланилин
C=$C_{10}H_{16}JN$
Иодистоводородный диэтиланилин (212)
N_B/N_C=2.0

0.4	16.6
0.6	17.4

B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора
C=$C_{14}H_{10}O_2$
Бензил (126)
N_C=0.11

0.1	28.7
0.15	30.5
0.2	32.3

B=$C_{10}H_{24}ClN$
Хлористый диамиламмоний
C=$CuC_{36}H_{66}O_6$
рицинолеат (226)
N_C=0.059

0.06	12.8
0.2	18.8
0.3	20.2
0.4	21.6

B=$C_{12}H_{28}JN$
Иодистый тетрапропиламмоний
C=$C_{14}H_{10}$
Антрацен (212)
N_C/N_B=1.0

0.2	20.1
0.3	19.2
0.4	18.3

B=$C_{14}H_{10}O_2$
Бензил
C=$C_{19}H_{16}$
Трифенилметан (126)
N_C=0.083

0.08	25.8
0.1	27.1
0.12	28.4

ΣN	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

CH_4O
Метиловый алкоголь
T_B=337.6
k_B=26.8
B=CH_4N_2O
Мочевина
C=$C_7H_6O_2$ (267)
Бензойная кислота
C=$C_7H_6O_3$ (267)
Салициловая кислота
C=$C_{10}H_8$ (267)
Нафталин
C=$C_{10}H_{15}BrO$*2
Бромкамфора (267)
C=$C_{10}H_{16}O$ (267)
Камфора

B=C_2H_5NO
Ацетамид
C=$C_{10}H_8$ (267)
Нафталин

B=$C_3H_7NO_2$
Уретан
C=$C_{10}H_8$ (267)
Нафталин

B=$C_7H_6O_2$
Бензойная кислота
C=$C_7H_6O_3$ (267)
Салициловая кислота
C=$C_{10}H_8$ (267)
Нафталин
C=$C_{10}H_{15}BrO$*2
Бромкамфора (267)
C=$C_{10}H_{16}O$ (267)
Камфора

B=$C_7H_6O_3$
Салициловая кислота
C=$C_{10}H_8$ (267)
Нафталин
C=$C_{10}H_{16}O$ (267)
Камфора

B=C_8H_9NO
Ацетанилид
C=$C_{10}H_8$ (267)
Нафталин

B=$C_{10}H_8$
Нафталин
C=$C_{10}H_{15}BrO$*2
Бромкамфора (267)
C=$C_{14}H_{10}O_2$ (267)
Бензил

ΣN	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

C_2H_5Br
Бромистый этил
T_B=311.1
k_B=29.4
B=$C_7H_6O_2$
Бензойная кислота
C=$C_{10}H_{15}BrO$*2
Бромкамфора (267)
C=C_8H_9NO (267)
Ацетанилид

B=C_8H_9NO
Ацетанилид
C=$C_{10}H_{15}BrO$*2
Бромкамфора (267)

B=$C_{10}H_8$
Нафталин
C=$C_{10}H_{15}BrO$*2
Бромкамфора (267)

C_2H_6O
Этиловый алкоголь
T_B=351.6
k_B=26
B=$C_7H_6O_2$
Бензойная кислота
C=$C_{10}H_8$ (267)
Нафталин

B=$C_5H_{11}N$
Пиперидин
C=$C_7H_6O_2$*1 (243)
Бензойная кислота
C=$C_6H_3N_3O_7$*1
Пикриновая кислота (243)

B=$C_7H_6O_3$
Салициловая кислота
C=$C_{10}H_8$ (267)
Нафталин

N_B/N_C	$\frac{\Delta t_B}{\Sigma x}$

B=$HgCl_2$
C=$CoCl_2$*1 (74)
N_C=0.035

0	22.7
2.5	20.2
3.0	20.2
5.5	20.4

N_B=0.195

1.0	15.9
2.0	18.3

ΣN	$\frac{\Delta t_B}{\Sigma x}$

B=$CoCl_2$
C=$CaCl_2$ (74)
N_B=0.067

0.05	22.9
0.1	22.9
0.2	23.1

B=NaC_2H_5O
этилат
C=$NaC_6H_9O_3$
этилацетоацетат (269)
C=$NaC_7H_{11}O_4$
диэтилмалонат (269)

B=$KC_7H_5O_3$
салицилат
C=C_7H_6O*1 (244)
Салициловая кислота

C_3H_6O
Ацетон
T_B=329.2
k_B=29.8
B=$C_7H_6O_2$
Бензойная кислота
C=$C_{10}H_8$ (267)
Нафталин

B=$C_{10}H_8$
Нафталин
C=$C_{28}H_{56}O_4$ (268)
Полигептальдегид

C_3H_7Br
Бромистый
n-пропил
T_B=344.0
k_B=29.5
B=$C_7H_6O_2$
Бензойная кислота
C=C_8H_8NO (267)
Ацетанилид
C=$C_{10}H_{15}BrO$*2
Бромкамфора (267)

B=C_8H_8NO
Ацетанилид
C=$C_{10}H_{15}BrO$*2
Бромкамфора (267)

C_3H_8O
n-Пропиловый алкоголь
T_B=370.9
k_B=27.0
B=$C_7H_6O_2$
Бензойная кислота
C=$C_{10}H_8$ (267)
Нафталин

ΣN	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

C_4H_9Br
Бромистый изобутил
T_B=364.6
k_B=27.0
B=$C_7H_6O_2$
Бензойная к-та
C=C_8H_8NO(267)
Ацетанилид
C=$C_{10}H_{15}BrO$*2
Бромкамфора (267)

B=C_8H_8NO
Ацетанилид
C=$C_{10}H_8$ (267)
Нафталин

ΣN	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$

$C_4H_{10}O$
третич.-Бутиловый алкоголь
T_B=355.9
k_B=18
B=CH_4N_2O
Мочевина
C=CH_4N_2S
Тиомочевина (8)
N_C=0.155

0.155	18.8
0.2	20.1
0.3	21.7
0.4	22.4
0.5	22.7

$C_4H_{10}O$
Этиловый эфир
T_B=307.6
k_B=29.2
B=$C_5H_{11}N$
Пиперидин
C=$C_7H_6O_2$*1 (243)
Бензойная к-та

$C_5H_{10}O$
Диэтилкетон
T_B=374.8
k_B=32
B=$C_{10}H_8$
Нафталин
C=$C_{28}H_{56}O_4$ (268)
Полигептальдегид

C_6H_6
Бензол
T_B=353.35
k_B=33.6
B=$C_5H_{11}N$
Пиперидин
C=$C_7H_6O_2$*1 (243)
Бензойная к-та

*1 Образование комплекса или сложного соединения. *2 Не указано, какой изомер был применен.

ЧЕТЫРЕХ- И ПЯТИКОМПОНЕНТНЫЕ СИСТЕМЫ.

Растворитель	Растворенные вещества (8)		Растворенные вещества (8)	
	CH_4N_2O, Мочевина (N=0.345)+ CH_4N_2S, Тиомочевина (N=0.155)+ $C_{18}H_{36}O_2$, Стеариновая кислота		CH_4N_2O, Мочевина (N=0.345)+ CH_4N_2S, Тиомочевина (N=0.155)+$C_{10}H_8$, Нафталин (N=0.146)+ $C_{18}H_{36}O_2$, Стеариновая кислота (N=0.108)	
	ΣN	$\frac{\Delta t_B}{\Sigma x}$	ΣN	$\frac{\Delta t_B}{x_1}$
Растворитель $C_4H_{10}O$, *третич.*-Бутиловый алкоголь T_B=355.9 k_B=18	0.155	18.8		
	0.5	22.0		
	0.6	22.9	0.754	21.5
Растворенные вещества (267) $C_7H_6O_2$, Бензойная кислота+ $C_7H_6O_3$, Салициловая кислота+ $C_{10}H_8$, Нафталин				

Литература.

(Ключ к периодическим изданиям—в конце тома.)

(1) Alluard, *34*, **59**: 500; 64. (2) Andreocci, *93*, **14**: 246; 97. (3) Andrews und Ende, *7*, **17**: 136; 95. (4) Aronstein and Meihuizen, *87*, **6**: No. 3; 99. (5) Aschan, *25*, **48**: 874; 15. (6) Aschan und Ekholm, *13*, **424**: 133; 21. (7) Aten, *7*, **88**: 321; 14. (8) Atkins, *4*, **99**: 10; 11. (9) Bachmann und Dziewónski, *25*, **36**: 971; 03.

(10) Badger and France, *45*, **15**: 364; 23. (11) Baker and Waite, *33*, **25**: 1174; 21. (12) Baroni, *36*, **23 II**: 249; 93. (13) Bassett and Taylor, *4*, **101**: 576; 12. (14) Battelli e Stefanini, *59*, **9**: 5; 99. (15) Bauer, *92*, **16**: 341; 03. (16) Beckmann, *7*, **3**: 603; 89. (17) Beckmann, *7*, **4**: 532; 89. (18) Beckmann, *7*, **6**: 437; 90. (19) Beckmann, *25*, **23**: 301; 90.

(20) Beckmann, *25*, **23**: 1572; 90. (21) Beckmann, *7*, **8**: 223; 91. (22) Beckmann, *7*, **21**: 239; 96. (23) Beckmann, *7*, **40**: 129; 02. (24) Beckmann, *7*, **46**: 853; 03. (25) Beckmann, *7*, **53**: 129; 05. (26) Beckmann, *7*, **53**: 137; 05. (27) Beckmann, *93*, **51**: 96; 06. (28) Beckmann, *93*, **51**: 236; 06. (29) Beckmann, *7*, **57**: 129; 07.

(30) Beckmann, *7*, **58**: 543; 07. (31) Beckmann, *7*, **63**: 177; 08. (32) Beckmann, *7*, **70**: 1; 10. (33) Beckmann, *93*, **74**: 291; 12. (34) Beckmann, Fuchs und Gernhardt, *7*, **18**: 473; 95. (35) Beckmann und Gabel, *25*, **39**: 2611; 06. (36) Beckmann und Hanslian, *93*, **77**: 275; 12. (37) Beckmann und Hanslian, *93*, **80**: 221; 13. (38) Beckmann und Haring, *93*, **77**: 90; 12. (39) Beckmann und Haring, *7*, **79**: 177; 12.

(40) Beckmann und Junker, *93*, **55**: 371; 07. (41) Beckmann und Klopfer, *7*, **65**: 289; 09. (42) Beckmann und Liesche, *93*, **85**: 31; 14. (43) Beckmann und Liesche, *7*, **88**: 23; 14. (44) Beckmann und Liesche, *7*, **88**: 419; 14. (45) Beckmann und Liesche, *7*, **89**: 111; 14. (46) Beckmann und Maxim, *7*, **89**: 411; 14. (47) Beckmann und Maxim, *25*, **47**: 2875; 14. (48) Beckmann und Schliebs, *13*, **289**: 71; 96. (49) Beckmann und Stock, *7*, **17**: 107; 95.

(50) Beckmann und Weber, *93*, **74**: 297; 12. (51) Beckmann und Weber, *7*, **78**: 725; 12. (52) Behrend, *7*, **10**: 265; 92. (53) Benrath, *93*, **54**: 328; 07. (54) Berkeley and Appleby, *5*, **85**: 489; 11. (55) Biltz, *7*, **19**: 385; 96. (56) Biltz, Practical Methods for Determining Molecular Weights. Easton, 1899. (57) Biltz, *7*, **40**: 185; 02. (58) Biltz, *13*, **331**: 334; 04. (59) Biltz, *93*, **82**: 438; 13.

(60) Biltz und Clinch, *93*, **40**: 218; 04. (61) von Bosse, Diss., Leipzig, 1911. (62) Bourion et Rouyer, *34*, **176**: 1708; 23. (63) Bourion et Rouyer, *34*, **178**: 1171; 24. (64) Brühl und Schröder, *25*, **37**: 2512; 04. (65) Bruner, *180*, **1901**: 464. (66) Bruni e Berti, *36*, **30 II**: 317; 00. (67) Bruni e Sala, *36*, **34 II**: 479; 04. (68) Buchanan, *174*, **39 II**: 529; 98. (69) Büchner, *64P*, **20**: 322; 17.

(70) Burt, *4*, **85**: 1339; 04. (71) Cann and Cheek, *45*, **17**: 512; 25. (72) Carlson, Klason Festschrift, **1910**: 251. (73) Carrara, *36*, **24 II**: 504; 94. (74) Donnan, Bassett and Fox, *4*, **81**: 939; 02. (75) Drucker, *7*, **74**: 612; 10. (76) Drucker and Weissbach, *7*, **117**: 209; 25. (77) E. I. du Pont de Nemours & Co., Wilmington, Del., *0*. (78) Dutoit et Friderich, *27*, **19**: 321; 98. (79) Dziewónski, *25*, **36**: 962; 03.

(80) Dziewónski und Leyko, *25*, **47**: 1679; 14. (81) Eijkman, *176*, **1**: 47; 03. (82) Ephraim, *93*, **58**: 338; 08. (83) Erdmann und Unruh, *93*, **32**: 413; 02. (84) Eremie-Popa, Diss., Leipzig, 1903. (85) Fox and Gauge, *4*, **99**: 1075; 11. (86) Frankland and Farmer, *4*, **79**: 1356; 01. (87) Franklin and Kraus, *11*, **21**: 8; 99. (88) Gabel, Diss., Leipzig, 1906. (89) Gerlach, *91*, **24**: 106; 85.

(90) Gerlach, *91*, **26**: 413; 87. (91) Gordon, Henderson und Harrington, *7*, **27**: 425; 98. (92) Griffiths, *410*, **18**: 89; 1825. (93) von Halban, *7*, **67**: 129; 09. (94) Hantzsch, *25*, **42**: 68; 09. (95) Hantzsch und Hofmann, *25*, **44**: 1776; 11. (96) Hantzsch und Shibata, *93*, **73**: 309; 12. (97) Haring, Diss., Leipzig, 1910. (98) Helff, *7*, **12**: 196; 93. (99) Hellwig, *93*, **25**: 157; 00.

(100) Henderson and Heilbron, *4*, **99**: 1887; 11. (101–102) Herz und Schuftan, *7*, **101**: 269; 22. (103) Hite, *11*, **17**: 507; 95. (104) Hunter, *50*, **10**: 330; 06. (105) Innes, *4*, **79**: 261; 01. (106) Innes, *4*, **81**: 682; 02. (107) Isaachsen, *7*, **8**: 145; 91. (108) Jablczyński and Kon, *4*, **123**: 2953; 23. (109) Joannis, *34*, **115**: 820; 92.

(110) Johnston, *174*, **45 I**: 193; 06. (111) Johnston, *174*, **45 II**: 855; 08. (112) Jones, *11*, **19**: 581; 97. (113) Jones, *7*, **31**: 114; 99. (114) Jones, *11*, **27**: 16; 02. (115) Jones und Getman, *7*, **46**: 244; 03. (116) Jones and Getman, *11*, **31**: 303; 04. (117) Jones and Getman, *11*, **32**: 338; 04. (118) Jones and McMaster, *11*, **35**: 316; 06. (119) Jones und Mahin, *7*, **69**: 389; 09.

(120) Jüttner, *7*, **38**: 76; 01. (121) Junker, Diss., Leipzig, 1907. (122) Kahlenberg, *50*, **5**: 339; 01. (123) Kahlenberg, *50*, **6**: 45; 02. (124) Kerler, Diss., Erlangen, 1894. (125) Kirchhoff, Diss., Leipzig, 1902. (126) Klopfer, Diss., Leipzig, 1908. (127) Knecht and Batey, *290*, **25**: 194; 09. (128) Knecht and Batey, *4*, **101**: 1189; 12. (129) Kohler, *11*, **24**: 385; 00.

(130) Koppel und Blumenthal, *93*, **53**: 228; 07. (131) Koppel und Cahn, *93*, **60**: 53; 08. (132) Krafft, *25*, **32**: 1584; 99. (133) Krafft und Strutz, *25*, **29**: 1328; 96. (134) Krafft und Wiglow, *25*, **28**: 2573; 95. (135) Kreider and Jones, *11*, **45**: 282; 10. (136) Krüss und Thiele, *93*, **7**: 52; 94. (137) Kurilov, *7*, **24**: 697; 97. (138) Laing, *4*, **113**: 435; 18. (139) Landsberger, *93*, **17**: 422; 98.

(140) Langlet, *7*, **56**: 624; 06. (141) Legrand, *6*, **59**: 423; 35. (142) Lehner, *25*, **36**: 1105; 03. (143) Lespieau, *34*, **125**: 1094; 97. (144–145) Ley, *7*, **22**: 77; 97. (146) Ludlam, *4*, **81**: 1193; 02. (147) McBain and Coleman, *83*, **15**: 27; 19. (148) McBain und Taylor, *7*, **76**: 179; 11. (149) McIntosh and Archibald, *62*, **205**: 120; 05. *7*, **55**: 150; 06.

(150) Marckwald und Chwolles, *25*, **31**: 791; 98. (151) Mascarelli e Musatty, *36*, **41 I**: 73; 11. (152) Meldrum and Turner, *4*, **93**: 876; 08. (153) Meldrum and Turner, *4*, **97**: 1605; 10. (154) Meldrum and Turner, *4*, **97**: 1805; 10. (155) Meyer und Desamari, *25*, **42**: 2809; 09. (156) Meyer und Jaeger, *25*, **36**: 1555; 03. (157) Michael und Hibbert, *13*, **390**: 68; 12. (158) Moles, *132*, **10**: 30; 12. (159) Moles, *7*, **90**: 70; 15.

(160) Moles und Gomez, *7*, **90**: 594; 15. (161) Mulder, Schiek. Verhandel. Rotterdam, 1864: 90. (162) Muthmann, *25*, **31**: 1829; 98. (163) Oddo, *36*, **29 II**: 330; 99. (164) Oddo, *36*, **31 II**: 222; 01. (165) Oddo, *36*, **32 II**: 107; 02. (166) Oddo, *36*, **32 II**: 123; 02. (167) Oddo e Serra, *36*, **29 II**: 318; 99. (168) Oddo e Serra, *36*, **29 II**: 343; 99. (169) Orndorff and Cameron, *11*, **17**: 517; 95.

(170) Orndorff and Terrasse, *11*, **18**: 173; 96. (171) Orndorff, Terrasse and Morton, *11*, **19**: 845; 97. (172) Oswald, *6*, **1**: 32; 14. (173) Parižek und Šulc, *25*, **26**: 1408; 93. (174) Patrick, Hyden and Milan, *50*, **29**: 1004; 25. (175) Peddle and Turner, *4*, **99**: 685; 11. (176) Pfeiffer, *25*, **47**: 1580; 14. (177) Piccini, *93*, **8**: 115; 95. (178) Prideaux and Green, *50*, **28**: 1273; 24. (179) Raoult, *6*, **20**: 297; 90.

(180) Riiber, *25*, **34**: 1060; 01. (181) Rimini e Olivari, *36*, **37 II**: 227; 07. (182) Rosenheim und Liebknecht, *13*, **308**: 40; 99. (183) Rosenheim, Schapiro und Italiener, *93*, **129**: 196; 23. (184) Rosenheim und Woge, *93*, **15**: 283; 97. (185) Rouyer, *34*, **180**: 1934; 25. (186) Rügheimer and Rudolfi, *13*, **339**: 311; 05. (187) Rupp, *7*, **53**: 693; 05. (188) Sakurai, *4*, **61**: 989; 92. (189) Salvadori, *36*, **26 I**: 237; 96.

(190) Schaefer und Hein, *93*, **100**: 249; 17. (191) van Scherpenberg, *70*, **35**: 346; 16. (192) Schlamp, *7*, **14**: 272; 94. (193) Scholl und Berblinger, *25*, **36**: 3427; 03. (194) Schroeder, *93*, **44**: 1; 05. (195) Schroeder und Steiner, *52*, **79**: 49; 09. (196) Sidg-

wick, *4*, **117**: 396; 20. (197) Skinner, *4*, **61**: 339; 92. (198) Sluiter, *64P*, **17**: 1036; 15. (199) Smits, *7*, **39**: 385; 01.
(200) Snethlage, *7*, **90**: 1; 15. (201) Speyers, *50*, **1**: 766; 96. (202) Steiner, Diss., Giessen, 1906. (203) Stobbe und Posnjak, *13*, **371**: 287; 09. (204) Тимофеев, *53*, **35**: 644; 03. (205) Tinkler, *4*, **95**: 921; 09. (206) Tollens, *25*, **48**: 489; 15. (207) Trautz und Anschütz, *7*, **56**: 236; 06. (208) Trilling, Diss., Erlangen, 1895. (209) Turner, *4*, **97**: 1184; 10.
(210) Turner, *4*, **99**: 880; 11. (211) Turner and Bissett, *4*, **105**: 1777; 14. (212) Turner and English, *4*, **105**: 1786; 14. (213) Turner and Pollard, *182*, **29**: 349; 13. (214) Turner and Pollard, *4*, **105**: 1751; 14. (215) Vandenberghe, *93*, **10**: 47; 95. (216) Virtanen, *13*, **424**: 150; 21. (217) Waentig, *7*, **68**: 513; 09. (218) Waentig und Pescheck, *7*, **93**: 529; 19. (219) Walden, *25*, **32**: 2862; 99.
(220) Walden, *7*, **55**: 281; 06. (221) Walden, *25*, **39**: 658; 06. (222) Walden, *7*, **75**: 555; 10. (223) Walden, *134*, **8**: 1161; 14. (224) Walden, *134*, **9**: 233; 15. (225) Walden, *134*, **9**: 509; 15. (226) Walden, *134*, **9**: 1021; 15. (227) Walden, *134*, **9**: 1485; 15. (228) Walden, *7*, **94**: 295; 20. (229) Walden und Centnerszwer, *7*, **39**: 513; 02.
(230) Walden und Centnerszwer, *7*, **55**: 321; 06. (231) Walker and Lumsden, *4*, **73**: 502; 98. (232) Wallace, *4*, **7**: 77; 55. (233) Walther, *25*, **37**: 78; 04. (234) Washburn and Read, *1*, **41**: 729; 19. (235) Wedekind, *7*, **45**: 235; 03. (236) Weitz und Nelken, *13*, **425**: 187; 21. (237) Weitz, Roth und Nelken, *13*, **425**: 161; 21. (238) Werner, *93*, **15**: 1; 97. (239) Woelfer, Diss., Halle, 1894. *8*, **57**: 91; 96.
(240) Zeisel und Stocket, *57*, **34**: 1327; 13. (241) Baker, *135*, **36**: 203; 77. (242) Brauner, *182*, **17**: 65; 01. (243) Bredig und Joyner, *9*, **24**: 285; 18. (244) Farmer, *4*, **83**: 1440; 03. (245) Hantzsch und Caldwell, *7*, **61**: 227; 07. (246) Herz und Knoch, *93*, **46**: 460; 05. (247) Hutchinson and Pollard, *4*, **69**: 212; 96. (248) Jost, *25*, **39**: 4327; 06. (249) Коновалов и Плотников, *53*, **31**: 1020; 99.
(250) Kremers, *8*, **99**: 25; 56. (250.5) Kurovskij, *25*, **43**: 1078; 10. (251) Lobry de Bruyn et Jungius, *70*, **22**: 421; 03. (252) Matignon, *34*, **133**: 289; 01. (253) Muthmann und Nagel, *25*, **31**: 2009; 98. (254) Naumann, *25*, **43**: 313; 10. (255) Nernst und Hohmann, *7*, **11**: 352; 93. (256) Rosenheim und Levy, *25*, **40**: 2166; 07. (257) Rosenheim und Stadler, *93*, **49**: 1; 06. (259) Schlenk, *13*, **394**: 178; 12.
(261) Schmidlin, *25*, **45**: 3171; 12. (262) Stolba, *52*, **90**: 193; 63. (263) Strömholm, *7*, **44**: 63; 03. (263.5) Танатар и Куровский, *53*, **40**: 580; 08. (264) Timmermans, *28*, **20**: 16; 06. (265) Vandenberghe, *186*, **1899**: 657. (266) Vandenberghe, *186*, **1900**: 206. (267) Vandenberghe, *186*, **1903**: 908. (268) Vandenberghe, *186*, **1904**: 821. (269) Vorländer und Schilling, *25*, **32**: 1876; 99.
(270) Walden, Molekulargrössen von Elektrolyten in nichtwässerigen Lösungsmitteln. Dresden und Leipzig, Steinkopff, 1923. (271) Werner und Gubser, *25*, **34**: 1579; 01.

СООТНОШЕНИЯ МЕЖДУ ПАРАМЕТРАМИ *P-T-X* ДЛЯ СИСТЕМ ИЗ ДВУХ ИЛИ БОЛЬШЕГО ЧИСЛА КОМПОНЕНТОВ, СОДЕРЖАЩИХ ДВЕ ИЛИ БОЛЬШЕЕ ЧИСЛО ФАЗ (СИСТЕМЫ L-V, L_I-L_{II}-V и S-L-V).

F. C. Kracek.

СОДЕРЖАНИЕ.

	Стр.		Стр.
Системы из двух компонентов	52	Системы из трех и большего числа компонентов.	77
Не-водные системы	52	Не-водные системы	77
Водные системы	63	Водные системы	79

Символы и сокращения.

L [L_I, L_{II}]	жидкая фаза.
S	твердая фаза.
V	парообразная фаза.
C	*г* B на 100 *г* H_2O.
x_B	концентрация B в долях моля.
m	значения в метастабильной области.
E	эвтектическая точка.
U	температура перехода или инконгруэнтная точка плавления *1.
+	насыщенный раствор.

Числа, напечатанные жирным шрифтом, относятся к тройным точкам. Кристаллические осадки (Bodenkörper) приводятся по средней линии и относятся ко всем последующим значениям вплоть до следующей фазы.

*1 При которой состав жидкой и твердой фаз неодинаков.

НЕ-ВОДНЫЕ СИСТЕМЫ ИЗ ДВУХ КОМПОНЕНТОВ.

(«Нормальный порядок»; см. т. V, стр. 124.)

A=Аргон; B=O_2

t=82.1°K (173)

%m A		*p мм*		%m A		*p мм*	
L	V	O_2	A	L	V	O_2	A
0	0	300	0	13.6	20.6	260.0	67.5
3.3	5.8	290.5	17	92.7*1	97.8	9.0	411
5.6	9.2	283.5	28.5	100	100	0	411
10.2	16	269.8	51.4				

*1 Насыщенный раствор, твердая фаза—аргон.

A=Аргон; B=N_2 (168, 169); ср. (128) (см. также стр. 8 и т. V, стр. 447.)

Изотермы 85.11°K

% B	*p мм*		% B	*p мм*	
	t°кип. *1	Точка росы *2		*t°кип.* *1	Точка росы *2
0	602.8	602.8	65.3	1379	
10.0	747.5		74.05		1242
24.3		731.8	82.6	1562	
31.5	1005		100	1743	1743
52.8		968			

*1 Пространство, занятое паром, можно считать меньшим, чем 1/3% общего объема. *2 Определено из диаграммы *p-v*.

Изобары

% B	$p_{мм}$=500	760	1000	1500
	$t°_{кип.}$, °K			
0	83.45	87.26	89.93	94.18
10	81.42	85.25	87.98	92.32
31.5	78.65	82.40	85.06	89.29
65.3	75.86	79.41	81.95	85.97
82.6	74.82	78.30	80.76	84.70
99	73.94	77.35	79.78	83.64
100	73.87	77.28	79.71	83.57
	Точки росы, °K			
24.3	81.79	85.46	88.04	92.15
52.8	79.41	82.97	85.40	89.33
74.05	77.22	80.66	83.08	86.93

A=O_2; B=N_2; см. также фиг. 1 и стр. 8 (219, 223, 297)

Критическая область

%m A	t°	Граница L		Граница V	
		v, $см^3$ $г^{-1}$	p_{atm}	v, $см^3$ $г^{-1}$	p_{atm}
0	−147.13*1		33.49		
Воздух	−150.12		25.04		23.68
	−146.32	1.91	29.85		
	−144.35	1.98	32.5		
	−144.12		33.0		30.9
	−143.35		34.0	5.32	32.0
	−143.14				32.3
50.0	−140.95	0.00203*3	30.1	0.00986*3	27.7
	−138.02	0.00225	34.2	0.00842	32.0
	−135.95	0.00245	37.4	0.00735	35.0
	−134.50	0.00266	39.5	0.00645	37.6
	−133.00	0.00314	41.5	0.00514	40.5
	−132.66*1	0.00358	41.9	0.0046	41.3
	−132.64			0.00366	41.9
	−132.64			0.00455	41.5
	−132.61			0.00373	41.95
	−132.61			0.0044	41.6
	−132.53*2			0.00404	41.9
75.0	−128	0.00244*3	42.2	0.00609*3	40.9
	−125.95	0.00287	45.5	0.00474	44.7
	−125.75	0.00307	45.7	0.00448	45.1
	−125.65	0.00321	45.8	0.00433	45.35
	−125.60*1	0.00336	45.9	0.00419	45.5
	−125.53*2			0.00375	45.85
100	−118.82*1		49.7		

*1 Критическая точка. *2 Максимум. *3 v=объему системы, отнесенному к объему при 0° и 1 *atm*, который принят за единицу.

Значения *p* в *atm* и %m O_2 при сосуществовании жидкой и парообразной фаз; C=%m O_2 в парообразной фазе (66, 67, 173); ср. (40, 128, 389)

	t°	%m O_2 в жидкой фазе											
		0	10	20	30	40	50	60	70	80	90	95	100
p	−198.68	0.702	0.6521	0.6015	0.5505	0.4994	0.4474	0.3937	0.3378	0.2775	0.2106		0.1380
C		0.0	2.68	5.48	8.54	12.04	16.26	21.65	29.02	40.06	58.98	74.79	100
p	−194.03	1.214	1.126	1.038	0.9535	0.8651	0.7777	0.6873	0.5934	0.4944	0.3868		0.2687
C		0.0	3.04	6.22	9.69	13.65	18.39	24.35	32.33	43.93	62.81	77.74	100.0
p	−182.63	3.689	3.439	3.186	2.931	2.674	2.414	2.152	1.886	1.613	1.331		1.033
C		0.0	3.86	7.98	12.50	17.61	23.60	30.90	40.18	52.69	70.80	83.44	100
p	−173.19	7.634	7.131	6.630	6.127	5.624	5.120	4.613	4.102	3.583	3.050		2.496
C		0.0	4.63	9.54	14.88	20.84	27.68	35.77	45.69	58.35	75.41	86.46	100
p	−163.08	14.58	13.62	12.68	11.76	10.86	9.96	9.066	8.172	7.271	6.357		5.415
C		0.0	5.64	11.43	17.54	24.17	31.55	40.02	50.09	62.47	78.40	88.30	100.0
p	−153.21	24.94	23.25	21.63	20.08	18.59	17.17	15.76	14.38	12.99	11.60		10.15
C		0.0	6.75	13.52	20.48	27.82	35.78	44.63	54.78	66.76	81.39	90.09	100
p	−148.13	31.94	29.75	27.69	25.73	23.88	22.10	20.35	18.65	16.95	15.24		13.47
C		0.0	7.53	14.85	22.20	29.81	37.91	46.79	56.81	68.47	82.49	90.71	100

A=O_2; B=CO_2; см. фиг. 2 (188, 189)

Критическая область

%m A	t°	Граница L		Граница V	
		v*1	p_{atm}	v*1	p_{atm}
0	31.2 крит.		72.9		
10.53	17.6	0.00277	88.3	0.00796	66.2
	20.3	0.00312	88.3	0.00683	72.0
	22.0 крит.	0.00363	86.8	0.00599	76.4
	22.7			0.00345	85.5
	22.7			0.00554	78.7
	23.3 *max*			0.00469	82.8
20.03	9.6	0.00296	102.7	0.00881	65.3
	11.4	0.00318	100.9	0.00807	69.4
	12.5 крит.	0.00337	99.7	0.00752	72.25
	14.0			0.00369	97.6
	14.0			0.00681	76.8
	15.4			0.00413	94.9
	15.4			0.00602	82.1
	16.3 *max*			0.00498	89.2
100.0	−118.82 крит.		49.7		

*1 v=объему системы, отнесенному к объему при 20° и 1 *atm*, который принят за единицу.

$A=O_2$; $B=Cu$ (132, 164, 339, 393, 421)

$t°$	$O_2/2Cu$ в жидк. *1	$p_{мм}$	$t°$	$O_2/2Cu$ в жидк. *1	$p_{мм}$
	$Cu+L_I$			Cu_2O+L_{II}	
1083	0		1100.3		302
1082	0.00036		1096.5		314.5
1075	0.00516		1091.9		344.5
1069	0.00779		1090.1		387.5
1064	0.01516		1088.5		353.5
	Cu_2O+L_I		1085.5		393
1064	0.01560		1085.3		361
1096	0.02098		1084.2		373.5
1119.2		0.028	1081.2	0.6369	
1129	0.02817			$Cu_2O+CuO+L_{II}$	
1050.4		0.035	1080.2E	(0.638)	402.5
1166	0.04037			$CuO+L_{II}$	
1184.6		0.041	1083.8		450
	$Cu_2O+L_I+L_{II}$ *2		1088.7		512
1195	0.0918		1089.5	0.6422	
1195	0.4695		1092.6		601
	Cu_2O+L_{II}		1096.4		671
1235	0.500	0.6	1097.2		722
1231.3	0.5162 / 0.5256	0.95	1105.7		939
1230.1		1.03	1107.8	0.6715	
1233.8		1.54	1119.0		1258
1221.8		3.5	1120.0	0.675	1320
1211.7		9.8	1120.5	0.678	
1206.0	0.5544		1130.0		1716
1201.8	0.5616		1135.8		2020
1200.8		16.5	1150.0	0.699	3280
1196.9		22.2	1160.0	0.7245	
1185.4		33	1171.0		6700
1183.0	0.5743		1193.0	0.7345	
1175.1		57.4	1204.4		16090
1154.6		92.0	1210.6		24150
1153.3		89.0	1216.5	0.7585	
1150.0		115.5	1225.0	0.7705	
1150.0	0.599	107	1232.5		44700
1144.7		127.0		Ненасыщенные растворы	
1139.9		167.7	1080.7	0.638	406.5
1134.8		157.1	1081.5	0.638	412
1131.3		219.7	1085.0	0.638	435
1123.0		205.5	1120	0.649	482
1120.0	0.617	220	1150	0.635	389
1109.2		257	1150	0.651	832
1109.0	0.6271		1150	0.678	1497

*1 Молярное соотношение. *2 Состав несмешивающихся жидкостей изменяется (хотя и в слабой степени) с изменением температуры; при этом с повышением температуры изменение состава направлено в сторону повышения взаимной растворимости. Два жидких слоя сохраняются до 1400°.

$A=H_2$; $B=CO_2$ (445). Критическая область

$\%_v$ B	$t°$	Граница L		Граница V	
		v*1	p_{atm}	v*1	p_{atm}
4.99	15.3	0.00253	102.9	0.01105	57.2
	21.5	0.00288	100.0	0.00851	67.9
	26.8	0.00381	93.2	0.00582	81.75
	27.1 крит.	0.00404	91.85	0.00560	83.0
	27.3			0.00425	90.5
	27.3			0.00537	84.6
	27.5 *max*			0.00478	87.4
10.06	16.9			0.00940	67.8
	22.8			0.00686	83.2
	24.2 крит.	0.00372	114.3	0.00623	87.9
	25.0			0.00410	108.4
	25.0			0.00563	92.9
10.06	26.45 *max*			0.00468	101
20.1	15.35			0.00877	79.1
	20.9			0.00632	101.5
	22.2			0.00595	106.4
	22.8 *max*			0.00498	120
0.0	31.2		72.9		
100.0	−239.9 крит.		12.8		

*1 v = объему, отнесенному к объему при 0° и 1 *atm*, который принят за единицу.

$A=Cl_2$; $B=J_2$ (38, 324, 380, 431)

L+V. Значения полного давления паров в *мм*

Состав пара					Состав жидкости			
$t°$ \ $\%_m$ B	46.5	49.8	50.3	52.7	$\%_m$ B \ $t°$	30	64	80
10		13		14	59.6	52.0		
20		25	24	22.5	56.7	51.8		
25	43.5			31	51.1	50.7		
27.5	51		36.5		50.0	49.0		47.9
30		45	42.5	40	45.4		31.2	
40		72			45.3	35.2		
50		119			44.2	29.8		
60		191			38.6		11.4	
70		299						
80.3		454						
90.4		660						
96.6		808						

Насыщенные растворы

$t°$	$\%_m$ B L	$\%_m$ B V	$p_{мм}$
	Cl_2 (крист.)		
−102	0	0	
	JCl_3 (крист.)		
+ 30	0.1		
42.5	0.7		
60.5	1.0		
75	2.1		
94	7.9		
101	25.0		12170
	JCl_3 (крист.)		
100			11710
96	29.2		
95.4			8140
90.4			5190
89	33.1		
85.3			3550
78.7			2285
73.6	37.6	10.3	
70.1			1185
64.1			773
60	39.2	12.5	571
50			296
40	42.2	19.2	147
30	44.2	29.8	72
25			49.5
22.7	45.7	36.4	42
20m	46.1		
	JCl_3+α-JCl		
22.4E	46	36.5	40.5

$t°$	$\%_m$ B L	$\%_m$ B V	$p_{мм}$
	α-JCl		
25	47.4	40.8	41.5
26			41
27.2	50.0	49.0	39
27.1			36
26			31
24			27
22.5			24.5
20	54.4		21.0
15	56.8	51.8	16.0
13.5			14.3
10	59.2		12
	α-JCl+J_2		
7.9E	60.3	52.1	11
	J_2		
10	60.6		11.2
20	64.9		15.0
25			20
30	67.1		25
40	68.9		43
50	71.4		63
70	78.1		
100	90.9		> 100
114.3	100.0	100	91
	β-JCl		
12.0m	47.6		
13.9m	50.0		
7.0m	54.3		
0.9m	58.1		

$A=Cl_2$; $B=COCl_2$ (303)

Полное давление паров раствора с 71.7% B

$t°$	−15	−10	−5	0	+5	10
p_{atm}	1	1.32	1.63	1.97	2.33	2.72
$t°$	15	20	25	30	35	40
p_{atm}	3.14	3.60	4.09	4.62	5.22	5.88

$A=HCl$; $B=C_2H_6$, Этан (323)

Обратная конденсация имеет место прежде всего в области, находящейся между критической точкой и точкой максимальной температуры для каждой смеси. Форма критической кривой аналогична во всех отношениях форме кривой системы $N_2O+C_2H_6$ (см. фиг. 9). Примененный для исследования этан обнаружил (вследствие присутствия в нем неопределенного количества примесей) при $t=21.40°$ давления конденсации, изменяющиеся в пределах 1.4 *atm*.

Критическая область

%m A	$t°$		Граница L v*1	Граница L p_{atm}	Граница V v*1	Граница V p_{atm}
0	31.9	крит.	0.0065	48.9		
28.6	14.5		0.00345	44.5	0.0142	42.2
	21.3		0.00385	51.1	0.0112	49.0
	25.4		0.00435	55.2	0.0095	53.8
	27.4	крит. *max*	0.0058	57	0.0058	57
38.3	14.0		0.0033	45.5	0.0137	42.0
	21.3		0.00355	53.1	0.0106	51.6
	25.4		0.0038	57.6	0.0084	56.4
	27.3	крит. *max*	0.0054	59.3	0.0054	59.3
59.6	14.1		0.0028	46.9	0.0134	45.8
	21.2		0.0031	54.0	0.0107	53.4
	25.4		0.0034	58.9	0.0092	58.4
	30.2		0.0042	65.1	0.0062	64.8
	30.5	крит.	0.0048	65.4		
	30.6	*max*				65.3
86.8	13.7		0.0021	42.1	0.0173	40.4
	21.3		0.0023	50.0	0.0139	47.8
	25.4		0.0024	54.4	0.0123	52.7
	30.2		0.0025	59.9	0.0109	58.2
	41.5		0.0031	75.3	0.0072	74.2
	43.1	крит.	0.0042	77.5		
	43.3	*max*				77.3
100	51.3	крит.	0.0039	81.6		

*1 v=объему, отнесенному к объему при 0° и 1 *atm*, который принят за единицу.

$A=HCl$; $B=C_2H_6O$, Метиловый эфир. Критические явления (215)

$A=HCl$; $B=C_6H_7N$, Анилин

Относительно давления пара растворов, насыщенных соединением AB (при 131÷190°), см. (37, 232). Изотермы L-V 200° см. (37).

$A=Br_2$; $B=J_2$ (38, 210, 438)

$t°$	%a B L	%a B V	p_{atm}	$t°$	%a B L	%a B V	p_{atm}
Ненасыщенные растворы				92.8	70	27.7	160.5
50.2	25		331		80	35.7	113
	40		192		100	100	30.7
	50	8.2	86	58.7	0	0	771.2
	58	37.9	46	61.2	5		771.2
	100	100	3.5	72.7	20	2.08	759.3
92.8	50		372	104.3	47.2	8.25	756.3
	60	18.8	206.7	126	52	27.1	750
134.9	55		772.6	31	43.6		79.5
145.4	60	42.9	768.8	36	47.1		64.1
151	70	48.5	770.1	40.4	50		48.2
159.4	80	50.3	757.8	Твердые растворы, насыщенные J_2			
173.5	90	65.2	760.5	40.4	50.5		48.2
187.5	100	100	771.7	42	51.4		45.4
Твердые растворы, насыщенные Br_2				44.3	54.7		42.7
19	32.5		83	47.9	60.4		54.6
23	35.9		85.8	50	60.4		56.7
25	35.9		85	100	92.9		>200

$A=HBr$; $B_1=SO_2$, $B_2=H_2S$

L+V, 0÷100% B, −30°÷−80° (426)

$A=J_2$; $B_1=S$, $B_2=Se$, $B_3=Te$ (175, 459)

$A=HJ$; $B=H_2S$

L+V, 0÷100% B, −30°÷−80° (426)

$A=SO_2$; $B=CO_2$; см. также фиг. 3 и т. V, стр. 447 (61, 85, 87, 88, 89, 90, 91)

L+V. Критическая область

% A	$t°$		Граница L v, см³ г⁻¹	Граница L p_{atm}	Граница V v, см³ г⁻¹	Граница V p_{atm}
0	31.2	крит.	2.24	72.9	2.24	72.9
10.35	26		1.621	61.4	8.658	45.2
	32		1.881	69.4	7.09	54.2
	37		2.055	74.6	5.357	63.5
	39	крит.	2.224	75.8	4.748	69.4
	40.4	*max*				73.5
15.7	22		1.491	50.9	14.91	28.7
	27		1.506	56.3	12.53	33.6
	36.4		1.714	67	8.768	45.7
	46		1.963	76.5	5.988	60.4
	48.3	крит.	2.232	79.6	5.283	65.6
	49.8				5.034	67.4
	49.8				2.461	80.7
	52.1	*max*				77
33.2	33.2		1.356	56.6	23.38	20.9
	44.5		1.455	69.5	14.21	31.2
	54.4		1.613	77.8	10.19	41.6
	65.3		1.982	87.8	7.023	56.4
	68	крит.	2.247	88.6	6.167	61.9
	70				5.738	66.2
	70				2.377	90
	72				5.244	70
	72				2.509	89.8
	74.2				4.420	78.2
	74.2				3.003	88
	75	*max*				84
47.1	46.2		1.314	59.6	20.32	21.8
	56.8		1.495	68.9	14.09	30.6
	70.4		1.604	82.2	9.964	41.6
	78.4		1.774	89.5	7.720	49.6
	83		2.002	92	6.851	57.2
	86	крит.	2.319	93	5.910	63.5
	88				5.530	68.4
	88				2.291	93.4
	89.6				4.897	71.8
	89.6				2.400	93.2
	91.4				4.500	75.1
	91.4				2.581	92.1
	93.4	*max*				86
60.0	66.4		1.367	68.1	15.25	28.4
	70.8		1.402	70.0	13.68	30.8

% A	t°	Граница L		Граница V	
		v, см³ г⁻¹	patm	v, см³ г⁻¹	patm
60.0	76.0	1.453	76	11.53	35.8
	81.0	1.510	81.4	10.11	40.5
	92	1.653	88.6	7.40	53.3
	98	1.831	92	6.114	61.4
	102	2.188	93.4	5.436	66.6
	106.5 крит.	2.509	94.2	4.794	73.6
	108.2			4.115	79.5
	108.2			2.688	93.1
	110			3.545	85.8
	110			3.188	89.6
	110.3 max				87.5
70.9	61.5	1.232	55.6	21.59	20.4
	72.5	1.287	61.8	16.21	26.4
	81.4	1.311	68.6	12.71	32.4
	92.0	1.372	77.0	10.14	39.4
	102.8	1.511	84.0	7.514	51.2
	113.0	1.762	89.8	5.726	62.8
	119.5 крит.	2.489	90.8	4.331	73.4
	120.6			3.885	79.2
	120.6			2.553	90.4
	122.5 max				85.5
81.4	71	1.123	48.8	19.10	21.4
	80	1.221	54.5	15.30	25.5
	94	1.319	63.2	10.85	34.6
	104	1.385	70.2	8.88	42.0
	114	1.418	77.4	7.05	51.2
	124	1.68	84.8	5.348	62.8
	132 крит.	2.204	86.6	3.907	75.8
	133.6			3.579	79.4
	133.6			2.466	86.0
	134.6 max				84
91.1	81	1.125	40.4	18.40	21.4
	92	1.178	46.5	13.73	27.7
	102	1.216	52.2	10.98	33.8
	123.5	1.365	69.0	6.81	50.8
	133	1.483	75.2	4.94	62.3
	143	2.166	80.6	3.715	74.5
	145.4 крит.	2.192	81.4	3.20	78.0
	146.2 max				80.4
100.0	157.2 крит.	2.07	78.2	2.07	78.2

A=SO_2; B=C_2H_6, Этан, см. фиг. 4 и 5 (282)

A=SO_2; B=CH_3Cl, Хлористый метил; см. фиг. 6 (86, 88, 89, 91, 92, 216)

Критическая область

%v A	t°	Граница L		Граница V	
		v, см³ г⁻¹	patm	v, см³ г⁻¹	patm
0	141.5		73.0		
25.0	100	1.562	33.0	12.42	31.3
	123	1.762	48.1	7.87	46.3
	127	1.808	51.6	7.17	49.0
	129	1.844	51.8	7.03	50.4
	136.8	1.950	59.0	5.48	57.8
	137.3	2.091	60.8	5.264	58.3
	141.5	2.232	64.5	4.206	61.4
	144.5 крит.	2.443	66.2	3.854	64.5
	145.8 max				66
37.5	123	1.682	49	8.29	45.2
	135	1.760	58	5.87	54.8
	140	1.903	63.4	5.12	60.8
	145.5 max			2.26	67.0
50.0	95.0	1.381	30.8	14.62	26.8
	110	1.468	39.4	10.72	36.0
	123.6	1.556	48.5	7.71	46.3
	132*1	1.676	55.6	5.71	55.6
	138.8	1.820	61.2	5.25	59.6

%v A	t°	Граница L		Граница V	
		v, см³ г⁻¹	patm	v, см³ г⁻¹	patm
50.0	141	1.995	62.8	4.95	60.9
	144.4	2.054	66.4	4.66	64.0
	146 крит.	2.083	67.4	4.19	64.6
	147.2 max				66.5
62.5	115.5	1.381	40.6	9.00	38.2
	128	1.481	48.5	6.93	47.4
	137.5	1.615	56.2	5.66	54.8
	145	1.782	63.2	4.52	62.2
	150 крит.	1.982	69.4	3.52	68.0
75.0	109	1.277	38.5	10.77	35.2
	122	1.332	45.4	7.73	44.5
	137	1.471	55.8	5.65	55
	143*1	1.582	61.3	4.51	61.3
	146.5	1.692	66.2	3.71	65
	151	1.969	70.6	3.44	69
	152 крит.	2.025	71.4	3.41	70.2
	153 max				71.4
87.5	112.4	1.296	40.3	9.14	36.5
	132	1.390	54	6.13	50.6
	144.5	1.547	64.7	4.62	61.4
	148	1.610	67.2	4.08	65.8
	155.5 крит. / max	2.49	74.2	2.49	74.2
94.5	123	1.274	47.8	7.60	44.8
	136	1.375	58	5.57	55.2
	149	1.579	69.5	3.94	68.2
	152	1.680	71.8	3.28	70.8
	155.8 крит.	2.16	78.4		
100	157.2		78.2		

*1 Азеотропная безразличная точка.

A=SO_2; B=Cu. Система L+V (387, 433)

A=H_2S; B=NH_3 (259, 349, 350, 353, 451)

t°	%m NH_3	patm	t°	%m NH_3	patm
NH_4HS+L_I+V					
75.4	1.8		59.9		7.7
86.2	3.4*1		61.1		8.0
87.7	3.8*1		63.1		8.4
88.4	4.3		64.8		8.8
94.2		80.6	65		9
94.4	5.7		65.1		8.9
97.4	6.3*1		70.3		10.3
101.1		89.7	70.6		10.4
102.4		91.9	75		12
103.0*2		93.9	77.8	66.7	
NH_4HS+L_{II}+V			79.4		13.7
14.8		2.9	85		17
<20.0	72.7		85.7	65.6	
25		3.7	87.7		18.3
30		3.3	87.8		18.4
31.4		3.4	89.0		19.3
31.6		3.45	92.5		23
31.7		3.5	96		27
35.7		4.6	100		34
39.6		4.3	105		45
39.7		4.4	106.7		52
41.2	70.9	4.6	108.3	58.6	58
41.4		4.6	110.3		72
41.5		4.6	112.4		90
45.6		5.5	113.6		98
50.3		5.9	115.6		127
50.5		5.9	115.7	52.3	
55		7.0	116.5		172

*1 Эти точки находятся вблизи от трехфазной линии в области L_I-V. *2 Первая критическая точка.

$A=H_2SO_4$; $B=NH_3$

Диаграммы и таблицы точек плавления и кипения см. (177)

$A=N_2O_3$; $B=N_2O_4$ (256)

Значения $p_{мм}$

$t°$ \ % A	0	20	40	60	80	100
– 24	70	110	170	268	460	865
– 16	108	168	260	499	685	1250
– 8	172	262	398	623	1018	1785
0	266	400	600	925	1475	2480
+ 8	396	590	882	1331	2075	3360
16	598	860	1270	1857	2825	4430
20	684	1040	1520	2130	3260	5000

$A=N_2O$; $B=CO_2$; см. также фиг. 7 и 8 (88, 93)

Критическая область

% A	$t°$	Граница L: v, $см^3\,г^{-1}$	Граница L: p_{atm}	Граница V: v, $см^3\,г^{-1}$	Граница V: p_{atm}
0.0	31.2 крит.	2.24	72.9		
2.20	15.3	1.603	54.5	6.689	53.2
	19	1.658	58.7	5.933	57.9
	23.2*1	1.712	64.1	5.055	64.1
	27.4	1.921	70.3	4.055	70.1
	30.8 крит.	2.33	74.3		74.1
	30.9 *max*				74.2
4.08	16.5	1.553	55.6	6.458	54.7
	20.2	1.628	60.1	5.703	59.6
	23.3	1.704	64.3	5.024	63.6
	26.5*1	1.817	68.7	4.232	68.7
	28.4	1.93	71.7	3.892	71.5
	30.7 крит.	2.356	74.5	3.213	74.3
	30.8 *max*				74.4
7.42	16.2	1.591	54.9	6.60	53.8
	18.6	1.637	57.6	6.00	56.6
	21.4	1.684	61.6	5.53	60.8
	23	1.73	63.6	5.16	62.8
	26.6	1.823	69	4.42	68.7
	29 *1	1.962	72.2	3.77	72.2
	30.7 крит.	2.387	74.7	3.22	74.5
	30.8 *max*				74.6
21.3	13.6	1.587	51.5	7.66	50.6
	15.3	1.630	53.8	6.70	52.8
	18.3	1.674	57.2	6.17	56.2
	23	1.761	63.4	5.26	62.6
	25	1.805	66.1	4.78	65.8
	26.4	1.875	68.1	4.51	67.8
	29	2.006	72.0	3.90	71.7
	31.2 {крит. / *max*}	2.666	75.8	3.31	75.8
51.6	14.2	1.580	51.0	7.36	49.6
	17.1	1.595	54.3	6.70	53.1
	21.3	1.743	59.6	5.88	58.4
	24.2	1.773	64.0	5.22	62.8
	26	1.810	66.7	4.77	65.7
	28.4	1.869	69.9	4.33	69.0
	30.2	1.965	72.8	3.74	71.9
	32.2	2.135	75.7	3.11	75.0
	33 крит.	2.767	76.8		76.5
	33.1 *max*				76.7
81.1	16.4	1.664	51.9	7.51	49.8
	18.8	1.711	54.4	6.94	52.5
	23.4	1.758	59.8	5.91	58.4
	26.4	1.805	64.1	5.15	63.0
	28.5	1.852	66.8	4.82	65.9
	30.8	1.947	69.8	4.30	69.2
	33.4	2.135	74.1	3.03	73.7
	34.4 крит.	2.89	75.8		75.5
	34.5 *max*				75.6
91.9	16.5	1.578	51.0	7.56	48.9
	22	1.647	57.4	6.25	55.5
	25.1	1.667	61.0	5.72	59.2
	27.5	1.769	63.9	5.10	62.8
	30	1.884	67.1	4.64	65.9
	33.5	2.038	72.0	3.95	71.1
	35.2 крит.	2.268	74.5	3.34	73.6
	35.3 *max*				74.3
100	36.0 крит.	2.39	71.9		

*1 Азеотропная безразличная точка.

$A=N_2O$; $B=C_2H_6$, Этан; см. также фиг. 9 (212, 213, 214)

Критическая область

%v B	$t°$	Граница L: v*1	Граница L: p_{atm}	Граница V: v*1	Граница V: p_{atm}
0	36 крит.	0.0047	71.9		
18	2.85	0.00265	35.6	0.0205	35.3
	11.8	0.0029	43.9	0.0143	43.6
	19.1		51.8		51.5
	23	0.0031	56.6	0.0094	56.4
	29.8 *max*			0.0052	65.3
25	5.4	0.0027	38.1	0.0177	37.5
	13.2	0.0029	45.6	0.0131	45.1
	18.3	0.0031	51.2	0.0111	50.5
	22.2	0.0032	55.6	0.0094	55.1
	26.9	0.0038	> 61.4	0.0066	< 61.4
	27.6 крит.	0.0043	> 62.9	0.0065	< 62.9
	28.2 *max*			0.0046	63.4
43	9.8	0.0030		0.0150	40.6
	14.3		45.6	0.0130	44.1
	20.5	0.0035	52.3	0.0096	51.8
	24.6	0.0041	57.0	0.0073	56.7
	26.05 {крит. / *max*}		58.4		
55	6.4	0.0036	36.9	0.0195	35.6
	11.35	0.0038	41.1	0.0164	40.0
	18.4	0.0043	48.1	0.0126	47
	25.4	0.0050	55.5	0.0084	54.9
	26.05 {крит. / *max*}	0.0060	56.1	0.0060	56.1
76	5.25	0.0035	32.9	0.0217	31.3
	12.4	0.0038	38.5	0.0173	37
	18.4	0.0041	44.0	0.0140	42.2
	22	0.0043	47.0	0.0118	45.8
	26	0.0048	51.1	0.0092	50.3
	27.2	0.0053	52.2	0.0083	51.6
	27.9 {крит. / *max*}	0.0066	52.6	0.0066	52.6
100	32 крит.	0.0064	48.8		

*1 v=объему, отнесенному к объему при 0° и 1 *atm*, который принят за единицу.

A = NH_3; B=$(NH_2)_2$ (136, 244)

$t°$	% B	$p_{мм}$	
	NH_3		
− 77.6	0	45.8	
− 78		44.5	
− 79	8.5	41.2	
	$NH_3+(NH_2)_2$		
− 80E	13.0	38.0	
	$(NH_2)_2$		
− 75	15.8	54	
− 70	19.5	76	
− 65	24.0	106	
− 60	28.9	146	
− 55	34.0	198	
− 50	39.5	253	
− 45	45.2	320	
− 40	51.1	397	
− 35	57.2	480	
− 30	63.3	562	
− 28	65.8	593	
− 26	68.3	617	
− 25	69.6	630	
− 24	70.8	641	
− 23	72.0	652	
− 22	73.3	661	
− 21	74.5	669	
− 20	75.7	676	
− 19	76.9	680	
− 18	78.1	683	*max*
− 17	79.3	683	
− 16	80.5	682	
− 15	81.6	679	
− 14	82.8	673	
− 13	84.0	665	
− 12	85.1	655	
− 11	86.2	640	
− 10	87.4	620	
− 8	89.6	575	
− 6	91.9	510	
− 4	94.0	420	
− 2	96.2	320	
0	98.2	175	
+ 1.8	100.0	3.2	

A=NH_3; B=NH_4N_3 (75)

$t°$	% A	$p_{мм}$
	$NH_4N_3.2NH_3$	
− 33	59.5	43.6
	NH_4N_3.(?)	
0	51	149.5

A=NH_3; B=NH_4NO_3 (130, 158, 190, 224)

Значения $p_{мм}$

%m B	0°	10°	20°
0	3221	4612	6429
19	1507		
20	1398		
21	1298		
22	1209		
23	1126		
24	1047	1591	
25	975	1489	
26	910	1395	
27	850	1309	
28	793	1226	
29	741	1151	
30	694	1080	1581
31	650	1015	1492
32	610	952	1408
33	574	897	1331
34	540	844	1259
35	507	795	1190
36	467	749	1126
37	449	707	1067
38	424	668	1011
39	400	632	959
40	377.5	599	911
41	357	568	865
42		540	823
43		514	783
44			745
45			709

$t°$	$p_{мм}$	%m B
	NH_4NO_3	
0	353.8	41.1
10	510.5	43.1
20	706	45.1

A=NH_3; B=NH_4Br (24, 31)

$t°$	$p_{мм}$	C
	$NH_4Br.3NH_3$	
8.7m	1140	192
	$NH_4Br.NH_3$	
− 10m	405	208
− 5m	512	212
0m	635	215
+ 5m	780	218
	$NH_4Br.NH_3+NH_4Br.3NH_3$	
6.5U	815	218.5
	$NH_4Br.NH_3$	
10	942	220
15	1130	226
20	1350	230
25	1590	235

A=NH_3; B=C_8H_{10}, *m*-Ксилол

Значения p в *atm* (99, 204, 329)

$t°$ \ %m A	0	10	15	20	25	30	40	50
7.83	0.00303	2.05	2.96	3.64	4.17	4.56	5.07	5.38
9.82	0.00346	2.17	3.09	3.82	4.39	4.82	5.39	5.71
11.8	0.00397	2.24	3.20	3.99	4.60	5.07	5.70	6.06
13.8	0.00450	2.35	3.36	4.18	4.82	5.33	6.03	6.42
14.8	0.00480	2.40	3.43	4.29	4.96	5.49	6.17	6.58
16.8	0.00546	2.52	3.61	4.49	5.20	5.76	6.54	6.98
19.8	0.00663	2.66	3.82	4.79	5.57	6.19	7.08	7.61

$t°$ \ %m A	60	70	80	90	92.5	95	97.5	100
7.83	5.50 (56.8÷93.6%) *1					5.51	5.55	5.63
9.82	5.87 (60.4÷92.2%) *1					5.89	5.94	6.03
11.8	6.23	6.26 (64.5÷90.4%)*1			6.27	6.29	6.35	6.46
13.8	6.62	6.68*1,2		6.69	6.71	6.74	6.79	6.90
14.8	6.80	6.90	6.92	6.93	6.94	6.97	7.02	7.14
16.8	7.23	7.34	7.38	7.39	7.39	7.42	7.49	7.62
19.8	7.91	8.05	8.10	8.12	8.14	8.18	8.26	8.43

*1 Область двух жидких фаз. *2 71÷87.5%.

Три фазы $L_I+L_{II}+V$

$t°$	p_{atm}	%m A L_I	%m A L_{II}	$t°$	p_{atm}	%m A L_I	%m A L_{II}
−33.5	1	10	99.5	0	5.90	60.8	92.1
−20	1.8			2	6.32	65.3	90.1
−10	2.8			14	6.75	72.5	86.7
0	4.35			14.5*1	6.86	81	
+ 8	5.53	57.0	93.5				

*1 Критическая точка растворения.

A=NH_3; B=$C_2H_4(NH_2.HCl)_2$, Этилендиаминдигидрохлорид (59)

A и B в эквимолярном соотношении. Давления соответствуют $2NH_3+C_2H_4(NH_2\cdot HCl)_2 \leftrightarrows C_2H_4(NH_2)_2+2NH_4Cl$+насыщ. раствор+V

$t°$	−23	−9.2	0	+12.4	16.8
$p_{мм}$	78÷85	90÷100	120÷160	336	431

A=NH_3; B=NH_4CNS (69, 100, 129, 130, 131)

Значения $p_{мм}$

%m B	0°	10°	20°
0	3221	4612	6429
15	1530		
16	1386		
17	1257		
18	1133		
19	1021	1530	
20	919	1389	
21	826	1259	
22	743	1139	
23	662	1030	1503
24	578	931	1367
25	524	840	1246
26	467	758	1136
27	417.5	684	1039
28	374	616	948
29	334.5	555	867
30	301.5	500	793
31	273	452.5	728
32	247	410	669
33	224.5	372.5	613
34	204	342	562
35	186.0	315.5	516
36	170.2	290.5	474
37	156.4	260.5	435.5
38	144.0	240.5	401.5
39	132.9	222.5	369.5
40	123.5	206.5	341
41	114.7	192.1	315

%m B	0°	10°	20°
42	106.9	179.7	291.5
43		168.3	270
44			250.5

%m B	30°	40°
0	8749	11658
35	789	
36	726	
37	672	
38	622	
39	575	
40	533	790
41	494	735
42	457.5	683
43	425.5	636
44	395.5	593
45	368.5	554
46	344.5	518
47	322.5	485
48		456

$t°$	$p_{мм}$	%m B
	NH_4CNS	
0	105	42.3
10	165.2	43.3
20	235.3	44.9
30	322	47.0
40	407	49.8

A=NH_3; B=$Hg(CN)_2$ t=0° (71)

% NH_3	$p_{мм}$
20.72*1	1067
20.93	1098
21.87	1200
22.36	1257
23.4	1362
24.33	1445
25.20	1536
26.10	1615
100.0	3221

*1 Насыщен в отношении $Hg(CN)_2 \cdot 2NH_3$.

A=NH_3; B=$LiNO_3$ (100)

% B	t°	$p_{мм}$
	L+V	
63.66	15.5	487.5
	22.4	627.4
	30.05	818.1
	35.0	998.2
	$LiNO_3$	
	−13.0	239.3
	− 6.0	259.9
	+ 1.5	321.9
	8.5	382.9
63.66	9.5	392

A=NH_4Cl; B=$PbCl_2$, TlCl, $ZnCl_2$, $CdCl_2$, CuCl, $FeCl_3$ или LiCl (153)

A=CO_2; B=CaO (62, 420)

t°	$p_м$Hg	% B*1
	$CaCO_3$	
1240	30.0	9.2
1244.5	31.5	
1244.9	31.5	
1267.2	39.7	
1270.1	39.5	
1275.6	53.5	
1278.1	49.9	
	76.0	7.6
	83.6	7.8
	104.1	6.2
	92.7	4.6
	106.4	5.0
1296.0	107.3	
1296.9	106.2	
1304.8	108.3	
	109.4	4.0
1306.4	157.4	
1314.0	193.8	
1324.2	449.0	
1325.0	426.0	
1334.7	798.8	
1336.1	779.0	
1338.9	779.0	

*1 Свободная CaO.

A=$COCl_2$, Фосген; B=$AlCl_3$ (143)

% B	$p_{мм}$ 0°	$p_{мм}$ 25°
0	555	1406
5	540	1372
10	525	1335
15	508	1293
20	490	1243
25	462	1180
30	430	1107
35	394	1015
40	354	897
45	308	748
50	260	551
55		328

A=$COCl_2$, Фосген; B=$CaAl_2Cl_8$ (144)

% B	$p_{мм}$ 0°	$p_{мм}$ 25°
0	555	1405
5	551	1396
10	547	1387
15	542.5	1377
20	537.5	1364
25	529.5	1342
30	510.0	1301
35*1	469.0	1212

t°	$p_{мм}$	% B
	$CaAl_2Cl_8.2COCl_2$ (?)	
0	493	32.5
25	1240	33.5

*1 Пересыщенный раствор.

A=$COCl_2$, Фосген; B=$SrAl_2Cl_8$ (142) t=25°

% B	$p_{мм}$	% B	$p_{мм}$
0	1405	35	1350
5	1404	40	1287
10	1402	45	1185
15	1400	50	1140
20	1397	55*1	867
25	1391	60*1	664
30	1378		

*1 Пересыщенный раствор.

t°	$p_{мм}$	% B
	$5SrAl_2Cl_8.9COCl_2$	
25	950	52.3

A=$COCl_2$, Фосген; B=$BaAl_2Cl_8$ (142)

t°	$p_{мм}$	% B
	L_I+L_{II}	
25	1402	50(L_{II})
	$3BaAl_2Cl_8.8COCl_2$	
25	1340	55

A=$COCl_2$, Фосген; B=$NaAlCl_4$ (142) t=25°

% B	$p_{мм}$	% B	$p_{мм}$
0	1405	25	1379
5	1402	30	1354
10	1399	35	1308
15	1396	40*1	1240
20	1391		

t°	$p_{мм}$	% B
	$NaAlCl_4$	
25	1285	40

*1 Пересыщенный раствор.

Для компонентов A, состоящих из других углеродистых соединений, см. таблицу Ⅽ.

A=CuS; B=$CuSO_4$ (363)

A=Fe_2O_3; B=$FeCl_3$ (48, 428, 429)

$t\pm2$°	p_{atm}	$t\pm2$°	p_{atm}
	$FeCl_3$+FeOCl+V		
253	0.045	291	0.384
255	0.051	292	0.408
264	0.087	295	0.484
266	0.100	299	0.603
273	0.144	300	0.617
275	0.163	301	0.676
283	0.252		
	FeOCl+V		
310	0.855	418	3.91
316	0.955	433	4.65
324	1.08	435	4.84
331	1.24	454	5.85
354	1.70	458	6.24
355	1.76	460	6.24
370	2.1	480	7.77
392	2.83	492	8.88
403	3.31	493	9.1
417	3.85		
	$FeOCl+Fe_2O_3$+V		
436	1.42	466	3.02
439	1.66	472	3.63
443	1.73	475	3.80
444	1.83	483	4.57
456	2.32	488	5.24
458	2.56	502	7.08
465	3.03	504	7.33

$t\pm2$°	p_{atm}
$FeCl_3$+FeOCl+Fe_2O_3+V	
110	5×10^{-8}
$FeCl_3$+FeOCl (?)+L+V	
305	0.81
$FeOCl+Fe_2O_3$+L+V	
525	11.7

ТАБЛИЦА Ⅽ.
«Порядок Ⅽ».

A=CCl_4, Четыреххлористый углерод; B=C_2H_6O, Этиловый алкоголь

Значения $p_{мм}$ (377); см. также стр. 12

% A	34.8°	50°	60°	66°
0	173	312	446	544
2.57	221	413	601	741
7.02	225	428	630	780
15.75	226	430	637	788
23.31	223	427	637	789
28.32	220	427	630	782
41.75	206	403	600	752
51.14	193	381	571	716
56.13	187	369	554	700
60.94	179	355	534	677
72.87	156	317	487	614
79.98	142	292	453	576
89.77	122	257	404	520
100.0	103	223	354	462

A=CO_2; B=CH_3Cl, Хлористый метил (72, 84, 88, 89, 91, 160, 161, 211, 214); см. также т. V, стр. 448

Эта система во всех отношениях соответствует системе CO_2-SO_2 (фиг. 3); так же, как и последняя, она характеризуется весьма значительными изменениями давления от критической точек росы до кривой точек кипения в пределах всей конденсационной петли полной смеси постоянного состава.

Критические температуры (*1) и температуры максимумов (*2) указаны ниже.

%$_v$ B	t°	p_{atm} L	p_{atm} V
0	31.2*1	72.9	
10.4	43*1	75.4	68
	45*2		74
20.2	55.5*1	78	62
	60*2		75.5
32.2	70.7*1	80	62
	74.5*2		77
40.4	80*1	84.5	63.5
	84*2		77.5
50.3	92.5*1	85	71.5
	94.8*2		79
61.8	102.3*1	85	69
	105*2		80
70.2	115*1	80	67
	117.5*2		76
80	124*1	75.5	67
	126*2		74
89.9	131*1	72	67
	133*2		71
100	141.5*1	73	

$A=CO_2$; $B=C_2H_2$, Ацетилен
Критическая область (213, 214)

$A=CO_2$; $B=C_2H_6$, Этан; см. также фиг. 10 (213, 214, 221, 222)
Критическая область

%v B	t°	Граница L		Граница V	
		v*1	patm	v*1	patm
0	31.2 крит.	0.0044	72.9		
15	10.35	0.0028	49.45	0.0121	48.85
	16.0	0.0030	56.32	0.0098	55.72
	23.2 крит.	0.0041	66.3	0.0058	66.15
	23.35			0.0046	66.52
	23.35			0.0054	66.44
	23.4 max			0.0052	66.54
30	8.95	0.0031	49.07	0.0116	48.58
	14.95	0.0035	56.28	0.0087	55.82
	17.28	0.0038	59.3	0.0073	59.0
	18.68	0.0045	61.2	0.0058	61.1
	18.73	0.0047	61.3	0.0057	61.2
	18.8 крит. max			0.0053	61.25
43	8.95	0.0034	48.45	0.0116	47.3
	14.95	0.0039	55.3	0.0084	54.5
	17.56	0.0049	58.42	0.0063	58.18
	17.62 крит. max			0.0058	58.37
50	8.8	0.0035	47.5	0.0124	45.7
	9.1	0.0035	47.7	0.0122	45.95
	14.95	0.0040	54.1	0.0090	52.9
	17.55	0.0049	57.2	0.0068	56.6
	17.75	0.0056	57.2	0.0066	56.9
	17.85 крит.	0.0061	57.15	0.0065	57.0
	17.9 max			0.0063	57.1
100	32 крит.	0.0064	48.8		

*1 v=объему, отнесенному к объему при 0° и 1 *atm*, который принят за единицу.

Растворы, насыщенные CO_2 (крист.)

°. . .	−80	−75	−70	−67	−65	−62.8
patm .	2.53	3.19	3.48	4.67	4.97	5.4
%m B .				50		30

$A=CO_2$; $B=C_3H_7NO_2$, Уретан (196, 197, 198)
$L_I+L_{II}+V$

Смеси с надлежащей концентрацией B (во всяком случае выше 4%) обнаруживают (частично) несмешиваемость в жидкой фазе вплоть до критической области.

t°	patm	t°	patm
26.0	63.1	33	73.4
27	64.5	34	75.0
28	65.85	35	76.6
29	67.3	36	78.25
30	68.75	37	80.0
31	70.3	37.3 *1	80.5
32	71.8		

*1 В этой точке кривая $L_I+L_{II}+V$ пересекает критическую кривую системы; критическая точка.

$A=CO_2$; $B=C_4H_{10}O$, Этиловый алкоголь (348, 441, 442)
L+V, критич. явления

L		V	
% A	patm	% A	patm
35°			
14.6	7.7	82.9	6
25.9	15.5	88.7	9
36.6	27	91.1	23
46.6	43.6	93.8	31
50.2	48.4	95.9	57
54.2	58	97.9	60
59.2	70		
75 *1	74	75 *1	74
60°			
14.6	15.5	82.9	9
25.8	23	88.7	15
32.8	48	91.1	46
37.6	58		
41.9	68		
44.4	77		
65 *1	85	65 *1	85
100°			
15.1	58	69.4	22
22.0	67	82.9	48
27.1	77	88.7	58
31.2	87		
36.6	94		
50 *1	94	50	94

*1 Критическая точка.

$A=CO_2$; $B=C_5H_{12}$, Изопентан. Критические явления (445)

$A=CO_2$; $B=C_6H_3N_3O_7$, Пикриновая кислота (139)

t°	patm	t°	patm
B (крист.)			
22.85	59.7	31.9*1	73.2
25.5	63.1	98.4	212.7
28.3	67.2	98.9	192.6
29.6	69.4	99.9	173.9
30.4	70.5	101.1	155.9
30.8	71.2	102.9	135.3
31.2	71.8	104.9	117.8
31.4	72.3	106.5	101.8
31.6	72.6	108.1	90.2
31.8	72.9	121.5*2	

*1 Первая критическая точка (для чистого CO_2 тот же автор дает значение 31.2°, 72.4 *atm*); вторая критическая точка не достигнута. *2 Тройная точка для B.

$A=CO_2$; $B=C_6H_5NO_2$, Нитробензол (198)
$L_I+L_{II}+V$, критическая область

В этой системе имеются две жидкие фазы вблизи критической точки для A при условиях, удовлетворяющих Ван-дер-Ваальсовым критериям для двукратной обратной конденсации (van der Waals-Kohnstamm «Thermodynamik», т. 2, стр. 382 и след.). Это явление не было наблюдаемо; приблизительные измерения имеются для растворов вплоть до 12.1%m B. Между 9 и 12.1%m B трехфазная ($L_I+L_{II}+V$) кривая обнаруживает две критические точки:

~ 29.9° и 67 *atm* и 39.9° и 84 *atm*.

Соответствующая кривая $L_{II}+V$ установлена лишь в первом приближении до 40° и 101 *atm*.

$A=CO_2$; $B=C_6H_7N$, Анилин (359)

t°	patm	t°	patm
AB+L_I+V			
−0.6	33.3	12.8	46.5
+2.2	35.7	13.4	47.3
4.7	38.1	14.8	48.6
7.4	40.8	15.9	49.8
9.0	42.5	16.95	50.9
10.8	44.4	18	52
AB+L_{II}+V			
0	6	11.6	21.7
0.95	7.4	13.5	26.7
2	9	15.5	34.6
5	10.9	15.9	36.4
7	14	17.1	43.8
8.1	15	17.6	48.3
9.7	17.5	18	52
$L_I+L_{II}+V$			
Метастаб.		Стабильн.	
8.7	41.8	19.7	54.1
9.85	42.8	20.7	55.4
10.0	43.2	21.5	56.3
10.9	43.9	25.15	61.1
11.5	44.8	26.3	62.7
11.85	45.1	30.25	68.4
13.25	46.6	33.9	74.0
13.95	47.4	35.8	77.1
16.0	49.7	37.15*1	79.5
16.95	50.8		
17.8	51.8		
18	52		
AB+L_I+L_{II}			
18.0	52	18.2	80

*1 Критическая точка растворения.

$A=CO_2$; $B=C_7H_9N$, Толуидины (359)

t°	patm	t°	patm
o-Толуидин			
$L_I+L_{II}+V$			
−7.5*1	27.5	15.6	49.0
−2.1	31.5	19.4	53.5
+0.3	33.6	20.4	54.8
3.9	36.8	24.7	60.1
7.3	40.1	29.6	67.1
9.5	42.3	34.5	74.9
11.8	44.7	38.1*2	80.8
m-Толуидин			
AB+L_I+V			
−3.4	30.8	2.9	36.2
−0.2	33.4	4.7	37.7
+1.9	35.3	5.7	38.6
AB+L_{II}+V			
−2.6	10.4	2.9	23.1
+0.6	16.5	5.0	31.5

$t°$	p_{atm}	$t°$	p_{atm}
	$L_I+L_{II}+V$		
7.5	40.5	23.9	59.5
10.0	43.1	27.35	64.2
13.2	46.4	30.3	68.5
15.5	49.2	33.7	73.8
18.0	52.1	35.85	77.4
20.9	55.7	37.2*2	79.6
	$AB+L_I+L_{II}+V$		
6.3	39.2		
	p-Толуидин		
	$AB+L_I+V$		
−0.4	33.9	23.3	59.8
+5.1	39.1	25.6	62.4
9.6	43.6	27.0	64.3
13.1	47.6	29.7	67.7
17.5	52.7	30.8	69.0
19.8	55.5	31.5*3	70.0
29.7*4	44	31.3	62.2
30.2	47.7	31.4	65.0
30.8	52.5	31.5*3	70.0
31.1	57.3		
	$B+L_{II}+V$		
29.7*4	44	34.0	32.5
30.3	43	36.2	26.8
32.0	38.2	44*5	0.0013
	$L_I+L_{II}+V$		
31.5*3	70	35.05	75.7
32.8	72	37.75*6	80.4
33.9	73.9		

*1 Четверная точка. *2 Критическая точка растворения. *3 $AB+L_I+L_{II}+V$. *4 $AB+B+L_{II}+V$. *5 B, тройная точка. *6 $L_I+L_{II}+V$, критическая точка.

$A=CO_2$; $B=C_{10}H_8$, Нафталин (139)

$t°$	p_{atm}	$t°$	p_{atm}
	$C_{10}H_8$		
25.2	62.1	33.3*1	74.6
27.7	65.4	58.5	201.7
29.5	68.1	58.8	184.0
30.3	69.3	59.1	164.0
30.9	70.3	59.3	146.0
31.4	70.9	59.7	131
31.7	71.4	59.9	116
31.95	71.9	61.3	103.3
32.2	72.3	63.5	88.5
32.4	72.7	65.1	79.2
32.8	73.7	66.5	67.9
33.0	74.1	68.3	58.3
33.2	74.4	79.7*2	0.0053

*1 Первая критическая точка (для чистого CO_2 тот же автор дает значения 31.2°, и 72 *atm*); вторая критическая точка не достигнута. *2 Тройная точка для B.

$A=CHCl_3$, Хлороформ; $B=C_6H_4N_2O_4$, *m*-Динитробензол (384.5, 423)

$t°$	$p_{мм}$	C
	m-$C_6H_4N_2O_4$	
23.5	157	
25.0		40.9
25.5	169.4	
27.9	185.3	
30.0		49.3
30.3	201.0	
33.5	224.6	
35.4	239.1	
38.4	262.8	
40		72.5
41	284.1	

$A=CS_2$; $B=CH_4O$, Метиловый алкоголь (79, 345)

$t°$	% m B		$p_{мм}$
	L_I	L_{II}	
		$L_I+L_{II}+V$	
−15		81	~70
0		76.8	154
+10	3.8	73.4	245
15	5.6	71.2	305
20	7.5	68.4	379
25	10.0	65.0	465
30	13.4	60.3	567
35	18.8	52.0	687
36	20.7	49	712
37	23.5	44	744
38	32	32	770

Изотермы L+V

$t°$ \ % m B	0	4.7	72.2	90.3	100
−10	78.4			80.5	
− 5	99.2			102	18.1
0	124.5			128	25.5
+ 5	156			160	35.5
10	193			199	48.9
15	237		303	246	65.8
20	290	373	375	303	88.5
25	353	458	460	371	117
30	424	557	561	451	152.2
35	510	676	680	545	198
40	609	813	819	656	254
45	723	976	979	785	322
50	857	1162	1168	935	406
55	1004	1375	1382	1108	506
60	1175			1305	627

$t°$ \ % m B	11.7	19.4	26.4	30.7	52.9
30	563				
35	683				693
40	828	833	838	838	838
45	992	999	1002	1002	1002
50	1185	1193	1195	1195	1195
55	1405	1414	1416	1416	1416

$A=CHCl_3$, Хлороформ; $B=C_8H_9NO$, Ацетанилид (384.5, 423)

$t°$	$p_{мм}$	% B	$t°$	$p_{мм}$	% B
	C_8H_9NO				
20		10.7	45.2	390.5	
25.5	192.5		48.8	435.7	
30.0		14.5	50		23.7
32.8	255.2		51.1	465.0	
36.6	293.0		55.0	517.6	
40.0		18.7	55.1	519.5	
41.1	342.6		60		29.1

$A=CH_4O$, Метиловый алкоголь; $B=C_2HCl_3O$, Хлораль. S-L-V (325)

$A=CH_4O$. Метиловый алкоголь; $B=C_2H_6$, Этан $L_I+L_{II}+V$. Критическая область испарения-конденсации (220)

$A=CH_4O$, Метиловый алкоголь, $B=C_3H_8$, *n*-Пропан $L_I+L_{II}+V$. Критическая область испарения-конденсации (217)

$A=CH_4O$, Метиловый алкоголь; $B=C_4H_{10}$, *n*-Бутан $L_I+L_{II}+V$. Критическая область испарения-конденсации (218)

$A=CH_4O$, Метиловый алкоголь; $B=C_5H_{12}$, *n*- и *iso*-Пентан. $L_I+L_{II}+V$. Критическая область испарения-конденсации (217, 218)

$A=CH_4O$, Метиловый алкоголь; $B=C_6H_{14}$, Гексан $L_I+L_{II}+V$. Верхняя критическая точка растворения 43.8° и 550 *мм*; *p*—приблизительно постоянно при 31÷83% гексана (302); критическая область испарения-конденсации (217). См. также т. V, стр. 450

A=C_2HCl_3O, Хлораль; B=C_2H_6O, Этиловый алкоголь
Данные относительно упругости пара растворов, насыщенных соединением AB (при 20÷46°) см. (37, 225, 231)

A=C_2H_2,*1 Ацетилен; B=C_2H_6, Этан (213, 214); см. также фиг. 11

%$_v$ B	$t°$	Граница L		Граница V	
		v*2	p_{atm}	v*2	p_{atm}
0	35.2		61		
27	7.6	0.0032	39.6	0.0162	38.25
	14.0	0.0035	45.6	0.0125	44.6
	22.2	0.00425	54.6	0.0083	53.9
	23.75	0.0052	56.27	0.0067	56.0
	23.8 крит.	0.0056	56.25		
	23.85 *max*			0.0061	56.23
41	14.0	0.0038	48.2	0.0117	46.1
	19.35	0.0044	53.7	0.0091	52.0
	21	0.0054	55.1	0.0074	54.6
	21.05 крит.	0.0055	55.1		
	21.15 *max*			0.0060	55.0
51	14.0	0.0039	50.5	0.0116	46.4
	19.4	0.0050	55.0	0.0080	53.3
	19.75	0.0056	55.0	0.0071	54.1
	19.85 крит.	0.0059	54.9	0.0070	54.2
	19.95 *max*			0.0064	54.6
61	14.0	0.0041	48.4	0.0123	44.6
	20.1	0.0053	53.7	0.0081	52.1
	20.55	0.0057	53.7	0.0077	52.6
	20.75 крит.	0.0065	53.5	0.0074	53.1
	20.8 *max*			0.0068	53.4
68	14.0	0.00405	45.3	0.0146	40.3
	22.2	0.0051	51.8	0.0096	49.2
	23.05	0.0055	52.35		
	23.15	0.0056	52.4		
	23.4 крит.	0.0063	52.3	0.0080	51.2
	23.5			0.0079	51.3
	23.6			0.0065	52.3
	23.6			0.0075	51.6
	23.75 *max*			0.0071	52.1
100	32.1 крит.	0.0067	48.8		

*1 Взятый для исследования C_2H_2 содержал небольшое количество неизвестных примесей. *2 v= объему системы, отнесенному к объему при 0° и 1 *atm*, который принят за единицу.

A=C_2H_4O, Ацетальдегид; B=Паральдегид и Метальдегид; для p=760 *мм* (34, 410, 411, 412)
(*a*) A+B (Паральдегид)+насыщ. раств.+V; ~−123°
(*b*) A+B (Метальдегид) (смеш. крист.)+насыщ. раств.+V; −122.8°
(*c*) B (Паральдегид)+B (Метальдегид) (смеш. крист.)+насыщ. раств.+V; +12.9°

A=C_2H_6, Этан; B=C_2H_6O, Этиловый алкоголь
L_I+L_{II}+V. Критическая область испарения-конденсации (220)

A=C_2H_6, Этан; B=C_3H_8O, *n*-Пропиловый алкоголь
L_I+L_{II}+V. Критическая область испарения-конденсации (220)

A=C_2H_6, Этан; B=$C_4H_{10}O$, Бутиловый алкоголь
L_I+L_{II}+V. Критическая область испарения-конденсации (220)

A=C_2H_6, Этан; B=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь
L_I+L_{II}+V. Критическая область испарения-конденсации (220)

A=C_2H_6, Этан; B=$C_{10}H_8$, Нафталин (322)

$t°$	p_{atm}
$C_{10}H_8$	
80.0	
62.1	47.8
58.4	59.3
55.1	70.4
55.5	78.2
55.7	86.0
56.3	97.1
57.4*1	124.8

Критическая кривая испарения растворов, богатых этаном

$t°$	p_{atm}
32.3*2	48.1
37.4	51.7
39.4*1	52.9

*1 Критическая точка. *2 Критическая точка этана.

A=C_2H_6O, Этиловый алкоголь; B=$C_3H_8O_3$, Глицерин (5, 11, 329)

% A	$p_{мм}$	% A	$p_{мм}$	% A	$p_{мм}$
t=15°					
2	5.0	14	18.6	33.5	25.3
5	10.0	16.5	19.3	44.0	26.8
5.5	10.2	18.3	21.0	53.0	28.5
9.7	14.9	22.5	22.8	67.5	29.9
10	15.2	27.5	24.1	100	32.5

A=C_2H_6O, Этиловый алкоголь; B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир
Значения $p_{мм}$ (249); см. также стр. 13 и т. V, стр. 451

% B \ $t°$	0	5	10	15	20	25	30	35	40	45	50
0	12.4	17.3	24.3	33.2	44.4	59.7	79.3	103.1	134.6	173.3	221.1
10.04	43.3	54.6	70.1	89.2	112.4	140.7	174.8	217.3	266.3	327.5	400.5
20.07	70.9	90.2	114.4	144.5	174.0	214.2	262.9	318.5	386.5	467	558
30.09	93.7	118.1	147.2	182.1	224.8	274	334	403.5	486	582	693
40	111.8	139.5	175.0	215.5	268	324.5	395.5	476.5	571	679	804.5
50	126.7	158.5	197.9	248	302.5	368	446	536.5	641.5	762	903.5
60.07	141.1	178.1	221.7	271	333	405	491.5	590.5	708.5	843	995
68.54	151.7	190.5	236.8	293.5	359	436	529	632	758	901	1062.5
80.07	160.8	203.6	253.9	314.5	384.5	467.5	567	681.5	812	965	1136
90.03	172.0	217.0	271.7	335.5	411	499.5	604.5	726	866	1026	1208.5
100.0	185.3	233.2	291.7	360.5	442	537	647.5	775.5	921.5	1090	1276.5

A=C_2H_6O, Этиловый алкоголь; B=C_6H_6, Бензол
Значения $p_{мм}$ (377, 378): ср. (439, 440); см. также стр. 12

A	34.8°	50°	60°	66°
0	147	271	389	477
2.07	174	326	471	578
3.85	185	347	503	620
9.47	195	371	545	677
17.38	198	379	562	702
25.64	198	382	570	711
32.15	197	380	569	711
50.14	190	371	557	697
64.91	178	351	530	671
79.88	155	311	479	609
93.28	122	257	403	520
100	103	223	354	462

A=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир; B=$C_{14}H_8O_2$, Антрахинон
Двукратная обратная конденсация (406, 408, 417, 418)

A=$C_6H_4N_2O_4$, *m*-Динитробензол; B=C_6H_6, Бензол (384.5, 423)

$t°$	$p_{мм}$	C	$t°$	$p_{мм}$	C
		m-$C_6H_4N_2O_4$			
20		35.1	32.2	108.5	
25	82.1	49.3	35.3	119.2	
28.1	92.5		38.4	134.5	
30.0		66.7	40		108
30.2	100.2		41	145.9	
30.3	100.9				

A=$C_6H_5NO_2$, Нитробензол; B=C_6H_{14}, *n*-Гексан (78, 199). $L_I+L_{II}+V$

$t°$	$p_{мм}$	$t°$	$p_{мм}$	$t°$	$p_{мм}$
15.55	103.8	18.65	115.9	20.24	123.3
16.52	106.3	19.05	119.2	20.3	124.1
17.65	111.2	19.45	119.5	20.4*1	125
18.22	115.0	19.85	121.8		

*1 Критическая точка растворения.

A=C_6H_6, Бензол; B=$C_{20}H_{24}N_2O_2$, Хинин (174)
t=25.8°

% B	$p_{мм}$	Фазы
79.7	77	AB+насыщ. раств.+V
80.0 } 83.0 }	62	AB+A_2B_3+V
86.2 } 92.4 }	41	A_2B_3+94%B (смеш. крист.)+V
94.9	33	Смеш. крист.+V
95.1	33	
97.0	16	
100.0	~0.0	Чист. B

A=C_6H_6O, Фенол; B=C_6H_7N, Анилин; L+V; диаграмма (208)

A=C_6H_7N, Анилин; B=C_6H_{12}, Циклогексан (199)
$L_I+L_{II}+V$

$t°$ . . .	23.22	25.50	25.61	27.3	27.8	29.0	30.5	31.1*1
$p_{мм}$ . .	90.65	100.4	101.1	108.0	110.5	117.0	124	127

*1 Критическая точка растворения.

A=C_6H_7N, Анилин; B=C_6H_{14}, *n*-Гексан (192, 199)
% B; см. также стр. 13

$t°$	L_I	L_{II}	$p_{мм}$
40.0	13.5	85.4	267

ВОДНЫЕ СИСТЕМЫ ИЗ ДВУХ КОМПОНЕНТОВ.

(«Нормальный порядок»; см. т. V, стр. 124.)

HCl, S+L+V (17)

HBr (17, 18, 20, 21, 22, 26, 27, 28)

$t°$	$p_{мм}$	C
	$HBr.2H_2O$	
−25	1	175.5
−21.8	10	
−18.9	30	188.5
−16.8	60	
−14.6	120	200.0
−13.0	220	
−12.4	280	
−12.0	340	213.8
−11.6	440	
−11.3	525	224.4
−11.5	760	235.2
−12	950	243.0
−12.6	1140	248.6
−13.3	1330	
−14.0	1520	263.8
−14.8	1710	
	$HBr.2H_2O+HBr.H_2O$	
−15.5E	1900	275.0
	$HBr.H_2O$	
−15.5	1900	275
−14.8	2090	
−14.0	2280	279
−11.0	3040	290
− 8.7	3800	300
− 7.2	4560	311
− 5.8	5320	325
− 4.7	6080	330
− 4.0		
− 3.3	8000	375

SO_2, S+L+V (17)

H_2S (258, 351, 352, 360, 361, 380)

$t°$	$p_{мм}$	$t°$	$p_{мм}$
	$L_I+L_{II}+V$		
	Метастабильное состояние		
19.4	13150	20.8	13600
19.8	13200	21.2	13680
20.6	13500	21.4	13810

$t°$	$p_{мм}$	$t°$	$p_{мм}$
22.8	14330	26.4	15660
23.0	14400	26.9	15770
23.7	14670	27.5	15960
24.6	14990	28.0	16190
24.8	15070	28.2	16260
25.1	15200	28.4	16340
25.4	15200	29.1	16530
25.6	15280	29.2	16640
25.8	15390		
	Стабильное состояние		
30.3	17060	32.0	17780
31.0	17400	32.7	18090
31.2	17400	33.2	18240

$t°$	$p_{мм}$	% H_2O в м L
	$H_2S.6H_2O+L_I+V$	
0.0		0.44
10.0		0.55
17.4	12620	0.8
21.2	13780	1.0
26.0	15500	1.2
29.5	16850	1.6
	$H_2S.6H_2O+L_{II}+V$	
5.0		99.5
10.0		99.3
15.0		99.0
16.3	4030	
17.9	4790	
19.7	5780	
20.0		98.6
21.0	6540	
23.3	8130	
24.8	9800	
25.0		97.8
25.6	10640	
27.4	13000	97.2
28.5	14820	96.8
29.2	16190	96.45
29.5	16850	96.3
	$H_2S.6H_2O+L_I+L_{II}+V$	
29.5	16850	1.6 и 96.3

H_2SeO_3 (264)

$t°$	$p_{мм}$	C	$t°$	$p_{мм}$	C
		H_2SeO_3			
22.0		535.6	36.8	19.0	
32	16.5		38.3	19.5	
35.4	18.0		39.5	21	
36.1	18.5		40.3	22	
			42		905.4

NH_3, см. также фиг. 12 (1, 81, 99, 114, 188, 151, 152, 245, 263, 277, 278, 285, 306, 307, 308, 309, 312, 315, 319, 326, 337, 343, 346, 347, 390, 415, 416, 448, 454, 456); см. также т. V, стр. 453

Система L+V. Значения $p_{мм}$

$t°$ \ %mB	5	10	15	20	25	30
−70						1.40
−60						3.58
−50					4.65	9.15
−40					10.3	17.6
−30			6.9	12.5	21.1	35.0
−20			14.2	24.7	40.6	65.7
−10		15.40	27.2	46.2	73.8	88.0
0	14.61	28.79	49.55	81.75	127.5	195.8
+10	27.06	51.42	85.95	138.8	209.5	317.5
20	51.78	87.8	142.9	224.7	335.5	494.5
30	81.0	143.9	228.7	351.6	515.3	745.0
40	131.8	227.5	353.5	543.0	766.9	1143.5
50	207.5	348.0	530.2	783.5	1109	1554.5

$t°$ \ %mB	35	40	45	50	55	60	65	70	75	80	85	90	95
−90	0.31									11.71			
−80	0.95	1.73	3.22		7.97	11.61			24.54	28.22	31.29	33.81	35.98
−70	2.58	4.53	8.01	12.27	18.81	26.80	36.04	45.44	54.05	61.75	68.30	73.55	78.12
−60	6.29	10.69	18.30	27.21	43.96	61.05	74.68	92.64	109.3	124.1	136.4	147.0	156.3
−50	14.06	23.12	38.35	55.55	80.8	110.4	143.3	175.9	205.8	231.9	254.4	274.0	291.6
−40	29.1	46.5	74.7	105.9	150.6	201.9	258.9	314.1	364.2	409.0	447.3	480.8	511.5
−30	56.2	87.3	136.6	189.8	264.9	349.5	441.5	530.3	611.0	682.6	744.6	798.8	850.3
−20	102.4	155.1	236.5	323.3	442.3	575.2	718.7	854.5	978.5	1089	1185.7	1271	1353
−10	176.9	262.2	391.2	525.5	707.0	907.5	1120	1322	1505.5	1669	1812	1942	2066
0	292.3	425.2	619.7	819.7	1087	1379	1685	1974	2235	2469	2677	2685	3048
+10	463.0	660.4	947.0	1234	1615	2024	2452	2852	3215	3541	3829	4101	4359
20	708.5	992.6	1401	1801	2328	2887	3468	4010	4502	4941	5336	5710	6073
30	1050	1448.6	2010	2556	3265	4010	4781	5500	6148	6731	7265	7764	8261
40	1513	2055	2810	3538	4472	5446	6448	7375	8216	8977	9675		
50	2152	2847	3301	4788	5998	7241	8522	9703					
60	2195	3319	5143	6353	7882	9454							
70	3919	5128	6760	8778	10188								
80	5170	6703	8737	10616									
90	6712	8609	11120										
100	8580	10899											
110	10812												

$t°$	%m B	$p_{мм}$
NH_3		
−77.60	100.0	45.8
−80.5	95.0	34.4
−84.4	90.0	23.3
−89.0	85.0	14.3
NH_3+$(NH_3)_2.H_2O$		
−93E	81.2	9.03
$(NH_3)_2.H_2O$		
−91.2	80.0	10.5
−83.85	75.0	17.7
−79.7	70.0	20.9
−78.8	66.66	20.2
−79	65.0	17.4
−83.85	60.0	8.6
$(NH_3)_2.H_2O$+$(NH_3).H_2O$		
−86.35E	58.55	6.5
$(NH_3).H_2O$		
−82.0	55.0	6.6
−79.2	50.0	5.4
−81.85	45.0	2.7
−89.0	40.0	0.67
−99.9	35.0	0.09
$(NH_3).H_2O$+лед		
−100.3E	34.6	0.083
Лед		
−68.7	30.0	1.6
−46.0	25.0	6.4
−31.25	20.0	11.4
−20.1	15.0	14.1
−11.95	10.0	13.5
− 5.35	5.0	10.3
0.0	0.0	4.579

NH_4NO_3 (68, 120, 320, 321, 434); см. также т. V, стр. 457

C	$p_{мм}$ 100°	C	$p_{мм}$ 100°
0	760.00	160	469.2
5	745.9	180	447.6
10	732.2	200	427.9
20	706.0	300	350.6
40	658.9	400	296.9
60	617.5	500	257.4
80	580.6	600	227.1
100	548.3	700	203.1
120	519.1	800	183.8
140	492.9	890+	169.6

$t°$	$p_{мм}$	C
NH_4NO_3 (O*1 IV)		
(10)	6.45	147.0
15	8.55	165.5
20	11.25	187.0
25	14.7	212.5
30	19.0	242.5

$t°$	$p_{мм}$	C
NH_4NO_3(O*1IV)+NH_4NO_3 (O*1? III)		
32.1	21.05	256.9
NH_4NO_3 (O*1? III)		
40	29.2	293.0
50	42.95	352
60	61.1	421
70	84.9	498
80	115.4	580
NH_4NO_3 (O*1?III)+ +NH_4NO_3 (T*1 II)		
84.2	130.3	614
NH_4NO_3 (T*1 II)		
90	143.9	716
95	156.5	803
100	169.6	890
(105)	(183.4)	(978)

*1 О—орторомбическая; Т—тетрагональная.

NH_4Cl; см. также т. V, стр. 457

Значения $p_{мм}$ (120, 357, 384.5, 433, 434)

t° \ C	0.0	10.0	20.0	30.0
0	4.579	4.3	4.0	(3.8
10	9.210	8.6	8.1	7.6
20	17.539	16.4	15.5	14.5
30	31.834	29.9	28.1	26.3
40	55.34	51.9	48.9	45.8
50	92.54	86.8	81.7	76.6
60	149.46	140.2	132.0	123.6
70	233.79	219.3	206.5	193.4
80	355.47	333.5	314.0	294.1
90	526.00	493.5	464.6	435.2
100	760.00	713.0	671.2	628.7
110	1074.5	1008	949	888.9

t° \ C	40.0	50.0	60.0	70.0	80.0
Насыщенные растворы					
30	24.7				
40	42.9				
50	71.8	67.5			
60	116.0	109.0			
70	181.4	170.5	160.6		
80	275.9	259.3	244.2		
90	408.2	383.6	361.4	341.1	
100	589.8	554.3	522.1	492.9	
110	833.8	783.7	738.2	696.8	659.2

t°	$p_{мм}$	C	t°	$p_{мм}$	C
α-NH_4Cl			α-NH_4Cl+β-NH_4Cl		
20	13.9	37.2	845.1	4032	149.5
25	18.5	39.3			
30	24.5	41.4	β-NH_4Cl		
160	2471	125.2	190	4431	154.0
170	3039	134.9	195	4924	158.2
180	3703	144.8	200	5396	162.3

NH_4Br; см. также т. V, стр. 457

Значения $p_{мм}$ (70, 358, 384.5, 394, 433, 434)

t° \ C	0	10.0	20.0	40.0
0.0	4.579	4.4	4.3	4.0
10.0	9.210	8.9	8.6	8.0
20.0	17.539	17.0	16.4	15.3
30.0	31.834	30.8	29.8	27.7
40.0	55.34	53.6	51.7	48.2
50.0	92.54	89.6	86.5	80.5
60.0	149.46	144.7	139.7	130.0
70.0	233.79	226.3	218.6	203.4
80.0	355.47	344.1	332.3	309.3
90.0	526.00	509.2	491.8	457.6
100.0	760.00	735.7	710.5	661.2

t° \ C	60.0	80.0	100.0	120.0	140.0
0.0	3.7				
10.0	7.4				
20.0	14.2				
30.0	25.7				
40.0	44.7	41.5			
50.0	74.8	69.4			
60.0	120.8	112.1	103.9		
70.0	188.9	175.3	162.4		
80.0	287.3	266.5	247.0	228.8	
90.0	425.1	394.3	365.5	338.5	
100.0	614.2	569.8	528.1	489.0	452.0

t°	$p_{мм}$	C	t°	$p_{мм}$	C
α-NH_4Br			β-NH_4Br		
90	329.7	133.0	140	1450	191.8
95	390.2		145	1650	
100	459.4	144.0	150	1872	202.2
105	538.1		155	2117	
110	627.3	155.4	160	2385	212.8
115	728.5				
116.53	760.0		$\log x_\alpha = -\frac{372.7}{T} + 0.31978$		
120	843	167.3			
125	971		$\log x_\beta = -\frac{293.7}{T} + 0.12727$		
130	1113	179.7			
135	1272				
α-NH_4Br+β-NH_4Br			Полученные значения приблизительно на 0.7% ниже, чем приводимые в (394)		
137.8	1369	189.2			

$(NH_4)_2SO_4$; см. также т. V, стр. 457

Значения $p_{мм}$ (120, 384.5, 433, 434)

t° \ C	0	5	10	20	30
0	4.579	4.5+	4.5−	4.4	4.2
10	9.210	9.1	9.0	8.7	8.5
20	17.539	17.4	17.1	16.7	16.2
30	31.834	31.5	31.1	30.3	29.4
40	55.34	54.7	54.1	52.6	51.1
50	92.54	91.5	90.4	87.9	85.5
60	149.46	147.8	146.0	142.0	138.0
70	233.79	231.2	228.4	222.2	215.9
80	355.47	351.6	347.2	337.8	328.3
90	526.00	520.2	513.8	499.9	485.8
100	760.00	751.7	742.3	722.2	701.9
110	1074.5	1063	1050	1021	992.3

t° \ C	40	50	60	70	80	90	100
0	4.1	4.0	3.9	3.8			
10	8.3	8.0	7.8	7.6			
20	15.7	15.3	14.8	14.4			
30	28.6	27.7	26.9	26.2			
40	49.6	48.2	46.8	45.5	44.2		
50	83.0	80.6	78.3	76.1	73.9		
60	134.1	130.2	126.5	122.8	119.4		
70	209.7	203.7	197.8	192.2	186.7		
80	318.9	309.7	300.8	292.2	283.9	276.0	
90	471.8	458.2	445.0	432.3	420.1	408.3	
100	681.7	662.1	643.0	624.7	607.0	590.0	573.7
110	963.8	936.1	909	883	858	834	811

t°	$p_{мм}$	C	t°	$p_{мм}$	C
$(NH_4)_2SO_4$			$(NH_4)_2SO_4$		
0	3.8	70.7	40	44.1	81.05
10	7.5	73.0	50	73.0	84.40
20	14.2	75.45	60	116.7	88.00
22	16.0	75.95	70	180.7	91.60
24	18.1	76.45	80	271.9	95.30
26	20.3	77.00	90	398.0	99.15
28	22.8	77.50	100	568.5	103.3
30	25.6	78.05	110	793	108.15

$(NH_4)H_2PO_4$ (77, 120)

$t°$	$p_{мм}$	C
	$(NH_4)H_2PO_4$	
19	15.31	
20	16.33	
21	17.41	
22	18.51	
23	19.66	
24	20.82	
25	22.09	
26	23.47	
27	24.88	
28	26.31	
29	27.88	
30	29.57	

$\% B = 18.0 + 0.455t$

CO_2. Критическая область (220, 348)

C_2H_6, Этан (220)

$L_I + L_{II} + V$ вблизи критической точки для B; $t = 15 \div 32°$, $p = 33 \div 49$ *atm*

C_5H_{12} (смесь из *n*- и *iso*-Пентана) (356)

Две жидкие фазы; при трех фазах давление превышает сумму давлений паров чист. компонентов.

$t°$	p_{atm}	$t°$	p_{atm}
150	22.4	180	38.8
160	27.0	187.1*1	44.1
170	32.4		

*1 Критическая точка.

C_6H_6 (356)

Две жидкие фазы; при трех фазах давление превышает сумму давлений паров чист. компонентов.

$t°$	p_{atm}	$t°$	p_{atm}
150	10.6	220	42.9
160	13.2	230	50.9
170	16.4	240.1	60.4
180	20.1	250.2	70.7
190	24.6	260.1	82.2
200	29.8	267.8*1	92.7
210	35.9		

*1 Критическая точка.

C_6H_{14}, *n*-Гексан; см. также фиг. 13 (354, 356)

Область L_I-V между трехфазной кривой и критической кривой

Значения точек кипения при p_{atm}.

$t°$ \ %*m* A	0	2.3	5.2	8.6	11.8
170	10.69	14.45	18.05		
175		15.55	19.2		
180	12.70	16.65	20.35	22.8	
185		17.85	21.6	24.25	
190	14.97	19.1	22.9	25.8	
195		20.5	24.2	27.4	31.5
200	17.56	21.85	25.6	29.0	33.4
205		23.3	27.0	30.7	35.3
210	20.50	24.8	28.55	32.4	37.1
215		26.4	30.1	34.1	38.9
220	23.8	28.1	31.65	35.8	40.55
222		28.8	32.25	36.3	40.8
223					41.1
224				36.95	41.25
225		29.75	33.2	37.25	41.4
226				37.5	41.6
227			33.75	37.7	41.8
228			34.1	37.8	41.7
229			34.35	37.95	41.1
230		31.4	34.6	37.9	
231		31.8	34.75	37.5	
232		32.05	34.8		
233		32.25			
234.8	29.6				

$t°$ \ *m* A	15.3	18.9	22.8	25.7	27.7
210	40.8				
215	42.8				
220	44.3	48.0			
222	44.8	48.3	51.0	51.8	52.1
223	44.9	48.3	50.7	51.2	
224	45.0	48.15	49.9		
225	45.0	47.75			
226	44.85	46.7			
227	44.5				
228	43.2				

Значения точек росы при p_{atm}

$t°$ \ %*m* A	0	2.3	5.2	8.6	11.8
234.8	29.6				
233		31.4			
232		30.8	32.9		
231		30.2	32.1	35.85	
230		29.6	31.4	34.8	
229		29.2	30.8	33.9	37.6
228		28.7	30.3	33.15	36.55
227		28.2	29.8	32.5	35.6
225				31.2	34.0
222					31.95
220	23.8				

$t°$ \ %*m* A	15.3	18.9	22.8	25.7	27.7
228	40.3				
227	38.75				
226	37.5	41.75			
225	36.5	40.2	47.5*1 / 46.5		
224		39.05	43.4		
223		38.1	42.0	46.3	
222	34.25	37.2	40.8	44.5	46.9
221			40.0	43.2	45.2
220	33.1	35.7	39.0	42.1	44.0
218					43.0

*1 Кривая t-p проходит через температурный максимум при 225.1° и $p = 47.0$ *atm*.

$L_I + L_{II} + V$

$t°$	%*m* B, L_I	p_{atm}	$t°$	%*m* B, L_I	p_{atm}
163.8	94.8	16.7	200		34.8
170		19.0	205		38.2
175		21.2	207.1	84.7	39.65
176.4	91.4	21.7	210		41.8
180		23.5	215.25	81.1	46.0
185		26.0	220		50.2
190		28.8	220.75	77.2	50.9
194.0	88.2	31.1	221.6	74.3	51.7
195		31.7	222.2*1	72.3	52.1

*1 Трехфазная кривая ($L_I + L_{II} + V$) и критическая кривая (кривая критических точек) пересекаются в этой точке; это значит, что критические явления наступают до того, как в смесях, содержащих менее 72.3%*m* гексана, происходит полное смешение.

C_6H_{14}. Критические данные

%*m* A	Макс. давл.		Макс. темпер.		Критич. точка	
	$t°$	p_{atm}	$t°$	p_{atm}	$t°$	p_{atm}
0.0	234.6	30.15	234.6	30.15	234.6	30.15
2.3	233.5	32.3	233.65	32.0	233.6	32.2
5.2	231.8	34.85	232.7	33.9	232.6	34.3
8.6	229.4	39.95	231.3	37.0	231.1	37.4
11.8	227.0	41.8	229.8	39.6	229.5	40.4
15.3	224.5	45.0	228.4	41.8	227.9	43.3
18.9	222.5	48.35	226.7	44.5	226.1	46.5
22.8	221.7	51.0	225.0	47.0	224.2	49.6
25.7			223.6	49.0	222.9	51.2
27.7			222.8	50.2	222.2	52.1
100.0					374	217.5

C_7H_8, Толуол (41)

Смешанная парообразная фаза в соприкосновении с двумя жидкими фазами при давлении ~ 760 *мм*

CH_2O_2, Муравьиная кислота (98, 184, 186, 200, 226, 229, 336, 341) %=% Муравьиной кислоты

Значения $p_{мм}$

$t°$ \ %	49.36	70.49	89.53	$t°$ \ %	49.36	70.49	89.53
5			9.1	28	23.9	23.4	33.5
6			9.7	30	26.8	26.3	37.2
8			11.0	32	30.0	29.5	41.1
10			12.4	34	33.6	33.9	45.2
12			13.9	36	37.5	36.7	49.7
14	10.5	10.2	15.7	38	41.9	40.8	54.3
16	11.8	11.5	17.7	40	46.6	45.3	59.1
17	12.5	12.2	18.7	42		50.5	
18	13.3	13.0	19.8	43		53.2	
19	14.1	13.8	20.9	44		56.0	
20	14.9	14.6	22.1	105	760		
22	16.8	16.4	24.5	106.5			760
24	18.9	18.5	27.2	107.6		760	
26	21.2	20.8	30.1				

$t°$	22.66 %	Макс. $t°_{кип.}$			$t°$	50.02%	$t°$	79.8%
		%	$p_{мм}$	$t°_{кип.}$				
					17	12.0	18	12.8
					32	29.5	42	50.6
19	15.3	79.9	43	38	43	53.8	60	122.5
42	57.0	85.1	97	54	55	98.4	61	128.3
61	145.1	87.3	262	77	70	195.5	81	294.4
81	346.5	89.5	740	107.1	81	310.5	100	595.1
100	719.8	92.6	1830	135	91	459		
					100	641		

$C_2H_2O_4$, Щавелевая кислота (384.5, 423)

$t°$	$p_{мм}$	C	$t°$	$p_{мм}$	C
	$H_2C_2O_4.2H_2O$				
40	52.5	21.52	70	208.1	61.08
50	85.9	31.46	80	310.7	84.5
60	135.8	44.32			

B=Различные сложные и простые эфиры.

Значения $p_{мм}$ для насыщенных растворов сложных эфиров (328)

B	0°	10°	20°	30°
Метилформиат . . .	186.7	296.3	451.7	729.8
Этилформиат	74.6	125.4	202.1	312.8
Пропилформиат . . .	25.6	46.0	79.8	131.9
Метилацетат	61.3	104.4	169.3	264.0
Этилацетат	28.4	49.9	85.4	140.2
Пропилацетат	12.0	22.9	41.8	72.5
Метилпропионат . . .	25.5	46.2	79.3	132.0
Этилпропионат . . .	12.9	24.6	45.0	78.0
Пропилпропионат .	7.3	14.2	26.9	48.5
Этиловый эфир . . .	185.1	292.7	445.0	652.1
Этилсульфид	20.6	36.9	62.9	105.3

$C_3H_6O_2$, Метилацетат (257); см. также т. V, стр. 452.

M_B $л^{-1}$	25°, $p_{мм}$		35°, $p_{мм}$	
	H_2O	$C_3H_6O_2$	H_2O	$C_3H_6O_2$
0.2542	24.0	22.5	42.1	38.3
0.5084	24.1	43.7	41.9	73.9
1.017	23.5	85.3	41.6	134.8
1.525	22.8	122.0	40.6	183.9
2.033	23.3	149.2	40.9	226.6

C_3H_8O, *n*-Пропиловый алкоголь (222); см. также т. V, стр. 452.

$t°$	p_{atm}	$t°$	p_{atm}
2.5% H_2O			
95.1	1.04	183.1	13.55
98.1	1.17	216.8	25.12
105.1	1.52	227.8	30.61
116.8	2.25	245.1	40.14
130.8	3.54	254.6	47.4
145.4	5.57	264.9*1	55.9
160.2	7.99		
25% H_2O			
166.9	11.20	241.4	48.0
179.1	14.56	250.2	56.2
182.7	15.76	261.8	67.3
215.7	30.57	275.9*1	83.8
224.6	35.85		

*1 Критическая точка. Критическая точка чистого C_3H_8O соответствовала 264.0° и 51.51 *atm*.

$C_4H_6O_4$, Янтарная кислота (384.5, 423)

$t°$	$p_{мм}$	C
$C_4H_6O_4$		
30	31.3	10.58
40	53.9	16.21
50	89.2	24.42
60	142.7	35.83
70	220.9	51.07
80	332.7	70.79
90	487.6	95.5

$C_4H_6O_6$, Винная кислота (384.5, 422)

$C_4H_6O_6$

20.0		139.4
22.7	18.4	
25.0		147.4
26.2	22.0	
29.1	25.4	
30.0		156.2
31.2	28.1	
34.6	33.3	
38.1	39.2	
40.0		176.0
41.7	46.6	
43.2	49.9	
46.3	57.6	
50.0		195.0

$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир; см. также фиг. 14 (220, 249, 266, 355)

% H_2O

$t°$	L_I	L_{II}	p_{atm}
0	1.0	88.4	0.247
5	1.05	89.8	0.311
10	1.12	91.3	0.388
15	1.15	92.4	0.477
20	1.20	93.5	0.585
25	1.26	94.3	0.710
30	1.32	94.9	0.858
34.1			1.00
40	1.50	95.5	1.24
45			1.43
50	1.7	95.9	1.74
60	1.8	96.3	2.38
70	2.0	96.8	3.19
80	2.2	97.2	4.23
90			5.51
100			7.04
110			8.95
120			11.25
130			14.0
150			21.0
155	5.47		23.05
160			25.3
170			30.2
175	6.63		32.9
185	7.87		39.1
190	8.44		42.4
Критическая кривая			
193.9	0		36.1
194.0	0.59		37.3
194.1	1.29		38.6
194.85	3.15		41.9
196.4	5.47		45.3
197.6	6.63		47.1
199.35	7.87		48.9
200.1	8.44		49.7
200.8	9.35		50.4
201.0	9.44		50.65
201.9	10.10		51.55
202.2*1	10.3		51.8
374	100		217.8

*1 Первая критическая точка (пересечение трехфазной кривой с критической кривой). *2 Вторая критическая точка—неизвестна; она должна находиться вблизи критической точки H_2O.

$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь (200, 276)

$t°$	% B		$p_{мм}$
	L_I	L_{II}	
−20	15.65	87.0	
−15	14.55	86.6	
−10	13.45	86.2	
− 5	12.45	85.8	
0	11.55	85.4	
+ 5	10.70	85.0	
10	9.95	84.55	
15	9.25	84.1	
20	8.70	83.7	28
25	8.20	83.2	
30	7.80	82.75	49
35	7.55	2.2	
40	7.30	81.7	82
45	7.15	81.15	
50	7.05	80.5	135
55	7.05	79.8	174
60	7.00	79.1	219
65	7.00	78.3	> 287
70	7.05	77.5	344
75	7.20	76.6	< 437

$t°$	% B		$p_{мм}$
	L_I	L_{II}	
80	7.45	75.6	529
85	7.85	74.5	651
90	8.30	73.3	794
95	8.85	71.95	962
100	9.55	70.5	1155
105	10.35	68.8	1375
110	11.40	67.0	1630
115	12.65	64.9	1925
120	14.25	62.3	2255
122	15.05	60.9	2410
124	15.90	59.2	2560
126	17.00	57.1	2720
128	18.35	54.6	2885
130	20.2	51.1	3055
131	21.5	48.8	
132	24.0	44.9	3220
132.5	26.0	40.5	
132.8*1	33.0*2		3290

Содержание спирта в L_I повышается при понижении температуры, начиная от 60°; вероятно имеется более низкая критическая точка растворения, не достигнутая экспериментально, несмотря на то, что кривая точек замерзания, которая также неизвестна, пересекает границы L_I-L_{II}.

*1 Критическая точка растворения. *2 Плоский максимум на кривой «температура—состав» для двухфазной системы, заключающийся в пределах изменения состава смеси ~ 6%.

$C_5H_8O_2$, Ацетилацетон (392). Критическая изотерма растворения 91.2°

% B	$p_{мм}$	% B	$p_{мм}$
0	550.2	51.60	647.2
11.77	637.0	59.22	649.2
19.56	638.4	74.14	648.0
24.12	642.2	80.08	646.0
39.14	648.0	100.0	186.3

C_6H_6O, Фенол (126, 227, 332, 371, 392, 413); см. также фиг. 15 и т. V, стр. 453.

$t°$	% B			$p_{мм}$
	L_I	L_{II}	V	
15	8.8	72.3		11.4
20	8.8	71.4	5.55	15.7
25	8.9	70.4		22.6
30	9.1	69.4	6.00	29.5
35	9.4	68.2		39.8
40	9.9	66.8	6.55	52.9
45	10.7	65.2		69.6
50	12.0	63.2	7.25	90.9
55	14.0	60.3		118
60	17.1	56.2	8.15	150
65	21.9	49.2		189
68.5	33.5	33.5	9.20	220

$t°$	$p_{мм}$	C
$C_6H_6O_2$, Резорцин (422)		
$C_6H_6O_2$		
20.0	15.27	103
22.5	17.53	
25.0	20.04	117
27.5	22.84	
30.0	25.93	131
32.5	29.33	
35.0	33.07	
37.5	37.16	
40.0	41.58	161

$C_{12}H_{22}O_{11}$, Сахароза (252, 260, 305, 384.5)

$C_{12}H_{22}O_{11}$

0	4.04	179.2
10	8.03	190.5
20	15.1	203.9
30	26.9	219.5
40	45.8	238.1
50	74.6	260.4
60	116.5	287.3
70	174	320.4

x_B	$p_{мм}$ при 18°	
	HCN	H_2O
HCN (385)		
0.05	167.0	15.1
0.10	283.4	14.7
0.15	349.5	14.2
0.20	381.0	13.8
0.25	398.5	13.5
0.30	409.1	13.3
0.35	417.2	13.2
0.40	421.3	12.9
0.45	425.4	12.7
0.50	430.6	12.4
0.55	434.8	12.0
0.60	442.0	11.6
0.65	451.0	11.1
0.70	462.0	10.4
0.75	474.0	9.8
0.80	488.0	9.0
0.85	503.0	7.9
0.90	521.0	6.4
0.95	540.5	4.0
1.00	566.2	0

C_6H_7N, Анилин (3, 371). Значения % B

$t°$	L_I	L_{II}	V	$t°$	L_I	L_{II}	V
41	3.7	94.4	13.4	90.0	6.0	91.5	19.8
49.5	3.9	94.2	16.7	100.0	6.9	90.5	
56.3	4.1	93.9	16.8*1	125	10.1	86.9	
64.5	4.4	93.4	17.5	150	17.5	79.1	
75.0	5.0	92.75	18.3*2	167	47		
82.0	5.4	92.2	19.7				

(Продолжение см. на стр. 69)

$C_6H_{15}N$, Триэтиламин (225, 384.5)

Значения $p_{мм}$

$t°$ \ % B	0	1.35	4.40	10.95	23.34	41.69	84.84	93.83	100.0
6	7.013				24.15				
8		14.94			27.67			34.68	
10	9.209	16.43	21.58	28.07	31.69	33.26		38.57	37.4
12		18.25	25.05	33.25	36.3	37.9	43.4	42.85	40.4
14	11.99	20.55	29.1	38.7	41.55	43.0	48.15	47.65	44.0
16		23.15	33.8	45.0	47.55	48.65	53.55	53.0	48.1
18	15.48	26.1	39.25	52.25	54.2	54.95	59.25	58.95	52.8
20		29.4	45.6	60.3	61.3	62.2	65.6	65.5	58.0
22	19.83	33.15	52.95	68.8	69.2	69.8	72.9	72.9	63.7
24		37.4	61.5	76.9	77.8	77.8	80.8	80.5	70.0
26	25.21	42.2	71.3	85.7	87.2	86.5	89.3	88.9	76.8
28		47.7	81.4	95.0		96.0	98.6	98.3	84.1
30	31.82	54.0	93.9	105.2		106.2	108.6	108.5	92.1
32		61.0	107.8	116.3		117.5	119.6	119.7	100.7
34	39.90	68.8	123.2	128.6		129.8	131.7	131.8	109.9
36		77.5	140.2	141.9		143.2	144.8	144.9	119.8
38	49.69	87.1	156.5	156.1		157.4	159.2	159.0	130.6
40		97.8	172.7	171.5		172.6	174.8	174.2	142.1
42	61.50	109.6	189.7	188.3		188.7	191.6	190.6	154.6
44		122.3	207.8	206.3		206.4	209.5	208.4	168.0
46	75.65	132.0						227.7	182.4
48		150.9							197.9
50	92.51	167.2	← Две жидкие фазы →						214.4

$L_I+L_{II}+V$. Кривая сосуществования трех фаз

$t°$	% B			$p_{мм}$
	L_I	L_{II}	V	
18.6	51.9			
20	20.9	92.9	94.1	64.6
21	14.8	94.0	93.9	67.9
22	10.3	95.0	93.6	70.1
25	7.3	95.2		
30	5.8	96.6		
35	4.6	96.5		
40	3.7	96.5		
50	2.9	96.4		

Изменение $t°_{крит.}$ растворения с изменением давления

$t°$	18.3	18.45	19.63	19.95	20.0	21.2	21.3	21.3
p_{atm} . . .	0	9.5	63	78	79	140	144	146

C_6H_7N, Анилин (3, 371). Значения % B (Начало см. на стр. 68)

56.3°			75.0°		
L_I	V	$p_{мм}$	L_I	V	$p_{мм}$
0	0	125.7	0	0	289.3
1.86	6.84	126	1.38	5.6	297
2.52	8.84		2.88	10.8	300
3.35	10.51		3.46	12.1	301
3.37	11.2		3.49	12.1	301
3.49	11.6		4.18	13.7	301
3.91	12.8		4.6	14.4	302
3.95			4.7	14.8	302
4.3*3	15.5		4.9	15.1	302
			5.2*4	18.2	303

*1 127 *мм*. *2 303 *мм*. *3 L_{II}, ~ 94.5%. *4 L_{II} ~ 94%.

$C_8H_{11}N$, 2. 4, 6-Триметилпиридин

Значения $p_{мм}$ (225, 384.5)

$t°$ \ % B	0	6	52.9	58.68	85.74	95.8	98.7	100
10	9.21	9.1	9.8					2.7
15	12.79	12.7	13.0	13.1		10.4	7.9	3.3
20	17.54	18.2	17.6	17.9	17.5	14.3	10.9	4.1
25	23.75	24.6	24.2	24.1	24.4	19.3	15.1	5.2
30	31.82	33.1	32.3	32.3	32.9	26.6	20.8	6.3
35	42.18	44.2	43.4	42.9	43.2	36.1	28.7	7.7
40	55.32	57.7	56.3	56.5	57.0	49.0	38.1	9.4
45	71.88	74.8	74.1	73.6	74.8	65.6	50.5	11.7
50	92.51	96.4	95.2	95.0	96.0	85.8	67.2	14.8
55	118.04	122.3	120.9	121.9	124.0	111.5	87.4	18.9
60	149.38							23.8
65	187.54	Две жидкие фазы						31.0

NH_4HCO_3 (67, 295, 437)

При столь малом объеме пара, что им можно пренебречь, $\log_{10} p_{мм} = 2.55169 + 0.0499125t - 851.5\times10^{-6}t^2 + 10225.6\times10^{-9}t^3$.

CH_4N_2O, Мочевина (120, 384.5)

$t°$	$p_{мм}$	C
	CH_4N_2O	
19	13.37	
20	14.15	79.0
21	14.93	
22	15.73	
23	16.56	
24	17.44	
25	18.39	
26	19.39	
27	20.46	
28	21.61	
29	22.76	
30	23.93	93.0

Tl-соли (57)

Соль	$t°$ при 1 *atm*	C
TlCl	100.01	2.41+
Tl_2SO_4	100.32	18.45+

$TlNO_3$ (10, 33, 384.5)

$t°$	$p_{мм}$	C
	$TlNO_3$(P*1)	
90	490.2	200
92	521.6	
94	554.6	
96	589.3	
98	625.7	
100	663.9	414
101	683.7	
102	703.9	
103	724.6	
104	745.7	
104.65	760.0	
105	767.4	594
106	789.6	
107	812.3	
108	835.4	
110	853.9	
196	760.0	

*1 P—ромбич.

$ZnCl_2$ (237, 272, 281, 434)

20	<2	
	$ZnCl_2$	
90	22	
100	35	615.0
110	57	
120	86	
130	118	
140	145	
150	193	
160	258	

$ZnSO_4$ (238, 382, 384.5, 434)

$t°$	$p_{мм}$	C
20	15.3	+
105	760	85.7+

$Zn(NO_3)_2$ (240)

$t°$	$p_{мм}$
20	9.6+

$CdBr_2$ (237, 434)

10	6+
20	10+
30	16+
40	40+
68	122+
70	188+
80	279+

$CdSO_4$ (82, 144.5)

$t°$	$p_{мм}$	C
	$CdSO_4.{}^8/_3H_2O$	
0	3.94	75.6
	$CdSO_4.H_2O$	
75.87	279.3	76.3
80.03	334.4	68.7
90.04	500.3	63.1
100.0	729.8	60.8

$Cd(NO_3)_2$ (239)

$t°$	$p_{мм}$
20	10+

$CuCl_2$ (103, 237, 384.5, 423)

$t°$	$p_{мм}$	C
	$CuCl_2.2H_2O$	
20	11.94	77.0
22	13.49	
25	16.13	78.6
28	19.20	
30	21.52	80.3
35	28.4	
38	33.4	
41	39.1	83.8

$CuSO_4$ (82, 203, 271.5, 304, 382, 434)

	$CuSO_4.5H_2O$	
60	141.6	40.0
65	175.9	
70	216.9	
75	265.5	
80	322.7	
85	390.1	
90	468.1	
95	558.6	
	$CuSO_4.3H_2O$ *1	
100	662.8	75.4
104.2	760.0	
105	781.9	

*1 Данные, приводимые для точки перехода $5H_2O \longleftrightarrow 3H_2O$, колеблются между 55 и ~ 100°. Кривая S-L-V и кривая давления диссоциации пересекаются при 96.5°; непосредственное определение дает 95.7 ± 0.2° для перехода и небольшой тепловой эффект при $t° \cong 56°$.

t°	$p_{мм}$	C
$AgNO_3$ (33)		
$AgNO_3$ (P *1)		
133	760	1941
135	800	
150	960	
$AgNO_3$ (P*1)+$AgNO_3$ (T*1)		
159.8		
$AgNO_3$ (T*1)		
160	1000	
167	1015	
170	1010	
185	900	
191	760	

*1 P — ромбическая; T—тригональная.

$MnCl_2$ (101, 335, 434)

α-$MnCl_2.4H_2O$		
15.5	7.85	
20.0	9.45	
30.0	17.0	80.7
40.0	28.7	
50.0	46.3	98.1
57.8	62.9	
α-$MnCl_2.4H_2O$ + $MnCl_2.2H_2O$		
58.10		105.7
$MnCl_2.2H_2O$		
60	64.8	108.6
70.5	110.3	
80.5	172.1	112.8
90.0	262.0	

$MnBr_2$ (237, 467)

$MnBr_2.4H_2O$		
20	5	59.4
60	40	
100	200	69.6

MnJ_2 (237)

t°	$p_{мм}$
$MnJ_2.4H_2O$	
20	3.5
50	7
60	13
80	42.5
100	104
$MnJ_2.2H_2O$	
110	154
$MnJ_2.H_2O$	
130	210

$MnSO_4$ (238)

$MnSO_4.5H_2O$	
20	11.3
$MnSO_4.4H_2O$	
60	162

$Mn(NO_3)_2$ (239, 467)

t°	$p_{мм}$	C
20	7.4	137
70	80	

C	$p_{мм}$	Тверд.= Fe_2Cl_6 +
$FeCl_3$ (32) $t=15°$		
43	6.0	$12H_2O$
116m	1.4	$12H_2O$
99.6m	2.3	$7H_2O$
121.0m	1.3	$5H_2O$
	1.8	$12H_2O$+ $7H_2O$*1

*1 $S_I+S_{II}+V$.

$CoCl_2$ (96, 103, 384.5, 434)

t°	$p_{мм}$	C
$CoCl_2.6H_2O$ (красн.)		
25	15.3	52.7
30	19.7	
35	25.0	61.3
40	31.3	
45	38.5	
50	45.9	
$CoCl_2.6H_2O$+$CoCl_2.2H_2O$		
52.4	48.5	
$CoCl_2.2H_2O$ (син.)		
55	55.4	
60	71.2	90.5
65	90.8	
70	114.8	
80	179.6	
90	273.6	
100	406.6	104.0

$CoSO_4$ (82, 384.5)

$CoSO_4.7H_2O$+$CoSO_4.6H_2O$		
45.3	67.0	
$CoSO_4.6H_2O$		
50.2	84.9	55.3
55.3	107.7	
60.2	134.9	60.5
65.2	167.3	
70.2	207.3	65.8

$NiCl_2$ (103, 110, 384.5)

$NiCl_2.6H_2O$		
19.8	9.6	64.0
24.1	12.0	
30.3	17.0	
31.0	17.5	69.5
35.1	21.5	
36.25	22.8	
$NiCl_2.6H_2O$+$NiCl_2.4H_2O$		
36.85	23.5	
$NiCl_2.4H_2O$		
40.6	28.9	73.6
45.2	36.7	
48.3	42.6	
54.1	56.4	

$CrCl_2$ (193)

$CrCl_2.3H_2O$ (?)		
49	27.6	
50	28.8	
51	30.3	
52	32.5	
55	39.7	
60	56.0	
65	78.4	

t°	$p_{мм}$	C
H_3BO_3 (236, 391, 434)		
H_3BO_3		
5	6	
10	7	3.5
15	12	
103.3	760	46.9

$(NH_4)_2Al_2(SO_4)_4$ (256)

t°	$p_{мм}$
$(NH_4)_2Al_2(SO_4)_4.24H_2O$	
60	141.8
65	177.0
70	218.5
75	266.4
80	319.8
85	376.9
90	421.7

$MgCl_2$ (103, 165, 185, 237, 247, 340, 384.5, 433, 434); см. также т. V, стр. 459.

C	$p_{мм}$ 0°	$p_{мм}$ 100°
0	4.579	760.00
1	4.55	756.3
2	4.53	754.6
3	4.51	749.3
4	4.48	745.7
5	4.45	741.9
6	4.42	737.7
8	4.36	728.7
10	4.29	718.5
15	4.07	688
20	3.80	652
25	3.49	609
30	3.16	561
35	2.80	511
40	2.44	460
45	2.08	408
50	1.73	358
55		309
60		264
65		223
70		186

t°	$p_{мм}$	C
Лед		
0	4.579	0
−10	1.95	13.0
−20	0.77	20.0
−30	0.29	24.7
Лед+$MgCl_2.12H_2O$		
−33.5	0.20	26.2
$MgCl_2.12H_2O$		
−30	0.27	27.9
−20	0.53	36.5
−18	0.58	39.3
−17	0.59	41.3
−16.8	0.59	41.9
−16.6	0.58	42.6
−16.4	**0.56**	**44.05**
−16.6	0.52	46.0

t°	$p_{мм}$	C
$MgCl_2.12H_2O$+α-$MgCl_2.8H_2O$		
−16.8E	0.50	46.5
$MgCl_2.12H_2O$+β-$MgCl_2.8H_2O$		
−17.4mE	0.45	47.6
$MgCl_2.12H_2O$+$MgCl_2.6H_2O$		
−19.4mE	0.34	50.2
α-$MgCl_2.8H_2O$		
−15	0.57	47.0
−10	0.82	48.8
− 5	1.10	51.0
β-$MgCl_2.8H_2O$		
−15m	0.54	48.6
−10m	0.74	51.0
β-$MgCl_2.8H_2O$+$MgCl_2.6H_2O$		
−9.6mU	0.76	51.3
α-$MgCl_2.8H_2O$+$MgCl_2.6H_2O$		
− 3.4U	1.22	51.9
$MgCl_2.6H_2O$		
0	1.56	52.3
10	3.08	53.5
20	5.77	54.7
30	10.3	56.1
40	17.4	57.6
50	28.3	59.2
60	44.0	61.1
70	65.7	63.4
80	93.8	66.0
90	128.5	69.2
100	165.4	73.0
110	195.3	78.2
112	197.9*1	79.5
114	196.4	81.3
116	186.4	83.8
$MgCl_2.6H_2O$+$MgCl_2.4H_2O$		
116.7U	175.5	85.5
$MgCl_2.4H_2O$		
120	192	86.4
130	248	88.9
140	316	91.8
160	459	100.1
175	516*1	112
180	470	121
$MgCl_2.4H_2O$+$MgCl_2.2H_2O$		
181.5U	427	126

*1 Максимум.

$MgBr_2$ (384.5, 434)

108	760	75.6+

$CaCl_2$ (15, 16, 30, 31, 51, 52, 60, 107, 108, 119, 141, 159, 180, 181, 185, 187, 194, 31, 242, 248, 267, 268, 269, 302, 313, 317, 318, 344, 364, 386, 433, 434, 444, 460)

t°	$p_{мм}$	C
Лед+$CaCl_2.6H_2O$		
− 50.3	0.03	44.0

$t°$	$p_{мм}$	C
$CaCl_2.6H_2O$		
0	2.08	60.0
+ 5	2.74	63.7
10	3.71	65.7
15	4.76	69.4
20	6.06	73.2
25	6.97	81.4
27	7.28	85.9
28.5	7.36 *1	90.9
29	7.33	93.2
29.5	7.22	96.1
$CaCl_2.6H_2O+\alpha$-$CaCl_2.4H_2O$		
29.93U	6.85	101.2
$CaCl_2.6H_2O$		
29.95m	6.70	102.70
$CaCl_2.6H_2O+\beta$-$CaCl_2.4H_2O$		
29.16mE	5.48	112.9
$CaCl_2.6H_2O+CaCl_2.2H_2O$		
27.6mE	4.27	123.6
α-$CaCl_2.4H_2O$		
20m	4.18	91.0
25m	5.38	96
α-$CaCl_2.4H_2O+CaCl_2.6H_2O$		
29.93U	6.85	101.2
α-$CaCl_2.4H_2O$		
35	8.63	107.3
40	10.53	115.3
α-$CaCl_2.4H_2O+CaCl_2.2H_2O$		
45.3U	12.06	130.2
β-$CaCl_2.4H_2O$		
20m	3.34	104.5
25m	4.41	108.8
β-$CaCl_2.4H_2O+CaCl_2.6H_2O$		
29.16mE	5.48	112.9
β-$CaCl_2.4H_2O$		
30m	5.71	113.9
35m	7.21	120.5
β-$CaCl_2.4H_2O+CaCl_2.2H_2O$		
38.4mU	8.19	127.5
$CaCl_2.2H_2O$		
30m	4.97	124.4
35m	6.72	126.2
$CaCl_2.2H_2O+\beta$-$CaCl_2.4H_2O$		
38.4mU	8.19	127.5
$CaCl_2.2H_2O$		
40m	8.97	128.1

$t°$	$p_{мм}$	C
$CaCl_2.2H_2O+\alpha$-$CaCl_2.4H_2O$		
45.3U	12.06	130.2
$CaCl_2.2H_2O$		
50	15.5	132.2
60	25.7	136.8
70	41.2	141.6
80	63.9	146.8
90	95.2	152.6
100	138	159
120	268	172
140	467.5	191
160	719	223
170	815	255
172	825 *1	265
$CaCl_2.2H_2O+CaCl_2.H_2O$		
175.5U	796	297
$CaCl_2.2H_2O$		
175.7m	771	308

*1 Максимум.

$Ca(NO_3)_2$ (44, 45, 124, 125, 434, 436)

α-$Ca(NO_3)_2.4H_2O+$Лед		
−28.7E	0.32	75
α-$Ca(NO_3)_2.4H_2O$		
0	2.7	102
5	3.9	108
10	5.2	115
15	6.9	122
20	9.4	129
25	12.0	138
30	14.9	151.3
35	17.7	166.7
37	18.9	174.3
39	19.5	183.8
40	19.7 *1	189.7
41	19.7	197.2
42	19.3	208.2
42.5	19.0	218.5
42.7	18.6	227.65
α-$Ca(NO_3)_2.4H_2O+Ca(NO_3)_2.3H_2O$		
42.7E	18.0	242.5
α-$Ca(NO_3)_2.4H_2O$		
42m	13.8	256
41m	12.3	272
α-$Ca(NO_3)_2.4H_2O+Ca(NO_3)_2.2H_2O$		
40.0mE	11.0	289
α-$Ca(NO_3)_2.4H_2O$		
38m	8.6	306
35m	6.4	335
α-$Ca(NO_3)_2.4H_2O+Ca(NO_3)_2$		
32.7mE	4.5	357
α-$Ca(NO_3)_2.4H_2O$		
30m	3.9	383
20m	1.5	
15m	1.2	
$Ca(NO_3)_2.3H_2O$		
35m	13.3	
40m	16.2	237

$t°$	$p_{мм}$	C
α-$Ca(NO_3)_2.4H_2O+Ca(NO_3)_2.3H_2O$		
42.7E	18.0	242.5
$Ca(NO_3)_2.3H_2O$		
44	18.8	247
46	19.8	255
48	20.5	264
49	20.6 *1	271
50	20.5	280
50.5	20.2	286
51.1	19.0	303.55
51	16.8	320
$Ca(NO_3)_2.3H_2O+Ca(NO_3)_2.2H_2O$		
50.6E	15.4	337
$Ca(NO_3)_2.3H_2O+Ca(NO_3)_2$		
49.8mE	14.3	357
$Ca(NO_3)_2.2H_2O$		
20m	4.25	
30m	7.1	
α-$Ca(NO_3)_2.4H_2O+Ca(NO_3)_2.2H_2O$		
40.0mE	11.0	289
$Ca(NO_3)_2.2H_2O$		
45m	13.2	
48m	14.4	316

$t°$	$p_{мм}$	C
$Ca(NO_3)_2.3H_2O+Ca(NO_3)_2.2H_2O$		
50.6E	15.4	337
$Ca(NO_3)_2.2H_2O+Ca(NO_3)_2$		
51.9U	16.0	358
$Ca(NO_3)_2$		
30m	4.2	356
α-$Ca(NO_3)_2.4H_2O+Ca(NO_3)_2$		
32.7mE	4.5	357
$Ca(NO_3)_2$		
35m	5.9	
40m	8.0	
45m	10.8	
48m	12.8	
$Ca(NO_3)_2.3H_2O+Ca(NO_3)_2$		
49.8mE	14.3	357.5
$Ca(NO_3)_2.2H_2O+Ca(NO_3)_2$		
51.9U	16.0	358
$Ca(NO_3)_2$		
55	19	
60	24.9	358
151	760.0	376

*1 Максимум.

Значения $p_{мм}$ *1

C	20°	30°	40°	50°	60°
25.3	16.4	29.9	52.6	86.8	140.6
44.1	15.3	27.6	48.0	80.2	130.5
98.8	11.3	20.6	36.1	61.3	99.7
144.5	8.2	15.1	26.6	45.3	75.0
200	5.4	10.4	18.7	31.6	52.7
260	3.7	6.9	12.7	21.9	36.8
288	3.2	6.0	10.7	18.9	31.9
295	3.1	5.8	10.4	18.0	30.0
322	2.5	4.9	9.2	16.2	27.5
333	2.4	4.6	8.6	15.1	25.5
342	2.3	4.5	8.4	14.8	25.0

*1 См. также т. V, стр. 460.

C	100°	C	100°
0	760.00	44.4	655.8
6.69	746.9	47.3	647.7
12.61	735.3	59.3	614.4
18.62	719.8	70.7	583.8
22.7	710.1	72.5	578.4
28.4	697.4	81.1	556.6
36.4	676.6	168.1	356.6

$SrCl_2$ (141, 384.9, 434)

$t°$	$p_{мм}$	C
116	760.0	105.9 +

$Sr(NO_2)_2$ (301)

112.5	763	210 +

$Sr(NO_3)_2$ (57)

106.79	760.0	113 +

$Ba(OH)_2$ (46, 235, 434)

$Ba(OH)_2.3H_2O$

100.0	520	
109	732	219

$t°$	$p_{мм}$	C
$BaCl_2$ (423, 434)		
$BaCl_2.2H_2O$		
25	21.4	37
30	28.6	38.2
35	37.7	
40	49.3	40.7
45	63.8	
50	81.7	43.6
55	103.9	
100	660	58.8

$Ba(NO_2)_2$ (301)		
114	769.5	450+

$Ba(NO_3)_2$ (384.5, 434)		
101.5	760.0	36.2+

LiCl (63, 106, 171, 250, 384.5, 434, 443, 444)		
$LiCl.3H_2O+LiCl.2H_2O$		
−16.5	0.43	

$t°$	$p_{мм}$	C
$LiCl.2H_2O$		
0.0	0.88	63.5
+10.0	1.32	72.3
$LiCl.2H_2O+LiCl.H_2O$		
12.5	1.44	74.6
$LiCl.H_2O$		
20	2.13	78.7
30	3.56	84.3
40	5.85	90.1
50	9.6	96.2
60	15.2	102.4
70	23.2	108.9
80	35	115.7
90	51	122.6
100	73	129.6
$LiCl.H_2O+LiCl$		
100.5	74	129.9
LiCl		
110	131	131.7
120	240	133.9

LiBr, см. также т. V, стр. 460

Значения $p_{мм}$ (63, 64, 65, 171, 207, 384.5, 434)

C \ $t°$	0	20	40	60	80	100
0	4.579	17.539	55.34	149.46	355.47	760.00
5	4.5	17.2	54.3	146.6	349	746
10	4.4	16.8	53.0	143.3	341	729
20	4.1	15.8	50.0	135.3	322	690
40	3.4	13.2	41.9	114.2	274	591
60	2.6	10.1	32.6	89.6	217	473
80	1.8	7.2	23.5	65.6	161.3	356.5
100	1.2	4.9	16.2	45.9	114.3	256.3
120	0.8	3.3	11.0	31.6	79.5	180.5
140	0.56	2.3	7.7	22.1	56.2	129.0
160		1.6	5.5	15.9	41.0	95.6
180			4.0	11.9	31.2	74.5
200			3.1	9.3	25.1	62.0
220				7.5	20.5	51.5
240					17.4	44.3
260						38.8

$t°$	$p_{мм}$	C
$LiBr.3H_2O$		
(−20)	0.24	100.5
(−10)	0.36	122.0
0.0	0.5	146
$LiBr.3H_2O+LiBr.2H_2O$		
+4.0	0.54	158
$LiBr.2H_2O$		
10.0	0.73	166
20.0	1.2	178.5
30.0	1.9	191
40.0	2.9	204

$t°$	$p_{мм}$	C
$LiBr.2H_2O+LiBr.H_2O$		
44.0	3.46	209
$LiBr.H_2O$*1		
50	4.6	214
60	7.2	224
70	11.1	234.5
80	16.8	245.5
90	25.2	256
100	37.3	266.5
110	54.3	277

*1 $LiBr.H_2O$ переходит в безводный LiBr при $t \cong 159°$ и $p \cong 228$ *мм*.

C	$p_{мм}$, 100°	C	$p_{мм}$, 100°
LiJ (144.5, 170, 384.5, 434); см. также т. V, стр. 460.			
0	760.0	140	246.3
5	750.3	160	184.9
10	739.6	180	139.8
20	715.2	200	107.1
40	648.6	250	58.7
60	578.9	300	35.0
80	494.0	350	22.4
100	406.7	400	15.1
120	323.6	450	10.7

$t°$	$p_{мм}$	C
$LiJ.3H_2O$		
0	0.4	152
10	0.8	158
20	1.5	164
30	2.6	171
40	4.4	179
50	7.1	189
60	11.2	201
70	15.0	222
72	15.3*1	230
74	15.25	240
75.2	15.0	247.7
74	10.8	276
72	8.3	289
$LiJ.3H_2O+LiJ.2H_2O$		
70.5E	7.1	297
$LiJ.2H_2O$		
72	7.2	305
74	7.4*1	315
76	7.2	330
78.0	6.9	349
79.0	6.1	371.5
$LiJ.2H_2O+LiJ.H_2O$		
78.2E	4.5	410
$LiJ.H_2O$		
90	6.7	444
100	8.7	481
110	11.0	525
120	12.6*1	588
125	12.5	633
128	11.9	670
130.5	9.4	743.1
$LiJ.H_2O+LiJ.{}^1/_2H_2O$		
129E	6.5	810
$LiJ.{}^1/_2H_2O$		
130	6.9	830
140	7.2	860

$t°$	$p_{мм}$	C
$LiNO_3$ (117, 243, 384.5, 434)		
$LiNO_3.3H_2O$		
0	2.9	53.65
10	5.6	60.35
20	9.5	71.75
25	11.6	82.75
26	11.9	85.90
27	12.2	89.85
28	12.2	95.90
29	11.8	105.0
29.5	11.3	113.0
29.6	11.1	115.2
29.7	10.9*1	117.8
29.8	10.6	121.2
29.87	10.1	127.6
29.8	9.5	132.5
29.7	9.3	135.3
29.6	9.1	137.3
$LiNO_3.3H_2O+LiNO_3.{}^1/_2H_2O$		
29.55E	9.0	138.3
$LiNO_3.{}^1/_2H_2O$		
30.0	9.2	138.9
35	11.8	142.9
40	14.8	148.9
50	22.6	160.5
60	32.3	177.4
$LiNO_3.{}^1/_2H_2O+LiNO_3$		
61.1	33.1	180.6
$LiNO_3$		
62	34.2	181.9
65	38.1	186.1
70	45.1	193.6
75	52.8	201.9

*1 Максимум.

NaOH; см. также стр. 73

$t°$	$p_{мм}$	C
$NaOH.4H_2O$		
0	2.3	42
$NaOH.4H_2O+NaOH.{}^7/_2H_2O$		
5	2.4	47.5
$NaOH.{}^7/_2H_2O$		
10	3.0	51.5
12.5	3.2*1	54.1
15.0	2.9	61.5
15.5	2.8	63.5
15.0	2.3	67.1
12.5	1.4	74.6
10.0	1.0	78.4
5.0	0.54	83.5
$NaOH.{}^7/_2H_2O+NaOH.2H_2O$		
0.75E	0.35	
$NaOH.2H_2O+NaOH.H_2O$		
12.0U	0.42	103
$NaOH.H_2O$		
20	0.61	109
30	0.91	117.5
40	1.2	129
50	1.3	145
60	1.0	174
62.5	0.7	190.7
64.0	0.4	211
64.3	0.3	222.3
64.0	0.16	240
62.5	0.06	269
$NaOH.H_2O+\alpha$-NaOH		
61.5U	0.025	295

$t°$	$p_{мм}$	C
	α-NaOH	
80	0.075	314
100	0.25	338
150	4.4	416
200	54	555
220	120	645
240	210	785
260	260*1	990
280	195	1500
300	15	3350
	α-NaOH+β-NaOH	
303	0.8	4200
	β-NaOH	
310	0.04	6550
322	0.00*2	∞

C	$p_{мм}$, 100°	C	$p_{мм}$, 100°
	NaF (73, 434)		
0.00	760.00	3.00	743.1
1.00	754.4	4.00	737.2
2.00	748.8	4.29+	735.4

*1 Максимум. *2 Приводимое значение p соответствует лишь парциальному давлению паров воды. Полное давление в этой точке соответствует давлению паров NaOH, которое равно 0.03 ± 0.02 *мм*.

$t°$	$p_{мм}$	% B
	NaCl; см. также ниже	
	NaCl	
0	3.5	26.25
10	6.9	26.30
20	13.2	26.40
30	23.9	26.50
40	41.6	26.65
50	69.5	26.85
60	112.0	27.05
70	175.0	27.30
80	265.2	27.60
90	391.6	27.85
100	564	28.15
108.67	760	28.40
110	795	28.45

$t°$	$p_{мм}$	C
	$NaClO_3$; см. также стр. 74	
	$NaClO_3$	
0	3.51	84.4
20	12.8	101.0
40	38.0	122.0
60	95.5	148.0
80	209.4	179
100	411.3	214
110	557.7	233
120	741.4	251
130	968.0	271
255	760.0	

NaOH (7, 8, 107, 141, 265, 283, 284, 316, 383, 430, 433, 434, 452); см. также т. V, стр. 461. Значения $p_{мм}$

C \ $t°$	0	20	40	60	80	100	120	160	200	250	300	350
0	4.579	17.539	55.34	149.46	355.47	760.0	1488.9	4633	11647	29771	64290	123660
5	4.4	16.9	53.2	143.5	341.5	730	1430	4450	11200	28600	61800	118900
10	4.2	16.0	50.6	137	325.5	697	1365	4260	10750	27500	59300	114100
20	3.6	13.9	44.2	120.5	288.5	621	1225	3860	9800	25300	54700	105400
30	2.9	11.3	36.6	101	246	537	1070	3460	8950	23300	50800	98000
40	2.2	8.7	28.7	81	202	450	920	3090	8150	21500	47200	91600
50		6.3	20.7	62.5	160.5	368	770	2690	7400	19900	44100	85800
60		4.4	15.5	47	124	294	635	2340	6750	18400	41200	80700
70		3.0	10.9	34.5	94	231	515	2030	6100	17100	38700	76000
80		2.0	7.6	24.5	70.5	179	415	1740	5500	15800	36300	71900
90		1.3	5.2	17.5	53	138	330	1490	5000	14700	34200	68100
100		0.9	3.6	12.5	38.5	105	262	1300	4500	13650	32200	64600
120			1.7	6.3	20.5	61	164	915	3650	11800	28800	58600
140				3	11	35.5	102	765	2980	10300	25900	53400
160				1.5	6	20.5	63	470	2430	8960	23300	49000
180					3.5	12	40	340	1980	7830	21200	45100
200					2	7	25	245	1620	6870	19200	41800
250					0.5	2	8	110	985	5000	15400	35000
300					0.1	0.5	2.7	50	610	3690	12500	29800
350							0.9	23	380	2750	10300	25700
400								11	240	2080	8600	22400
500									100	1210	6100	17500
700										440	3300	11500
1000											1470	6800
2000											150	1760
4000												120
8000												7

NaCl (12, 13, 56, 57, 73, 76, 106, 108, 109, 121, 205, 233, 286, 384.5, 395, 397, 399, 402, 403, 405, 422, 424); см. также т. V, стр. 461. Значения $p_{мм}$

$t°$ \ % B	0.0	2.5	5	7.5	10	12.5	15.0	17.5	20.0	22.5	25.0	27.5
0	4.579	4.5	4.4	4.4	4.3	4.2	4.1	4.0	3.8	3.7	3.5	
10	9.21	9.1	8.9	8.8	8.6	8.4	8.2	8.0	7.7	7.4	7.1	
20	17.54	17.3	17.0	16.7	16.4	16.1	15.7	15.3	14.8	14.2	13.6	
30	31.83	31.4	30.9	30.4	29.8	29.2	28.5	27.7	26.8	25.8	24.7	
40	55.34	54.5	53.6	52.7	51.7	50.7	49.5	48.1	46.6	44.9	43.0	
50	92.54	91.2	89.7	88.1	86.4	84.7	82.8	80.5	78.1	75.3	72.2	
60	149.46	147.2	144.8	142.3	139.7	136.8	133.7	130.0	126.0	121.7	116.8	
70	233.79	230.2	226.4	222.4	218.3	213.9	208.9	203.5	197.5	190.7	183.1	
80	355.47	350	344	338	332	325	318	309.5	300.5	290.2	278.9	266
90	526.00	517	509	500	491	481	470	458	445.1	430	414	395
100	760.00	748	736	723	710	695	680	665	643	622	599	572
110	1074.5	1057	1040	1022	1003	983	961	936	911	881	849	810
$t°$ кип.	100.0	100.44	100.90	101.40	101.93	102.51	103.16	103.89	104.72	105.68	106.78	108.12

$NaClO_3$ (33, 73, 206, 384.5, 433, 434); см. также т. V, стр. 461

Значения $p_{мм}$

C \ t°	0	20	40	60	80	100
0	4.579	17.539	55.34	149.46	355.47	760.0
5	4.51	17.3	54.6	147.4	350.5	749.4
10	4.45	17.0	53.7	145.1	345.1	737.9
20	4.30	16.5	52.0	140.5	334.2	714.4
40	4.03	15.4	48.7	131.6	313.0	669.1
60	3.78	14.5	45.7	123.4	293.5	627.4
80	3.47	13.6	42.9	115.9	275.7	589.5
100		12.8	40.4	109.2	259.7	555.1
120			38.2	103.1	245.1	524.1
140				97.5	232.0	495.9
160					220.0	470.3
180						447.0
200						425.6

NaBr (73, 333, 334, 384.5, 433, 434); см. также т. V, стр. 461

Значения $p_{мм}$

C \ t°	0	10	20	30	40	50
0	4.579	9.210	17.539	31.834	55.34	92.54
5.0	4.5	9.1	17.25	31.3	54.4	91.0
10.0	4.4	8.9	17.0	30.8	53.6	89.7
20.0	4.3	8.6	16.3	29.6	51.5	86.1
30.0	4.1	8.2	15.6	28.3	49.1	82.1
40.0	3.9	7.8	14.8	26.8	46.6	77.8
50.0	3.6	7.3	13.9	25.3	43.9	73.5
60.0	3.4	6.9	13.1	23.8	41.3	69.1
70.0	3.2	6.5	12.3	22.3	38.8	64.9
80.0		6.1	11.5	21.0	36.4	60.9
90.0			10.8	19.7	34.2	57.1
100.0					32.0	53.6
110.0						50.3
120.0						
121.9						
125.0						

C \ t°	60	70	80	90	100	110
0	149.46	233.79	355.47	526.00	760.00	1074.5
5.0	147.0	230	349.5	517	747.4	1057
10.0	145.0	226.5	344.5	510	735.5	1041
20.0	139	217.5	331	489	707.2	1000
30.0	132.5	207.5	315.5	467	674.5	954
40.0	125.5	196.5	299	442	639.3	904
50.0	118.5	185.5	282	418	603.3	853
60.0	111.5	174.5	265.5	393	567.6	803
70.0	105	164	249.5	369	530.1	754
80.0	98.5	154	234	346	500.1	707
90.0	92	144	219.5	324.6	469.0	663
100.0	86.5	135.5	205.5	304.5	439.9	622
110.0	81	127	193	285.5	412.7	583
120.0				268	387.4	548
121.9					382.9	
125.0						531

NaJ (73, 433, 434); см. также т. V, стр. 461

Значения $p_{мм}$

C \ t°	0	20	40	60
0	4.579	17.539	55.34	149.46
10	4.5	17.1	54.1	146.1
25	4.3	16.5	52.0	140.6
50	3.9	15.1	47.0	128.3
75	3.5	13.4	42.3	114.3
100	3.0	11.8	37.2	100.5
125	2.7	10.2	32.3	87.2
150	2.3	8.8	27.9	75.4
175		7.7	24.2	65.3
200			21.0	56.7
225				49.5
250				43.5
275				
300				
325				

t°	$p_{мм}$	C
NaJ		
100	174.4	303.4
141	760	

C \ t°	80	100	120	140
0	355.47	760.00	1488.9	2709.5
10	347	743	1455	2648
25	334.3	715	1400	2548
50	305.1	652	1278	2326
75	271.8	581	1138	2072
100	239.1	511	1001	1822
125	207.4	443.5	869	1581
150	179.3	383.5	751	1367
175	155.2	332	650	1183
200	134.8	288	565	1028
225	117.7	251.5	493	897
250	103.4	221	433	788
275	91.3	195.2	382	696
300		173.3	340	618
325				

Na_2SO_4 (10, 49, 50, 56, 57, 73, 233, 271.5, 304, 381, 384.5, 419, 434, 455, 461); см. также т. V, стр. 461

Значения $p_{мм} \pm 1 \div 4\%$, $t = 0 \div 100°$

t° \ % B	0.0	5.0	10.0	15.0	20.0	25.0	30.0
0.0	4.579	4.50	4.42	4.33	4.22	4.10	
10.0	9.21	9.05	8.88	8.70	8.52	8.25	
20.0	17.54	17.24	16.93	16.60	16.15	15.77	
30.0	31.83	31.34	30.79	30.22	29.54	28.79	27.02*1
40.0	55.34	54.5	53.6	52.6	51.5	50.2	48.6
50.0	92.54	91.2	89.8	88.2	86.4	84.4	81.7
60.0	149.46	147.0	145.0	142.7	140.0	136.8	132.6
70.0	233.79	230.5	227.2	223.4	219.4	214.6	208.3
80.0	355.47	351	346	340.4	334.4	327.4	358.1
90.0	526.00	519	512	504	496	486	
100.0	760.00	751	741	730	718	704	

*1 Пересыщенный раствор.

t°	$p_{мм}$	% B	t°	$p_{мм}$	% B
$Na_2SO_4.10H_2O$					
			22.5	19.1	18.60
(15)	12.3	11.78	25	21.9	21.54
(17.5)	14.2	13.83	27.5	24.9	25.07
20	16.5	16.11	30	28.0	29.00

$t°$	$p_{мм}$	% B
$Na_2SO_4.10H_2O + \alpha\text{-}Na_2SO_4$		
32.4	30.8	33.24
$\alpha\text{-}Na_2SO_4 + Na_2SO_4.7H_2O$		
24.4m	19.1	34.07
$Na_2SO_4.7H_2O$		
(15)m	11.6	27.25
(17.5)m	13.1	29.13
20m	15.1	30.98
22.5m	17.3	32.78
26.0m	20.6	35.48
$\alpha\text{-}Na_2SO_4$		
20m	14.4	34.53
25m	19.6	34.00
30m	26.8	33.49
35	35.9	33.00
40	47.4	32.56
45	62.0	32.17
50	80.4	31.81
55	103.2	31.48
60	131.2	31.18
65	165.7	30.87
70	207.2	30.62
75	257.5	30.30
80	317.4	30.21
85	386.9	30.04
90	472.5	29.90
95	571.7	29.79
100	686.4	29.68
102.84	760.0	29.60
110	974.7	29.54
120	1355	29.47
130	1850	29.46
140	2480	29.51
150	3275	29.61
160	4260	29.74
170	5465	29.89
$\alpha\text{-}Na_2SO_4 + \beta\text{-}Na_2SO_4$		
180±20	6925	30.08
$\beta\text{-}Na_2SO_4$		
190	8680	30.43
200	10750	30.74
210	13200	31.07
220	16000	31.38
230	19350	31.70
$\beta\text{-}Na_2SO_4 + \gamma\text{-}Na_2SO_4$		
235±5	21200	31.86
$\gamma\text{-}Na_2SO_4$		
240	23250	31.14
260	33150	28.16
(280)	45850	24.94
(300)	62000	21.41
(320)	82300	17.53

C \ $t°$	0	25	50	75	100	125
40	4.04	20.69	79.6	249.9	654.8	1496
50	3.93	20.04	77.5	241.1	631.3	1442
60	3.83	19.42	74.9	232.9	609.0	1390
70	3.73	18.83	72.56	225.1	588.1	1341
80	3.64*1	18.29	70.25	217.8	568.2	1294
90		17.77	68.1	210.8	549.4	1250
100		17.29*1	66.1	204.3	531.6	1209
110			64.2	199.4	514.8	1170
120				192.1	498.9	1135
130				186.5	483.7	1097
140				181.2*1	469.4	1064
150					455.7	1032
160					442.6	1002
170					430.1	973
180					418.3*1	945
190						919
200						893
210						869
220						846
230						824

*1 Пересыщенный.

$t°$	$p_{мм}$	C	$t°$	$p_{мм}$	C
$NaNO_3$					
0	3.70	73.0	70	148.1	135.6
10	7.20	80.5	80	216.1	148.0
20	13.25	88.2	90	306.7	160.9
25	17.67	92.0	100	422.9	176.0
30	23.27	96.2	110	569.2	192.4
40	39.13	104.8	120	748.5	210.6
50	63.3	113.9	120.59	760.0	211.7
60	98.6	124.0	125	851.6	220.3

$Na_2S_2O_3$ (423, 434, 463, 464, 465)

$t°$	$p_{мм}$	C
$Na_2S_2O_3.5H_2O$		
0	3.95	50.2
10	7.66	59.6
20	14.0	70.0
30	24.0	82.9
40	37.6	103.1
43	41.7	113.4
45	43.5	124.0
46	43.9	130.7
47	43.7	139.8
48	41.3	156.0
$Na_2S_2O_3.5H_2O + Na_2S_2O_3.2H_2O$		
48.15	40.6	159.7
$Na_2S_2O_3.2H_2O$		
50	43.4	163.5
55	50.8	175.7
60	57.2	191.7
65	60.6	213.8
66	60.8	219.0
$Na_2S_2O_3.2H_2O + Na_2S_2O_3$		
66.45	60.9	221.3
$Na_2S_2O_3$		
70	69.7	223.9
80	99.6	231.6
90	138.2	239.5
100	186.2	248.0
$NaNO_2$ (301)		
128	761.5	214+

Na_2CO_3 (49, 94, 95, 140, 384.5, 423, 433, 434, 457); см. также т. V, стр. 461

Значения $p_{мм}$ от ±1% при 0° до ~±0.5% при 100°

$t°$ \ %B	0.0	5.0	10.0	15.00	20.00	25.00	30.00
0.0	4.579	4.5					
10.0	9.210	9.0	8.8				
20.0	17.539	17.2	16.8	16.3			
30.0	31.834	31.2	30.4	29.6	28.8	27.75	26.4*1
40.0	55.34	54.2	53.0	51.6	50.2	48.4	46.1
50 0	92.54	90.7	88.7	86.5	84.1	81.2	77.5
60.0	149.46	146.5	143,5	139.9	136.1	131.6	125.7
70 0	239 79	235	230.5	225	219	211.5	202.5
80.0	355.47	348	342	334	325	315	301
90 0	526.00	516	506	494	482	467	447
100.0	760.00	746	731	715	697	676	648

*1 Пересыщенный.

$NaNO_3$ (10, 56, 57, 73, 106, 120, 121, 243, 286, 384.5, 404, 407, 422, 433, 434); см. также т. V, стр. 461

Значения $p_{мм}$

C \ $t°$	0	25	50	75	100	125
0	4.579	23.763	92.54	289.32	760.00	1740.5
5	4.50	23.34	90.9	284.1	746.3	1709
10	4.42	22.93	89.2	278.9	732.5	1677
20	4.28	22.14	86.1	268.8	705.6	1615
30	4.15	21.39	83.1	259.1	679.6	1554

$t°$	$p_{мм}$	% B
$Na_2CO_3.10H_2O$		
15.0	12.3	14.10
20.0	16.9	17.70
25	21.4	22.15
27.5	24.0	25.00
30	26.8	28.15
31	27.9	29.70
32	28.8	31.35
$Na_2CO_3.10H_2O + Na_2CO_3.H_2O$		
33.10m	29.5	33.30

$t°$	$p_{мм}$	% B
$Na_2CO_3.H_2O$		
36.0	34.8	32.95
40	43.6	32.65
45	57.1	32.35
50	74.1	32.10
55	95.4	31.85
60	121.5	31.70
65	153.7	31.60
70	192.7	31.50
75	239.8	31.45
80	296.2	31.40
85	363.4	31.35
90	442.4	31.30
95	535.3	31.25
100	631.7	31.20
110m	915.7	31.10
$Na_2CO_3.7H_2O$		
(20)m	15.3	(24.7)
(25)m	20.3	(27.3)
(30)m	26.2	30.10
34	31.7	32.35
35	33.2	32.95
$Na_2CO_3.10H_2O+Na_2CO_3.7H_2O$		
32.15	29.0	31.50
$Na_2CO_3.H_2O+Na_2CO_3.7H_2O$		
35.6	34.0	33.05
$Na_2CO_3.H_2O+Na_2CO_3$		
105±5	769.8	31.15

C	$p_{мм}$, 100°	C	$p_{мм}$, 100°
$NaCHO_2$, формиат (384.5, 434)			
0	760.00	80	490
5	742	100	446
10	723	120	410
20	685	140	379
40	610	157.7+	355
60	545		

$NaCH_3COO$ (141, 146, 434)

$t°$	$p_{мм}$	C
$NaC_2H_3O_2$		
100	319	170±2
123	760	193±5

$Na_2C_4H_4O_6$, тартрат (141, 254, 298, 299, 300, 434)

$Na_2C_4H_4O_6.2H_2O$		
0.0	4.4	24
5	6.2	28
10	8.6	32
15	11.9	36.5
20	16.2	41
25	21.7	45
30	28.8	50
35	37.9	54
40*1	49.3	59
45	63.4	64
50	80.9	69
100	593	130
108±0.5	760.0	146

*1 Упругость диссоциации указывает на вероятное превращение при $t°$ около 40°.

KOH (51, 107, 123, 141, 302, 316, 331, 344, 383, 384.5, 395, 397, 434); см. также т. V, стр. 462

Значения $p_{мм}$

C \ $t°$	0	20	40	60	80	100
0	4.579	17.539	55.34	149.46	355.47	760.00
5	4.43	17.0	53.5	144.6	344	735
10	4.25	16.3	51.4	138.9	331	707
20	3.83	14.7	46.4	125.4	299	639
30	3.35	12.9	40.7	110.1	263	563
40	2.82	10.9	34.6	94	225	485
50	2.30	8.9	28.6	78.6	190	413
60	1.82	7.2	23.2	64.6	158	348
80	1.08	4.4	14.6	42.6	108	246
100		2.6	8.8	26.5	70.5	172
120			5.2	16.2	45.5	118
140				9.8	29	81
160						56
178						40

$t°$	$p_{мм}$	C
$KOH.2H_2O$		
0	0.7	97
10	1.2	103
20	1.8	112
25	2.2	
27.5	2.35	
29	2.4	
30	2.4	126
31	2.35	
32	2.25	

$t°$	$p_{мм}$	C
$KOH.2H_2O+KOH.H_2O$		
32.5	2.2	135
$KOH.H_2O$		
40	3.3	
50	5.5	140
60	9.1	
80	21	
100	40	178

$t°$	$p_{мм}$	C
KCl (56, 57, 73, 120, 233, 251, 253, 384.5, 422, 457)		
KCl		
20.0	15.5	34.0
25	20.5	35.5
30	26.9	37.0
35	35.1	
40	45.8	40.0
45	62.1	
50	74.8	42.6
55	93.0	
100	567.8	56.1
108.6	760.0	
$KClO_3$ (73, 141, 179, 187, 304, 384.5, 423, 434)		
$KClO_3$		
0	4.54	3.3
10	9.10	5.1
20	17.23	7.4
30	31.07	10.2
35	41.03	11.9
40	53.57	14.0
45	69.23	16.3
50	88.59	18.9
55	112.4	21.6
60	141.3	24.5
65	176.5	27.6
70	217.8	31.1
75	267.3	34.6

$t°$	$p_{мм}$	C
80	325.7	38.4
85	393.5	42.6
90	472.4	47.0
95	563.5	51.4
100	668.1	56.1
103.9	760.0	59.9
290	1170 *max*	1×10^3
366	втор. $t°$ *кип.*	3×10^4

KBr (73, 106, 344, 384.5, 434)

KBr		
0	3.95	53.5
100	526.5	105.3

KJ (73, 106, 344, 384.5, 434)

KJ		
0	3.4	127.5
10	6.6	136
20	12.2	144
30	21.5	152
40	36.5	160
50	59.0	168
60	93.0	176
70	142.0	184
80	210.0	192
90	303	200
100	427	208
118.2	760.0	220

K_2SO_4 (56, 57, 73, 121, 162, 233, 344, 384.5, 433, 434); см. также т. V, стр. 462

Значения $p_{мм}$

C \ $t°$	0	30	60	80	100
0	4.579	31.834	149.46	355.47	760.00
0.5	4.573				759.0
1	4.568	31.76	149.1	354.6	758.1
2	4.557	31.68	148.8	353.8	756.4
3	4.548	31.62	148.4	353.0	754.8
4	4.538	31.55	148.1	352.3	753.3
5	4.529	31.49	147.8	351.6	751.8
6	4.520	31.43	147.5	350.9	750.3
8		31.30	147.0	349.6	747.4
10		31.18	146.4	348.2	744.4
15			144.9	344.7	737.0
20				341.2	729.5

$t°$	$p_{мм}$	C
K_2SO_4		
0	4.51	7.38
10	8.98	
20	17.04	11.24
25	23.05	
30	30.8	13.08
35	40.7	
40	53.3	14.86
45	69.1	
50	88.8	16.58
60	142.7	18.28
80	340	21.40
100	723	24.19
101.4	760	24.4
KNO_2 (301)		
132	758.5	475+

KNO_3 (33, 56, 57, 73, 120, 203, 304, 320, 338, 344, 384.5, 423)

α-KNO_3 (Ромбич.)

$t°$	$p_{мм}$	C
− 2.82	3.621	11.52
0	4.45	13.3
+10	6.86	20.9
20	16.52	31.6
25	22.10	37.3
30	29.20	45.8
35	38.11	
40	49.09	63.9
45	62.56	
50	78.88	85.5
55	98.53	
60	121.94	110.0
65	149.6	
70	181.8	138
75	219.3	
80	262.2	169
85	311.5	
90	366.9	202
95	429.3	
100	499.0	246
105	576	
110	660	295
115.5	760	330
120	852	365
125	958	415

α-KNO_3+β-KNO_3

129U	1048	

α-KNO_3

130m	1071	
135m	1189	

β-KNO_3 (Ромбоэдр.)

120m	837	
125m	950	

β-KNO_3

130	1074	?
135	1207	
140	1354	
150	1676	
160	2042	
180	2884	
200	3820	
220	4765	
240	5560	
250	5930	
260	5980	
265	5995 *max*	
270	5970	
280	5750	
300	4740	
320	2670	

$t°$ *кип.*		
115.5	760	330
332	760	1×10^5

$K_2C_4H_4O_6$, тартрат (141, 167, 254, 298, 299, 300, 434)

$K_2C_4H_4O_6.2H_2O$

10	7.1	144
15	9.7	150
20	13.1	156
25	17.4	162
30*1	23.0	168
35	30.0	174
40	38.8	180
45	49.5	168
100	458.	241
115 ± 0.5	760	246

*1 Указанная некоторыми исследователями точка превращения при 29.2° не может быть подтверждена на основании существующих данных для давления пара.

K_2CrO_4 (4, 201, 327, 434)

K_2CrO_4

0	4.10	57.2
20	15.4	62.4
40	47.8	67.9
60	126.7	73.9
80	295.8	80.3
100	622.0	86.9
105.9	760.0	88.9

$K_2Cr_2O_7$ (202, 233, 423)

$K_2Cr_2O_7$

20	17.20	12.2
25	23.20	
30	30.95	18.4
35	40.85	
40	53.30	26.3
45	68.95	
50	88.3	35.3
55	112.0	
60	140.9	45.1
80	323	68.7
100	649	98.5
104.9	760	108

$K_2Cr_2(SO_4)_4$ (241)

$t°$	$p_{мм}$
$K_2Cr_2(SO_4)_4.24H_2O$	
20	15.0

$K_2Al_2(SO_4)_4$ (256, 467)

$K_2Al_2(SO_4)_4.24H_2O$

60	144.1
65	179.4
70	221.3
75	269.7

$K_2Al_2(SO_4)_4.24H_2O$+ $K_2Al_2(SO_4)_4.18H_2O$ (?)

79.5*1	317.3

$K_2Al_2(SO_4)_4.18H_2O$ (?)

80	321.9
85	367.0
90	417.3

*1 Другие определения дают точку перехода от 89° до 91°.

$KNaC_4H_4O_6$, Сегнетова соль (147, 166, 254, 298, 299, 300)

$KNaC_4H_4O_6.4H_2O$

0	4.0	27
10	8.0	40
20	15.2	56
30	27.1	76
40	46.2	106

$KNaC_4H_4O_6.4H_2O$+ $Na_2C_4H_4O_6.2H_2O$

41*1	48.6
44	54.3
46	58.5
48	62.9
50	67.6
52	72.6

$KNaC_4H_4O_6.4H_2O$+$Na_2C_4H_4O_6.2H_2O$+$K_2C_4H_4O_6.2H_2O$

54	77.9

*1 Соль становится неустойчивой по отношению к ее собственному насыщенному раствору при 41°±1°. Кривая упругости диссоциации тетрагидрата пересекает кривую S-L-V при $t\cong54°$. Точка перехода установлена между 54° и 59°. При этой $t°$ раствор становится насыщенным обеими солями: $Na_2C_4H_4O_6$ и $K_2C_4H_4O_6$, причем обе соли присутствуют в виде дигидратов, а двойная соль распадается вполне. Для соответствующей тройной системы данных не имеется. Данные о растворимости относятся к *d*-двойной соли (Сегнетовой соли).

RbCl (57, 344, 384.5, 434)

RbCl

20	12.8	91.1
40	38.9	103.5
60	101.5	115.5
80	233.9	127.2
100	484.7	138.9
113.7	760	147

Rb_2SO_4 (57, 384.5, 434)

Rb_2SO_4

100	673	81.8
103.5	760	83.0

Cs-соли (56, 57)

Соль	$t°$ при 1 *atm*	C^+
CsCl	119.92	290
Cs_2SO_4	109.96	225
$CsNO_3$	107.23	221
$Cs_2Al_2(SO_4)_4.24H_2O$ . . .	100.53	23

НЕ-ВОДНЫЕ СИСТЕМЫ ИЗ ТРЕХ ИЛИ БОЛЬШЕГО ЧИСЛА КОМПОНЕНТОВ.

(«Нормальный порядок»; см. т. V, стр. 124.)

A=O_2; B=S; C=Cu (330)

A=(O_2+N_2), Воздух, B=CO_2

Критическая область (6, 80, 447)

A=SO_2; B=$HgBr_2$; C=HgJ_2

Данные с указанием на повышение $t°_{крит.}$ SO_2 при добавлении B и C при t=157°÷255°.

Данных для давления пара не имеется (287).

A=NH_3; B=NH_4NO_3; C=NH_4CNS (69, 129, 130, 131, 158, 190, 224)

$t°$	$p_{мм}$	%*m* B	%*m* C
	NH_4NO_3		
0	102.8	11.7	34.8
0	216.5	20.0	20.0
0	294.5	29.8	10.0
10	122.0	12.8	38.3
10	298.5	21.2	21.2
10	406.5	31.3	10.4
20	384	22.6	22.6
20	546	33.4	11.2
	NH_4CNS		
20	173	13.5	40.5
	NH_4NO_3+NH_4CNS		
0	86.5	11.0	37.7
10	122	12.5	39.0
20	167	15.6	39.6

Значения $p_{мм}$

%$_{ат}$ B+C	Молярное соотношение								
	B/C=1/3			B/C=1			B/C=3		
	0°	10°	20°	0°	10°	20°	0°	10°	20°
0	3221	4612	6429	3221	4612	6429	3221	4612	6429
16	1524								
17	1384			1521					
18	1253			1390			1519		
19	1136			1268			1398		
20	1030	1554		1161			1290		
21	933	1409		1063	1581		1191		
22	846	1284		972	1454		1100		
23	767	1170		888	1330		1015	1512	
24	696	1067	1521	830	1223		932	1400	
25	630	971	1398	740	1122		864	1293	
26	572	886	1285	678	1031	1551	799	1198	
27	520	809	1184	620	948	1434	736	1110	
28	473	739	1090	568	872	1328	680	1029	1553
29	429.5	676	1006	521	803	1231	630	956	1450
30	391.7	619	926	477.5	739	1141	582	888	1353
31	357	568	855	438	685	1058	538	826	1263
32	324.5	521	789	402.5	629	981	498.5	768	1181
33	296.0	479	729	370.5	580	908	462.5	716	1106
34	271	440	673	342	536	836	430	668	1035
35	248.5	405	622	315.5	496	769	400.5	624	971
36	227.8	373	584	290.5	460	709	374	584	909
37	209.5	344	532	269	427	654	349.5	547	853
38	193.0	317	493.5	249.5	397.5	607	328.5	513	801
39	178.1	293	457.5	231.5	371	565	308.5	481	754
40	164.9	270.5	424.5	216.5	347	527		452	709
41	152.4	250	394		325.5	492.5		425.5	668
42	141.3	231	366		306.4	462			630
43	131.2	214	340			435			595
44	122.2	198.6	316			410.5			562
45	116.1	184.7	294.5			388.5			
46	106.4	172.0	275						
47		160.9	258						
48		150.5	242						
49		141.4	227.5						
50	Насыщ.	133.2	214	Насыщ. раств.					
51	раств.	125.6	202.5						
52			191.6				Насыщ. раств.		
53			181.8						
54			173.2						

A=NH_3; B=CH_4O, Метиловый алкоголь; C=C_3H_6O, Ацетон [102]

A=CO_2 [287, 288, 289, 290, 291, 292, 293, 294]

B	SiO_2	SiO_2	SiO_2	TiO_2	B	TiO_2	TiO_2	CaO	CaO
C	Na_2O	K_2O	CaO	CaO	C	Na_2O	K_2O	Na_2O	K_2O
D			Na_2O	Na_2O	D				
E			K_2O	K_2O	E				

A=CO_2; B=$C_6H_3N_3O_7$ Пикриновая кислота; C=$C_{10}H_8$ [139]

$t°$	$p_{мм}$	$t°$	$p_{мм}$	$t°$	$p_{мм}$
BC		BC		BC+C	
23.4	60.7	103.7	175.4	28.0	66.0
25.9	64.0	105.9	165.9	29.4	68.1
29.1	68.9	110.6	145.7	31.1	70.7
29.5	69.8	115.2	130.0	31.3	70.9
29.9	70.4	121.7	117.0	31.6	71.4
30.6	71.2	150.7		31.9	72.0
30.9	71.9			32.2	72.4
31.1	72.2	BC+C		32.4	72.6
31.3*1	72.6	22.6	58.4	32.6	73.2
101.1	212.5	24.6	61.0	32.8	73.9
102.1	193.6	26.5	63.9	33.0	74.0
BC+C		BC+B		BC+B	
32.2*1	74.3	23.45	60.4	89.5	195.9
54.7	174.8	25.4	62.9	89.9	184.1
54.1	160.0	26.8	65.0	90.6	164.9
54.3	146.6	28.2	67.3	91.5	150.3
55.3	132.0	29.1	68.5	92.6	135.3
56.5	121.0	29.9	69.8	94.2	120.2
58.1	107.0	30.55	70.9	95.5	105.5
59.3	94.5	30.9	71.6	97.6	91.0
77.1E		31.3	72.3	98.9	78.8
		31.6*1	72.9	113.4E	

*1 Первая критическая точка; вторая критическая точка не установлена. Для сравнения: критическая точка CO_2 у того же автора 31.2° и 72.4 *atm*.

A=CCl_4; B=C_2H_5OH; C=C_6H_6 (377, 378, 379)

% B	Значения $p_{мм}$			
	34.8°	50°	60°	66°
A/C=23/77*1				
0	153	281	407	500
2.05	191	353	515	632
8.11	201	380	559	692
17.50	204	390	580	721
26.50	204	392	585	729
40.13	199	385	577	722
50.57	193	376	564	709
59.43	186	363	546	688
72.23	167	334	508	642
82.38	148	301	462	589
89.96	130	270	421	542
100.0	103	223	354	462
A/C=55.4/44.6*1				
0	163	295	426	521
2.71	203	380	551	678
5.33	208	391	575	710
12.72	212	406	599	744
22.20	212	408	603	753
33.40	208	400	598	746
55.17	190	372	560	703
70.77	167	335	508	643
81.02	147	301	465	589
89.25	128	266	417	539
100.0	103	223	354	462
A/C=73.7/26.3*1				
0	166	303	435	533
2.48	207	387	561	687
6.10	215	408	600	744
12.01	218	414	612	763
22.81	216	414	615	767
30.80	213	410	608	762
43.90	203	393	588	740
56.11	187	370	559	703
66.30	173	343	522	663
80.79	144	297	459	584
94.35	115	244	387	501
100.0	103	223	354	462

% C	Значения $p_{мм}$			
	34.8°	50°	60°	66°
A/C=85.2/14.8*1				
0	170	307	441	541
11.60	221	422	625	777
20.98	219	420	624	778
30.92	215	414	615	769
47.56	199	389	583	733
59.64	184	361	543	687
70.48	163	325	497	631
84.28	137	280	437	560
100.0	103	223	354	462
B/A=23.3/76.7*1				
0	223	427	637	789
13.25	220	423	628	776
23.45	217	419	617	768
37.0	213	407	602	751
50.63	209	397	589	731
66.91	201	383	566	700
79.49	194	366	535	661
89.70	182	338	490	600
95.29	170	308	446	546
100.0	147	271	389	477
B/A=56.13/43.87*1				
0	187	369	554	700
7.2	194	381	571	721
13.16	199	388	581	729
19.77	202	392	586	735
30.42	205	395	589	738
43.75	205	395	589	738
62.59	203	391	583	724
75.69	200	385	570	708
84.87	194	373	548	681
94.04	185	349	509	625
97.19	172	317	457	562
100.0	147	271	389	477

*1 Весовые соотношения.

A=$CHCl_3$, Хлороформ; B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир; C_1=$C_6H_3N_3O_7$, Пикриновая кислота; C_2=C_8H_9NO, Ацетанилид; C_3=$C_{10}H_8$, Нафталин (275); (115, 116, 150, 195, 409)

Значения $p_{мм}$

x_A в A+B	Смесь A+B			
	*1	насыщенная		
	13.60°	C_1, 12.75°	C_2, 12.20°	C_3, 12.35°
0	341	327	319	272
10	305	293	283	243.5
20	267	255	247.5	214.5
30	228	218.5	211	186
40	193	185	177.5	157
50	163	156	150	132.5
60	140	134	129.5	115
70	127	122.5	117.5	104
80	122	120	113	96.5
90	122	119	112.5	91.5
100	126.2	121	115.5	92

*1 Компонент C отсутствует.

A=CS_2; B=C_3H_6O, Ацетон; C_1=$C_6H_3N_3O_7$, Пикриновая кислота; C_2=C_8H_9NO, Ацетанилид (275); (342, 466)

Значения $p_{мм}$

x_A в A+B	Смесь A+B		
	*1	насыщен.	
	24.8°	C_1, 24.6°	C_2, 24.8°
0	231.5	170.5	208.5
10	321	250	280
20	379	324	331
30	414	375	368
40	435	406	398
50	448	423	415
60	453	429	422
70	455	431	426
80	453	432	428
90	439	420	419
100	358	357	358

A=CS_2; B=$C_3H_8O_2$, Метилаль; C_1=$C_6H_3N_3O_7$, Пикриновая кислота; C_2=$C_{10}H_8$, Нафталин (275); ср. (466)

x_A в A+B	Смесь A+B		
	*1	насыщен.	
	16.53°	C_1, 18.10°	C_2, 18.60°
0	265.5	236	252
10	292	278	267
20	313	309	280
30	329	332	289
40	338	346	294
50	341	353	295.5
60	340.5	355	293
70	335	355.5	286
80	325	350	273
90	304	327	253
100	263	275.5	126.5

*1 Компонент C отсутствует.

A=CS_2; B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир; C_1=$C_6H_3N_3O_7$, Пикриновая кислота; C_2=$C_{10}H_8$, Нафталин; C_3=$C_{10}H_{16}O$, Камфора (275)

Значения $p_{мм}$

x_A в A+B	Смесь A+B			
	*1	насыщен.		
	20.5°	C_1, 18.2°	C_2, 22.2°	C_3, 20.3°
0	449	404	381	173
10	452	407	379	181
20	453	408	374	189
30	450	406	368	196
40	444	402	360	204
50	436	393	350	211
60	424	382	339	217
70	409	368	326	222
80	385	349	311	227
90	350	321	293	232
100	307	277	273	237

*1 Компонент C отсутствует.

ВОДНЫЕ СИСТЕМЫ ИЗ ТРЕХ ИЛИ БОЛЬШЕГО ЧИСЛА КОМПОНЕНТОВ.

(«Нормальный порядок»; см. т. V, стр. 124.)

B=HCl; C=Cu_2Cl_2 (462)

$p_{мм}$	г C на 100 г A	$p_{мм}$	г C на 100 г A	$p_{мм}$	г C на 100 г A
N=22.4*1		N=27.6*1		N=31.1*1	
t≅52°		70	13.8	133	29.0
55	0	66	27.6	131	33.6
55	6.9	64	34.7	126	41.5
55	12.8	64	37.4	N=32*1	
55	25.5	61	40.8	t≅91°	
55	37.9	N=31.1*1		192	0
55	43.6	t≅85°		187	7.35
N=27.6*1		150	0	180	14.7
t≅65°		146	7.2	173	22.2
75.5	0	142	14.7	166	29.4
73	6.9	138	21.8		

*1 N=г B/100 г A.

$p_{мм}$	г C на 100 г A	$p_{мм}$	г C на 100 г A	$p_{мм}$	г C на 100 г A	$p_{мм}$	г C на 100 г A

B=HCl; C=LiCl (462)

N=7.4*1 $t\cong$52°		N=18.2*1 $t\cong$52°		N=22.4*1 $t\cong$52°		N=28*1 $t\cong$65°	
87	0	67.5	0	55.5	0	79	0
80.5	5.07	59	5.2	57	5.5	122	5.9
76.5	9.18	57	10.4	65	10.9	186	11.8
63.5	18.4	61	15.6	78.5	16.6	312	17.6
51	27.6	75	25.9	121	22.9	648	26.0
49.5	34.2	156	38.9	191.5	28.2	992	30.4
49.5	39.0	395	52.3	767	46.3	1344	36.8
68	51.0	820	64.5	1490			
312	76.0	1500	79.5				

*1 N=г B/100 г A.

B=J_2; C=HJ (427)

B=H_2SO_4; C=As_2O_3 (384)

$p_{As_2O_3}\cong$0.00001 *мм*
из 0.015% раствора As_2O_3 в H_2SO_4
(уд. в.=1.84) при 60°

B=NH_3; C=NH_4NO_3 (100)

$t°$	$p_{мм}$	$t°$	$p_{мм}$
18.82 % B;		33.7 % C	
−12.95	53.2	10.95	188.0
− 7.25	73.5	18.8	272.5
+ 0.10	109.0	27.72	405.0
7.98	159.5	35.2	555.7

B=NH_3; C=NH_4Cl (310)

16.85 % B; 5.27 % C		12.90 % B; 10.26 % C	
19.01	182.1	23.1	158.5
26.0	251.1	30.9	230.5
32.9	343	38.3	319
39.2	449	45.4	429
49.3	667	51.2	543
57.8	913	58.1	708

B=NH_3; C=C_2H_6O, Этиловый алкоголь (102)

B=NH_3; C=$C_6H_{14}O_6$, Маннит (310)

12.27 % B;		4.56 % C	
22.9	143.8	42.7	349
29.8	197.7	50.6	479
36.8	271	57.8	630

B=NH_3; C=CH_4N_2O, Мочевина (145, 810)

16.36 % B; 10.43 % C		17.22 % B; 5.29 % C	
24.5	254.4	25.1	260.4
29.4	312	29.6	317
35.2	403	35.0	400
40.4	497	39.7	485
45.6	611	45.9	622
54.4	856	50.1	726
59.1	1014	54.5	857
		58.0	974

B−NH_3; C=NH_4CNS (100, 129)

% B	$p_{мм}$	% B	$p_{мм}$
A/C=1*1			
10°		30°	
16.64	97	16.67	252
23.24	177	20.98	371

% B	$p_{мм}$	% B	$p_{мм}$
A/C=1*1			
10°		30°	
30.44	344	25.34	550
35.90	554	29.20	755
39.68	766	32.02	956
42.98	978	34.52	1167
45.64	1175	36.72	1381
47.84	1358	38.10	1530
49.74	1526		
t=20° A/C=10/3*1			
9.37	64	34.52	757
14.89	137	37.47	950
20.63	235	40.33	1168
26.58	395	42.67	1368
30.90	565	44.62	1550
A/C=7/6*1			
8.47	66	36.76	928
13.10	107	38.99	1107
19.24	198	41.13	1291
26.71	394	42.83	1451
31.44	593	43.89	1559
34.55	773		
A/C=1/2*1			
9.53	77	34.63	775
16.79	154	37.61	970
22.78	270	40.2	1188
28.37	447	42.11	1370
31.83	614		
A/C=1/6.335*1			
17.51	159	36.20	898
22.74	268	37.91	1031
27.51	421	39.15	1136
30.69	564	40.56	1266
32.43	667	41.65	1377
34.09	769	42.51	1463

*1 Весовые соотношения.

0.1865 г NH_4CNS на 1 $см^3$
22.16% раствора NH_3

$t°$	$p_{мм}$	$t°$	$p_{мм}$
−15.3	39.6	17.19	237.6
− 8.03	62.0	23.0	314.1
− 0.81	94.5	30.3	433.1

$t°$	$p_{мм}$	$t°$	$p_{мм}$
+ 6.78	143.9	35.7	543.1
10.16	170.8		

B=NH_3; C=$CuSO_4$ (310)

14.65 % B; 2.68 % C		6.54 % B; 3.94 % C	
18.9	138.5	30.6	91.8
26.4	197.6	37.0	126.2
36.1	307	41.5	155.1
43.6	422	46.9	194.7
47.5	493	52.6	250.1
50.8	560	57.7	309
56.5	693		

B=NH_3; C=$CaCl_2$ (100)

22.9 % B;		12.9 % C	
−13.4	54.0	16.4	272.6
− 5.0	88.6	23.1	370.1
+ 1.8	129.8	29.8	498.2
2.5	136.5	35.6	640.3
9.3	193.1		

B=NH_3; C=$Ca(NO_3)_2$ (100)

19.18 % B; 22.48 % C		25.77 % B; 55.8 % C	
−14.5	34.8	−12.1	82.6
− 9.3	48.1	− 4.9	124.1
− 2.2	73.2	+ 3.97	202.3
+ 5.3	110.2	11.0	291.1
15.1	181.7	18.0	413.0
21.2	242.0	25.0	575.3
29.5	354.0	32.4	782.7
36.4	474.0		

B=NH_3; C=$LiNO_3$ (100)

18.0 % B; 45.7 % C		21.5 % B; 42.2 % C	
−13.5	16.7	−14.9	24.5
−12.2	19.6	− 7.0	41.6
− 4.2	31.9	0.0	63.8
+ 1.7	46.3	+ 7.0	95.3
8.5	66.8	14.0	136.4
14.4	91.1	20.4	188.4
21.6	131.0	27.1	257.0
28.7	183.2	35.2	371.1
35.2	246.9		
23.3 % B; 18.0 % C		26.2 %B; 30.1 % C	
−14.5	50.8	−15.4	52.9
− 8.1	73.7	− 7.8	84.4
+ 0.8	110.2	− 0.1	131.8
6.5	161.9	+ 8.4	203.1
13.4	225.2	15.2	283.4
20.0	308.0	21.0	369.7
28.0	441.8	27.5	491.5
35.1	598.1	35.1	683.1
38.4 % B;		55.5 % C	
−11.6	121.3	15.4	493.0
− 5.5	169.6	20.5	623.8
+ 1.0	242.1	27.6	862.7
8.2	345.4	34.4	1141

B=NH_3; C=NaJ (100)

$t°$	$p_{мм}$	$t°$	$p_{мм}$
16.06 % B; 32.34 % C		26.9 % B; 64.9 % C	
−14.4	40.9	−14.6	87.5
− 8.0	61.1	−13.0	96.6
+ 1.2	90.4	− 9.6	120.3
3.15	116.3	− 8.0	143.0
10.7	170.8	− 0.9	190.3
17.9	242.4	+ 6.0	276.0
25.8	347.5	13.1	394.8
35.0	519.2	20.1	551.8
		26.9	753.8

B=NH_3; C=Na_2SO_4 (310)

16.73 % B; 4.23 % C		15.44 % B; 4.53 % C	
27.6	321.1	25.8	215.3
31.1	364.0	28.7	238.8
33.0	395.0	30.9	261.2
35.2	435.2	33.1	288.7
37.0	472	34.7	307.3
38.5	485.2	37.3	342.7
39.1	497.3	39.4	374.9
40.3	523.3	42.7	429.8
42.0	550.4	45.0	468.6
43.0	580.9	46.2	491.6
44.7	619.3		
46.5	666.5		

$t°$	$p_{мм}$	$t°$	$p_{мм}$
9.90 % B; 4.25 % C			
29.1	167.7	37.9	246.0
31.1	183.5	40.1	271.6
33.4	202.8	43.1	310.4
34.8	215.9	46.2	352.8
36.5	232.4		

B=NH_4Cl; C=KNO_3 (120, 384.5)

$NH_4Cl+KNO_3$

19	11.99	25	16.92
20	12.73	26	17.82
21	13.51	27	18.80
22	14.31	28	19.77
23	15.15	29	20.78
24	16.03	30	21.83

B=NH_3; C=K_2SO_4 (310)

7.49% B; 3.05% C			
40.4	203.5	51.1	320.0
46.7	265.2	58.5	428

B=NH_4NO_3; C=$NaNO_3$ (279, 320, 384.5)

$NH_4NO_3+NaNO_3$, Кристаллы

$t°$	$p_{мм}$	$t°$	$p_{мм}$
10	5.4	30	14.6
15	7.0	35	18.5
20	9.0	38	21.4
25	11.6	40*1	31.2

*1 Ненасыщенный раствор, содержащий 68.4 г $NaNO_3$ и 150.4 г NH_4NO_3 на 100 г H_2O.

B=CO_2; C = окислы тяжелых металлов, t = 18° (156)

Карбонаты г $л^{-1}$

Окислы	p_{CO_2}, 1 atm	p_{CO_2}, 56 atm
PbO	0.14	0.15
ZnO	0.7	0.84
CuO	0.3	0.41
Ag_2O	1.05	1.7
MnO	0.4	0.8
FeO	0.72	0.77

B=CO_2; C=MgO (53, 122, 155, 182)

t=18°				$t°$	$MgCO_3$, г $л^{-1}$
p_{CO_2}, atm	$MgCO_3$, г $л^{-1}$	p_{CO_2}, atm	$MgCO_3$ г $л^{-1}$		
$Mg(OH)_2$				p_{CO_2}=1 atm	
0.0000	0.0126	2.5	35.4	3.5	35.6
0.0002	1.63	3.0	38.1	12	26.5
0.00025	1.87	3.5	40.4	18	22.1
0.00030	2.10	4.0	42.6	30	15.8
0.00035	2.31	4.5	44.3	40	11.8
$Mg(OH)_2$+		5.0	46.0	50	9.5
$MgCO_3.3H_2O$		6.0	49.3	p_{CO_2}=5 atm	
0.00037	2.39	7.0	52.5	10	35.7
$MgCO_3.3H_2O$		8.0	55.1	15	32.8
0.0004	2.42	9.0	57.2	40	13.7
0.00045	2.47	10.0	59.2	p_{CO_2}=34 atm	
0.0005	2.51	16.0	70.5	0	85.8
0.001	3.11	$MgCO_3.3H_2O$+		5	83.2
0.01	6.04	$Mg(HCO_3)_2$		10	79.3
0.1	12.2	18.2	74.9	18	74
0.5	20.6	$Mg(HCO_3)_2$		30	68.8
1.0	25.8			40	64.4
1.5	29.8	35.0	74.9	50	61.8
2.0	32.9	56.0	74.9	60	55.6

B=CO_2; C=CaO (122, 154, 182, 183, 255, 365, 366)

t=16÷18°				$t°$	$CaCO_3$, мг $л^{-1}$
p_{CO_2} atm	$CaCO_3$, мг $л^{-1}$	p_{CO_2} atm	$CaCO_3$, мг $л^{-1}$		
$Ca(OH)_2$				p_{CO_2}=56 atm	
3.16×10^{-14}	2000	0.142	537	18	3930
$Ca(OH)_2+CaCO_3$		0.254	668	25	4030
2.6×10^{-14}	2000	0.417	793	35	3800
$CaCO_3$		0.553	892	45	3390
2.80×10^{-10}	74	0.730	979	55	2550
9.78×10^{-9}	26	0.984	1094		
6.14×10^{-8}	18	1.0	1110	p_{CO_2}=	
2.19×10^{-7}	16	2	1400	3.2×10^{-4} atm	
3.73×10^{-7}	15.9	4	1820	0	81
3.85×10^{-7}	15.9	6	2110	5	75
6.07×10^{-7}	16	10	2500	10	70
7.62×10^{-6}	22	14	2830	15	65
7.63×10^{-5}	40	18	3070	20	60
2.15×10^{-4}	56	25	3420	25	56
5.04×10^{-4}	75.1	35	3890	30	52
8.08×10^{-4}	85.6	$CaCO_3$+			
3.33×10^{-3}	138.2	$Ca(HCO_3)_2$			
1.39×10^{-2}	224.7	36.5	3930		
2.82×10^{-2}	298.6	$Ca(HCO_3)_2$			
5.01×10^{-2}	362.5	56	3930		

B=CO_2; C=SrO, t=18° (156)

p_{CO_2}, atm	$SrCO_3$, г $л^{-1}$
$SrCO_3$	
1	1.2
$Sr(HCO_3)_2$	
>35	3.8

B=CO_2; C=BaO, t=18° (156, 255)

p_{CO_2}, atm	$BaCO_3$, г $л^{-1}$
$BaCO_3$	
1	2.7
$Ba(HCO_3)_2$	
25.0	5.9

B=C_6H_6, Бензол; C=C_2H_6O, Этиловый алкоголь (42,43)

Изобара 760 мм; см. также стр. 16.

$t°$	% L_I			% L_{II}		
	A	B	C	A	B	C
69.0	0.3	0.04	99.66	97.0	2.7	0.3
68.0	0.3	0.4	99.3	92.8	6.8	0.4
67.0	0.4	1.2	98.4	88.1	11.4	0.5
66.0	0.5	2.8	96.7	81.8	17.6	0.6
65.5	0.7	5.2	94.1	77.3	22.0	0.7
65.0	1.0	9.1	89.9	65.6	32.4	2.0

B = C_2H_6O, Этиловый алкоголь; C = $C_4H_{10}O$, Этиловый эфир; см. также фиг. 16 (104, 249, 296)

L+V, изотермы для 0°; значения $p_{мм}$

% C	% B в A+B									
	94.7	89.9	79.5	69.9	57.5	47.3	37.9	29.0	20.5	10.5
2				20.5	25.0		30.5		52	
4				29.5	39.5	47.0	52.5	61.0	91.5	60.5
6		32.0	33.0	37.2	52.0	62.0	71.0	86.5	124.0	91.0
8		38.0	39.8	45.0	63.5	75.0	87.0	109.0	146.5	126.5
10		44.5	46.5	52.5	73.0	87.0	100.5	129.5	159.0	170.0
12		50.5	53.0	59.8	81.5	96.5	112.5	144.0		
15	58.0	59.0	62.5	70.2	92.5	109.0	127.5	156.5		
20	71.5	72.5	77.0	86.0	107.5	125.5	145.5			
25	83.5	85.0	90.2	100.0	121.0	138.5	154.0			
30	95.0	96.3	101.8	112.0	132.0	148.5	159.0			
35	104.5	106.3	111.7	122.5	140.5	154.5				
40	113.0	115.0	121.0	131.5	148.0	158.5				
50	128.5	129.5	136.6	145.0	157.5					
60	141.5	142.7	148.8	155.5						
70	153.0	154.3	159.3	163.0						
80	162.0	163.3	167.3	169.0						
90	172.0	173.0	175.0	176.0						

% L_I			% L_{II}				% L_I			% L_{II}			
A	B	C	A	B	C	$p_{мм}$	A	B	C	A	B	C	$p_{мм}$
88.4	0	11.6	1.0	0	99.0	187.5	60.2	23.4	16.4	14.2	22.0	63.8	161.0
81.0	8.4	10.6	1.3	2.7	96.0	184.0				17.8	24.2	58.0	161.0
80.1	9.4	10.5				183.0	59.0	24.0	17.0				160.5
74.0	15.5	10.5	3.5	7.3	89.2	175.0	55.0	25.1	19.9	19.0	24.5	56.5	159.0
70.4	18.1	11.5				168.0	43.8	26.7	29.5				158.5
68.5	20.0	11.5	6.6	13.6	79.8	166.5	30.6	27.4	42.0				158.5

Изотермы; значения $p_{мм}$

% A	% B	% C	−20°	−10	0°	+5°	10°	15°	20°	25°	30°	35°	40°	45°	50°
4.5	85.5	10	16	27	46	59	76	96	120						
4.0	76.0	20	26	44	70		110		170						
3.0	57.0	40	35	60	100	128	164	207	262						
2.0	38.0	60	48	80	131	166	210	264	327						
1.67	31.67	66.67			149	187	234	288	353	430	522	628	750	892	1053
1.43	27.14	71.43			155	195	244	300	366	446	541	651	777	924	1092
1.0	19.0	80	60	98	157	197	247	306	376						
3.3	30.0	66.7			150	189	236	292	359	435	530	636	760	903	1066
5.0	28.3	66.7			152	193	239	295	363	443	537	645	771	916	1082
6.6	26.7	66.7			155	194	243	300	368	447	543	654	780	929	1095
10.0	23.3	66.7			158	199	248	308	376	457	555	668	798	949	1120
13.3	20.0	66.7	2 жидкие фазы		165	207	259	320	392	476	577	695	829	984	1162
20.0	13.3	66.7			174	217	269	332	408	495	600	722	861	1022	1206
26.6	6.7	66.7			181	227	283	349	426	517	628	754	902	1069	1262
2.85	25.71	71.43			157	197	246	304	370	453	547	659	789	936	1106
4.29	24.28	71.43			160	200	249	306	374	457	554	666	796	946	1116
5.71	22.85	71.43			161	201	251	309	379	462	560	673	804	956	1129
8.57	20.0	71.43			164	205	255	316	387	473	574	690	823	977	1155
11.42	17.14	71.43	2 жидкие фазы		167	211	262	323	396	482	586	705	839	998	1179
17.14	11.42	71.43			175	218	272	336	412	501	607	730	870	1034	1221
22.85	5.71	71.43			182	227	283	350	429	521	632	757	903	1072	1264

B=C_2H_6O, Этиловый алкоголь; C=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир; D=$C_{12}H_{11}N$, Дифениламин (249)

Значения $p_{мм}$

$t°$	3.3% A 63.3% B 33.3% C 0 % D	3.3% A 63.3% B 33.2% C 0.1% D	3.3% A 63.3% B 33.1% C 0.2% D
0	102.2	100.1	99.3
5	127.4	124.5	
10	159	155.7	155.5
15	196	194	192
20	241	238	236
25	293	290	288
30	358	353	352
35	431	427	425
40	518	517	514
45	621	614	612
50	738	731	729

B=C_2H_6O, Этиловый алкоголь; C=Na_2CO_3 (191, 203)

$t°$	$p_{мм}$	% L_I			% L_{II}		
		A	B	C	A	B	C
		$Na_2CO_3.7H_2O+Na_2CO_3.H_2O$					
34.6	87.5	36.4	63.3	0.3	66.5	1.0	32.5
		$Na_2CO_3.H_2O$					
36.0	94.5	37.7	62.0	0.3	66.8	1.1	32.1
40.0	117.0	38.6	61.0	0.4	66.9	1.2	31.9
49	186	38.6	61.0	0.4	67.3	1.2	31.5
68	442	43.3	55.8	0.9	68.9	2.3	28.8

$t°$ . . .	45	50	55	60	65	70	75	80	81.6
$p_{мм}$*1.	151.5	195	249	313	390	482	601	719	760

*1 S+L_I+L_{II}+V; S=$Na_2CO_3.H_2O$.

B=C_3H_6O, Ацетон; C=C_6H_6O, Фенол (370, 373, 374, 375, 376), см. также фиг. 17 и 18

Сопряженные растворы

$t°$	$p_{мм}$	L_I		L_{II}	
		% A	% B	% A	% B
50.0	92	88	0	37	0
	100	89.3	0.2	30.6	4.2
	150	89.9	4.2	21.0	21.0
	200	85.6	9.5	22.3	30.2
	250	80.2	14.4	25.8	37.9
	300	60.8	27.7	36.9	38.4
	310*1	47.7	34.3	47.7	34.3
56.5	126	85.5	0	40	0
	150	87.9	0.5	29.4	6.6
	200	89.2	3.4	23.0	18.5
	250	84.2	10.0	21.8	27.6
	300	81.2	12.7	24	33.4
	350	72.4	19.5	29.4	37.4
	375	64.3	24.8	35.3	37.6
	386*1	47.5	33.5	47.5	33.5
68.0	220	73	0	60	0
	250	81.4	0.6	34.6	6.4
	300	86.4	1.6	28.0	14.7
	350	87.0	4.6	26.1	20.6
	400	83.7	8.8	25.4	26.0
	450	81.0	11.2	26.5	30.4
	500	74	16.6	29.8	33.6
	550	63.7	23.1	37.9	33.4
	570*1	50.6	29.4	50.6	29.4
75.0	315*1	64.6	1.4	64.6	1.4
	350	78.6	1.4	34.5	9.5
	400	83.9	2.1	31.4	14.0
	450	85.4	5.6	29.2	22.2
	500	84.0	7.6	30.1	26.9
	550	81.2	10.0	33.2	29.8
	600	75.9	14.1	39	30.2
	650	68.3	18.9	47.4	28.1
	685*1	54.5	25.5	54.5	25.5
85.0	510*1	61	5.0	61	5
	550	76.6	5.4	42.8	9.2
	600	79.5	5.9	39.1	12.9
	650	79.9	7.3	37.4	17.0
	700	78.6	9.0	37.4	20.5
	750	75.9	11.4	39.8	22.8
	800	72.6	13.6	45.2	23.1
	850	63.8	18.0	53.9	21.2
	857*1	60.9	19.1	60.9	19.1
90.0	684*1	59.6	8.4	59.6	8.4
	700	65.9	9.1	51.9	10.1
	750	69.3	9.7	48.1	12.5
	800	69.4	10.6	49.5	16.0
	850	67.7	12.3	55.7	15.3
	875*1	63.5	13.5	63.5	13.5
92	825*1	58.9	11.5	58.9	11.5

Состав в % и давление пара трех одновременно присутствующих фаз (L_I+L_{II}+V) при t=56.5°.

$p_{мм}$	L_I		L_{II}		Пар	
	A	B	A	B	A	B
126	85.5	0	40	0	92.2	0
180	89.0	3.5	24	16.5	72.2	25.4
220	88.5	5.5	22.5	23.5	55.9	43
260	85.2	8.8	23	29	28.1	71.2
300	80.3	13.5	25	32.5		
324					22.6	77
350	72.5	19.5	29.5	37		
380	59.3	27.7	37	37		
386*1	48	33	48	33		

*1 Критическое давление растворения.

Давления пара при постоянной температуре в двухфазной системе L_I+L_{II}

Вес. отношение A/B	50°		56.5°		68°	
	% C	$p_{мм}$	% C	$p_{мм}$	% C	$p_{мм}$
100.0/0.00	12	92	14.5	126	27	220
	63		60.0		40	
91.96/8.04	5.0	179	6.0	236	7.8	370
	64.8	98	63.2	136	56.8	232
84.4/15.6	5.4	245	6.5	315	8.4	475
	65.5	103	63.8	141	58.8	245
77.48/22.52	7.5	281	8.5	358	11.0	529
	65.3	109	63.9	149	59.0	260
68.18/31.82	11.8	301	13.0	382	15.6	562
	64.0	115	62.4	160	58.0	287
49.83/50.17	24	302	25.9	379	32.0	531
	58	151	56.6	212	49.0	396

Вес. отношение A/B	75°		85°		90°	
	% C	$p_{мм}$	% C	$p_{мм}$	% C	$p_{мм}$
100.0/0.00						
91.96/8.04	8.8	481	13.0	638		
	52.1	321	38.0	513		
84.4/15.6	9.9	602	13.7	798	20.2	855
	55.6	340	47.2	537	37.5	699
77.48/22.52	13.4	655	18.8	853	30.5	837
	56	363	48.4	577	39.0	755
68.18/31.82	20.1	673	29.3	822		
	54.3	405	45.4	654		
49.83/50.17						

Точка p_{max} на поверхности L_I+L_{II} 90.50°±0.5°, p=885 *мм*, A=63%, B=14.5%, C=22.5%. Критическая точка растворения: t=92°, p=825, A=58.9%, B=11.5%, C=29.6%.

B = $C_3H_6O_2$, Метилацетат; C = $C_{12}H_{22}O_{11}$, Сахароза при 25 и 35° (257)

B = $C_3H_8O_3$, Глицерин; C = NaCl (83)

Точки кипения растворов, насыщенных NaCl.

% B в A	$p_{мм}$; см. также стр. 16					
	92.5	149.5	233.7	355.4	525.9	760.0
0	56.6	66.8	77.3	87.7	98.2	108.7
10	56.1	66.6	77.3	87.9	98.5	109.1
20	57	67.6	78.1	88.7	99.2	109.8
30	58.2	68.8	79.3	89.9	100.5	111.1
40	59.4	70.0	80.6	91.2	101.8	112.5
50	60.6	71.3	82.0	92.8	103.5	114.2
60	62.6	73.4	84.2	95.0	106.0	116.8
70	65.6	76.7	87.7	98.7	109.8	120.9
80	71.7	83.1	94.5	106.0	117.6	129.0
90	87.2	98.9	111.6	124.4	137.1	149.8
95.64	105.8	120.5	135.2	149.9	164.7	179.3

B = C_6H_6O, Фенол; C = C_6H_7N, Анилин (368, 369, 371)

% L_I, 56.3°			% L_{II}, 56.3°			% V, 56.3°		
A	B	C	A	B	C	A	B	C
40	60	0	85.5	14.5	0	92.2*1	7.83*1	0*1
26.5	65	8.5	92.5	6.6	0.9	90.6	6.05	3.4
17.1	62.2	20.7	93.7	4.7	1.6	88.9	4.89	6.2
15.4	53.3	31.3	94.6	3.4	2.0	87.4	3.81	8.8
11.1	44.6	44.3	95.0	2.6	2.4	86.7	2.26	11.0
5.5	0	94.5	95.7	0	4.3	84.5	0	15.5

*1 p = 126 *мм*.

B = $C_{12}H_{22}O_{11}$, Сахароза; C = NaCl, t°=25° (367)

M_C*1	M_B*1	p_{H_2O}/p	M_C*1	M_B*1	p_{H_2O}/p
NaCl			$C_{12}H_{22}O_{11}$		
				6.18	1.1721
6.22	0.40	1.338	0.855	5.95	1.194
6.23	0.58	1.340	0.92	5.97	1.197
6.33	1.03	1.349	1.74	5.90	1.226
6.33	1.18	1.352	2.83	5.92	1.274
6.54	2.34	1.388	3.40	5.97	1.304
6.63	2.82	1.405	3.41	5.98	1.306

M_C*1	M_B*1	p_{H_2O}/p	M_C*1	M_B*1	p_{H_2O}/p
$C_{12}H_{22}O_{11}.NaCl.2H_2O$			$C_{12}H_{22}O_{11}+C_{12}H_{22}O_{11}\cdot NaCl.2H_2O$		
			5.04	6.23	1.404
5.02	5.01	1.304	$NaCl+C_{12}H_{22}O_{11}\cdot NaCl.2H_2O$		
5.16	4.75	1.304	6.79	3.08	1.419
5.98	3.51	1.323	$C_{12}H_{22}O_{11}+NaCl$		
6.49	3.17	1.382	7.3	6.72	1.563

*1 M_C и M_B в молях на 100 *г* H_2O.

B=SiO_2; C=K_2O, см. фиг. 19 и 20

Нужно расположить избранный состав раствора на каждом из указанных чертежей и интерполировать значения для t и p. При этих значениях раствор будет насыщен по отношению к той фазе, в область которой попадет точка, как это указано при помощи пунктирных пограничных кривых на фиг. 19.

Пример:

50%$_m$ H_2O; 25%$_m$ K_2SiO_3; 25%$_m$ SiO_2

t = 360°, $p\cong$45 *atm*

Твердая фаза=$K_2Si_2O_5.H_2O$

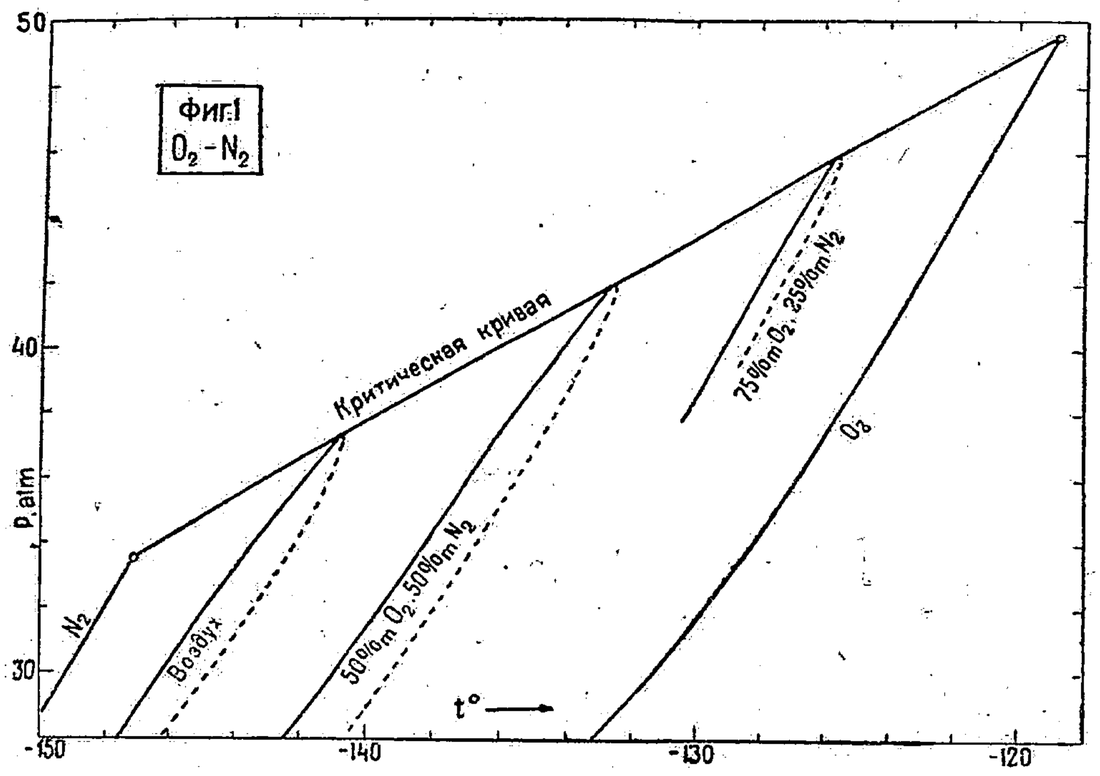
Подробные данные см. (280); ср. (294).

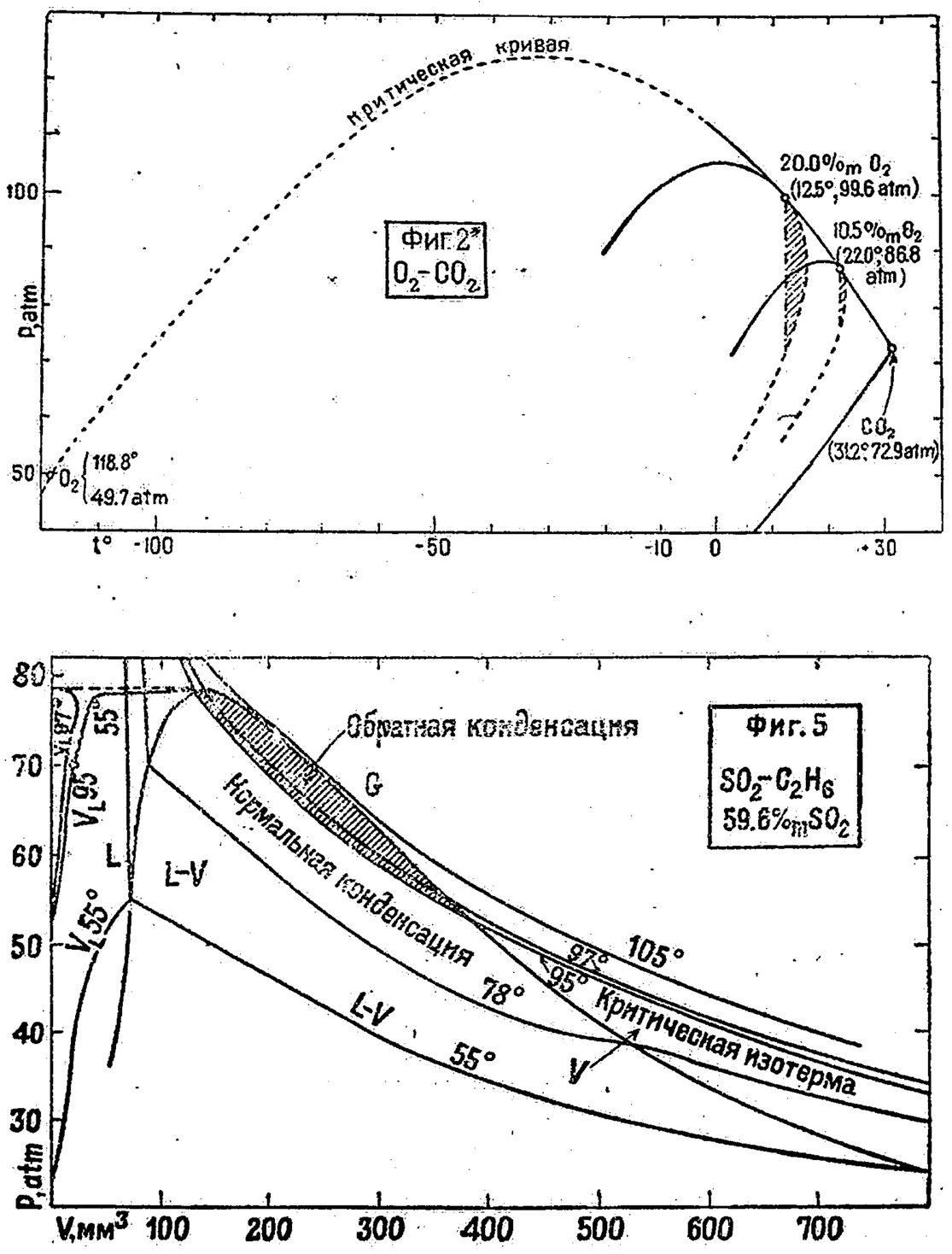
B=$CuCl_2$; C=KCl (274, 446)

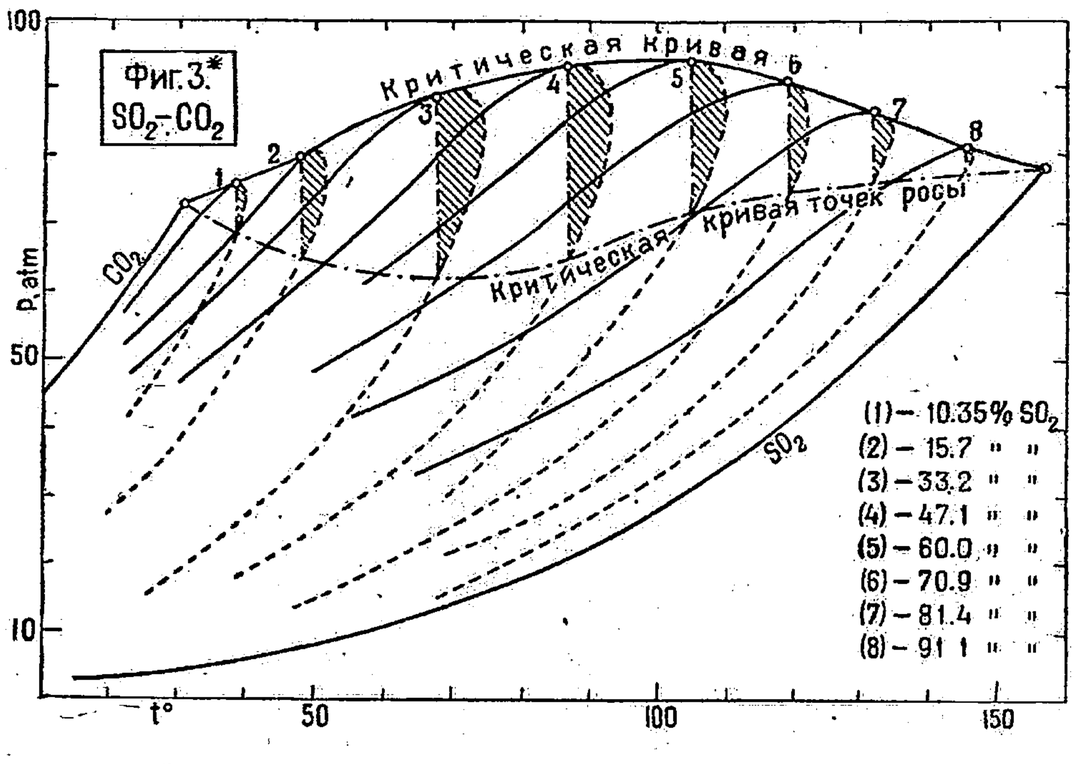
t°	$p_{мм}$
$K_2CuCl_4.2H_2O+CuCl_2\cdot 2H_2O$	
42.5	38.4
46.6	47.4
51.5	58.4
$K_2CuCl_4.2H_2O+CuCl_2\cdot 2H_2O+KCuCl_3$	
56.1	73.4
$KCuCl_3+CuCl_2.2H_2O$	
59.1	84.5
63.6	101.8
65.5	109
70.5	133
74.6	158
81.4	200.5
89.2	268
92.6	306
95	330
97.1	355
$K_2CuCl_4.2H_2O+KCuCl_3$	
65.5	116
74.6	172
86.4	260
88.2	276
89.2	292
92.0	322
$K_2CuCl_4.2H_2O+KCl$	
42.5	46.2
46.6	57
51.5	70.4
56.1	88.4
59.1	100.4
63.6	119.4
65.5	131.5
74.6	187
81.4	233
86.4	272
$K_2CuCl_4.2H_2O+KCuCl_3+KCl$	
92.4	330
$KCuCl_3+KCl$	
92.6	332
95	369.7
97.1	402.6
100	448

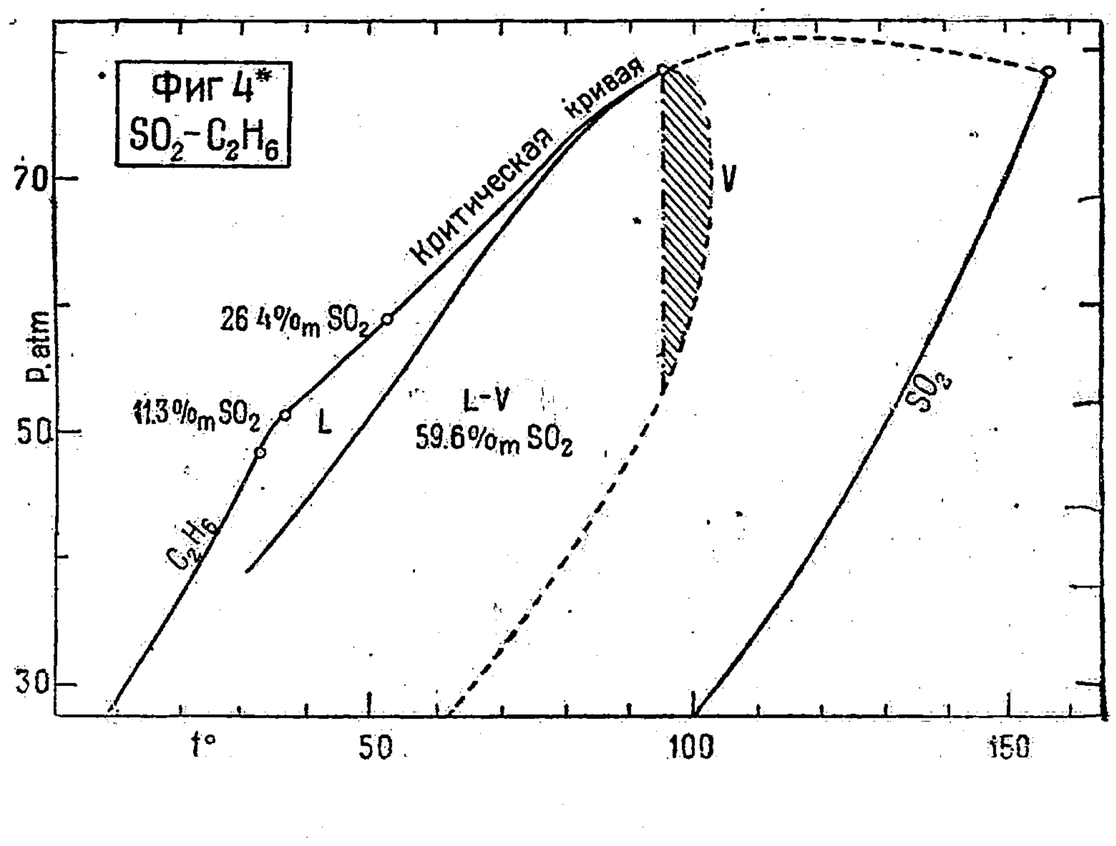
B=$CaSO_4$; C=NaCl (165)

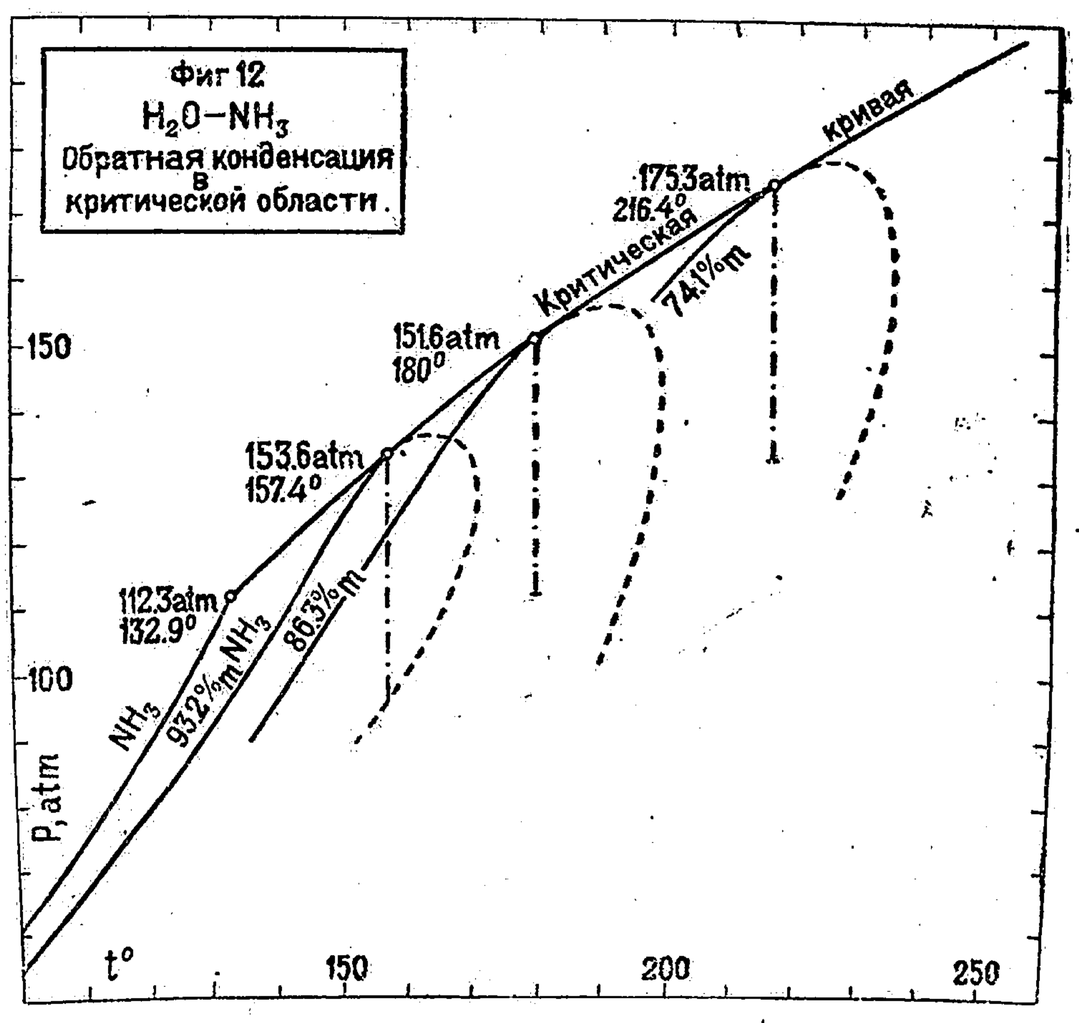
t°	$p_{мм}$
$NaCl+CaSO_4$	
0	4.2
5	5.0
10	6.9
15	9.5
20	13.0
25	17.5
30	23.4
35	31.0
40	40.8
45	53.0
50	68.3
55	87.3
60	111
65	139
70	173
75	214
80	263
90	462
95	557

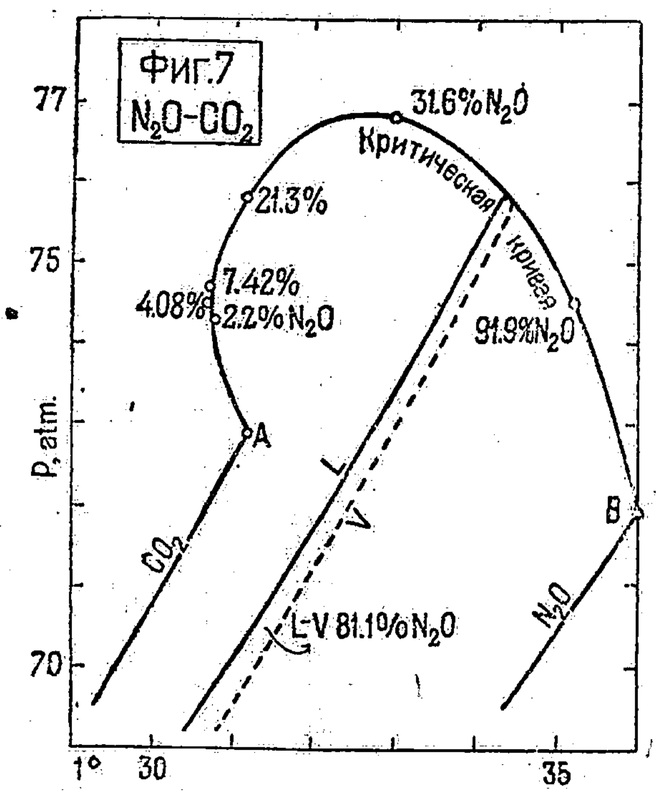


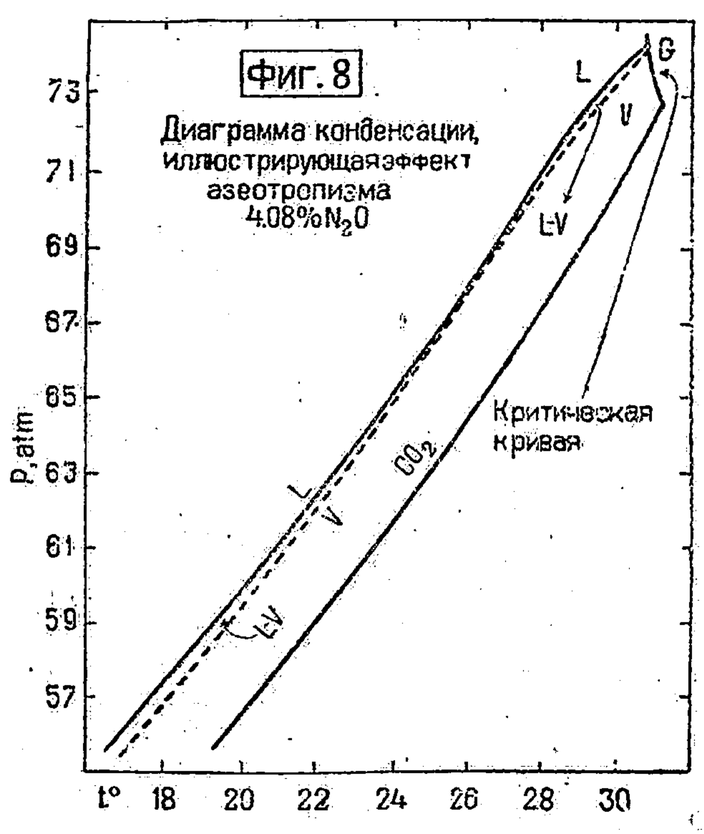




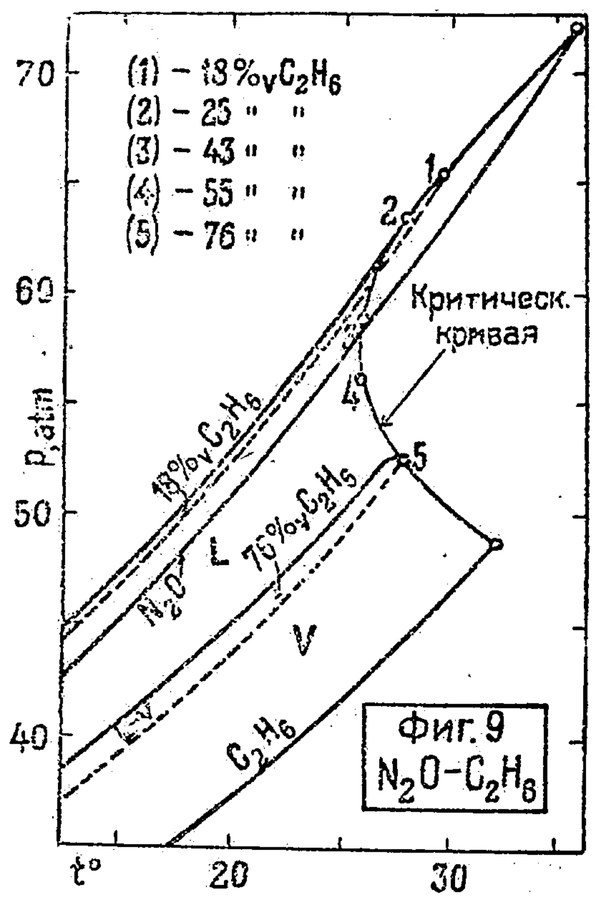




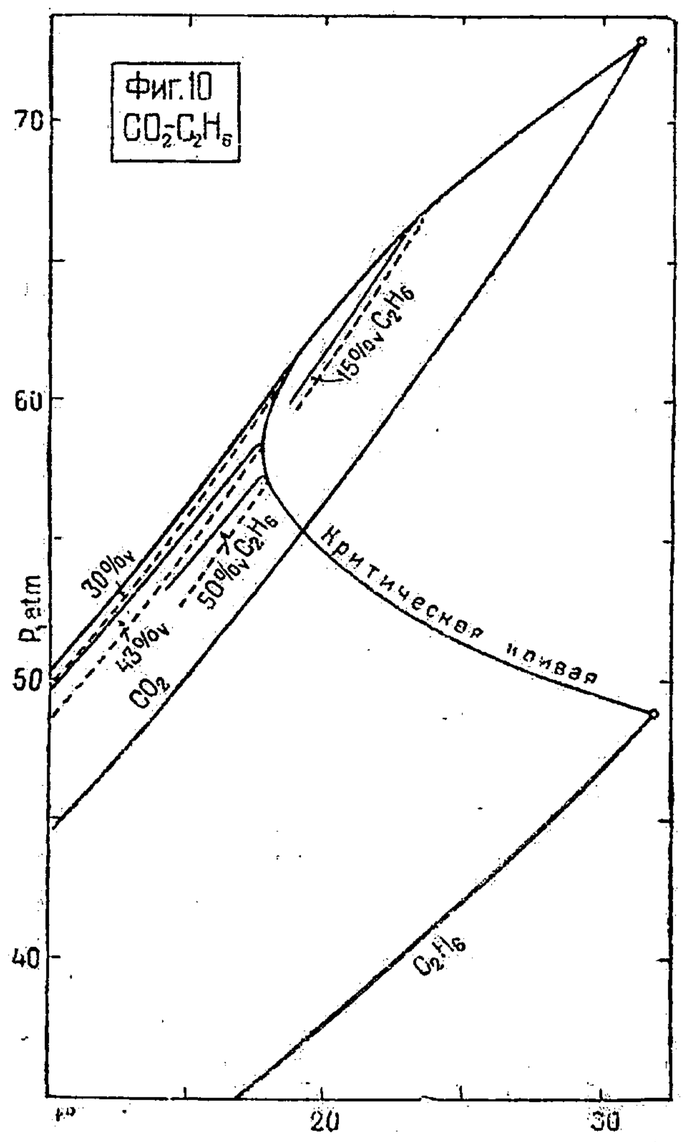




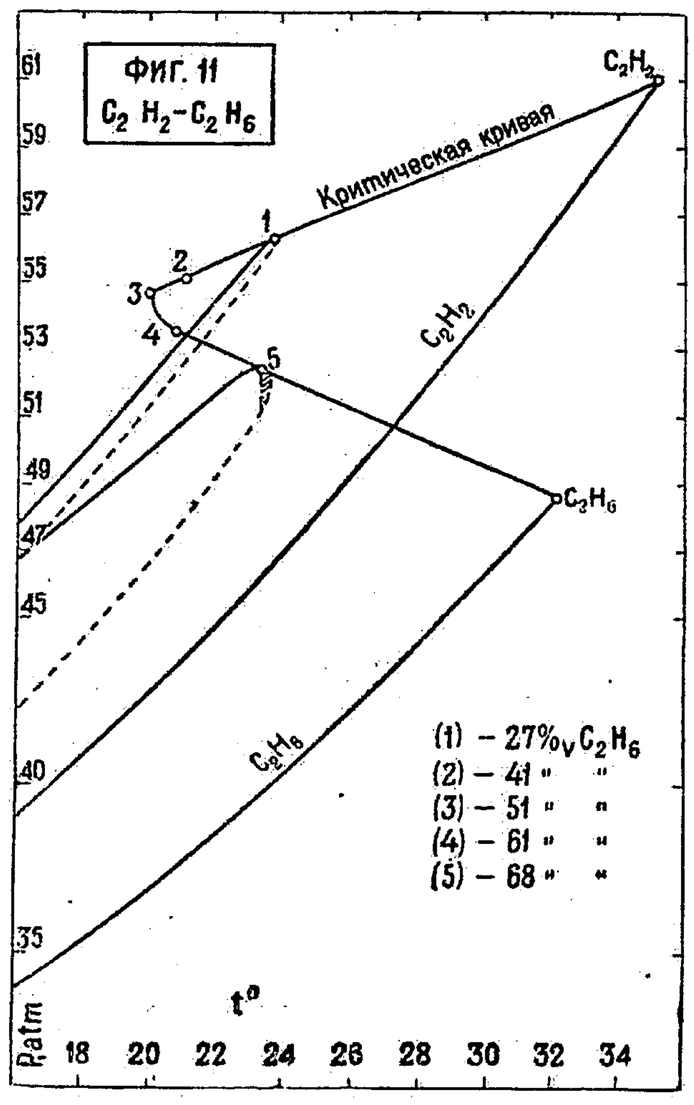
* Заштрихованные участки на фиг. 2, 3 и 4 соответствуют области обратной конденсации.



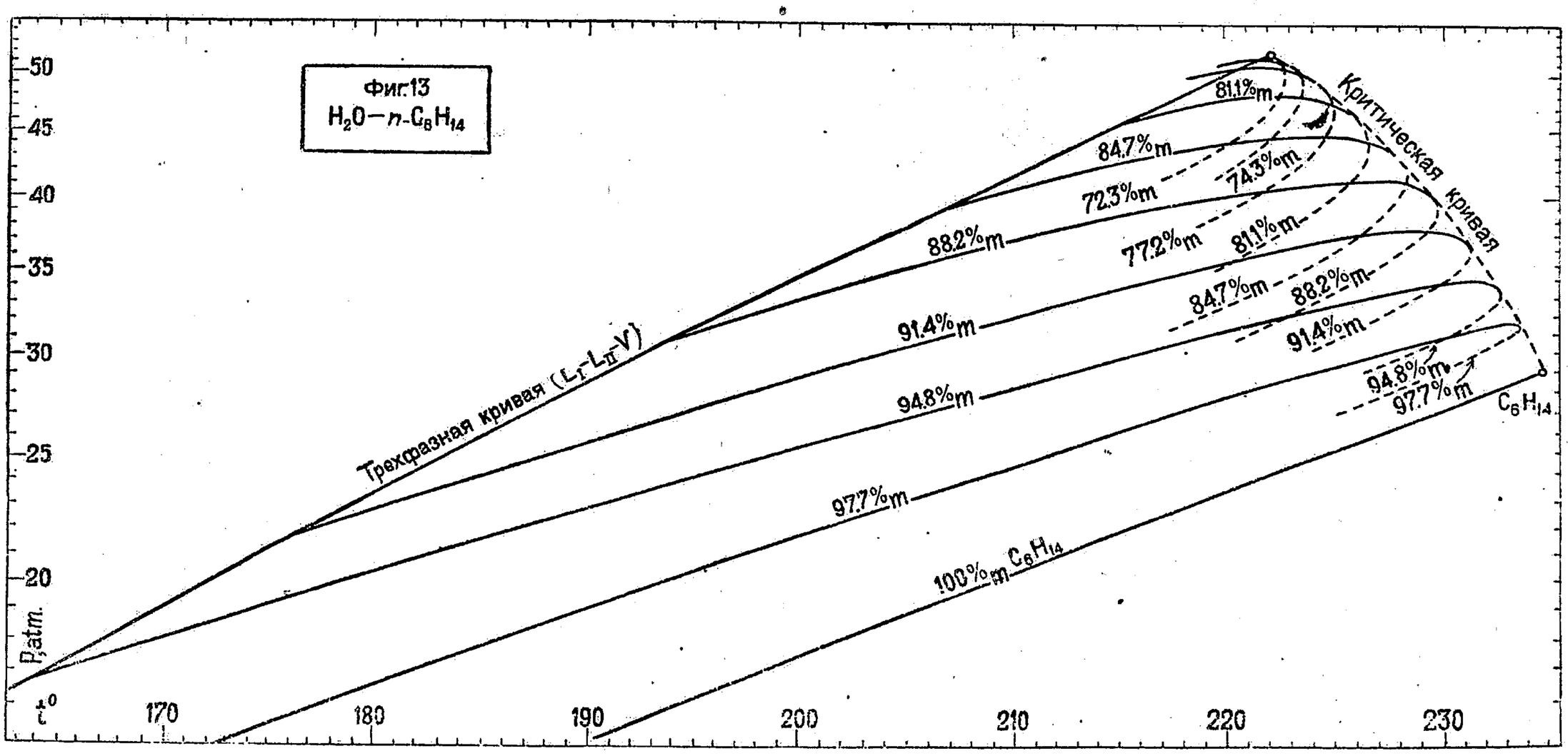
Фиг. 9
$N_2O-C_2H_6$



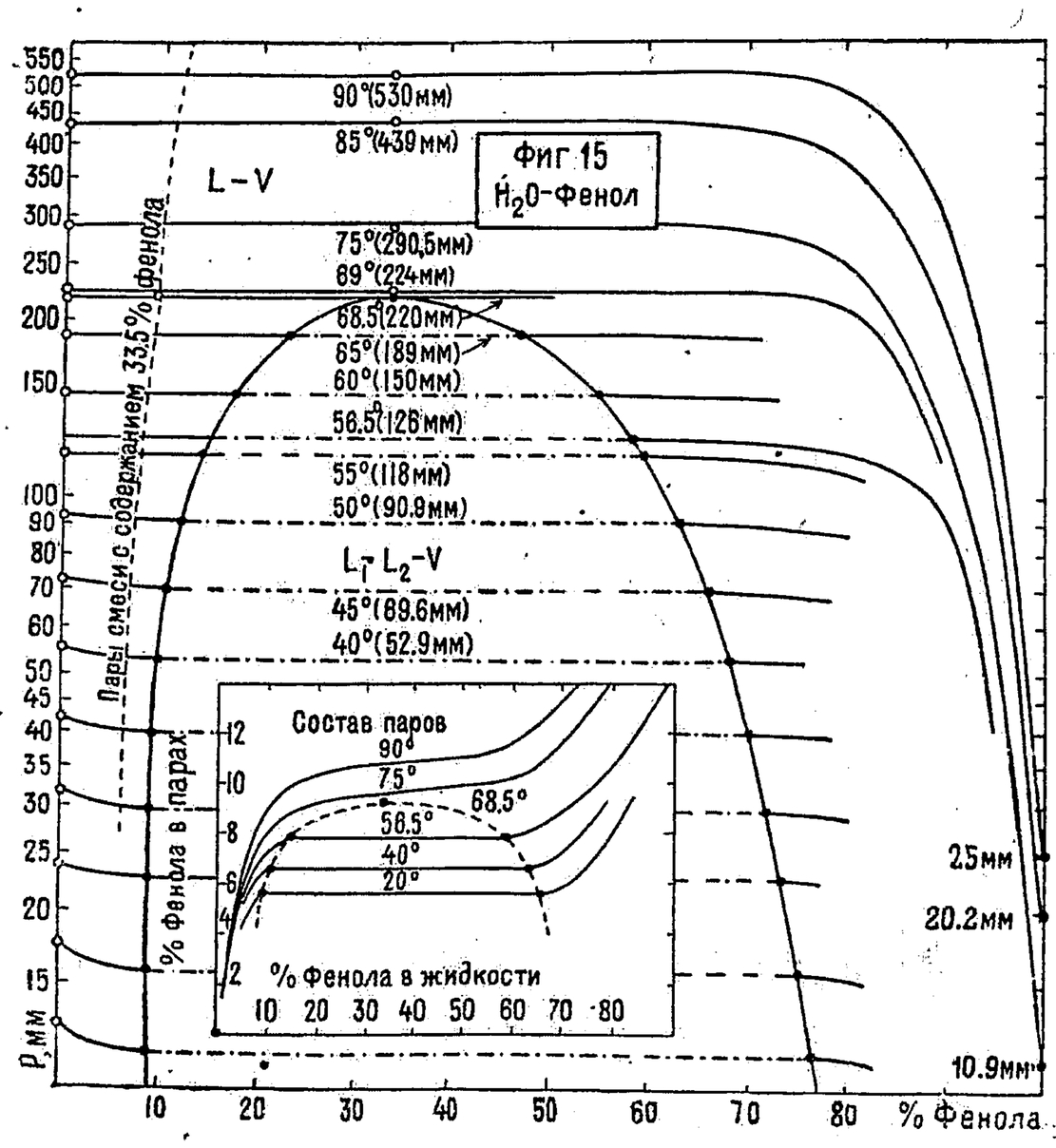
Фиг. 10
$CO_2-C_2H_6$



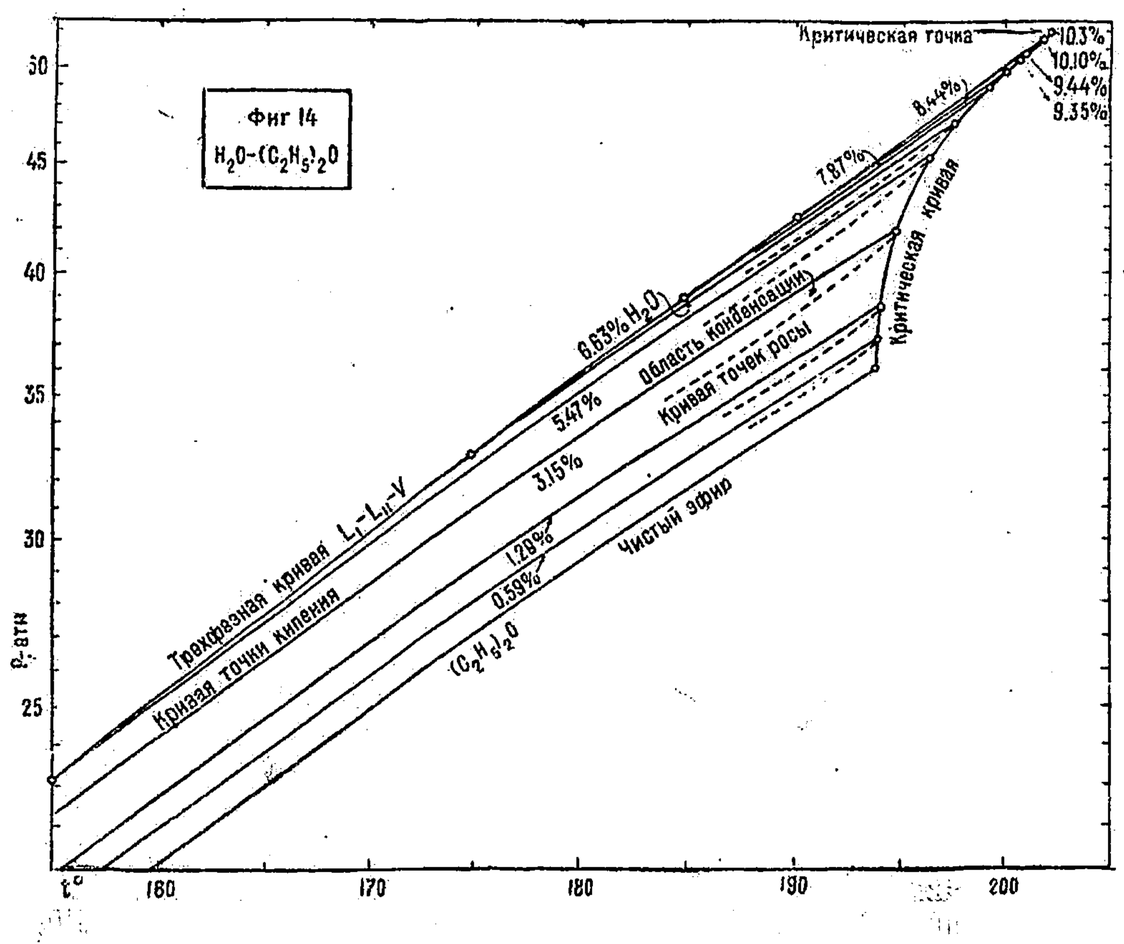
Фиг. 11
$C_2H_2-C_2H_6$



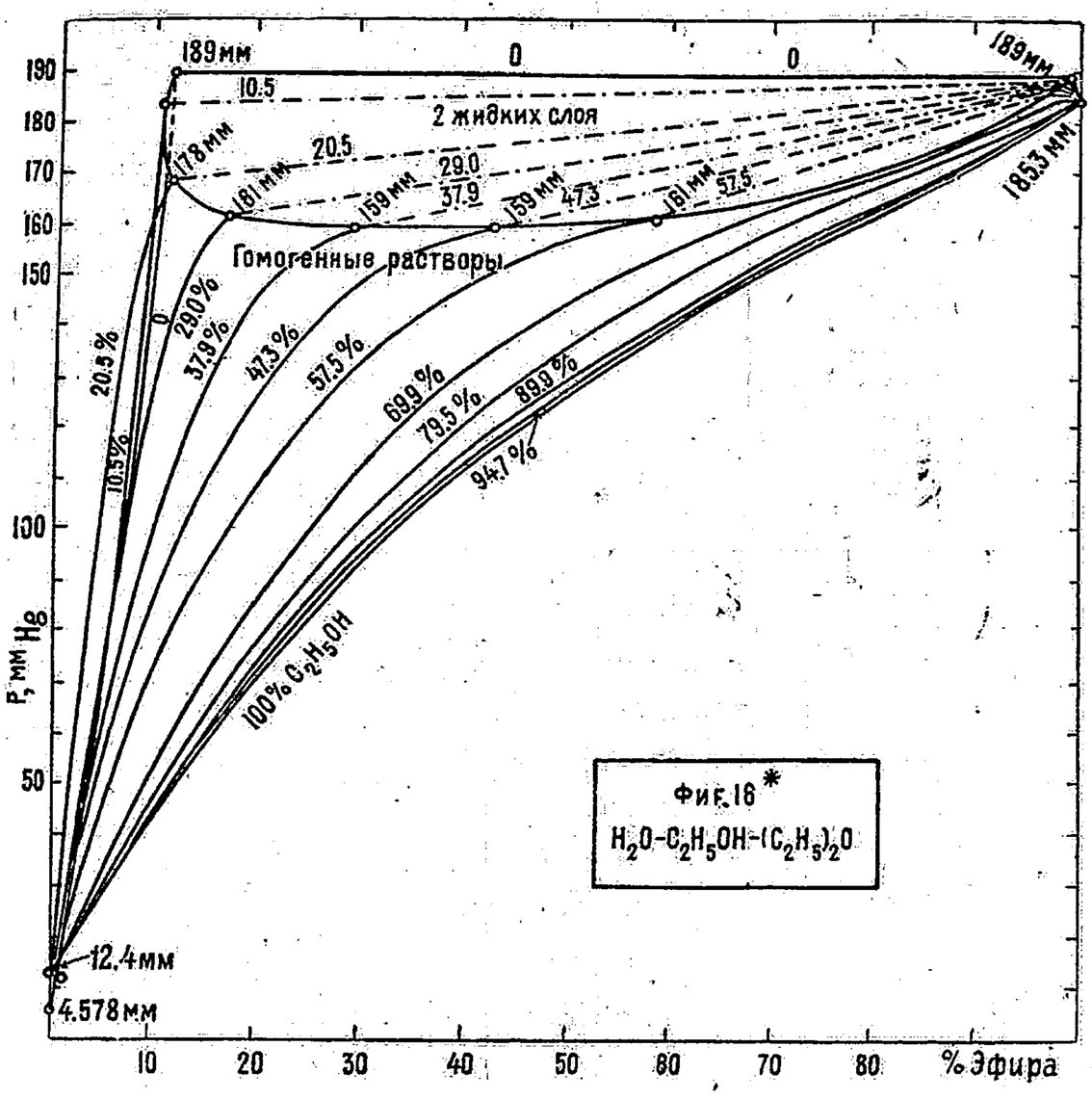
Фиг. 13
$H_2O-n\text{-}C_6H_{14}$



Фиг. 15
H_2O-Фенол



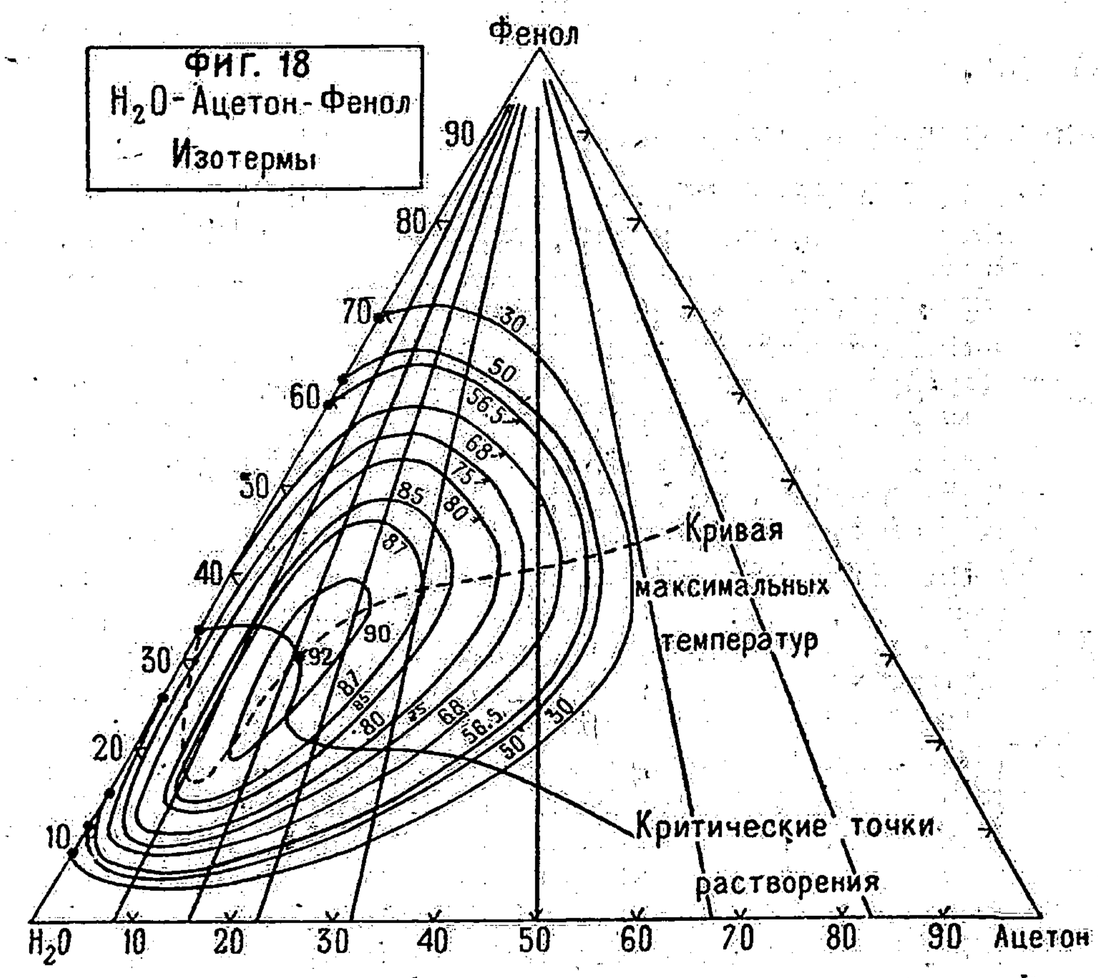
Фиг 14
$H_2O-(C_2H_5)_2O$

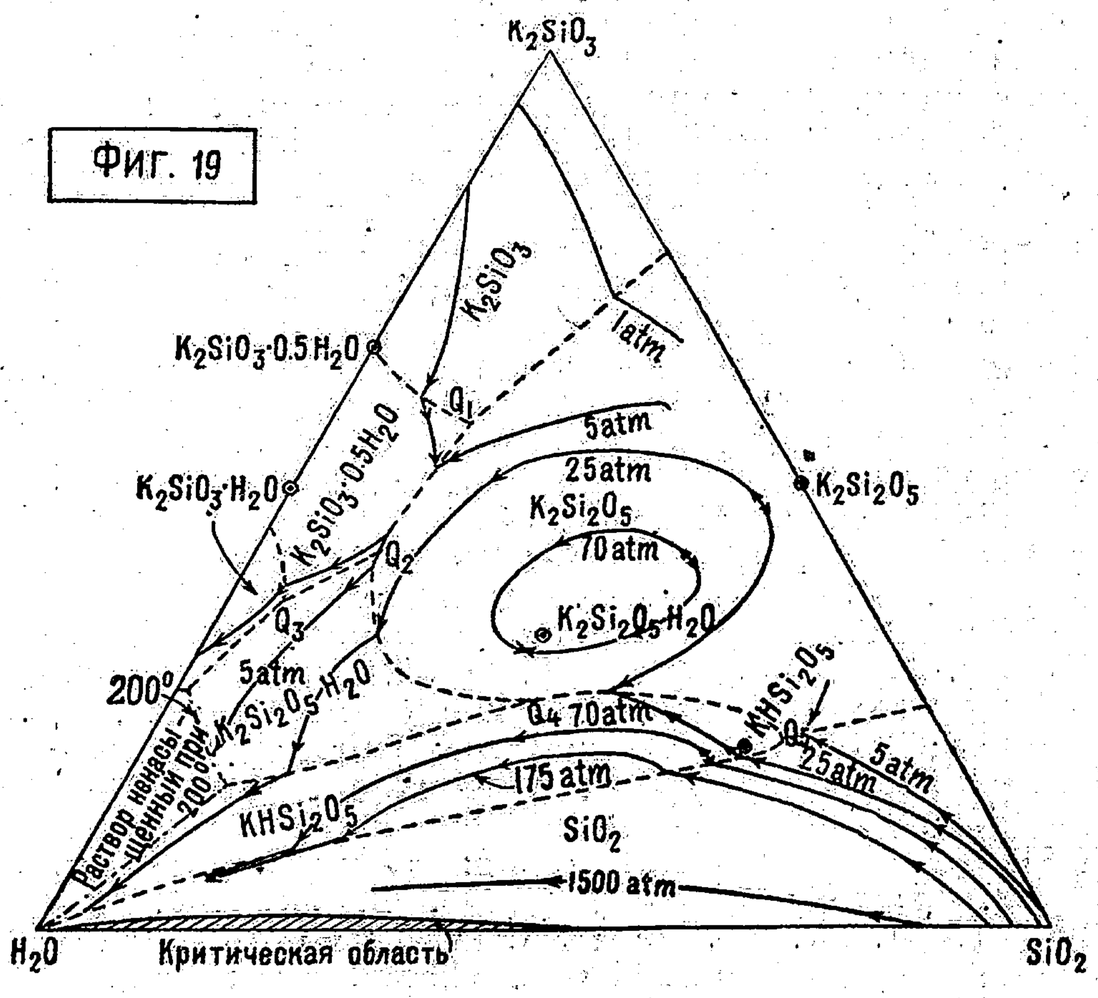


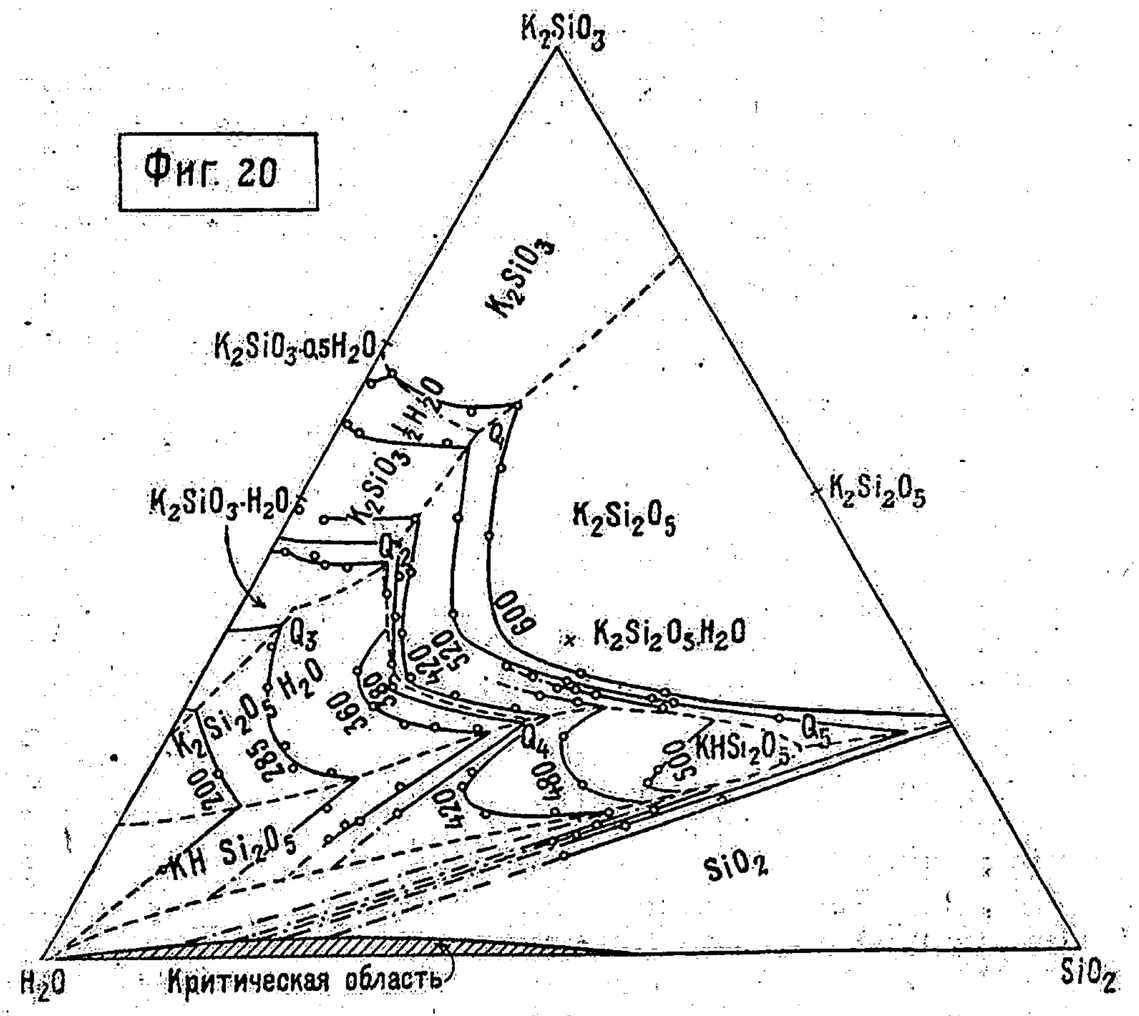
Фиг. 16 *
H_2O-C_2H_5OH-$(C_2H_5)_2O$

* Кривые представляют изменение давления паров смеси эфира, алкоголя и воды при постоянном соотношении H_2O/C_2H_5OH и изменяющемся содержании эфира. Содержание в растворе алкоголя до прибавления эфира указано на каждой кривой.

* Цифры на кривых указывают % ацетона в водных растворах до прибавления фенола.







г B/100 г A*1	$p_{мм}$, 100°

B=LiOH; C=Li_2CO_3 (111, 133, 316, 434)

Li_2CO_3

0	760.00
1	747
2	730
3	713
4	696
5	679
6	662
10	542
15	604

LiOH+Li_2CO_3

16.5*2	526

*1 Раствор насыщен компонентом C при всех концентрациях компонента B. *2 Раствор насыщен как B, так и C.

B=NaOH; C=NaCl (7, 8, 265)

Первая и вторая точки кипения и диаграммы состава.

$t°$	$p_{мм}$

B=NaCl; C=KCl (233)

NaCl+KCl

20	12.64
22	14.25
24	16.03
26	18.01
28	20.20
30	22.60
32	25.25

B=NaCl; C=$KClO_3$ (74)

M*1	$p_{мм}$, 16.39°

NaCl+$KClO_3$

0	5.110
0.765	5.090
0.937	5.079
1.075	5.067
1.237	5.051
1.388	5.034
1.540	5.014

NaCl+KCl+$KClO_3$

1.593	5.007

M*1	$p_{мм}$, 16.39°
3.522	4.875
3.901	4.840
4.276	4.813
4.987	4.745
5.705	4.695
6.672	4.707

NaCl+$NaClO_3$+$KClO_3$

7.974	4.707

M'*2	$p_{мм}$, 16.39°

NaCl+$KClO_3$

0	5.110
0.765	5.090
0.937	5.079
1.075	5.067
1.237	5.051
1.388	5.034
1.540	5.014

NaCl+KCl+$KClO_3$

1.593	5.007

*1 M = молей $NaClO_3$ на 1000 г H_2O в растворе. *2 M'=молей KCl на 1000 г H_2O в растворе.

M*1	$p_{мм}$, 16.39°

B=NaCl; C=KNO_3 (74)

NaCl+KNO_3

0	4.550
1.289	4.553
2.488	4.487
3.745	4.431
4.197	4.400
4.657	4.369
5.031	4.345
5.936	4.289

NaCl+KNO_3+$NaNO_3$

6.51	4.263

NaCl+KNO_3

6.854*2	4.253

*1 M=молей $NaNO_3$ на 1000 г H_2O в растворе. *2 Пересыщено компонентом $NaNO_3$.

Литература.

(Ключ к периодическим изданиям—в конце тома.)

(1) Abegg und Riesenfeld, *7*, **40:** 84; 02. (2) Adams, *1*, **37:** 481; 15. (3) Alexejev, *8*, **28:** 305; 86. (4) Alluard, *34*, **59:** 500; 64. (5) Anderson, *7*, **88:** 191; 14. (6) Andrews, *62*, **178:** 45; 87. (7) Antropov, *9*, **30:** 457; 24. (8) Antropoff und Sommer, *7*, **123:** 161; 26. (9) Apfel, *Diss.*, Darmstadt, 1911. (10) Applebey and Hughes, *4*, **107:** 1798; 15. (11) Bachmann, *93*, **100:** 1; 17. (12) Badger, *33*, **27:** 932; 22. (13) Badger and Baker, *33*, **23:** 569; 20. (14) Bagster, *4*, **111:** 494; 17. (15) Baker and Waite, *33*, **25:** 1137; 21. (16) Baker and Waite, *33*, **25:** 1174; 21. (17) Bakhuis Roozeboom, *70*, **3:** 29, 59, 73, 84; 84. (18) Bakhuis Roozeboom, *70*, **3:** 433; 84. (19) Bakhuis Roozeboom, *70*, **4:** 65; 85.

(20) Bakhuis Roozeboom, *70*, **4:** 102; 85. (21) Bakhuis Roozeboom, *70*, **4:** 108; 85. (22) Bakhuis Roozeboom, *70*, **4:** 331; 85. (23) Bakhuis Roozeboom, *70*, **4:** 361; 85. (24) Bakhuis Roozeboom, *70*, **4:** 379; 85. (25) Bakhuis Roozeboom, *70*, **4:** 381; 85. (26) Bakhuis Roozeboom, *70*, **5:** 323; 86. (27) Bakhuis Roozeboom, *70*, **5:** 351; 86. (28) Bakhuis Roozeboom, *70*, **5:** 363; 86. (29) Bakhuis Roozeboom, *70*, **5:** 387; 86.

(30) Bakhuis Roozeboom, *7*, **4:** 31; 89. (31) Bakhuis Roozeboom, *70*, **8:** 1; 89. (32) Bakhuis Roozeboom, *7*, **10:** 477; 92. (33) Bakhuis Roozeboom, *64P*, **4:** 371; 02. (34) Bakhuis Roozeboom, *64P*, **5:** 283; 02. (35) Bakhuis Roozeboom, *64P*, **6:** 63; 03. (36) Bakhuis Roozeboom, *64P*, **6:** 331; 03. (37) Bakhuis Roozeboom, *64P*, **9:** 99; 06. (38) Bakhuis Roozeboom, *64P*, **9:** 363; 06. (39) Bakhuis Roozeboom, *64P*, **6:** 599; 04.

(40) Baly, *3*, **49:** 517; 00. (41) Barbaudy, *34*, **176:** 1616; 23. (42) Barbaudy, *34*, **180:** 1924; 25. (43) Barbaudy, *42*, **24:** 1; 27. (44) Bassett and Taylor, *4*, **101:** 576; 12. (45) Bassett and Taylor, *4*, **105:** 1926; 14. (46) Bauer, *93*, **47:** 401; 05. (47) Baume et Robert, *34*, **169:** 969; 19. (48) Baur, *9*, **32:** 428; 26. (49) Baxter and Cooper, *1*, **46:** 923; 24.

(50) Baxter and Lansing, *1*, **42:** 419; 20. (51) Baxter and Starkweather, *1*, **38:** 2038; 16. (52) Baxter and Warren, *1*, **33:** 340; 11. (53) Beckurts, *293*, **18:** 429; 81. (54) Bergstrom, *50*, **26:** 358; 22. (55) Bergstrom, *50*, **26:** 876, 22. (56) Berkeley, *62*, **203:** 189; 04. (57) Berkeley and Applebey, *5*, **85:** 489; 11. (58) Berkeley and Hartley, *5*, **77:** 156; 06. (59) Bidet, *34*, **155:** 279; **12.**

(60) Biltz, *7*, **40:** 185; 02. (61) Blümcke, *8*, **34:** 10; 88. (62) Boeke, *190*, **1912 I:** 91. (63) Богородский, *53*, **25:** 316; 93. (64) Богородский, *53*, **26:** 209; 94. (65) Богородский, *53*, **29:** 179; 96. (66) Bokhorst, Diss., Amsterdam, 1915. (67) Bonnier, *34*, **177:** 685; 23. (68) Bowen, *50*, **30:** 721; 26. (69) Bradley and Alexander, *1*, **34:** 15; 12.

(70) Bridgman, *65*, **52:** 91; 16. (71) Brinkley, *1*, **44:** 1210; 22. (72) Brinkmann, Diss., Amsterdam, 1904. *427*, **60 II:** 667; 04. (73) Brönsted, *7*, **82:** 621; 13. (74) Brönsted, *137*, **1:** No. 5; 18. (75) Browne and Houlehan, *1*, **35:** 649; 13. (76) Buchanan, *174*, **39:** 529; 00. (77) Buchanan and Winner, *45*, **12:** 448; 20. (78) Büchner, *64P*, **20:** 322; 17. (79) Büchner and Prins, *64P*, **19:** 1232; 17.

(80) Cailletet, *51*, **9:** 192; 80. (81) Carius, *13*, **99:** 129; 56. (82) Carpenter and Jette, *1*, **45:** 578; 23. (83) Carr, Townsend and Badger, *45*, **17:** 643; 25. (84) Caubet, *34*, **130:** 167; 00. (85) Caubet, *34*, **130:** 828; 00. (86) Caubet, *34*, **131:** 108; 00. (87) Caubet, *34*, **131:** 1200; 00. (88) Caubet, Thesis, Paris, 1901. (89) Caubet, Mém. soc. sci. phys. nat. Bordeaux, **1:** 1; 01.

(90) Caubet, *34*, **132:** 128; 01. (91) Caubet, *7*, **40:** 257; 02. (92) Caubet, *7*, **43:** 115; 03. (93) Caubet, *7*, **49:** 101; 04. (94) Caven and Sand, *4*, **99:** 1359; 11. (95) Caven and Sand, *4*, **105:** 2752; 14. (96) Charpy, *34*, **113:** 794; 91. (97) Cohen, *7*, **14:** 53; 94. (98) de Coninck, Rev. gén. chim. pure appliquée, **19:** 68; 16. (99) Cragoe, Meyers and Taylor, *31*, No. **369;** 19.

(100) Davis, Olmsted and Lundstrum, *1*, **43:** 1575, 1580; 21. (101) Dawson und Williams, *7*, **31:** 59; 99. (102) Delépine, *49*, **25:** 496; 92. (103) Derby and Yngve, *1*, **38:** 1439; 16. (104) Desmaroux, *315*, **19:** 322; 22. (105) Dieterici, *8*, **38:** 1; 89. (106) Dieterici, *8*, **42:** 513; 91. (107) Dieterici, *8*, **50:** 47; 93. (108) Dieterici, *8*, **62:** 616; 97. (109) Dieterici, *8*, **67:** 859; 99.

(110) Dieterici, *8*, **70:** 617; 23. (111) Dittmar, *54*, **7:** 730; 88. (112) Dodge and Davis, *1*, **49:** 610; 27. (113) Dodge and Dunbar, *1*, **49:** 591; 27. (114) Doijer, *7*, **6:** 481; 90. (115) Dolezalek und Schulze, *7*, **83:** 45; 13. (116) Dolezalek und Schulze, *7*, **98:** 395; 21. (117) Donnan and Burt, *4*, **83:** 335; 03. (118) Dorsman, Diss., Amsterdam, 1908. (119) Drecker, *8*, **34:** 952; 88.

(120) Edgar and Swann, *1*, **44:** 570; 22. (121) Emden, *8*, **31:** 145; 87. (122) Engel, *6*, **13:** 344; 88. (123) Errera, *36*, **18:** 225; 88. (124) Ewing, *1*, **49:** 1963; 27. (125) Ewing, Krey, Law and Lang, *1*, **49:** 1958; 27. (126) Ferguson, *50*, **31:** 757; 27. (127)

Ferguson and Funnell, *69*, **18 III:** 122; 24. (128) Fischer, *97*, **7:** 527; 26. (129) Foote, *1*, **43:** 1031; 21. (130) Foote and Brinkley, *1*, **43:** 1018; 21. (131) Foote and Hunter, *1*, **42:** 69; 20. (132) Foote and Smith, *1*, **30:** 1344; 08. (133) de Forcrand, *6*, **15:** 433; 08. (134) Fouard, *27*, **13:** 784; 13. (135) Frazer and Lovelace, *1*, **36:** 2439; 14. (136) Friedrichs, *93*, **127:** 221; 23. (137) Funk, *25*, **33:** 3696; 00. (138) Gaus, Diss., Breslau, 1900. *93*, **25:** 236; 00. (139) de Gee, Thesis, Amsterdam, 1916.

(140) Герасимов, *53*, **45:** 1655; 13. (141) Gerlach, *91*, **26:** 413; 87. (142) Germann and Birosel, *50*, **29:** 1469; 25. (143) Germann and McIntyre, *50*, **29:** 102; 25. (144) Germann and Timpany, *50*, **29:** 1423; 25. (144,5) Gmelin-Kraut, *B50*. (145) Goldschmidt, *93*, **28:** 97; 01. (146) Green, *50*, **12:** 655; 08. (147) Greenish and Smith, *347*, **66:** 774; 01. (148) Groschuff, *25*, **36:** 1783; 03. (149) Groschuff, *25*, **36:** 4351; 03.

(150) Grünzweig, Diss., Darmstadt, 1913. (151) Guthrie, *3*, **18:** 22; 84. (152) Guthrie, *3*, **18:** 105; 84. (153) Hachmeister, *93*, **109:** 145; 19. (154) Haehnel, *52*, **107:** 165; 24. (155) Haehnel, *52*, **108:** 61; 24. (156) Haehnel, *52*, **108:** 187; 24. (157) Hall and Harkins, *1*, **38:** 2658; 16. (158) Halla und Hirschko, *93*, **127:** 137; 22. (159) Hammerl, *75*, **78 II:** 59; 79. (160) Hartman, *64V*, **8:** 106; 98. *168*, No. **43**. (161) Hartman, *64V*, **9:** 60; 00. *168*, No. **56**. (162) Hartung, *83*, **15 III:** 150; 20. (163) Hausrath, *8*, **9:** 522; 02. (164) Heyn, *93*, **39:** 1; 04. (165) van't Hoff, Armstrong, Hinrichsen, Weigert und Just, *7*, **45:** 257; 03. (166) van't Hoff und Goldschmidt, *7*, **17:** 505; 95. (167) van't Hoff und Müller, *25*, **32:** 857; 99. (168) Holst and Hamburger, *64P*, **18:** 872; 16. (169) Holst und Hamburger, *7*, **91:** 573; 16.

(170) Hüttig und Pohle, *93*, **138:** 1; 24. (171) Hüttig und Reuscher, *93*, **137:** 155; 24. (172) Inglis, Proc. Phys. Soc. Camb., **20:** 640; 02. (173) Inglis, *3*, **11:** 640; 06. (174) van Iterson-Rotgans, *176*, **10:** 920; 13. *7*, **87:** 305; 14. (175) Jaeger und Menke, *93*, **77:** 320; 12. (176) Jänecke, Gesättigte Salzlösungen vom Standpunkt der Phasenlehre, Halle, W. Knapp, 1908. (177) Jänecke, *92*, **33:** 279; 20. (178) Jänecke, *70*, **42:** 740; 23. (179) Jahn, *7*, **59:** 31; 07.

(180) Johnston, *174*, **45:** 193; 07. (181) Johnston, *174*, **45:** 855; 07. (182) Johnston, *1*, **37:** 2001; 15. (183) Johnston and Williamson, *1*, **38:** 975; 16. (184) Jones, *54*, **38:** 362T; 19. (185) Jones und Getman, *7*, **49:** 385; 04. (186) Kahlbaum und Schröter, *7*, **13:** 14; 94. (187) Kahlenberg, *50*, **5:** 339; 01. (188) Keesom, Diss., Leiden, 1904. *427*, **60 II:** 668; 04. (189) Keesom, *64P*, **6:** 532; 04. *168*, No. 88.

(190) Kendall and Davidson, *1*, **42:** 1141; 20. (191) Ketner, *7*, **39:** 641; 02. (192) Keyes and Hildebrand, *1*, **39:** 2126; 17. (193) Knight and Rich, *4*, **99:** 87; 11. (194) Koch, *148*, **29:** 37; 22. (195) Kohnstamm and van Dalfsen, *64V*, **10:** 167; 01. (196) Kohnstamm and Reeders, *64P*, **11:** 913; 09. (197) Kohnstamm et Reeders, *18*, **15:** 161; 10. (198) Kohnstamm and Reeders, *64P*, **14:** 270; 12. (199) Kohnstamm and Timmermans, *64P*, **13:** 865; 11.

(200) Konovalov, *8*, **14:** 34; 81. (201) Koppell, *in B21*, **IV:** I_2, 347. (202) Koppell, *in B21*, **IV:** I_2, 353. (203) Kracek, *0*. (204) Kraus and Zeitfuchs, *1*, **44:** 1249, 2714; 22. (205) Krauskopf, *50*, **14:** 489; 10. (206) Kremers, *8*, **97:** 1; 56. (207) Kremers, *8*, **103:** 57; 58. (208) Krulla, *136*, **35:** 471; 11. (209) Kruyt and Helderman, *64P*, **19:** 439; 16.

(210) Kruyt und Helderman, *7*, **93:** 89; 19. (211) Kuenen, *7*, **11:** 38; 93. (212) Kuenen, *3*, **40:** 173; 95. (213) Kuenen, *3*, **44:** 174; 97. (214) Kuenen, *7*, **24:** 667; 97. (215) Kuenen, *7*, **37:** 485; 01. (216) Kuenen, *7*, **41:** 43; 02. (217) Kuenen, *3*, **6:** 637; 03. (218) Kuenen, *64P*, **14:** 644; 11. *168*, No. **125**. (219) Kuenen and Clark, *64P*, **19:** 1088; 17.

(220) Kuenen and Robson, *3*, **48:** 180; 99. *7*, **28:** 342; 99. (221) Kuenen and Robson, *3*, **3:** 149, 622; 02. (222) Kuenen and Robson, *3*, **4:** 116; 02. (223) Kuenen, Verschoyle and van Urk, *64P*, **26:** 49; 23. *168*, No. **161**. (224) Kurilov, *7*, **25:** 107; 98. (225) Lattey, *4*, **91:** 1959; 07. (226) Lecat, La tension de vapeur des mélanges de liquides. L'azéotropisme. Bruxel, H. Lamertin, 1918. (227) van der Lee, *7*, **33:** 622; 00. (228) de Leeuw, *7*, **77:** 284; 11. (229) Leonard, Smith and Richmond, *173*, **22:** 92; 97.

(230) Leopold, *7*, **65:** 428; 09. (231) Leopold, *7*, **66:** 359; 09. (232) Leopold, *7*, **71:** 59; 10. (233) Leopold and Johnston, *1*, **49:** 1974; 27. (234) Lescoeur, *34*, **92:** 1158; 81. (235) Lescoeur, *34*, **96:** 1578; 83. (236) Lescoeur, *6*, **19:** 35; 90. (237) Lescoeur, *6*, **2:** 78; 94. (238) Lescoeur, *6*, **4:** 213; 95. (239) Lescoeur, *6*, **7:** 416; 96.

(240) Lescoeur, *6*, **9:** 537; 96. (241) Lescoeur et Mathurin, *27*, **50:** 33; 88. (242) Lidbury, *7*, **39:** 453; 02. (243) Lincoln and Klein, *50*, **11: 318**; 07. (244) Lobry de Bruyn and Dito, *64P*, **5:** 171; 02. (245) Locke and Forssall, *11*, **31:** 268; 04. (246) Loomis, *8*, **51:** 500; 94. (247) Loomis, *8*, **57:** 495; 96. (248) Loomis, *8*, **60:** 523; 97. (249) Louder, Briggs and Browne, *45*, **16:** 932; 24.

(250) Lovelace, Bahlke and Frazer, *1*, **45:** 2930; 23. (251) Lovelace, Frazer and Miller, *1*, **38:** 515; 16. (252) Lovelace, Frazer and Rogers, *1*, **42:** 1793; 20. (253) Lovelace, Frazer and Sease, *1*, **43:** 102; 21. (254) Lowry and Morgan, *1*, **46:** 2192; 24. (255) McCoy and Smith, *1*, **33:** 468; 11. (256) Мацишевский, *53*, **48:** 1917; 16. (257) McKeown and Stowell, *4*, **1927:** 97. (258) McLauchlan, *7*, **44:** 600; 03. (259) Magnusson, *50*, **11:** 21; 07.

(260) Maier, *8*, **31:** 423; 10. (261) Маковецкий, *53*, **40:** 216; 08. (262) Маковецкий, *53*, **40:** 752; 08. (263) Mallet, *11*, **19:** 804; 97. (264) Manchot und Ortner, *93*, **120:** 300; 22. (265) Marcan, Diss., Karlsruhe, 1923. (266) Marchis, *34*, **116:** 388; 93. (267) Marden and Elliot, *45*, **7:** 320; 15. (268) Marignac, *149*, **55:** 113; 76. (269) Marignac, *6*, **8:** 410; 76.

(270) Marshall, *182*, **29:** 157; 13. (271) Marshall and Peace, *4*, **103:** 298; 16. (271.5) Mellor, *B71*. (272) Menzies and Boving, *172*, **8 XXII:** 219; 12. (273) Meyer, *9*, **19:** 833; 13. (274) Meyerhoffer, *7*, **5:** 97; 90. (275) Michaud, *8*, **6:** 223; 16. Thesis, Paris, 1916. (276) Michels, *64V*, **31:** 53; 23. (277) Mittasch, Kuss und Schlueter, *93*, **159:** 1; 26. (278) Mollier, *414*, No. **63:** 85; 09. (279) Mondain-Monval, *14*, **3:** 121; 25.

(280) Morey, *1*, **39:** 1173; 17. (281) Moser, *8*, **14:** 62; 81. (282) Mund et Herrent, *42*, **21:** 51; 24. (283) von Muralt, Diss., Zurich, 1919. (284) Mylius und Funk, *25*, **33:** 3686; 00. (285) Neuhausen and Patrick, *50*, **25:** 693; 22. (286) Nicol, *3*, **22:** 502; 86. (287) Niggli, *93*, **75:** 161; 12. (288) Niggli, *93*, **77:** 321; 12. (289) Niggli, *93*, **84:** 229; 13.

(290) Niggli, *9*, **20:** 156; 14. (291) Niggli, *190*, **1914 II.** 69. (292) Niggli, *93*, **98:** 241; 16. (293) Niggli, *93*, **106:** 126; 19. (294) Niggli, Die Leichtflüchtigen Bestandteile im Magna. Leipzig, Teubner, 1920. (295) Nishizawa, *142*, **23:** 830; 20. (296) Olmer, *27*, **29:** 382; 21. (297) Onnes, Dorsman and Holst, *64P*, **17:** 950; 15. **18:** 409; 16. *168*, No. **145b**. (298) Osann, *509*, **3:** 204; 1824. (299) Osann, *509*, **3:** 369; 1824.

(300) Osann, *509*, **5:** 107; 1825. (301) Oswald, *14*, **1:** 32; 14. (302) Paranjpe, *318*, **2:** 59; 18. (303) Paternò and Mazzucchelli, *36*, **50:** 30; 20. (304) Pavlovich, *7*, **84:** 169; 13. (305) Pearce and Snow, *50*, **31:** 231; 27. (306) Perman, *4*, **67:** 868; 95. (307) Perman, *4*, **67:** 983; 95. (308) Perman, *4*, **73:** 511; 98. (309) Perman, *4*, **79:** 718; 01.

(310) Perman, *4*, **79:** 725; 01. (311) Perman, *4*, **81:** 480; 02. (312) Perman, *4*, **83:** 1168; 03. (313) Perman, *83*, **8:** 68; 12. (314) Perman and Saunders, *83*, **19:** 112: 23. (315) Pickering, *4*, **63:** 141; 93. (316) Pickering, *4*, **63:** 890; 93. (317) Pickering, *25*, **26:** 2766; 93. (318) Pickering, *25*, **27:** 67; 94. (319) Postma, *70*, **39:** 515; 20.

(320) Prideaux, *54*, **39:** 182T; 20. (321) Prideaux and Caven, *54*, **38:** 353T; 19. (322) Prins, *64P*, **17:** 1095; 15. (323) Quint Gzn, *7*, **39:** 14; 01. (324) Ramsay and Young, *4*, **49:** 453; 86. (325) Ramsay and Young, *62*, **117:** 71; 87. (326) Raoult, *6*, **1:** 262; 74. (327) Raoult, *34*, **87:** 167; 78. (328) Raÿman, Diss., Budapest, 1906. (329) von Rechenberg, Einfache und fraktionierte Destillation. Leipzig, Schimmel, 1923.

(330) Reinders und Goudriaan, *93*, **126:** 85; 23. (331) Rey, *92*, **1890:** 510. (332) Rhodes, Wells and Murray, *45*, **17:** 1199; 25. (333) Richards und Churchill, *7*, **28:** 313; 99. (334) Richards und Wells, *7*, **56:** 348; 06. (335) Richards und Wrede, *7*, **61:** 313; 07. (336) Richmond, *173*, **33:** 305; 08. (337) Riesenfeld, *7*, **45:** 461; 03. (338) Rivett, *7*, **80:** 537; 12. (339) Roberts and Smyth, *1*, **43:** 1061; 21.

(340) Rodebush, *1*, **40:** 1204; 18. (341) Roloff, *7*, **11:** 7; 93. (342) Rosanoff and Easley, *1*, **31:** 953; 09. (343) Roscoe und Dittmar, *13*, **112:** 327; 59. (344) Roth, *B3*, p. 1436. (345) Rothmund, *7*, **26:** 433; 98. (346) Rupert, *1*, **31:** 866; 09. (347) Rupert, *1*, **32:** 748; 10. (348) Sander, *7*, **78:** 513; 12. (349) Scheffer, *7*, **71:** 214; 10.

(350) Scheffer, *7*, **71:** 671; 10. (351) Scheffer, *64P*, **13:** 829; 11. (352) Scheffer, *64P*, **14:** 195; 11. (353) Scheffer, *7*, **76:** 161; 11. (354) Scheffer, *64P*, **16:** 404; 13. (355) Scheffer, *7*, **84:** 728; 13. (356) Scheffer, *64P*, **17:** 834; 14. (357) Scheffer, *64P*, **18:** 446: 16. (358) Scheffer, *64P*, **19:** 798; **17.** (359) Scheffer, *64P*, **21:** 665; 19.

(360) Scheffer and Meyer, *64P*, **21**: 1204; 19. (361) Scheffer and Meyer, *64P*, **21**: 1338; 19. (362) Scheffer und Treub, *7*, **81**: 308; 12. (363) Schenck und Hemplemann, *187*, **10**: 283; 12. (364) Schlamp, *7*, **14**: 272; 94. (365) Schloesing, *34*, **74**: 1552; 72. (366) Schloesing, *34*, **75**: 70; 72. (367) Schoorl, *70*, **42**: 790; 23. (368) Schreinemakers, *7*, **29**: 577; 99. (369) Schreinemakers, *7*, **30**: 460; 99.
(370) Schreinemakers, *7*, **33**: 78; 00. (371) Schreinemakers, *7*, **35**: 459; 00. (372) Schreinemakers, *64P*, **3**: 1; 01. (373) Schreinemakers, *7*, **39**: 485; 02. (374) Schreinemakers, *7*, **40**: 440; 02. (375) Schreinemakers, *7*, **41**: 331; 02. (376) Schreinemakers, *18*, **8**: 1; 03. (377) Schreinemakers, *7*, **47**: 445; 04. (378) Schreinemakers, *7*, **48**: 257; 04. (379) Schreinemakers, *7*, **50**: 169; 04.
(380) Schreinemakers, *7*, **82**: 59; 13. (301) Schrumb, *1*, **45**: 342; 23. (382) Schüller, Wiss. Beil. zur Jahresb. d. K. Karl Gym., Aachen, **1890**. *427*, **1890 II**: 360. (383) Schüller, Wiss. Beil. zur Jahresb. d. K. Karl Gym., Aachen, **1892**, No. 420. *427*, **1892 II**: 340. (384) Schwers, *54*, **39**: 33T; 20. (384.5) Seidell, *B51*. (385) Shirado, *41B*, **2**: 85; 27. (386) Sidgwick and Ewbank, *4*, **125**: 2268; 24. (387) Sieverts and Bergner, *7*, **82**: 257; 13. (388) Sieverts und Oehme, *25*, **46**: 1238; 13. (389) Simons, *45*, **19**: 482; 27.
(390) Sims. *13*, **118**: 333; 1861. (391) Skirrow, *7*, **37**: 84; 01. (392) Shükarev, *7*, **71**: 90; 10. (393) Slade and Farrow, *5*, **87**: 524; 12. (394) Smith and Eastlack, *1*, **38**: 1261; 16. (395) Smits, *64V*, **5**: 292; 97. (396) Smits, *18*, **1**: 97; 98. (397) Smits, *64P*, **2**: 88; 00. (398) Smits, *64P*, **2**: 469; 00. (399) Smits, *64P*, **2**: 635; 00.
(400) Smits, *64P*, **3**: 86; 01. (401) Smits, *64P*, **3**: 133; 01. (402) Smits, *64P*, **3**: 503; 01. (403) Smits, *64P*, **3**: 507; 01. (404) Smits, *64P*, **3**: 717; 01. (405) Smits, *64P*, **4**: 163; 02. (406) Smits, *64P*, **6**: 171; 03. (407) Smits, *64P*, **6**: 628; 04. (408) Smits, *64P*, **12**: 231; 09. (409) Smits and Berckmans, *64P*, **21**: 401; 19.
(410) Smits and de Leeuw, *64P*, **13**: 318; 10. (411) Smits and de Leeuw, *64P*, **13**: 229; 10. (412) Smits und de Leeuw, *7*, **77**: 269; **11**. (413) Smits and Maarse, *64P*, **14**: 192; 11. (414) Smits and de Mooy, *64P*, **13**: 339; 10. (415) Smits and Postma, *64P*, **12**: 186; 09. (416) Smits and Postma, *64P*, **17**: 182; 14. (417) Smits and Treub, *64P*, **14**: 183; 11. (418) Smits and Treub, *64P*, **14**: 189; 11. (419) Smits and Wuite, *64P*, **12**: 244; 09.
(420) Smyth and Adams, *1*, **45**: 1167; 23. (421) Smyth and Roberts, *1*, **42**: 2582; 20. (422) Speranskii, *7*, **70**: 519; 10. (423) Speranskii, *7*, **78**: 86; 11. (424) Speranskii, *7*, **84**: 160; 13. (425) Speranskii, *7*, **85**: 623; 13. (426) Steele and Bagster, *4*, **97**: 2607; 10. (427) Stegmüller, *9*, **16**: 85; 10. (428) Stirnemann, *190B*, **52**: 334; 25. (429) Stirnemann, *190B*, **53**: 59; 26.
(430) Stock und Seelig, *25*, **52**: 672; 19. (431) Stortenbeker, *7*, **3**: 11; 89. (432) Stubbs, *4*, **103**: 1445; 13. (433) Tammann, *8*, **24**, 523; 85. (434) Tammann, Mém. Acad. Sci. St. Petersburg, **35**: No. 9; 87. (435) Tammann, *8*, **33**: 322; 88. (436) Taylor and Henderson, *1*, **37**: 1688; 15. (437) Terres und Weiser, *9*, **27**: 177; 21. (438) Terwogt, *93*, **47**: 203; 05. (439) Thayer, *50*, **2**: 382; 98.
(440) Thayer, *50*, **3**: 36; 99. (441) Thiel und Caspar, *7*, **86**: 257; 14. (442) Thiel und Schulte, *7*, **96**: 312; 20. (443) Tower, *1*, **30**: 1219; 08. (444) Tucker, *62*, **215**: 319; 15. (445) Verschaffelt, *64V*, **7**: 281, 389; 99. **8**: 651; 00. (446) Vriens, *7*, **7**: 194; 91. (447) van der Waals, Die Kontinuität des gasförmigen und flüssigen Zustandes. Leipzig, Berth, 1881. (448) Wachsmuth, *293*, **8**: 510; 76. (449) Wade, *5*, **61**: 285; 97.
(450) Walker, *7*, **2**: 602; 88. (451) Walker, *4*, **71**: 428; 97. (452) Wartenberg und Albrecht, *9*, **27**: 162; 21. (453) Washburn and Heuse, *1*, **37**: 309; 15. (454) Watts, *13 Suppl.*, **3**: 227; 64. (455) Wilson, *1*, **43**: 704; 21. (456) Wilson, *86*, No. **146**; 25. (457) Woitaschewsky, *7*, **78**: 110; 12. (458) Wood, *83*, **11**: 29; 15. (459) Wright, *4*, **107**: 1527; 15.
(460) Wüllner, *8*, **110**: 564; 60. (461) Wuite, *7*, **86**: 349; 14. (462) Yannakis, *27*, **37**: 253; 25. (463) Young and Burke, *1*, **26**: 1413; 04. (464) Young and Burke, *1*, **28**: 315; 06. (465) Young and Mitchell, *1*, **26**: 1389; 04. (466) Zawidzki, *7*, **35**: 129, 722; 00. (467) Abegg, *B21*.

СРАВНИТЕЛЬНАЯ ЭФФЕКТИВНОСТЬ ВЫСУШИВАЮЩИХ ВЕЩЕСТВ.

Martin Shepherd.

Количества остающейся H_2O в 1 *л* газа, высушенного при 25°.

Высушивающее вещество	*мг* H_2O	Лит.
Фильтр при −194° . . .	1.6×10^{-23}	
P_2O_5	$<2\times10^{-5}$	(6)
$Mg(ClO_4)_2$	$<5\times10^{-4}$	(7)
$Mg(ClO_4)_2.3H_2O$	$<2\times10^{-3}$	(7)
KOH (сплавл.)	0.002	(1, 3)
Al_2O_3	0.003	(3, 4)
H_2SO_4	0.003	(1, 2)
MgO	0.008	(3)
NaOH (сплавл.)	0.16	(1)
$CaBr_2$	0.2	(1)
CaO	0.2	(3)
$CaCl_2$ (гранулир.)	0.14÷0.25	(5)
H_2SO_4 (95.1%)	0.3	(3)
$CaCl_2$ (сплавл.)	0.36	(1, 2)
$ZnCl_2$	0.8	(1, 2)
$ZnBr_2$	1.1	(1)
$CuSO_4$	1.4	(3)

Литература.

(Ключ к периодическим изданиям—в конце тома.)

(1) Baxter and Starkweather, *1*, **38**: 2038; 16. (2) Baxter and Warren, *1*, **33**: 340; 11. (3) Dover and Marden *1*, **39**: 1609; 17. (4) Johnson, *1*, **34**: 911; 12. (5) McPherson, *1*, **39**: 1317; 17. (6) Morley, *1*, **26**: 1171; 04. (7) Willard and Smith, *1*, **44**: 2255; 22.

РАВНОВЕСИЕ ФАЗ.

СИСТЕМЫ, НЕ СОДЕРЖАЩИЕ ПАРООБРАЗНОЙ ФАЗЫ.

ОБЩИЙ УКАЗАТЕЛЬ.

Стр.

Однокомпонентные системы.

I. Тройные точки, точки перехода и точки плавления при нормальном и пониженном давлениях.

A. Неметаллические элементы 92

B. Металлы . . . . . т. I, стр. 125

C. Химические соединения 92

II. Влияние давления на точки плавления и перехода; изменение объема при плавлении и переходе; непосредственно измеренные разницы в сжимаемости и в термическом расширении.

A. Все неметаллические вещества 96

B. Металлы . . . . . т. II, стр. 219

III. Внутреннее (молекулярное) давление 106

IV. Механические и термические свойства различных форм кремнезема 106

Двухкомпонентные системы.

I. Системы, содержащие только жидкие фазы.

A. Растворимость жидкостей в жидкостях 110

Системы при атмосферном давлении (так называемые конденсированные системы). Точки затвердевания и растворимость.

II. Системы, содержащие кристаллическую фазу.

A. Системы, состоящие только из металлов . . . . . т. II, стр. 90

B. Системы, содержащие неметаллический элемент 123

C. Системы, состоящие из металла и неорганического соединения 141

Не-водные системы.

D. Оба компонента—химические соединения, «формулы-ключи» которых не начинаются с «числа-ключа» 16, либо один или оба компонента — соли (за исключением соединений, отнесенных к следующей группе E) 143

*E. Один или оба компонента—высокоплавкие окислы или другие тугоплавкие вещества 193**

*F. Оба компонента—химические соединения, «формулы-ключи» которых начинаются с «числа-ключа» 16 (за исключением отнесенных к группе D систем, в которых оба компонента—соли) . . 206**

G. Оба компонента—химические соединения. «Формула-ключ» одного из компонентов начинается с «числа-ключа» 16, а «формула-ключ» другого компонента не начинается с «числа-ключа» 16 (за исключением отнесенных к группе D систем, в которых оба компонента—соли) 311

Водные системы.

H. Соли, сильные кислоты и сильные основания.

1. Растворимость 346

2. Понижение точки затвердевания 385

I. Органические соединения, слабые кислоты и слабые основания

1. Растворимость 381

2. Понижение точки затвердевания 394

Системы при давлениях выше атмосферного.

III. Влияние давления на температуру перехода кристаллических гидратов, на точку затвердевания и на растворимость 398

Трехкомпонентные системы.

I. Системы, содержащие только жидкие фазы.

A. Отношения смешиваемости 399

B. Коэффициенты распределения 418

Системы при атмосферном давлении (так называемые конденсированные системы). Точки затвердевания и растворимость.

II. Системы, содержащие кристаллическую фазу.

A. Все системы, содержащие железо либо содержащие два или более металла . . . . . т. II, стр. 90

B. Все системы, содержащие только один металл (за исключением систем, содержащих железо) 123

C. Все неметаллические системы, содержащие один или более неметаллических химических элементов 440

Не-водные системы.

D. Все компоненты—соли или химические соединения, «формулы-ключи» которых не начинаются с «числа-ключа» 16 (кроме систем, отнесенных к группе E) 143

E. Все компоненты—окислы, причем по крайней мере один из них имеет высокую точку плавления 193

F. Все компоненты—химические соединения, «формулы-ключи» которых начинаются с «числа-ключа» 16 (кроме систем, отнесенных к группе D, в которых все компоненты—соли) 206

* См. также т. VII, «Данные по равновесию безводных и водных систем», под ред. акад. Н. С. Курнакова и Б. Л. Ронкина.

Стр.

G. «Формулы-ключи» одного или двух компонентов начинаются с «числа-ключа» 16 . . . . . *311*

Водные системы—растворимость.

H. Соли, сильные кислоты и основания; соединения, «формулы-ключи» которых не начинаются с «числа-ключа» 16 (т. VII, см. «Указатель»)

I. Все системы, не включенные в группу H, за исключением систем, которые содержат химические элементы и отнесены к группе C (т. VII, см. «Указатель»)

Водные системы — понижение точки затвердевания.

J. Все системы, содержащие только соли или соединения, «формулы-ключи» которых не начинаются с «числа-ключа» 16 . . . . . *393*

K. Все системы, не включенные в группу J *396*

Стр.

Системы, содержащие более трех компонентов. Точки затвердевания и растворимость.

A. Все системы, содержащие железо, а также содержащие два или более металла . . . . . *т. II, стр. 90*

B. Водные растворы, содержащие один или более сильных электролитов

1. Растворимость (т. VII, см. «Указатель»)

2. Понижение точки затвердевания *385*

C. Водные растворы слабых электролитов и неэлектролитов

1. Растворимость (т. VII, см. «Указатель»)

D. Все системы, содержащие только неметаллические окислы *193*

E. Все остальные системы (т. VII, см. «Указатель»)

СОКРАЩЕНИЯ И ОБОЗНАЧЕНИЯ.

Кристаллические фазы (Bodenkörper) указаны вдоль средней линии и относятся ко всем последующим значениям до указания новой фазы. Знак ? означает, что фаза не вполне установлена. В тех случаях, когда в столбце, указывающем состав твердой фазы, приводятся два значения, разделенные знаком ÷ , следует иметь в виду, что указанными пределами охвачены все промежуточные значения.

Конгруэнтные точки плавления молекулярных соединений напечатаны жирным шрифтом.

E — эвтектическая точка.

m — значение относится к метастабильной области.

Смеш., Смеш.$_1$, Смеш.$_2$ — смешанные кристаллы. Если состав смешанных кристаллов является определенным, то он указан в левом столбце, в котором приводится состав твердой фазы. Обозначение «Смеш.+Жидк.» указывает на сосуществование твердой и жидкой фаз.

$t_L[t_S]$ — температура, при которой начинается [заканчивается] кристаллизация. Все температуры суть t_L, если нет других указаний.

$t_{Tr.}$ — температура перехода.

$\Delta t°$ — понижение температуры плавления компонента A [B] под влиянием примеси B [A] в растворе.

Trip. — тройная точка.

U — температура перехода или инконгруэнтная точка плавления.

Vis. — вязкие растворы, застывающие в виде стекловидных масс.

↓ — вертикальная стрелка означает, что в охваченном ею интервале существует линейная зависимость.

( ) — значения, заключенные в скобки, являются предположительными.

ТРОЙНЫЕ ТОЧКИ, ТОЧКИ ПЕРЕХОДА И ТОЧКИ ПЛАВЛЕНИЯ ПРИ НОРМАЛЬНОМ И ПОНИЖЕННОМ ДАВЛЕНИЯХ.*

H. W. Foote.

ВВЕДЕНИЕ.

В общем случае возможны следующие тройные точки: 1) Кристаллическая форма—жидкость—пар. 2) Кристаллическая форма I—кристаллическая форма II—пар. 3) Кристаллическая форма I—кристаллическая форма II—жидкость. 4) Кристаллическая форма I—кристаллическая форма II—кристаллическая форма III.

Два последних типа не были обнаружены при давлениях ниже 1 *atm*. Вообще температура тройной точки при давлении меньше 1 *atm*, совпадает в пределах ошибок опыта с точкой затвердевания или с точкой перехода. Поэтому данные для температур и давлений в таких тройных точках следует искать в таблицах точек затвердевания или температур перехода («Справочник» т. I, стр. 125), а данные о давлении пара—в однокомпонентных системах (см. т. V, стр. 352). Однако Ричардсом, Карвером и Шэмбом (11) было установлено, что точка затвердевания бензола, насыщенного воздухом, при давлении в 1 *atm* на 0.003° ниже температуры затвердевания той же смеси в тройной точке (5.496° и 35.4 *мм* Hg). Температура, обычно приводимая для соответствующей тройной точки воды (0.0075°), основана лишь на учете влияния давления на точку замерзания воды (0°) и не учитывает влияния растворенного в воде воздуха при атмосферном давлении. Если мы учтем это влияние (0.0023°) при определении точки замерзания воды, то темп-ра тройной точки будет равна +0.0098°.

ОДНОКОМПОНЕНТНЫЕ СИСТЕМЫ.

Установленные точки плавления. (Вероятная точность ±0.05°.)

В таблице точки плавления представляют собою температуры, выраженные в шкале «I. C. T.» (см. «Справочник» т. I, стр. 58), при которых кристаллическое и жидкое состояния данного вещества находятся в равновесии с сухим воздухом при давлении в 1 *atm*. Ричардс, Карвер и Шэмб (11) показали, что растворенный воздух понижает при давле-

* За исключением «мыл» (см. «Указатель» в конце «Справочника»), а также за исключением высокоплавких окислов и других тугоплавких веществ, о которых см. стр. 193.

нии в 1 *atm* точку затвердевания бензола на 0.0031°; таким образом точка затвердевания будет на эту величину ниже, чем если бы она измерялась под давлением в 1 *atm*, производимым поршнем или нерастворимым газом. Поэтому стандартная температура плавления льда, как она обычно определяется, является неточной на величину, зависящую от степени насыщения воздухом замерзающей воды. Понижение точки замерзания от растворимости воздуха в данном случае достигает ~0.0023°. В нижеследующей таблице точки плавления всех соединений были определены в воздухе; однако насыщение воздухом было проделано только для бензола. Как уже неоднократно указывалось, насыщение жидкости воздухом наступает быстрее, когда жидкость и воздух приведены в возможно более полное соприкосновение друг с другом. Возможная ошибка при определении точки плавления, вызванная неполным насыщением жидкости воздухом, вероятно не превышает величины других ошибок опыта.

В таблице приведены точки плавления, которые можно с достаточной степенью уверенности считать установленными с точностью до ±0.05°. Несомненно таблица страдает неполнотою. Но в тех случаях, когда возникали сомнения в точности экспериментальных данных, эти данные не включались в таблицу. Значительное число повидимому довольно надежных данных относительно точек плавления см. у Виссера (18), Блока (3) и в особенности у Тиммермапса (13, 14, 15, 16).

В тех случаях, когда в таблице приведено более одной ссылки на литературу, избранная точка плавления представляет собой взвешенную среднюю величину из указанных данных. Ссылок на неиспользованные данные не приводится, но почти каждое приводимое значение точки плавления определялось повторно с большой точностью. Кроме точки плавления воды, вероятно, наиболее точно установленной является точка плавления бензола.

Формула и название	$t°_{пл.}$	Лит.
CH_3COOH, Уксусная к-та	16.60	(4, 17)
$CH_3COC_6H_5$, Ацетофенон	19.655	(10)
C_6H_6, Бензол	5.493±0.01	(11)
$C_{10}H_7Br$, α-Бромнафталин	6.20	(7)
$C_2H_4Br_2$, 1, 2-Дибромэтан	9.99	(2, 9)
$HCOOH$, Муравьиная к-та	8.39	(6)
$C_6H_5NO_2$, Нитробензол	5.67	(12)
H_2SO_4, Серная кислота	10.49	(5)
$H_2SO_4.H_2O$, Серная кислота (моногидрат)	8.62	(5)
SO_3, Серный ангидрид	16.83	(1,8)

Литература.

(Ключ к периодическим изданиям—в конце тома.)

(1) Berthoud, *42*, **20:** 77; 23. (2) Biron, *7*, **81:** 590; 13. (3) Block, **7, 82:** 403; 13. (4) Bousfield and Lowry, *4*, **99:** 1432: 11. (5) Brönsted, *7*, **68:** 693; 10. (6) Ewins, *4*, **105:**350; 14. (7) Jones and Lapworth, *4*, **105:** 1804; 14. (8) Lichty, *1*, **34:** 1440; 12. (9) Moles, *7*, **80:** 531; 12.
(10) Morgan and Lammert, *1*, **46:** 881; 24. (11) Richards, Carver and Schumb, *1*, **41:** 2019; 19. (12) Roberts and Bury, *4*, **123:** 2037; 23. (13) Timmermans, *28*, **25:** 300; 11. (14) Timmermans, *28*, **27:** 334; 14. (15) Timmermans, *28*, **30:** 62; 21. (16) Timmermans, Horst et Onnes, *18*, **6:** 180; 23. (17) de Visser, *70*, **12:** 101; 93. (18) de Visser, *70*, **17:** 182; 98.

Температуры перехода.

Термин «температура перехода» в данных таблицах относится к температуре, при которой две кристаллические формы (I и II) вещества находятся друг с другом в равновесии под давлением в 1 *atm*. Эта температура в границах ошибок опыта совпадает с тройной точкой: кристаллическая форма I—кристаллическая форма II—пар, если только давление насыщенного пара в этой системе не слишком сильно отличается от 1 *atm*. В таблицах приведены средние взвешенные значения температур перехода, полученные по данным, почерпнутым из указанных литературных источников. На данные, не использованные при установлении приведенных в таблицах значений, ссылок не делается. В тех случаях, когда число определений было достаточным, среднее взвешенное отклонение указывается в графе «± $t°$». При недостаточном числе определений вероятная степень точности указывается особо.

Температуры перехода молекулярных соединений, напр., двойных солей или солей с кристаллизационной водой, включены конечно только в тех случаях, когда такие соединения обнаруживают свойства однокомпонентных систем, т. е. когда в точке перехода не наступает изменения состава отдельных фаз.

ТАБЛИЦА 27. НЕМЕТАЛЛИЧЕСКИЕ ЭЛЕМЕНТЫ.

(О металлических элементах см. «Справочник» т. II, стр. 217.)

	$t_{Tr.}$	±$t°$	Лит.		$t_{Tr.}$	±$t°$	Лит.
J_2	47	*1	(73)	O_2	−240	*1	(95)
N_2	−237	>5	(65)	P	− 77	<5	(24)
O_2	−225	>5	(95)	S	95.5	0.1	(72, 101)

*1 Существование точки перехода недостоверно.

ТАБЛИЦА 28. ХИМИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ.

(«Нормальный порядок»; см. т. V, стр. 124.)

(За исключением окислов Al, Ba, Fe, Mg, Ra, Ca, Sr, Zr, Si, редких земель и их взаимных комбинаций, о которых см. стр. 193.)

Формула	$t_{Tr.}$	±$t°$	Лит.
SO_3			(120.5)
	−17	<5	(7, 126, 133)
	32.2	0.2	(22, 30, 32, 85, 86, 126)
NH_4NO_3	50.5m	0.5	(19.5)
	83.9	<1	(22, 82, 126, 140)
	125.3	0.2	(12, 22, 32, 116, 126, 140)
NH_4Cl	184.3	<1	(23, 51, 113, 119)
NH_4ClO_4	240	>5	(127)
NH_4Br	137.4	<1	(114, 118)
NH_4J	−17	<1	(23, 114)
$(NH_4)_3H(SO_4)_2$	134	>5	(37)
As_2S_2	267	>5	(19)
As_2S_3	170	>5	(19)
$SbCl_3$	65	<5	(66)
	69.5	<5	(66)
Bi_2O_3	704	<5	(50)
NH_4CNS	90	<5	(21, 46, 129)
	120	*1	(129)

Формула	$t_{Tr.}$	$\pm t°$	Лит.
Для других соединений углерода, относящихся к этому отделу, см. таблицу C.			
$(C_3H_7NH_3)_2SnCl_6$	186	>5	(104)
$[NH_2(C_2H_5)_2]_2$-$SnCl_6$	146	*1	(104)
SiO_2, см. стр. 106			
PbO	587	*1	(60)
$PbSO_4$	854	4	(26, 38, 47, 60, 115)
$PbSO_4 \cdot 2PbO$	450	*1	(60)
$3Pb_3(PO_4)_2 \cdot PbCl_2$, Пироморфит (искусственный)	670	>5	(35)
$3Pb_3(AsO_4)_2 \cdot PbCl_2$, Миметит (искусств.)	395	>5	(35)
$TlClO_4$	226	>5	(127)
TlJ	173	<5	(43, 84)
$TlNO_3$	75	1.8	(22, 34, 46, 133)
	145	1.5	(22, 33, 34, 46)
$TlOC_6H_2(NO_2)_3$, пикрат	46	<1	(99)
ZnS	1020	<5	(1)
$ZnSO_4$	740	>5	(38)
HgJ_2	127.4	0.4	(21, 90, 102, 109, 120, 122)
HgS·HCNS	110	*1	(125)
CuBr	384	<5	(27, 54, 84)
CuJ	401	2	(54, 84, 98)
Cu_2S	91	<5	(97)
Cu_2Se	110	*1	(9)
Cu_2Te	351	>5	(29)
	387	>5	(29)
Cu_4Te_3	365	>5	(29)
$AgClO_4$	158	>5	(127)
$AgBrO_3$	98.5	<1	(100)
AgJ	145.8	1	(21, 70, 79, 84, 98, 111, 116, 122, 124)
Ag_2S	177	<5	(40, 58, 83, 110)
Ag_2SO_4	411	<5	(88, 88)
Ag_2Se	133	<5	(8, 9)
$AgNO_3$	159.6	0.1	(22, 56, 116, 140)
$[NH_2(CH_3)_2]_2$-$PtCl_6$	10	*1	(75)
$[NH_3(изо\text{-}C_3H_7)]_2$-$PtCl_6$	32	<5	(103, 128)
$[NH_2(C_2H_5)_2]_2$-$PtCl_6$	144	*1	(104)
$[NH(C_2H_5)_2CH_3]_2$-$PtCl_6$	62	*1	(104)
	122	*1	(104)
$[NH_2(C_3H_7)_2]_2$-$PtCl_6$	89	*1	(104)
$[NH(C_3H_7)_2$-$C_2H_5]_2PtCl_6$	107	>5	(103)
$[NH(C_3H_7)_3]_2$-$PtCl_6$	59	*1	(104)
	142	*1	(104)
$[N(C_3H_7)_4]_2PtCl_6$	108	*1	(104)
	201	*1	(104)
$MnSO_4$	860	>5	(38)
FeS	298	>5	(78)
Fe_2P	80	*1	(76)
Fe_3P	440	*1	(76)
Ni_3S_2	550	>5	(18, 39)
$CrCl_2 \cdot 4H_2O$	38	<5	(69)
$PbCrO_4$	707	>5	(60)
	783	>5	(60)
$2PbCrO_4 \cdot 5PbO$	744	*1	(60)
$PbWO_4$	877	>5	(60)

Формула	$t_{Tr.}$	$\pm t°$	Лит.
$3Pb_3(VO_4)_2 \cdot PbCl_2$, Ванадинит (искусственный)	710	>5	(35)
$AlBr_3$	70	<5	(66)
$MgF_2 \cdot Mg_3P_2O_8$, Вагнерит	845	>5	(138)
$6MgO \cdot 8B_2O_3 \cdot MgCl_2$, Борацит	266	<5	(52, 81, 116)
$CaSO_4$	1193	>5	(47)
$CaCO_3$	970	*1	(18)
$SrSO_4$	1152	>5	(47)
$SrCO_3$	908	>5	(16, 108)
$BaCl_2$	925	2	(42, 71, 96, 109, 112, 128)
$Ba(ClO_4)_2$	284	>5	(127)
$BaSO_4$	1149	>5	(47)
$LiClO_3$, см. стр. 364	806	5	(14, 16, 41, 74, 108)
Li_2SO_4	982	>5	(16)
$BaCO_3$	576	4	(57, 87, 88, 129)
NaOH	300	<5	(55)
$NaClO_4$	158	>5	(127)
Na_2SO_4	236	3	(15, 25, 57, 61, 63, 67, 87, 88, 129, 139)
$Na_2SO_4 \cdot NaF$	105	<5	(139)
$Na_4P_2O_7$	387	*1	(107)
	520	*1	(107)
$Na_2HPO_4 \cdot 12H_2O$	29.6	<1	(53)
Na_2CO_3	450	>5	(57)
Na_2MoO_4	424	>5	(15, 49, 57, 67)
	585	>5	(15, 49, 67)
	623	>5	(15, 49, 67)
Na_2WO_4	580	>5	(15, 68, 93)
	589	<5	(15, 68, 93)
Na_3AlF_6, Криолит	568	>5	(36, 89)
$Na_2O \cdot Al_2O_3 \cdot 2SiO_2$, Нефелин	1150	>5	(44)
KOH	248	<5	(55)
$KClO_3$	255	>5	(37)
$KClO_4$	300	<5	(127)
K_2S	146.4	<5	(21)
K_2SO_4	588	5	(4, 47, 48, 57, 64, 67, 87, 88)
$KHSO_4$	164.2	<5	(23)
	180.5	<5	(23)
KNO_3	127.8	1.1	(10, 11, 22, 34, 56, 132, 133)
	147	*1	(62)
KPO_3	450	>5	(3)
$K_4P_2O_7$	278	>5	(3)
K_2CO_3	410	>5	(57)
KCNS	143	<5	(21, 46, 129)
$K_2SO_4 \cdot PbSO_4$	544	>5	(47)
$2KJ \cdot CdJ_2$	215	>5	(20)
$K_2Ni(C_2S_2O_2)_2$	20	>5	(105)
K_2CrO_4	666	<5	(4, 48)
$K_2Cr_2O_7$	237	<5	(107, 141)
K_2MoO_4	327	<5	(67)
	454	<5	(67)
	477	<5	(4, 67)
K_2WO_4	388	>5	(67)
	575	*1	(4)
$K_2SO_4 \cdot 2CaSO_4$	937	>5	(47, 87)
$K_2SO_4 \cdot 2SrSO_4$	775	>5	(47)
$LiKSO_4$	435	>5	(88)
RbOH	245	>5	(55)
$RbClO_4$	279	>5	(127)
Rb_2SO_4	653	<5	(57, 87)

Формула	$t_{Tr.}$	$\pm t°$	Лит.
$RbNO_3$	163.5	<5	(22, 116, 133)
	219	<5	(116, 133)
$Rb_2SO_4.2CaSO_4$.	787	>5	(87)
	915	>5	(87)
$LiRbSO_4$	142	>5	(87)
CsOH	223	<5	(55)
CsCl	451	>5	(142)
$CsClO_4$	219	>5	(127)
Cs_2SO_4	660	>5	(87)
$CsNO_3$	153.5	<5	(22, 46, 133)
$Cs_2SO_4.2CaSO_4$.	722	>5	(87)

*1 Существование точки перехода—недостоверно.

ТАБЛИЦА C. («Порядок C».)

Температуры перехода известны для сравнительно весьма немногих углеродных соединений; к тому же многие из них установлены крайне неточно и недостоверно. На основании изучения большого числа соединений Шелинг (Schäling, Diss., Marburg, 1910) заключил, что полиморфные органические соединения обыкновенно монотропны и что энантиотропия среди них встречается редко.

По поводу жидких кристаллов см. «Справочник» т. I, стр. 401.

Формула	Название	$t_{Tr.}$	$\pm t°$	Лит.
CBr_4	Четырехбромистый углерод	46.9	<1	(21, 66, 106, 116)
CCl_4	Четыреххлористый углерод	−45	>5	(45)
C_2H_8BrN	Бромистоводородный этиламин	83	*1	(80)
C_2H_8ClN	Хлористоводородный этиламин	80	*1	(80)
$C_2Br_2Cl_4$	Дибромтетрахлорэтан	80	>5	(46)
		109	>5	(46)
C_2Cl_6	Гексахлорэтан	45	<5	(21, 116, 123)
		71.3	0.4	(21, 94, 116, 123)
		125	*1	(94)
$C_3H_4O_4$	Малоновая кислота	94	*1	(136)
$C_4H_{12}ClNO_4$	Перхлорат тетраметиламмония	355	*1	(127)
$C_6H_4Br_2$	*p*-Дибромбензол	8.5	*1	(6)
$C_6H_4Cl_2$	*p*-Дихлорбензол	25	*1	(134)
		29	*1	(134)
$C_6H_8N_2O_3$	Нитрат анилина	98	>5	(137)
C_7H_7NO	α-Бензальдоксим	−28	*1	(6)
C_7H_9N	*p*-Толуидин	22	*1	(6)
$C_8H_9NO_2$	α-Анис-альдоксим	20	*1	(6)
$C_8H_9NO_2$	α′-Анис-альдоксим	13	*1	(6)
$C_{10}H_8O$	α-Нафтол	49	*1	(6)
$C_{10}H_9N$	α-Нафтиламин	13.5	*1	(6)
$C_{10}H_{13}NO$	Бутиранилид	16	>5	(5)
$C_{10}H_{15}ClO$	Хлоркамфора	74	<5	(92, 136)
$C_{10}H_{16}O$	Камфора	−32	>5	(23, 135)
$C_{10}H_{16}O$	Камфора	90	<5	(23, 135)
$C_{13}H_{10}N_4O_5$	*m*-Динитродифенилкарбамид	55	*1	(91)
		180	*1	(91)
$C_{14}H_{10}Cl_4$	1, 1, 2, 2-Тетрахлор-1, 2-дифенилэтан	100	*1	(77)
$C_{14}H_{10}N_2O_2$	Фталилфенилгидразин	9.4	<1	(28)
$C_{14}H_{13}NO$	*o*-Окси-*m*-метилбензилиденанилид	34	>5	(59)
$C_{15}H_{12}N_2O_2$	Фталилфенилметилгидразид	55.1	<1	(27)
$C_{16}H_{18}N_2O_2$	*p*-Азофенетол	95.5	<5	(17, 31)
$C_{20}H_{17}NO_3S$	Нафталин-α-сульфонат α-нафтиламина	66	*2	(131)
$C_{20}H_{17}NO_3S$	Нафталин-β-сульфонат α-нафтиламина	54	*2	(131)
$C_{27}H_{46}O$	Холестерин	43	>5	(82)

*1 Существование точки перехода—недостоверно.

*2 Эта температура перехода существует несомненно, однако остается открытым вопрос, имеем ли мы здесь дело с системой из одного или из двух компонентов.

Литература.

(Ключ к периодическим изданиям—в конце тома.)

(1) Allen, Crenshaw and Merwin, *12*, **34:** 341; 12. (2) Allen and White, *12*, **27:** 1; 09. (3) Amadori, *22*, **21 II:** 182; 12. (4) Amadori, *22*, **22 I:** 453; 13. (5) Armstrong and Colgate, *5*, **90:** 111; 14. (6) Beck und Ebbinghaus, *25*, **39:** 3870; 06. (7) Behn, *5*, **80:** 444; 08. (8) Bellati e Lussana, *24*, **6:** 189; 88. (9) Bellati e Lussana, *24*, **7:** 1051; 89. (10) Bellati e Lussana, *24*, **2:** 995; 91. (11) Bellati e Romanese, *24*, **3:** 653; 85. (12) Bellati e Romanese, *24*, **4:** 1395; 86. (13) Boeke, *190*, **1912 I:** 91. (14) Boeke, *93*, **50:** 244; 06. (15) Boeke, *93*, **50:** 355; 06. (16) Boeke, *193*, **3:** 13; 14. (17) Bogojavlenskij und Vinogradov, *7*, **60:** 433; 07. (18) Bornemann, *192*, **5:** 13; 08. (19) Borodovskij, *195*, **14:** 159; 05. (19.5) Bowen, *50*, **30:** 721; 26. (20) Brand, *189*, **1912:** 26. (21) Bridgman, *65*, **51:** 55; 15. (22) Bridgman, *65*, **51:** 581; 16. (23) Bridgman, *65*, **52:** 91; 16. (24) Bridgman, *1*, **36:** 1344; 14. (25) Calcagni e Mancini, *22*, **19 II:** 422; 10. (26) Calcagni e Marotta, *22*, **21 II:** 240; 12. (27) de Cesaris, *22*, **20 I:** 749; 11. (28) Chattaway and Lambert, *4*, **107:** 1773; 15. (29) Chikashige, *93*, **54:** 50; 07.

(30) Cohen und Kooy, *7*, **109:** 81; 24. (31) Dreyerund. Rotarski, *7*, **54:** 353; 06. (32) Early and Lowry, *4*, **115:** 1387; 19. (33) van Eijk, *7*, **30:** 430; 99. (34) van Eijk, *7*, **51:** 721; 05. (35) Eissner, Diss., Leipzig; 13. (36) Fedotiev und Iliinskij, *93*, **80:** 113; 13. (37) Fischer, *190B*, **32:** 1; 11. (38) Friedrich, *189*, **1912;** 207. (39) Friedrich, *187* **11:** 160; 14.

(40) Friedrich und Leroux, *192*, **3**: 361; 06. (41) Friedrich und Smith, *189*, **1912**; 651. (42) Gemsky, *190B*, **36**: 513; 13. (43) Gernez, *34*, **138**: 1695; 04. (44) Ginsberg, *93*, **73**: 277; 12. (45) Goldschmidt, *94*, **51**: 21; 12. (46) Gossner, *94*, **38**: 110; 03. (47) Grahmann, *93*, **81**: 257; 13. (48) Groschuff, *93*, **58**: 102; 08. (49) Groschuff, *93*, **58**: 113; 08.
(50) Guertler, *93*, **37**: 222; 03. (51) Hachmeister, *93*, **109**: 145; 20. (52) Haga and Jaeger, *64P*, **16**: 792; 14. (53) Hammick, Goadby and Booth, *4*, **117**: 1589; 20. (54) Hermann, *93*, **71**: 257; 11. (55) von Hevesy, *7*, **73**: 667; 10. (56) Hissink, *7*, **32**: 537; 00. (57) Hüttner und Tammann, *93*, **43**: 215; 05. (58) Jaeger, *64V*, **20**: 497; 11. (59) Jaeger, *64V*, **29**: 8; 20.
(60) Jaeger und Germes, *93*, **119**: 145; 21. (61) Jänecke, *7*, **64**: 343; 08. (62) Jänecke, *7*, **90**: 280; 15. (63) Jänecke, *7*, **91**: 548; 16. (64) Karandyeev, *189*, **1909**: 728. (65) Keesom and Onnes, B *56*, 22. (66) Kendall, Crittenden and Miller, *1*, **45**: 963; 23. (67) van Klooster, *93*, **85**: 49; 14. (68) van Klooster, *93*, **86**: 369; 14. (69) Knight and Rich, *4*, **99**: 87; 11.
(70) Kohlrausch, *8*, **17**: 642; 82. (71) Korreng, *190B*, **37**: 51; 14. (72) Kruyt, *7*, **81**: 726; 13. (73) Kurbatov, *93*, **56**: 230; 08. (74) Lashchenko, *53*, **42**: 1604; 10. (75) Le Bel, *34*, **116**: 513; 93. (76) Le Chatelier and Wologdine, *34*, **149**: 709; 09. (77) Liebermann und Homeyer, *25*, **12**: 1971; 79. (78) Loebe und Becker, *93*, **77**: 301; 12. (79) Mallard et Le Chatelier, *34*, **97**: 102; 83.
(80) Marais, *34*, **148**: 45; 09. (81) Meyerhoffer, *7*, **29**: 661; 99. (82) Mlodziejowski, *96*, **20**: 317; 23. (83) Mönch, *190B*, **20**: 365; 05. (84) Monkemeyer, *190B*, **22**: 1; 06. (85) Mondain-Monval, *34*, **177**: 175; 23. (86) Müller, *7*, **31**: 354; 99. (87) Müller, *190B*, **30**: 1; 10. (88) Nacken, *190B*, **24**: 1; 07. (89) Nacken, *189*, **1908**: 38.
(90) van Nest, *94*, **47**: 263; 10. (91) Offret et Vittenet, *27*, **21**: 788; 99. (92) Padoa, *22*, **13 I**: 723; 04. (93) Parravano, *36*, **39 II**: 55; 09. (94) Pascal, *34*, **154**: 883; 12. (95) Perrier and Onnes, *64P*, **16**: 894; 14. (96) Plato, *7*, **58**: 350; 07. (97) Posnjak, Allen und Merwin, *93*, **94**: 95; 16. (98) Quercigh, *22*, **23 I**: 446; 14. (99) Rabe, *7*, **38**: 175; 01.
(100) Reedy, *1*, **43**: 1440; 21. (101) Reicher, *70*, **2**: 246; 83. (102) Reinders, *7*, **32**: 494; 00. (103) Ries, *94*, **36**: 321; 02. (104) Ries, *94*, **39**: 49; 04. (105) Robinson and Jones, *4*, **101**: 62; 12. (106) Rothmund, *7*, **24**: 705; 97; (107) Sahmen und Tammann, *8*, **10**: 879; 03. (108) Samoilov, *189*, **1915**: 161. (109) Sandonnini, *22*, **21 I**: 208; 12.
(110) Sandonnini, *22*, **21 I**: 479; 12. (111) Sandonnini, *22*, **21 II**: 196; 12. (112) Schaefer, *190*, **1914 I**: 15. (113) Scheffer, *64P*, **18**: 446; **15**. (114) Scheffer, *64P*, **19**: 798; 16. (115) Schenck und Rassbach, *25*, **41**: 2917; 08. (116) Schwarz, Beiträge zur Kennt. d. Umwandl. Polym. Körper, Göttingen. 1894. (117) Shepherd und Rankin, *93*, **71**: 19; 11. (118) Smith and Eastlack, *1*, **38**: 1261; 16. (119) Smith, Eastlack and Scatchard, *1*, **41**: 1961; 19.
(120) Smits und Bokhorst, *7*, **89**: 374; 15. (120.5) Smits and Schoenmaker, *4*, **1926**: 1108. (121) Sosman, Hostetter and Merwin, *128*, **5**: 563; 15. (122) Steger, *7*, **43**: 595; 03. (123) Steinmetz, *7*, **52**: 449; 05. (124) Tubandt und Lorenz, *7*, **87**: 513, 543; 14. (125) Venkataramaiah and Rao, *194*, **1**: 41; 23. (126) Vogt, *63*, **12**: 1129; 11. (127) Vorländer und Kaascht, *25*, **56**: 1157; 23. (128) Vortisch, *190B*, **38**: 185; 14. (129) Vrzhesnevskii, *93*, **74**: 95; 12.
(130) Wahl, *7*, **84**: 112; 13. (131) Wales, *45*, **14**: 317; 22. (132) Wallerant, *34*, **140**: 264; 05. (133) Wallerant, *191*, **28**: 311; 05. (134) Wallerant, *34*, **158**: 385; 14. (135) Wallerant, *34*, **158**: 597; 14. (136) Wallerant, *34*, **158**: 1473; 14. (137) Wallerant, *34*, **161**: 470; 15. (138) Winter, Diss., Leipzig, 1913. (139) Wolters, *190B*, **30**: 55; 10.
(140) Zawidzki, *7*, **47**: 721; 04. (141) Zhemchuzhnui, *93*, **57**: 267; 08. (142) Zhemchuzhnui und Rambach, *93*, **65**: 403; 10.

ВЛИЯНИЕ ДАВЛЕНИЯ НА ТОЧКИ ПЛАВЛЕНИЯ И ПЕРЕХОДА; ИЗМЕНЕНИЯ ОБЪЕМА ПРИ ПЛАВЛЕНИИ И ПЕРЕХОДЕ; НЕПОСРЕДСТВЕННО ИЗМЕРЕННЫЕ РАЗНИЦЫ В СЖИМАЕМОСТИ И В ТЕРМИЧЕСКОМ РАСШИРЕНИИ.

P. W. Bridgman.

ВВЕДЕНИЕ.

Единицы.—В нижеследующих таблицах за единицу давления принимается нормальная атмосфера, за единицу температуры принят градус абсолютной стоградусной шкалы, и все изменения объема (за исключением особо указанных случаев) выражены в $см^3\ кг^{-1}$.

Сокращения и условные обозначения.—Жидкая фаза обозначается буквой «L», твердые фазы—римскими цифрами (I, II, III и т. д.). В тех случаях, когда наблюденная точка плавления под давлением 1 *atm* лежит ниже нормальной точки плавления (см. «Справочник» т. I), значение этой последней приводится рядом в скобках.

Скрытая теплота.—Скрытая теплота любого перехода из одной фазы в другую может быть определена из уравнения:

$$l\left(\frac{\text{джоуль}}{кг}\right) = T\Delta V\frac{dP}{dT} \times 0.10133,$$

где T — абсолютная температура по 100-градусной шкале, P—давление в *atm* и ΔV—происходящее при этом переходе изменение объема в $см^3\ кг^{-1}$. Вычисления по этому уравнению во многих случаях могут быть облегчены путем использования встречающихся в литературе значений для $\frac{dT}{dP}$. Приближенный метод вычисления разниц термических расширений и разниц теплоемкостей при переходах из одних фаз в другие указан в (8).

НЕМЕТАЛЛИЧЕСКИЕ ЭЛЕМЕНТЫ.

(О металлах см. Bridgman, *65*, **47**: 347; 11.)

H_2, Водород (36)

He, Гелий (17.5)

P, Белый фосфор (7); ср. (16, 22, 29); см. фиг. 1.

P	*t*°	Δ*V*
	L—I	
1	44.2	19.3
1000	73.8	17.9
2000	101.0	16.6
3000	126.8	15.4
4000	151.3	14.2
5000	174.0	13.1
6000	196.0	12.0
	I—II	
6000	0.1	8.46
7000	12.5	8.29
8000	24.5	7.92
9000	36.0	7.64
10000	47.2	7.37
11000	58.0	7.10
12000	68.4	6.84

S, Сера (29)

Эти результаты — недостоверны в виду происходящих внутренних изменений.

P	*t*°	Δ*V*
	L—Моноклин.	
1	114.0	
180	120.0	41
510	130	40
860	140	
1240	150	
	Моноклин.—ромбич.	
1	96.7	
100	100	13.8
360	110	13.9
610	120	13.9
850	130	14.0
1090	140	14.0
1320	150	
	L—ромбич.	
1630	100	
2060	170	
2550	180	
3060	190	

Тройная точка: 1400 *atm*, 153.7°

ХИМИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ. ЧАСТЬ I.

Данные, касающиеся тех $t°_{пл.}$, которые могут быть выражены следующим уравнением: $t°_{пл.} = t_0 + a \times 10^{-4}P - b \times 10^{-8}P^2$. Предел P: до P_{max}.

Пример: $t°_{пл.}$ муравьиной кислоты при 2000 *atm* равна 7.8 (соотв. 8.4) + (132 × 10^{-4} × 2000) − (85 × 10^{-8} × $(2000)^2$) = 30.8° (соотв. 31.4).

Формула	Название	t_0 (набл.)	t_0*3	a	b	P_{max}	Лит.
H_3PO_4	Ортофосфорная кислота	38.0	42.3	0.83		2600	(29)
PH_4Cl	Хлористый фосфоний*1,2	28	26	300	165	3000	(29)
	Углеродистые соединения С. «Порядок Ⓒ».						
CHN	Цианистоводородная кислота	−13.4	−14	226	157	3800	(29)
CH_2O_2	Муравьиная кислота	7.8	8.4	132	85	3000	(29)
$C_2H_4Br_2$	Бромистый этилен*2	9.9	10.0	260	133	3000	(29)
$C_3H_4Br_2O_2$	1, 2-Дибромпропионовая кислота . . .	64.0	64	201		1000	(34)
	1, 2-Дибромпропионовая кислота, метастабильная	51.0	51	191		1300	
$C_4H_6O_2$	*α*-Кротоновая кислота	71.4	72	373		300	(16)
$C_4H_8Cl_2S$	2, 2-Дихлорэтилсульфид*2	13.9	13.5	150	49	2000 ?	(1)
$C_4H_{10}O$	Триметилкарбинол*2	24.9	25.5	355	397	2700	(29)
$C_4H_{10}O_4$	*dl*-Эритрит	117.0	126	83	59	3000	(15)
$C_5H_{12}O$	Диметилэтилкарбинол*2	− 8.45	−11.9	228	278	3800	(29)
$C_6H_4Cl_2$	*p*-Дихлорбензол	52.3	52.9	275	134	3000	(6)
$C_6H_5NO_3$	*o*-Нитрофенол	44.9	45	240		300	(16)
C_7H_7Br	*p*-Бромтолуол	26.5	28	301	140	3000	(6)
C_7H_7Cl	*p*-Хлортолуол	6.9	7.8	275	130	3000	(6)
C_7H_7J	*p*-Иодтолуол	33.9	35	314	147	3000	(6)
C_7H_7NO	Форманилид	46.6	47.5	209	153	2900	(29)
$C_7H_7NO_3$	*p*-Нитроанизол	52.5	54	244	121	3000 ?	(27)
C_7H_8O	*p*-Крезол	33.3	33.8	236	67	2900	(29)
$C_7H_8O_2$	Гваякол	28.4	28	184	107	3000	(15)
C_8H_8O	Ацетофенон	19.2	19.7	243	162	3000	(29)
C_8H_{10}	*p*-Ксилол*2	13.2	13.2	355	183	2900	(29)
$C_8H_{10}O_2$	Вератрол	23.3		224	108	3000	(6)
$C_{10}H_8$	Нафталин*2	79.95	80.1	376	192	3500	(16, 19, 29)
$C_{10}H_8O$	*α*-Нафтол	95.8	96	248	65	3000	(22)
$C_{10}H_9N$	*α*-Нафтиламин	48.9	50	200		300	(16, 23, 26)
$C_{10}H_{12}O$	Анетол	22.27	22.5	212	94	3000	(6)
$C_{10}H_{14}O$	Тимол	49.2	51.5	210	197	3000	(6, 16)
$C_{10}H_{20}O$	Ментол, стабильный	41.1	42.5	248	192	3000	(6, 16)
	Ментол метастабильный	36.5	35.5	248		300	(16)
$C_{12}H_{24}O_2$	Лауриновая кислота	42.5	48.0	238	160	3000	(29)
$C_{13}H_{10}O_3$	Салол (Фенилсалицилат)	42.0	43	298	139	3000	(15)
$C_{13}H_{12}$	Дифенилметан	26.9	27	264	124	3000	(6)
$C_{13}H_{13}N$	Бензиланилин	35.6	37	241	115	3000	(6)
$C_{14}H_{10}O_3$	Бензойный ангидрит	41.2	43	267	59	3000	(15)
$C_{14}H_{14}N_2O_3$	*p, p'*-Азоксианизол, переход в жидкокристаллич. фазу	117.3	117.4	303	225	3000 ?	(16, 26)
	То же, плавление	135.9		408			(26)
$C_{14}H_{28}O_2$	Миристиновая кислота	51.8	58	245	171	2400	(29)
$C_{16}H_{18}N_2O_3$	*p*-Азоксифенетол, переход в жидкокристаллич. фазу	138.5	136.9	370		300	(16)
	То же, плавление	168.0		476		300	(16)
$C_{16}H_{32}O_2$	Пальмитиновая кислота	61.2	64	211	46	1800	(29)
$C_{17}H_{12}O_3$	Бетол (*β*-Нафтилсалицилат)	93.0	95	341	335	3000	(15)
$C_{18}H_{36}O_2$	Стеариновая кислота	68.4	69.3	258		300	(16)
$C_{19}H_{16}$	Трифенилметан	92.8	92.5	367	267	3000	(15)
$C_{22}H_{42}O_2$	Эруковая кислота	31.3	33.5	213	107	3000	(29)
$C_{34}H_{50}O_2$	Бензоат холестерина, обыкновенное плавление	178.3	178.5	760		300	(16)

*1 Тройная точка: пар—жидк.—тверд. лежит ~28° и 46 *atm*. *2 Изменение объема при плавлении в $см^3$ $кг^{-1}$: PH_4Cl—870 при тройной точке, $C_2H_4Br_2$—46 при 15°, 41 при 25°, 37 при 35°, 36 при 45°, $C_4H_8Cl_2S$—54—0.0065P, $C_4H_{10}O$—81.8 при 30°, 70.7 при 40°, 61.4 при 50°, 54.0 при 60°, 46.7 при 70°, $C_5H_{12}O$—[45.5−0.0850 (t+8.5°)], C_8H_{10}—190 при 30°, 175 при 50°, $C_{10}H_8$—[145.8−0.688 (t−80.1°)] для $t \geqslant 140°$. *3 Значение I. C. T. (См. «Справочник» т. I, стр. 60).

ХИМИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ. ЧАСТЬ II.

(«Нормальный порядок»; см. т. V, стр. 124.)

Приводимые $t°$ соответствуют точкам плавления, если нет других указаний.

H_2O, Вода [10]; ср. [9, 29, 32]; см. фиг. 2.

P	$t°$	ΔV
L—I		
1	0.0	90.0
590	− 5.0	101.6
1090	−10.0	112.2
1540	−15.0	121.8
1910	−20.0	131.3
L—III		
3420	−17.0	23.1
2820	−18.5	30.1
2430	−20.0	37.1
2045	−22.0	46.6
L—V		
6160	0.0	52.7
5270	− 5.0	60.3
4360	−10.0	67.9
3680	−15.0	75.4
3040	−20.0	82.8
L—VI		
4640	−15.0	98.0
5110	−10.0	96.0
5620	− 5.0	93.8
6160	0.0	91.6
6880	+ 5.0	88.4
7390	10.0	84.4
8040	15.0	79.8
8710	20.0	75.1
10250	30.0	66.3
11990	40.0	59.0
13970	50.0	52.3
16150	60.0	47.7
18530	70.0	
20960*1	80.0	
I—II		
2094	−35.0	217.7
2006	−45.0	217.0
1916	−55.0	216.2
1826	−65.0	215.4
1736	−75.0	214.6
I—III		
2035	−20.0	177.3
2087	−30.0	191.9
2108	−40.0	199.2
2091	−50.0	202.3
2049	−60.0	204.9
II—III		
3260	−25.0	14.8
2820	−28.0	16.4
2450	−31.0	17.9
2160	−34.0	20.6

*1 Экстраполировано из значения для 76.4°.

P	$t°$	ΔV
II—V		
3460	−25.0	40.1
3680	−28.0	40.1
3880	−31.0	40.1
4070	−34.0	40.1
III—V		
3409	−20.0	54.69
3395	−25.0	54.61
3383	−30.0	54.54
3358	−35.0	54.46
V—VI		
6176	0.0	38.86
6172	− 5.0	38.66
6169	−10.0	38.47
6166	−15.0	38.28
6162	−20.0	38.09

Тройные точки и изменения объема

P	$t°$	Направление изменения объема	ΔV
III—L—I			
2045	−22.0	III—L	46.6
		L—I	135.2
		II—I	181.8
II—III—I			
2100	−34.7	II—III	21.5
		III—I	196.3
		II—I	217.8
V—III—L			
3420	−17.0	V—III	54.7
		III—L	24.1
		V—L	78.8
V—II—III			
3400	−24.3	V—II	40.1
		II—III	14.5
		V—III	45.6
VI—V—L			
6175	0.16	VI—V	38.9
		V—L	52.7
		VI—L	91.6
L—I—пар			
0.00602	0.0075		

NH_4NO_3 [12]; ср. [4, 5, 14, 17, 20, 21, 29]; см. фиг. 3

P	$t°$	ΔV
L—I		
1	169.6	
1000	203	~51
I—II		
1	125.5	13.51
1000	135.0	11.66
2000	143.5	10.20
3000	151.4	9.06
4000	158.7	8.17
5000	165.6	7.39
6000	172.0	6.65
7000	178.0	5.94
8000	183.3	5.24
9000	188.7	4.56
II—III		
1	82.7	7.58
200	79.1	7.96
400	74.8	8.33
600	69.8	8.70
800	64.2	9.08
II—IV		
1000	65.8	12.10
2000	80.5	12.11
3000	94.8	12.12
4000	108.6	12.16
5000	121.8	12.21
6000	134.6	12.30
7000	147.1	12.41
8000	159.1	12.54
9000	170.8	12.70
III—IV		
1	32.0	20.26
200	38.7	20.52
400	45.9	20.79
600	53.7	21.05
800	61.9	21.31
IV—V		
1	−18.0	~17
I—VI		
9000	188.9	8.33
10000	196.6	7.67
11000	204.4	7.30
II—VI		
8860	170.0	3.12
8743	185.0	3.73
VI—IV		
9000	170.4	9.58
10000	178.8	9.56
11000	187.3	9.53
12000	195.8	9.51

Тройные точки и изменения объема

P	$t°$	Направление изменения объема	ΔV
II—III—IV			
830	63.3	III—IV	21.35
		II—III	9.25
		II—IV	12.10
I—II—VI			
8730	186.7	I—II	4.75
		I—VI	8.55
		II—VI	3.80
II—IV—VI			
8870	169.2	II—IV	12.67
		II—VI	3.09
		IV—VI	9.58

Разницы сжимаемостей в $см^3\ кг^{-1}$ на 1 atm

I>II на $\sim 0.0_38$.
I>VI на $\sim 0.0_35$.
IV>II на $\sim 0.0_38$.
II>III на 0.0_213.
III<IV на 0.0_238.

Разницы термических расширений в $см^3\ кг^{-1}$ на 1° при 74 atm

II>III на 0.038°.
IV>III на 0.115°.

Обозначение V взято для формы стабильной при атмосферном давлении ниже −20°.

Коген и Куи [14] указывают на ошибку в 9% в изменениях объема, приведенных выше для IV—III.

NH_4Cl [13]

P	$t°$	ΔV
0	184.3	98.5
100	191.1	109.0
200	198.3	116.4
300	205.7	121.7

NH_4Br [13]

1	137.8	64.7
100	146.3	65.2
200	155.1	65.6
300	164.3	65.9
400	173.5	66.0
500	183.5	65.9
600	193.8	65.7
700	204.4	65.4

NH_4J [13]

1	−17.6*1	56.1
237	0.0	55.4
487	+20.0	54.7
718	40.0	54.0
933	60.0	53.4

P	$t°$	ΔV
1133	80.0	52.8
1318	100.0	52.3
1488	120.0	51.8
1644	140.0	51.4
1789	160.0	51.0
1924	180.0	50.7
2050	200.0	50.4

Разница в сжимаемостях не более 0.001 $см^3\ кг^{-1}$. Какая из них больше—неизвестно.

*1 Экстраполировано.

NH_4HSO_4 (13); см. фиг. 4

I—II

1180	40	13.3
1330	60	12.9
1470	80	12.6
1620	100	12.2
1750	120	11.9

I—III

1800	130	5.3
1800	150	

II—III

2000	129.5	6.3
3000	144.8	5.5
4000	158.6	5.2
5000	171.3	5.8

III—IV

5470	177.0	1.7
5350	181.0	2.7

IV—V

6000	179.3	4.5
7000	184.1	3.9
8000	188.1	3.5
9000	191.6	3.2
10000	194.8	2.9

Весьма вероятно, что существует пятая модификация у верхнего конца линии II—IV.

Тройные точки: I—II—III: 1800 atm, 126.2° II—III—IV: 5480 atm, 176.9°.

SbJ_3 (8)

При 200.8°, ΔV=24.0 $см^3\ кг^{-1}$.

Давление при плавлении=1120 atm.

(Данные неполные)

Sb_2S_3 (13)

Процесс перехода красной модификации обратим и протекает в пределах: от 7550 atm при 0° до 11600 atm при 32°.

ΔV=~10 $см^3\ кг^{-1}$

P	$t°$	ΔV
CO_2 (7); ср. (29, 31)		
1	− 56.6	
1000	− 36.7	
2000	− 19.4	
3000	− 4.1	106.1
4000	+ 10.1	96.7
5000	23.1	88.3
6000	35.4	80.8
7000	46.9	74.1
8000	57.9	68.3
9000	68.3	63.3
10000	78.3	58.9
11000	87.8	55.2
12000	97.0	52.0

Для других соединений С см. таблицу €.

SiO_2, см. стр. 106

$SiCl_4$ (8)

2000	− 8.2	51.8
3000	+ 19.3	46.6
4000	46.1	42.4
5000	72.2	39.0
6000	97.3	36.3
7000	121.8	34.3
8000	145.5	32.6
9000	168.6	31.3
10000	191.2	30.3
11000	213.3	29.4

$TlNO_3$ (12)

I—II

1	144.6	2.44
1000	153.2	2.42
2000	161.6	2.41
3000	170.0	2.39
4000	178.4	2.37
5000	186.6	2.35
6000	194.6	2.34
7000	202.4	2.32

II—III

1	75.0	0.730
1000	81.8	0.700
2000	88.5	0.675
3000	95.1	0.645
4000	101.6	0.620
5000	108.0	0.595
6000	114.3	0.565
7000	120.6	0.545
8000	126.9	0.510
9000	133.1	0.485
10000	139.3	0.460
11000	145.4	0.435
12000	151.5	0.410

Разницы сжимаемостей в $см^3\ кг^{-1}$ на 1 atm

I≅II

При 75° III>II на 0.0_35.
При 105° III>II на 0.0_33.
При 140° III>II на 0.0_315.

P	$t°$	ΔV
HgJ_2 (11); ср. (21); см. фиг. 5		
1	127.0	3.4
1000	150.4	2.1
2000	166.0	1.2
3000	175.6	0.6
4000	180.2	+0.2
5000	181.2	−0.1
6000	177.0	−0.5
7000	166.3	−1.0
8000	145.7	−1.8
9000	111.0	−2.9
10000	62.2	−4.2

I более сжимаемая фаза, чем II на ~0.0_34 $см^3\ кг^{-1}$ на 1 atm.

Cu_2J_2 (13)

P = 11570 − (t − 100)× 19.70 atm.

ΔV = 5.35 − (t − 100) × 0.0050 $см^3\ кг^{-1}$ на 1 atm.

Модификация, образующаяся при более низкой $t°$, менее сжимаема, чем модификация, образующаяся при более высокой $t°$ на 0.0_34 $см^3\ кг^{-1}$ на 1 atm.

AgJ (11); ср. (24, 29, 30)

I—II

1	144.6	8.6
1000	129.1	9.1
2000	112.4	9.6
3000	94.3	10.2

I—III

3000	107.7	13.8
4000	138.0	12.7
5000	169.0	11.0
6000	201.9	8.9

II—III

2904	30.0	23.9
2856	50.0	23.9
2804	70.0	24.0
2744	90.0	24.1
2710	100.0	24.1

Тройная точка и изменение объема

P	$t°$	Направление изменения объема	ΔV
2720	99.4	I—II	10.1
		I—III	14.0
		II—III	24.1

$AgNO_3$ (12); ср. (17); см. фиг. 6

P	$t°$	ΔV
1	159.4	2.50
1000	151.5	2.54
2000	143.4	2.59
3000	135.0	2.66
4000	126.2	2.73
5000	117.2	2.81
6000	107.7	2.89
7000	95.9	2.99
8000	77.5	3.11
8500	64.0	3.17
9000	42.8	3.24
9460	0.0	3.30

Разницы сжимаемостей

P	I—II в $см^3\ кг^{-1}$ на 1 atm
1	-0.0_345
2000	-0.0_334
4000	-0.0_324
6000	-0.0_314
8000	0.000
9000	$+0.0_311$
9460	0.0_316

$KClO_3$ (11)

P=5500 + 10.9t, atm.

ΔV = 25.1 − 0.0022t, $см^3\ кг^{-1}$ на 1 atm.

Разница сжимаемостей, вероятно, > 0.0_32 $см^3\ кг^{-1}$ на 1 atm.

K_2S (11)

t=146.4 + 0.0124P.

ΔV = 0.95 − 0.00003P $см^3\ кг^{-1}$ на 1 atm.

Форма устойчивая при более низкой $t°$ отличается большей сжимаемостью на 0.0_21.

$KHSO_4$ (13); см. фиг. 7

P	$t°$	ΔV
I—II		
1	180.5	0.66
1000	190.7	1.39
2000	201.0	2.14
I—IV		
2000	202.6	3.06
3000	220.1	2.88
II—IV		
1750	200.0	1.13
2005	180.0	1.12
2265	160.0	1.11
2525	140.0	1.11
2780	120.0	1.10
II—III		
1	164.2	5.56
1000	147 9	5.61
2000	131.4	5.66
3000	115.0	5.72
III—IV		
3000	114.6	6.8
4000	94.8	6.4
5000	72.2	6.1
6000	46.0	5.7

Тройные точки и изменения объема

P	t°	Направление изменения объема	ΔV
	I—II—IV		
1770	198.6	I—II	1.97
		II—IV	1.13
		I—IV	3.10
	II—III—IV		
2805	118.2	II—III	5.70
		II—IV	1.10
		III—IV	6.80

Разницы термического расширения

При 1 *atm* I > II на 0.5 *см³ кг⁻¹* на 1°.

При 1 *atm* II > III на 0.04 *см³ кг⁻¹* на 1°.

III, вероятно, > IV.

KNO_2 (11)

P	t°	ΔV
5000	− 0.3	31.0
6000	+17.4	32.4
7000	35.7	33.8
8000	56.6	35.1
9000	83.1	36.5
10000	122.3	37.8

KNO_3 (12); ср. (17); см. фиг. 8

P	t°	ΔV
I—III		
1	125.8	14.2
1000	147.8	13.9
2000	169.1	13.7
3000	190.0	13.6
4000	210.6	13.5
I—II		
1	127.7	6.0
II—III		
495	120.0	10.5
1260	100.0	12.9
1840	80.0	14.1
2275	60.0	14.8
2605	40.0	15.3
2860	20.0	15.6
II—IV		
2580	0.0	44.7
2700	10.0	44.4
2825	20.0	41.0
III—IV		
3000	27.7	28.2
4000	66.3	27.3
5000	102.5	26.7
6000	136.3	26.3
7000	167.8	25.7
8000	196.3	25.3
9000	221.5	24.9

Тройные точки и изменения объема

P	t°	Направление изменения объема	ΔV
	I—III—IV		
2835	21.3	II—III	15.6
		III—IV	28.4
		II—IV	44.0
	I—II—III		
110	128.3	I—III	14.2
		II—III	8.9
		I—II	5.3

Разницы сжимаемостей

III>I на ~0.001 *см³ кг⁻¹* на 1 *atm*.

III>IV на ~0.06 *см³ кг⁻¹* на 1 *atm*.

III, вероятно, >II.

Термическое расширение

III>I на ~0.06 *см³ кг⁻¹* на 1°.

KCNS (11)

P	t°	ΔV
L—I		
1	171.2*1 [173.2]	49.7*1
1000	193.3	46.2
I—II		
1	140.0	3.06
1000	158.5	2.43
2000	174.9	1.98
3000	190.6	1.68
4000	205.7	1.49

*1 Экстраполировано.

$RbNO_3$*1 (12)

P	t°	ΔV
II—III		
1	164.4	6.88
1000	174.4	6.45
2000	184.1	6.00
3000	193.5	5.57
4000	202.6	5.12
5000	211.5	4.69
6000	220.3	4.26

Разница между объемами I и II, вероятно, очень мала (35).

*1 Препарат, несколько загрязненный кислотой.

$CsNO_3$ (12)

P	t°	ΔV
1	153.7	4.05
1000	163.4	3.86
2000	172.9	3.68
3000	182.2	3.50
4000	191.3	3.32
5000	200.1	3.13
6000	208.8	2.94

При 80 *atm* термическое расширение I > II на 0.033 *см³ кг⁻¹* на 1°. При 4850 *atm* сжимаемость I > II на 0.00031 *см³ кг⁻¹* на 1 *atm*.

Таблица C. Порядок C.

CBr_4 (11, 34); см. фиг. 9

I—II

$t = 46.2 + 0.0315P$;

$\Delta V = 20.5 - 0.0026P$ *см³ кг⁻¹* на 1 *atm*.

I—III

$t = 119.5 + (P - 2175) \times 0.1089$;

$\Delta V = 2.9$ *см³ кг⁻¹* на 1 *atm*.

II—III

$t = 108.5 + (P - 1930) \times 0.0246$;

$\Delta V = 12.3 - 0.0013P$ *см³ кг⁻¹* на 1 *atm*.

Тройная точка I—II—III: 2110 *atm*, 112.6°.

В. Валь (34) определил, что точка плавления при атмосферн. давлении должна быть равна 92°, и нашел, что она повышается на 1° при повышении давления на 15.5 *atm* в небольших пределах давления. Он сделал также первоначальные определения точки перехода I—II.

CCl_4 (7); ср. (2, 29); см. фиг. 10

P	t°	ΔV
L—I		
1	−22.6 [−23.0]	25.8
1000	+15.3	19.9
2000	48.9	16.3
3000	78.9	13.8
4000	106.0	11.6
5000	130.8	9.9
6000	154.2	8.3
7000	176.2	7.0
8000	197.4	6.0
9000	217.6	5.2
I—II		
2000	− 4.6	24.2
3000	+15.7	23.3
4000	35.3	22.4
5000	54.1	21.3
6000	72.3	20.2
7000	90.0	19.0
8000	107.2	17.9

P	t°	ΔV
I—III		
9000	125.8	22.5
10000	145.9	22.2
11000	166.0	21.7
12000	186.2	21.1
II—III		
6500	+ 6.7	5.6
7000	34.3	5.6
7500	61.9	5.6
8000	89.5	5.5
8500	117.1	5.4

Тройные точки и изменения объема

P	t°	Направление изменения объема	ΔV
	I—II—III		
8460	115	I—II	17.3
		I—III	22.7
		II—III	5.4

$CHBr_3$, Бромоформ (8)

P	t°	ΔV
1	7.78	39.1
1000	32.3	35.4
2000	55.3	32.0
3000	77.2	28.9
4000	97.3	26.3
5000	116.3	23.8
6000	134.1	21.7
7000	151.1	19.9
8000	167.4	18.4
9000	183.3	17.3
10000	199.0	16.3
11000	214.6	15.4

$CHCl_3$, Хлороформ (7)

P	t°	ΔV
1	−61.0 [−63.5]	
1000	−43.4	
2000	−26.5	
3000	−10.3	52.6
4000	+ 5.4	49.2
5000	20.4	46.0
6000	34.8	43.2
7000	48.7	40.6
8000	62.0	38.3
9000	75.1	36.3
10000	87.9	34.5
11000	100.4	33.0
12000	112.6	31.6

CH_2J_2, Иодистый метилен (29); см. фиг. 11*1

P	t°	
1	5.73	(L—I)
135	8.0	
230	10	(L—II)
710	20	
1200	30	
1750	40	

P	t°	
1995	44	(L—III)
2350	50	
2960	60	
1	−6.5	(I—IV)
175	0	
270	+5	
320	9	
180	8.6	(I—II)
325	9.4	
365	10	(II—IV)
1000	20	
1540	30	
1825	38	
1825	38.0	(II—III)
1930	42.8	
1825	38.0	(III—IV)
2195	44	
2450	48	

Тройные точки

180	8.6	(L—I—II)
325	9.4	(I—II—IV)
1930	42.8	(L—II—III)
1825	38.0	(II—III—IV)

*1 Детали этой диаграммы несколько недостоверны; в частности, отдельное существование III нуждается в проверке.

CH_4N_2O, Мочевина [13]; см. фиг. 12

P	t°	ΔV
I—III		
4180	0.0	49.6
4640	20.0	49.4
5100	40.0	49.2
5560	60	49.0
6020	80	48.8
6480	100	48.6
I—II		
6521	100.0	48.2
6628	120.0	46.5
6735	140.0	44.2
6843	160.0	41.3

Тройная точка и изменения объема

P	t°	Направление изменения объема	ΔV
I—II—III			
6535	102.3	I—III	48.6
		I—II	48.0
		II—III	0.6

$t^\circ_{пл.}$=131.7° при 1 *atm* и 150° при 3000 *atm*.

ΔV (L—I)=10 *см³ кг⁻¹*.

Разницы сжимаемостей

I<II на ~0.004 *см³ кг⁻¹* на 1 *atm*.

I<III на <0.004 *см³ кг⁻¹* на 1 *atm*.

P	t°	ΔV
NH_4CNS [11]		
1	87.7	40.9
1000	55.2	41.4
2000	+26.1	41.9
3000	− 0.5	42.4

Разницы сжимаемостей на линии точек перехода в *см³ кг⁻¹* на 1 *atm*

P	Δ
1	0.0051
1000	0.0043
2000	0.0035
3000	0.0028

Фаза, соответствующая более высокой t°, менее сжимаема.

C_2Cl_6, Гексахлорэтан [11]; [29]

P	t°	ΔV
I—II		
1	71.1	28.0
1000	104.8	25.9
2000	138.5	23.7
II—III		
1	42.7	9.7
1000	70.7	8.5
2000	98.0	7.5
3000	123.4	6.7
4000	149.5	6.1
5000	173.2	5.6
6000	195.5	5.2

Разницы сжимаемостей Δ=II—III, *см³ кг⁻¹* на 1 *atm*.

P	Δ
1	0.0024
2000	0.0020
4000	0.0017
6000	0.0015

$C_2H_3ClO_2$, Хлоруксусная кислота [7, 18]; ср. [16, 29]

P	t°*1	ΔV
L—тверд. (стабильн.)		
1	62.53	107
	[61.2]	
2000	90	86
4000	115	67
6000	137	51
8000	158	37
10000	177	25
L—тверд. (инстабильн.)		
1	50.0	
800	65.0	

*1 Приближенные значения.

P	t°	ΔV
$C_2H_4O_2$, Уксусная кислота [13]; ср. [25, 29, 33]		
L—I		
1	16.68	156.0
500	28.2	132.3
1000	38.3	113.8
1500	47.3	99.3
2000	55.3	87.3
L—II		
2000	55.2	99.6
3000	70.9	89.9
4000	85.2	81.8
5000	98.4	75.0
6000	110.5	68.8
7000	121.8	63.6
8000	132.3	59.2
9000	142.1	55.8
10000	151.1	53.0
11000	159.5	50.8
I—II		
1040	0	14.0
1485	25	13.6
1930	50	13.1

Тройная точка и изменения объема

P	t°	Направление изменения объема	ΔV
I—II—L			
2033	55.7	L—II	99.2
		L—I	86.2
		I—II	13.0

При 76 *atm* L отличается бо́льшим расширением, чем I, на 0.50 *см³ кг⁻¹* на 1°.

C_2H_5NO, Ацетамид [13, 18]

P	t°	ΔV
L—I		
1	81.5	109.8
	[81.0]	
1000	93.5	84.5
2000	103.7	65.8
3000	112.5	52.1
4000	119.9	41.7
5000	125.9	33.4
L—II		
4000	113.1	73.7
5000	124.7	66.5
6000	135.0	59.6
7000	144.6	53.2
8000	153.3	47.9
9000	161.4	43.6
10000	168.9	40.1
11000	175.9	37.4

P	t°	ΔV
I—II		
5810	20.0	30.2
5740	40.0	30.5
5645	60.0	30.9
5535	80.0	31.5
5310	100.0	32.1
5265	120.0	32.8

L—тверд. (инстабильн.)

1	69.4	
1000	86.6	
2000	97.4	
3000	105.0	

Тройная точка и изменения объема

P	t°	Направление изменения объема	ΔV
L—I—II			
5220	127.0	L—I	31.9
		L—II	64.9
		I—II	33.0

Разницы сжимаемостей (II—I)=0.0027 при 20° и 0.0011 при 120°, *см³ кг⁻¹* на 1 *atm*. Линейная зависимость.

C_3H_6O, Ацетон [7, 10]

При давлении в 10000 *atm* температура затвердевания ≅ 40°.

$C_3H_7NO_2$, Уретан [11]; ср. [27, 29]; см. фиг. 13

P	t°	ΔV
L—I		
1	47.9	59.9
500	53.2	45.8
1000	57.6	37.1
1500	61.3	31.3
2000	64.6	27.3
L—II		
2500	67.9	29.5
3000	71.2	22.8
3500	74.0	19.7
4000	76.4	18.6
L—III		
4500	82.1	62.3
5000	88.5	60.4
6000	100.2	56.4
7000	111.1	52.7
8000	121.7	49.1
9000	131.8	45.7
10000	141.5	42.6
11100	151.1	39.5
12000	160.3	36.7
I—III		
3060	0	57.2
3150	10	57.3
3240	20	57.4

P	t°	ΔV
I—II		
3170	30	9.3
2930	40	9.5
2680	50	9.8
2440	60	10.0
II—III		
3360	30	48.0
3520	40	47.5
3680	50	47.0
3830	60	46.4
4000	70	45.9

Тройные точки и изменения объема

P	t°	Направление изменения объема	ΔV
L—I—II			
2270	66.2	L—I	25.3
		L—II	35.5
		I—II	10.2
L—II—III			
4090	76.8	L—II	18.4
		L—III	64.0
		II—III	45.6
I—II—III			
3290	25.5	I—II	9.2
		II—III	48.2
		I—III	57.4

$C_3H_6O_4$, Диметилоксалат (8); ср. (29)

P	t°	ΔV
L—тверд.		
1	54.24	145.3
1000	76.5	110.8
2000	97.1	95.0
3000	116.5	85.5
4000	134.9	79.0
5000	152.4	73.6
6000	169.1	68.6
7000	185.2	64.0
8000	200.8	59.5

$C_6H_4BrNO_2$, *m*-Бромнитробензол (37)

$C_6H_4ClNO_2$, *m*-Хлорнитробензол (37)

C_6H_5Br, Бромбензол (8)

L—твердая

1	−31.1	
1000	−11.5	48.4
2000	+ 6.4	42.5
3000	22.8	37.8
4000	37.8	34.0
5000	51.5	30.9
6000	64.5	28.3
7000	76.9	26.2
8000	88.7	24.4
9000	100.2	23.0
10000	111.1	21.8
11000	121.6	20.9
12000	131.8	20.2

Разницы сжимаемостей твердой и жидкой фаз на протяжении кривой плавления в $см^3$ $кг^{-1}$ на 1 *atm*. (Непосредственные измерения.)

P	Δ
1	0.04
3000	0.006
6000	0.003
9000	0.001
12000	0.0005

C_6H_5Cl, Хлорбензол (8)

P	t°	ΔV
L—твердая		
1	−45.5	
1000	−27.5	
2000	−11.0	56.1
3000	+ 4.3	50.8
4000	18.5	46.4
5000	31.8	42.6
6000	44.2	39.4
7000	55.9	36.6
8000	66.9	34.2
9000	77.5	32.2
10000	87.9	30.6
11000	97.8	29.2
12000	107.4	28.1

$C_6H_5NO_2$, Нитробензол (7); ср. (29)

L—твердая

1	5.6	81.4
1000	27.9	73.3
2000	49.5	66.1
3000	70.3	60.0
4000	90.2	55.1
5000	108.4	51.5
6000	125.7	48.5
7000	142.2	45.9
8000	158.2	43.5
9000	173.9	41.5
10000	189.1	39.7
11000	204.2	38.1

$C_6H_5NO_3$, *p*-Нитрофенол (8)

L—твердая

1	112.4	89.1
1000	138.5	73.6
2000	160.9	61.0
3000	181.8	51.2
4000	201.3	43.6

P	t°	ΔV
C_6H_6, Бензол (7); ср. (16, 28, 29)		
L—I		
1	5.4	131.7
1000	33.3	103.5
2000	58.0	86.3
3000	79.9	75.0
4000	99.3	66.8
5000	117.4	60.5
6000	134.6	55.5
7000	150.8	51.3
8000	166.4	47.5
9000	181.2	44.0
10000	195.4	41.0
11000	209.0	38.4
I—II		
11860	100	10.5
11690	120	11.1
11560	140	11.6
11480	160	12.1
11430	180	12.6
11460	200	13.0

C_6H_6O, Фенол (11); ср. (16, 29, 30)

L—I		
1	40.9	56.7
1000	53.8	39.0
2000	63.9	27.4
I—II		

$P = 1284 + 115t$ *atm.*
$\Delta V = 59.2 - 06t$ $см^3$ $кг^{-1}$

L—II		
2000	63.5	82.6
3000	84.0	76.1
4000	102.1	70.7
5000	118.6	66.2
6000	133.9	62.3
7000	148.4	58.8
8000	162.3	55.7
9000	175.8	52.9
10000	188.7	50.4
11000	201.5	48.1
12000	214.0	46.0

Тройная точка и изменения объема

P	t°	Направление изменения объема	ΔV
L—I—II			
2015	64.0	L—I	27.0
		L—II	82.5
		I—II	55.5

Разницы сжимаемостей в $см^3$ $кг^{-1}$ на 1 *atm*

В тройной точке I > II на 0.005

При 74 *atm* L > I на 0.025

P	t°	ΔV
$C_6H_6O_2$, Резорцин (15)		
L—I		
$t = 110.0° + 0.0145P - 0.0_5110P^2$ (до 3000 *atm*)		
I—II		
1	75	
500	44	
1000	20	
1500	+6	
2000	−2	
2500	−6	

Результаты при более высоких давлениях весьма сомнительны.

C_6H_7N, Анилин (7); ср. (29)

L—твердая		
1	− 6.4	85.4
1000	+14.0	78.2
2000	32.9	72.0
3000	50.2	68.9
4000	66.5	62.6
5000	81.6	58.8
6000	95.7	55.5
7000	109.4	52.4
8000	122.5	49.6
9000	135.0	46.9
10000	147.1	44.4
11000	158.9	42.0
12000	170.3	39.6

$C_6H_{11}NO_2$, Этиламинокротонат (18)

P	t°, стабильн.	t°, инстабильн.
1	34.0	19.9
1000	51.2	37.6
2000	64.4	51.9
3000	75.6	63.5

$C_7H_7NO_3$, Нитроанизол (27.5)

C_7H_8O, *o*-Крезол (7); ср. (29)

P	t°	ΔV
L—I		
1	30.8	83.8
1000	48.2	67.1
2000	62.8	55.0
3000	75.2	46.3
4000	86.1	40.0
5000	95.8	35.0
6000	104.5	31.2
7000	112.6	28.2
8000	120.0	25.9
L—II		
6000	105.5	55.2
7000	119.5	51.9
8000	132.6	49.1
9000	145.2	46.8
10000	157.2	44.8
11000	168.9	43.1
12000	180.2	41.8

Тройная точка и изменения объема

P	t°	Направление изменения объема	ΔV
L—I—II			
5900	130.2	L—I	31.7
		I—II	23.8
		L—II	55.5

C_7H_9N, *p*-Толуидин (8); ср. (16, 19, 23, 29)

P	t°	ΔV
L—твердая		
1	43.6	141.3
1000	69.8	118.9
2000	92.9	103.1
3000	114.0	92.2
4000	133.8	84.3
5000	153.1	77.9
6000	172.1	72.5
7000	190.8	67.8
8000	209.4	63.7

$C_8H_6O_2$, Фталид (18)

P	t°	ΔV
L—твердая		
1	73.0	
1000	101	
2000	127	
3000	152	

C_8H_8O, Ацетофенон (8)

При 200°, $\Delta V = 45$ *см*³ *кг*⁻¹.

Давление, отвечающее $t°_{пл.}$, равно 11200 *atm*.

$C_{10}H_8$, Нафталин (8)

Давление, отвечающее $t°_{пл.}$=200°, ~4000 *atm*.

$C_{10}H_{12}O$, Анетол (8)

ΔV при 74 *atm*=79.3 *см*³ *кг*⁻¹.

Давление, отвечающее $t°_{пл.}$=100°, ~4050 *atm*.

P	t°	ΔV*1
$C_{10}H_{16}O$, Камфора (13, 16); см. фиг. 14		
I—II		
1	87.1	1.87
500	118.6	1.87
1000	148.0	1.87
1500	175.8	1.87
2000	202.5	1.87
II—III		
1610	0	58.5
2060	10	56.3
2570	20	54.0
III—IV		
3000	26.5	37.4
4000	39.2	34.4
5000	51.3	31.7
6000	62.8	29.1
7000	73.6	26.8
8000	83.9	24.7
9000	93.6	22.8
10000	102.7	21.1
11000	111.2	19.6
12000	119.1	18.3
IV—V		
2790	20	
3350	60	
3775	90	
II—V		
2710	20	
2864	40	
3036	60	
3226	80	
3434	100	
3662	120	
II—VI		
3661	120	6.9
3880	140	6.1
4081	160	5.7
4265	180	5.4
4435	200	5.2

P	t°	ΔV*1
VI—IV		
4000	90.1	3.5
5000	108.8	2.2
6000	124.2	1.2
7000	136.5	0.5
V—VI		
3660	90	
3660	110	
L—I		
1	177.6	

Первоначальное повышение температуры плавления равно 129° на 1000 *atm*.

III отличается большей сжимаемостью по сравнению с IV; разница 0.005 при 3000 и 0.0017 при 12000 *см*³ *кг*⁻¹ на 1 *atm*.

Тройные точки указаны не точно.

*1 Значение ΔV определено не всегда достаточно точно.

$C_{10}H_{20}O$, Ментол (8)

ΔV при 74 *atm*=61.2 *см*³ *кг*⁻¹.

P	t°	ΔV
$C_{12}H_{11}N$, Дифениламин (7); ср. (3, 23, 27, 29)		
L—твердая		
1	54.0	95.8
1000	80.3	80.1
2000	104.5	70.3
3000	126.8	63.3
4000	147.4	58.0
5000	166.5	53.4
6000	184.3	49.7
7000	201.0	46.6
8000	216.9	44.1

$C_{13}H_{10}O$, Бензофенон (8); ср. (16, 29)

P	t°	ΔV
L—твердая		
1	47.8	90.4
1000	75.4	77.3
2000	100.5	68.4
3000	123.4	61.8
4000	144.7	56.7
5000	164.5	52.6
6000	183.3	49.2
7000	201.1	46.2
8000	218.2	43.6

$C_{14}H_{14}$, Дибензил (19)

P	t°	ΔV
L—твердая		
1	51.3	113
500	68.4	105
1000	83.2	96
1500	97.3	88

ДИАГРАММЫ.

(См. стр. 104 и 105.)

Стрелки указывают направление, в котором объем при переходе из одной фазы в другую уменьшается.

α, β, C. Положение этих обозначений указывает сторону кривой перехода, соответствующую форме, имеющей более высокие значения сжимаемости, термического расширения или теплоемкости при постоянном давлении.

Пунктирные линии отграничивают индиферентную область.

Литература.

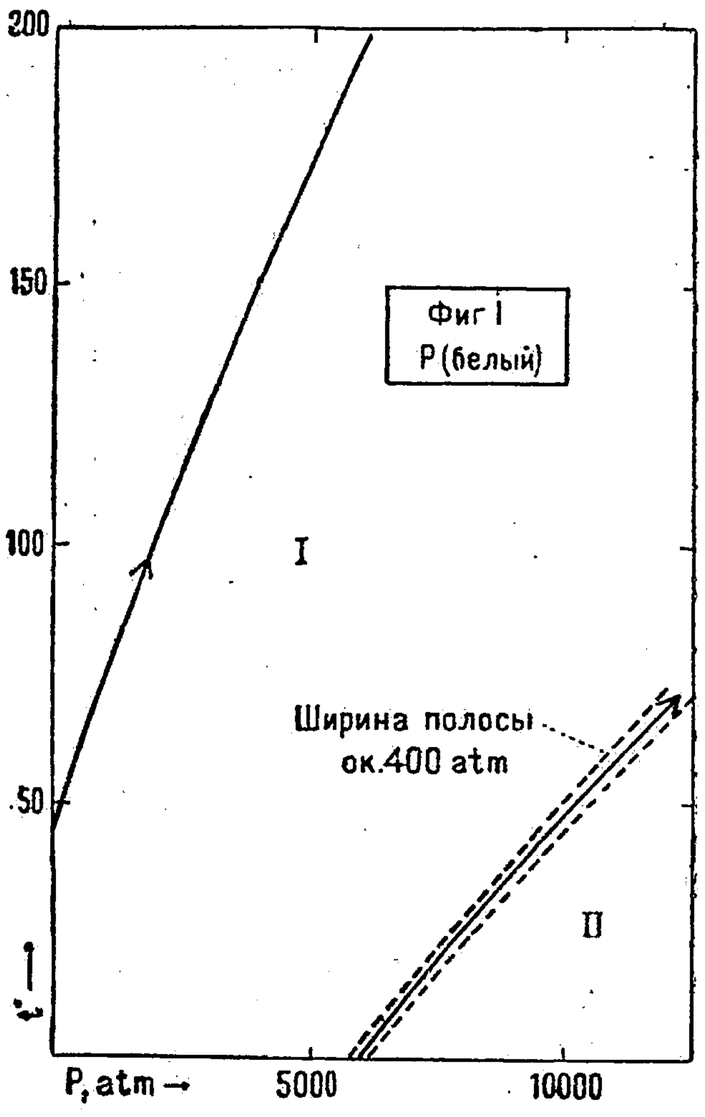
(Ключ к периодическим изданиям—в конце тома.)

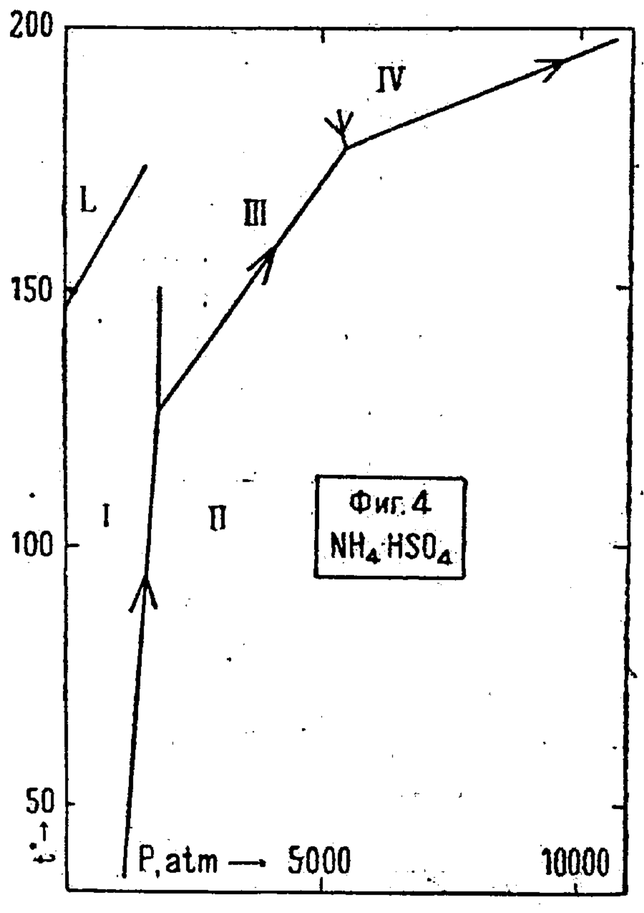
(1) Adams and Williamson, *128*, **9**: 30; 19. (2) Amagat, *34*, **105**: 165; 87. (3) Battelli, *24*, **3**: 1781; 85. (4) Behn, *5*, **80**: 444; 07. (5) Bellati e Romanese, *24*, **4**: 1395; 85. (6) Block, *7*, **82**: 403; 13. (7) Bridgman, *2*, **3**: 126; 14. (8) Bridgman, *2*, **6**: 1, 94; 15. (9) Bridgman, *7*, **86**: 513; 14. **89**: 252; 14.

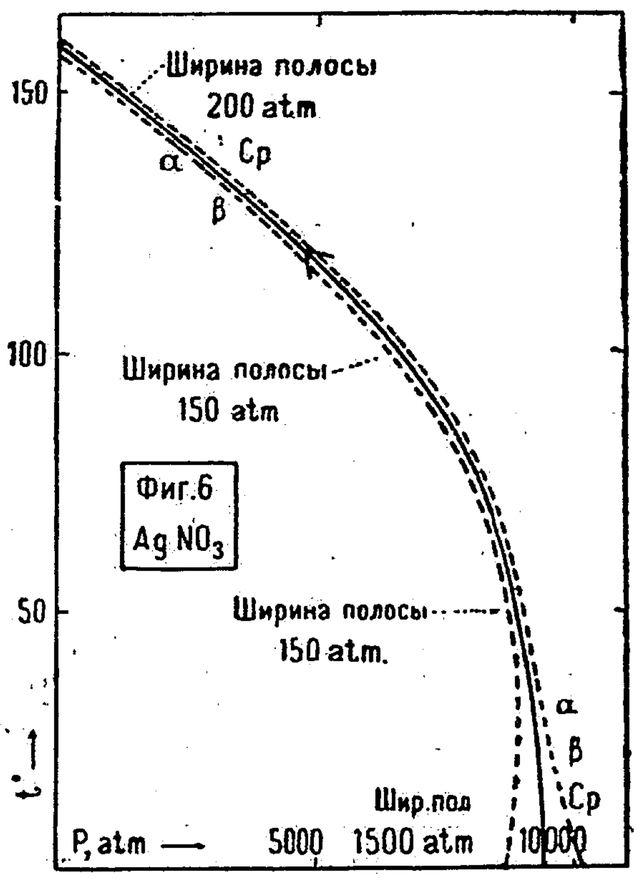
(10) Bridgman, *65*, **47**: 440; 12. **49**: 189; 14. (11) Bridgman, *65*, **51**: 55; 16. (12) Bridgman, *65*, **51**: 581; 16. (13) Bridgman, *65*, **52**: 91; 16. (14) Cohen and Kooy, *64P*, **27**: 65; 24. (15) Denecke, *93*, **108**: 1; 19. (16) Hulett, *7*, **28**: 629; 99. *64V*, **35**: 794; 26. (17) Jaenecke, *7*, **90**: 280; 15. (17.5) Keesom, *34*, **183**: 189; 26. (18) Körber, *7*, **82**: 45; 13. (19) Култашев, дисс., Юрьев, 1915.

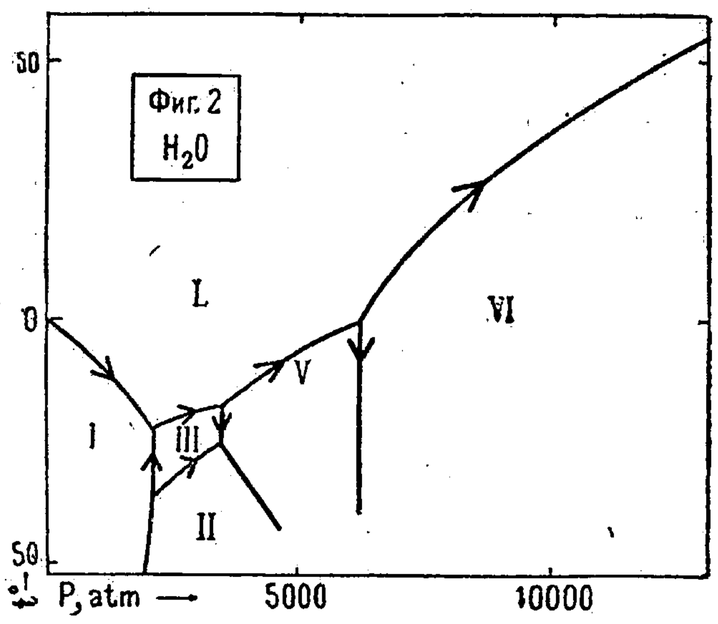
(20) Lehmann, *94*, **1**: 97; 77. (21) Lussana, *59*, **1**: 97; 95. (22) Lussana, *59*, **5**: 153; 03. (23) Mack, *34*, **127**: 361; 98. (24) Mallard et Le Chatelier, *34*, **97**: 102; 83. (25) Meyer, *7*, **72**: 225; 10. (26) Пушин и Гребенщиков, *53*, **44**: 1728; 12. (27) Пушин и Гребенщиков, *53*, **44**: 112; 12. (27.5) Puschin und Grebenschikov, *7*, **118**: 276; 25. (28) Richards, Carver and Schumb, *1*, **41**: 2019; 19. (29) Tammann, Aggregatzustände, Leipzig, Voss, 1922. См. того же автора Kristallisieren und Schmelzen, Leipzig, Barth, 1903.

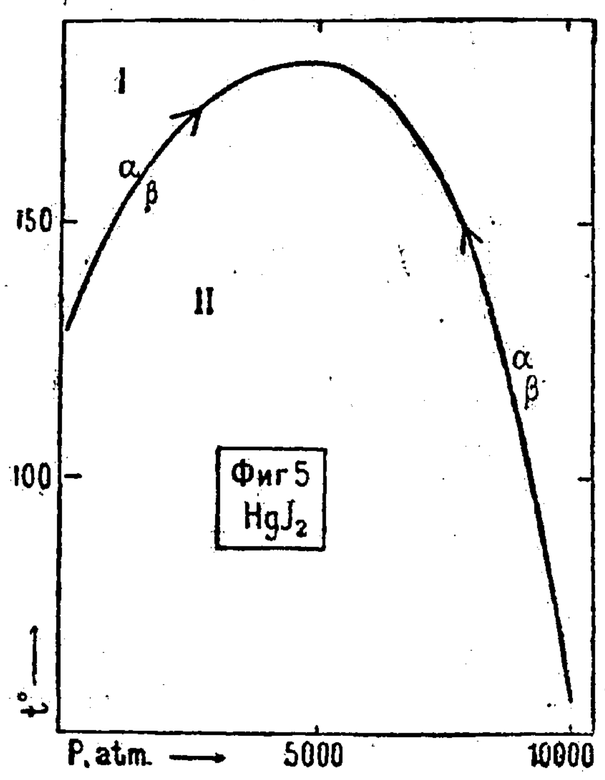
(30) Tammann, *7*, **75**: 733; 11. (31) Tammann, *7*, **80**: 737; 12. (32) Tammann, *7*, **84**: 257; 13. **88**: 57; 14. (33) de Visser, *70*, **12**: 101; 93. (34) Wahl, *62*, **212**: 117; 12. (35) Wallerant, *191*, **28**: 311; 05. (36) Onnes en van Gulik, *64V*, **35**: 871; 26. (37) Puschin, *7*, **119**: 400; 26.

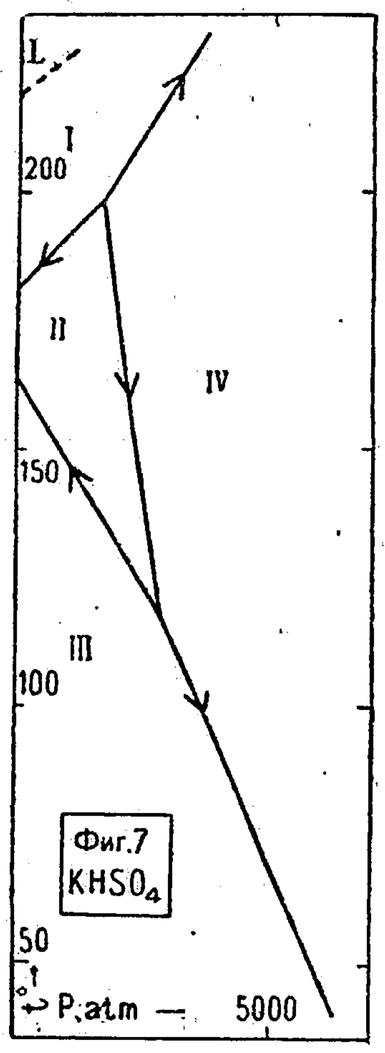

Фиг I
P (белый)
I
II
Ширина полосы
ок.400 atm
200
150
100
50
P, atm → 5000 10000

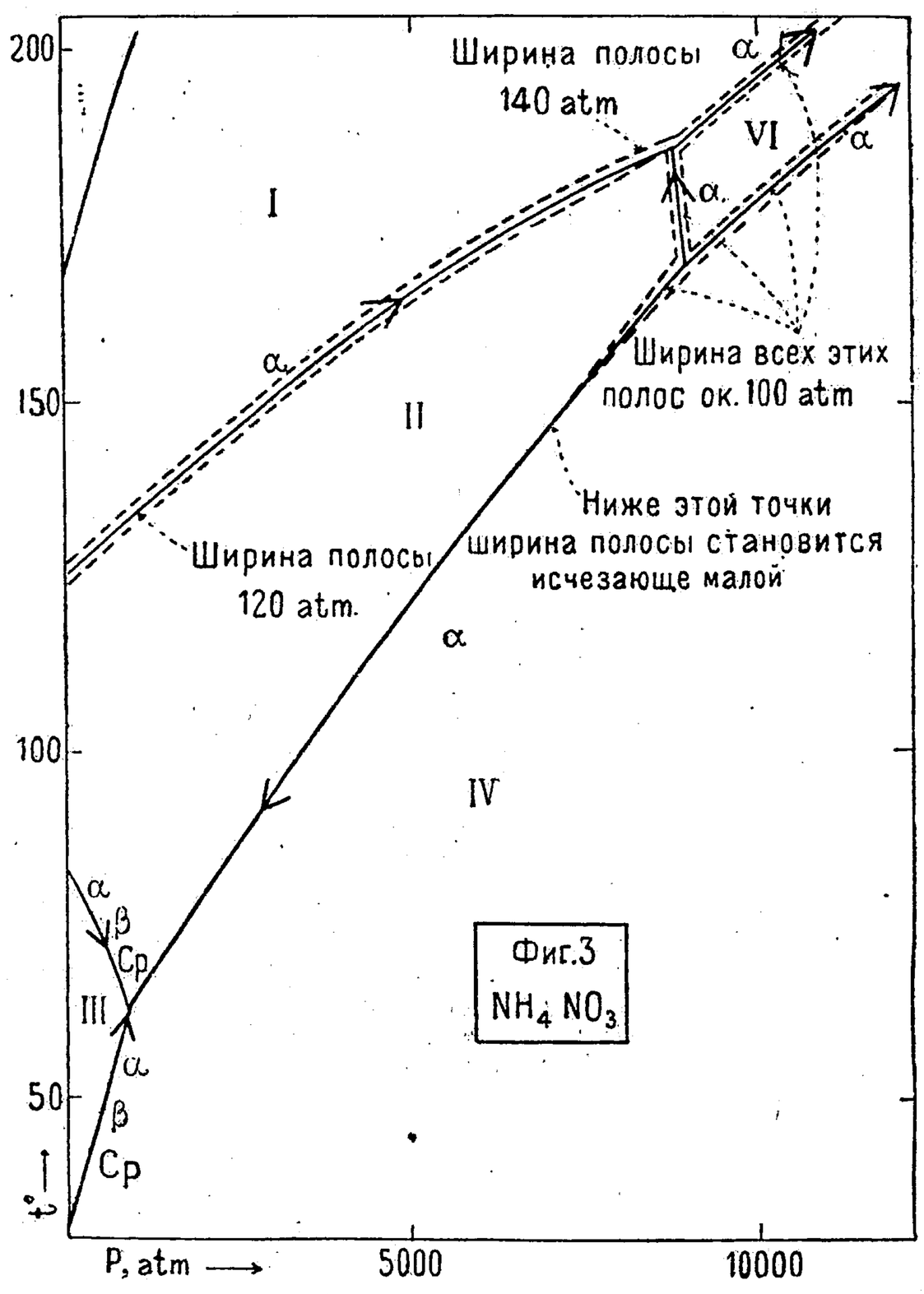

Фиг.4
NH_4HSO_4
L
I
II
III
IV
200
150
100
50
P, atm → 5000 10000

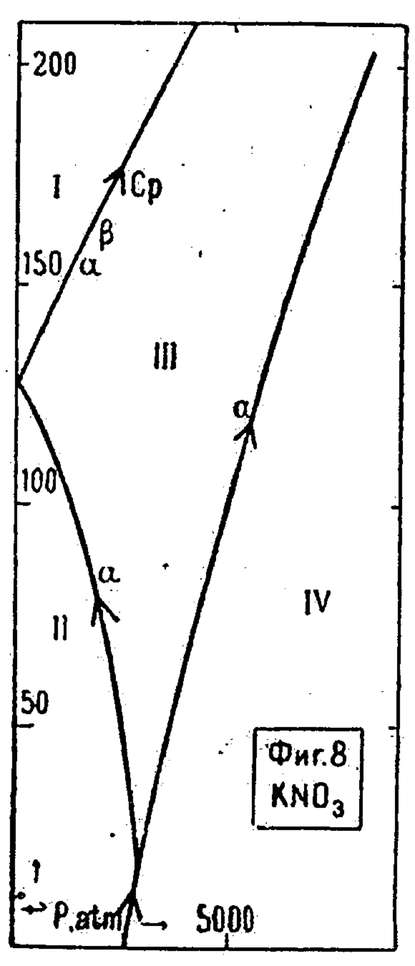

Ширина полосы
200 atm
Ср
α
β
Ширина полосы
150 atm
Фиг.6
$AgNO_3$
Ширина полосы
150 atm.
α
β
Ср
Шир.пол
1500 atm
150
100
50
P, atm → 5000 10000

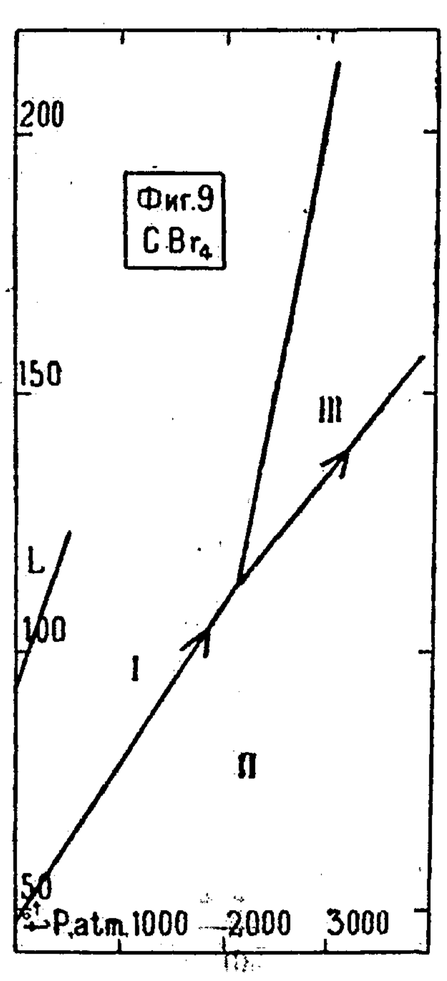

Фиг.2
H_2O
L
I
II
III
V
VI
50
0
50
P, atm → 5000 10000

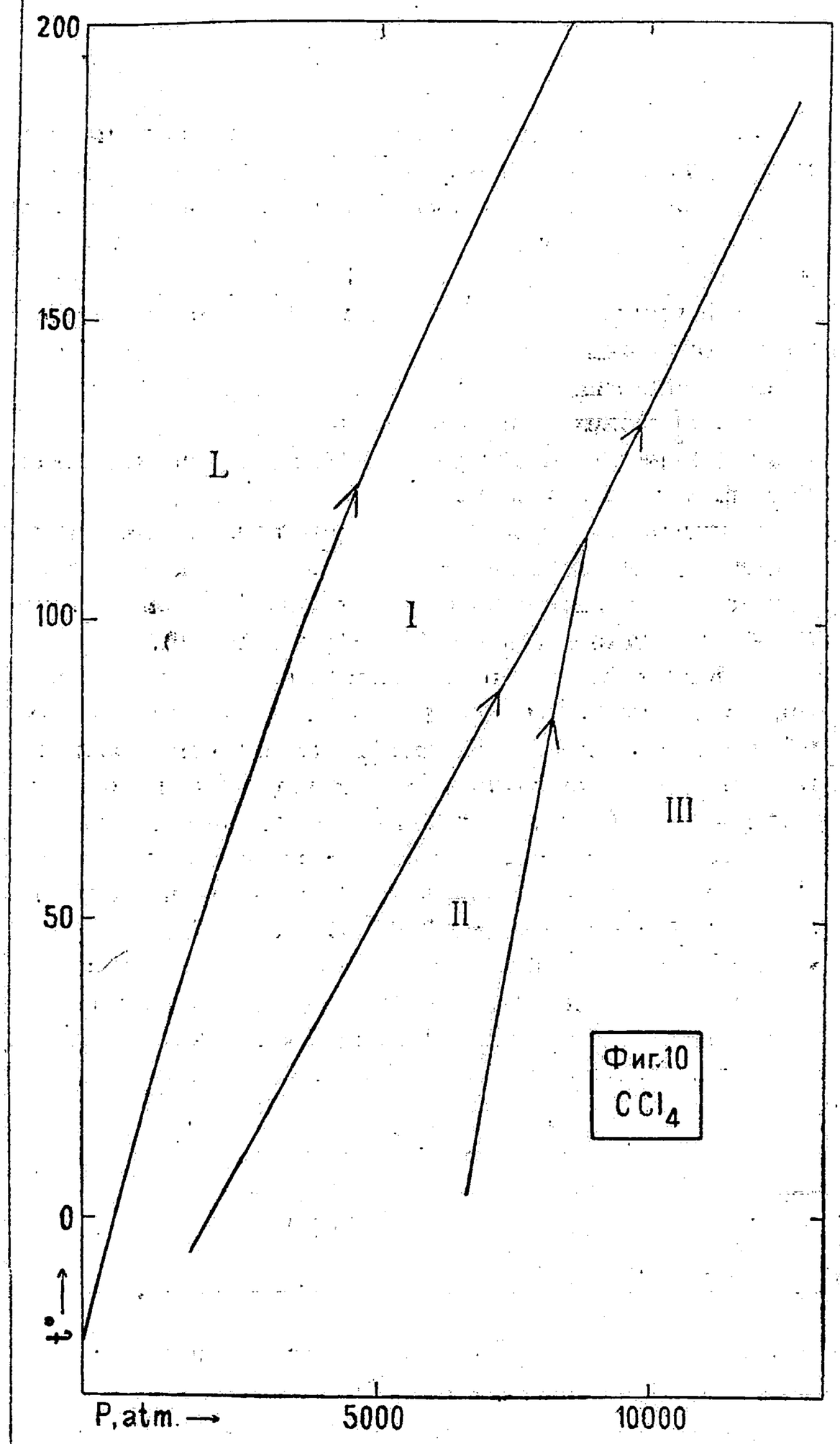

I
α
β
II
α
β
Фиг 5
HgJ_2
150
100
50
P, atm → 5000 10000


L
I
200
II
IV
150
III
100
Фиг.7
$KHSO_4$
50
P, atm → 5000

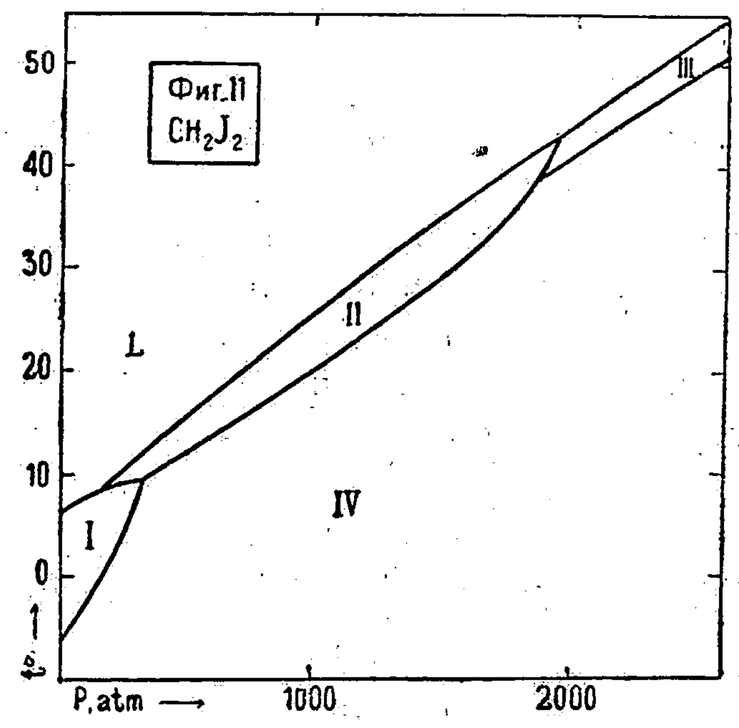

Ширина полосы
140 atm
α
VI
α
α
I
α
Ширина всех этих
полос ок. 100 atm
II
Ширина полосы
120 atm.
Ниже этой точки
ширина полосы становится
исчезающе малой
α
IV
α
β
Ср
III
α
β
Ср
Фиг.3
NH_4NO_3
200
150
100
50
P, atm → 5000 10000

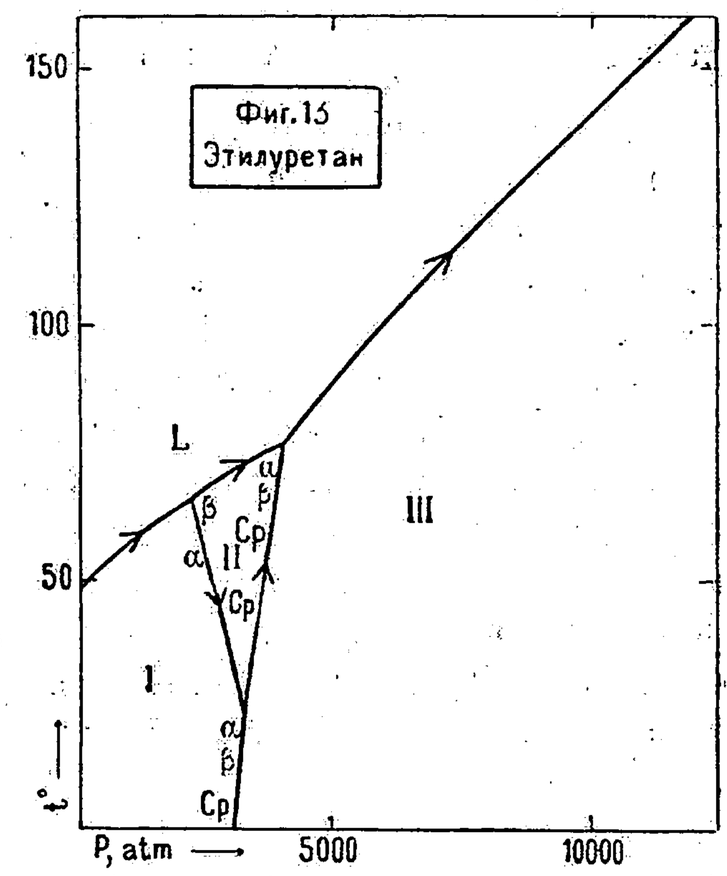

200
I
Ср
β
α
150
III
α
100
α
II
IV
50
Фиг.8
KNO_3
P, atm → 5000

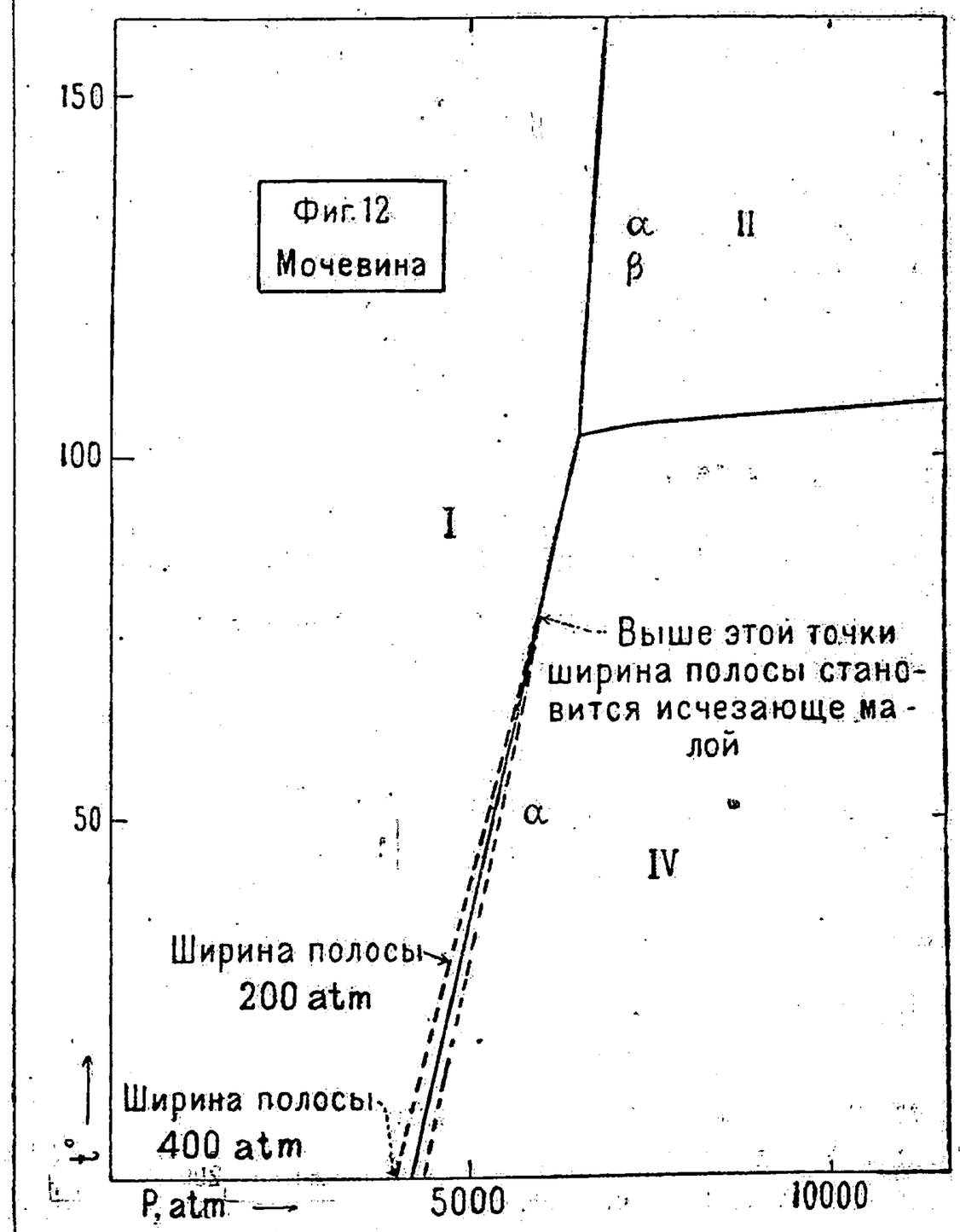

200
Фиг.9
CBr_4
150
III
L
100
I
II
50
P, atm 1000 2000 3000

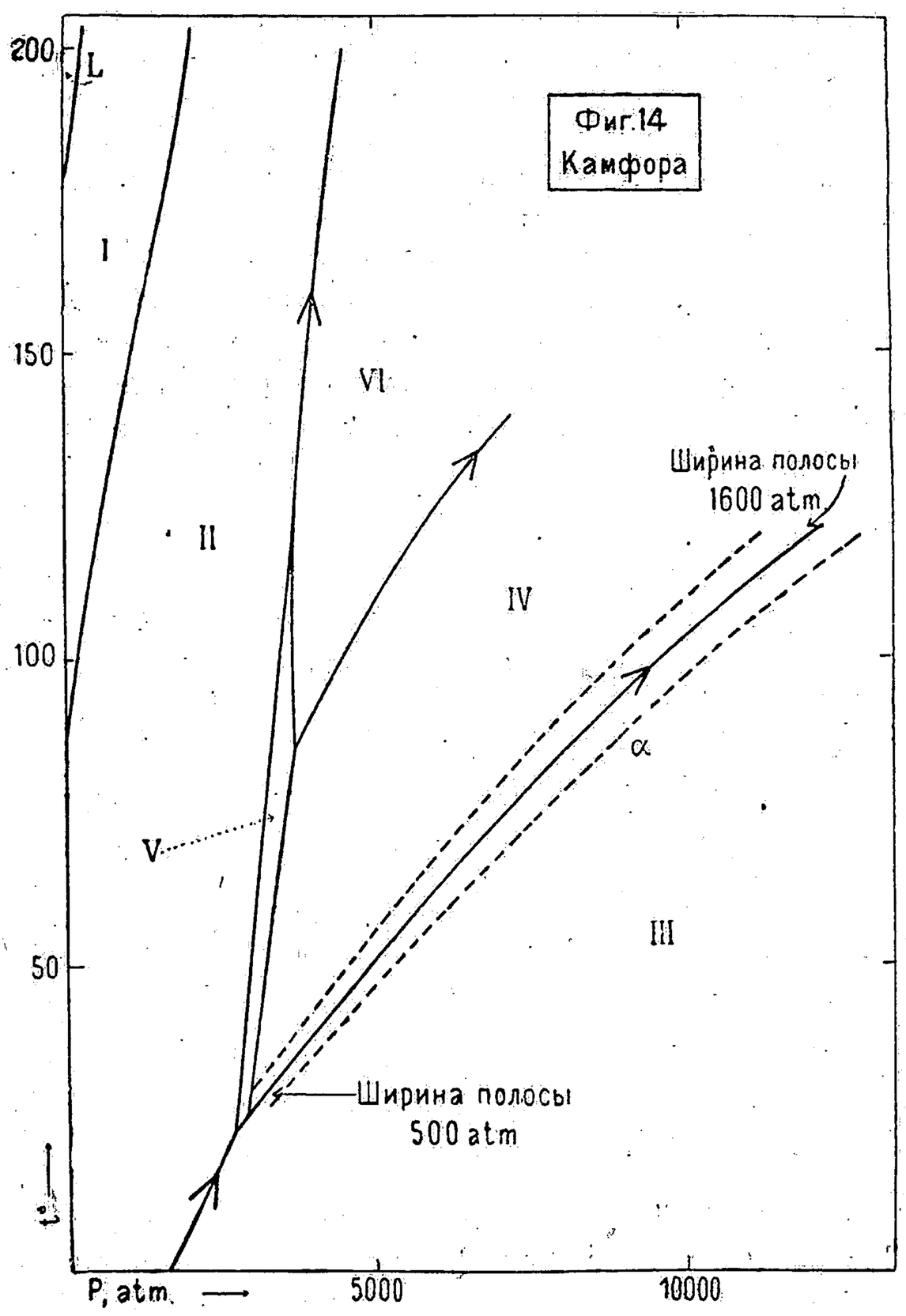

200
150
100
50
0
t°
L
I
II
III
P, atm. ⟶
5000
10000

Фиг.10
CCl_4


50
40
30
20
10
0
1
t°
Фиг.11
CH_2J_2
L
II
III
IV
I
P, atm ⟶
1000
2000


150
100
50
t°
Фиг.13
Этилуретан
L
α
β
Cp
II
III
I
P, atm ⟶
5000
10000


150
100
50
t°
Фиг.12
Мочевина
α
β
II
I
Выше этой точки ширина полосы становится исчезающе малой
α
IV
Ширина полосы
200 atm
Ширина полосы
400 atm
P, atm ⟶
5000
10000


200
150
100
50
t°
Фиг.14
Камфора
L
I
II
VI
IV
V
III
α
Ширина полосы
1600 atm
Ширина полосы
500 atm
P, atm ⟶
5000
10000

ВНУТРЕННЕЕ (МОЛЕКУЛЯРНОЕ) ДАВЛЕНИЕ.

I. H. Hildebrand.

Внутренним давлением называется сила сцепления между молекулами, приведенная к 1 $см^2$ площади поверхности и вместе с внешним давлением уравновешивающая термическое давление. Внутреннее давление косвенно измеряется по таким свойствам, как поверхностное натяжение, теплота испарения, термическое расширение и сжимаемость. Оно чаще всего определяется при помощи различных уравнений состояния. Так, напр., изобразив известное уравнение Ван-дер-Ваальса в следующем виде:

$$p + \frac{a}{v^2} = \frac{RT}{v-b},$$

мы можем назвать $\frac{a}{v^2}$ давлением сцепления, т. е. внутренним давлением, а $\frac{RT}{v-b}$ термическим давлением; а так как для жидкостей и для твердых тел p имеет весьма небольшую величину по сравнению с двумя другими членами уравнения, то любым из них можно воспользоваться как мерой внутреннего давления, если «константы» a и b представляют собой известные величины. Всякое уравнение состояния, представленное в аналогичной форме, мы можем применять подобным же образом (ср. Sutherland (9)).

К сожалению, по вопросу о применении уравнений состояния к обыкновенным жидкостям сделано еще мало, и значения внутреннего давления, вычисленные на основании этих уравнений, являются противоречивыми и сомнительными. Чисто термодинамическое уравнение

$$p + \left(\frac{\partial E}{\partial v}\right)_T = T\left(\frac{\partial p}{\partial T}\right)_v$$

дает более точные результаты, и поскольку $(\partial p/\partial T)_v = \alpha/\beta$, т. е. коэффициенту термического расширения, деленному на сжимаемость, то внутреннее давление может быть вычислено, как $(\partial E/\partial v)_T \cong T\alpha/\beta$ [Дюпре (1)]. Если бы законы молекулярного притяжения были точно известны, то мы могли бы вычислять $(\partial E/\partial v)_T$ по теплоте испарения L и по молекулярной поверхностной энергии E_σ. Во всяком случае мы можем заключить, что внутренние давления, в грубом выражении, пропорциональны $(L-RT)/v$ и $E_\sigma/v^{1/3}$, где v — молярный объем жидкости (ср. Дюпре (2), Стефан (8) и Гильдебранд (3)).

Лаплас (5) дал выражения, связывающие междумолекулярное притяжение, с одной стороны, с силой, параллельной поверхности, т. е. с поверхностным натяжением γ и, с другой стороны, с силой, перпендикулярной к поверхности. Эта сила может быть названа внутренним давлением. Если мы применим закон, обратный закону молекулярного притяжения, то внутреннее давление будет пропорционально $\gamma/v^{1/3}$.

Относительные величины внутреннего давления были определены Мортимером (7) путем рассмотрения данных о растворимости.

Критический разбор методов вычисления внутреннего давления и выяснение зависимости последнего от растворимости можно найти у Гильдебранда (4, 11); см. также Льюис (6) и Ричардс (10).

В виду того, что определения внутреннего давления различными методами приводят к результатам, значительно различающимся по абсолютным величинам, но довольно хорошо согласующимся по относительным величинам, ниже приведена для иллюстрации краткая таблица, в которой значения для некоторых жидкостей (отмеченные *) были вычислены на основании соотношения $T\alpha/\beta$. Значения для других жидкостей были определены из относительных цифр, полученных по другим методам. Полярные жидкости не включены в таблицу, так как различные методы дают результаты слишком противоречивые.

Внутренние давления жидкостей.

Жидкости	*atm*	Жидкости	*atm*
Октан*	2900	Бромистый этилен*	4700
Этиловый эфир	3100	Сероуглерод	5400
Хлорное олово	3400	Бромоформ*	5600
m-Ксилол*	3640	Бром	6000
Четыреххлористый углерод	3640	Сера однохлористая	6100
Толуол*	3780	Сера	8000
Хлороформ*	3830	Иод	8000
Бензол*	4050	Фосфор	9000
Нафталин	4400	Ртуть*	13050
Иодбензол	4600		

Литература.

(Ключ к периодическим изданиям—в конце тома.)

(1) Dupré, *6*, **2**: 185; 64. (2) Dupré, *6*, **6**: 274; 65. (3) Hildebrand, *1*, **43**: 500; 21. (4) Hildebrand, Solubility, New York, Chem. Cat. Co., 1924. (5) Laplace, Oeuvres complètes, **IV**: 389. Paris, Puiseux et Hoüel, 1878—1900. (6) Lewis, *83*, **7**: 94; 11. (7) Mortimer, *1*, **44**: 1416; 22. **45**: 633; 23. (8) Stefan, *8*, **29**: 655; 86. (9) Sutherland, *3*, **35**: 211; 93.
(10) Richards, *286*, **2**: 315; 26. (11) Westwater, Frantz and Hildebrand, *2*, **31**: 135; 28.

МЕХАНИЧЕСКИЕ И ТЕРМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА РАЗЛИЧНЫХ ФОРМ КРЕМНЕЗЕМА.

Robert B. Sosman.

СОДЕРЖАНИЕ.

	Стр.		Стр.
Кристаллографическая симметрия	107	Изменение объема при превращении	109
Точки превращения (инверсии)	107	Теплопроводность	109
Плотность	108	Упругие свойства, сжимаемость	109
Термическое расширение	109	Прочность	110

Кристаллографическая симметрия.

Система симметрии	Класс симметрии		
	Шёнфлис	Дана	Грот
	α-Кварц		
Гексагональная; ромбоэдрическое (или тригональное) подразделение	Тригональная энантиоморфная гемиэдрия, D_3	Ромбоэдрический	Тригональный
	β-Кварц		
Гексагональная; гексагональное подразделение	Гексагональная энантиоморфная гемиэдрия, D_6	Гексагональный трапецоэдрический	
	α-Тридимит		
Орторомбическая			
	β_1-Тридимит		
Гексагональная	(Гемиэдрический класс?)		
	β_2-Тридимит		
Гексагональная	(Голоэдрический класс?)		
	α-Кристобаллит		
Тетрагональная или орторомбическая			
	β-Кристобаллит		
Изометрическая (правильная)			

Точки превращения.

Точки превращения кварца.

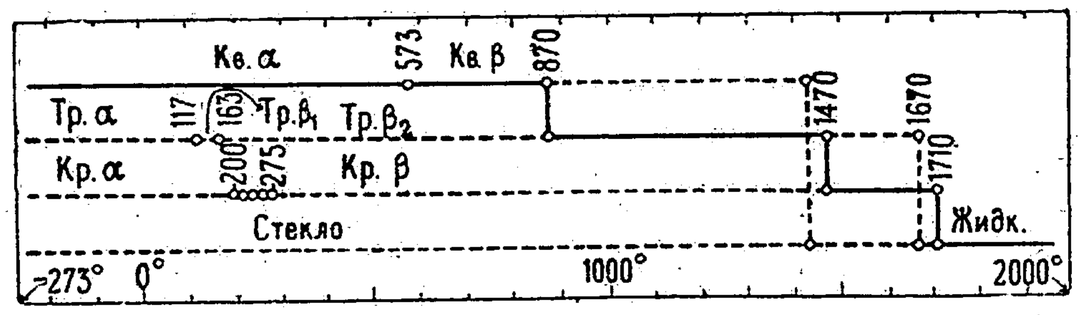
Изученные свойства	Форма образца	Точка превращения при повышающейся $t°$	Лит.	Изученные свойства	Форма образца	Точка превращения при повышающейся $t°$	Лит.
Линейное термическое расширение	Стержни 5×5×110 *мм*	ок. 570	(37)	Показатель преломления	Кристаллы	571	(56)
Вращательная способность	Пластинка 10×10×3 *мм*	ок. 570	(38)	Скрытая теплота превращения	Порошок	575	(25,26)
Двойное лучепреломление	Пластинки	575	(80)	Скрытая теплота превращения	Пластинки	573	(5)
Двойное лучепреломление	Пластинки	570	(46)	Модуль Юнга	Пластинки	576	(50)

Точки превращения кристобаллита.

Образцы	Изученные свойства	Температура при повышении	Температура при понижении	Лит.
Естественный, Мексика	Двойное лучепреломление	175	175	(45)
Агат (?) при 1500°	Расширение	210		(39)
Сферулиты в стекле	Двойное лучепреломление	~225		(66)
	Скрытая теплота превращения	220 (*min*)	198 (*min*)	(25, 26)
	Скрытая теплота превращения	230		(22)
Динасовый кирпич	Скрытая теплота превращения		226÷229	(21)
Динасовый кирпич			228	(54)
Норвежский кварц	Объем	210÷245*1	220÷200*2	(54)
Кремень	Объем	228÷230*1	229÷226*2	(54
Аморфный SiO_2	Объем	215÷250*1	217÷208*2	(54
Жильный кварц	Объем		223÷205*2	(54)
Стекловидный SiO_2 при 1500°, 1 час	Расстекловывание (побеление)		229	(54)

Образцы	Изученные свойства	Температура при повышении	Температура при понижении	Лит.
Базальт, Blaue Kuppe	Нет данных	235÷250	215÷230	(51)
Осажденный SiO_2, 1600°	Теплоемкость	270	230	(78)
Осажденный SiO_2, 1100°	Теплоемкость	230	200	(78)
Халцедон, 1450°	Скрытая теплота превращения		220	(77)
Кремень, 1450°	Скрытая теплота превращения		227	(77)
Очищенный кремень, 1500°	Скрытая теплота превращения		244	(77)

*1 Температура дилатометра, вероятно, была выше температуры образца. *2 Температура дилатометра, вероятно, была ниже температуры образца.



Границы стабильного и метастабильного состояний разных модификаций кремнезема (67).
Кв.—кварц, Тр.—тридимит, Кр.—кристобаллит.

Плотность.

Плотность при 0°.

Модификация	d, г см$^{-3}$	$\pm t°$	Лит.
α-Кварц	2.6506	0.0005	(32, 43, 47, 48, 69, 70)
α-Тридимит . . .	2.26	0.01	(15, 25, 26, 77)
α-Кристобаллит .	2.32	0.01	(16, 25, 26, 77)
Стекловидный кремнезем . . .	2.203	0.002	(14, 71, 72)

Плотность тридимита.

Возможность очень точного определения плотности модификации α-тридимита по методу погружения в жидкость весьма сомнительна, ибо каждый кристалл представляет собой тонкое переплетение обеих модификаций и между ними существуют мельчайшие промежутки, в которые не сможет проникнуть жидкость, служащая для погружения кристалла. Однако влияние этих промежутков на результаты измерения не превышают незначительной доли одного процента.

Образцы	$t°$	d*1	Лит.
. . . . .	27	2.262	(25,26)
Очищенный кремень и Na_2WO_4 при 1300°	25	2.264	(77)
Кварц в расплавленном NaCl	14.1	2.285	(15)
	15.5	2.284	

*1 d—в г см$^{-3}$.

Кристобаллит нормальной плотности.

Образцы	$t°$	d*1	Лит.
. . . . .	27	2.325	(25,26)
Кварц, 3 дня при 1200°	25	2.320	(16)
Кварц, 6 дней при 1160°	25	2.319	(16)
Стекловидн. SiO_2, 3 дня при 1200°	25	2.310	(16)
Стекловидн. SiO_2, 6 дней при 1160°	25	2.311	(16)
Очищ. кремень и Na_2WO_4 при 1500°	25	2.324	(77)

*1 d—в г см$^{-3}$.

Таблица зависимости плотности от $t°$.

Цифры, напечатанные мелким шрифтом, имеют лишь относительную достоверность.

$t°$	Кварц	Тридимит	Кристобаллит	Стекловидный кремнезем
− 250	2.665			2.203
− 200	2.664			2.203
− 150	2.662			
− 100	2.659			2.203
− 50	2.655			
0	2.651	2.262	2.320	2.203
+ 50	2.646	2.255	2.317	
100	2.641	2.249	2.313	2.203
117		2.247 2.242		
150	2.636	2.235	2.305	
163		2.233 2.228		
200	2.630	2.221	2.292	2.202
250	2.623	2.214	2.229	
300	2.616	2.209	2.222	2.202
350	2.609			
400	2.601	2.201	2.212	2.202
450	2.591			
500	2.581	2.195	2.208	2.201
550	2.564			
573	2.554 2.533			
600	2.533	2.192	2.203	2.201
700	2.534	2.189		2.201
800	2.535	2.189		2.200
900	2.537	2.189		2.200
1000	2.541	2.190		2.200
1100	2.543			2.199
1200	2.546			

Термическое расширение.

$\alpha = \frac{10^6}{v}\frac{dv}{dt}$ при $t°$; $\alpha_m = \frac{10^6}{v_0}\frac{\Delta v}{t}$, где Δv — увеличение объема между 0° и $t°$ ([6, 10, 13, 14, 17, 18, 19, 20, 31, 34, 36, 37, 39, 41, 42, 49, 52, 53, 57, 58, 59, 60, 61, 62, 68, 79]).

$t°$	Кварц		Тридимит		Кристобаллит		Стекловидн. кремнезем	
	α	α_m	α	α_m	α	α_m	α	α_m
−250		21.3						−1.05
−200	12	24.6					−2.6	−0.6
−150	19	27.35						−0.1
−100	25.2	29.7					−0.9	+0.4
− 50	29.8	31.73						0.75
0	33.6	33.58	73	73	17	17	+1.1	1.15
+ 50	36.8	35.29	61	69	29	21	1.5	1.3
100	40.0	36.91	49	62	56	31	1.7	1.45
117				60 77				
150	43.3	38.50	89	81	81	44	1.7	1.55
163				81 94				
200	46.6	40.07	72	92	180	62	1.7	1.6
250	50.4	41.75	55	87	80	163	1.8	
300	54.9	43.55	45	81	58	147	1.8	1.67
350		45.6						
400	67.4	48.0	31	70	35	121	1.8	1.70
450		50.8						
500	100	54.5	21	62	22	103	1.7	1.70
550	141	61.3						
573		66.1 81.2						
600	0	77.6	+12	54	13	89	1.6	1.68
700		65.8						
800	− 4	57.2	0	42			1.5	1.62
900		49.4						
1000	−12	43.4	− 7	33			1.9	1.62
1100		38.3						
1200		34.1						

Изменение объема при превращении (инверсии).

Превращение	$t_{Tr.}$	Увеличение объема		Лит.
		$см^3\ кг^{-1}$	% от v_0	
От α-кварца к β-кварцу	573	3.25	0.86	([10, 17, 36, 38])
От α-тридимита к β_1-тридимиту	117	0.63	0.14	([10, 77])
От β_1-тридимита к β_2-тридимиту	163	~1	~0.2	([10, 77])
От α-кристобаллита к β-кристобаллиту	200÷275	12	2.8	([10, 77])

Теплопроводность ([23, 24, 29, 74]); ср. ([81]).

Единица—$cal_{20}\ см.^{-2}\ сек.^{-1}\ (°C\ см^{-1})^{-1}$.

$t°$	10^3K			$t°$	10^3K		
	Кварц ∥ оси	Кварц ⊥ оси	Стекловидный кремнезем		Кварц ∥ оси	Кварц ⊥ оси	Стекловидный кремнезем
−252		680		−100	52	26	2.5
−250		510	~1.3	− 50	40	20.5	3 0
−240		205		0	32	17.0	3.4
−200	~150	66	1.5	+ 50	25.5	14.9	3.8
−150	74	36	2.0	100	21	13.1	~4.5

Упругие свойства.

Константы упругости стекловидного кремнезема при комнатной температуре.

Единицей напряжения является в этих данных килогегабар (=10^9 дина $см^{-2}$). Эти данные не являются последовательно выведенными теоретически, но представляют независимые определения по имеющимся данным для каждой константы.

Константа	Значения		Лит.
	лучшее	пределы	
Модуль сжатия	370	317÷474	([11, 33, 44, 63, 65])
Жесткость	305	146÷308	([3, 9, 30, 33, 35, 63, 65, 72, 73])
Модуль Юнга	700	400÷711	([9, 33, 40, 65, 72])
Модуль пенетрации	690		([2])
Коэффициент Пуассона	0.14	0.13÷0.31	([9, 33, 63, 65, 72])

Основные константы упругости α-кварца при комнатной температуре.

Единица напряжения—килогегабар (=10^9 дина $см^{-2}$) ([50, 75]).

Основные коэффициенты упругости		Основные модули упругости	
s_{11}	1298×10^{-6}	c_{11}	851
s_{33}	990×10^{-6}	c_{33}	1053
s_{44}	2005×10^{-6}	c_{44}	571
s_{12}	-166×10^{-6}	c_{12}	69
s_{13}	-152×10^{-6}	c_{13}	140
s_{14}	-431×10^{-6}	c_{14}	168

Константы упругости α-кварца при комнатной температуре, выведенные из данных, приведенных выше.

Единица напряжения — килогегабар (=10^9 дина $см^{-2}$).

Объемная сжимаемость	2646×10^{-6}
Линейная сжимаемость ∥ оси	686×10^{-6}
Линейная сжимаемость ⊥ оси	980×10^{-6}
Модуль Юнга ∥ оси	1010
Модуль Юнга ⊥ оси	770

Средний коэффициент сжимаемости различных модификаций кремнезема при температуре ~ 20°.

$\beta_m = \frac{1}{v_0}\cdot\frac{v_0 - v}{p}$; объем при давлении p = объему при нулевом давлении × $(1-\beta_m p)$ ([1, 4, 11, 12, 44, 63]).

p (мегабар)		0	2000	4000	6000	8000	10000	12000
$10^6\beta_m$	Кварц	2.76	2.71	2.65	2.59	2.54	2.49	2.44
	Стекловидн. кремнезем	2.68	2.72	2.76	2.80	2.84	2.88	2.92

Прочность.

Сопротивление кварца и стекловидного кремнезема при комнатной температуре.

Единица напряжения—киломегабар (=10^9 дина $см^{-2}$) (7, 8, 55, 64, 76).

	Кварц		Стекловидн. кремнезем
	∥ оси	⊥ оси	
Временное сопротивление сжатию			
Типичное для малых образцов .	24	22	19.5
Наблюденный максимум	27.2	26.85	22.6
Временное сопротивление разрыву			
Типичное для тщательно центрированных малых образцов.	1.1	0.83	3÷8
Наблюденный максимум	1.19	0.91	11.5
Временное сопротивление изгибу			
Типичное значение	1.35	0.90	
Наблюденный максимум	1.76	1.30	0.675

Литература.

(Ключ к периодическим изданиям—в конце тома.)

(1) Adams, Williamson and Johnston, *1*, **41**: 12; 19. (2) Auerbach, *8*, **3**: 116; 00. (3) Barnett, *2*, **6**: 114; 98. (4) Bates, *69*, **17 III**: 93; 23. (5) Bates and Phelps, *2*, **18**: 115; 21. (6) Benoît, *238*, **6**: 1; 88. (7) Berndt, *26*, **19**: 314; 17. (8) Berndt, *26*, **21**: 110; 19. (9) Boys, *356*, **37**: 815; 89.
(10) Braesco, *16*, **14**: 5; 20. (11) Bridgman, *12*, **10**: 359; 25. (12) Bridgman, *12*, **10**: 483; 25. (13) Buisson, *34*, **142**: 881; 06. (14) Chappuis, Verh. naturf. Ges. Basel, **16**: 173; 03. (15) Clews and Thompson, *4*, **121**: 1442; 22. (16) Day and Shepherd, *12*, **22**: 265; 06. (17) Day, Sosman and Hostetter, *12*, **37**: 1; 14. (18) Donaldson, *67*, **24**: 186; 12. (19) Dorsey, *2*, **25**: 88; 07.
(20) Dorsey, *2*, **27**: 1; 08. (21) Endell und Rieke, *481*, **31**: 501; 12. (22) Endell und Rieke, *93*, **79**: 239; 12. (23) Eucken, *8*, **34**: 185; 11. (24) Eucken, *26*, **13**: 829; 11. (25) Fenner, *12*, **36**: 331; 13. (26) Fenner, *93*, **85**: 133; 14. (27) Fenner, *105*, **3**: 116; 19. (28) Ferguson and Merwin, *12*, **46**: 417; 18. (29) Griffiths and Kaye, *5*, **104**: 71; 23.
(30) Guye et Fréedericksz, *149*, **29**: 49; 10. (31) Henning, *8*, **22**: 631; 07. (32) Herr, Ueber das Verhältniss des Bergkristall-Kilogrammes, Komm.-Ber., Wien, 1870. (33) Heymans and Allis, *285*, **2**: 216; 23. (34) Holborn und Henning, *8*, **10**: 446; 03. (35) Horton, *62*, **204**: 407; 05. (36) Kozu and Saiki, *159B*, **2**: 203; 25. (37) Le Chatelier, *34*, **108**: 1046; 89. (38) Le Chatelier, *34*, **109**: 264; 89. (39) Le Chatelier, *34*, **111**: 123; 90.
(40) Lees, Andrews and Shave, *67*, **36**: 405; 24. (41) Lindemann, *63*, **13**: 737; 12. (42) Lindman, *426*, **46**: No. 5; 16. (43) Macé de Lépinay, Buisson and Benoît, *238*, **14**: 1; 10. (44) Madelung und Fuchs, *8*, **65**: 289; 21. (45) Mallard, *191*, **13**: 161; 90. (46) Mallard et Le Chatelier, *6*, **6**: 90; 95. (47) Marek, *238*, **3D**: 1; 84. (48) Miller, *62*, **146**: 894; 56. (49) Müller, *242*, **61**: 107; 16.
(50) Perrier et Mandrot, Mem. Soc. Vaudoise Sci. Nat., **1**: 333; 23. (51) Ramdohr, *189*, **1920**: 33. (52) Randall, *2*, **20**: 10; 05. (53) Randall, *2*, **30**: 216; 10. (54) Rieke and Endell, *124*, **1**: 48; 13. (55) Rinne, *189*, **1902**: 262. (56) Rinne and Kolb, *190*, **1910 II**: 138. (57) Scheel, *8*, **9**: 837; 02. (58) Scheel, *26*, **5**: 119; 03. (59) Scheel, *26*, **9**: 3; 07.
(60) Scheel, *26*, **9**: 718; 07. (61) Scheel, *96*, **5**: 167; 21. (62) Scheel und Heuse, *26*, **16**: 1; 14. (63) Schidlof et Alfthan-Klotz, *149*, **27**: 487; 09. (64) Schulze, Marburg. Sitzber. Ges. Nat., **1903**: 94. (65) Schulze, *8*, **14**: 384; 04. (66) Shepherd and Rankin, *45*, **3**: 211; 11. (67) Sosman, *143*, **194**: 741; 22. (68) Souder and Hidnert, *31*, No. 524: 26. (69) Steinheil, *213*, **4 I**: 163; 44.
(70) Steinheil, *228*, **27 I**: 151; 67. (71) Stierlin, *242*, **52**: 382; 07. (72) Stumpf, *8*, **40**: 879; 13. (73) Threlfall, *3*, **30**: 99; 90. (74) Tuchschmid, Diss., Zurich, 1883. (75) Voigt, *8*, **31**: 474; 87. (76) Voigt, *8*, **48**: 663; 93. (77) Washburn and Navias, *38*, **5**: 565; 22. (78) Wietzel, *93*, **116**: 71; 21. (79) Wright, *128*, **3**: 485; 13.
(80) Wright and Larsen, *12*, **27**: 421; 09. (81) Kaye and Higgins, *5*, **113**; 335; 26.

РАСТВОРИМОСТЬ ЖИДКОСТЕЙ В ЖИДКОСТЯХ. СИСТЕМЫ ИЗ ДВУХ КОМПОНЕНТОВ.*

Arthur E. Hill.

СОДЕРЖАНИЕ.

Стр.

I. Компонент A: вода 110
II. «Формула-ключ» для обоих компонентов не начинается с «числа-ключа» 16 117
III. «Формула-ключ» для компонента A не начинается с «числа-ключа» 16, а для компонента B она начинается с «числа-ключа» 16 118
IV. «Формулы-ключи» для обоих компонентов A и B начинаются с «числа-ключа» 16 119

Сокращения и условные обозначения.

Почти во всех случаях опыты производились в запаянных трубках. Только при комнатной температуре давление было равно атмосферному; при более высоких температурах оно имело бо́льшую величину, чем 1 *atm*, а при более низких температурах—величину, меньшую, чем 1 *atm*.

Q_X—четверная точка при веществе X, присутствующем в виде кристаллической фазы.

m—метастабильное состояние.

I. Компонент A: H_2O. Компонент B: Br_2 приведен вначале, а затем компоненты B расположены по «порядку Ⓒ» (см. «Справочник» т. V, стр. 124).

$t°$	% B
Br_2 (5, 11, 21, 28, 62, 63, 101, 157, 159)	
0	4.03
5	3.73
10	3.58
15	3.48
20	3.41

$t°$	% B	
22		99.954
25	3.34	(159)
30	3.29	
35	3.27	
40	3.30	
45	3.35	
50	3.40	

$t°$	% B
CClN, Хлористыйциан (102)	
8	7÷8

$t°$	% B	% A
CCl_3NO_2, Хлорпикрин (138)		
0	0.2268	
25	0.1620	

$t°$	% B	% A
32		0.1001
36		0.1184
41		0.1241
48		0.1645
50.8		0.1851
55		0.2262
75	0.1140	

* Со включением некоторых систем, в которых одна из фаз представлена естественным или каким-либо техническим маслом.

$t°$	% B	% A
CCl_4 (18, 105)		
0	0.097	
10	0.083	
20	0.080	
24		0.010
28.5		0.013
30	0.085	

$t°$	% B
CS_2 (15, 16, 18, 50, 105)	
0	0.242
10	0.230
20	0.210
22	99.24*2
30	0.185
40	(0.111)*1
49	(0.014)*1

*1 Данные взяты из (15). *2 В соответствии с (18, 50, 105).

$CHCl_3$ (16, 18, 50, 54, 105)
0 0.98
1.45Q*1
10 0.86
20 0.80
30 0.76
40*2 0.735
50 0.745
55 0.77

*1 Твердая фаза=гидрату B. *2 Цифры, характеризующие состав органической фазы, слишком случайны, чтобы было позволительно взять их среднюю арифметическую; процентное содержание воды при $t°$ между 0° и 40° равно 0.1±0.05.

CH_2Br_2, Бромистый метилен (105)
0 1.15
10 1.13
20 1.13
30 1.16

CH_2Cl_2, Хлористый метилен (105)
0 2.30
10 2.08
20 1.96
30 1.93

CH_3J, Иодистый метил (105)
0 1.54
10 1.42
20 1.40
30 1.41

CH_3NO_2, Нитрометан (143)		
~103*1	~65	

*1 $t°_{крит.}$ полного взаимного смешения.

$t°$	% B
C_2HCl_3O, Хлораль (109)	
172.5	92.5
174.6	89.1
179.8	84.5

$C_2H_3Br_3O_2$, Бромаль-гидрат (146)

$t°_{крит.}$ полного взаимного смешения=103.4°.

$C_2H_4Cl_2$, 1, 1-Дихлорэтан (105)
0 0.652
10 0.591
20 0.547
30 0.537

$C_2H_4Cl_2$, Хлористый этилен (105)
0 0.914
10 0.875
20 0.861
30 0.885

$C_2H_4O_2$, Метилформиат (103)
0 21.13
10 22.24
20 23.29
30 24.53

C_2H_5Br, Бромистый этил (105)
0 1.055
10 0.956
20 0.906
30 0.888

C_2H_5Cl, Хлористый этил (61)	
~11	0.2

C_2H_5J, Иодистый этил (105)
0 0.339
10 0.412
20 0.401
30 0.413

C_3H_4O, Акролеин (10, 10.5)
Стабилизированный при помощи примеси 0.4% гидрохинона

0	20	95
20	21.6	92.8
40	23.6	90.4
50	25.8	87.8
60	29.1	84.3
70	33.2	79.8
80	40.4	72.4
85	46.8	65.8
88	56.2	

C_3H_5N, Пропионитрил (110)		
40	10.7	92.1
50	11.6	90.5
60	12.7	88.5
70	13.2	86.1
80	14.9	83.4
90	17.6	80.2
95	19.6	78.0
100	22.4	75.5
105	26.0	72.1
110	32.0	66.5
113.1	48.3	

C_3H_5ClO, Эпихлоргидрин (77)		
0	6.48	98.91
10	6.52	98.74
20	6.58	98.53
30	6.66	98.30
40	6.95	97.93
50	7.42	97.44
60	8.18	96.82
70	9.12	95.84
80	10.44	94.30

C_3H_6O, Пропиональдегид (152)	
22	16

$C_3H_6O_2$, Этилформиат (103, 148)		
0	9.34	
10	9.07	
20	8.58	
30	7.34	

$C_3H_6O_2$, Метилацетат (56.5, 103)		
−6.55Q_A	25.5	93.8
0	25.0	93.6
+10	24.6	93.0
20	24.2	91.8
25	24.1	91.3
30	24.0	90.8
40	24.2	89.4
50	24.6	87.7
60	25.1	85.9
80	27.5	80.6
90	30.2	77.3
100	35.2	71.8
105	40.3	66.0
108	52.5	

C_3H_7Br, Бромистый *n*-пропил (105)		
0	0.297	
10	0.262	
20	0.244	
30	0.246	

C_3H_7Br, Бромистый изопропил (105)
0 0.416
10 0.364
20 0.317
30 0.317

C_3H_7Cl, Хлористый *n*-пропил (105)
0 0.375
10 0.322
20 0.271
30 0.276

$t°$	% B
C_3H_7Cl, Хлористый изопропил (105)	
0	0.438
10	0.361
20	0.304
30	0.303

C_3H_7J, Иодистый *n*-пропил (105)
0 0.114
10 0.103
20 0.107
30 0.103

C_3H_7J, Иодистый изопропил (105)
0 0.167
10 0.143
20 0.140
30 0.134

$C_4H_4N_2$, Нитрил янтарной кислоты (115, 143)		
18.5Q_B	10.2	92.0
20	11.0	91.5
25	11.5	90.4
30	13.2	89.1
35	15.0	87.4
40	18.4	84.1
45	22.0	80.0
50	28.2	74.0
55	42.5	59.5
55.5	(51.1)	

$C_4H_6O_3$, Уксусный ангидрид (81)		
15	10.25	26

C_4H_8O, *n*-Масляный альдегид (152)	
20	3.0

C_4H_8O, Изомасляный альдегид (152)	
20	8.0

C_4H_8O, Метилэтилкетон (110); см. также стр. 117		
− 20	40.1	89.4
0	30.6	89.6
+ 20	22.6	90.1
40	18.6	89.6
60	16.5	88.2
80	15.7	85.8
100	16.4	82.6
120	18.6	77.3
140	26.4	65.5
150	45	

$C_4H_8O_2$*1, *n*-Масляная кислота (34, 143)		
−7		60.6
−6		58.1
−5	24.6	55.3
−4	27.8	51.4
−3.5	30.8	48.6
−3	39.5	

*1 Система из двух жидких фаз во всех случаях метастабильна.

$t°$	% B	
$C_4H_8O_2$, Изомасляная кислота (27, 34, 42, 110, 135, 150)		
−5	15.3	
0	15.8	80
+5	16.5	74.5
10	17.7	68.9
15	19.4	63.9
20	22.5	58.3
21	23.3	56.6
22	24.6	54.3
23	26.4	51.5
24	29.4	46.6
24.5	38	
$C_4H_8O_2$, Этилацетат (31, 32, 53, 83, 90, 103, 121)		
0	10.08	97.72
5	9.49	97.56
10	8.88	97.39
15	8.40	97.18
20	7.94	96.99
25	7.56	96.76
30	7.22	96.53
35	7.01	96.27
40	6.86	96.00
45	6.76	95.75
50	6.70	95.47
55	6.66	95.19
60		94.90
$C_4H_8O_2$, Метилпропионат (103, 148)		
0	7.80	
10	6.80	
20	6.10	
30	5.60	
$C_4H_8O_2$, Пропилформиат (103, 148)		
0	3.39	
10	3.00	
20	2.79	
30	2.70	
$C_4H_{10}O$, *n*-Бутиловый алкоголь (56)		
$-2.95Q_A$		
+5	80.38	9.55
10	80.33	8.91
15	80.14	8.21
20	79.93	7.81
25	79.73	7.35
30	79.38	7.08
35	78.94	6.83
40	78.59	6.60
50	77.58	6.46
60	76.38	6.52
70	74.79	6.73
80	73.53	6.89
90	69.9	7.9
100	66.2	9.2
110	62.4	10.5
115	59.0	12.8
120	54.0	16.1
125.15	32.5	

$t°$	% B	
$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь (3, 154)		
30	7.75	82.9
40	7.25	81.8
50	7.1	80.6
60	7.1	79.2
70	7.2	77.6
80	7.55	75.6
90	8.2	73.5
100	9.35	70.2
105	10.3	68.9
110	11.3	67.0
115	12.3	64.75
120	14.85	61.7
125	18.0	57.47
130	23.6	51.25
(132)	36.8	
$C_4H_{10}O$, *вторич.*-Бутиловый алкоголь (3, 24, 143, 145)		
−10	25.2	
0	25.0	61.8
+10	23.4	61.7
20	20.1	63.7
30	17.2	65.0
40	15.0	65.5
50	14.0	65.7
60	13.3	65.7
70	13.2	65.4
80	13.7	64.5
90	14.9	63.3
100	17.4	59.3
110	22.3	52.4
113.1	(35.7)	
$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (1, 8, 25, 41, 50, 52, 57, 64, 67, 79, 80, 94, 96, 97, 98, 103, 113, 118, 141, 142, 147, 156)		

$t°$	% A	% B
−20	0.747	(156)
−3.8 до +35 Q_A	*1	*2
40	1.50	4.50
50	1.66	4.04
60	1.72	3.60
70	2.00	3.10
80	2.17	2.75
90	2.33	

*1 % A = 0.9828 + 0.01302t (52). *2 % B = 11.60 − 0.2998t + 0.003016t^2 (52).

$C_4H_{10}S$, Этилсульфид (103)

$t°$	% B
0	0.394
10	0.347
20	0.310
30	0.296

$t°$	% B	
$C_4H_{11}N$, Диэтиламин (3, 47, 74)		
143.5	37.5	
144	30	45
145	27.6	49
150	23.6	55.4
155	21.7	58.5
$C_5H_4O_2$, Фурфурол (82, 110) *p* меняется		
10	7.9	96.1
20	8.3	95.2
30	8.8	94.3
40	9.1	93.4
50	9.8	92.6
60	10.8	91.6
70	12.4	90.4
80	14.2	88.8
90	16.2	86.5
100	19.2	83.5
110	24	78.5
115	28	74.6
120	34.4	68.1
122.7	51	
$C_5H_8O_2$, Ацетилацетон (110)		
30	15.4	95.1
40	17.4	93.8
50	20.0	92.0
60	23.1	89.4
70	27.0	85.8
75	30.0	83.1
80	34.0	78.8
87.7	56.5	
$C_5H_{10}N_2O$, Нитрозопиперидин (86)		
40		93.6
60		91.3
80	8.4	88.8
100	9.1	86.2
120	10.7	81.8
140	20.4	70.7
145	26	64.8
150.3	45	
$C_5H_{10}O$, Диэтилкетон (110, 148)		
20	4.6	
40	3.4	97.4
60	3.0	96.2
80	3.2	94.9
100	3.7	93.1
120	4.0	90.2
140	4.7	87.0
160	6.1	83.3
$C_5H_{10}O_2$, Валериановая кислота (78)		
16	3.5	90.4
$C_5H_{10}O_2$, Этилпропионат (103, 148)		
0	3.41	
10	2.78	
20	2.32	
30	2.02	
$C_5H_{10}O_2$, Метилбутират (148)		
22	1.7	

$t°$	% B	
$C_5H_{10}O_2$, Изобутилформиат (148)		
22	1.0	
$C_5H_{10}O_2$, Пропилацетат (103, 148)		
0	3.35	
10	2.57	
20	2.30	
30	2.05	
$C_5H_{12}O$, Изоамиловый алкоголь*1 (3, 6, 40, 50, 64, 153, 158, 160)		
0	3.6	91.6
10	3.15	91.0
20	2.75	90.4
30	2.45	90.0
40	2.2	89.4
50	2.2	88.8
60	2.2	88.1
70	2.3	87.4
80	2.4	86.3
90	2.7	85.2
100	2.8	83.8
120	3.4	80.8
140	4.9	76.4
160	7.4	69.8
170	9.9	64.8
180	12.0	57.5
185	19.0	50.0
187.5	36.6	

*1 Изоамиловый алкоголь содержал различные количества оптически деятельного амилового алкоголя; для большинства случаев количество последнего по весу было равно 16%.

$C_6H_4N_2O_5$, 2, 3-Динитрофенол (125)

94.5m	6.74	
$95Q_B$		
108.2	10.90	
116.7		60.44
120.1	20.83	
120.4		52.15
122.2	35.13	
122.5	(36)	

$C_6H_4N_2O_5$, 2, 4-Динитрофенол (125)

100.5m		99.02
$104.2Q_B$		
109.6	1.95	
117.6		98.24
121.7		97.70
126.1	2.98	
131.2		97.14
137.7	3.81	
156.0		93.35
170.5	8.99	
182.5*1	12.98	

*1 Точка полного взаимного смешения выше 200°.

$t°$	% B	

$C_6H_4N_2O_5$, 2, 5-Динитрофенол (125)

92.4m		97.50
97.5Q_B		
113.5		96.72
124.7	2.33	
135.8	2.97	
146.4	3.91	94.51
162.1	5.69	
172.2		91.73
194.5*1	12.24	

*1 Точка полного взаимного смешения выше 200°.

$C_6H_4N_2O_5$, 2, 6-Динитрофенол (125)

59.2Q_B		
71.1	0.703	
84.5		98.42
89.5	1.00	
102.6		97.80
117.6	1.87	
138.3		95.96
139.7	3.24	
147.9	3.97	
158		93.44
192.5*1	12.26	

*1 Точка полного взаимного смешения выше 200°.

$C_6H_4N_2O_5$, 3, 4-Динитрофенол (125)

48m		74.91
52.5Q_B		
73.8		70.23
82	6.05	
97.5	12.79	
101.6		55.40
104.6	23.28	
105.2	36.5	

C_6H_5ClO, *o*-Хлорфенол (134)

− 0.3Q_A		86.5
+82.9	3.76	
91.5		85.9
106.3	5.12	
118.9		82.82
156.6		70.62
159.1	13.58	
165.8	16.95	
166.2		60.72
170.1		54.95
170.7	22.59	
172.9		45.04
173	33	

C_6H_5ClO, *m*-Хлорфенол (134)

−0.4mQ_A		83.4
+3.2Q_B		(83.3)
11.8		82.9
23.1		82.3
85.25	5.12	
109.8		71.23
123.0	13.56	
127.5	17.84	
129.1		55.65
130.5		46.12
130.7		38.89
130.8	32.02	

C_6H_5ClO, *p*-Хлорфенол (134)

−0.3Q_B		86.5
+5.5		86.19
17.0		85.42
35.5		84.02
65.0	3.91	
97.0		74.03
107.7		69.36
113.8	10.66	
115.5		65.05
122.4		59.62
125	20.50	
125.8		53.49
128.2	29.16	
128.7		42.57
129	(38)	

$C_6H_5NO_2$, Нитробензол (14, 22)

10		99.82
20	0.19*2	99.78
30	0.22*2	99.73
55	0.27*2	99.47
100	0.80	98.60
120*1	1.6	
130*1	2.1	
140*1	2.7	
160*1	4.0	93.0
180*1	5.2	92.0
200*1	8.2	88.0
220*1	15.8	82.0
230*1	24.0	74.0
235*1	49	

*1 Данные из (14).
*2 Данные из (22).

$C_6H_5NO_3$, *o*-Нитрофенол (133)

43.5Q_B	0.35	99.48
60	0.46	99.24
80	0.69	98.80
100	1.08	98.22
120	1.59	97.40
140	2.32	96.40
160	3.75	95.00
180	6.80	93.12
200*1	(10.5)	(89.5)

*1 Точка полного взаимного смешения выше 200°.

$C_6H_5NO_3$, *m*-Нитрофенол (133)

41.5Q_B	3.16	74.0
50	3.7	72.7
60	4.5	70.7
70	5.75	68.3
80	7.85	64.6
90	11.7	58.8
95	15.6	53.0
98.7	(33)	

$C_6H_5NO_3$, *p*-Нитрофенол (133, 143)

39.6Q_B	3.26	71.2
50	4.37	68.5
60	5.46	65.8
70	7.8	63.0
80	11.2	59.4
85	15.5	55.7
90	25.7	45.9
91.6	35.8	

$t°$	% A

C_6H_6, Бензол (18, 45, 48, 50, 52, 59, 60, 93)

5.4Q_B	0.0335
10	0.041
20	0.057
30	0.082
40	0.114
50	0.155
60	0.205
70	0.270

$t°$	% B

$C_6H_6N_2O_2$, *o*-Нитроанилин (132)

63Q_B		97.5
68		97.23
91		96.16
128.4	2.95	
142		92.06
160		89.5
164.5	7.19	
178.5	10.74	
188.5		81.88
194.2	17.50	
206.2		66.89
208.6	36.71	
210.3		52.30
211	48.4	

$C_6H_6N_2O_2$, *m*-Нитроанилин (132)

99Q_B		93.5
125		90.02
136.5	6.04	
159.9		83.60
164.2	13.08	
169.3		79.82
176.7		75.77
180.5	25.39	
185.2	36.94	
185.8		57.55
186.1	50.57	
187.5	(48.5)	

$C_6H_6N_2O_2$, *p*-Нитроанилин (132)

115.5Q_B		90.0
123.5	5.16	
124.2		92.52
129.2		86.82
141.5	9.29	
148.6		81.27
167.8		68.19
169.5	28.82	
170.4		62.58
172	39.49	51.07
172.5	(47)	

C_6H_6O, Фенол (3, 28, 42, 56, 76, 106, 110, 112, 117, 136, 143)

0m	7.2	75.4
1.66mQ_B	7.3	75.2
10m	7.7	73.85
12.2Q*1	7.8	73.5
15	7.95	73.0
20	8.2	72.1
25	8.45	71.05
30	8.75	69.9
35	9.1	68.5
40	9.6	66.8
45	10.45	65.0
50	11.8	62.6
55	13.8	59.2
60	16.8	55.1
65	23.9	45.8
66.0	34.0	

*1 Твердая фаза=B_2A.

C_6H_7N, Анилин (2, 3, 50, 55, 68, 107, 117, 131, 151)

− 0.62Q_A	3.28	95.64
+10	3.38	95.18
15	3.43	95.06
20	3.49	94.93
25	3.55	94.77
30	3.63	94.62
40	3.83	94.29
50	4.05	93.86
60	4.40	93.4
70	4.91	92.75
80	5.59	91.95
90	6.36	91.0
100	7.18	89.7
110	7.95	88.05
120	9.15	86.0
130	11.05	83.6
140	13.6	80.6
150	17.0	76.4
160	23.9	69.1
165	(30.6)	(61.8)
167.5	(46.16)	

C_6H_7N, β-Пиколин (36)

49.4	26.4	
51.4		35.5
53.7		42.3
54.5	16.4	
61.0	12.7	
63.3		52.3
83.5		59.7

$t°$	% B	
125.7	12.7	
133.3		59.7
140.0	16.4	
146.5		52.3
151		42.3
152		35.5
152.5	26.4	

$C_6H_8N_2$, Фенилгидразин (7)

19.8	11.6	60.1
55.2	33.6	

$t°$	% B на $л$ раствора

$C_6H_{10}O_3$, Этилацетоацетат (79)

16÷16.5	12.5

$t°$	% B

$C_6H_{12}O_2$, Изоамилформиат (148)

22	0.3

$C_6H_{12}O_2$, Изобутилацетат (148)

22	0.5

$C_6H_{12}O_2$, Этилбутират (148)

22	0.5

$C_6H_{12}O_2$, Пропилпропионат (103)

0	1.05
10	0.84
20	0.68
30	0.60

$C_6H_{12}O_3$, Паральдегид (100)

10	12.9	99.15
20	10.4	98.9
30	8.75	98.7
40	7.65	98.45
50	6.85	98.1
60	6.30	97.7
70	5.95	97.3
80		96.8

$C_6H_{13}N$, 1-Метилпиперидин (35)

48.3	16.7	
48.5		21.3
48.7	13	26.9
49.5		37.2
50.3	10.3	
51.2		46.3
54.1	8.0	
55		55.9
61.5		65.3
63.6	6.4	
69.5	5.8	
70.0		74.2
77	5.3	
85.5		83.4
112		89.6
176		89.6
178	5.3	
196	8.8	
230		83.4
236	13.5	

$t°$	% B	

$C_6H_{13}N$, 2-Метилпиперидин (37)

79.3	19.4	
79.8	13.8	
80.4	10.6	
81		24.0
82.4	9.5	
83		29.2
86.5	8.6	
87		39.7
87.2		33.7
88.8		47.0
92.4	7.8	
94		52.4
112		64.7
165		72.3
171	8.2	
188	9.7	
220	15.0	
221		60.4
225		52.4
227	20—28	

$C_6H_{13}N$, 3-Метилпиперидин (36)

56.9	19.2	
57.5		29.2
58.1	9.9	
59.9		38.1
69.8		50.5
80	4.8	
82		58.2
115		70.1
142.2		74.8
143	4.8	
184		74.8
197	9.9	
204		70.1
226.5		58.2
228.5	19.2	
232		50.5
234		38.1
235	29.2	

$C_6H_{13}N$, 4-Метилпиперидин (36)

84.9	23.7	
85.1	16	
85.9		30
87.6	11.6	
88.8		36.2
94.2	8.9	
95.5		42.4
106.9		49.4
122.7		55.0
133.0		57.5
146.0	8.9	
157.8	11.6	
168.5		57.5
178.0	16.0	
183.6		49.4
186.2	23.7	
187.5		42.4
188.8		30.0
189.5	36.2	

$C_6H_{14}O_2$, Ацеталь (95, 127)

25	4.4	

$t°$	% B	

$C_6H_{14}O_2$, Моно-n-бутиловый эфир этиленгликоля (19)

49.1	24.8	
50	18.2	34.4
52	14.4	41.5
55	12.5	47.2
60	10.9	51.6
70	9.4	56.2
80	9.2	58.0
100	10.2	57.3
110	11.7	55.2
120	14.7	48.5
125	17.8	40.6
127	20.2	32.6
128	24.8	

$C_6H_{14}O_2$, Моноизобутиловый эфир этиленгликоля (19)

24.5	24.6	
26	16.5	40.4
28	14.3	50.0
30	12.8	53.4
35	10.4	58.8
40	8.8	62.4
50	7.6	67.2
80	7.4	70.8
100	7.6	70.0
120	8.8	66.3
130	10.5	63.0
140	13.8	58.0
145	16.7	53.3
148	20.0	47.5
150.4	28	

$C_6H_{14}O_2$, 1-Пропиловый эфир 1, 2-пропиленгликоля (19.5)

34.4	37	
36	24.7	52.4
40	19.6	61.2
50	14.8	70.0
60	12.6	73.0
80	10,5	75.0
100	10.4	75.2
120	10.5	74.3
140	12.3	71.0
150	14.0	67.9
160	17.0	62.0
165	19.5	58.0
171.8	37	

$C_6H_{14}O_2$, 2-Пропиловый эфир 1, 2-пропиленгликоля (19.5)

42.6	35	
45	22.8	51.2
50	18.2	61.8
60	14.3	67.9
80	12:0	71.0
100	11.8	70.8
120	12.0	70.0
140	14.1	65.4
150	17.0	60.8
155	19.2	57.3
160	23.8	48.4
162	35	

$t°$	% B	

$C_6H_{15}N$, Триэтиламин (3, 46, 110, 143)

18.7	(50)	
20	14.0	81.0
25	7.15	95.4
30	5.55	
40	4.0	95.5
50	3.0	95.6
60	2.0	95.7
70	1.75	96

$C_7H_4N_2O_6$, 3, 5-Динитробензойная кислота (38)

87m	4.4	
96m		80.2
111.4m	10	
114m		67.4
120m		60
122Q_B	19.8	
122.6		50
123.6		40
123.8	30	

$C_7H_5ClO_2$, o-Хлорбензойная кислота (38)

97m	5.5	
104.3Q_B		
115.2		62.9
125.9	19.3	
126.0		48.7
126.2	34.9	

$C_7H_5ClO_2$, m-Хлорбензойная кислота (38)

116m		75.8
122m	4.2	
123.7Q_B		
136		60.2
142	18.9	
142.6		51.3
142.8	34.3	

$C_7H_5NO_3$, o-Нитробензальдегид (128)

39.7Q_B		99.9
63.8		99.0
66.9	0.70	
103.1	1.53	
113.5		96.49
145.1		94.80
161.7		93.56
166.0	4.75	

$C_7H_5NO_3$, m-Нитробензальдегид (128)

51Q_B		99.6
60		99.2
80	1.2	98.2
100	1.65	97.1
120	2.1	96.0
140	3.2	94.3
160	5.4	91.6
180	10.2	86.4
200	18.4	74.8
210	31	62.0
212	(46)	

$t°$	% B	

$C_7H_5NO_3$, *p*-Нитробензальдегид (128)

97.1Q		98.2
132.4	2.91	
134.2		96.70
164.6		92.74
172.6		90.65
176.5	8.78	
205.4	20.67	
213.4		63.19
215.5	37.77	
216	(47.5)	

$C_7H_5NO_4$ *1, *o*-Нитробензойная кислота (38)

46.2	10	
51.6	20	49.5
52.0	29.8	39.4

*1 Система из двух жидких фаз при всех условиях—метастабильна.

$C_7H_5NO_4$, *m*-Нитробензойная кислота (3, 38, 129)

76.7Q$_B$	5.0	69.75
80	5.3	69.0
85	5.8	67.6
90	6.8	65.5
95	8.1	62.5
100	10.6	58.8
105	16.0	52.7
108.3	(34)	

C_7H_6O, Бензальдегид (39)

комн.	0.3

$C_7H_6O_2$, Бензойная кислота (3, 129)

64m	3.04	
75m	3.9	
80m	4.2	(79.7)
85m	4.8	(78)
95Q$_B$	7.0	72.8
100	7.8	69.0
105	9.2	64.0
110	13.2	57.2
115	23.6	45.2
116.2	34	

$C_7H_6O_2$, *o*-Оксибензальдегид (126)

67.4		97.13
85.8	1.68	
118.3		93.20
136.5	3.59	
146.3		90.56
154.0	5.34	

$C_7H_6O_2$, *m*-Оксибензальдегид (126)

(59)Q$_B$	(11.2)	(60.0)
62.4		53.9
63.5	19.2	
65.6		43.4
66.0	29.2	
66.1	31.9	
66.2	(35)	

$t°$	% B	

$C_7H_6O_2$, *p*-Оксибензальдегид (126)

52.8m	13.2	
60.5m	20.7	
61.8m		49.8
62.4m	26.6	
62.8Q$_B$	27.4	46.2
63.8		42.2
64.4	(36.5)	

$C_7H_6O_3$ *1, *o*-Оксибензойная (салициловая) кислота (3, 38, 129)

65	5.1	65.9
70	6.0	63.9
75	7.1	61.6
80	8.7	58.1
85	13.0	52.0
89.1	(32)	

*1 Система из двух жидких фаз при всех условиях—метастабильна.

$C_7H_7NO_2$ *1, *o*-Аминобензойная кислота (38)

62.4	9.9	
73.0		67.0
74.6	13.5	
75.8		59.4
78	30.6	49.4
78 +	38	

*1 Система из двух жидких фаз при всех условиях—метастабильна.

$C_7H_7NO_2$, *o*-Нитротолуол (14)

138		97.79
164	2.17	
197		91.90
205	5.97	
222		85.36
230	13.33	
231		82.05
237		77.21
238	20.77	
242	29.93	
243		69.21
245	(51)	

C_7H_8, Толуол (60)

150	0.174
200	0.605
250	2.38
300	10.1

C_7H_8O, *o*-Крезол (133)

8Q$_B$	2.5	87.0
20	2.7	86.4
30	2.9	85.9
40	3.1	85.4
50	3.25	84.85
60	3.4	84.4
70	3.75	83.8
80	4.25	83.0
90	4.6	82.1
100	5.1	80.95

$t°$	% B	
110	5.7	79.6
120	6.3	78.0
130	7.0	76.0
140	9.5	72.2
150	14.9	65.5
160	26.5	52
162.8	(39.2)	

C_7H_8O, *m*-Крезол (133)

0.0	2.2	88.6
10	2.3	87.8
20	2.35	87.0
30	2.4	86.2
40	2.55	85.4
50	2.7	84.5
60	2.95	83.5
70	3.35	82.3
80	3.8	80.95
90	4.4	79.6
100	5.1	77.4
110	5.9	75.2
120	7.0	72.0
130	8.8	68.3
140	12.2	62.0
145	22.0	50.2
147	35.5	

C_7H_8O, *p*-Крезол (133)

8.7Q$_B$	2.0	85.85
20		85.0
30		84.25
40	2.25	83.4
50	2.4	83.0
60	2.70	81.5
70	3.05	80.3
80	3.50	79.1
90	4.1	77.4
100	4.85	75.0
110	5.70	72.3
120	6.75	69.0
130	8.60	64.2
140	16.0	53.8
142	20.8	49.4
143.5	(34)	

C_7H_9N, 2, 6-Диметилпиридин (36)

45.3	27.2	
50	16.3	46.0
60	11.4	55.2
70	9.8	60.9
80	9.3	64.2
100	9.4	67.2
120	10.5	67.2
130	11.7	66.9
140	13.4	65.1
150	16.5	60.8
155	18.9	56.7
160	21.2	49.7
164.9	33.8	

C_7H_9N, *p*-Толуидин (156)

44	1.775
57.5	2.04
69	2.345

C_7H_{12}, Гептин (49)

17	0.211
40	0.038

$t°$	% B

$C_7H_{14}O$, Гептальдегид (49)

0	0.303
20	0.234
40	0.188

$C_7H_{14}O_2$, Гептиловая кислота (49)

20	0.29

$C_7H_{15}N$, 1-Этилпиперидин (35)

7.45	30	
8	14.2	47.0
9	11.8	52.0
10	10.5	57.0
15	7.4	73.4
20	5.8	82.3
30	4.0	90.1
40	2.9	92.9
50	2.2	93.9
60	1.8	94.8
70		95.4

$C_8H_6O_2$, *o*-Фталевый альдегид (120)

45.4Q$_B$	4.94	86.85
57.0		88.16
60.0	4.54	

$C_8H_6O_3$ *1, *o*-Альдегидобензойная кислота (127)

21.1	9.38	
39.2		59.48
43.3	20.0	
44		40.83
45.75	29.2	

*1 Система из двух жидких фаз при всех условиях—метастабильна.

$C_8H_8N_2O_3$, *o*-Нитроацетанилид (132)

81.0Q$_B$		96.0
99.0		94.54
110.2		93.65
120.0	3.97	
157.6	8.04	
173.1		83.47
179.2	11.97	
188.0		76.28
191.2	24.06	
195		65.04
197	41.16	
198	(49.2)	

$C_8H_8N_2O_3$, *m*-Нитроацетанилид (132)

118.5Q$_B$		90.0
130.0	5.21	
149.2		81.18
163.5	14.52	
166.4		73.74
175.7		66.03
176.9	31.13	
180	(45.6)	

t°	% B

$C_8H_8N_2O_3$, *p*-Нитроацетанилид (132)

161.5Q_B		80
164.2	14.36	
171.7		65.84
172.8	25.62	
176.6		54.93
177.4	42.65	

$C_8H_8O_2$, Фенилуксусная кислота (129)

45.5Q_B		
84.7	5.65	
94.8		61.94
106.8		39.69
108.0	20.00	

$C_8H_8O_2$, *o*-Толуиловая кислота (38, 133)

94Q_B	2.5	91.2
100	2.8	90.0
110	3.8	87.5
120	5.4	84.9
130	6.9	81.2
140	9.2	76.1
150	13.5	67.6
155	18.7	59.6
157.5	23.8	54.8
160.7	(37.6)	

$C_8H_8O_2$, *m*-Толуиловая кислота (38, 133)

92.5Q_B	1.6	90.4
100	2.0	88.3
110	2.6	85.4
120	3.2	82.5
130	4.0	79.5
140	5.9	75.0
150	8.0	68.3
160	18.8	52.7
161.9	(35)	

$C_8H_8O_2$, *p*-Толуиловая кислота (38, 133)

142.5Q_B	5.0	73.8
145	6.2	70.9
150	9.4	64.8
155	15.1	57.5
157	18.8	51.4
158.9	35	

$C_8H_8O_2$, 4-Окситолуол-3-альдегид (126)

87.7		96.09
99.1	2.52	
137.1		92.73
156.5	5.47	

$C_8H_8O_2$, 6-Окситолуол-3-альдегид (126)

79.5Q_B	3.0	(59.9)
87.2		56.0
99.3	5.45	
127	16.5	52.5
133.5	23.5	
136.8	35.4	

t°	% B

$C_8H_8O_2$, 5-Окситолуол-2-альдегид (126)

69.1Q_B	6.9	50.6
78.8		50.3
85.8	7.95	
116.3	14.3	
121.1		48.5
124.5		44.6
125	34	

$C_8H_8O_3$ *1, *p*-Метоксибензойная кислота (38)

136	19.7	
137		50
137.6	30	
138.2	40	

*1 Система из двух жидких фаз при всех условиях—метастабильна.

$C_8H_8O_3$, Метилсалицилат (121)

15÷30	0.1

$C_8H_8O_3$, 2-Окситолуол-3-карбоновая кислота (129)

120.3		69.52
129.2Q_B		
131.8	5.07	
143.0		59.73
149.3	10.18	
151.3		50.51
153.3	29.81	
153.5	(31.5)	

$C_8H_8O_3$, 3-Окситолуол-4-карбоновая кислота (129)

125.3	5.53	
131Q_B		
138.4	9.75	
139.4		54.40
144.6	19.89	41.46
145.2	(30.2)	

$C_8H_8O_3$, 4-Окситолуол-3-карбоновая кислота (129)

106.8	3.16	
107.8Q_B		
117.5	4.53	
117.7		69.29
120.2		67.91
131.5		59.85
135.6		55.16
138.5	10.21	
142.0		38.85
142.5	24.55	
142.8	(30)	

C_8H_9NO, Ацетанилид (114)

83.2Q_B	5.2	87
86	5.4	
87		84.4
88		83.4
90	5.8	
91.5		81.9
95	6.1	
96		80.5
97.5	6.6	

t°	% B

118		80
127.5		75
134	20	
142	30	60
143.5	50	50
144	40	

C_8H_{10}, Ксилол (60)

150	0.088
200	0.307
250	0.958

$C_8H_{11}N$, 2, 4, 6-Триметилпиридин (110)

5.7	17.2	
10	7.82	41.66
20	3.42	54.92
30	2.51	62.80
40	1.93	70.03
60	1.78	80.19
80	1.73	86.12
100	1.78	87.07
120	1.82	88.98
140	2.19	89.10
160	2.93	87.2
180	3.67	

$C_8H_{17}N$, 1-Пропилпиперидин (35)

−3.0	3.2	
+0.5	2.7	
9.5		97.4
11	1.4	
15.5		97.9
30		98.4
32	0.6	

t°	% B на *л* раствора

$C_9H_8O_2$, Аллокоричная кислота (91, 92)

18	13.63
25	14.43
35	16.05
45	18.11
55	20.50
65	23.43
75	27.69

t°	% B

$C_9H_8O_4$ *1, Ацетилсалициловая кислота (аспирин) (38)

25	4.8	
50	7.0	
60	8.5	
70	9.7	67.5
80	13.8	60.0
85	18.5	52.5
87.4	20.0	50.0
89+	34	

*1 Система из двух жидких фаз во всех случаях—метастабильна.

t°	% B

$C_9H_{10}O_2$, Гидратроповая кислота (129)

34Q_B		
101.5		80.30
119.9	5.00	
143.5		60.16
149.2	19.31	
150	39.31	

$C_{10}H_{14}N_2$, Никотин (58, 146, 149)

О давлении пара см. (124.5)

60.8	29	
65	14.8	51.2
70	12.1	63.0
75	10.3	70.9
80	9.0	75.9
85	8.1	79.1
90	7.4	80.5
100	7.1	81.2
125	7.5	81.3
150	8.0	81.2
175	10.0	77.0
190	12.9	68.4
200	16.3	56.5
205	20.4	48.0
208	32	

$C_{10}H_{18}O$, Цинеол (30)

1.5	0.64
7.5	0.57
10	0.54
21	0.35
40	0.21
50	0.19

$C_{12}H_{11}N$, Дифениламин (14)

150		97.3
175		95.5
200		93.2
230	1.5	90.0
250	2.0	88.0
270	4.4	85.6
290	11.6	77.2
300	22	66.2
303	44	

$C_{12}H_{13}NO$, Фенолят фениламмония (3)

40	4.0	91.1
50	4.5	89.2
60	5.2	87.4
70	5.9	85.6
80	6.6	83.8
90	7.3	82.1
100	8.0	80.3
110	9.5	77.7
120	12.7	73.2
130	18.4	65.3
135	24.2	58.6
140	41.2	

$t°$	% B

$C_{12}H_{17}NO_4.H_2O$, 3, 5-Диметоксиацетофенетидин (9)

35.6	4.13
45.6	3.55
58.1	3.28
68.5	3.28
84.3	3.55
87Q_B	
99.8	4.16
111.1	4.92
118.4	5.50
129.2	6.68
173.6	22.89

Лигроин (50)
$d=0.6646$

22	0.227	99.50

$t°$	% A

Газолин (18)
$d=0.70$; $t°_{кип.}=40°\div145°$

25	0.0098
35	0.0141
37.5	0.0160

$t°$	% A

Керосин (Американский) (45)
$d_{20}^{20}=0.792$; $t°_{кип.}=190°\div250°$

− 2	0.0012
+18	0.005
23	0.007
30	0.008
36	0.012
53	0.026
59	0.031
61	0.035
66	0.043
79	0.063
85	0.075
94	0.097

Парафиновое масло (45)
$d_{18}^{18}=0.883$; $t°_{кип.}=200°\div300°$
при 10 *мм*

16	0.003
50	0.013
65	0.022
73	0.030
77	0.035
94	0.055

ИЗМЕНЕНИЕ КРИТИЧЕСКОЙ ТЕМПЕРАТУРЫ РАСТВОРЕНИЯ В ЗАВИСИМОСТИ ОТ ИЗМЕНЕНИЯ ДАВЛЕНИЯ (146).

Компонент B	$t°$	*кг см*$^{-2}$	$\frac{\Delta t}{\Delta p}$
CH_3NO_2, Нитрометан	103.3	1÷150	−0.008
C_3H_5N, Нитрил пропионовой кислоты	111.0	5÷165	−0.02
$C_3H_8O_2$, Метилаль	160.3	20÷ 64	−0.21
$C_4H_4N_2$, Нитрил янтарной к-ты	52.3	10÷160	−0.003

C_4H_8O, Метилэтилкетон

Низкие $t°$

$t°$	*кг см*$^{-2}$	$\frac{\Delta t}{\Delta p}$	$t°$	*кг см*$^{-2}$	$\frac{\Delta t}{\Delta p}$
−13.8	78.2		37.3	700	0.071
− 6.1	150	0.107	44.1	800	0.068
− 0.7	225	0.091	51.3	900	0.072
+ 7.8	300	0.095	61.6	1000	0.103
16.05	400	0.083	66.9	1050	0.106
23.2	500	0.072	80	1085	
30.2	600	0.070			

Высокие $t°$

$t°$	141	136.8	132.8	86.5
кг см$^{-2}$	10	78.2	150	1075
$\frac{\Delta t}{\Delta p}$		−0.062	−0.052	−0.050

Компонент B	$t°$	*кг см*$^{-2}$	$\frac{\Delta t}{\Delta p}$
$C_4H_8O_2$, Изомасляная кислота	26.4	1÷525	−0.055
$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь	134.2	10÷180	−0.03
$C_4H_{10}O$, *вторич.*-Бутиловый алкоголь	113.8	1÷800	−0.07
$C_5H_{10}O_2$, Изовалериановая кислота	95.0	5÷60	−0.05
$C_6H_5NO_3$, Паранитрофенол	94.3	1÷120	+0.01
C_6H_6O, Фенол	66.09	10÷1000	0.00456
C_6H_7N, Анилин	165	10÷210	0.009
$C_6H_8N_2$, Фенилгидразин	75.5(*sic*)	5÷155	−0.009
$C_6H_{15}N$, Триэтиламин	18.35	5	
	22.36	200	+0.205
	29.19	600	0.171
	34.26	1000	0.127
	39.40	1500	0.103
	43.45	2000	0.080
$C_7H_4N_2O_6$, Динитробензойная кислота	123.3	10÷110	0.006
$C_7H_5NO_4$, *m*-Нитробензойная кислота	107.3	5÷125	0.008
$C_7H_6O_2$, Бензойная кислота	118.5	5÷200	0.0025
$C_8H_{11}N$, 2, 4, 6-Триметилпиридин	1.3	1÷200	0.0045
$C_{10}H_{14}N_2$, Никотин	61.3	1÷200	0.01

II. «Формула-ключ» обоих компонентов не начинается с числа 16. «Нормальный порядок» (см. «Справочник» т. V, стр. 124).

$t°$	% A

O_2
B=O_3 (108, 119)

$t°$ полного взаимн. смешения	
−158	
−183	30

$t°$	% B

SO_2
B=KJ (155)

77.3	12	
78	8.5	15.0
80	6.8	17.6
84	4.5	21.1
88Q_B	2.7	24.0

NH_3
B=Na (70, 111)

−72		16.6*1
−65		13.6*1
−60	2.15	10.9
−55	2.5	10.0
−50	3.0	8.9
−46	3.6	7.8
−42	4.7	6.2
−41.6	5.4	

*1 Согласно (111).

$t°$	% A

NH_4Cl
B=$AlCl_3$ (65)

192.5Q*1	0.08	94

NH_4Br
B=$AlBr_3$ (65)

98Q*1	>0.092	9.0
159.5		8.7
160.5	0.093	
236.5	0.30	

$t°$	% B

$SbCl_3$
B=$SnCl_2$ (65)

243.1Q*1	1.2	89.6

B=$SnCl_4$*2 (65)

62.9	39.1	
63.0		67.9
64.5		64.4
65.4		56.4
65.9	48.7	

*1 Твердая фаза—двойное соединение. *2 Система из двух жидких фаз во всех случаях—метастабильна.

$t°$	% A	

$SnCl_2$

B=$AlCl_3$ (65)

192.0Q*1	2.1	19.1

$SnBr_2$

B=$AlBr_3$ (65)

161.0Q_{AB_2}	1.9	14.7
169.1	2.2	
185.4		13.7
187.3	3.5	
198.0	4.9	
201.4		11.1
202.4		10.7
204.5	8.7	

$PbBr_2$

B=$AlBr_3$ (65)

210.4Q_{AB_2}	1.1	21.0

TlCl

B=$AlCl_3$ (65)

192.0Q*1	2.1	23.6

TlBr

B=$AlBr_3$ (65)

103.9Q*1	>0.64	23.9
118	0.64	23.5
260		22.5

HgBr

B=$AlBr_3$ (65)

238.1Q_{AB}	1.9	34.9
275.5	3.5	

Cu

B=Cu_2S (43)

1150	3.7	94.8
1200	4.7	91.3
1300	7.2	91.0
1425	8.1	81.7
1485	7.2	79.9

Ag

B=AgCl (104)

1000	0.1

AgCl

B=$AlCl_3$ (65)

192.9Q*1	0.75	18.6

$t°$	% A	

AgBr

B=$AlBr_3$ (65)

105.9Q_{AB_2}	1.2	12.6
120.4	2.2	
139.7		12.0
156.3	3.2	
159.7		10.8
161.9	3.6	
173.0		9.8
183.6	5.5	
186.0	7.1	

$t°$	% B

$AlCl_3$

B=$BaCl_2$ (65)

191.5Q_{A_2B}	3.1	18.9

B=NaCl

193.5Q*1	0.09	8.8

B=KCl

193Q*1	0.22	11.1

$AlBr_3$

B=$CaBr_2$ (65)

208.8Q*1	0.6	10.9

B=$BaBr_2$

269.4Q_{A_2B}	1.0	17.5

B=NaBr

95.4Q*1	1.0	7.0
110.9	1.2	
125.6		6.5
166.4	1.6	
166.9		6.1
202.7		5.4
222.1	2.2	
230		4.3
231.9	3.2	
232	3.25	

B=KBr

98.1Q*1	0.18	11.2
189.6		9.7
265.9	0.39	

*1 Твердая фаза—двойное соединение.

III. «Формула-ключ» компонента A не начинается с числа 16. «Формула-ключ» компонента B начинается с числа 16. Компонент A расположен по «нормальному порядку», а компонент B—по «порядку ℭ» (см. т. V, стр. 124).

$t°$	% B	

S

B=C_4H_5NS, Горчичное масло (3)

80		73.4
90	10.5	69.8
100	13.0	66.0
110	16.8	60.8
120	23.6	51.4
125	36.5	

B=C_6H_5Cl, Хлорбензол

67		81.2
90	15	69.6
100	20.5	63.6
110	27.3	55.7
117	42	

$t°$	% B	

B=C_6H_6, Бензол

86		78.5
100	8.0	74.5
110	10.0	71.2
120	11.8	68.0
130	13.6	64
140	15.6	59.7
150	18.0	53.9
160	25.9	43.7
162.8	34.8	

B=C_6H_7N, Анилин

72		85.9
100	6.0	76
110	8.6	71.2
120	11.3	64.7
130	15.4	54.5
135	20.3	45.2
138	31	

$t°$	% A

B=C_7H_8, Толуол

50	22	
100	30	94.0
110	31.6	93.0
120	33.6	91.8
130	35.8	90.5
140	38.8	88.7
150	43.5	86.4
160	49.0	83.7
170	56.0	80.2
179.5	70	

SO_2

B=C_6H_{12}, Циклогексан (69)

−17Q_A	9.0	96.0
−10	11.5	94.0
− 5	13.7	92.8
0	16.7	91.0
+ 5	22.7	87.2
10	31.7	78.4
12	38.5	72.1
13.5	55.6	

B=C_6H_{14}, *n*-Гексан (123)

−73.5Q_A		99.2
−60		99.0
−30	11.3	97.2
−20	15.5	96.7
−10	20.7	96.1
0	27.3	95.6
+ 5	34.2	95.4
8	42.0	94.0
10.1	71	

B=C_8H_{18}, *n*-Октан (162)

B=$C_{16}H_{32}$, Гексадецилен (Цетен) (124)

− 2.2Q_B	12.0	97.1
0.0	13.6	97.0
+10.0	21.2	96.7
20.0	30.4	96.0
30.0	39.8	94.0
35.0	44.7	92.0
40.0	52.8	87.8
42.0	59.0	84.0
42.7	72.0	

$t°$	% A	p_{atm}

NH_3

B=C_8H_{10}, *m*-Ксилол (71)

−33.5	1.73	96.61	1.0
+ 8	17.36	70.09	5.5
10	19.63	65.46	5.8
12	22.04	60.43	6.2
14	29.00	52.89	6.7
14.7	41.23		6.85

$t°$	% A

P_4

B=CS_2 (51)

−7.8	9.4	
−6.7	46.1	85.2
−6.6	50.3	82.3
−6.5	55.6	77.9
−6.4	62.0	70.3
−6.38*1	65.7	

*1 −6.5° (51).

B=$C_2H_4Br_2$, Бромистый этилен (51)

151.7	77.9	
162.0	52.9	
163.0	36.9	
165.0	34.2	
165.5	45.6	
169.6	31.4	

Критическая $t°$ полного взаимного смешения ~ 165°.

B=$C_6H_4Br_2$, *p*-Дибромбензол (51)

154.3	26.7	
159	33.1	55.3
161	36.4	52.3
163	45.1	

B=$C_6H_4Cl_2$, *p*-Дихлорбензол (51)

Критическая $t°$ полного взаимн. смешения=163°.

B=C_6H_5Cl
Хлорбензол (51)

Критическая $t°$ полного взаимного смешения=264°

B=$C_{10}H_8$, Нафталин (51)

132.8	25.4	
190.0	44.2	79.7
195.0	47.6	78.0
200	52.8	75.0
202.7	64.3	

B=$C_{10}H_{22}$, Декан (51)

Критическая $t°$ полного взаимного смешения > 300°.

$t°$	% A	
B=$C_{14}H_{10}$, Фенантрен (51)		
198		74.7
199.1		66.6
199.2	47.4	
199.5	49.5	
200	56.7	

$SbBr_3$

B = C_6H_{12}, Циклогексан (89)

92.5	17.4	97.6
110	25.8	96.5
130	36.4	95.0
150	47.8	92.7
170	62.3	86.3
175	74.0	

$SbCl_3$

C_6H_{12}, Циклогексан (88, 89)

70	13.7	97
80	19.5	96.1
100	32.3	92.7
120	57.1	83.2
124	58.9	76.7
125.5	68	

$t°$	% B	
$MgBr_2$		
B = $C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (87)		
−10	58	98.2
0	59	97.7
+10	59.9	97.2
20	60.7	96.7
22.8Q*1		
30	61.3	96.2
40	61.8	95.7
50	62.2	95.3
60	62.4	94.9
70	62.4	94.6
80	62.3	94.4
90	62.1	94.3

MgJ_2

B = $C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (87)

14.8	64.5	
18.6		86.43
20.0	64.2	
23.6Q*1		
24.4		85.4
28.4	64.5	
32.4		84.18
33.0	64.3	
37.3		80.6
38.0	67.2	
38.5	72.5	

*1 Твердая фаза=AB_2.

ИЗМЕНЕНИЕ КРИТИЧЕСКОЙ ТЕМПЕРАТУРЫ РАСТВОРЕНИЯ В ЗАВИСИМОСТИ ОТ ИЗМЕНЕНИЯ ДАВЛЕНИЯ (146).

Компоненты	$t°$	кг $см^{-2}$	$\frac{\Delta t}{\Delta p}$
S			
B=C_6H_5Cl, Хлорбензол	117	5÷85	−0.025
SO_2			
B=C_6H_{14}, Гексан . .	11.9	10÷130	−0.023
B=$C_{10}H_{22}$, Диизоамил	34.1	10÷130	+0.03

IV. Оба компонента A и B имеют «формулу-ключ», начинающуюся с числа 16. Для обоих компонентов «порядок ℭ» (см. «Справочник» т. V, стр. 124).

$t°$	% A	
CCl_4		
B=CH_2O_2, Муравьиная кислота (44)		
25	6.5	96.7

CS_2

B=CH_2O_2, Муравьиная кислота (44)

25	4.45	98.7

B = CH_4O, Метиловый алкоголь (26, 86, 110)		
−73.6	18.7	
−38.7	28.8	
−18.85		99.64
− 4.43	41.3	
+ 6.46		98.74
10	47.7	98.4
15	50.2	97.9
20	53.3	97.2
25	57.3	96.0
30	62.7	94.0
35	72.7	88.9
36.5	80.8	

B = C_2H_6O, Этиловый алкоголь (47, 72, 86)		
−108.04		99.09
−100	32.0	99
− 80	38.5	98.7
− 60	46.7	98.0
− 40	57.4	96.1
− 30	67.1	93.0

$t°$	% A	
− 25	76.3	87.6
− 24.3	82.3	

$CHBr_3$

B=CH_2O_2, Муравьиная кислота (44)

25	20.2	97.8

$t°$	% B

CH_2O_2

Муравьиная кислота

B=C_6H_6, Бензол (33)		
3.8	10.2	
25	14.1	90.4
30	15.1	89.6
40	17.8	87.0
50	21.0	83.4
60	25.7	77.9
70	35.1	68.6
73.2	51.8	
(44)		
25	13.1	87.3

$t°$	% A
B=C_7H_8, Толуол (44)	
25	9.9	91.6
B=C_8H_{10}, Ксилол (44)	
25	8.04	93.2
B=Керосин (44)	
25	0.89	98.4

$t°$	% B
B=Хлопковое масло (44)	
25	0.76	92.0

$t°$	% A

CH_3J

Иодистый метил

B=C_5H_5N, Пиридин (4)		
78.4m	32.17	
79m	29.23	
80.4m	23.92	
81.0Q*1		
86.6	16.94	
87.0		37.31
117.0		42.90

*1 Твердая фаза=AB.

$t°$	% B	
CH_4O		
Метиловый алкоголь		
B=C_6H_{12}, Циклогексан (75, 92.5)		
16	31	
21.8		95.9
29.0	38.3	
38.5		91.0
39.9	50.6	
47.0		81.3
47.2	62.7	

$t°$	% B	
48.2		77.6
49.1	71	
B=C_6H_{14}, Гексан (110)		
10	26.5	96.8
20	31.6	95.9
25	34.7	95.1
30	38.3	93.7
35	43.6	91.2
40	52.7	85.5
42.6	68.9	
B=Хлопковое масло (44)		
25	7.79	95.0

$t°$	% A

$C_2H_4O_2$

Уксусная кислота

B=Керосин (44)		
25	17.8	88.8

$t°$	% B
B=Хлопковое масло (44)	
25	5.3	64.2

$t°$	% A

C_2H_6O

Этиловый алкоголь

B=$C_4H_4N_2$, Нитрил янтарной кислоты (116)		
13.4Q$_B$	20.2	
13.5		87.5
19.3	25.0	
20.0		84.0
24.6		80.1
28.2		75.1
29.2	39.8	
30.8	51.1	
31.2	59.2	

$t°$	% B

B=$C_4H_8Cl_2S$, Ди-(2-хлорэтил)-сульфид (горчичный газ, «иприт») (139)

6	45.3	
7	46.6	
8	48.3	
9	50.4	
10	52.9	
11	56.0	
12	59.7	
13	64.1	
14	69.1	94.2
15	75.9	90.1
15.6	83.5	

B=C_4H_{10}, *n*-Бутан (73)
Критическая $t°$ полного взаимного смешения= 37.5°

B=C_5H_{12}, Изопентан (73)
Критическая $t°$ полного взаимного смешения= −30°

$t°$	% B

B=$C_7H_5N_5O_8$, 2, 4, 6,-Тринитрофенилметилнитрамин (20.1)
Критическая $t°$ полного взаимного смешения=105°

B=$C_7H_5N_3O_6$
Тринитротолуол (20)
Критическая $t°$ полного взаимного смешения=96.5°

B=Хлопковое масло (161)

25	8.45	81.3

$t°$	% A

$C_2H_6O_4S$
Диметилсульфат
B=Скипидар (29)

25.2	2.80	
38.0		93.99
50.3	5.28	
74.0	10.16	88.53
94.8	19.50	
95.3		80.54
101.9	27.79	
104.4		68.90
105.6	33.89	
107.9		57.44
108.2	50.22	

C_3H_6O
Ацетон
B=$C_3H_8O_3$, Глицерин (84)

10	10.9	
20	12.3	
30	13.7	
40	15.1	89.6
50	16.8	88.6
60	19.0	86.4
70	21.3	83.0
80	25.1	78.0
90	34.0	69.8
95	44.0	59.5
95.7	51.7	

$t°$	% B

$C_3H_8O_3$
Глицерин
B=C_4H_8O
Этилметилкетон (84)

40	4.0	
50	4.5	92.2
60	5.2	91.8
80	6.8	90.2
100	8.6	89.4
120	9.8	88.0
130	11.4	84.0
140	13.6	80.4
150	17.0	78.6
160	32.0	64.4
164.5	48.4	

$t°$	% B

B=$C_5H_{12}O$, Изоамиловый алкоголь (84)

20	2.6	81.8
30	4.7	78.5
40	6.8	75.2
50	8.9	70.7
60	11.0	63.8
70	17.2	53.2
74.2	34	

B=C_7H_6O, Бензальдегид (85)

67.5	4.5	
85.5		97.0
90	5.2	96.6
100	7.2	95.6
110	9.0	94.1
120	11.6	92.1
130	16.2	89.2
140	21.1	85.3
150	27.7	79.5
155	33.9	73.7
160	48.0	60.0
160.7	54.1	

$t°$	% A

B=$C_7H_6O_2$, Салициловый альдегид (85)

100		92.8
110	3.2	90.8
120	4.7	88.7
130	6.3	86.6
140	8.0	84.2
150	10.0	81.3
160	13.6	77.0
170	22.2	68.0
175	30.0	59.8
176.6	44.8	

$t°$	% B

B=C_7H_8O, Анизол (85)

160	5.6	
180	10.1	
200	14.6	
220	19.2	
240	24.2	87.7
260	31.5	80.7
270	38.2	73.8
275.5	56	

$t°$	% A

B=$C_7H_8O_2$, Гваякол (85)

39.5	44	
40	37.2	52.0
45	28.5	66.6
50	25.2	69.5
55	23.7	70.4
60	23.5	70.7
65	24.1	70.4
70	25.6	69.4
75	28.3	67.3
80	32.5	61.8
82	35.7	54.0
83.5	43	

$t°$	% A

B=C_7H_9N, Метиланилин (99)

190		85.5
200	11.2	84.3
210	15.4	79.9
215	19.5	75.3
220	26.5	67.4
224.5	46	

B=C_7H_9N, o-Толуидин (99)

100	7.8	87.6
110	8.8	86.8
120	10.7	85.2
130	13.9	82.2
140	18.4	77.2
150	26.6	69.7
154.4	47.2	

B=C_7H_9N, m-Толуидин (99)

6.7	46	
10	28.0	69.5
20	19.5	84.4
30	16.6	86.7
40	16.0	87.2
50	16.0	87.6
60	16.0	87.0
70	16.0	86.0
80	16.2	84.3
90	17.0	81.7
100	19.8	77.8
110	25.4	71.2
115	29.5	66.2
120.5	47	

$t°$	% B

B=C_7H_9NO, o-Анизидин (99)

141.0	34.25	
142.5		73.09
143.0	43.57	
144.5	51.69	
145.0	61.25	

B=C_8H_8O, Ацетофенон (84)

90		97.2
100	4.7	96.4
110	5.6	95.6
120	6.7	94.3
130	8.0	92.6
140	9.7	90.4
150	11.8	87.9
160	14.6	84.5
170	18.4	79.3
180	26.3	70.2
185.5	48	

B=$C_8H_{10}O_2$, Моноэтиловый эфир пирокатехина (99)

172.5	20.0	
175	21.1	
180	23.8	82.6
185	27.6	76.3
190	33.5	68.0
192.9	49.5	

$t°$	% A

B=$C_8H_{11}N$, Диметиланилин (99)

200	8.0	
220	10.6	90.6
240	13.3	87.7
260	16.2	84.4
270	20.1	80.3
280	29.0	71.4
285	38.3	61.8
287	50	

$t°$	% B

B=$C_9H_{13}N$, Этилбензиламин (99)

50	34	
60	5.8	72.8
80	3.6	86.8
100	3.5	88.8
140	4.4	88.2
180	6.5	86.2
220	11.6	84.2
260	21.5	81.5
270	26.5	79.2
275	31.0	77.5
281	56	

$t°$	% A

$C_4H_8Cl_2S$
Ди-(2-хлорэтил)-сульфид (горчичный газ, «иприт»)
B=Лигроин (140)
$t°_{кип.}$=>100°; d^{24}_{24}=0.6677

9.0Q_A	(31.5)	86.4
9.6		84.5
10.3	32.5	
12		82.6
14		80.9
14.5	39.3	
16	43.7	
17.22		76.1
17.5	49.4	
18.3	56.8	
19	(66)	

B=Газолин (140)
$t°_{кип.}$=60°÷180°

4.2	30.08	
4.5	30.14	
7.3		87.34
7.8		87.17
9.0	36.46	
9.5	36.51	
13.5	46.21	
14	46.32	
18		77.53
18.7	53.49	
20.4	66.02	

$t°$	% A	
B=Керосин (140) $t°_{кип.}=130°\div260°$		
8.9		91.88
9.5	33.13	
14.2	39.79	
14.3		89.68
21.9		84.93
24.3		81.42
25	68.67	
25.6	75	

$t°$	% A	
B=Жел.-дор. осветительное масло (140) $t°_{кип.}=160°\div300°$		
9.3	21.64	
14.5	24.33	
20.9	29.88	
23.6	38.49	
25.0		90.78
28.0		88.74
31.3		86.58
33.0	47.95	
35	54.48	
37	63.8	

$C_4H_{10}O$
Этиловый эфир

$t°$	% B	
B=$C_{18}H_{12}$, Хризен (12, 144, 145) Критическая $t°$ полного взаимного смешения = 207°÷218° с 21% B в растворе		

Хлорированное горчичное масло
$t°_{кип.}=112°$ при 17 *мм*;
$d_{20}^{20}=1.355$

$t°$	% A	
B=Жел.-дор. осветительное масло (140) $t°_{кип.}=160°\div300°$		
−1	36	88.5
0	36.5	88
+1	37	87.5
2	38	87
3	39.5	86.5
4	42	85
5	44	84
6	48	82.5
7	55	80.5
8	(65)	(77)
8.3	(72.5)	

C_5H_{10}
Амилен

$t°$	% A	
B=C_6H_7N, Анилин (69)		
−0.15	18.5	
+3.9		79.8
10.1		71.8
10.7	28.5	
14.15	39.6	
14.3		52.3
14.5	48.4	

$t°$	% B	
C_5H_{12} Изопентан		
B=$C_6H_5NO_2$ Нитробензол (144, 145, 146). Критическая $t°$ полного взаимн. смешения = 32.6° с 50.37% B в растворе		
B=C_6H_6O, Фенол (14)		
17.55	12.41	
26.60		91.87
29.35	16.95	
39.15		86.10
49.20	24.58	
54.95	28.46	
55.85		73.86
60.75	35.70	
62.25	45.33	
62.55		61.92
63.25		52.15
63.5	51.0	

$t°$	% A	
B=$C_{12}H_{11}N$, Дифениламин (13)		
15m	13.0	87.0
20m	16.4	84.7
25m	19.4	81.7
30m	22.5	80.2
35m	26.8	77.9
40m	33.8	72.0
41.9Q_B	37.2	68.9
42.5	40.3	67.4
44.9	54.2	

$t°$	% B	

$C_6H_5NO_2$
Нитробензол

$t°$	% A	
B=C_6H_{14}, Гексан (143, 145)		
−0.2	17.76	
+5.0		80.08
5.8	19.47	
14.0		70.94
15.5	29.72	
16.1		67.21
17.7	34.21	
18.7		57.29
21.02	48.43	

$t°$	% A	

C_6H_6
Бензол

$t°$	% B	
B=$C_6H_6O_2$, Резорцин (110)		
40m	16.60	
50m	18.16	
60m	20.04	95.41
70m	22.46	93.36
80m	25.51	90.73
90m	29.02	87.20
95.5Q_B		
100	34.17	81.30
108.9	58.1	

$t°$	% A	
B=$C_6H_8N_2$, *m*-Фенилендиамин (130)		
53.8Q_B	25.00	
54.7	25.16	
55.5	25.44	
58.8	27.86	
59.8		80.64
60.0	28.96	
64.2	34.09	
66.5	38.40	
68.8	49.09	
69.0	60.96	

$t°$	% B	
B=$C_8H_{10}N_2O$, *m*-Моноацетилфенилендиамин (130)		
184.9Q_B		77.5
188.4		76.86
193.4		76.16
201.9		74.65
227.8		68.90
228.5	22.75	
257.6		57.03
263.4	39.10	
265.1		49.23
265.5	44.31	
266	(46.4)	

$t°$	% B	
B=$C_8H_{10}N_2O$, *p*-Моноацетилфенилендиамин (130)		
146.8Q_B		74.0
147.1		72.71
150.1		71.05
155.9		67.66
163.5		63.07
170.0		59.95
180.8	17.36	
181.3		51.70
186.3		41.23
187.8	30.12	
188	(35.3)	

C_6H_6O
Фенол

$t°$	% A	
B=C_6H_{14}, Гексан (14)		
14.40	17.58	
20.75		88.57
29.20		83.94
31.70	26.11	
34.20	29.98	
37.00		68.78
37.65	40.20	64.96
38.65	41.64	
42.15	50.14	
42.5	51	

$t°$	% A	
B=C_7H_{16}, Гептан (14)		
13.20	23.81	
14.45		79.36
17.95		74.02
20.05		65.41
22.05	33.31	
23.40	43.69	
23.50	45.8	

$t°$	% B	
B=C_8H_{18}, Октан (14)		
19.65	14.0	
22.6	15.1	86.7
25	16.0	85.3
30	17.8	82.4
35	20.2	79.2
40	23.6	74.3
45	29.4	66.8
48	36.5	58.4
49.5	47	

$t°$	% A	

$C_6H_6O_2$
Резорцин

$t°$	% A	
B=C_8H_{10}, *m*-Ксилол (13)		
60m	2.95	88.2
70m	3.80	87.1
80m	4.77	85.5
90m	6.35	83.9
100m	7.75	82.3
100.3Q_A	8.1	81.8
110	10.1	80.2
120	12.9	77.3
130	16.5	73.9
135	19.2	71.4
140	22.3	67.6
145	28.4	59.7
148.7	43.6	

C_6H_7N
Анилин

B=C_5H_{10}, Циклопентан (17)
Критическая $t°$ полного взаимного смешения=18°

B=C_5H_{12}, Пентан (17)
Критическая $t°$ полного взаимного смешения=72°

C_5H_{12}, Изопентан (17)
Критическая $t°$ полного взаимного смешения=77°

B=C_6H_{12}
Метилциклопентан (17)
Критическая $t°$ полного взаимного смешения=35°

$t°$	% A	
B=C_6H_{14}, Гексан (17, 26, 66)		
20	7.2	
30	10.0	89.6
40	14.0	86.8
50	23.1	80.6
55	29.0	74.8
58	37.6	68.0
59.6*1	52	

*1 69° (17); p=?.

B=C_6H_{14}, Изогексан (17)
Критическая $t°$ полного взаимн. смешения=73.8°

B=C_7H_{14}
Диметилциклопентан (17)
Критическая $t°$ полного взаимного смешения=45°

B=C_7H_{14}
Метилциклогексан (17, 146)
Критическая $t°$ полного взаимного смешения=35°

B=C_7H_{16}, Гептан (17)
Критическая $t°$ полного взаимного смешения=70°

B=C_7H_{16}, Изогептан (17)
Критическая $t°$ полного взаимн. смешения=72.8°

B=C_8H_{16}
Диметилциклогексан (17)
Критическая $t°$ полного взаимного смешения=49°

B=C_8H_{18}, Октан (17)
Критическая $t°$ полного взаимного смешения=72°

B=C_8H_{18}, Изооктан (17)
Критическая $t°$ полного взаимного смешения=74°

$t°$	% B

$C_{10}H_7NO_2$ Нитронафталин
B=**Парафин** (14)

43.4	11.65	
54.0		94.52
59.0	16.65	
72.0		92.01
75.0	25.01	
76.0		91.32
90.0	36.10	
98.5	45.38	
99.0		83.97
101.0		74.33
102.0	54.54	
103.0	65.5	

ИЗМЕНЕНИЯ КРИТИЧЕСКОЙ ТЕМПЕРАТУРЫ РАСТВОРЕНИЯ С ИЗМЕНЕНИЕМ ДАВЛЕНИЯ.

Компоненты B под соответственными компонентами A, напечатанными более крупным шрифтом.

Компоненты	$t°$	*кг см*$^{-2}$	$\frac{\Delta t}{\Delta p}$
CO_2 (146)			
$C_6H_5NO_3$, *o*-Нитрофенол	24.8	83÷1275	0.33
CS_2 (146)			
CH_4O, Метиловый алкоголь	48.5	5÷85	0.015
C_3H_6O, Ацетон	−39.5	10÷110	0.01
CH_2O_2, Муравьиная кислота (146)			
C_6H_5Cl, Хлорбензол	106.6	5÷65	0.035
C_6H_6, Бензол	82	5÷65	0.03
CH_2J_2, Иодистый метилен (146)			
C_2H_6O, Этиловый алкоголь	93.8	5÷75	−0.004
C_3H_8O, Пропиловый алкоголь	75.7	1÷100	+0.006
C_3H_8O, Изопропиловый алкоголь	93.2	1÷200	0.012
$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь	77.5	1÷80	0.012
C_6H_{12}, Циклогексан	34.5	5÷120	0.01
C_6H_{14}, Гексан	105.4	5÷155	−0.02
$C_{10}H_{22}$, Диизоамил	119.5	5÷65	−0.015
CH_4O, Метиловый алкоголь			
C_4H_{10}, *n*-Бутан (73, 146)	16.6	20÷150	+0.007
C_4H_{10}, Изобутан (146)	20.1	10÷140	0.004
C_6H_{12}, Циклогексан (146)	59.5	50÷1000	0.0227
C_6H_{14}, Гексан (146)	42.2	1÷105	0.032
$C_{10}H_7Br$, Бромнафталин (146)	62	5÷195	−0.025
$C_{10}H_{22}$, Диизоамил (146)	86.8	10÷150	+0.04
$C_2H_4O_2$, Уксусная кислота			
$C_{10}H_7Br$, Бромнафталин (146)	42	5÷210	0.025
C_2H_6O, Этиловый алкоголь			
$C_4H_4N_2$, Нитрил янтарной кислоты (146)	24.3	10÷160	−0.005
C_3H_5N, Пропионитрил			
$C_{10}H_{22}$, Диизоамил (146)	55.1	1÷150	+0.016
C_3H_6O, Ацетон			
$C_{10}H_{22}$, Диизоамил (146)	18	1÷90	0.01
$C_4H_4N_2$, Этиленцианид			
$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь (146)	67.0	5÷155	−0.004
C_4H_{10}, *n*-Бутан (146)			
$C_6H_5NO_2$, Нитробензол	28.3	15÷150	−0.04
C_6H_7N, Анилин	83	15÷90	−0.08
$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь			
$C_{10}H_7Br$, Бромнафталин (146)	8.6	1÷180	−0.01
C_5H_{10}, Амилен			
C_6H_7N, Анилин (146)	21.8	1÷165	−0.02
C_5H_{12}, Изопентан			
$C_6H_5NO_2$, Нитробензол (144, 146)	32.6	1÷300	−0.026
$C_6H_5NO_2$, Нитробензол			
C_6H_{14}, Гексан (143, 146)	20.81	1÷825	−0.008
	20.8	1÷825	−0.01
$C_{10}H_{22}$, Диизоамил (146)	28.37	1÷1225	−0.0011
Петролейный эфир (146)	13.95	1÷725	+0.0014
C_6H_6, Бензол			
$C_6H_6O_2$, Резорцин (146)	109.1	10÷170	−0.03
$C_6H_6O_2$, Резорцин			
C_8H_{10}, Этилбензол (146)	151.5	5÷65	−0.025
C_6H_7N, Анилин			
C_6H_{12}, Циклогексан (17, 146)	32.37	1.8÷250	+0.0068
C_7H_{14}, Метилциклогексан (146)	41.3	1÷140	0.003
$C_{10}H_{22}$, Диизоамил (146)	82	5÷180	−0.001
C_7H_9N, *m*-Толуидин			
$C_{10}H_{22}$, Диизоамил (146)	38.5	10÷75	−0.003

Литература.

(Ключ к периодическим изданиям—в конце тома.)

(1) Aignan, *34*, **124:** 1013; 97. (2) Aignan et Dugas, *34*, **129:** 643; 99. (3) Alekseëv, *8*, **28:** 305; 86. (4) Aten, *7*, **54:** 124; 06. (5) Bakhuis Roozeboom, *70*, **3:** 73; 84. (6) Balbiano, *25*, **9:** 1437; 76. (7) Blanksma, *176*, **7:** 417; 10. (8) Bödtker, *7*, **22:** 505; 97. (9) Bogert and Ehrlich, *1*, **41:** 741; 19.
(10) Boutaric, *42*, **18:** 126; 20. (10.5) Boutaric et Corbet, *34*, **183:** 42; 26. (11) Bray, *1*, **32:** 932; 10. (12) Bückner, *7*, **54:** 665; 06. (13) Campetti, *23*, **52:** 114; 17. (14) Campetti e Delgrosso, Mem. R. Accad. Sci. Torino, **61:** 187; 11. *10*, **2:** 433; 13. (15) Chancel et Parmentier, *34*, **99:** 892; 84. (16) Chancel et Parmentier, *34*, **100:** 773; 85. (17) Chavanne et Simon, *34*, **168:** 1111; 19. (18) Clifford, *45*, **13:** 631; 21. (19) Cox and Cretcher, *1*, **48:** 451; 26. (19.5) Cox, Nelson and Cretcher, *1*, **49:** 1080; 27.
(20) Crismer, *28*, **29:** 28; 20. (20.1) Crismer et Timmermans, *28*, **29:** 34; 20. (21) Dancer, *4*, **15:** 477; 62. (22) Davis, *1*, **38:** 1166; 16. (23) Dietz, *487*, **43:** 290; 98. (24) Dolgolenko, *7*, **62:** 499; 08. (25) Draper, *135*, **35:** 87; 77. (26) Drucker, *70*, **42:** 552; 23. (27) Drucker und Moles, *7*, **75:** 405; 10. (28) Dubrisay et Toquet, *27*, **25:** 354; 19. (29) Dubroca, *42*, **5:** 463; 07.
(30) Earle, *54*, **37:** 274T; 18. (31) Euler, *7*, **31:** 360; 99. (32) Euler och Svanberg, *19*, **6:** No. 14; 17. (33) Ewins, *4*, **105:** 350; 14. (34) Faucon, *6*, **19:** 70; 10. (35) Flaschner, *7*, **62:** 493; 08. (36) Flaschner, *4*, **95:** 668; 09. (37) Flaschner and McEwen, *4*, **93:** 1000; 08. (38) Flaschner und Rankin, *57*, **31:** 23; 10. (39) Flückinger, *293*, **7:** 103; 75.
(40) Fontein, *7*, **73:** 212; 10. (41) Forbes and Coolidge, *1*, **41:** 150; 19. (42) Friedländer, *7*, **38:** 385; 01. (43) Friedrich und Wachlert, *187*, **10:** 976; 13. (44) Gordon and Reid, *50*, **26:** 773; 22. (45) Groschuff, *9*, **17:** 348; 11. (46) Guthrie, *3*, **18:** 22; 84. (47) Guthrie, *3*, **18:** 495; 84. (48) Hantzsch und Sebalt, *7*, **30:** 258; 99. (49) Harkins and Cheng, *1*, **43:** 35; 21.
(50) Herz, *25*, **31:** 2669; 98. (51) Hildebrand and Buehrer, *1*, **42:** 2213; 20. (52) Hill, *1*, **45:** 1143; 23. (53) Hill and Attisani, *0*. (54) Hill and Brunhuber, *0*. (55) Hill and Macy, *1*, **46:** 1132; 23. (56) Hill and Malisoff, *1*, **48:** 918; 26. (56.5) Hill and Morrow, *0*. (57) Horiba, *41*, **31:** 922; 10. (58) Hudson, *7*, **47:** 113; 04. (59) Jaeger, *416*, **4:** 17; 23.
(60) Jaeger, *416*, **4:** 259; 23. (61) Jenkin and Shorthose, *B67*. (62) Jones, *4*, **99:** 392; 11. (63) Jones and Hartman, *78*, **30:** 295; 16. (64) Kablukov and Malisheva, *1*, **47:** 1553; 25. (65) Kendall, Crittenden and Miller, *1*, **45:** 963; 23. (66) Keyes and Hildebrand, *1*, **39:** 2126; 17. (67) Klobbie, *7*, **24:** 615; 97. (68) Kolthoff, *176*, **14:** 1081; 17. (69) Konowalow, *8*, **10:** 360; 03.
(70) Kraus and Lucasse, *1*, **44:** 1949; 22. (71) Kraus and Zeitfuchs, *1*, **44:** 1249; 22. (72) Kuenen, *3*, **6:** 637; 03. (73) Kuenen, *64P*, **14:** 644; 12. (74) Lattey, *3*, **10:** 397; 05. (75) Lecat, Thesis, Bruxelles, 1909. (76) Leone e Angelescu, *36*, **52 II:** 61; 22. (77) Leone e Benelli, *36*, **52 II:** 75; 22. (78) Lieben und Rossi, *13*, **159:** 58; 71. (79) Linde, *19*, **6:** No. 20; 17.
(80) Linebarger, *135*, **70:** 52; 94. (81) Lumière et Barbier, *27*, **33:** 783; 05. (82) Mains, *33*, **26:** 779; 22. (83) Marsson, *293*, **74:** 290; 53. (84) McEwen, *4*, **123:** 2279; 23. (85) McEwen, *4*, **123:** 2284; 23. (86) McKelvy and Simpson, *1*, **44:** 105; 21. (87) Menschutkin, *93*, **49:** 34; 06. (88) Меншуткин, *496*, **13:** 1, 263, 411, 565; 10. (89) Меншуткин, *496*, **14:** 251; 11.
(90) Merriman, *4*, **103:** 1774; 13. (91) Meyer, *25*, **44:** 2966; 11. (92) Meyer, *9*, **17:** 976; 11. (92.5) Mondain-Monval, *34*, **183:** 1104; 26. (93) Moore and Roaf, *5*, **77:** 86; 05. (94) Nernst, *7*, **6:** 16; 90. (95) Orton and Jones, *4*, **101:** 1708, 1720; 12. (96) Osaka, *58*, **84:** 248; 10. (97) Osaka, *41*, **31:** 221; 10. (98) Osaka, *172*, **4AI:** 308; 09. *10*, **2:** 432; 13. (99) Parvatiker and McEwen, *4*, **125:** 1484; 24.
(100) Pascal et Dupuy, *27*, **27:** 353; 20. (101) Pearce and O'Leary, *453*, **30:** 379; 23. (102) Price and Green, *54*, **39:** 98; 20. (103) Rayman, Diss. Budapest, 1906. (104) Reinders, *7*, **77:** 213; 11. (105) Rex, *7*, **55:** 355; 06. (106) Rhodes and Markley, *50*, **25:** 527; 21. (107) Riedel, *7*, **56:** 243; 06. (108) Riesenfeld und Schwab, *25*, **55:** 2088; 22. (109) van Rossem, *7*, **62:** 681; 08.
(110) Rothmund, *7*, **26:** 433; 98. (111) Ruff und Ledner, *25*, **41:** 1948; 08. (112) Scarpa, *42*, **2:** 447; 04. (113) Scheiffer, *64P*, **15:** 380; 12. (114) Schoorl et de Weerd, *70*, **41:** 15; 22. (115) Schreinemakers, *7*, **23:** 417; 97. (116) Schreinemakers, *7*, **27:** 95; 98. (117) Schreinemakers, *7*, **29:** 577; 99. (118) Schuncke, *7*, **14:** 331; 94. (119) Schwab, *7*, **110:** 599; 24.
(120) Seekles, *70*, **42:** 706; 23. (121) Seidell, *464*, No. **67**; 10. (122) Seyer and Dunbar, *69*, **16:** 307; 22. (123) Seyer and Gill, *69*, **18 III:** 209; 24. (124) Seyer and Hugget, *69*, **18 III:** 213; 24. (124.5) Shükarev, *7*, **71:** 90; 10. (125) Sidgwick and Aldous, *4*, **119:** 1001; 21. (126) Sidgwick and Allot, *4*, **123:** 2819; 23. (127) Sidgwick and Clayton, *4*, **121:** 2263; 22. (128) Sidgwick and Dash, *4*, **121:** 2586; 22. (129) Sidgwick and Ewbank, *4*, **119:** 979; 21.
(130) Sidgwick and Neill, *4*, **123:** 2813; 23. (131) Sidgwick, Pickford and Wilsdon, *4*, **99:** 1122; 11. (132) Sidgwick and Rubie, *4*, **113:** 1013; 21. (133) Sidgwick, Spurrell and Davies, *4*, **107:** 1202; 15. (134) Sidgwick and Turner, *4*, **121:** 2256; 22. (135) Smirnoff, *7*, **58:** 667; 07. (136) Smits and Maarse, *64P*, **14:** 192; 11. (137) Stas, *14*, **19:** 146; 47. (138) Thompson and Black, *45*, **12:** 1066; 20. (139) Thompson, Black and Sohl, *1*, **43:** 877; 21.
(140) Thompson and Odeen, *45*, **12:** 1057; 20. (141) Thorin, *7*, **89:** 685; 15. (142) Thorne, *4*, **119:** 262; 21. (143) Timmermans, *7*, **58:** 129; 07. (144) Timmermans, *64P*, **13:** 507; 10. (145) Timmermans, Thesis, Bruxelles, 1911. (146) Timmermans, *42*, **20:** 491; 23. (147) Tolloczko, *7*, **20:** 389; 96. (148) Traube, *25*, **17:** 2294; 84. (149) Tsakalotos, *27*, **5:** 397; 09.
(150) Tsakalotos, *7*, **68:** 32; 10. (151) Vaubel, *52*, **52:** 72; 95. (152) Vaubel, *52*, **59:** 30; 99. (153) Verschaffelt, *7*, **15:** 437; 94. (154) Verschaffelt, *70*, **42:** 683; 23. (155) Walden und Centnerszwer, *7*, **42:** 432; 02. (156) Walker, *7*, **5:** 193; 90. (157) Wildermann, *7*, **11:** 407; 93. (158) Wilson, *1*, **43:** 704; 21. (159) Winkler, *136*, **23:** 687; 99.
(160) Wittstein, *495*, **11:** 567; 62. (161) Wroth and Reed, *1*, **38:** 2316; 16. (162) Seyer and Gallaugher, *69*, **20:** 343; 26.

ТОЧКИ ЗАТВЕРДЕВАНИЯ—РАСТВОРИМОСТЬ: СИСТЕМЫ, СОДЕРЖАЩИЕ В КАЧЕСТВЕ ОДНОГО ИЗ КОМПОНЕНТОВ НЕМЕТАЛЛИЧЕСКИЙ ЭЛЕМЕНТ*.

C. Tourneux.

СОДЕРЖАНИЕ.

	Стр.
Сокращения и обозначения	92
Двухкомпонентные системы	124
I. Оба компонента A и B представляют собой элементы	131
II. Компонент A—элемент; компонент B—соединение, для которого «формула-ключ» не начинается с числа 16	131
III. Компонент A—элемент; компонент B—соединение, для которого «формула-ключ» начинается с числа 16	132
IV. Криоскопические данные	137
Трехкомпонентные системы	140

Погрешность измерений (в $t°$ или в $\%_m$) выражена здесь в виде наибольшего отклонения экспериментально полученных данных от тех значений, которые могут быть выведены либо путем использования данных, имеющихся в таблице, либо при использовании кривой, вычерченной на основании имеющихся оригинальных данных.

---

* За исключением 1) понижения точек замерзания водных растворов, о которых см. т. VI, R. E. Hall и Miles S. Sherrill—«Понижение точек затвердевания водных растворов», и 2) некоторых двухкомпонентных систем, содержащих в качестве одного из компонентов — железо, о которых см. т. II, стр. 207.

ДВУХКОМПОНЕНТНЫЕ СИСТЕМЫ.

1. Оба компонента A и B представляют собой элементы. «Нормальный порядок» (см. т. V, стр. 124).

O

B=V (153)

$t°$	%m A
B	
1715	0
B_2A_3(?)	
1734	7.3
1828	36.0
1935	51.0
2000	58.5

Cl

B=Br (95)

$t°$ ±2	%m A ±4	
	Смеш.	Жидк.
− 7.3*1	0	
− 11.0	2	5
− 14.5	4	10
− 22.5	9	20
− 31.5	16	30
− 42.0	25	40
− 54.0	34	50
− 62.5	43	60
− 71.5	52	70
− 80.0	63	80
− 90.0	76	90
− 98.0	86	95
−102.0	100	

*1 ±0.2°.

B=J (159, 160)

$t°$ ±1	%m A
B	
114.5	0
99.5	10
77.0	20
45.0	30
4m	41
B+BA(α)	
8E	40
B+BA(β)	
1mE	42
BA(α)	
18.5	45.0
27.5	50.0
BA(β)	
6m	45
14m	50.0
BA(α)+BA_3	
22E	54.4
BA(β)+BA_3	
12mE	52.5
BA_3	
20.5m	54
55.0	60.0
83.0	65.0
95.0	70.0
101.0	75.0
96.0	90.0
+ 30.0	99.9
BA_3+A	
−102E	(?)
A	
−101.5	100

B=S (10, 150)

$t°$ ±1	%m B
A	
−102	0
A_XB	
− 38	8.2
A_XB+A_4B	
− 39E	9.86
A_4B	
− 32	15.0
− 30.5	20.0
− 35.5	25.0
− 66.5	35.0
$A_4B+A_2B_2$	
−101.5E	42.5
A_2B_2	
− 85.0	48.0
− 80.0	50.0
A_2B_2+B	
− 83.0E	52.0
B(P)*1	
− 5.0	55.0
+ 37.5	65
60.0	75
76.0	85
B(P)+B(M)	
95.6U	95
B(M)	
118.8	100

*1 P—ромбич.; M—моноклинич.

B=Te (46)

$t°$ ±2	%m B ±0.5
BA_4	
223	20.0
Смеш.$_1$	
213	20.6 | 22.5
204.5	21.2 | 27.5
Смеш.$_1$+Смеш.$_2$	
202.5E	21.4 | 30.0
	39.5 | 30.0
Смеш.$_2$	
218 ↓	43.2 | 35.0
233	46.7 | 40.0
Смеш.$_2$+B	
238.5U	48.0 | 41.5
B	
252.5	50.0
275.5	60.0
294.0	65.0
332	70.0
388	80.0
426	90.0
453	100.0

$TeCl_4$ очень слабо растворим в жидком Cl_2.

B=Bi (50)

$t°$ ±2	%m B
A_4B	
206	14.2
226	20.0
221	20.8

$t°$ ±2	%m B
A_4B+A_3B	
206E	21.5
A_3B	
220	22.4
232	25.0
225	26.5
A_3B+AB	
209E	27.5
AB	
280	30.0
318*1	38.0
318*1	85.5
303	89.5
283	93
AB+B	
267.5E	94.5
B	
271.5	100

*1 Два жидких слоя следующего состава:

tS	%m B	
328	34	
332		83.8
334	32	
340		82.5

Br

B=J (161)

$t°$	%m B ±1.0
A	
− 7.3	0
Смеш.$_1$	
− 6.1	10 | 5
− 2.8	18 | 10
+ 2.5	(24) | 15
13.8	(33) | 25
31.0	43 | 40
AB	
41.0	50.0
Смеш.$_2$	
46.0	58 | 55
52	(66) | 60
83.7	85 | 80
99.0	93 | 90
B	
110.6	100
Смеш.	
19	32.5
36	47.1
40.4	50
49	60.4
100	92.9

B=S (154)

$t°$ ±1	%m B
A	
− 7.3	0
− 10.0	10.0
− 16.0	20.0
− 23.0	25.0
− 38.5	30.0
− 47.5	35.0

$t°$ ±1	%m B
A_2+A_2B_2	
− 52.0E	38.5
A_2B_2	
− 50.5	40.0
− 45.5	45.0
− 39.5	50.0

B=Te (46)

A_4B		
363	20.0	
Смеш.$_1$		
322	22.4	25.0
290	24.2	30.0
264	25.9	35.0
223	27.2	45.0
Смеш.$_1$+Смеш.$_2$		
200E	29.5	52.5
	61.0	52.5
Смеш.$_2$		
211	62.7	55.0
Смеш.$_2$+B		
225U	64.5	60.1
B		
247	65.0	
290	70.0	
335	75.0	
394	85.0	
436	95.0	
453	100.0	

$TeBr_4$ очень слабо растворим в Br_2.

B=Bi (50)

$t°$ ±2	%m B
A_3B	
218	25.0
214.5	27.0
A_3B+AB	
205E	29.2
AB	
242	31.5
267	35.0
285*1	38.0
285*1	80.5
273	89.3
AB+B	
261E	94.6
B	
266.5	97.0
271.5	100

*1 Два жидких слоя следующего состава:

tS	%m B	
297	39.8	
299		84.5
306	41.1	
311		87.7

$t°$ ±1	%m B

J

B=S (28, 51, 120, 157)

A	
114.0	0
111.2	10.0
108.0	20.0
104.7	30.0
101.5	40.0
96.0	50.0
89.4	60.0
79.5	70.0
A+B*1	
65.7E	80.5
B*1	
71.5	85.0
81.5	90.0
96.0	95.0
119.0	100.0

*1 Моноклин.

B=Se (17, 137)

$t°$ ±2	%m B
A	
113	0
100	10
89	20
80	30
70	40
A+B	
58E	50
B	
93	60
124.5	70
157	80
190	90
218.5	100

B=Te (46)

$t°$ ±1	%m B
A	
114.2	0
A+A_4B	
113.5E	0.5
A_4B	
280	20.0
235	30.0
188	37.5
A_4B+Смеш.	
176.3E	45.0 | 41.0
Смеш.	
177.5	45.5 | 42.0
182	47.0 | 45.0
Смеш.+B	
183.5U	47.5 | 45.3
B	
191	50.0
203	54.0
235	57.5
256	60.0
279	65.0
298	70.0
355	77.5
453	100.0

$t°$*1	%m B

B=As (48, 142, 143)

A	
113.5	0
103.5	5.0
88.5	10.0
A+A_3B	
72.0E	14.0
A_3B	
106	20.0
121	22.5
140.5	25.0
129	27.5
A_3B+A_4B_2	
121.5E	28.5
A_4B_2	
131	30.0
135*2	30.1
135*2	70.0
128	78.0
A_4B_2+B	
119E	81.0
B	
(500)	100

*1 ± 1° от 0 до 14%m B); ±4 (от 14 до 81%m B).
*2 Два жидких слоя.

B=Sb (48, 142)

$t°$*1	%m B
A	
114	0
103.0	5.0
88.0	10.0
A+BA_3	
80.0E	11.7
BA_3	
96.0	15.0
132	20.0
171	25.0
169*2	25÷30
169*2	71.6
168.2	80.0
167.5	90.0
BA_3+B	
(?) E	(?)
B	
632	100

*1 ±0.5° (от 0 до 12%m B); ±2° (от 12 до 25%m B); ±1° (от 25 до 90%m B).
*2 Два жидких слоя.

B=Bi (98, 110)

$t°$ ±5	%m B
A	
113.5	0
A+A_3B	
113E	6
A_3B	
300	7
400	20.0
410	25.0
385	30.0
340*1	39.0
340*1	96.5

$t°$ ±5	%m B
A_3B+AB	
281U	98.0
AB+B	
270E	99.0
B	
272	100

*1 Два жидких слоя.

B=Sn (98, 145, 146, 169)

$t°$ ±1	%m B
A	
113.2	0
103.0	5.0
87.5	10.0
A+BA_4	
79.0E	12.0
BA_4	
89.8	14.0
108.5	16.0
127	18.0
BA_4+BA_2	
143U	20.0

B=In (162)

$t°$ ±2	%m A
BA	
350	50
340	55
304	60
224	65
BA+BA_2	
204E	65.8
BA_2	
207	66.0
211	66.4
212	66.7
196	68.0
174	69.0
BA_2+BA_3	
142E	70.0
BA_3	
162	72.0
190	74.0
200	75.0

t_S не определена; вероятно — смешанные кристаллы.

S

B=Se (112) (148)

$t°$±2	%m B
Смеш.$_1$	
107 (?)	0
110	5
110	10
107.5	15
Смеш.$_1$+Смеш.$_2$	
98E	12 | 20
	26 | 20

$t°$ ±2	%m B
Смеш.$_2$	
105	45 | 25
108	51 | 30
110	54 | 35
111	56 | 45
114	60 | 55
Смеш.$_2$+Смеш.$_3$	
116U	62 | 57
	64 | 57
Смеш.$_3$	
117	67 | 60
122	73 | 70
135	82 | 80
160	91 | 90
207	100

$t°$ ±5	%m B
Смеш.$_1$	
119	0
118	2.5 | 10
115	9 | 20
109	20 | 30
Смеш.$_1$+Смеш.$_2$	
100E	33 | 40
	46 | 40
Смеш.$_2$	
125	58 | 50
142	69 | 60
155	79 | 70
Смеш.$_2$+Смеш.$_3$	
160U	83 | 74
	87 | 74
Смеш.$_3$	
182	91 | 80
202	96 | 90
217.6	100

B=Te (34, 91)

$t°$*1	%m B
A	
114	0
Смеш.$_1$+Смеш.$_2$	
108E*2	1 | 2
	92 | 2
Смеш.$_2$	
198	5
258	94 | 10
318	20
347	30
369	40
384	96 | 50
396	60
408	70
420	97 | 80
434	90
440	98.5 | 95
453	100

*1 ±20° (от 2 до 40%mB); ±5° (от 40 до 100%mB)
*2 ±2°.

$t°$ ±1	%m A

B=P (70); см. фиг. 1

B

44	0
32	5
19	10
+ 6	15
− 18m	25
− 31m	30

$B+AB_2$(?)

− 6E	20

AB_2(?)

+ 11	25
25	30

AB_2(?)+A_3B_4

40U	35

$B+A_3B_4$

− 38mE	33

A_3B_4

+ 98	37.5
143	40
167	42.8
154	45
105	47.5

$A_3B_4+A_3B_2$

46E	49.5

A_3B_2

210	55
280	57.5
296	60
290	62.5

$A_3B_2+A_5B_2$

230E	66.8

A_5B_2

266	70
272	71.4
268	73

$A_5B_2+A_6B$

243E	74.5

A_6B

295	80
312	82.5
314	85.6
309	90
250	95

A

115	100

$t°$ ±1	%m A (27, 29)

Смеш.$_1$

44	0	
37m	1	5
+15m ↓	4.5	20
0m	7	30
−15m	9.5	40

Смеш.$_1$+Смеш.$_2$

10mE	10	23
	78.5	23

Смеш.$_2$

23m	81	30
38m	84	40
52m	87	50
65m	90	60
78m	92.5	70
90m	95	80
102m	97.5	90
115	100	

B=As (94)

B=Sb (75, 90, 132)

$t°$ ±3	%m A

B

632	0
619	5.0
615*1,2,4	6.5
615*1,2,4	55.0

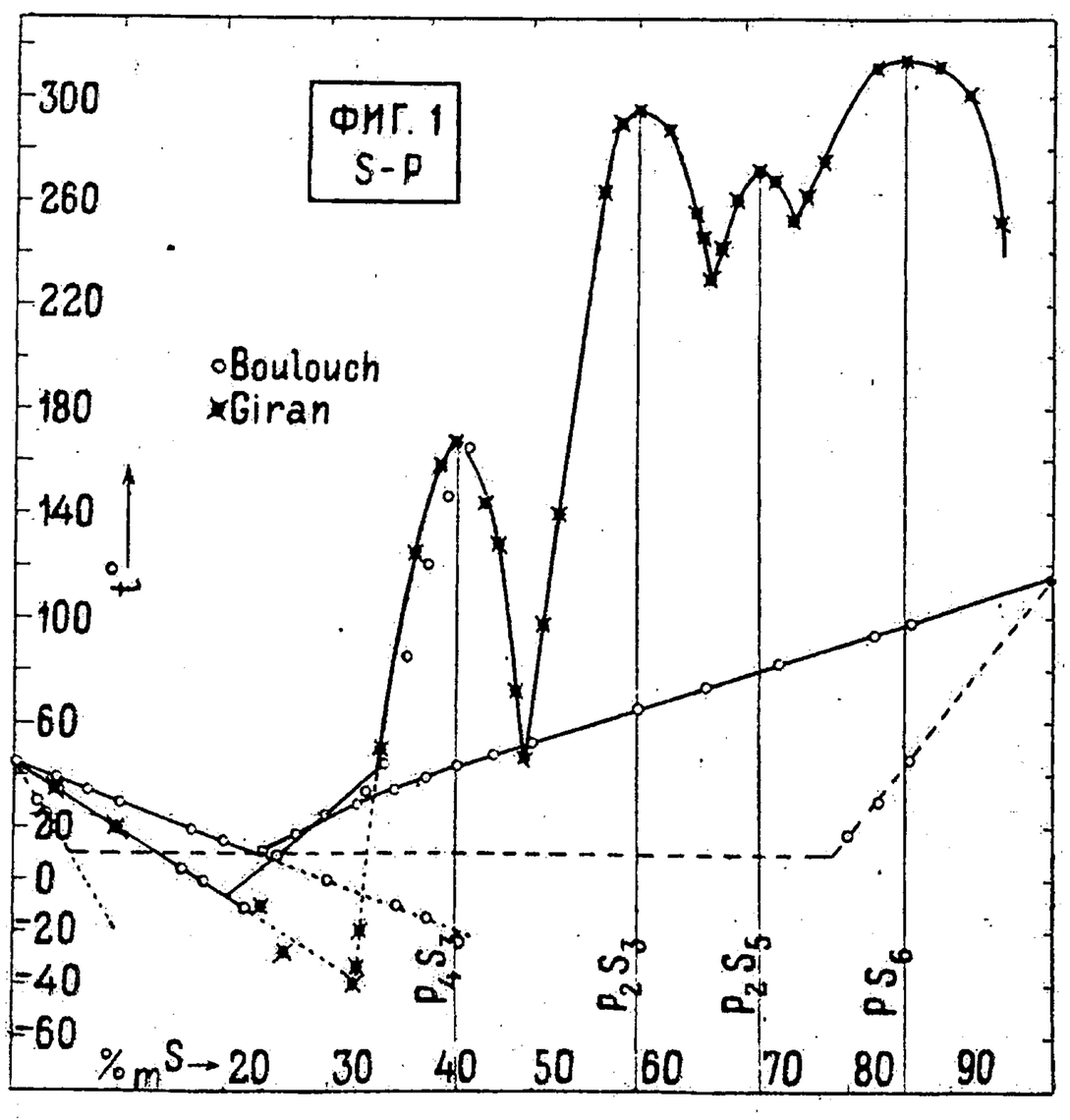
$B+B_2A_3$

520E*3,4	57.5

B_2A_3

537	59.0
546	60.0
543	61.0
530	63.8

*1 Два жидких слоя.
*2 593° (75). *3 503° (75).
*4 ±1.



$t°$ ±5	%m A

B=Bi (9, 132)

B

277	0

B+A_3B_2(?)

270E*1	0.75

A_3B_2(?)

330	1
460	5
525	15
606	30
655	40
730	50
760	52.4

*1 ±2.

B=Sn (20, 132)

$t°$ ±3	%m A

B

232	0

B+BA

(?)*1	(?)

BA

853	11
855.5	20
857	30
858	40
860.5	44
869	48
880	50
836	53

*1 230°÷241°.

B=Pb (62, 76)

$t°$ ±10	%m A

B

327	0

B+AB

327E*1	(?)

AB

808	4
915	10
972	15
1010	20
1038	30
1045	40
1064	45
1103	50

*1 325°÷329°.

B=Tl (132)

$t°$	%m A

B

302	0

B_2A+(?)

448*1	0÷33.3

(?)

300	47

B_2A_5

127	71.4
127*1	71÷100

A

114	100

*1 Два жидких слоя.

$t°$	%m A

B=Zn (60)

Вследствие испарения одного или обоих компонентов получить определенные значения нельзя.

B=Cu (81, 167); ср. (65)

$t°$ ±2 (81)	$t°$ ±2 (167)	%m A

B

1084	1085	0
1078.5	1073.5	1

$B+AB_2$

1070E	1067E	2

AB_2

1121*1	1102*1	3.6
1121*1	1102*1	31.0
1134	1111	32.0
1149	1123	33.0
1153	1127	33.3
1138		35.0
1119		35.7

*1 Два жидких слоя следующего состава:

$t°$	%m A B.	%m A H.
1150	32.3	2.06
1200	32.0	3.41
1300	31.3	3.51
1425	31.1	7.08
1485	31.3	9.55

B.—верхний слой, H.—нижний слой.

B=Ag (23, 63, 89, 167)

$t°$ ±5	%m A

B

961	0
956	1.0
948	2.0
930	4.0
903*1	6.0*2
902*1	31.6
889	32.0

$B+AB_2$

865E	32.5

AB_2

814	32.9

*1 Два жидких слоя.
*2 ±0.5%; ±3°.

B=Au или Pt (60)

Вследствие испарения одного или обоих компонентов получить определенные значения нельзя.

B=Co (59)

$t°$ ±5	%m A

B(?)*1

1494	0
1467	2
1428	6
1400	10
1370	15
1339	20
1246	30
1115	35

$t°$ ±5	$\%m$ A	
B*1+Смеш.		
876E	41.3	40.2
Смеш.		
900		41
920		42
Смеш.+AB(?)		
936U		43.2
AB(?)		
968		44.0
1044		46.0
1125		48.0

Приводятся также данные, касающиеся превращений твердых фаз.

*1 Или «Смеш.» с $\%m$ A <1.8.

B=Ni (24, 25)

$t°$±2	$\%m$ A
B*1	
1451	0
1400	5
1340	10
1272	15
1196	20
1105	25
918	30
765	32.5
B+Смеш.	
644E	37.3 | 34.2
Смеш.1	
719	37.8 | 36.0
772	39.0 | 38.0
A_3B_2	
787	40.0
Смеш.2	
794	41.6 | 40.5
798	44.1 | 40.9
805	44.5 | 41.5
810	44.6 | 42.8
Смеш.$_2$+A_5B_6(?)	
810U	44.6 | 44.2
A_5B_6(?)	
822	44.5
848	45.2

Приведены также данные, касающиеся превращений твердых фаз.

*1 Или «Смеш.» с $\%m$ A < 1.

B=Na (61)

$t°$*1	$\%m$ A*2
A_2B_4	
920	33.3
898	34.0
826	36.0
732	38.0
A_2B_4+A_3B_4	
665E*3	39.3
A_3B_4	
720	40.0
755	41.0
770	42.0
772	42.9
752	44.0
690	46.0
575	48.0
470	49.0
A_3B_4+A_4B_4	
440E*3	49.2
A_4B_4	
445	50.0
415	51.0
315	51.5
A_4B_4+A_5B_4	
250E*3	51.8
A_5B_4	
264	52.0
308	53.0
330	54.0
342	55.0
345	55.5
338	56.0
308	57.0
A_5B_4+A_6B_4	
270E	57.7
A_6B_4	
280	58.0
315	59.0
320	60.0
290	61.0
260	61.5
A_6B_4+A_7B_4	
220E	61,8
A_7B_4	
245	62.0
285	63.0
295	63.6
265	64.5
232	65.0
A_7B_4+A_8B_4	
198E	65.3
A_8B_4	
225	65.6
240	66.0
255	66.6
250	67.0
232	67.5
200	68.0
A_8B_4+A_9B_4	
168E*3	68.3
A_9B_4	
200	68.7
210	69.2
203	69.6
185	70.0
A_9B_4+$A_{10}B_4$	
155E*3	70.6
$A_{10}B_4$	
180	71.0
185	71.4

*1 $t°$ ±5 при <400°; ±10 при >400°. *2 ±0.1% m. *3 $t°$±1 при <400°; ±2 при >400°.

$t°$±2	$\%m$ A
B=Rb (22)	
AB	
420	50.0
380	53.0
235	56.0
215	58.0
212*1	58.4
212*1	60.0
AB+A_3B_2	
200U	60.4
A_3B_2	
185	62.0
166	64.0
A_3B_2+A_4B_2	
148.5E	65.75
A_4B_2	
153	66.0
158	66.5
A_4B_2+A_5B_2	
159.5U	66.8
A_5B_2	
198	68.0
220	69.0
229	70.0
231	71.4
222	73.0
204	75.0
A_5B_2+A_6B_2	
190U	75.6
A_6B_2	
185*2	76.1
185*2	77.3

Состав твердых фаз вероятно неточен в виду возможности образования смешанных кристаллов.

*1 Две жидких фазы(?).
*2 Две жидких фазы.

B=Cs (22)

A_2B_2	
460	50.0
410	50.2
398	51.7
341	54.0
A_3B_2+A_4B_2	
151E	64.0
A_4B_2	
156.5	65.0
159.5	66.0
160	66.7
A_4B_2+A_5B_2	
159.5E	66.8
A_5B_2	
183	67.5
204	69.0
209	71.4
200.5	72.5
189.5	73.5
A_5B_2+A_6B_2	
178E	74.0

$t°$±2	$\%m$ A
A_6B_2	
184	74.5
186	75.0
183.5	75.5
175	76.0
172.8*1	76.1
172.8*1	77.7

Состав твердых фаз указан вероятно неточно в виду возможности образования смешанных кристаллов.

*1 Две жидких фазы(?); 55.2 ÷ 57.6%m A, t_S = 205.5.

Se

B=Te

$t°$±2	$\%m$ A±1	
Смеш. (96)		
441	0	
427	1.2	10
408	4	20
386	7.2	30
358	13.8	40
333	20.5	50
306	30.5	60
275	44.2	70
240	60.0	80
220	68.2	85
194	79.0	90
156	91.0	95
130	96.8	96.8
184	98	99
197	100	
Смеш. (141)		
450	0	
442	10	
423	20	
399	30	
373	40	
346	50	
317	56.5	60
288	67	70
260	76	80
237	84	90
226	89	95
218	100	

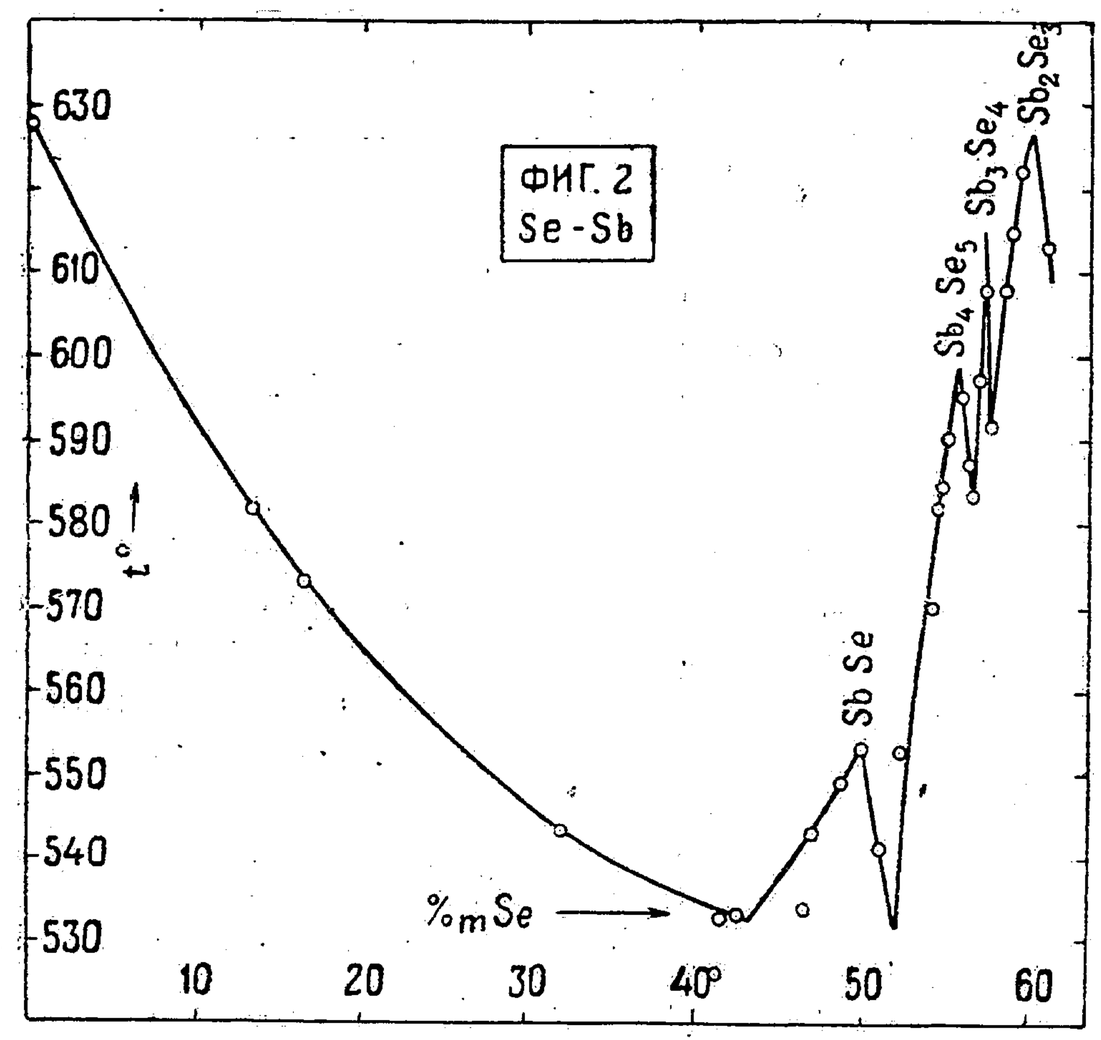
B=Sb (2, 37, 42, 43, 129, 132).

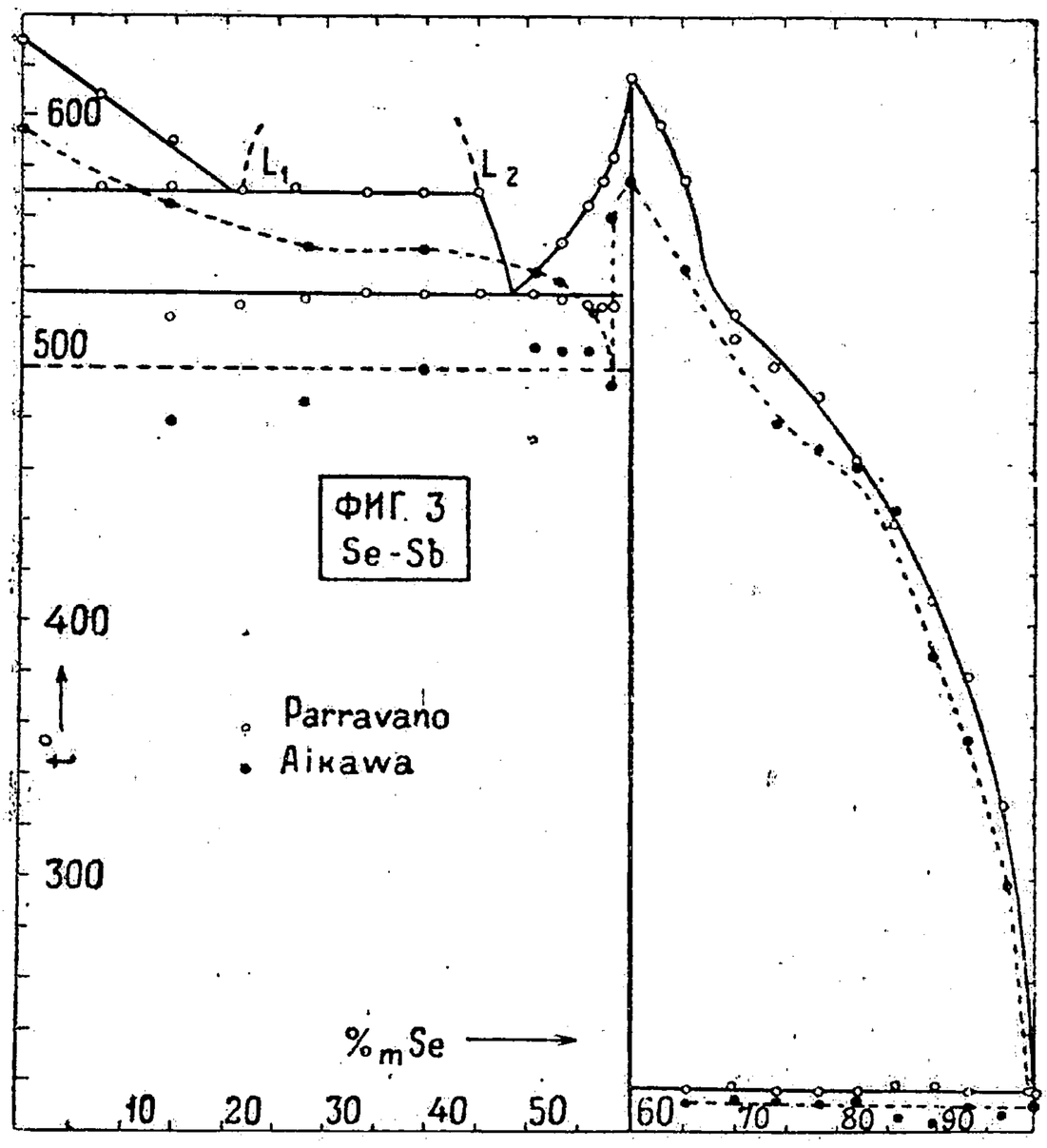
См. фиг. 2 и 3.

Данные из (2, 42, 43, 129) не согласуются с другими.

B=Bi (129, 164)

$t°$±4 (129)	$t°$±5 (164)	$\%m$ A
B		
269	267	0
B+AB(α)		
269E	267E	(?)
AB(α)		
398	396	10
AB(α)+AB(β)		
414*1	422U	12





$t°\pm4$ (129)	$t°\pm5$ (164)	%m A
	AB(β)	
467	471	20
521	521	30
568	563	40
	$AB(\beta)+A_3B_2$	
605U	602U	49
	A_3B_2	
612	600	50
666	650	55
697	682	58
708	688	60
682	676	65
640	638	70
618	608	72*2
618	608	96*2
	546	98
	460	99
	A_3B_2+A	
	161E	(?)
	A	
217	217	100

*1 Наблюдалась только одна форма. *2 Два жидких слоя.

$t°\pm10$	%m A
B=Sn (20, 132)	
B	
232	0
B+BA	
232E	(?)
BA	
688	5
784	10
816	15
822	35
861	50
810	52.5
750	55
672	60
$BA+BA_2$	
640E	63.0
BA_2	
652	66.7
650	70
630	80
580	90
545	95
A	
216	100

$t°\pm5$	%m A
B=Pb (64, 132)	
B	
325	0
AB	
802*1	10
856	15
895	20
943	30
982	40
1018	45
1088*2	50

Два жидких слоя 67÷100 %m A при 673° (жидк. A+жидк. A_2B) в равновесии с твердым A_2B (132).

*1 820° (132). *2 1065° (132).

B=Tl (116, 131)

B	
287	0
$B+B_2A$	
281E	5*2
B_2A	
361*1	10*2
361*1	31*2
367	33.3
365	35.4
351	39.2
B_2A+BA	
283E	40.0*2
BA	
295	43
304	46
310	50
307	52.5
301	55.0
284	59.0
$BA+B_2A_3(\beta)$	
265U	60*2
$B_2A_3(\beta)$	
254	65
227	70
$B_2A_3(\beta)+B_2A_3(\alpha)$	
165U	72*2
$B_2A_3(\alpha)+A$	
150E	74*2
A	
177*1	80*2
177*1	98*2
217	100

*1 Два жидких слоя. *2 ±1 %m A.

B=Zn (39)

A, $t°_{пл.}=217°$.
B, $t°_{пл.}=419°$.
Не смешиваются в жидком состоянии.

B=Cd (38)

A, $t°_{пл.}=217°$.
B, $t°_{пл.}=321°$.
Не смешиваются в жидком состоянии.

$t°\pm2$	%m A
B=Cu (64)	
B	
1084	0
1080	0.2
1069	0.6
$B+AB_2$	
1062E	0.8
AB_2	
1104	7.0
1105	20.0
1107	30.0
1114	33.3
947	39.1

B=Ag (64, 132, 135)

$t°$*1	%m A
B	
962	0
918	5.0
896	10.0
892*2	11.0
892*2	30.0
$B+AB_2$	
841E	31.0
AB_2	
886	32.0
897	33.3
870	35.0
770	37.5
720	40.0
636	45.0
620*2	45.1
616*2	90.0
A	
217	100

*1 ±1° (от 0 до 30%mA); ±5° (от 30 до 100%m A). *2 Два жидких слоя.

B=Au (60)

Результатов не было получено вследствие летучести Se.

B=Al (36, 58, 111)

$t°\pm20$	%m A
B	
648	0
$B+A_xB_y$	
640÷648E	(?)
A_xB_y	
736	5
800	10
890	20
930	30
950	40
952	50
930	60
880	70
785	80
590	90
430	95
A_xB_y+A	
217(?)E	(?)
A	
217	100

$A_xB_y=A_4B_3$(36); $=A_3B_2$ (58, 111).

$t°$	%m A
Te	
B=As (132)	
(?)	
358	50
(?)+A_3B_2	
355E	55
A_3B_2	
362	60
A_3B_2+A	
329E	75
A	
452	100

B=Sb (54, 96, 103, 132)

$t°$ ±2 (96, 103)	$t°$ ±5 (54)	%m A
B		
629	624	0
588	598	10*1
550	566	20*1
B+A_3B_2		
540E		29*1
A_3B_2		
554	565	40*1
600	604	50*1
622	627	60
590	608	70
547	518	80
A_3B_2+A		
421E		89.5
	421E	85
A		
432	436	95
442	446	100

$t°$ (132)	%m A
B	
632	0
B+A_3B_2	
538E	46*1
A_3B_2	
595	65
563	80
A_3B_2+A	
425E	94
A	
452	100

*1 (?) Смешанные кристаллы.

B=Bi (3, 4, 114, 132)

$t°$ ±1	%m A
B	
267	0
B+A_3B_2	
261E	1
A_3B_2	
294	5
334	10
402	20
452	30
499	40
539	50
561	55

$t°$ ±1	%m A
573	60
570	65
562	70
521	80
476	85
411	90
A_3B_2+A	
388E	91.5
A	
408	95
428	100

B=Sn (20, 54, 99, 100)
См. фиг. 4

$t°$	%m A
B	
232*1,2	0
231*3	0
B+AB	
232E*1	(?)
231E*3	(?)

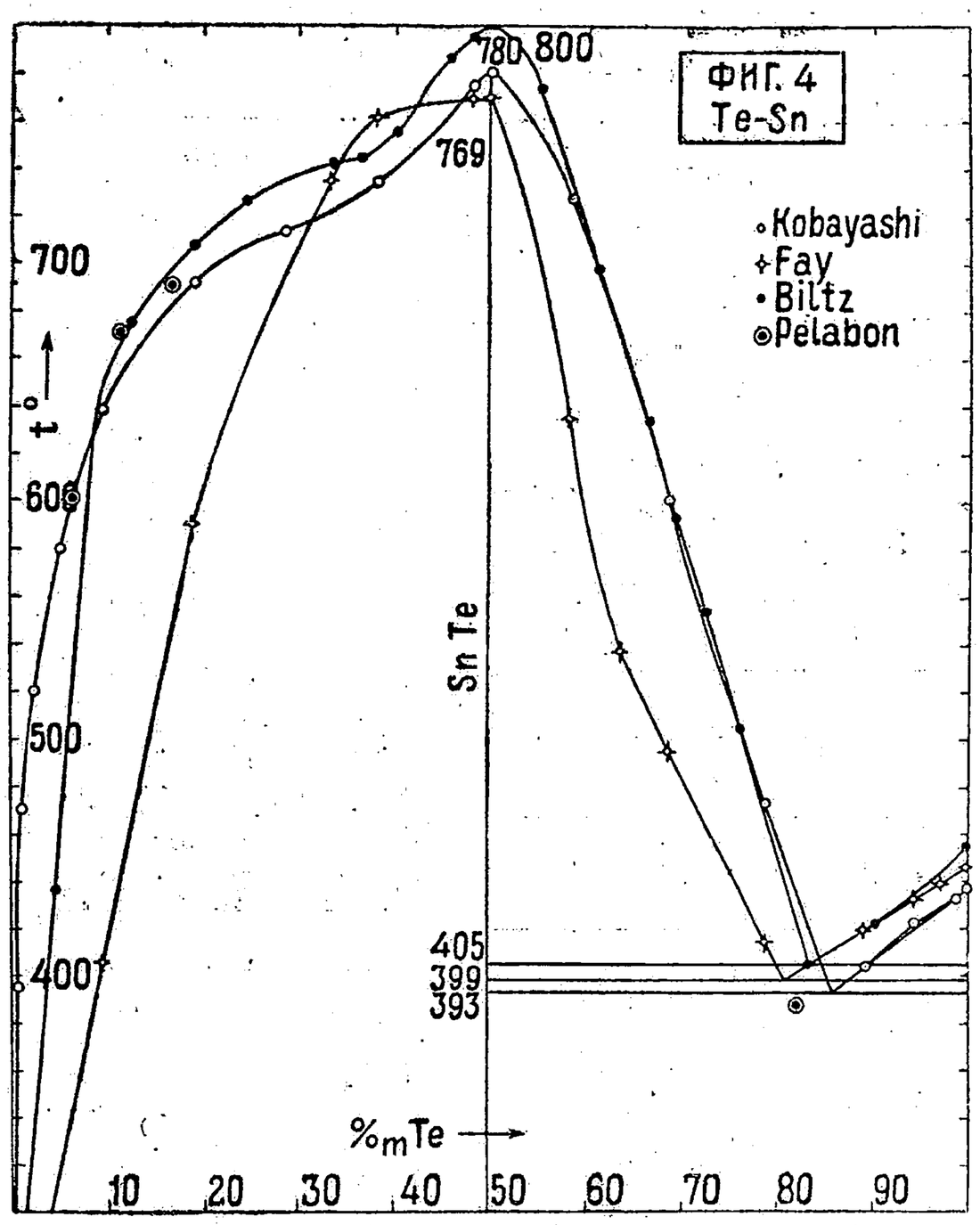
*1 (54) Фай. *2 (99, 100) Кобайаши. *3 (20) Бильтц.

B=Pb (54, 97, 132)

$t°$ ±10	%m A
B	
326	0
AB	
680	10
755	20
805	30
865	40
910	50
820	60
680	70
530	75
450	80
AB+A	
406E	85
A	
420	90
435	95
446	100

B=Tl (35, 132)

$t°$ ±15	%m A
B(β)	
294	0
Смеш.	
393*1	33.5 | 2
393*1	33.5 | 31
420	38 | 35
A_2B_3	
428	40
390	45
335	50
A_2B_3+AB	
305U	51.7*2
AB	
266	55
252	60
232	65



$t°$ ±15	%m A
AB+A	
200E	68.5*2
A	
220	70
320	80
382	90
405	95
453	100

В твердом состоянии: B(β)→B(α) при 230°.
*1 Два жидких слоя.
*2 ±2%m.

B=Zn (101)

$t°$ ±5	%m A
B	
418	0
BA	
1220.5	48.8
1238.5	50.0
1170	60.0
1070	70.0
940	80.0
750	90.0
A	
443.5	100

B=Cd (99, 100)

B		
322		0
AB		
692		0.88
1044		50
1000		60
890		70
810		80
710		85
680		90
580		95

$t°$ ±5	%m A
A	
437	100

B=Hg (135)

AB	
560	65
553	66.6
532	70
499	75
461	80
AB+A	
410E	86
A	
422	90
436	95
451	100

B=Cu (33)

$t°$	%m A
B	
1055	0
1027.5*1	1.0
1027.5*1	31.5
890	32.0
B+$AB_2(\gamma)$	
858U	33.3
Смеш.	
830	34 | 35.0
740	36.5 | 40.0
678	38.0 | 45.0
Смеш.+$A_3B_4(\beta)$	
620U	40.0 | 50.5
$A_3B_4(\beta)$	
543	55.0
450	60.0
$A_3B_4(\beta)$+$A_3B_4(\alpha)$	
364.5U	66.0

$t°$	$\%m$ A
$A_3B_4(\alpha)+A$	
343E	69.0
A	
392	85.0
438	**100**

В твердом состоянии; $AB_2(\gamma)\rightarrow AB_2(\beta)$ при 384°; $AB_2(\beta)\rightarrow AB_2(\alpha)$ при 350°.

Значения $\%m$ A > 70 преувеличены на ~ 2% вследствие испарения Te.

B=Ag (41, 130, 132, 139, 155)

$t°$ ±10	$\%m$ A
B	
961	**0**
938	2.5
916	5
$B+AB_2(?)$*1	
866E	10
AB_2	
870	25
890	30
958	**33.3**
880	35
672	40
550	45
475	50
$AB_2+AB(\beta)$	
442U	53.6
$AB(\beta)$	
422	55
$AB(\beta)+AB(\alpha)$	
410U	56
$AB(\alpha)$	
380	60
356	65
$AB(\alpha)+A$	
347.5E	67.5
A	
362	70
392	80
422	90
451	**100**

*1 Область 10÷27 $\%m$ A — недостоверна.

B=Au (133, 140, 149)

$t°$	$\%m$ A
B	
1064	**0**
1045	2
1010	5
967	10
908	20
839	30
791	35
712	40
615	45
500	50
$B+A_2B$	
447E*1	52

$t°$	$\%m$ A
A_2B	
457	60
464	**67**
461	70
445	75
444	80
426	85
A_2B+A	
416E*2	87
A	
422	90
435	95
443	98
451	**100**

*1 432° при 50 $\%m$ A (149); 452° при 55 $\%m$ A (133).
*2 397° при 85.7 $\%m$ A (149); 415° при 88.7 $\%m$ A (133).

B=Al (40, 117)

$t°$ ±10	$\%m$ A
B	
649	**0**
$B+A_3B_2$	
622E	0.5
A_3B_2	
690	2.0
730	4.0
766	10
800	20
820	30
830	40
852	50
870	55
885	**60**
Смеш.(β)	
880 | 61	65
820 | 67	75
Смеш.(β)+Смеш.(α)	
541U | 71	79
Смеш.(α)	
475 | 71	80
Смеш.(α)+A	
420E | 71	90
A	
440 | **100**	

В твердом состоянии AB_5 образуется при 551° и 0÷60 $\%m$ A; при 551°÷700°; Смеш.(β) ⇆ Смеш.(α).

B=Na (138)

$t°$ ±2	$\%m$ A
B	
97.5	**0**
AB_2	
560	10
740	20
860	25
959	**33.3**
868	37.5
715	40
579	42.5
483	45
381	47.5
$AB_2+A_2B_3$	
348U	48.5

$t°$ ±2	$\%m$ A
A_2B_3	
340	50
331	51.5
$A_2B_3+A_7B_3$	
317E	53.8
A_7B_3	
341	55
389	57.5
412	60
432	62.5
435*1	63.0
435*1	75.0
430	77.5
423	80.0
A_7B_3+A	
401.5E	83.5
A	
408	85
427	90
439	95
446	98
452	**100**

*1 Два жидких слоя.

P

B=Cu (82)

$t°$ ±10	$\%m$ A
B	
1084	**0**
1045	2.5
1006	5.0
969	7.5
932	10.0
891	12.5
800	15.0
$B+AB_3$	
707E	15.6
AB_3	
808	17.5
905	20.0
960	22.0
983	23.0
1003	24.0
AB_3+Смеш.	
1018(U?) | (?)	25.0
Смеш.	
1023 | (?)	25.5
1024 | (?)	25.75
1023 | (?)	26.0
1022 | (?)	26.5

B=Mn (177)

$t°$ ±10	$\%m$ A
B	
1260 ↓	**0**
1013 ↓	8
$B+A_2B_5$	
964E	9.5
A_2B_5	
977	10
1078	14
1162	18
1202	20
1295	24
1390	**28.6**
1373	30.0
1345	32.0
1270	36.0
1215	38.0
1130	40.0

$t°$ ±10	$\%m$ A
A_2B_5+AB	
1095E	40.5
AB	
1120	41.0
1148	42.0
1172	44.0
1178	46.0
1180	47.0
1181	**50.0**

B=Co (178)

$t°$ ±5	$\%m$ A
B	
1500	**0**
1410	5
1300	10
1174	15
$B+AB_2$	
1022E	19.8
AB_2	
1120	22
1190	24
1248	26
1295	28
1334	30
1367	32
1386	**33.3**
1382	33.7

B=Ni (102)

$t°$ ±10	$\%m$ A
B	
1484 ↓	0
1010 ↓	15
$B+AB_3$	
880E	19
AB_3	
908	20
953	22
$AB_3+A_2B_5(\beta)$	
975U	23.3
$A_2B_5(\beta)$	
1010	24.0
$A_2B_5(\beta)+A_2B_5(\alpha)$	
1025U	24.2
$A_2B_5(\alpha)$	
1084	25.0
1140	26.0
1168	27.0
1181	28.0
1185	28.6
Смеш.*1	
1160 | 29	30.0
1135 | 29.4	31.0
Смеш.+AB_2	
1108E | 29.8	32.2
AB_2*1	
1112	**33.3**
1108	34.0
1092	35.0
1048	36.0

Точка превращ. «Смеш.» лежит при 1000°; точка превращения Ni_2P при ~ 840°.

*1 Твердое состояние.

$t°$ ±10	%m A
C	
B=**V** (152)	
B	
1715	**0**
B+AB(?)	
(?)E	(?)
AB(?)	
1890	5.0
2170	10
2355	**15**
2490	**20**
2600	**25**
2680	**30**
2730	**35**
2750	**40**
2760	**50**

II. Компоненты A представляют собой элементы; компоненты B—соединения, «формулы-ключи» которых не начинаются с числа 16. «Нормальный порядок» для обоих компонентов (см. т. V, стр. 124).

Cl_2

B=H_2O (12, 13)

$t°$	%m Cl ±0.01
H_2O+$Cl(H_2O)_x$	
− 0.24E	0.125
$Cl(H_2O)_x$	
0.00	0.130
+ 2.0	0.163
4.0	0.186
6.0	0.209
8.0	0.232
9.0	0.245
20.0	0.470
28.7*1	0.930

x=8 (12, 13); =6 (29.5)

*1 Два жидких слоя.

B=HCl (106)

$t°$ ±0.1	%m A
B	
−112	0
−122.6	10
B+A	
−127.5E	14.5
A	
−124.9	20
−120.4	30
−116.5	40
−112.9	50
−109.9	60
−107.3	70
−105.0	80
−103.1	90
−101.5	100

B=SO_2 (72, 73, 158)
В темноте

$t°$ ±0.3	%m A
B	
− 75.2	0
− 80.6	10
− 83.3	20
− 84.9	30
− 86.1	40
− 87.1	50
− 87.8	60
− 88.5	70
− 89.2	75

$t°$ ±0.3	%m A
− 90.5	80
− 95.0	90
−100.1	95
B+Смеш.	
−102.2E	96.5*1
A	
−100.9	100
На свету	
B	
− 75.2	0
B+BA	
(?)E	(?)
BA	
− 79.8	30
− 69.4	40
− 62.4	45
− 54.1	50
−106.3 ↓	80
BA+A	
−109.1E	81.7
A	
−107.5	85
−105.1	90
−102.9	95
−100.9	100

*1 98.5%m A при −102.3° (158).

B=NOCl (26)

$t°$ ±1*1	%m A
B	
− 64.5	0
− 72.5	10
− 80.5	20
− 88.5	30
− 97.0	40
−105.0	50
−107	54
(?)*2	
−107.5	57.5
(B+A)(?)*2	
−112E?	57.5
(?)*2	
−107.5	60
−106	65
A	
−103.5	70
−101	75
− 99	80

$t°$ ±1*1	%m A
− 97	85
− 95.5	90
− 95	95
− 94.4	100

*1 Это значение—среднее между t_L и t_S, где $t_L - t_S \geqslant 6.5°$. *2 Возможно, что в этой области образуется неустойчивое соединение.

B=$AsCl_3$ (21)

$t°$ ±2	%m A
B	
− 16.0	0
− 22.0	10
− 28.0	20
− 34.5	30
− 41.5	40
− 48.5	50
− 56.5	60
− 66.0	70
− 79.0	80
− 88.0	85
− 98.0	90
B+A	
−107.0E	93.5±1
A	
−100.9	100

B=$SiCl_4$ (21)

$t°$ ±0.5	%m A
B	
− 68.0	0
− 72.5	10
− 78.0	20
− 84.5	30
− 91.5	40
− 99.0	50
−107.0	60
−115.0	70
B+A	
−116.5E	72±1
A	
−113.0	80
−107.5	90
−100.9	100

B=$TiCl_4$ (21)

$t°$ ±1.5	%m A
B	
− 22.5	0
− 28.5	10
− 35.0	20
− 42.0	30
− 49.0	40
− 57.0	50
− 67.5	60
− 82.0	70
− 91.0	75
−102.0	80
B+A	
−108.0E	82±1
A	
−105.5	90
−100.9	100

$t°$ ±2	%m A
B=$SnCl_4$ (21)	
B	
− 33.0	0
− 37.5	10
− 43.0	20
− 50.0	30
− 58.0	40
− 67.5	50
− 79.0	60
− 86.0	65
− 96.5	70
B+A	
−105.0E	72.5±1
A	
−100.9	100

Состав твердой фазы выше 29%m A вызывает некоторые сомнения.

Br_2

B=H_2O (13, 71, 175)

$t°$	%m A
B	
0.00	0
B+AB_8	
−0.3E	0.347
AB_8	
0.0	0.265*1
0.0	0.270*2
+3.0*3	0.344*2
5.12	0.427*1
6.0	0.406*2
6.2	0.411*2
7.5*4	0.407*3
+7.5*4	99.5*3
A	
−7.5	100

*1 (175). *2 (13). *3 (71). *4 Два жидких слоя.

B=HBr (32)

$t°$ ±0.2	%m A
B	
−87.3	0
−87.8	1
−88.5	2
−90.8	3
B+A	
−95E	4
A	
−87	5
−72.2	10
−58.2	20
−49.0	30
−42.2	40
−35.8	50
−29.8	60
−23.8	70
−18.2	80
−12.5	90
− 7.5	100

Состав твердых фаз вызывает некоторые сомнения.

$t°$ ±0.2	%m A
B=SO_2 (72, 73)	
B	
−75.1	0
B(?)+A	
−75.5E	1
A	
−56	2.5
−42	5.0
−28.5	10.0
−22.5	15.0
−18.8	20.0
−15.2	30.0
−14.0	50.0
−13.8	70.0
−13.0	80.0
−11.0	90.0
− 9.3	95.0
− 7.1	100

Равновесие не изменяется ни под действием света, ни в темноте, ни в присутствии катализаторов.

B=NO (165)

$t°$ ±1	%m A
B_2A	
−55.7	33.3
−57.5	35.0
−63.3	40.0
$B_2A+B_2A_3$	
−66.0E	42.0
B_2A_3	
−56.5	45.0
−46.5	50.0
−41.5	55.0
−40.0	60.0
−42.0	65.0
B_2A_3+A	
−47.0E	70.5
A	
−33.5	75.0
−24.0	80.0
−16.5	85.0
− 7.5	100

Состав твердых фаз несколько сомнителен.

J_2

B=H_2O (56, 77, 79, 92, 93, 118, 155.5, 156); см. также ст. T. R. Briggs в конце тома.

$t°$	10^5%m A ±2
A	
0	116
15	180
18	196
20	207
25	241
35	331
45	459
55	655

$t°$	%m B
B=HgJ_2 (121)	
A	
112	0
103.6 ↓	10
A+B	
100.8E	13.2
B	
112.5	20
134.5 ↓	32.5

B=CaJ_2 (121)

A	
112	0
99	7.9
82.6	15.0
72.7	20.0
A+(?)	
71.0E	21
(?)	
73.4	23.0
74.7	25.0
74.8	27.3
74.8	30.8
74.5	43.4
77.2	54.9

B=KJ (1, 104, 127)

$t°$ ±1*1	%m B
A	
112	0
108.5	5
102	10
92.5	15
81.5	20
A+A_3B_2(?)	
77.5E	22
A_3B_2(?)	
79	30
80	40
79	45
A_3B_2(?)+B(?)	
75E	50

*1 0÷20%m B.

S_8

B=H_2S_2*1 (172)

$t°$	%m A
A	
−35	2.5
−30	5.5
−20	13.0
−10	22.5
− 1.45	33.3*2
0	34.0
+10	39.0
20	43.5
25	45.6
30	47.7
40	52.2
50	57.2
55	60.0

*1 То же самое равновесие получается с H_2S_3.
*2 Резкий перелом кривой указывает здесь на образование H_2S_6.

$t°$ ±0.2	%m A
B=NH_3 (151)	
B	
−77.3	0
−78.2	0.5
−79.1	1.0
$B+B_6A_{1/8}$	
−79.6E	1.275
$B_6A_{1/8}$	
−79.4	1.30
−78.9	1.40
−78.6	1.50
−78.5	1.60
−78.4	1.80
−78.3	2.07
−79.9	2.50
−81.7	3.00
−83.3	3.50
−84.5	4.00
A	
−20	3.92
0	3.08
+15	2.30
30	1.73
40	1.48
45	1.38

Приблизительно постоянная растворимость A в B в пределах −20°÷84° указывает на образование $S(NH_3)_3$.

B=$SnCl_4$ (66)

$t°$	%m A
A	
99	5.56
101	5.92
A (жидк.)	
110	8.29
112	8.92
121	14.72

$t°$	% B
B=SnJ_4 (48.5)	
130	90.8
104	76.2

B=$HgCl_2$ (122)

$t°$ ±1	%m A
B	
287	0
284	2.5
281	5.0
277.5*1	6.8
277.5*1	89.5
A	
117	100

Se_8

B=$HgCl_2$ (122)

B	
287	0
280	5
272.3*1	11
272.3*1	83
A	
218	100

B=$HgBr_2$ (125)

$t°$ ±0.2	%m A
B	
236	0
232.2	2.5
230.2	5.0
227.4*1	9.5
227.4*1	40.5
226.7	45
225.7	50
224.5	55
223	60
221	65
B+A	
210÷211E	75±5
A	
217	100

*1 Два жидких слоя.

III. Компоненты A представляют собой элементы и расположены по «нормальному порядку». Компоненты B являются соединениями, «формулы-ключи» которых начинаются с числа 16 («Порядок» Ⓒ, т. V, стр. 124).

Cl_2

B=CCl_4 (21)

$t°$ ±1	%m A
B	
− 22	0
− 31.5	5
− 41.5	10
B+(?)	
− 48.0U	13.5±1
(?)	
− 48.5	15
− 51.5	20
− 55.0	25
− 58.5	30
− 62.5	35
− 67.5	40
− 78.0	50
− 91.0	60
−107.0	70
(?)+A	
−115.0E	75±1
A	
−106.0	90
−102.0	100

$t°$	$\%m$ B
$B=CO_2$ (163)	
B	
− 78.60	82.5*1

*1 93.1%v в парообразной фазе при p=750 мм.

$B=C_3H_6O$, Ацетон (106)

$t° \pm 1$	$\%m$ A
BA	
− 80	15
− 73.7	20
− 68.2	25
− 68.5	30
− 59.5	35
− 56.7	40
− 54.7	45
− 54.0	50
− 55.0	55
− 57.0	60
− 60.2	65
− 65.3	70
− 74.0	75
− 98.5	85
BA+A	
−104.0E	90
A	
−102.7	95
−101.5	100

U возможно при −95° и 82%m A.

$B=C_4H_8O_2$, Этилацетат (106)

$t° \pm 0.5$	$\%m$ A
B	
−83.0	0
−85.6	10
−89.0	15
$B+BA_2$	
−92.0E	18
BA_2	
−90.2	20
−85.7	25
−81.7	30
−78.3	35
−75.5	40
−73.1	45
−71.3	50
−69.9	55
−68.9	60
−68.2	66.7
−69.1	70
−71.5	75
−75.6	80
−82.0	85
−92.0	90
BA_2+A	
−104.0E	94
A	
−102.5	97.5
−101.5	100

$t° \pm 1$	$\%m$ A
$B=C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (113)	
B	
−118	0
BA	
−100	2.5
− 90	5.0
− 80	10.0
− 70	20.0
− 60	30.0
− 52	40.0
− 50	45.0
− 49	50.0
− 50	55.0
− 52	60.0
− 55	65.0
− 58.5	70.0
− 64	75.0
− 72	80.0
− 86	85.0
− 94	87.5
BA+A	
−105E	90.0
A	
−102.5	95.0
−101.5	100

$B=C_7H_8$, Толуол (106)

$t°$*1	$\%m$ A
B	
− 94.0	0
− 98.0	5
−104.0	10
B+BA	
−114.0E	16
BA	
−110.2	25
−107.5	30
−104.5	35
−101.5	40
− 99.5	45
− 98.0	50
− 99.5	57.5
$BA+BA_2$	
−102.5E	62
BA_2	
−101.5	65
−101.5	66.6
−102.0	72.5
−103.0	75
−107.2	80
BA_2+A	
−112.0E	85.5
A	
−109.5	90
−106.0	95
−101.5	100

*1 ± 2 (0 ÷ 16%m A); ±0.5(16÷100%m A).

Br_2

$B=CBr_4$ (21)

$t°$	$\%m$ A
B	
↓ 88.5*1	0
↓ 58.5*2	10

$t°$	$\%m$ A
B+(?)	
48.0U*2	13.5*3
(?)	
↓ 34.5*4	25
↓ 5.7*4	50
(?)+A	
−23.0E*4	75*3
A	
↓ −20.2*5	80
↓ −13.7*5	90
↓ − 7.3*6	100

*1 ±1.5°. *2 ±4°. *3 ±1%. *4 ±2°. *5 ±0.5°. *6 ±0.2°.

$B=CS_2$ (8)

A	
− 95	28.37
−110.5	23.35
−116	21.79

$B=CH_4O$, Метиловый алкоголь (106)

$t° \pm 1$	$\%m$ A
B	
↓ − 97.0	0
↓ −103.5	5.0
$B+BA_2$(?)	
−106.5E	7.5
BA_2(?)	
−95.0	10.0
−86.7	12.5
−80.0	15.0
−75.0	17.5
−71.5	20.0
−67.0	25.0
−65.0	30.0
−64.5(?)	33.3
BA_2(?)+A	
−64.7E(U?)	33.5
A	
−61.5	35.0
−50.5	40.0
−42.0	45.0
−35.0	50.0
−24.5	60.0
−17.5	70.0
−13.0	80.0
−10.0	90.0
− 7.3	100

$B=C_2H_5Br$ (176)

$t° \pm 1.5$	$\%m$ A
B	
−115.5	0
−116.7	5
$B+BA_x$	
−118E	10*1
BA_x	
−109	15
−102	20
− 96	25
− 91	30
− 86.7	35
− 83	40
− 80	45

$t° \pm 1.5$	$\%m$ A
BA_x+A	
− 78U	50*1
A	
− 55	60
− 37.5	70
− 24.5	80
− 14.5	90
− 7.3	100

*1 ±1%.

$B=C_2H_6O$, Этиловый алкоголь (106)

$t° \pm 0.5$	$\%m$ A
B_2A	
−92.0	12.5
−87.5	15.0
−80.0	20.0
−74.2	25.0
−70.0	30.0
−67.5	33.3
−68.0	35.0
−69.0	37.5
−71.3	40.0
B_2A+BA_2(?)	
−76.0E	43.5*1
BA_2(?)	
−71.2	45.0
−63.5	47.5
−52.2	50.0
−47.5	55.0
−40.8	60.0
−36.0	65.0
−35.0(?)	66.7
BA_2(?)+A	
−34.5E(U?)	67.0*1
A	
−25.5	70.0
−18.5	75.0
−14.3	80.0
−11.5	85.0
− 9.3	90.0
− 8.0	95.0
− 7.3	100

*1 ±1%.

$B=C_3H_6O$, Ацетон (106)

BA	
−76	5
−53.5	10
−39.0	15
−29.5	20
−22.0	25
−17.5	30
−12.3	35
− 9.2	40
− 7.5	45
− 7.0	50
−12.0	55
−19.0	60
−28.0	65
BA+A	
−35.0E	68*1
A	
↓ −33.0	70
↓ − 7.3	100

*1 ±1%.

$t°$ ±1	%m A

B=$C_4H_8O_2$, Этилацетат (106)

B

−83.0	0

B+BA(?)

−86.0E	3

BA(?)

−80.5	5
−75.0	7.5
−71.5	10.0
−68.5	12.5
−60.0	21.5
−55.5	25
−50.0	30
−45.0	35
−41.0	40
−38.0	45
−36.0	50
−34.5	55*1
−35	60
−36.5	65

BA(?)+A

−37.5E	68.5

A

−36.0	70
−29.5	75
−24.0	80
−19.0	85
−14.5	90
−10.5	95
− 7.3	100

*1 Максимум не совпадает с составом, отвечающим соединению BA.

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (113)

B

−118	0

B+BA_2(?)

−121E	4

BA_2(?)

−117	5
−105	7.5
− 94.5	10.0
− 85.5	12.5
− 78.0	15.0
− 67.0	20.0
− 59.0	25.0
− 52.5	30.0
− 47.0	35.0
− 43.0	40.0
− 40.0	45.0
− 38.5	50.0

BA_2(?)+B_2A_3

?E(U?)	(?)

B_2A_3

−12.0	57
+23.0	60
− 3	70

B_2A_3+A

−23.0E	77

A

−21.0	80
−14.0	90
− 7.3	100

$t°$	%m A ±0.02

J_2

B=CCl_4 (83, 85)

A

0	0.418
10	0.631
20	0.920
25*1	1.10
40	1.69
50	2.68

*1 При 25° 0.237 г-мол. A растворяется в 1 л раствора (A+B) (80).

B=CS_2 (7, 85, 88)

$t°$	%m A ±0.5
A	
−110	0.046
−100	0.049
− 90	0.060
− 80	0.085
− 70	0.140
− 60	0.220
− 50	0.335
− 40	0.495
− 30	0.740
− 20	1.12
− 10	1.68
0	2.4
+ 10	3.40
20	4.90
30	6.68
40	9.20
50	12.7

При 18° 177 г A на л раствора (6).

B=$CHBr_3$ (166)

$t°$	%m A
A	
25	6.6

B=$CHCl_3$ (8, 49, 74, 88, 109)

$t°$	%m A ±0.02	
A		
−75	0.037	
−70	0.041	(88)
−60	0.058	0.040
−50	0.085	0.070
−40	0.122	0.107
−30	0.175	0.167
−25	0.210	
−20	0.251	
−15	0.305	
−10	0.39	
− 5	0.48	(85)
0	0.58	0.93
+10	0.84	1.40
20	1.21	1.95
30	1.775	2.70
40		3.80
50		5.30

При 25° 0.352 г-мол. A растворяется в 1 л раствора (A+B) (80)

$t°$ ±0.5	%m A

B=CHJ_3 (124)

Смеш.(?)

119.7	0
114.3	10
108.7	20
102.8	30
96.8	40
90.7	50
84.7	60

Смеш.(?)+Смеш.(?)

82.5E	63

Смеш.(?)

84.3	65
88.8	70
93.0	75
97.5	80
101.7	85
105.7	90
109.3	95
113	100

Смеш.$_1$+Смеш.$_2$(168)

66.1E	24.9	53.2
	73.3	53.2

B=C_2Cl_4, Тетрахлорэтилен (80)

$t°$	s*1
25	0.241

B=C_2HCl_5, Пентахлорэтан (80)

25	0.272

B=$C_2H_2Cl_2$, Дихлорэтилен (80)

25	0.312

B=$C_2H_2Cl_4$, 1, 1, 2, 2-Тетрахлорэтан (80)

25	0.244

*1 s—растворимость A в г-мол. на л раствора (A+B).

B=C_3H_6O, Ацетон (88)

$t°$	%m A ±0.02
B(?)*1	
−84	0.62
−80	1.05
−70	2.02
−60	2.90
(?)+(?)	
−54.75U	3.33

$t°$	%m A ±0.08
A(?)*1	
−52.5	2.85
−50	2.50
−45	2.05
−40	1.73
−35	1.49
−30	1.28

$t°$	%m A±0.08
−25	1.11
−20	0.96
−15	0.84
−10	0.72
− 5	0.63
0	0.54

*1 Смешанные кристаллы (?).

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (8, 88, 109)

A

−108	4.22
−100	4.26
− 90	4.30
− 80	4.35
− 70	4.43
− 60	4.54
− 50	4.70
− 40	4.92
− 30	5.23
− 25	5.43
− 20	5.66
− 15	5.96
− 10	6.31
− 5	6.68
0	7.07
+ 25	9.29

B=$C_4H_{12}JN$, Иодистый тетраметиламмоний (121)

$t°$ ±0.2	%m B
A	
112	0
105	5.0
98	10.0
A+A_4B(?)	
91E	14.75
A_4B(?)	
92	15.0
98	16.0
103.5	17.0
106.0	18.0
106.5	19.0
106.4	20.0
105.0	21.0
102.5	22.0
A_4B(?)+A_3B(?)	
98.5E	22.75
A_3B(?)	
98.5	23.0
98.4	24.0
98.3	25.0
98.2	26.0
A_3B(?)+A_2B	
98.2E	26.5
A_2B	
105.0	27.0
114.5	28.0
122.0	29.0
124.5	30.0
125.5	31.0
126.0	32.0
126.0	33.3
124.2	35.0
119.5	37.5
111.0	40.0

$t°$ ±0.2	%m B
A_2B+AB	
99.0E	42.5
AB	
110.5	45.0
117.0	47.5
118.5	50.0
117.5	52.0
(?)	
117.6	55.0

B=$C_6H_4Br_2$, *n*-Дибромбензол (124)

$t°$ ±0.5	%m A
B*1	
88.5	0
86.3	5
84.4	10
82.7	15
79.5	20
77.0	25
B*1+A*1	
76.0E	26.2
A*1	
78.2	30
84.5	40
88.5	45
92.5	50
97.5	60
100.7	70
103.5	80
106.0	90
113	100

*1 Смешанные кристаллы (?).

B=$C_6H_4N_2O_4$, *n*-Динитробензол (124)

	B*1	
↓	90.5	0
↓	85.0	15
	B*1+A*1	
	83.5E	19
	A*1	
	87.0	20
	93.5	22.5
	98.5	25
	103.0	27.5
	107.5	30
	109.2*2	31
	109.2*2	> 94
	113.5	100

*1 Смешанные кристаллы (?). *2 Два жидких слоя.

B=C_6H_6, Бензол (5, 8, 85)

$t°$	%m A ±0.1
B*1	
5.4	0
5.2	0.4
B*1+A*1	
4.6E	2.55
A*1	
10	3.07
15	3.60
20	4.20

$t°$	%m A ±0.1
25	4.82*2
30	5.50
35	6.80
40	7.18
45	8.20
50	9.5
51.6	10.0

*1 Возможно—смешан. кристаллы. *2 5.45 (5).

B=C_6H_{14}, Гексан (83,85)

$t°$	%m A
A	
25	4.5±0.02

B=$C_7H_6O_2$, Бензойная кислота (124)

$t°$ ±0.5	%m A
B*1	
↓ 122.8	0
↓ 111.8	20
B*1+A*1	
107.5E	28
A*1	
108.1	30
109.0	35
110.0	40
110.8	45
111.5*2	50
111.5*2	> 95
113	100

*1 Смешанные кристаллы (?). *2 Два жидких слоя.

B=C_7H_{16}, Гептан (83, 85)

$t°$	%m A ±0.02
A	
0	0.245
10	0.376
20	0.565
25	0.679
40	1.19
50	1.70

B=$C_9H_{14}JN$, Иодистый триметилфениламмоний (121)

$t°$ ±0.2	%m B
A	
112	0
101.5	2.5
90.2	5.0
78.3	7.5
65.6	10.0
51.7	12.5
$A+A_4B$	
45.0E	13.7
A_4B	
47.8	15.0
52.5	17.5
54.5	19.0
55.3	20.0
55.2	20.5
A_4B+A_3B	
55.1E	21.2

$t°$ ±0.2	%m B
A_3B	
58.2	22.0
61.3	23.0
62.7	24.0
63.2	25.0
A_3B+A_2B	
63.0E	26.0
A_2B	
69.5	27.0
73.8	28.0
77.0	29.0
79.5	30.0
81.5	31.0
83.0	32.0
83.5	33.3
83.2	34.0
83.0	35.0
82.2	36.0
80.7	37.0
A_2B+AB	
79.5E	37.8
AB	
89.5	40.0
98.8	42.5
106.2	45.0
111.2	47.5
112.6	50.0
111.6	52.5
109.2	55.0
104.9	58.7

B=$C_{10}H_8$, Нафталин (170)

$t°$	%m A
B+A	
65.5E	24.72

B=$C_{12}H_{10}N_2$, Азобензол (124)

$t°$ ±0.5	%m A
B*1	
68.2	0
65.3	10
61.6	20
B*1+A*1	
57.2E	30
A*1	
64.0	32.5
72.5	35
80.0	37.5
85.5	40
89.0	42.5
91.5	45
94.5	50
96.7	55
98.2	60
100.3	70
102.3	80
105.5	90
113	100

*1 Смешанные кристаллы (?).

B=$C_{14}H_{10}O_3$, Бензойный ангидрид (124)

$t°$	%m A
B*1	
↓ 40.8	0
↓ 37.0	5.0

$t°$ ±0.5	%m A
B*1+A*1	
36.7E	5.3
A*1	
42.5	7.5
50.0	10
62.5	15
73.0	20
81.5	25
88.3	30
94.3	35
99.5	40
104.2	45
108.2	50
110.2*2	52.5
110.2*2	> 90
113	100

*1 Смешанные кристаллы (?). *2 Два жидких слоя.

S_8

B=CCl_4 (47, 86, 87)

$t°$	%m A ±0.02
A	
0	0.203
10	0.294
15	0.355
20	0.425
25	0.500
35	0.697
40	0.812
45	0.944
50	1.085
54	1.212
60	1.420

B=CS_2 (5, 8, 45, 52, 88)

$t°$	%m A*1	
A		
−120		0.85*2
−110	0.30	1.00
−100	0.44	1.15
− 90	0.59	1.30
− 80	0.75	1.45
− 70	0.95	1.60
− 60	1.22	
− 50	1.60	
− 40	2.10	
− 30	2.75	
− 20	3.60	
− 10	4.60	
0	6.15	
+ 10	8.2	
20	10.8	
30	15.7	
40	22.0	
45	25.1	
47	28.5	
50	29.5	
60	35.0	
70	42.5	
80	52.0	
90	63.0	
100	77.0	

*1 ±<0.5% (−11÷+55°) (45); ±<0.02% (−13÷−109.50°) (88); ±<0.2% (−61÷+100°)(52). *2 В этом столбце значения из (8).

$t°$	%m A

B=CH_2J_2, Иодистый метилен (147)

A

10	9.46

B=C_2Cl_4, Тетрахлорэтилен (87)

25	0.9794

B=C_2HCl_3, Трихлорэтилен (73, 87)

15	0.595
25	0.826

B=C_2HCl_5, Пентахлорэтан (87)

25	0.935

B=$C_2H_2Cl_2$, Дихлорэтилен (87)

25	0.480

B=$C_2H_2Cl_4$, Тетрахлорэтан (87)

25	0.798

B=$C_2H_3Cl_3$, Хлористый этилен (86)

25	0 322
40	0.537

B=$CHCl_3$ (30, 45, 47)

$t°$	%m A ±0.02
A	
10	0.325
15	0.405
20	0.500
25	0.610

г A на 100 *см*³ раствора

	S_m*1	S_{rh}*2
0	1.101	0.788
15.5	1.658	1.253
40	2.9	2.4

*1 m — моноклин. *2 rh—ромбич.

B=$C_2H_4Br_2$, Бромистый этилен (52)

$t°$	%m A ±0.05
A	
0	0.48
10	0.575
20	0.760
25	0.885
30	1.05
40	1.48
50	2.19
60	3.02
70	4.18
80	5.92
90	9.00
95	12.6

$t°$	S_m*1	S_0*1

B=C_2H_5Br, Бромистый этил (30)

0	8.52	6.11
25.3	16.76	13.07

B=C_2H_6O, Этиловый алкоголь (30)

25.3	0.66	0.52

B=C_3H_6O, Ацетон (78)

$t°$	%m A
25.0	0.613

B=$C_3H_6O_2$, Этилформиат (30)

$t°$	S_m*1	S_0*1
0	0.28	0.19

B=$C_3H_8O_3$, Глицерин (128)

$t°$	%m A
15.5	0.050

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир

$t°$ (47)	%m A
13.0	0.0543
23.0	0.0817

$t°$ (30)	S_m*1	S_0*1
0	1.13	0.80
25.3	2.53	2.00

*1 Растворимость A в *г* на *л* раствора. S_m—моноклин. S_0—орторомбич.

B=$C_4H_8Cl_2S$, Ди-(2-хлорэтил)-сульфид (горчичный газ—«иприт») (174)

$t°$ ±0.5	%m A
B	
↓ 13.82*1	0
↓ 13.67*1	0.5
B+A (P)*2	
13.65E	0.56
A(P)*2	
30.0	1.0
43.0	1.5
52.5	2.0
65.5	3.0
74.2	4.0
A(M)*2	
80.8	5.0
85.7	6.0
92.5	8.0
97.2	10.0
101.2	12.5
104.0*3	14.5
104.0*3	85.0
107.5	90.0
110.7	95.0
113.0	100

$t°$	%m A	
	Жидкие слои	
	Верхн.	Нижн.
104	14.5	85.0
110	17.3	83.5
115	19.5	81.7
120	21.8	79.7
125	24.0	77.0
130	26.7	73.6
135	30.8	68.7
143*4	48.2	48.2

*1 ±0.01. *2 (P) — ромбическ.; (M) — моноклинич. *3 Два жидких слоя. *4 $t°_{крит.}$

B=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь (66)

A	
95	0.51*2
110	0.73*2
112*1	0.80*3
120*1	1.02*3
131*1	1.8*3

*1 Две жидкие фазы. * ±0.02%. *3 ±0.2%.

B=$C_6H_4Cl_2$, *p*-Дихлорбензол (31)

$t°$ ±0.1	%m A
B	
↓ 52.9	0
↓ 51.55	3
B+A (P) *1	
51.0E	4.2
A (P) *1	
67.8	6
81.5	10
90.0	15
94.8	20
A(M) *1	
97.5*2	27
↓ 97.5*2	78.5
↓ 113.0	100

$t°$	%m A	
	Жидкие слои	
	Верхн.	Нижн.
97.5	27	78
100.0	32	70
102.5	40	60
103.5*3	46	46

*1 (P)—ромбич.; (M)—моноклин. *2 Два жидких слоя (±1°). *3 $t°_{крит.}$

B=C_6H_6, Бензол (5, 30, 45, 47, 52, 86)

$t°$	%m A ±0.04
A	
0	0.31
10	0.43
20	0.60
30	0.84
40	1.13

$t°$	%m A ± 0.04
50	1.50
60	2.00
70	2.77
80	3.80
90	5.00
100	6.50
110	8.6*2
113*1	11*2

$t°$	%m A ±2%	
(52, 105)	Жидкие слои	
	Верхн.	Нижн.
120	11.5	65.5
130	14.5	62.0
140	18.0	58.0
150	22.5	53.0
162*3	38.0	38.0
(220÷225)*3	(40÷45)	(40÷45)
230	27.5	54.5
240	21.7	58.0
250	18	59.5
260	16	60.5
270	14	62.0

*1 Два жидких слоя(?). *2 Эти значения менее точны. *3 $t°_{крит.}$

B=C_6H_7N, Анилин (48)

$t°$	%m A
130	23.6

B=C_6H_{14}, Гексан (52)

$t°$	%m A*1
A	
− 20	0.0235
− 10	0.041
0	0.0540
+ 10	0.080
20	0.100
25	0.112
50	0.25
68	0.434
130*2	1.81
142*2	2.14
184*2	2.98

*1 Относит. точность ±1% от приведенных значений. *2 Жидкая A.

B=C_7H_8, Толуол (47, 86)

$t°$	%m A ±0.025
A	
0	0.324
10	0.472
20	0.650
25	0.750
30	0.865
35	0.995
40	1.14
45	1.33
50	1.57
54	1.797

$t°$	$\%_m$ A ±0.025
60	2.21*1
70	3.08*1
80	4.13*1
83.5	4.52

*1 Точность этих значений меньше. Смесь из x $г$ A в 100 $г$ A+B оставалась нагретой при $t°$, данной в левом столбце, в течение n часов, охлаждалась до 0° и встряхивалась при 0° в течение часа после прибавления следов октаэдрической A. Растворимость A при 0° в этих растворах—следующая (11):

x	$\%_m$ A
t=140; n=6 час.	
3.4	0.427
6.2	0.514
9.2	0.595
22.0	0.982
27.6	1.184
t=150°; n=4 час.	
3.6	0.449
6.6	0.543
10.6	0.650
22.6	1.083
30.1	1.300
t=160°; n=2 час.	
3.2	0.449
6.2	0.558
15.0	0.874
21.6	1.109
30.0	1.338

B=C_7H_{16}, Гептан (86)

$t°$	$\%_m$ A±0.005
A	
0	0.048
10	0.080
20	0.120
25	0.141
35	0.201
45	0.274
54	0.363

B=C_8H_{10}, *m*-Ксилол (86)

$t°$	$\%_m$ A
A	
25	0.825
30	0.96*1
40	1.31*1
45	1.523
50	1.81*1
60	2.49*1
70	3.41*1
80	4.53

*1 Интерполировано в предположении, что кривая имеет вид, подобный кривой для толуола.

$t°$	$\%_m$ A
Se_8	
B=CS_2 (148); ср. (107, 108)	
A	
25	86*1
25	49*2

*1 Аморфн. *2 Гексагональный.

P_4
B=CS_2 (44, 68)

$t°$	$\%_m$ A ±1
A	
−80	2.7
−50	6.3
−25	11.7
−20	13.5
−15	16.5
−10	21.5
− 7.5	25.0
− 5	31.0
− 3.5	55.0
− 3.0	61.0
− 2	70.0
0	74.0
+ 2.5	78.0
5	80.5
10	83
25	89
$t°$± 0.5	$\%_m$ A (84)

Твердая фаза отсутствует, два жидких слоя.

−7.9	5
−7.0	25
−6.7	35
−6.4	50
−6.4	60
−6.6	75

По этим данным насыщенный раствор A в B устойчив ниже −7° и метастабилен выше −7°; оба жидких слоя метастабильны ниже −7°.

B=C_6H_6, Бензол (69)

$t°$	$\%_m$ A ±0.1
5	0.36
10	0.72
20	1.43
30	2.16
40	(2.87)
50	(3.60)
60	4.32
70	5.04
80	5.76
90	6.48
100	7.21
110	7.93
115	8.30

$\%_m$ A=0.0722t. Опытные данные для интервала 36° и 58°—отсутствуют; однако вероятно, что при t>44° существуют два жидких слоя.

IV. Криоскопические данные. Δt—понижение точки затвердевания; A — растворитель; B — растворенное вещество. Для обоих компонентов «нормальный порядок» (соотв. «порядок ℭ») (см. т. V, стр. 124).

Cl_2
B=CCl_4 (171)

$\Delta t°$±0.0025	$\%_m$ B
0.208	0.50
0.417	1.00
0.625	1.50
0.833	2.00

$\Delta t°$=0.417 $\%_m$ B.

B=$CHCl_3$ (171)

$\Delta t°$±0.01	$\%_m$ B
0.213	0.50
0.430	1.00
0.645	1.50
0.860	2.00

$\Delta t°$=0.430 $\%_m$ B.

B=CH_4O, Метиловый алкоголь (171)

$\Delta t°$±0.005	$\%_m$ B
0.029	0.50
0.058	1.00
0.087	1.50
0.116	2.00
0.145	2.50
0.175	3.00
0.232	4.00
0.290	5.00

$\Delta t°$=0.058$\%_m$ B.

B=C_2H_6O, Этиловый алкоголь (171)

0.065	0.50
0.120	1.00
0.168	1.50
0.207	2.00
0.244	2.50
0.280	3.00
0.355	4.00
0.450	5.00

B=C_3H_6O, Ацетон (171)

$\Delta t°$±0.0025	$\%_m$ B
0.197	0.50
0.380	1.00
0.545	1.50
0.700	2.00
0.850	2.50

B=$C_4H_8O_2$, Этилацетат (171)

$\Delta t°$±0.005	$\%_m$ B
0.192	0.50
0.388	1.00
0.588	1.50
0.800	2.00

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (171)

$\Delta t°$±0.0025	$\%_m$ B
0.208	0.50
0.417	1.00
0.625	1.50
0.832	2.00

$\Delta t°$=0.416$\%_m$ B.

B=C_7H_8, Толуол (171)

$\Delta t°$±0.005	$\%_m$ B
0.217	0.50
0.433	1.00
0.650	1.50

$\Delta t°$=0.433$\%_m$ B.

B=$SnCl_4$ (171)

$\Delta t°$±0.02	$\%_m$ B
0.036	1.0
0.071	2.0
0.103	3.0
0.132	4.0
0.160	5.0
0.192	6.0
0.230	7.0
0.268	8.0
0.305	9.0
0.343	10.0
0.380	11.0
0.400	11.5

Br_2
B=S_2Br_2 (57)

$\Delta t°$±0.05	$\%_m$ B
1.125	0.5
2.250	1.0

$\Delta t°$=2.25$\%_m$ B.

B=PBr_5 (57)

$\Delta t°$±0.005	$\%_m$ B
0.215	0.5
0.357	1.0
0.400	1.5
0.475	2.0
0.645	3.0
0.75	4.0

B=$AsBr_3$ (57)

0.0266	0.5
0.533	1.0
0.800	1.5

Δt=0.533$\%_m$ B.

B=$SbBr_3$ (57)

$\Delta t°$ ±0.02	$\%_m$ B
0.250	0.5
0.510	1.0
0.790	1.5

$\Delta t°$ ±0.02	%m B
1.080	2.0
1.695	3.0
2.335	4.0
3.725	6.0
5.08	8.0

B=CCl_4 (57)

$\Delta t°$±0.005	%m B
1.333	2.5

B=C_2H_5NO, Ацетамид (57)

$\Delta t°$±0.005*1	%m B
0.080	1.0
0.120	2.0
0.140	3.0
0.156	4.0
0.180	5.0
0.236	6.0
0.323	7.0
0.448	8.0
0.605	9.0
0.83	10.0
1.17	11.0
1.63	12.0
2.25	13.0
2.63	13.5

*1 0÷10%m B.

B=$AlBr_3$ (57)

$\Delta t°$±0.005	%m B
0.138	0.5
0.276	1.0
0.414	1.5

$\Delta t°$=0.276%m B.

Br_2

B=HBr (144)

$\Delta t°$±0.01	%m A
0.20	0.15
0.33	0.25
0.64	0.50
0.765	0.60

J

B=S

$\Delta t°$*1	%m B (127)
0.30	1.00
0.55	2.00
1.20	5.00
1.74	7.50
2.30	10.00
3.64	15.00
0.18	1.50*2
0.30	2.00*2
0.52	3.00*2
0.76	4.00*2
0.17	2.00*3
0.39	3.00*3
0.61	4.00*3

*1 ±0.01. *2 Осажденная (18). *3 Пластическая (18).

$\Delta t°$*1	%m B
B=Se (18, 119, 123, 127)	
0.25	0.2
0.47	0.4
0.68	0.6
0.88	0.8
1.07	1.0
1.54	1.5
2.00	2.0
2.90	3.0
3.84	4.0
4.70	5.0
5.55	6.0
6.40	7.0
7.30	8.0
8.15	9.0
9.05	10.0
10.0	11.0

*1 ±0.02 (0.25°÷2.90°); ±0.05 (3.84°÷10.0°).

B=Te (18, 127)

$\Delta t°$*1	%m B
0.70	0.50
0.89m(?)	0.70
1.10m(?)	0.90
1.26m(?)	1.10

*1 ±0.02.

B=P (18)

$\Delta t°$±0.02	%m B
1.210	1.50

Для %mB<1.50, $\Delta t°$=0.8067%m B.

J_2

B=NH_4J (127)

$\Delta t°$±0.05	%m B
0.64	1.0
1.20	2.0
1.86	3.0
2.65	4.0
3.57	5.0
4.75	6.0

B=AsJ_3 или SbJ_3 (126)

B=CHJ_3 (126, 127)

$\Delta t°$±0.01	%m B
0.408	0.5
0.816	1.0
1.230	1.5
1.640	2.0
2.040	2.5

B=$C_3H_5JO_2$, β-Иодпропионовая кислота (126, 127)

0.300	0.5
0.540	1.0
0.745	1.5
0.930	2.0
1.105	2.5
1.285	3.0
1.605	4.0
1.880	5.0

$\Delta t°$±0.01	%m B
B=$C_4H_{12}JN$, Иодистый тетраметиламмоний (126, 127)	
0.08	0.1
0.185	0.25
0.355	0.5
0.655	1.0
0.980	1.5
1.360	2.0
1.835	2.5
2.355	3.0
3.615	4.0
4.45	4.5

B=$C_6H_4Br_2$, *p*-Дибромбензол (126, 127)

$\Delta t°$±0.03	%m B
0.408	0.5
0.800	1.0
1.185	1.5
1.555	2.0
1.915	2.5
2.26	3.0
2.91	4.0
3.51	5.0
4.07	6.0

B=$C_6H_4N_2O_4$, *p*-Динитробензол (126, 127)

$\Delta t°$±0.01	%m B
0.408	0.5
0.800	1.0
1.17	1.5

B=C_6H_6 (166)

$\Delta t°$	%m A
0.178	0.350

B=C_6H_8JN, Иодистоводородный анилин (126, 127)

$\Delta t°$ ±0.01	%m B
0.08	0.1
0.185	0.25
0.355	0.5
0.655	1.0
0.970	1.5
1.335	2.0
1.740	2.5
2.175	3.0
3.19	4.0
4.50	5.0

B=$C_7H_6O_2$, Бензойная кислота (126, 127)

0.315	0.5
0.525	1.0
0.695	1.5
0.845	2.0
0.985	2.5

$\Delta t°$±0.01	%m B
B=$C_9H_{14}JN$, Иодистый триметилфениламмоний (126, 127)	
0.08	0.1
0.175	0.25
0.335	0.5
0.670	1.0
1.035	1.5
1.465	2.0
1.948	2.5
2.550	3.0
3.300	3.5
4.090	4.0
4.960	4.5
8.28	6.0
11.28	7.0

B=$C_{10}H_8$, Нафталин (126, 127)

0.408	0.5
0.800	1.0
1.185	1.5
1.555	2.0
1.910	2.5

B=$C_{10}H_{16}JN$, Иодистый триметилбензиламмоний (126, 127)

0.08	0.1
0.175	0.25
0.335	0.5
0.670	1.0
1.035	1.5
1.470	2.0
1.950	2.5
2.7	3.0

B=$C_{12}H_{10}$, Дифенил (52)

$\Delta t°$±0.02	%m B
0.408	0.5
0.800	1.0
1.175	1.5
1.520	2.0
1.845	2.5
2.155	3.0
2.45	3.5

B=$C_{12}H_{10}N_2$, Азобензол (126, 127)

0.408	0.5
0.800	1.0
1.185	1.5

B=$C_{14}H_8O_2$, Фенантрахинон (126, 127)

0.370	0.5
0.670	1.0
0.925	1.5
1.115	2.0
1.250	2.5

$\Delta t°$	$\%_m$ B

B=$C_{14}H_{10}O_3$, Бензойный ангидрид (126, 127)

0.390*1	0.5
0.730*2	1.0
1.025*1	1.5
1.25*1	2.0
1.36*2	2.5
1.46*2	3.0

*1 ±0.01. *2 ±0.05.

B=SnJ_4 или HgJ_2 (126)

B=KJ (127)

$\Delta t°$ ±0.05	$\%_m$ B
0.67	1.0
1.34	2.0
2.00	3.0
2.74	4.0
3.68	5.0
4.75	6.0
6.00	7.0

B=RbJ (127)

0.67	1.0
1.34	2.0
2.00	3.0
2.90	4.0
4.05	5.0
5.30	6.0

S

B=J (18)

$\Delta t°$ ±0.01	$\%_m$ B
0.758	0.2335

S_8

B=$SeCl_4$ (19)

$\Delta t°$	$\%_m$ B
0.63	0.520
0.51	0.468
0.52	0.476
0.67	0.413
0.49	0.511
0.46	0.525

B=As_2S_3 (19)

0.194	0.212
0.095	0.204
0.077	0.213
0.194	0.206
0.070	0.145
0.185	0.274
0.107	0.271

B=$CHBr_3$ (19)

0.90±0.1	1

$\Delta t°$	$\%_m$ B

B=$C_5H_4O_2S$, Тиофенкарбоновая кислота (19)

0.49	1

B=C_6H_7N, Анилин (19)

0.663	1

B=C_7H_5NS, Фенилизотиоцианат (19)

0.90	1

B=C_7H_8O, *p*-Крезол (19)

0.747	1

B=C_9H_7N, Хинолин (19)

0.84	1

B=$C_{10}H_8$, Нафталин (19)

0.84	1

B=$C_{10}H_8O$, *β*-Нафтол (19)

0.813	1

B=$C_{10}H_{14}O$, Тимол (19)

0.82	1

B=$C_{11}H_8O_2$, *α*-Нафтойная кислота (19)

0.533	1

B=$C_{12}H_{10}$, Дифенил (19)

0.84	1

P_4

B=Se_8 (14)

$\Delta t°$ ±0.01	$\%_m$ B
0.166	0.05
0.332	0.10
0.500	0.15

$\frac{\Delta t}{\%_m \text{ B}}$=3.32.

$SbCl_5$

B=Cl_2 (115)

$\Delta t°$ ±0.05	$\%_m$ B
1.22	2.0
2.38	4.0
3.62	6.0
5.00	8.0
5.83	9.0
6.35	9.5

$\Delta t°$	$\%_m$ B

B=Br_2 (115)

1.262	1.91
2.745	4.17
4.275	6.50

$\Delta t°$ — линейная функция от $\%_m$ B с точностью до ±0.005°.

$\Delta t°$=0.658$\%_m$B.

B=J_2 (115)

0.602	0.347
1.650	0.962
2.215	1.296

$\Delta t°$=1.709$\%_m$ B с точностью до ±0.005°.

$CHBr_3$

B=J_2 (166)

$\Delta t°$ ±0.02	$\%_m$ B
0.275	0.5
0.550	1.0
0.827	1.5
1.105	2.0
1.380	2.5

$\Delta t°$=0.552$\%_m$ B.

CH_2J_2

B=J_2 (16)

$\Delta t°$	$\%_m$ B
0.173	0.35

$C_{14}H_8O_2$, Антрахинон

B=S_8 (18)

$\Delta t°$ ±0.01	$\%_m$ B
0.415	0.5
0.800	1.0
1.500	2.0
2.150	3.0
2.475	3.5

B=Se_8 (18)

$\Delta t°$ ±0.005	$\%_m$ B
0.075	0.1
0.150	0.2
0.225	0.3

$\Delta t°$=0.75$\%_m$ B

$\Delta t°$ ±0.005	$\%_m$ B

$HgCl_2$

B=S_8 (122)

0.320	0.25
0.645	0.50
0.955	0.75
1.245	1.00
1.530	1.27

B=Se_8 (122)

$\Delta t°$	$\%_m$ B
0.15*1	0.05
0.27*1	0.1
0.47*1	0.2
0.645*1	0.3
0.805*1	0.4
0.88*1	0.5
1.33*2	0.75
1.66*2	1.0
2.33*3	1.5
3.00*3	2.0

Молекула Se в жидком B, повидимому, имеет состав Se_2.

*1 ±0.02. *2 ±0.05. *3 ±0.1.

$HgBr_2$

B=S_8 (125)

$\Delta t°$ ±0.005	$\%_m$ B
0.55	0.5
1.11	1.0
1.65	1.5
2.16	2.0
2.66	2.5
3.14	3.0
3.50	3.5
4.01	4.0
4.40	4.5
4.93	5.3

B=Se_8 (125)

$\Delta t°$	$\%_m$ B
0.13*1	0.05
0.22*1	0.10
0.39*2	0.20
0.70*2	0.40
0.99*2	0.60
1.265*2	0.80
1.53*2	1.0
2.66*3	2.0
3.84*4	3.0
4.80*4	4.0

Молекула Se в жидком B, повидимому, имеет состав Se_2.

*1 ±0.005. *2 ±0.01. *3 ±0.02. *4 ±0.05.

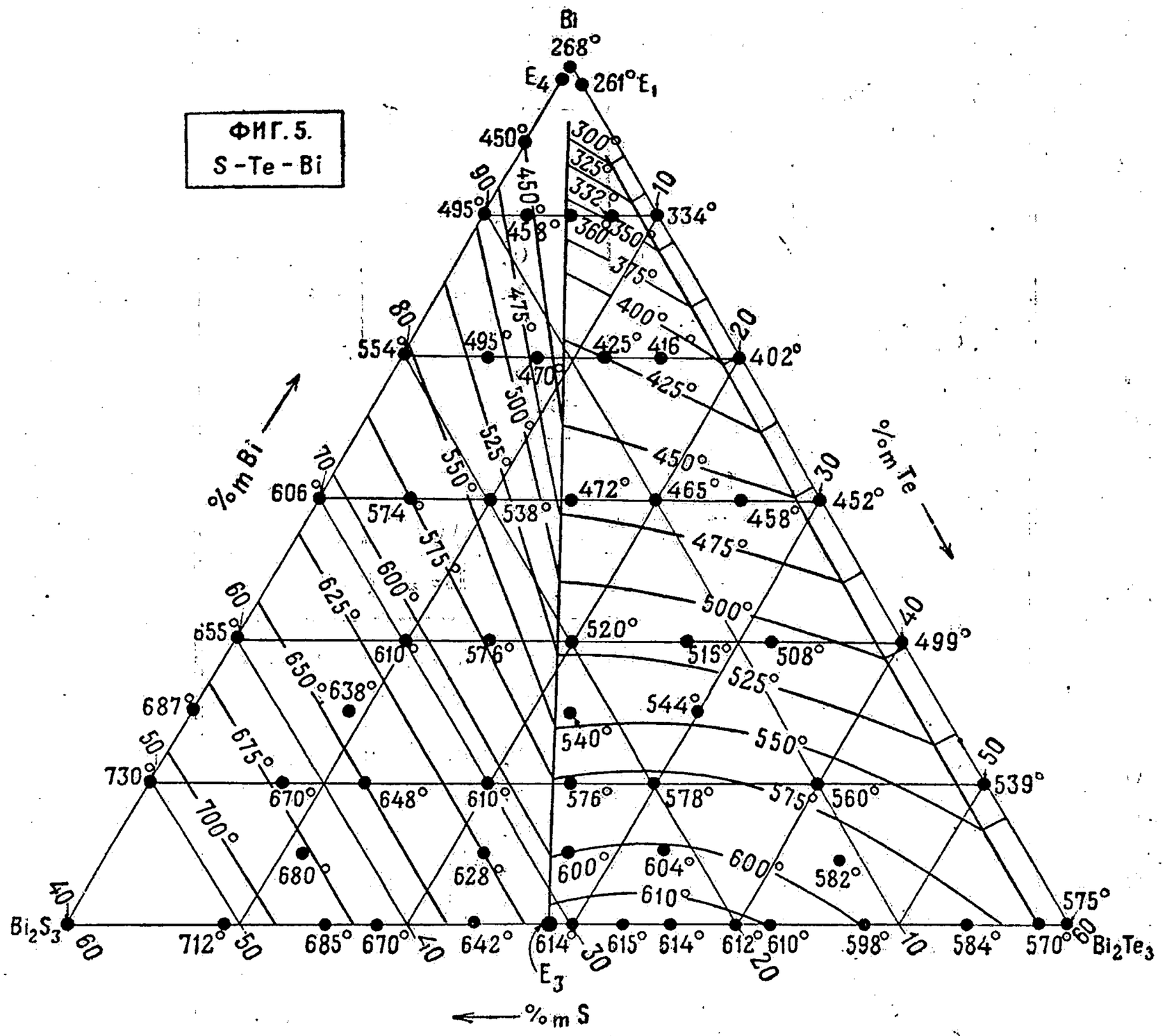
ТРЕХКОМПОНЕНТНЫЕ СИСТЕМЫ.

Bi
B=S (3, 4, 9, 14)
C=Te
См. фиг. 5.

E_1=A+A_2C_3.
E_2=A_2C_3+$A_4B_3C_3$.
E_3=A_2B_3+$A_4B_3C_3$.
E_4=A+A_2B_3.

Третичная E (вблизи 100%$_m$A) не была определена.
(О системах, содержащих Fe, см. т. II, стр. 207).

ФИГ. 5.
S-Te-Bi



Литература.

(Ключ к периодическим изданиям — в конце тома.)

(1) Abegg, Hamburger und Koppel, *93*, **50**: 403; 06. (2) Aikawa, *41*, **37**: 319; 16. *10*, 4: 170; 21. (3) Amadori, *22*, **27 I**: 131; 18. (4) Amadori, *36*, **48 II**: 42; 18. (5) Amadori, *36*, **52 I**: 387; 22. (6) André, *27*, **33**: 1641; 23. (7) Arctowski, *93*, **6**: 260; 94. (8) Arctowski, *93*, **11**: 272; 96. (9) Aten, *93*, **47**: 386; 05.

(10) Aten, *7*, **54**: 55; 05. (11) Aten, *64P*, **20**: 824; 18. (12) Bakhuis Roozeboom, *70*, **3**: 29; 84. (13) Bakhuis Roozeboom, *7*, **2**: 449; 88. (14) Beckmann, *7*, **22**: 609; 97. (15) Beckmann, *76*, **1913**: 886. (16) Beckmann and Faust, *93*, **84**: 103; 13. (17) Beckmann und Grünthal, *93*, **84**: 97; 13. (18) Beckmann und Hanslian, *93*, **80**: 221; 13. (19) Beckmann und Platzmann, *93*, **102**: 215; 18.

(20) Biltz und Mecklenbourg, *93*, **64**: 226; 09. (21) Biltz und Meinecke, *93*, **131**: 1; 23. (22) Biltz und Wilke-Dörfurt, *93*, **48**: 297; 06. (23) Bissett, *4*, **105**: 1223; 14. (24) Bornemann, *192*, **5**: 13; 08. (25) Bornemann, *192*, **7**: 667; 10. (26) Boubnoff et Guye, *42*, **9**: 290; 11. (27) Boulouch, *34*, **135**: 165; 02. (28) Boulouch, *34*, **136**: 1577; 03. (29) Boulouch, *34*, **142**: 1045; 06. (29.5) Bouzat et Azinières, *34*, **177**: 1444; 23.

(30) Brönsted, *7*, **55**: 371; 06. (31) Bruni e Pelizzola, *22*, **30**: 159; 21. *10*, **5**: 117; 25. (32) Büchner en Karsten, *64V*, **11**: 504; 08. (33) Chikashige, *93*, **54**: 50; 07. (34) Chikashige, *93*, **72**: 109; 11. *429*, **3**: 109; 11. (35) Chikashige, *93*, **78**: 68; 12. *429*, **5**: 5; 12. (36) Chikashige and Aoki, *429*, **2**: 249; 17. (37) Chikashige and Fujita, *429*, **2**: 233; 17. (38) Chikashige and Hikosaka, *429*, **2**: 239; 17. (39) Chikashige and Kurosawa, *429*, **2**: 245; 17.

(40) Chikashige and Nosé, *429*, **2**: 227; 17. (41) Chikashige and Saito, *429*, **1**: 361; 16. (42) Chrétien, *34*, **142**: 1339; 06. (43) Chrétien, *34*, **142**: 1412; 06. (44) Cohen und Inouye, *7*, **72**: 411; 10. (45) Cossa, *25*, **1**: 138; 68. (46) Damiens, *6*, **19**: 44; 23. (47) Delaplace, *49*, **26**: 139; 22. (48) Doornbosch, *64V*, **20**: 516; 11. *93*, **75**: 265; 12. (48.5) Dorfman and Hildebrand, *1*, **49**: 729; 27. (49) Duncan, *347*, **22**: 544; 92.

(50) Eggink, *7*, **64**: 449; 08. (51) Ephraim, *93*, **58**: 338; 08. (52) Étard, *6*, **2**: 503; 94. (53) Fay, *1*, **29**: 1265; 07. (54) Fay and Ashley, *11*, **27**: 95; 02. (55) Fay and Gillson, *11*, **27**: 81; 02. (56) Fedotiev, *93*, **69**: 22; 11. (57) Finkelstein, *7*, **105**: 10; 23. (58) Fonzes-Diaçon, *34*, **130**: 1314; 00. (59) Friedrich, *192*, **5**: 212; 08.

(60) Friedrich, *192*, **5**: 593; 08. (61) Friedrich, *187*, **11**: 79; 14. (62) Friedrich und Leroux, *192*, **2**: 536; 05. (63) Friedrich und Leroux, *192*, **3**: 361; 06. (64) Friedrich und Leroux, *192*, **5**: 355; 08. (65) Friedrich und Waehlert, *187*, **10**: 976; 13. (66) Gérardin, *6*, **5**: 129; 65. (67) Gercke, *192*, **5**: 604; 08. (68) Giran, *51*, **2**: 208; 03. (69) Giran, *51*, **2**: 809; 03.

(70) Giran, *34*, **142**: 398; 06. (71) Giran, *34*, **159**: 246; 14. (72) van der Goot, Diss., Amsterdam, 1911. (73) van der Goot, *7*, **84**: 419; 13. (74) Grimbert, Malmy and Roirot, *49*, **29**: 5; 24. (75) Guertler und Schack, *187*, **20**: 162; 23. (76) Guinchant, *34*, **134**: 1224; 02. (77) Hartley and Campbell, *4*, **93**: 741; 08. (78) Herz und Knock, *93*, **45**: 262; 05. (79) Herz und Paul, *93*, **85**: 214; 14.

(80) Herz und Rathmann, *9*, **19:** 887; 13. (81) Heyn und Bauer, *192*, **3:** 73; 06. (82) Heyn und Bauer, *93*, **52:** 129; 07. (83) Hildebrand, *1*, **39:** 2297; 17. (84) Hildebrand and Buehrer, *1*, **42:** 2213; 20. (85) Hildebrand and Jenks, *1*, **42:** 2180; 20. (86) Hildebrand and Jenks, *1*, **43:** 2172; 21. (87) Hoffmann, Kirmreuther und Thal, *25*, **43:** 183; 10. (88) Jacek, *165*, **1915:** 32. (89) Jaeger, *172*, **2:** 145; 09. *10*, **3:** 68; 14.
(90) Jaeger, *64V*, **20:** 498; 11. (91) Jaeger and Mencke, *64P*, **14:** 724; 12. *93*, **75:** 241; 12. **77:** 320; 12. (92) Jakovkin, *7*, **18:** 585; 95. (93) Jones and Hartmann, *1*, **37:** 241; 15. (94) Jonker, *93*, **62:** 89; 09. (95) Karsten, *93*, **53:** 365; 07. (96) Kimata, *429*, **1:** 119; 15. (97) Kimura, *429*, **1:** 149; 15. (98) van Klooster, *93*, **80:** 104; 13. (99) Kobayashi, *429*, **2:** 361; 10. *10*, **1:** 303; 12.
(100) Kobayashi, *93*, **69:** 1; 11. (101) Kobayashi, *95*, **2:** 65; 12. (102) Konstantinov, *93*, **60:** 405; 08. (103) Константинов и Смирнов, *169*, **23:** 715; 15. *10*, **4:** 170; 21. (104) Kremann und Schulz, *57*, **33:** 1081; 12. (105) Kruyt, *7*, **65:** 480; 09. (106) Maass and McIntosh, *1*, **34:** 1273; 12. (107) Marc, *93*, **48:** 393; 06. (108) Marc, *93*, **53:** 298; 07. (109) Marden and Dover, *1*, **38:** 1235; 16.
(110) Marino e Becarelli, *22*, **21 II:** 685; 12. (111) Matignon, *34*, **130:** 1391; 00. (112) Matsumato, *41*, **37:** 324; 16. *10*, **4:** 170; 21. (113) McIntosh, *1*, **33:** 71; 11. (114) Mönkemeyer, *93*, **46:** 415; 05. (115) Moles, *7*, **90:** 70; 15. (116) Murakami, *429*, **1:** 153; 15. *10*, **4:** 170; 21. (117) Nosé, *41*, **37:** 296; 16. *10*, **4:** 170; 21. (118) Noyes und Seidensticker, *7*, **27:** 357; 98. *11*, **21:** 217; 99. (119) Olivari, *22*, **17 II:** 389; 08.
(120) Olivari, *22*, **17 II:** 512; 08. (121) Olivari, *22*, **17 II:** 717; 08. (122) Olivari, *22*, **18 II:** 94; 09. (123) Olivari, *22*, **18 II:** 264; 09. (124) Olivari, *22*, **20 I:** 470; 11. (125) Olivari, *22*, **21 I:** 718; 12. (126) Olivari, *22*, **22 II:** 697; 13. (127) Olivari, *22*, **23 I:** 41; 14. (128) Ossendovskii, *49*, **26:** 162; 07. *347*, **79:** 575; 07. (129) Parravano, *36*, **43 I:** 210; 13.
(130) Pelabon, *34*, **142:** 1147; 06. (131) Pelabon, *34*, **145:** 118; 07. (132) Pelabon, *6*, **17:** 526; 09. (133) Pelabon, *34*, **148:** 1176; 09. (134) Pellini, *36*, **40 I:** 380; 10. (135) Pellini, *36*, **40 II:** 42; 10. (136) Pellini, *36*, **45 I:** 533; 15. (137) Pellini e Pedrina, *22*, **17 II:** 78; 08. (138) Pellini e Quercigh, *22*, **19 II:** 350; 10. (139) Pellini e Quercigh, *22*, **19 II:** 415; 10.
(140) Pellini e Quercigh, *22*, **19 II:** 445; 10. (141) Pellini e Vio, *22*, **15 II:** 46; 06. (142) Quercigh, *24*, **70 II:** 671; 11. *10*, **2:** 67; 13. (143) Quercigh, *22*, **21 I:** 780; 12. (144) Reid and McIntosh, *1*, **38:** 615; 16. (145) Reinders and Lange, *64P*, **15:** 474; 10. (146) Reinders und Lange, *93*, **79:** 230; 13. (147) Retgers, *93*, **3:** 343; 93. (148) Ringer, *93*, **32:** 183; 02. (149) Rose, *432*, **17:** 285; 08.
(150) Ruff und Fischer, *25*, **36:** 418; 03. (151) Ruff und Hecht, *93*, **70:** 49; 11. (152) Ruff und Martin, *92*, **25:** 39; 12. (153) Ruff und Martin, *92*, **25:** 500; 12. (154) Ruff und Winterfeld, *25*, **36:** 2437; 03. (155) Saito, *41*, **37:** 282; 16. (155.5) Sammet, *7*, **53:** 641; 05. (156) Schoorl and Regenbogen, *233*, **56:** 538; 19. (157) Smith und Carson, *7*, **61:** 200; 08. (158) Smits and de Mooy, *64P*, **13:** 339; 10. (159) Stortenbecker, *70*, **7:** 141; 88.
(160) Stortenbecker, *7*, **3:** 11; 89. (161) Terwogt, *93*, **47:** 203; 05. (162) Thiel und Koelsch, *93*, **66:** 288; 10. (163) Thiel und Schulte, *7*, **96:** 312; 20. (164) Tomoshige, *429*, **4:** 57; 19. *10*, **5:** 114; 25. (165) Trautz und Dalal, *93*, **110:** 1; 20. (166) Turner and English, *4*, **105:** 1786; 14. (167) Уразов, *169*, **23:** 618; 15. *10*, **4:** 170; 21. (168) Васильев, *53*, **48:** 1784; 16. *10*, **5:** 117; 25. (169) Васильев, *53*, **49:** 88; 17. *10*, **5:** 117; 25.
(170) Васильев, дисс., Казань, 1917. *10*, **5:** 117; 25. (171) Waentig and McIntosh, *69*, **9**, No. **3:** 203; 16. (172) Walton and Whitford, *1*, **45:** 601; 23. (173) Wester and Bruins, *233*, **51:** 1443; 14. (174) Wilkinson, Neilson and Wylde, *1*, **42:** 1377; 20. (175) Winkler, *136*, **23:** 687; 99. (176) Wroczynski and Guye, *42*, **8:** 189; 10. (177) Žemčužnyj und Efremov, *93*, **57:** 241; 08. (178) Žemčužnyj und Šepeler, *93*, **64:** 254; 09.

ТОЧКИ ЗАТВЕРДЕВАНИЯ — РАСТВОРИМОСТЬ: ДВУХКОМПОНЕНТНЫЕ СИСТЕМЫ, В КОТОРЫХ ОДИН ИЗ КОМПОНЕНТОВ — МЕТАЛЛ, ДРУГОЙ — НЕОРГАНИЧЕСКОЕ СОЕДИНЕНИЕ.

Domenico Meneghini.

Ca

B=CaF_2 (16, 17)
B=$CaCl_2$ (2, 17)
B=CaJ_2 (8, 17)

Na

B=NaOH (4)

Растворимость Na в NaOH

t°	*г* A/100 *г* B
480	33.3
500	10.1
610	9.9
670	9.5
760	7.9
800	6.9

K

B=KOH

В 100 *г* KOH растворяется 8.0 *г* K при 480° и 1.0 *г* K при 700° (4).

Cd

B=$CdCl_2$ (1)

?*1

t°	%*m* A
568	0.0
562	2.4
556	3.5
544	7.8
530	12.5
569	14.0
602	15.1
605	15.2
633	16.2
635	16.3

*1 Твердая фаза не содержит $CdCl_2$.

Cu

B=Cu_2O (5)

t°	% B
Cu(?)	
1102	0.08
1095	1.16
1089	1.75
Cu+Cu_2O(?)	
1084	3.45
Cu_2O(?)	
1116	4.7
1149	6.3
1186	9.0

B=SO_2

0.0163 молей SO_2 в 100 *г* Cu понижает $t°_{пл.}$ на 13.4°; P_{SO_2} = 1 *atm* (15).

Ag

B=H_2O

В течение 7 дней в 1.1 *л* H_2O растворяется ~0.009 *мг* Ag при комнатной температуре (6).

B=AgF

$Ag(s) + AgF(s) = Ag_2F(s) + 700\ cal_{15}$. Реакция начинается при 50° и соединение стабильно при 90° (3, 17).

C (графит)

B=Mn (11)
См. фиг. 1

B=Co (13)
См. фиг. 2

B=Ni (12)
См. фиг. 3

B=W
См. W

Pb

B=SO_2 (9)

B=$PbCl_2$ (7)

t°	% A
(?)	
550	1.54
610	3.74
615	4.10
670	7.46

Ni

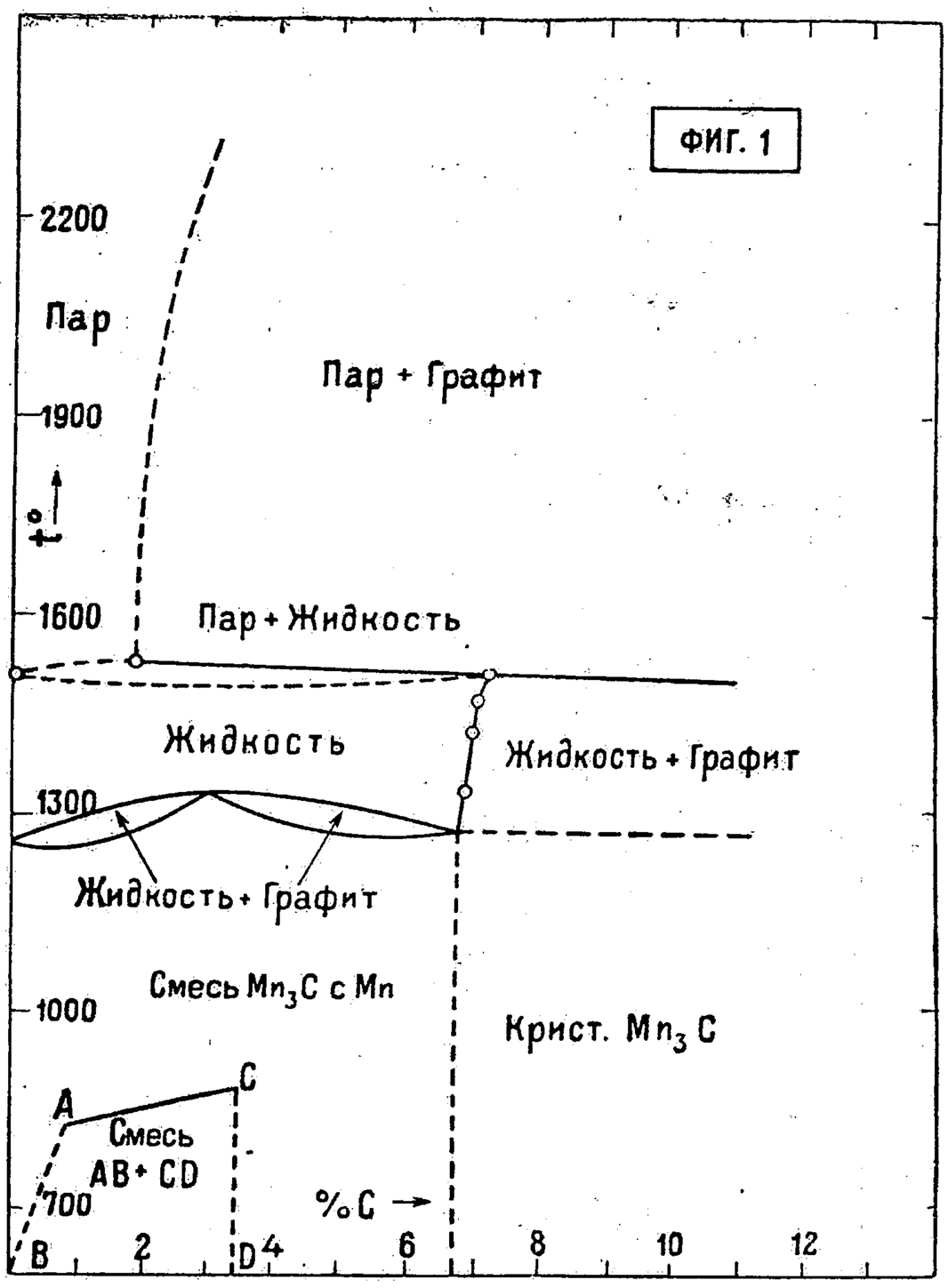
B=NiO (10)

W

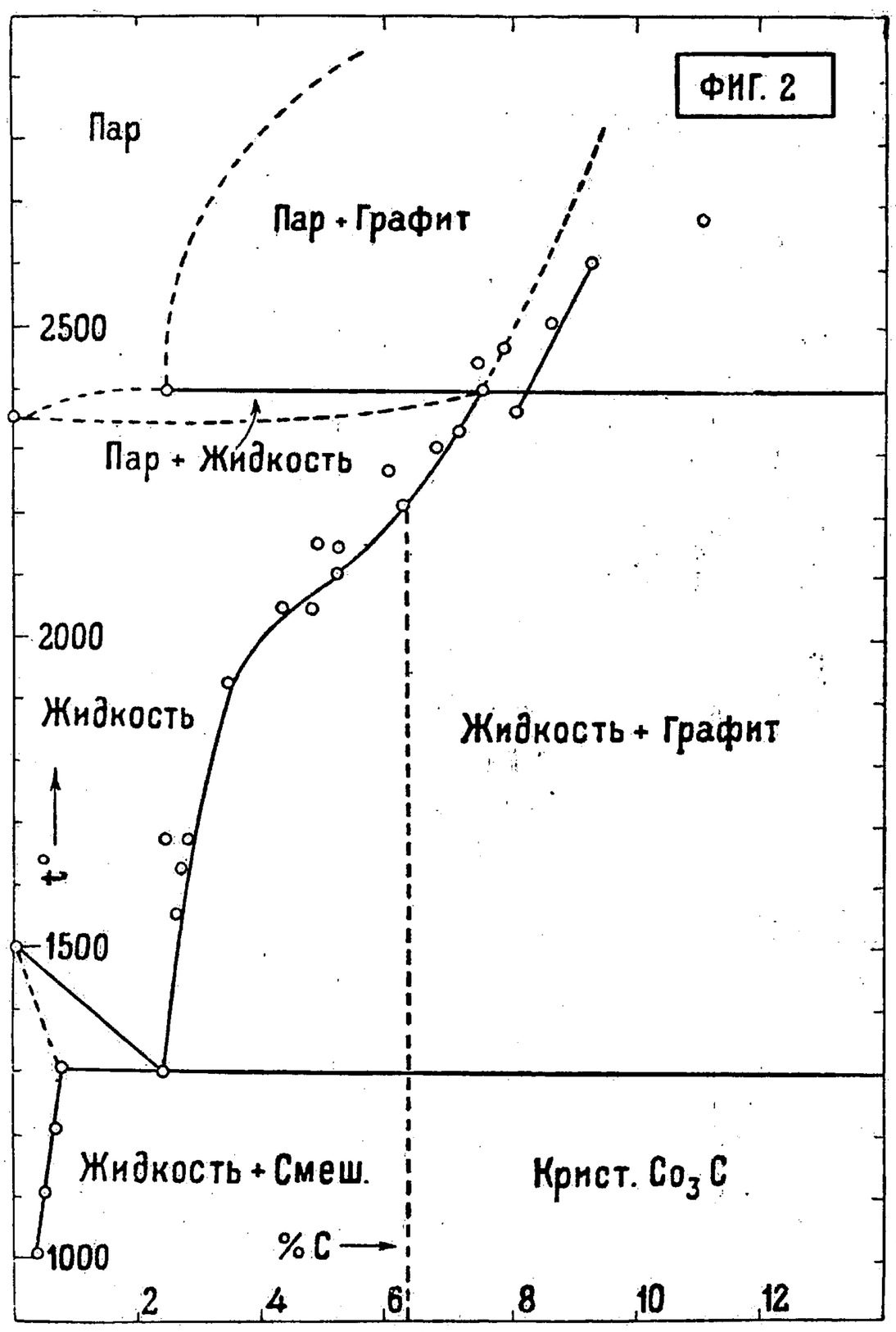
B=W_3C (14)

При содержании 1% C в W, $t°_{пл.}$ понижается приблизительно на 35°. Имеются указания относительно следующих карбидов: W_3C с 2.12% C, (W_2C с 3.16% C), WC с 6.12% C. Найдены следующ. эвтектики: W+W_3C при 2690° и содержании 1.3% C, при 2660° и 2.4% C, образованная из W_3C, WC и W_2C (?); при 3.5% C и 2580° — WC+W_2C. См. фиг. 4.

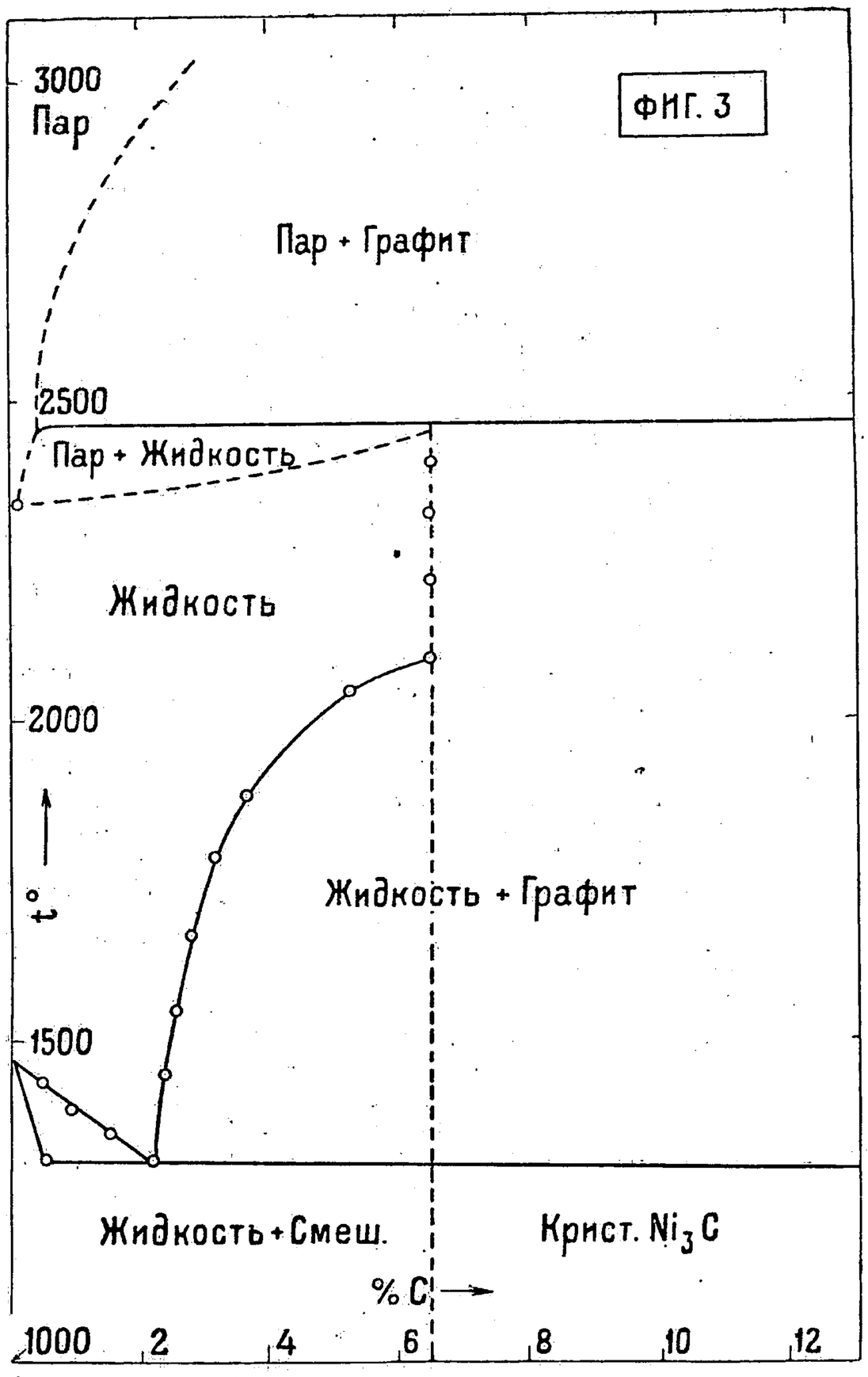
ФИГ. 1



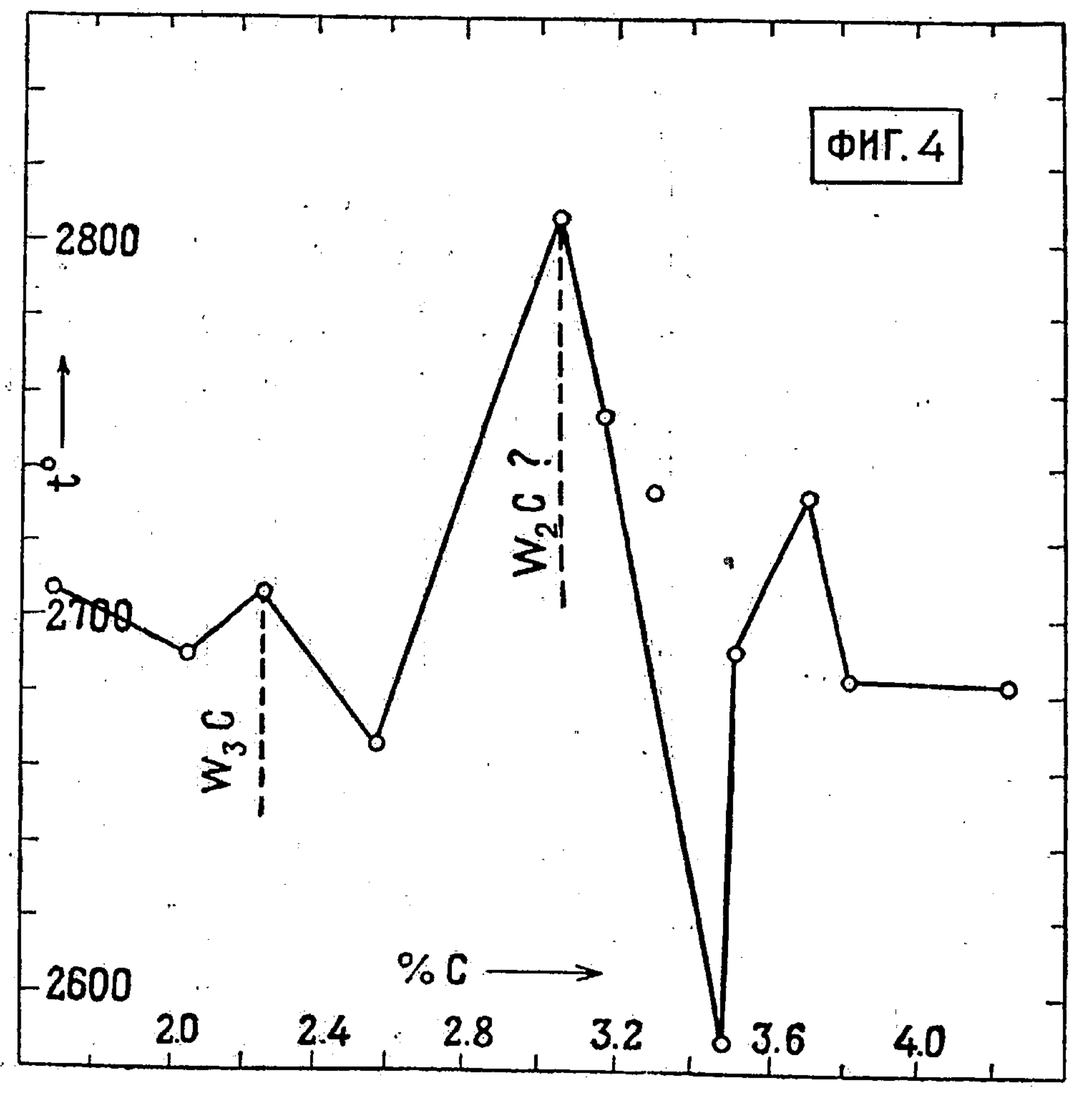
ФИГ. 2



ФИГ. 3



ФИГ. 4



Литература.

(Ключ к периодическим изданиям—в конце тома.)

(1) Aten, *7*, **73**: 578; 10. (2) Borchers and Stockem, *9*, **8**: 757; 02. (3) Guntz, *34*, **110**: 1337; 90. (4) Hevesy, *9*, **15**: 529; 09. (5) Heyn, *93*, **39**: 1; 04. (6) Krepelka a Toul, *362*, **19**: 182; 25. (7) Lorenz, Hevesy und Wolff, *7*, **76**: 732; 11. (8) Moissan, *6*, **18**: 289; 99. (9) Reinders, *93*, **93**: 213; 15. (10) Ruer und Kaneko, *192*, **9**: 419; 12. (11) Ruff und Bormann, *93*, **88**: 365; 14. (12) Ruff und Bormann, *93*, **88**: 386; 14. (13) Ruff und Keilig, *93*, **88**: 410; 14. (14) Ruff und Wunsch, *93*, **85**: 292; 14. (15) Stubbs, *4*, **103**: 1445; 13. (16) Wöhler und Kasernowski, *93*, **47**: 353; 05. (17) Wöhler und Rodewald, *93*, **61**: 54; 09.

ТОЧКИ ЗАТВЕРДЕВАНИЯ—РАСТВОРИМОСТЬ: ДВУХ- И ТРЕХКОМПОНЕНТНЫЕ НЕ-ВОДНЫЕ СИСТЕМЫ, ОБРАЗОВАННЫЕ ТОЛЬКО ИЗ НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ, ВКЛЮЧАЯ ВСЕ СИСТЕМЫ, ОБРАЗОВАННЫЕ СПЛАВЛЕННЫМИ СОЛЯМИ*.

Carlo Sandonnini, Umberto Sborgi и Mario Amadori.[1*]

СОДЕРЖАНИЕ.

Двухкомпонентные системы . . . . . 143 Трехкомпонентные системы 180

Сокращения и обозначения.

(См. также стр. 92.)

На диаграммах тройных систем составы выражены в %m, если не сделано других указаний.

k_A [k_B]=$\Delta t/N$, где Δt—понижение точки затвердевания, а N—число молей растворенного вещества B [A] в 1000 $г$ растворителя A [B] для всех значений N вплоть до значения, обозначенного в скобках.

Зап. трубка—расплавлено в запаянной трубке.

Давление предполагается всегда равным атмосферному, если нет иных указаний.

1. ДВУХКОМПОНЕНТНЫЕ СИСТЕМЫ.

(«Нормальный порядок»; см. т. V, стр. 124.)

H_2O_2

B=NH_3 ([153]) (S.)

A

$t°$	% B
− 1.72	0
−13	3.41
−18	4.31

A+AB

(−44)	(6)

AB

+ 5	18.05
15	21.1
22	25.2
(25)	27.7
(25)*1	33.34
+ 9	48.6
0	50.7
− 9.5	52.8
−32	56.7
−53.5	59.5
<−78	61.3

*1 Авторы указывают 24.5°.

B=NaCl ([153]) (S.)

A

− 1.70	0
− 5.07	5.42
− 7.65	8.61
−10.57	11.81

A+B

(−13.5)E	(15.5)

B

−10.37	15.63
>0	17

B=Na_2SO_4 ([153]) (S.)

A

− 1.70	0
− 4.27	6.92
− 5.52	10.23
− 9.02	16.77

A+BA_2

−10.80E	20.46

BA_2

+19.6	22.64
29.1	23.59
39.1	25.62

B=$NaNO_3$ ([153]) (S.)

A

− 1.70	0
− 3.72	5.11
− 5.62	10.11
− 8.12	16.66
− 9.52	20.19

A+B

(−11)E	(23)

B

+11.8	25.22
32.3	28.25
49.3	31.53

HCl

B=SO_2 ([26]) (S.)

$t°$	%m A

B

− 72	0
− 76.5	8.9
− 83.4	19.7
− 88.1	28.2
− 95.5	39.9
−101.3	49.3
−111.2	59.4
−121.8	69.4

B+A

−133.4E	79.3

A

−127.5	85.3
−121.4	91.7
−112.0	100

HBr

B=H_2S ([22]) (S.)

Смеш.

−82	0
−83.5	10.7
−85	18.2
−86	25.0
−86.7	31.0
−87.0	35.7
−87.0	39.8
−87.0	44.2
−87.0	49.0
−87.5	51.5
−87.3	55.0
−87.2	58.5
−86.9	64.4
−86.2	71.2
−85.3	82.4
−83.1	100

B=H_2S ([25]) (S.)

Смеш.

− 82.6	0
− 92.3	13.7
−100.9	24
−107.9	32.6
−110.4	39.2
−111.4	44.9
−114.7	55.2
−115.3	57.6
−115.6	61.0
−116.3	63.7
−117.2	67.8
−117.4	71.3
−117.3	76.2
−116.9	80.7
−116.3	86.6
−115.7	91.5
−111.6	100

HJ

B=H_2S ([22]) (S.)

Смеш.

−82.0	0
−87.0	11.3
−89.0	20.3
−90.8	28.4
−90.7	35.6
−89.0	41.0
−87.0	51.0
−83.0	56.0
−46 ↓	100

JCl

B=$SbCl_5$

см. A=$SbCl_5$

JCl_α

B=CCl_4 ([175]) (S.)

$t°_{пл.}$ A=27.16°

k_A=10.5

SO_2

B=SO_2Cl_2 ([92]) (S.)

$t°$	%m B

A

−75.1	0
−77.4	5.5
−81.5	18.4

A+B

−84.5E	28.5

B

−83.7	33
−76.4	48.3
−74.3	53.4
−69.5	64.8
−64.4	77.3
−57.4	93.1
−54.1	100

B=CO_2 ([251]) (S.)

См. фиг. 1

P=750 *мм*

$t°$	%m B

B

	*1
−78.61	99.72*2
−78.643	33.6*3
<−78.643	<33.6

Жидк.

−10.09	0

*1 Жидкой фазы нет. *2 %m в газе, p_A=2.1 *мм*. *3 %m в растворе.

B=$TiCl_4$ ([281])

B=$SnCl_4$ ([38]); ср. ([281]) (S.)

$t°$	% B

B

−72.7	5.4
−63.0	11.78
−49.8	26.29
−44.8	44.27
−44.1	55.24
−43.8	67.47
−43.25	82.41
−40.6	92.66
−32.7	100

Два метастабильных жидких слоя

−57.5	31.96	
−52.0		86.16
−46.3	50.76	
−45.4		75.76
−44.9*1	(71)	(71)

*1 Критич. $t°$ полного взаимного растворения.

* За исключением систем, образованных а) двумя или тремя тугоплавкими веществами и б) одним или двумя тугоплавкими веществами вместе с каким-нибудь металлическим окислом. Относительно этих систем с высокой $t°_{пл.}$ см. стр. 193. *1 Данные для систем, отмеченных знаком (S.), обработаны Sborgi, знаком (A.)—Amadori; данные для всех остальных систем обработаны Sandonnini.

$t°$	% B

B=$SnBr_4$ ([38]); ср. ([281]) (S.)

B

−53.05	0.39	
− 5.0	5.37	
+ 5.45	10.61	
16.3*1	21.67	
Два жидких слоя		
−17.8m	11.88	
+ 1.8m	14.08	
16.3*1	21.67	
16.55*1		94.07
25.00	26.09	
28.70		91.65
39.75	40.63	
42.60		85.54
46.30	52.83	
47.25		80.31
48.6*2	(71)	(71)

B

18.80	96.24
24.90	98.74
29.45	100

*1 Четверная точка.
*2 Критич. $t°$ полного взаимного растворения.

B=SnJ_4 ([281])

B=KJ ([268]) (S.)
См. фиг. 2

$t°$	%m B

A

−72.7	0

A+$A_{14}B$

−73E	0.336

$A_{14}B$

−54.7	1.785
−37.3	4.130
−23)	7.00

$A_{14}B$+A_4B

−28.4E	8.48

A_4B

−19.2	11.60
− 2.5	17.93
+ 0.26	20

A_4B+B

−1.8E	21.5

B

+75.3	15.66
84.2	11.28
88.1	10*1
88.1	1.72*1
96.4	0.58

*1 Два жидких слоя следующего состава:

$t°$	% B Верх.	% B Ниж.
88	2.7	24.0
86	3.8	22.5
84	4.5	21.1
82	5.1	19.8
80	6.8	17.6
78	8.5	15
77.3	12	

О качественной характеристике растворимости некоторых солей при $t°$ до крит. точки см. ([82]).

$t°$	%m A

H_2S

B=BF_3 ([88]) (S.)

B

−128.5	0
−139	11

B+BA

−148E	22

BA

−142	30
−138	40
−137	50

BA+BA_7

−140E	53

BA_7

−126	60
−104	80

BA_7+A

− 99U	87.5

A

− 92.5	90
− 82	100

B=CO_2 ([251]) (S.)
См. фиг. 3
P=750 *мм*

$t°$	%m B

B

−78.61	Ж. фазы нет
−82.06	75.3*1 в газ. фазе, 25.4 в растворе.
<−82.06	<25.4

Жидк.

−62	0

*1 P_A=184 *мм*.

$S_2O_5Cl_2$
B=SO_3HCl
([232]) (S.)

$t°$	% B

(?)

−37÷−37.5	0
−36÷−41	1
−37÷−42	5
−38÷−41	9
−39÷−43	18
−39÷−45	30
−43÷−47	48
−47÷−50	63
−61÷−66	89
−80÷−81	100

$SeOCl_2$ ([271]) (S.)
t=25°

B	% B	*1
LiCl	3.21	B
NaCl	0.57	B
KCl	2.89	AB
RbCl	3.56	AB
CsCl	3.83	?

B	% B	*1
$CuCl_2$	<0.10	B
AgCl	<0.10	B
$MgCl_2$	4.96	A_3B
		(?)
$CaCl_2$	6.11	A_3B
		(?)
$SrCl_2$	5.17	B
$BaCl_2$	3.95*2	B
$InCl_2$	1.10	B
$CdCl_2$	0.15	B
$HgCl_2$	0.89	B
$TiCl_4$	0.75	A_2B
$SnCl_4$	13.73	A_2B
$PbCl_2$	<0.10	B
$AsCl_3$	*3	
$SbCl_5$	38.64	A_2B
$CrCl_3$	<0.10	B
$MnCl_2$	0.16	(?)
$FeCl_3$	23.40	A_2B
$NiCl_2$	0.15	B
$CoCl_2$	0.17	B

*1 Твердая фаза.
*2 2.35 при 40°; 1.23 при 55°; 0.71 при 70°.
*3 Смешиваются во всех отношениях.

H_2SO_4
B=$(NH_4)_2SO_4$
([58, 133]) (A.)

$t°$	%m B

A

10.4	0
6.2	1.69
+ 1.3	3.47
− 5.0	5.39
−16.3	8.36
−20.7	9.41
−26.7m	10.48

A_3B

−20.7	9.41
−13.1	10.10
− 3.9	11.48
+ 5.3	12.36
17.6	14.33
26.7	16.21
42.7	20.67
46.9	23.12
48.0	25.00
45.8	27.88
39.8	30.41

AB

−2.6m	27.98
+4.8m	28.60
16.0m	29.62
22.0m	30.41
26.1m	30.87
32.9	31.21
39.4	31.63
53.5	32.65
79.8	35.06
97.4	37.31

Зап. трубка

109.5	39.13
120.8	40.67
126.4	42.47

$t°$	%m B

136.8	45.18
142.6	47.60
144.9	48.08
146.9	50.00
144.1	51.84
141.7	53.08
137.2	54.27

AB_2(?)

147.2	55.05
151.7	55.43
176.7	57.18
187.7	57.98
210.2	59.78
229.2	61.64
232.0	62.38

AB_x

269.2	63.45
281.5	63.98
318.0	67.37

B=HNO_3 ([113]) (S.)

$t°$	% B*1

A

+10	0
− 2.2	3.05
−18.2	5.38

A_5B(?)

−15.1	7.83
− 0.7	10.20
+ 2.3	10.80
+ 1.0	13.76
− 5.1	19.70
−19.0	29.24
(−40)	39.40
(−50)	48.84

*1 Примесь 0÷0.7% H_2O и 0.2÷2% $HNOSO_4$.

B=SO_3, SO_2Cl_2, SeO_2, HNO_3, NO_2OHSO_2, HPO_2, H_3PO_3, H_3PO_4, $POCl_3$, B_2O_3 ([102, 103, 104, 105, 106, 177, 178, 179, 180]) (S.)
$t°_{пл.}$ A = 10.44°
k_A=6.9

B=$PbSO_4$
([132]) (A.)
1.23%m B растворимы в A при комн. темп., но 1.27%m не вполне растворятся при $t°_{кип.}$

B=$ZnSO_4$
([132]) (A.)

$t°$	%m B

A

10.4	0

A_xB

28.4	0.20
40.1	0.32
46.4	0.41

$t°$	%m B

B(?)

66.4	0.41
78.0	0.45
94.8	0.52
128.6	0.67

B=$HgSO_4$
([132]) (A.)

A

10.4	0

B(?)

36.0	0.023
77.0	0.048
127.0	0.094

B=Hg_2SO_4
([132]) (A.)

A

10.4	0

AB

20.0	0.68
27.0	0.82
34.9	1.02
47.7	1.41
56.8	1.77
63.3	2.17

Смеси с содержанием >1.7%m разлагаются при нагревании.

B=$CuSO_4$
([132])(A.)

A

10.4	0

B(?)

37.0	0.10
69.0	0.18
93.0	0.28
*1	0.52

*1 Нерастворимо.

B=Ag_2SO_4
([132]) (A.)

A

10.4	0
6.1	1.99
2.4	3.67

A_2B

1.5	5.69
13.0	7.41
29.9	10.17
35.3	11.80

AB(α) (β)*1

$t°$ (α)	$t°$ (β)	%m B
40.2		12.38
43.1		12.88
50.4		13.63
	46.1	13.88
	51.7	14.64
59.3		15.62
	62.3	16.76
65.3	65.3	17.43
	70.1	18.71
	78.6	21.00
	86.7	23.96
	96.0	28.55
	105.1	33.74
	112.8	38.56
	120.0	44.69

$t°$	%m B

B (Зап. трубка)

138.9	47.17
165.3	47.75
187.2	48.44
197.3	48.69

*1 Форма (α) стабильна ниже 66°, (β)—выше 66°, с переходом при 122.5° в A+B.

B=$FeSO_4$
(132) (A.)

A

10.4	0

A_xB

30.2	0.22
42.3	0.31
48.6	0.40
57.7	0.51
63.8	0.63

Смеси с содержанием >0:5%m разлагаются при нагревании.

B=$Fe_2(SO_4)_3$
(132) (A.)

<0.015%m B растворяются в A при $t°_{кип.}$.

B=$NiSO_4$
(132) (A.)

0.25%m B растворимы в A при комн. темп., но 0.29%m не вполне растворяются при $t°_{кип.}$.

B=$MgSO_4$
(132) (A.)

A

10.4	0

A_3B

25.7	0.18
44.2	0.32
66.0	0.62
72.3	0.77
82.8	1.07
91.7	1.37
*1	1.53

*1 Нерастворимо при $t°_{кип.}$.

B=$CaSO_4$
(132) (A.)

A

10.4	0
9.1	0.98
7.2	1.99
4.7	3.17
2.2	4.00

$t°$ (α)*1	$t°$ (β)	%m B

A_3B(α) (β)

3.4		4.45
10.1		4.70
13.5	19.1	4.84
18.4		5.19
22.2	28.4	5.31
28.4		5.74
31.5	36.9	5.92
39.7	45.4	6.63
45.4	51.3	7.11
49.4	55.1	7.59
*2	60.3	8.34
*2	62.2	8.66
*2	*2	9.06

*1 Неустойчивая форма. *2 Нерастворимо. Смеси с содержанием >8%m разлагаются при нагревании.

B=$BaSO_4$
(132) (A.)

$t°$	%m B

A

10.4	0
9.1	0.95
6.6	2.12
+ 2.8	3.50
− 3.2	5.46
− 7.3	6.70

AB

+ 5.7	6.70
12.4	7.30
20.0	8.09
23.0	8.59
	8.62*1

*1 Нерастворимо. Смеси с содержанием >7%m разлагаются при нагревании.

B=Li_2SO_4
(133) (A.)

A

10.3	0
8.0	0.81
+ 2.0	2.85
− 3.6	4.63

A_7B

+ 3.0	6.42
6.5	7.63
9.7	8.75
12.9	11.24
13.1	12.33
13.3	12.50
13.0	13.50

A_2B

17.9	13.64
32.6	14.91
36.7	15.31
44.3	16.23
48.9	16.58

$t°$	%m B

AB

55.3	17.01
70.9	18.39
82.7	19.32
91.2	20.06

Зап. трубка

105.2	22.11
114.7	23.92
125.4	26.41
135.8	28.95
144.5	32.30
152.4	35.12
159.4	38.33
161.5	40.76
168.5	46.00

AB_x

186.5	47.60
229.9	48.10
256.0	48.55
279.9	49.85
289.0	50.48
315.0	51.60

B=Na_2SO_4
(58, 133, 191) (A.)

A

10.4	0
4.3	1.92

A_7B_2

10.8	3.69
21.2	4.79
36.8	7.04
45.4	8.91
55.0	12.63
57.4	15.11

A_2B(α) (β)

$t°$ (α)*1	$t°$ (β)	%m B
62.9	71.5	16.29
70.4	78.6	17.48
79.7	88.5	19.21
87.0	95.7	20.95
93.6	102.1	23.14

AB (Зап. трубка)

$t°$	%m B
112.5	25.36
122.3	26.37
136.5	28.90
148.2	30.43
159.0	33.99
170.0	37.27
180.7	43.41
185.5	48.25
186.0	50.00
185.8	50.23

AB_x

190.9	50.97
194.3	51.37
223.3	53.96
254.2	56.72
274.5	58.83

*1 Неустойчивая форма.

$t°$	%m B

B=K_2SO_4
(58, 133) (A.)

A

10.4	0
7.2	1.0
+ 3.4	2.37
− 3.2	4.23
− 7.9	5.51

A_3B

− 0.8	6.87
+15.4	8.34
36.5	10.40
59.1	13.53
77.1	17.21
83.3	19.03
89.2	21.80
91.5	24.05
91.6	25.00
89.0	28.27

AB (Зап. трубка)

105.4	29.29
122.1	30.93
136.7	32.49
162.0	35.97
178.3	39.22
200.2	43.31
210.0	46.77
215.7	48.62
218.6	50.00
214.1	51.70
212.4	53.20

AB_x

219.8	53.58
235.8	54.72
237.5	55.24

AB_y

264.3	55.71
296.8	56.59
300.0	58.47

NO
B=NO_2 (272) (S.)

$t°$	% B

AB

(−103)*1	60.53
−104.5	61.3
−108.5	63.6

$AB+B_2$

−112.5E	65.4

B_2

− 73.0	71.0
− 37.7	80.0
− 31.7	82.9
− 18.0	91.2
− 10.0	99.9

*1 При ~103° и $P=42$ atm два жидких слоя.

NO_2
B=N_2O_3
(212) (S.)
$t°_{пл.}$ A =−10.14°
k_A=3.9

$t°$	% A

N_2O_3
B=N_2O_4 (27) (S.)

B

− 11.5	0
− 15.6	10.9
− 20.5	20.2
− 26	30.4
− 34	42.9
− 41.5	51.9
− 50	59.7
− 75	73.4
− 92	80.1

B+A

−107E	86.3

A

−100	97

N_2O_4
B=HNO_3
(40, 192) (S.)

$t°$	% B

A

−10.2	0
−11.8	3*1
−11.8	52*1
−21.4	60
−32	62

$A+AB_2$

−48.5U	66

AB_2

−58.5	70

AB_2+B

−73E	82

B

−70.0	85
−58.5	90.6
−42.0	100

*1 Две жидких фазы следующего состава:

$t°$	% B	
−11	52	3
− 5		4.20
− 0.8	50	
+ 5		5.20
15	45	
19.5		7.15
20	44.3	
35	37.5	
40		10
50	30	
55		20
(56)	22.5	

B=CCl_4
(190) (S.)

t_L	t_S	% A
Смеш.		
−23.5	−23.5	0
−31.5	−36.5	1.8
−38.5	−43.5	4

t_L	t_S	% A
−49E	−49E	8.15*1
−43.5	−49	15
−34.5	−49	29.5
−20.5	−49	60
−17	−31	70
−14	−22	77.5
−11	−13	90
−10.2	−10.2	100

*1 62% A в смешанных кристаллах при E.

NH_3

B=NH_4NO_3
(141) (S.)

$t°$	%m B
A	
(−80)	0
A+A_3B	
(−80)E	(1)
A_3B	
−60	6.25
−44.5	13.9
A_3B+B	
(−40)E	(30)
B	
−30.0	32.3
−10.5	36.9
0	38.3
+33.3	45.9
35.9	47.0
68.8	53.8
94.0	67.3
109.8	74.2
168	100

B=NH_4F
(131) (S.)

Практически B не растворяется в жидком A.

B=NH_4Cl
(131) (S.)

$t°$	%m A
B	
31.0	71.5
9.1	72.3
B+BA_3	
(9)E	(73)
BA_3	
10	74
10.7	75
+ 3.2	81.9
−10	87.9
−19.6	91.3
−35.0	95.5
−67.4	98.8

$t°$	%m A
BA_3+A	
(−75)E	(99)
A	
−74.8	100

B=NH_4Br
(131) (S.)

$t°$	%m B
B	
87	68.6
32.6	70.7
9.2	71.8
B+BA_3	
(9)E	(72)
BA_3	
9.7	72.2
11.7	73.1
13.7	75.0
+ 0.4	81.3
−23.1	85.9
−57.4	89.5
BA_3+A	
(−77)E	(91)
A	
−76.7	92.9
−76.0	95.6
−74.8	100

B=NH_4Br
(23) (S.)
См. фиг. 4

$t°$	%m A	$P_{мм}$
AB		
25	71.0	1590
20	71.4	1350
15	71.8	1132
10	72.2	942
+ 5m	72.5	780
0m	72.8	635
− 5m	73.2	512
−10m	73.4	405
AB+A_3B		
6.5E	72.45	815
A_3B		
6.9	72.6	
7.3	73.0	
7.7	73.3	
8.0	73.7	
8.4	74.4	
8.6	74.7	
8.7	75.0	1140
8.5	75.9	
8.1	76.5	
7.6	77.2	
AB+A_3B		
−21		162
−18		185
−15		227
−10		313
− 5		427
0		577
+ 3		688
5		770

B=NH_4NO_3
(131) (S.)

$t°$	%m B
B	
57	66.8
+22.6	69.8
− 7	72.4
B+BA_3	
(−12)E	(72.5)
BA_3	
−11.5	73.2
− 8.9	74.3
− 8.0	75
− 9.1	75.9
BA_3+BA_4	
−10.9E	77.0
BA_4	
− 9.2	77.9
− 5.1	80
−16.0	84.0
−46.2	88.8
−79.5	92.8
BA_4+A	
(−81)E	(93)
A	
−78.6	95.4
−74.8	100

B=NH_4CNS
(41, 77) (S.)

$t°$	% A
B	
14.8	0
49.8	16.67
2.8↓	23.13
77	9.8
+56	13.22
−13.8↓	22.50
B+BA	
−20E	23.94
BA	
−(16)m	18.09
−24.3	25.61
−34.8	29.13
BA+BA_3	
−(43)E	(30)
BA_3	
−38.8	36.38
−(38)	40.17
−44	45.40
BA_3+BA_6	
−(81)E	56.50
BA_6	
−(76)	57.31
BA_6+B_2A_{13}(?)	
−(81)E	(58)
B_2A_{13}(?)	
−79.8	59.26
B_2A_{13}(?)+BA_7(?)	
−84.7E	60.73
BA_7(?)	
−(84)	61.03

$t°$	% A
BA_7(?)+BA_8	
−87.2E	(63)
BA_8	
−(87)	64.16
−90.8	66.40
BA_8+A	
−(96)E	(67)
A	
−85.7	71.00
−81.3	76.18
−78.7	83.18
−77	90.01
−76.2	100

B=NaOH
(206) (S.)

4 *мг* NaOH растворяются в 1000 *г* NH_3 при ~ − 40°. О качественных данных для растворимостей различных солей при $t°$ вплоть до $t°_{крит.}$ см. (82).

N_2H_4

Гидразин

Отношение N_2H_4 к водным растворам различных неорганических соединений см. (269).

NH_4NO_3

B=$(NH_4)_2SO_4$
(199) (A.)

$t°$	%m B
Смеш. (A+B)	
169.4	0
171.5	0.56
173.6	1.28
177.7	2.84
180.6	5.12
180.8	7.36
180.8	8.90

B=$Pb(NO_3)_2$
(36) (A.)

$t°$	%m B
A	
158.0	0
150.5	4.77
144.0	6.82
136.5	9.09
A+(?)	
131.5E*1	10.77
(?)	
142.0	12.11
164.0	15.60
180.0	16.98
202.0	19.68
226.0	23.05

*1 E между 9÷17 %m B.

B=$TlNO_3$ (37)
См. фиг. 5

$t°$	%m B
B=$AgNO_3$ (276)	
B(α)	
167.8	0
142	10
B(α)+B(β)	
125	16.5
B(β)	
120	20
B(β)+AB	
101E	30
AB	
108	40
109	50
AB+A(β)	
109	52
A(β)	
128	60
140	70
A(α)+A(β)	
159	76
A(α)	
160	80
190	90
209	100
Твердое состояние	
B(β) B(γ)	
85	0÷50
B(γ) B(δ)	
35	0÷50

B=$LiNO_3$
(198) (A.)

$t°$	%m B
A	
169.5	0
153.9	5.74
135.6	11.40
121.1	16.98
108.1	22.47
A+B	
97.0E	27.87
B	
110.0	33.19
137.0	43.59
155.5	48.67
265.0	100.00

B=NaCl*1
(196) (A.)
(?)

$t°$	%m B
169.5	0
157.9	2.70
146.4	5.39
129.7	9.33
NH_4NO_3+NH_4Cl	
123.6E	10.61
NH_4Cl	
129.9	13.19
137.1	15.72
NaCl	
153.6	18.80
172.2	20.67

*1 Смеси продуктов обменного разложения.

$t°$	%m B

B=$NaNO_3$ (68) (A.)

A

196.6	0
156.5	4.77
144.2	9.57
132.0	14.40
124.3	17.78

A+B

120.8E*1	19.73

B

124.8	21.19
129.1	22.64
147.0	29.00
174.2	38.85

*1 E между 14.4÷40%m B.

B=KCl*1 (200) (A.)

A

169.6	0
162.7	2.50
155.9	4.73
146.6	8.52

$NH_4NO_3+KNO_3$

Смеш.

138.8	11.18
137.0	13.14

NH_4Cl

140.0	13.97
152.2	15.00
168.0	16.00

Смеси с содержанием 12÷15%m дают E при $t\cong137.5°$.

B=K_2SO_4*1 (199) (A.)

Смеш. ($NH_4NO_3+(NH_4)_2SO_4$)

169.5	0
171.7	1.70
173.4	1.92
175.3	4.59
176.2	5.83

*1 Смеси продуктов обменного разложения.

B=KNO_3 (199, 200) (A.)

A

169.5	0
166.0	3.18
162.8	6.43
159.5	8.73

A+Смеш. (A+B)

157.2E	11.07

Смеш. (A+B)

160.1	13.08
165.9	14.96
171.8	17.28

t_{M_1}*1	t_{M_2}*1	%mB

NH_4Cl

B=NH_4Br (213) (A.)

Зап. трубка

Смеш.

520*2	520*2	0
517	518	15
514	515	25
511	512	35
518	521	50
536	537	85
542	542	100

*1 t_{M_1} — начало, t_{M_2} — конец плавления. *2 Зап. трубка.

B=NH_4NO_3 (196, 198, 200) (A.)

$t°$	%m A

B

169.5	0
164.9	2.80
161.5	4.42
155.2	8.70
150.2	11.65
146.0	14.25
143.2	15.60

B+A

140.9E	17.08

A

146.5	18.27
155.6	19.58
170.6	20.0

Смеси с содержанием 15.6÷20%m A дают E около 141°.

B=$SbCl_3$ (130) (A.)

Зап. трубка

B(α)

73.4	0
71.3	2.1
69.7	4.4
67.5m	7.5
66.5m	8.2

B(β)

68.2	7.3
68.0	7.5
66.6	8.9
65.7	9.9

B(γ)

64.4	12.5
63.1	14.1
59.5	18.1

BA

70.0	19.8
89.2	22.9
104.1	25.5
123.1	31.3
134.8	34.7
139.7	36.2

$t°$	%m A

B_2A_3

157.4	37.2
217.8	42.2
253.5	47.4
284.3	55.3
290.5	58.9
291.0	60.0
289.5	61.7

A

289.5	63.5
296.8	64.6
318.0	68.7
338.0	72.2
392.0	81.3
418.0	85.9

B=$ZnCl_2$ (101) См. фиг. 6

B=$CdCl_2$ (101) См. фиг. 7

B=$HgCl_2$ (30) (A.)

B

265.0	0
263.8	0.90
263.3	1.25
262.9	1.69

k_B=35.0 (0.06)

B=CuCl (101) См. фиг. 8

B=$FeCl_3$ (101) См. фиг. 9

B=$AlCl_3$ (130) (A.)

Зап. трубка

B

190.2	0

B_xA

192.5	0.2*1
192.5	20.5
186.6	23.8
171.8	28.5
157.9	31.9

BA

173.4	33.2
229.4	36.9
239.7	38.2
274.1	43.5
301.2	49.1
304.0	50.0
287.2	53.1
266.1	56.8
257.1	58.4

A

284.3	61.0
357.0	65.0

*1 Два жидких слоя 0.2÷20.5.

B=LiCl (101) См. фиг. 10

$t°$	%m B

B=NaCl (213) (A.)

Зап. трубка

A

520	0

A+(?)

520E	(?)

B=KCl (213) (A.)

Зап. трубка

t_{M_1}*1	t_{M_2}*1	%m B

Смеш.

520	520	0
552	556	5
561	570	10
571	576	15
576	590	20
592	610	25
602	643	30

*1 t_{M_1} — начало, t_{M_2} — конец плавления.

NH_4Br

B=$HgBr_2$ (98) (A.)

$t°$	%m A

B

235.0	0
232.7	2.38
230.6	4.42
228.1	6.71

k_B=34.3 (0.18)

B=$AlBr_3$ (130) (A.)

Зап. трубка

B

97.1	0

B_xA

98.0	0.5*1
98.0	20.8
94.8m	24.0

B_3A

96.6	22.8
97.5	23.8
97.8	25.0
92.7	27.3

B_2A

98.1	27.3
99.9	28.2
103.2	31.0
104.0	32.9
104.2	33.3
103.6	33.5

BA

143.8	36.3
166.1	38.5
197.2	43.0
214.0	46.1
230.5	49.5
232.0	50.0
229.8	50.7
213.6	53.4
207.5	54.7

A

360	57.1

*1 Два жидких слоя 0.5÷20.8.

t_{M_1}*1	t_{M_2}*1	%mB

B=KBr (214) (A.)

Зап. трубка

Смеш.

542	542	0
560	566	5
575	587	10

*1 t_{M_1} — начало плавления, t_{M_2} — конец плавления.

P_2O_5

B=PbO (15, 140)

$t°$	%m B

AB_2

824	66.7

$AB_2+A_2B_5$

816E	67

A_2B_5

920	70

$A_2B_5+AB_3$

940UE	71.4

AB_3

1014	75

AB_3+AB_4

970E	77.5

AB_4

980	80
895	85

AB_4+AB_8

840E	86.5

AB_8

860	88.9

AB_8+B

820E	93

B

890	100

H_3PO_2

B=H_3PO_4 (216) (S.)

A

73.6	0
65.8	9.1
53.7	21.5
42.4	31.5
23.8	43.7
+12.7	50.0

A+B

−13.0E	61.0

B

−10.5	62.5
+ 1.5	68.8
21.0	81.8
30.3	91.5
35.0	100

$POCl_3$

B=Cl_2O, JCl, JCl_3, SO_3, SCl_2, S_2Cl_2, S_2Br_2, N_2O_5, PCl_3, PCl_5, PBr_3, PBr_5, AsF_3, $AsCl_3$, $AsBr_3$, $SbCl_5$, $SbBr_3$, $BiCl_3$, $BiBr_3$, CCl_4, $SiCl_4$, $SiBr_4$, $SnCl_4$, OsO_4 (174, 175, 176, 181, 267) (S.)

$t°_{пл.}$ A=1.25°

k_A=7.1

PBr_3

B=$AlBr_3$ (117) (A.)

B(α)

$t°$	%m A
93.0	0
91.8	1.41
89.5	4.04
88.1	5.57

k_B=22.5 (0.22)

B(α)+B(β)

70.2	(?)

B(α) (130)

97.1	0
91.3	7.3
84.1	14.4
76.6	22.4

B(β) (130)

67.3	31.5
53.6	44.0
45.4	49.1

PJ_3

B=AsJ_3 (120)

Смеш.$_1$

141.5	0	0
137	(2)	10
132	(4)	20
124	(7)	30
117	(9)	40
108	(11)	50
98	(13)	60
87	(15)	70
74	(17)	80

Смеш.$_1$+Смеш.$_2$

73.5U	17	82
	76	82

Смеш.$_2$

68	(82)	90
61	100	100

B=SbJ_3 (120)

B

170	0
163	10
138	40
108	65

B+A

52E	91

A

58	95
61	100

As_2O_3

B=$SbCl_3$*1

(29) (A.)

B (? Смеш.)

72.0	0
70.9	0.89
70.1	1.61
69.7	3.32

*1 Смеси продуктов обменного разложения.

As_2O_5

B=PbO (15)

AB_2

802	66.7

AB_2+AB_3

792E	67.5

AB_3

905	70
1042	75
937	80

AB_3+AB_4

834U	83

AB_4+AB_8

815E	83.5

AB_8

830	85
862	88.9
835	92.5

AB_8+B

804E	95

B

890	100

B=Na_3AsO_4 (13)

См. фиг. 11

B=K_3AsO_4 (13)

См. фиг. 12

$AsCl_3$

B=$AsBr_3$

(86, 254) (A.)

$t°$	%m A
Смеш.(?)	
30.3	0
28.8	1.79
27.3	4.07
25.7	6.04

B=$SbCl_3$

(254) (A.)

Смеш.(?)

73.2	0
71.2	3.06
69.8	5.50
67.3	9.96

$AsBr_3$

B=AsJ_3

(86, 266) (A.)

$t°$	%m B
Смеш.(?)	
31.0	0
30.2	1.20
29.4	2.41
27.3	5.99

B=$SbCl_3$*1

(86, 254, 266) (A.)

A (? Смеш.)

31.0	0
30.3	2.48
29.7	5.08
29.4	6.60

$t°$	%m B
B (? Смеш.)	
67.7	95.35
70.3	97.58
71.7	98.75
73.2	100

B=$SbBr_3$ (206) (A.)

Смеш.

31	0	0
36	(20)	10
44.5	(36)	20
50.5	(50)	30
59.0	(61)	40
65	(70)	50
70.5	(77)	60
75.5	(83)	70
81	(89)	80
86	(97)	90
90	100	100

B=SbJ_3*1

(266) (A.)

A (? Смеш.)

31.0	0
30.8	1.40
30.7	4.23
31.1	7.05

B=$SnBr_4$

(254) (A.)

A

31.0	0
30.4	1.00
29.8	1.95
28.9	3.53

k_A=19.4 (0.12)

B=SnJ_4*1 (86, 266)

(A.)

A (? Смеш.)

31.0	0
29.6	1.08
28.3	2.12
26.1	4.18

B=$FeCl_3$*1 (266) (A.)

A (? Смеш.)

31.0	0.
30.8	0.25

*1 Смеси продуктов обменного разложения.

B=$AlBr_3$ (118)

$t°$	%m A
B	
97.4	0
87.4	10
77.6	20
37.9	70
B+A	
28.0E	85
A	
29.4	90
32.0	100

AsJ_3

B=$SbCl_3$*1

(29, 254) (A.)

B (? Смеш.)

73.2	0
70.3	1.05
66.3	2.66
64.5	3.44

B=$SbBr_3$*1

(86, 254) (A.)

B (? Смеш.)

94.2	0
92.6	1.54
89.7	4.71
88.3	6.37

*1 Смеси продуктов обменного разложения.

B=SbJ_3

(120, 208, 259)

Смеш.

170	0	0
160	(8)	10
152	(16)	20
146	(24)	30
140	(36)	40
137		50
136		60
135		70
136		80
138		90
140.7	100	100

As_2S_3

B=PbS (265)

$t°$	%m B
A	
540	0
495	10
440	20
A+Смеш.	
422E	50 / 23
Смеш.	
490	54 / 30
545	60 / 40
570	63 / 50
580	64 / 60
AB_2+B	
580U	65
B	
745	70
925	80
1030	90
1109	100

B=Tl_2S (59)

$t°$	%m A
B	
448.5	0
401	10
335	20
B+BA_3	
295U	25
BA_3+BA_2(?)	
(?)	(?)
BA_2	
278	33.4
BA_2+B_2A_3	
200E	36
B_2A_3	
317	40
B_2A_3+BA	
215E	46
BA	
300	50
269	52

B=Ag_2S (123)

B(α)

842	0
610	10

B(α)+B_3A

469E	17

B_3A

480	20
490	25
475	30

B_3A+BA

399E	40

BA

417	50
413	60
408	70
403	80

Твердое состояние

B(α)+B(β)

179	0÷25

As_2Se_3

B=Ag_2Se

(195) (A.)

B

880	0

B+A_4B_3

365E	33.3

A_4B_3

(?)	57.1

Sb_2O_3

B=Sb_2S_3 (208)

$t°$	%m B
A	
656	0
620	10
595	20
580	30
555	40
530	50
A+AB_5	
488E	66.5
AB_5	
513	75
AB_5+B	
522U	80
B	
543	90
548	100

$t°$	%m A

SbF_5

B=$SbCl_5$ (218)

См. фиг. 13

$SbCl_3$

B=$SbCl_5$

(21, 163) (A.)

B

2.8	0
1.7	2.17
1.4	2.80
1.1	3.35
1.0	3.57

A

11.5	5.54
13.5	5.55

B

4.0	0
2.5	4.0

A

24.0	10.4
39.0	17.4
48.5	27.5
54.0	39.8
59.0	55.3
62.5	71.7
65.0	80.1
70.0	93.5
73.0	100

B=$SbBr_3$ (24)

Смеш.$_1$

$t°$	%m A	
93	0	0
75	6	10
63	13	20

Смеш.$_1$+Смеш.$_2$

54E	30	30

Смеш.$_2$

56	58	40
57	67	50
59.5	78	60
62	85	70
65	91	80
69	96	90
73	100	100

B=SbJ_3 (34)

$t°$	%m A

B

165	0
145	10
130	20
116	30
103	40
90	50
77	60
62	70

B+A

41E	82

A

50	90
73	100

$t°$	%m B

B=$BiCl_3$

(254) (A.)

Смеш.

73.2	0
74.7	0.81
75.4	1.18
77.7	2.00

B=$SnCl_2$

(130) (A.)

Зап. трубка

A

73.4	0

A_xB

74.9	0.10
169.0	0.71
174.9	0.85
243.1	1.4*1
243.1	91.2
242.1	91.7
240.7	92.7

B

241.3	94.7
244.5	97.9
246.8	100

*1 Два жидких слоя 1.4÷91.2%m B.

B=$SnCl_4$

(130, 254) (A.)

Зап. трубка

A

73.4	0
70.9	4.6
69.4	6.2
67.7	13.5
67.0	17.8
66.8	19.1
66.5	23.9
66.3	35.8*1
+66.3	73.5
−30.5	99.7

B

−30.5	99.7
−30.2	100

*1 Два жидких слоя 35.8÷73.5%m B.

B=$SnBr_4$*1

(254) (A.)

$t°$	%m A

B (? Смеш.)

29.9	0
27.5	1.65
25.6	3.25

B=SnJ_4*1 (29) (A.)

$t°$	%m B

A (? Смеш.)

72.0	0
70.6	0.49
69.1	1.12

*1 Смеси продуктов обменного разложения.

$t°$	%m B

B=$HgCl_2$ (130) (A.)

Зап. трубка

A

73.4	0
72.6	2.0
71.9	3.3

B

85.4	5.2
101.7	6.5
126.3	9.8
142.1	13.1
183.5	25.4
218.8	44.3
234.5	58.4
246.4	69.6
257.1	79.6
264.2	86.1

B=$HgBr_2$

(130) (A.)

B A растворяется 0.42%m B при 74°, 0.61%m при 235° и <2.0%m при 300°.

B=CuCl

(130) (A.)

<0.3%m B растворяется в A при 300°.

B=AgCl (130) (A.)

B A растворяется <0.2%m B при 300°.

B=$AlCl_3$ (130) (A.)

Зап. трубка

$t°$	%m A

B

190.2	0
190.0	3.6
188.6	17.1
181.6	32.2
173.6	41.4
160.7	52.2
147.6	59.5
137.3	64.2
106.1	77.0
83.0	84.8

A

69.9	92.5
71.1	95.9
73.4	100

B=$BaCl_2$

(130) (A.)

B A растворяется <0.4%m B при 300°.

B=LiCl (130) (A.)

B A растворяется <0.6%m B при 300°.

B=NaCl (130) (A.)

Практически B не растворяется в A вплоть до 300°.

$t°$	%m B

B=KCl (130) (A.)

Зап. трубка

A(α)

73.4	0
72.4	0.74
71.8	1.6
69.8	4.4
68.9	5.5
68.3	6.4

A(β)

67.4	8.7
64.6	11.8
62.0	15.0
59.2	18.0

A(γ)

60.3	19.0
58.0	22.2
57.0	23.8

AB

69.8	28.0
79.7	29.5
94.8	32.6
109.4	36.2
113.3	37.9

A_2B_3(?)

118.3	39.2
162.5	41.0
250.5	46.8
277.1	48.8
320.0	54.7

B

360.0	58.5
433.5	61.7
533.0	68.7

B=KBr*1

(253) (A.)

A (? Смеш.)

73.2	0
71.8	1.12
71.0	1.68
69.9	2.95

$SbCl_5$

B=JCl, JCl_3, $SbCl_3$, SbJ_3, CCl_4, $InCl_4$, $SnCl_4$, $SnBr_4$, SnJ_4, CrO_3, $Cr(OCl)_2$

(30, 163) (S.)

$t°_{пл.}$ A=2.9°

k_A=18.5

B=$SnCl_4$

(163) (A.)

A

2.8	0
1.8	1.56
1.4	2.15
1.0	2.90

k_A=18.2 (0.1)

B=$SnBr_4$*1

(163) (A.)

A (? Смеш.)

2.9	0
+1.4	0.51
−0.4	1.10

$t°$	%m B

B=SnJ_4*1

(163) (A.)

A (? Смеш.)

2.8	0
1.6	0.24
0.0	0.59

*1 Смеси продуктов обменного разложения.

B=$AuCl_3$

(163) (A.)

A

2.8	0
2.5	0.35
2*1	0.70

*1 Не растворяется при 2°.

$SbBr_3$

B=SbJ_3 (34)

$t°$	%m A

Смеш.$_1$

165	0	0
157	7	10
148	15	20
138	24	30
127	33	40
117	41	50
105	50	60
96	59	70
88	71	80

Смеш.$_1$+Смеш.$_2$

84E	85	85

Смеш.$_2$

86	96	90
93	100	100

B=$BiBr_3$

(254) (A.)

$t°$	%m B

Смеш.

94.2	0
93.6	0.78
93.1	1.37
92.6	2.00

B=$SnBr_4$

(254) (A.)

A

94.2	0
93.5	1.15
91.9	3.75
90.7	5.76

B

28.0	94.13
28.0	95.31
28.1	96.75
28.9	98.56
29.9	100

$t°$	%m A
B=$HgBr_2$ (98) (A.)	
B	
235.0	0
233.8	1.23
232.0	3.07
230.2	4.88
229.0	6.13
k_B=33.6 (0.18)	

$t°$	%m A
B=$AlBr_3$ (118)	
B	
97.4	0
93.2	9.9
84.4	24.5
B+BA	
(72)E	(32)
BA	
76.6	37.6
(82.5)	50
79.8	58.0
74.6	64.8
BA+A	
(70)E	(71)
A	
75.8	77.0
90.5	91.6
95.5	100

Sb_2S_3

B=BiS (249)

$t°$	%m B	
Смещ.		
494	0	0
505	36	10
520	48	20
534	57	30
546	63	40
560	69	50
576	75	60
595	81	70
622	87	80
660	95	90
680	100	100

$t°$	%m A
B=SnS (188)	
A	
545	0
522	10
500	20
477	30
A+AB	
460E	36
AB+B	
480U	41.5
B	
593	60
650	70
715	80
795	90
850	100

$t°$	%m B
B=PbS (116, 123)	
A	
516	0
480	10
A+AB(α)	
428E	18
AB(α)	
468	25
522	35
AB(α)+A_2B_3	
548U	40
A_2B_3+AB_2	
610U	51
AB_2	
661	60
671	66.7
636	75
AB_2+A_2B_5(α)	
592U	79
A_2B_5(α)+B	
560E	84
B	
640	90
760	95
1051	100
Твердое состояние	
AB(α)+AB(β)	
517	50÷66.7
A_2B_5(α)+A_2B_5(β)	
470	66.7÷(100)

k_A=78.9 (0) (85) (A.).

$t°$	%m B
B=HgS (194) (A.)	
A	
555.0	0
540	6.97
525	13.06
505	22.15
487	30.48
k_A=78.8 (0)	

$t°$	%m A
B=CuS (194) (A.)	
A	
555	0
540	6.10
532	9.17
521	13.18
503	19.23
k_A=79.7 (0)	

$t°$	%m A
B=Cu_2S (186)	
B	
1115	0
990	5
810	15
B+B_3A	
610E	24
B_3A	
610	25
590	35
548	50

$t°$	%m A
B_3A+BA	
542U	59
BA	
515	70
BA+A	
490E	76.5
A	
525	90
545	100

$t°$	%m B
B=Ag_2S (123, 136)	
A	
546	0
515	10
483	20
A+AB	
449E	28.5
AB	
459	30
497	40
509	50
482	60
AB+AB_3	
455E	64.5
AB_3	
475	70
483	75
470	80
AB_3+B	
463E	81
B	
600	90
842	100

k_A = 79.4 (0.00) (85) (A.).

k_B=810.8 (0.00) (105) (A.).

SbSe

B=Ag_2Se (195) (A.)

$t°$	%m A
B	
880	0
B+A_2B	
492E	46
A_2B	
553	66.6
A_2B+A	
492E	94.1

Sb_2Se_3

B=Ag_2Se (195) (A.)

$t°$	%m A
B	
880	0
B+A_4B_3	
540E	20
A_4B_3	
650	57.1
A_4B_3+A	
573E	(?)
A	
615	100

$t°$	%m A
Sb_3Se_4	
B=Ag_2Se (195) (A.)	
B	
880	0
B+AB	
515E	13.3
AB	
(?)	50.0
AB+A	
525E	80.0

Bi_2O_3

B=PbO (32)

$t°$	%m A
B	
870	0
775	10
680	20
B+B_2A	
580E	28
B_2A	
605	30
625	33.3
B_2A+B_2A_3	
609E	36.5
B_2A_3	
625	40
660	50
686	60
B_2A_3+BA_4	
680E	64
BA_4+A	
690U	66.5
A	
705	70
745	80
785	90
817	100

$BiCl_3$

B=$PbCl_2$ (110)

$t°$	%m A
B	
501	0
475	10
450	20
420	30
390	40
365	50
340	60
B+A_xB_y	
325U	67
A_xB_y	
315	70
275	80
A_xB_y+A	
215E	89
A	
218	90
224	100

B=TlCl (233)

$t°$	%m A
B	
429	0
380	10
B+B_3A	
360E	12.5

$t°$	%m A
B_3A	
395	20
413	25
403	30
342	40
B_3A+B_2A	
330U	41
B_2A	
250	50
B_2A+B_3A_2	
225U	52
B_3A_2	
175	60
B_3A_2+Смеш.	
150E	67.5
Смеш.	
157	77 70
180	89 80
203	96 90
224	100 100

B=$ZnCl_2$ (110)

См. фиг. 14

B=CuCl (110)

$t°$	%m A
B	
424	0
395	10
360	20
325	30
288	40
250	50
210	60
B+A	
190E	64.5
A	
197	70
205	80
215	90
224	100

B=$FeCl_3$ (110)

$t°$	%m B
A	
224	0
210	10
193	20
175	30
A+B	
171E	32
B	
195	40
218	50
233	60
243	70
253	80
271	90
298	100

$t°$	%m A

$BiBr_3$

B=$PbBr_2$ (110)

B

380	0
368	10
340	20
307	30
282	40
257	50

B+A_xB_y

240U	57

A_xB_y+A

206E	75

A

208	80
214	90
219	100

B=$AlBr_3$ (118)

B

97.4	0

B+BA

93.5E	16.3

BA

121.8	28.9
142.2	40.2
(149)	50
134.9	59.8

BA+A

(125)E	(65)

A

133.8	68.2
182.4	82.3
218.8	100

Bi_2S_3

B=Bi_2Te_3 (14)

B

575	0

B+BA

570E	3

BA

584	10
598	20
607	30
612	40

BA+A

615UE	50

A

643	60
670	70
699	80
815	85

B=Ag_2Se

(195) (A.)

B

880	0

B+A_4B_3

670E	12.5÷14.2

A_4B_3

773	57.1

A_4B_3+A

692E	(?)

A

718	100

$t°$	%m B

$Bi_2(MoO_4)_3$

B=$PbMoO_4$ (275)

A

643	0
638	10
628	20

A+B

615E	27.5

B

633	30
725	40
810	50
870	60
925	70
975	80
1020	90
1065	100

$Bi_2(WO_4)_3$

B=$PbWO_4$ (275)

A

832	0
828	10
820	20

A+B

814E	26.5

B

820	30
844	40
876	50
916	60
965	70
1020	80
1076	90
1130	100

CBr_4

B=$AlBr_3$ (118)

$t°$	%m A
B	
97.4	0
84.9	10.7
66.1	25.8
54.0	35.9
B+A	
(40)E	52
A	
43.7	59.9
57.1	73.1
71.9	84.8
92.0	100

CS_2

B=P_4S_3(?) (247) (S.)

$t°$	x*1
−20	9
0	3.7
+17	1

$t°$	x*1

B=P_4S_7 (247) (S.)

0	20000
17	3500

B=P_4S_{10} (247) (S.)

−20	1200
0	550
+17	450

*1 x — число вес. частей CS_2, растворяющих 1 вес. часть B.

B=$HgCl_2$ (18) (S.)

$t°$	%*1
−10.25	0.016
0	0.019
+ 8	0.029
13.50	0.023(?)
19.50	0.045
25	0.055
29	0.062

B=$HgBr_2$ (18) (S.)

−10.25	0.049
0	0.087
+ 8	0.122
13.50	0.137
19.50	0.182
25	0.230
29	0.268

B=HgJ_2 (18) (S.)

−116	0.017
− 93	0.023
− 86.5	0.024
− 76.5	0.035
− 21	0.099
− 10.25	0.103
− 1.50	0.161
0	0.173
+ 8	0.238
13.50	0.269
19.50	0.315
25	0.387
29	0.435

B=SnJ_4 (18) (S.)

−114.5	9.41
− 89	9.68
− 84	10.22
− 58	16.27

*1 Концентрация раствора в %.

HCN

B=KJ (147) (A.)

$t°$	%m B
A	
−13.3	0
−13.5	0.93
−14.2	5.46
−14.3	6.69

$t°$	%m B

B=KNO_3

(147) (A.)

A

−13.3	0
−13.5	1.33
−13.7	2.14

NH_4CNS

B=$(NH)_{22}CS$

Тиомочевина (264)

A

146	0
138	10
122	20

A+B

100E	30

B

112	40
120	50
126	60
132	70
136	80
140	90
142	100

Твердое состояние

A(α)+A(β)

120	0
112	10

A(β)+A(γ)

90	0÷70

B=KCNS (264)

См. фиг. 15

О других системах, в которых одним из компонентов является углеродистое соединение, см. стр. 311.

SiS_2

B=PbS (57)

$t°$	%m A
B	
1114	0
900	20
835	30
805	35
B+B_2A	
765U	39
B_2A+B_3A_2	
737U	42
B_3A_2	
702	44

Твердое состояние: B_3A образуется при 748°.

B=Ag_2S (57)

B

835	0

B+B_4A

799E	2

B_4A

917	10
959	20
875	30

$t°$	%m A

B_4A+B_3A_2

747E	35.5

B_3A_2

756	40
728	45

B_3A_2+A

678E	47.5

A

730	55

$SiC_{24}H_{20}$,

Si-тетрафенил

B=$SnC_{24}H_{20}$ (189),

Sn-тетрафенил

$t°$	% B
Смеш.	
233.0	0
221.0*1	67.0
225.7	100

B=$PbC_{24}H_{20}$ (189),

Pb-тетрафенил

Смеш.	
233.0	0
218.8*1	66.0
227.7	100

*1 min t_L.

$TiBr_4$

B=$SnBr_4$

(72) (A.)

$t°$	%m A
Смеш.	
29.1	0
29.4	3.38
29.5	4.72
29.9	6.85

$ZrBr_4$

B=$SnBr_4$

(72) (A.)

Смеш.

29.1	0
29.4	1.18
29.4	2.70

$SnCl_2$

B=$PbCl_2$

(110, 229)

$t°$	%m A	
Смеш.		
501	0	0
470	7	15
445	13	30
425	19	40
400	25	50
380	32	60
350	40	70
315	54	80
285	66	90
247	100	100

B=TlCl (137)

t°	%m A
B	
435	0
388	10
B+B_3A	
299E	20
B_3A	
310	25
293	35
B_3A+BA	
234E	42
BA	
244	50
232	60
BA+A	
178E	72.5
A	
206	80
228	90
241	100

B=$ZnCl_2$ (110)

t°	%m A
B	
261	0
259	10
238	30
220	40
B+A	
180E	58
A	
195	65
220	80
247	100

B=$CdCl_2$ (110, 229)

t°	%m A
B	
568	0
550	10
525	20
500	30
472	40
440	50
403	60
360	70
300	80
B+A	
233E	89.5
A	
250	100

B=CuCl (110)

t°	%m A
B	
424	0
203 ↓	60
B+A	
172E	68.5
A	
212	80
233	90
247	100

B=$MnCl_2$ (229)

t°	%m A
B	
650	0
630	10
605	20
580	30
552	40
517	50
480	60
433	70
375	80
297	90
B+A	
230E	95
A	
250	100

B=$AlCl_3$ (130) (A.)
Зап. трубка

t°	%m A
B	
190.2	0
B_xA	
191.0	0.98
191.3	1.11
192.0	1.5*1
192.0	14.3
191.0	15.3
188.2	18.1
B_2A	
187.0	22.1
204.4	28.5
207.4	30.7
209.3	33.3
195.0	38.8
178.6	43.1
158.7	48.5
136.9m	53.9
BA	
158.5	50.0
158.2	50.7
153.3	54.6
142.3	63.5
135.4m	69.8
A	
138.3	68.5
154.3	70.9
176.3	75.0
223.4	86.1
235.7	90.8
246.8	100

*1 Два жидких слоя 1.5÷14.3%m A.

B=$MgCl_2$ (159)

t°	%m A
B	
711	0
690	10
660	25
597	50
530	70
490	80
380	95
B+A	
245E	>99
A	
245	100

B=$CaCl_2$ (159, 229)

t°	%m A
B	
777	0
(745)	20
(705)	40
635	60
570	70
490	80
385	90
B+A	
245E	(100)
A	
245	100

B=NaCl (210)

t°	%m B
A	
239	0
230	10
210	20
A+B	
183E	32
B	
395	40
517	50
675	70
720	80
800	100

B=KCl (210)

t°	%m B
A	
239	0
224	10
A+A_3B	
201E	16
A_3B	
206	20
208	25
197	35
A_3B+AB	
180E	38.5
AB	
210	45
AB+B	
224UE	50
B	
465	60
580	70
675	80
740	90
777	100

$SnCl_4$

B=$SnBr_4$ (85) (A.)

t°	%m A
Смеш. (?)	
29.4	0
28.1	1.27
26.8	2.55
24.7	4.99

B=$AlCl_3$ (130) (A.)
Зап. трубка

t°	%m B
B	
190.2	0
188.6	6.8
182.6	19.3
174.2	34.8
167.8	47.3
158.3	63.2
150.0	74.4
139.5	83.4
130.9	89.6
122.0	93.2
113.4	95.9
89.9	98.8
+65.7	99.6
A	
−30.2	100

$SnBr_2$

B=$AlBr_3$ (130) (A.)
Зап. трубка

t°	%m A
B	
97.1	0
96.9	0.35
96.5	0.81
B_2A	
121.6	0.81
137.1	1.07
152.8	1.45
161.1	1.8*1
161.1	14.2
162.2	16.4
164.3	18.5
178.5	24.7
190.2	28.3
205.0	33.3
202.0	34.9
181.8	41.5
175.4	43.7
BA	
175.0	44.8
179.8	48.3
183.0	50.0
179.1	52.4
164.4	59.6
158.3	62.8
A	
175.1	71.2
195.9	78.1
220.9	90.8
228.2	96.2
232.0	100

*1 Два жидких слоя 1.8÷14.2 %m A.

$SnBr_4$

B=SnJ_4 (211)
См. фиг. 16

t°	%m B
(?)	
206	0
215	20
231	40
255	60
289	80
346	100
Твердое состояние	
A(α)+B(β)	
и	
A(β)+B(α)	
29.2	0 0
23	(8) 10

t°	%m B
Смеш.$_1$+Смеш.$_2$	
19.5E	22 22
Смеш.$_2$	
26	(32) 30
38	(43) 40
54	(54) 50
71	(64) 60
90	(74) 70
109	(83) 80
128	(92) 90
145	100 100

B=$AlBr_3$ (130) (A.)
Зап. трубка

t°	%m A
B(α)	
97.1	0
94.3	2.5
85.4	13.4
76.4	22.7
B(α)+B(β)	
70.2	(?)
B(β)	
65.7	35.4
45.8	56.7
25.5	74.4
A	
22.3	76.0
23.4	82.5
27.6	93.3
31.0	100

SnS

B=PbS (109)

t°	% A
Смеш.	
1106	0 0
1005	6 20
898	9 40
Смеш.+A	
880E	9 43

B=FeS (100)

t°	% B
A	
(870)	0
835	5
A+B	
785E	15
B	
805	20
850	30
905	40
960	50
1020	60
1070	70
1155	90
(1188)	100

$t°$	% B

$SnC_{24}H_{20}$,
Sn-тетрафенил
B=$PbC_{24}H_{20}$ (189),
Pb-тетрафенил

Смеш.*1

225.7	0
227.7	100

*1 Ни *max* ни *min* t_L.

B=$HgC_{12}H_{10}$ (56),
Hg-дифенил

$t°$	%m B
A	
223.0	0
A+B	
115.0E	97.0
B	
121.8	100

PbO

B=PbF_2 (228)

$t°$	%m A
B	
824	0
517 ↓	50
B+A	
492E	54
A	
547 ↓	60
892 ↓	100

B=$PbCl_2$ (217)

B	
499	0
475	10
B+BA	
436E	23
BA	
475	30
BA+BA_2	
524U	40
BA_2	
610	50
675	60
693	66.7
BA_2+Смеш.	
690E	72 | 70
Смеш.	
705	76 | 75
BA_4	
711	80
BA_4+A	
703E	85
A	
760	90
835	100

B=$PbBr_2$ (228)

B	
368	0
358	5
B+BA	
348E	13

$t°$	%m A
BA	
425	20
470	30
BA+BA_2	
476U	35
BA_2	
515	40
630	50
712	66.7
BA_2+BA_4	
700E	76
BA_4+A	
742UE	80
A	
798	90
892	100

B=$PbSO_4$ (122, 238)

$t°$	%m B
A	
879	0
A+A_3B	
835E	11
A_3B+A_2B	
897U	17.5
A_2B	
950	25
961	33.3
A_2B+AB	
950E	40
AB	
977	50
972	60
AB+B	
960E	68
B(α)	
1007	70
1092	80
(1170)	100
Твердое состояние	
B(α)+B(β)	
864	50÷100

B=CuO (66) (A.)

A	
875	0
850	5.06
818	12.29
797	17.96
774	27.11
727	42.58
712	49.60
A+(?)	
698E*1	59.12
(?)	
712	69.66

*1 Все смеси дают точку остановки при $t \cong 698°$.

B=Ag_2O (135) (A.)

При $t \cong 840°$, 3÷6% Ag растворяется в расплавленном A, образуя B.

$t°$	%m B

B=$PbCrO_4$ (122)

A	
879	0
850	5
A+A_4B	
785E	11
A_4B+A_5B_2	
815U	16
A_5B_2	
830	20
854	28.6
A_5B_2+AB	
841E	32
AB	
905	40
920	50
910	60
AB+Смеш.	
820E	99 | 87
B	
844	100
Твердое состояние	
$A_5B_2(\alpha)$+$A_5B_2(\beta)$	
744	29÷50
B(α)+B(β)	
785	50÷98
783	100
B(β)+B(γ)	
701	50÷98
707	100

B=$PbMoO_4$ (122)

$t°$	%m A
B	
879	0
810	10
B+BA	
762E	12
BA	
878	20
920	30
940	40
951	50
BA+A	
933E	60
A	
998	70
1032	80
1052	90
1065	100

B=$PbWO_4$ (122)

$t°$	%m B
A	
879	0
810	10
A+AB	
722E	17
AB	
780	20
855	30
885	40
899	50
AB+B(α)	
892E	53

$t°$	%m B
B(α)	
975	60
1037	70
1087	85
1123	100
Твердое состояние	
B(α)+B(β)	
877	(50)÷100

B=V_2O_5 (15)

$t°$	%m A
B	
660	0
653	10
633	20
602	30
554	40
B+BA_2	
475E	50
BA_2	
610	55
677	60
722	66.7
BA_2+BA_3	
718E	68
BA_3	
870	70
952	75
885	80
BA_3+BA_8	
755E	84
BA_8	
794	88.9
BA_8+A	
760E	93
A	
817	95
890	100

B=B_2O_3 (156) (A.)

$t°$	%m B
AB	
250	36.50
450	41.60
500	51.50
485	52.80
420	59.50
AB+AB_2	
360E	61.10
AB_2	
450	62.42
550	65.25
570	65.66
520	67.84
475	68.20
AB_2+A_2B_5	
460E	69.70
A_2B_5	
475	69.55
520	71.10
A_2B_5+AB_3	
490E	72.83
AB_3	
530	74.46
560	76.10
480	78.10

$t°$	%m A

PbF_2
B=$PbCl_2$ (224)

Смеш.1

495	0	0

Смеш.1+Смеш.2

453E	3	10
	48	10

Смеш.2

525	(49)	20
570	(49.5)	30
593	(50)	40

BA

601	50

Смеш.3

592	(52)	60
570	(56)	70

Смеш.3+BA_4

554E	58	75

BA_4+A

570UE	80

A

695	90
824	100

B=$PbBr_2$ (224)

B	
366	0
B+BA	
349E	5
BA	
420	10
495	20
530	30
550	40
561	50
555	60
537	70
BA+BA_4	
533E	75
BA_4+B	
585UE	80
B	
695	90
824	100

B=PbJ_2 (224)

B	
400	0
B+BA	
383E	10
BA+BA_4	
434U	20
BA_4	
472	30
499	40
524	50
548	60
564	70
BA_4+A	
573U	75
A	
607	80
645	85
825	100

B=$Pb_3(PO_4)_2$ (16)

$t°$	%m B
A	
820	0
A+AB_3	
698E	8
AB_3	
847	20
925	30
1035	50
1083	65
1098	75
1080	85
1032	95
AB_3+B	
1004E	98
B	
1014	100

B=$Pb_3(AsO_4)_2$ (14)

$t°$	%m B
A	
820	0
A+AB_3	
675E	8
AB_3	
790	20
910	35
983	50
1015	60
1042	75
1032	85
AB_3+B	
1018E	90
B	
1042	100

B=$Pb_3(VO_4)_2$ (16)

$t°$	%m B
A	
820	0
A+AB_3	
803	30
847	40
880	50
910	65
916	75
AB_3+B	
912E	82
B	
928	90
952	100

B=NaF (205)

$t°$	%m A
B	
1040	0
990	10
930	20
872	30
808	40
735	50
650	60
B+A	
540E	67.5
A	
630	75
730	85
855	100

k_B=18.7 (0.6) (A.)

$PbCl_2$

B=$PbBr_2$ (162)

Смеш.+Жидк.

$t°$	%m B
495	0
370↓	100

B=PbJ_2 (162)

$t°$	%m B
A	
495	0
457	10
425	20
400	30
375	40
352	50
335	60
316	70
A+B	
306E	76
B	
315	80
358↓	100

B=PbS (256)

$t°$	%m B
A	
499	0
478	10
A+B	
442E	22
B	
560	35
835	65
1030	90
1106	100

B=$Pb_3(PO_4)_2$ (16)

$t°$	%m B
A	
494	0
A+AB_3	
480E	5
AB_3	
700	10
910	20
1005	30
1065	40
1110	50
1135	60
1156	75
1130	85
1050	95
AB_3+B	
994E	98.5
B	
1014	100

B=$Pb_3(AsO_4)_2$ (16)

$t°$	%m B
A	
494	0
A+AB_3	
478E	3.5
AB_3	
843	20
945	30
1010	40
1070	50
1110	60
1140	75
1120	85
1078	95

AB_3+B

$t°$	%m B
1040E	98
B	
1042	100

B=$Pb_3(VO_4)_2$ (16)

$t°$	%m B
A	
494	0
A+AB_3	
468E	4
AB_3	
620	10
820	25
915	40
950	50
975	60
990	75
970	85
943	90
AB_3+B	
912E	94
B	
952	100

B=TlCl (137)

$t°$	%m A
B	
435	0
405	10
B+B_3A	
388E	13.5
B_3A	
407	25
400	35
B_3A+BA_2	
378E	41
BA_2	
410	50
430	60
435	66.7
BA_2+A	
428E	74
A	
448	80
480	90
500	100

B=$ZnCl_2$ (110)

$t°$	%m B
A	
501	0
460	20
420	35
375	50
348	60
325	70
307	80
273	95
A+B	
261E	>99
B	
261	100

B=$CdCl_2$ (110, 229)

$t°$	%m B
A	
501	0
460	15
400	30
A+B	
385E	39
B	
422	50
452	60
483	70
513	80
542	90
568	100

B=CuCl (110)

$t°$	%m B
A	
501	0
437	20
358	40
312	50
A+B	
280E	57
B	
286	60
310	70
347	80
388	90
424	100

B=AgCl (255, 257)

$t°$	%m B
A	
496	0
465	10
437	20
406	30
375	40
342	50
A+B	
310E	60
B	
342	70
383	80
428	90
457	100

B=$MnCl_2$ (229)

$t°$	%m A
B	
650	0
630	10
605	20
575	30
540	40
500	50
457	60
B+A	
408E	70
A	
430	80
460	90
495	100

B=$FeCl_3$ (110)

$t°$	%m B
A	
501	0
470	20
385	40
A+B	
177E	63
B	
257	80
283	90
298	100

B=$BeCl_2$ (280)

B=$MgCl_2$ (159)

$t°$	%m A
B	
711	0
680	15
643	30
555	60
B+A	
459E	81
A	
482	90
496	100

B=$CaCl_2$ (159, 229)

$t°$	%m A
B	
772	0
738	10
704	20
670	30
635	40
602	50
568	60
530	70
485	80
B+A	
467E	82
A	
485	90
495	100

B=$SrCl_2$ (229)

Смеш.

$t°$	%m A	%m B
872	0	0
855	(6)	10
790	(13)	20
710	(27)	40
665	(35)	50
615	(45)	60
565	(57)	70
535	(67)	80
515	76	90
505	82	95
495	100	100

B=$BaCl_2$ (229)

Смеш.$_1$

$t°$	%m A	%m B
960	0	0
928	(2)	5

Смеш.$_1$+Смеш.$_2$

$t°$	%m A	%m B
912*1	(3)	8
	2	8

$t°$	$\%m$ A	
	Смеш.$_2$	
860	(6)	20
805	(12)	30
750	(20)	40
685	(30)	50
625	(41)	60
570	(55)	70
535	(67)	80
512	80	90
495	100	100

*1 B(α)→B(β) при понижении $t°$ от 923° при $\%m$=0.

B=LiCl (255)

$t°$	$\%m$ B
A	
496 ↓	0
420 ↓	40
A+B	
410E	44.5
B	
464	60
521	75
585	90
607	100

B=NaCl (255)

A	
496	0
476	10
445	20
A+B	
410E	28.5
B	
478	40
540	50
610	60
675	70
725	80
768	90
798	100

B=KCl (151, 255)

A	
496	0
475	10
441	20
A+A_2B	
429E	23
A_2B	
440	33.3
433	40
A_2B+AB_2	
411E	48.5
AB_2	
430	50
464	55
AB_2+B	
490U	62
B	
580	70
667	80
730	90
775	100

B=RbCl (255)

A	
496	0
448	15
A+A_2B	
410E	23
A_2B	
424	33.3
A_2B+AB	
407E	39
AB	
435	45
440	50
AB+AB_2	
414E	58.5
AB_2+B	
449U	64.5
B	
510	70
605	80
680	90
724	100

$PbBr_2$

B=PbJ_2 (162)

A	
370	0
348	10
326	20
302	30
276	40
A+B	
256E	47
B	
278	60
358 ↓	100

B=$HgBr_2$ (229)

$t°$	$\%m$ A
B	
238	0
B+A	
233E	5
A	
252	10
270	20
279	30
283	40
288	50
297	60
309	70
324	80
344	90
366	100

B=AgBr (257)

$t°$	$\%m$ B
B	
422	0
395	10
365	20
330	30
295	40
B+A_2B	
276E	45.2

$t°$	$\%m$ B
A_2B	
282	50
290	60
A_2B+B	
295UE	66.7
B	
302	70
320	80
344	90
373	100

$PbBr_2$

B=$AlBr_3$ (130) (А.)
Зап. трубка

$t°$	$\%m$ A
B	
97.1	0
B_2A	
191.9	0.6
210.4	0.8*1
210.4	16.2
211.9	16.9
220.4	20.1
235.5	23.7
253.5	27.0
272.5	32.5
274.0	33.3
266.9	37.0
241.6	43.6
234.9	45.5
A	
268.4	52.3
296.8	57.7

*1 Два жидких слоя 0.8÷16.2$\%m$ A.

PbJ

B=HgJ_2 (98) (А.)

B		
250.0	0	
247.4	3.11	
241.2	6.04	

k_B=56.5 (0)

PbJ_2

B=AgJ (257)

Смеш.+Жидк.	
552	0
465	10
395*1	20
373	30
357	40
349	50
344	60
357	70
372	80
387	90
402	100
Твердое состояние	
$B_4A(\alpha)$+$B_4A(\beta)$	
115	0÷80
B(α)+B(β)	
144.6	0÷20

*1 $t°_{пл.}$ B_4A.

PbS

B=Tl_2S (59)

Смеш.$_1$		
1108	0	0
1000	(3)	10
825	(8)	20
520	(14)	30
Смеш.$_1$+Смеш.$_2$		
282E	18	38
	88	38
Смеш.$_2$		
295	(89)	40
320	(91)	50
358	(93)	60
383	(96)	70
418	(96)	80
435	(99)	90
448.5	100	100

B=ZnS (79)

$t°$	% B
A	
1115	0
A+B	
1048E	4
B	
1090	10
1275	20
1360	30
1405	40

B=Cu_2S (80)

A	
1114	0
988	10
875 ↓	20
565 ↓	50
A+B	
550E	51.5
B	
655 ↓	60
1055 ↓	90
1121	100

B=Ag_2S (79)

A	
1114	0
1040	10
970	20
905	30
845	40
780	50
715	60
660	70
A+B	
630E	76.5
B(α)	
655	80
740	90
835	100
Твердое состояние	
B(α)+B(β)	
195	25÷100

$t°$	% B
B=FeS (79)	
A	
1114	0
1020	10
930	20
A+B	
869E	27
B	
890	30
960	40
1025	50
1108	70
1163	90
1187	100

$PbSO_4$

B=$PbCrO_4$ (122)
См. фиг. 17

B=$PbMoO_4$ (122)

$t°$	$\%m$ A	
Смеш.$_1$		
1065	0	0
1050	1	10
1027	2	20
1000	4	30
Смеш.$_1$+Смеш.$_2$		
962E	6	42.5
	97	42.5
Смеш.$_2$		
986	(97)	50
1016	(98)	60
1048	(98)	70
1080	(99)	80
(1170)	100	100
Твердое состояние		
A(α)+A(β)		
879	(4)÷98	
874	97	
864	100	

B=$PbWO_4$ (122)

Смеш.$_1$		
1123	0	0
1075	9	15
1035	16	30
1015	20	40
Смеш.$_1$+Смеш.$_2$		
995E	23	50
	94	50
Смеш.$_2$		
1020	(95)	60
1055	(96)	70
1090	(97)	80
1130	(98)	90
1170	100	100
Твердое состояние		
A(α)+A(β)		
875	11÷96	
864	100	
B(α)+B(β)		
877	0	
859	3÷95	

$t°$	%m A

B=Li_2SO_4 (52)

B(α)

856	0
740	10
662	20

B(α)+A

638E	25

A

686	30
760	40
813	50
850*1	60
1006	100

Твердое состояние

B(α)+B(β)

585	0÷60

*1 Разложение A при содержании свыше 60%m. При 856° происходит переход A в другую модификацию (?).

B=Na_2SO_4 (52)

Смеш.

887	0	0
907		7
895	(9)	15
845	(15)	30
787	(19)	40

Смеш.+A

735E	20	47

A

788	55
840	65*1

Твердое состояние

Смеш.+A

700	18
600	12
500	7
400	4
300	3

B(α)+B(β)

235	0
225	2÷65

*1 Разложение A при содержании свыше 65%m. При 856° происходит переход A в другую модификацию.

B=K_2SO_4 (52, 94)

См. фиг. 18

$Pb(NO_3)_2$

B=$NaNO_3$ (99) (A.)

B

305	0

B+(?)

268E	16.15

$t°$	%m A

B=KNO_3 (99) (A.)

B

320	0
300	3.28
285	7.11
268	11.58
246	16.92

B+(?)

207E	21.24

(?)

210	23.42
238	31.44
(335)(?)	41.63

$Pb_3(PO_4)_2$

B=$Pb_3(AsO_4)_2$ (16) (A.)

$t°$	%m B

Смеш.

1014	0
1020	23.12
1028	47.42
1035	73.04
1042	100

B=$Pb_3(VO_4)_2$ (16) (A.)

Смеш.

1014	0
996	24.10
980	48.79
962	84.37
952	100

$3Pb_3(PO_4)_2 \cdot PbF_2$

B = $3Pb_3(PO_4)_2 \cdot PbCl_2$ (16) (A.)

Смеш.

1098	0
1108	19.80
1126	49.70
1144	79.80
1156	100

B=$3Pb_3(AsO_4)_2 \cdot PbF_2$ (16) (A).

Смеш.

1098	0
1086	23.28
1072	47.66
1058	73.20
1042	100

B=$3Pb_3(VO_4)_2 \cdot PbF_2$ (16) (A.)

Смеш.

1098	0
1052	24.18
1012	48.90
960	74.16
935	89.60
916	100

$t°$	%m B

$3Pb_3(PO_4)_2 \cdot PbCl_2$

B=$3Pb_3(AsO_4)_2 \cdot PbCl_2$ (16) (A.)

Смеш.

1156	0
1152	28.08
1150	47.67
1145	78.46
1140	100

B=$3Pb_3(VO_4)_2 \cdot PbCl_2$ (16) (A.)

Смеш.

1156	0
1116	19.30
1056	48.90
1012	79.30
990	100

$Pb_3(AsO_4)_2$

B=$Pb_3(VO_4)_2$ (16) (A.)

Смеш.

1042	0
1018	26.04
994	51.36
968	76.00
960	90.48
952	100

$3Pb_3(AsO_4)_2 \cdot PbF_2$

B=$3Pb_3(AsO_4)_2 \cdot PbCl_2$ (16) (A.)

Смеш.

1042	0
1060	9.89
1087	29.76
1107	49.72
1128	79.82
1140	100

B = $3Pb_3(VO_4)_2 \cdot PbF_2$ (16) (A.)

Смеш.

1042	0
1008	25.96
978	51.25
944	75.92
916	100

$3Pb_3(AsO_4)_2 \cdot PbCl_2$

B = $3Pb_3(VO_4)_2 \cdot PbCl_2$ (16) (A.)

Смеш.

1140	0
1096	20.80
1062	51.24
1010	80.78
990	100

$PbCrO_4$

B=$PbMoO_4$ (122)

$t°$	%m B	

Смеш.$_1$

844	0	0

Смеш.$_1$+Смеш.$_2$

838E	2	(22)
	53	(22)

$t°$	%m B	

Смеш.$_2$

872	60	(30)
920	70	(43)
970	80	(60)
1020	90	(80)
1065	100	100

Твердое состояние

A(α)+A(β)

783	0
799	2÷53

A(β)+A(γ)

707	0
697	28÷57

B=$PbWO_4$ (122)

Смеш.$_1$

844	0	0

Смеш.$_1$+Смеш.$_2$

837E	2	(23)
	59.5	(23)

Смеш.$_2$

935	70	(46)
1010	80	(66)
1070	90	(84)
1123	100	100

$PbMoO_4$

B=$PbWO_4$ (122)

Смеш.$_1$

1065	0	0
1070	21	10
1076	35	20
1080	41	30

Смеш.$_1$+Смеш.$_2$

1082U	43	35
	60	35

Смеш.$_2$

1093	72	50
1100	79	60
1107	85	70
1112	90	80
1118	95	90
1123	100	100

B=$Y_2(MoO_4)_3$ (274)

$t°$	%m A

B

1347	0
1285	20
1235	30
1130	45
1030	55

B+A

975E	59

A

1012	70
1030	80
1040	90
1065	100

$t°$	%m A	

B=$La_2(MoO_4)_3$ (274)

Смеш.

1181	0	0
1168	6	10
1153	15	20
1135	27	30
1118	36	40
1104	45	50
1093	54	60
1084	62	70
1076	70	80
1070	80	90
1065	100	100

B=$Ce_2(MoO_4)_3$ (274)

$t°$	%m B	

Смеш.

1065		0
1070		5
1073		13
1068		20
1056		30
1042		40
1028	(30)	50
1012	(40)	60
996	(50)	70
977	(70)	80
951	(85)	90

Смеш.+B

938E	94	94

B

973	100

B=$Pr_2(MoO_4)_3$ (274)

$t°$	%m A	

Смеш.

1030	0	0
1035	18	10
1039	30	20
1042	38	30
1045	47	40
1050	57	50
1056	67	60
1066	75	70
1069		80
1066	80	
1073		90
1068	90	
1065	100	100

B=$Nd_2(MoO_4)_3$ (275)

$t°$	%m B

Смеш.

1176	0	0
1161	10	20
1146	23	35
1126	42	50
1112	53	60
1096	64	70
1083	74	80
1074	83	90
1065	100	100

$t°$	%m A

B=(NdPr)$_2$(MoO$_4$)$_3$ (274)

Смеш.

1125÷1144	0	0
1133		20
1127		30
1120	(3)	40
1112	(8)	50
1102	(18)	60
1091	(31)	70
1082	(53)	80
1075	(65)	90
1065	100	100

$PbWO_4$

B=Ce$_2$(WO$_4$)$_3$ (274)

Смеш.

1089	0	0
1093	(28)	10
1097	(60)	20
1101	(72)	30
1106	(81)	40
1112	(90)	50
1115	(93)	60
1119	(96)	70
1121	(98)	80
1123	(99)	90
1125	100	100

$3Pb_3(VO_4)_2 \cdot PbF_2$

B= $3Pb_3(VO_4)_2 \cdot PbCl_2$ (16) (A.)

$t°$	%m B
Смеш.	
916	0
942	24.78
964	49.70
978	74.78
990	100

TlCl

B=TlBr (162)

Смеш.+Жидк.	
426	0
422	10
418	20
415	30
413	40
415	50
420	60
426	70
434	80
442	90
450	100

B=TlJ (162)

Смеш.$_1$		
426 | 330↓	0 | (1.5)	0 | 40
Смеш.$_1$+Смеш.$_2$		
316E	2	47
	83	47

$t°$	%m B

Смеш.$_2$

338 | 431↓	(86) | 100	60 | 100

B=ZnCl$_2$ (137)

A	
435	0
403	10
A+A$_2$B	
335E	23
A$_2$B	
352	33.3
332	40
235	50
A$_2$B+AB$_2$	
193E	52
AB$_2$	
219	60
226	66.7
AB$_2$+Смеш.	
215E | 95	70
Смеш.	
260 | 98	80
271 | 99	90
275 | 100	100

B=CdCl$_2$ (137, 229)

A	
429	0
382	10
334	20
A+AB	
298E	28.5
AB	
316	30
390	40
426	50
419	60
AB+B	
400E	65.5
B	
424	70
478	80
527	90
568	100

B=HgCl$_2$ (229)

A	
429	0
374	10
294	20
A+A$_4$B	
250U	23
A$_4$B	
222	30
A$_4$B+Смеш.$_1$	
201E | 43	32.5
Смеш.$_1$	
220 | (48)	40
AB	
225	50
Смеш.$_2$	
200 | (52)	60

$t°$	%m B

Смеш.$_2$+Смеш.$_3$

183E	(53)	64
	76	64
Смеш.$_3$		
209	81	70
241	90	80
262	96	90
275	100	100

k_B=35.0 (0.06) (27) (A.).

B=CuCl (229)

Смеш.$_1$		
429	0	0
390	(2)	10
350	(3)	20
305	(5)	30
260	(6)	40
Смеш.$_1$+A$_2$B		
225U	7	47.5
	33.3	47.5
Смеш.$_2$		
215	(34)	50
178	(35)	55
Смеш.$_2$+B		
124E	37	61.5
B		
242	70	
310	80	
362	90	
422	100	

B=AgCl (229)

$t°$	%m A
B	
454	0
461	10
362	20
298	30
220	40
B+B$_2$A$_3$	
210E	42
B$_2$A$_3$	
236	50
B$_2$A$_3$+A	
253UE	60
A	
316	70
360	80
396	90
429	100

B=FeCl$_3$ (233)

$t°$	%m B
A	
429	0
397	10
335	20
A+A$_2$B	
262E	26.5

$t°$	%m B

A$_2$B

280	30
290	33.3
A$_2$B+B(?)	
220E	38
B(?)	
255	45
286	55
300	62

B=AlCl$_3$ (130) (A.)

Зап. трубка

$t°$	%m A
B	
190.2	0
189.4	0.52
B$_x$A	
189.4	0.9
192.0	1.2*1
192.0	14.7
190.2	15.6
182.3	18.7
172.8	21.8
158.8	26.1
B$_2$A	
160.5	28.2
162.9	29.2
BA	
172.6	31.4
196.6	33.1
211.4	34.2
248.1	37.9
274.1	42.1
290.0	46.2
297.0	50.0
295.5	51.2
288.1	53.5
A	
325.0	55.5
360.0	56.5

*1 Два жидких слоя 1.2÷14.7%m A.

B=BeCl$_2$ (280)

B=MgCl$_2$ (137)

$t°$	%m B
A	
436	0
418	10
388	20
A+AB$_2$	
361E	26
AB$_2$	
425	35
485	50
AB$_2$+B	
498U	63
B	
550	70
625	80
677	90
718	100

$t°$	%m B

B=CaCl$_2$ (137)

A	
435	0
A+AB	
419E	7
AB	
565	15
674	35
683	50
667	60
AB+B	
648E	67
B	
665	70
715	80
753	90
782	100

B=SrCl$_2$ (137)

A	
435	0
A+AB	
416E	11.5
AB	
475	20
530	30
563	40
AB+B	
568U	47
B	
660	60
720	70
798	85
872	100

B=BaCl$_2$ (137)

A	
435	0
A+B	
430E	<1
B(β)	
590	10
670	20
730	30
825	50
905	70
B(β)+B(α)	
925	76
B(α)	
940	80
955	90
962	100

B=LiCl (229)

$t°$	%m A
B	
602	0
352↓	60
B+A	
342E	62.5
A	
370	70
415	90
429	100

$t°$	%m A

B=NaCl (229)

B

805	0
765	10
715	25
673	40
640	50
565	65
495	75

B+A

412E	85

A

423	90
429	100

B=KCl (229)

Смеш.

776	0	0
747	(6)	10
715	(11)	20
652	(23)	40
618	(30)	50
583	(37)	60
545	(46)	70
508	(55)	80
470	(65)	90
449	73	95
429	100	100

B=RbCl (229)

Смеш.

716	0	0
685	(3)	10
660	(6)	20
635	(8)	30
605	(12)	40
570	(16)	50
530	(23)	60
490	(31)	70
460	(40)	80
438	(52)	90
432	65	95
429	100	100

B=CsCl (229)

Смеш.$_1$

639	0	0
595	(5)	10
557	(8)	20
532	(10)	30
500	(11)	40

Смеш.$_1$+Смеш.$_2$

466U	12	43.5
	(20)	43.5

Смеш.$_2$

450	(24)	50
410	(43)	60
393	60	70

Смеш.$_2$+Смеш.$_3$

390	75	75

Смеш.$_3$

400	90	80
418	97	90
429	100	100

Твердое состояние

B(α)+B(β)

450	0
460	10÷(17)
466	12÷(20)

$t°$	%m B

TlBr

B=TlJ (162)

Смеш.+Жидк.

450	0
441	10
430	20
421	30
415	40
412	50
411	60
413	70
417	80
424	90
431	100

B=$HgBr_2$ (98) (A.)

$t°$	%m A
B	
235.0	0
233.3	2.08
232.1	3.70
230.9	4.92

k_B=28.3 (0.14)

B=$AlBr_3$ (130) (A.)

Зап. трубка

B

97.1	0

B_xA

103.9	0.6*1
103.9	22.8
99.9	24.4

B_2A

104.4	24.4
105.9	26.0
108.1	28.4
111.8	32.7
112.0	33.3

BA

126.8	35.4
142.1	37.6
160.4	40.7
192.9	46.3
203.4	48.2
210.0	50.0
217.9	51.0
200.8	52.1
193.1	53.3

A

213.8	55.0
215.9	55.2

*1 Два жидких слоя 0.6÷22.8%m A.

TlJ

B=$TlNO_3$ (71)

$t°$	%m B	
Смеш.$_1$		
422	0	0
406	4	10
392	7.5	20
376	11.5	30
360	15	40
342	19.5	50
322	24	60
296	28	70
266	32	80

Смеш.$_1$+Смеш.$_2$

215U	36	90
	81	90

Смеш.$_2$

208	87	95
206	100	100

Tl_2S

B=Ag_2S (115)

$t°$	%m A
B	
781	0
610	10
495	20
B+B_4A	
358U	29
B_4A	
326	35
B_4A+A	
308E	37.5
A	
319	40
358	50
385	60
405	70
422	80
436	90
448	100

$TlNO_2$

B=$TlNO_3$ (67)

См. фиг. 19

$t°$	%m A

Смеш.

206	0	0
202	2	10
199	5	20
195	8	30
191	12	40
185	19	50
175	37	60
167	50	70
161	60	80
156	68	90
146	90	
149	100	100

Твердое состояние

B(α)+B(β)

143	0
106	5÷7

A(α)+B(β)

112	81÷90
120	92÷95
131	100

$t°$	%m B

$TlNO_3$

B=$AgNO_3$ (70) (A.)

A(α)

206	0
180	10
153	20

A(α)+A(β)

142	25

A(β)

129	30
105	40

A(β)+AB

81E	47.5

AB

83	50

AB+B(β)

81E	53

B(β)

109	60
140	70

B(β)+B(α)

159	77.5

B(α)

166	80
189	90
208	100

Твердое состояние

A(β)+A(γ)

79	0÷50

AB(α)+AB(β)

26	0÷100

B=$NaNO_3$ (70)

A(α)

206	0

A(α)+B

162E	20.5

B

182	30
240↓	60
265	75
278	85
308	100

Твердое состояние

A(α)+A(β)

142	0÷100

A(β)+A(γ)

79	0÷100

B=KNO_3 (70)

См. фиг. 20

ZnF_2

B=NaF (205) (A.)

$t°$	%m A
B	
1040	0
983	5.5
940	13.5
905	23.0
B+(?)	
660, 680 E	(?)
A	
872	100

$t°$	%m A

$ZnCl_2$

B=$CdCl_2$ (110)

B

568	0
553	15
473	55
390	75
305	90

B+A

262E	>99

A

262	100

B=CuCl (110)

Смеш.$_1$

424	0	0
400	(3)	15
382	(5)	25
330	(10)	50
283	(13)	70

Смеш.$_1$+Смеш.$_2$

242E	14	87
	95	87

Смеш.$_2$

248	(96)	90
261	100	100

B=$FeCl_3$ (110)

B

298	0
288	10
268	30
245	50

B+A

214E	73

A

245	90
261	100

B=$MnCl_2$ (229)

$t°$	%m B
A	
275	0
A+B	
275E	<1
B	
330	10
380	20
420	30
460	40
495	50
530	60
560	70
590	80
620	90
650	100

B=$MgCl_2$ (159)

$t°$	%m A
B	
711	0
695	10
655	30
545	70
485	85
405	95

$t°$	$\%m$ A
B+A	
271E	>99
A	
271	100

B=$CaCl_2$ (159)

$t°$	$\%m$ B
B	
777	0
745	10
710	20
670	30
635	40
590	50
550	60
500	70
450	80
385	90
B+A	
274E	(100)
A	
274	100

B=$SrCl_2$ (229)

$t°$	$\%m$ B
A	
275	0
A+AB	
275	<1
AB	
360	10
425	20
460	30
AB+B	
476U	46
B	
600	60
675	70
745	80
872	100

B=$BaCl_2$ (229)

$t°$	$\%m$ B
A	
275	0
A+AB	
275	<1
AB	
385	10
435	20
460	30
AB+B(β)	
470U	45
B(β)	
550	50
660	60
750	70
825	80
895	90
B(β)+B(α)	
923	94
B(α)	
960	100

$ZnBr_2$

B=$AlBr_3$ (117, 130) (A.)

Зап. трубка

$t°$	$\%m$ A
B	
93.0	0
89.4	3.46
87.9	5.05
82.1	9.49
97.1	0
94.4	5.6
87.6	11.3
83.5m	14.5
B_2A	
95.1	11.3
99.3	14.5
104.1	20.6
110.4	30.0
111.5	33.3
110.6	35.1

k_B=25.6 (0.39)

ZnS

B=Cu_2S (81)

См. фиг. 21

$t°$	% A

B=Ag_2S (81)

$t°$	$\%m$ B
B	
843	0
B+A	
800E	3
A	
1035	10
1195	20
1295	30
1358	40
1412	50
1460	60
1515	70
1575	80

B=FeS (81)

$t°$	$\%m$ A
B	
1188	0
B+A	
1180E	6
A	
1270	10
1410	20
1510	40
1550	80

$Zn(CN)_2$

B=KCN (256)

$t°$	$\%m$ B
$A^{*1}+AB_2$	
515E	52
AB_2	
530	60
538	66.7
515	75
AB_2+B	
487E	80

$t°$	$\%m$ B
B	
574	90
622	100

*1 A разлагается при содержании B менее 50%m.

CdO

B=B_2O_3 (156) (A.)

(?)

$t°$	$\%m$ B
940	30.30
905	37.95
810	44.00
(?)+AB	
750E	46.65
AB	
845	48.60
850	50.25
810	51.60
770	52.40
$AB+A_2B_3$	
710E	55.50
A_2B_3	
750	57.25
810	58.05
855	60.30
755	63.80

CdF_2

B=CdJ_2 (219) (A.)

(?)

$t°$	$\%m$ B
>1000	0
340*1	90
350	100

*1 $min\ t_L$.

B=NaF (205)

$t°$	$\%m$ A
B	
1040	0
990	10
955	15
880	25
785	35
B+A	
660E	46
A	
750	55
885	70
1040	90
1110	100

k_B=18.9 (0.37) (A.)

$CdCl_2$

B=$CdBr_2$ (167)

Смеш.+Жидк.

$t°$	$\%m$ A
567	0
558	10
553	20
552	30
550.5	40
551	50
552	60
554	70
556	80
559	90
563	100

B=CdJ_2 (167)

Смеш.$_1$

385	0	0
368	(1.5) ↓	20 ↓

Смеш.$_1$+Смеш.$_2$

359E	(2)	30
	(96)	30

Смеш.$_2$

386	(96.5) ↓	40 ↓
563	100 ↓	100 ↓

B=$CdSO_4$ (219) (A.)

$t°$	$\%m$ B
(?)	
590	0
565*1	15
1000	100

*1 $min\ t_L$.

B=CuCl (110)

$t°$	$\%m$ A
Смеш.$_1$	
424	0
415	5
Смеш.$_1$+Смеш.$_2$	
410	14
Смеш.$_2$	
422	33
437	44
451	53
467	63
486	72
507	81
525	87
544	93
568	100
Твердое состояние	
Смеш.+AB_4	
305	10
350	20
325	35
315	50

B=$MnCl_2$ (229)

Смеш.

$t°$		$\%m$ A
650	0	0
638	6	10
628	12	20
618	18	30
608	25	40
598	32	50
590	40	60
583	49	70
576	63	80
571	77	90
568	100	100

$t°$	$\%m$ A
B=$BeCl_2$ (280)	
B=$MgCl_2$ (159)	
Смеш.	
711	0	0
695	5	10
680	11	20
665	17	30
648	24	40
630	(31)	50
613	(38)	60
597	(47)	70
583	59	80
573	73	90
563	100	100

B=$CaCl_2$ (229)

Смеш.$_1$

772	0	0
748	(6)	10
720	(13)	20
683	(23)	30
650	(33)	40
618	(43)	50
590	(53)	60
565	64	70
550	75	80

Смеш.$_1$+Смеш.$_2$

545	85	85

Смеш.$_2$

550	95	90
568	100	100

B=$SrCl_2$ (229)

$t°$	$\%m$ B
B	
872	0
800	10
730	20
660	30
590	40
540	50
B+A	
503E	60
A	
515	70
530	80
550	90
568	100

B=$BaCl_2$ (229)

$t°$	$\%m$ B
B (α)	
960	0
B(α)+B(β)	
923	4
B(β)	
895	10
830	20
745	30
650	40
543	50
B(β)+A	
450E	58
A	
455	60
490	70
520	80
545	90
568	100

$t°$	%m B
B=NaCl (42)	
A	
562	0
535	10
505	20
463	30
417	40
$A+AB_2$	
392E	45
AB_2	
407	50
AB_2+B	
423U	57
B	
485	60
610	70
695	80
755	90
798	100

$t°$	%m B
B=KCl (42)	
A	
562	0
550	10
498	20
418	30
A+AB	
383E	33
AB	
415	40
431	50
410	60
$AB+AB_4$	
390E	63
AB_4+B	
461U	68.5
B	
560	75
625	80
720	90
774	100

$CdBr_2$

B=CdJ_2 (167)

$t°$	%m B	%m B
Смеш.		
567	0	0
545	(5)	10
520	(11)	20
495	(18)	30
470	(27)	40
450	(37)	50
430	(49)	60
410	(65)	70
400	(76)	80
390		90
385.5		100

B=CuBr (110)

$t°$	%m A	%m A
Смеш.		
484	0	0
460	5	10
440	14	20
431	20	30
428	22	40
420	50	50

$t°$	%m A
Смеш.+A(α)	
420E	50
A(α)	
465	60
498	70
523	80
547	90
568	100
Твердое состояние	
A(α)+A(β)	
394	0
366	10
355	20
350	30
350	60
346	70
344	85

B=$AlBr_3$

(130) (A.)

Зап. трубка

$t°$	%m B
B	
97.1	0
95.6	0.7
B_2A	
140.7	1.1
168.1	1.8
189.6	4.5
192.9	9.0
197.0	13.0
204.2	19.3
217.4	26.0
224.0	33.1
224.0	33.3
223.1	35.3
A	
234.9	35.3

B=NaBr (44)

$t°$	%m B
A	
567	0
545	10
518	20
485	30
440	40
388	50
A+B	
367E	54
B	
455	60
550	70
630	80
695	90
746	100

B=KBr (44)

$t°$	%m B
A	
567	0
540	10
505	20
460	30
395	40
A+AB	
345E	45.5

$t°$	%m B
AB	
354	50
348	55
330	60
$AB+AB_4$	
304E	62
AB_4+B	
324U	68.5
B	
440	70
600	80
675	90
735	100

CdJ_2

B=CuJ (110)

$t°$	%m A
Смеш.1	
606	0
570	4
475	24
413	47
Смеш.1+Смеш.2	
350	81.5
Смеш.2	
363	95
392	100
Твердое состояние	
B(α)+B(β)	
414	0
385	10
290	35
270	55
265	80

$t°$	%m B	%m B
	0	0
	10	10
	35	35
	55	55
	81.5	81.5
	90	90
	100	100

B=HgJ_2 (229)

$t°$	%m B
Смеш.	
380	0
365	10
348	20
335	30
323	40
315	50
309	60
300	70
290	80
273	90
253	100
Твердое состояние	
B(α)+B(β)	
105	70
118	80
125	90
128	100

B=NaJ (43)

$t°$	%m B
A	
385	0
375	10
357	20
335	30
308	40

$t°$	%m B
A+B	
287E	48
B	
308	50
417	60
505	70
570	80
620	90
653	100

B=KJ (43)

$t°$	%m B
A	
385	0
370	10
350	20
323	30
280	40
$A+AB_2(\beta)$	
185E	48
$AB_2(\beta)$	
205	50
$AB_2(\beta)+AB_2(\alpha)$	
214	51
$AB_2(\alpha)+B$	
270U	58.5
B	
300	60
450	70
555	80
630	90
678	100

$CdSO_4$

B=Li_2SO_4 (54)

$t°$	%m A
B(α)	
856	0
768	10
663	20
B(α)+B(β)	
570	28
B(β)+A	
551E	31.5
A*1	
595	40
665	50
750	60
860	75
1000	100
Твердое состояние	
B(α)+B(β)	
585	0
570	5÷28

*1 При 820° вероятно происходит переход A(α) → A(β).

B=Na_2SO_4 (54)

$t°$	%m A	%m A
Смеш.		
1066	0	0
1050	(6)	10
960	(13)	20
860	(22)	30
730	(31)	40

$t°$	%m A
Смеш.+BA_2	
653E	35 | 45.5
BA_2	
673	50
745	60
BA_2+BA_3	
763U	62.5
BA_3	
778	65
798	70
BA_3+A	
813UE	75
A*1	
840	80
945	90
1000	100
Твердое состояние	
B(α)+B(β)	
590	0
523	9÷66
Смеш.+BA_2	
600	27
550	18

*1 При 820° вероятно происходит переход A(α) → A(β).

B=K_2SO_4 (54)

См. фиг. 22

HgCl*1

B=$HgCl_2$ (30) (A.)

$t°$	%m B
B	
265.0	0
264.2	0.62
263.8	0.96
263.4	1.22

*1 $2HgCl \rightleftarrows Hg_2Cl_2$ в растворе в B.

$HgCl_2$

B=$HgBr_2$ (170)

$t°$	%m B
Смеш.+Жидк.	
265	0
248	10
235	20
226	30
220	40
216	50
213	60
212	70
215	80
219	90
222	100

B=HgJ_2 (184)

См. фиг. 23

B=CuCl (30) (A.)

$t°$	%m B
A	
265.0	0
264.3	0.59
263.8	1.16
263.3	2.06

$t°$	%m A
B=**AgJ** (33) (А.)	
B=**$AlCl_3$** (130) (А.) Зап. трубка	
B	
190.2	0
189.7	7.7
189.0	18.5
184.6	26.4
167.5	37.4
157.4	41.4
A	
151.3	48.2
192.0	55.9
216.2	63.2
238.1	70.9
259.7	82.6
272.1	90.0
B=**NaCl** (30) (А.)	
$t°$	%m B
A	
265.0	0
264.4	0.43
264.1	0.62
263.8	0.85
k_A=34.5 (0.03)	
B=**KCl** (30) (А.)	
A	
265.0	0
264.5	0.40
264.3	0.58
263.8	1.04
k_A=32.4 (0.04)	
B=**RbCl** (30) (А.)	
A	
265.0	0
263.2	1.24
262.4	1.86
261.6	2.54
k_A=36.2 (1.0)	
B=**CsCl** (30) (А.)	
A	
265.0	0
263.6	0.99
263.0	1.43
262.5	1.79
k_A=36.8 (0.07)	
HgBr*1	
B=**$HgBr_2$** (30, 98) (А.)	
$t°$	%m A
B	
235.0	0
234.2	0.70
233.3	1.54
232.9	1.94
B=**$AlBr_3$** (130) (А.)	
B	
97.1	0
96.6	0.6

$t°$	%m A
BA	
161.5	1.2
225.4	1.7
238.1	1.8*2
238.1	30.8
242.1	33.9
250.1	40.5
259.7	48.6
261.0	50.0
256.6	53.2
252.9	54.7
241.4	59.6
A	
243.7	62.7
281.3	66.1

*1 $2HgBr \rightleftarrows Hg_2Br_2$ в растворе в B. *2 Два жидких слоя 1.8 ÷ 30.8%m A.

$HgBr_2$

B=**HgJ_2** (170, 214)

$t°$	%m B
Смеш.1	
236.5	0 | 0
229	(7) | 10
222	(15) | 20
218	(25) | 30
Смеш.1+Смеш.2	
216.1	40 | 40
Смеш.2	
217	(55) | 50
221	(66) | 60
227	(75) | 70
235	(83) | 80
245	(92) | 90
254.4	100 | 100
Твердое состояние B(α)+B(β)	
50	70÷(83)
80	81÷(89)
100	88÷(93)
127	100

B=**$AlBr_3$** (118)	
$t°$	%m A
B	
97.4	0
B+B_2A	
(93)E	(7)
B_2A	
96.5	14.9
100.3	24.0
102.8	33.3
B_2A+A	
100.5E	38.2
A	
142.2	50.8
184.0	63.6
209.4	76.7
227.3	90.7
241.6	100

$t°$	%m B
B=**AgBr** (98) (А.)	
A	
235.0	0
233.3	2.13
230.6	4.44
226.4	8.56
k_A=32.0 (0)	
B=**$AlBr_3$** (130) (А.) Зап. трубка	
$t°$	%m A
B	
97.1	0
95.8	1.4
B_2A(α) (β)	

(α)*1	(β)*2	
94.3		3.8
	93.5	4.6
95.9	94.7	7.1
100.1	99.1	17.9
102.8	101.9	25.8
103.6	102.5	28.7
	102.6	32.2
103.9		32.8
103.9	102.8	33.3
103.1		37.7
101.9	100.7	40.3
A		
118.8		44.2
123.2		45.2
145.5		49.4
175.0		59.6
206.8		75.7
224.4		88.0
239.1		98.1
241.5		100

*1 Стабильн. форма. *2 Метастабильная форма.

B=**KBr** (98) (А.)	
$t°$	%m B
A	
235.0	0
232.4	2.82
229.8	5.44
228.0	7.29
k_A=32.2 (0.22)	
HgJ	
B=**HgJ_2** (30, 31, 98) (А.)	
$t°$	%m A
B	
250.0	0
246.3	3.11
242.6	6.04
k_B=54.0 (0)	

$t°$	%m B
HgJ_2	
B=**AgJ** (246)	
Смеш.1	
257	0 | 0
248	2.5 | 10
Смеш.1+Смеш.2	
242E	7 | 13
	19 | 13
Смеш.2	
263	29 | 20
299	45 | 30
330	56 | 40
360	66.5 | 50
394	75 | 60
425	82 | 70
458	89 | 80
490	94.5 | 90
526	100 | 100
B=**AgJ** (97) (А.)	
A	
250.0	0
246.4	2.02
243.2	6.23
238.5	10.94
k_A=53.0 (0)	
B=**KJ** (97) (А.)	
A	
250.0	0
247.2	2.13
246.9	4.06
242.8	5.53
237.7	7.20
k_A=53.5 (0)	
CuO	
B=**CuCl** (256)	
$t°$	%m A
A	
424	0
A+B	
424E	<1
B	
625	20
715	30
800	40
1055	75
1230	100
CuCl	
B=**$CuCl_2$** (225)	
$t°$	%m B
Смеш.	
422	0 | 0
413	2 | 5
398	3 | 10
Смеш.+B	
378E	4 | 13
B	
402	15
432	20
465	33

Выше 465° B разлагается.

$t°$	%m B
B=**CuBr** (162)	
Смеш.	
419	0
411	10
408	20
408	30
410	40
417	50
425	60
437	70
450	80
465	90
480	100
Твердое состояние A(α)+A(β)	
372	70
377	80
380	90
384	100
B=**CuJ** (162)	
A	
419	0
385	10
352	20
320	30
292	40
A+Смеш.	
284E	86 | 43
Смеш.	
320	88 | 50
375	90 | 60
428	93 | 70
482	95 | 80
535	98 | 90
590	100 | 100
Твердое состояние B(α)+B(β)	
214	0÷92
400	100
B=**Cu_2S** (256)	
A	
423	0
410	10
A+B	
391E	17
B	
539	30
638	40
815	60
895	70
972	80
1048	90
1114	100
B=**AgCl** (229)	
$t°$	%m A
Смеш.1	
455	0 | 0
425	(3) | 10
392	(5) | 20
355	(7) | 30
318	(9) | 40
279	(10) | 50

$t°$	$\%_m$ A
Смеш.$_1$+Смеш.$_2$	
260E (10)	54.5
260E 90	54.5
Смеш.$_2$	
282	91	60
320	92	70
355	94	80
388	96.5	90
422	100	100

B=$FeCl_3$ (110)

$t°$	$\%_m$ B
A	
424	0
390	10
361	20
332	30
A+AB	
304E	40
AB	
320	50
318	60
305	70
285	80
AB+B	
263E	88
B	
298	100

B=$AlCl_3$
(130) (A.)
Зап. трубка

$t°$	$\%_m$ A
B	
190.2	0
190.0	10.5
187.4	19.7
175.3	30.8
BA	
178.3	32.2
209.9	40.6
231.9	48.1
233.0	50.0
231.9	50.9
225.9	54.0
A	
227.4	57.4
252.5	60.1
291.5	62.0

B=$MgCl_2$ (159)

$t°$	$\%_m$ B
B	
711	0
701	5
658	30
618	50
567	70
493	90
B+A	
408E	99
A	
418	100

$t°$	$\%_m$ A
B=$CaCl_2$ (159)	
B	
777	0
750	10
720	30
690	50
635	70
B+A	
400E	90
A	
418	100

B=LiCl
(137, 229)

Смеш.$_1$		
602	0	0
574	7	10
546	13	20
513	19	30
480	24	40
438	26	55
Смеш.$_1$+Смеш.$_2$		
424U	27	62
424U	50	62
Смеш.$_2$		
415	59	70
408		80
412		90
422	100	100

B=NaCl
(61, 137, 202, 229)

Смеш.$_1$		
806	0	0
772	(2)	10
727	(4)	20
673	(6)	30
610	(9)	40
540	(11)	50
460	(13)	60
370	(14)	70
Смеш.$_1$+Смеш.$_2$		
316E	15	75
316E	88	75
Смеш.$_2$		
335	(90)	80
378	(95)	90
422	100	100

$k_B = 20.8$ (1.0)
(187) (A.).

B=KCl
(61, 137, 202, 229)

B	
776	0
733	10
671	20
583	30
480	40
335	50
B+B_2A	
224U	53

$t°$	$\%_m$ A
B_2A	
204	60
B_2A+A	
136E	68
A	
167	70
280	80
360	90
422	100

$k_B = 28.9$ (1.1)
(187) (A.).

B=RbCl (229)

B	
716	0
663	10
605	20
515	30
410	40
275	50
B+$B_2A(\alpha)$	
250U	51.5
$B_2A(\alpha)$+B_2A_3	
180UE	60
B_2A_3+A	
148E	68
A	
175	70
285	80
368	90
422	100
Твердое состояние	
$B_2A(\alpha)$+$B_2A(\beta)$	
105	20÷45

B=CsCl (229)

B(α)	
639	0
597	10
540	20
B(α)+B(β)	
450	27
B(β)	
430	30
350	40
B(β)+B_3A_2	
320U	43
B_3A_2	
276	50
B_3A_2+BA_2	
236E	54.5
BA_2	
260	60
274	66.7
248	75
BA_2+A	
216E	77.5
A	
260	80
355	90
422	100

$t°$	$\%_m$ B
CuBr	
B=CuJ (162)	
Смеш.	
480	0
460	10
450	20
442	30
447	40
460	50
480	60
502	70
530	80
560	90
590	100
Твердое состояние	
B(α)+B(β)	
384	1
375	10
368	20
363	30
360	40
357	50
359	60
363	70
372	80
383	90
400	100

B=KBr (62)

A	
478	0
423	10
338	20
210	30
A+AB_2	
182E	32
AB_2+B	
234U	36
B	
293	40
408	50
507	60
592	70
653	80
698	90
730	100

CuJ
B=AgJ (209)

$t°$	$\%_m$ B
Смеш.$_1$	
602	0	0
563	6	10
536	13.5	20
515	22	30
500	32	40
Смеш.$_1$+Смеш.$_2$		
490E	50	50
Смеш.$_2$		
495	70	60
505	80	70
517	86	80
535	94	90
557	100	100

$t°$	$\%_m$ B
Твердое состояние	
Смешения нет	
402	0	0
372	5.5	10
349	12	20
333	20	30
317	29	40
298		50
282		60
268		70
243		80
205		90
147	100	

Cu_2S
B=Ag_2S (80)

$t°$	% A
Смеш.+Жидк.	
835	0
750	10
700	20
677	30
688	40
724	50
792	60
875	70
963	80
1045	90
1121	100

B=Ni_2S (84)

$t°$	% B
A	
1125	0
1050	10
1000	20
975	30
965	40
935	50
890	60
810	70
720	80
610	90
A+B	
575E	92.5
B	
610	95
645	100
Твердое состояние	
B(α)+B(β)	
530	0÷100

B=Ni_3S_2 (84, 108)

A	
1125	0
1055	10
995	20
960	30
935	40
915	50
880	60
835	70
785	80

$t°$	% B
A+B	
725E	90
B	
760	95
790	100
Твердое состояние B(α)+B(β)	
545	0÷100

B=Na_2S (84)

$t°$	%m A
B	
920	0
770	10
655	20
555	30
B+AB	
505E	35
AB	
620	40
700	50
675	55
AB+A	
595E	59
A	
660	70
775	80
1125	100

$Cu_2(CN)_2$

B=NaCN (256)

$t°$	%m B
A	
473	0
402	30
352	40
A+AB_2	
345E	41.5
AB_2	
370	50
390	60
398	66.7
387	70
AB_2+AB_4	
368E	75.5
AB_4+AB_6	
372UE	80
AB_6+Смеш.	
406UE	85.7
Смеш.		
476	95	90
520	98	95
562	100	100

AB_3 образуется при 318° в пределах 66.7÷80%m.

B=KCN (256)

$t°$	%m B
A	
473	0
440	15
306	35

$t°$	%m B
A+AB	
280E	39.5
AB	
327	50
AB+AB_2	
324E	56
AB_2	
327	66.7
312	70
AB_2+AB_6	
277E	74
AB_6	
384	80
AB_6+B	
398UE	85.7
B	
500	90
622	100

Твердое состояние

A_3B_2 образуется при 230° в пределах 0÷50%m.

AB_3 образуется при 228° в пределах 66.7÷85.7%m.

AgCl

B=AgBr (162)

Смеш.+Жидк.

452		0
443		10
434		20
427		30
420		40
416		50
413		60
412		65
413		70
415		80
418		90
422		100

B=AgJ (162)

$t°$	%m B
A	
452	0
418	10
380	20
340	30
295	40
245	50
A+Смеш.	
211E	56.1
Смеш.		
250	(88)	60
350	(91)	70
435	(94)	80
495	(97)	90
552	100	100
Твердое состояние B(α)+B(β)		
115	0÷88
125	92÷94
143	100

B=Ag_2S (226, 256)

$t°$	%m B
A	
456	0
427	10
403	20
388	30
A+B(α)	
380E	35.3
B(α)	
404	40
480	50
565	60
635	70
695	80
750	90
836	100
Твердое состояние B(α)+B(β)	
178	100

B=$AgNO_3$ (126, 234)

$t°$	%m B
A	
454	0
426	10
395	20
358	30
319	40
278	50
235	60
190	70
A+Смеш.	
160E	76.7
Смеш.		
170	95	80
195	98	90
210	100	100
Твердое состояние B(α)+B(β)		
85	0÷93
105	95÷97
155	100

k_B = 26.5 (1.0) (109) (A.)

B=$AlCl_3$ (130) (A.)

$t°$	%m A
B	
190.2	0
B_xA	
191.2	0.4
192.9	0.7*1
192.9	17.6
190.1	20.1
184.5	26.5
156.0	33.4
136.8	38.0
121.9	39.7

$t°$	%m A
BA	
122.2	39.9
138.9	43.6
147.5	47.0
A	
175.4	47.9
285.3	49.1
378.0	50.8

*1 Два жидких слоя 0.7÷17.6%m A.

B=$BeCl_2$ (280)

B=$MgCl_2$ (144)

$t°$	%m A
B	
711	0
688	10
665	20
642	30
616	40
589	50
558	60
524	70
486	80
B+A	
452E	87.5
A	
455	100

B=$CaCl_2$ (144)

$t°$	%m A
B	
777	0
732	10
700	20
680	30
668	40
650	50
618	60
563	70
470	80
B+A	
450E	81.3
A	
453	90
455	100

B=LiCl (229)

$t°$	%m A	
Смеш.$_1$		
602	0	0
581	4.7	10
561	8	20
542	10.5	30
525	12.5	40
509	14.5	50
493	16	60
474	17	70
Смеш.$_1$+Смеш.$_2$		
469U	18	72
	50	72
Смеш.$_2$		
466	54	75
463	60	80
458	72	90
455	100	100

$t°$	%m A	
B=NaCl (39, 229, 279)		
Смеш.		
806	0	0
775	4.6	10
743	10	20
710	15.3	30
675	21.5	40
637	28.5	50
598	36	60
561	43.5	70
524	52	80
488	62	90
472	73	95
455	100	100

B=KCl (277)

$t°$	%m B
A	
451	0
408	10
361	20
335	25
A+B	
306E	30.5
B	
405	40
490	50
560	60
622	70
679	80
735	90
790	100

k_B = 27.7 (0.63) (187) (A.).

B=RbCl (229)

$t°$	%m A
B	
715	0
680	10
630	20
560	30
475	40
370	50
B+A	
253E	60
A	
325	70
375	80
415	90
455	100

B=CsCl (229)

$t°$	%m A
B(α)	
639	0
603	10
550	20
473	30
B(α)+B(β)	
450U	32
B(β)	
400	40
320	50

$t°$	%m A
B(β)+AB	
310U	51
AB	
298	60
267	70
AB+A	
258E	72
A	
355	80
413	90
455	100

$AgClO_3$

B=$NaClO_3$ (78) (A.)

Смеш. (?)

255.0	0
254.1	2.81
253.3	5.46
251.7	10.32
251.0	12.62

AgBr

B=AgJ (162)

$t°$	%m B
Смеш.+Жидк.	
422	0
398	10
383	20
378	30
388	40
409	50
434	60
462	70
490	80
520	90
552	100
Твердое состояние	
B(α)+B(β)	
96	70÷(84)
103	80÷(87)
116	90÷(94)
143	100

B=$AgNO_3$ (126, 234)

A	
420	0
380	10
340	20
300	30
257	40
211	50
A+AB	
188U	54.5
AB	
186	60
171	70
AB+Смеш.	
155E	76

Смеш.

167	96	80
193	98	90
210	100	100

$t°$	%m B
Твердое состояние	
B(α)+B(β)	
80	50÷96
115	98
155	100

k_B=27.3 (0.83) (109) (A.).

B=$AlBr_3$ (130) (A.)

Зап. трубка

$t°$	%m A
B	
97.1	0
94.2	1.1
93.4	1.3
B_2A	
95.3	1.5
98.2	1.6
105.9	2.2*1
105.9	17.0
108.6	18.7
111.3	20.7
115.6	25.6
117.8	27.8
BA	
125.6	30.2
154.6	35.6
182.3	40.9
206.8	46.8
215.6	50.0
210.3	52.0
A	
319.0	54.9

*1 Два жидких слоя 2.2÷17.0%m A.

B=LiBr (231)

$t°$	%m A	
Смеш.		
556	0	0
520	9	14
490	18.5	27.5
470	27.3	40
460	33	49
450	40	59
440	49	71
430	62	83.5
420	90	99
419	100	100

B=NaBr (231, 279)

Смеш.		
748	0	0
713	(2)	10
673	(6)	20
633	(10)	30
598	(15)	40
560	(19)	50
518	(26)	60
479	(34)	70
443	48	80
425	68	87
419	100	100

$t°$	%m A
B=KBr (231, 279)	
B	
742	0
692	10
633	20
567	30
485	40
367	50
B+A	
290E	55.5
A	
302	60
328	70
357	80
388	90
419	100

B=RbBr (231)

B	
670	0
645	10
598	20
536	30
452	40
335	50
B+AB_2(?)	
270U	54.2
AB_2(?)	
255	60
AB_2(?)+A	
228E	68
A	
245	70
320	80
375	90
419	100

AgJ

B=$AgNO_3$ (234)

См. также фиг. 24

$t°$	%m B
A(α)	
548	0
Смеш.$_1$	
470	(2) 10
370	(3) 20
260	(4) 30
135	(5) 40

B=LiJ (231)

$t°$	%m A
Смеш.+Жидк.	
450	0
430	10
422	20
438	30
462	40
480	50
497	60
512	70
525	80
537	90
546	100

$t°$	%m A
Твердое состояние	
A(α)+A(β)	
418	20
403	30
380	40
350	50
315	60
277	70
237	80
194	90
145	100

B=NaJ (231)

B	
662	0
640	10
598	20
558	30
515	40
471	50
421	60
B+A(α)	
390E	65.5
A(α)	
402	70
430	80
488	90
546	100
Твердое состояние	
A(α)+A(β)	
145	0÷100

B=KJ (228)

B	
680	0
648	10
602	20
540	30
463	40
373	50
265	60
B+A_2B(?)	
245E	61.5
A_2B(?)+A(α)	
255U	62.5
A(α)	
328	70
393	80
460	90
546	100
Твердое состояние	
A(α)+A(β)	
142	67÷100

B=RbJ (228)

B	
638	0
594	10
543	20
487	30
423	40
323	50
B+B_2A	
280U	52
B_2A	
262	60
224	70

$t°$	%m A
B_2A+A(α)	
195E	75
A(α)	
283	80
430	90
546	100
Твердое состояние	
A(α)+A(β)	
142	34÷100

Ag_2S

B=Ag_2Se (185)

$t°$	% A	
Смеш.		
855	0	0
851	2	10
845	5	20
837	10	30
827	15	40
813	21	50
794	32	70
771		74
767	74	
780	92	80
802	97	90
839	100	100
Твердое состояние		
A(α)+A(β)		
177	100	
150	89	
120	75	
111	0	70
90	10	55
74	28	

B=FeS (242)

$t°$	% B
A(α)	
812	0
620	10
A(α)+B	
615	11
B	
735	20
825	30
910	40
985	50
1045	60
1090	70
1125	80
1155	90
1171	100
Твердое состояние	
A(α)+A(β)	
175	0÷90

Ag_2SO_4

B=Li_2SO_4 (166)

См. фиг. 25

B=Na_2SO_4 (166)

См. фиг. 26

B=K_2SO_4 (166)

См. фиг. 27

$t°$	%m B

$AgNO_3$

B=$NaNO_3$ (112)

Смеш.1

208.6	0	0
212	(17)	10

Смеш.1+Смеш.2

217U	26	20
	40	20

Смеш.2

234	47	30
248	54	40
261	62	50
274	71.5	60
283	78	70
291	86	80
300	94	90
308	100	100

Твердое состояние

A(α)+A(β)

159	0
138	5
138	20

B=KCl*1 (126) (A.)

A

207.2	0
201.9	1.82
194.0	3.83
164.0	10.26

(?)

158.8	11.65
190.0	22.08
215.0	23.77
>260	26.36

B=KBr*1 (126) (A.)

A

207.2	0
180.6	6.64
163.5	9.64
149.0	11.85

(?)

141.7	12.86
148.0	14.79
160.6	16.13
190.0	22.08
215.0	23.17

B=KJ*1 (126) (A.)

A

207.2	0
194.2	3.7
152.2	10.4

(?)

118.0	14.0
171.0	17.4
>215	26.7

*1 Смеси продуктов обменного разложения.

B=KNO_3 (258)

A(α)

209	0
192	10
172	20

$t°$	%m B

A(β)

162	24

A(β)+AB

131E	38

AB

132	40

AB+B(α)

134U	45.5

B(α)

158	50
202	60
242	70
277	80
310	90
339	100

A+B

120Em	41

Твердое состояние

B(α)+B(β)

125	50÷100

AgCN

B=NaCN (256)

AB

471	50

Смеш.1

455	(51)	60
428	(52)	70

Смеш.1+Смеш.2

424E	(52)	71
	91	71

Смеш.2

490	93.5	80
535	97	90
562	100	100

B=KCN (256)

A+AB

291E	11

AB

318	20
340	30
357	40
370	50
320	60

AB+B

291E	65

B

385	70
510	80
583	90
622.5	100

Ag_2Te

B=$AuTe_2$ (207)

A(α)

961	0
775	10
617	20

A(α)+A(β)

495	30

A(β)

400	40

A(β)+B

374E	47.5

$t°$	%m B

B

377	50
395	60
413	70
430	80
447	90
464	100

MnO

B=B_2O_3 (156) (A.)

(?)

800	40.34
760	44.35

(?)+AB

750E	46.30

AB

770	47.36
840	50.30
820	53.35

$AB+AB_2$

800E	55.35

AB_2

850	59.35
900	62.35
940	65.35
910	68.30

AB_2+AB_3

860E	71.30

AB_3

920	75.27
870	78.24

$MnCl_2$

B=$AlCl_3$ (130) (A.)

Зап. трубка

$t°$	%m A

B

190.2	0
189.9	9.7
186.4	13.5
185.4	16.1

B_2A(?)

197.2	19.1
203.9	20.9
212.9	23.5
226.9	31.4

A

271.1	32.4
308.8	34.9

B=$MgCl_2$ (229)

Смеш.+Жидк.

712	0
702	20
693	30
684	40
677	50
670	60
665	70
655	90
650	100

$t°$	%m A

B=$CaCl_2$ (229)

Смеш.1

772	0	0
740	(6)	10
705	(15)	20
665	(26)	30
635	(36)	40
607	46	50
590	56	60

Смеш.1+Смеш.2

588	62.5	62.5

Смеш.2

593	75	70
615	87	80
637	96	90
650	100	100

Твердое состояние

Смешения нет

470	60
450	50 | 67

B=$SrCl_2$ (229)

B

872	0
800	10
720	20
635	30
545	40

B+A

499E	45

A

510	50
530	60
555	70
593	80
625	90
650	100

B=$BaCl_2$ (229)

B(α)

960	0

B(α)+B(β)

923	6

B(β)

905	10
842	20
765	30
670	40
560	50

B(β)+A_xB_y

535U	51.5

A_xB_y

520	60

A_xB_y+A

504E	63

A

557	70
595	80
625	90
650	100

B=LiCl (230)

$t°$	%m B	
Смеш.1		
650	0	0
634	3	10
612	8	20
583	17	30

$t°$	%m B	
Смеш.1+Смеш.2		
562	45	45
Смеш.2		
575	79	60
590	92	80
596	96	90
602	100	100

B=NaCl (230)

A

650	0
628	10
594	20
550	30
490	40

A+A_xB

442U	46

A_xB+AB_y

425E	50

AB_y+B

446U	58

B

533	65
585	70
680	80
750	90
804	100

B=KCl (230)

A

650	0
625	10
575	20
505	30

A+AB

449E	35

AB

470	40
495	50
465	60

$AB+AB_4$

428E	65

AB_4+B

445U	69

B

540	75
620	80
715	90
774	100

$MnBr_2$

B=$AlBr_3$ (130) (A.)

Зап. трубка

$t°$	%m A

B

97.1	0
96.3	0.7

B_2A (?)

127.1	0.7
171.6	2.0
199.1	4.6
204.6	9.4
210.8	13.8
223.8	20.6

$t°$	%m A
232.9	24.0
241.7	28.0
242.6	29.6
A	
>300	31.0

MnS

B=$MnSiO_3$ (261)

B	
1216	0
1157	5
B+A	
1130E	7
A	
1166	10
1549↓	40

$MnSO_4$

B=Na_2SO_4 (55)

Смеш.+Жидк.	
887	0
865	10
830	20
784	30
718	40
665	50
Смеш.+BA_3	
645E	54
BA_3	
673	60
708	70
715	75
704	85
685	89*1

Твердое состояние

Смеш.+BA_3	
600	43.5
500	25.5
420	14
Смеш.+B_3A*2	
400	17.5
300	7.5
210	3.5
B(α)+B(β)	
235	0
210	3.5÷75

B=Li_2SO_4 (55)

B(α)	
856	0
770	10
660	20
B(α)+A	
580E	28
A	
610	40
628	50
640	60
658	80*1

Твердое состояние

B(α)+B(β)	
565	0÷80

*1 Разложение A при концентрациях свыше 80%m. *2 Образуется при 420° в пределах 14÷75%m.

$t°$	%m A

B=K_2SO_4 (55)

Смеш.		
1066	0	0
1018	(3)	10
948	(8)	20
833	(16)	30
Смеш.+A_2B		
680E	23.5	40.5
A_2B		
765	50	
820	60	
842	66.7	
823	75	
A_2B+A		
800E	82	
A		
815	87*1	

Твердое состояние

B(α)+B(β)	
590	0
560	5÷66.7
Смеш.+A_2B	
650	19
600	13.5

*1 A разлагается при концентрациях выше 85%m.

$MnSiO_3$

B=$MnTiO_3$ (245)

$t°$	%m B
A	
1218	0
1208	10
1153	20
A+Смеш.	
1121E	39 | 22.5
Смеш.	
1158	42 | 30
1199	52 | 40
1238	66 | 50
1273	74 | 60
1306	81 | 70
1337	88 | 80
1370	94 | 90
1404	100 | 100

Происходит превращение при 1050÷1060° в пределах 30÷85%m.

FeF_3

B=NaF (205) (A.)

$t°$	%m A
B	
1040	0
1025	10
1005	15
975	25
945	30
B+(?)	
892E*1	35

*1 Все смеси обнаруживают точку остановки при 892°.

$t°$	%m B

$FeBr_2$

B=$AlBr_3$ (130) (A.)

20%mA растворяется в B при 300°.

FeS

B=Na_2S (252) (A.)

A	
835	25.0
685	33.3
A+(?)	
661E	50.0

Изученные смеси дают точку остановки при $t \cong 665°$.

$CoSO_4$

B=Li_2SO_4 (53)

$t°$	%m A
Смеш.	
856	0 | 0
785	(5) | 10
640	(12) | 25
Смеш.+A	
595E	14 | 29
A*1	
670	40
757	50
850	65

Твердое состояние

B(α)+B(β)	
585	0
577	5
570	11÷25

*1 Разложение A при концентрациях свыше 70%m.

B=Na_2SO_4 (53)

Смеш.		
887	0	0
850	(5)	10
797	(11)	20
720	(18)	30
622	(27)	40
Смеш.+A		
575E	30	50
A		
665	60	
790	70	
900*1	78.5	

Твердое состояние*2

Смеш.+A	
550	29
500	26
450	21
Смеш.+B_3A	
400	15
350	5
250	4

*1 A разлагается выше 900°. *2 B_3A образуется при 425° и при концентрациях > 18%m A.

$t°$	%m A

B=K_2SO_4 (53)

B(α)	
1066	0
1015	10
935	20
800	30
605	40
B+BA	
535E	42.5
BA+BA_2	
560U	48
BA_2	
605	50
710	60
736	66.7
BA_2+A	
725E	70.5
A*1	
825	77

*1 Разлагается при содержании > 80%m.

CoAs

B=NiAs (83)

$t°$	% A
Смеш.	
970	0
995	10
1020	20
1045	30
1068	40
1090	50
1110	60
1130	70
1147	80
1163	90
1181	100

$NiBr_2$

B=$AlBr_3$ (130) (A.)

0.54%m A растворяется в B при 300°; 0.78%m A не вполне растворяется в B при 360°.

Ni_2S

B=Na_2S (84)

См. фиг. 28

Ni_2S_3

B=Na_2S (84)

См. фиг. 29

$CrCl_3$

B=$AlCl_3$ (130) (A.)

При 300° в B растворяется<1.0%m A.

$CrBr_3$

B=$AlBr_3$ (130) (A.)

При 300° в B растворяется<0.5%m A.

$t°$	%m A

MoO_3

B=Na_2MoO_4 (23)

B	
791	0
700	10
553	20
B+BA	
495E	25
BA	
525	30
574	40
612	50
593	60
BA+B(γ)	
552E	75
B(γ)+B(β)	
575	78
B(β)+B(α)	
620	85.5
B(α)	
686	100

Твердое состояние

B(γ)+B(δ)	
412	90÷100

B=K_2MoO_4 (13)

$t°$	%m B
A	
786	0
682	10
A+A_3B	
526E	20
A_3B	
560	25
A_3B+A_2B	
544E	28.5
A_2B	
558	33.3
529	40
A_2B+AB	
480E	47.5
AB	
484	50
AB+B	
476E	53
B	
620	60
745	70
829	80
888	90
926	100

WO_3

B=Na_2WO_4 (186)

$t°$	%m A
B(α)	
698	0
665	10
B(α)+BA	
626E	19
BA	
668	30
708	40
731	50
729	60

$t°$	%m A
BA+A(?)	
723E	67
A (?)	
743	70
A (?)+A (?)	
761U(?)	74
A (?)	
800	81
Твердое состояние	
B(α)+B(β)	
588	0÷50
B(β)+B(γ)	
564	0÷50

B=K_2WO_4 (11)

$t°$	%m B
A	
875	25
715	35
$A+A_2B$	
638U	38.5
A_2B	
593	45
A_2B+AB	
548E	48
AB	
555	50
AB+B	
542E	54
B	
625	60
738	70
814	80
862	90
894	100

B_2O_3

B=Li_2O (156) (A.)

$t°$	%m A
AB	
722	47.70
760	50.40
750	53.70
720	55.00
$AB+A_2B$	
680E	60.36
A_2B	
730	63.20
850	65.00
925	65.90
904	67.70
810	69.70
A_2B+A_3B	
655E	71.20
A_3B	
750	73.34
A_3B+A_4B	
700E	75.90
A_4B	
730	78.72
A_4B+A_5B	
620E	81.28
A_5B	
680	83.70
590	85.10
520	87.06

$t°$	%m B
B=Na_2O (203) (A.)	
Смеш.	
«vis.»	0÷12

t_L	t_M*1	
585	579	12.13
582	574	13.81
607	600	15.48
670	664	16.82
719	719	17.82
749	732	18.82
764	754	19.48
783*2	779	20.00
746	739	21.12
709		22.12
658	655	23.75
680	667	24.42
694*3	688	25.00
679	672	26.97
615		28.59
580	574	30.15
657	630	31.76
732*4	730	33.33

*1 t_M — $t°$ полного расплавления. *2 A_4B. *3 A_3B. *4 A_2B.

Al_2O_3

B=Na_3AlF_6 (74, 193)

$t°$	%m A	
Смеш.		
999	0	0
983	7	10
966	13	20
945	18	30
Смеш.+(?)		
940E	18.5	32.5
(?)		
975	40	
1072	50	

AlF_3

B=CaF_2 (73)

B	
1360	0
(1315)	10
(1245)	20
1120	30
B+Смеш.	
820E	52.5 / 37.5
Смеш.	
833	53.5 / 40
875	(61) / 50
890	/ 58

B=LiF (205)

B	
870	0
763	10
B+B_3A	
710E	14.5

$t°$	%m A
B_3A	
760	20
800	25
757	30
$B_3A+A(?)$	
689E	37

B=NaF (74, 193, 205)

Смеш.		
990	0	0
925	(3)	10
Смеш.+$B_3A(\alpha)$		
885E	(4)	14
$B_3A(\alpha)$		
960		20
1000		25
980		30
855		37.5
$B_3A(\alpha)+B_5A_3$		
725U		40
B_5A_3		
700		45
$B_5A_3+A(?)$		
685E		47
A(?)		
770		48.5
Твердое состояние		
$B_3A(\alpha)+B_3A(\beta)$		
565		0÷37.5

B=KF (205)

B	
885	0
850	5
B+B_3A	
837E	7
B_3A	
885	10
952	15
1000	20
1035	25
995	30
920	35
$B_3A+A(?)$	
570E(?)	40

В твердом состоянии наступает превращение при 301° в пределах 0÷25%m A.

B=RbF (205)

B	
833	0
805	5
B+$B_3A(\alpha)$	
792E	8
$B_3A(\alpha)$	
820	10
930	20
975	25
915	30
800	35
$B_3A(\alpha)+A(?)$	
560E	40
Твердое состояние	
$B_3A(\alpha)+B_3A(\beta)$	
352	0÷40

$t°$	%m A
B=CsF (205)	
B	
715	0
685	5
B+B_3A	
675E	6.5
B_3A	
728	10
810	20
823	25
745	30
$B_3A+A(?)$	
490E(?)	

$AlCl_3$

B=$AlBr_3$ (118)

B	
97.4	0
88.5	9.0
79.0	21.2
B+A	
73.1E	34.8
A	
84.3	40.6
119.8	57.6
133.8	65.0
149.8	76.1

B=$MgCl_2$ (130) (A.)

Зап. трубка

$t°$	%m B
A	
190.2	0
188.6	9.5
187.4	12.4
186.4	15.4
$A_2B(?)$	
188.0	17.9
207.6	22.1
224.2	27.5
227.4	29.1
B	
> 350	30.9

B=$BaCl_2$ (130) (A.)

Зап. трубка

A	
190.2	0
$A_2B(?)$	
191.5	2.0*1
191.5	13.0
192.5	14.0
198.8	20.1
209.4	22.8
255.5	27.1

*1 Два жидких слоя в пределах 2.0÷13.0%m B.

$t°$	%m B
B=LiCl (130) (A.)	
Зап. трубка	
A	
190.2	0
190.0	6.6
187.9	17.2
171.4	29.6
125.6	38.4
114.4	40.1
AB	
117.8	43.2
132.8	45.8
139.9	47.4
143.0	49.6
143.5m	50.0
B	
170.4	49.6
338.5	50.5

B=NaCl (130) (A.)

Зап. трубка

A	
190.2	0
A_XB	
193.5	0.2*1
193.5	18.0
192.0	20.1
190.0	22.1
182.0	26.1
169.4	30.6
151.3	33.9
130.2	37.3
AB	
123.6	41.1
140.7	44.8
147.9	47.6
151.9	48.3
B	
153.7	48.4
320.5	49.5

*1 Два жидких слоя в пределах 0.2÷18.0 %m B.

B=KCl (130) (A.)

Зап. трубка

A	
190.2	0
A_XB	
193.0	0.4*1
193.0	18.5
192.5	19.0
187.4	23.0
177.2	27.0
162.1	31.2
AB	
158.4	34.5
178.7	37.5
213.1	42.9
248.4	48.8
B	
255.5	49.5
375.0	51.5

*1 Два жидких слоя в пределах 0.4÷18.5 %m B.

$AlBr_3$

B=AlJ_3 (117) (A.)

Смеш. (?)

$t°$	%m B
93.0	0
92.0	0.94
88.6	4.46

B=$MgBr_2$ (130) (A.)

Зап. трубка

$t°$	%m B
A	
97.1	0
96.8	0.6
96.5m	1.4
A_2B (?)	
134.9	0.6
160.7	1.4
190.2	3.8
199.6	8.1
210.5	12.9
221.6	18.4
231.5	23.5
B	
>360	24.0

B=$CaBr_2$ (130) (A.)

Зап. трубка

$t°$	%m B
A	
97.1	0
A_xB	
208.8	0.8*1
208.8	14.0
195.3	15.4
A_2B	
213.1	16.0
229.9	18.9
260.1	24.3
298.4	30.9
306.0	33.3
304.9	33.8
B	
398.0	33.8

*1 Два жидких слоя в пределах 0.8÷14.0%m B.

B=$BaBr_2$ (130) (A.)

Зап. трубка

$t°$	%m B
A	
97.1	0
A_2B	
269.4	0.9*1
269.4	16.0
276.7	18.3
292.0	21.2
310.0	24.2
335.0	28.0

*1 Два жидких слоя в пределах 0.9÷16.0%m B.

B=$LiBr$ (130) (A.)

Зап. трубка

$t°$	%m B
A	
97.1	0
A_7B	
107.2	0.6
108.2	2.0
112.4	8.7
114.8	12.5
114.6	14.0
113.0	16.2
A_2B	
117.7	17.1
125.2	25.7
129.4	30.6
AB	
135.5	34.2
157.9	39.1
180.7	44.9
192.5	48.4
197.0	50.0
195.4	50.6
B	
221.4	51.4
405.0	56.7
510.0	63.9
523.0	74.6
532.0	90.0
535.0	100

B=$NaBr$ (130) (A.)

Зап. трубка

$t°$	%m B
A	
97.1	0
94.8	0.9
93.6	1.4
A_xB	
93.0	1.7
94.6	2.2
95.4	2.6*1
95.4	16.3
94.2	17.0
91.6	18.4
90.4	19.0
A_7B_2	
92.8	16.9
94.0	18.4
95.4	20.5
96.0	22.2
95.1	23.4
A_2B	
94.8	24.0
98.2	25.1
104.5	31.9
AB	
108.8	32.6
131.2	35.3
154.8	38.9
170.4	42.0
196.4	48.6
201.0	50.0
200.5	50.3
B	
269.0	50.3
360.0	51.1

*1 Два жидких слоя в пределах 2.6÷16.3%m B.

B=KBr (130) (A.)

Зап. трубка

$t°$	%m B
A	
97.1	0
A_xB	
97.5	0.3
98.1	0.4*1
98.1	22.1
95.6	23.3
92.2	24.7
A_2B	
88.6	25.8
93.0	28.8
95.8	33.3
AB	
109.0	34.7
130.6	37.3
154.6	41.0
171.4	44.5
188.4	49.0
191.5	50.0
189.6	51.3
B	
188.8	52.0
>390	54.7

*1 Два жидких слоя в пределах 0.4÷22.1%m B.

YF_3

B=CaF_2 (260) (A.)

$t°$	%m A
(?)	
1384	0
1386	6.88
1408	14.26
1389	22.19
1367	30.72
1269	50.00

CeF_3

B=$CaCl_2$*1 (24) (A.)

(?)

$t°$	%m B
795	0
1300	5.88
1330	12.34
1360	19.44
1350	36.02
1324	100

*1 Смеси продуктов обменного разложения.

B=KF (205)

$t°$	%m B
B	
885	0
860	3.0
838	6.0
809	9.5
708	19.5
692	21.5
B+(?)	
660E*1	24.5

*1 Все смеси дают точку остановки при 640÷660°.

$BeCl_2$

B=$MgCl_2$, $CaCl_2$, $BaCl_2$, $LiCl$, $NaCl$ (280)

$BeSO_4$

B=K_2SO_4 (94)

$t°$	%m A
B(α)	
1071	0
1005	10
920	20
810	30
B(α)+BA_2	
768E	33
BA_2	
820	40
875	50
910	60
(925)	66.7

Твердое состояние

B(α)+B(β)

588 | 0÷66

Выше 800° A в значительной степени разлагается.

MgF_2

B=$Mg_3(PO_4)_2$ (270)

$t°$	%m B
B	
1184	0
1110	8
B+BA	
1076E	11
BA(α)	
1170	30
1253	50
1247	60
1220	70
1165	80
BA(α)+A	
1105E	87
A	
1145	90
1194	95
1220	100

Твердое состояние

BA(α)+BA(β)

979 | 0÷50

BA(β)+BA(γ)

845 | 50÷100

B=CaF_2 (28) (A.)

$t°$	%m B
A	
(1264)	0
1157	8.15
1105	21.02
1008	34.74
A+B	
948E*1	42.44
B	
954	44.40
1086	59.72
1219	76.16
(1396)	100

*1 Все смеси дают точку остановки при 948°.

B=LiF (248)

Смеш.$_1$

$t°$	%m A	
840	0	0
807	5	10
758	13	20
698	27	30
672	39	40
Смеш.$_1$+Смеш.$_2$		
669	45	45
Смеш.$_2$+Жидк.		
673	50	
690	62	
(1053)	(76.5)	

$MgCl_2$

B=$MgSO_4$ (124)

$t°$	%m B
A	
703	0
690	10
A+B	
667E	20
B	
815	30
910	40
980	50
1035	60
1185	100

B=$CaCl_2$ (159)

$t°$	%m A
A	
711	0
695	10
670	20
645	30
A+B	
621E	39
B	
660	50
690	60
720	70
745	80
765	90
777	100

B=$SrCl_2$ (229)

$t°$	%m A
A	
712	0
685	10
605	30
565	40
A+B	
532E	50
B	
675	60
770	75
825	85
872	100

B=$BaCl_2$ (229)

$t°$	%m A
A	
712	0
695	10
660	20
600	30
A+A_xB_y	
560E	34.5

$t°$	%m B
A_xB_y+B(β)	
590U	38
B(β)	
745	55
845	70
885	80
910	90
B(β)+B(α)	
923	94
B(α)	
960	100

$t°$	%m A

B=LiCl (229)

Смеш.+Жидк.

602	0
588	10
578	20
570	40
580	60
593	70
660	90
712	100

B=NaCl (159, 243)

$t°$	%m B
A	
711	0
660	15
570	35
510	45
A+AB	
450U	51
AB+AB_x	
430E	56
AB_x+B	
468U	61
B	
560	70
672	80
755	90
803	100

B=KCl (159)

A	
711	0
678	10
639	20
586	30
506	40
A+AB	
475E	42.5
AB	
489	50
460	60
AB+AB_2	
433E	65
AB_2	
436	66.7
AB_2+B	
426E	67.5
B	
497	70
623	80
710	90
776	100

$t°$	%m A

$MgBr_2$

B=LiBr (129)

Смеш.$_1$

552	0	0
552		10
548	10	
542		20
514	20	
537		30
512	30	
542		40
534	40	

Смеш.$_1$+Смеш.$_2$

548U	43	43
	82	43

Смеш.$_2$

578	(83)	50
616	(84)	60
645	(86)	70
670	(89)	80
692	(94)	90
711	100	100

B=NaBr (129)

B	
742	0
707	10
655	20
570	30
B+A	
431E	41
A	
500	50
565	60
625	70
663	80
690	90
711	100

B=KBr (129)

B	
730	0
702	10
627	20
450	30
B+B_2A	
348UE	33.3
B_2A+BA	
334E	35
BA	
368	40
BA+A	
391U	48
A	
410	50
500	60
575	70
638	80
682	90
711	100

$MgSO_4$

B=Na_2SO_4 (91, 165)

См. фиг. 30

$t°$	%m B

B=K_2SO_4 (90, 165)

A	
1124	0
965	15
A+A_2B	
884E	22
A_2B	
910	25
930	33.3
910	40
835	50
A_2B+Смеш.	
746E	92 | 62
Смеш.	
850	(94) | 70
960	(96) | 80
1030	(99) | 90
1076	100 | 100
Твердое состояние	
B(α)+B(β)	
580	33.3÷97
595	100

CaO

B=$CaCl_2$ (19, 20, 222) (A.)

$t°$	%m A
B	
765	0
742	5.72
727	10.23
B+A	
774E	(?)
A*1	
800	12.96
860 ↓	(24)
940 ↓	(24)

k_B=40.0 (1.0)

*1 Слабо выраженное образование смеш. кристаллов.

CaF_2

B=$CaCl_2$ (168, 201)

B	
774	0
705	10
B+BA	
644E	19
BA	
695	30
725	40
BA+A	
737U	42
A	
820	50
940	60
1045	70
1140	80

$t°$	%m B

B=CaJ_2 (219) (A.) (?)

1330	0
625*1	82.5
740	100

*1 *min* t_L.

B=$Ca_3(PO_4)_2$ (168)

$t°$	%m A
B_3A	
(1650)	25
1510	55
1410	70
1255*	85
B_3A+A	
1205E	88
A	
1255	90
1335	95
1392	100

B=$CaSiO_3$ (127)

B	
1512	0
1380	10
1290	20
1215	30
1170	40
B+A	
1126E	47
A	
1140	50
1205	60
1270	70
1330	80
1365	90
1378	100

B=NaF (75)

$t°$	%m B
A	
1360	0
1080	20
950	35
A+B	
810E	53
B	
880	70
940	85
990	100

$CaCl_2$

B=$CaBr_2$ (219) (A.)

Смеш.

780	0
735*1	60
760	100

*1 *min* t_L.

$t°$	%m B

B=$CaSO_4$ (221) (A.)

A	
765	0
748	4.96
738	6.52
733	8.62
727	10.53

k_A=39.0 (1.1)

B=$Ca_3(PO_4)_2$ (168)

$t°$	%m A
B_3A	
(1530)	25
(1500)	50
(1380)	75
1280	85
1190	90
B_3A+BA	
1040U	95
BA+A	
770E	99
A	
772	100

B=$CaCO_3$ (221) (A.)

$t°$	%m B
A	
765	0
751	3.84
741	5.82
732	7.78

k_A=41.0 (0.76)

B=$CaSiO_3$ (128)

$t°$	%m A
B	
1501	0
1460	10
1390	20
1300	30
1220	40
1170	50
1120	60
1060	70
990	80
900	90
B+A	
765E	99
A	
772	100

CaO образуется при плавлении.

B=SrO*1 (222) (A.)

$t°$	%m B
A (?) Смеш.	
765	0
752	1.37
733	3.44
707	6.05

*1 Смеси продуктов обменного разложения.

$t°$	%m B

B=$SrCl_2$ (229, 238, 262)

Смеш.1

772	0	0
732	(7)	10
690	(14)	20
652	(27)	30

Смеш.1+Смеш.2

646	35	35

Смеш.2

655	(41)	40
690	(54)	50
730	(65)	60
770	(76)	70
808	(85)	80
842	(93)	90
872	100	100

Твердое состояние

Смешения нет

560	35	
550	25	44
535	20	50

B=BaO*1 (222) (A.)

A(?)Смеш.

765	0
742	2.38
716	4.65

*1 Смеси продуктов обменного разложения.

B=$BaCl_2$ (219, 229, 238)

A

772	0
715	10
668	20
620	30

A+B(α)

600E	35

B(β)

635	40
700	50
810	70
907	90

B(β)+B(α)

923	93

B(α)

960	100

$k_A = 38.0$ (2.5) (144) (A.).

B=$BaSO_4$*1 (221) (A.)

A(?)Смеш.

765	0
756	1.31
743	3.43
716	6.63

*1 Смеси продуктов обменного разложения.

$t°$	%m A

B=LiCl (95, 229)

Смеш.1

612	0	0
581	(4)	10
555	(8)	20
524	(11)	30

Смеш.1+Смеш.2

496E	(15)	37.5
	(85)	37.5

Смеш.2

507	(86)	40
547	(87)	50
587	(89)	60
640	(92)	70
700	(95)	80
740	(97)	90
774	100	100

Твердое состояние

Смешения нет

441	0÷100

B=NaCl (159, 243)

B

798	0
765	10
720	20
670	30
600	40

B+A

505E	51.5

A

555	60
615	70
675	80
725	90
770	100

k_B=18.0 (5.0) (144) (A.).

B=KCl (159)

$t°$	%m B

A

777	0
740	10
685	20

A+AB

640E	26

AB

680	30
735	40
754	50
715	60
650	70

AB+B

600E	75

B

650	80
728	90
776	100

$t°$	%m A

$CaBr_2$

B=LiBr (129)

Смеш.1

552	0	0
552		10
542	10	
551		20
532	20	
545		30
533	30	
552		40
544	40	

Смеш.1+Смеш.2

562E	42.5	42.5
	82	42.5

Смеш.2

578	83	50
590	83	60
628	85	70
688	92	80
722	98	90
730	100	100

B=NaBr (129)

Смеш.1

742	0	0
715	7	10
678	14	20
630	20	30
580	26	40
535	30	50

Смеш.1+Смеш.2

514E	32	60
	87	60

Смеш.2

598	90	70
650	93	80
695	96	90
730	100	100

A_2B образуется ниже 468°.

B=KBr (129)

$t°$	%m A

B

730	0
695	10
643	20
585	30

B+BA

545E	35.5

BA

610	40
637	50
615	60

BA+A

562E	67

A

580	70
635	80
687	90
730	100

$t°$	%m A

CaS

B=$CaSiO_3$ (146)

Смеш.

1512	0	0
1480	3	10
1460	7	20
1445	9	30
1425	14	40
1395	30	50
1370	50	

Твердое состояние

Смешения нет

1301	20	
1250	7	29
1200	4	33
1150		35

$CaSO_4$

B=Li_2SO_4 (164)

B(α)

843	0
755	10

B(α)+A

700E	18

A

760	25
820	30
912	40
990	50
1055	60
1122	70

Выше 1200° A разлагается.

B=Na_2SO_4 (48, 164)

Смеш.1

881	0	0
913	(12)	5
955	(16)	10

B_4A

944	20

Смеш.2

940	(21)	30

Смеш.2+A

913E	(33)	40

A

940	50
995	60
1070	70
1155	80

Твердое состояние

B(α)+B(β)

231	0
200	2½
178	4
200	6½
240	15

B=K_2SO_4 (94, 164)

Смеш.

1057	0	0
1040	(1)	10
1008	(3)	20
955	(6)	30

Смеш.+BA_2(β)

867E	(10)	42

$t°$	%m A

BA_2(β)

920	50

BA_2(β)+BA_2(α)

936	56

BA_2(α)

985	60

BA_2(α)+A

1004UE	66.7

A

1050	70
1150	80

Твердое состояние

B(α)+B(β)

580	0
553	5÷66

B=Rb_2SO_4 (164)

См. фиг. 31

Выше 1200° A разлагается.

$Ca(NO_3)_2$

B=$NaNO_3$ (160) (A.)

B

315.1	0
303.9	5.27
285.6	11.11
272.9	17.65
249.8	25.00

B+A

236.5E	33.33

A

284.1	42.86
355.4	53.85
421.0	66.66
490.0	81.82

B=KNO_3 (160) (A.)

B

346.0	0
318.5	5.27
295.2	11.11
262.2	17.65

B+A

210.5E	25.00

A

221.9	33.33
263.3	42.86
345.3	53.85
450.0	66.66
508.4	81.82

$Ca_3(PO_4)_2$

B=$Na_2B_4O_7$*1 (204) (A.)

(?)

732	0
655	3.30
475	6.74
575	10.30
640	14.00

*1 Смеси продуктов обменного разложения.

$t°$	$\%m$ A	

$CaCO_3$*1

B=Na_2CO_3*2 (172)

Смеш.

860	0	0
872	(6)	5
875	(7)	7
870	(10)	15
851	(20)	25
812	(27)	35

Смеш.+AB

786E	28	38

AB

800	40
812	50

B=K_2CO_3*2 (172)

Смеш.

896	0	0
888	(4)	10
849	(10)	20
803	(13)	30

Смеш.+AB

753E	17	39

AB

777	40
800	45
814	50

*1 A разлагается при содержан. >50%m.

*2 Под давлением 1 atm CO_2.

$CaSiO_3$

B=$CaTiO_3$ (245)

$t°$	$\%m$ B

Смеш.

1512	0
1460	10
1435	20
1425	30
1430	40
1440	50
1465	60
1490	75

Твердое состояние

Смешения нет

1350	49	
1300	34	61
1250	28	64
1200	23	

SrO

B=$SrCl_2$

(20, 222) (A.)

$t°$	$\%m$ A

B

873	0
846	3.81
834	5.26
807	8.05
797	11.38

A(?)

910	25.40

k_B=107 (0.81)

$t°$	$\%m$ A

B=$BaCl_2$*1 (222) (A.)

B(?)Смеш.

960	0.
925	3.42
907	6.32
897	7.87

*1 Смеси продуктов обменного разложения.

SrF_2

B=$SrCl_2$ (201, 270)

B

874	0
815	5

B+BA

753E	13

BA

890	25
962	50

BA+A

952E	63

A

1045	70
1165	80
1400	100

B=$Sr_3(PO_4)_2$ (270)

$t°$	$\%m$ B

A

1400	0
1325	5

A+AB_3

1207E	10

AB_3

1350	20
1685	75

B=BaF_2 (28) (A.)

Смеш.

1146	15.12
1188	23.42
1174	41.64
1200	62.47

$SrCl_2$

B=$SrSO_4$

(221) (A.)

A

873	0
842	4.61
828	7.08
813	9.35

k_A=95 (0.65)

B=$Sr_3(PO_4)_2$ (270)

A

874	0

A+AB_3

828E	2

AB_3

930	5
1070	10
1235	20
1625	75

$t°$	$\%m$ B

B=SrCO$_3$

(221) (A.)

A

873	0
854	2.70
841	4.25
829	6.25
817	8.29

k_A=107 (0.57)

B=BaO*1 (222)

$t°$	$\%m$ A

B(?)Смеш.

960	0.
934	2.17
905	3.60
890	6.66

*1 Смеси продуктов обменного разложения

B=$BaCl_2$

(219, 229, 262)

$t°$	$\%m$ B

Смеш.+Жидк.

870	0
860	10
850	20
847	30
850	40
860	50
870	60
885	70
905	80
930	90
955	100

Твердое состояние

B(α)+B(β)

635	10
640	20
660	30
685	40
715	50
755	60
790	70
835	80
875	90
922	100

B=LiCl (229)

$t°$	$\%m$ A

B

602	0
590	10
568	20
536	30

B+A

473E	47

A

500	50
584	60
660	70
737	80
808	90
872	100

$t°$	$\%m$ A

B=NaCl (144, 262)

B

798	0
762	10
720	20
673	30
620	40

B+A

565E	50

A

624 ↓	60
870 ↓	100

k_B=17.6 (5.0) (A.)

B=KCl (262)

B

775	0
727	10
666	20

B+B_2A

596E	28

B_2A

597	33.3
587	40

B_2A+BA_2

575E	43

BA_2

605	50
632	60

BA_2+A

638UE	66.7

A

665	70
743	80
810	90
870	100

$SrBr_2$

B=LiBr (129)

B

552	0
498	20

B+A_2B

453E	33

A_2B

472	40
492	50

A_2B+A

503U	61.5

A

558	75
595	85
643	100

B=NaBr (129)

B

742	0
695	15
635	30
567	45

B+A

486E	61

A

547	75
608	90
643	100

$t°$	$\%m$ A

B=KBr (129)

B

730	0
698	10
600	25

B+B_2A

556E	29

B_2A

559	33.3
554	40

B_2A+BA_2

534E	50

BA_2

566	60
574	66.7
570	75

BA_2+A

562E	82

A

601	90
643	100

$SrSO_4$

B=Li_2SO_4 (51)

B(α)

856	0
792	10

B(α)+A

746E	16.5

A

830	20
940	30
1010	40
1070	50
1140*1	65
(1225)	100

Твердое состояние

B(α)+B(β)

585	0÷65

*1 Разложение A при содержании выше 80%m.

B=Na_2SO_4

(48, 49)

Смеш.+Жидк.

887	0
945	10
973	25*1
970	30

Смеш.+A

955E	39

A

1055	50
1115	60
1155	70*2

Твердое состояние

Смеш.+A

900	36
800	30
700	24
500	13
300	5

B(α)+B(β)

234	0
224	3÷70

*1 Возможно образование B_3A. *2 Разложение A при содержании выше 70%m.

$t°$	%m A

B=K_2SO_4 (48, 49, 94)

Смеш.

1071	0	0
1080		5
1063	(9)	15
1005	(18)	30

Смеш.+$A_2B(\alpha)$

970E	22	37

$A_2B(\alpha)$+$A(\beta)$

980U	41.5

$A(\beta)$

1075	50

$A(\beta)$+$A(\alpha)$

1152	60

$A(\alpha)$

1605	100

Твердое состояние

$B(\alpha)$+$B(\beta)$

588	0
560	5÷66.7

$A_2B(\alpha)$+$A_2B(\beta)$

775	20÷60

Смеш.+$A_2B(\alpha)$

900	21.5
800	20.5

Смеш.+$A_2B(\beta)$

700	15
600	8

$SrCO_3$

B=NaCl*1 (221) (A.)

B

802	0
794	1.27
787	2.51
776	3.77
772	5.05

*1 Смеси продуктов обменного разложения.

BaO

B=$BaCl_2$ (19, 222) (A.)

B

960	0
938	2.03
920	5.14
905	8.57
892	13.04
870*1	32.08

*1 *min* t_L.

BaF_2

B=$BaCl_2$ (201, 270)

B

958	0
895	10

B+BA

844E	19.5

BA

948	30
995	40
1008	50
995	60
955	70

$t°$	%m A

BA+A

936E	73

A

1018	80
1289	100

B=BaJ_2 (219) (A.)

$t°$	%m B

(?)

1280	0
670*1	92.5

*1 *min* t_L.

B=$Ba_3(PO_4)_2$ (270)

A

1289	0
1150	10

$A+AB_3$

1092E	13

AB_3

1195	20
1300	30
1380	40
1670	75

B=KF (203)

$t°$	%m A

B

885	0
867	10
847	20
825	30
800	40
770	50

B+A

750E	55

A

790	60
885	70
1000	80
1130	90
1280	100

$BaCl_2$

B=$BaBr_2$ (219) (A.)

$t°$	%m B

Смеш.(?)

960	0
870*1	90
880	100

*1 *min* t_L.

B=BaJ_2 (219) (A.)

Смеш.(?)

960	0
700*1	90
740	100

*1 *min* t_L.

$t°$	%m B

B=$BaSO_4$ (221) (A.)

A

960	0
943	2.04
926	4.38
908	7.81
897	10.74

B=$Ba_3(PO_4)_2$ (270)

A

958	0

A+B

898E	4.5

B

1015	7.5
1065	10
1215	20
1584	100

B=$BaCO_3$ (221) (A.)

A

960	0
907	6.97
900	9.43
888	13.41

B=$BaSiO_3$ (261)

$t°$	%m A

B

1464	0
1370	10
1265	20
1180	30
1120	40
1070	50
1035	60
1000	70
965	80
920	90

B+A

902E	92.5

A

942	95
968	100

B=$BaCrO_4$ (219) (A.)

$t°$	%m B

A

960	0
940	3.03
920	5.70
902	8.92
894	11.36

B=LiCl (229)

$t°$	%m A

B

602	0
584	10
560	20
530	30

B+A(β)

510E	35

$t°$	%m A

A(β)

560	40
650	50
715	60
775	70
830	80
880	90

A(β)+A(α)

923	97

A(α)

960	100

B=NaCl (87)

B

798	0
764	10
755	20
693	30

B+A(β)

654E	40

A(β)

715	50
770	60
817	70
861	80
900	90

A(β)+A(α)

930	96.5

A(α)

955	100

k_B=22.0 (1.2) (221) (A.)

B=KCl (87, 154, 262)

B

775	0
735	10
685	20

B+B_2A

660E	24.5

B_2A

662	30
663	33.3
660	40

B_2A+$A(\beta)$

652E	45

$A(\beta)$

690	50
760	60
820	70
870	80
910	90

$A(\beta)$+$A(\alpha)$

930	96

$A(\alpha)$

955	100

$Ba(ClO_3)_2$

B=$NaClO_3$ (78) (A.)

B

255.0	0
254.2	0.81
252.9	2.02
251.2	3.56

k_B=10.9 (0.35)

$t°$	%m A

$BaBr_2$

B=LiBr (129)

B

552	0
525	10
497	20

B+A

484E	25

A

509	30
563	40
670	60
760	80
847	100

B=NaBr (129)

B

742	0
709	10
674	20
635	30

B+A

599E	40

A

648	50
693	60
777	80
813	90
847	100

B=KBr (129)

B

730	0
693	10
647	20

B+B_2A

633E	22.5

B_2A

634	30
635	33.3
630	40
616	50

B_2A+A

612E	53

A

655	60
712	70
770	80
814	90
847	100

BaS

B=$BaSiO_3$ (261)

B

1464	0
1420	10
1360	20

B+A(?)

1325E	25

A(?)

1375	30
1475	40

$t°$	%m A

$BaSO_4$

B=Li_2SO_4 (51)

B(α)

856	0
801	5

B(α)+A

760E	9

A

835	15
1010	30
1095	40
1125	45
(1350)	100

Твердое состояние

B(α)+B(β)

585	0÷45

Выше 1000° A разлагается в значительной степени.

B=NaCl*1 (219) (A.)

B

802	0
784	2.78
775	4.31
765	5.84

*1 Смеси продуктов обменного разложения.

B=Na_2SO_4 (48)

Смеш.+Жидк.

887	0
917	10
921	15

Смеш.+A

913E	20

A

990	30
1050	40
1110	50
1160*1	58
1345	100

Твердое состояние

B(α)+B(β)

240	0
230	2÷60

Смеш.+A

800	15.5
700	10.5
600	7

*1 Разложение A при $t>1100°$.

B=KCl*1 (221) (A.)

B

771	0
752	3.04
736	5.96
727	7.27

*1 Смеси продуктов обменного разложения.

$t°$	%m A	

B=K_2SO_4

(48, 49, 94)

Смеш.

1071	0	0
1081	10	10
1060	(16)	20

Смеш.+A(β)

1016E	24	30

A(β)

1090	40

A(β)+A(α)

1149	48

A(α)

1265	60
1580	100

Твердое состояние

B(α)+B(β)

588	0
572	2÷100

Смеш.+A

950	19.5
800	10
700	5.5

$Ba(NO_3)_2$

B=$LiNO_3$

(107) (A.)

$t°$	%m B

B

436.6	75.00
403.6	82.35
364.4	88.88
303.2	94.73
254.1	100

B=$NaNO_3$

(107) (A.)

$t°$	%m A

B

314.1	0
296.6	5.27

B+A

358.3E	11.11

A

396.5	17.65
435.3	25.00
463.0	33.33
484.2	42.86
492.6	53.85
501.7	66.66
529.6	81.82
595.5	100

B=KNO_3

(107) (A.)

B

346.3	0
333.8	5.27

B+A

311.9E	11.11

A

350.0	17.65
380.0	25.00
434.0	33.33
474.3	42.86
493.9	53.85

$t°$	%m A
495.3	66.66
514.4	81.82
595.5	100

$BaCO_3$

B=Na_2CO_3

(221) (A.)

B

860	0
843	5.89
837	7.37
828	10.29
823	12.21

k_B=29.5 (1.3)

LiOH

B=LiF (237)

Смеш.$_1$

840	0	0
807	(1)	10
770	(2)	20
730	(2)	30
683	(3)	40
630	(3)	50
565	(3)	60
490	(3)	70

Смеш.$_1$+Смеш.$_2$

430E	3	80
	90	80

Смеш.$_2$

447	96	90
462	100	100

B=LiCl (237)

B

605	0
540	10
500	20
477	30
383	40

B+A_2B_3

315U	50

A_2B_3

298	60

A_2B_3+A

290E	63

A

325 ↓	70
462	100

B=LiBr (237)

B

550	0
490	10
443	20
384	30
315	40

B+BA_3

275E	45

BA_3

302	60

BA_3+A

310U	65

$t°$	%m A

A

332	70
380	80
423	90
462	100

B=LiJ (237)

B

440	0
370	10
305	20
250	30
203	40

B+BA_4

180E	45.5

BA_4

235	50
295	60
320	70

BA_4+A

330U	78

A

405	90
462	100

LiCl

B=NaCl

(215, 238, 278)

$t°$	%m B

Смеш.$_1$

614	0	0
587	7	10
566	15	20

Смеш$_1$.+Смеш.$_2$

552	28	28

Смеш.$_2$

570	42	35
582	50	40
615	62	50
655	72	60
698	83	70
738	89	80
780	95	90
819	100	100

Твердое состояние

Смешения нет

291	22.5
301	25
306	30
314	35
312	40
302	50
299	55

B=KCl (238, 278)

A

614	0
569	10
510	20
443	30

A+B

352E	41

B

450	50
532	60
605	70

$t°$	%m B
673	80
735	90
790	100

B=RbCl

(215, 278)

A

614	0
568	10
511	20
438	30
352	40

A+B

312E	44.5

B

367	50
460	60
550	70
623	80
680	90
726	100

B=CsCl (138)

$t°$	%m A

B(α)

635	0
605	10
520	25

B(α)+B(β)

479	30

B(β)

438	35

B(β)+$B_2A(\alpha)$

380U	41

$B_2A(\alpha)$+$B_2A(\beta)$

360	46

$B_2A(\beta)$+BA

350UE	50

BA+B

332E	57

B

347	60
415	70
500	80
560	90
609	100

LiBr

B=NaBr (129)

$t°$	%m B

Смеш.$_1$

552	0	0
535	6	10

Смеш.$_1$+Смеш.$_2$

525	20	20

Смеш.$_2$

537	41	30
595	65	50
660	82	70
715	95	90
742	100	100

$t°$	%m B
B=KBr (129)	
A	
552	0
514	10
465	20
410	30
A+B	
348E	40
B	
445	50
535	60
608	70
663	80
702	90
730	100

Li_2SO_4

B=$LiNO_3$ (7)

$t°$	%m A
B	
255	0
B+A	
252E	2
A	
350	5
435	10
555*1	22
860	100

*1 Разлагается при $t°$ выше 600°.

B=Li_2CO_3 (2)

Смеш.1

732	0	0
645	(4)	30
610	(5)	40

Смеш.1+Смеш.2

530E	{	6	60.5
		90	60.5

Смеш.2

617		(92.5)	70
860↓		100	100

Твердое состояние

A(α)+A(β)

550	92.5
578	100

B=Na_2SO_4 (166)

См. фиг. 32

B=K_2SO_4 (166)

См. также фиг. 33

$t°$	%m B
B(α)	
899	80
990	90
1076	100

При 420° и 435° происходит превращение AB.

$t°$	%m B
$LiNO_3$	
B=Li_2CO_3 (7)	
A	
255	0
A+B	
250E	2
B	
395	5
500	10
590	20
620*1	30
732	100

*1 Разлагается при $t°$ выше 600°.

B=$NaNO_3$ (62) (A.)

Смеш.(?)

253	0
244	8.28
234	16.87
223	25.81
214	35.12
206	44.80
217	54.91
236	65.46
259	76.46
283	87.96
308	100

B=KNO_3 (60,107) (A.)

$t°$	%m A
B	
337	0
290	14.00
255	20.46
223	26.80
186	32.80
139	38.56
A	
143	49.40
174	59.42
200	68.72
224	81.46
242	92.14
253	100

Li_2CO_3

B=K_2CO_3 (64) (A.)

B	
860	0
777	9.0
720	16.5
682	20.0
590	31.0
515	39.5
BA	
492m	33.0
500m	39.5
505	44.2
515	50.0
505	54.5
492	62.0
A	
525	66.6
600	77.0
638	83.5
673	91.0
710	100

$t°$	%m A
$LiBO_2$	
B=$NaBO_2$ (134)	
Смеш.1	
966	0	0
910	(1)	15
865	(1)	25
810	(2)	35
735	(2)	45
Смеш.1+Смеш.2		
639E {	3	55
	95	55
Смеш.2		
725	(97)	75
800	(99)	90
843	100	100

NaOH

B=NaF (236)

Смеш.1

1005	0	0
950	4	20
845	10	40
670	15	60
450	18	80
Смеш.1+Смеш.2		
365U {	18	90
	52	90
Смеш.2		
335	67	95
310	100	100

Твердое состояние

A(α)+A(β)

282	20÷70
285	80
290	100

B=NaCl (236)

Смеш.1

806	0	0
785	(1)	10
750	(3)	20
705	(6)	30
650	(8)	40
575	(10)	50
495	(11)	60
410	(12)	70
Смеш.1+Смеш.2		
360U {	12	78
	49	78
Смеш.2		
350	53	85
325	74	95
310	100	100

Твердое состояние

A(α)+A(β)

290	100
260	90
175	75
160	10÷100

B=NaBr (236)

B	
765	0
728	10
683	20
568	40

$t°$	%m A
497	50
420	60
340	70
B+A(β)	
260E	79.5
A(β)+A(α)	
290	91
A(α)	
310	100

B=NaJ (236)

B	
665	0
620	15
555	30
497	40
425	50
B+B_3A_2	
295U	64
B_3A_2	
285	70
265	75
B_3A_2+A(β)	
225E	80.5
A(β)	
275	90
A(β)+A(α)	
290	94
A(α)	
310	100

Твердое состояние

A(β)

290	100

B=Na_2CO_3 (171) (A.)

$t°$	%m B
Смеш.(?)	
296	0
290	1.03
284.7	2.55
280	5.07
283	7.27
297	10.91

B=KOH (111, 171)

$t°$	% B
Смеш.*1+Жидк.	
290	0
278	10
262	20
215	40
184	50
168	55
167	60
185	70
220	80
345	100

*1 Смеш. A=97.3% NaOH, 2.55%Na_2CO_3, 0.15%H_2O. Смеш. B=83.4 % KOH, 2.9 % K_2CO_3, 13.7% H_2O.

B=RbOH (111)

См. фиг. 34

$t°$	%m A
NaF	
B=NaCl (201, 273)	
B	
797	0
760	10
724	20
B+A	
675E	34.5
A	
706	40
765	50
820	60
867	70
909	80
950	90
986	100

B=$NaClO_3$ (78) (A.)

B	
255.0	0
254.1	0.91
253.9	1.03
253.5	1.61

k_B=10.7 (0.15)

B=NaJ (219) (A.)

$t°$	%m B
(?)	
980	0
620*1	80
675	100

*1 *min* t_L.

B=Na_2SO_4 (273)

$t°$	%m A
B(α)	
881	0
827	10
780	20
B(α)+BA(α)	
743E	30
BA(α)	
772	40
781	50
BA(α)+A	
772E	60
A	
832↓	70
986↓	100

Твердое состояние

B(α)+B(β)

233	0÷50
BA(α)+BA(β)	
105	40÷60

B=Na_2CO_3 (8)

B	
854↓	0
730↓	30
B+A	
690E	40
A	
743↓	50
1000↓	100

$t°$	%m A

B=Na_3AlF_6 (74, 153)

B

999	0
992	25
969	55
933	70
911	75

B+Смеш.

886E	80	78

Смеш.

899	82	80
951	91	90
984	100	100

B=KF (142)

B

997	0
953	10
907	20
858	30
807	40
757	50

B+Смеш.

699E	82	60

Смеш.

737	(86)	70
773	(90)	80
807	(95)	90
837	100	100

$NaHF_2$

B=KHF_2

(161) (A.)

B

227.0	0
217.5	6.22
213.0	12.28
175E(?)	23.94

NaCl

B=$NaClO_3$

(78) (A.)

B

255.0	0
254.5	0.53
254.2	0.87
253.4	1.56

k_B=10.5 (0.15)

B=NaBr (1, 241)

Смеш.+Жидк.

748	0
746	10
744.5	20
744	30
744.5	40
747	50
754	60
765	70
777	80
791	90
808	100

$t°$	%m A

B=NaJ (1, 241)

Смеш.

662	0	0
638	3	10
615	8	20
592	15	30

Смеш.+A

578E	24	36

A

594		40
706↓		70
739		80
770		90
808		100

B=Na_2SO_4

(125, 273)

B(α)

881	0
783	20
737	30
690	40

B+A

623E	55

A

650	60
728	80
797	100

Твердое состояние

233	0
224	3÷100

k_A = 20.4 (5); = = 23 (1.0). k_B = 44 (1.0) (221) (A.).

B=$NaNO_2$

(157) (A.)

Смеш.

281.5	0
279.0	0.12
283.5	0.30
288.5	0.59
291.0	0.82
295.0	1.17
309.0	3.46
319.0	5.85
334.5	9.54

B=$NaNO_3$

(196) (A.)

B

312.0	0
308.0	3.44

B+A

304.0E	6.82

A

332.0	8.35
380.5	12.58

B=$Na_4P_2O_7$ (63)*

$t°$	%m B

A

778	0
762	10
743	20
710	30
690	40

$t°$	%m A

B=Na_2CO_3 (8)

B

854	0
670↓	50

B+A

636E	58.5

A

665	65
808↓	100

k_A = 18.0 (1.1). k_B=30.0 (1.5) (221) (A.).

B=NaCN (256)

$t°$	%m B

Смеш.

795	0	0
776	6	10
756	13	20
735	20	30
713	27	40
689	37	50
665	46	60
640	56	70
614	68	80
587	82	90
562.3	100	100

B=Na_2CrO_4

(221) (A.)

A

802	0
788	3.55
782	4.84
779	5.73

k_A=22 (1.0)

B=KCl (87, 142, 169, 250, 255)

Смеш.+Жидк.

798	0
760	15
697	30
660	50
665	60
700	80
775	100

Твердое состояние

Смешения нет

373	40	
360	21	66
340	11	81

B=K_2SO_4*1

(221) (A.)

A(?)Смеш.

802	0
785	2.06
768	3.99
756	5.32

$t°$	%m A

B=K_2CO_3*1

(220, 221) (A.)

B(?)Смеш.

909	0
892	3.39
858	11.02
825	15.95
810	19.09

A(?)Смеш.

763	94.68
774	96.72
789	98.39
802	100

B=RbCl (215, 278)

B

726	0
642	20
602	30

B+A

541E	45.5

A

565	50
623	60
701	75
819↓	100

*1 Смеси продуктов обменного разложения.

B=CsCl (278)

B(α)

646	0
600	10
553	20
505	30

B(α)+A

493E	34

A

523	40
580	50
635	60
685	70
730*	80
775	90
819	100

Твердое состояние

B(α)+B(β)

451	0÷100

$NaClO_3$

B=NaBr (78) (A.)

$t°$	%m B

A

255.0	0
253.5	1.36
252.6	2.23
251.8	3.95

k_A=11.1 (0.39)

B=$NaNO_3$

(78) (A.)

A

255.0	0
253.9	1.11
253.3	1.64
252.1	2.82

k_A=10.6 (0.33)

$t°$	%m B

B=Na_2CO_3

(78) (A.)

A

255.0	0
253.9	1.01
253.3	1.53

k_A=10.7 (0.15)

B=Na_2CrO_4

(78) (A.)

A

255.0	0
254.5	0.50
254.1	0.81
252.2	2.61

k_A=11.2 (0.25)

B=KCl*1 (78) (A.)

A(?)Смеш.

255.0	0
253.2	0.93
252.2	1.43

*1 Смеси продуктов обменного разложения.

B=$KClO_3$

(78) (A.)

Смеш.(?)

255.0	0
253.8	1.20
252.4	2.54
251.1	3.81

B=KNO_3*1

(78) (A.)

A(?)Смеш.

255.0	0
253.4	0.76
253.1	0.95
251.9	1.51

*1 Смеси продуктов обменного разложения.

B=$CsClO_3$

(78) (A.)

A

255.0	0
254.6	0.39
253.7	1.15

k_A=11.8 (0.11)

NaBr

B=NaJ (1, 241)

$t°$	%m A

Смеш.+Жидк.

662	0
653	10
648	20
645	30
648	40
656	50
668	60
684	70
703	80
725	90
748	100

$t°$	%m A

B=$NaNO_2$ (157) (A.)

Смеш.

281.5	0
277.5	0.067
278.5	0.168
280	0.34
282	0.50
283.5	0.67
293	1.68
302	2.72
(307) (?)	3.40

B=KBr (142)

Смеш.+Жидк.

757	0
730	10
702	20
675	30
655	40
644	50
652	60
675	70
705	80
739	90
768	100

NaJ

B=KJ (142)

Смеш.+Жидк.

693	0
627↓	30
607	40
592	50
586	56
596	70
613	80
637	90
660	100

Na_2SO_4

B=$NaNO_3$ (7)

B

310	0

B+A

300E	5

A

380	10
515	20
625	30

Разложение B выше 600°.

B=Na_2CO_3 (2)

Смеш.+Жидк.

854	0
843	10
835	20
830	30
827	40
833	55
849	70
870	85
892	100

Твердое состояние

200	95
236	100

$t°$	%m A

B=Na_2CrO_4 (76)

Смеш.

792	0	0
792		10
795	(30)	20
800	(42)	30
808	(53)	40
819	(65)	50
836	(75)	60
845	(83)	70
858	(90)	80
871	(95)	90
885	100	100

Твердое состояние

A(α)+A(β)+

+B(α)+B(β)

413	0
350	18÷25
300	40÷47
250	75÷79
235	100

B=Na_2MoO_4 (35)

См. фиг. 35

B=Na_2WO_4 (35)

См. фиг. 36

B=KCl*1 (221) (A.)

B(?)Смеш.

771	0
758	1.68
745	3.25
737	4.42
720	5.96

A(?)Смеш.

812	88.54
828	89.56
846	92.62
862	95.26
890	100

*1 Смеси продуктов обменного разложения.

B=K_2SO_4 (166)

См. фиг. 37

$Na_2S_2O_7$

B=$Na_2H_2S_2O_8$ (58) (A.)

B

185.7	0
185.1	2.44
183.2	4.21

B+A

183.0E*1	4.71

A

185.0	6.92
221.5	11.80
245.0	17.95
326.5	51.90
374.2	79.00
392.7	90.80
400.9	100

*1 Все смеси обнаруживают E при 183°.

$t°$	% B

$NaNO_2$

B=$NaNO_3$ (46)

Смеш.

284	0	0
270	(5)	10
253	(13)	20
236	(22)	30
225		40
221		50
231	(65)	60
248	(77)	70
266	(86)	80
287	(92)	90
312	100	100

B=KNO_2 (11)

$t°$	%m B

Смеш.+Жидк.

282	0
260	10
228	25
219	35
248	50
322	70
383	85
440	100

Твердое состояние

A(α)+A(β)

160	0
103	10

$NaNO_3$

B=Na_2CO_3 (7)

A

310	0

A+B

304E	3

B

465	10
575	20
655*1	30

*1 Разлагается выше 600°.

B=KNO_3 (45, 60, 112)

Смеш.$_1$

310	0	0
290	(4)	10
270	(10)	20
250	(18)	30
228	(32)	40

Смеш.$_1$+Смеш.$_2$

219	47	47

Смеш.$_2$

230	(71)	60
254	(82)	70
282	(89)	80
310	(95)	90
336	100	100

Твердое состояние

B(α)+B(β)

85	50÷94
100	94÷96
124	100

$t°$	%m B

$NaNH_2$

B=KNH_2 (139) (S.)

A

206.4	0
189.5	6.4
155.0	14.0
145.1	18.2
120.5	25.1

A+AB_2

92	(33)

AB_2

100.3	38
110.5	43.2
118.5	54.9

AB_2+B

120.0U	64.1

B

174.0	72.0
231.0	82.4
329.0	100

$NaPO_3$

B=$Na_4P_2O_7$ (187)

A

987	0
883	10
730	20

A+B(?)

612E	25.5

B=$NaBO_2$ (134) (A.)

$t°$	%m A

B

966	0
922	6.6
866	13.8
(864) (?)	21.5

BA

(774) (?)	39.0
800	49.0
(796) (?)	59.9
(608) (?)	71.9

A

610	100

$Na_4P_2O_7$

B=$NaBO_2$ (64) (A.)

B

940	0
918	7.0
910	9.0

B_3A_2

932	23.0
952	33.0
960	37.5
960	41.0
950	44.0
930	50.0
850	71.5

A

850	71.5
925	89.5
970	100

$t°$	%m B

B=$K_4P_2O_7$ (11)

Смеш.+Жидк.

994	0
943	10
905	20
885	30
875	40
892	50
925	60
963	70
1003	80
1047	90
1090	100

Твердое состояние

Смешения нет

505*1	50	
500	37	55
450	25	67
375	18	75

A(α)+A(β)

395	0
180	4

B(α)+B(β)

175	90
275	100

*1 Вероятно образуется AB.

$NaAsO_3$

B=$KAsO_3$ (15)

Смеш.

615	0	0
563	(6)	10
526	(10)	20
505	(12)	30
496	13	40
497	50	50
510	60	60
530	70	70
562	80	80
602	90	90
650	100	100

Твердое состояние

B(α)+B(β)

380	90
450	100

Na_3AsO_4

B=K_3AsO_4 (15)

Смеш.+Жидк.

1260	0
1212	10
1178	20
1160	30
1156	35
1185	50
1210	60
1236	70
1260	80
1285	90
1310	100

Твердое состояние

Смешения нет

464	50*1	
460	34	57
450	23	70
440	5	8

$t°$	%m B
A(α)+A(β)	
410	0
370	6÷15

*1 Вероятно, образуется AB.

$Na_4As_2O_7$

B=$K_4As_2O_7$ (15)

См. фиг. 38

Na_2CO_3

B=Na_2CrO_4

(220, 221) (A.)

A	
860	0
849	3.34
843	5.38
836	7.15
826	9.51
820	11.55

k_A=32 (1.2)

B=KCl*1

(221, 222)

$t°$	%m A
B (?) Смеш.	
771	0
758	1.75
745	3.11
731	5.43
A (?) Смеш.	
799	89.11
821	92.13
842	96.61
860	100

*1 Смеси продуктов обменного разложения.

B=K_2CO_3

(11, 172)

$t°$	%m B
Смеш.+Жидк.	
854	0
790	10
740	20
712	30
704	40
715	50
735	60
770	70
810	80
855	90
896	100
Твердое состояние	
Смешения нет	
480	36
490*1	50
455	60
A(α)+A(β)	
430	0
B(α)+B(β)	
405	100

*1 Вероятно, образуется AB.

$t°$	%m B
B=K_2CrO_4*1	
(220, 221) (A.)	
A (?) Смеш.	
860	0
839	2.82
831	4.17
811	6.48

*1 Смеси продуктов обменного разложения.

NaCN

B=KCN (256)

Смеш.1		
561.7	0	0
548	5	10
524	14	20
508	28	30
Смеш.1+Смеш.2		
502	40	40
Смеш.2		
510	60	50
533	79	60
555	88	70
578	94	80
600	97	90
622	100	100

При 260° Смеш.→A+B.

NaCNS

B=KCNS (264)

$t°$	%m A
B(α)	
179	0
160	10
B(α)+B(β)	
142	18
B(β)+A	
123.5E	30
A	
188	40
225	50
251	60
272	70
290	80
307	90
323	100

При 102° образуется AB_3.

Na_2CrO_4

B=K_2CO_3*1

(220, 221) (A.)

B (?) Смеш.	
909	0
889	2.56
884	3.51
854	7.47
833	9.96

*1 Смеси продуктов обменного разложения.

B=K_2CrO_4

(11, 76)

См. фиг. 39

Na_2MoO_4

B=Na_2WO_4 (35)

См. фиг. 41

B=K_2MoO_4 (11)

См. фиг. 40

Na_2WO_4

B=K_2WO_4

(11, 149)

См. фиг. 42

$NaBO_2$

B=KBO_2 (134)

$t°$	%m A	
Смеш.1		
947	0	0
935	4	10
920	10	20
900	16	30
875	25	40
Смеш.1+Смеш.2		
850	55	55
Смеш.2		
865	74	65
905	88	80
940	95	90
966	100	100
Твердое состояние		
Смешения нет		
553	55	
530	46	64
500	42	69

KOH

B=KF (235)

Смеш.		
857	0	0
830	4	10
797	10	20
758	18	30
714	24	40
667	39	50
617	50	60
566	60	70
510	71	80
450	83	90
380	100	100
Твердое состояние		
A(α)+A(β)		
138	30	
153	50	
180	70	
227	90	
265	100	

B=KCl (235)

См. фиг. 43

B=KBr (235)

B	
760	0
658	10
590	20
513	35
418	50
343	60
B+Смеш.	
300E	79 65

$t°$	%m A
Смеш.	
319	82 70
350	89 80
370	96 90
380	100 100
Твердое состояние	
A(α)+A(β)	
195	0÷93
220	92÷94
265	100

B=KJ (235)

B	
695	0
655	10
583	25
490	40
379	55
300	65
B+A(β)	
250E	72
A(α)+A(β)	
265	74
A(α)	
303	80
350	90
380	100

B=RbOH

(111, 171)

См. фиг. 44

KF

B=KCl (201)

B	
772	0
745	10
692	25
650	35
B+A	
605E	45
A	
663	55
713	65
760	75
800	85
859	100

B=KBr (143)

B	
748	0
720	10
682	20
635	30
B+A	
580E	40
A	
642	50
750	70
826	90
851	100

B=KJ (219) (A.)

$t°$	%m B
(?)	
885	0
580*1	70
705	100

*1 min t_L.

$t°$	%m A
B=K_2SO_4 (128)	
B(α)	
1074	0
1033	10
987	20
939	30
B(α)+BA(α)	
883E	42
BA(α)	
887	50
878	60
852	70
BA(α)+A	
786E	83
A	
820	90
867	100
Твердое состояние	
B(α)+B(β)	
599	0÷50
BA(α)+BA(β)	
578	20÷83

B=KPO_3 (4)

$t°$	%m B
A	
855	0
802	10
A+A_2B(α)	
740E	17.5
A_2B(α)	
774	25
A_2B(α)+AB(α)	
793UE	33.3
AB(α)	
847	40
880	50
845	60
680	75
AB(α)+B	
604E	82.5
B	
685	90
798	100
Твердое состояние	
A_2B(α)+A_2B(β)	
540	0÷50
AB(α)+AB(β)	
450	34÷100

B=K_3PO_4 (4)

A	
855	0
818	10
A+B	
766E	20
B	
865	30
950	40
1020	50
1085	60
1200	80
1340	100

При 700° происходит превращение неустойчивого неопределенного соединения

$t°$	%m B

B=$K_4P_2O_7$ (4)

A

855	0
793	10

A+B

730E	20

B

792	30
850	40
955	60
997	70
1050	85
1088	100

B=K_2CO_3 (8)

$t°$	%m A

B

896	0
858	10
815	20
770	30
720	40

B+BA

688E	46

BA

688	50
686	55

BA+A

682E	61.5

A

725	70
775	80
817	90
855	100

KCl

B=KBr (17, 264)

Смеш.+Жидк.

740	0
736	20
735	30
734	40
736	50
738	60
744	70
752	80
762	90
771	100

B=KJ (17, 264)

$t°$	%m B	

Смеш.$_1$

780	0	0
746	7	10
705	14	20
653	24	30
600	37	40
586	47	50

Смеш.$_1$+Смеш.$_2$

584	55	55

Смеш.$_2$

587	66	60
599	74	70
638	86	80
668	96	90
680	100	100

$t°$	%m B

Твердое состояние

Смешения нет

595	10
577	20
547	30
512	40
496	55
498	60
505	70
512	80

B=K_2SO_4 (124)

$t°$	%m A

B(α)

1074	0
1005	10
882	25
720	50

B+A

690E	58

A

715	70
735	80
753	90
778	100

Твердое состояние

B(α)+B(β)

587	0÷70

k_A=27.0 (1.0) (221) (A.)

B=KNO_3 (200) (A.)

B

344	0
343	1.41
341	3.14
336	6.23

B+A

331.5E	7.44

A

339	9.08
357	13.25
371	16.17

B=KPO_3 (3)

$t°$	%m B

Смеш.$_1$

774	0	0
754	(2)	10
740	(3)	20
735	(3)	30
724	(4)	40
708	(5)	50
683	(7)	60
654	(10)	70

Смеш.$_1$+Смеш.$_2$

620E	13	80
	95	80

Смеш.$_2$

705	(97)	90
798	100	100

$t°$	%m B

B=K_3PO_4 (3)

A

774	0
755	10

A+B

720E	15

B

795	25
900	40
975*1	50
1340	100

*1 Выше 1100°—сублимация.

B=$K_4P_2O_7$ (3)

A

774	0
748	10

A+B

735E	15

B

810	25
895	40
945	50
980	60
1005	70
1045	85
1090	100

B=K_2CO_3 (8)

$t°$	%m A

B

896	0
860	10
825	20
785	30
745	40
704	50

B+A

636E	65

A

656	70
774 ↓	100

B (220, 221) (A.)

909	0
895	4.07
878	9.52
870	11.90
855	15.54
846	18.35

k_A=25 (1.2)

B=KCN (256)

$t°$	%m B	

Смеш.

775	0	0
753	6	10
737	12	20
720	20	30
703	28	40
687	36	50
674	44	60
660	54	70
647	65	80
635	77	90
622	100	100

$t°$	%m B

B=K_2CrO_4 (277)

A

790	0
745	10
703	20
665	30

A+B(β)

656E	32.5

B(β)+B(α)

673	37

B(α)

742	50
805	60
860	70
917	80
957	90
984	100

k_A = 25.0 (1.2) (221) (A.)

B=$K_2Cr_2O_7$ (277)

$t°$	%m A

Смеш.+Жидк.

395	0
377	10
370	20

Смеш.+A

366E	28

A

380	30
443	40
510	50
578	60
640	70
688	80
738	90
790	100

B=RbCl (278)

Смеш.

726	0	0
729	22	10
732	40	20
735	52	30
739	62	40
743	70	50
749	77	60
756	84	70
765	90	80
776	96	90
790	100	100

B=CsCl (278)

Смеш.$_1$

646	0	0
635	5	10
625	12	20
620	18	30

Смеш.$_1$+Смеш.$_2$

616	34.5	34.5

Смеш.$_2$

622	45	40
635	56	50
655	65	60
685	75	70
720	85	80
755	93	90
790	100	100

$t°$	%m A

Твердое состояние

B(α)+B(β)

456	0
447	5
440	10

KBr

B=KJ (17, 264)

Смеш.$_1$

748	0	0
722	7	10
688	15	20
640	26	30
605	36	40

Смеш.$_1$+Смеш.$_2$

589	50	50

Смеш.$_2$

608	67	60
632	79	70
653	83	80
668	94	90
680	100	100

KJ

B=K_2SO_4 (219) (A.)

$t°$	%m B

(?)

705	0
670*1	13
1050	100

*1 *min* t_L.

K_2SO_4

B=KNO_3 (10) (A.)

$t°$	%m A

B(α)

336	0

B(α)+A

332E	3

A

410	5
530	10
665*1	20
1066	100

Твердое состояние

B(α)+B(β)

124	0÷52

*1 Разлагается при более высоких температурах.

B=K_2CO_3 (2)

Смеш.+Жидк.

896	0
903	10
912	20
922	30
933	40
946	50
966	60
992	70
1020	80
1045	90
1066	100

$t°$	%m A
Твердое состояние	
A(α)+A(β)	
635	70
608	80
592	90
583	100

B=K_2CrO_4 (93) (A.)

Смеш.+Жидк.	
978	0
985	20
1000	40
1010	50
1025	60
1045	80
1066	100
Твердое состояние	
Кривая перехода	
A(α)+B(α) в	
A(β)+B(β)	
666	0
655	20
640	40
625	60
602	80
585	100

B=K_2MoO_4 (5)

Смеш.+Жидк.	
926	0
921	15
920	25
926	40
940	50
961	60
985	70
1024	85
1066	100
Твердое состояние	
A(α)+A(β)	
462	30
503	50
555	80
583	100
B(α)+B(β)	
475	0
460	7

B=K_2WO_4 (6)

Смеш.+Жидк.	
894	0
888	10
884	20
895	40
912	50
935	60
993	80
1065	100
Твердое состояние	
A(α)+A(β)	
483 ↓	50
583 ↓	100
B(α)+B(β)	
575	0
525	14

$K_2S_2O_7$

B=$K_2H_2S_2O_8$ (58) (A.)

B	
213.8	0
213.2	1.65
212.0	4.97
211.5	9.14
B+A(γ)	
201.3E*1	12.42
A(γ)	
202.5	14.53
212.6	17.28
220.0	21.66
224.0	25.15
223.6	26.40
A(β)	
236.5	32.80
254.0	39.97
624.5	45.34
285.0	55.36
308.2	69.60
A(α)	
328.0	78.82
380.0	92.00
401.7	97.19
414.2	100

*1 Все смеси дают E при 201°.

KNO_2

B=KNO_3 (158)

Смеш.+Жидк.	
336	0
323	10
320	20
328	30
353	50
386	70
421	90
(440)	100
Твердое состояние	
B(α)+B(β)	
120	0
95	10
90	15

KNO_3

B=K_2CO_3 (7)

$t°$	%m B
A(α)	
336	0
A(α)+B	
326E	4
B	
430	10
545	20
630	30
700*1	42
(895)	100
Твердое состояние	
A(α)+A(β)	
124	0÷42

*1 A разлагается выше 700°.

$t°$	%m A
B=K_2CrO_4 (99) (A.)	
B	
971	0
B+A	
295E	98
A	
320	100

KPO_3

B=$K_4P_2O_7$ (187)

Смеш.1		
823	0	0
707	(6)	10
Смеш.1+Смеш.2		
615E	10	19
	61	19
Смеш.2		
700	(65)	30
810	(72)	40
890	(79)	50
955	(85)	60
1035	(93)	80
1092	100	100

B=KBO_3 (134) (A.)

B	
947	0
900	10
825	20
B+BA	
770E	23
BA	
835	30
875	40
885	50
860	55
BA+A	
680E	86
A	
725	90
810	100

K_2CO_3

B=K_2CrO_4 (220, 221) (A.)

$t°$	%m B
A	
909	0
903	2.35
895	5.94
886	9.33
879	12.20

KCN

B=KCNO (148) (A.)

A+B	
282E	82.44

KCNS

B=RbCNS (264)

См. фиг. 45

$t°$	%m B
B=K_2CrO_4 (99) (A.)	
B	
971	0
B+A	
295E	98
A	
320	100

KPO_3

B=$K_4P_2O_7$ (187)

Смеш.1		
823	0	0
707	(6)	10
Смеш.1+Смеш.2		
615E	10	19
	61	19
Смеш.2		
700	(65)	30
810	(72)	40
890	(79)	50
955	(85)	60
1035	(93)	80
1092	100	100

B=KBO_3 (134) (A.)

B	
947	0
900	10
825	20
B+BA	
770E	23
BA	
835	30
875	40
885	50
860	55
BA+A	
680E	86
A	
725	90
810	100

K_2CO_3

B=K_2CrO_4 (220, 221) (A.)

$t°$	%m B
A	
909	0
903	2.35
895	5.94
886	9.33
879	12.20

KCN

B=KCNO (148) (A.)

A+B	
282E	82.44

KCNS

B=RbCNS (264)

См. фиг. 45

$t°$	%m B
440	60
460	80
484	100

B=$K_2W_2O_7$ (6)

Смеш.+Жидк.	
398	0
390	10
384	15
385	20
401	30
446	50
486	70
518	85
555	100

K_2MoO_4

B=K_2WO_4 (6)

Смеш.+Жидк	
926	0
920	20
913	40
901	60
896	80
894	100
Твердое состояние	
A(α)+A(β)	
475	0÷16
B(α)+B(β)	
540	75
575 ↓	100

$K_2Mo_2O_7$

B=$K_2W_2O_7$ (6)

Смеш.+Жидк.	
484	0
500	20
510	40
522	60
538	80
555	100

RbCl

B=CsCl (278)

$t°$	%m A
Смеш.	
646	0 0
640	5
635	15
640	40 25
645	47 35
658	63 50
670	73 60
684	82 70
699	89 80
715	96 90
726	100 100
Твердое состояние	
B(α)+B(β)	
452	0
442	5
433	10

K_2CrO_4

B=$K_2Cr_2O_7$ (2, 93)

A(α)	
971	0
905	30
798	60
A(α)+A(β)	
666	81
A(β)	
555	90
A(β)+B	
393E	>99
B	
396	100

B=K_2MoO_4 (6)

$t°$	%m A
Смеш.+Жидк.	
926	0
925	10
925	20
926	30
929	40
935	50
942	60
950	70
958	80
969	90
978	100
Твердое состояние	
A(α)+A(β)	
470	35
560	60
620	80
666	100
B(α)+B(β)	
475	0
465	5

B=K_2WO_4 (6)

Смеш.+Жидк.	
894	0
898	20
907	40
923	60
945	80
978	100
Твердое состояние	
A(α)+A(β)	
490 ↓	40
666 ↓	100
B(α)+B(β)	
595	0
530	10

$K_2Cr_2O_7$

B=$K_2Mo_2O_7$ (6)

$t°$	%m B
Смеш.+Жидк.	
398	0
410	20
424	40

2. ТРЕХКОМПОНЕНТНЫЕ СИСТЕМЫ. («Нормальный порядок»; см. т. V, стр. 124.)

t_L	%m A	%m B	%m C
A=NH_4NO_3; B=NH_4Cl; C=$LiNO_3$ (196) (A.)			
A/C=96.30/3.70			
A(δ)			
163.5	96.30	0	3.70
147.0	90.73	5.79	3.48
135.4	87.26	9.39	3.35
A(γ)			
118.1	81.07	15.82	3.11
111.3	77.28	19.76	2.96
98.8	72.17	25.06	2.77
92.6	70.01	27.31	2.68
B			
98.0	68.26	29.12	2.62
105.0	65.82	31.66	2.52
112.5	63.79	33.76	2.45
A/C=94.25/5.75			
A(δ)			
154.0	94.25	0	5.75
148.7	90.39	4.10	5.51
140.3	85.17	9.63	5.20
137.3	83.09	11.84	5.07
132.0	79.23	15.94	4.83
130.5	78.38	16.84	4.78
B			
137.0	76.28	19.07	4.65
154.0	73.91	21.58	4.51
A/C=92.99/7.01			
A(δ)			
158.9	92.99	0	7.01
147.5	88.49	4.84	6.67
128.0	83.42	10.29	6.29
A(γ)			
117.0	80.14	13.81	6.05
106.8	75.37	18.94	5.69
98.0	71.77	22.82	5.41
92.9	69.48	25.28	5.24
A/C=92.99/7.01			
B			
94.0	67.51	27.40	5.09
101.8	64.16	31.00	4.84
106.8	61.53	33.83	4.64
125.7	56.32	39.43	4.25
140.0	53.24	42.51	4.01
A/C=89.32/10.68			
A(δ)			
153.5	89.32	0	10.68
147.0	87.62	1.90	10.48
138.5	84.75	5.12	10.13
129.3	82.19	7.98	9.83
A(γ)			
120.7	79.54	10.95	9.51
113.6	76.73	14.10	9.17
98.0	70.38	21.21	8.41
89.3	67.04	24.94	8.02
B			
88.2	66.10	26.00	7.90
92.8	64.67	27.60	7.73
97.0	62.34	30.21	7.45
109.3	57.97	35.10	6.93
A/C=88.59/11.41			
A(δ)			
134.3	88.59	0	11.41
131.8	86.65	2.19	11.16
129.4	84.73	4.35	10.92
123.9	81.47	8.03	10.50

t_L	%m A	%m B	%m C
A(γ)			
118.8	78.17	11.75	10.07
116.2	76.73	13.39	9.88
LiCl			
121.8	75.30	15.00	9.70
130.7	74.01	16.46	9.53
149.0	71.57	19.21	9.22
157.0	70.51	20.53	8.96
A/C=83.01/16.99			
A(γ)			
121.0	83.01	0	16.99
118.3	81.57	1.74	16.69
112.1	77.56	6.58	15.86
108.0	75.02	9.63	15.35
106.0	73.88	11.00	15.12
B			
109.0	72.75	12.36	14.89
119.0	71.64	13.70	14.66
129.8	70.21	15.43	14.36
138.0	68.79	17.14	14.07
A/C=77.52/22.48			
A(γ)			
108.0	77.52	0	22.48
105.1	75.41	2.73	21.86
102.5	73.44	5.27	21.29
99.8	71.50	7.78	20.72
96.5	69.58	10.25	20.17
B			
98.0	69.16	10.79	20.05
103.8	68.43	11.74	19.83
118.8	66.67	14.01	19.32
136.0	64.93	16.25	18.82
A/C=72.12/27.88			
A(γ)			
97.0	72.12	0	27.88
96.1	70.68	2.00	27.32
91.0	69.26	3.98	26.76
88.0	67.95	5.79	26.26
86.2	66.65	7.59	25.76
B			
89.5	65.17	9.64	25.19
101.2	64.00	11.26	24.74
118.0	62.18	13.79	24.03
141.1	59.18	17.95	22.87
155.5	57.79	19.87	22.34
A/C=66.80/33.20			
C			
110.0	66.80	0	33.20
107.8	65.76	1.56	32.68
101.0	62.78	6.03	31.19
97.7	61.51	8.34	30.15
B			
98.3	59.60	10.78	29.62
112.0	58.10	13.03	28.87
140.0	54.89	17.84	27.27
150.0	53.78	19.50	26.72
A/C=64.18/35.82			
C			
116.0	64.18	0	35.82
108.7	61.38	4.35	34.27
106.2	59.88	6.69	33.43
LiCl			
103.7	58.92	8.19	32.89
104.0	58.48	8.86	32.66
102.5	57.71	10.08	32.21
101.8	57.03	11.14	31.83

t_L	%m A	%m B	%m C
B			
109.3	56.09	12.60	31.31
123.0	54.08	15.73	30.19
129.3	53.26	17.02	29.72
A/C=61.56/38.44			
C			
124.7	61.56	0	38.44
119.5	59.58	3.23	37.19
112.3	57.21	7.07	35.72
110.0	56.54	8.16	35.30
LiCl			
110.0	56.21	8.70	35.09
109.0	54.97	10.71	34.32
109.0	53.75	12.69	33.56
B			
113.3	53.11	13.74	33.15
115.0	52.69	14.41	32.90
134.0	50.80	17.48	31.72
A/C=56.40/43.60			
C			
137.0	56.40	0	43.60
132.3	53.90	4.44	41.66
128.7	52.06	7.70	40.24
126.7	50.71	10.10	39.19
LiCl			
125.5	49.88	11.56	38.56
123.7	49.07	13.00	37.93
120.7	48.34	14.30	37.36
B			
122.3	47.54	15.71	36.75
129.0	46.89	16.86	36.25
142.0	45.40	19.51	35.09

t_L	%m A	%m B	%m C
A=NH_4NO_3; B=NH_4Cl; C=NaCl (196) (A.)			
A/B=97.31/2.69			
A			
165.2	97.31	2.69	0
B			
128.3	86.77	2.39	10.81
133.1	85.05	2.34	12.61
135.7	84.03	2.31	13.64
145.1	80.87	2.22	16.91
A/B=94.00/6.00			
A			
164.0	94.00	6.00	0
148.8	91.50	5.84	2.66
137.5	89.03	5.68	5.29
A+B			
128.8E	86.59	5.53	7.88
B			
135.8	84.19	5.37	10.44
144.9	81.81	5.22	12.97
156.2	79.47	5.07	15.46
A/B=89.98/10.02			
A			
155.4	89.98	10.02	0
142.4	87.63	9.74	2.63
131.4	85.30	9.48	5.22
A+B			
130.0E	(?)	(?)	(?)
B			
138.0	82.98	9.22	7.79
144.0	81.83	9.11	9.06
155.7	79.59	8.84	11.57
163.0	78.45	8.73	12.82

t_L	%m A	%m B	%m C
$A=NH_4NO_3$; $B=NH_4Cl$;			
$C=NaNO_3$ (163) (A.)			
A/B=82.91/17.09			
A+B			
141.0E	82.91	17.09	0
B			
138.1*1	81.43	16.79	1.78
135.7*2	79.65	16.42	3.93
133.0*3	77.87	16.05	6.08
133.0*4	76.70	15.81	9.49
134.5*5	73.95	15.25	10.80
134.7*5	70.22	14.48	15.30
134.0*5	67.08	13.82	19.10
133.4	65.06	13.40	21.54
NaCl			
133.5	64.52	13.30	22.18
140.4	62.41	12.86	24.73
147.8	60.13	12.40	27.47
165.4	56.02	11.53	32.45
A/C=80.85/19.15			
A+C			
121.0E	80.85	0	19.15
A			
117.5	78.42	3.00	18.58
114.2*6	76.04	5.94	18.02
A+B+C			
112.5E	74.76	7.53	17.71
B			
122.5*6	72.85	9.88	17.27
131.5*6	70.40	12.92	16.68
139.5	67.03	17.09	15.88
148.5	65.34	19.18	15.48
159.5	63.80	21.10	15.10

*1 Эта смесь дает E(A+B) при 137.0°. *2 При 132.2°. *3 При 129.4°. *4 При 127.6°. *5 Тройная E(A+B+C) при 112.2°. *6 Эта смесь дает тройную E(A+B+C) при 112.5°.

---

t_L	%m A	%m B	%m C
$A=NH_4NO_3$; $B=NH_4Cl$;			
$C=KCl$ (200) (A.)			
A/B=97.36/2.64			
A			
165.3	97.36	2.64	0
155.7	94.04	2.54	3.42
147.1	90.91	2.47	6.62
138.1	88.00	2.39	9.61
Смеш.(NH_4NO_3+KNO_3)			
134.7	86.54	2.36	11.10
B			
142.1*1	85.23	2.31	12.46
155.0*2	84.40	2.29	13.31
165.7*3	83.90	2.28	13.82
A/B=94.13/5.87			
A			
159.3	94.13	5.87	0
150.0	90.94	5.68	3.38
140.9	87.96	5.47	6.57
137.2	86.52	5.41	8.07
B			
135.1	85.45*4	5.33	9.22
137.4	85.15	5.31	9.54
147.2	84.46	5.27	10.27
160.1	83.30	5.19	11.51
168.0	82.50	5.15	12.35
A/B=89.88/10.12			
A			
152.8	89.88	10.12	0
146.3	87.60	9.86	2.54
139.5	85.44	9.63	4.93
B			
146.6*5	83.58	9.41	7.01
158.1*6	82.70	9.34	7.96
166.8*7	82.00	9.24	8.76
177.0*8	81.24	9.15	9.61
A/B=86.42/13.58			
A			
147.2	86.42	13.58	0
142.0	84.69	13.31	2.00
139.6	83.86	13.17	2.97
B			
144.8*9	83.03	13.04	3.93
148.2*10	82.62	12.98	4.40
158.7*11	81.83	12.85	5.32
165.5*12	81.43	12.79	5.78
A/B=85.74/14.26			
A			
146.3	85.74	14.26	0
141.9	81.63	13.59	4.78
137.2	77.90	12.96	9.14
Смеш.(A+C)			
135.8	76.17	12.68	11.15
139.1	74.51	12.39	13.10
146.1	71.36	11.87	16.77
168.5	66.60	11.08	22.32
A/B=82.91/17.09			
A+B			
141.1E	82.91	17.09	0
B			
145.9*13	82.08	16.92	1.00
154.6*14	81.28	16.74	1.98
165.0*15	80.48	16.59	2.93
173.7*16	79.68	16.43	3.89

*1 Эта смесь дает E[B+Смеш.(NH_4NO_3+KNO_3)] при 134.7°. *2 При 137.0°. *3 При 139.4°. *4 Смеси с 85.45÷82.50%m A дают тройную E[A+B+Смеш.(NH_4NO_3+KNO_3)] при 134.5°. *5 Эта смесь дает E(A+B) при 136.6°. *6 При 137.0°. *7 При 136.8°. *8 При 135.4°. *9 Эта смесь дает E(A+B) при 138.8°. *10 При 137.2°. *11 При 138.2°. *12 При 137.4°. *13 Эта смесь дает E(A+B) при 141.0°. *14 При 140.0°. *15 При 138.4°. *16 При 137.4°.

---

t_L	%m A	%m B	%m C
$A=NH_4NO_3$; $B=NH_4Cl$;			
$C=KNO_3$ (200) (A.)			
A/B=82.91/17.09			
A+B			
141.1E	82.91	17.09	0
B			
138.0	79.94	16.47	3.59
139.0*1	78.51	16.19	5.30
142.7*2	75.86	15.62	8.52
146.6*3	73.32	15.12	11.56
151.8*4	69.87	14.40	15.73
156.8*5	67.73	13.95	18.32
160.8*6	66.38	13.69	19.93
A/C=88.92/11.08			
A+Смеш.(A+C)			
157.5E_1	88.92	0	11.08
A			
153.0	86.91	2.26	10.83
143.7	81.99	7.80	10.21
139.6	79.17	10.97	9.86
A+Смеш.(A+C)+B			
134.5E	76.54	13.92	9.54
B			
139.8*7	75.55	15.04	9.41
149.5*7	74.57	16.14	9.29
154.6*7	74.09	16.68	9.23
A/C=86.90/13.10			
Смеш.(A+C)			
160.0	86.90	0	13.10
153.4	83.74	3.64	12.62
149.7	82.07	5.56	12.37
144.4	79.90	8.06	12.04
136.8*7	76.24	12.26	11.50
B			
135.9*7	75.59	13.01	11.40
143.6*7	74.14	14.68	11.18
156.6*7	72.93	16.07	11.00
161.9	72.29	16.81	10.90
166.2	71.68	17.52	10.80
A/C=84.34/15.66			
Смеш.(A+C)			
167.9	84.34	0	15.66
164.8	83.05	1.53	15.42
157.0	80.90	4.08	15.02
147.9	77.14	8.54	14.32
143.8	75.70	10.25	14.05
B			
141.7*7	74.30	11.90	13.80
142.8*7	73.62	12.72	13.66
145.9*7	72.32	14.26	13.42

*1 Эта смесь дает E(A+B) при 136.8°. *2 При 134.5°. *3 Эта смесь дает E_1[B+Смеш.(A+C)] при 134.0°. *4 При 142.0°. *5 При 146.2°. *6 При 152.8°. *7 Эта смесь дает тройную E[A+Смеш.(A+B)+C] при 134.5°.

---

t_L	%m A	%m B	%m C
$A=NH_4NO_3$; $B=(NH_4)_2SO_4$;			
$C=NaNO_3$ (197) (A.)			
A/C=95.28/4.72			
A			
156.1	95.28	0	4.72
Смеш.(A+B)			
158.5	94.76	0.55	4.69
164.6	93.29	2.09	4.62
168.1	92.22	3.22	4.56
A/C=90.54/9.46			
A			
145.0	90.54	0	9.46
Смеш.(A+B)			
147.3	90.04	0.55	9.41
152.1	88.81	1.91	9.28
156.0	87.90	2.91	9.19
157.2	87.27	3.61	9.12
A/C=85.76/14.24			
A			
132.1	85.76	0	14.24
Смеш.(A+B)			
134.8	85.18	0.67	14.15
139.0	84.06	1.98	13.96
140.0	83.47	2.67	13.86
140.4	83.25	2.92	13.83
A/C=83.36/16.64			
A			
125.8	83.36	0	16.64
Смеш.(A+B)			
128.6	82.85	0.61	16.54
132.8	81.86	1.79	16.34
139.0	80.49	3.44	16.07
144.9	79.05	5.18	15.77

t_L	%m A	%m B	%m C
A/C=80.95/19.05			
A			
121.6	80.95	0	19.05
121.0	80.74	0.27	18.99
Смеш.(A+B)			
122.9	80.51	0.55	18.94
123.7	80.30	0.80	18.90
126.1	79.25	2.11	18.64
129.2	78.27	3.31	18.42
A/C=76.12/23.88			
C			
134.0	76.12	0	23.88
131.6	75.65	0.62	23.73
127.8	74.61	1.99	23.40
122.5	73.64	3.26	23.10
119.9	73.34	3.65	23.01
Na_2SO_4			
119.0	72.90	4.23	22.87
123.0	72.40	4.88	22.72
134.0	71.94	5.49	22.57
A/C=71.26/28.74			
C			
147.7	71.26	0	28.74
144.7	70.47	1.11	28.42
138.4	69.58	2.35	28.07
132.0	68.43	3.98	27.59
Na_2SO_4			
126.0	67.52	5.25	27.23
132.1	67.12	5.81	27.07

A = NH_4NO_3; B = $(NH_4)_2SO_4$; C = KNO_3 (199) (A.)

A/C=96.81/3.19			
A			
166.1	96.81	0	3.19
Смеш.(A+B)			
168.4	96.43	0.39	3.18
170.1	95.84	1.00	3.16
173.9	94.87	2.01	3.12
176.1	93.80	3.11	3.09
177.0	93.02	3.92	3.06
178.2	92.36	4.60	3.04
A/C=93.57/6.43			
A			
162.6	93.57	0	6.43
Смеш.(A+B)			
164.6	93.22	0.37	6.41
167.2	92.67	0.96	6.37
171.0	91.62	2.08	6.30
173.7	90.52	3.25	6.23
175.0	89.18	4.69	6.13
A/C=91.09/8.91			
A			
159.8	91.09	0	8.91
Смеш.(A+B)			
163.4	90.55	0.60	8.85
168.6	89.27	2.01	8.72
171.1	88.33	3.03	8.64
172.6	87.60	4.32	8.52
A/C=88.93/11.07			
A+Смеш.(A+C)			
157.2	88.93	0	11.07
Смеш.[$(NH_4)_2SO_4$+K_2SO_4]			
159.3	88.70	0.25	11.05
162.2	88.30	0.72	10.98
164.9	87.70	1.38	10.92
166.6	87.06	2.10	10.84
169.9	85.75	4.23	10.68

t_L	%m A	%m B	%m C
A/C=86.05/13.95			
Смеш.(A+C)			
162.8	86.05	0	13.95
162.1	85.69	0.42	13.89
Смеш.(A+C)+ Смеш.[$(NH_4)_2SO_4$+K_2SO_4]			
160.4E	85.28	0.90	13.82
Смеш.[$(NH_4)_2SO_4$+K_2SO_4]			
161.1	85.07	1.14	13.79
162.8	84.61	1.68	13.71
165.6	83.80	2.62	13.58
168.0	82.97	3.58	13.45
169.3	82.11	4.58	13.31
A/C=84.34/15.66			
Смеш.(A+C)			
167.4	84.34	0	15.66
166.1	84.06	0.34	15.60
165.2	83.75	0.71	15.54
162.9	82.90	1.72	15.38
Смеш.[$(NH_4)_2SO_4$+K_2SO_4]			
162.7	82.68	1.98	15.34
163.0	82.56	2.12	15.32
164.3	82.14	2.62	15.24
166.2	81.55	3.32	15.13
167.5	81.14	3.80	15.06
A/C=83.05/16.95			
Смеш.(A+C)			
171.4	83.05	0	16.95
170.1	82.70	0.42	16.88
167.8	82.14	1.10	16.76
164.5	81.33	2.08	16.59
163.7	80.85	2.65	16.50
Смеш.[$(NH_4)_2SO_4$+K_2SO_4]			
163.7	80.72	2.81	16.47
164.4	80.32	3.29	16.39
166.7	79.67	4.08	16.25
A/C=81.75/18.25			
Смеш.(A+C)			
174.5	81.75	0.	18.25
172.1	81.16	0.73	18.11
168.0	80.23	1.86	17.91
165.7	79.43	2.84	17.73
165.0	79.11	3.24	17.65
Смеш.(A+C)+ Смеш.[$(NH_4)_2SO_4$+K_2SO_4]			
164.9E	78.75	3.68	17.57
Смеш.[$(NH_4)_2SO_4$+K_2SO_4]			
165.7	78.42	4.08	17.50

A = NH_4NO_3; B = NaCl; C = $NaNO_3$ (196) (A.)

A/C=95.00/5.00			
A			
156.0	95.00	0	5.00
145.3	92.42	2.72	4.86
134.6	89.86	5.40	4.74
123.3	87.34	8.06	4.60
NH_4NO_3+NH_4Cl			
120.0E	(?)	(?)	(?)
NH_4Cl			
124.0	84.89	10.65	4.46
132.5	82.42	13.24	4.34
140.4	80.01	15.78	4.21
B			
146.4	79.40	16.41	4.19
154.5	78.83	17.03	4.14
160.0	78.24	17.64	4.12
171.3	77.64	18.27	4.09

t_L	%m A	%m B	%m C
A/C=91.00/9.00			
A			
146.0	91.00	0	9.00
135.5	88.52	2.74	8.74
124.5	86.08	5.42	8.50
NH_4NO_3+NH_4Cl			
114.7E	83.66	8.09	8.25
NH_4Cl			
124.0	81.27	10.70	8.03
133.5	78.93	13.27	7.80
136.5	78.35	13.91	7.74
B			
142.2	77.75	14.55	7.70
157.7	76.62	15.81	7.57
A/C=87.38/12.62			
A			
136.5	87.38	0	12.62
130.0	86.02	1.55	12.43
123.0	84.43	3.37	12.20
113.5	81.83	6.36	11.81
NH_4NO_3+$NaNO_3$+NH_4Cl			
113.0E	81.46	6.77	11.77
C			
115.0	80.98	7.32	11.70
128.0	77.76	11.00	12.24
134.5	76.06	12.96	10.98
B			
144.0	75.54	13.55	10.91
147.0	75.26	13.87	10.87
164.5	74.34	14.92	10.74
A/C=83.83/16.17			
A			
127.0	83.83	0	16.17
119.3	81.54	2.74	15.72
A+C			
116.0E	(?)	(?)	(?)
C			
118.2	79.19	5.54	15.27
127.4	77.03	8.11	14.86
133.8	74.84	10.73	14.43
B			
158.1	72.67	13.32	14.01
167.3	72.13	13.96	13.91
A/C=80.85/19.15			
A+C			
121.0E	80.85	0	19.15
A			
120.7	80.30	0.69	19.01
A+C			
119.5E	79.50	1.68	18.82
C			
121.5*1	78.67	2.69	18.64
126.0*2	77.64	3.98	18.38
133.2*3	75.61	6.48	17.91
140.4*3	73.72	8.83	17.45
153.0*3	71.11	12.05	16.84
164.4*3	70.59	12.69	16.72
176.2*3	69.64	13.86	16.50
A/C=76.02/23.98			
C			
132.0	76.02	0	23.98
138.4	73.92	2.75	23.33
144.9	71.85	5.47	22.68
151.2	69.82	8.14	22.04
160.2	68.04	10.49	21.47

*1 Эта смесь дает E(A+C) при 118.0°. *2 При 115.5°. *3 E(A+B+C) при 112.2°.

t_L	%m A	%m B	%m C

A=NH_4NO_3; B=Na_2SO_4; C=$NaNO_3$ (196) (A.)

A/C=85.76/14.24

A

132.0	85.76	0	14.24

Смеш.[NH_4NO_3+$(NH_4)_2SO_4$]

131.0	85.27	0.57	14.16
128.5	84.28	1.72	14.00
123.8	82.86	3.38	13.76
121.5	82.14	4.22	13.64

A/C=84.90/15.10

A

125.8	84.90	0	15.10

Смеш.[NH_4NO_3+$(NH_4)_2SO_4$]

124.2	84.26	0.75	14.99
121.3	83.30	1.88	14.82
120.2	83.00	2.23	14.77
119.2	82.28	3.08	14.64
120.0	81.97	3.44	14.59
123.0	81.39	4.24	14.46

A/C=80.95/19.05

A

121.5	80.95	0	19.05
120.1	80.72	0.29	18.99
118.6	80.49	0.57	18.94
117.5	80.02	1.15	18.83

C

119.0	79.55	1.73	18.72
123.9	78.89	2.55	18.56
127.1	78.31	3.27	18.42
131.3	77.34	4.47	18.19

A/C=80.42/19.58

C

125.0	80.42	0	19.58
126.0	80.10	0.40	19.50
128.0	79.62	0.99	19.39
129.9	78.96	1.81	19.23
133.0	78.04	2.95	19.01

A=NH_4NO_3; B=KCl; C=KNO_3 (200) (A.)

A/C=96.81/3.19

A

166.0	96.81	0	3.19
159.4	94.76	2.12	3.12
152.7	92.16	4.80	3.04

Смеш.(A+C)

143.9	89.11	7.96	2.93
142.9*1	86.10	11.06	2.84
142.9	84.56	12.65	2.79

NH_4Cl

143.0*2	84.10	13.13	2.77
149.7*3	83.54	13.71	2.75
154.4*4	83.02	14.25	2.73
150.8*5	82.50	14.78	2.72

A/C=93.56/6.44

A

162.8	93.56	0	6.44
158.3	92.09	1.58	6.33
149.1	88.91	4.98	6.11
148.6*6	87.70	6.27	6.03
148.1*7	86.50	7.55	5.95

Смеш.(A+C)

147.7	85.35	8.78	5.87
147.6*8	84.65	9.53	5.82
148.0	82.43	11.90	5.67

t_L	%m A	%m B	%m C

NH_4Cl

149.4*9	81.54	12.85	5.61
151.6*10	81.15	13.26	5.59
158.7*11	80.36	14.11	5.53
166.0	79.54	14.99	5.47

A/C=88.92/11.08

A+Смеш.(A+C)

157.5E	88.92	0	11.08

A/C=88.92/11.08

Смеш.(A+C)

156.3	86.54	2.68	10.78
155.6	84.28	5.22	10.50
157.0	84.00	5.55	10.45
158.0	82.10	7.67	10.23
162.9	80.17	9.85	9.98

*1 Эта смесь дает тройную E [Смеш.(A + C) + A + NH_4Cl] при 134.5°. *2 Эта смесь дает E_1[Смеш. (A+C)+NH_4Cl] при 142.9°. *3 При 143.9°. *4 При 144.7°. *5 При 146.1°. *6 Эта смесь дает E_1[A+ Смеш.(A + C)] при 145.4°. *7 При 140.3°. *8 Эта смесь дает тройную E[A + NH_4Cl + Смеш.(A + C)] при 134.5°. *9 Эта смесь дает E_2 [NH_4Cl + Смеш.(A + C)] при 147.4°. *10 При 148.0°. *11 При 150.5°.

A=NH_4NO_3; B=K_2SO_4; C=KNO_3 (199) (A.)

A/C=88.93/11.07

A+Смеш.(A+C)

157.2E	88.93	0	11.07

Смеш.[K_2SO_4+$(NH_4)_2SO_4$]

158.	88.76	0.19	11.05
160.8	88.08	0.95	10.97
163.2	87.44	1.67	10.89
164.0	87.16	1.98	10.86
164.5	86.71	2.50	10.79

A=NH_4Cl; B=NaCl; C=$NaNO_3$ (196) (A.)

C/A=82.04/17.96

NH_4NO_3+NH_4Cl

141.0E	17.96	0	82.04

A

141.0*1	17.93	0.17	81.90
145.5*2	17.74	1.19	81.07
155.0*3	17.43	3.00	79.57
164.5	17.14	4.58	78.28

C/A=85.70/14.30

NH_4NO_3

148.0	14.30	0	85.70
143.5	14.14	1.15	84.71
140.5	14.02	1.95	84.03

NH_4NO_3+NH_4Cl

137.0E	(?)	(?)	(?)

A

140.0*4	13.71	4.20	82.09
142.5*5	13.60	4.86	81.54
153.0	13.28	7.16	79.56
166.5	12.95	9.45	77.60

*1 Эта смесь дает E(NH_4NO_3+ NH_4Cl) при 140.5°. *2 При 138.5°. *3 При 134.5°. *4 Эта смесь дает E(NH_4NO_3 + NH_4Cl) при 133.0°. *5 При 132.5°.

A=$PbCl_2$; B=$PbBr_2$; C=PbJ_2 (155); фиг. 46

A=$PbCl_2$; B=NaCl; C=KCl (255); фиг. 47

$t°$	%m A	%m B

A=$Pb(NO_3)_2$; B=$NaNO_3$; C=KNO_3 (99) (A.)

A+B+C

186E	18.04	30.18

A=$CdCl_2$; B=NaCl; C=KCl (42) фиг. 48

A=$CdBr_2$; B=NaBr; C=KBr (44) фиг. 49

A=AgCl; B=AgBr; C=AgJ (155) фиг. 50

A=AlF_3; B=CaF_2; C=NaF (75) фиг. 51

A=MgO; B=NaF; C=KF (28) (A.)

t_L	%m A	%m B

B/C=39.98/60.02

(?)

702*1	0	39.98
709	1.26	39.47
701	3.73	37.56
695.5	6.04	36.68
677	11.40	35.42
951	16.14	33.52

*1 E для B+C.

A=MgF_2; B=CaF_2; C=BaF_2 (28) (A.)

A/B=55.63/44.37

(?)

954*1	55.63	44.37
926	53.29	42.50
935	50.62	40.38
935	47.56	37.94
905	44.02	35.16
886	39.86	31.80
835	34.91	27.84
790	28.93	23.07
935	21.54	17.19
1120	12.20	9.73
(1288)	0	0

Все эти смеси дают точку остановки при 790°÷810°.

*1 E для A+B.

A=$MgCl_2$; B=$BaCl_2$; C=KCl (154) (A.)

B/C=33.33/66.67

BC_2

660	0	33.33
645	11	26

BC_2+AC

445E	45	3

AC

465	48	1
486	50	0

BC_2+AC — псевдобинарная система. Все смеси дают E при 445°.

A/C=50/50

AC

486	50	0
460	48	2.5

AC+BC_2

440E_1	46	7

BC_2

445	43.5	12

t_L	%m A	%m B
	BC_2+B	
440E_2		
	B	
460	40.5	17.5
650	34	28
720	32	35
810	26.5	46.5
870	15	69.5
922	0	100

AC+B—псевдобинарная система. 0÷12%m $BaCl_2$ дает E_1 при 440°; 12÷100%m $BaCl_2$ дает E_2 при 440°. Все смеси дают тройную E (AC+BC_2+B) при 435°.

C/B=66.7/33.3

	BC_2	
660	0	33.3
650	11.5	29.5
630	22.5	26
540	28.5	24
	34	22
	BC_2+B	
445E_1		
	B	
470	39	20.5
470	45	18.5
475	51.5	16.5
	B+A	
450E_2	56.5	14.5
	A	
490	63	12.5
540	68	11
620	79	7
770	100	0

BC_2+A—псевдобинарная система. Смеси с 0÷51.5%m A дают E_1 при 445° и тройную E(AC+BC_2+B) при 432°. Смеси с 51.5÷100%m A дают E_2 при 450° и тройную E (AC+B+A) при 440°.

A=$MgCl_2$; B=NaCl; C=KCl (243)
фиг. 52

A=CaO; B=CaF_2; C=$CaCl_2$ (18) (A.)

	A	
~800	13.26	12.30

A=CaO; B=BaO; C=$BaCl_2$ (222) (A.)

	A	
921	3.22	0
931	2.22	0.22
940	0.91	2.02
938	0.57	6.03

A=$CaCl_2$; B=$SrCl_2$; C=$BaCl_2$ (239)
фиг. 54

A=$CaCl_2$; B=NaCl; C=KCl (145, 243)
фиг. 55

A=$Ca(NO_3)_2$; B=$NaNO_3$; C=KNO_3
(160); фиг. 53

A=$CaCO_3$; B=Na_2CO_3; C=K_2CO_3
(173); фиг. 56

t_L	%m A	%m B

A=$SrCl_2$; B=$BaCl_2$; C=NaCl (263)
фиг. 57

A=$SrCl_2$; B=$BaCl_2$; C=KCl (263)
фиг. 58

A=$SrCl_2$; B=NaCl; C=KCl (243)
фиг. 59

A=$Sr(NO_3)_2$; B=$NaNO_3$; C=KNO_3
(107) (A.)
(?)

254.2	8.12	43.25
221.8	5.25	52.64
210.0	5.26	43.13
209.5	5.26	42.11
210.5	5.26	41.04
226.8	5.26	31.58
209.0	4.71	43.97
208.4	4.71	42.94
209.2	4.71	41.89
210.0	4.16	43.76
211.2	4.16	42.71
213.8	2.57	46.15

A=$BaCl_2$; B=NaCl; C=KCl (87, 263)
фиг. 60

A=$Ba(NO_3)_2$; B=$LiNO_3$; C=KNO_3
(91) (A.)
(?)

299.1	5.26	84.22
310.4	5.26	73.70
317.4	5.26	63.17
303.7	5.26	52.65

A=$Ba(NO_3)_2$; B=$NaNO_3$; C=KNO_3
(107); фиг. 61

A=LiCl; B=NaCl; C=KCl (215, 239)
фиг. 62

A=LiCl; B=NaCl; C=RbCl (215) (A.)
(?)

320*1	58.3	0
318	56.6	2.4
328	54.1	6.7
460	45.5	21.3
545	37.6	34.9

*1 E для A+C.

A=LiCl; B=NaCl; C=CsCl (215) (A.)
(?)

325*1	59.0	0
323	58.3	1.1
320	58.0	1.7
326	55.0	6.8
354	53.6	9.0
431	49.4	16.3
493	44.7	24.1

*1 E для A+C.

A=$LiNO_3$; B=$NaNO_3$; C=KNO_3 (60)
фиг. 63

t_L	%m A	%m B

A=NaOH; B=Na_2CO_3; C=KOH
(171) (A.)
A/C=50/50
(?)

167	50.00	0
183	48.93	2.14
199	47.35	5.30
214	45.53	8.94
219.5	44.63	10.74

A=NaOH; B=Na_2CO_3; C=K_2CO_3 (171)
(A.)
B/C=55.25/44.75
(?)

290.0	100	0
275.5	96.90	1.91
265.0	91.90	5.00
266.0	89.64	6.39
267.5	87.63	7.62

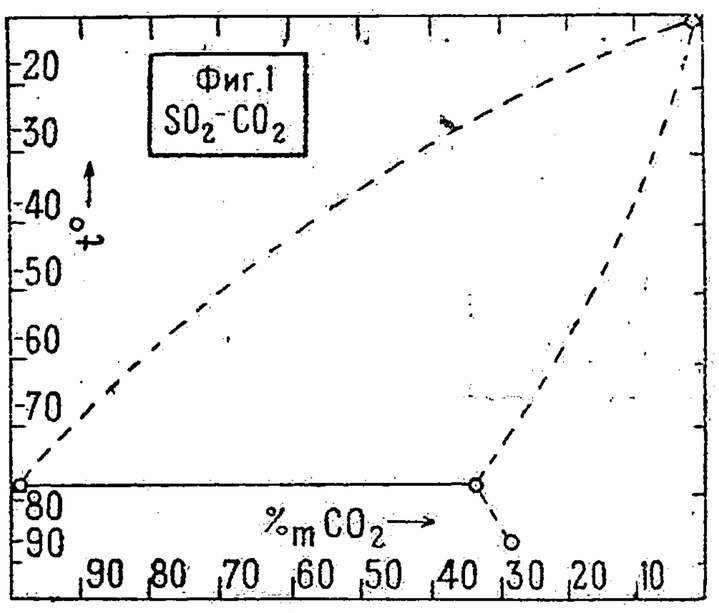
A=NaF; B=NaCl; C=Na_2SO_4 (273)
фиг. 64

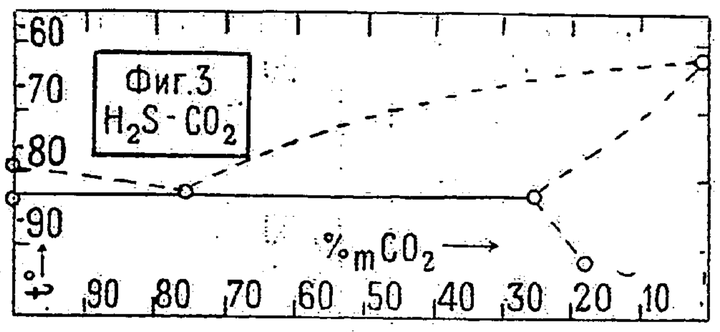
A_1=SnO_2; A_2=PbO;
A_3=ZnS; A_4=CuO;
A_5=ZnO

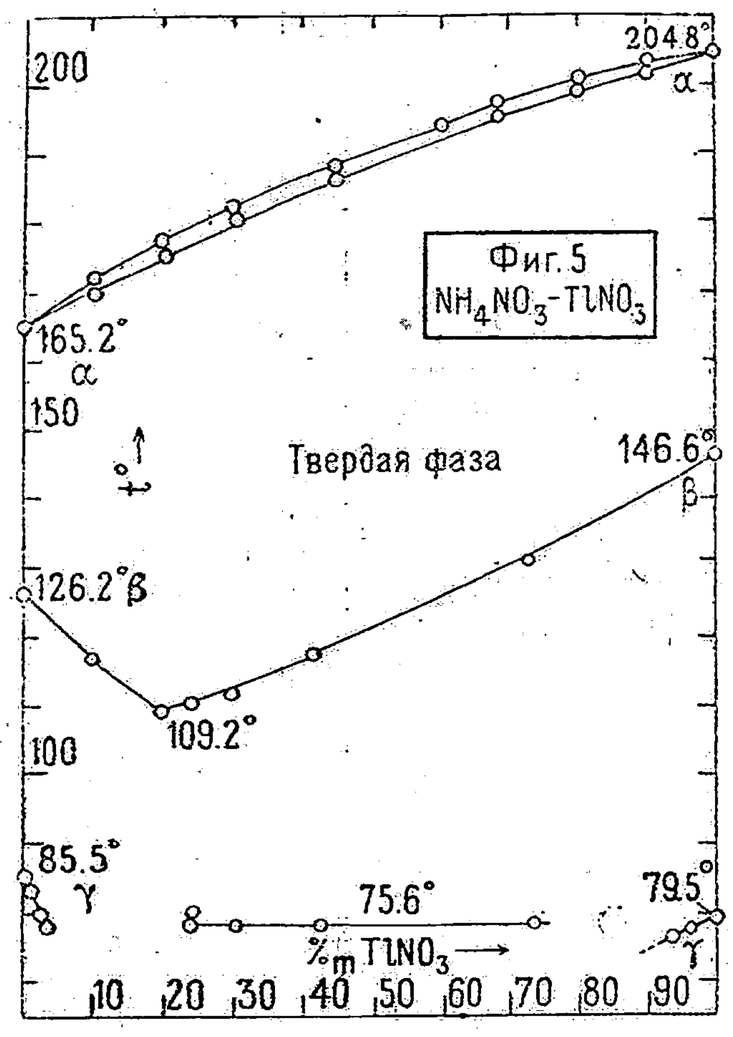
B=Морская соль (98.14% NaCl, 0.23% $MgCl_2$, 0.24% $MgSO_4$, 0.19% K_2SO_4, 0.71% $CaSO_4$, 0.24% H_2O и 0.24% (нерастворимых) солей (114) (A.).

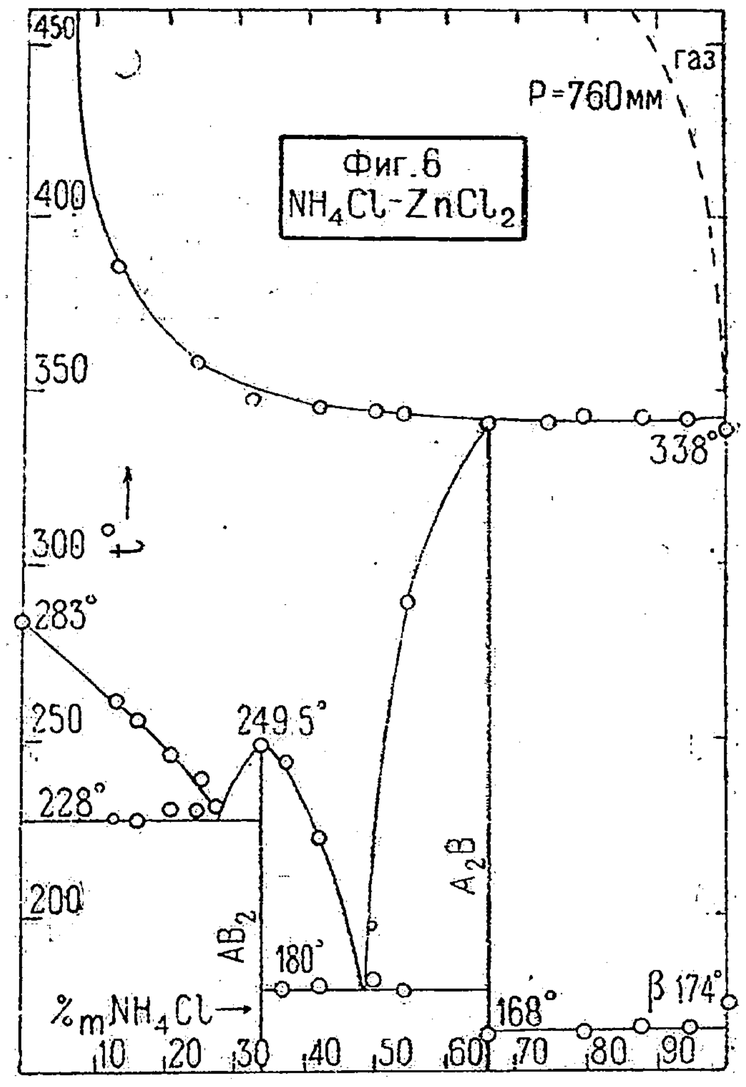
$t°$	% A_1*1
890	0.006
880	0.014
1150	0.016
$t°$	% A_2*1
900	0.153
870	0.194
920	0.272
1220	0.431
$t°$	% A_3*1
870	0.099
865	0.121
900	0.135
900	0.152
920	0.318
1220	0.540
1190	0.702
$t°$	% A_4*1
900	0.231
910	0.361
920	0.790
$t°$	% A_5*1
890	0.32
870	0.221
●1250	0.52

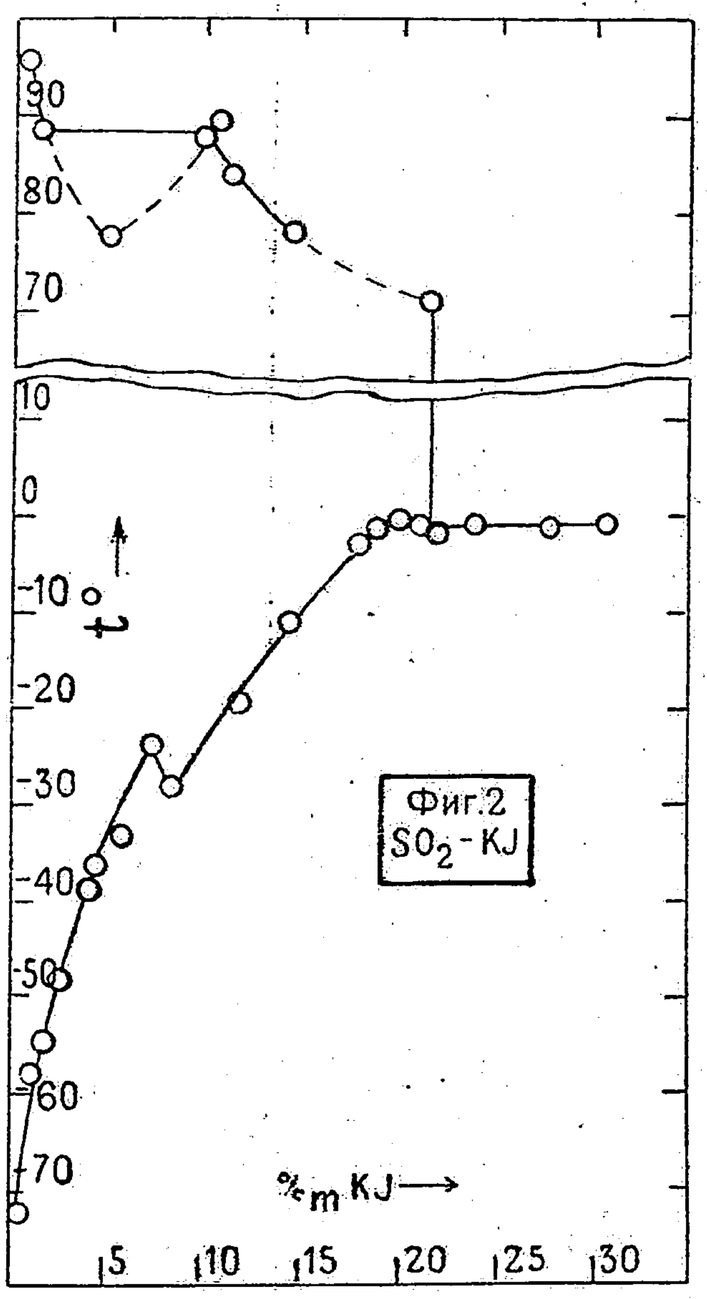
*1 Растворено в B.

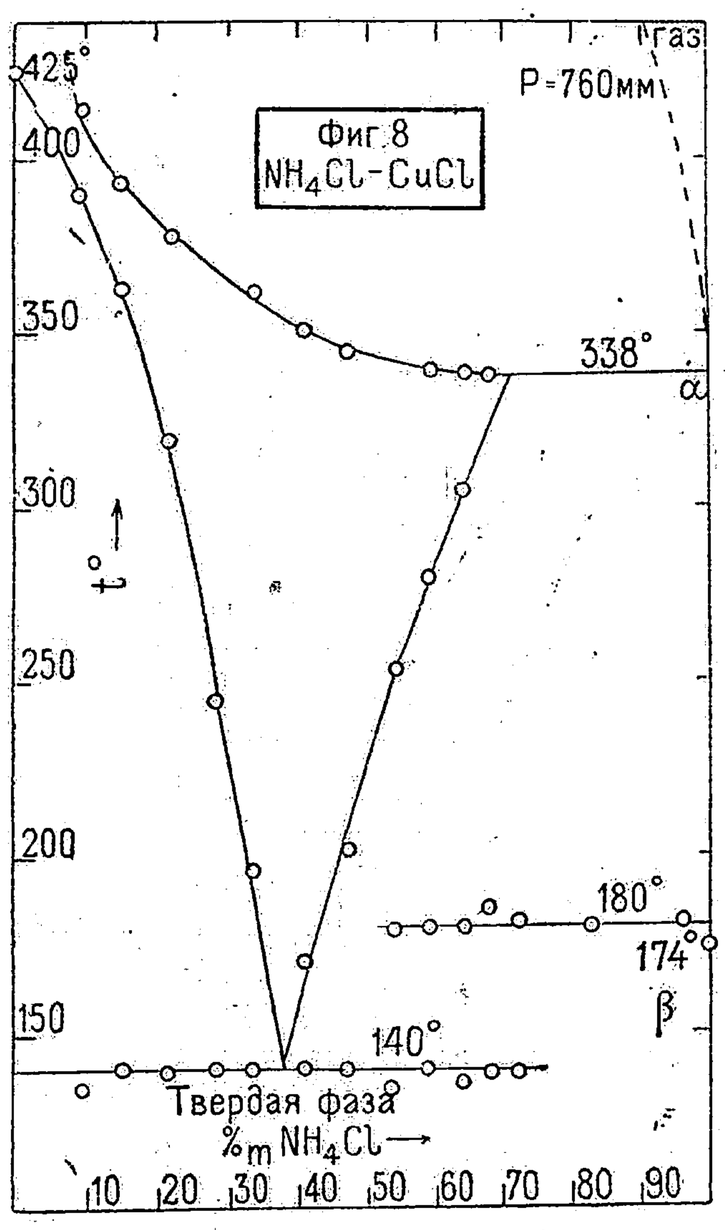

Фиг.1
SO_2-CO_2
t°
%m CO_2 →

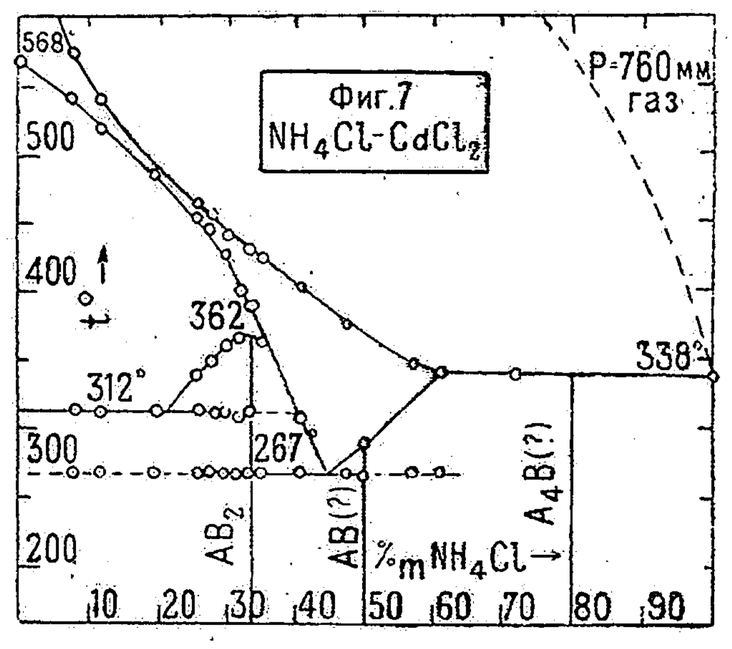

Фиг.3
H_2S-CO_2
t°
%m CO_2 →

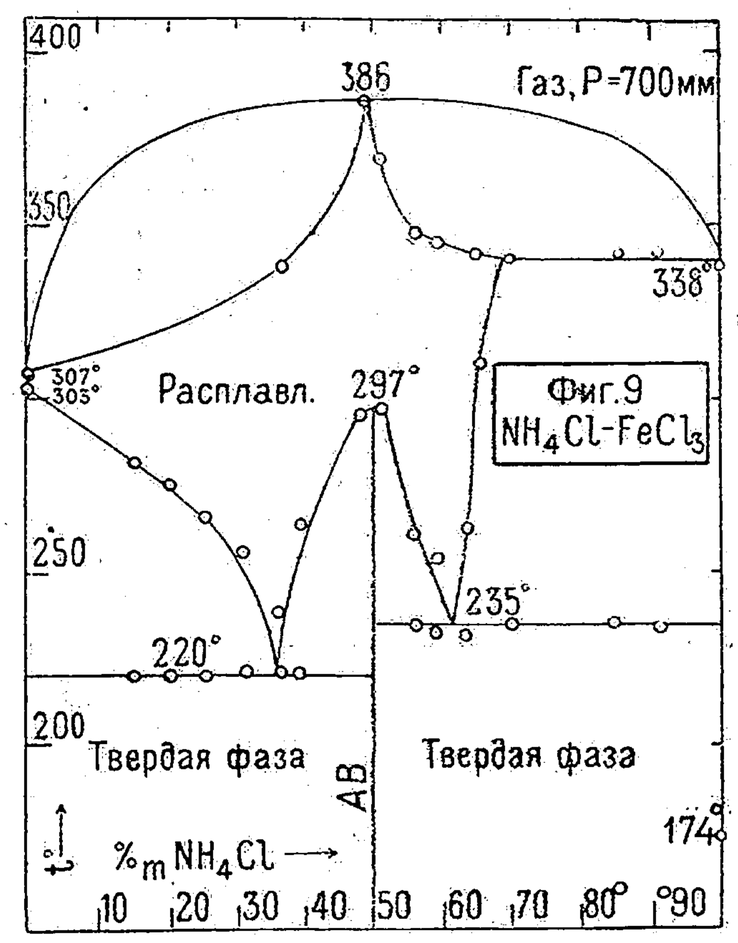

Фиг.5
NH_4NO_3-$TlNO_3$
204.8°
α
165.2°
Твердая фаза
146.6°
β
126.2°β
109.2°
85.5°
γ
75.6°
79.5°
t°
%m $TlNO_3$ →

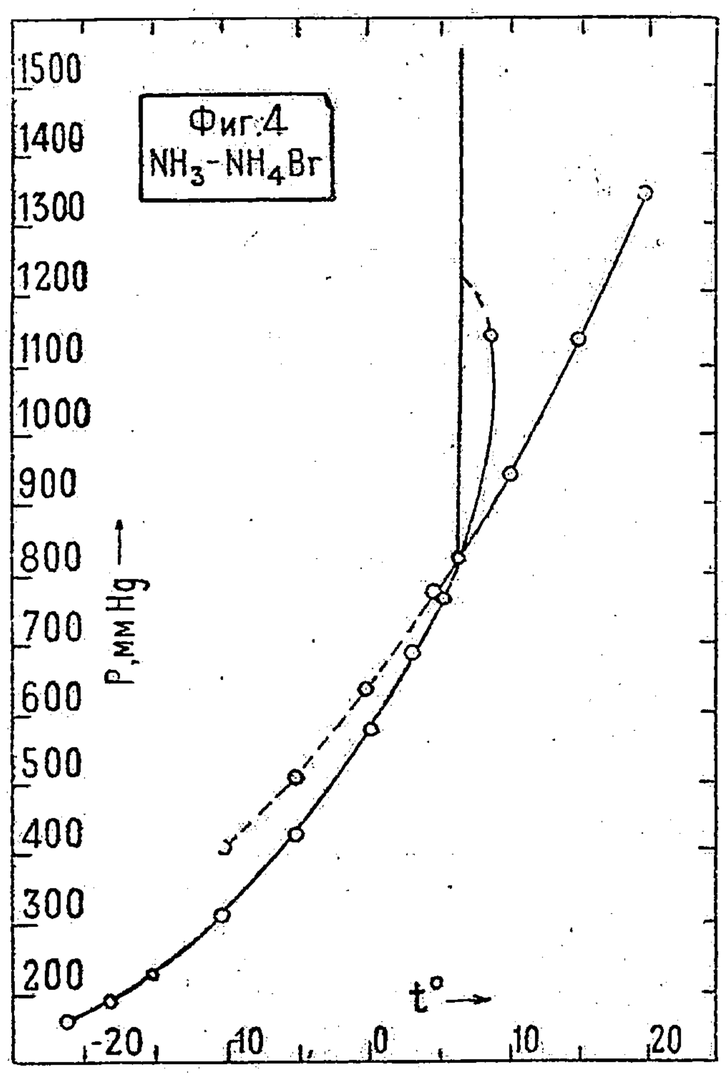

Фиг.6
NH_4Cl-$ZnCl_2$
P=760мм
газ
450
400
350
300
338°
283°
250
228°
249.5°
200
180°
168°
β 174°
AB_2
A_2B
t°
%m NH_4Cl →

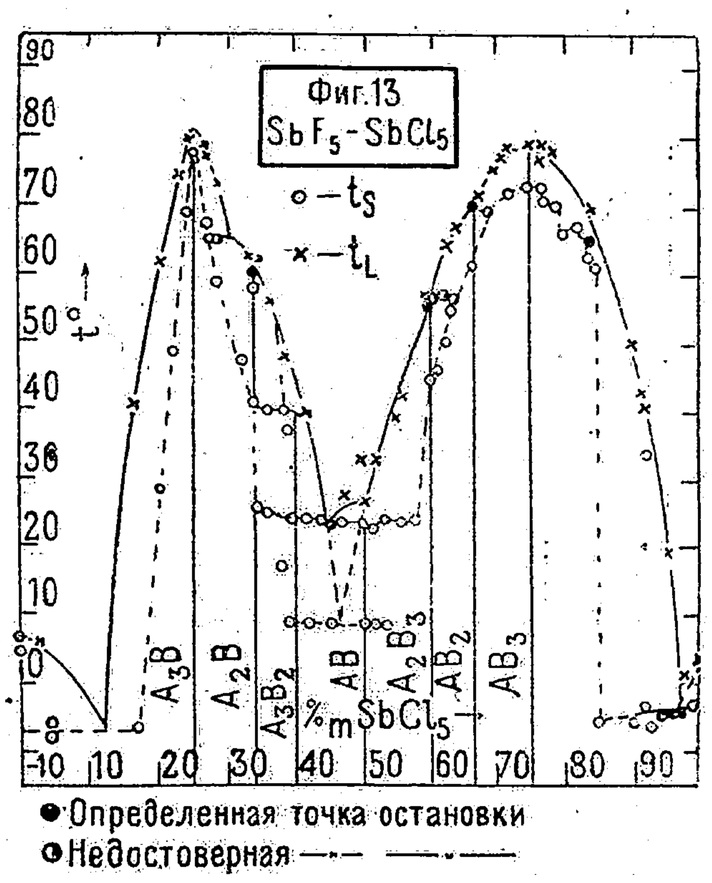

Фиг.2
SO_2-KJ
t°
%m KJ →


Фиг.8
NH_4Cl-CuCl
Газ
P=760мм
425°
400
350
338°
α
300
250
200
150
180°
174°
β
140°
Твердая фаза
t°
%m NH_4Cl →

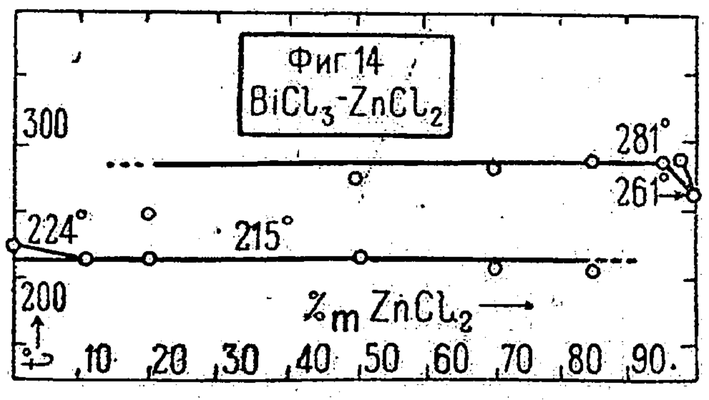

Фиг.7
NH_4Cl-$CdCl_2$
P=760мм
газ
568°
500
400
362°
338°
312°
300
267°
200
AB_2
AB(?)
A_4B(?)
t°
%m NH_4Cl →

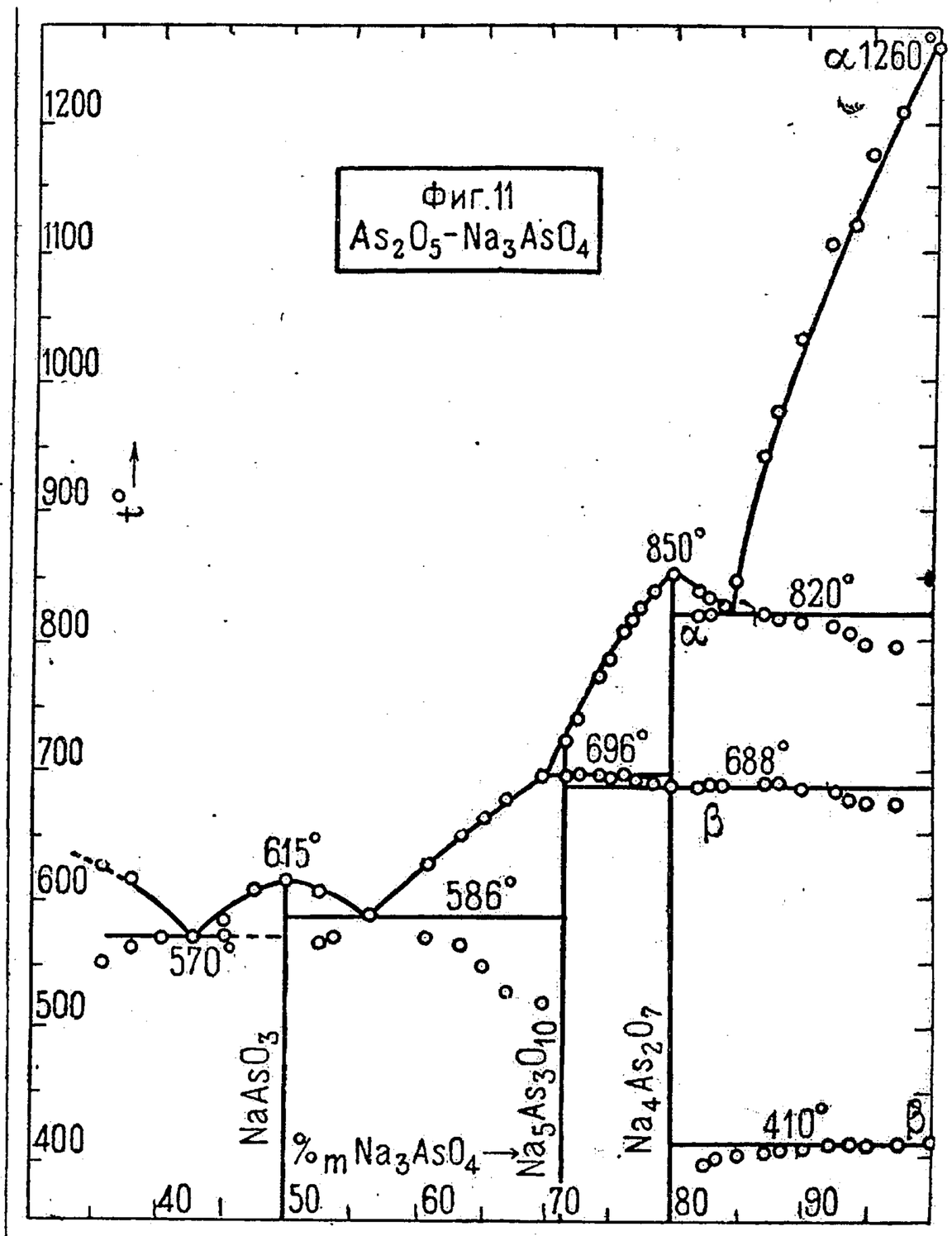

Фиг.9
NH_4Cl-$FeCl_3$
386
Газ, P=700мм
400
350
338°
307°
303°
Расплавл.
297°
250
235°
220°
200
Твердая фаза
Твердая фаза
AB
174°
t°
%m NH_4Cl →

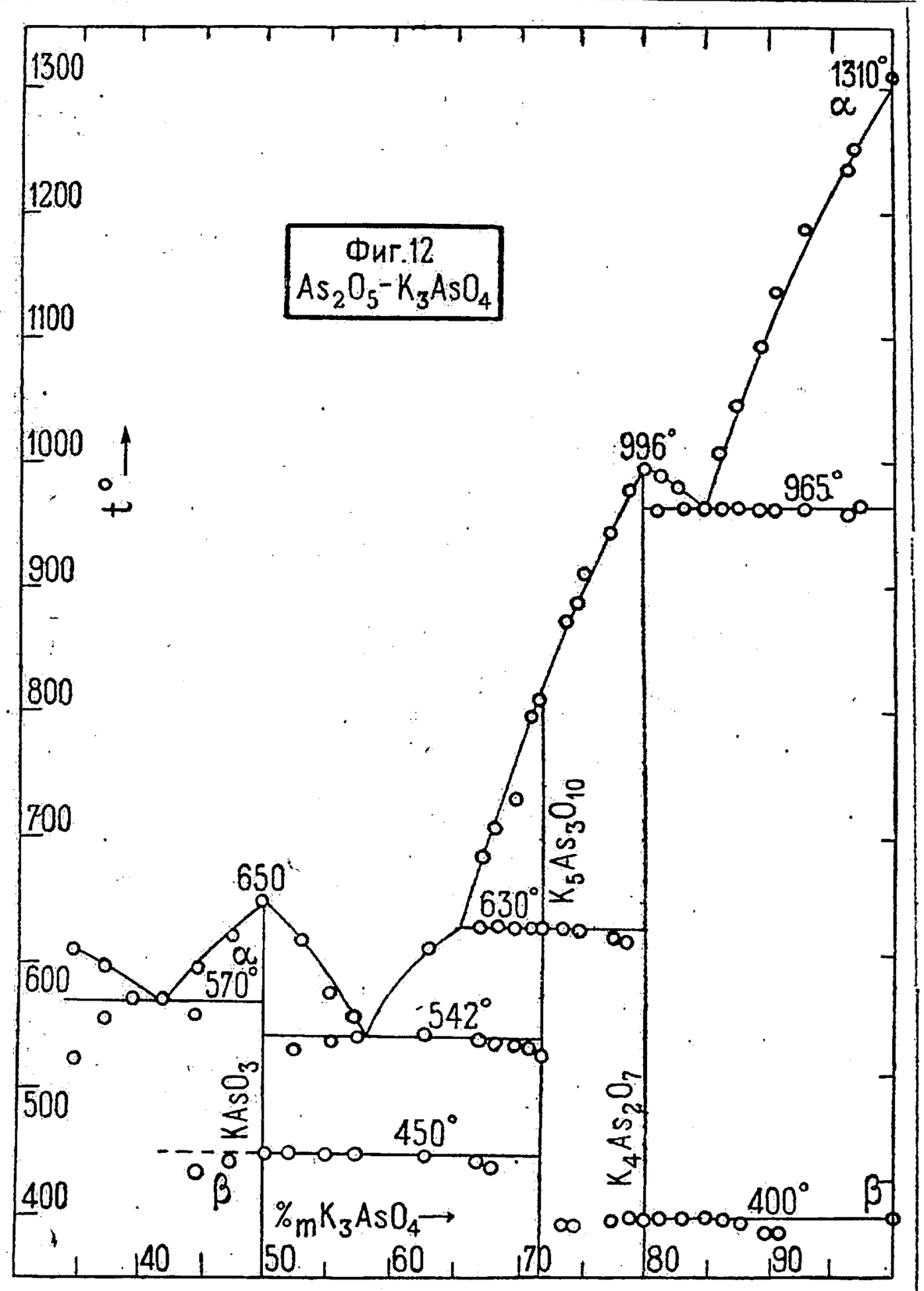

Фиг.4
NH_3-NH_4Br
P, мм Hg
t°

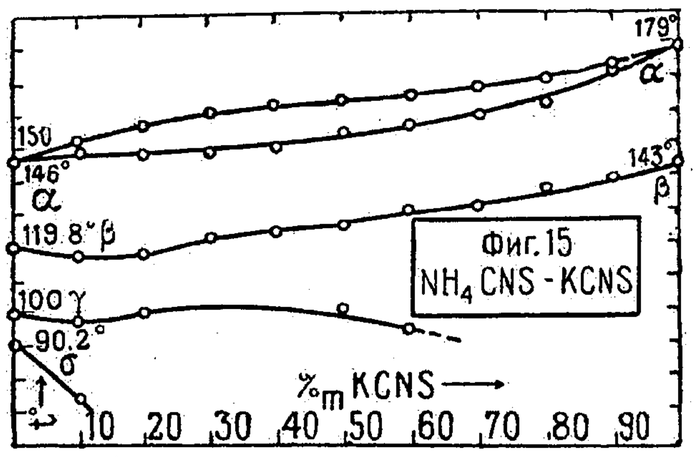

Фиг.13
SbF_5-$SbCl_5$
t_S
t_L
A_3B
A_2B
A_3B_2
AB
A_2B_3
AB_2
AB_3
t°
%m $SbCl_5$ →
Определенная точка остановки
Недостоверная

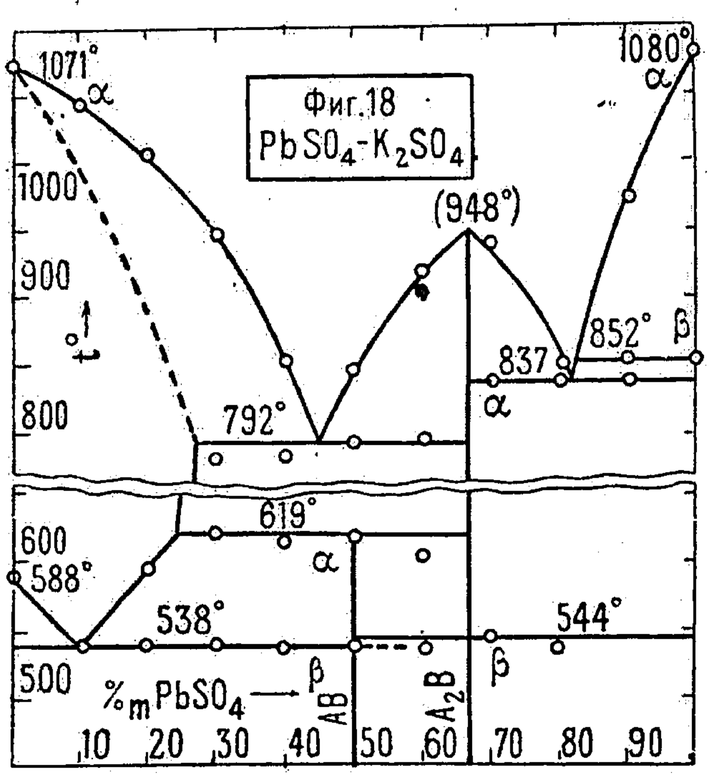
Фиг.10
NH_4Cl-LiCl
Расплавл.
605°
газ
P-760мм
500
400
300
338°
265°
200
Твердая фаза
168°
174°
t°
%m NH_4Cl →

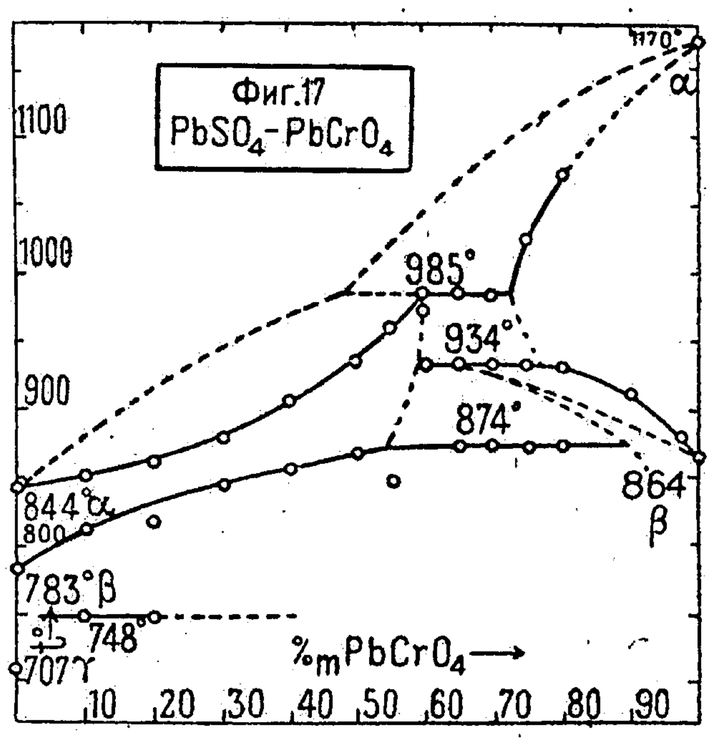

Фиг.14
$BiCl_3$-$ZnCl_2$
300
281°
261°
224°
215°
200
t°
%m $ZnCl_2$ →

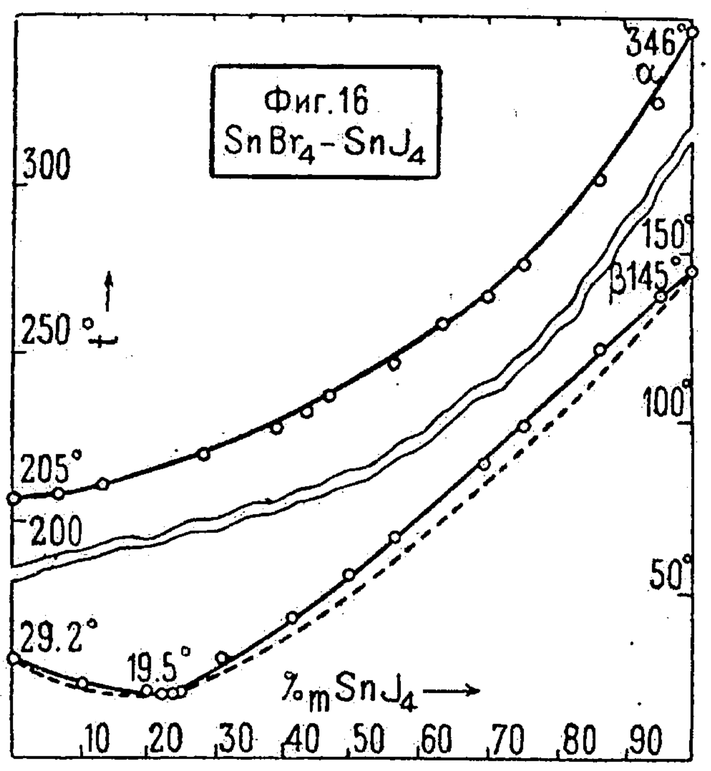

Фиг.11
As2O5-Na3AsO4
1260°
α
850°
820°
696°
688°
615°
586°
570°
410°
NaAsO3
Na5As3O10
Na4As2O7
%m Na3AsO4 →
t°

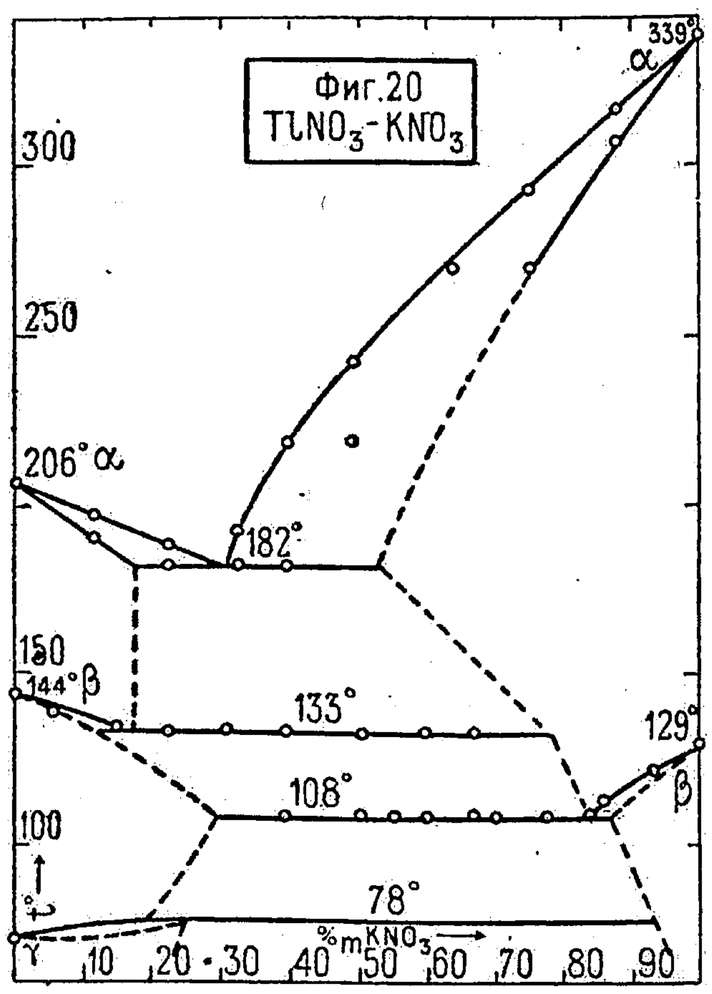

Фиг.12
As2O5-K3AsO4
1310°
α
996°
965°
650°
630°
570°
542°
450°
400°
K5As3O10
K4As2O7
KAsO3
%m K3AsO4 →
t°

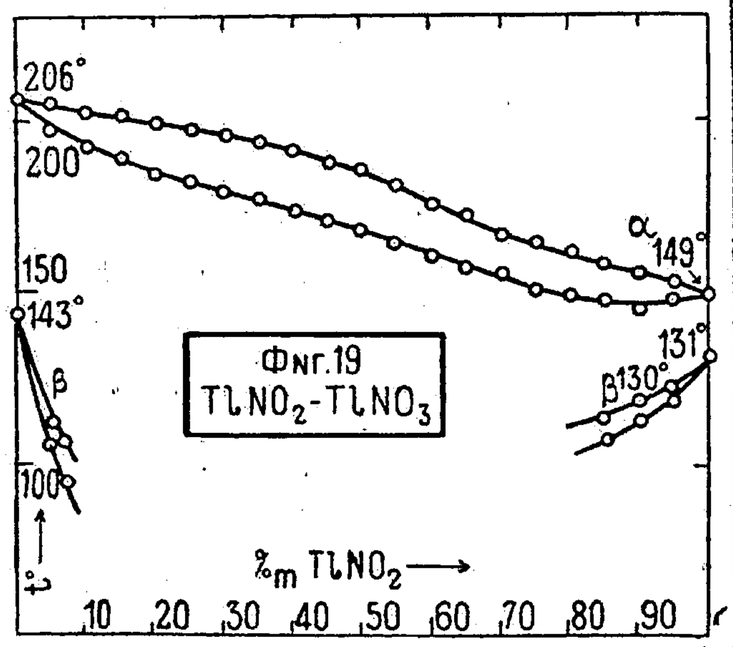

Фиг.15
NH4CNS - KCNS
179°
α
150
146°
143°
β
119.8°β
100 γ
90.2°
σ
%m KCNS →
t°

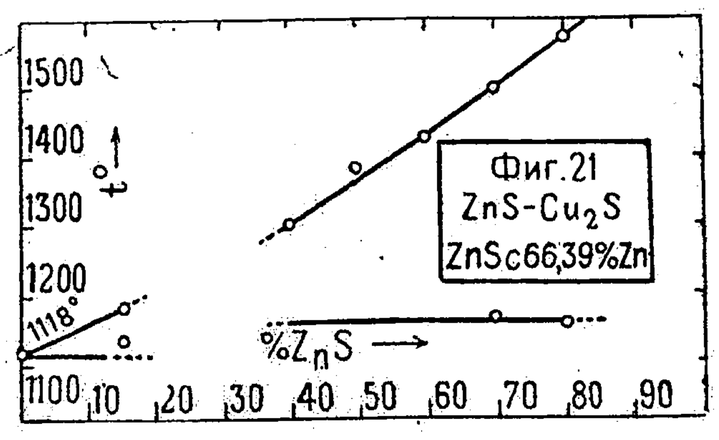

Фиг.18
PbSO4-K2SO4
1071°
α
1080°
(948°)
837
852°
β
792°
619°
588°
538°
544°
%m PbSO4 →
AB
A2B
t°

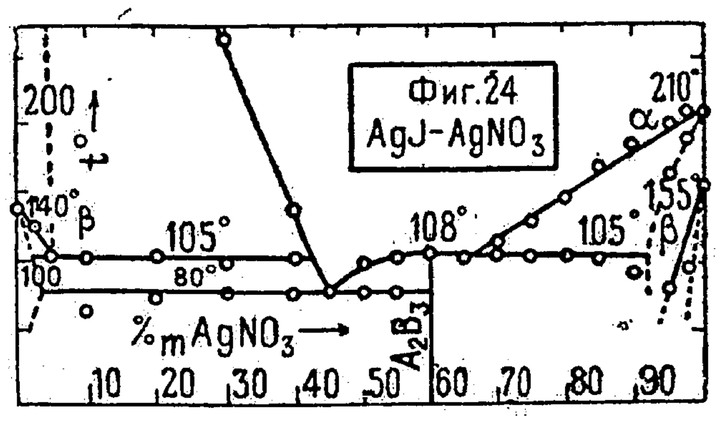

Фиг.17
PbSO4-PbCrO4
1170°
α
985°
934°
874°
864
β
844°α
800
783°β
748°
707γ
%m PbCrO4 →
t°


Фиг.16
SnBr4 - SnJ4
346°
α
150°
β145°
205°
200
29.2°
19.5°
%m SnJ4 →
t°

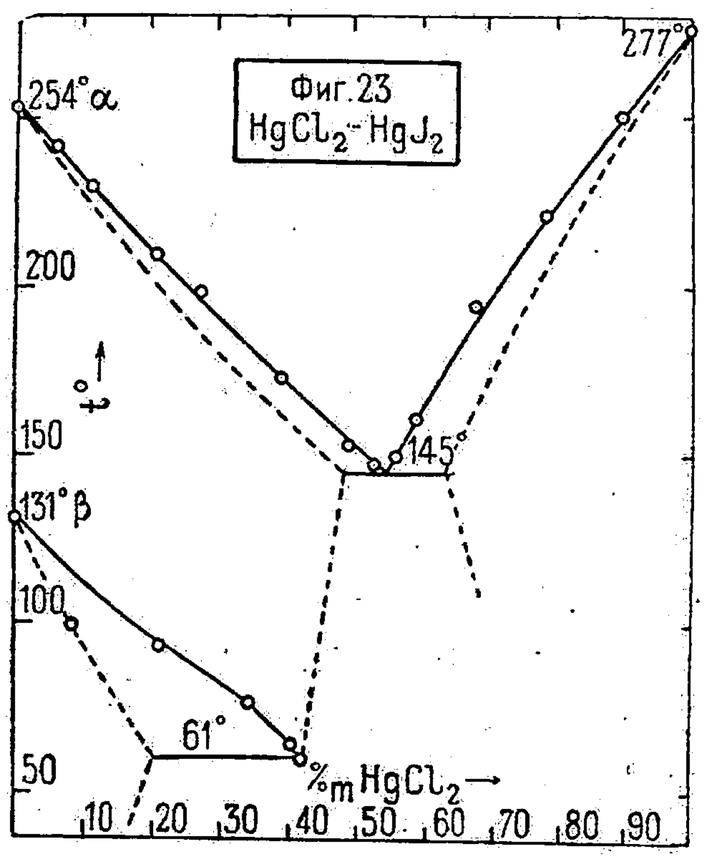

Фиг.20
TlNO3 - KNO3
339°
α
206°α
182°
144°β
133°
129°
β
108°
78°
γ
%m KNO3 →
t°


Фиг.19
TlNO2 - TlNO3
206°
α
149°
143°
β
131°
β130°
%m TlNO2 →
t°

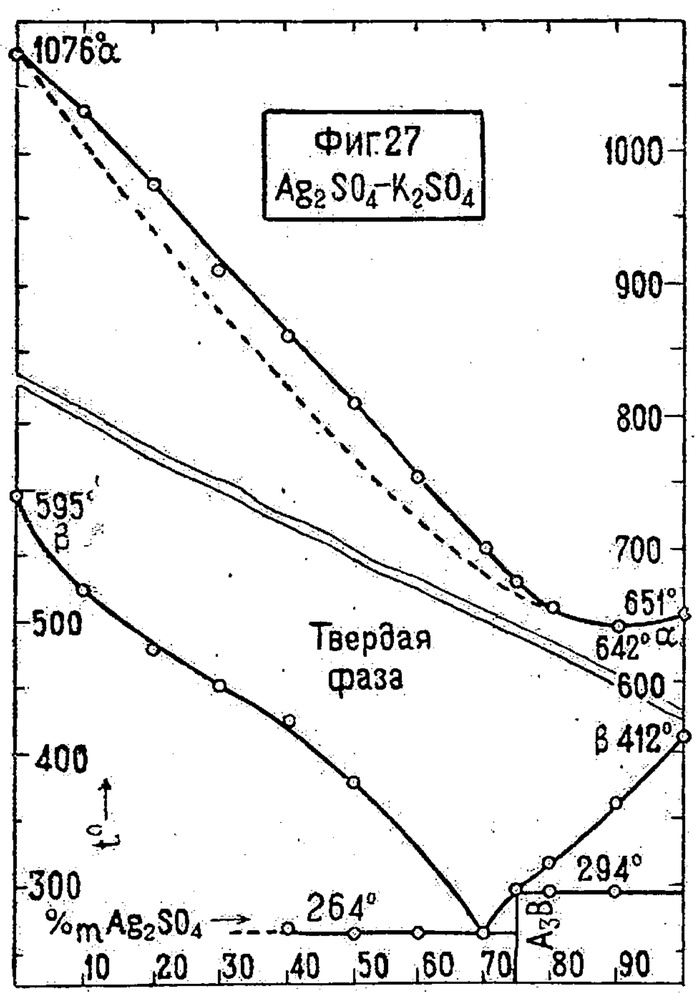

Фиг.21
ZnS - Cu2S
ZnSc66,39%Zn
1118°
%ZnS →
t°


Фиг.24
AgJ - AgNO3
210°
α
155°
β
140°β
105°
108°
105°
80°
%m AgNO3 →
A2B3
t°

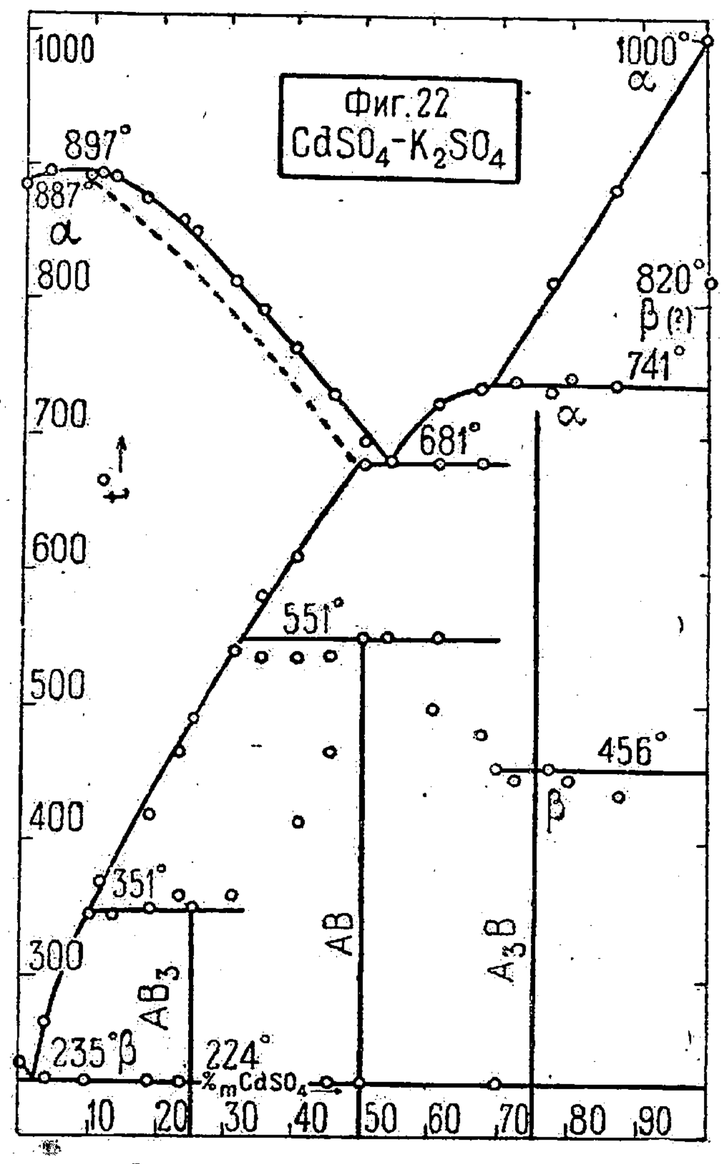
Фиг. 23
$HgCl_2$–HgJ_2



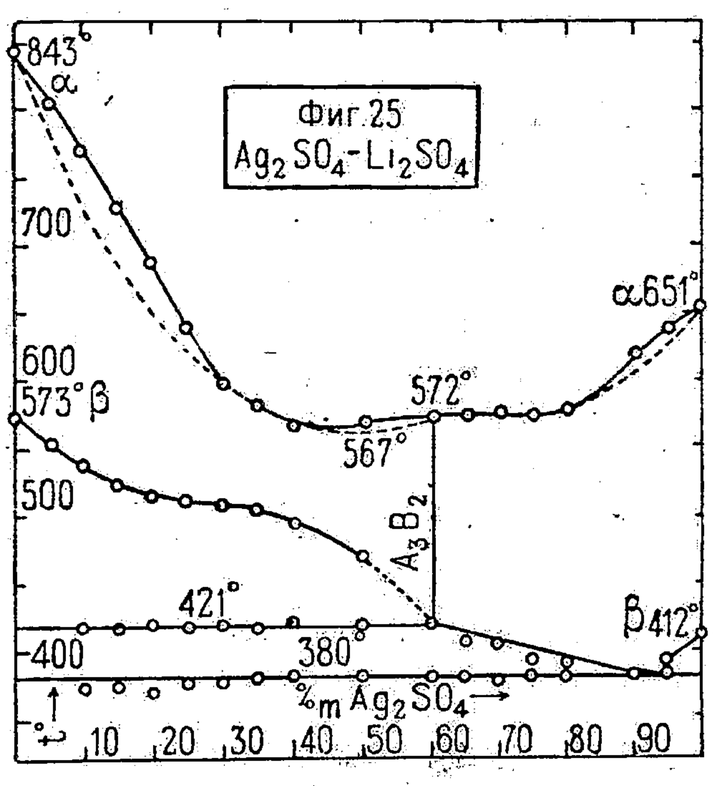
Фиг. 27
Ag_2SO_4–K_2SO_4



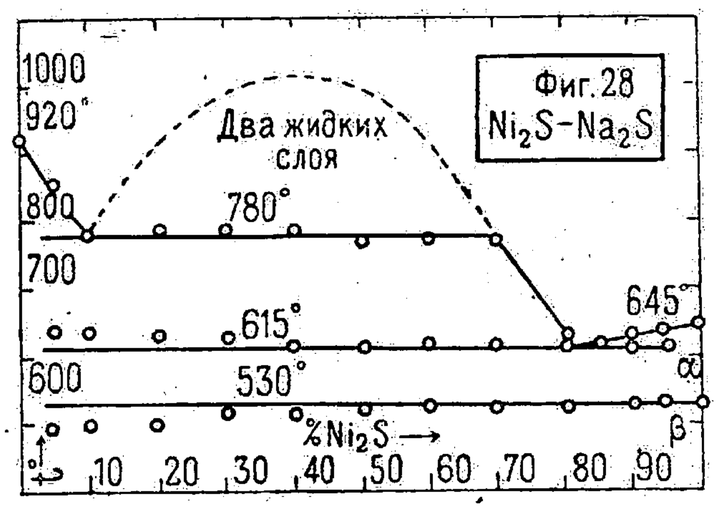
Фиг. 22
$CdSO_4$–K_2SO_4



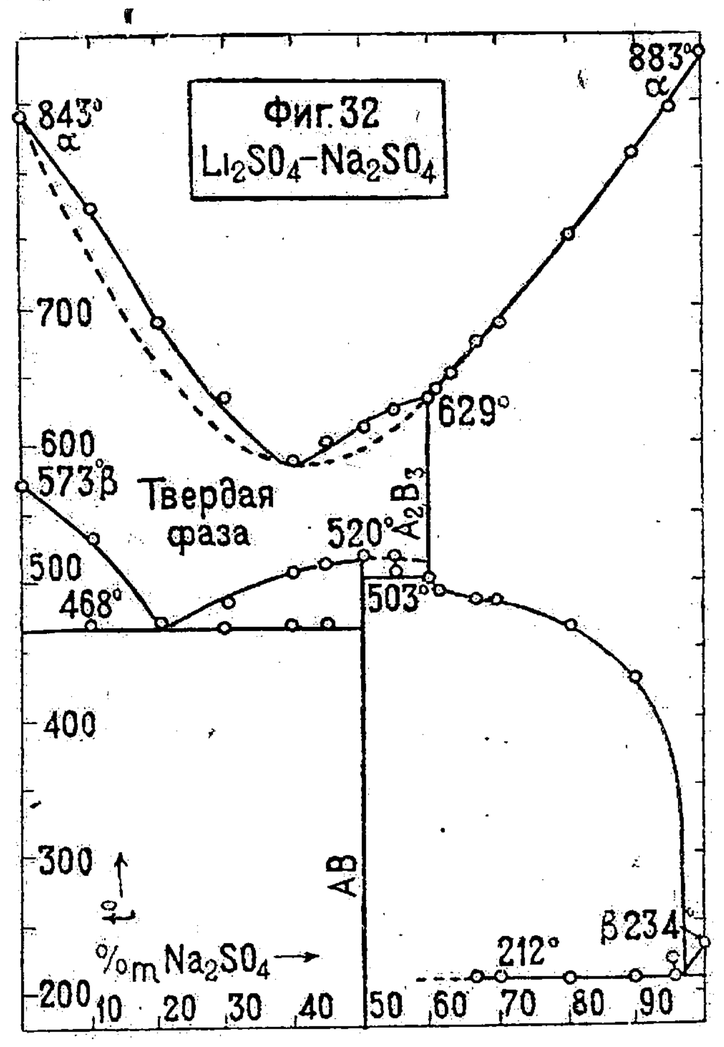
Фиг. 25
Ag_2SO_4–Li_2SO_4



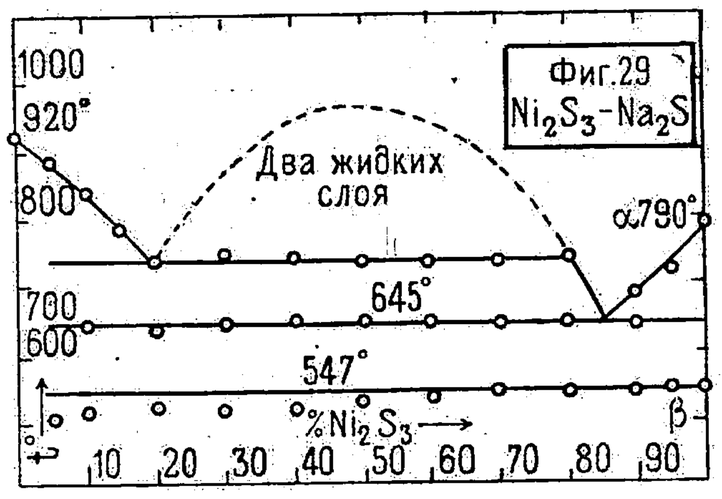
Фиг. 28
Ni_2S–Na_2S



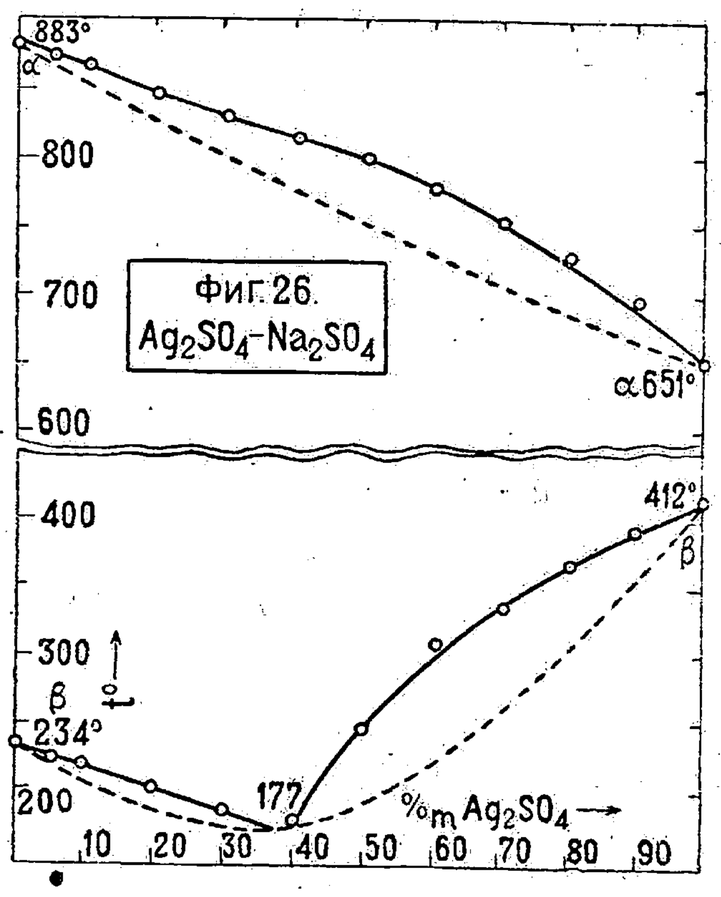
Фиг. 32
Li_2SO_4–Na_2SO_4



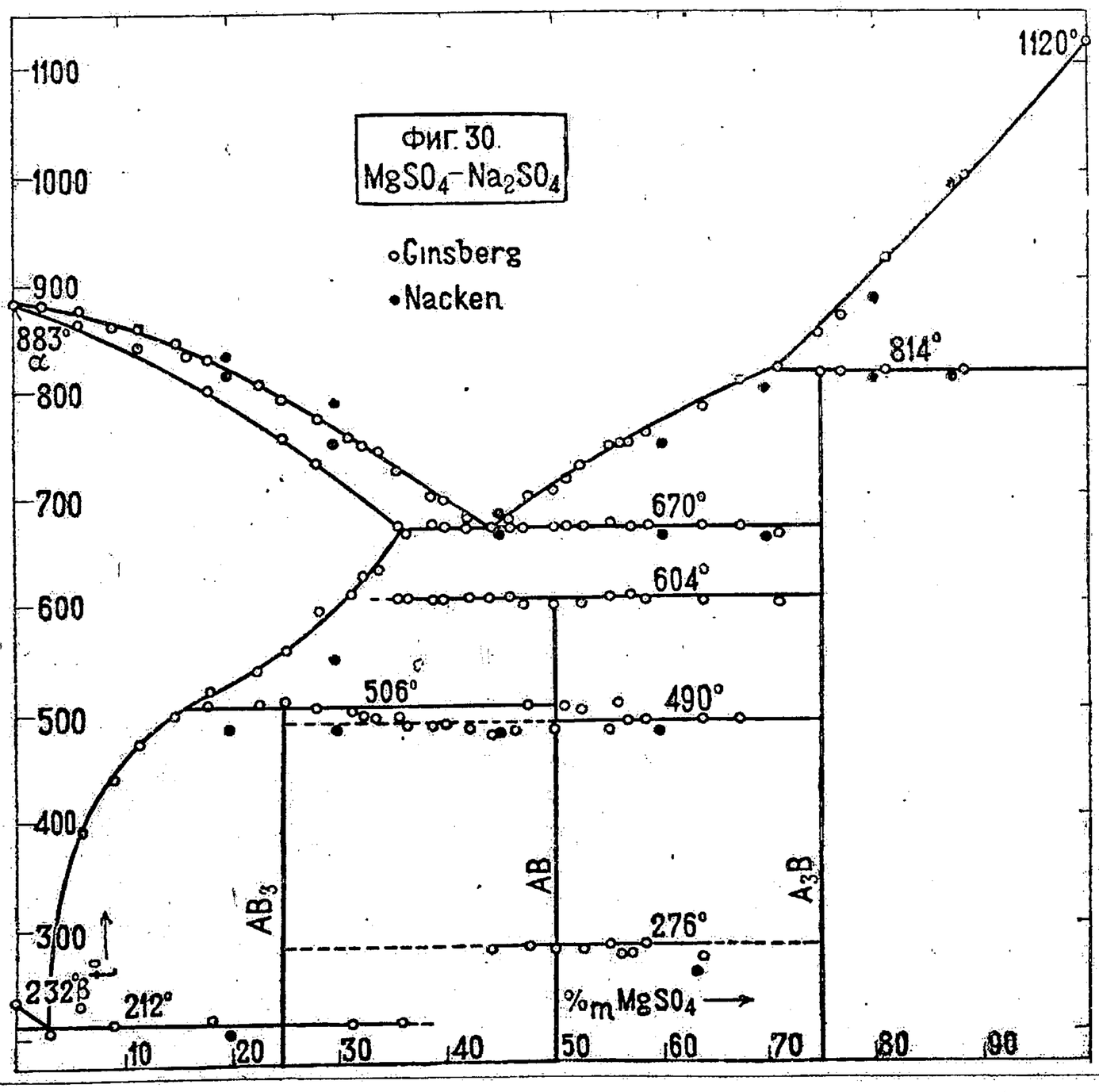
Фиг. 29
Ni_2S_3–Na_2S



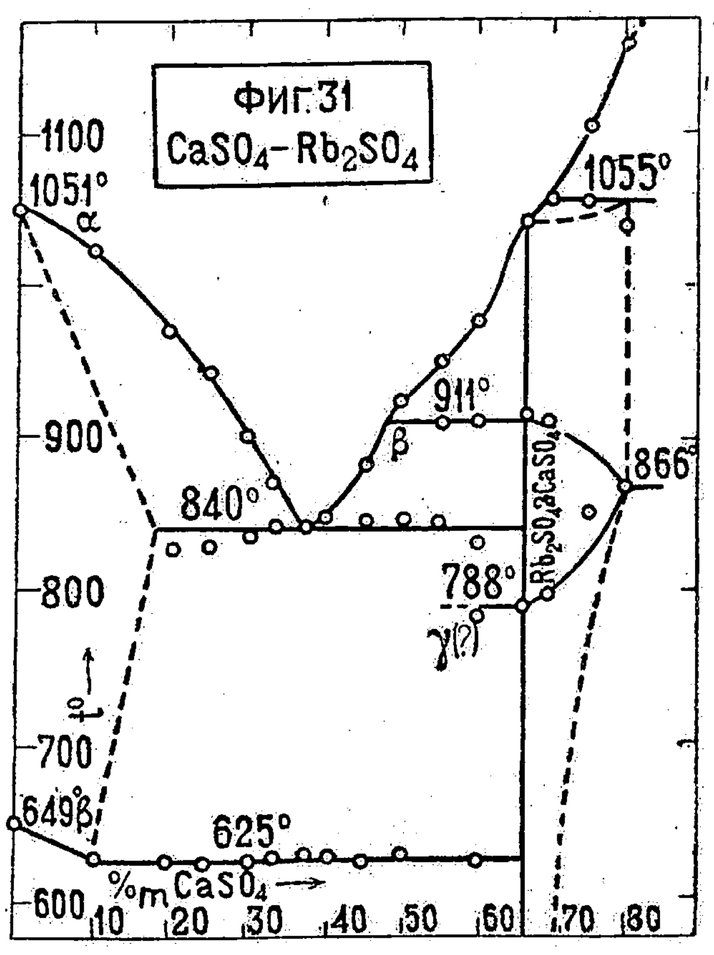
Фиг. 26.
Ag_2SO_4–Na_2SO_4

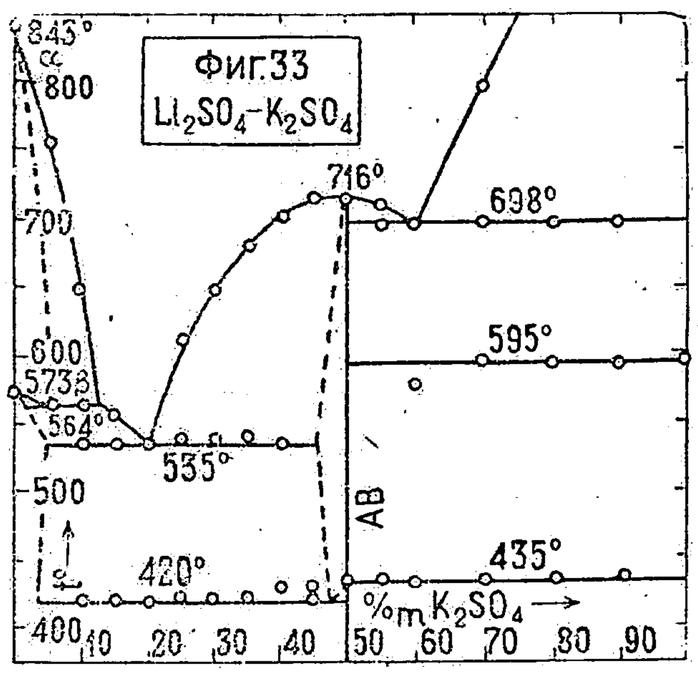


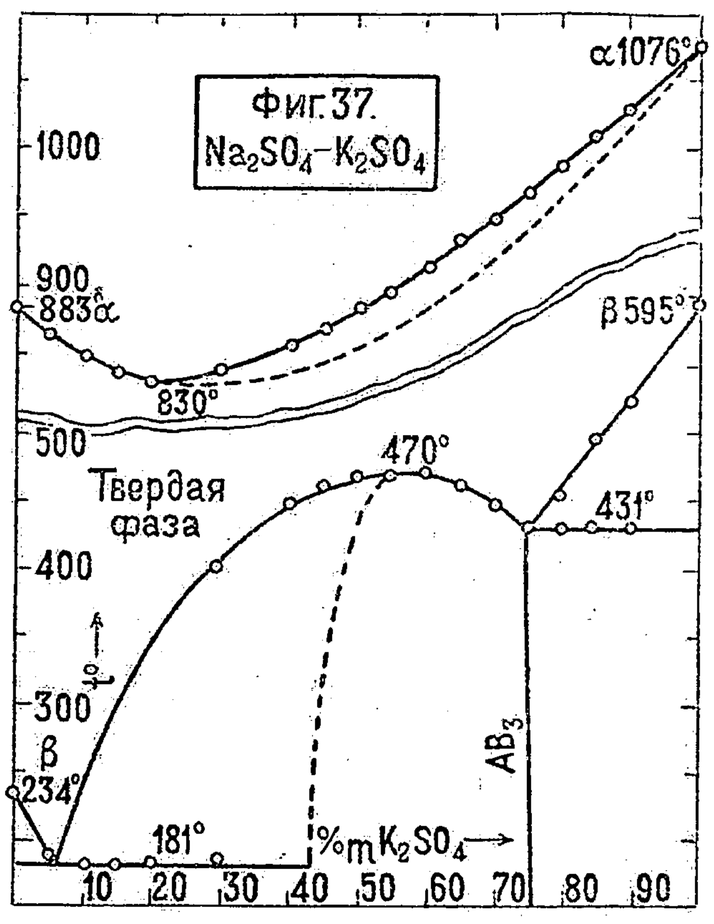
Фиг. 30.
$MgSO_4$–Na_2SO_4

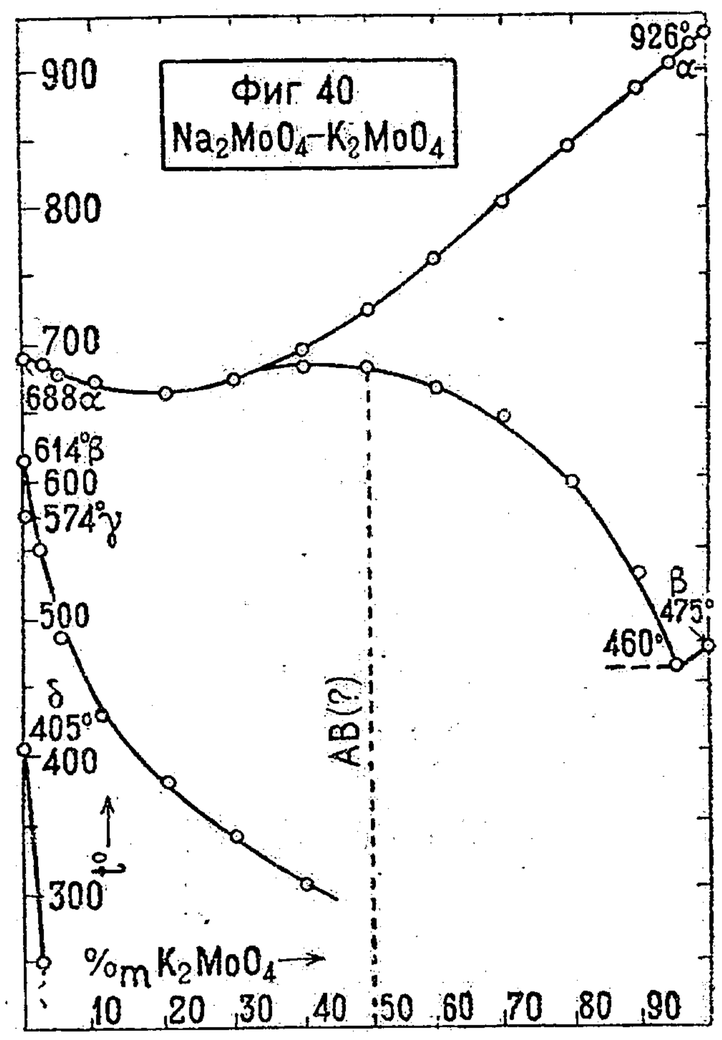


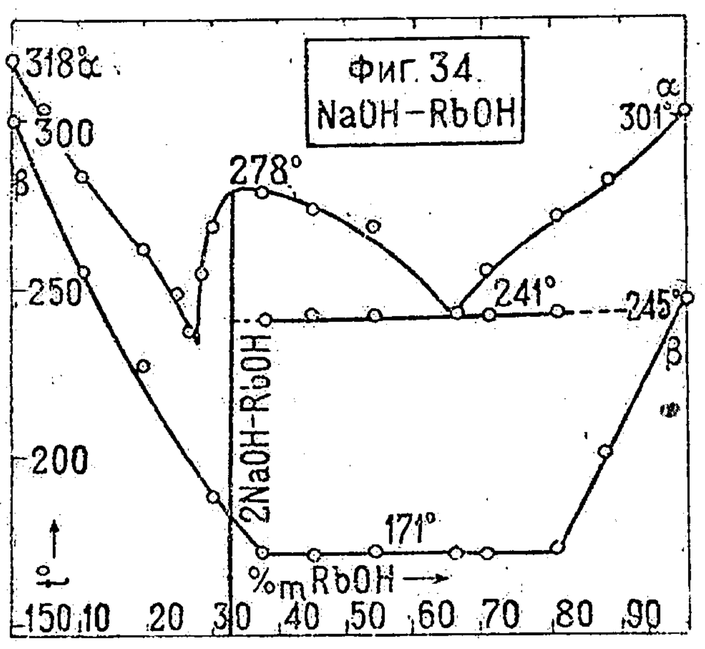
Фиг. 31
$CaSO_4$–Rb_2SO_4

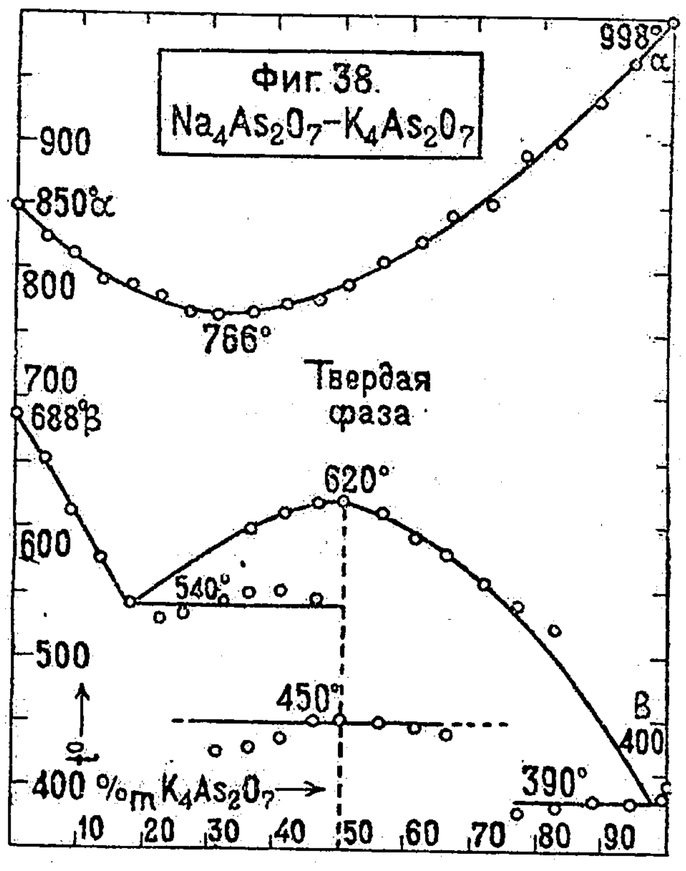


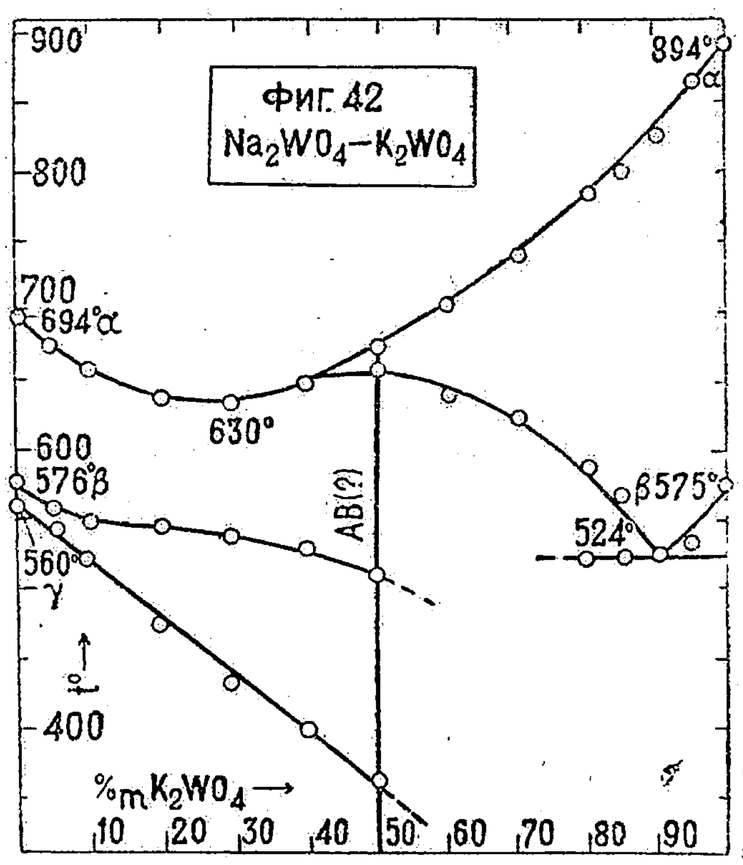

Фиг.33
Li_2SO_4–K_2SO_4
843°
α
800
700
716°
698°
600
573°
564°
595°
535°
500
AB
420°
435°
400
10 20 30 40 50 60 70 80 90
%m K_2SO_4 →

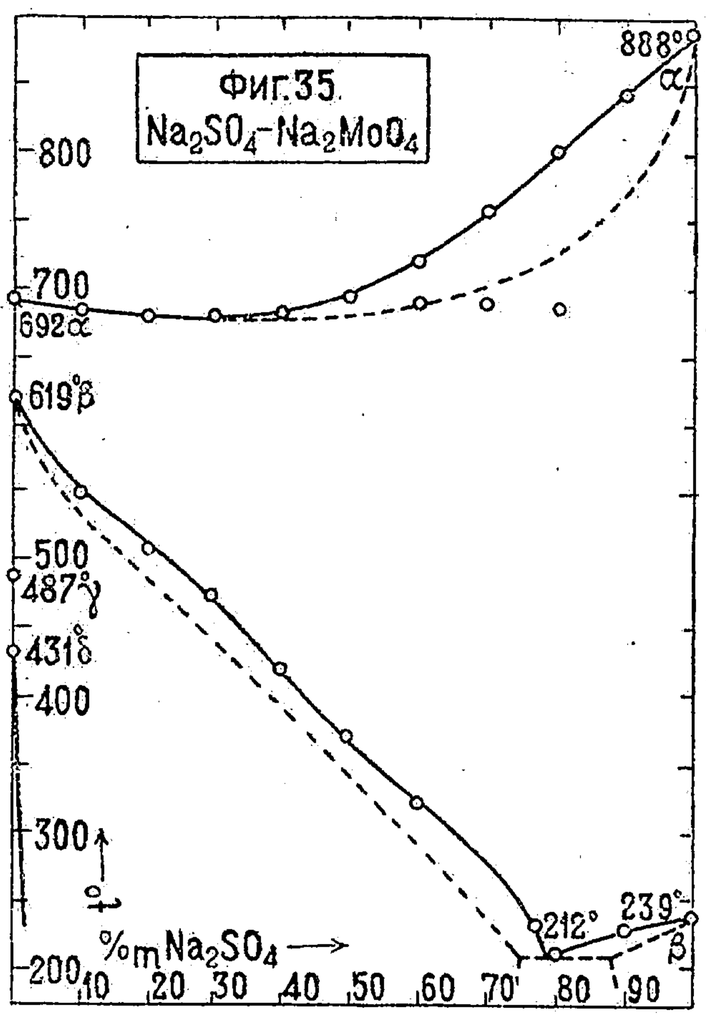

Фиг.37.
Na_2SO_4–K_2SO_4
α1076°
1000
900
883°α
830°
β595°
500
Твердая фаза
470°
431°
400
t°
300
β
234°
181°
AB3
%m K_2SO_4 →
10 20 30 40 50 60 70 80 90

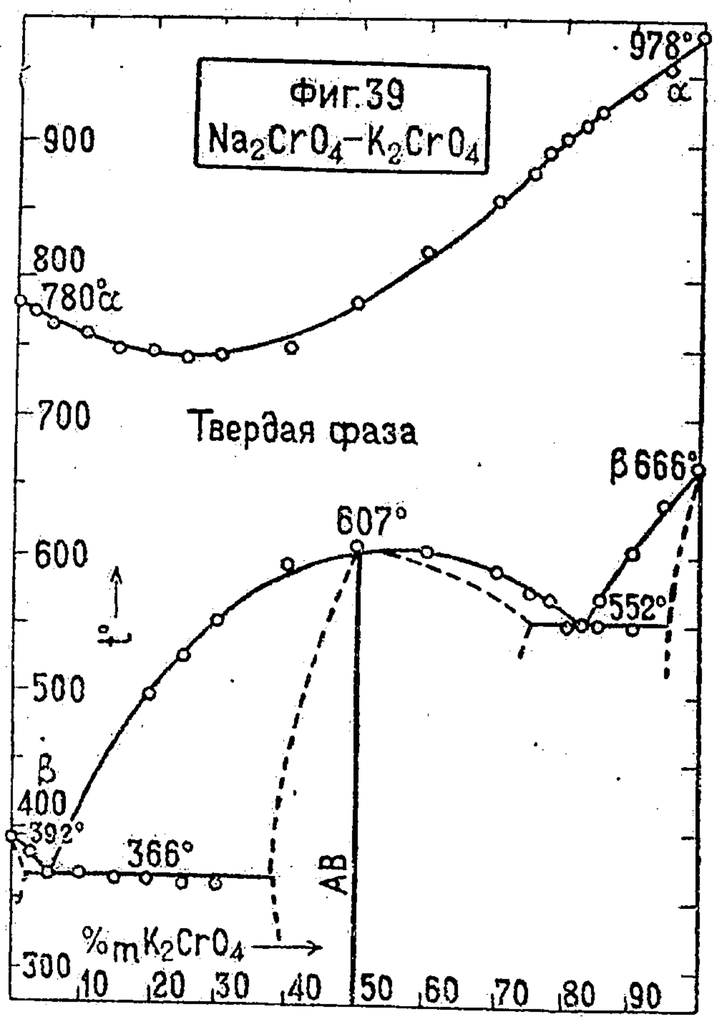

Фиг 40
Na_2MoO_4–K_2MoO_4
926°
α
900
800
700
688°α
614°β
600
574°γ
500
β
475°
460°
δ
405°
400
AB(?)
t°
300
%m K_2MoO_4 →
10 20 30 40 50 60 70 80 90

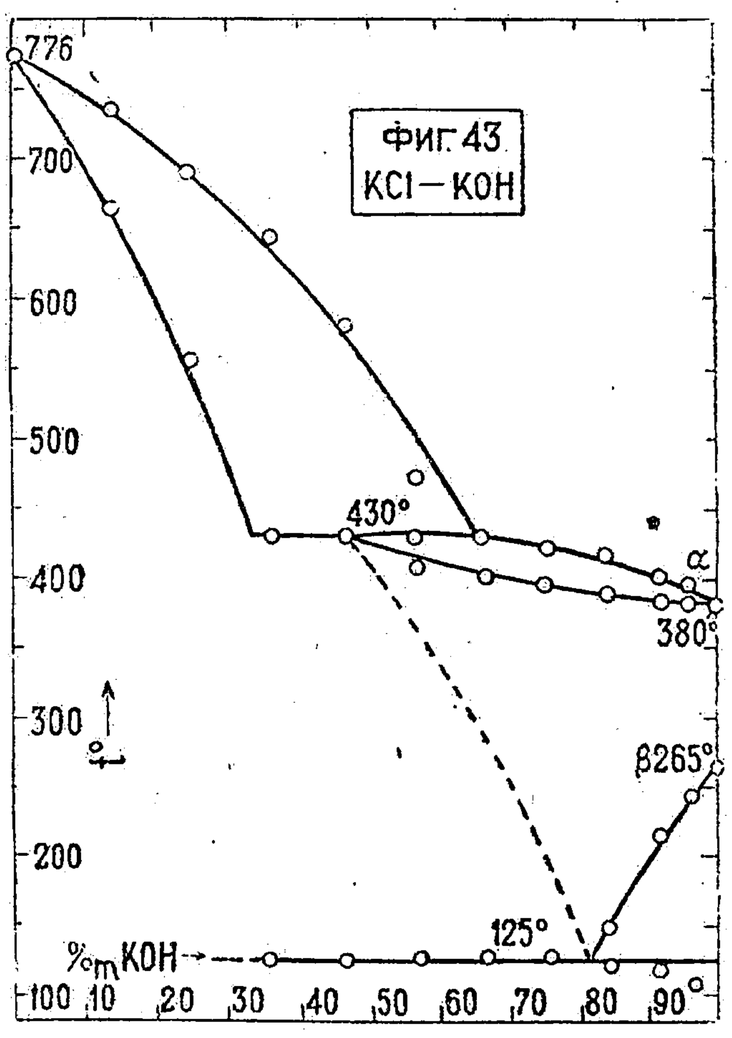

Фиг. 34.
NaOH–RbOH
318°α
300
β
278°
301°
α
250
241°
245°
2NaOH-RbOH
β
200
171°
t°
%m RbOH →
150 10 20 30 40 50 60 70 80 90

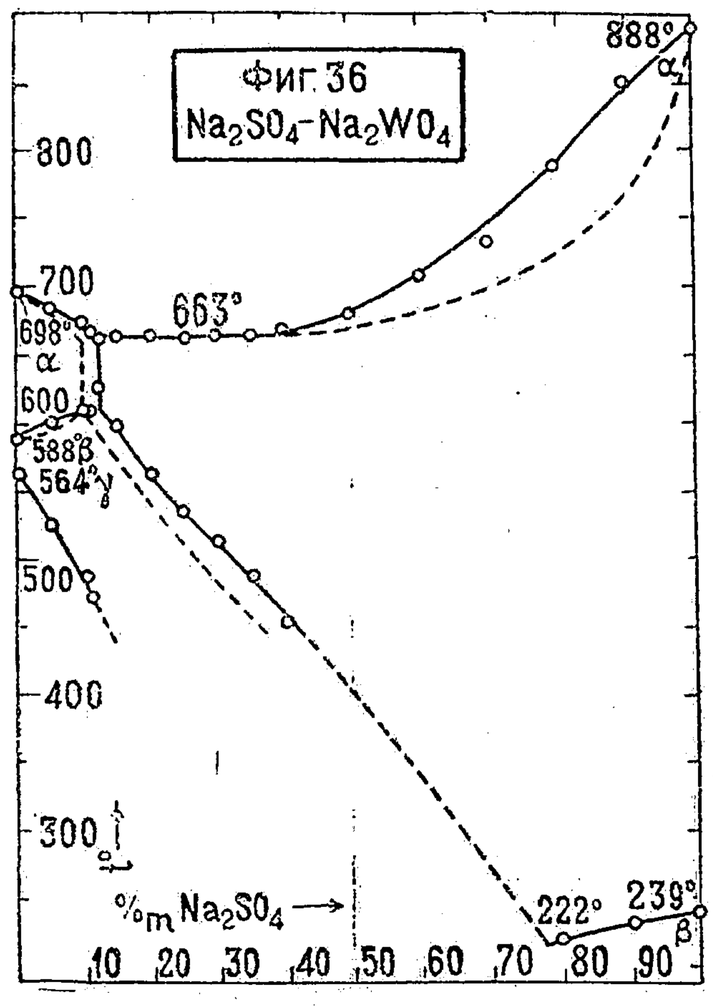

Фиг. 38.
$Na_4As_2O_7$–$K_4As_2O_7$
998°
α
900
850°α
800
766°
700
Твердая фаза
688°β
620°
600
540°
500
450°
t°
β
400
390°
400 %m $K_4As_2O_7$ →
10 20 30 40 50 60 70 80 90

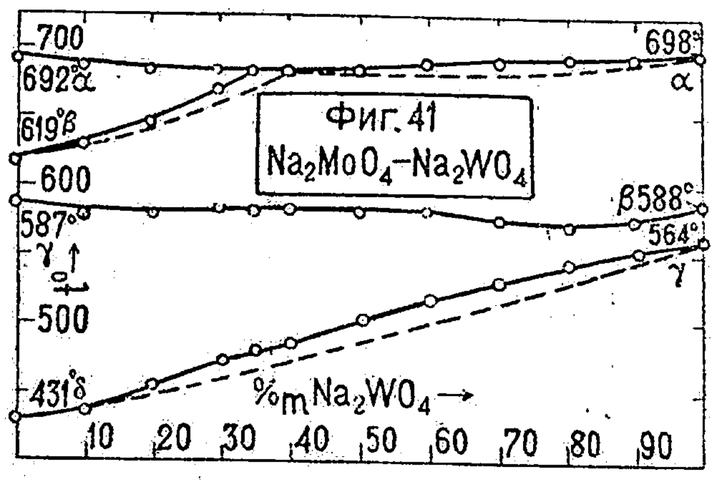

Фиг. 42
Na_2WO_4–K_2WO_4
894°
α
900
800
700
694°α
630°
600
576°β
AB(?)
β575°
524°
560°
γ
t°
400
%m K_2WO_4 →
10 20 30 40 50 60 70 80 90

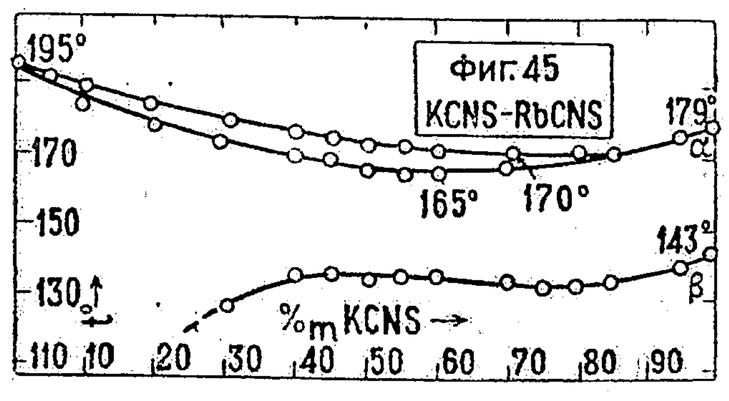

Фиг.35.
Na_2SO_4–Na_2MoO_4
888°
α
800
700
692°α
619°β
500
487°γ
431°δ
400
300
t°
%m Na_2SO_4 →
212°
239°
β
200
10 20 30 40 50 60 70 80 90

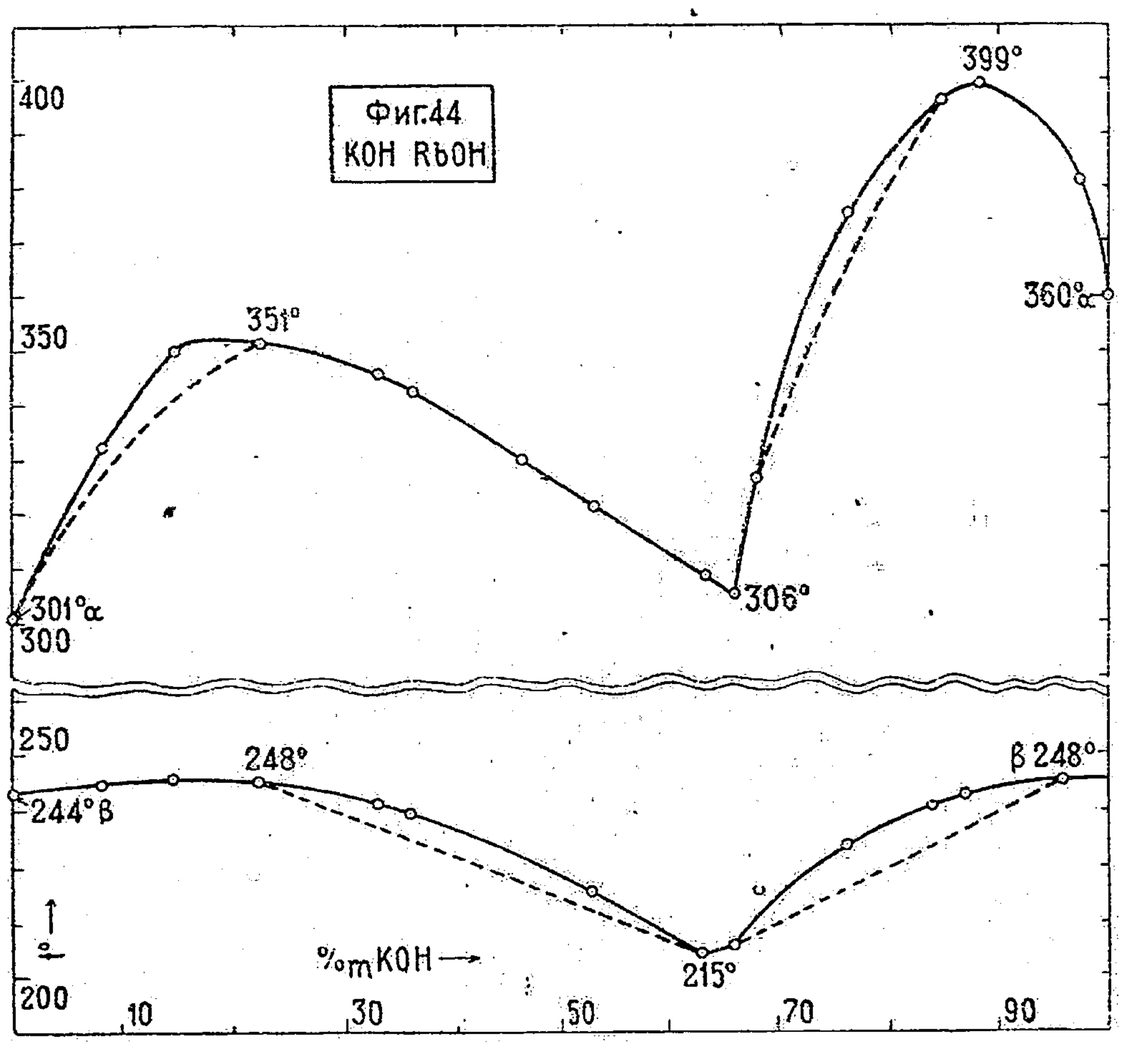

Фиг.39
Na_2CrO_4–K_2CrO_4
978°
α
900
800
780°α
700
Твердая фаза
β666°
607°
600
552°
t°
500
β
400
392°
366°
AB
%m K_2CrO_4 →
300
10 20 30 40 50 60 70 80 90

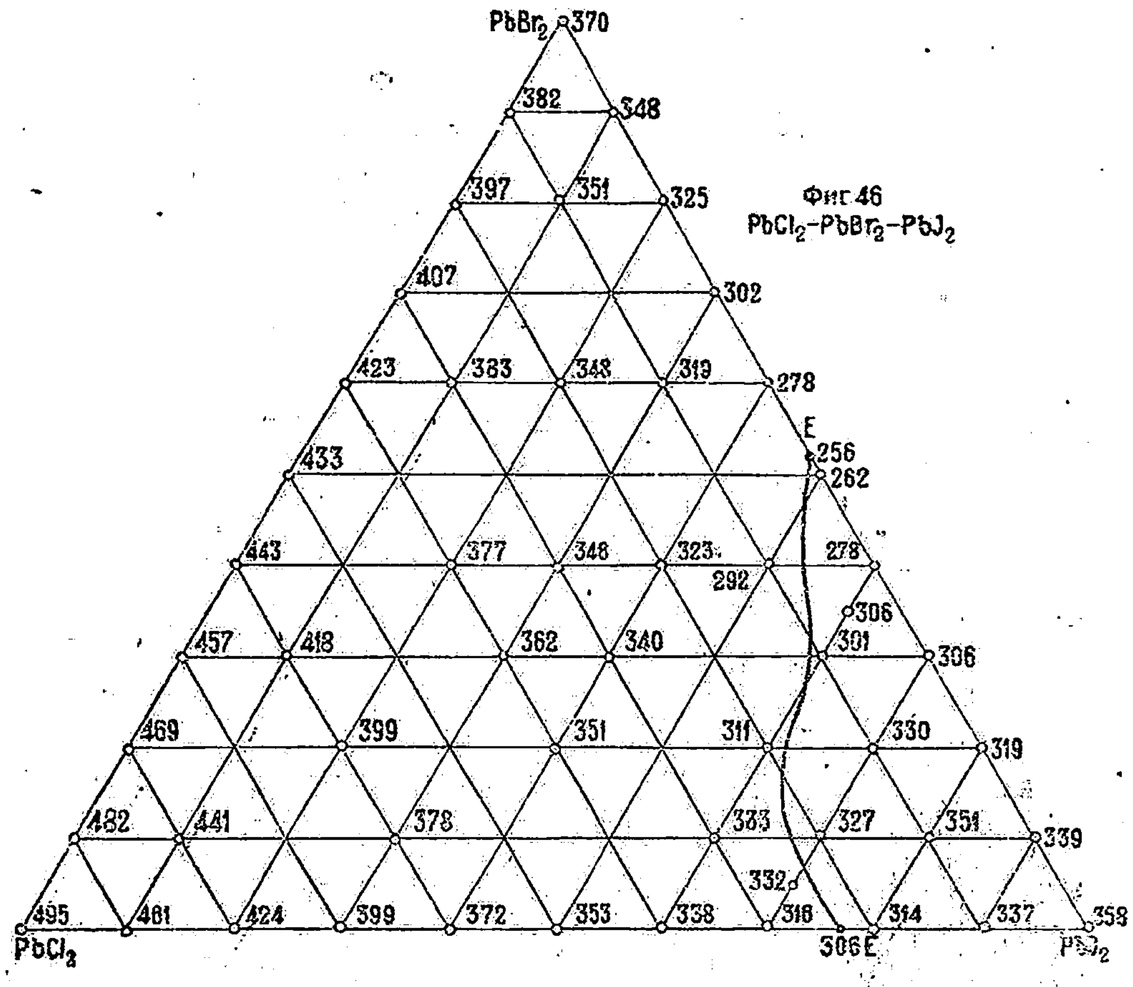

Фиг.43
KCl–KOH
776
700
600
500
430°
α
380°
400
300
t°
β265°
200
125°
%m KOH →
100 10 20 30 40 50 60 70 80 90°

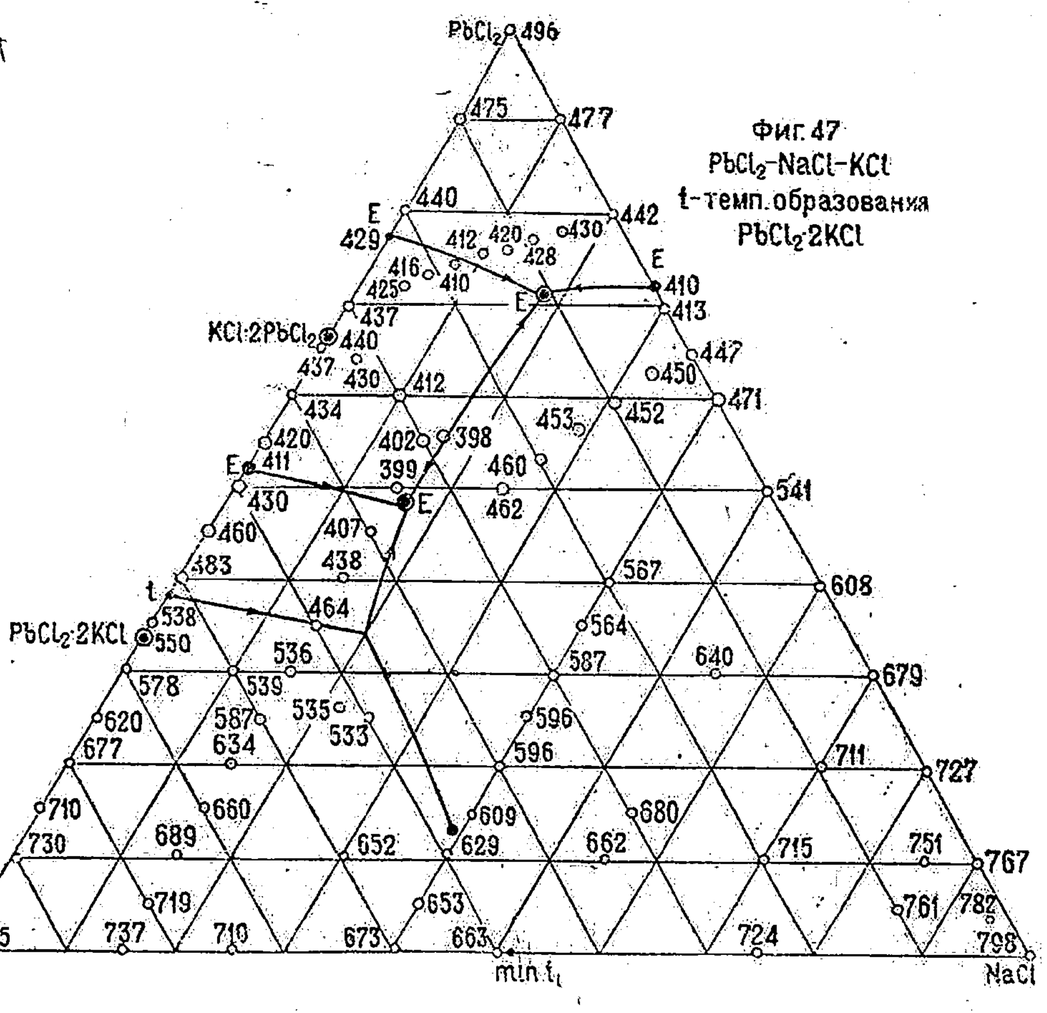

Фиг.36
Na_2SO_4–Na_2WO_4
888°
α
800
700
663°
698°
α
600
588°β
564°γ
500
400
300
t°
%m Na_2SO_4 →
222°
239°
β
200
10 20 30 40 50 60 70 80 90


Фиг. 41
Na_2MoO_4–Na_2WO_4
700
698°
692°α
α
619°β
600
β588°
587°
γ
564°
γ
t°
500
431°δ
%m Na_2WO_4 →
10 20 30 40 50 60 70 80 90

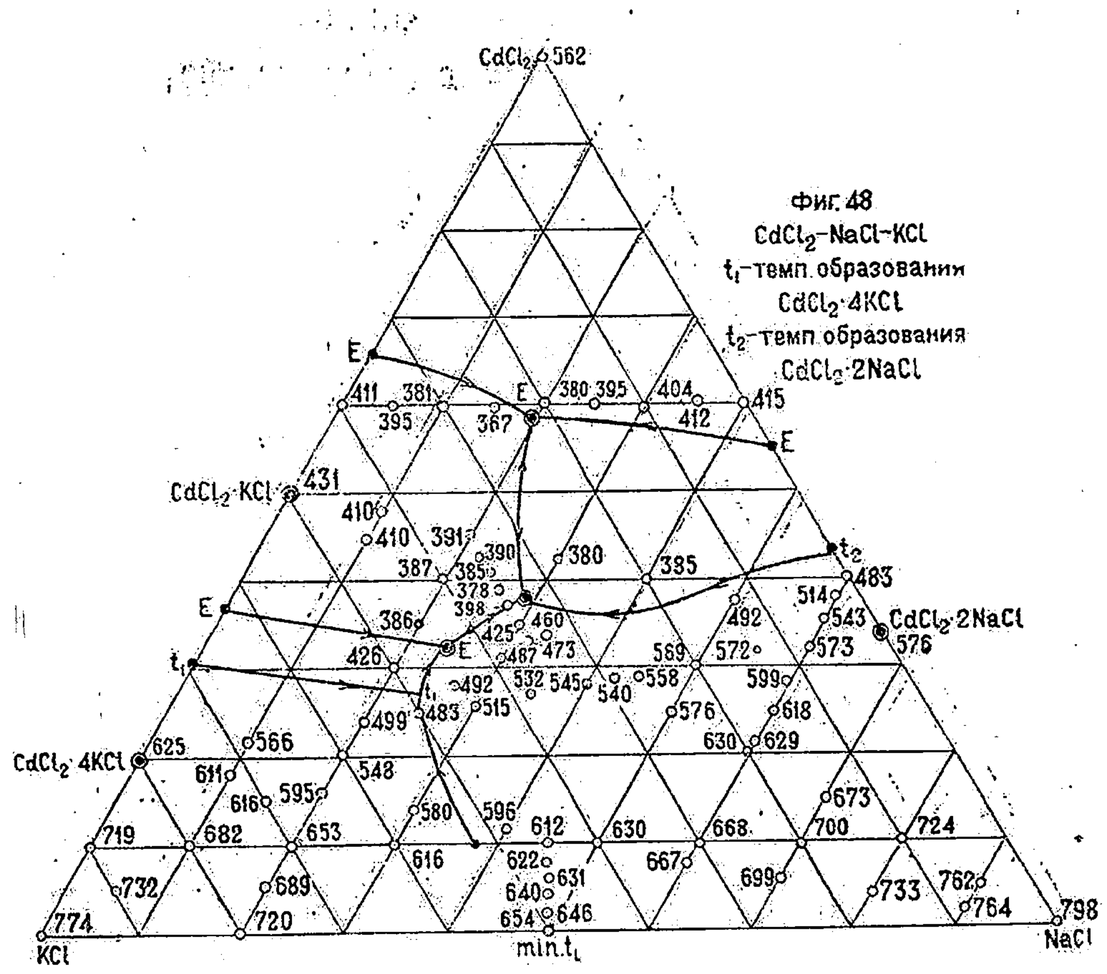

Фиг.45
KCNS–RbCNS
195°
179°
α
170
165°
170°
150
143°
130
t°
β
%m KCNS →
110 10 20 30 40 50 60 70 80 90



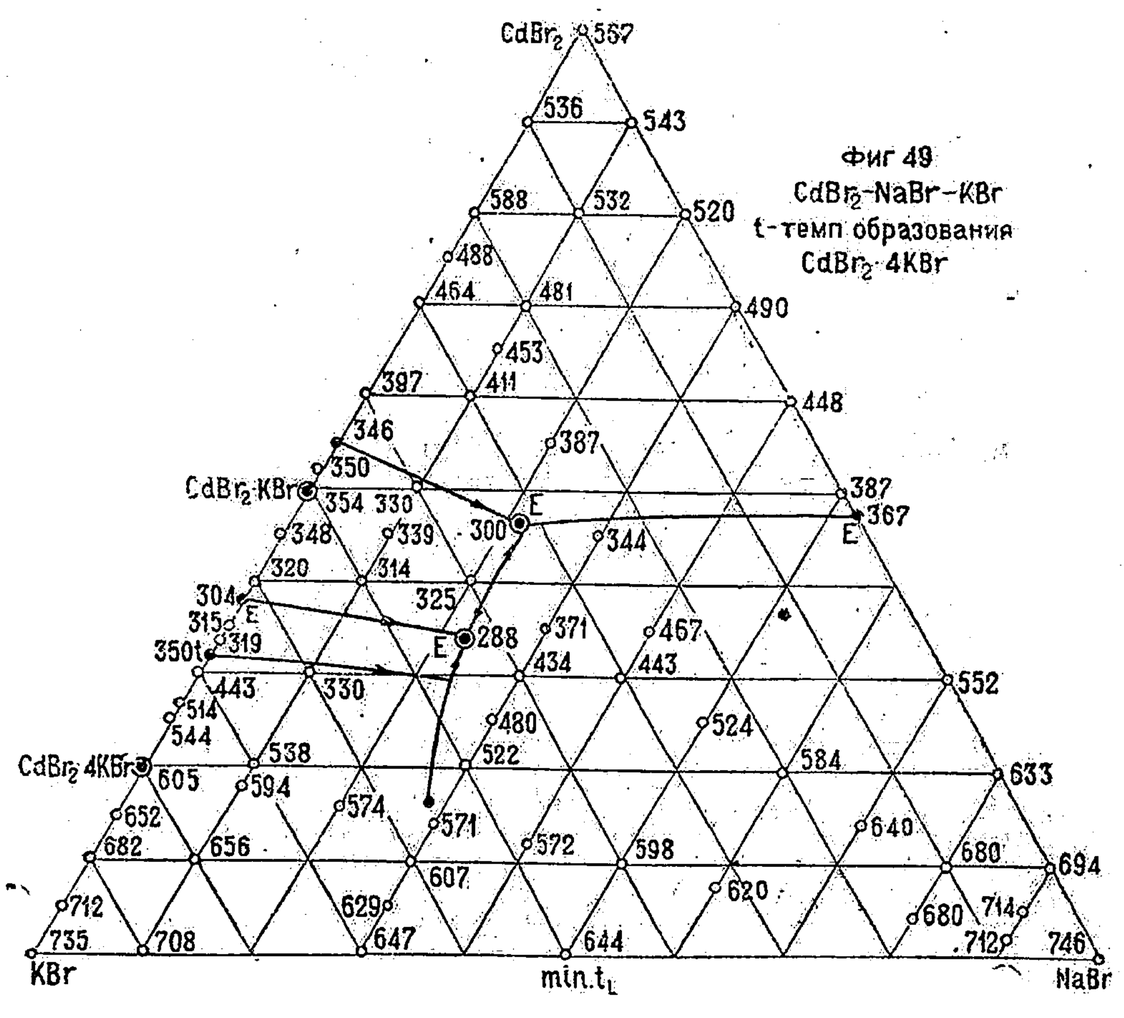




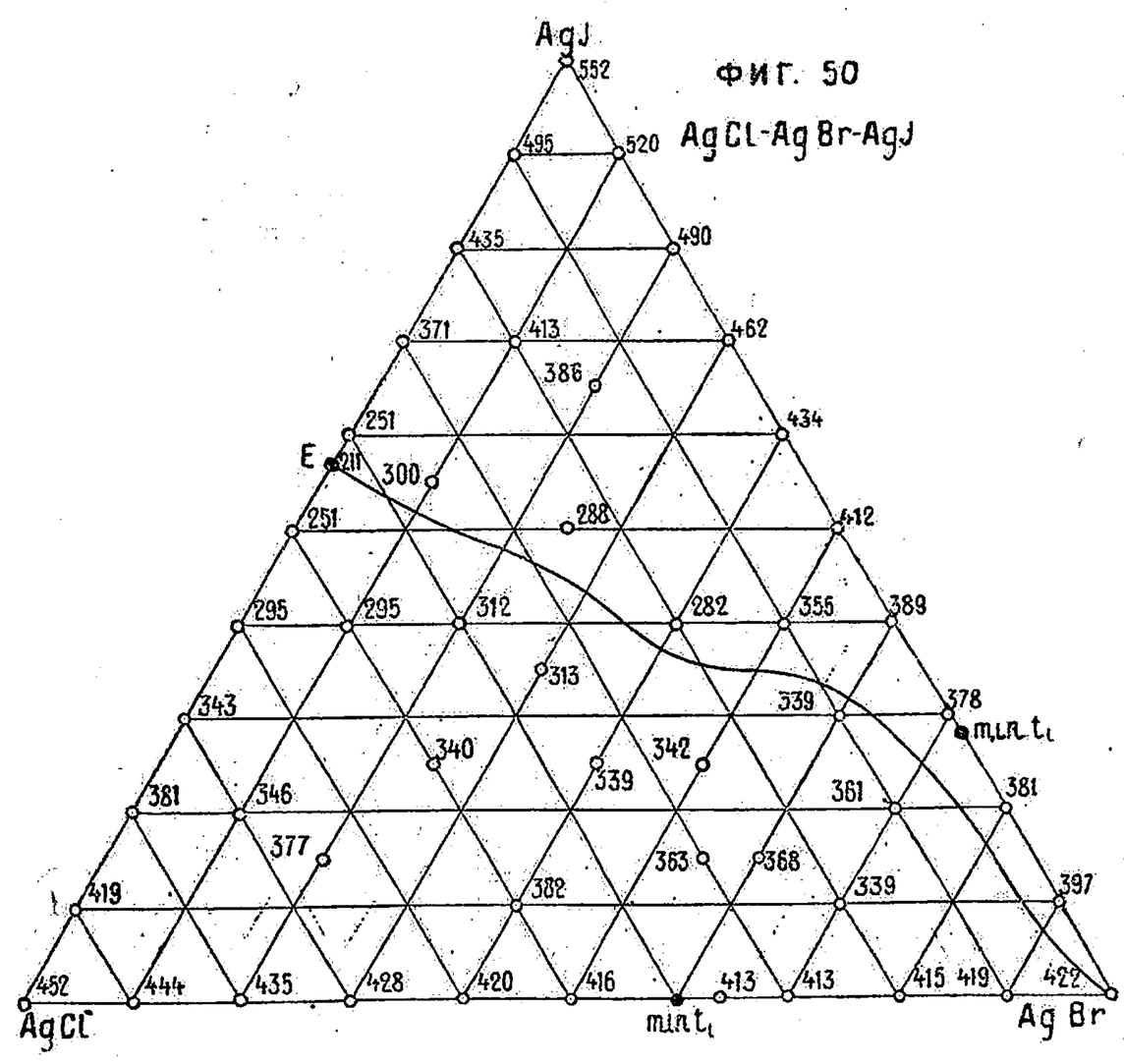
Фиг 47
$PbCl_2$-NaCl-KCl
t-темп. образования
$PbCl_2 \cdot 2KCl$



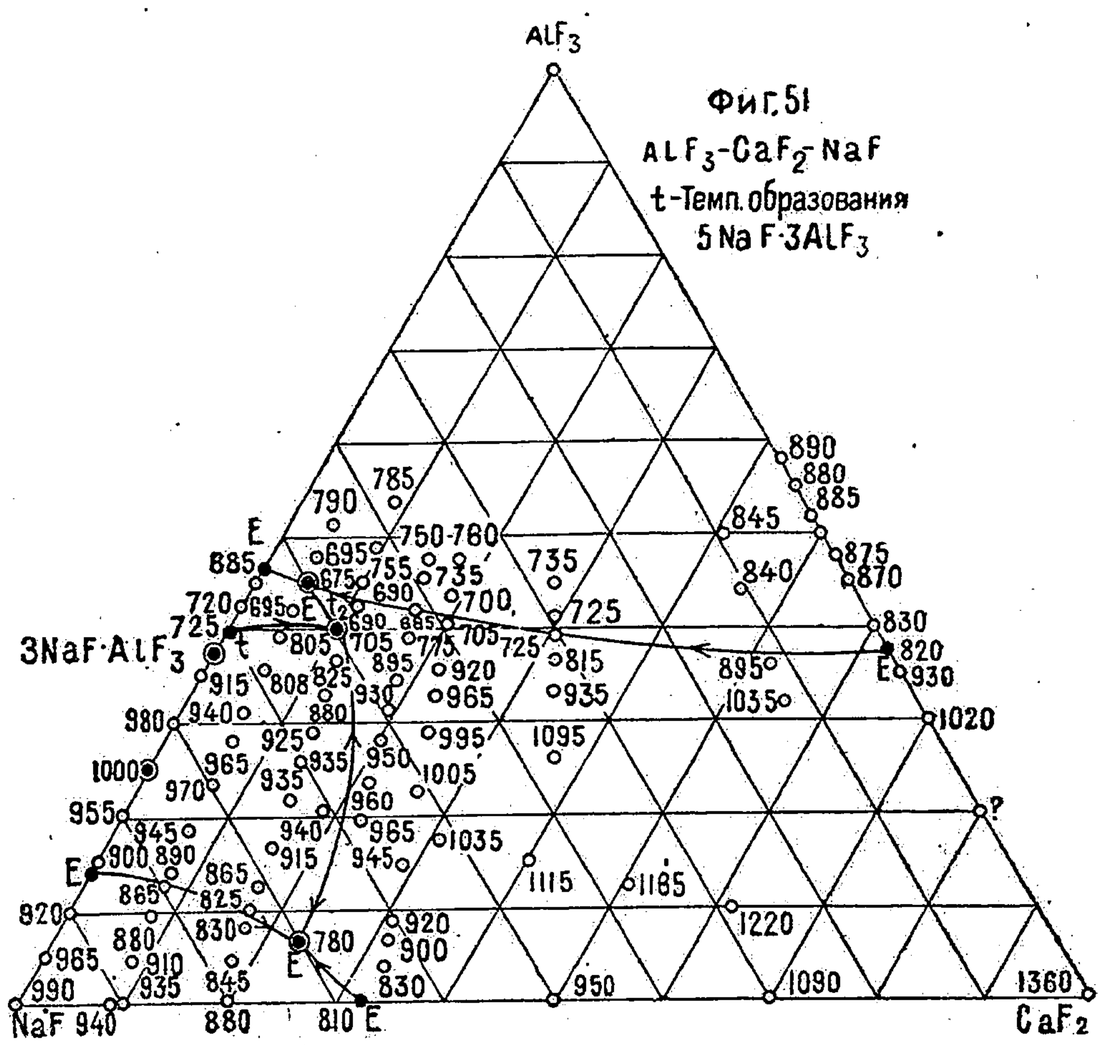
Фиг 48
$CdCl_2$-NaCl-KCl
t_1-темп. образования
$CdCl_2 \cdot 4KCl$
t_2-темп. образования
$CdCl_2 \cdot 2NaCl$

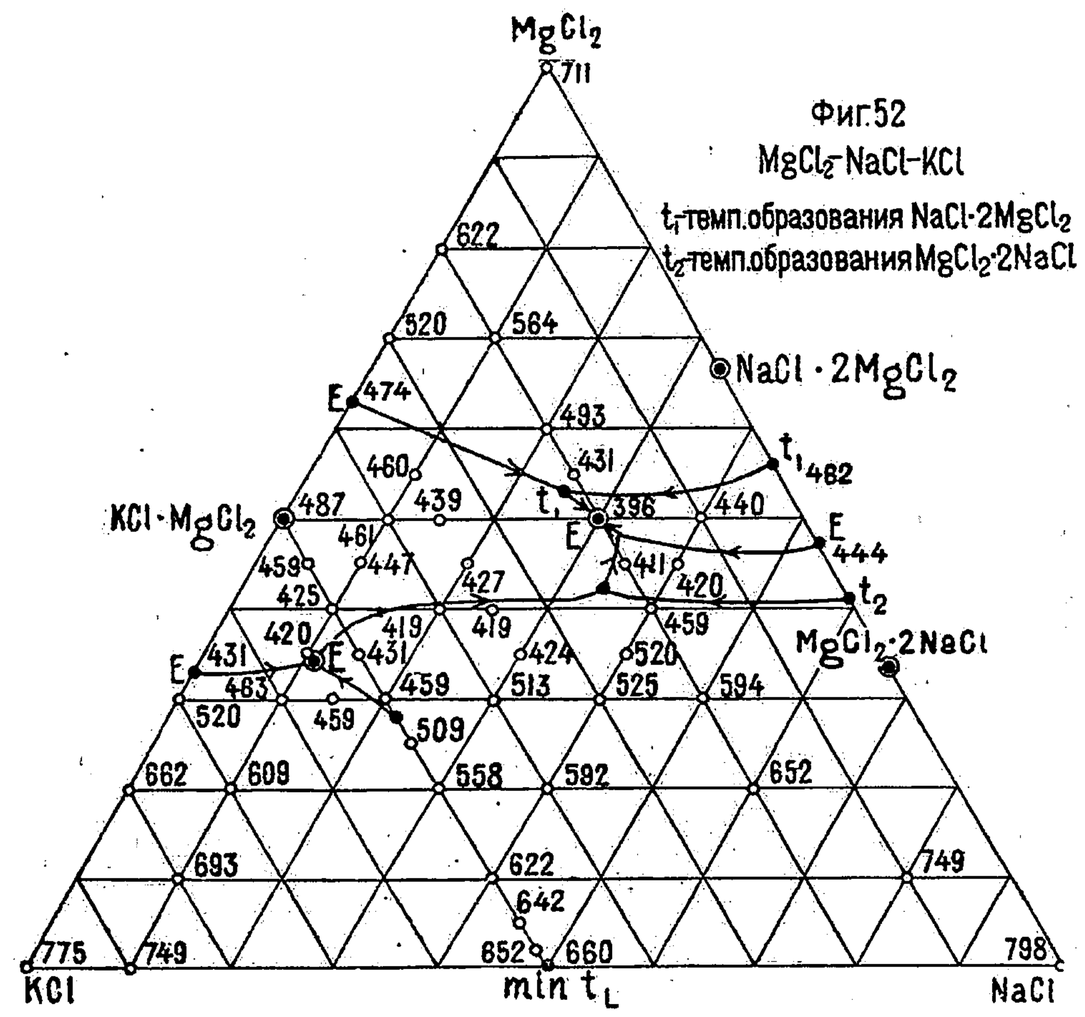


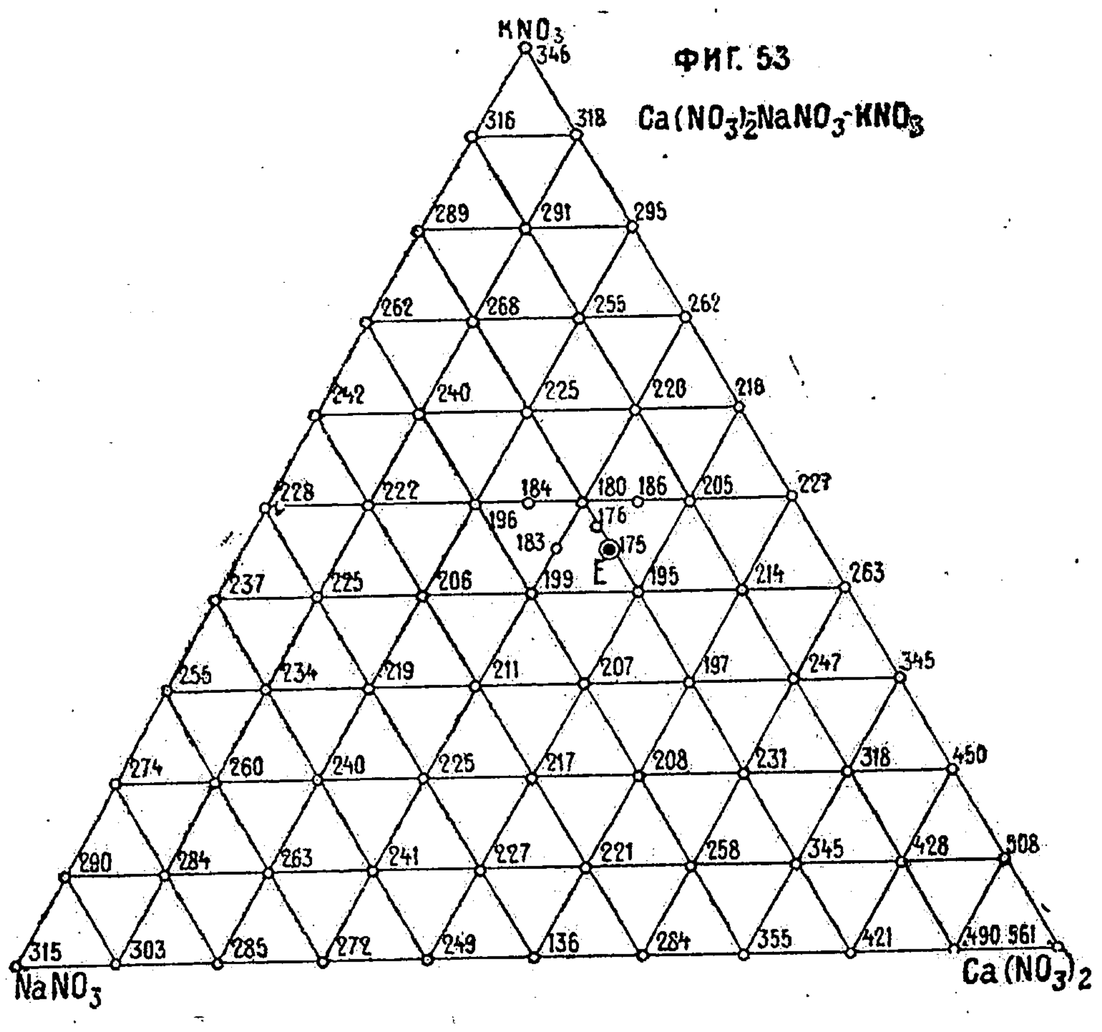
Фиг 49
$CdBr_2$-NaBr-KBr
t-темп образования
$CdBr_2 \cdot 4KBr$

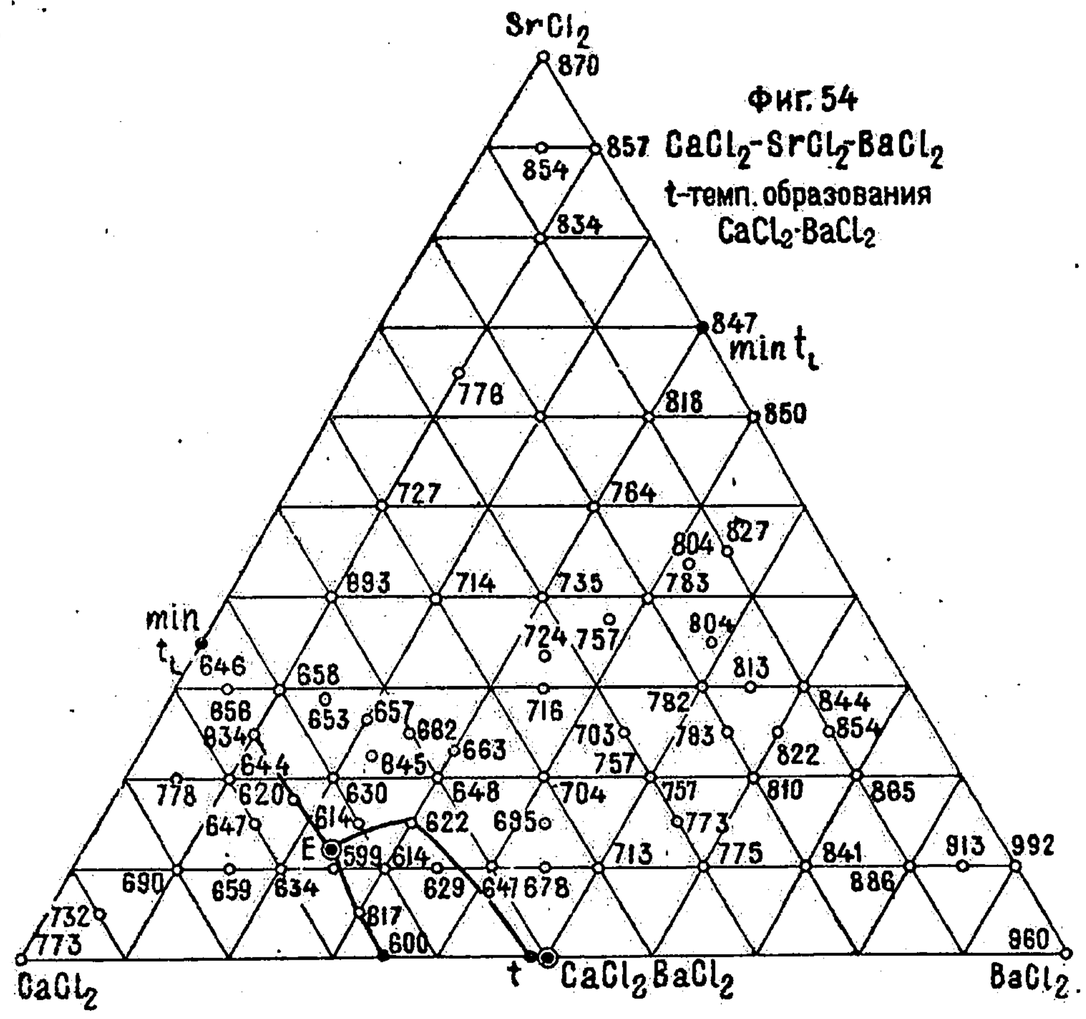


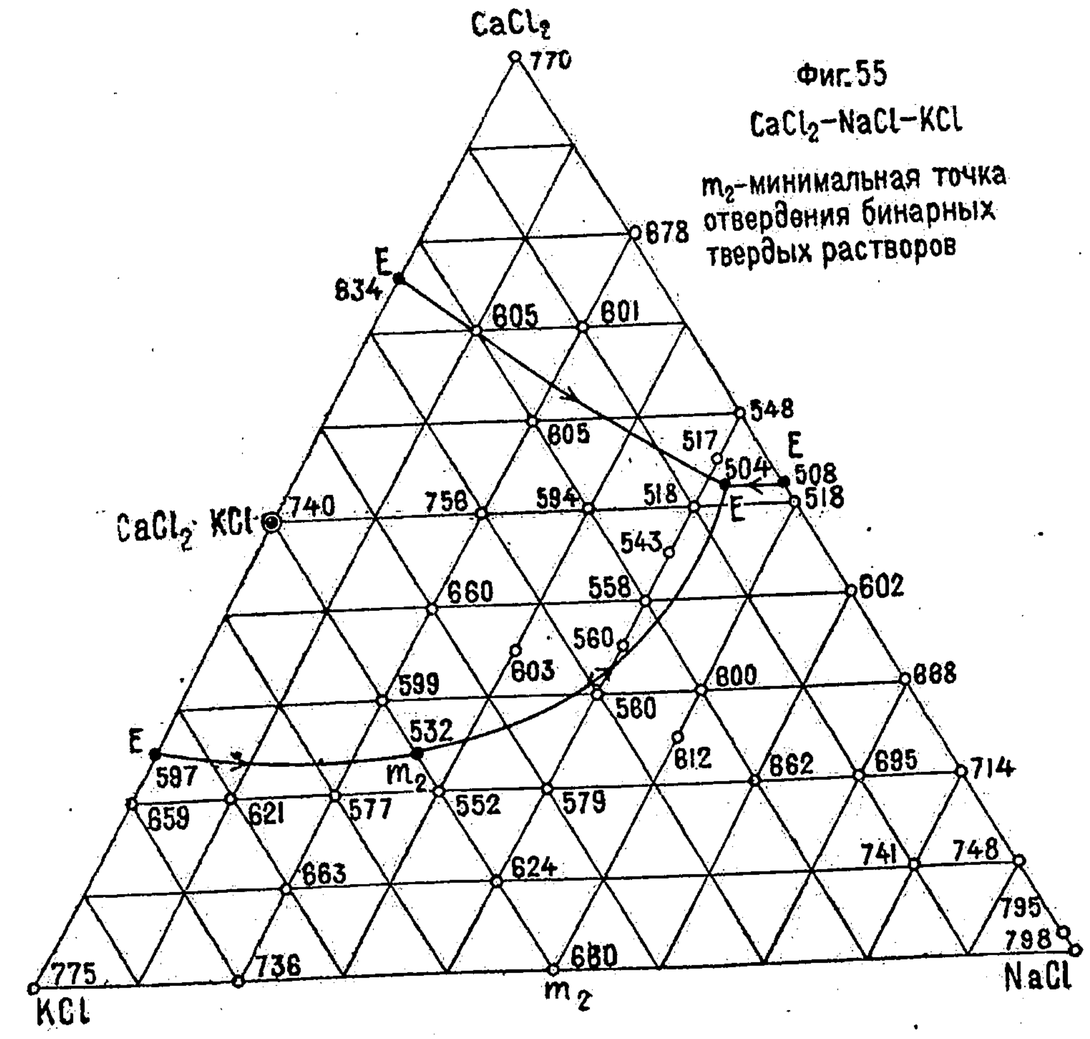
Фиг 50
AgCl-AgBr-AgJ

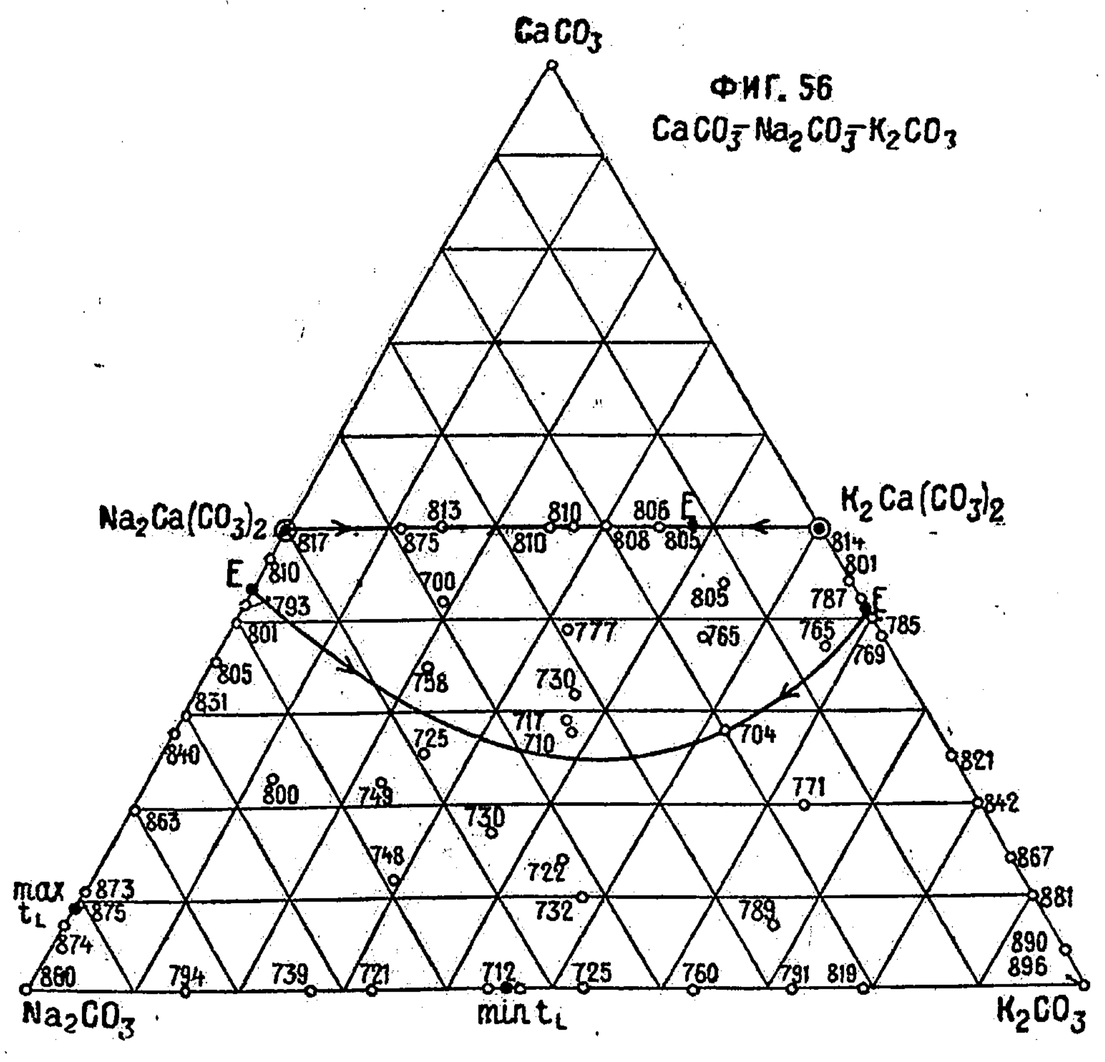

ALF3
Фиг.51
ALF3-CaF2-NaF
t-Темп.образования
5NaF·3ALF3
3NaF·AlF3
NaF 940
CaF2
E
t
?

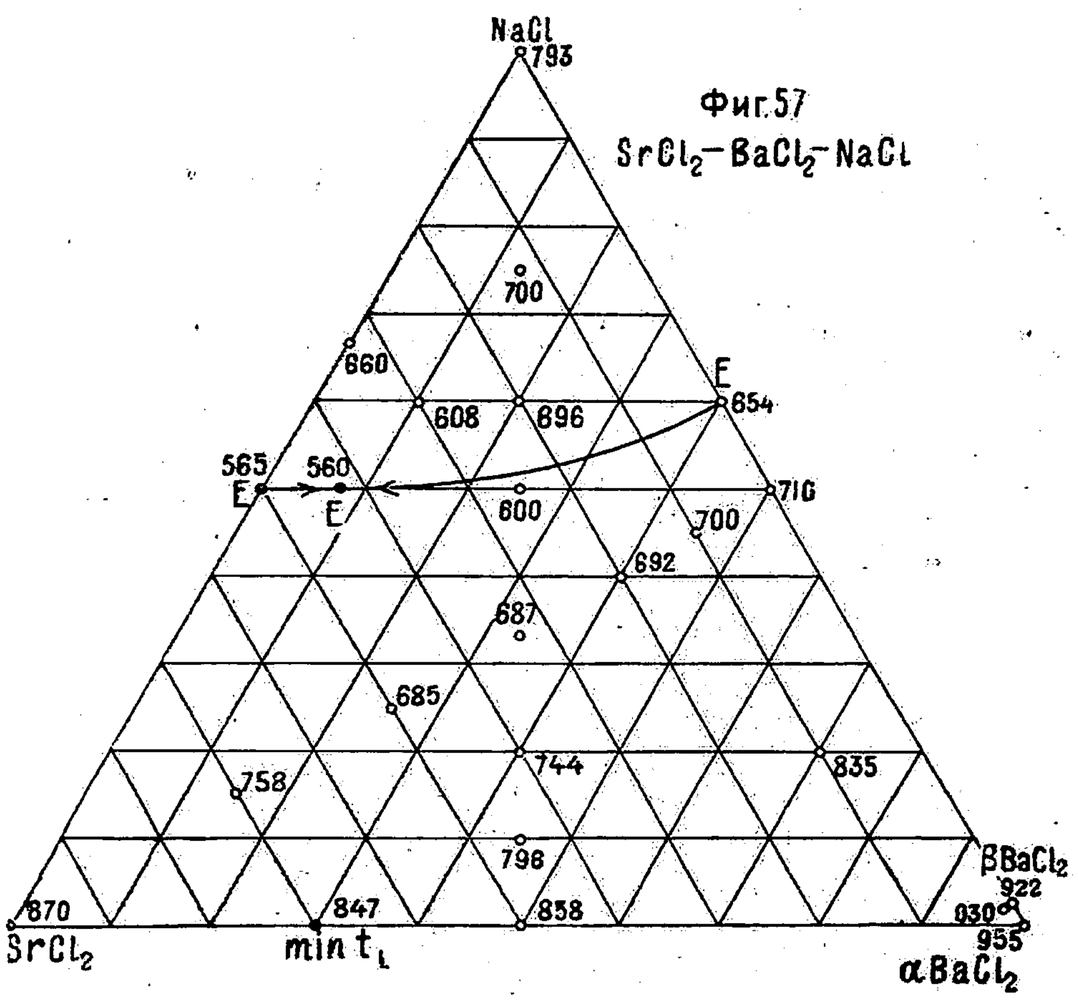

MgCl2
Фиг.52
MgCl2-NaCl-KCl
t1-темп.образования NaCl·2MgCl2
t2-темп.образования MgCl2·2NaCl
NaCl·2MgCl2
KCl·MgCl2
MgCl2·2NaCl
KCl
min tL
NaCl
E
t1
t2


KNO3
Фиг. 53
Ca(NO3)2-NaNO3-KNO3
NaNO3
Ca(NO3)2
E

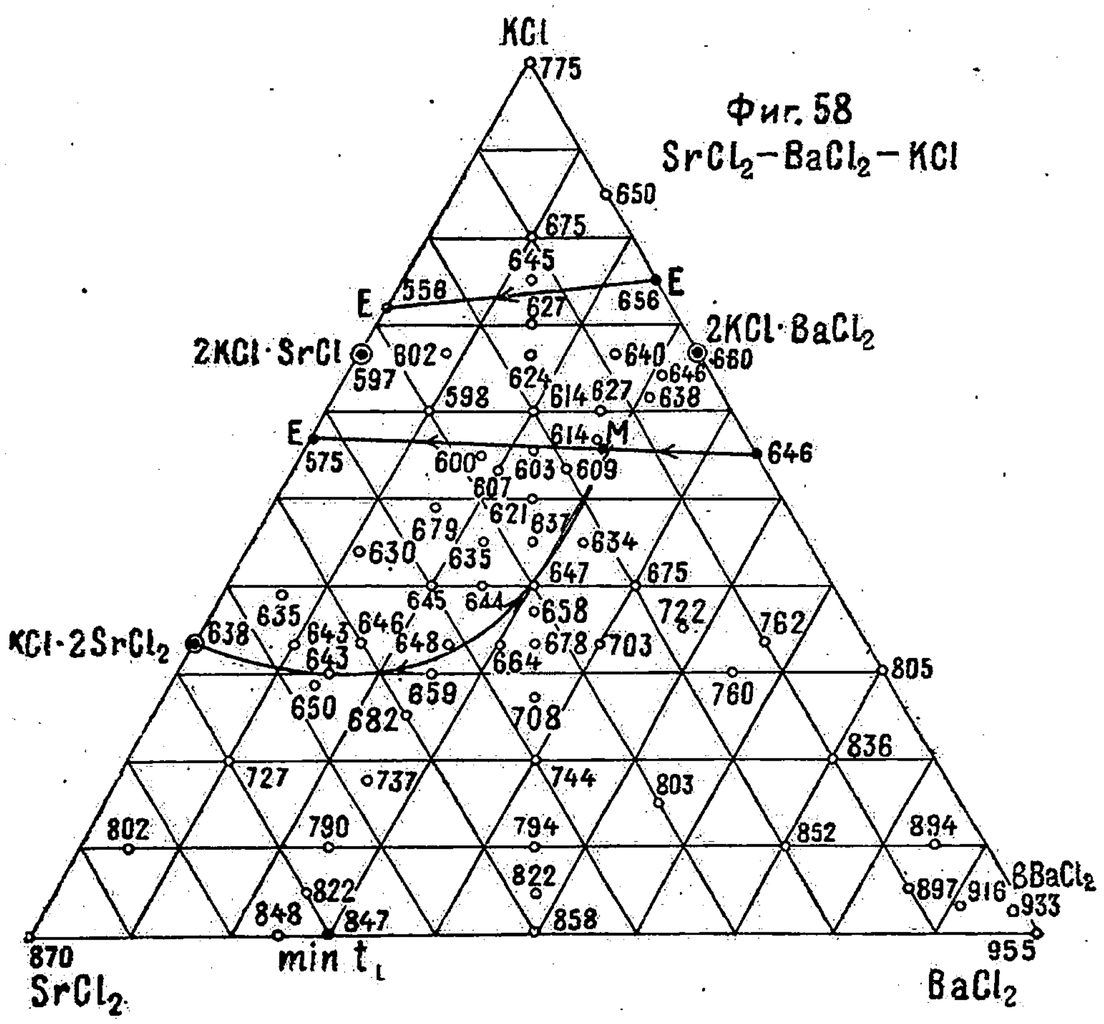

SrCl2
Фиг. 54
CaCl2-SrCl2-BaCl2
t-темп. образования
CaCl2-BaCl2
min tL
CaCl2
BaCl2
t
E


CaCl2
Фиг.55
CaCl2-NaCl-KCl
m2-минимальная точка
отвердения бинарных
твердых растворов
KCl
NaCl
m2
E

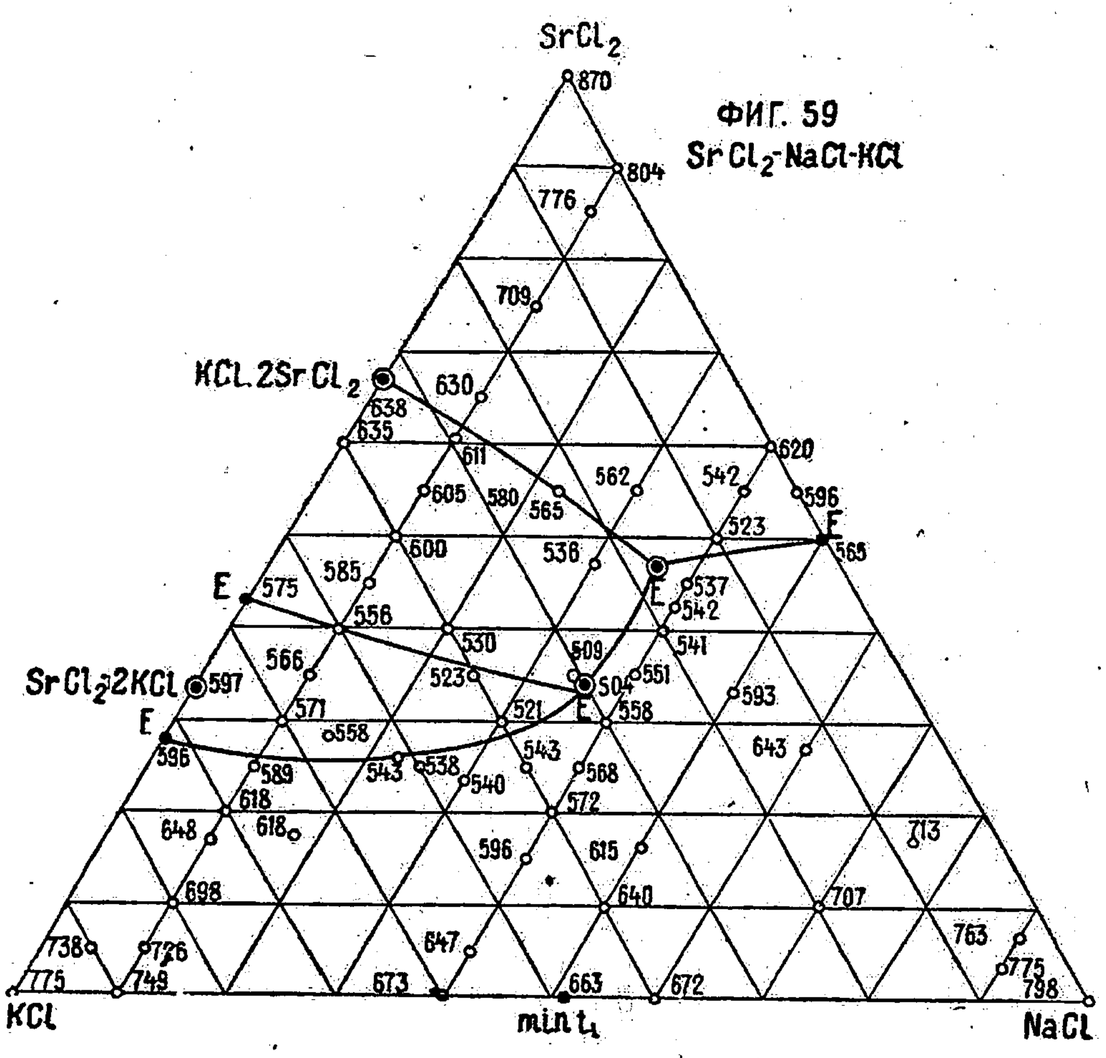

CaCO3
ФИГ. 56
CaCO3-Na2CO3-K2CO3
Na2Ca(CO3)2
K2Ca(CO3)2
Na2CO3
K2CO3
min tL
max tL
E



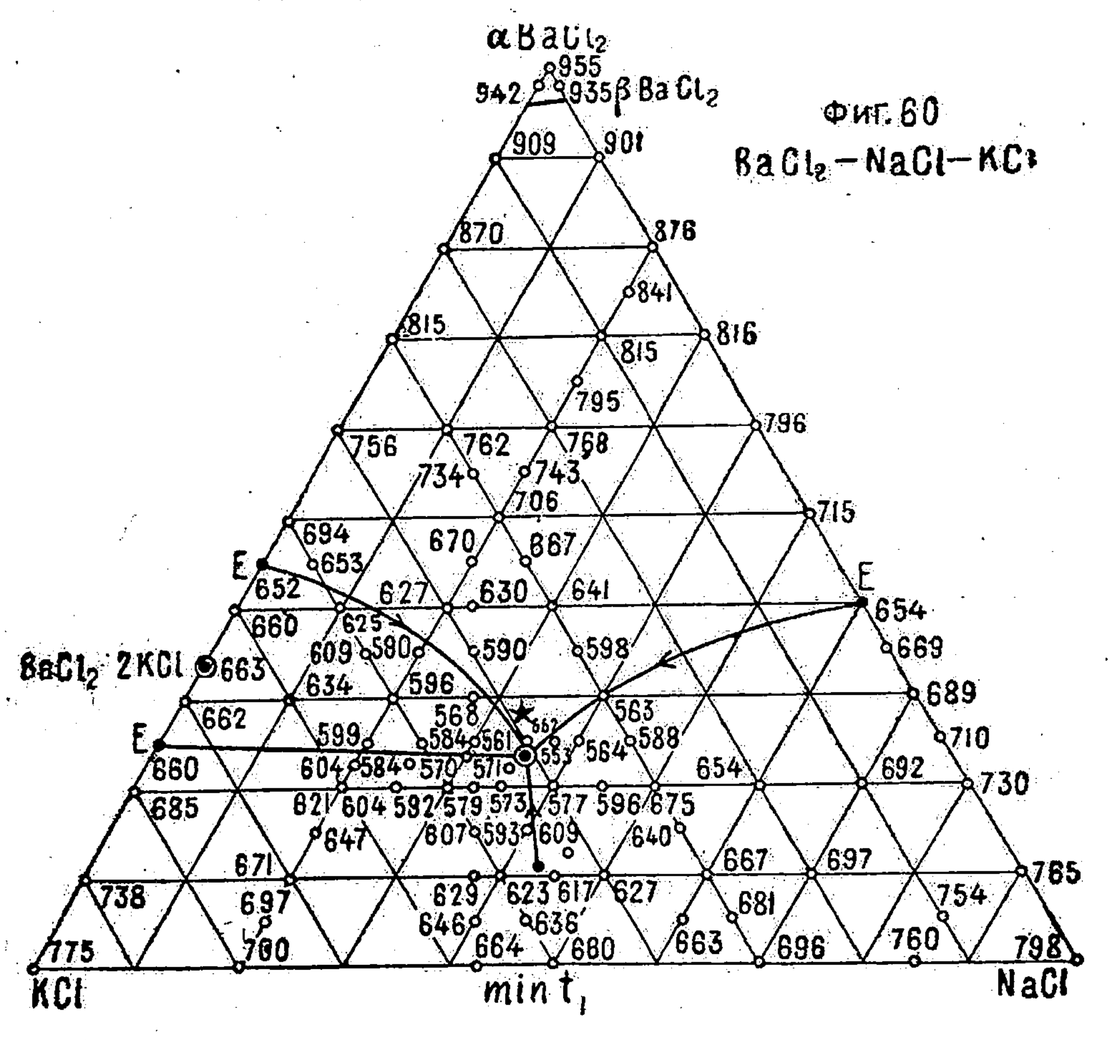
Фиг. 57
$SrCl_2-BaCl_2-NaCl$



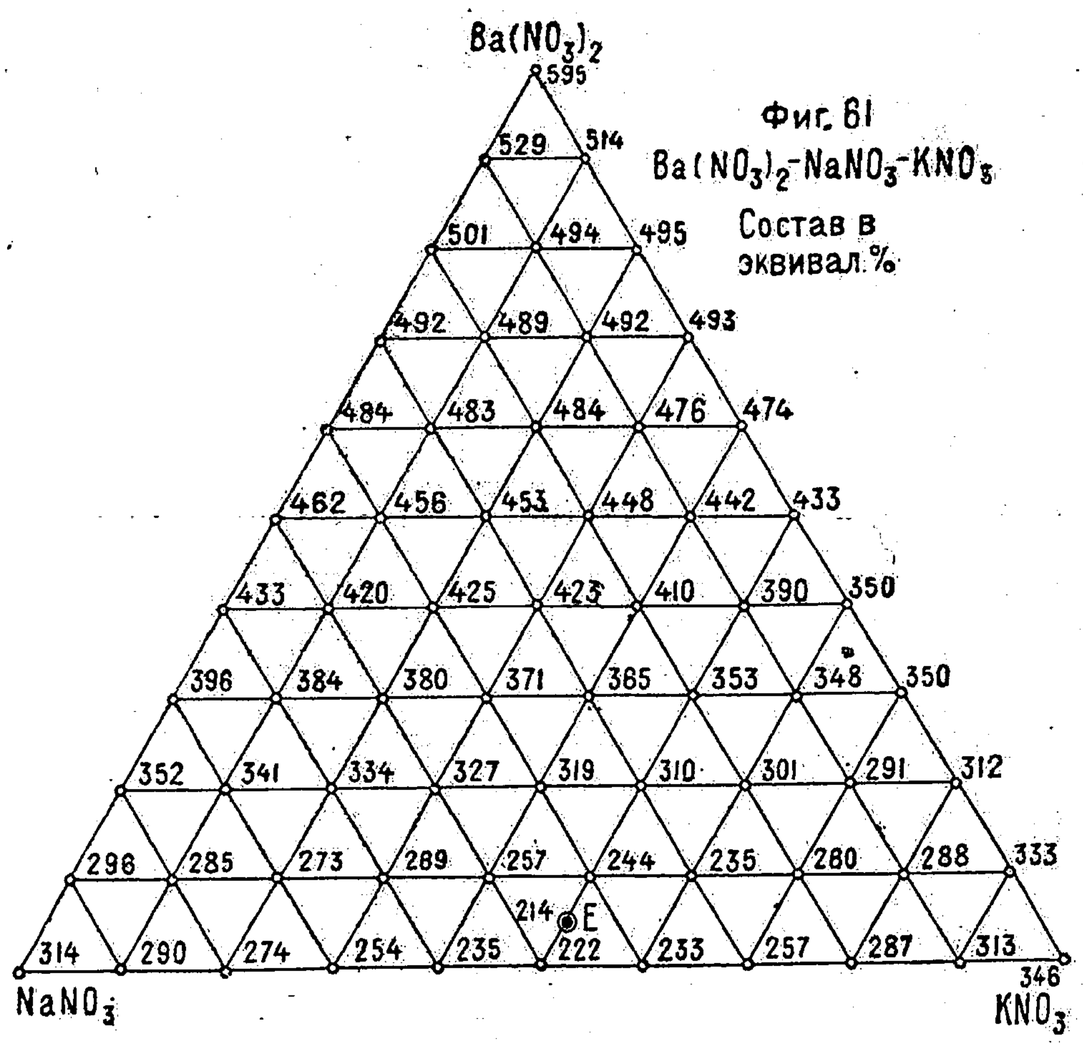
Фиг. 58
$SrCl_2-BaCl_2-KCl$



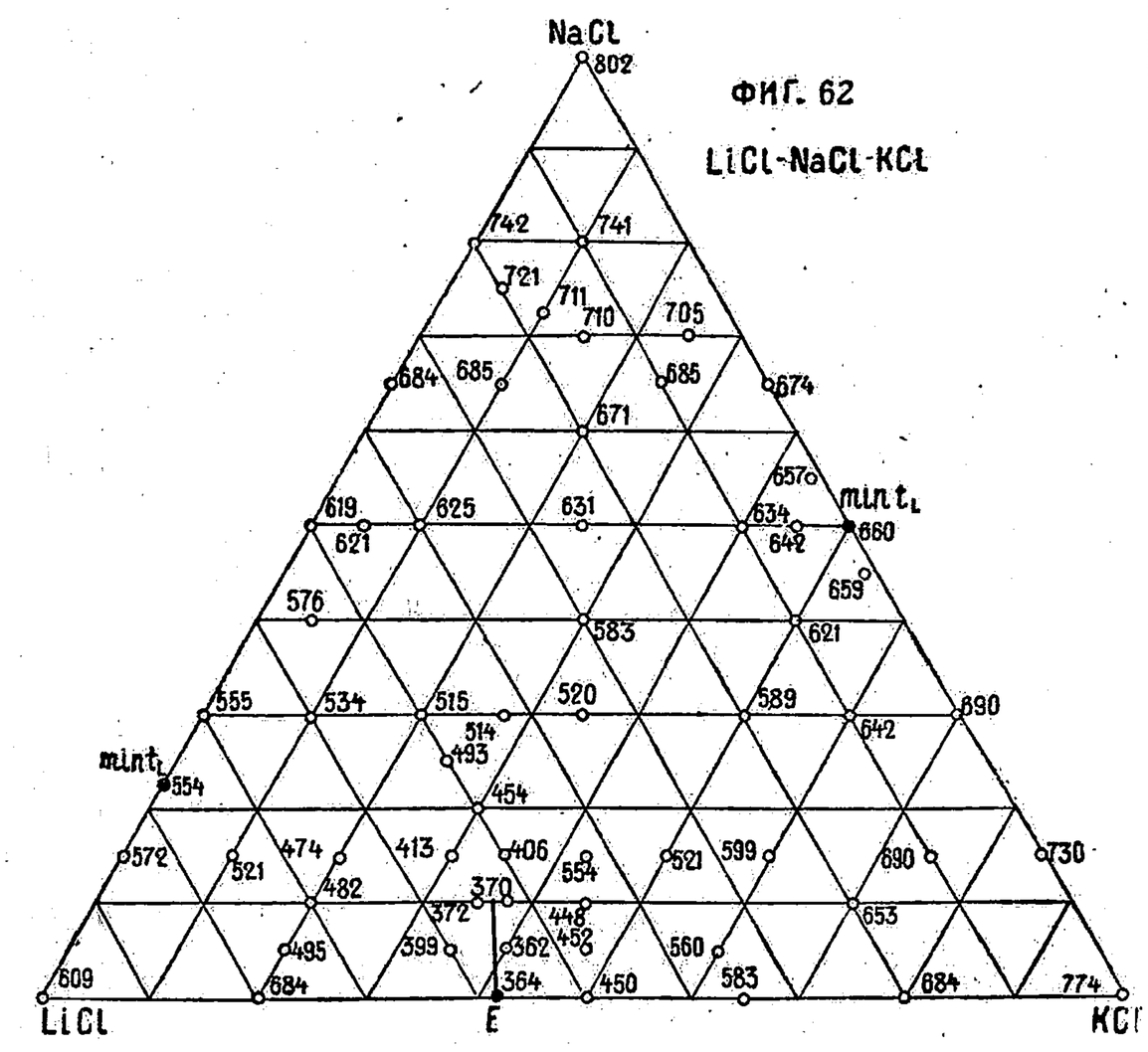
ФИГ. 59
$SrCl_2-NaCl-KCl$



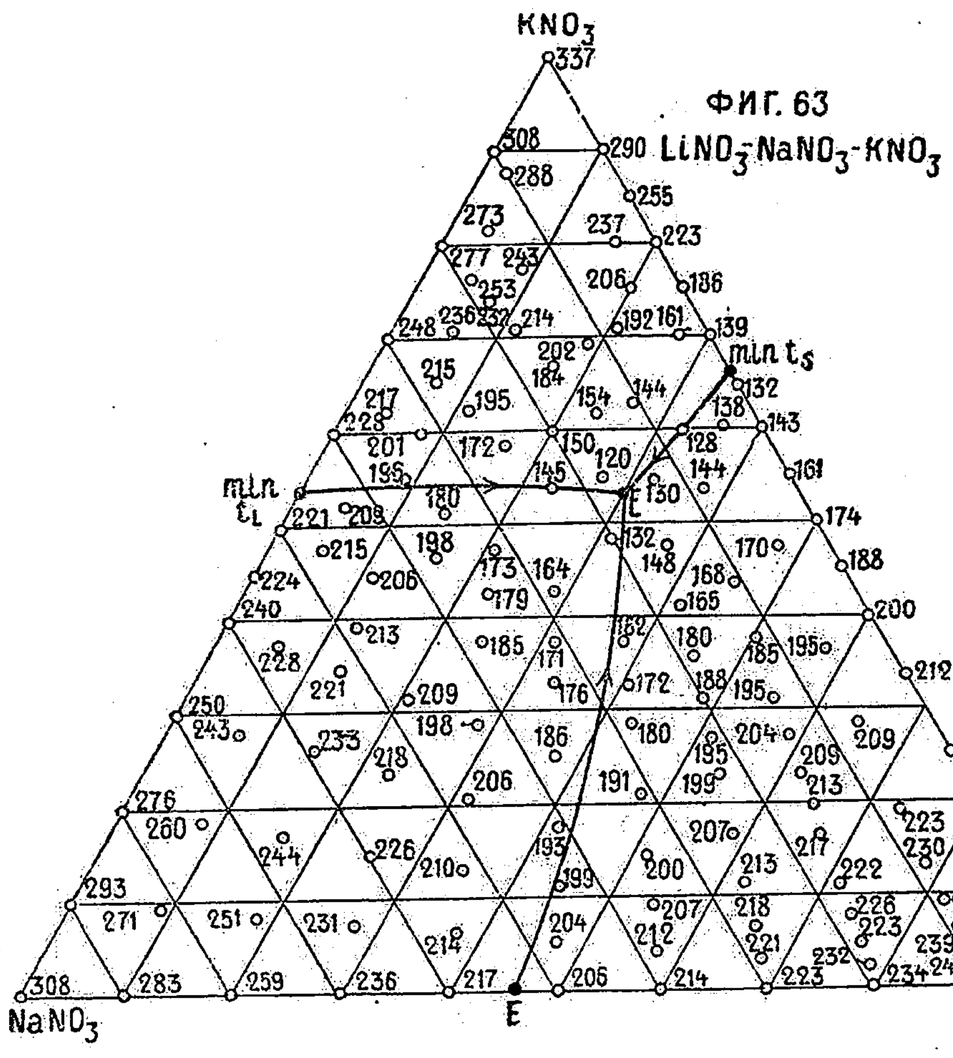
ФИГ. 60
$BaCl_2-NaCl-KCl$

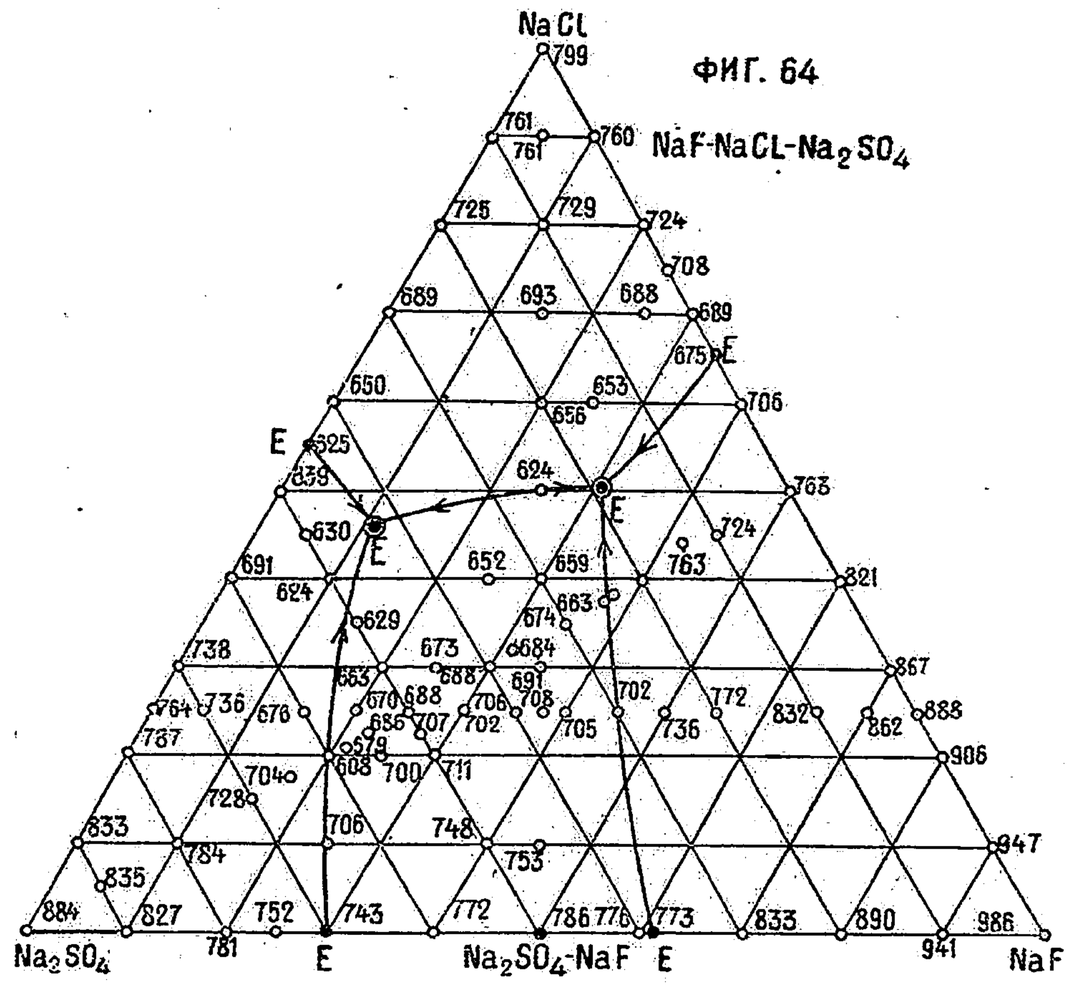


Фиг. 61
$Ba(NO_3)_2-NaNO_3-KNO_3$
Состав в эквивал.%



ФИГ. 62
LiCl-NaCl-KCl





Литература.

(Ключ к периодическим изданиям—в конце тома.)

(1) Amadori, *22*, **21 I:** 467; 12. (2) Amadori, *22*, **21 II:** 67; 12. (3) Amadori, *22*, **21 II:** 183; 12. (4) Amadori, *22*, **21 II:** 688; 12. (5) Amadori, *22*, **21 II:** 768; 12. (6) Amadori, *22*, **22 I:** 453, 609; 13. (7) Amadori, *22*, **22 II:** 332; 13. (8) Amadori, *22*, **22 II:** 366; 13. (9) Amadori, *24*, **72 I:** 451; 13.

(10) Amadori, *24*, **72 II:** 893; 13. (11) Amadori, *24*, **72 II:** 903; 13. (12) Amadori, *24*, **73 II:** 1665; 14. (13) Amadori, *24*, **73 II:** 1679; 14. (14) Amadori, *22*, **24 II:** 200; 15. (15) Amadori, *24*, **76 II:** 419; 17. (16) Amadori, *36*, **49 I:** 38; 19. (17) Amadori e Pampanini, *22*, **20 II:** 572; 11. (18) Arctowski, *93*, **6:** 260; 94. **11:** 272; 96. (19) Arndt, *25*, **40:** 427; 07.

(20) Arndt und Löwenstein, *9*, **15:** 784; 09. (21) Aten, *7*, **68:** 41; 19. (22) Bagster, *4*, **99:** 1218; 11. (23) Bakhuis Roozeboom, *7*, **2:** 449; 88. (24) Barth, Diss., Aachen, 1912. (25) Baume et Georgitses, *42*, **12:** 250; 14. *34*, **154:** 650; 12. (26) Baume et Pamfil, *42*, **12:** 256; 14. (27) Baume et Robert, *34*, **169:** 968; 19. (28) Beck, *192*, **5:** 504; 08. (29) Beckmann, *93*, **51:** 96; 06.

(30) Beckmann, *93*, **55:** 175; 07. (31) Beckmann, *93*, **89:** 167; 14. (32) Belladen, *36*, **52 I:** 161; 22. (33) Бергман и Генке, *53*, **58:** 83; 26. (34) Bernhardis, *22*, **21 I:** 438; 12. (35) Boeke, *93*, **50:** 355; 07. (36) Bogitch, *34*, **161:** 790; 15. (37) Boks, Diss., Amsterdam, 1902. (38) Bond and Beach, *1*, **48:** 348; 26. (39) Botta, *189*, **1911:** 23.

(40) Bousfield, *4*, **115:** 45; 19. (41) Bradley and Alexander, *1*, **34:** 15; 12. (42) Brand, *190B*, **32:** 627; 11. (43) Brand, *189*, **1912:** 26. (44) Brand, *190*, **1913 I:** 9. (45) Briscoe and Madgin, *4*, **123:** 1608; 23. (46) Bruni und Meneghini, *93*, **64:** 193; 09. (47) Büchner, *7*, **54:** 665; 06. (48) Calcagni, *36*, **42 II:** 652; 12. (49) Calcagni, *36*, **42 II:** 660; 12.

(50) Calcagni e Mancini, *22*, **19 II:** 422; 10. (51) Calcagni e Marotta, *36*, **42 II:** 668; 12. (52) Calcagni e Marotta, *36*, **42 II:** 674; 12. (53) Calcagni e Marotta, *36*, **43 II:** 380; 13. (54) Calcagni e Marotta, *36*, **44 I:** 487; 14. (55) Calcagni e Marotta, *36*, **45 II:** 368; 15. (56) Cambi, *22*, **21 I:** 773; 12. (57) Cambi, Atti istit. Lombardo, **45 II:** 182; 12. (58) Cambi and Bozza, *216*, **13:** 221; 23. (59) Canneri e Fernandes, *22*, **1:** 671; 25.

(60) Carveth, *50*, **2:** 209; 98. (61) de Cesaris, *22*, **20 I:** 597; 11. (62) de Cesaris, *22*, **20 I:** 749; 11. (63) Le Chatelier, *34*, **118:** 709; 94. (64) Le Chatelier, *34*, **118:** 800; 94. (65) Chickashige and Yamauchi, *429*, **1:** 341; 16. (66) Cunningham, *93*, **89:** 48; 14. (67) Cuttica, *22*, **29:** 289; 20. (68) Early and Lowry, *4*, **121:** 963; 22. (69) van Eyk, *7*, **30:** 430; 99.

(70) van Eyk, *64P*, **3:** 98; 01. (71) van Eyk, *7*, **51:** 721; 05. (72) Falciola, *172* (7), **10:** 159; 09. (73) Федотьев и Ильинский, *169*, **18:** 147; 11. (74) Fedotiev und Ilyinskii, *93*, **80:** 113; 13. (75) Fedotiev und Ilyinskii, *93*, **129:** 93; 23. (76) Flach, Diss., Aachen, 1912. (77) Foote and Hunter, *1*, **42:** 69; 20. (78) Foote and Levy, *11*, **37:** 494; 07. (79) Friedrich, *192*, **4:** 479; 07.

(80) Friedrich, *192*, **4:** 671; 07. (81) Friedrich, *192*, **5:** 114; 08. (82) Friedrich, *93*, **84:** 373; 14. (83) Friedrich, *187*, **1:** 79; 14. (84) Friedrich, *187*, **1:** 160; 14. (85) Garelli, *36*, **28 II:** 253; 98. (86) Garelli e Bassani, *22*, **10 I:** 255; 01. (87) Gemsky, *190B*, **36:** 513; 13. (88) Germann and Booth, *50*, **30:** 369; 26. (89) Germs, Diss., Groeningen, 1921.

(90) Гинзберг, Изв. СПБ. политехн. ин-та **1906: 6.** (91) Ginsberg, *93*, **61:** 122; 09. (92) van der Goot, *7*, **84:** 419; 13. (93) Groschuff, *93*, **58:** 102; 08. (94) Grahmann, *93*, **81:** 257; 13. (95) Grube und Rüdel, *93*, **133:** 375; 24. (96) Guichardt et Chrétien, *34*, **138:** 1269; 04. (97) Guinchant, *34*, **145:** 68; 07. (98) Guinchant, *34*, **149:** 479; 09. (99) Guthrie, *3*, **17:** 462; 84.

(100) Haan, *187*, **10:** 831; 13. (101) Hachmeister, *93*, **109:** 145; 19. (102) Hantzsch, *7*, **61:** 257; 08. (103) Hantzsch, *7*, **62:** 626; 08. *36*, **39 I:** 120; 09. (104) Hantzsch, *7*, **65:** 41, 47; 09. (105) Hantzsch, *7*, **68:** 204; 09. *36*, **39 II:** 512; 09. (106) Hantzsch, *36*, **41 I:** 645; 11. (107) Harkins and Clark, *1*, **37:** 1816; 15. (108) Hayward, *80*, **48:** 141; 14, (109) Heike, *192*, **9:** 313; 12.

(110) Herrmann, *93*, **71:** 257; 11. (111) Hevesy, *7*, **73:** 667; 10. (112) Hissink, *7*, **32:** 357; 00. (113) Holmes, *45*, **12:** 781; 20. (114) Houben, *192*, **9:** 592; 12. (115) Hüber, *93*, **116:** 139; 21. (116) Iitsuka, *429*, **4:** 61; 20. (117) Isbekow, *93*, **84:** 24; 13. (118) Isbekow, *93*, **143:** 80; 25. (119) Jaeger, *64V*, **20:** 497; 11.

(120) Jaeger und Doornbosch, *93*, **75:** 261; 12. (121) Jaeger und Germs, *93*, **91:** 194; 15. (122) Jaeger und Germs, *93*, **119:** 145; 21. (123) Jaeger und van Klooster, *93*, **78:** 245; 12. (124) Jaenecke, *7*, **64:** 343; 08. (125) Jaenecke, *7*, **80: 1:** 12. (126) Kablukov, *7*, **65:** 121; 09. (127) Karandyeev, *189*, **1909:** 728. (128) Karandyeev, *93*, **68:** 188; 10. (129) Kellner, *93*, **99:** 137; 17.

(130) Kendall, Crittenden and Miller, *1*, **45:** 963; 23. (131) Kendall and Davidson, *1*, **42:** 1141; 20. (132) Kendall and Davidson, *1*, **43:** 979; 21. (133) Kendall and Landon, *1*, **42:** 2131; 20. (134) van Klooster, *93*, **69:** 122; 11. (135) Kohlmeyer, *136*, **36:** 1079; 12. (136) Konno, *429*, **4:** 51; 19. (137) Korreng, *190B*, **37:** 50; 14. (138) Korreng, *93*, **91:** 194; 15. (139) Kraus and Cuy, *1*, **45:** 712; 23.

(140) Kroll, *93*, **77:** 1; 12. (141) Kurilov, *7*, **25:** 107; 98. (142) Kurnakov und Zhemchuzhnui, *93*, **52:** 186; 07. (143) Kurnakov und Vrzhesnevskii, *93*, **74:** 89; 12. (144) Lamplough, *201*, **16:** 193; 12. (145) Lantsberry and Page, *54*, **39:** 37T: 20. (146) Lebedev, *93*, **70:** 301; 11. (147) Lespiau, *34*, **140:** 855; 05. (148) Lewis and Brighton, *1*, **40:** 482; 18. (149) von Liempt, *93*, **122:** 175; 22.

(150) Lorenz, Jab und Eitel, *93*, **83:** 39; 13. (151) Lorenz und Ruckstahl, *93*, **51:** 71; 06. (152) Losana, *36*, **56:** 301; 26. (153) Maass and Hatcher, *1*, **42:** 2548; 20. **44:** 2472; 22. (154) Matignon et Valentin, *27*, **33:** 267; 23. (155) Matthes, *190B*, **31:** 342; 11. (156) Mazzetti e de Carli, *36*, **56 II:** 19; 26. (157) Meneghini, Atti istit. Padova, **28:** 89; 12. (158) Meneghini, *36*, **42 II:** 472; 12. (159) Menge, *93*, **72:** 162; 11.

(160) Menzies and Dutt, *1*, **33**: 1366; 11. (161) Meyer und Sandow, *25*, **54**: 759; 21. (162) Mönkmeyer, *190B*, **22**: 1; 06. (163) Moles, *7*, **90**: 70; 15. (164) Müller, *190B*, **30**: 1; 10. (165) Nacken, *188*, **1907**: 602. (166) Nacken, *190B*, **24**: 1; 07. (167) Nacken, *189*, **1907**: 301. (168) Nacken, *189*, **1912**: 545. (169) Nacken, *76*, **1918**: 192.
(170) Nest, *94*, **47**: 263; 10. (171) Neumann und Bergve, *9*, **20**: 271; 14. (172) Niggli, *93*, **98**: 241; 16. (173) Niggli, *93*, **106**: 126; 19. (174) Oddo, *36*, **31 II**: 158; 01. (175) Oddo, *36*, **31 II**: 138; 02. (176) Oddo e Mannessier, *36*, **41 II**: 212; 11. (177) Oddo e Scandola, *36*, **38 I**: 603; 08. *7*, **62**: 243; 08. (178) Oddo e Scandola, *36*, **39 I**: 569; 09. *7*, **66**: 138; 09. (179) Oddo e Scandola, *36*, **39 II**: 1, 44; 09.
(180) Oddo e Scandola, *36*, **40 II**: 163; 10. (181) Oddo e Tealdi, *36*, **33 II**: 427; 03. (182) Osaka, *479*, **1**: 341; 16. (183) Oswald, *6*, **1**: 32; 14. (184) Padoa e Tibaldi, *36*, **34**: 92; 04. (185) Panebianco, *508*, **44**: 3; 15. (186) Parravano, *36*, **39 II**: 55; 09. (187) Parravano und Calcagni, *93*, **65**: 1; 10. (188) Parravano e de Cesaris, *36*, **42 II**: 1; 12. (189) Pascal, *27*, **11**: 321; 12.
(190) Pascal, *27*, **33**: 539; 23. (191) Pascal et Ero, *27*, **25**: 35; 19. (192) Pascal et Garnier, *27*, **25**: 309; 19. (193) Pascal et Jouniaux, *27*, **13**: 439; 13. (194) Pelabon, *34*, **140**: 1389; 05. (195) Pelabon, *34*, **146**: 975; 08. (196) Perman, *4*, **121**: 2473; 22. (197) Perman and Harrison, *4*, **125**: 364; 24. (198) Perman and Harrison, *4*, **125**: 1709; 24. (199) Perman and Howells, *4*, **123**: 2128; 23.
(200) Perman and Saunders, *4*, **123**: 841; 23. (201) Plato, *7*, **58**: 350; 07. (202) Poma e Gabbi, *22*, **20 I**: 464; 11. (203) Ponomarev, *93*, **89**: 382; 14. (204) Пономарев, Сообщения о научно-технических работах в Республике, Москва, **1921**: 67. *10*, **5**: 132; 25. (205) Puschin und Baskow, *93*, **81**: 347; 13. (206) Puschin und Löwy, *93*, **150**: 167; 26. (207) Quartaroli, *36*, **50 II**: 64; 20. (208) Quercigh, *22*, **21 I**: 415; 12. (209) Quercigh, *22*, **23 I**: 825; 14.
(210) Rack, *189*, **1913**: 373. (211) Räder, *93*, **130**: 325; 23. (212) Ramsay, *7*, **5**: 221; 90. (213) Rassow, *93*, **114**: 117; 20. (214) Reinders, *7*, **32**: 494; 00. (215) Richards and Meldrum, *1*, **39**: 1816; 17. (216) Rosenheim, Stadker und Jacobsohn, *25*, **39**: 2837; 06. (217) Ruer, *93*, **49**: 365; 06. (218) Ruff, *25*, **42**: 4021; 09. (219) Ruff und Plato, *25*, **36**: 2357; 03.
(220) Sackur, *9*, **16**: 649; 10. (221) Sackur, *7*, **78**: 550; 12. (222) Sackur, *7*, **78**: 564; 12. (223) Sackur, *7*, **83**: 297; 13. (224) Sandonnini, *36*, **41 II**: 144; 11. (225) Sandonnini, *24*, **71 I**: 553; 12. (226) Sandonnini, *22*, **21 I**: 196; 12. (227) Sandonnini, *22*, **21 I**: 479; 12. (228) Sandonnini, *22*, **23 I**: 959; 14. (229) Sandonnini, *36*, **44 I**: 290; 14.
(230) Sandonnini e Scarpa, *22*, **22 II**: 163; 13. (231) Sandonnini e Scarpa, *22*, **22 II**: 517; 13. (232) Sanger und Riegel, *93*, **76**: 79; 12. (233) Scarpa, *22*, **21 II**: 719; 12. (234) Scarpa, *22*, **22 II**: 452; 13. (235) Scarpa, *22*, **24 I**: 738; 15. (236) Scarpa, *22*, **24 I**: 955; 15. (237) Scarpa, *22*, **24 II**: 476; 15. (238) Schaefer, *190*, **1914 I**: 15. (239) Schaefer, Diss., Berlin, 1919.
(240) Schenck und Rassbach, *25*, **41**: 2917; 08. (241) Schobert, Diss., Leipzig, 1912. (242) Schoen, *192*, **8**: 737; 10. (243) Scholich, Diss., Berlin, 1919. (244) Skossarewsky et Tchitchinadzé, *42*, **14**: 153; 16. (245) Smolenskii, *93*, **73**: 293; 12. (246) Steger, *7*, **43**: 595; 03. (247) Stock und Rudolph, *25*, **43**: 150; 10. (248) Tacchini, *36*, **54**: 777; 24. (249) Takahashi, *429*, **4**: 47; 19.
(250) Tammann und Krings, *93*, **130**: 229; 23. (251) Thiel und Schulte, *7*, **96**: 312; 20. (252) Thomas, *192*, **7**: 706; 10. (253) Tolloczko, *7*, **30**: 705; 99. (254) Tolloczko, *165*, **1**: 1; 01. (255) Treis, *190B*, **37**: 766; 14. (256) Truthe, *93*, **76**: 129; 12. (257) Tubandt und Eggert, *93*, **110**: 196; 20. (258) Ussow, *93*, **38**: 419; 04. (259) Васильев, *53*, **44**: 1076; 10.
(260) Vogt, *190*, **1914 II**: 14. (261) Voloskov, *169*, **15**: 428; 11. (262) Vortisch, *190B*, **38**: 185; 14. (263) Vortisch, *190B*, **38**: 513; 14. (264) Vrzhesneskii, *93*, **74**: 95; 12. (265) Wagemann, *192*, **9**: 518; 08. (266) Walden, *93*, **29**: 371; 02. (267) Walden, *93*, **68**: 307; 10. (268) Walden und Centnerszwer, *7*, **42**: 432; 03. (269) Welsh and Broderson, *1*, **37**: 816; 15.
(270) Winter, Diss., Leipzig, 1913. (271) Wise, *1*, **45**: 1233; 23. (272) von Wittorff, *93*, **41**: 85; 04. (273) Wolters, *190B*, **30**: 55; 10. (274) Zambonini, *508*, **45/46**: 3; 15. (275) Zambonini, *36*, **50 II**: 128; 20. (276) von Zawidski, *7*, **47**: 721; 04. (277) Zhemchuzhnui, *93*, **57**: 267; 08. (278) Zhemchuzhnui, *93*, **65**: 403; 10. (279) Zhemchuzhnui, *93*, **153**: 47; 26.
(280) Schmidt, *27*, **39**: 1686; 29. (281) Beach and Bond, *453*, **32**: 328; 25.

СИСТЕМЫ, СОДЕРЖАЩИЕ ТУГОПЛАВКИЕ ВЕЩЕСТВА.

John Bright Ferguson.

ВВЕДЕНИЕ.

Содержание. В этом отделе рассматриваются следующие вещества: нитрид бора, окислы алюминия, железа, кремния, титана, тория, церия, циркония, щелочных металлов и металлов редких земель. Описанные ниже системы состоят из упомянутых выше веществ в отдельности, либо в сочетании друг с другом, либо в соединении с каким-либо другим металлическим окислом, за исключением вольфраматов, ванадатов и молибдатов.

Библиография. См. (7, 8, 52).

Температурная шкала. Температурные данные приведены в температурной шкале I. C. T. (см. «Справочник» т. I, стр. 58) с ничтожными отклонениями для некоторых постоянных точек, как-то: диопсид—1391°, Pd—1550°.

Сокращения: пл.—точка плавления; кип.—точка кипения; пер.—температура перехода; разл.—температура разложения.

ОДНОКОМПОНЕНТНЫЕ СИСТЕМЫ.

(«Нормальный порядок»; см. «Справочник» т. V, стр. 124.)

18	SiO_2; см. стр. 106	
19	TiO_2	Несколько форм (106); разлагается на $2Ti_2O_3.3TiO_2$ (122); $t°_{пл.}$ Ti_2O см. (54)
	$2Ti_2O_3.3TiO_2$	пл. 1640 (122)
	ZrO_2	Несколько форм (106); пл. 2700 (146), 3000 (109), 2550÷2600 (120, 122, 142); для предварительно сплавленного материала 2950 (23)
19	$ZrO_2.SiO_2$	пл. 2550 (94, 146)
	PbO	пл. 888±10 (30)
	$PbO.SiO_2$	пл. 766±10 (29, 30)
	$2PbO.SiO_2$	пл. 746±10 (29, 30)
	ThO_2	пл. >2790 (120, 142)
28	ZnO	пл. 1975 (157)
	$ZnO.SiO_2$	пл. 1437±2 (80, 81)
	$2ZnO.SiO_2$	пл. 1509±3 (80, 81)
	$CdO.SiO_2$	пл. 1242±2 (80, 81)
	$2CdO.SiO_2$	пл. 1242±2 (80, 81)
	MnO	пл. >1650 в вакууме (142)
	$MnO.SiO_2$	пл. 1273±5 (40, 56, 80, 81)
	$2MnO.SiO_2$	Вероятно, разлагается на MnO + жидк. при 1323 (40, 80)
43	FeO	Предел стабильности >570; соотношения неопределенны; см. бинарную систему FeO-Fe_3O_4; магнитная форма (47); $t°_{пл.}$ закиси железа 1419 (58, 118)
	Fe_2O_3	пер. 678, вероятный пер. 755÷785 (110, 137); магнитное превращение 40 (73); ср. (140); на воздухе разл. 1100; $p_{O_2} \cong 1 atm$ при 1200 (67, 74, 117, 144); пл. 1548÷1565 с разл. (58, 89, 118); см. бинарную систему Fe_2O_3-Fe_3O_4

43	Fe_3O_4	Магнитное превращение 530 ([6, 31, 124, 135, 136, 149, 155]); пл. 1538 с разл. ([58, 118]); p_{O_2} при 1100 < 0.005 *мм* ([74]); при 1200 < 0.04 *мм* ([137]); см. бинарную систему Fe_2O_3 Fe_3O_4 ([87])
	$2FeO.SiO_2$	пл. 1990±20 ([58, 86, 118])
	Cr_2O_3	Диссоциирует с образованием более низкого окисла, который плавится при ~1460÷1480 ([142])
	Ta_2O_5	разл. 1222÷1240; p_{N_2} ▷9.4 *мм* ([130, 131]); вероятно, две формы ([53])
	BN	Две формы, вероятно, монотропные ([111]); пл. (*α*) 2050±10 ([86, 118, 120, 142]); кип. 2210 (Ar) ([121])
	Al_2O_3	[О боратах см. ([62, 63])]
		Неустойчивые формы ([22, 59])
	$Al_2O_3.SiO_2$	Муллит; разл. (жидк.+αAl_2O_3) 1810±10 ([20, 59, 60]); см. бинарную систему
	$3Al_2O_3.2SiO_2$	пл. 2410 ([120])
57	YtO_3	пл. >2000 ([142])
	La_2O_3	пл. 1692 ([54])
	Ce_2O_3	пл. 2400±50 ([119, 122, 142])
	BeO	пл. >1755 ([80, 81])
	$BeO.SiO_2$	пл. 2800±20 ([86, 120]); кип. 2800 в нейтральной атм. ([121]); кип. 2029 при 7 *мм* ([118]); только одна форма ([108])
76	MgO	Клиноэнстатит, форма, устойчивая при высокой темп-ре разл. ($2MgO.SiO_2$ + жидк.) 1557 ± 2; 3 неустойчивые формы ([1, 8, 19, 37, 38, 150])
	$MgO.SiO_2$	пл. 1890±20 ([19])
	$2MgO.SiO_2$	пл. 2135±20 ([111, 128])
	$MgO.Al_2O_3$	Две монотропные формы; разл. ([112]); см. тройную систему
	$2MgO.2Al_2O_3.5SiO_2$	Две формы; пер. ~420 ([135, 138]); пл. 2572±10 ([86, 125]); кип. 2850 ([118, 121])
77	CaO	*α* (псевдоволластонит) и *β* (волластонит), *α* ⇄ *β* 1200±2 ([1, 113]); пл. 1540±2 ([2, 37, 38, 113])
	$CaO.SiO_2$	Стабил. система; *α* ⇄ *β* 1420±2; *β* ⇄ *γ* 675±5; *α* пл. 2130±20; о лабильной системе см. ([33, 34, 35, 37, 38, 113])
	$2CaO.SiO_2$	разл. (CaO+α$2CaO.SiO_2$) 1900±20 ([113, 129]); см. бинарную систему
	$3CaO.SiO_2$	разл. ($2CaO.SiO_2$+жидк.) при 1475±5 ([113]); см. бинарную систему
	$3CaO.2SiO_2$	разл. при 1447 на $CaO.SiO_2$+жидк. следующего состава: 14CaO, 19Na_2O, 67SiO_2 ([100])
	$CaO.Fe_2O_3$	разл. при 1141±5 на $Na_2O.2CaO.3SiO_2$+жидк. состава: 11.5CaO, 38.5Na_2O, 50SiO_2 ([100])
	$2CaO.Fe_2O_3$	пл. 976 ([102])
	$2CaO.B_2O_3$	пл. 1041 ([98, 102, 103, 104])
	$CaO.Al_2O_3$	пл. 980 ([105])
	$3CaO.Al_2O_3$	Две формы: пер. 1550±10; пл. >1755 ([14])
	$3CaO.5Al_2O_3$	разл. ($K_2O.Al_2O_3.4SiO_2$+жидк.) 1170 $^{+5}_{-30}$ ([99]); см. бинарную систему

77	$5CaO.3Al_2O_3$	Две монотропные формы; пл. стабил. формы 1455±5 ([38, 113, 128])
	$CaO.Al_2O_3.2SiO_2$	пл. 1550±2 ([9, 10, 32, 36, 37, 38, 113])
	$2CaO.Al_2O_3.SiO_2$	пл. 1590±2 ([48, 113])
	$3CaO.Al_2O_3.SiO_2$	Чистое соединение не было получено ([113])
	$CaO.MgO.SiO_2$	разл. ($2CaO.SiO_2$+тверд. раствор) 1498±5 ([50]); см. тройную систему
	$CaO.MgO.2SiO_2$	пл. 1391±2 ([1, 12, 36, 37, 38])
	$2CaO.MgO.2SiO_2$	пл. 1458±2 ([48, 50])
	$5CaO.2MgO.6SiO_2$	Существование вероятно, но не достоверно; разл. 1365±5 ([50]); см. тройную систему
78	SrO	пл. 2430±10 ([125]); <2570 ([42, 97])
	$SrO.SiO_2$	пл. 1580±4 ([42, 80, 145])
	$2SrO.SiO_2$	пл. >1634 ([42]), вероятно >1755 ([80])
	$SrO.Al_2O_3.2SiO_2$	пл. >1700 ([42])
79	BaO	пл. 1923±10 ([125])
	$BaO.SiO_2$	пл. 1604±5 ([42, 80, 81])
	$2BaO.SiO_2$	пл. >1755 ([42, 80])
	$BaO.2SiO_2$	пл. 1420±4 ([15, 16, 42])
	$2BaO.3SiO_2$	пл. 1450±2 ([42])
	$BaO.Al_2O_3.2SiO_2$	пл. >1700 ([42])
	$BaO.2CaO.3SiO_2$	разл. ($CaO.SiO_2$ + жидк.) 1320±4 ([42]); см. бинарную систему
81	Li_2O	пл. ~1700; в O_2 образует Li_2O_2, которая разъедает платину; летуча выше 1000° ([79])
	$Li_2O.SiO_2$	пл. 1201±2 ([39, 78, 79])
	$Li_2O.2SiO_2$	разл. ($Li_2O.SiO_2$+жидк.) 1032±5 ([79]); см. бинарную систему
	$2Li_2O.SiO_2$	пл. (или, вероятно, пер.) 1256±3 ([79, 126]); см. бинарную систему
	$2Li_2SiO_3.3ZrSiO_3$	([126])
	$Li_2O.Al_2O_3$	пл. >1625 ([83])
	$Li_2O.Al_2O_3.2SiO_2$	Две формы; стабильная форма, вероятно, псевдоэйкриптит, пл. 1388±5 ([5, 57, 82])
	$Li_2O.Al_2O_3.4SiO_2$	Две формы; стабильная форма, *β*-сподумен, пл. 1400±3 ([5, 82, 83, 96])
82	$Na_2O.SiO_2$	пл. 1088±2 ([78, 101, 145])
	$Na_2O.2SiO_2$	пл. 874±2 ([101])
	$Na_2O.Al_2O_3$	пл. 1650 ([94])
	$Na_2O.Al_2O_3.2SiO_2$	Две формы; нефелит ⇄ карнеджиеит, пер. 1248±5; карнеджиеит, пл. 1526±2 ([9, 14]); непостоянная точка перехода 654÷692 и может быть 226.5 ([21])
	$Na_2O.Al_2O_3.6SiO_2$	пл. 1100±10 ([10])
	$Na_2O.2CaO.3SiO_2$	пл. 1284±5 ([100])
	$Na_2O.3CaO.6SiO_2$	разл. при 1047 на $CaO.SiO_2$+жидк. следующего состава: 14CaO, 19Na_2O, 67SiO_2 ([100])
	$2Na_2O.CaO.3SiO_2$	разл. при 1141±5 на $Na_2O.2CaO.3SiO_2$+жидк. состава: 11.5CaO, 38.5Na_2O, 50SiO_2 ([100])
83	$K_2O.SiO_2$	пл. 976 ([102])
	$K_2O.2SiO_2$	пл. 1041 ([98, 102, 103, 104])
	$K_2O.2TiO_2$	пл. 980 ([105])
	$K_2O.Al_2O_3.2SiO_2$	Две формы: пер. 1550±10; пл. >1755 ([14])
	$K_2O.Al_2O_3.6SiO_2$	разл. ($K_2O.Al_2O_3.4SiO_2$+жидк.) 1170 $^{+5}_{-30}$ ([99]); см. бинарную систему

ДВУХКОМПОНЕНТНЫЕ СИСТЕМЫ.

(«Нормальный порядок»; см. «Справочник» т. V, стр. 124.)

ОБА КОМПОНЕНТА—ПРОСТЫЕ ОКИСЛЫ.

B	Фиг.	Лит. и примечания
	A=SiO_2	
ZrO_2	1	(146)
PbO	2	(29, 30, 70, 71, 116, 148)
ZnO	2 1/2	(157)
Cu_2O		(107); не образует истинной бинарной системы (134)
MnO		(25, 40, 61)
FeO		При 1690°: L_1, 3.1%, L_2, 40.0%, FeO (61); о соотношениях фаз см. (87)
CoO		Две жидкости (61)
NiO		При сплавлении с SiO_2 при высоких температурах образует два жидких слоя (61)
Al_2O_3	3	(20)
MgO	4	(19, 61)
CaO	5	(2, 35, 51, 61, 113, 129)
SrO	6	(42, 61, 80, 92, 133, 141, 145)
BaO	7	(42, 61, 80)
Li_2O	8	(79)
Na_2O	9	(101)
K_2O		(102, 114)

A	B	Фиг.	Лит. и примечания
TiO_2	MnO		(25)
PbO	Fe_2O_3		(90)
FeO	Fe_3O_4		Часть системы Fe-O. Фаза FeO стабильна выше 570°±10; частью, вероятно, твердый раствор FeO до 24% O_2 и Fe_3O_4 до 27% O_2 (27, 41, 45, 46, 68, 72, 95, 127, 153, 154)
Fe_2O_3	Fe_3O_4	10	Часть системы Fe-O (74, 90, 132, 137)
Fe_2O_3	Al_2O_3		(26)
Fe_2O_3	CaO	11	Не является истинной бинарной системой (26, 69, 139)
CoO	Al_2O_3		(65)
NiO	MgO		(66)
B_2O_3	CaO		(63)
B_2O_3	SrO		
B_2O_3	BaO		
Al_2O_3	MgO	12	(111, 128)
Al_2O_3	CaO	13	(37, 113, 128)
Al_2O_3	Li_2O		(5)
MgO	CaO		Простая эвтектич. смесь: ~ 33% MgO и 2300° (111)
CaO	SrO		Рентгенограмма по Wyckoff'y указывает на полный изоморфизм (42)

ОДИН ПРОСТОЙ ОКИСЕЛ+БИНАРНОЕ СОЕДИНЕНИЕ ИЗ ДВУХ ОКИСЛОВ.

MgO-$5CaO.3Al_2O_3$, простая эвтектич. система; эвтектика 44.7% CaO, 48.8% Al_2O_3, 6.5% MgO при 1380°±5 (111).

SiO_2-$Li_2O.Al_2O_3$ (5).

ОДИН ПРОСТОЙ ОКИСЕЛ + ТРОЙНОЕ СОЕДИНЕНИЕ.

SiO_2-$CaO.Al_2O_3.2SiO_2$ (4, 113); см. фиг. 14.

SiO_2-$CaO.MgO.2SiO_2$ (12, 50, 61); см. фиг. 15.

SiO_2-$K_2O.Al_2O_3.4SiO_2$ (99); см. фиг. 16.

Al_2O_3-$CaO.Al_2O_3.2SiO_2$; αAl_2O_3 плавится при 2050°±10, $CaO.Al_2O_3.2SiO_2$ при 1550°$\pm^{2}_{5}$; простая эвтектика при 1547°$\pm^{2}_{5}$ и 19.3% CaO, 39.3% Al_2O_3, 41.4% SiO_2 (113).

ДВА БИНАРНЫХ СОЕДИНЕНИЯ.

A	B	Лит.
$ZrO_2.SiO_2$	$2Li_2O.SiO_2$	(126)
$ZnO.SiO_2$	$CdO.SiO_2$	(88)
$ZnO.SiO_2$	$Li_2O.SiO_2$	(88)
$MnO.SiO_2$	$MnO.TiO_2$	(133)
$MnO.SiO_2$	$MgO.SiO_2$	(92)
$2MnO.SiO_2$	$2MgO.SiO_2$	(84)
$MnO.SiO_2$	$CaO.SiO_2$	(56)
$2MnO.SiO_2$	$2CaO.SiO_2$	(84)
$FeO.SiO_2$	$CaO.SiO_2$	(91)
$2CaO.SiO_2$	$5CaO.3Al_2O_3$	(113); см. фиг. 17
$2CaO.SiO_2$	$2Li_2O.SiO_2$	(126)
$CaO.SiO_2$	$SrO.SiO_2$	(42); см. фиг. 18
$CaO.SiO_2$	$BaO.SiO_2$	(42); см. фиг. 19
$BaO.2SiO_2$	$2BaO.3SiO_2$	(42); см. фиг. 20
$Li_2O.SiO_2$	$Li_2O.B_2O_3$	(88)
$Na_2O.SiO_2$	$CaO.SiO_2$	(100)
	$Na_2O.WO_3$	(88)
	$Na_2O.B_2O_3$	(88)

ОДНО БИНАРНОЕ+ОДНО ТРОЙНОЕ СОЕДИНЕНИЯ.

Бинарное	Тройное	Лит.
$MgO.SiO_2$	$CaO.Al_2O_3.2SiO_2$	(4); см. фиг. 21
	$CaO.MgO.2SiO_2$	(12); см. фиг. 22
$2MgO.SiO_2$	$CaO.Al_2O_3.2SiO_2$	(4); см. фиг. 23
	$CaO.MgO.2SiO_2$	(12); см. фиг. 24
$CaO.SiO_2$	$CaO.Al_2O_3.2SiO_2$	(113); см. фиг. 25
	$2CaO.Al_2O_3.SiO_2$	(113); см. фиг. 26
	$CaO.MgO.2SiO_2$	(50, 51); см. фиг. 27
	$2CaO.MgO.2SiO_2$	(50); см. фиг. 28
$2CaO.SiO_2$	$2CaO.Al_2O_3.SiO_2$	(113); см. фиг. 29
	$2CaO.MgO.2SiO_2$	(50); см. фиг. 30
$CaO.Al_2O_3$	$2CaO.Al_2O_3.SiO_2$	(113); см. фиг. 31
$3CaO.5Al_2O_3$	$2CaO.Al_2O_3.SiO_2$	(113); см. фиг. 32
$Na_2O.2SiO_2$	$Na_2O.2CaO.3SiO_2$	(100)

ДВА ТРОЙНЫХ СОЕДИНЕНИЯ.

A	B	Лит. и фиг.
$MgO.CaO.2SiO_2$	$MgO.2CaO.2SiO_2$	(50); 33
	$CaO.Al_2O_3.2SiO_2$	(13); 34
$MgO.2CaO.2SiO_2$	$2CaO.Al_2O_3.SiO_2$	(48); 35
	$3CaO.Al_2O_3.3SiO_2$	(24); 36
	$[10(3Na_2O.Al_2O_3.3SiO_2)90(3CaO.Al_2O_3.3SiO_2)]$	*1 (24)
$MgO.CaO.2SiO_2$	$Na_2O.Al_2O_3.2SiO_2$	(17); 37
	$Na_2O.Al_2O_3.6SiO_2$	(13); 38
$CaO.Al_2O_3.2SiO_2$	$2CaO.Al_2O_3.SiO_2$	(113); 39
$2CaO.Al_2O_3.SiO_2$	$3CaO.Al_2O_3.3SiO_2$	(24); 40
$CaO.Al_2O_3.2SiO_2$	$SrO.Al_2O_3.2SiO_2$	*2 (42)
	$Na_2O.Al_2O_3.2SiO_2$	(9); 41
	$Na_2O.Al_2O_3.6SiO_2$	(10, 11); 42
$2CaO.Al_2O_3.SiO_2$	$10(3Na_2O.Al_2O_3.3SiO_2)90(3CaO.Al_2O_3.3SiO_2)$	*1 (24)
$Na_2O.Al_2O_3.2SiO_2$	$K_2O.Al_2O_3.2SiO_2$	(14); 43

*1 Не является истинной бинарной системой.
*2 Вероятно, вполне однородный твердый раствор.

ТРЕХКОМПОНЕНТНЫЕ СИСТЕМЫ.

SiO_2-O-Fe (151)
SiO_2-TiO_2-MnO (25)
SiO_2-TiO_2-CaO (133)
SiO_2-ZrO_2-Li_2O (126)
SiO_2-MnO-FeO (84)
SiO_2-MnO-Al_2O_3 (25)
SiO_2-FeO-MgO*1 (61)
SiO_2-FeO-CaO (91)
SiO_2-Al_2O_3-BaO (147)
SiO_2-Al_2O_3-Li_2O (5)
SiO_2-Al_2O_3-Na_2O (114)
SiO_2-Al_2O_3-K_2O (114)
SiO_2-CaO-Li_2O (126)
TiO_2-MnO-Al_2O_3 (25)
Fe_2O_3-Al_2O_3-CaO (26)
$2CaO.Al_2O_3.SiO_2$-$3CaO.Al_2O_3.3SiO_2$-$2CaO.MgO.2SiO_2$ (24); фиг. 50.

О других системах см. (24); фиг. 52, 53.

*1 Несмешиваемость наблюдается во всей тройной системе. L_1=20% MgO, 15% FeO, 65% SiO_2.

SiO_2-Al_2O_3-MgO (20, 61, 112); фиг. 44.

Тройное соединение $2MgO.2Al_2O_3.5SiO_2$ образует твердые растворы и плавится инконгруэнтно, т. е. жидкий сплав имеет иной состав сравнительно с составом твердой фазы.

ЭВТЕКТИЧЕСКИЕ И ЧЕТВЕРНЫЕ ТОЧКИ.

$t°$	Твердые фазы	Точка	%A, SiO_2	%B, Al_2O_3	%C, MgO
1345±5	$A_5.B_2.C_2$ (смеш.)+AC+A	E	61.4	18.3	20.3
1700±25	AC_2+BC+C	E	28	16	56
1358±5	$A_5B_2C_2$+AC+AC_2	E	54	21	25
1425±5	$A_5B_2C_2$+A_2B_3+A	Q	66.5	23.5	10
1460±5	$A_5B_2C_2$+BC+A_2B_3	Q	49.1	34.8	16.1
1370±5	$A_5B_2C_2$+BC+AC_2	Q	51.5	22.8	25.7
1575±5	A_2B_3+BC+B	Q	42.8	42	15.2

ТОЧКИ В ПОГРАНИЧНЫХ ОБЛАСТЯХ.

Область 1	Область 2	% SiO_2	% Al_2O_3	% MgO
$3Al_2O_3.2SiO_2$	SiO_2	77	18	5
	$2MgO.2Al_2O_3.5SiO_2$	86	12	2
	$Al_2O_3.MgO$	57	29	14
$2MgO.SiO_2$	$MgO.Al_2O_3$	45	39	16
$2MgO.2Al_2O_3.5SiO_2$	SiO_2	42	21	37
$MgO.SiO_2$	SiO_2	64	20	16
	$2MgO.SiO_2$	64	12	24
Al_2O_3	$MgO.Al_2O_3$	65	5	30
$3Al_2O_3.2SiO_2$	$2MgO.2Al_2O_3.5SiO_2$	58.2	10	31.8
$2MgO.2Al_2O_3.5SiO_2$	$MgO.SiO_2$	24	63	13

Температурные максимумы наблюдаются, но не определены с достаточной точностью.

КРИВЫЕ НЕСМЕШИВАЕМОСТИ.

L_1	L_2	85.0	4.5	10.5
		75.0	4.5	20.5

Жидкий сплав, богатый кремнеземом,—неоднороден (61); см. одно- и двухкомпонентные системы; о твердом растворе см. (112).

SiO_2-Al_2O_3-CaO (18, 20, 61, 75, 76, 77, 113, 129); фиг. 45.

Тройные соединения: $CaO.Al_2O_3.2SiO_2$ пл. 1550±2; $2CaO.Al_2O_3.SiO_2$ пл. 1590±2; $3CaO.Al_2O_3.SiO_2$ разл. 1335±5 на $\beta 2CaO.SiO_2$+$CaO.Al_2O_3$; см. однокомпонентные системы.

ЭВТЕКТИЧЕСКИЕ И ЧЕТВЕРНЫЕ ТОЧКИ.

$t°$	Твердые фазы	Точка	% SiO_2	% Al_2O_3	% CaO
1170±5	A_2BC+A+AC	E	62.0	14.7	23.3
1345±5	A_2BC+A+A_2B_3	E	70.4	19.8	9.8
1265±5	A_2BC+ABC_2+αAC	E	42	20	38
1310±5	ABC_2+A_2C_3+αAC	E	41	11.8	47.2
1505±5	ABC_2+BC+B_5C_3	E	9.25	53.25	37.5
1380±5	A_2BC+ABC_2+αB	E	31.8	39	29.2
1335±5	βAC_2+BC+B_3C_5	E	6.8	43.7	49.5
1335±5	βAC_2+BC_3+B_3C_5	E	6.8	41.2	52
1512±5	A_2BC+αB+A_2B_3	Q	47.9	36.5	15.6
1380±5	ABC_2+βAC_2+BC	Q	9.7	42	48.3
1475±5	ABC_2+B_5C_3+αB	Q	24.3	44.5	31.2
1335±5	ABC_2+A_2C_3+βAC_2	Q	39.9	11.9	48.2
1455±5	AC_3+BC_3+αAC_2	Q	8.7	33	58.3
1470±5	C+AC_3+BC_3	Q	7.5	32.8	59.7
1900±20	C+αAC_2+AC_3	Q	22.4	9.2	68.4

ТОЧКИ В ПОГРАНИЧНЫХ ОБЛАСТЯХ.

Область 1	Область 2	% SiO_2	% Al_2O_3	% CaO
$CaO.Al_2O_3.2SiO_2$	$3Al_2O_3.2SiO_2$	39	40	21
		34.7	40.3	25
$\beta 2CaO.SiO_2$	$5CaO.3Al_2O_3$	7	42	51
$2CaO.SiO_2$	$2CaO.Al_2O_3$	16.8	34	49.2
	SiO_2	33	17.5	49.5
Несмешиваемость (61) L_1=		85	2.5	12.5

Жидкий сплав, богатый кремнеземом, неоднороден (18, 61); см. двухкомпонентные системы.

SiO_2-MgO-CaO (12, 50, 51, 61); фиг. 46.

Тройные соединения: $CaO.MgO.2SiO_2$ пл. 1391±2; $2CaO.MgO.2SiO_2$ пл. 1458±2; $CaO.MgO.SiO_2$, твердый раствор распространяется до 33% CaO, 28% MgO, 39% SiO_2, чистое твердое соединение неустойчиво в присутствии сплава; $5CaO.2MgO.6SiO_2$ (?) разл. 1365±5 на $\alpha CaO.SiO_2$+жидк.

ЭВТЕКТИЧЕСКИЕ И ЧЕТВЕРНЫЕ ТОЧКИ.

$t°$	Твердые фазы	Точка	% A, SiO_2	% B, MgO	% C, CaO
1320±5	A_2BC+$A_6B_2C_5$+A	E	61.4	8	30.6
1350±5	$A_6B_2C_5$+A_2BC+A_2BC_2	E	51.4	12.6	36
1357±5	A_2BC_2+A_2BC+AB_2	E	50	20.2	29.8
1377±5	A_2BC_2+AC+A_2C_3	E	44.5	6.3	49.2
1436±5	A_2BC_2+ABC(смеш.)+AC_2	E	42.7	18.3	39
(?)	AC_2+B+C	E	?	?	?
1330±5	βAC(смеш.)+$A_6B_2C_5$(смеш.)+A	Q	61.4	7.6	30.9
1335±5	αAC(смеш.)+βAC(смеш.)+A	Q	61.5	7.2	31.3
1340±5	αAC(смеш.)+βAC(смеш.)+$A_6B_2C_5$(смеш.)	Q	61	7.6	31.4
1365±5	αAC(смеш.)+$A_6B_2C_5$+A_2BC_2	Q	51	12.3	36.7
1387±5	βAC_2+A_2C_3+A_2BC_2	Q	44.3	6.2	49.5
1436±5	A_2BC_2+ABC(смеш.)+AB_2	Q	44.4	22.3	33.3
1498±5	ABC(смеш.)+αAC_2+B	Q	40.4	22.3	37.3
1502±5	ABC(смеш.)+AB_2+B	Q	41.5	26.4	32.1

ТОЧКИ В ПОГРАНИЧНЫХ ОБЛАСТЯХ.

Область 1	Область 2	% SiO_2	% MgO	% CaO
SiO_2	$CaO.SiO_2$	63	3	34
$CaO.MgO.2SiO_2$	SiO_2	62.4	15.6	22
		62	10	28
$CaO.MgO.2SiO_2$ (смеш.)	$2MgO.SiO_2$	54.3	22.7	23.0
		57	24	19
		59	30	11
Несмешиваемость (61) L_1=		70	17	13

Подробности относительно твердых растворов, обнаруженных в этой системе, не могут быть приведены здесь детально; см. об этом (12, 50, 51); о том же можно получить сведения в рассмотренных выше однокомпонентных и двухкомпонентных системах, а также в тройной системе $CaO.MgO.2SiO_2$-$2MgO.SiO_2$-SiO_2. Жидкие сплавы, богатые кремнеземом,—неоднородны (18, 61).

SiO_2-CaO-Na_2O (100).

(См. также «Справочник», т. III, стр. 155.)

ТРОЙНЫЕ ЭВТЕКТИЧЕСКИЕ И ЧЕТВЕРНЫЕ ТОЧКИ.

$t°$	Твердые фазы	Точка	% A, SiO_2	% B, CaO	% C, Na_2O
725±5	$A_2C+A_6B_3C$+кварц	E	73.5	5.2	21.3
821±5	$AC+A_2C+A_3BC_2$	E	60.7	1.8	37.5
827±5	$A_2C+A_3BC_2+A_3B_2C$	Q	61.4	2.0	36.6
740±5	$A_2C+A_3B_2C+A_6B_3C$	Q	70.7	5.2	24.1
1030±10	$A_3B_2C+A_6B_3C+\beta AB$	Q	66.5	14.5	19
~1030	$A_6B_3C+\beta AB$+тридимит	Q	73	13	14
~1118	$\alpha AB+\beta AB$+тридимит	Q	73	15.5	11.5
~1118	$\alpha AB+\beta AB+A_3B_2C$	Q	63	19	18

Область несмешиваемости, вероятно, распространяется от бинарной системы CaO-SiO_2 до тройной системы. Превращение модификации α системы $CaO.SiO_2$ в модификацию β той же системы наступает в чистых препаратах при 1200°. Пониженная точка превращения (1118°) должна указывать на твердые растворы, но это вопрос еще не исследованный.

Al_2O_3-MgO-CaO (111); фиг. 47.

ЭВТЕКТИЧЕСКИЕ И ЧЕТВЕРНЫЕ ТОЧКИ.

$t°$	Твердые фазы	Точка	% A, Al_2O_3	% B, MgO	% C, CaO
1345±5	$AC+B+A_3C_5$	E	51.8	6.7	41.5
1345±5	$A_3C_5+AC_3+B$	E	47.7	6.3	46
1680±20	$\alpha A+AB$(смеш.)$+A_5C_3$	Q	74	5	21
1550±5	A_5C_3+AB(смеш.)$+AC$	Q	63.2	3.5	33.3
1370±5	AC+B+AB (смеш.)	Q	52.4	6.9	40.7
1450±5	C+B+AC_3	Q	42.5	6.0	51.5

ТОЧКИ В ПОГРАНИЧНЫХ ОБЛАСТЯХ.

Область 1	Область 2	% Al_2O_3	% MgO	% CaO
CaO	$3CaO.Al_2O_3$	42	2	56
$5CaO.3Al_2O_3$	$CaO.Al_2O_3$	51.8	3.2	45

Границы области Al_2O_3 недостаточно изучены, т.к. образование α- или β-модификации Al_2O_3 носит случайный характер; см. также соответствующие однокомпонентные и двухкомпонентные системы.

SiO_2-$2MgO.SiO_2$-$CaO.Al_2O_3.2SiO_2$ (4); фиг. 48.

A=SiO_2; B=$2MgO.SiO_2$; C=$CaO.Al_2O_3.2SiO_2$.

ЭВТЕКТИЧЕСКИЕ И ЧЕТВЕРНЫЕ ТОЧКИ.

$t°$	Твердые фазы	Точка	% A	% B	% C
1222±5	$CaO.Al_2O_3.2SiO_2+MgO.SiO_2+SiO_2$	E	33	16.5	50.5
1260±5	$CaO.Al_2O_3.2SiO_2+MgO.SiO_2+2MgO.SiO_2$	Q	19.5	25.5	55
1320±5	$CaO.Al_2O_3.2SiO_2+MgO.Al_2O_3+2MgO.SiO_2$	Q*1	9.5	29.5	61

*1 Эта точка не соответствует двум другим, т. к. здесь появляется фаза ($MgO.Al_2O_3$), не являющаяся частью данной тройной системы. Границы области $MgO.Al_2O_3$ не являются истинными кривыми кристаллизации, как другие границы этой системы; они указывают первичные фазы и температуры полного расплавления.

ТОЧКИ В ПОГРАНИЧНЫХ ОБЛАСТЯХ.

Область 1	Область 2	% A	% B	% C
$MgO.SiO_2$	SiO_2	37	27	36
		38	37	25
$MgO.SiO_2$	$2MgO.SiO_2$	29	54	17
		23	33	44

Жидкий сплав, богатый кремнеземом, может быть неоднородным (61).

SiO_2-$2MgO.SiO_2$-$CaO.MgO.2SiO_2$ (12, 61); фиг. 49.

A=SiO_2; B=$2MgO.SiO_2$; C=$CaO.MgO.2SiO_2$.

Эта система является одной из тех, в которых встречается полный ряд твердых растворов $CaO.MgO.2SiO_2$ и $MgO.SiO_2$. Большинство этих растворов (пироксены) плавится инконгруэнтно при непостоянной точке, несмотря на то, что этот ряд имеет устойчивую минимальную точку плавления. Относительно подробностей можно найти сведения в (12). См. также соответствующие однокомпонентные и двухкомпонентные системы. Жидкие сплавы, богатые кремнеземом, могут быть неоднородными (18, 61).

ТОЧКИ НА ПОГРАНИЧНЫХ КРИВЫХ.

Граница	%A	%B	%C	Граница	%A	%B	%C
$2MgO.SiO_2$	79	15	6	SiO_2	61	18	21
↓				↓			
Пироксены	60	26	14	Пироксены	41	31	28
	30	46	24		15	50	35

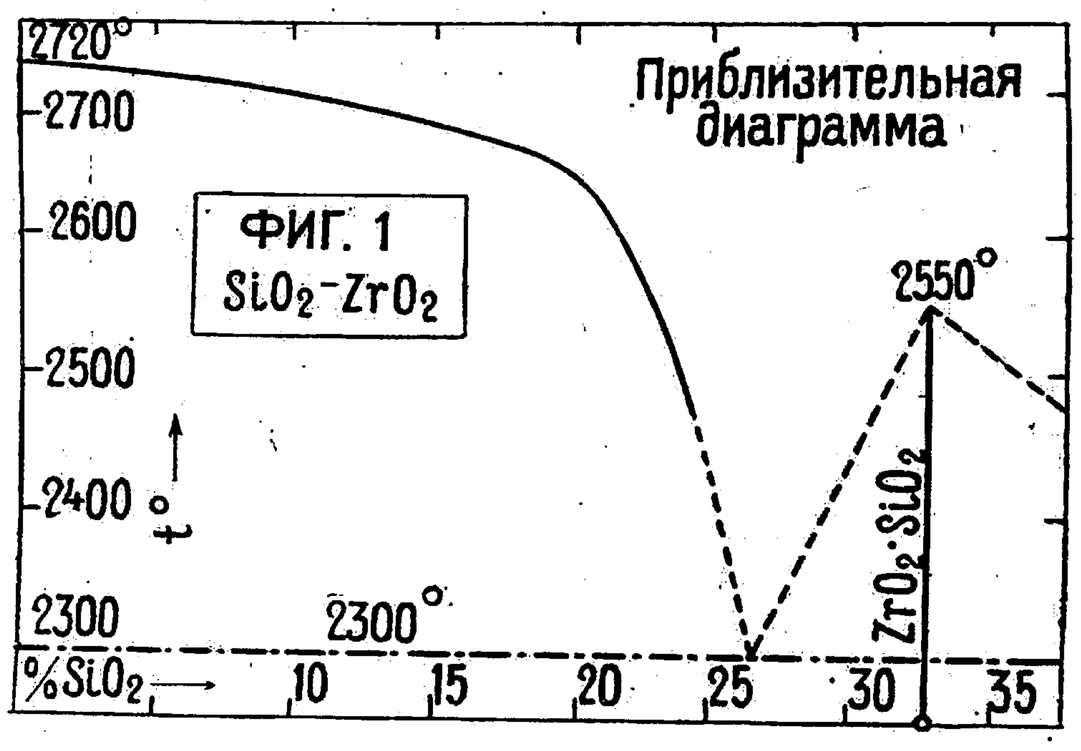
$CaO.Al_2O_3.2SiO_2$-$CaO.MgO.2SiO_2$-$Na_2O.Al_2O_3.6SiO_2$ (13); фиг. 51.

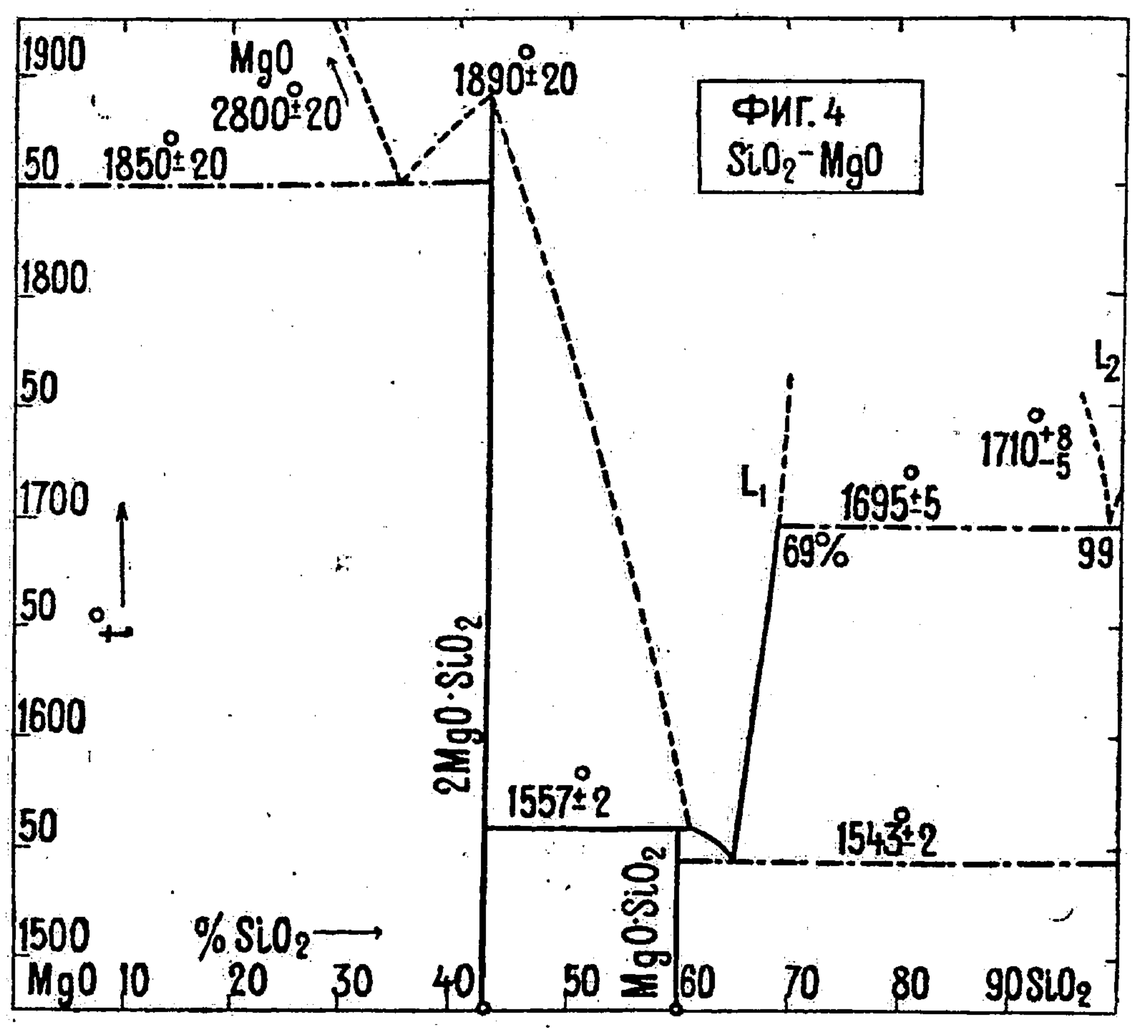
A=$CaO.Al_2O_3.2SiO_2$; B=$CaO.MgO.2SiO_2$;
C=$Na_2O.Al_2O_3.6SiO_2$.

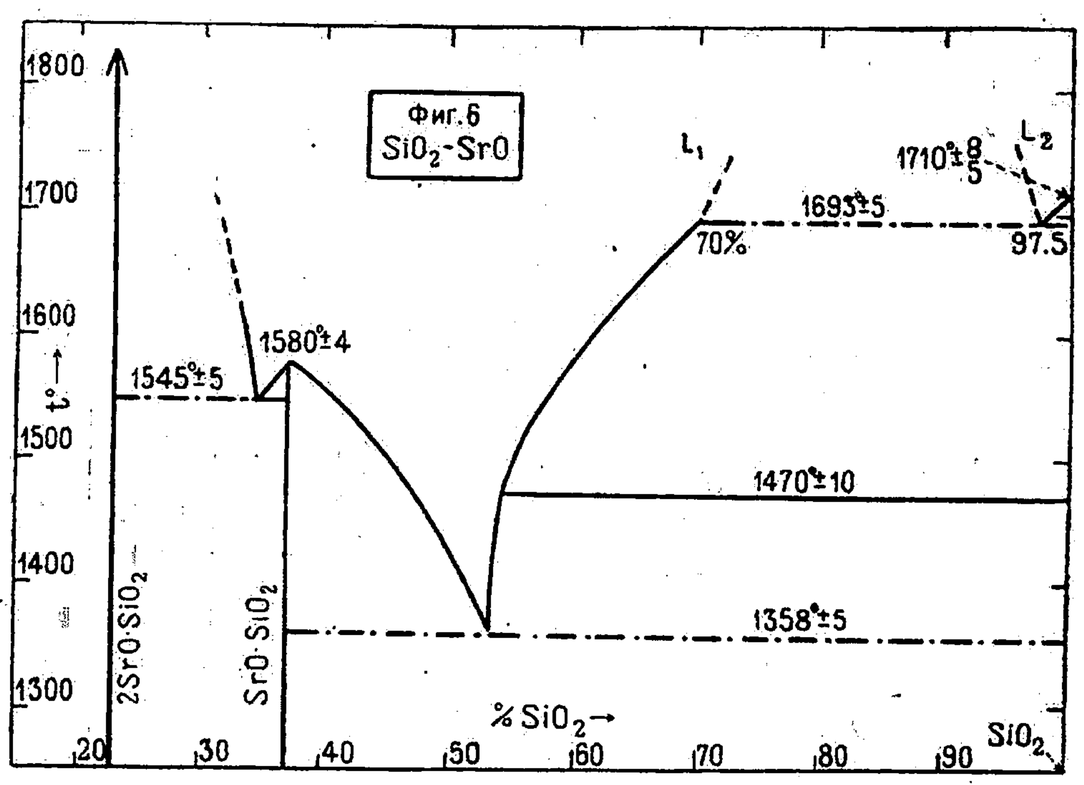
В виду того, что в одной бинарной системе встречается полный изоморфизм, соотношения между жидкой и твердой фазами—весьма сложны.

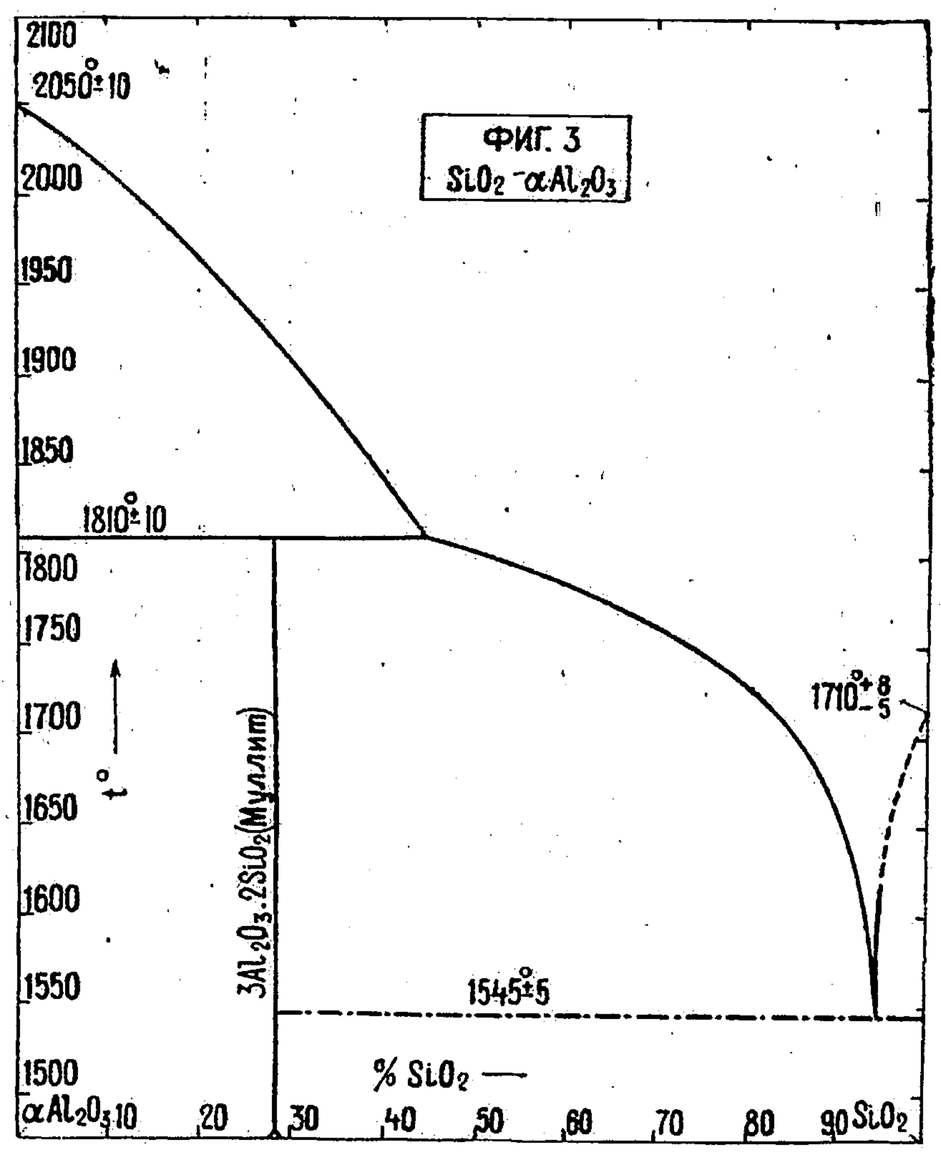
ТОЧКИ НА ГРАНИЦЕ.

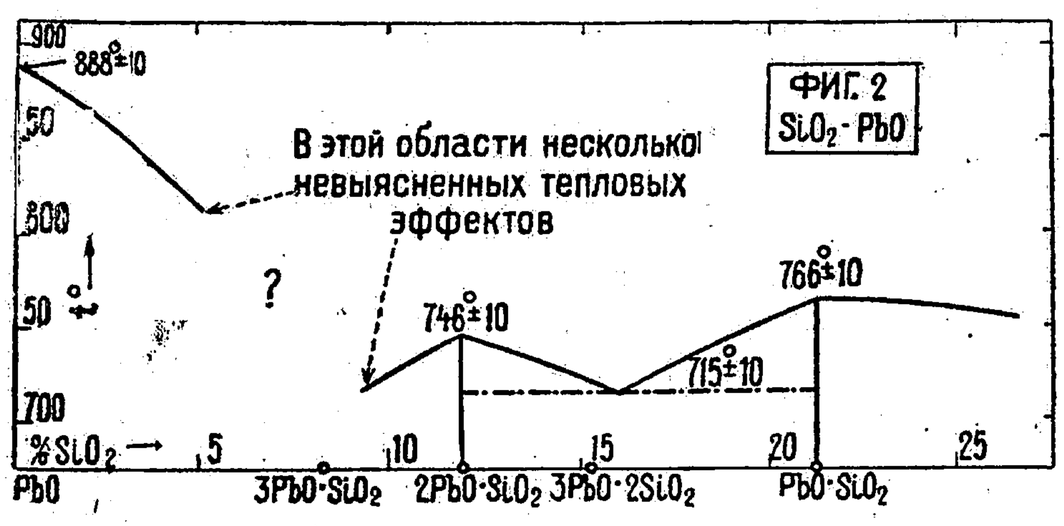
% A	34	35	13
% B	46	25	20
% C	20	40	67

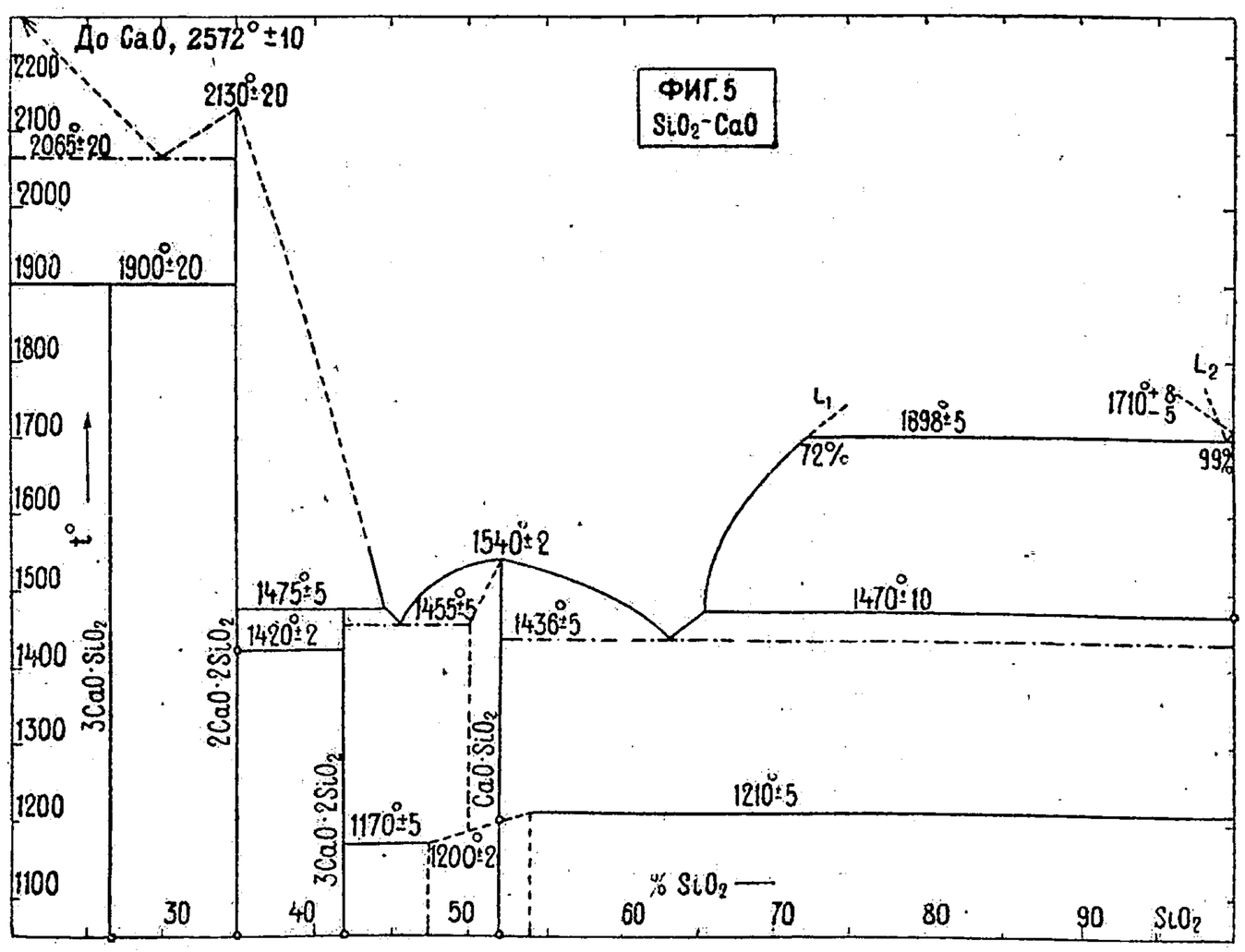

Приблизительная диаграмма
ФИГ. 1
SiO_2-ZrO_2
2720°
2700
2600
2500
2400
t°
2300
2300°
2550°
$ZrO_2 \cdot SiO_2$
%SiO_2 →
10
15
20
25
30
35

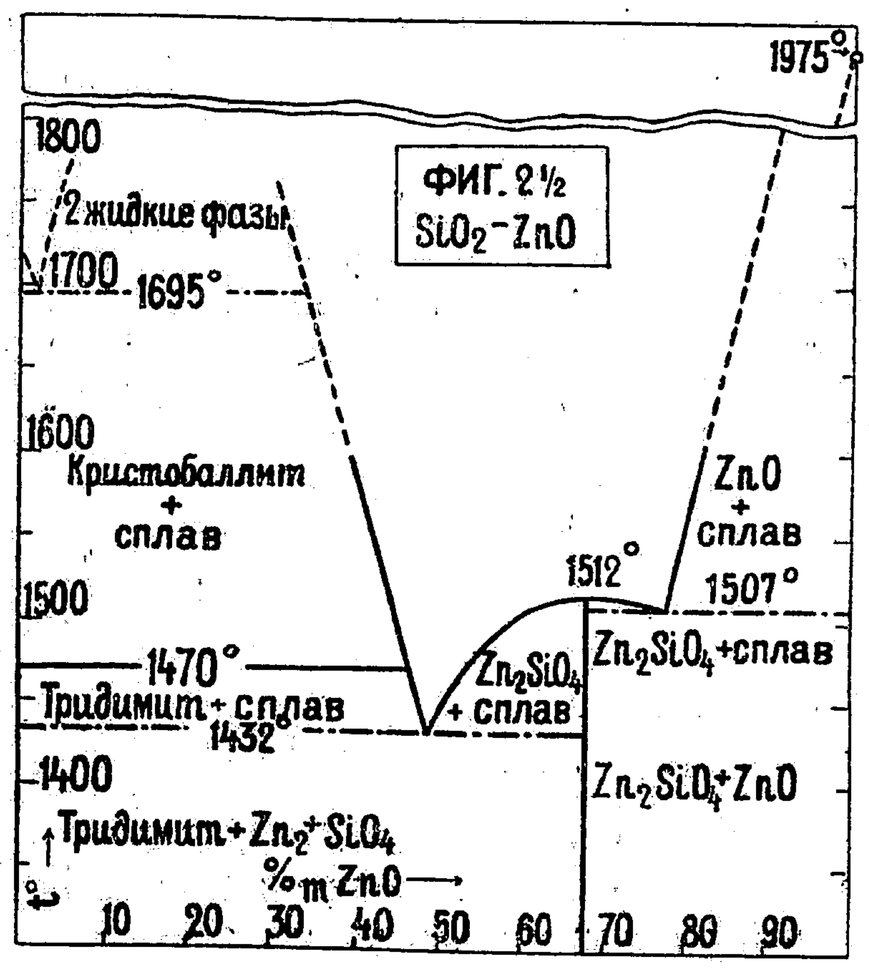

ФИГ. 4
SiO_2-MgO
1900
MgO
2800±20°
1890±20°
50
1850±20°
1800
50
1700
50
t°
1600
50
1500
1710±8/5°
L_2
L_1
1695±5°
69%
99
$2MgO \cdot SiO_2$
1557±2°
1543±2°
$MgO \cdot SiO_2$
% SiO_2 →
MgO 10 20 30 40 50 60 70 80 90 SiO_2

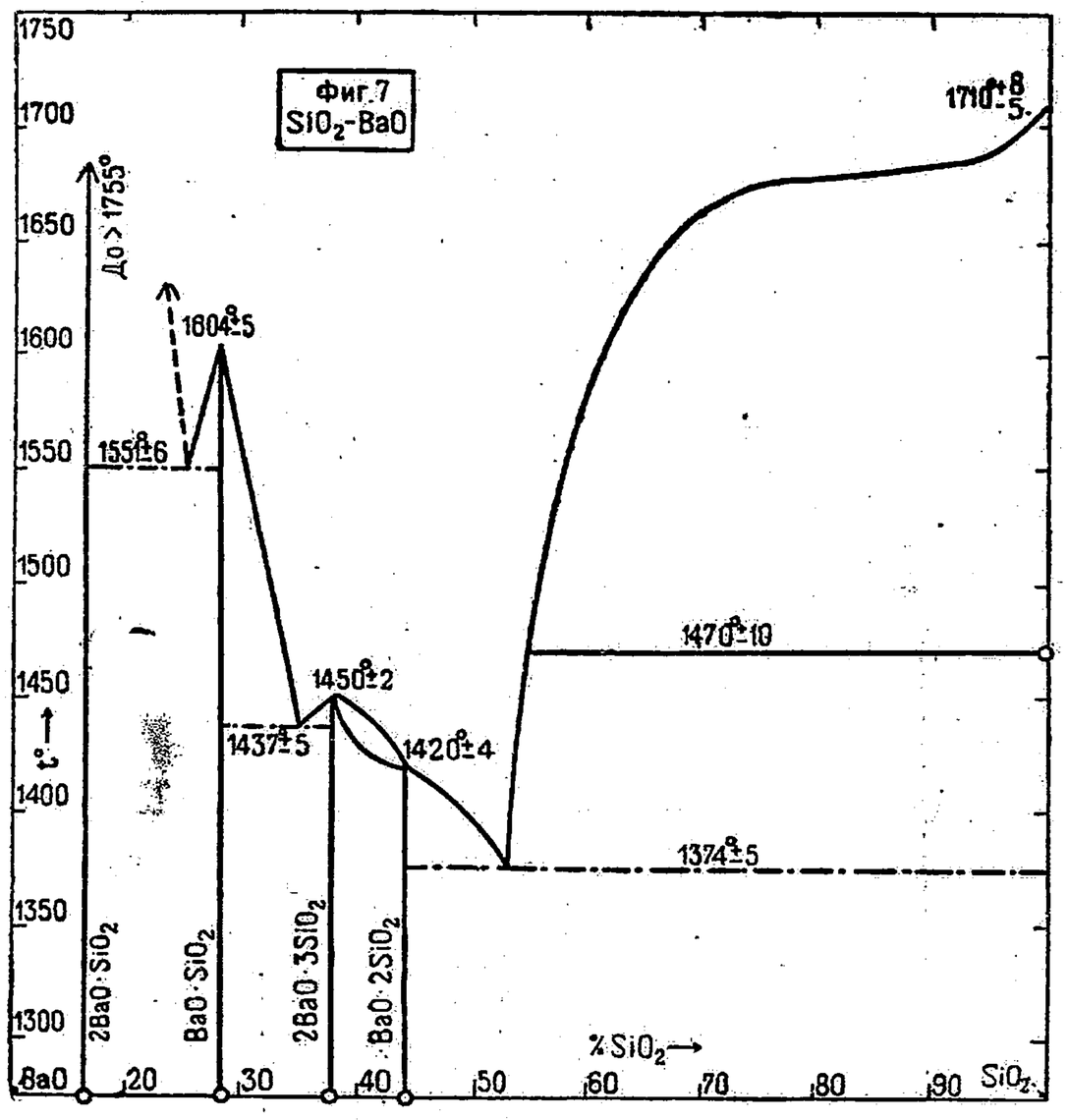

Фиг.6
SiO_2-SrO
1800
1700
1600
t°
1500
1400
1300
L_1
1710±8/5
L_2
1695±5°
70%
97.5
1580±4°
1545±5°
1470±10°
1358±5°
$2SrO \cdot SiO_2$
$SrO \cdot SiO_2$
% SiO_2 →
20 30 40 50 60 70 80 90 SiO_2

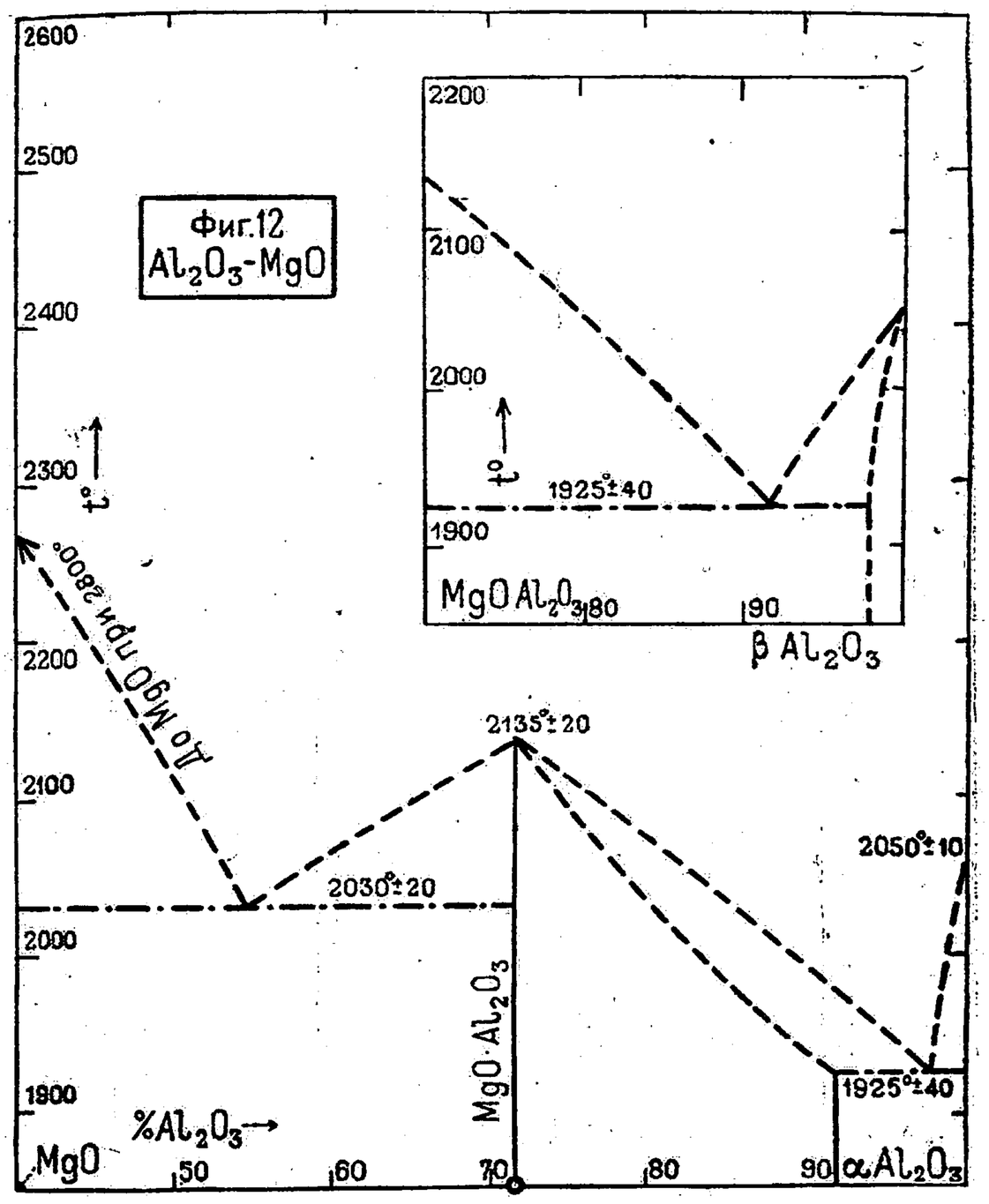

ФИГ. 3
SiO_2-αAl_2O_3
2100
2050±10°
2000
1950
1900
1850
1810±10°
1800
1750
1700
t°
1650
1600
1550
1500
$3Al_2O_3 \cdot 2SiO_2$ (Муллит)
1710±8/5°
1545±5°
% SiO_2 —
αAl_2O_3 10 20 30 40 50 60 70 80 90 SiO_2

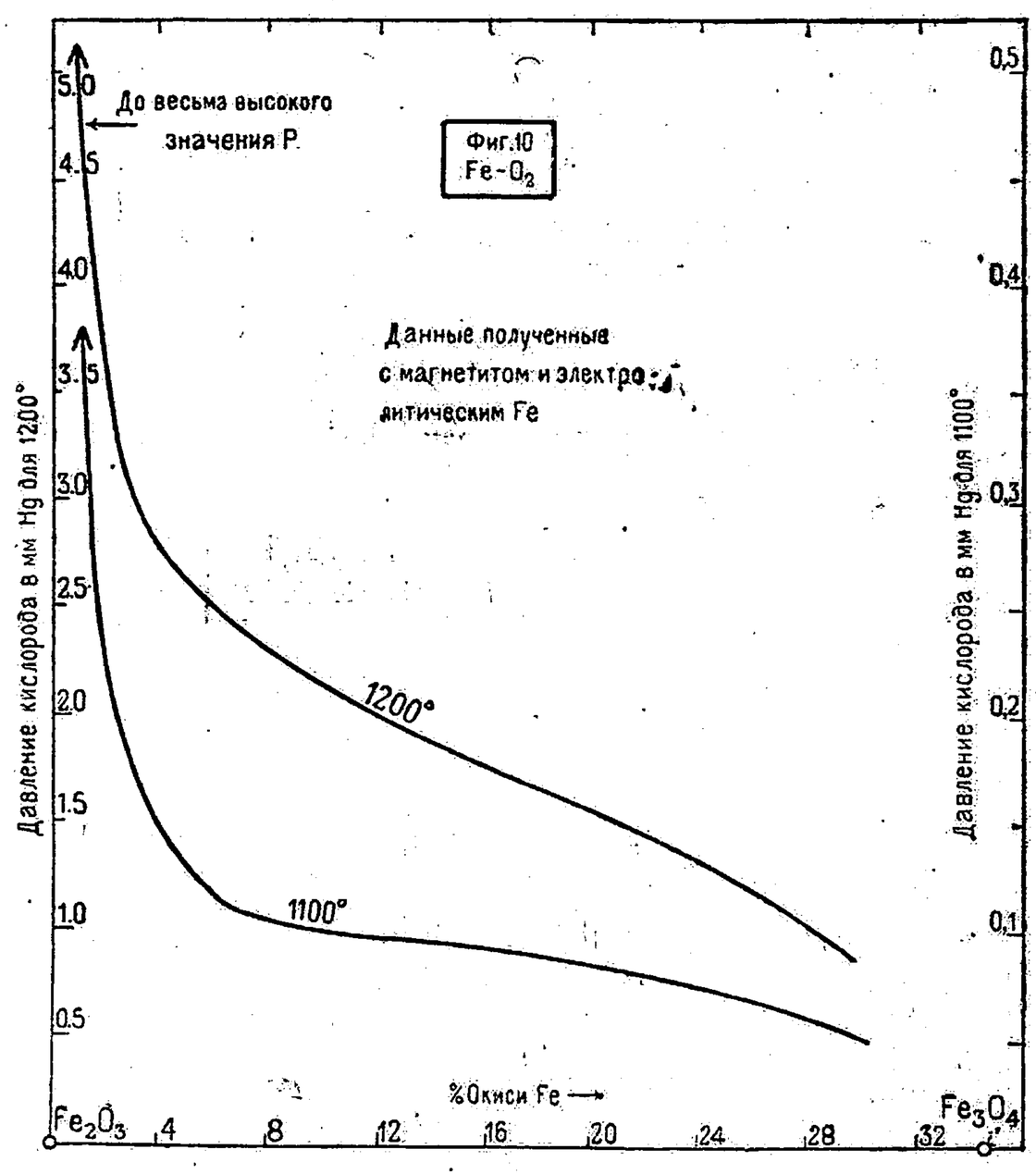

ФИГ. 2
SiO_2-PbO
900
888±10°
50
800
50
t°
700
В этой области несколько невыясненных тепловых эффектов
?
766±10°
746±10°
715±10°
% SiO_2 → 5 10 15 20 25
PbO
$3PbO \cdot SiO_2$
$2PbO \cdot SiO_2$
$3PbO \cdot 2SiO_2$
$PbO \cdot SiO_2$

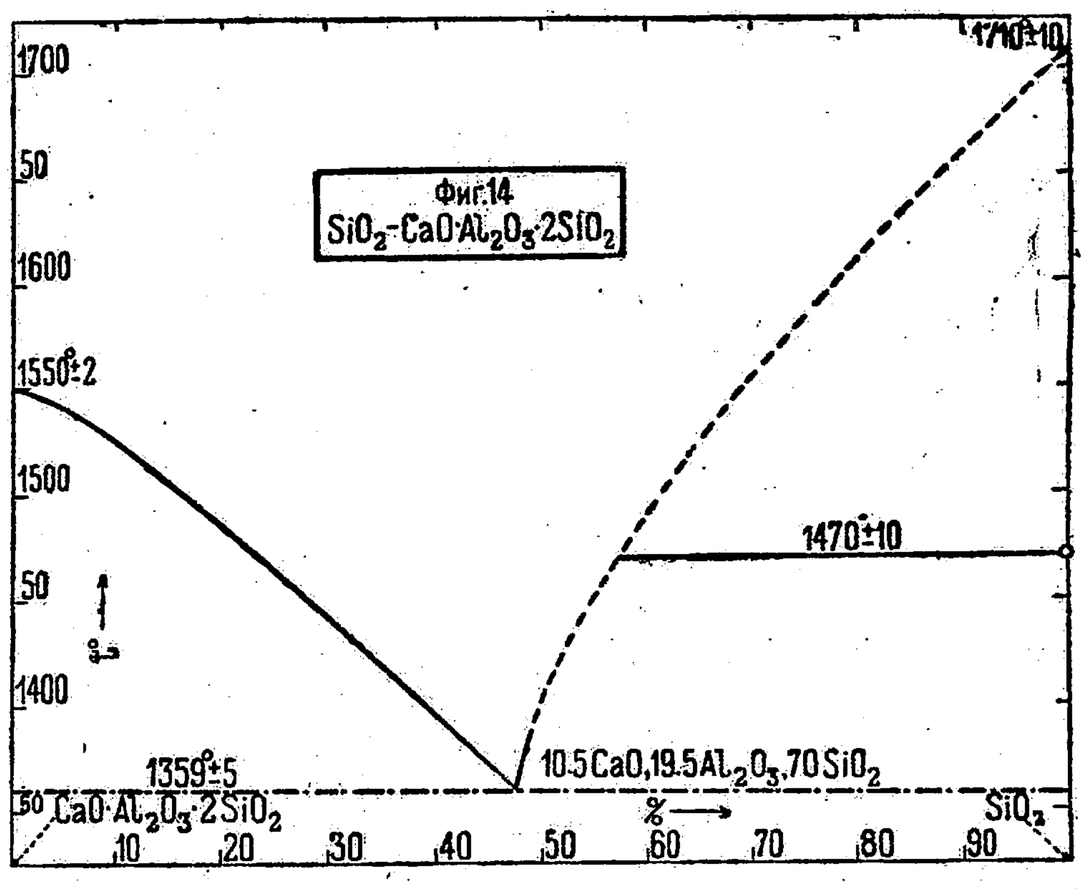

ФИГ. 5
SiO_2-CaO
До CaO, 2572° ±10
2200
2130±20°
2100
2065±20°
2000
1900
1900±20°
1800
1700
1600
t°
1500
1400
1300
1200
1100
L_1
1898±5°
72%
L_2
1710±8/5°
99%
1540±2°
1475±5°
1455±5°
1436±5°
1470±10°
1420±2°
1210±5°
1170±5°
1200±2°
$3CaO \cdot SiO_2$
$2CaO \cdot 2SiO_2$
$3CaO \cdot 2SiO_2$
$CaO \cdot SiO_2$
% SiO_2 →
30 40 50 60 70 80 90 SiO_2

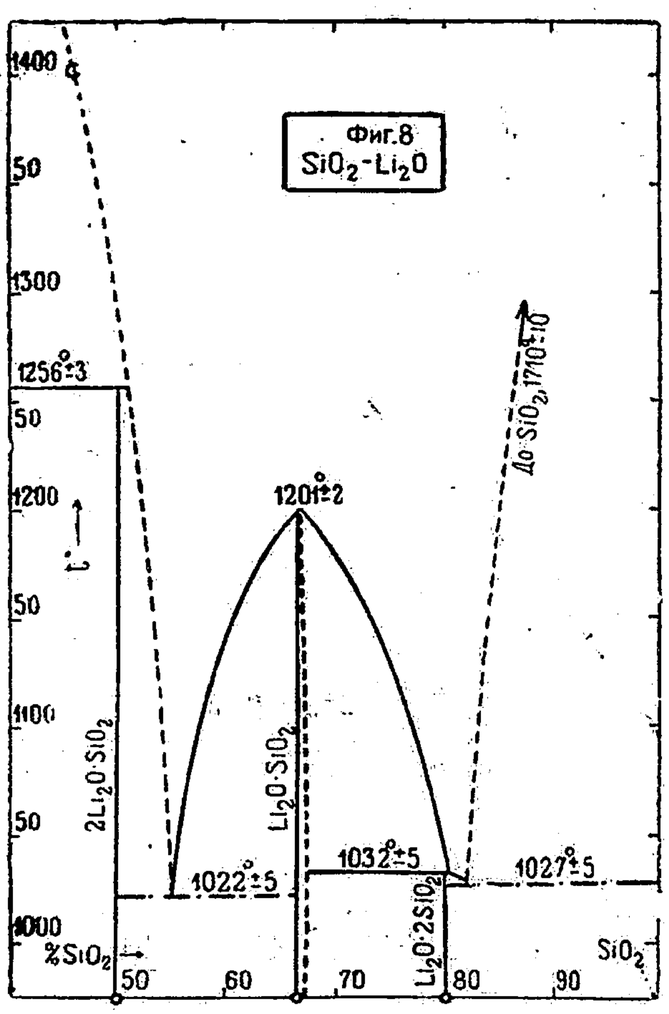

ФИГ. 2½
SiO_2-ZnO
1975°
1800
2 жидкие фазы
1700
1695°
1600
Кристобаллит + сплав
1500
1512°
ZnO + сплав
1507°
1470°
Тридимит + сплав
Zn_2SiO_4 + сплав
Zn_2SiO_4 + сплав
1432
1400
Тридимит + Zn_2SiO_4
Zn_2SiO_4 + ZnO
t°
% m ZnO →
10 20 30 40 50 60 70 80 90

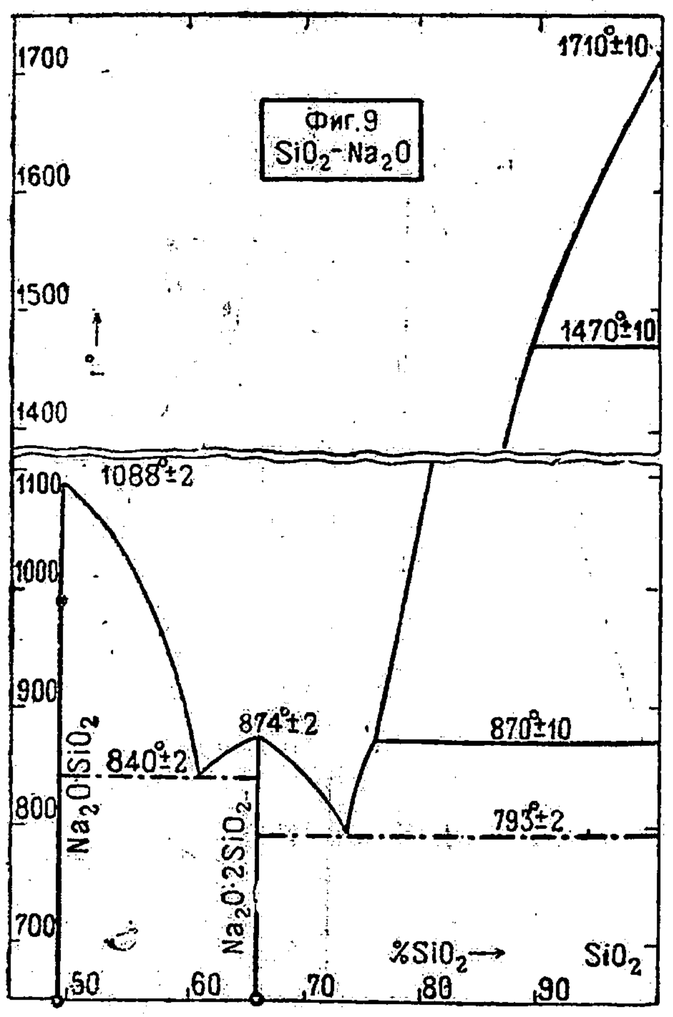

Фиг.7
SiO_2-BaO
1710±5°
До > 1755°
1604±5°
1550±6°
1470±10°
1450±2°
1437±5°
1420±4°
1374±5°
t°
$2BaO \cdot SiO_2$
$BaO \cdot SiO_2$
$2BaO \cdot 3SiO_2$
$BaO \cdot 2SiO_2$
% SiO_2 →
BaO
SiO_2

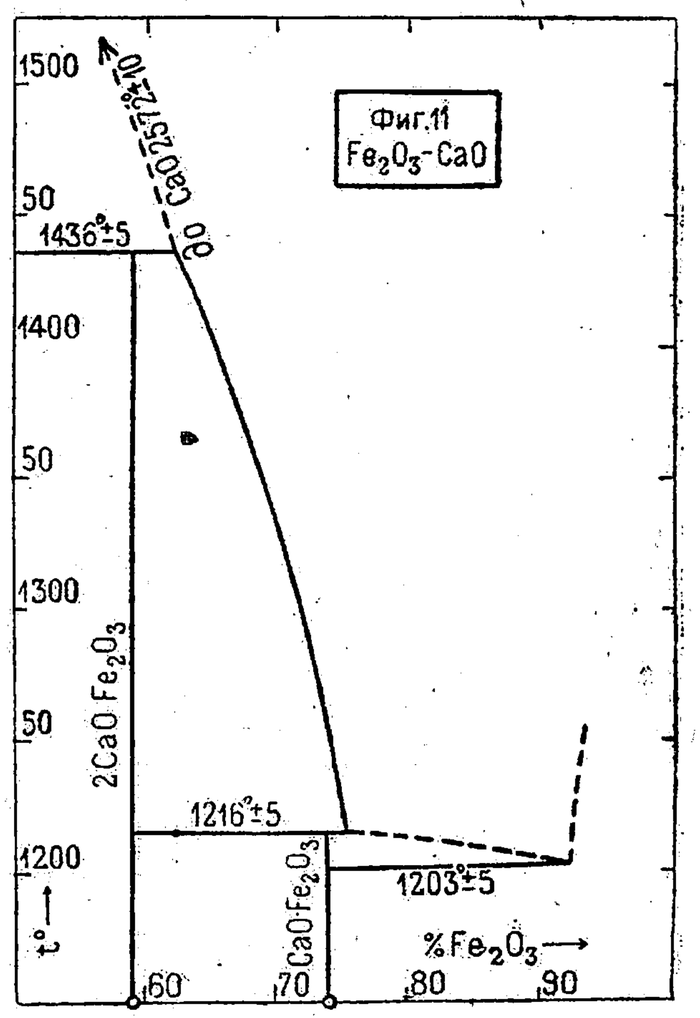

Фиг.12
Al_2O_3-MgO
До MgO при 2800°
2135±20°
2050±10°
2030±20°
1925±40°
$MgO \cdot Al_2O_3$
βAl_2O_3
t°
% Al_2O_3 →
MgO
αAl_2O_3

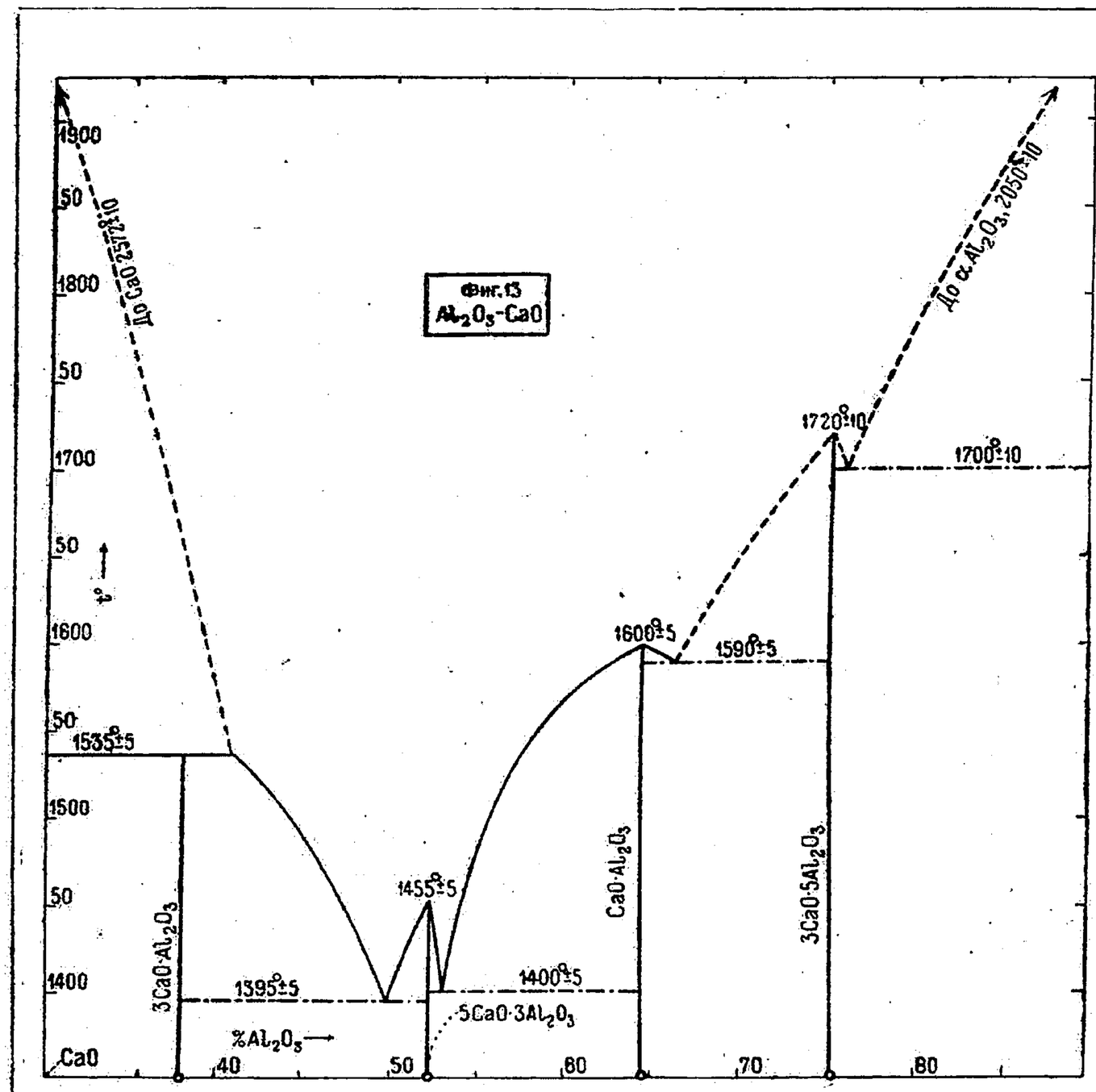

Фиг.10
Fe-O_2
До весьма высокого значения P
Данные полученные с магнетитом и электролитическим Fe
1200°
1100°
Давление кислорода в мм Hg для 1200°
Давление кислорода в мм Hg для 1100°
% Окиси Fe →
Fe_2O_3
Fe_3O_4

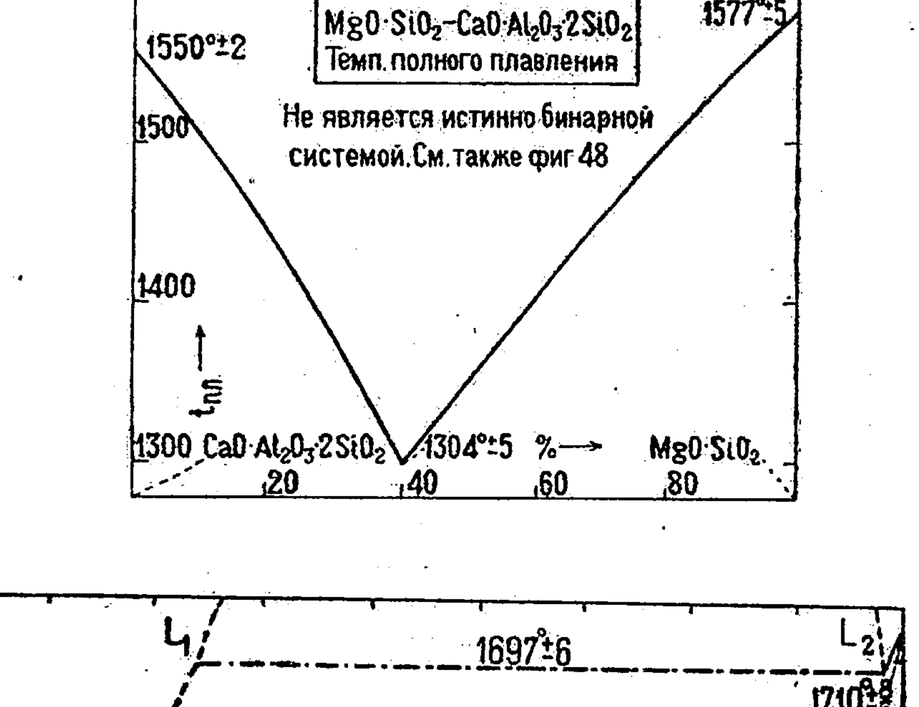

Фиг.14
SiO_2-$CaO \cdot Al_2O_3 \cdot 2SiO_2$
1710±10°
1550±2°
1470±10°
1359±5°
t°
$CaO \cdot Al_2O_3 \cdot 2SiO_2$
10.5CaO,19.5Al_2O_3,70SiO_2
%
SiO_2


Фиг.8
SiO_2-Li_2O
1256±3°
1201±2°
1022±5°
1032±5°
1027±5°
$\Delta \cdot SiO_2$, 1710±10°
t°
$2Li_2O \cdot SiO_2$
$Li_2O \cdot SiO_2$
$Li_2O \cdot 2SiO_2$
% SiO_2 →
SiO_2

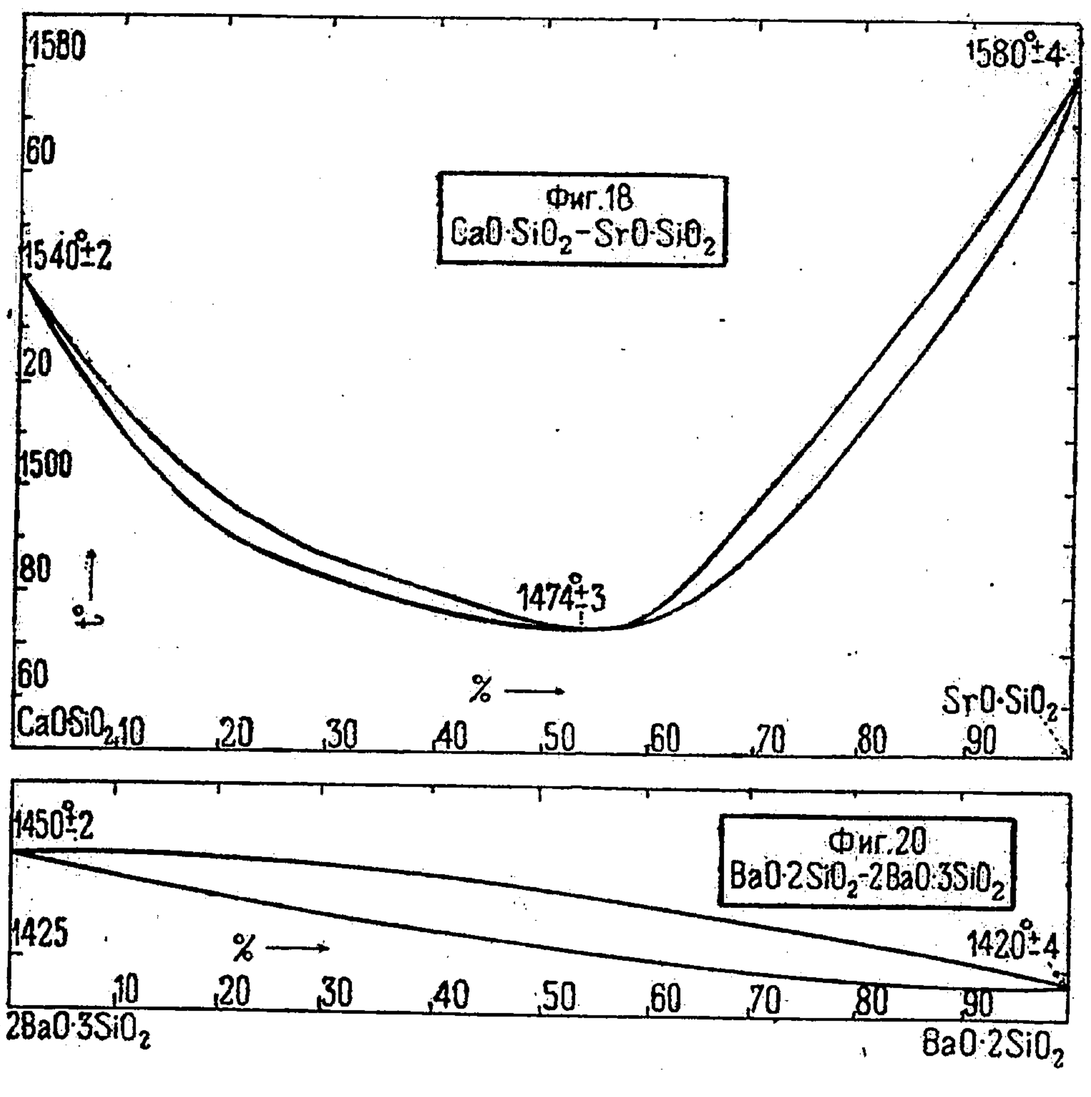

Фиг.9
SiO_2-Na_2O
1710±10°
1470±10°
1088±2°
874±2°
840±2°
870±10°
793±2°
t°
$Na_2O \cdot SiO_2$
$Na_2O \cdot 2SiO_2$
% SiO_2 →
SiO_2


Фиг.11
Fe_2O_3-CaO
До CaO 25,7 %
1436±5°
1216±5°
1203±5°
t°
$2CaO \cdot Fe_2O_3$
$CaO \cdot Fe_2O_3$
% Fe_2O_3 →

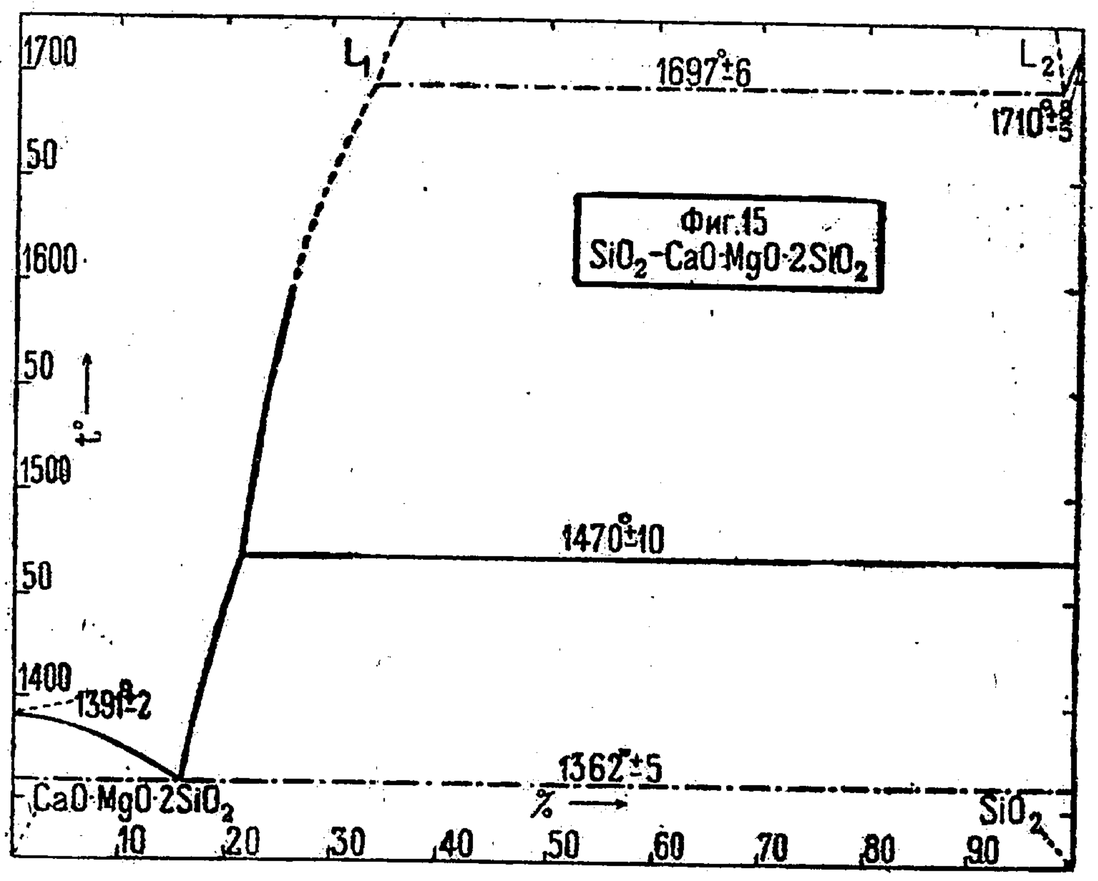

Фиг.13
Al_2O_3-CaO
1900
50
1800
50
1700
50
1600
50
1535°±5
1500
50
1400
1395°±5
3CaO·Al₂O₃
CaO
%Al₂O₃→
40
50
60
70
80
1455°±5
1400°±5
5CaO·3Al₂O₃
CaO·Al₂O₃
3CaO·5Al₂O₃
1720°±10
1700°±10
1600°±5
1590°±5
До α-Al₂O₃, 2050°±10

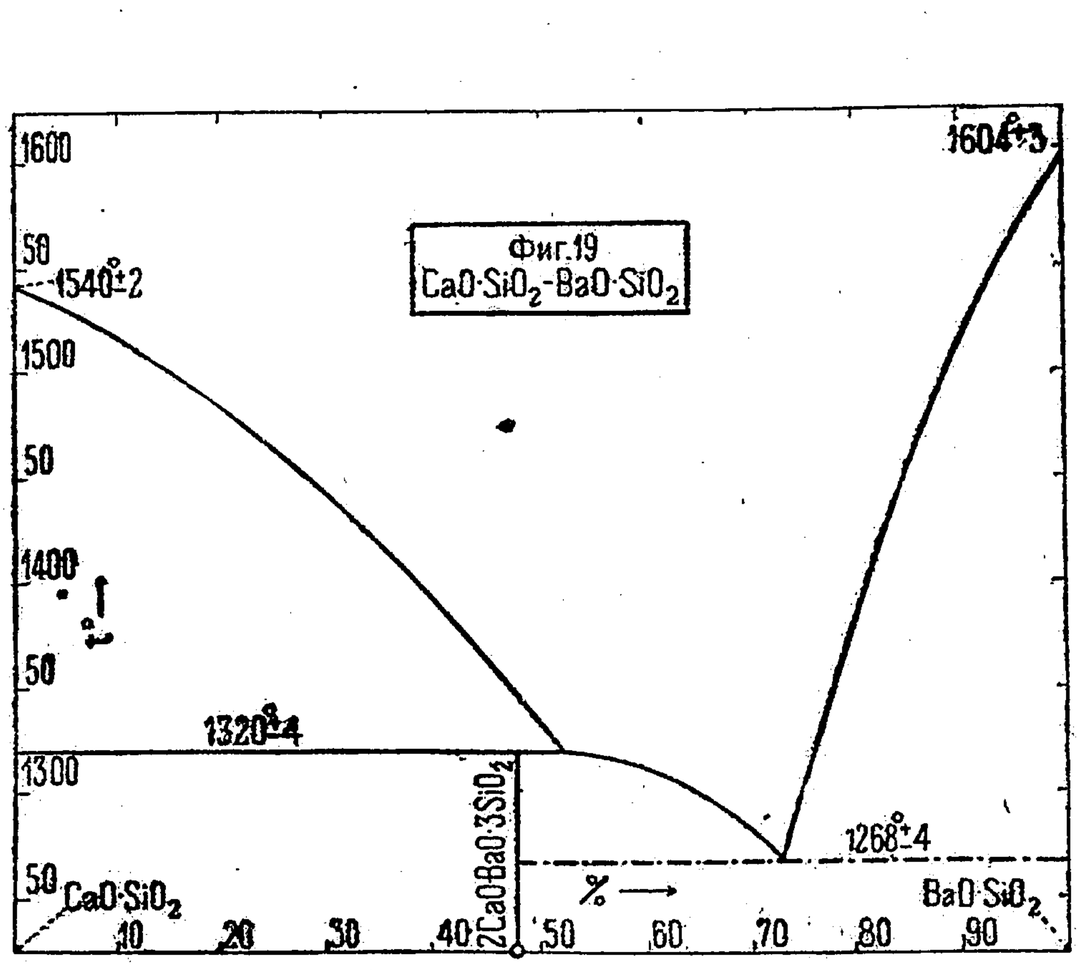

Фиг.17
2CaO·SiO₂-5CaO·3Al₂O₃
1600
1500
1400
1300
1420°±2
1350°±5
1455°±5
До 2CaO·SiO₂ при 2130°±20
51.3CaO, 41.8Al₂O₃, 6.9O₂
%5CaO·3Al₂O₃→
60
70
80
90

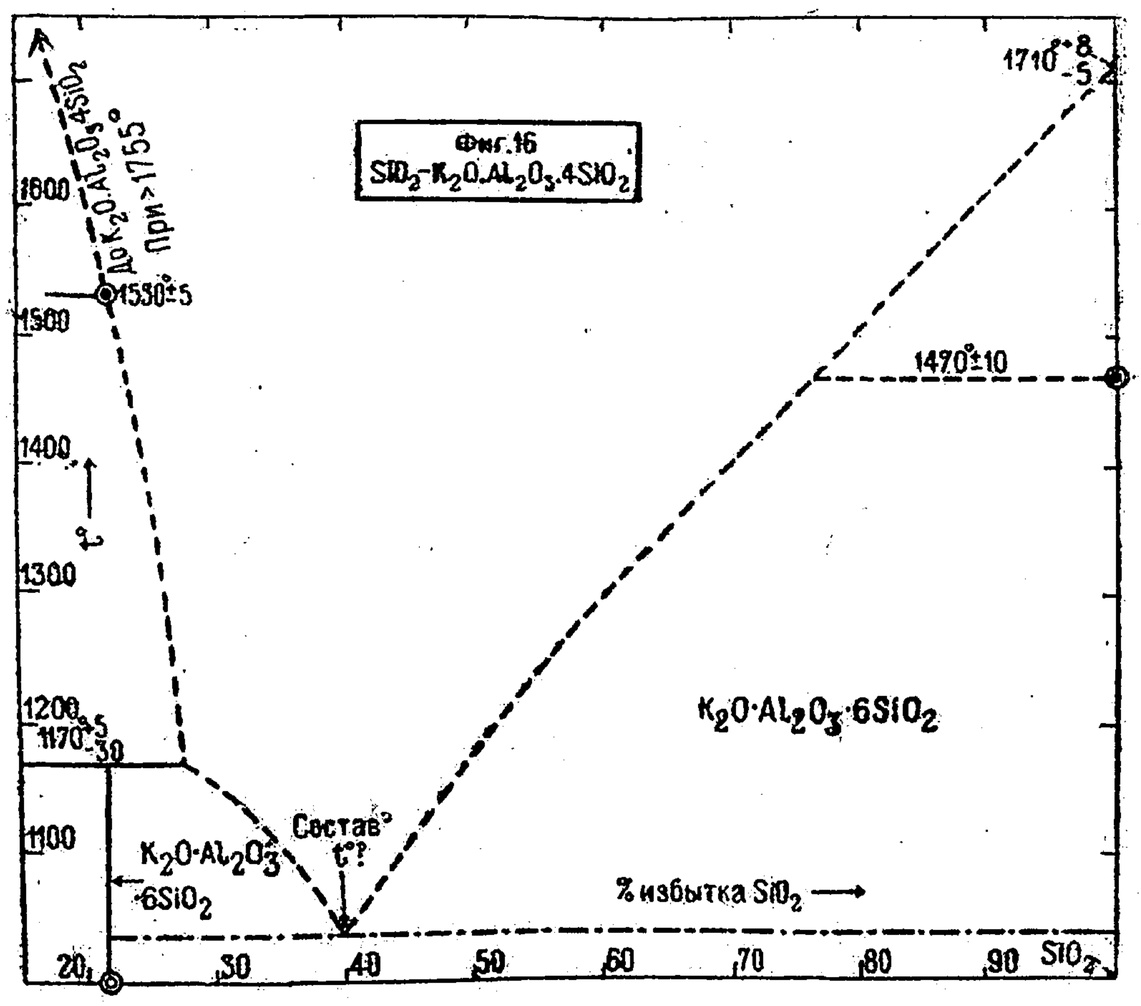
Фиг.21
MgO·SiO₂-CaO·Al₂O₃·2SiO₂
Темп. полного плавления
Не является истинно бинарной системой. См. также фиг 48
1600
1550°±2
1500
1400
1300
1577°±5
1304°±5
CaO·Al₂O₃·2SiO₂
MgO·SiO₂
%→
20
40
60
80

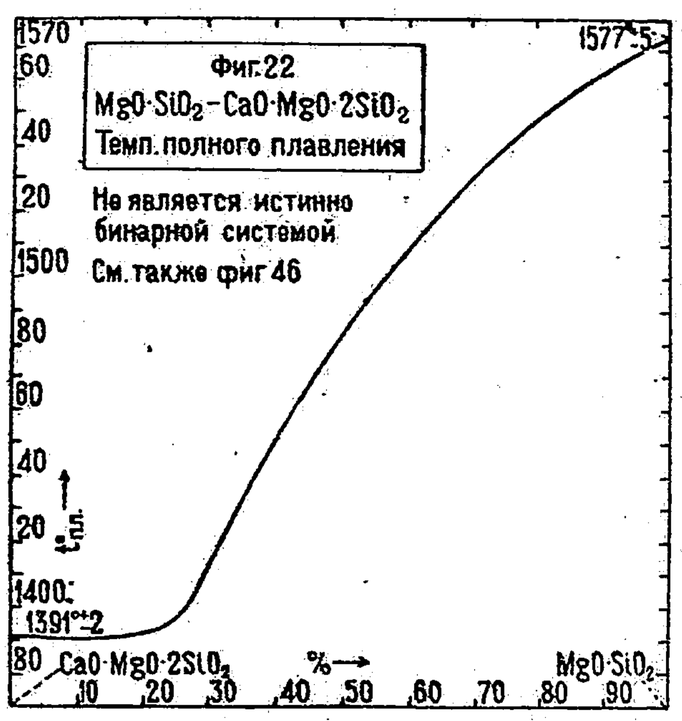

Фиг.18
CaO·SiO₂-SrO·SiO₂
1580
60
1540°±2
20
1500
80
60
1580°±4
1474°±3
%→
CaO·SiO₂
SrO·SiO₂
10
20
30
40
50
60
70
80
90

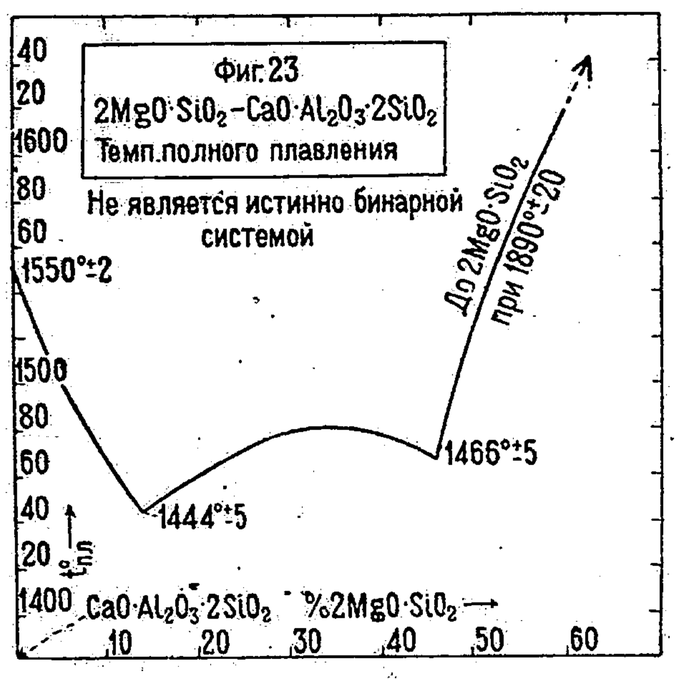
Фиг.20
BaO·2SiO₂-2BaO·3SiO₂
1450°±2
1425
1420°±4
%→
2BaO·3SiO₂
BaO·2SiO₂
10
20
30
40
50
60
70
80
90

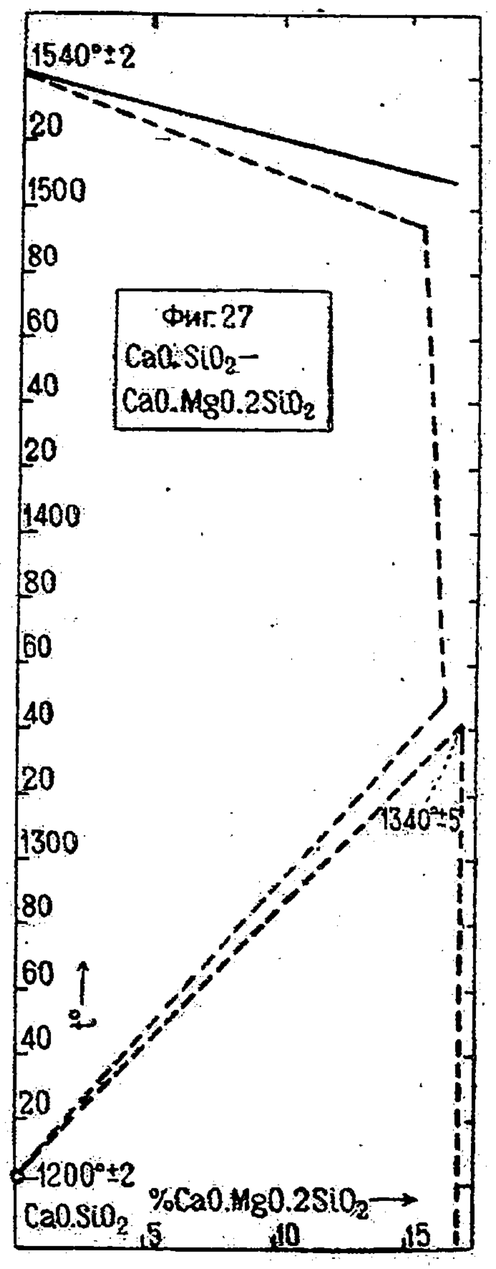

Фиг.15
SiO₂-CaO·MgO·2SiO₂
1700
L
1697°±6
L₂
1710°±5
50
1600
50
1500
1470°±10
50
1400
1391°±2
1362°±5
CaO·MgO·2SiO₂
%→
SiO₂
10
20
30
40
50
60
70
80
90

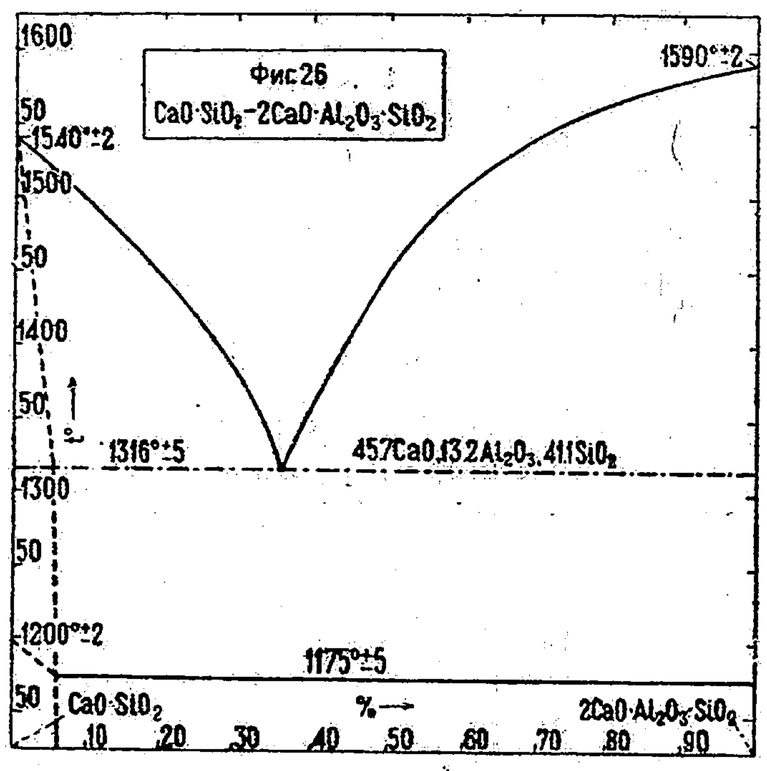

Фиг.19
CaO·SiO₂-BaO·SiO₂
1600
50
1540°±2
1500
50
1400
50
1320°±4
1300
50
1604°±3
1268°±4
CaO·SiO₂
2CaO·BaO·3SiO₂
BaO·SiO₂
%→
10
20
30
40
50
60
70
80
90

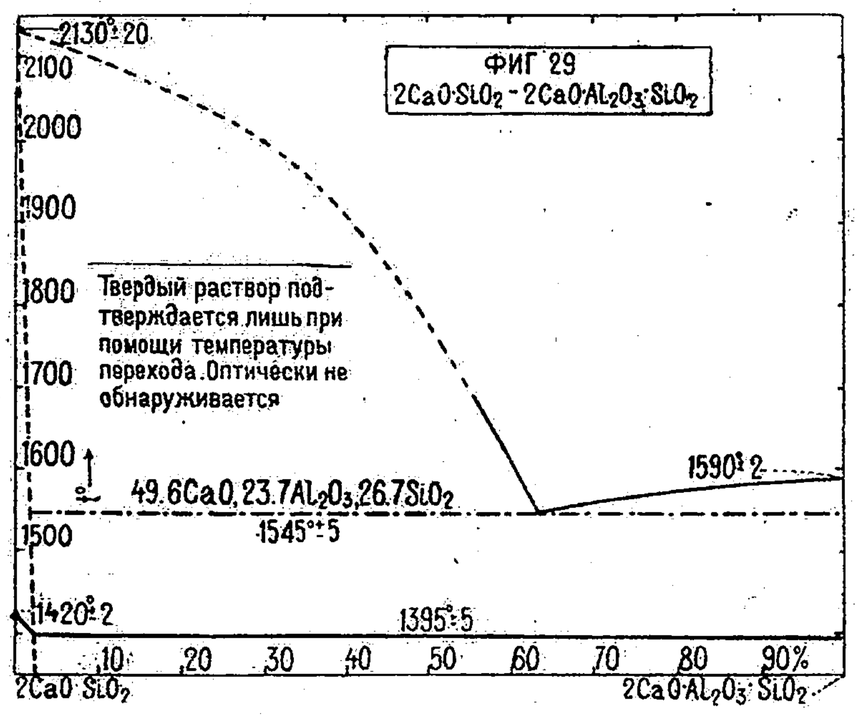

Фиг.16
SiO₂-K₂O·Al₂O₃·4SiO₂
До K₂O·Al₂O₃·4SiO₂ при <1755°
1800
1530°±5
1710°±5
1500
1470°±10
1400
1300
1200
1170°±30
1100
20
K₂O·Al₂O₃·6SiO₂
Состав?
t°?
% избытка SiO₂ →
30
40
50
60
70
80
90
SiO₂
K₂O·Al₂O₃·6SiO₂

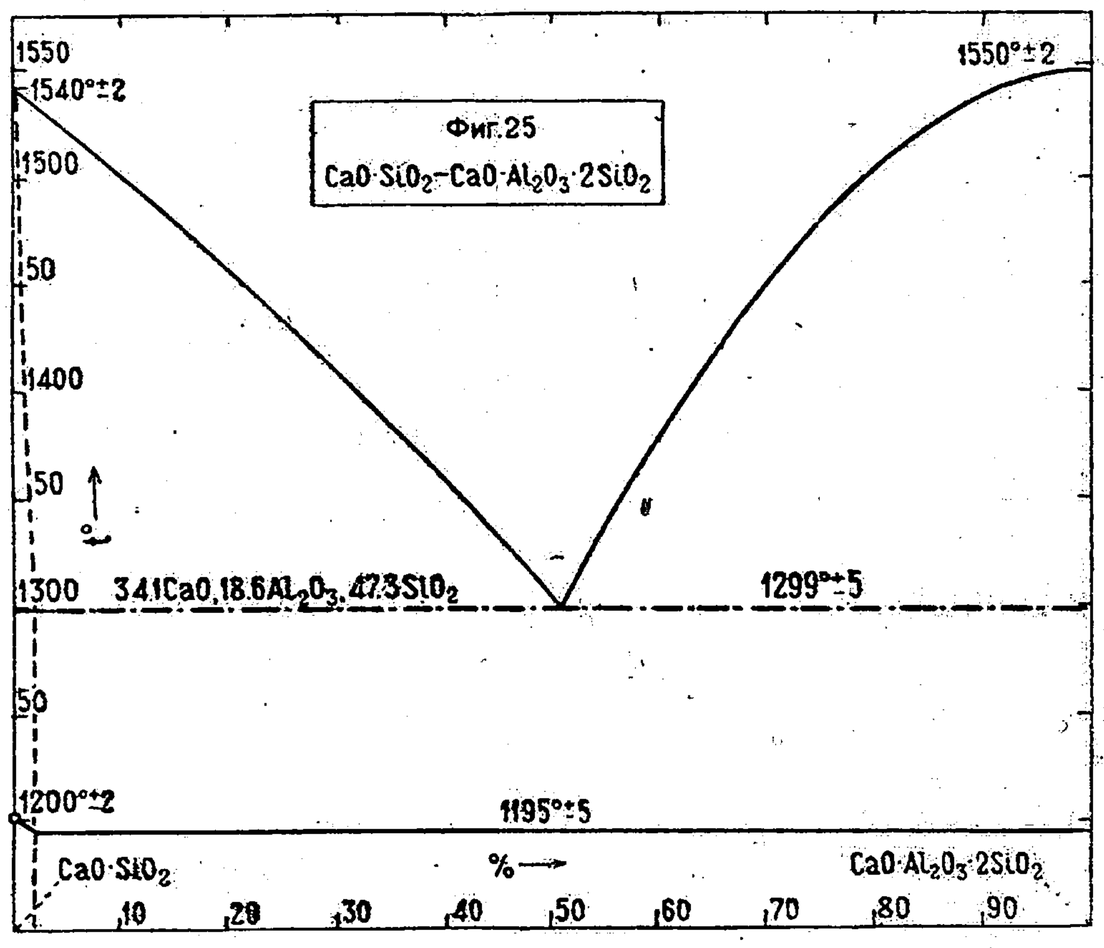

Фиг. 22
MgO·SiO2 – CaO·MgO·2SiO2
Темп. полного плавления
Не является истинно бинарной системой
См. также фиг 46
1577°±5
1391°±2
CaO·MgO·2SiO2
MgO·SiO2
%

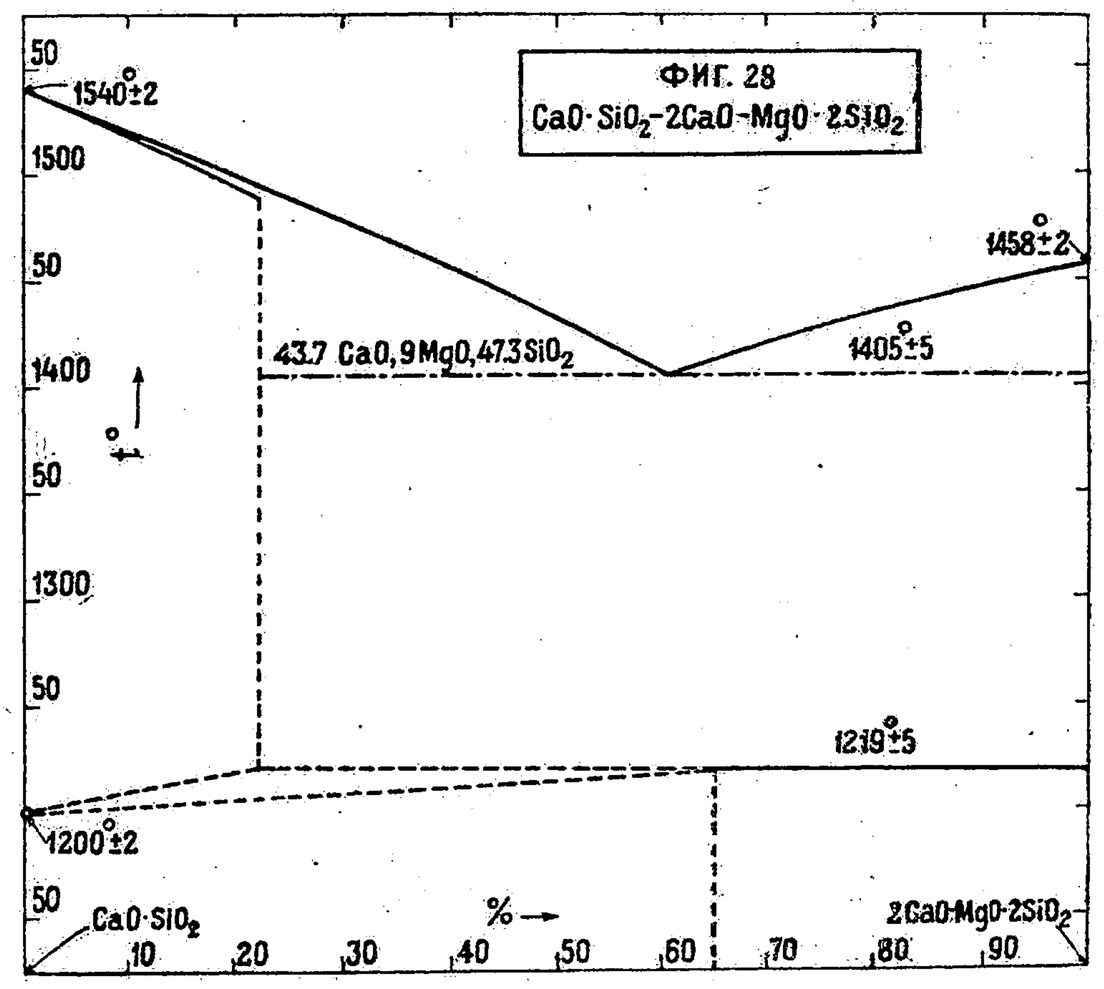

Фиг. 23
2MgO·SiO2 – CaO·Al2O3·2SiO2
Темп. полного плавления
Не является истинно бинарной системой
1550°±2
1444°±5
1466°±5
До 2MgO·SiO2 при 1890°±20
CaO·Al2O3·2SiO2
%2MgO·SiO2

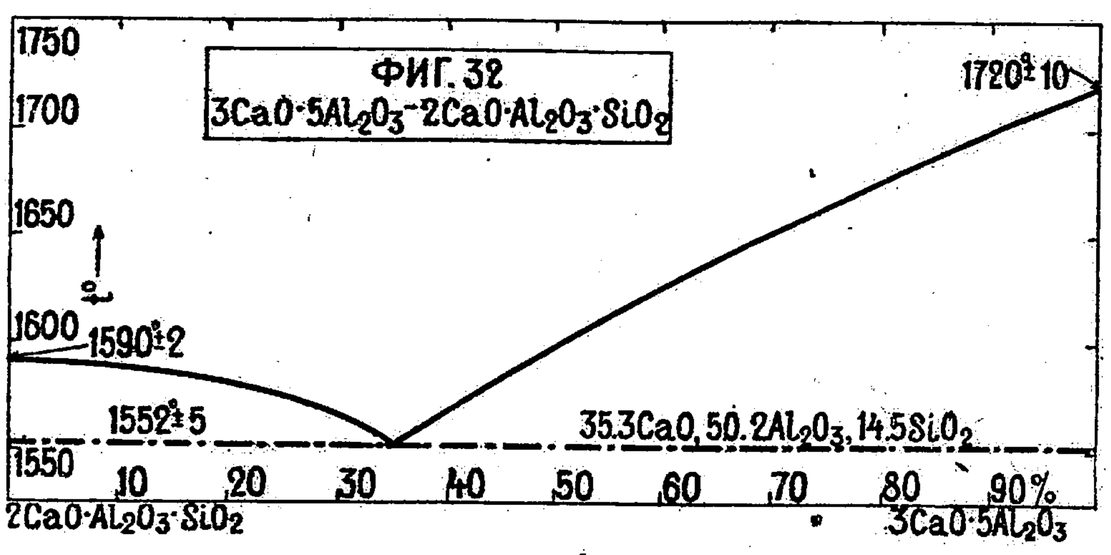

Фиг. 27
CaO·SiO2 – CaO·MgO·2SiO2
1540°±2
1340°±5
1200°±2
CaO·SiO2
%CaO·MgO·2SiO2

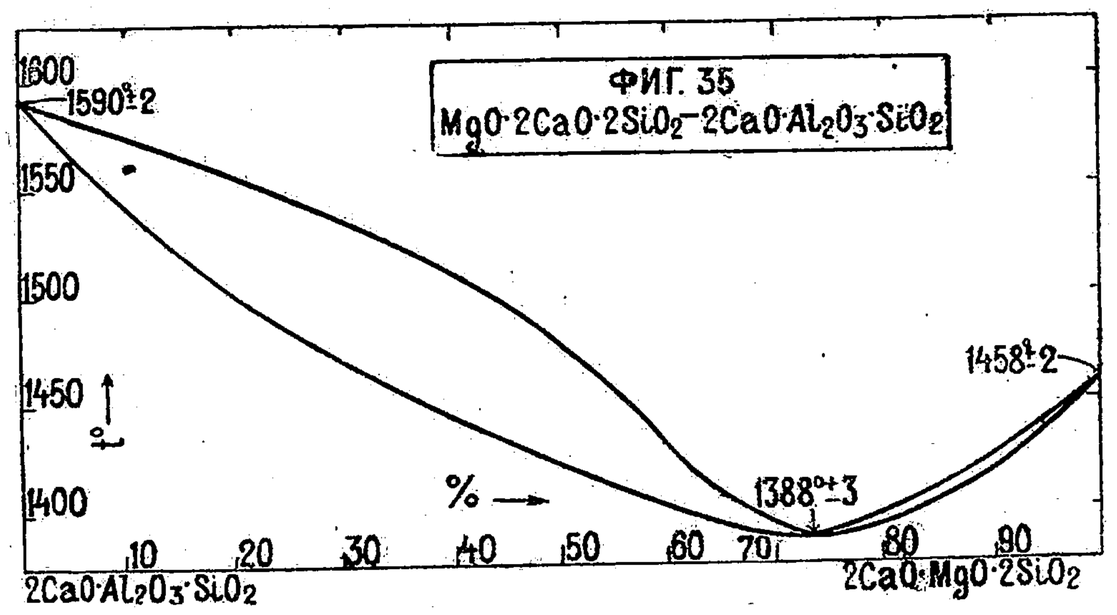

Фиг. 26
CaO·SiO2 – 2CaO·Al2O3·SiO2
1590°±2
1540°±2
1316°±5
45%CaO, 13.2Al2O3, 41%SiO2
1175°±5
1200°±2
CaO·SiO2
%
2CaO·Al2O3·SiO2

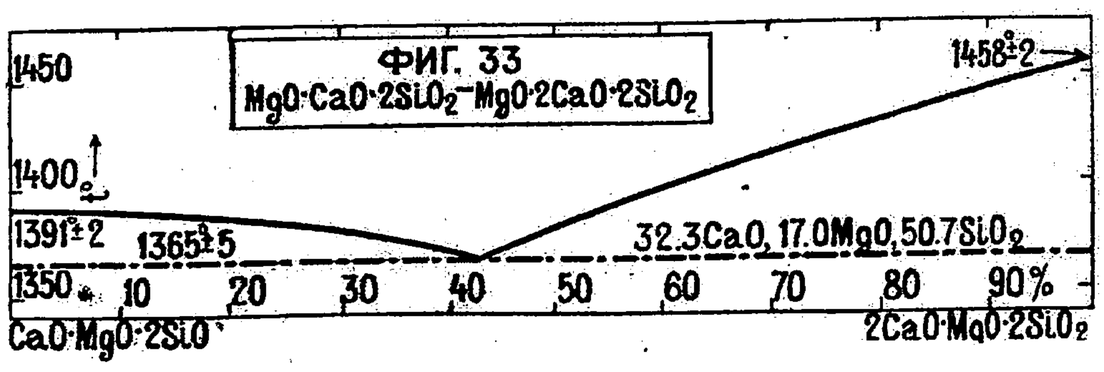

ФИГ 29
2CaO·SiO2 – 2CaO·Al2O3·SiO2
2130°±20
Твердый раствор подтверждается лишь при помощи температуры перехода. Оптически не обнаруживается
49.6CaO, 23.7Al2O3, 26.7SiO2
1590°±2
1545°±5
1420°±2
1395°±5
2CaO·SiO2
2CaO·Al2O3·SiO2

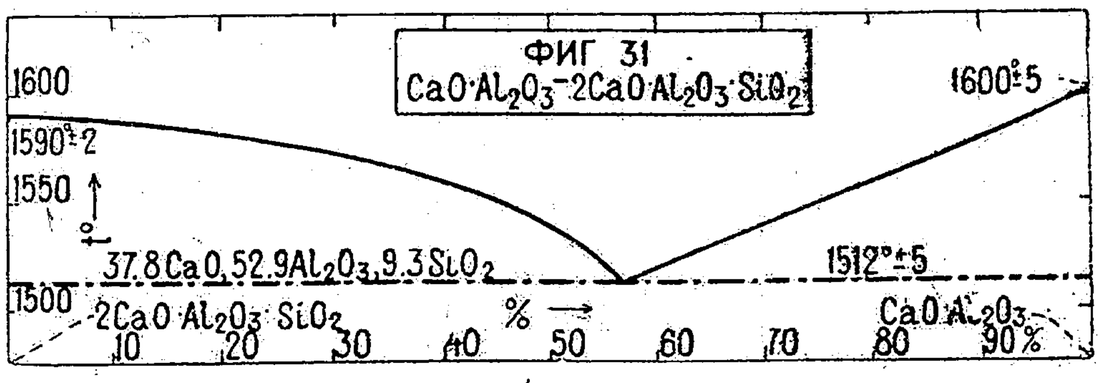

Фиг. 25
CaO·SiO2 – CaO·Al2O3·2SiO2
1550°±2
1540°±2
1299°±5
34.1CaO, 18.6Al2O3, 47.3SiO2
1195°±5
1200°±2
CaO·SiO2
%
CaO·Al2O3·2SiO2

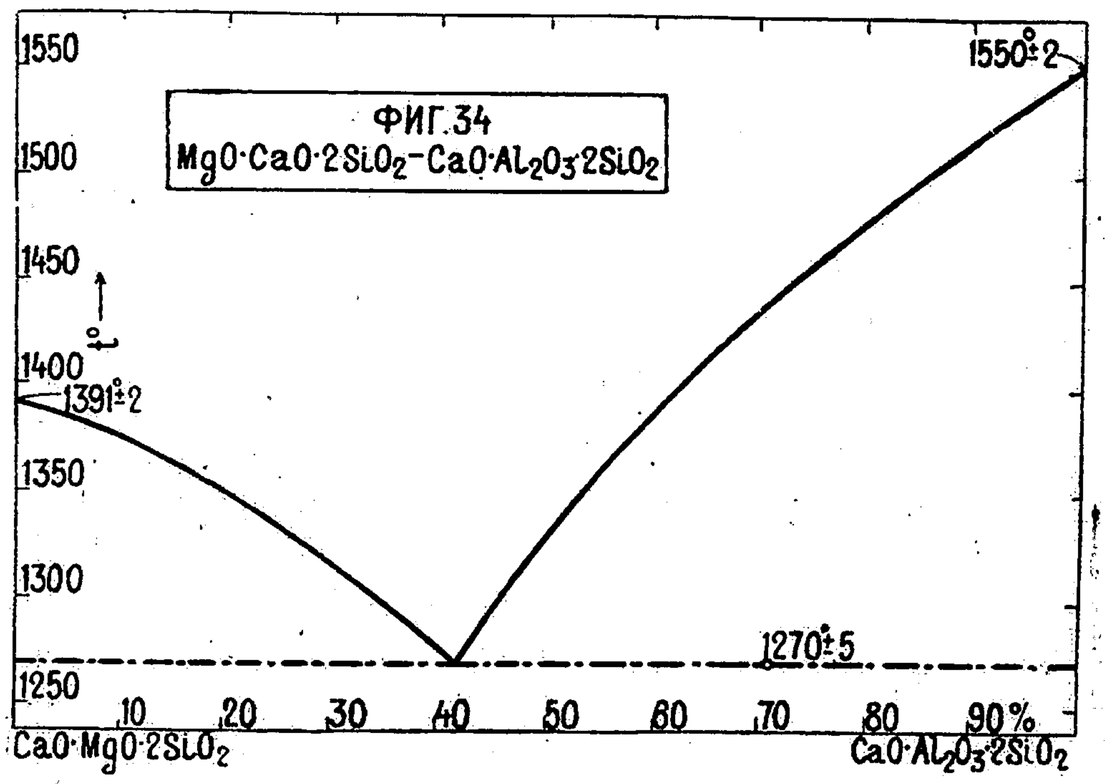

ФИГ. 28
CaO·SiO2 – 2CaO·MgO·2SiO2
1540°±2
1458°±2
43.7 CaO, 9MgO, 47.3SiO2
1405°±5
1219°±5
1200°±2
CaO·SiO2
%
2CaO·MgO·2SiO2

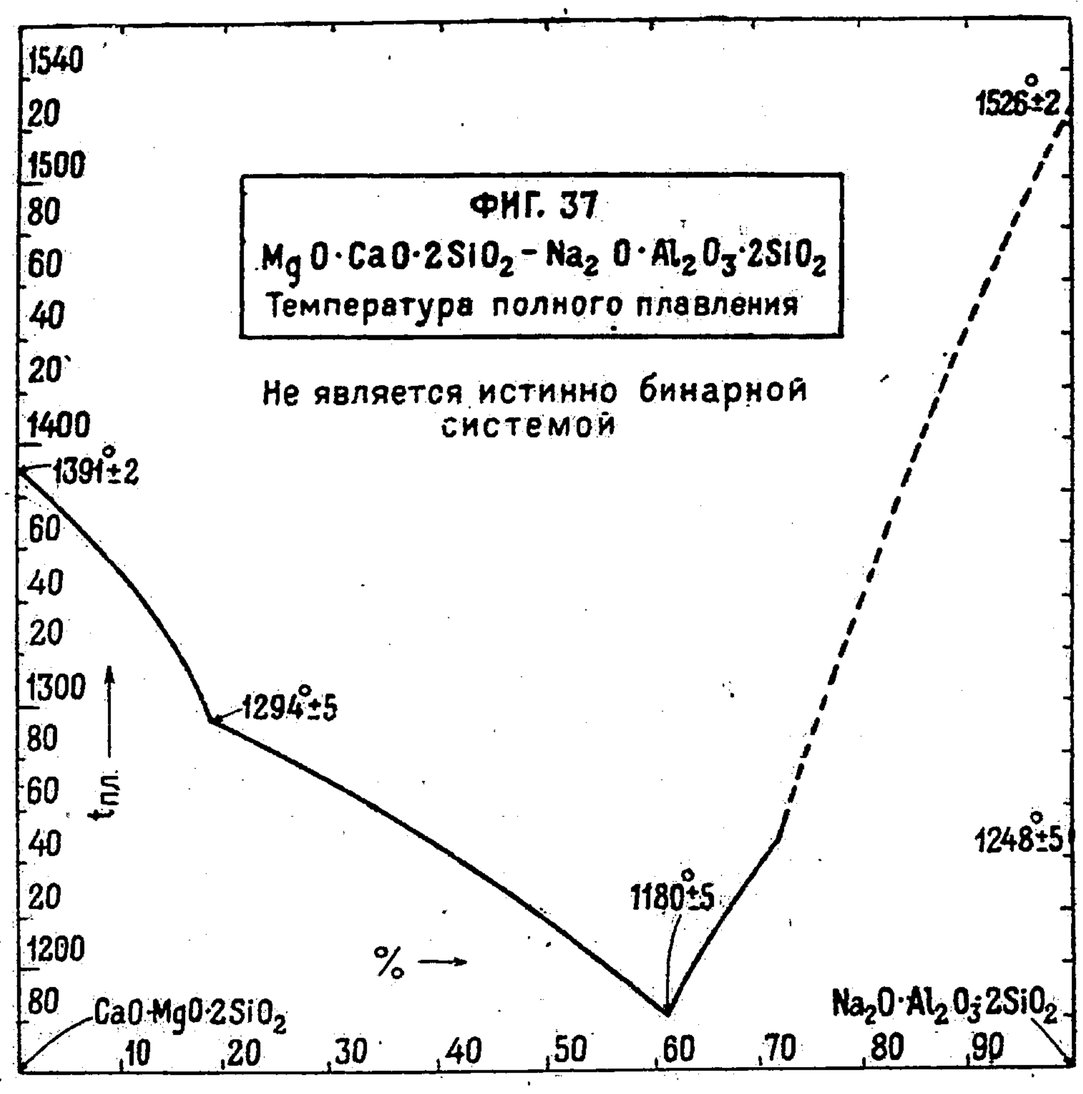

ФИГ. 32
3CaO·5Al2O3 – 2CaO·Al2O3·SiO2
1720°±10
1590°±2
1552°±5
35.3CaO, 50.2Al2O3, 14.5SiO2
2CaO·Al2O3·SiO2
3CaO·5Al2O3

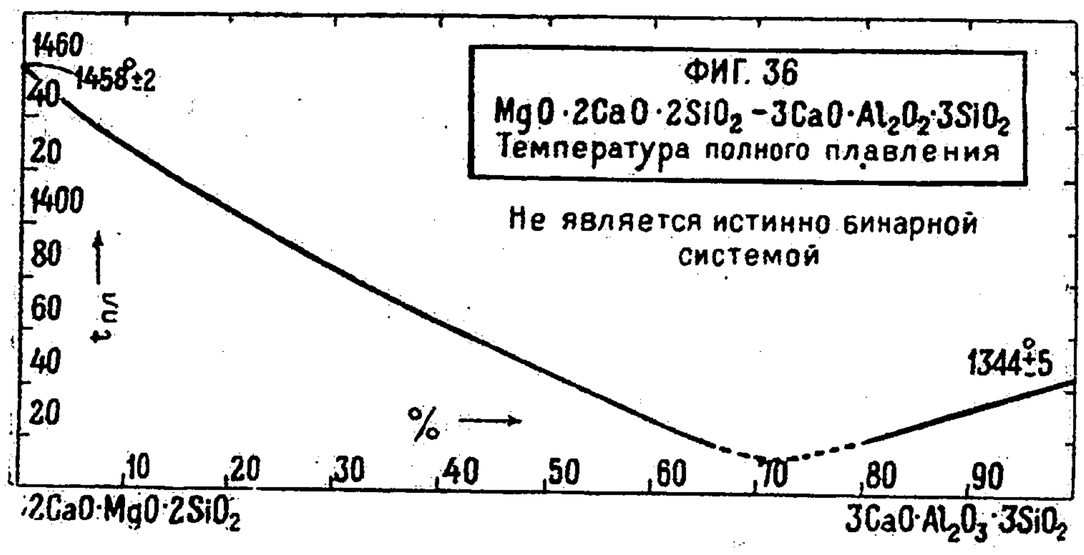

ФИГ. 35
MgO·2CaO·2SiO2 – 2CaO·Al2O3·SiO2
1590°±2
1458°±2
1388°±3
%
2CaO·Al2O3·SiO2
2CaO·MgO·2SiO2

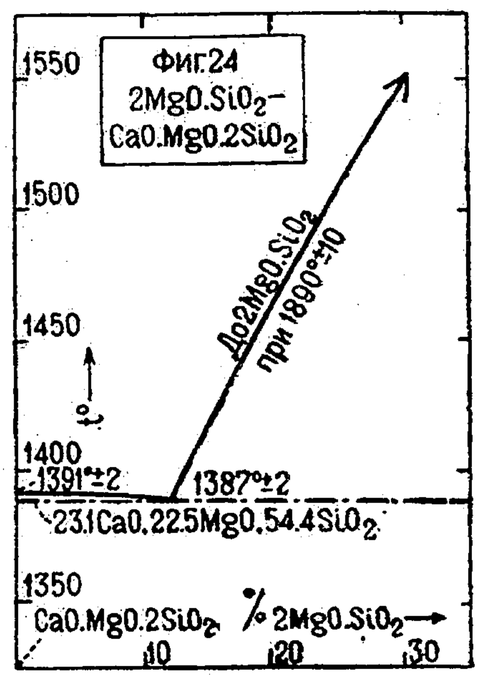

ФИГ. 33
MgO·CaO·2SiO2 – MgO·2CaO·2SiO2
1458°±2
1391°±2
1365°±5
32.3CaO, 17.0MgO, 50.7SiO2
CaO·MgO·2SiO2
2CaO·MgO·2SiO2

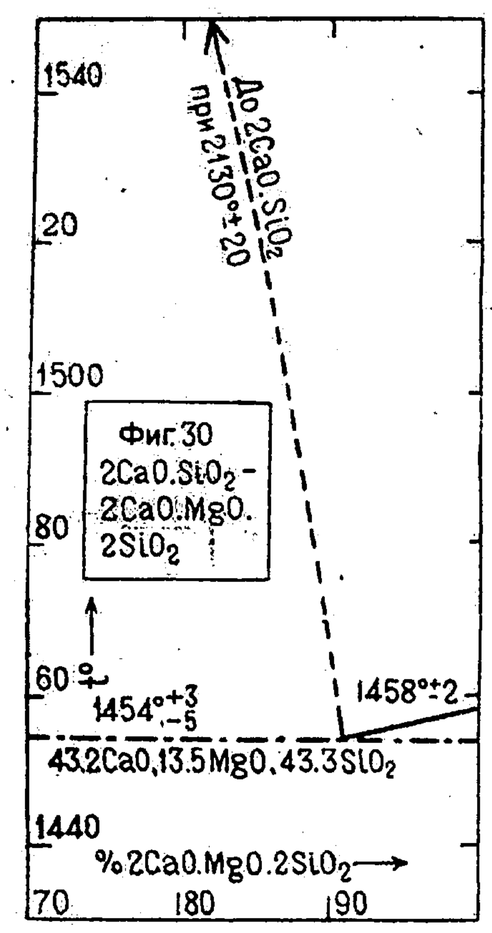

ФИГ 31
CaO·Al2O3 – 2CaO·Al2O3·SiO2
1600°±5
1590°±2
37.8CaO, 52.9Al2O3, 9.3SiO2
1512°±5
2CaO·Al2O3·SiO2
%
CaO·Al2O3



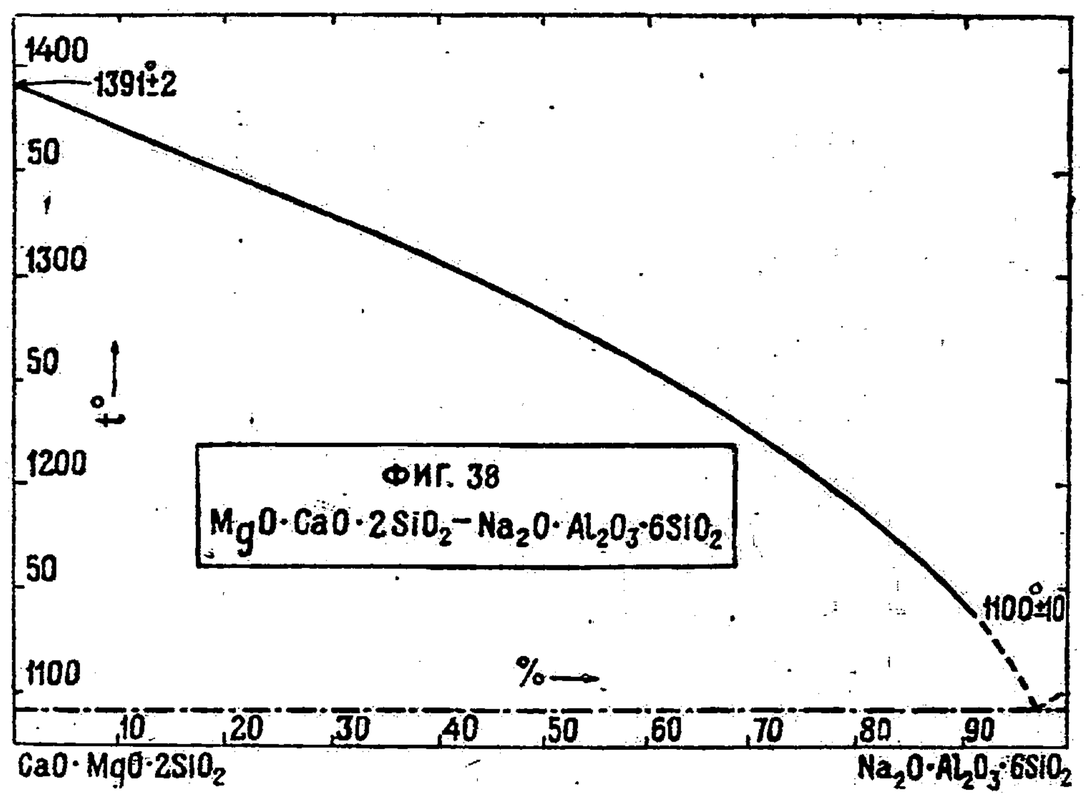




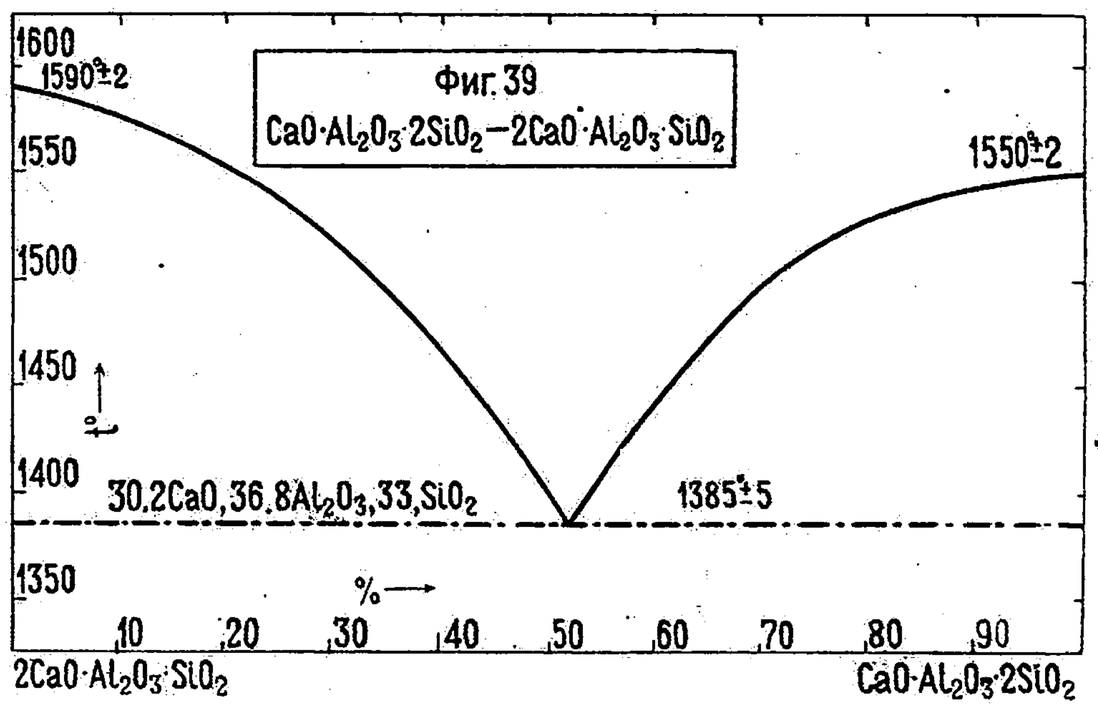




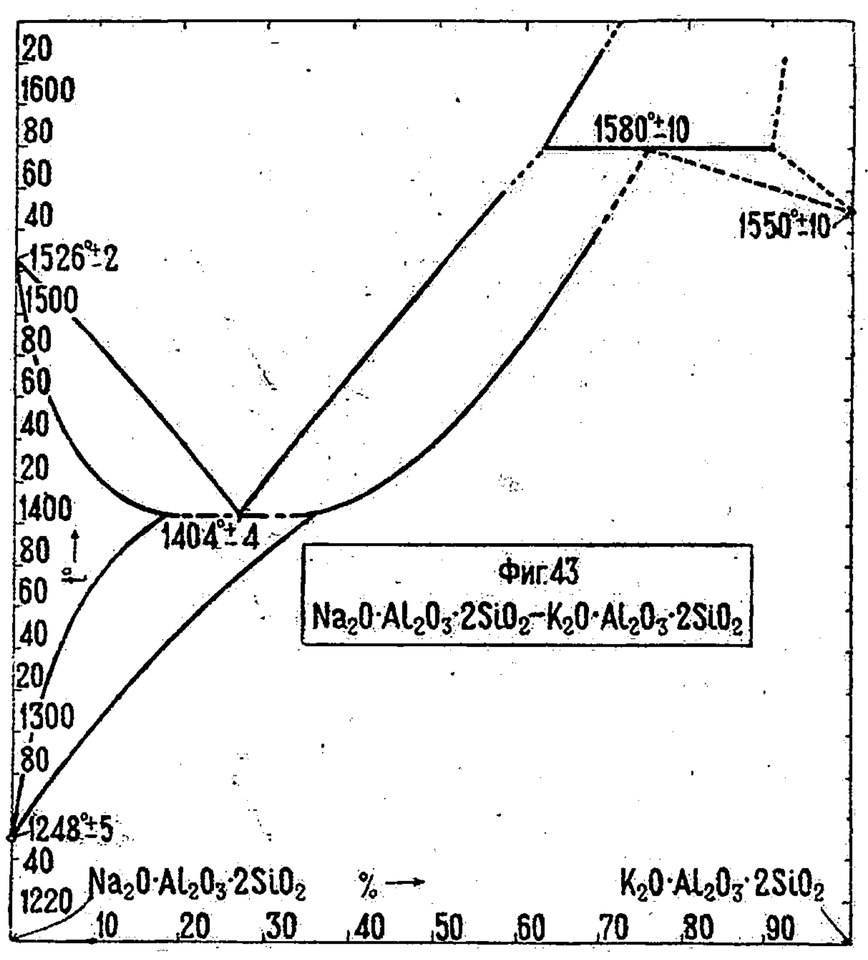
Фиг. 44
SiO_2-Al_2O_3-MgO



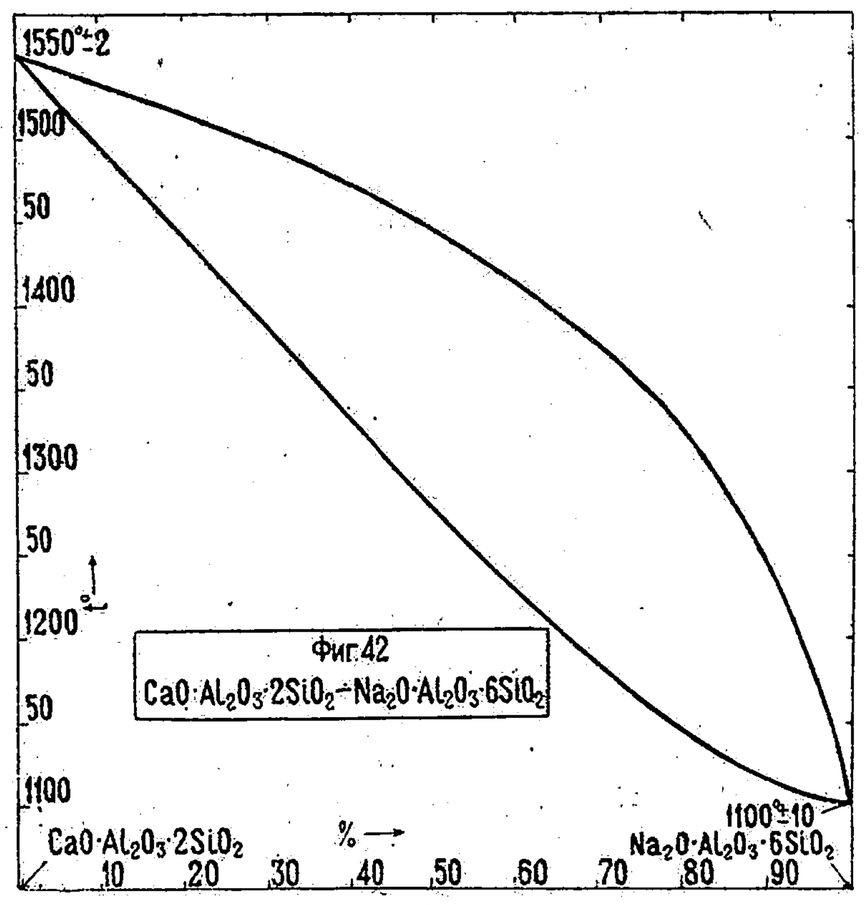
Фиг. 38
$MgO \cdot CaO \cdot 2SiO_2 - Na_2O \cdot Al_2O_3 \cdot 6SiO_2$



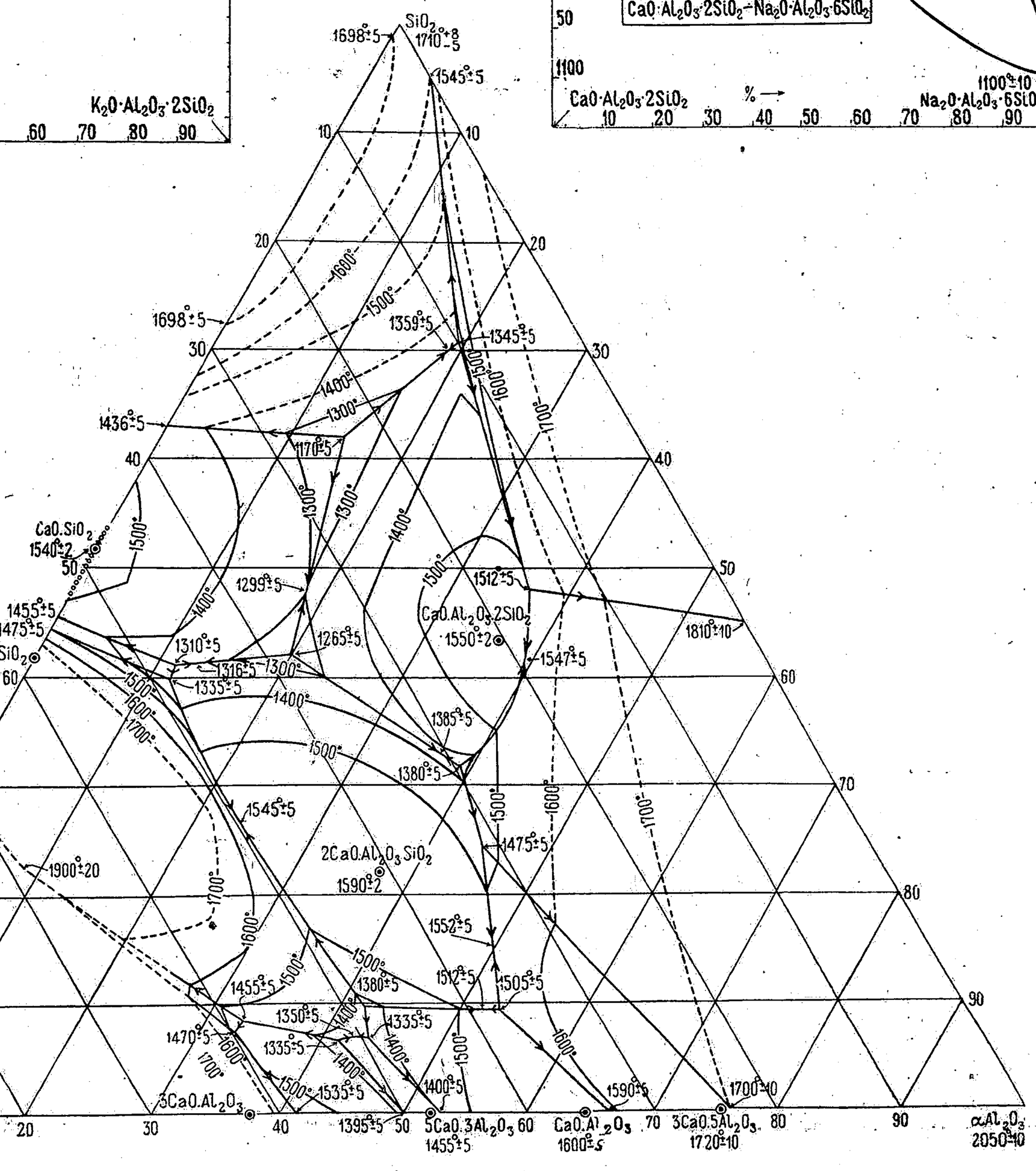
Фиг. 39
$CaO \cdot Al_2O_3 \cdot 2SiO_2 - 2CaO \cdot Al_2O_3 \cdot SiO_2$



Фиг. 43
$Na_2O \cdot Al_2O_3 \cdot 2SiO_2 - K_2O \cdot Al_2O_3 \cdot 2SiO_2$

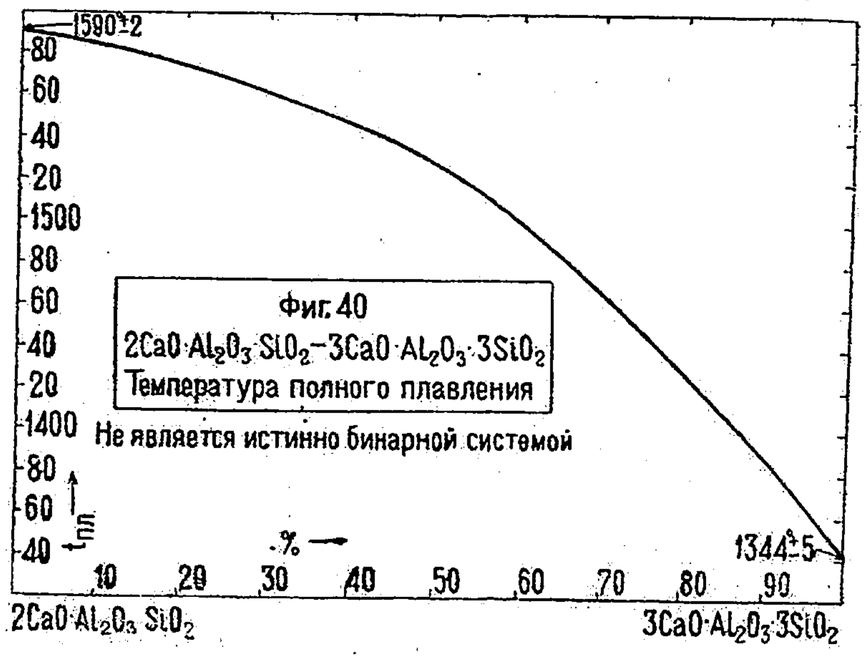


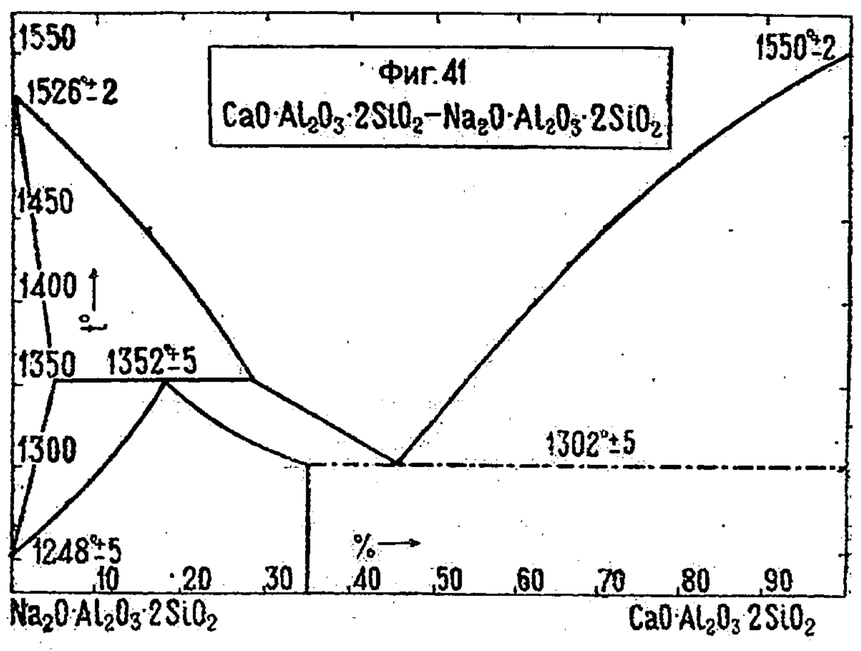
Фиг. 42
$CaO \cdot Al_2O_3 \cdot 2SiO_2 - Na_2O \cdot Al_2O_3 \cdot 6SiO_2$

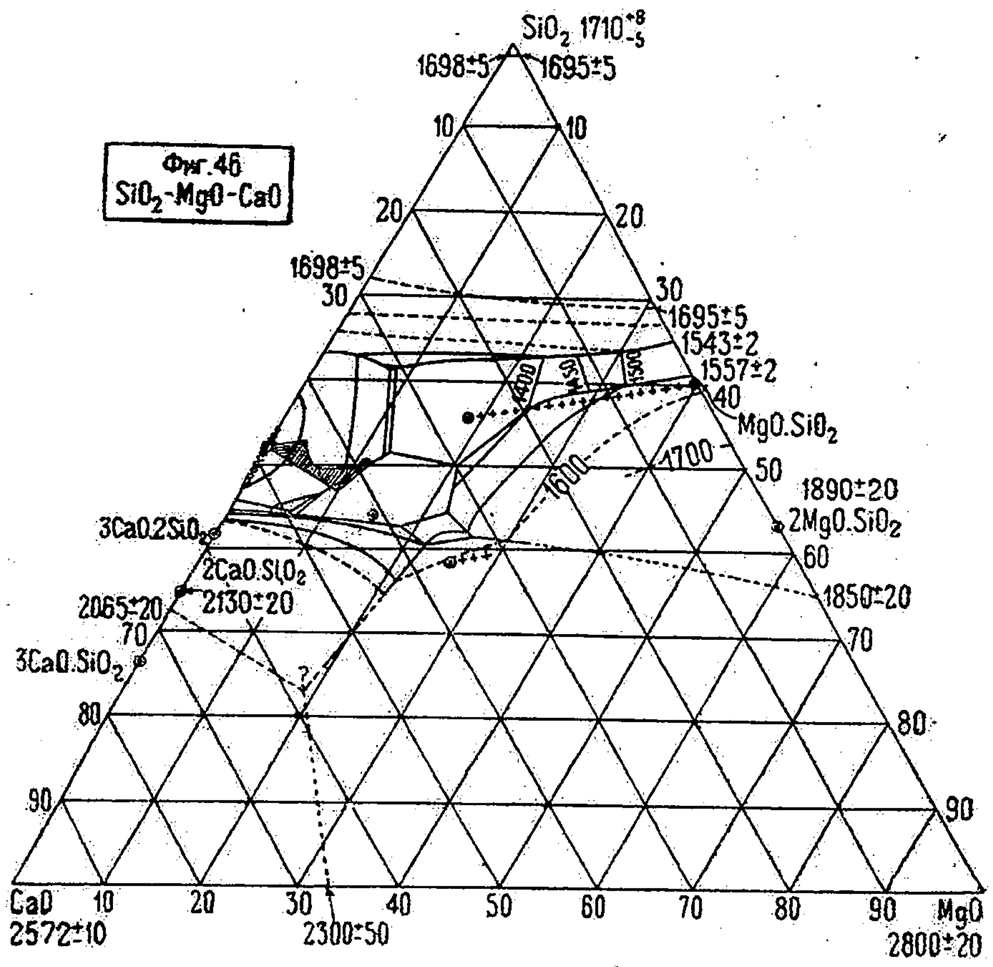


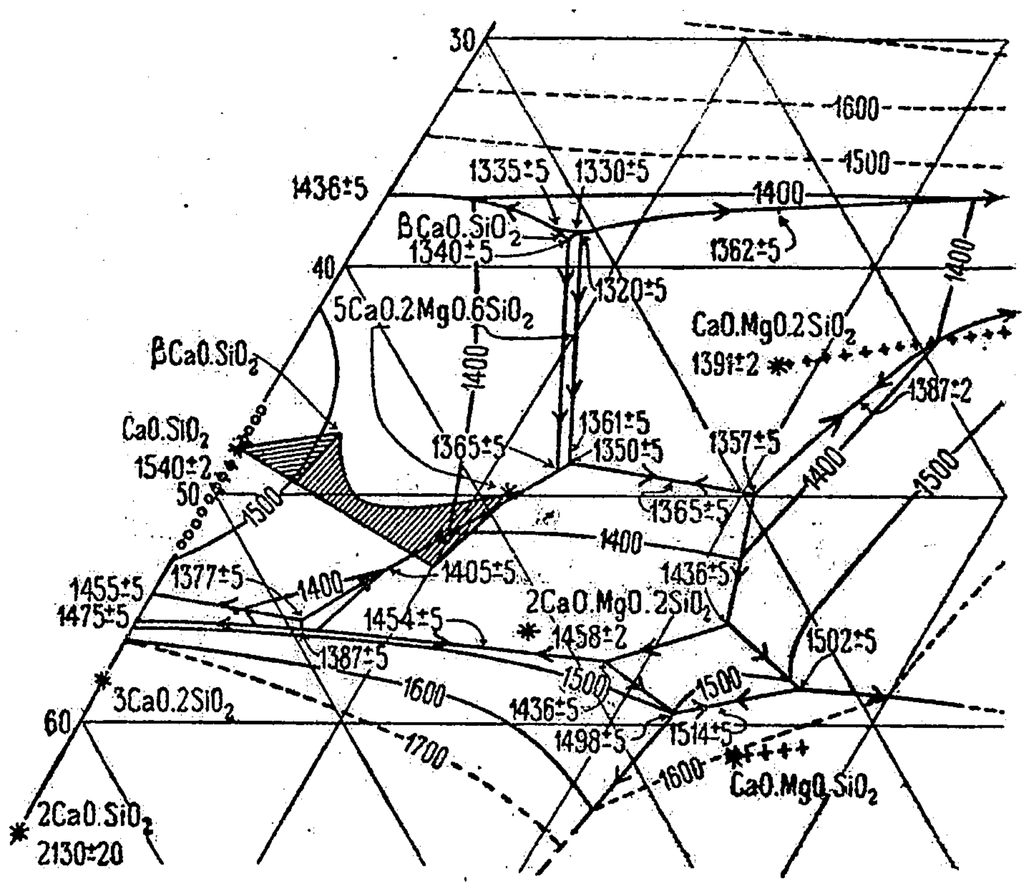
Фиг. 45
$SiO_2 - Al_2O_3 - CaO$

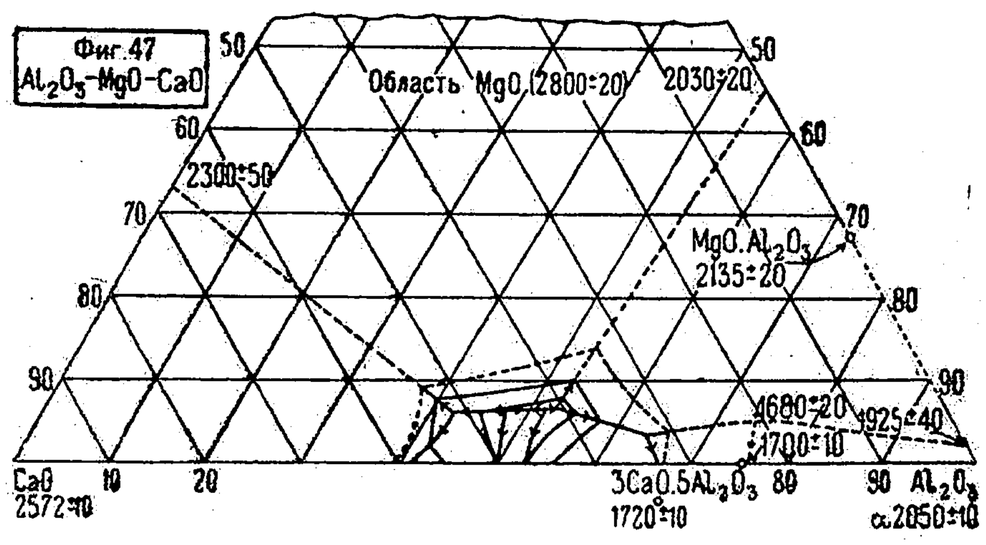
Состав муллита $3Al_2O_3.2SiO_2$ не показан (см. фиг. 44)

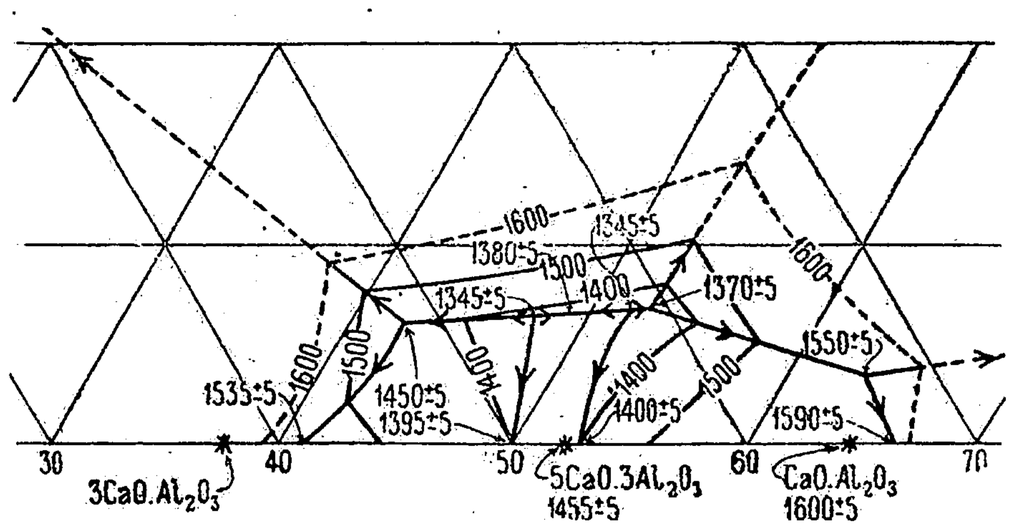

1590±2
Фиг. 40
2CaO·Al2O3·SiO2–3CaO·Al2O3·3SiO2
Температура полного плавления
Не является истинно бинарной системой
tпл.
%
1344±5
2CaO·Al2O3·SiO2
3CaO·Al2O3·3SiO2

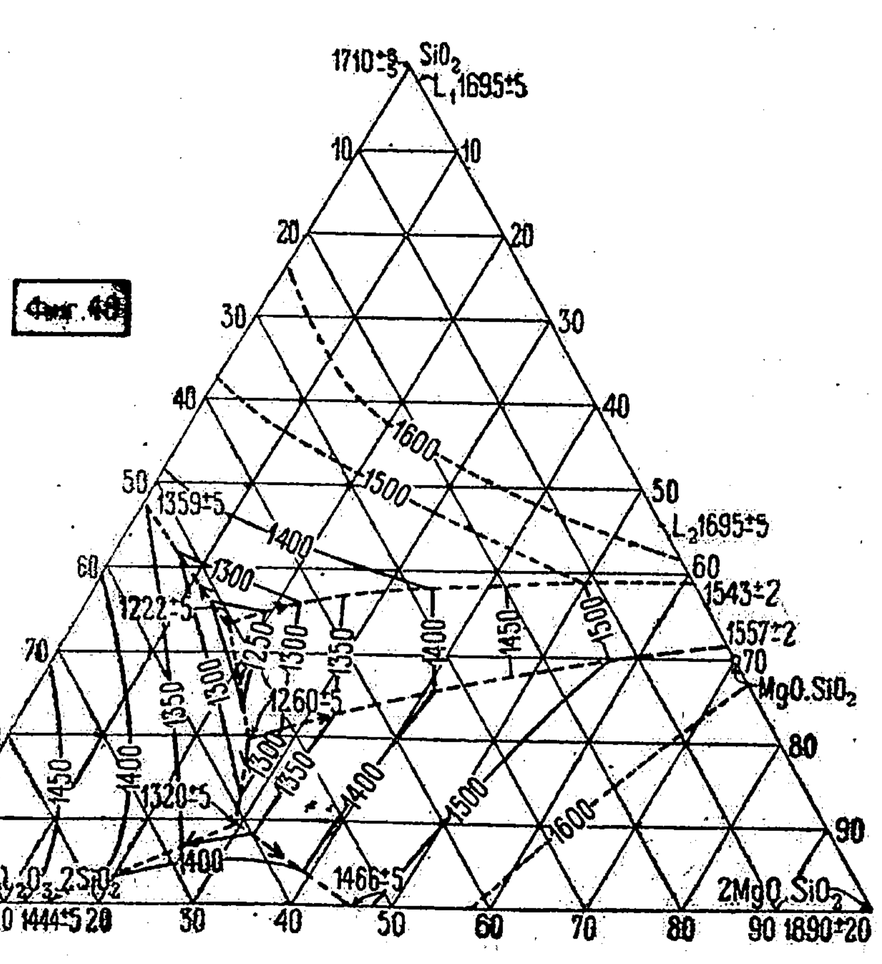

Фиг. 41
CaO·Al2O3·2SiO2–Na2O·Al2O3·2SiO2
1550
1526±2
1550±2
1450
1400
t°
1350
1352±5
1300
1302°±5
1248°±5
%
Na2O·Al2O3·2SiO2
CaO·Al2O3·2SiO2

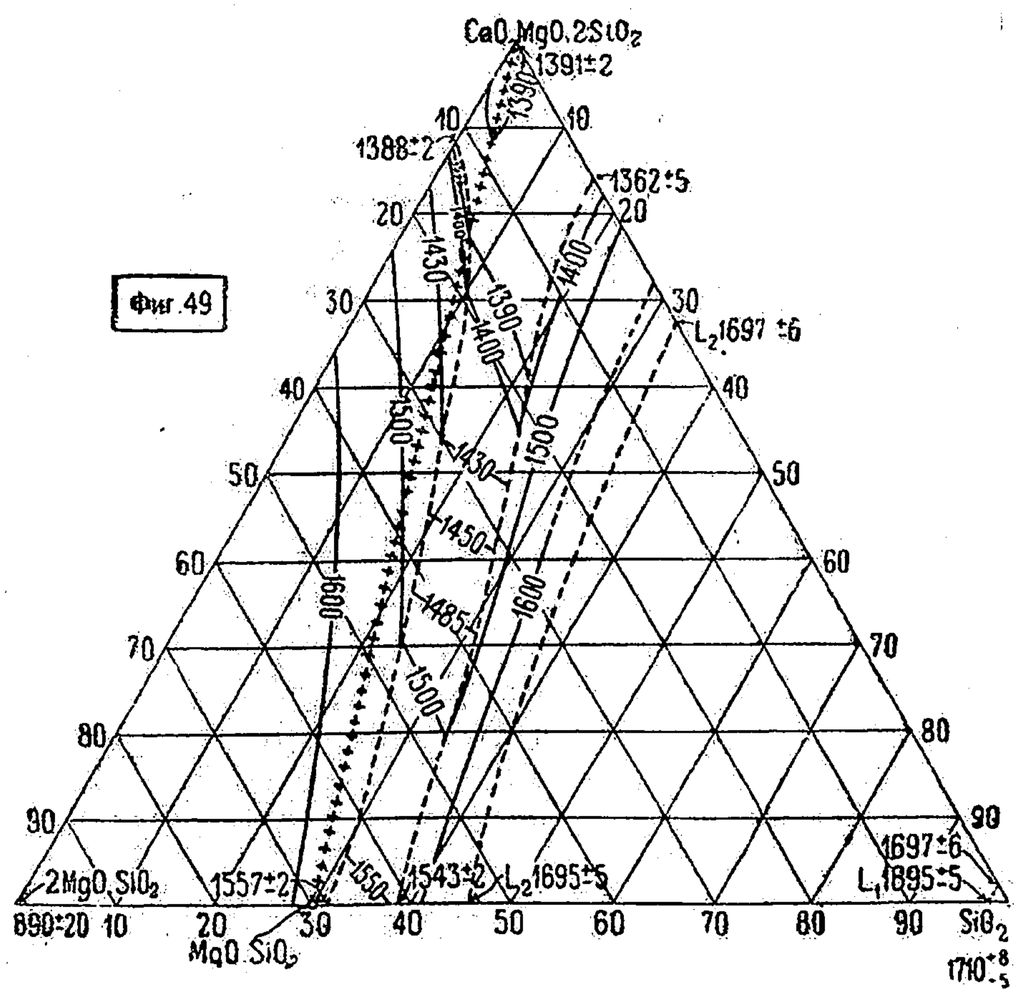

Фиг. 46
SiO2-MgO-CaO
SiO2 1710±8/5
1698±5
1695±5
3CaO·2SiO2
2CaO·SiO2
2065±20
2130±20
3CaO·SiO2
1890±20
2MgO·SiO2
1850±20
MgO·SiO2
1543±2
1557±2
1700
1600
1400
CaO
2572±10
2300±50
MgO
2800±20

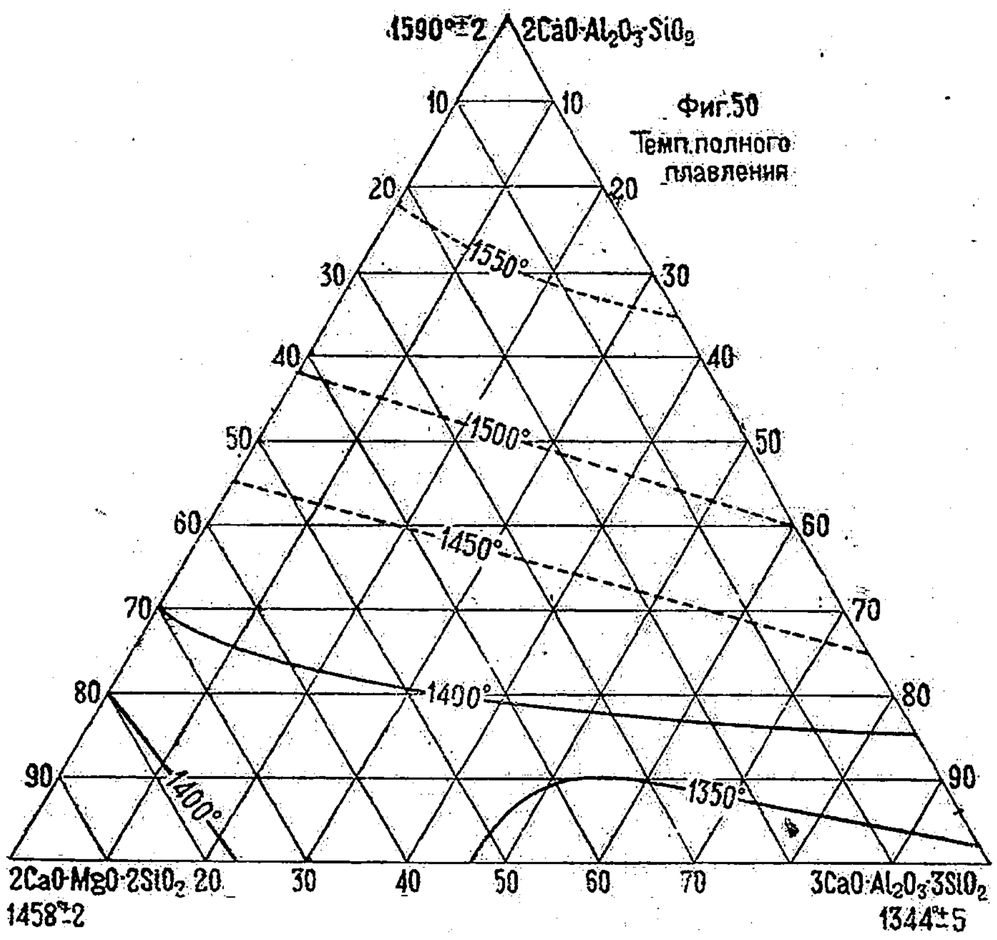

1436±5
1335±5
1330±5
1400
βCaO·SiO2
1340±5
1362±5
1320±5
5CaO·2MgO·6SiO2
CaO·MgO·2SiO2
1391±2
1387±2
βCaO·SiO2
CaO·SiO2
1540±2
1365±5
1361±5
1350±5
1357±5
1377±5
1405±5
1455±5
1475±5
1454±5
2CaO·MgO·2SiO2
1458±2
1387±5
1502±5
1436±5
1498±5
1514±5
3CaO·2SiO2
2CaO·SiO2
2130±20
CaO·MgO·SiO2

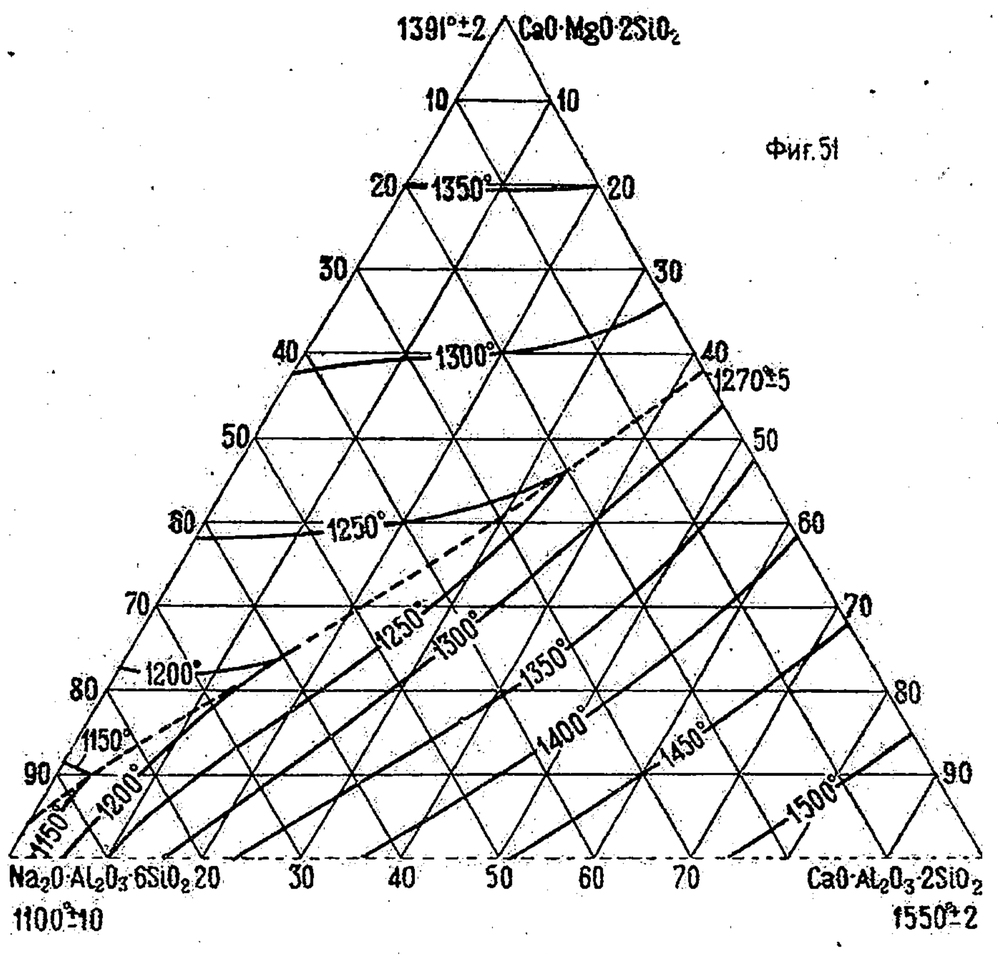

Фиг. 47
Al2O3-MgO-CaO
Область MgO (2800±20)
2030±20
2300±50
MgO·Al2O3
2135±20
1680±20
1700±10
1925±40
CaO
2572±10
3CaO·5Al2O3
1720°±10
Al2O3
α·2050±10

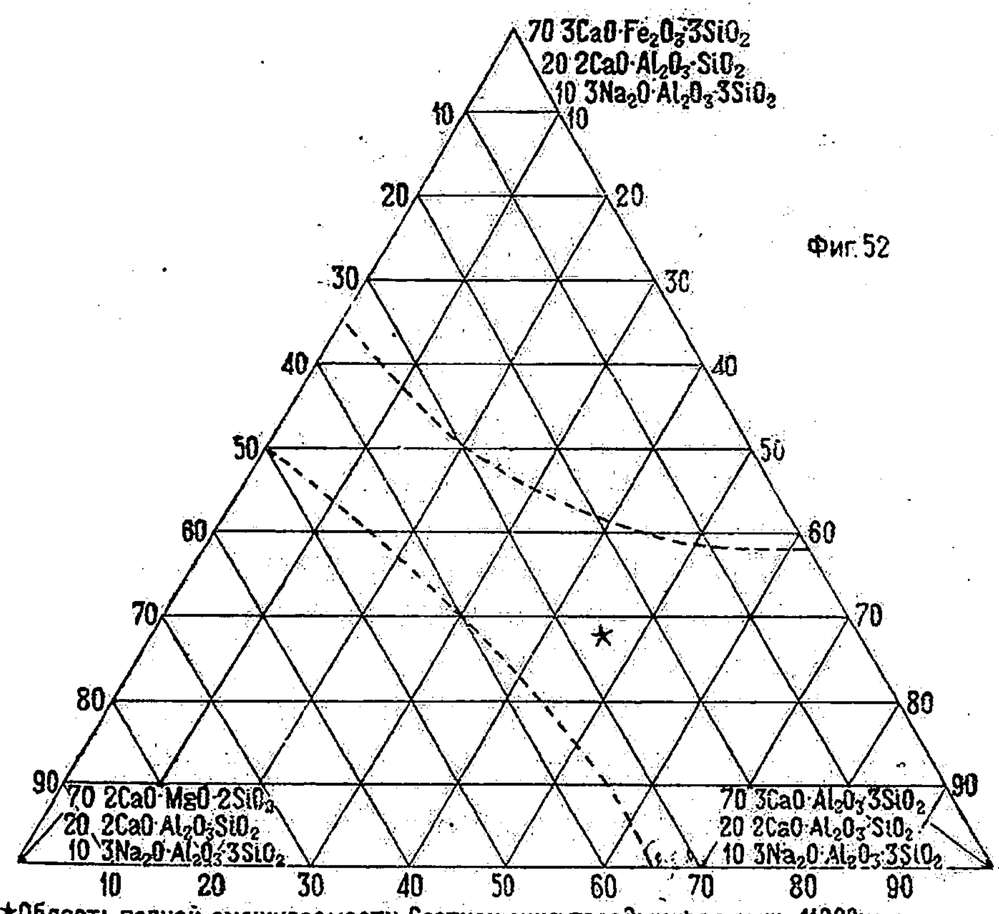

1600
1345±5
1380±5
1500
1400
1370±5
1535±5
1450±5
1395±5
1400±5
1550±5
1590±5
3CaO·Al2O3
5CaO·3Al2O3
1455±5
CaO·Al2O3
1600±5

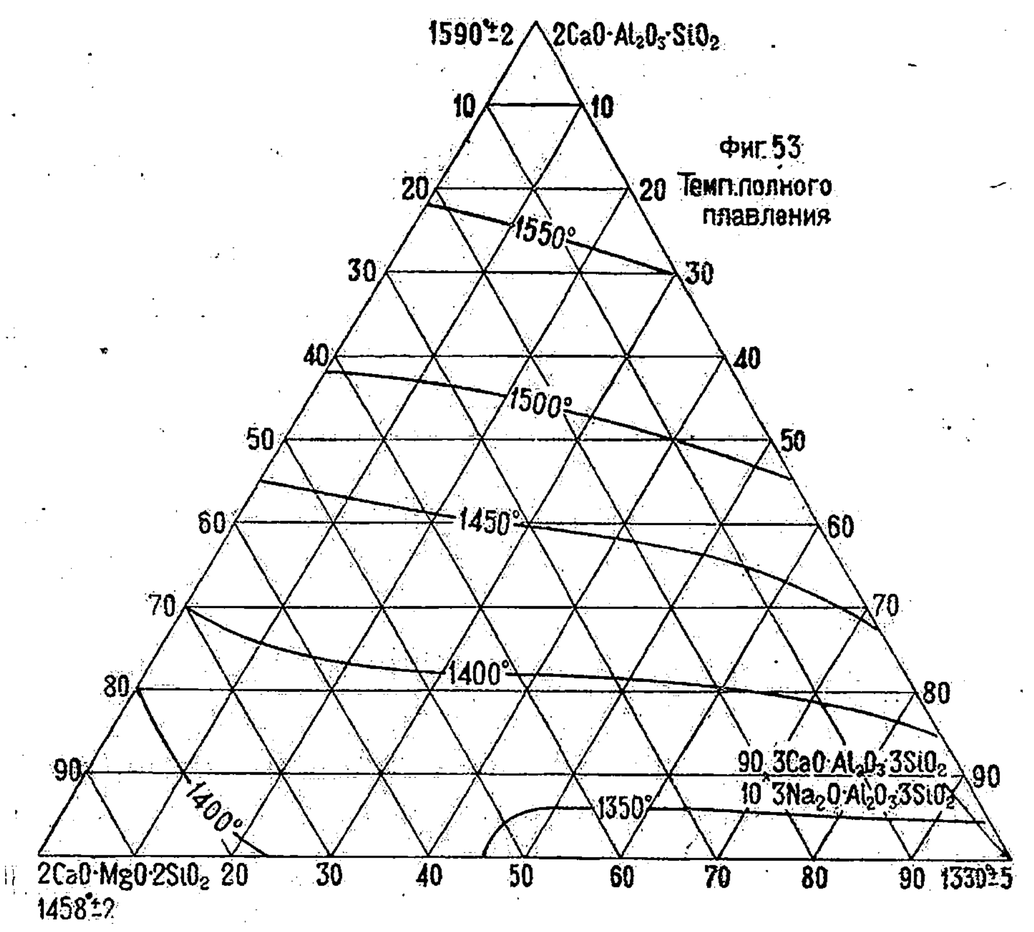

Фиг. 48
1710±8/5
SiO2
L1 1695±5
1359±5
1222±5
1260±5
1543±2
1557±2
L2 1695±5
MgO·SiO2
CaO·Al2O3·2SiO2
1550±2
1444±5
2MgO·SiO2
1890±20


CaO·MgO·2SiO2
1391±2
1388±2
1362±5
Фиг. 49
L2 1697±6
1485±5
2MgO·SiO2
1557±2
1543±2
L2 1695±5
1697±6
L1 1695±5
SiO2
1710±8/5
MgO·SiO2
890±20









Литература.

(Ключ к периодическим изданиям—в конце тома.)

(1) Allen and White, *12*, **27**: 1; 09. (2) Allen, White and Wright, *12*, **21**: 89; 06. (3) Allen, Wright and Clement, *12*, **22**: 385; 06. (4) Andersen, *12*, **39**:407; 15. (5) Ballo und Dittler, *93*, **76**: 39; 12. (6) Barton and Williams, *133*, **1892**: 657. (7) Bibliography of Magnesite Refractories, American Ceramic Society, Columbus, Ohio, 1924. (8) Bibliography of Silica Refractories, American Ceramic Society, Columbus, Ohio, 1924. (9) Bowen, *12*, **33**: 551; 12. (10) Bowen, *12*, **35**: 577; 13. (11) Bowen, *93*, **82**: 283; 13. (12) Bowen, *12*, **38**: 207; 14. (13) Bowen, *12*, **40**: 161; 15. (14) Bowen, *12*, **43**: 115; 17. (15) Bowen, *128*, **8**: 265; 18. (16) Bowen, *38*, **2**: 261; 19. (17) Bowen, *12*, **3**: 1; 22. (18) Bowen, *38B*, **3**: 385; 24. (19) Bowen and Andersen, *12*, **37**: 487; 14. (20) Bowen and Greig, *38*, **7**: 238; 24. (21) Bowen and Greig, *12*, **10**: 204; 25. (22) Bowen, Greig and Zies, *128*, **14**: 183; 24. (23) Bradford, *480*, **62**: 284: 18. (24) Buddington, *12*, **3**: 35; 22. (25) Cain, *33*, **23**: 879; 20. (26) Campbell, *45*, **11**: 116; 19. (27) Chaudron, *6*, **16**: 221; 21. (28) Chaudron et Forestier, *34*, **178**: 2173; 24. (29) Cooper, Kraus and Klein, *11*, **47**: 273; 12.

(30) Cooper, Shaw and Loomis, *11*, **42**: 461; 09. (31) Curie, *6*, **5**: 289; 95. (32) Day and Allen, *152*, No. **31**; 05. (33) Day, Allen, Shepherd, White and Wright, *481*, **26**: 169; 07. (34) Day and Shepherd, *1*, **28**: 1089; 06. (35) Day, Shepherd and Wright, *12*, **22**: 265; 06. (36) Day and Sosman, *12*, **29**: 93; 10. (37) Day and Sosman, *12*, **31**: 341; 11. (38) Day und Sosman, *93*, **72**: 1; 11. (39) Day and Sosman, Dictionary of Applied Physics, Vol. I, p. 836. New York, Macmillan, 1922.

(40) Doerenckel, *192*, **8**: 201; 11. (41) Eastman and Evans, *1*, **46**: 888; 24. (42) Eskola, *12*, **4**: 331; 22. (43) Fairchild, U. S. Bureau of Standards, Washington, D. C., *0*. (44) Fenner, *12*, **36**: 331; 13. (45) Ferguson, *128*, **13**: 275; 23. (46) Ferguson, *324*, **7**: 175; 23. (47) Ferguson, *128*, **15**: 279; 25. (48) Ferguson and Buddington, *12*, **50**: 131; 20. (49) Ferguson and Merwin, *12*, **46**: 417; 18. (50) Ferguson and Merwin, *12*, **48**: 81; 19. (51) Ferguson and Merwin, *12*, **48**: 165; 19. (52) Fieldner, Hall and Feild, *29*, No. **129**; 18. (53) Friederich und Sittig, *93*, **143**: 293; 25. (54) Friederich und Sittig, *93*, **145**: 127; 25. (55) Gillett, *50*; **15**: 213: 11. (56) Ginsberg, *93*, **59**: 346; 08. (57) Ginsberg, *93*, **73**: 277; 11. (58) Goecke, *192*, **8**: 667; 11. (59) Greig, *38*, **8**: 465; 25.

(60) Greig, *12*, **5**: 1; 26. (61) Greig, Geophysical Laboratory, Washington, D. C., *0*. (62) Guertler, *93*, **40**: 225; 04. (63) Guertler, *93*, **40**: 337; 04. (64) Hanson and Bogue, *1*, **48**: 1261; 26. (65) Hedvall, *93*, **92**: 301; 15. (66) Hedvall, *93*, **103**: 249; 18. (67) Hempel und Schubert, *9*, **18**: 729; 12. (68) Hilpert und Beyer, *25*, **44**: 1608; 11. (69) Hilpert und Kohlmeyer, *25*, **42**: 4581; 09.

(70) Hilpert und Nacken, *25*, **43**: 2565; 10. (71) Hilpert und Weiller, *25*, **42**: 2969; 09. (72) Hofmann, *9*, **31**: 172; 25. (73) Honda and Soné, *159*, **3**: 223; 14. (74) Hostetter and Sosman, *1*, **38**: 1188; 16. (75) Jänecke, *93*, **73**: 200: 11. (76) Jänecke, *93*, **89**: 365; 14. (77) Jänecke, *93*, **93**: 271; 15. (78) Jaeger, *128*, **1**: 49; 11. (79) Jaeger and van Klooster, *64P*, **16**: 857; 14.

(80) Jaeger and van Klooster, *64P*, **18**: 896; 16. (81) Jaeger and van Klooster, *100*, **52**: 256; 19. (82) Jaeger and Šimek, *64P*, **17**: 239; 14. (83) Jaeger and Šimek, *64P*, **17**: 251; 14. (84) Kallenberg, *93*, **88**: 355; 14. (85) Kanolt, *32*, No. **10**: 12. (86) Kanolt, *31A*, **10**: 295; 14. (87) Keil and Dammann, *77*, **45**: 890; 25. (88) van Klooster, *93*, **69**: 135; 11. (89) Kohlmeyer, *192*, **6**: 323; 09.

(90) Kohlmeyer, *187*, **10**: 447; 13. (91) Константинов и Селиванов, *169*, **17**: 427; 12. *94*, **55**: 198; 15. (92) Lebedew, *93*, **70**: 301; 11. (93) Libman, *38*, **5**: 488; 22. (94) Matignon, *34*, **177**: 1290; 23. (95) Matsubara, *80*, **67**: 3; 22. (96) Meissner, *93*, **110**: 187; 20. (97) Moissan, *6*, **4**: 136; 95. (98) Morey, *1*, **36**: 215; 14. (99) Morey and Bowen, *12*, **4**: 1; 22. (100) Morey and Bowen, *105*, **9**: 226; 25. (101) Morey and Bowen, *50*, **28**: 1167; 24. (102) Morey and Fenner, *1*, **39**: 1173; 17. (103) Niggli, *1*, **35**: 1693; 13. (104) Niggli, *93*, **84**: 229; 13. (105) Niggli, *93*, **98**: 241; 16. (106) Niggli, *308*, **5**: 131; 16. (107) Otin, *192*, **9**: 92; 12. (108) Parravano e Mazzetti, *22*, **30 I**: 63; 21. (109) Podszus, *92*, **30**: 17; 17. (110) Posnjak and Merwin, *1*, **44**: 1965; 22. (111) Rankin and Merwin, *1*, **38**: 568; 16. (112) Rankin and Merwin, *12*, **45**: 301; 18. (113) Rankin and Wright, *12*, **39**: 1; 15. (114) Rice, *38*, **6**: 525; 23. (115) Roberts, *2*, **23**: 386; 24. (116) Ruer, *93*, **50**: 265; 06. (117) Ruer et Nakamoto, *70*, **42**: 675; 23. (118) Ruff und Goecke, *92*, **24**: 1459; 11. (119) Ruff und Jellinek, *93*, **97**: 312; 16. (120) Ruff und Lauschke, *93*, **97**: 73; 16. (121) Ruff und Schmidt, *93*, **117**: 172; 21. (122) Ruff, Sieferheld und Suda, *93*, **82**: 373; 13. (123) Saunders, *78*, **21**: 425; 12. (124) Schlaepfer und Niggli, *93*, **87**: 52; 14. (125) Schumacher, *1*, **48**: 396; 26. (126) Schwarz und Haacke, *93*, **115**: 87; **21**. (127) Schenk, *77*, **43**: 153; 23. (128) Shepherd, Rankin and Wright, *12*, **28**: 293; 09. (129) Shepherd, Rankin and Wright, *45*, **3**: 211; 11. (130) Slade and Higson, *135*, **108**: 166; 13. (131) Slade and Higson, *4*, **115**: 215; 19. (132) Smits and Bijvoet, *64P*, **21**: 386; 18. (133) Smolensky, *93*, **73**: 293; 12. (134) Smyth and Roberts, *1*, **42**: 2582; 20. (135) Sosman, *45*, **8**: 985; 16. (136) Sosman, *128*, **7**: 55; 17. (137) Sosman and Hostetter, *1*, **38**: 807; 16. (138) Sosman, Hostetter and Merwin, *128*, **5**: 563; 15. (139) Sosman and Merwin, *128*, **6**: 532; 16. (140) Sosman and Posnjak, *128*, **15**: 329; 25. (141) Stein, *93*, **55**: 159; 07. (142) Tiede und Birnbrauer, *93*, **87**: 129; 14. (143) Tucker and Lampen, *1*, **28**: 853; 06. (144) Walden, *1*, **30**: 1350; 08. (145) Wallace, *93*, **63**: 1; 09. (146) Washburn and Libman, *38*, **3**: 634; 20. (147) Watts, *81*, **19**: 453; 17. (148) Weiller, *136*, **35**: 1063; 11. (149) Weiss et Foex, *149*, **31**: 5, 39; 11. (150) White, *12*, **47**: 1; 19. (151) Whiteley and Hallimond, *115*, **108**: 528; 19. (152) Wietzel, *93*, **116**: 71; 21. (153) Wöhler und Balz, *9*, **27**: 406; 21. (154) Wöhler und Günther, *9*, **29**: 276; 23. (155) Wologdine, *34*, **148**: 776; 09. (156) Wright and Larsen, *12*, **27**: 421; 09. (157) Bunting, U. S. Bureau of Standards, Washington, D. C., *0*.

ТОЧКИ ЗАТВЕРДЕВАНИЯ — РАСТВОРИМОСТЬ: СИСТЕМЫ, СОДЕРЖАЩИЕ ТОЛЬКО ОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ.

F. Spencer Mortimer.

	Стр.		Стр.
Двухкомпонентные системы	206	Температурные уравнения	296
Трехкомпонентные системы	291	Криоскопические данные	309

Обозначения. Большая часть обозначений объяснена на стр. 92. Кроме того введены следующие обозначения:

$t°_{крит.}$	температура полного взаимного растворения (смешиваемости) двух жидких фаз.
d	поставленное после значения температуры обозначает: «разложение».
m [s]	в виде подстрочного индекса (напр. A_m, B_s и т. д.) обозначает метастабильную [стабильную] форму.
+	последовательный ряд смешанных кристаллов с минимумом при указанной температуре и указанном составе.

I. ДВУХКОМПОНЕНТНЫЕ СИСТЕМЫ.

CCl_4

1. B=$CHCl_3$ (207.5)

A

$t°$	% A
−23.4	100
−43.5	90
−54.5	80
−63.7	70
−72.4	60
−81.0	50

A+B

−81.4E	49.4

B

−78.6	40
−75.0	30
−71.2	20
−67.5	10
−63.7	0

4. B=$C_4H_4O_4$ (477), Фумаровая кислота

$t°$	г B на 100 г A
25.0	0.027

5. (477) B=$C_4H_4O_4$, Малеиновая кислота

25.0	0.002

$t°$	% A
13.9	0
10.5	10
7.2	20
3.8	30
0.5	40

6. (79) B=$C_4H_8Cl_2S$, β,β′-Дихлордиэтилсульфид

7. См. стр. 296 B=$C_6H_4Br_2$, p-Дибромбензол

7.1. (17) B=C_6H_6

$t°$	%m A

A

−24.2	100
−30.0	95
−35.4	90
−44.8	80

A+AB

−47.0E	72

AB

−40.8	70
−35.3	60

$t°$	%m A

AB+B

−34.0U	52

B

−32.3	50
−24.0	40
−15.9	30
− 8.5	20
− 1.5	10
+ 5.5	0

8. (443) B=$C_7H_5N_5O_8$, Тринитрофенилметилнитрамин (Тетрил)

$t°$	г B на 100 г A
0	0.007
10	0.015
20	0.025
30	0.039
40	0.058
50	0.095
60	0.154
70	0.241

9. См. стр. 296 B=$C_7H_6O_2$, Бензойная кислота

10. B=$C_8H_{10}N_4O_2$, Кофеин

См. (485), стр. 186

11. См. стр. 296 B=$C_{10}H_8$, Нафталин

11.1 (71.1) B=$C_{10}H_{14}O$, Тимол

$t°$	г B на 100 г A
0.0	32.0
25.0	96.3
38.5	376.0

12. См. стр. 296 B=$C_{12}H_9N$, Карбазол

13. См. стр. 296 B=$C_{12}H_{10}$, Аценафтен

14. См. стр. 296 B=$C_{13}H_{10}$, Флуорен

15. См. стр. 296 B=$C_{14}H_{10}$, Антрацен

16. См. стр. 296 B=$C_{14}H_{10}$, Фенантрен

CO_2

17. B=CH_4O

См. фиг. 1, стр. 207.

18. (447.1) B=C_2H_5Cl

$t°$	%m A
−78.95	32.2*1
	99.70*2

*1 В насыщенном растворе. *2 В насыщенном паре.

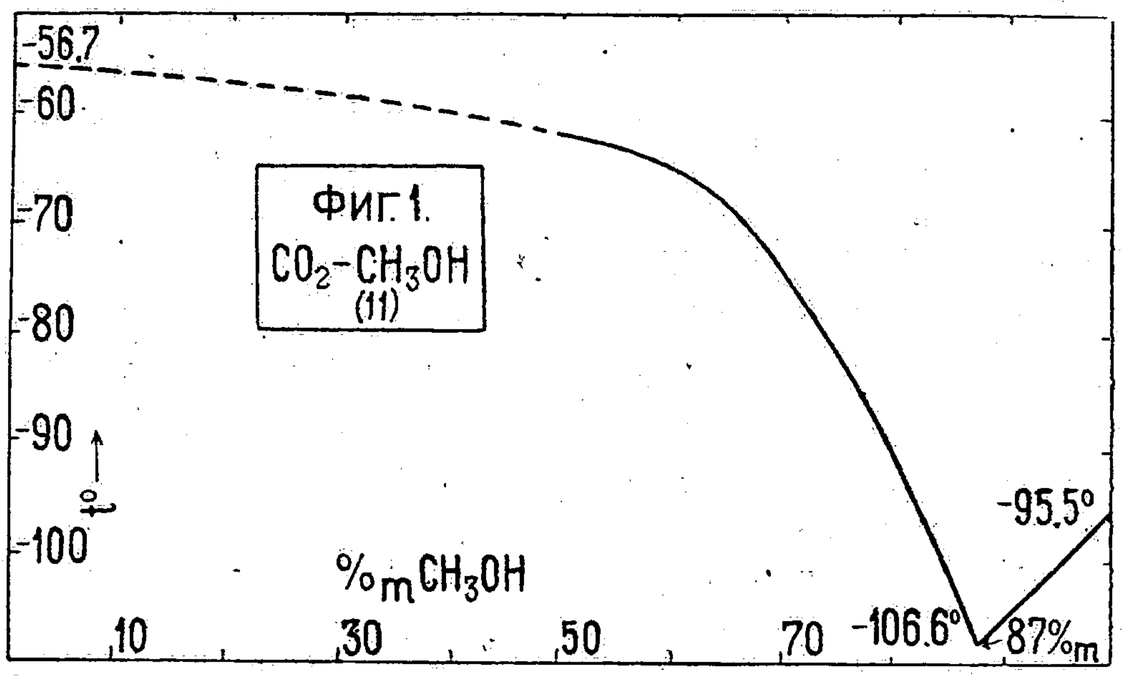
19. B=C_2H_6O, Метиловый эфир

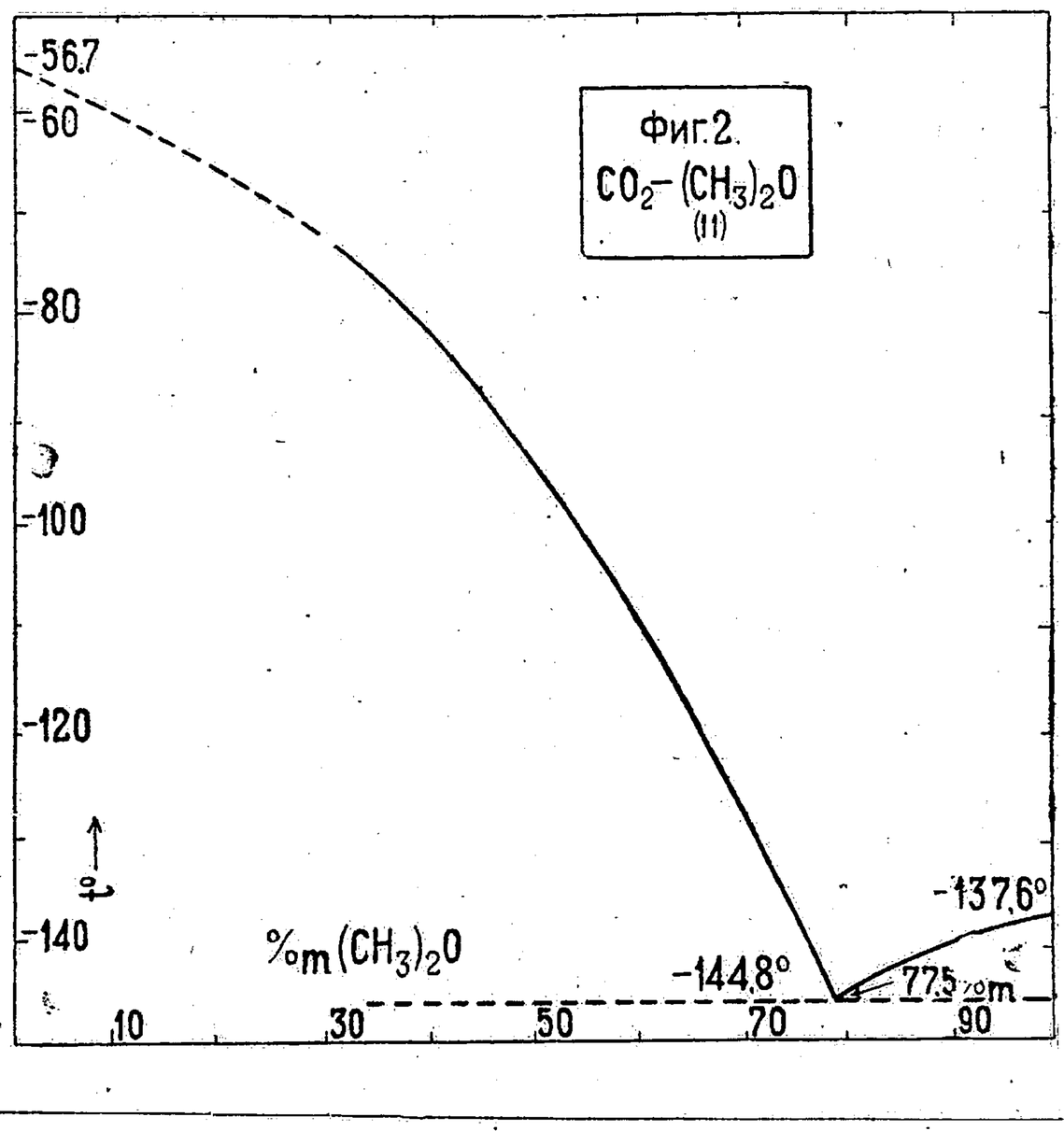
См. фиг. 2, стр. 207.

20. (49) B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир

−78.62	47.4
−83.5	45.4
−92.5	36.6
−98.0	30.6

99.935%m в насыщенном паре.





$t°$	%m A

CS_2

21. (385)
B=$C_2H_4O_2$,
Уксусная кислота

16.7	0
12.2	10
9.6	20
8.6	30
8.0	40
7.9	50

22. См. стр. 296
B=$C_6H_4Br_2$,
p-Дибромбензол

23. (430)
B=$C_6H_5NO_2$

$t°$	% B
5.22	100
3.85	98
2.62	96
1.53	94
+0.54	92
−0.46	90

$t°$	%m A

24. (385)
B=C_6H_6

+ 5.5	0
− 1.0	10
− 7.2	20
−14.1	30
−21.1	40
−28.5	50
−36.5	60
−46.1	70
−58.4	80
−72.7	90

25. (443)
B=$C_7H_5N_5O_8$,
Тринитрофенилметилнитрамин
(Тетрил)

$t°$	*г* B на 100 *г* A
0	0.0090
10	0.0146
20	0.0208
30	0.0296
40	0.0557

$t°$	%m B

26.
B=$C_8H_4O_3$,
Фталевый ангидрид
см. (485), стр. 491

27. (2, 112)
B=$C_{10}H_8$,
Нафталин

0.0	13.0
10.0	18.3
20.0	25.2
30.0	33.8
40.0	44.1
50.0	54.4
60.0	69.3
70.0	84.5
80.1	100.0

28. См. стр. 296
B=$C_{12}H_9N$,
Карбазол

29. См. стр. 296
B=$C_{12}H_{10}$,
Аценафтен

30. См. стр. 296
B=$C_{14}H_{10}$,
Антрацен

31. См. стр. 296
B=$C_{14}H_{10}$,
Фенантрен

32.
B=$C_{19}H_{16}$,
Трифенилметан
См. (485), стр. 434

$CHBr_3$

33. См. стр. 296
B=C_6H_6

34. См. стр. 296
B=C_7H_8,
Толуол

$CHCl_3$

35. B=CH_2Cl_2 (207.5),
Хлористый метилен

$t°$	% A
A	
− 63.7	100
− 68.5	90
− 73.8	80
− 79.5	70
− 85.5	60
− 92.4	50
−100.0	40
−108.0	30
A+B	
−108.4E	29.5
B	
−105.0	20
−101.7	10
− 98.3	0

36. B=C_2HCl_3 (207.5),
Трихлорэтилен

A	
− 63.7	100
− 68.0	90
− 72.2	80
− 76.5	70
− 81.3	60
− 87.2	50
− 93.8	40
A+B	
−100.2E	31.2
B	
− 99.8	30
− 95.6	20
− 91.5	10
− 87.6	0

37. (436)
B=$C_2H_3Cl_3O_2$,
Хлораль-гидрат

$t°$	%m A
51.5	0
45.0	10
39.5	20
36.0	30
34.0	40
32.0	50
30.0	60
27.5	70
24.0	80
17.0	90

39. См. стр. 296
B=$C_3H_7NO_2$,
Уретан

40. (477)
B=$C_4H_4O_4$,
Фумаровая кислота

$t°$	*г* B на 100 *г* A
25.0	0.02

41. (477)
B=$C_4H_4O_4$,
Малеиновая кислота

25.0	0.011

42. (433)
B=$C_4H_{10}O$,
Этиловый эфир

$t°$	%m A
A	
− 66.5	100
A+A_2B	
− 95.0E	70
A_2B	
− 93.3	66
A_2B+AB	
− 97.4E	59.5
AB	
− 94.4	50
AB+AB_2	
−113.8U	28
AB_2+B	
−121.7E	15
B	
−116.4	0

43.
B=$C_6H_4N_2O_4$,
m-Динитробензол
См. (485), стр. 131

44. (482)
B=C_6H_6

A	
− 63.5	100
− 68.5	90
− 76.5	80
A+B	
− 80.0E	76
B	
− 69.5	70
− 53.0	60
− 38.5	50
− 27.0	40
− 17.5	30
− 9.5	20
− 1.7	10
+ 5.0	0

45. См. стр. 296
B=C_6H_7N,
Анилин

46.
B=$C_7H_5NO_4$,
o-Нитробензойная кислота
См. (485), стр. 141

47.
B=$C_7H_5NO_4$,
m-Нитробензойная кислота
См. (485), стр. 141

48.
B=$C_7H_5NO_4$,
p-Нитробензойная кислота
См. (485), стр. 141

49. (443)
B=$C_7H_5N_5O_8$,
Тринитрофенилметилнитрамин (Тетрил)

t°	*г* B на 100 *г* A
0	0.28
10	0.39
20	0.57
30	0.79
40	1.20
50	1.78
60	2.65

50.
B=$C_8H_{10}N_4O_2$,
Кофеин
См. (485), стр. 186

51. См. стр. 296
B=$C_{10}H_8$,
Нафталин

51.1. (475)
B=$C_{10}H_9N$,
α-Нафтиламин

t°	%*m* A
−11.0	70
+ 5.0	60
14.0	50
21.8	40
28.8	30
35.6	20
42.0	10
45.5	5
49.4	0

51.2. (71.1)
B=$C_{10}H_{16}O$,
Камфора

t°	*г* B на 100 *г* A
0.4	200.0
25.0	220.0
59.2	289.0

52. См. стр. 296
B=$C_{12}H_{10}$,
Аценафтен

53. См. стр. 296
B=$C_{14}H_8O_2$,
Антрахинон

54. См. стр. 296
B=$C_{14}H_{10}$,
Фенантрен

См. также 1

CH_2Cl_2,
Хлористый метилен
См. 35

CH_2N_2,
Цианамид
55. (391)
B=CH_4N_2O,
Мочевина

t°	% A
A	
42.9	100
38.5	90
32.5	80
24.2	70
A+B	
17.4E	63.9
B	
32.5	60
54.7	50
73.0	40
89.5	30
132.0	0

56. (391)
B=$C_2H_4N_4$,
Дициандиамид

t°	%*m* A
A	
42.9	100
40.7	95
38.5	90
37.5	85
A+B	
35.6E	85
B	
67.0	80
85.0	75
205.0	0

CH_2O_2,
Муравьиная кислота
57. (111)
B=CH_3NO,
Формамид

t°	%*m* A
A	
7.77	100
+ 0.2	90
− 9.7	80
A+AB	
−16.8E	75
AB	
−10.7	70
− 2.0	60
+ 1.1	50
− 1.0	40
− 9.3	30
AB+B	
−18.3E	23.25
B	
−14.8	20
− 5.2	10
+ 2.05	0

t°	%*m* B

58. (41)
B=CH_5NO_2,
Формиат аммония

A	
8.47	0.0
7.0	1.53
4.5	3.70
+ 0.6	6.28
− 2.8	8.19
− 6.9	10.14
−12.6	12.43
−19.8	14.86
−26.9	17.11
$A+A_3B$	
−33.8E	18.95
A_3B	
−31.3	20.43
−30.0	21.73
$A_3B+\alpha$-AB	
−29.5U	23.0
α-AB (иглы)	
−13.7	26.64
− 8.7	27.90
+ 0.7	30.11
10.4	33.25
17.3	36.29
22.2	39.30
24.9	41.90
25.8	42.94
α-AB+B	
29.3U	46
B	
37.5	47.87
53.1	51.88
74.3	59.98
89.5	68.23
96.5	74.32
98.5	76.20
103.7	83.46
108.5	88.41
111.7	91.64
117.3	100.0
A_3B	
−29.3m	23.33
$A_3B+\beta$-AB	
−29.0Um	24
β-AB (призмы)	
−32.5 m	23.33
−26.0 m	24.80
−23.5 m	25.41
−18.7 m	26.64
−14.0 m	27.90
+ 1.3 m	33.25
7.4 m	36.29
11.3 m	39.30
13.8 m	41.90
15.0 m	44.38
β-AB+B	
14.3mU	43
B	
20.4 m	44.38

t°	%*m* A

59. (20)
B=$C_2H_4O_2$,
Уксусная кислота

A	
8.4	100
+ 2.8	90
− 2.9	80
− 9.3	70
−16.6	60
A+B	
−22.5E	53.5
B	
−19.5	50
−11.0	40
− 3.1	30
+ 4.0	20
10.7	10
16.7	0

60. (56)
B=$C_6H_4ClNO_2$,
o-Хлорнитробензол

A	
7.1	100
A+B	
5.5E	97
B	
32.1	0

61. (208)
B=$C_7H_8O_2$,
Диметилпирон

A	
8.5	100
+ 3.8	95
− 2.5	80
$A+A_2B$	
− 6.6E	87
A_2B	
− 1.4	85
+ 8.6	80
15.2	75
18.4	70
19	66
18.8	65
$A_2B+A_3B_2$	
18.5E	64
A_3B_2	
19.6	60
A_3B_2+B	
19.0E	57
B	
29.5	55
54.3	50
72.2	45
85.8	40
96.0	35
104.3	30
111.2	25
117.0	20
126.0	10
132.1	0

t°	%*m* A

CH_3Cl
62. (24)
B=CH_4O

A	
− 93	100
A+B	
−112.0E	24.2
B	
− 94	0

63. (23)
B=C_2H_6O,
Метиловый эфир

A	
− 94.5	100
A+B	
−154E	27.0
B	
−138.5	0

CH_3NO,
Формамид
64. (111)
B=$C_2H_4O_2$,
Уксусная кислота

A	
+ 2.05	100
− 4.9	90
−14.8	80
−26.2	70
$A+AB_2$	
−29.5E	67.5
AB_2	
−21.2	60
−12.9	50
− 8.7	40
− 8.1	33
AB_2+B	
− 8.2E	32
B	
− 6.4	30
+ 2.9	20
10.4	10
16.6	0

65. (111)
B=$C_3H_6O_2$,
Пропионовая кислота

A	
+ 2.07	100
− 4.4	90
−12.6	80
$A+A_2B$	
−17.3E	75
A_2B	
−12.2	70
−11.6	66
−12.8	60
A_2B+AB	
−21.8E	50
AB	
−21.8	50
−29.0	40
AB+B	
−39.5E	36
B	
−35.0	30
−28.9	20
−24.6	10
−20.71	0

$t°$	%m A

66. B=$C_4H_8O_2$ (111), *n*-Масляная кислота

A
+ 2.05 | 100
− 3.7 | 90
−10.1 | 80
$A+A_2B$
−14.3E | 74
A_2B
−12.8 | 70
−12.2 | 66.6
−13.2 | 60
−21.5 | 50
A_2B+AB
−24.5U | 48.5
AB+B
−24.9E | 43.0
B
−22.7 | 40
−16.9 | 30
−12.3 | 20
− 8.3 | 10
− 4.67 | 0

См. также 57

CH_4N_2O, Мочевина

67. B=CH_4O
См. (485), стр. 737

68. B=C_2H_6O, Этиловый алкоголь
См. (485), стр. 737

69. B=C_3H_8O, Пропиловый алкоголь
См. (485), стр. 737

70. B=C_3H_8O, Изопропиловый алкоголь
См. (485), стр. 737

71. B=$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь
См. (485), стр. 737

72. B=$C_5H_{12}O$, Изоамиловый алкоголь
См. (485), стр. 737

73. B=$C_6H_4N_2O_4$ (256), *o*-Динитробензол

$t°$	% A
A	
131.5	100
129.5	98.5÷1.0*1
A+B	
114.1E	0.5
B	
114.8	0

*1 Несмешивающиеся жидкости.

$t°$	% A

74. B=$C_6H_4N_2O_4$ (256), *m*-Динитробензол

A	
131.5	100
129.0	98÷2*1
A+B	
88.8E	0.2
B	
89	0

75. B=$C_6H_4N_2O_4$ (256), *p*-Динитробензол

A	
131.5	100
A+B	
125.0	95
164.0	91÷3*1
B	
169.5	0

$t°$	%m A

76. (259, 381) B=C_6H_6O, Фенол

A	
131.5	100
125.2	90
118.8	80
111.5	70
102.4	60
90.0	50
74.0	40
$A+AB_2$	
60.6E	33.4
AB_2	
60.6	33.4
60.4	30
55.3	20
49.8	15
42.0	10
AB_2+B	
35E	6.5
B	
36.3	5
40.5	0

77. (256) B=$C_7H_6N_2O_4$, 2, 4-Динитротолуол

$t°$	% A
A	
131.3	100
130.0	99÷1.0*1
A+B	
69.4E	0.1
B	
69.5	0

*1 Несмешивающиеся жидкости.

$t°$	%m A

78. B=C_7H_8O (226), *o*-Крезол

A	
131.5	100
127.3	90
124.4	80
121.1	70
116.2	60
108.4	50
95.0	40
69.0	30
A+AB	
60U	27.8
AB	
52.5	20
43.0	15
28.5	10
AB+B	
25E	9
B	
27.7	5
31.0	0

79. (226) B=C_7H_8O, *m*-Крезол

A	
131.5	100
126.6	90
123.8	80
120.5	70
116.2	60
108.0	50
92.5	40
69.0	30
A+AB	
66.0U	29
AB	
56.7	20
47.0	15
33.0	10
AB+B	
~ 2.5E	~ 2
B	
4	0

80. (226) B=C_7H_8O, *p*-Крезол

A	
131.5	100
126.5	90
122.6	80
118.8	70
114.3	60
108.0	50
93.0	40
66.5	30
A+AB	
25.5U	21
AB	
25.2	20
AB+B	
20.5E	16
B	
21.5	15
26.5	10
31.0	5
34.5	0

$t°$	%m A

81. B=$C_8H_{18}O$, Октиловый алкоголь
См. (485), стр. 737

См. также 55

CH_4N_2S, Тиоцианат аммония

81.5. B=CH_4N_2S, Тиомочевина

См. фиг. 3.

CH_4O

82. (385) B=$C_2H_4O_2$, Уксусная кислота

16.7	0
11.0	10
+ 4.6	20
− 3.0	30
− 12.7	40
− 24.7	50
− 39.2	60
− 63.2	70

83. (28) B=$C_3H_6O_2$, Пропионовая кислота

A	
− 94.5	100
A+B	
− 97.7E	96
B	
− 19.5	0

84. (28) B=$C_3H_7ClO_2$, Пропионовой кислоты гидрохлорид

A	
− 94.8	100
A+AB	
−105.0E	~95
AB	
− 36	50
AB+B	
− 46E	~36.0
B	
− 40~	0

См. также фиг. 4.

85. См. стр. 296
B=$C_3H_7NO_2$, Уретан

86. B=$C_5H_{11}NO_2$, Бетаин
См. (485), стр. 149

$t°$	%m A

87. (385) B=C_6H_6

5.5	0
3.8	10
2.4	20
1.5	30
0.9	40
+ 0.1	50
− 1.55	60
− 4.9	70
− 11.7	80
− 30.7	90
− 40.8	92.5
− 53.5	95
− 70.0	97.5

88. B=$C_7H_5NO_4$, *o*-Нитробензойная кислота
См. (485), стр. 141, 143

89. B=$C_7H_5NO_4$, *m*-Нитробензойная кислота
См. (485), стр. 141, 143

90. B=$C_7H_5NO_4$, *p*-Нитробензойная кислота
См. (485), стр. 141, 144

91. B=$C_7H_6O_2$, Бензойная кислота
См. (485), стр. 135

92. B=$C_7H_6O_3$, Салициловая кислота
См. (485), стр. 591

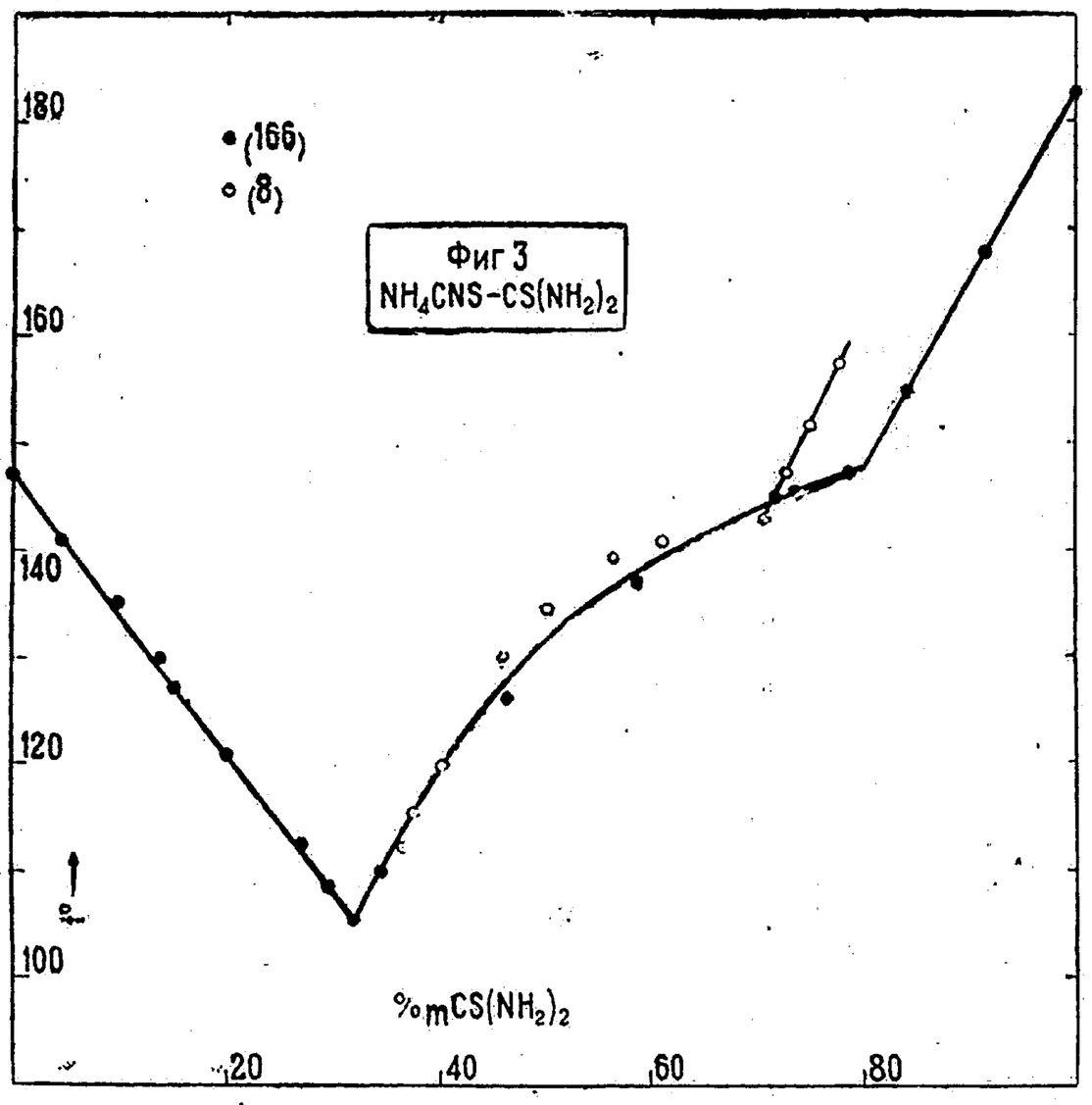
93. B=$C_8H_6O_4$, *o*-Фталевая кислота
См. (485), стр. 490

94. B=$C_8H_8O_2$, Фенилуксусная к-та
См. (485), стр. 12

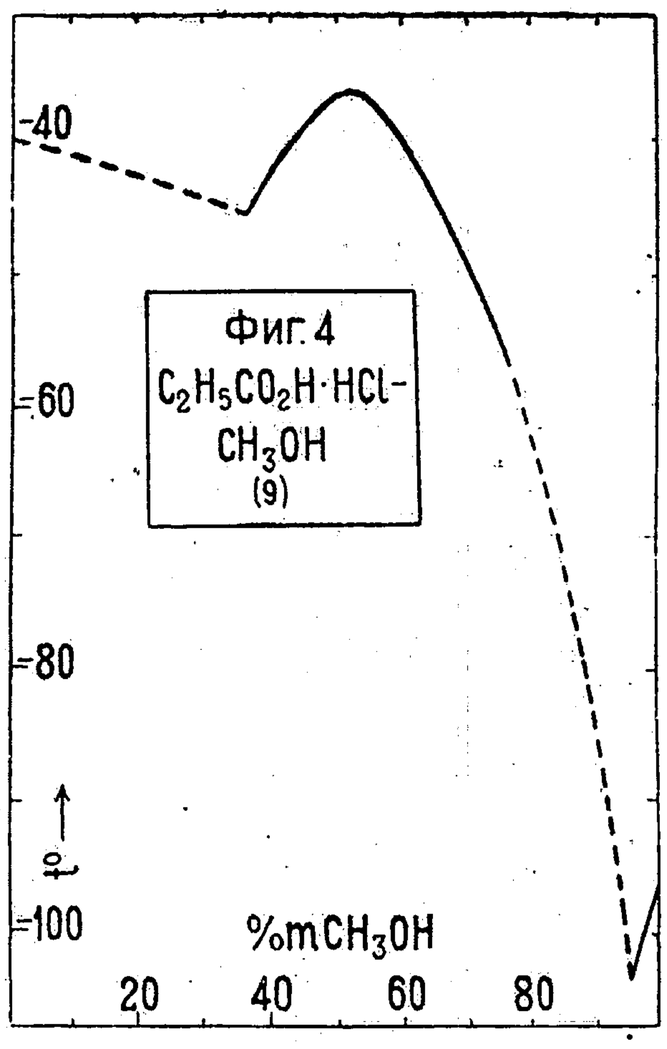
95. B=$C_8H_8O_3$, *dl*-Миндальная к-та
См. (485), стр. 399

96. См. стр. 296
B=C_8H_9NO, Ацетанилид

97. B=$C_9H_{10}O_2$, Гидрокоричная кислота
См. (485), стр. 570



Фиг 3
$NH_4CNS-CS(NH_2)_2$



Фиг. 4
$C_2H_5CO_2H \cdot HCl-CH_3OH$
(9)

98. (436, 452, 475)
B=$C_{10}H_8$, Нафталин

$t°$	%m B
0.0	0.9
10.0	1.4
20.0	2.0
30.0	2.8
40.0	4.3
50.0	7.0
60.0	13.0

98.1. (475)
B=$C_{10}H_9N$, β-Нафтиламин

$t°$	%m A
10.0	97.5
42.0	95
58.5	90
71.0	80
77.4	70
82.2	60
87.5	50
92.0	40
110.6	0

99.
B=$C_{10}H_{16}O_4$, Камфорная кислота
См. (485), стр. 225

100. (436)
B=$C_{12}H_{10}$, Аценафтен

$t°$	%m B
0.0	0.26
10.0	0.35
20.0	0.49
30.0	0.71
40.0	1.07
50.0	1.74

101.
B=$C_{12}H_{10}N_2$, Азобензол
См. (485), стр. 103

102.
B=$C_{12}H_{24}O_2$, Лауриновая кислота
См. (485), стр. 349

103. (345)
B=$C_{13}H_{10}$, Флуорен

$t°$	%m B
10.0	0.27
20.0	0.35
30.0	0.46
40.0	0.58
50.0	0.74
60.0	1.10

104.
B=$C_{13}H_{10}O$, Бензофенон
См. (485), стр. 146

105. См. стр. 296
B=$C_{14}H_8O_2$, Антрахинон

106. См. стр. 296
B=$C_{14}H_{10}$, Антрацен

107. (153, 475)
B=$C_{14}H_{10}$, Фенантрен

$t°$	g B на 100 g A
20.0	2.3
30.0	3.3
40.0	5.0
50.0	7.5
60.0	10.9

108.
B=$C_{14}H_{23}O_8$, Миристиновая к-та
См. (485), стр. 443

109. **B=$C_{16}H_{32}O_2$, Пальмитиновая к-та**
См. (485), стр. 474

См. также 17, 62, 67

CH_5ClO,
Метилового алкоголя гидрохлорид

110. **B=$C_3H_6O_2$** (28), **Пропионовая кислота**

$t°$	%m A
A	
−65.2	100
A+AB_2	
−72E	~80
B	
−19.7	0

CH_5NO_2,
Формиат аммония
см. 58.

C_2Cl_6,
Гексахлорэтан

111. **B=$C_{10}H_8$** (362), **Нафталин**

$t°$	% A
α A	
187.0	100
αA+βA	
125.0U	78.0
βA+γA	
71.6U	61.0
γA+B	
56.5E	52.5
B	
80.0	0

112. (362)
B=$C_{14}H_{10}$, Фенантрен

$t°$	%m A
αA	
187.0	100
αA+βA	
125.0U	82.0
βA+γA	
71.6U	55.0
γA+B	
65.6E	48.0
B	
99.0	0

C_2HCl_3,
Трихлорэтилен

113. **B=$C_7H_6O_2$,**
Бензойная кислота
См. (485), стр. 136

См. также 36

C_2HCl_3O,
Хлораль

114. **B=C_2H_6O** (299), **Этиловый алкоголь**

$t°$	%m A
A	
−57.5	100
A+AB	
−55.5E	98.5
AB	
46.6	50
AB+B	
?E	?
B	
−130.5	0

$C_2HCl_3O_2$,
Трихлоруксусная кислота

115. (209)
B=$C_2H_2Cl_2O_2$, Дихлоруксусная кислота

t'	%m A
A	
57.3	100
50.8	90
47.2	85
43.3	80
39.2	75
34.8	70
29.2	65
23.2	60
16.6	55
9.4	50
+ 2.2	45
− 5.2	40
A+B	
−11.0E	36.0
B	
− 6.9	30
− 0.4	20
+ 5.2	10
9.7	0

116. (209)
B=$C_2H_3ClO_2$, Хлоруксусная кислота

A	
57.3	100
50.7	90
46.9	85
43.0	80
39.0	75
34.8	70
30.3	65
25.7	60
20.9	55
A+B	
17.5E	51.5

t°	%m A
B	
20.1	50
26.9	45
33.0	40
42.8	30
50.3	20
56.6	10
61.4	0

117. (209)
B=$C_2H_4O_2$, Уксусная кислота

57.3	100
49.6	90
45.2	85
40.4	80
35.0	75
28.7	70
21.5	65
12.7	60
+ 2.5	55
−10.5	50
−27.0	45
?	40
−22.7	30
− 3.2	20
+ 8.7	10
16.4	0

118. (209)
B=$C_4H_6O_2$, Кротоновая кислота

A	
57.3	100
49.7	90
45.2	85
39.5	80
32.7	75
25.0	70
15.6	65
+ 3.0	60
−12.0	55
A+B	
−19E	~53
B	
− 9.5	50
+ 4.3	45
16.1	40
35.2	30
50.3	20
62.5	10
71.0	0

119. (212)
B=$C_4H_6O_4$, Диметилоксалат

A	
58.0	100
49.4	90
37.9	80
30.6	75
22.5	70
13.3	65
+ 2.5	60
A+B	
−3.5E	~57.5

t°	%m A
B	
+ 1.7	55
10.4	50
17.8	45
24.1	40
29.7	35
34.5	30
38.7	25
42.5	20
45.8	15
48.7	10
51.2	5
53.3	0

120. (212)
B=$C_4H_8O_2$, Этилацетат

A	
58.0	100
50.4	90
38.8	80
30.0	75
18.3	70
+ 2.5	65
−18.2	60
A+AB	
−30E	58
AB	
−29.2	55
−27.5	50
−29.5	45
−32.6	40
−36.7	35
−41.5	30
−47.5	25
−55.8	20
−66.0	15
−78.2	10
AB+B	
−90E	6
B	
−89.1	5
−83.0	0

121. (212)
B=$C_5H_8O_4$, Диметилмалонат

A	
58.0	100
48.0	90
30.7	80
19.0	75
+ 4.1	70
−15.0	65
A+A_2B	
−30.0U	60
A_2B	
−33.4	55
−39.0	50
−47.2	45
−58.0	40
B	
−62.0	0

t°	%m A
123. (218)	
B=$C_6H_4O_2$, Бензохинон	
A	
58.0	100
50.7	90
38.7	80
30.5	75
20.9	70
9.9	65
A+B	
1.0E	~61.5
B	
6.1	60
24.6	55
40.2	50
52.8	45
63.6	40
72.8	35
81.3	30
88.8	25
95.5	20
101.3	15
106.3	10
114.6	0

124. (210)
B=$C_6H_5NO_3$, o-Нитрофенол

A	
58.0	100
51.3	90
43.8	80
39.8	75
35.5	70
30.9	65
26.3	60
21.4	55
A+B	
16.8E	50
B	
20.2	45
23.5	40
26.7	35
29.7	30
32.5	25
35.3	20
37.8	15
40.3	10
42.6	5
44.7	0

125. (210)
B=$C_6H_5NO_3$, m-Нитрофенол

A	
58.0	100
51.8	90
45.7	80
42.8	75
A+B	
41.5E	~73

t°	%m A
B	
44.8	70
49.9	65
54.7	60
59.3	55
63.6	50
67.5	45
71.3	40
74.8	35
78.2	30
81.3	25
84.5	20
87.3	15
90.1	10
92.7	5
95.3	0

126. (210)
B=$C_6H_5NO_3$, p-Нитрофенол

A	
58.0	100
52.6	90
46.7	80
A+B	
44.0E	~76
B	
45.5	75
51.6	70
57.6	65
63.6	60
69.5	55
75.0	50
80.1	45
84.7	40
89 0	35
93.0	30
96.8	25
100.4	20
104.3	15
107 7	10
110 8	5
113 8	0

127. (212)
B=C_6H_6

A	
58.0	100
51.3	90
44.4	80
40.7	75
36.9	70
33.0	65
29.1	60
24.9	55
20.6	50
16.3	45
11.8	40
7.2	35
+2.5	30
−2.5	25
A+B	
−4.0E	23.5
B	
−2.4	20
−0.4	15
+1.7	10
3.7	5
5.4	0

t°	%m A
128. (210)	
B=C_6H_6O, Фенол	
A	
58.0	100
51.1	90
42.8	80
38.2	75
33.4	70
A+AB	
32.0E	68.5
AB	
34.0	65
35.8	60
37.2	55
37.6	50
37.2	45
35.8	40
33.8	35
31.2	30
28.2	25
25.0	20
AB+B	
24.8E	19.7
B	
29.6	15
34.4	10
38.8	5
42.4	0

129. (212)
B=$C_6H_{10}O_4$, Диметилсукцинат

A	
58.0	100
47.6	90
26.6	80
11.7	75
A+A_2B	
5.0E	73
A_2B	
6.8	70
8.0	66
7.8	65
5.7	60
+ 1.7	55
− 3.7	50
−10.5	45
A_2B+B	
−14.0E	43
B	
−10.0	40
− 4.0	35
1.7	30
6.1	25
9.5	20
12.5	15
14.8	10
16.7	5
18.2	0

130. (212)
B=$C_6H_{10}O_4$, Диэтилоксалат

A	
58.0	100
48.3	90
33.3	80
23.3	75
11.0	70

$t°$	%m A
A+A_2B	
3.3E	67.2
A_2B	
3.4	66.7
3.3	65
+ 1.7	60
− 1.4	55
− 5.8	50
−11.7	45
−18.7	40
−27.1	35
−36.6	30
−47.2	25
A_2B+B	
−50.0E	23.5
B	
−48.0	20
−45.3	15
−43.4	10
−42.0	5
−41.0	0

131. ([213])
B=$C_7H_5NO_3$,
o-Нитробензальдегид

A	
58.0	100
52.5	90
44.5	80
39.7	75
33.8	70
27.6	65
20.7	60
13.3	55
A+B	
5.5E	50
B	
11.6	45
17.8	40
23.1	35
27.3	30
30.6	25
33.4	20
36.0	15
38.5	10
42.9	0

132. ([212])
B=$C_7H_5NO_3$,
m-Нитробензальдегид

A	
58.0	100
50.8	90
42.3	80
37.0	75
31.3	70
24.6	65
16.4	60
A+B	
11.0E	57
B	
13.1	55
18.5	50
23.0	45
29.0	40
33.6	35
38.1	30
42.2	25

$t°$	%m A
45.5	20
48.3	15
51.0	10
55.7	0

133. ([218])
B=$C_7H_5NO_3$,
p-Нитробензальдегид

A	
58.0	100
51.2	90
41.9	80
36.8	75
31.4	70
A+B	
29.0E	67.5
B	
34.6	65
44.5	60
53.3	55
61.2	50
67.5	45
73.3	40
78.7	35
83.8	30
88.3	25
92.1	20
95.4	15
98.6	10
104.4	0

134. ([213])
B=C_7H_6O,
Бензальдегид

A	
58.0	100
50.1	90
40.2	80
32.8	75
23.5	70
8.4	65
A+AB	
1.5E	63
AB	
4.3	60
7.3	55
8.4	50
7.1	45
+4.4	40
−0.2	35
−6.1	30

135. ([209])
B=$C_7H_6O_2$,
Бензойная кислота

A	
57.3	100
49.8	90
45.4	85
40.2	80
34.6	75
28.3	70
A+AB	
26.5E	68.5
AB	
29.7	65
33.2	60
AB+B	
35.0U	56

$t°$	%m A
B	
37.5	55
50.3	50
62.3	45
73.8	40
92.6	30
105.5	20
114.5	10
121.0	0

136. ([213])
B=$C_7H_6O_2$,
o-Оксибензальдегид

58.0	100
50.5	90
40.2	80
33.5	75
26.0	70
16.8	65
+5.8	60
−7.0	55

137. ([213])
B=$C_7H_6O_2$,
m-Оксибензальдегид

A	
58.0	100
50.4	90
40.2	80
33.8	75
27.2	70
A+B	
22.5E	66.5
B	
26.3	65
38.4	60
48.7	55
57.8	50
65.6	45
72.8	40
79.1	35
84.8	30
89.8	25
94.3	20
98.4	15
101.8	10
107.4	0

138. ([213])
B=$C_7H_6O_2$,
p-Оксибензальдегид

A	
58.0	100
51.7	90
A+AB	
45.5E	83
AB	
49.3	80
55.0	75
60.0	70
63.5	65
65.9	60
67.3	55
67.8	50
AB+B	
67.7E	45

$t°$	%m A
B	
76.3	40
83.9	35
90.7	30
96.4	25
101.8	20
106.0	15
109.6	10
115.6	0

139. ([210])
B=C_7H_8O,
o-Крезол

A	
58.0	100
50.7	90
41.9	80
37.2	75
31.8	70
26.1	65
A+AB	
24.3E	63.5
AB	
25.5	60
26.6	55
27.0	50
26.6	45
25.3	40
23.4	35
20.7	30
17.8	25
AB+B	
16.0E	22
B	
17.6	20
21.1	15
24.5	10
27.6	5
30.4	0

140. ([210])
B=C_7H_8O,
m-Крезол

A	
58.0	100
51.0	90
42.5	80
37.6	75
32.3	70
26.7	65
20.7	60
14.4	55
A+AB	
13.6E	54.5
AB	
14.5	50
13.9	45
12.7	40
10.7	35
7.6	30
+3.5	25
−1.5	20
AB+B	
−2.0E	18.5
B	
−0.2	15
+3.6	10
7.3	5
10.9	0

$t°$	%m A
141. ([210])	
B=C_7H_8O,	
p-Крезол	
A	
58.0	100
50.8	90
42.2	80
37.5	75
32.3	70
A+AB	
31.5E	69.5
AB	
33.9	65
35.8	60
37.2	55
37.6	50
37.1	45
35.7	40
33.3	35
30.2	30
26.2	25
21.5	20
AB+B	
19.5E	18
B	
22.2	15
26.7	10
30.9	5
34.5	0

142. ([208, 386])
B=$C_7H_8O_2$,
Диметилпирон

A	
58.0	100
54.0	95
47.6	90
34.7	85
A+A_2B	
15.0E	81.5
A_2B	
36.5	80
53.0	75
63.6	70
66.7	66.7
65.9	65
57.8	60
A_2B+AB	
40.0E	55
AB	
44.8	50
AB+B	
41E	46
B	
49.0	45
79.2	40
96.0	35
107.8	30
115.4	25
120.7	20
124.5	15
127.3	10
132.1	0

t°	%m A

143. (213)
B=$C_8H_5NO_5$,
Нитропиперонал

A	
58.0	100
51.5	90
42.7	80
37.7	75
32.5	70
A+B	
30.7E	68.5
B	
35.4	65
42.2	60
48.4	55
54.0	50
59.2	45
64.4	40
69.2	35
73.7	30
77.9	25
81.8	20
85.2	15
88.4	10
94.1	0

144. (213)
B=$C_8H_6O_3$,
Пиперонал

A	
58.0	100
49.7	90
36.2	80
A+AB	
30.0E	77
A_2B	
32.7	75
37.1	70
37.4	66
37.1	65
34.0	60
A_2B+AB	
30.5E	56
AB	
31.5	55
35.0	50
33.6	45
30.3	40
26.6	35
22.3	30
AB+B	
18.3E	25.5
B	
18.7	25
22.6	20
26.3	15
29.8	10
35.5	0

145. (213)
B=C_8H_8O,
Ацетофенон

A	
58.0	100
49.2	90
36.7	80
27.7	75
16.5	70

A+AB	
14.0E	69
AB	
17.1	65
20.8	60
23.9	55
26.0	50
24.5	45
21.3	40
16.5	35
10.6	30
3.7	25
AB+B	
1.5E	23.5
B	
5.0	20
9.7	15
13.4	10
18.7	0

146. (213)
B=$C_8H_8O_2$,
Анисовый альдегид

A	
58.0	100
49.8	90
36.1	80
26.5	75
A+AB	
14.5E	70
AB	
20.6	65
26.1	60
29.6	55
30.9	50
29.3	45
26.3	40
22.0	35
16.2	30
9.5	25
+2.2	20
−6.1	15
AB+B	
−9.0E	13.5
B	
−6.8	10
−0.9	0

147. (209)
B=$C_8H_8O_2$,
Фенилуксусная кислота

A	
57.3	100
50.8	90
46.7	85
41.8	80
36.0	75
29.2	70
21.2	65
12.6	60
A+B	
1.5E	55
B	
14.0	50
25.1	45
34.9	40
50.5	30
61.8	20
70.3	10
76.7	0

148. (209)
B=$C_8H_8O_2$,
o-Толуиловая кислота

A	
57.3	100
49.9	90
45.5	85
A+AB	
37.7E	77.8
AB	
41.1	75
46.0	70
49.3	65
51.3	60
52.5	55
53.0	50
AB+B	
52.9E	49
B	
59.3	45
67.0	40
80.0	30
90.0	20
97.6	10
103.4	0

149. (209)
B=$C_8H_8O_2$,
m-Толуиловая кислота

A	
57.3	100
49.7	90
45.2	85
39.8	80
34.2	75
28.0	70
A+AB	
26.0E	68.5
AB	
29.6	65
33.4	60
36.0	55
AB+B	
37.3U	50.5
B	
55.0	45
65.9	40
80.9	30
91.7	20
100.7	10
107.6	0

150. (209)
B=$C_8H_8O_2$,
p-Толуиловая кислота

A	
57.3	100
49.3	90
A+AB	
42.0E	83.5
AB	
48.3	80
54.9	75
59.9	70
AB+B	
64.5U	64
B	
84.1	60
100.8	55
115.0	50
126.3	45
137.2	40
152.3	30
164.2	20
172.8	10
178.6	0

151. (212)
B=$C_8H_8O_2$,
Метилбензоат

A	
58.0	100
50.0	90
37.9	80
29.2	75
18.8	70
+ 7.0	65
− 5.5	60
A+AB	
−11.0E	57.7
AB	
− 8.8	50
−10.2	45
−13.0	40
−17.1	35
−22.5	30
AB+B	
−29.0E	25
B	
−24.2	20
−20.2	15
−16.7	10
−14.1	5
−12.3	0

152. (213)
B=$C_8H_8O_3$,
Ванилин

A	
58.0	100
50.5	90
38.8	80
30.3	75
20.2	70
A+A_2B	
14.2E	67.3
A_2B	
14.3	66.7
A_2B+AB	
12.0E	62
AB	
16.1	60
21.8	55
AB+AB_2	
22.8U	51.2
AB_2	
35.1	45
41.3	40
AB_2+B	
44.7U	35
B	
53.3	30
60.4	25
65.7	20
70.2	15
73.9	10
80.9	0

153. (212)
B=$C_8H_{14}O_4$,
Диэтилсукцинат

58.0	100
46.8	90
24.0	80
+ 4.5	75
−20.5	70
−43.8	40
−38.0	35
−33.4	30
−30.2	25
−27.7	20
−25.6	15
−23.8	10
−22.3	5
−20.8	0

154. (209)
B=$C_9H_8O_2$,
Коричная кислота

A	
57.3	100
50.8	90
47.0	85
42.2	80
A+AB	
39.7E	77.7
AB	
43.7	75
50.3	70
55.3	65
58.8	60
AB+B	
63.5U	52
B	
67.9	50
77.2	45
85.8	40
100.7	30
113.7	20
125.8	10
136.8	0

155. (212)
B=$C_9H_{10}O_2$,
Этилбензоат

A	
58.0	100
50.3	90
38.7	80
30.0	75
19.6	70
+ 8.2	65
− 8.2	60

$t°$	$\%_m$ A
A+AB	
−24.5E	56
AB	
−23.4	50
−24.9	45
−27.7	40
−32.0	35
−37.4	30
AB+B	
−46.5E	27.6
B	
−43.2	25
−44.3	20
−40.5	15
−37.1	10
−34.6	5
−32.7	0

156. ([212])
$B=C_9H_{10}O_2$,
Метил-*p*-толуат

$t°$	$\%_m$ A
A	
58.0	100
50.6	90
38.5	80
30.8	75
20.5	70
8.0	65
A+AB	
3.0E	63
AB	
8.2	55
9.0	50
7.5	45
AB+B	
3.5E	39
B	
9.0	35
15.4	30
20.6	25
24.7	20
27.8	15
30.2	10
31.9	5
33.2	0

157. ([212])
$B=C_9H_{10}O_3$,
Метиланизат

$t°$	$\%_m$ A
A	
58.0	100
49.7	90
35.5	80
26.3	75
15.8	70
+ 3.4	65
A+AB	
−10.0E	60
AB	
− 7.1	55
− 6.3	50
AB+B	
− 8.0E	44.5
B	
+ 5.0	40
16.0	35
23.8	30
29.9	25
35.0	20
39.3	15
42.8	10
45.8	5
48.3	0

158. ([210])
$B=C_{10}H_8O$,
α-Нафтол

$t°$	$\%_m$ A
A	
58.0	100
51.8	90
45.0	80
A+B	
41.0E	76
B	
45.9	70
50.3	65
54.4	60
58.2	55
61.8	50
65.3	45
69.0	40
72.4	35
75.8	30
79.3	25
82.6	20
85.7	15
88.6	10
91.3	5
94.2	0

159. ([210])
$B=C_{10}H_8O$,
β-Нафтол

$t°$	$\%_m$ A
A	
58.0	100
50.4	90
A+B	
41.3E	79
B	
48.0	75
56.5	70
64.2	65
70.6	60
77.0	55
82.3	50
87.6	45
91.9	40
97.0	35
101.1	30
105.2	25
109.2	20
112.8	15
116.3	10
119.8	5
123.0	0

160. ([212])
$B=C_{10}H_{10}O_2$,
Метилциннамат

$t°$	$\%_m$ A
A	
58.0	100
49.7	90
38.1	80
29.8	75
20.0	70
7.1	65
A+AB	
1.0E	63
AB	
3.6	60
6.9	55
8.5	50
7.0	45
AB+B	
1.0E	38
B	
6.0	35
13.7	30
19.1	25
23.5	20
27.2	15
30.2	10
32.5	5
34.7	0

161. ([212])
$B=C_{10}H_{10}O_4$,
Диметилтерефталат

$t°$	$\%_m$ A
A	
58.0	100
48.2	90
$A+A_4B$	
27.9U	80
A_4B	
26.6	75
A_4B+B	
25.0E	72.2
B	
33.8	70
51.5	65
68.4	60
82.6	55
93.4	50
102.0	45
109.2	40
115.3	35
120.6	30
125.2	25
129.3	20
132.8	15
135.8	10
138.2	5
140.3	0

162. ([210])
$B=C_{10}H_{14}O$,
Тимол

$t°$	$\%_m$ A
A	
58.0	100
51.2	90
42.8	80
38.2	75
33.0	70
27.3	65
21.1	60
14.8	55
A+B	
9.0E	50.5
B	
15.6	45
21.1	40
26.8	35
30.8	30
34.9	25
38.6	20
41.7	15
44.4	10
47.1	5
49.6	0

163. ([212])
$B=C_{12}H_{10}O_2$,
α-Нафтилацетат

$t°$	$\%_m$ A
A	
58.0	100
50.4	90
39.0	80
30.6	75
20.9	70
A+AB	
5.5E	63.5
AB	
7.7	60
9.9	55
10.7	50
9.8	45
AB+B	
7.8E	41.5
B	
17.8	35
24.0	30
28.4	25
32.9	20
36.8	15
39.8	10
42.4	5
44.8	0

164. ([212])
$B=C_{12}H_{10}O_2$,
β-Нафтилацетат

$t°$	$\%_m$ A
A	
58.0	100
50.5	90
A+AB	
39.2E	80
AB	
47.9	75
55.0	70
60.1	65
63.4	60
65.4	55
66.3	50
65.6	45
63.7	40
60.8	35
56.8	30
AB+B	
53.5E	26.5
B	
57.9	20
61.0	15
64.0	10
66.5	5
68.5	0

165. ([213])
$B=C_{13}H_{10}O$,
Бензофенон

$t°$	$\%_m$ A
A	
58.0	100
50.2	90
38.2	80
29.8	75
19.3	70
+ 7.0	65
− 6.0	60
vis.	60÷43
− 3.1	42.5
+ 2.6	40
12.4	35
20.5	30
27.3	25
32.7	20
37.2	15
40.8	10
46.3	0

166. ([212])
$B=C_{13}H_{10}O_2$,
Фенилбензоат

$t°$	$\%_m$ A
A	
58.0	100
50.0	90
38.5	80
31.0	75
22.0	70
11.4	65
A+B	
7.0E	63
B	
12.2	60
20.8	55
29.0	50
36.0	45
41.9	40
47.0	35
51.2	30
54.9	25
58.2	20
61.4	15
64.2	10
66.3	5
67.8	0

167. ([212])
$B=C_{13}H_{13}O_3$,
Фенилсалицилат

$t°$	$\%_m$ A
58.0	100
50.0	90
39.2	80
7.5	50
12.4	45
17.2	40
21.6	35
25.5	30
27.9	25
32.2	20
34.9	15
37.5	10
39.9	5
41.9	0

168. ([213])
$B=C_{14}H_{10}O_2$,
Бензил

$t°$	$\%_m$ A
A	
58.0	100
49.7	90
37.2	80
30.3	75

$t°$	%m A
A+B	
18.0E	68
B	
24.7	65
34.9	60
43.9	55
51.8	50
58.6	45
64.8	40
69.8	35
74.2	30
78.2	25
81.8	20
85.2	15
88.3	10
94.0	0

169. (213)
$B=C_{14}H_{12}O_2$,
Фениланизилкетон

58.0	100
48.3	90
34.0	80
23.3	75
+10.4	70
− 4.0	65
vis.	65÷48
+ 1.4	47.5
8.7	45
21.3	40
31.8	35
39.2	30
44.2	25
48.5	20
51.8	15
54.3	10
58.7	0

170. (212)
$B=C_{14}H_{12}O_2$,
Бензилбензоат

A	
58.0	100
49.6	90
38.0	80
30.6	75
21.5	70
A+AB	
8.5E	64
AB	
10.2	60
11.4	55
11.9	50
10.7	45
8.4	40
4.3	35
AB+B	
1.0E	32
B	
6.8	25
10.0	20
12.8	15
15.0	10
16.7	5
18.3	0

$t°$	%m A
171. (213)	
$B=C_{17}H_{14}O$,	
Дибензальацетон	
A	
58.0	100
$A+A_2B$	
45.0E	90.5
A_2B	
77.2	80
82.8	75
(87.6	75)
85.7	70
(99.9	70)
AB	
107.9	65
112.7	60
115.6	55
117.0	50
115.0	45
111.8	40

C_2H_2,
Ацетилен
172. (25)
$B=C_2H_6O$,
Метиловый эфир

A	
− 81.5	100
A+AB	
−121.0E	64.5
AB	
−117.4	50
AB+B	
−152E	19
B	
−138	0

$C_2H_2Br_3NO$,
Трибромацетамид
173. (288)
$B=C_2H_2Cl_3NO$,
Трихлорацетамид

A	
120.55	100
Смеш.	
(?)	(?)
B	
139.91	0

$C_2H_2Cl_2O_2$,
Дихлоруксусная кислота
174. (209)
$B=C_2H_3ClO_2$,
Хлоруксусная кислота

A	
9.7	100
7.2	95
4.2	90
+ 0.9	85
− 2.4	80
− 6.1	75
A+B	
−10.5E	69.3

$t°$	%m A
B	
+ 9.8	60
24.5	50
35.2	40
43.8	30
50.8	20
56.6	10
61.4	0

175. (209)
$B=C_2H_4O_2$,
Уксусная кислота

9.7	100
6.5	95
+ 2.8	90
− 1.6	85
− 6.2	80
−12.1	75
−18.7	70
−34.7	60
B	
−27.8	40
−11.6	30
+ 0.3	20
9.3	10
16.4	0

176. (209)
$B=C_4H_6O_2$,
Кротоновая кислота

A	
9.7	100
5.7	95
+ 1.7	90
− 2.7	85
− 7.0	80
−11.9	75
A+B	
−19.0E	68
B	
−11.0	60
+10.1	50
26.7	40
40.0	30
51.9	20
62.3	10
71.0	0

177. (209)
$B=C_7H_6O_2$,
Бензойная кислота

A	
9.7	100
A+AB	
7.4E	96.4
AB	
13.5	95
30.0	90
40.1	85
46.0	80
50.0	75
53.0	70
57.2	60
AB+B	
58.0U	53.6

$t°$	%m A
B	
63.4	50
77.8	40
90.7	30
102.3	20
112.2	10
121.0	0

178. (208)
$B=C_7H_8O_2$,
Диметилпирон

A	
9.7	100
+ 4.8	95
− 1.9	90
−11.0	85
−23.8	80
(?)	75
(?)	70
AB	
− 4.5	65
+10.5	60
19.5	55
22.9	50
AB+B	
22.8E	49
B	
48.2	45
73.0	40
89.9	35
101.0	30
110.2	25
117.8	20
123.1	15
126.8	10
132.1	0

179. (209)
$B=C_8H_8O_2$,
Фенилуксусная кислота

A	
9.7	100
5.6	95
+ 1.3	90
− 3.1	85
− 7.9	80
−13.4	75
A+B	
−21.0E	68.7
B	
+ 1.7	60
22.5	50
38.6	40
51.6	30
61.9	20
69.9	10
76.6	0

180. (209)
$B=C_8H_8O_2$,
o-Толуиловая кислота

A	
9.7	100
5.6	95
+ 1.3	90

$t°$	%m A
A+B	
− 2.0E	86
B	
+12.1	80
22.4	75
31.6	70
47.8	60
61.6	50
73.1	40
82.5	30
90.4	20
97.3	10
103.4	0

181. (209)
$B=C_8H_8O_2$
m-Толуиловая кислота

A	
9.7	100
5.3	95
+ 0.7	90
− 4.2	85
A+B	
− 8.0E	81
B	
+11.7	75
23.8	70
43.2	60
59.3	50
72.6	40
83.3	30
92.6	20
100.5	10
107.6	0

182. (209)
$B=C_8H_8O_2$,
p-Толуиловая кислота

A	
9.7	100
5.2	95
A+B	
3.5E	93
B	
18.8	90
40.2	85
58.3	80
72.3	75
84.6	70
107.0	60
125.2	50
140.3	40
153.0	30
163.5	20
171.8	10
178.6	0

183. (209)
$B=C_9H_8O_2$,
Коричная кислота

A	
9.7	100
A+AB	
8.0E	97.7

t°	%m A
AB	
30.2	95
48.7	90
57.8	85
64.9	80
70.0	75
74.2	70
78.7	60
80.1	50
AB+B	
80E	49
B	
93.5	40
106.2	30
117.8	20
128.1	10
136.8	0

См. также 115

$C_2H_2Cl_3NO$,
Трихлорацетамид
См. 173

$C_2H_2Cl_4$,
Тетрахлорэтан

184. (475)
B=$C_{12}H_9N$,
Карбазол

t°	г B на 100 г A
20.0	0.65
30.0	0.92
40.0	1.25
50.0	1.62
60.0	2.12
70.0	2.80
80.0	3.6
100.0	6.2
120.0	11.1
140.0	17.1

185. См. стр. 296
B=$C_{14}H_8O_2$,
Антрахинон

186. См. стр. 296
B=$C_{14}H_{10}$,
Антрацен

187. См. стр. 296
B=$C_{14}H_{10}$,
Фенантрен

$C_2H_2J_2$,
cis-Ацетилендииодид

188. (76)
B=$C_2H_2J_2$
trans-Ацетилендиодид

t°	%m A
−13.8	100
+10	84.5
33U?	60
61.5	50
72.0	0

$C_2H_3ClO_2$,
α-Хлоруксусная кислота

189. См. стр. 297
B=$C_2H_4O_2$,
Уксусная кислота

190. См. стр. 297
B=$C_4H_6O_2$,
Кротоновая кислота

191. (212)
B=$C_4H_6O_4$,
Диметилоксалат

t°	%m A
A	
61.7	100
56.2	90
49.5	80
41.7	70
32.8	60
A+B	
25.5E	52.5
B	
34.6	40
40.4	30
45.4	20
49.6	10
53.2	0

192. (212)
B=C_6H_6

t°	%m A
A	
61.7	100
57.7	90
53.7	80
50.0	70
46.5	60
42.9	50
39.2	40
34.7	30
27.9	20
14.1	10
A+B	
3.5E	5
B	
5.4	0

193. См. стр. 297
B=C_6H_6O,
Фенол

194. (212)
B=$C_6H_{10}O_4$
Диметилсукцинат

t°	%m A
A	
61.7	100
54.7	90
45.3	80
34.2	70
21.3	60
+7.2	50
A+B	
−3.5E	42.8
B	
−1.5	40
+5.5	30
10.5	20
14.7	10
18.2	0

195. См. стр. 297
B=$C_7H_6O_2$,
Бензойная кислота

196. См. стр. 297
B=C_7H_8O,
o-Крезол

197. См. стр. 297
m-Крезол

198. См. стр. 297
p-Крезол

199. (208)
B=$C_7H_8O_2$,
Диметилпирон

t°	%m A
A	
61.3	100
57.8	95
53.3	90
46.3	85
35.6	80
22.0	75
A+AB	
5.1E	70
AB	
22.0	65
32.0	60
37.7	55
39.9	50
AB+B	
39.9E	49.5
B	
62.3	45
79.9	40
92.7	35
102.7	30
110.2	25
116.7	20
121.7	15
125.8	10
132.1	0

200. (313)
B=$C_7H_8O_2$,
Гваякол

t°	%m A
A	
61.7	100
56.1	90
50.0	80
43.6	70
37.0	60
30.1	50
22.8	40
A+B	
13.0E	26.6
B	
17.8	20
24.9	10
32.0	0

201. (213, 315)
B=$C_8H_6O_3$,
Пиперонал

t°	%m A
A	
61.86	100
55.5	90
48.5	80
39.9	70
29.8	60
18.4	50

t°	%m A
A+B	
7.3E	40.5
B	
15.5	30
23.0	20
29.8	10
35.5	0

202. (213)
B=C_8H_8O,
Ацетофенон

t°	%m A
61.7	100
54.8	90
46.0	80
36.2	70
23.4	60
+7.8	50
A+B	
−7.3E	41
B	
+0.6	30
7.4	20
13.5	10
18.7	0

203. См. стр. 297
B=$C_8H_8O_2$,
Фенилуксусная кислота

204. См. стр. 297
B=$C_8H_8O_2$,
o-Толуиловая кислота

205. См. стр. 297
B=$C_8H_8O_2$,
m-Толуиловая кислота

206. См. стр. 297
B=$C_8H_8O_2$,
p-Толуиловая кислота

207. (213)
B=$C_8H_8O_3$,
Ванилин

t°	%m A
A	
61.7	100
55.4	90
48.3	80
40.7	70
A+B	
30.5E	57.4
B	
41.5	50
52.9	40
61.8	30
69.2	20
75.4	10
80.9	0

208. См. стр. 297
B=$C_9H_8O_2$,
Коричная кислота

t°	%m A
209. (315)	
B=$C_{10}H_8$,	
Нафталин	
A	
61.7	100
57.0	90
53.2	80
A+B	
52.7E	75
B	
56.2	70
61.3	60
64.7	50
67.7	40
70.6	30
73.5	20
76.4	10
79.6	0

210. (313)
B=$C_{10}H_8O$,
α-Нафтол

t°	%m A
A	
61.7	100
56.9	90
51.2	80
A+B	
47.0E	73
B	
57.0	60
64.7	50
71.6	40
77.8	30
83.5	20
89.0	10
94.0	0

211. (313)
B=$C_{10}H_8O$,
β-Нафтол

t°	%m A
A	
61.7	100
55.0	90
A+B	
48.0E	80
B	
62.5	70
74.8	60
86.0	50
95.7	40
103.5	30
110.5	20
116.5	10
122.0	0

212. (212)
B=$C_{10}H_{10}O_2$,
Метилциннамат

t°	%m A
A	
61.7	100
55.5	90
47.8	80
39.5	70
30.5	60
20.9	50
A+B	
11.4E	40.7

$t°$	%m A
B	
18.6	30
24.8	20
30.1	10
34.4	0

213. (313)
B=$C_{10}H_{14}O$, Тимол

A	
61.7	100
57.2	90
52.9	80
48.5	70
43.5	60
37.9	50
A+B	
30.1E	39
B	
36.0	30
41.5	20
46.0	10
50.0	0

214. (379)
B=$C_{10}H_{16}O$, Камфора

A	
63	100
46.2	96.71
41	88.12
33	81.01
23.1	70.57
B	
40	34.87
75	28.63
106	22.03
175	0.00

215. См. стр. 297
B=$C_{13}H_{10}O_3$, Салол

216. (213)
B=$C_{14}H_{10}O_2$, Бензил

A	
61.7	100
56.6	90
A+B	
50.0E	77.5
B	
56.1	70
63.8	60
70.2	50
75.9	40
80.9	30
85.6	20
89.9	10
94.0	0

217. (315)
B=$C_{16}H_{34}O$, Цетиловый алкоголь

A	
61.7	100
56.6	90
51.5	80
45.3	70
35.4	60

$t°$	%m A
A+B	
26.0E	53.5
B	
31.5	40
36.4	30
40.8	20
44.5	10
47.7	0

218. (213)
B=$C_{17}H_{14}O$, Дибензальацетон

A	
61.7	100
54.1	90
44.3	80
A+B	
32.2E	68.6
B	
55.1	60
72.7	50

$C_2H_3ClO_2$,
β-Хлоруксусная кислота

219. (315)
B=$C_2H_4O_2$, Уксусная кислота

A	
56.68	100
51.0	90
44.5	80
36.9	70
27.4	60
17.0	50
+ 4.0	40
A+B	
− 8.0E	31.5
B	
+ 2.0	20
10.0	10
16.67	0

220. См. стр. 297
B=C_6H_6O, Фенол

221. См. стр. 297
B=C_7H_8O, o-Крезол

222. См. стр. 297
m-Крезол

223. См. стр. 297
p-Крезол

224. (313)
B=$C_7H_8O_2$, Гваякол

A	
56.6	100
51.0	90
45.0	80
38.5	70
32.0	60
25.0	50
17.8	40
A+B	
10.6E	30

$t°$	%m A
B	
17.8	20
24.9	10
32.0	0

225. (315)
B=$C_8H_6O_3$, Пиперонал

A	
56.53	100
50.0	90
42.5	80
33.2	70
22.5	60
11.0	50
A+B	
4.5E	44
B	
7.7	40
15.5	30
23.0	20
29.8	10
35.5	0

226. (315)
B=$C_{10}H_8$, Нафталин

A	
56.53	100
52.1	90
A+B	
48.5E	80
B	
56.2	70
61.3	60
64.7	50
67.7	40
70.6	30
73.5	20
76.4	10
79.6	0

227. (313)
B=$C_{10}H_8O$, α-Нафтол

A	
56.6	100
51.4	90
A+B	
44.0E	76.5
B	
49.3	70
57.0	60
64.7	50
71.6	40
77.8	30
83.5	20
89.0	10
94.0	0

228. (313)
B=$C_{10}H_8O$, β-Нафтол

A	
56.6	100
49.6	90
A+B	
44.0E	82.5

$t°$	%m A
B	
62.5	70
74.8	60
86.0	50
95.7	40
103.5	30
110.5	20
116.5	10
122.0	0

229. (313)
B=$C_{10}H_{14}O$, Тимол

A	
56.6	100
52.3	90
48.1	80
43.7	70
38.7	60
32.9	50
A+B	
27.5E	43
B	
36.0	30
41.5	20
46.0	10
50.0	0

230. См. стр. 297
B=$C_{13}H_{10}O_3$, Салол

231. (315)
B=$C_{16}H_{34}O$, Цетиловый алкоголь

A	
55.7	100
51.7	90
46.0	80
36.0	70
A+B	
24.3E	61
B	
27.3	50
31.5	40
36.4	30
40.8	20
44.5	10
47.7	0

См. также 116, 174

$C_2H_3Cl_3O_2$,
Хлоральгидрат

232. (436)
B=C_2H_6O, Этиловый алкоголь

A	
51.5	100
42.5	90
35.0	80
29.0	70
24.5	60
20.0	50
12.0	40
2.0	35

233. (436)
B=C_7H_8

A	
51.5	100
45.0	90
40.0	80

$t°$	%m A
36.5	70
35.0	60
33.5	50
31.5	40
29.0	30
25.7	20
19.0	10
11.5	5

234. (379)
B=$C_{10}H_{20}O$, Ментол

A	
56.5	100
49.9	89.45
42.6	79.05
B	
36.3	4.71
43.0	0

235. (456)
B=$C_{11}H_{12}N_2O$, Антипирин

A	
51.5	100
35.5	90
$A+A_2B$	
33.8E	85
A_2B	
44.5	80
59.5	70
61.8	66
A_2B+AB	
56E	56
AB	
62.3	50
AB+B	
50.5E	39
B	
68.8	30
84.2	20
96.8	10
102.8	5
108.9	0

236. (34)
B=$C_{13}H_{10}O_3$, Салол

A	
51.5	100
35.2	90
39.0	80
32.7	70
26.4	60
20.1	50
A+B	
16.0E	43.5
B	
25.3	30
30.9	20
36.2	10
39.1	5
42.0	0

См. также 37

$t°$	%m A

C_2H_3NS, Метилизотиоцианат

237. (281) B=$C_{10}H_8$, Нафталин

A

34	100

A+B

40E	65.8

B

80	0

238. (281) B=$C_{10}H_{16}$, Камфен

A

34.0	100

A+B

−7.5E	28.35

B

49.3	0

239. (100) B=$C_{10}H_{16}O$, Камфора

A

34.0	100

A+B

−34.2E	50

?

97U	15

B

178	0

C_2H_4, Этилен

240. (25) B=C_2H_6O, Метиловый эфир

A

−169.5	100

A+AB

−178.5E	78.5

AB+B

−163.2U	50

B

−138.0	0

$C_2H_4Br_2$, Этилендибромид

241. (18, 86) B=$C_2H_4O_2$, Уксусная кислота

A

9.7	100
6.8	90
4.1	80
+1.3	70
−1.2	60

A+B

−2.76E	52.9

B

+0.4	40
3.4	30
8.1	20
11.5	10
16.7	0

$t°$	%m A

242. (86) B=$C_6H_5NO_2$, Нитробензол

A

9.7	100
+ 3.8	90
− 1.5	80
− 7.2	70
−13.6	60

A+B

−21.46E	48

B

−16.0	40
−10.8	30
− 5.4	20
+ 0.2	10
5.54.	0

243. (428) B=$C_6H_5NO_3$, *o*-Нитрофенол

$t°$	% A
44.9	0
42.3	5
39.7	10
35.3	20
31.3	30
26.6	40
21.2	50
15.0	60

244. (428) B=$C_6H_5NO_3$, *p*-Нитрофенол

114.0	0
106.7	5
101.5	10
94.0	20
88.3	30
83.5	40
79.1	50
74.5	60
69.5	70

245. См. стр. 297 B=C_6H_6

246. (86, 375) B=C_6H_6O, Фенол

$t°$	%m A

A

10.0	100
5.75	90
+ 2.6	80
0.0	70

A+B

− 1.0E	65

B

+ 0.8	60
6.5	50
12.8	40
19.6	30
26.3	20
33.2	10
40.24	0

$t°$	%m A

247. B=C_6H_{12}, (17), Циклогексан

A

9.7	100
4.7	90
+ 0.6	80
− 2.4	70
− 5.0	60
− 7.9	50
−11.3	40
−15.3	30

A+B

−25.0E	16.4

B

−13.3	10
+ 6.3	0

248. См. стр. 297 B=$C_6H_{12}O_3$, Паральдегид

249. См. стр. 297 B=C_7H_7Br, *p*-Бромтолуол

250. См. стр. 297 B=C_7H_8

251. См. стр. 297 B=C_8H_{10}, *p*-Ксилол

252. См. стр. 297 B=$C_{10}H_8$, Нафталин

253. B=$C_{10}H_8O$ (55), *β*-Нафтол

$t°$	% A

A

10.2	100

A+B

9.04E	~98.5

B

121.0	0

254. B=$C_{10}H_{20}O$ (86), Ментол

$t°$	%mA

A

9.7	100
6.1	90

A+B

5.4E	86.3

B

8.7	80
12.7	70
15.1	60
18.1	50
21.8	40
25.9	30
30.6	20
35.8	10
41.2	0

255. См. стр. 297 B=$C_{12}H_{11}N$, Дифениламин

256. (413) B=$C_{12}H_{18}O_8$, Диэтилдиацетилтартрат

$t°$	%m A

A

9.95	100
7.90	96.61
5.10	91.92

A+B

1.95E	86.6

B

5.3	83.39
14.05	75.39
23.6	65.82
34.2	54.03
42.4	42.11
46.9	34.26
52.0	25.60
55.5	19.11
60.8	9.47
64.5	3.55
67.0	0.00

$C_2H_4Cl_2$, Этилендихлорид

257. См. стр. 297 B=C_6H_6

258. См. стр. 297 B=$C_{10}H_8$, Нафталин

$C_2H_4N_4$, Дициандиамид

259. (156) B=C_2H_6O, Этиловый алкоголь

$t°$	*г* A на 100 *г* B
0	0.937
10	1.18
20	1.47
30	1.91
40	2.55
50	3.31
60	4.12

260. (156) B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир

0	0.0006
10	0.0009
20	0.0013
30	0.0019
35.3	0.0026

См. также 56

$t°$	%m A

C_2H_4O, Ацетальдегид

261. (435) B=C_2H_6O, Этиловый алкоголь

A

−123.3	100
−125.5	90

A+AB

−130.0E	80

AB

−125.4	70
−123.2	60
−122.2	50

$AB+AB_2$

−131.0E	40

AB_2

−122.9	33
−132.1	25

AB_2+B

−140E	21

B

−126.5	15
−120.8	10
−114.0	0

262. (186) B=$C_6H_{12}O_3$, Паральдегид

A

−118.45	100

A+B

−119.9E	98.6

B

− 71.0	90
− 45.0	80
− 31.0	70
− 21.0	60
− 13.8	50
− 7.7	40
− 2.5	30
+ 2.8	20
7.6	10
12.55	0

$C_2H_4O_2$, Уксусная кислота

263. (255) B=C_2H_5NO, Ацетамид

A

16.7	100
12.7	95
9.2	90
+ 5.1	85
− 0.4	80

A+AB

− 16.5E	69.4

AB

− 8.5	60

AB+B

− 5.5U	52

B

+ 26.5	40
43.5	30
50.8	25
57.5	20
69.8	10
80.0	0

264. (385)
$B=C_2H_6O$,
Этиловый алкоголь

t°	%m A
16.7	100
10.8	90
+ 4.2	80
− 3.0	70
− 11.6	60
− 22.2	50
− 35.2	40
− 53.4	30
− 81.0	20

265. (385)
$B=C_3H_8O$,
Пропиловый алкоголь

t°	%m A
16.7	100
10.5	90
+ 4.3	80
− 3.0	70
− 11.2	60
− 21.1	50
− 33.9	40
− 51.8	30
− 68.5	20

266. (385)
$B=C_4H_6O_3$,
Уксусный ангидрид

t°	%m A
16.7	100
11.0	90
+ 5.4	80
− 0.2	70
− 5.8	60
− 12.4	50
− 19.8	40
− 30.0	30
− 44.8	20
− 68.1	10

267. См. стр. 297
$B=C_4H_6O_4$,
Диметилоксалат

268. (385)
$B=C_4H_8O_2$,
Этилацетат

t°	%m A
16.7	100
9.7	90
+ 2.1	80
− 6.1	70
− 14.4	60
− 24.1	50
− 34.0	40
− 47.3	30
− 64.8	20

269. (385)
$B=C_4H_{10}O$,
Этиловый эфир

t°	%m A
16.7	100
10.5	90
+ 4.0	80
− 3.2	70
− 11.3	60
− 20.2	50
− 29.5	40
− 42.0	30
− 59.5	20

270. (210)
$B=C_6H_3N_3O_7$,
Пикриновая кислота

t°	%m A
A	
16.4	100
A+B	
14.1E	96.4
B	
50.8	90
69.4	80
80.0	70
87.3	60
93.1	50
98.4	40
103.5	30
108.6	20
113.4	10
118.5	0

271.
$B=C_6H_4N_2O_4$,
m-Динитробензол
См. (485), стр. 131

273. (19, 86)
$B=C_6H_5NO_2$,
Нитробензол

t°	%m A
A	
16.7	100
11.0	90
6.3	80
+ 2.5	70
− 1.2	60
− 5.4	50
A+B	
− 8.2E	44
B	
− 3.3	30
− 0.3	20
+ 2.6	10
5.6	0

274. (18, 86, 87, 142, 212, 401)
$B=C_6H_6$

t°	%m A
A	
16.7	100
10.9	90
6.25	80
+ 2.25	70
− 1.8	60
− 5.9	50
A+B	
− 8.8E	43
B	
− 4.25	30
− 0.8	20
+ 2.5	10
5.5	0

275. См. стр. 297
$B=C_6H_6O$,
Фенол

276. (353)
$B=C_6H_7N$,
Анилин

t°	%m A
A	
16.6	100
13.1	95
+ 7.8	90
− 6.8m	85
− 16.3m	80
$A+A_2B$	
− 3.2E	84.2
A_2B	
+ 7.6	80
14.0	75
16.3	70
16.7	66
15.7	60
11.8	50
+ 5.7	40
− 2.0	30
− 7.2	25
− 13.7	20
A_2B+B	
− 15.7E	13.7
AB_2	
− 20.1m	40
− 19.8m	28
− 18.6m	25
− 16.4m	20
B	
− 11.5	10
− 8.8	5
− 6.0	0

277. См. стр. 297
$B=C_6H_{10}O_4$,
Диметилсукцинат

279. См. стр. 297
$B=C_7H_6O_2$,
Бензойная кислота

280. (255)
$B=C_7H_7NO$,
Бензамид

t°	%m A
A	
16.7	100
12.0	90
+ 7.0	80
A+B	
− 2.0E	83
B	
+ 9.0	80
23.7	75
35.5	70
56.4	60
74.2	50
102.0	30
111.6	20
119.4	10
126.5	0

281. (208)
$B=C_7H_8O_2$,
Диметилпирон

t°	%m A
A	
16.4	100
12.8	90
8.6	80
+ 2.7	85
A+AB	
3.0E	80.5
AB	
+ 9.7	75
18.0	70
23.9	65
AB+B	
25U	63
B	
38.5	60
55.8	55
70.8	50
83.5	45
94.0	40
102.5	35
109.4	30
115.0	25
119.8	20
123.8	15
127.2	10
132.1	0

281.1. (353.1)
$B=C_7H_9N$,
o-Толуидин

t°	%m A
A	
16.6	100
A+AB	
− 5.9E	83.1
AB	
24.8	50
AB+B	
− 28.5E	2.0
B	
− 27.7	0

281.2. (353.1)
$B=C_7H_9N$,
m-Толуидин

t°	%m A
A	
16.6	100
$A+A_2B$	
− 5.6E	83.9
$A+A_2B$ (метастабильн.)	
− 8.8E	82.4
A_2B	
10.0	66.7
A_2B (метастабильн.)	
7.3	66.7
A_2B+B	
− 38.5E	13.5
A_2B+B (метастабильн.)	
− 40.0E~	~16.0
B	
− 31.0	0

281.3 (353.1)
$B=C_7H_9N$,
p-Толуидин

t°	%m A
A	
16.6	100
$A+A_2B$	
6.1E	88.9
A_2B	
48.0	66.7
A_2B+B	
27.9E	30.4
B	
43.0	0

282. (375, 377)
$B=C_8H_{10}$,
p-Ксилол

t°	%m A
A	
16.7	100
11.5	90
8.1	80
3.3	70
A+B	
0.5E	61.7
B	
3.2	50
5.3	40
7.5	30
9.4	20
11.3	10
13.2	0

282.1 (353.1)
$B=C_8H_{11}N$,
Диметиланилин

t°	%m A
A	
16.6	100
A+AB	
− 9.3E	81.7
AB	
+ 18.9	50
AB+B	
− 9.6	9.4
B	
− 4.9	0

282.2. (353.1)
$B=C_9H_{13}N$,
2, 4, 6-Триметиланилин

t°	%m A
A	
16.6	100
A+B	
−24.0~	70.0
B	
2.2	0

283. (452, 475)
$B=C_{10}H_8$,
Нафталин

t°	%m B
0	2.4
10	3.5
20	5.2
30	7.6
40	11.9
50	19.7
60	34.3
70	59.0

$t°$	%m A

283.1. (475)
B=$C_{10}H_9N$,
β-Нафтиламин

16.7	100
45.0	80
67.0	70
82.0	60
89.0?	50
94.0	40
98.0	30
101.0	20
105.0	10
107.5	5
110.6	0

284. См. стр. 297
B=$C_{10}H_{14}O$,
Тимол

285. См. стр. 297
B=$C_{12}H_9N$,
Карбазол

286. (345)
B=$C_{13}H_{10}$,
Флуорен

$t°$	%m B
20.0	0.80
30.0	1.30
40.0	1.9
50.0	2.9
60.0	4.5
70.0	6.9
80.0	11.6

287. См. стр. 297
B=$C_{14}H_8O_2$,
Антрахинон

288. См. стр. 298
B=$C_{14}H_{10}$,
Антрацен

289. (475)
B=$C_{14}H_{10}$,
Фенантрен

$t°$	g B на 100 g A
30.0	6.0
40.0	9.5
50.0	15.0
60.0	26.0
70.0	46.0
75.0	93.0
80.0	160.0

290.
B=$C_{16}H_{18}N_2O_2$,
p-Азофенетол
См. (485), стр. 104

См. также 21, 59, 64, 82, 117, 175, 189, 219, 241

$t°$	%m A

$(C_2H_4O_2)_2$,
Уксусная кислота

290.1 (20)
B=C_6H_5Cl
Хлорбензол

16.7	100
14.4	90
11.9	80
9.2	70
6.0	60
+ 2.5	50
− 1.0	40
− 5.0	30
−10.0	20

290.2. (19, 86)
B=$C_6H_5NO_2$,
Нитробензол

16.7	100
13.5	90
10.5	80
7.4	70
4.6	60
+1.4	50
−2.3	40
−7.7	30
−4.2	20
−0.3	10
+5.6	0

290.3. (17)
B=C_6H_{12},
Циклогексан

A	
16.7	100
14.0	90
12.6	80
11.7	70
11.2	60
11.0	50
10.8	40
10.5	30
9.9	20
6.7	10
0.0	5
A+B	
−2.5E	4.4
B	
6.7	0

C_2H_5Cl,
Хлористый этил
см. 18

C_2H_5J,
Иодистый этил

291. (482)
B=$C_4H_{10}O$,
Этиловый эфир

A	
−63.5	100
A+B	
−125.0E	~18
B	
−117.6	0

t_o	%m A

C_2H_5NO,
Ацетамид

292. См. стр. 298
B=C_2H_6O,
Этиловый алкоголь
См. также 1852

293. См. стр. 298
B=$C_3H_7NO_2$,
Уретан

294. (255)
B=$C_4H_6O_3$,
Уксусный ангидрид

80.0	100
75.0	95
71.0	90
65.5	80
61.5	70
56.0	60
51.3	50
46.0	40
40.0	30
+30.5	20
− 0.5	10

295. (231)
B=$C_6H_5NO_3$,
o-Нитрофенол

$t°$	% A
A	
76.5	100
A+B	
41.2	5
B	
44.8	0

296. (231)
B=$C_6H_5NO_3$,
m-Нитрофенол

A	
76.5	100
A+AB	
42.1E	46
AB	
51.5	50
AB+B	
25.0	22
B	
95.0	0

297. (231)
B=$C_6H_5NO_3$,
p-Нитрофенол

A	
76.5	100
A+AB	
66.3E	69
AB	
96.1	25.3
AB+B	
77.5E	14
B	
112.0	0

$t°$	% A

298. (267)
B=C_6H_6O,
Фенол

A	
76.2	100.0
70.0	86.3
60.0	71.7
50.0	61.7
40.0	53.8
30.0	47.3
A+AB_2	
27.0E	46.0
AB_2	
30.0	43.4
40.0	29.5
40.8	32.1
40.0	20.0
30.0	11.0
AB_2+B	
27.5E	8
B	
40.5	0

См. также 1852

299. (231)
B=$C_6H_6O_2$,
Пирокатехин

A	
76.5	100
A+A_2B	
34.7E	57.5
A_2B	
37.5	~51.7
A_2B+B	
17.6E	34
B	
102.8	0

300. (231)
B=$C_6H_6O_2$,
Резорцин

A	
76.5	100
32.0	69.4
?	
vis.	69.4÷48.2
B	
9.0	48.2
108.5	0

301. (231)
B=$C_6H_6O_2$,
Гидрохинон

A	
76.5	100
A+AB	
60.3E	73.0
AB	
101.0	35
AB+B	
98.8E	33.5
B	
169.0	0.

$t°$	% A

302. (273)
B=$C_6H_6O_3$,
Пирогаллол

A	
76.5	100
67.5	83.9
58.4	76.5
46	68.2
20	57.6
A+(?)	
11E	54.0

Твердая фаза не образуется

B	
44	29.2
70	24.5
86	19.4
108.4	9.6
126	0.0

303. (255)
B=$C_7H_6O_2$,
Бензойная кислота

$t°$	%m A
A	
80.0	100
76.0	95
72.2	90
69.0	80
54.3	70
48.7	60
A+B	
38.0E	55
B	
56.0	50
80.7	40
94.0	30
104.5	20
113.7	10
117.5	5
121.5	0

304. (231)
B=$C_7H_6O_3$,
Салициловая кислота

$t°$	% A
A	
76.5	100
A+AB	
52.2E	52
AB+B	
63.0U	35
B	
157	0

305. (294)
B=$C_8H_6O_2$,
Фталид

A_s	
79.2	100
A_m	
69.1	100
A_m+B_s	
52.5E	44.5

$t°$	% A
A_m+B_m	
47.0E	28.5
A_S+B_S	
57.5E	25
A_S+B_m	
52.6E	15.5
B_m	
65.0	0
B_S	
72.8	0

306. [269]
$B=C_8H_{10}N_2O$,
Нитрозодиметиланилин

A	
76.2	100
$A+AB_2$	
62.5E	29
AB_2	
70.0	16.4
AB_2+B	
~70E	13
B	
83.2	0

307. [231]
$B=C_{10}H_8O$,
α-Нафталин

A	
76.5	100
A+B	
9.4E	33
B	
92.0	0

308. [231]
$B=C_{10}H_8O$,
β-Нафтол

A	
76.5	100
A+AB	
53.2E	52
AB	
63.0	30
AB+B	
61.4E	25
B	
122.0	0

309. [100]
$B=C_{10}H_{16}O$,
Камфора

$t°$	%m A
A	
82.0	100
A+B	
70.2E	87.5
B	
178.0	0

310. [255]
$B=C_{14}H_{10}O_3$,
Бензойный ангидрид

A	
82.0	100
79.5	95
76.5	90
71.0	80

$t°$	%m A
A+AB	
68.0E	75
AB	
73.0	70
81.0	60
84.0	50
80.5	40
72.0	30
58.0	20
41.0	10
AB+B	
36.0E	7
B	
42.0	0

311. [294]
$B=C_{19}H_{17}N_3$,
Трифенилгуанидин

$t°$	% A
A_S	
79.2	100
A_m	
69.1	100
A_m+B_S	
68.0E	95.75
A_m+B_m	
67.8E	94.9
A_S+B_S	
77.8E	93.5
A_S+B_m	
77.6E	92.1
B_m	
138	0
B_S	
144.2	0

См. также 263, 1852

$C_2H_6N_2O$,
Метилмочевина

313. [229]
$B=C_6H_6O$,
Фенол

A	
98.0	100
94.5	95
90.8	90
83.2	80
74.0	70
61.7	60
43.7	50
30.0	45
A+AB	
+ 8.0U	40
AB	
− 0.1	30
AB+B	
− 7.0E	24
B	
+25.1	10
33.9	5
40.6	0

C_2H_6O,
Этиловый алкоголь
314. См. стр. 298
$B=C_3H_7NO_2$,
Уретан

315. [477]
$B=C_4H_4O_4$,
Фумаровая кислота

$t°$	г B на 100 г A
29.7	5.75

316. [477]
$B=C_4H_4O_4$,
Малеиновая кислота

29.7	69.9

317. [436]
$B=C_4H_5NO_2$,
Сукцинимид

$t°$	%m B
60	12.4
40	4.77
20	2.04
0	0.88

318.
$B=C_5H_{11}NO_2$,
Бетаин
См. [485], стр. 149

319.
$B=C_6H_3N_3O_7$,
Пикриновая кислота
См. [485], стр. 493

320. [419]
$B=C_6H_4Br_2$,
p-Дибромбензол

30	3.0
40	4.6
50	7.0
60	11.1
70	21.1
75	46.8
80	76.4
87	100.0

321. [71]
$B=C_6H_5NO_3$,
o-Нитрофенол

$t°$	% A
44.0	0
41.3	5
39.0	10
36.0	20
34.5	30
33.5	40
32.0	50
30.0	60
26.0	70
19.3	80
2.5	90

$t°$	% A
322. [71]	
$B=C_6H_5NO_3$,	
m-Нитрофенол	
95.2	0
86.0	5
77.0	10
56.0	20
34.5	30
+13.5	40
− 8.5	50

323. [71]
$B=C_6H_5NO_3$,
p-Нитрофенол

114.0	0
99.5	5
85.0	10
61.0	20
38.0	30
+15.0	40
− 8.5	50

323.1. [267, 436]
$B=C_6H_6O$,
Фенол

10.0	15.0
20.0	11.1
30.0	6.2
40.5	0.0

См. также 1852

324. [436]
$B=C_6H_6O_2$,
Резорцин

$t°$	%m A
110.4	0
75.0	40
58.2	50
25.2	60

325.
$B=C_7H_5NO_4$,
o-Нитробензойная кислота
См. [485], стр. 141, 143

326.
$B=C_7H_5NO_4$,
m-Нитробензойная кислота
См. [485], стр. 141, 143

327.
$B=C_7H_5NO_4$,
p-Нитробензойная кислота
См. [485], стр. 141, 144

$t°$	г B на 100 г A
328. [443]	
$B=C_7H_5N_5O_8$,	
Тринитрофенилметилнитроамин (Тетрил)	
0	0.320
10	0.425
20	0.563
30	0.76
40	1.12
50	1.72
60	2.64
70	4.23

329. **$B=C_7H_6O_2$,**
Бензойная кислота
См. [485], стр. 134, 135, 136

331. [426]
$B=C_7H_6O_3$,
Салициловая кислота

$t°$	% A
159.0	0
142.0	10
123.0	20
104.5	30
84.0	40
62.5	50
40.0	60
0.0	70

332. [426]
$B=C_7H_6O_3$,
m-Оксибензойная кислота

201.3	0
184.0	10
166.0	20
148.0	30
129.5	40
106.0	50
68.0	60

333. [426]
$B=C_7H_6O_3$,
p-Оксибензойная кислота

213.0	0
197.0	10
178.0	20
156.0	30
135.0	40
110.0	50
72.0	60

334. [436]
$B=C_7H_7NO$,
Бензамид

$t°$	%m B
72.3	20.86
50.4	14.44
32.6	8.72
10.4	4.25
0.0	3.08

335. См. стр. 298
B = C_7H_9N,
p-Толуидин

336. **B = $C_8H_6O_4$,**
o-Фталевая кислота
См. (485), стр. 490

337.
B = $C_8H_7BrClNO$,
2-Бром-4-хлорацетанилид
См. (485), стр. 4

338.
B = $C_8H_7BrClNO$,
4-Бром-2-хлорацетанилид
См. (485) стр. 4

339.
B = $C_8H_7Br_2NO$,
2, 4-Дибромацетанилид
См. (485); стр. 4

340.
B = $C_8H_7Cl_2NO$,
2, 4-Дихлорацетанилид
См. (485), стр. 4

341.
B = C_8H_8BrNO,
p-Бромацетанилид
См. (485), стр. 4

342.
B = C_8H_8ClNO,
p-Хлорацетанилид
См. (485), стр. 4

343.
B = $C_8H_8O_2$,
Фенилуксусная кислота
См. (485), стр. 12

344.
B = $C_8H_8O_3$,
dl-Миндальная кислота
См. (485), стр. 399

345. См. стр. 298
B = C_8H_9NO,
Ацетанилид

346.
B = $C_8H_{10}N_4O_2$,
Кофеин
См. (485), стр. 186

347.
B = $C_9H_{10}O_2$,
Гидрокоричная кислота
См. (485), стр. 570

348. (436, 452)
B = $C_{10}H_8$,
Нафталин

t°	%*m* B
0.0	1.8
10.0	2.45
20.0	3.4
30.0	4.6
40.0	6.55
50.0	10.0
60.0	17.3
70.0	39.2

348.1. (475)
B = $C_{10}H_9N$,
α-Нафтиламин

t°	%*m* A
10.5	80
16.8	70
21.3	60
25.0	50
28.5	40
32.0	30
36.5	20
42.5	10
46.0	5
49.4	0

349.
B = $C_{10}H_{15}BrO$,
α-Бромкамфора
См. (485), стр. 225

349.1, (70.1)
B = $C_{10}H_{16}O$,
Камфора

t°	*г* B на 100 *г* A
0.0	104.0
25.0	181.0
52.9	311.0

350.
B = $C_{10}H_{16}O_4$,
Камфорная кислота
См. (485), стр. 225

351. (475)
B = $C_{12}H_9N$,
Карбазол

20.0	0.75
30.0	1.02
40.0	1.35
50.0	1.77
60.0	2.3
70.0	2.95

352. (436)
B = $C_{12}H_{10}$,
Аценафтен

t°	%*m* B
0.0	0.57
10.0	0.84
20.0	1.18
30.0	1.69
40.0	2.51
50.0	3.90
60.0	6.43
70.0	11.7

353.
B = $C_{12}H_{10}N_2$,
Азобензол
См. (485), стр. 103

354.
B = $C_{12}H_{24}O_2$,
Лауриновая кислота
См. (485), стр. 349

355. (345)
B = $C_{13}H_{10}$,
Флуорен

t°	%*m* B
10.0	0.38
20.0	0.50
30.0	0.63
40.0	0.85
50.0	1.17
60.0	1.75
70.0	2.7
80.0	4.6

356. См. стр. 298
B = $C_{14}H_8O_2$,
Антрахинон

357. (475)
B = $C_{14}H_{10}$,
Антрацен

t°	*г* B на 100 *г* A
20.0	0.077
30.0	0.138
40.0	0.225
50.0	0.33
60.0	0.463
70.0	0.675

358. (153, 475)
B = $C_{14}H_{10}$,
Фенантрен

20.0	2.5
30.0	3.7
40.0	5.5
50.0	8.1
60.0	12.3

358.1, (71.1)
B = $C_{14}H_{10}O_2$,
Бензил

0.2	1.82
25.0	4.89
66.4	89.6

359.
B = $C_{14}H_{28}O_2$,
Миристиновая кислота
См. (485), стр. 443

360.
B = $C_{16}H_{32}O_2$,
Пальмитиновая кислота
См. (485), стр. 474

361.
B = $C_{16}H_{34}O$,
Цетиловый алкоголь
См. (485), стр. 244

362. (163)
B = $C_{16}H_{35}NO_2$,
Пальмитат аммония

A

t°	A, *г л*$^{-1}$
0	0.5
10	0.7
20	1.4
40	4.5
50	11.0

363.
B = $C_{18}H_{36}O_2$,
Стеариновая кислота
См. (485), стр. 677

364. (163)
B = $C_{18}H_{37}NO_2$,
Олеат аммония

A

t°	%*m* A
0	31.0
10	59.0
50	100.0

364.1. (163)
B = $C_{18}H_{39}NO_2$,
Стеарат аммония

A

0	0.1
10	0.3
20	0.5
30	0.9
40	1.8
50	5.5

См. также 68, 114, 232, 259, 261, 264, 292, 1852.

C_2H_6O,
Метиловый эфир

365.
B = $C_7H_6O_3$,
Салициловая кислота
См. (485), стр. 591

См. также 19, 63, 172, 240

$C_3H_3Cl_3O_3$,
Трихлоруксусная кислота

366. (208)
B = $C_7H_8O_2$,
Диметилпирон

t°	%*m* A
A	
113.8	100
110.6	95
106.6	90
100.0	85
88.5	80
70.0	75

t°	%*m* A
A+AB	
34.0E	68.5
AB	
40.3	65
47.8	60
52.6	55
54.5	50
52.8	45
AB+B	
50.0E	41
B	
77.1	35
95.2	30
108.1	25
116.7	20
122.6	15
126.5	10
132.1	0

$C_3H_5JO_2$,
β-Иодпропионовая кислота

367. (208)
B = $C_7H_8O_2$,
Диметилпирон

t°	%*m* A
A	
81.2	100
77.2	95
72.7	90
66.9	85
59.4	80
50.2	75
39.0	70
26.3	65
A+B	
7.0E	58
B	
20.7	55
42.5	50
60.3	45
75.0	40
87.4	35
97.8	30
106.7	25
114.0	20
120.0	15
124.5	10
132.1	0

C_3H_6O,
Ацетон

368. (477)
B = $C_4H_4O_4$,
Фумаровая кислота

t°	*г* B на 100 *г* A
29.7	1.72

369. (477)
B = $C_4H_4O_4$,
Малеиновая кислота

29.7	35.77

370. ([53])
B=C_6H_5ClO, *o*-Хлорфенол

A	
−94.0	100

A+AB	
−97.1E	87.5

AB	
−83.7	80
−70.0	70
−59.3	60
−54.5	55
−50.1	50
−46.2	45
−42.8	40
−40.5	35
−39.8	31
−42.6	25

AB+B	
−47.6E	21.5

B	
−18.0	15
− 4.0	10
+ 3.5	5
8.0	0

371. ([71])
B=$C_6H_5NO_3$, *o*-Нитрофенол

44.0	0
39.0	5
34.4	10
26.1	20
18.0	30
+ 9.1	40
− 0.4	50

372. ([71])
B=$C_6H_5NO_3$, *m*-Нитрофенол

95.2	0
85.5	5
75.5	10
54.0	20
29.0	30

373. ([71])
B=$C_6H_5NO_3$, *p*-Нитрофенол

114.0	0
103.0	5
89.5	10
61.0	20
26.0	30

374. ([292])
B=C_6H_6O, Фенол

A	
−95.0	100

AB_2	
−59.0	80
−40.0	70
−22.0	60
−14.0	55
− 7.2	50
− 1.0	45
+ 4.5	40
9.5	35
13.1	30
15.0	23.5
14.2	20

AB_2+B	
4.0E	15.5

B	
20.0	10
32.0	5
41.0	0

375. ([292])
B=$C_6H_6O_2$, Пирокатехин

A	
−95.0	100

AB	
−64.0	60
−50.0	55
−40.0	50
−33.3	45

AB+B	
−30.0U	41

B	
+18.0	35
42.0	30
58.0	25
73.0	20
85.5	15
96.0	10
105.6	5
115.0	0

376. ([292])
B=$C_6H_6O_2$, Резорцин

A	
−95.0	100

A_2B	
−58.5	80
−43.0	70
−32.0	60
−28.9	55
−28.5	51
−33.2	45

A_2B+B	
−45.0E	41

B	
+12.0	35
41.5	30
59.5	25
75.0	20
87.7	15
97.8	10
104.5	5
109.0	0

377. ([292])
B=$C_6H_6O_2$, Гидрохинон

A	
−95.0	100

AB	
− 4.0	90
+22.0	80
42.0	70
52.5	60
64.0	50
137.0	40
148 ~	34.5
147.0	30

B	
145.0	20
158.5	10
169.0	0

378. ([292])
B=$C_6H_6O_3$, Пирогаллол

A	
−95.0	100

A_3B	
−63.0	90
−42.7	80
−29.5	70
−23.9	58
−24.4	55
−27.5	50

A_3B+B	
−34.0E	45

B	
+ 8.5	40
38.0	35
60.0	30
78.0	25
95.0	20
111.0	15
126.0	10
140.5	5
155.0	0

379. ([71.1], [344])
B=$C_7H_6O_2$, Бензойная кислота

121.4	0
72.0	40
54.5	50
34.5	60
6.5	70

379.1. ([316])
B=$C_7H_6O_3$, Салициловая кислота

$t°$	*г* B на 100 *г* A
25.0	55.5

380. См. стр. 298
B=$C_{10}H_8$, Нафталин

381. См. стр. 298
B=$C_{12}H_9N$, Карбазол

381.1. ([71.1])
B=$C_{10}H_{16}O$, Камфора

0.0	209.0
25.0	261.0
45.0	372.0

382. См. стр. 298
B=$C_{12}H_{10}$, Аценафтен

383. См. стр. 298
B=$C_{13}H_{10}$, Флуорен

384. См. стр. 298
B=$C_{14}H_8O_2$, Антрахинон

385. См. стр. 298
B=$C_{14}H_{10}$, Антрацен

386. См. стр. 298
B=$C_{14}H_{10}$, Фенантрен

$C_3H_6O_2$, Пропионовая к-та
387.
B=$C_6H_4N_2O_4$, *m*-Динитробензол
См. ([485]), стр. 131

388. ([452])
B=$C_{10}H_8$, Нафталин

$t°$	%*m* B
0.0	6.0
10.0	8.4
20.0	11.5
30.0	15.8
40.0	22.2
50.0	31.6
60.0	46.3
70.0	67.2

См. также 65, 83, 110

$C_3H_7ClO_2$, Гидрохлорид пропионовой кислоты
см. 84

$C_3H_7NO_2$, Уретан
389. См. стр. 298
B=C_3H_8O, Пропиловый алкоголь

390. См. стр. 298
B=$C_5H_{12}O$, *n*-Амиловый алкоголь

391. ([392])
B=$C_6H_4N_2O_4$, *m*-Динитробензол

A	
48.3	100

A+B	
42.0E	88.5

B	
52.0	80
61.0	70
67.5	60
71.0	50
73.6	40
77.5	30
81.5	20
85.8	10
90.0	0

392. ([396])
B=C_6H_6

A	
48.3	100
42.5	90
38.7	80
35.7	70
33.1	60
30.6	50
28.1	40
25.3	30
22.0	20
16.0	10

A+B	
4.2E	3

B	
5.5	0

393. ([326])
B=C_6H_6O, Фенол

A	
48.0	100
42.0	90
34.7	80
24.7	70
+12.0	60
− 5.3	50

A+B	
−25.0E	41.3

B	
+ 1.0	30
19.0	20
31.5	10
40.5	0

394. ([318], [465])
B=$C_7H_7NO_2$, *p*-Нитротолуол

A	
48.3	100
42.6	90
38.6	80
35.1	70

A+B	
33.5E	65

$t°$	%m A
B	
35.6	60
38.7	50
41.2	40
43.5	30
45.3	20
48.0	10
51.3	0

395. (318, 393)
B=$C_7H_7NO_3$,
p-Нитроанизол

A	
48.3	100
43.8	90
39.7	80
36.5	70
A+B	
34.2E	63
B	
38.0	50
40.8	40
43.6	30
46.5	20
49.6	10
52.6	0

396. (436)
B=C_7H_8,
Толуол

47.0	100
41.7	90
38.1	80
35.3	70
32.9	60
30.5	50
28.1	40
25.4	30
22.2	20
16.5	10
0	1.77

397. См. стр. 298
B=C_8H_9NO,
Ацетанилид

398. (318)
B=$C_{10}H_7NO_2$,
α-Нитронафталин

A	
48.3	100
43.3	90
A+B	
38.8E	81
B	
41.5	70
43.8	60
45.8	50
48.3	40
50.5	30
52.2	20
54.5	10
58.0	0

399. (393)
B=$C_{12}H_{11}N$,
Дифениламин

A	
48.3	100
44.1	90
39.8	80
35.5	70

$t°$	%m A
A+B	
32.2E	61
B	
36.3	50
39.6	40
42.4	30
45.4	20
48.9	10
53.2	0

400. (34)
B=$C_{13}H_{10}O_3$,
Салол

A	
48.5	100
43.7	90
39.6	80
36.3	70
33.5	60
31.0	50
A+B	
29.0E	43
B	
33.6	30
36.8	20
39.7	10
42.0	0

См. также 39, 85, 293, 314

$C_3H_8N_2O$,
симм.-Диметилмочевина
401. (229)
B=C_6H_6O,
Фенол

$t°$	% A
A	
102.0	100
97.5	95
92.5	90
79.0	80
59.0	70
30.2	60
$A+AB_2$	
− 3.0E	53
AB_2	
+ 1.5	50
11.2	40
14.0	31.8
AB_2+B	
5.0E	18.5
B	
27.0	10
35.2	5
40.6	0

$C_3H_8N_2O$,
асимм.-Диметилмочевина
402. (229)
B=C_6H_6O,
Фенол

A	
178.0	100
173.8	95

$t°$	% A
169.2	90
159.0	80
145.7	70
127.4	60
99.0	50
58.5	40
A+AB	
25.2U	34
AB	
14.5	20
AB+B	
9.0E	17
B	
26.0	10
34.8	5
40.6	0

C_3H_8O,
Пропиловый алкоголь
403. (419)
B=$C_6H_4Br_2$,
p-Дибромбензол

$t°$	%m B
30	4.5
40	6.7
50	10.0
60	17.2
70	38.5
75	61.0
80	82.3
87	100.0

404.
B=$C_6H_4N_2O_4$,
m-Дибромбензол
См. (485), стр. 131, 132

405. (385)
B=C_6H_6

$t°$	%m A
5.5	0
2.8	10
+ 1.3	20
0.0	30
− 1.6	40
− 3.75	50
− 6.8	60
−12.8	70
−24.8	80
−47.0	90
−59.0	92.5
−78.0	95

406.
B=$C_7H_5NO_4$,
o-Нитробензойная кислота
См. (485), стр. 143

$t°$	%m A
407.	
B=$C_7H_5NO_4$,	
m-Нитробензойная кислота	
См. (485), стр. 143	

408.
B=$C_7H_5NO_4$,
p-Нитробензойная кислота
См. (485), стр. 144

409.
B=$C_7H_6O_2$,
Бензойная кислота
См. (485), стр. 135

410.
B=$C_7H_6O_3$,
Салициловая кислота
См. (485), стр. 591

411.
B=$C_8H_6O_4$,
o-Фталевая кислота
См. (485), стр. 490

412.
B=$C_8H_8O_2$,
Фенилуксусная кислота
См. (485), стр. 12

413.
B=$C_8H_8O_3$,
dl-Миндальная кислота
См. (485), стр. 399

414.
B=$C_9H_{10}O_2$,
Гидрокоричная кислота
См. (485), стр. 570

415. (436, 452)
B=$C_{10}H_8$,
Нафталин

$t°$	%m B
0.0	2.05
10.0	2.6
20.0	3.7
30.0	5.1
40.0	7.15
50.0	10.9
60.0	19.0
70.0	45.2

416.
B=$C_{10}H_{16}O_4$,
Камфорная кислота
См. (485), стр. 225

417. (436)
B=$C_{12}H_{10}$,
Аценафтен

0.0	0.66
10.0	0.91
20.0	1.31

$t°$	%m B
30.0	1.86
40.0	2.80
50.0	4.40
60.0	7.4
70.0	13.5

418.
B=$C_{12}H_{10}N_2$,
Азобензол
См. (485), стр. 103

419.
B=$C_{12}H_{24}O_2$,
Лауриновая кислота
См. (485), стр. 349

420.
B=$C_{14}H_{28}O_2$,
Миристиновая кислота
См. (485), стр. 443

421.
B=$C_{16}H_{32}O_2$,
Пальмитиновая кислота
См. (485), стр. 474

См. также 69, 265, 389

C_3H_8O,
Изопропиловый алкоголь
см. 70

$C_4H_4O_4$,
Фумаровая кислота
422. (477)
B=$C_4H_{10}O$,
Этиловый эфир

$t°$	*г* A на 100 *г* B
25.0	0.72

423. (477)
B=C_6H_6

25.0	0.003

424. (477)
B=C_8H_{10},
Ксилол

29.7	0.027

См. также 4, 40, 315, 368

$C_4H_4O_4$
Малеиновая кислота
425. (477)
B=$C_4H_{10}O$
Этиловый эфир

25.0	8.19

426. (477)
B=C_6H_6

25.0	0.024

t°	% A
427. (72)	
B=$C_8H_8O_3$	
l-Миндальная кислота	
A	
137.2	100
133.4	90.6
131.4	81
130.0	70
128.0	59.4
122.2	49.9
115.7	40.7
A+B	
112.5E	37.0
B	
115.3	23.8
119.3	19.7
125.7	10.3
132.9	0

t°	g A на 100 g B
428. (477)	
B=C_8H_{10}	
Ксилол	
29.7	0.0085

См. также 5, 41, 316 369

C_4H_4S

Тиофен

429. (458)

B=C_6H_6

t°	%m A
Смеш.	
−37.1	100
−34.3	90
−31.5	80
−28.2	70
−24.3	60
−19.4	50
−14.0	40
− 8.5	30
− 3.5	20
+ 1.2	10
5.4	0

430. (147)

B=$C_{19}H_{16}$

Трифенилметан

AB	
25.7	89.2
33.5	86.5
44.0	78.9
47.6	75.6
53.5	67.1
57.4	55.3
AB+B	
57.6U	49.0
B	
62.7	44.0
67.0	39.2
67.2	38.7
74.2	29.5
79.0	23.7
87.2	10.1
92.0	0

$C_4H_5BrO_4$

l-Бромянтарная кислота

432. (72)

B=$C_4H_5ClO_4$

d-Хлорянтарная кислота

t°	% A
A	
175.7	100
168.9	89.5
163.7	79.1
160.8	70.0
157.2	59.9
A+AB(?)	
157.0E	55.0
AB(?)	
157.3	50.0
AB(?)+B	
157.0E	45.0
B	
161.6	30.2
164.5	20.7
171.5	10.2
176.5	0.0

433. (72)

B=$C_4H_5ClO_4$

dl-Хлорянтарная кислота

A	
175.7	100
172.6	89.7
169.3	80.9
165.9	69.5
165.8	60.0
163.1	49.5
159.5	39.8
155.7	29.3
154.1	20.0
153.7 (*min*)	15.0
153.9	9.7
156.0	0.0

$C_4H_5ClO_2$

α-Хлоркротоновая кислота

434. (208)

B=$C_7H_8O_2$

Диметилпирон

t°	%m A
A	
99.0	100
96.5	95
93.2	90
88.3	85
81.3	80
72.6	75
62.0	70
48.4	65
A+AB	
39.0E	62
AB	
44.7	55
45.8	50
AB+B	
45.8E	49
B	
64.4	45
81.5	40
93.9	35
103.0	30
110.3	25
116.8	20
122.0	15
125.9	10
132.1	0

$C_4H_5ClO_4$

d-Хлорянтарная кислота

435. (72)

B=$C_4H_5ClO_4$

l-Хлорянтарная кислота

A	
176.0	100
172.7	95
169.5	90
163.0	80
156.5	70
A+AB	
152.5E	64
AB	
156.0	50
154.0	40
AB+B	
152.5E	36
B	
156.5	30
163.0	20
169.5	10
172.7	5
176.0	0

См. также 432

$C_4H_5Cl_3O_2$

Трихлормасляная кислота

436. (208)

B=$C_7H_8O_2$

Диметилпирон

A	
57.9	100
55.0	95
50.4	90
42.5	85
A+A_2B	
21.0E	78
A_2B	
27.2	75
32.6	70
33.8	66
A_2B+AB	
32.5E	64
AB	
44.7	60
52.8	55
56.2	50
AB+B	
52.5E	44.5
B	
74.7	40
92.0	35
104.8	30
113.0	25
119.1	20
123.8	15
127.2	10
132.1	0

C_4H_5N

Кротононитрил

436.1. (291)

B=C_6H_7N

Анилин

t°	% A
−72.1	100
−74.8	90
−78.2	80
−82.0	70
−84.5E	63
−78.5	60
−60.1	50
−46.1	40
−34.1	30
−23.7	20
−14.7	10
− 6.2	0

C_4H_5N

Пирол

437. (147)

B=$C_{19}H_{16}$

Трифенилметан

AB	
24.6	91.9
29.0	89.6
31.5	87.9
AB+B	
33U	~87
B	
36.8	84.2
42.7	79.1
46.9	74.1
53.2	67.2
60.0	58.2
60.8	57.7
63.9	52.6
65.6	49.1
68.5	44.4
71.1	40.2
80.1	25.2
86.2	13.9
89.2	8.2
(92.0	0)

t°	% A
C_4H_5N	
Випилацетонитрил	
438.1. (291)	
B=C_6H_7N	
Анилин	
−86.5	100
−89.2	90
−92.7	80
−94.6	74.5
−86.5	70
−71.0	60
−57.8	50
−45.7	40
−34.1	30
−23.7	20
−14.7	10
− 6.2	0

$C_4H_5NO_2$

Сукцинимид

439. (233)

B=$C_6H_3N_3O_7$

Пикриновая кислота

123.0	100
A+B	
79.0E	33.5
B	
121.0	0

440. (233)

B=$C_6H_4N_2O_5$

2, 4-Динитрофенол

A	
123.0	100
A+B	
85.0E	31.0
B	
111.0	0

441. (233)

B=$C_6H_5NO_3$

o-Нитрофенол

A	
123	100
A+B	
42.5E	6.0
B	
44.5	0

442. (233)

B=$C_6H_5NO_3$

m-Нитрофенол

A	
123.0	100
A+B	
35.0E	37.0
B	
95.0	0

443. (233)

B=$C_6H_5NO_3$

p-Нитрофенол

A	
123.0	100
A+AB	
61.0U	45.0
AB+B	
58.5E	33.0
B	
114.5	0

$t°$	% A

444. (233)
B=C_6H_6O
Фенол

A
123.0 | 100
A+A_2B
59.0U | 50.0
A_2B+B
27.0E | 14.0
B
41.5 | 0

445. (233)
B=$C_6H_6O_2$
Пирокатехин

A
123.0 | 100
A+AB
77.0E | 63.0
AB
84.2 | 47.3
AB+B
73.0E | 32.0
B
104.0 | 0

446. (233)
B=$C_6H_6O_2$
Резорцин

A
123.0 | 100
A+AB
95.8E | 79.0
AB
122.0 | 47.3
AB+B
98.0E | 18.0
B
115.0 | 0

447. (233)
B=$C_6H_6O_2$
Гидрохинон

A
123.0 | 100
A+AB
107.0E | 77.0
AB
139.0 | 47.3
AB+B
135.0E | 36
B
169.0 | 0

448. (233)
B=$C_6H_6O_3$
Пирогаллол

A
123.0 | 100
A+AB
95.0E | 74.0
AB
128.0 | 44.0
AB+B
104.0E | 13.0
B
130.0 | 0

$t°$	% A

449. (233)
B=$C_{10}H_8O$
α-Нафтол

A
123.0 | 100
A+B
57.0E | 29.0
B
95.0 | 0

450. (233)
B=$C_{10}H_8O$
β-Нафтол

A
123.0 | 100
A+AB
85.5E | 53.0
AB
87.5 | 40.7
AB+B
72.5E | 35.0
B
121.0 | 0

451. (233)
B=$C_{10}H_8O_2$
1, 4-Диоксинафталин

A
123.0 | 100
A+A_2B
114.0E | 86.0
A_2B
133.5 | 55.3
A_2B+B
126.0E | 43.0
B
183.0 | 0

452. (233)
B=$C_{10}H_8O_2$
1, 6-Диоксинафталин

A
123.0 | 100
A+AB
87.5E | 80.0
AB
127.0 | 34.3
AB+B
107.0E | 19.0
B
134.0 | 0

453. (233)
B=$C_{10}H_8O_2$
2, 3-Диоксинафталин

A
123.0 | 100
A+AB
108.5E | 86.0
AB
149.5 | 34.3
AB+B
140.0E | 24.0
B
162.0 | 0

$t°$	% A

454. (233)
B=$C_{10}H_8O_2$
2,6-Диоксинафталин

A
123.0 | 100
A+A_2B
116.5E | 94.0
A_2B+B
140U | 60
B
216 | 0

См. также 317

C_4H_5NS
Аллилизотиоцианат
455. (284)
B=C_6H_7N
Анилин

$t°$	%m B
AB	
34.5	10
58.5	20
71.5	30
82.5	40
98.5	50
78.0	60
58.0	70
+46.5	80
AB+B	
−20.0E	90
B	
−13.0	95
− 6.2	100

$C_4H_6O_2$
α-Кротоновая кислота
456. (342)
B=$C_4H_6O_2$
β-Кротоновая кислота

$t°$	%m A
A	
+71.96	100
A+B	
− 0.5E	26.5
B	
+14.96	0

457. (208)
B=$C_7H_8O_2$
Диметилпирон

A
71 | 100
67.1 | 95
63.0 | 90
58.2 | 85
51.7 | 80
A+AB
37.0E | 73
AB
41.7 | 75
40.8 | 70
46.0 | 65

$t°$	%m A
AB+B	
50.5U	58
B	
60.9	55
75.3	50
86.8	45
95.9	40
103.6	35
110.1	30
115.5	25
119.8	20
123.8	15
127.0	10
132.1	0

См. также 118, 176, 190

$C_4H_6O_3$
Уксусный ангидрид
458. (255)
B=C_7H_7NO
Бензамид

$t°$	% A
126.5	0
115.5	10
108.0	20
102.0	30
97.0	40
90.0	50
84.0	60
74.0	70
55.0	80
24.0	90

См. также 266, 294

$C_4H_6O_4$
Янтарная кислота
458.1. (274.1)
B=$C_6H_3N_3O_7$
Пикриновая кислота

$t°$	% A
A	
183.0	100
A+B	
121.0E	~0
B	
121.5	0

458.2. (274.1)
B=$C_6H_4N_2O_5$
2, 4-Динитрофенол

A
183.0 | 100
A+B
111.0E | 1
B
112.0 | 0

458.3. (274.1)
B=$C_6H_5NO_3$
m-Нитрофенол

A
183.0 | 100

$t°$	% A

A
183.0 | 100
A+B
91.5E | 4.0
B
95.0 | 0

458.4. (274.1)
B=$C_6H_5NO_3$
p-Нитрофенол

A
183.0 | 100
A+B
107.0E | 4.5
B
114.5 | 0

458.5. (274.1)
B=C_6H_6O
Фенол

A
183.0 | 100
A+B
36.0E | 1.5
B
41.0 | 0

458.6. (274.1)
B=$C_6H_6O_2$
Пирокатехин

A
183.0 | 100
A+B
94.0E | 13.5
B
104.0 | 0

458.7. (274.1)
B=$C_6H_6O_2$
Резорцин

A
183 | 100
A+B
100.0E | 12.5
B
115.0 | 0

458.8. (274.1)
B=$C_6H_6O_2$
Гидрохинон

A
183 | 100
A+B
128.0E | 41.0
B
169.5 | 0

458.81. (274.1)
B=$C_6H_6O_3$
Пирогаллол

A
183.0 | 100
A+B
110.0E | 11.0
B
130.0 | 0

458.9. (274.1)
B=$C_{10}H_8O$
α-Нафтол

A
183.0 | 100

$t°$	% A
A+B	
90.5E	2.0
B	
96.0	0

458.91. (274.1)
B=$C_{10}H_8O$
β-Нафтол

A	
183.0	100
A+B	
117.0E	2.5
B	
121.5	0

$C_4H_6O_4$
Диметилоксалат
459. (274.1)
B=$C_6H_3N_3O_7$
Пикриновая кислота

A	
54.0	100
A+B	
38.0E	56
B	
121.5	0

459.1. (274.1)
B=$C_6H_4N_2O_5$
2, 4-Динитрофенол

A	
54.0	100
A+B	
43.0E	72
B	
112.5	0

459.2. (274.1)
B=$C_6H_5NO_3$
o-Нитрофенол

A	
54.0	100
A+B	
26.0E	37
B	
44.5	0

459.3. (274.1)
B=$C_6H_5NO_3$
m-Нитрофенол

A	
54.0	100
A+B	
24.0E	54
B	
95.0	0

459.4. (274.1)
B=$C_6H_5NO_3$
p-Нитрофенол

A	
54.0	100
A+B	
32.0E	59.0
B	
114.5	0

$t°$	% A
459.5. (274.1)	
B=C_6H_6O	
Фенол	
A	
54.0	100
$A+AB_4$	
28.0E	64
AB_4	
47.5	23.8
AB_4+B	
32.0E	8
B	
41.5	0

459.6. (274.1)
B=$C_6H_6O_2$
Пирокатехин

A	
54.0	100
A+B	
30.0E	61
B	
103.5	0

459.7. (274.1)
B=$C_6H_6O_2$
Резорцин

A	
54.0	100
A+B	
28.0E	57
B	
115.0	0

459.71. (274.1)
B=$C_6H_6O_2$
Гидрохинон

A	
54.0	100
$A+A_4B$	
49.5E	96.5
A_4B	
94.0	81.1
A_4B+B	
91.0E	75.5
B	
169.0	0

459.8. (274.1)
B=$C_6H_6O_3$
Пирогаллол

A	
54.0	100
A+B	
35.0E	67
B	
130.5	0

459.81. (274.1)
B=C_7H_9N
p-Толуидин

A	
54.0	100
A+B	
20.0E	41.5
B	
44.0	0

$t°$	% A
459.9. (274.1)	
B=$C_{10}H_8O$	
α-Нафтол	
A	
54.0	100
A+B	
26.0E	59
B	
95.0	0

459.91. (274.1)
B=$C_{10}H_8O$
β-Нафтол

A	
54.0	100
A+B	
39.0E	69
B	
121.0	0

См. также 119, 191, 267

$C_4H_6O_6$
d-Винная кислота
460. (72)
B=$C_4H_6O_6$
l-Винная кислота

$t°$	%m A
A	
167.0	100
A+AB	
165E	97
AB	
171.8	90
181.3	80
190.1	70
197.9	60
203.8	50
197.9	40
190.1	30
181.3	20
171.8	10
AB+B	
165.0E	3
B	
167.0	0

461.
B=$C_4H_{10}O$
Этиловый эфир
См. (485), стр. 711

$C_4H_7NO_4$
d-Аминоянтарная кислота
462. (72)
B=$C_4H_7NO_4$
l-Аминоянтарная кислота

A	
149.0	100
147.3	95
A+AB	
145.5E	90

$t°$	%m A
AB	
146.3	80
147.1	70
147.7	60
148.1	50
147.7	40
147.1	30
146.3	20
AB+B	
145.5E	10
B	
147.3	5
149.0	0

$C_4H_8Cl_2S$
β, β-Дихлордиэтилсульфид
463. (79)
B=$C_6H_{12}Cl_2$
Дихлоргексан

$t°$	% A
13.9	100
10.5	90
7.2	80
3.8	70
0.5	60

464. (79)
B=$C_6H_{12}Cl_2S$
Дихлордипропилсульфид

13.9	100
10.5	90
7.2	80
3.8	70
0.5	60

См. также 6

$C_4H_8O_2$
Масляная кислота
465.
B=$C_6H_4N_2O_4$
m-Динитробензол
См. (485), стр. 131

465.1. (452)
B=$C_{10}H_8$
Нафталин

$t°$	%m B
0.0	7.1
10.0	9.4
20.0	12.6
30.0	17.2
40.0	23.7
50.0	33.3
60.0	47.5
70.0	68.1

См. также 66

$t°$	%m B
$C_4H_8O_2$	
Изомасляная кислота	
465.2 (452)	
B=$C_{10}H_8$	
Нафталин	
0.0	6.3
10.0	8.7
20.0	11.5
30.0	16.0

$C_4H_8O_2$
Этилацетат
466. (341.5)
B=$C_6H_4N_2O_4$
m-Динитробензол

0	10.25
10	13.0
25	18.95
35	24.62

467. (482)
B=C_6H_7N
Анилин

$t°$	%m A
A	
−83.6	100
−86.8	94.8
−92.7	85.6
AB	
−93.7	78.5
−59.0	53.4
−47.0	47.7
A_2B_3	
−45.4	44.1
−40.5	42.0
−39.9	39.7
AB_3	
−37.9	33.8
−30.4	30.7
−27.6	29.2
−27.0	26.8
B	
−23.7	22.2
−14.9	11.1
− 6.9	0

467.1. (316)
B=$C_7H_6O_3$
Салициловая кислота

$t°$	г B на 100 г A
25.0	38.0

468. См. стр. 298
B=$C_{10}H_8$
Нафталин

468.1. (71.1)
B=$C_{10}H_{14}O$
Тимол

1.0	219.0
25.0	412.0

$t°$	%m A
469. См. стр. 298	
B=$C_{14}H_{10}$	
Антрацен	
470. См. стр. 298	
B=$C_{14}H_{10}$	
Фенантрен	
См. также 120, 268	

$C_4H_9NO_2$

Метилуретан

470.05. (413)

B=$C_{10}H_{20}O$

Ментол

A	
54.0	100
51.25	94.22
50.2	90.98
49.15	85.38
48.4	80.37
47.7	73.97
46.6	65.91
45.2	57.49
42.9	45.40
40.15	36.96
35.15	25.39
A+B	
32.15E	20.0
B	
35.95	13.40
36.75	9.80
40.15	3.30
42.0	0.0

$C_4H_{10}O$

Бутиловый алкоголь

470.1 (475)

B=$C_{10}H_8$

Нафталин

$t°$	%m B
0.0	2.75
10.0	3.8
20.0	5.2
30.0	7.4
40.0	11.5
50.0	18.7
60.0	34.0
70.0	69.0

470.2. (475)

B=$C_{10}H_9N$

β-Нафтиламин

$t°$	%m A
28.0	97.5
46.5	95
62.5	90
75.5	80
81.5	70
85.6	60
89.0	50
93.5	40
110.6	0

$t°$	%m B
471. (345)	
B=$C_{12}H_{10}$	
Аценафтен	
0.0	0.77
10.0	1.11
20.0	1.61
30.0	2.40
40.0	3.63
50.0	5.62
60.0	9.0
70.0	16.2
80.0	32.0

$C_4H_{10}O$

Изобутиловый алкоголь

472. (419)

B=$C_6H_4Br_2$

p-Дибромбензол

30	5.3
40	7.7
50	11.5
60	19.4
70	43.0
75	63.0
80	84.4
87	100.0

473.

B=$C_{12}H_{24}O_2$

Лауриновая кислота

См. (485), стр. 349

474.

B=$C_{14}H_{28}O_2$

Миристиновая кислота

См. (485), стр. 443

475.

B=$C_{16}H_{32}O_2$

Пальмитиновая кислота

См. (485), стр. 474

См. также 71

$C_4H_{10}O$

Триметилкарбинол

476. (251)

B=$C_6H_4N_2O_5$

2, 4-Динитрофенол

$t°$	% A
A	
24.0	100
A+AB	
20.0	97
AB	
89.0	29.0
AB+B	
85.0E	17.0
B	
111.0	0

$t°$	% A
477. (251)	
B=$C_6H_5NO_3$	
o-Нитрофенол	
A	
24.0	100
A+A_2B	
11.0E	90
A_2B	
36.0	51.6
A_2B+B	
31.0E	42.0
B	
45.0	0

478. (251)

B=$C_6H_5NO_3$

m-Нитрофенол

A	
24.0	100
A+A_2B	
1.0E	80
A_2B	
34.5	51.6
A_2B+B	
28.0E	43.0
B	
95.0	0

479. (251)

B=$C_6H_5NO_3$

p-Нитрофенол

A	
24.0	100
A+A_2B	
7.0	82.0
A_2B	
37.5	51.6
A_2B+B	
28.0	40
B	
114.0	0

480. (375, 377)

B=C_6H_6O

Фенол

A	
24.95	100.00
19.7	94.51
15.86	91.04
11.25	87.38
A+A_2B	
8.14E	84.5
A_2B	
13.66	79.72
18.85	73.72
20.6	70.78
22.6	65.83
23.11	61.89
38.9	61.1
22.54	57.22
21.6	53.89
18.17	48.51
15.41	45.82
13.1	43.71
7.54	39.44
A_2B+AB_2	
4.48E	37.86
AB_2	
15.56	30.0
15.75	27.27

$t°$	% A
15.12	24.56
14.04	22.15
AB_2+B	
8.5E	20.5
B	
12.24	19.22
40.87	0

481. (270)

B=$C_6H_6O_2$

Пирокатехин

A	
23.0	100
A+A_2B	
9.5E	85.5
A_2B	
29.0	57.3
A_2B+AB_2	
24.5	50.0
AB_2	
69.7	25.2
AB_2+B	
69.0E	23.0
B	
103.0	0

482. (270)

B=$C_6H_6O_2$

Резорцин

A	
22.0	100
A+A_2B	
9.0E	89.0
A_2B	
47.3	57.3
A_2B+AB	
43.5E	47.5
AB	
45.8	40.2
AB+B	
45.5E	39.0
B	
109.0	0

483. (270)

B=$C_6H_6O_2$

Гидрохинон

A	
23.0	100
A+A_xB_y	
22.0E	97.0
?	
72.0÷167.0	78.2÷28.4
B	
171.0	0

484. (270)

B=$C_6H_6O_3$

Пирогаллол

A	
23.0	100
A+A_2B	
16.0E	94.5
A_2B	
56.2	54
A_2B+B	
54.2E	49.5
B	
126.0	0

$t°$	% A
485. (270)	
B=$C_6H_8N_2$	
o-Фенилендиамин	
A	
23.0	100
A+B	
21.0E	97.0
B	
101.1	0.0

486. (270)

B=$C_6H_8N_2$

m-Фенилендиамин

A	
23.0	100
A+B	
21.3	93.5
B	
60.5	0

487. (375)

B=C_7H_7Br

p-Бромтолуол

A	
23.52	100
A+B	
8.76E	61.15
B	
26.74	0

488. (270)

B=C_7H_9N

p-Толуидин

A	
23.1	100
A+B	
5.1E	69.5
B	
43.5	0

489. (377)

B=C_8H_{10}

p-Ксилол

A	
18.79	100.00
9.88	87.94
+ 4.21	77.77
− 0.61	67.99
A+B	
− 1.80E	64.46
B	
− 0.97	60.00
+ 1.74	51.65
4.33	40.99
6.27	32.63
8.76	19.42
10.71	8.64
13.18	0.00

490. (251)

B=$C_{10}H_8$

Нафталин

A	
24.2	100
A+B	
19.0E	95.0
B	
80.3	0

$t°$	% A

491. (270)
$B=C_{10}H_8O$
α-Нафтол

A
+ 23.0 | 100

$A+A_2B$
− 11.5E | 62.5

A_2B
+ 1.0 | 50.5

A_2B+B
− 3.0E | 44.0

B
+92.5 | 0

492. (270)
$B=C_{10}H_8O$
β-Нафтол

A
23.0 | 100.0

$A+A_2B$
4.0E | 78.0

A_2B
24.0 | 50.5

A_2B+B
23.0E | 52.0

B
122.0 | 0.0

493. (270)
$B=C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

A
3.0 | 100.0

$A+A_6B$
15.0E | 85.0

A_6B
16.0 | 75.6

A_6B+A_2B
14.0E | 63.0

A_2B
24.1 | 50.8

A_2B+AB_2
21.0E | 45.0

AB_2
29.5 | 23.1

AB_2+B
28.5E | 9.0

B
48.1 | 0.0

494. (270)
$B=C_{10}H_9N$
β-Нафтиламин

A
23.0 | 100

$A+A_2B$
18.0E | 96

A_2B+AB_2
70.0U | 71

A_2B+AB_2
75.5mU | 55

A_2B
92.0 | ~50.0

A_2B+AB_2
90.0E | 47.0

AB_2
95.5 | 23.1

$t°$	% A

AB_2+B
~95.5E | 22.0

B
109.0 | 0

495. (375)
$B=C_{10}H_{14}O$
Тимол

A
24.97 | 100.00
17.87 | 89.58
+ 6.74 | 79.74
−12.82 | 69.9

Твердая фаза не образуется

B
− 3.72 | 27.87
+18.84 | 20.02
37.71 | 9.46
49.12 | 0.00

$C_4H_{10}O$
Этиловый эфир
496. См. стр. 298
$B=C_6H_4Br_2$
p-Дибромбензол

497. (71)
$B=C_6H_5NO_3$
o-Нитрофенол

44.0 | 0
40.6 | 5
37.5 | 10
31.7 | 20
27.1 | 30
23.0 | 40
18.6 | 50
12.7 | 60
4.0 | 70

498. (71)
$B=C_6H_5NO_3$
m-Нитрофенол

95.2 | 0
89.0 | 5
83.0 | 10
70.0 | 20
53.5 | 30
+27.5 | 40
− 7.0 | 50

499. (71)
$B=C_6H_5NO_3$
p-Нитрофенол

114.0 | 0
106.3 | 5
101.0 | 10
89.2 | 20
67.5 | 30
38.3 | 40

500. (385)
$B=C_6H_6$

$t°$	%m A
+ 5.5	0
− 1.3	10
− 8.2	20
−15.8	30
−24.5	40
−34.3	50
−45.5	60
−58.5	70
−74.0	80

501. (443)
$B=C_7H_5N_5O_8$
Тринитрофенилметилнитроамин (Тетрил)

$t°$	г B на 100 г A
0	0.188
10	0.330
20	0.418
30	0.493

501.1. (71.1)
$B=C_7H_6O_2$
Бензойная кислота

0.0 | 23.3
25.0 | 40.8

502.
$B=C_8H_{10}N_4O_2$
Кофеин
См. (485), стр. 186

503. См. стр. 298
$B=C_{10}H_8$
Нафталин

504. См. стр. 298
$B=C_{14}H_8O_2$
Антрахинон

505. См. стр. 298
$B=C_{14}H_{10}$
Фенантрен

См. также 20, 42, 260, 269, 291, 422, 425, 461

$C_4H_{11}N$
Диэтиламин
506. (385)
$B=C_6H_6$

$t°$	% A

A
−49.3 | 100.00
−50.0 | 93.90
−52.4 | 82.10

A+B
−54.5E | 76.41

B
−50.3 | 70.84
−41.51 | 60.06
−32.0 | 49.74
−24.2 | 39.85
−16.01 | 30.36
− 8.91 | 21.25
− 3.44 | 12.54
+ 5.44 | 0.00

$t°$	%m A

C_5BrCl_5O
Пентахлормонобром-α-кето-γ-R-пентен
507. (287)
$B=C_5Cl_6O$
Гексахлор-α-кето-γ-R-пентен

A
97.91 | 100

Смеш.
(?) | (?)

B
87.5 | 0

C_5H_5N
Пиридин
508. (53)
$B=C_6H_5ClO$
o-Хлорфенол

A
−40.7 | 100
−44.5 | 95
−49.0 | 90
−59.5 | 80

A+AB
−63.0E | 76.9

AB
−45.0 | 70
−28.0 | 60
−21.6 | 50
−28.0 | 40

AB+B
−36.9E | 33.9

B
−30.0 | 30
−14.0 | 20
− 7.0 | 15
− 0.5 | 10
+ 4.3 | 5
8.0 | 0

509. См. стр. 298
$B=C_6H_6$

510. (53, 151)
$B=C_6H_6O$
Фенол

A
−39.0 | 100
−42.7 | 95
−47.0 | 90

A+AB
−57.0E | 82

AB
−28.0 | 70
−14.7 | 60
− 9.5 | 50

$AB+AB_2$
−11.0E | 46.4

AB_2
0.0 | 40
3.5 | 33.3
+ 3.0 | 30

AB_2+B
− 2.0E | 23

$t°$	%m A

B
+ 7.0 | 20
19.5 | 15
29.5 | 10
36.5 | 5
40.5 | 0

511. (9)
$B=C_7H_6O_2$
Бензойная кислота

A
−38.0 | 100

A+AB
−42.2E | 95

AB
+43.7 | 50

AB+B
42.8E | 45.6

B
(121.5 | 0)

512. (53, 151)
$B=C_7H_8O$
o-Крезол

A
−39.0 | 100
−42.7 | 95

A+AB
−49.5E | 87.5

AB
−30.0 | 80
−11.5 | 70
− 1.7 | 60
+ 1.3 | 50
− 7.0 | 40

AB+B
−34.0E | 31.8

B
+ 9.5 | 20
16 8 | 15
22.0 | 10
26.0 | 5
29.7 | 0

513. (53)
$B=C_7H_8O$
m-Крезол

−39.0 | 100
−42.7 | 95
−47.0 | 90
−57.0 | 80
−68.0 | 70
−74.5 | 64.9
−74.5 } −38.3 } vis.
−38.3 | 24.5
−25.0 | 20
−13.0 | 15
− 5.0 | 10
+ 0.5 | 5
4.5 | 0

} указывает на пределы температурного интервала.

$t°$	%m A

514. (53, 151)
B=C_7H_8O
p-Крезол

A

−39.0	100
−42.7	95

A+AB

−49.0E	88

AB

−30.5	80
−13.5	70
− 2.5	60
+ 1.5	50

$AB+AB_2$

− 1.5E	45

AB_2

+ 4.0	**33**

AB_2+B

− 1.5E	22

B

+13.5	15
22.3	10
29.0	5
33.5	0

515. (269)
B=$C_8H_{10}N_2O$
Нитрозодиметиланилин

$t°$	% A

A_4B

−10.0	83.8
+ 4.3	67.7

A_4B+B

0.5E	64

B

83.5	0

516. См. стр. 298
B=$C_{10}H_8$
Нафталин

517. (475)
B=$C_{12}H_9N$
Карбазол

$t°$	*г* B на 100 *г* A
20.0	16.0
30.0	18.0
40.0	21.3
50.0	24.5
60.0	28.2
70.0	32.5
80.0	37.5
100.0	48.8

518. См. стр. 298
B=$C_{12}H_{10}$
Аценафтен

519. См. стр. 298
B=$C_{13}H_{10}$
Флуорен

$t°$	*г* B на 100 *г* A

520. См. стр. 298
B=$C_{14}H_8O_2$
Антрахинон

521. (475)
B=$C_{14}H_{10}$
Антрацен

20.0	2.0
30.0	2.8
40.0	3.8
50.0	5.4
60.0	7.2
70.0	9.6
80.0	12.8
90.0	17.2
100.0	23.4

522. См. стр. 298
B=$C_{14}H_{10}$
Фенантрен

523.
B=$C_{19}H_{16}$
Трифенилметан
См. (485), стр. 434

$C_5H_8O_4$
Диметилмалонат
См. 121

$C_5H_{10}O_2$
Валериановая кислота
523.2. (452)
B=$C_{10}H_8$
Нафталин

$t°$	%m B
0.0	5.4
10.0	8.0
20.0	11.6
30.0	16.7
40.0	23.6
50.0	33.0
60.0	47.0
70.0	68.0

$C_5H_{11}N$
Пиперидин
524. См. стр. 298
B=C_6H_{12}
Циклогексан

$C_5H_{11}NO_2$
Бетаин
См. 86, 318

$C_5H_{12}O$
n-Амиловый алкоголь
См. 390

$C_5H_{12}O$
Изоамиловый алкоголь
См. 72

$t°$	% A

$C_6H_2ClN_3O_6$
Хлористый пикрил
525. (119)
B=$C_6H_3ClN_2O_4$
1-Хлор-2,
4-Динитробензол

A

80.6	100
72.8	90
64.7	80
55.4	70
44.2	60
30.7	50

A+B

25.0E	46

B

28.7	40
34.3	30
39.5	20
44.0	10
47.9	0

526. (104, 106)
B=$C_6H_3N_3O_7$
Пикриновая кислота

A

81.2	100
74.5	90
67.1	80

A+B

57.5E	69

B

74.6	60
88.0	50
96.7	40
103.6	30
109.6	20
115.6	10
122.4	0

527. (104, 106)
B=$C_{10}H_8$
Нафталин

A

81.2	100

A+AB

63.5E	91.6

AB

91.2	65.9

AB+B

66.5E	28.6

B

80.0	0

528. (104, 106)
B=$C_{12}H_8$
Аценафтилен

A

81.2	100

A+AB

67.8E	93.2

AB

109.4	61.9

AB+B

78.1E	26.8

B

93.0	0

$t°$	% A

529. (104, 106)
B=$C_{12}H_{10}$
Аценафтен

A

81.2	100

A+AB

66.2E	91.5

AB

113.2	61.6

AB+B

79.8E	27.3

B

96.2	0

530. (104, 106)
B=$C_{13}H_{10}$
Флуорен

A

81.2	100

A+AB

50.0E	84.8

AB

64.6	39.8

AB+B

60.9E	52.5

B

112.3	0

531. (104, 106)
B=$C_{14}H_{10}$
Антрацен

A

81.2	100

A+AB

62.6E	84.1

AB+B

~141.6U	63.0

B

213	0

532. (104, 106)
B=$C_{14}H_{10}$
Фенантрен

A

81.2	100

A+AB

57.9E	83.2

AB

82.4	58.1

AB+B

63.5E	42.3

B

99.0	0

533. (104, 106)
B=$C_{18}H_{18}$
Ретен

A

81.2	100

A+AB

45.5E	71.2

AB

53.5	51.3

AB+B

47.5E	34.2

B

95.2	0

$t°$	% A

$C_6H_2Cl_2N_2O_4$
1, 4-Дихлор-2,
3-динитробензол
534. (359)
B=$C_6H_2Cl_2N_2O_4$
1, 4-Дихлор-2,
6-динитробензол

A

101.2	100

A+B

72.0E	61.0

B

106.0	0

$C_6H_2Cl_2N_2O_4$
1, 4-Дихлор-2,
5-динитробензол
535. (309)
B=$C_6H_2Cl_2N_2O_4$
1, 4-Дихлор-2,
6-динитробензол

A

117.1	100

$A+A_2B_3$

~80E	46

A_2B_3

81.2?	40

A_2B_3+B

~81.0E	40

B

104.9	0

$C_6H_3BrClNO_2$
1-Бром-4-хлор-
2-нитробензол
536. (174)
B=$C_6H_3BrClNO_2$
1-Бром-4-хлор-
3-нитробензол
Смеш.

67.4	100
66.5+	65.0
69.7	0

$C_6H_3Br_2NO_2$
1, 2-Дибром-3-нитробензол
537. (168)
B=$C_6H_3Br_2NO_2$
1, 2-Дибром-4-нитробензол

A

100.0	84.0

A+B

30.5E	

B

36.0	34.6
24.2	40.0
15.6	45.2
13.1	47.2
8.2	50.8
4.2	53.8
0.0	56.8

$t°$	% A

$C_6H_3Br_2NO_2$
1, 3-Дибром-2-нитробензол
538. (167)
B=$C_6H_3Br_2NO_2$
1, 3-Дибром-4-нитробензол

A	
82.6	100.0
B	
56.2	8.76
57.4	6.16
59.1	2.74
60.45	0.0

$C_6H_3Br_3O$
Трибромфенол
539. (289)
B=$C_6H_3Cl_3O$
Трихлорфенол

$t°$	%m A
A	
50.0	100
45.0	90
40.4	80
36.5	70
32.3	60
27.6	50
22.75	40
A+B	
18.4E	30.8
B	
20.4	20
22.75	10
25.37	0

540. (439)
B=$C_6H_3N_3O_6$
1, 3, 5-Тринитробензол

A	
92.5	100.0
A+B	
76.5E	65.0
B	
122.0	0.0

541. (42)
B=$C_8H_5Br_3O_2$
Ацетилтрибромфенол

A	
92.5	100.0
A+AB	
58.0E	65.5
AB	
~65	50.0
AB+B	
57.5E	32.0
B	
82.0	0.0

$t°$	% A

$C_6H_3ClN_2O_4$
1-Хлор-2, 4-динитробензол
542. (139)
B=$C_6H_6N_2O_2$
o-Нитроанилин

A	
51.0	100
A+AB	
31.0E	78.0
AB	
35.0	59.4
AB+B	
33.5E	55.0
B	
68.2	0

543. (139)
B=$C_6H_6N_2O_2$
***m*-Нитроанилин**

A	
51.0	100.0
A+B	
34.3E	48.0
B	
111.5	0.0

544. (139)
B=C_8H_9NO
***p*-Аминоацетофенон**

$t°$	%m A
A	
51.0	100
AB_2	
~66	33
B	
104.8	0

545. (139)
B=$C_{10}H_9N$
***α*-Нафтиламин**

$t°$	% A
A	
51.0	100
A+AB	
38.0E	78.0
AB	
71.5	58.6
AB+B	
34.0E	23.0
B	
48.3	0

См. также 525

$C_6H_3Cl_2NO_2$
1, 2-Дихлор-3-нитробензол
546. (165)
B=$C_6H_3Cl_2NO_2$
1, 2-Дихлор-4-нитробензол

A	
59.9	100.00
B	
32.8	12.76
35.9	7.63
40.5	0.00

$t°$	% A

$C_6H_3Cl_2NO_2$
1, 3-Дихлор-2-нитробензол
547. (165)
B=$C_6H_3Cl_2NO_2$
1, 3-Дихлор-4-нитробензол

A	
70.05	100.0
B	
25.49	10.48
27.95	5.37
30.45	0.00

$C_6H_3Cl_2NO_2$
1, 3-Дихлор-4-нитробензол
548. (165)
B=$C_6H_3Cl_2NO_2$
1, 3-Дихлор-5-нитробензол

A	
30.45	100.00
29.03	96.94
27.80	94.34
26.57	91.93
B	
63.15	0.00

См. также 547

$C_6H_3Cl_3$
1, 2,3-Трихлорбензол
549.
B=$C_6H_3Cl_3$
1,2,4-Трихлорбензол
См. 1853

550.
B=$C_6H_3Cl_3$
1,3,5-Трихлорбензол
См. 1853

$C_6H_3Cl_3$
1, 2,4-Трихлорбензол
551.
B=$C_6H_3Cl_3$
1,3,5-Трихлорбензол
См. 549, 1853

$C_6H_3Cl_3O$
Трихлорфенол
См. 539

$C_6H_3FN_2O_4$
1-Фтор-2, 4-динитробензол
552. (166)
B=$C_6H_4FNO_2$
***p*-Фторнитробензол**

$t°$	%m A
A	
24.3	100.0
B	
21.0	9.0
23.0	6.0
24.7	3.0
26.4	0.0

$t°$	% A

$C_6H_3N_3O_6$
1, 3, 5-Тринитробензол
553. (43)
B=$C_6H_3N_3O_7$
Пикриновая кислота

Смеш.	
120.3	100
114.0	90
~113.5+	86
114.0	80
116.1	70
117.0	60
118.0	50
119.0	40
119.6	30
120.3	20
120.6	10
122.3	0

554. (110)
B=$C_6H_3N_3O_8$
Стифниновая кислота

A	
121.4	100.0
A+B	
83.2E	64.0
B	
175.5	0.0

555. См. стр. 298
B=$C_6H_4N_2O_4$
***o*-Динитробензол**

556. См. стр. 299
B=$C_6H_4N_2O_4$
***m*-Динитробензол**

557. (438)
B=$C_6H_6N_2O_2$
***m*-Нитроанилин**

$t°$	%m A
A	
122.0	100.0
A+AB	
91.0E	66.0
AB	
96.6	50.0
AB+B	
90.3E	30.5
B	
113.5	0.0

558. (438)
B=$C_6H_6N_2O_2$
***p*-Нитроанилин**

A	
122.0	100.0
A+AB	
89.0E	64.0
AB	
91.4U	55.0
B	
146.2	0.0

$t°$	%m A

559. (439)
B=$C_6H_6O_2$
Гидрохинон

A	
122.0	100.0
A+AB	
101.0E	79.0
AB	
131.0	50.0
AB+B	
128.0E	43.0
B	
169.0	0.0

560. (222)
B=C_6H_7N
Анилин

A	
122.2	100.0
109.0	86.1
A+AB	
101E	82
AB	
110.0	75.6
123.0	61.0
125.0	50.0
124.0	41.2
121.0	36.0
110.5	25.0
102.0	19.8
88.0	13.8
71.0	9.0
+16.0	2.0
AB+B	
− 6.5E	0.5
B	
− 5.5	0.0

561. (250)
B=$C_6H_8N_2$
***o*-Фенилендиамин**

$t°$	% A
A	
122.0	100.0
A+AB	
108.0E	97.0
AB	
163.0	66.3
AB+B	
92.0E	7.0
B	
101.0	0.0

562. (250)
B=$C_6H_8N_2$
***m*-Фенилендиамин**

A	
122.0	100.0
A+AB	
105.0E	93.0
AB	
168.0	66.3
AB+B	
45.0E	18.0
B	
62.0	0.0

$t°$	% A
563. (250)	
$B=C_6H_8N_2$	
p-Фенилендиамин	
A	
122.0	100.0
A+AB	
101.5E	91.0
AB	
145.5	66.3
AB+B	
106.0E	36.0
B	
140.0	0.0

564. См. стр. 299
$B=C_7H_5N_3O_6$
Тринитротолуол

565. См. стр. 299
$B=C_7H_5N_5O_8$
Тринитрофенилметилнитроамин
(Тетрил)

566. (139)	
$B=C_7H_8O_2$	
Диметилпирон	
$t°$	$\%_m$ A
A	
122.0	100.0
A+B	
79.0E	57.0
B	
132.0	0.0

567. (439)	
$B=C_9H_6O_2$	
Кумарин	
A	
122.0	100.0
$A+AB_2$	
41.0E	43.0
AB_2	
44.0	33.3
AB_2+B	
43.0E	25.0
B	
67.5	0.0

568. (222, 283)	
$B=C_{10}H_8$	
Нафталин	
A	
122.0	100
118.5	95
A+AB	
115.0E	90
AB	
131.8	80
143.0	70
149.1	60
151.1	50
149.8	40
143.0	30
129.8	20
101.0	10
AB+B	
77.0E	5
B	
80.1	0

$t°$	$\%_m$ A
569. (438)	
$B=C_{10}H_8N_2$	
γ, γ-Дипиридил	
A	
122.0	100.0
A+AB	
96.5E	77.0
AB	
111.1	50.0
AB+B	
91.5E	20.5
B	
112.0	0.0

570. (237)	
$B=C_{10}H_9N$	
α-Нафгиламин	
$t°$	% A
A	
121.0	100
171.0	30
155.0	20
125.0	10
AB+B	
47.0E	2
B	
48.0	0

571. (237)	
$B=C_{10}H_9N$	
β-Нафтиламин	
A	
121.0	100
A+AB	
108.0E	91.5
AB	
139.5	80
153.9	70
161.8	59.8
156.3	50
144.5	40
126.5	30
AB+B	
98.0E	19
B	
103.5	10
109.0	0

572. (101)	
$B=C_{10}H_{16}O$	
Камфора	
$t°$	$\%_m$ A
A	
120.7	100.0
A+B	
73.8E	34.7
B	
178.0	0.0

573. (265)	
$B=C_{12}H_9N$	
Карбазол	
$t°$	% A
A	
122.0	100
A+AB	
120.0E	97.5
AB	
132.0	95
152.0	90
177.7	80
192.3	70
203.0	56
200.0	50
AB+B	
194.5E	45
B	
200.0	40
210.9	30
220.9	20
229.6	10
236.0	0

574. (109, 265)	
$B=C_{12}H_{10}$	
Аценафтен	
A	
122.0	100
A+AB	
115.0E	94
AB	
128.3	90
148.2	80
156.6	70
161.0	58
159.7	50
153.7	40
142.0	30
122.5	20
AB+B	
87.0E	8
B	
90.2	5
95.0	0

575. (439)	
$B=C_{12}H_{10}O$	
Фениловый эфир	
$t°$	$\%_m$ A
A	
122.0	100.0
A+B	
24.5E	11.0
B	
28.0	0.0

576. (439)	
$B=C_{13}H_8O$	
Флуоренон	
A	
122.0	100.0
$A+AB_2$	
77.5E	40.0
AB_2	
78.0	33.3
AB_2+B	
68.5	14.0
B	
82.0	0.0

577. (439)	
$B=C_{13}H_8O_2$	
Ксантон	
A	
122.0	100.0
A+B	
93.0E	74.0
B	
173.0	0.0

578. (230)	
$B=C_{13}H_{10}$	
Флуорен	
$t°$	% A
A	
121.0	100.0
111.3	90
$A+A_3B_2$	
99.5E	79.0
A_3B_2	
104.7	70
105.0	65.7
99.9	50
A_3B_2+B	
86.0E	36.0
B	
91.0	30
98.8	20
105.7	10
112.5	0

579. (109, 352)	
$B=C_{14}H_{10}$	
Антрацен	
A	
121.5	100
A+AB	
112.0E	95.5
AB	
126.1	90
145.5	80
156.6	70
163.0	60
164.5	54.5
AB+B	
162.0E	49
B	
175.8	40
187.6	30
198.2	20
207.0	10
213.0	0

580. (228)	
$B=C_{14}H_{10}$	
Фенантрен	
A	
121.0	100
116.6	95
111.1	90
A+AB	
105.0E	85
AB	
110.3	80
119.4	70
124.6	60
125.5	54.5
125.0	50
120.0	40
110.6	30
AB+B	
86.0E	19.5
B	
96.2	10
103.0	0

581. (109)	
$B=C_{18}H_{18}$	
Ретен	
A	
121.4	100.0
A+AB	
93.3E	77.2
AB	
133.0	47.6
AB+B	
70.5E	15.7
B	
95.2	0.0

582. (243)	
$B=C_{19}H_{16}O$	
Трифенилкарбинол	
A	
121.5	100.0
$A+A_3B_2$	
112.0E	85.0
A_3B_2	
134.5	55.1
A_3B_2+B	
133.0E	52.0
B	
159.0	0.0

См. также 540

$C_6H_3N_3O_7$
Пикриновая кислота

583. См. стр. 299
$B=C_6H_4N_2O_4$
m-Динитробензол

584. См. стр. 299
$B=C_6H_4N_2O_5$
2, 4-Динитрофенол

585. См. стр. 299
$B=C_6H_4N_4O_6$
Пикрамид

586. См. стр. 299
$B=C_6H_5NO_3$
o-Нитрофенол

587. См. стр. 299
$B=C_6H_5NO_3$
m-Нитрофенол

588. См. стр. 299
$B=C_6H_5NO_3$
p Нитрофенол

$t°$	%m A

589. (278)
$B=C_6H_6$
A

122.2	100
115.5	90
107.8	80
100.0	70
92.2	60
84.5	50
78.2	40
70.7	30
61.7	20
46.9	10

A+B

4.5E	1.35

B

5.5	0

См. также (485), стр. 493

591. (219, 381)
$B=C_6H_6O$
Фенол
A

122.5	100
112.2	90
102.1	80
92.0	70

A+AB

81.8E	60

AB

84.0	50
82.8	40
78.0	30
70.0	20
52.2	10

AB+B

36.0E	5.5

B

40.6	0.0

592. (383)
$B=C_6H_6O_2$
Пирокатехин
A

120.25	100.0
112.8	90.1
107.3	84.1

A+AB

104.2E	~81.5

AB

112.9	71.5
119.8	60.5
122.4	50.0
120.8	40.5
116.5	31.2
108.8	21.9

AB+B

96.4E	~14

B

97.8	10.7
103.4	0.0

$t°$	%m A

593. (383)
$B=C_6H_6O_2$
Резорцин
A

120.25	100.0
112.6	90.1
105.2	81.6
100.8	76.7

A+AB

95.15E	~70

AB

96.6	66.3
98.9	59.9
99.8	54.2
100.3	50.0
99.65	43.3
97.9	35.8
94.7	28.1

AB+B

93.7E	~25

B

95.8	20.8
102.1	10.9
108.8	0.0

593.1. (444.1)
$B=C_6H_{10}O_4$
Гликольдиацетат

$t°$	г A на 100 г B
25.0	46.3

594. См. стр. 299
$B=C_7H_5N_3O_6$
Тринитротолуол

595. (447)
$B=C_7H_5N_5O_8$
Тринитрофенилметилнитроамин (Тетрил)

$t°$	% A

A

121.0	100
118.7	95
115.2	90
111.7	85
108.0	80
99.9	70
90.0	60
76.7m	50

A+B

69.0mE	46

B

81.0m	40

A+AB

85.5E	56

AB

85.5	44.4

AB+B

85.5E	37

B

98.3	30
112.5	20
117.3	15

$t°$	% A
121.8	10
125.2	5
128.72	0

596. См. стр. 299
$B=C_7H_6N_2O_4$
2, 4-Динитротолуол

597. (258)
$B=C_7H_6O_2$
m-Оксибензальдегид

$t°$	%m A

A

122.0	100.0

A+AB

88.0E	73.0

AB

89.0	65.2

AB+B

88.0E	26.0

B

105.0	0.0

598. (210)
$B=C_7H_8O$
o-Крезол

$t°$	%m A

A

118.5	100
111.3	90
103.2	80
98.8	75
94.0	70

A+AB

87.0E	63.4

AB

88.2	60
89.5	55
89.8	50
89.4	45
88.6	40
87.1	35
84.9	30
81.6	25
77.1	20
71.1	15
62.6	10
47.0	5

AB+B

29.4E	1.6

B

30.4	0

599. (210)
$B=C_7H_8O$
m-Крезол

A

118.5	100
111.4	90
103.3	80
98.8	75
94.0	70
88.6	65
83.0	60
76.8	55
70.1	50

$A+AB_2$

59.5E	43

$t°$	%m A

AB_2

60.6	40
61.6	**33.3**
61.2	30
59.6	25
56.9	20
52.9	15
46.8	10
36.5	5

AB_2+B

10.2E	1

B

10.9	0

600. (210)
$B=C_7H_8O$
p-Крезол
A

118.5	100
111.3	90
103.2	80
98.7	75
93.8	70
88.4	65
82.8	60
76.1	55

A+AB

65.5U	48

AB

64.8	45
62.8	40
60.1	35
56.5	30
52.4	25
47.1	20
40.5	15
33.3	10

AB+

29.2E	7.3

B

34.5	0

601. (208)
$B=C_7H_8O_2$
Диметилпирон
A

118.4	100
114.7	95
110.1	90
105.2	85
99.8	80
93.9	75

A+AB

84.7E	68

AB

90.1	65
96.2	60
99.7	55
100.8	50
99.5	45
95.3	40
86.9	35

AB+B

80.0E	32

$t°$	%m A

B

102.3	25
113.4	20
120.8	15
125.6	10
132.1	0

602. (383)
$B=C_7H_8O_2$
Гваякол
A

120.25	100.0
112.6	90.0
103.2	79.6
95.9	72.0
88.7	66.6

A+AB

86E	~64

AB

86.45	60.2
87.9	50.0
87.1	39.9
83.0	30.3
74.8	20.4
58.85	9.9
41.65	4.4

AB+B

26.55E	~2.0

B

27.25	1.1
28.1	0.0

603. (249)
$B=C_8H_8O$
Ацетофенон

$t°$	% A

A

121.0	100.0

A+AB

50.0U	56.0

AB+B

16.5E	15.0

B

20.5	0.0

604. (210)
$B=C_8H_8O_2$
Фенилуксусная кислота

$t°$	%m A

A

118.5	100
114.2	90
110.1	80
105.8	70
101.6	60
97.3	50
92.6	40
87.3	30
80.0	20

A+B

70.9E	10

B

76.6	0

605. (210)
$B=C_8H_8O_2$
о-Толуиловая кислота

$t°$	%m A
A	
118.5	100
114.3	90
110.0	80
105.7	70
101.3	60
97.0	50
92.6	40
A+B	
88.0E	29.3
B	
92.7	20
97.8	10
103.4	0

606. (210)
$B=C_8H_8O_2$
m-Толуиловая кислота

$t°$	%m A
A	
118.5	100
113.7	90
109.8	80
105.4	70
101.1	60
96.8	50
92.4	40
A+B	
88.2E	30.5
B	
96.0	20
102.7	10
109.6	0

606.1. (274.1)
$B=C_9H_8O_2$
Коричная кислота

$t°$	% A
A	
121.5	100
A+AB	
103.0E	78
AB	
106.5	60.7
AB+B	
105.0	50
B	
133.0	0

607. (103)
$B=C_{10}H_7Br$
α-Бромнафталин

$t°$	% A
A	
122.4	100.0
A+AB	
105.6	80.8
AB	
129.6	52.5
41.3	2.5

608. (103)
$B=C_{10}H_7Br$
β-Бромнафталин

$t°$	% A
A	
122.4	100
A+AB	
76.2E	66.6
AB	
83.5	52.5
AB+B	
50.6E	10.4
B	
58.3	0.0

609. (103)
$B=C_{10}H_7Cl$
α-Хлорнафталин

$t°$	% A
A	
122.4	100.0
A+AB	
104.7E	83.7
AB	
125.7	58.5
33.4	2.5

610. (103)
$B=C_{10}H_7Cl$
β-Хлорнафталин

$t°$	% A
A	
122.4	100.0
A+AB	
79.2	67.3
AB	
81.5	58.5
AB+B	
49.5E	17.6
B	
56.7	0.0

611. (103)
$B=C_{10}H_7NO_2$
α-Нитронафталин

$t°$	% A
A	
122.4	100.0
114.7	95
108.2	90
95.0	80
78.6	70
63.3	60
A+AB	
54.7U	52.5
AB	
50.9	40
46.5	30
AB+B	
35.7E	17.6
B	
46.2	10
52.0	5
56.5	0

612. (125, 219, 406, 411)
$B=C_{10}H_8$
Нафталин

$t°$	% A
A	
122.0	100
117.3	95
A+AB	
113.5E	91
AB	
134.5	85
141.2	80
147.5	70
149.0	64.1
148.4	60
144.7	50
139.3	40
129.0	30
111.0	20
AB+B	
78.0E	9
B	
79.0	5
80.1	0

614. (278)
$B=C_{10}H_8O$
β-Нафтол

$t°$	%m A
A	
122.2	100.0
117.0	95.6
A+AB	
111.0E	91.0
AB	
118.0	86.4
120.2	85.4
146.0	70.2
151.0	62.9
156.4	51.4
157.0	50.0
150.8	35.2
136.4	23.1
127.0	12.4
AB+B	
116.0E	6.0
B	
117.0	4.87
121.0	0.0

615. (210)
$B=C_{10}H_{14}O$
Тимол

$t°$	% A
A	
118.5	100
113.1	90
107.6	80
104.8	75
102.1	70
99.3	65
96.5	60
A+AB	
94.0E	56
AB	
96.8	50
95.4	45
93.4	40
90.7	35
87.7	30
83.5	25
77.5	20
69.2	15
59.6	10
AB+B	
47.5E	4.5
B	
49.6	0.0

616. (103, 253)
$B=C_{10}H_{16}O$
Камфора

$t°$	%m A
A	
121.8	100
114.2	90
107.4	80
100.6	70
92.5	60
83.0	50
74.3	40
A+B	
66.4E	30.5
B	
87.7	30
106.1	20
145.1	10
178.0	0

617. (234)
$B=C_{10}H_{16}O$
Фенхон

$t°$	% A
A	
121.3	100
A+B	
0.0E	10
B	
5.3	0

618. (103)
$B=C_{12}H_8$
Аценафтилен

$t°$	% A
A	
122.4	100.0
A+AB	
113.9E	95.6
AB	
165.5	60.1
AB+B	
90.4E	7.3
B	
93.1	0.0

619. (263)
$B=C_{12}H_9N$
Карбазол

$t°$	% A
A	
121.0	100
A+AB	
113.0E	93.3
AB	
135.5	90
162.0	80
176.6	70
183.2	59.9
AB+B	
181.5E	49.0
B	
197.8	40
211.8	30
222.7	20
230.0	10
233.1	5
236.0	0

620. (103)
$B=C_{12}H_9NO_2$
Нитроаценафтен

$t°$	% A
A	
122.4	100.0
A+B	
69.7E	55.4
B	
100.9	0.0

621. (103, 239)
$B=C_{12}H_{10}$
Аценафтен

$t°$	% A
A	
122.4	100.0
117.0	95
A+AB	
112.3E	90.7
AB	
140.8	85
150.2	80
157.7	70
160.8	59.8
155.8	50
145.6	40
129.4	30
110.4	20
99.8	15
AB+B	
87.6E	9.7
B	
92.0	5
95.2	0

622. (103)
$B=C_{12}H_{10}$
Дифенил

$t°$	% A
A	
122.4	100
114.7	95
108.6	90
88.3	80
77.3	70
66.7	60
55.1	50
A+B	
54.1E	38.6
B	
60.6	30
60.6	20
65.4	10
68.1	5
70.5	0

622.1. (274.2)
$B=C_{12}H_{10}N_2$
Азобензол

$t°$	% A
A	
121.5	100
A+B	
56.0E	32.5
B	
67	0

$t°$	% A

623. (138, 261)
B=$C_{12}H_{11}N$
Дифениламин

A	
120.0	100
A+AB	
66.0U	54
AB+B	
44.0E	30
B	
53.1	0

624. (230)
B=$C_{13}H_{10}$
Флуорен

A	
122.0	100
111.2	90
100.0	80
87.2	70
A+AB	
80.0E	65.5
AB	
83.2	60
84.0	57.9
83.6	50
AB+B	
79.5E	43.5
B	
82.9	40
92.4	30
100.7	20
108.0	10
112.5	0

625. (249)
B=$C_{13}H_{10}O$
Бензофенон

A	
121.0	100.0
A+AB	
27.2U	37.5
A+B	
20.0mE	36.0
AB+B	
27.0E	29.0
B	
47.0	0.0

626. (103, 235)
B=$C_{13}H_{12}$
Дифенилметан

A	
122.0	100
115.5	95
111.5	90
108.2	85
105.3	80
100.5	70
95.7	60
A+A_xB_y	
91.0U	53
A_xB_y	
85.0	40
76.0	30
60.0	20
48.0	15

$t°$	% A
A_xB_y+B	
24.5E	10
B	
25.6	5
26.6	0

626.1. (234.1)
B=$C_{13}H_{12}O$
Бензгидрол

A	
121.5	100
A+A_2B	
113.0E	89.0
A_2B	
131.0	72.9
A_2B+B	
54.5E	15
B	
64.5	0

627. (221)
B=$C_{14}H_{10}$
Антрацен

A	
122.5	100
117.0	95
A+AB	
109.0E	88.8
AB	
125.5	80
137.0	70
AB+B	
141.0U	62.9
B	
161.6	50
173.6	40
183.8	30
193.7	20
202.8	10
207.3	5
212.0	0

628. (103)
B=$C_{14}H_{10}$
Фенантрен

A	
122.4	100
114.1	95
107.4	90
A+AB	
93.8E	81.4
AB	
118.5	70
130.7	60
132.8	56.2
128.6	50
116.0	40
AB+B	
81.6E	23.5
B	
84.9	20
94.2	10
97.1	5
99.2	0

$t°$	% A

629. (103)
B=$C_{14}H_{12}$
Стильбен

A	
122.4	100
117.8	95
117.6	90
104.3	80
96.6	70
A+AB	
90.2E	63.7
AB+B	
92.8U	57.5
B	
99.2	50
104.7	40
109.2	30
114.4	20
118.8	10
120.4	5
122.2	0

630. (103)
B=$C_{14}H_{14}$
Дибензил

A	
122.4	100.0
A+B	
47.1E	18.7
B	
51.8	0.0

631. (103)
B=$C_{17}H_{14}$
α-Бензилнафталин

A	
122.4	100.0
117.9	95
111.8	90
106.3	85
100.7	80
92.0	70
A+AB	
87.5E	65.2
AB	
91.8	60
97.0	51.2
91.8	40
79.1	30
60.4	20
AB+B	
37.8E	8.5
B	
44.1	5
51.3	0

632. (103)
B=$C_{18}H_{18}$
Ретен

A	
122.4	100
117.5	95
114.0	90
105.3	80
A+AB	
100.7E	74.7

$t°$	% A
AB	
105.6	70
115.6	60
120.9	50.6
108.5	40
88.4	30
AB+B	
60.1E	79.8
B	
82.5	10
90.0	5
95.2	0

633. (14)
B=$C_{19}H_{13}N$
5-Фенилакридин

$t°$	%m A
A	
120.3	100.0
A+A_2B	
118.8E	97.0
A_2B+AB	
176.0U	70.0
AB	
227.7	50.0
AB+B	
169.4	22.0
B	
181.9	0.0

634. (103, 254)
B=$C_{19}H_{16}$
Трифенилметан

$t°$	% A
A	
122.0	100.0
Несмеш.	
113.5	92÷30
A+B	
86.0E	10
B	
92.0	0

635. (243)
B=$C_{19}H_{16}O$
Трифенилкарбинол

A	
122.0	100
120.0	95
117.6	90
112.1	80
A+AB	
110E	77
AB	
118.8	70
129.9	60
137.5	50
138.5	46.8
133.6	40
AB+B	
122E	34

$t°$	% A
B	
141.0	20
150.5	10
154.8	5
159.0	0

См. также 270, 319, 439, 458.1, 459, 526, 553, 1860

$C_6H_3N_3O_8$
Стифниновая кислота

635.1. (444.1)
B=$C_6H_{10}O_4$
Гликольдиацетат

$t°$	г A на 100 см³ B
20÷25	15.0

636. (110)
B=$C_7H_5N_3O_6$
2, 4, 6-Тринитро-толуол

$t°$	% A
A	
175.5	100.0
A+B	
67.5	19.3
B	
78.8	0.0

637. (110)
B=$C_8H_7N_3O_6$
2, 4, 6-Тринитро-*m*-ксилол

A	
175.5	100.0
A+B	
141.0E	61.8
B	
180.2	0.0

638. (110)
B=$C_{10}H_7Br$
α-Бромнафталин

A	
175.5	100.0
A+AB	
101.2U	43.0
AB+B	
6.2E	0.5
B	
6.4	0.0

639. (110)
B=$C_{10}H_7Br$
β-Бромнафталин

A	
175.5	100.0
A+AB	
131.7U	50.0
AB+B	
56.9E	2.2
B	
58.3	0.0

$t°$	% A

640. (110)
B=$C_{10}H_7Cl$
α-Хлорнафталин

A	
175.5	100
A+AB	
109.8U	47.5

641. (110)
B=$C_{10}H_7NO_2$
α-Нитронафталин

A	
175.5	100.0
A+B	
45.2E	15.7
B	
56.5	0.0

642. (110)
B=$C_{10}H_8$
Нафталин

A	
175.5	100.0
A+AB	
148.8E	86.4
AB	
165.5	65.7
AB+B	
79.2	4.3
B	
80.0	0.0

643. (108)
B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора

$t°$	%m A
A	
175.5	100.0
A+B	
82.6E	25.3
B	
178.0	0.0

644. (110)
B=$C_{12}H_9NO_2$
Нитроаценафтен

$t°$	% A
A	
175.5	100.0
A+B	
80.3E	52.3
B	
100.9	0.0

645. (110)
B=$C_{12}H_{10}$
Аценафтен

A	
175.5	100.0
A+AB	
136.1E	78.3
AB	
156.0	61.4
AB+B	
89.5E	10.7
B	
96.2	0.0

646. (110)
B=$C_{12}H_{10}$
Дифенил

A	
175.5	100.0
A+B	
61.5E	16.6
B	
70.5	0.0

647. (110)
B=$C_{13}H_{10}$
Флуорен

A	
175.5	100.0
A+AB	
127.5U	52.5
AB+B	
97.1E	24.4
B	
112.3	0.0

648. (110)
B=$C_{13}H_{12}$
Дифенилметан

A	
175.5	100.0
144.6	59.8÷43.0
A+B	
22.6E	2.5
B	
26.6	0.0

649. (110)
B=$C_{14}H_{10}$
Антрацен

A	
175.5	100.0
A+AB	
151.4E	84.5
AB	
176.3	56.5
AB+B	
170.1E	45.4
B	
213.0	0.0

650. (110)
B=$C_{14}H_{10}$
Фенантрен

A	
175.5	100.0
A+AB	
125.6E	70.7
AB	
132.7	56.5
AB+B	
85.7E	18.3
B	
99.2	0.0

651. (110)
B=$C_{14}H_{12}$
Стильбен

A	
175.5	100.0
A+AB	
142.4U	55
AB	
114.6E	19.2
B	
122.5	0.0

652. (110)
B=$C_{14}H_{14}$
Дибензил

A	
175.5	100.0
A+B	
50.7E	6.4
B	
51.8	0.0

653. (110)
B=$C_{17}H_{14}$
α-Бензилнафталин

A	
175.5	100.0
A+AB	
134.3U	52.9
AB+B	
47.5E	1.8
B	
51.3	0.0

654. (110)
B=$C_{18}H_{18}$
Ретен

A	
175.5	100.0
A+AB	
125.6E	66.4
AB	
135.7	51.1
AB+B	
76.2E	16.6
B	
95.2	0.0

655. (110)
B=$C_{19}H_{16}$
Трифенилметан

A	
175.5	100.0
167.4	85.5÷49.5
A+B	
94.2E	4.0
B	
92.2	0.0

См. также 554

$C_6H_3N_4O_8$
Тетранитроанилин

655.1. (444.1)
B=$C_6H_{10}O_4$
Гликольдиацетат

$t°$	г A на 100 г B
25.0	2.39

C_6H_4BrCl
o-Бромхлорбензол

656. См. стр. 299
B=C_6H_4BrCl
p-Бромхлорбензол

См. также 1854

C_6H_4BrCl
p-Бромхлорбензол

657. (59, 60)
B=$C_6H_4Br_2$
p-Дибромбензол

Смеш.	
67.0	100.0
70.0	84.3
72.5	72.0
75.0	59.3
77.5	47.0
80.0	34.5
82.5	22.0
85	9.2
87.1	0.0

См. также 1855

658. (59, 60)
B=$C_6H_4Cl_2$
p-Дихлорбензол

Смеш.	
67.0	100
65.0	86.0
62.5	70.0
60.0	59.0
57.5	48.0
55.0	34.0
52.6+	2.5
52.8	0.0

См. также 656, 1854, 1855

C_6H_4BrJ
p-Бромиодбензол

659. (349)
B=$C_6H_4Br_2$
p-Дибромбензол

Смеш.	
89.9	100
88.8	90
87.4	80
86.5	70
86 0	60
85.4	50
85.1	40
85.1+	35
85.1	30
85.4	20
86.3	10
87.1	0

660. (349)
B=$C_6H_4J_2$
p-Дииодбензол

Смеш.	
89.9	100
90.4	95
91.6	90
95.6	80
100.5	70
106.0	60
111.0	50
115.5	40
119.7	30
123.0	20
125.5	10
128.0	0

$t°$	%m A

$C_6H_4BrNO_2$
o-Бромнитробензол

661. См. стр. 299
B=$C_6H_4BrNO_2$
m-Бромнитробензол

662. См. стр. 299
B=$C_6H_4BrNO_2$
n-Бромнитробензол

663. (227)
B=$C_6H_4ClNO_2$
o-Хлорнитробензол

Смеш.		
t_L	t_S	
34.2	34.2	100
33 6		90
33.2	33.0	80
32 7		70
32.2	32.0	60
32.1		50
32.0		40
31.9		30
31.8+	31.8+	20
31.9		10
32.0	32.0	0

664. См. стр. 299
B=C_6H_6

$C_6H_4BrNO_2$
m-Бромнитробензол

665. См. стр. 299
B=$C_6H_4BrNO_2$
p-Бромнитробензол

666. (150, 288)
B=$C_6H_4ClNO_2$
m-Хлорнитробензол

Смеш.		
54.0	54.0	100
53.2	53.1	95
52.5	52.3	90
51.1	50.7	80
49.5	49.0	70
48.25	47.8	60
47.4	47.0	50
46.7	46.3	40
46.0	45.7	30
45.5	45.3	20
45.0	44.9	10
44.8	44.7	5
44.6	44.6	0

667. (150)
B=$C_6H_4FNO_2$
m-Фторнитробензол

Смеш.		
54.0	54.0	100
52.0	46 0	95
50.0	38.0	90
45.2	24.5	80
39.7	15.0	70
32.8	9.5	60
24.8	5.7	50
17.0	+2 5	40
+8.5	0.0	30
0.0	−2 5	20
−4.4+	−4.4+	9
0.0	−3.5	5
+4.1	+4 1	0

$t°$	% A

668. (150)
B=$C_6H_4JNO_2$
m-Иоднитробензол
Смеш.

t_L	t_S	
54.0		100
53.0	52.3	95
52.0	50.7	90
49.8	48.0	80
47.4	45.5	70
44.8	43.0	60
42.4	40.5	50
39.9	38.0	40
37.3	35.4	30
34.5	33 0	20
32.3+	32.3+	12.5
33.5	32.5	5
34.6	34.6	0

669. См. стр. 299
B=C_6H_6

См. также 661

$C_6H_4BrNO_2$
p-Бромнитробензол
670. (227)
B=$C_6H_4ClNO_2$
p-Хлорнитробензол

$t°$	%*m* A

A

t_L	t_S	
123.0	123.0	100

A+Смеш.

118.6	116.5	90
114.3	111.0	80
110.0	106.3	70
105.4	101.5	60
100.4	97.0	50
95.0	92.0	40
89.5	87.0	30

B+Смеш.

84.6	83.0	20
83.7	82.0	10

B

82.0	82.0	0

671. См. стр. 299
B=C_6H_6

См. также 662, 665

$C_6H_4Br_2$
o-Дибромбензол
672. См. стр. 299
B=$C_6H_4Br_2$
p-Дибромбензол

См. также 1856

$C_6H_4Br_2$
p-Дибромбензол
673. См. стр. 299
B=$C_6H_4ClNO_2$
m-Хлорнитробензол

$t°$	% A

674. (379.5)
B=$C_6H_4ClNO_2$
p-Хлорнитробензол
A

86.4	100.0

A+AB

75.0E	75.0

AB

78.1	59.9

AB+B

77.1E	30.0

B

82.4	0.0

675. (59, 60)
B=$C_6H_4Cl_2$
p-Дихлорбензол

$t°$	%*m* A

Смеш.

t_L	t_S	
87.1	87.1	100
85.4	77.5	95
83.7	72.0	90
80.0	66.0	80
76.0	62.5	70
72.0	60.1	60
67.3	58.4	50
62.9	57.1	40
59.1	56.0	30
55.8	54.8	20
53.8	53.7	10
52.8	52.8	0

См. также 1855

676. (349)
B=$C_6H_4J_2$
p-Дииодбензол

A

87.1	87.1	100
83.0		90
81.1		80

A+B

80.0		69

B

90.5	80.0	60
99.7	80.0	50
107.0	80.0	40
113.0		30
118.5		20
123.6		10
128.0		0

Тверд. B, растворимо в тверд. A, но тверд. A нерастворимо в тверд. B.

677. См. стр. 299
B=C_6H_5Br
Бромбензол

678. См. стр. 299
B=$C_6H_5NO_2$
Нитробензол

679. См. стр. 299
B=C_6H_6

$t°$	% A

680. См. стр. 299
B=C_6H_7N
Анилин

681. (49)
B=C_7H_7Br
p-Бромтолуол
A

87.05	100.0
85.9	98.6
82.9	95.7
79.6	89.9
74.8	82.2
69.5	75.4
60.1	65.0
52.3	55 0
40.7	43.0
38.5	41.0
37.4	39.2

A+Смеш.

38.5U	36.7

$t°$	% A

B+Смеш.

t_L	t_S	
36.4	36.2	36.8
34.4	34.1	33.2
32.8	30.4	22.9
30.7	27.8	15.0
28.6	27.7	7.3
28.0	27.6	5.0

B

26.5	0.0

682. См. стр. 299
B=C_7H_8

683. (100)
B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора

$t°$	%*m* A

A

87.1	100

A+B

40.0E	40.5

B

178.0	0.0

См. также 7, 22, 320, 403, 472, 496, 657, 659, 672, 1855, 1856

$C_6H_4Br_2ClN$
2-Хлор 4, 6-дибромanилин
684. (440)
B=$C_6H_4Br_3N$
2, 4, 6-Трибромanилин

Смеш.

98.0	100
102.8	80
109.0	50
115.3	20
119 5	0

$t°$	%*m* A

$C_6H_4Br_3N$
2, 4, 6-Трибромanилин
См. 684

C_6H_4ClJ
p-Хлориодбензол
685. (349)
B=$C_6H_4Cl_2$
p-Дихлорбензол
Смеш.

t_L	t_S	
53.0	53.0	100
50.5	50.0	90
48.0	47.0	80
45.0	44.0	70
42.5	42.1	60
41.0	41.0	50
41.0+	41.0+	45
41.0	41.0	40
42.9	41.5	30
46.5	43 6	20
50.2	48.0	10
52.8	52.8	0

686. (349)
B=$C_6H_4J_2$
p-Дииодбензол
Смеш.

53.0		100
57.0		95
58.5		90

Два ряда смешанных кристаллов

59.0U	59.0	85.5
66.5	59.0	80
78.5	59.0	70
88.7	59.0	60
97.4	59.0	50
105.0	59.0	40
111.3	59.0	30
117.2	59.0	20
122.5		10
128.0		0

Не смеш. в пределах 22÷86%*m* B.

$C_6H_4ClNO_2$
o-Хлорнитробензол
687. См. стр. 299
B=$C_6H_4ClNO_2$
p-Хлорнитробензол

688. См. стр. 299
B=C_6H_6

689. (225)
B=C_6H_7N
Анилин

A

32.0	100.0
27.0	88.7
20.7	75.3
14.5	63.3
9.0	55.8
+ 2.0	45.2
− 3.0	38.5
−12.0	30.1
−17.0	24.7

$t°$	%*m* A

A+B

−19E	23

B

−17.0	19.9
−13.5	14.7
−11.0	9.7
− 7.8	4.4
− 5.5	0.0

690. (101)
B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора
A

31.5	100.0

A+B

2.6E	41.5

B

178.0	0.0

См. также 60, 663

$C_6H_4ClNO_2$
m-Хлорнитробензол
691. (150)
B=$C_6H_4FNO_2$
m-Фторнитробензол

$t°$	%*m* A

Смеш.

t_L	t_S	
44.6	44.6	100
43.2	36.0	95
41.6	28.0	90
38.1	15.0	80
33.8	8.5	70
27.5	5.0	60
20.0	3.0	50
13.0	1.5	40
6.7	+ 0.5	30
+ 1.0	− 0.3	20
− 0.7+	− 0.7+	15
+ 0.4	− 0.2	10
2.5	+ 1.5	5
4.1	4.1	0

692. (150)
B=$C_6H_4JNO_2$
m-Иоднитробензол

$t°$	% A

Смеш.

t_L	t_S	
44.6	44.6	100
43.5	42.0	95
42.5	40.0	90
40.5	37.0	80
38.5	35.0	70
36.3	33.3	60
33.4	31.5	50
30.8	30.0	40
29.1	29.1	30
28.4+	28.4+	17
29.7	29.2	10
31.7	30.8	5
34.6	34.6	0

693. См. стр. 299
B=C_6H_6

$t°$	%m A

694. (259)
B=C_6H_7N
Анилин

A	
43.0	100.0
39.5	88.6
32.0	72.0
23.0	54.6
13.0	39.8
3.0	27.7
+ 0.3	24.7
− 4.0	19.3
A+B	
12.0E	12.4
B	
− 8.2	5.7
− 6.3	0.0

695. (259)
B=$C_{10}H_8$
Нафталин

A	
43.5	100.0
37.3	84.4
A+B	
23.0E	64.5
B	
33.5	55.9
46.5	43.4
60.0	28.7
70.5	13.9
80.5	0.0

696. (101)
B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора

A	
43.9	100.0
A+B	
11.5E	43.6
B	
178.0	0.0

См. также 666, 673

$C_6H_4ClNO_2$
p-Хлорнитробензол
697. См. стр. 300
B=C_6H_6

698. (259)
B=C_6H_7N
Анилин

A	
82.5	100.0
77.0	88.6
62.0	67.2
46.5	50.5
29.5	36.9
+10.0	26.7
A+B	
−15.0E	19.0
B	
−12.6	13.0
− 6.3	0.0

$t°$	%m A

699. (259)
B=$C_{10}H_8$
Нафталин

A	
80.5	100.0
71.0	82.1
53.0	59.6
43.8	51.6
A+B	
~40E	~49
B	
49.0	39.6
63.0	24.0
71.0	13.9
80.0	0.0

700. (453)
B=$C_{12}H_{11}N$
Дифениламин

A	
82.5	100.0
A+B	
27.0E	42.5
B	
54.2	0.0

См. также 670, 674, 687

$C_6H_4Cl_2$
o-Дихлорбензол
701. См. стр. 300
B=$C_6H_4Cl_2$
p-Дихлорбензол

См. также 1857

$C_6H_4Cl_2$
p-Дихлорбензол
702. (349)
B=$C_6H_4J_2$
p-Дииодбензол

A	
52.7	100
50.5	95
47.5	90
A+B	
45.0E	86
B	
57.8	80
75.5	70
86.7	60
95.5	50
102.5	40
110.0	30
116.0	20
121.3	10
128.0	0

См. также 658, 675, 685, 701, 1855, 1857

$C_6H_4Cl_2O_4S_2$
Хлористый *m*-бензолдисульфонил
703. См. стр. 300
B=$C_6H_4Cl_2O_4S_2$
Хлористый *p*-бензолдисульфонил

$t°$	%m A

704. (308)
B=$C_7H_4Cl_2O_3S$
симм.-Дихлор-*m*-сульфобензойная кислота

20.4	0
12.9	10
9.0	15

См. также 1858

$C_6H_4Cl_2O_4S_2$
Хлористый *p*-бензолдисульфонил
705. (308)
B=$C_7H_4Cl_2O_3S$
симм.-Дихлор-*p*-сульфобензойная кислота

20.4	0
14.6	8.2

См. также 703, 1859

$C_6H_4FNO_2$
o-Фторнитробензол
706. (166)
B=$C_6H_4FNO_2$
p-Фторнитробензол

$t°$	% A
A	
− 8.0	100.0
B	
+18.1	13.0
23.5	4.9
26.4	0.0

$C_6H_4FNO_2$
m-Фторнитробензол
См. 667, 691

$C_6H_4FNO_2$
p-Фторнитробензол
См. 552, 706

$C_6H_4JNO_2$
o-Иоднитробензол
707. См. стр. 300
B=$C_6H_4JNO_2$
p-Иоднитробензол

$C_6H_4JNO_2$
m-Иоднитробензол
См. 668, 692

$C_6H_4J_2$
p-Дииодбензол
См. 660, 676, 686, 702

$C_6H_4N_2O_4$
o-Динитробензол
708. См. стр. 300
B=$C_6H_4N_2O_4$
m-Динитробензол

709. См. стр. 300
B=C_6H_6

$t°$	%m A

710. (259)
B=C_6H_7N
Анилин

A	
116.5	100.0
108.0	82.9
92.0	64.2
73.0	44.5
54.0	29.0
37.0	19.8
+12.0	9.7
A+B	
−11.0E	~4.8
B	
− 8.5	3.5
− 5.5	0.0

711. (247)
B=C_6H_7NO
m-Аминофенол

$t°$	% A
A	
115.7	100.0
A+B	
89.0E	55.0
B	
118.0	0.0

712. (264)
B=$C_6H_8N_2$
o-Фенилендиамин

A	
115.0	100.0
A+B	
74.1E	48.0
B	
99.8	0.0

713. (264)
B=$C_6H_8N_2$
m-Фенилендиамин

A	
115.0	100.0
A+B	
42.0E	26.0
B	
62.0	0.0

714. См. стр. 300
B=$C_7H_5N_3O_6$
2, 4, 6-Тринитротолуол

716. См. стр. 300
B=$C_7H_6N_2O_4$
2, 4-Динитротолуол

717. (258)
B=$C_7H_6O_2$
m-Оксибензальдегид

A	
115.0	100.0
A+B	
84.0E	44.0
B	
105.0	0.0

$t°$	% A

718. (256)
B=C_7H_9N
p-Толуидин

A	
114.8	100.0
A+B	
31.5E	26.0
B	
42.5	0.0

719. См. стр. 300
B=$C_{10}H_8$
Нафталин

720. См. стр. 300
B=$C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

721. См. стр. 300
B=$C_{10}H_9N$
β-Нафтиламин

722. (265)
B=$C_{12}H_9N$
Карбазол

A	
116.5	100
111.0	90
A+B	
107.0E	85
B	
125.0	80
153.3	70
174.3	60
190.1	50
203.0	40
214.1	30
223.2	20
230.5	10
236.0	0

723. См. стр. 300
B=$C_{12}H_{10}$
Аценафтен

724. См. стр. 300
B=$C_{13}H_{10}$
Флуорен

725. (252)
B=$C_{14}H_{10}$
Антрацен

A	
116.5	100
A+B	
110.0E	87.5
B	
130.0	80
149.5	70
162.6	60
174.3	50
183.9	40
192.5	30
200.1	20
206.5	10
212.5	0

726. См. стр. 300
B=$C_{14}H_{10}$
Фенантрен

$t°$	% A
727. (243)	
B=$C_{19}H_{16}O$	
Трифенилкарбинол	
A	
116.5	100.0
A+B	
102.0E	67.0
B	
159.5	0.0

См. также 73, 555

$C_6H_4N_2O_4$
m-Динитробензол

728.
B=C_6H_5Br
Бромбензол
См. (485), стр. 131

729. (430)
B=$C_6H_5NO_2$
Нитробензол

$t°$	% B
5.22	100
4.35	98
3.42	96
2.41	94
1.47	92
0.55	90

730. См. стр. 300
B=C_6H_6

732. (82)
B=$C_6H_6N_2O_2$
m-Нитроанилин

$t°$	$\%_m$ A
A	
90.2	100.0
83.7	90.0
76.1	70.0
63.3	65.0
A+B	
60.0E	61.5
B	
62.5	60.0
69.6	55.0
73.5	50.0
78.0	45.0
83.6	40.0
93.5	30.0
100.5	20.0
107.5	10.0
114.0	0.0

733. (222)
B=C_6H_7N
Анилин

$t°$	% A
A	
91.0	100.0
85.5	91.1
80.0	81.8
65.0	66.0
53.0	54.6
A+AB	
41.5U	46.2

$t°$	$\%_m$ A
AB	
39.0	39.0
37.0	31.8
26.5	20.8
+14.0	13.3
− 2.0	6.6
AB+B	
− 8.0E	4.2
B	
− 6.0	1.5
− 5.5	0.0

734. (247)
B=C_6H_7NO
m-Аминофенол

$t°$	% A
A	
89.0	100.0
A+B	
74.5E	77.0
B	
118.0	0.0

735. (264)
B=$C_6H_8N_2$
o-Фенилендиамин

$t°$	% A
A	
89.0	100.0
$A+A_3B_2$	
58.0E	71
A_3B_2	
58.0	70.0
A_3B_2+B	
58.0E	65
B	
99.8	0.0

736. (264)
B=$C_6H_8N_2$
m-Фенилендиамин

$t°$	% A
A	
89.0	100.0
$A+AB_2$	
36E	50
AB_2	
36	43.8
AB_2+B	
36E	40
B	
61.9	0

737. (264)
B=$C_6H_8N_2$
p-Фенилендиамин

$t°$	% A
A	
89.0	100.0
A+B	
74.0E	78.0
B	
138.0	0.0

738. См. стр. 300
B=$C_7H_5N_3O_6$
2, 4, 6-Тринитротолуол

$t°$	% A
739. См. стр. 300	
B=$C_7H_6N_2O_4$	
2, 4-Динитротолуол	

740. (258)
B=$C_7H_6O_2$
m-Оксибензальдегид

$t°$	% A
A	
87.5	100.0
A+B	
63.0E	66.0
B	
105.0	0.0

741. См. стр. 300
B=$C_7H_7NO_2$
p-Нитротолуол

742. (256)
B=C_7H_9N
p-Толуидин

$t°$	% A
A	
89.0	100.0
A+B	
16.0E	48.5
B	
42.5	0.0

743. См. стр. 300
B=C_8H_9NO
Ацетанилид

744. (222, 354)
B=$C_{10}H_8$
Нафталин

$t°$	$\%_m$ A
A	
87.5	100
84.2	95
80.8	90
73.3	80
64.5	70
A+AB	
50.5E	58
AB	
50.8	50
AB+B	
50.3E	40
B	
59.6	30
67.3	20
74.2	10
77.3	5
80.1	0

745. (237)
B=$C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

$t°$	% A
A	
90.0	100
81.0	90
71.0	80
A+AB	
57.0E	69.0

$t°$	% A
AB	
63.2	60
63.8	54
63.6	50
58.7	40
47.5	30
AB+B	
33.0E	20.5
B	
41.8	10
48.0	0

746. (237)
B=$C_{10}H_9N$
β-Нафтиламин

$t°$	% A
A	
90.0	100.0
82.2	90
72.0	80
60.0	70
A+AB	
51.8E	63.8
AB+B	
53.2U	56
B	
65.0	50
80.0	40
90.5	30
97.5	20
103.5	10
109.0	0

747. (101)
B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора

$t°$	$\%_m$ A
A	
90.1	100.0
A+B	
50.5E	38.5
B	
178.0	0.0

748. (265)
B=$C_{12}H_9N$
Карбазол

$t°$	% A
A	
88.0	100
76.0	90
A+B	
72.0E	87
B	
104.5	80
137.5	70
162.0	60
182.0	50
198.0	40
211.0	30
221.5	20
230.0	10
236.0	0

$t°$	% A
749. (132, 239)	
B=$C_{12}H_{10}$	
Аценафтен	
A	
89.4	100
85.7	95
82.0	90
74.3	80
A+AB	
66.3E	70.5
AB	
71.0	60
72.3	48.5
AB+B	
69.0E	39.5
B	
75.0	30
81.5	20
87.9	10
94.5	0

750. (132)
B=$C_{12}H_{11}N$
Дифениламин

$t°$	% A
A	
89.4	100.0
A+B	
30.0E	39.0
B	
52.5	0.0

751. См. стр. 300
B=$C_{13}H_{10}$
Флуорен

752. (252)
B=$C_{14}H_{10}$
Антрацен

$t°$	% A
A	
89.5	100
A+B	
84.0E	92
B	
127.2	80
148.5	70
164.5	60
176.5	50
186.7	40
195.6	30
202.3	20
208.0	10
213.0	0

753. См. стр. 300
B=$C_{14}H_{10}$
Фенантрен

754. (243)
B=$C_{19}H_{16}O$
Трифенилкарбинол

$t°$	% A
A	
89.0	100.0
A+B	
82.0E	82.0
B	
159.5	0.0

См. также 43, 74, 271, 387, 391, 404, 465, 466, 556, 583, 708

$t°$	%m B
$C_6H_4N_2O_4$	
p-Динитробензол	
755. (228)	
B=C_6H_6	
B	
5.2	0.0
A+B	
4.8E	0.6
A	
28.0	1.7
80.9 $t°_{кип.}$	8.0

$t°$	% A
756. (259)	
B=C_6H_7N	
Анилин	
A	
143.5	61.0
131.0	51.1
117.0	42.4
102.0	34.4
72.0	22.6
36.5	12.5
15.0	9.0

$t°$	% A
757. (264)	
B=$C_6H_8N_2$	
o-Фенилендиамин	
A	
170.0	100.0
A+B	
84.3E	35.0
B	
100.0	0.0

$t°$	% A
758. (264)	
B=$C_6H_8N_2$	
m-Фенилендиамин	
A	
170.0	100.0
A+B	
55.0E	19.0
B	
62.0	0.0

$t°$	% A
759. (264)	
B=$C_6H_8N_2$	
p-Фенилендиамин	
A	
170.0	100.0
A+AB_2	
112E	47.5
AB_2	
~114.0	43.7
AB_2+B	
112.0E	38.5
B	
138.0	0.0

$t°$	% A
760. (258)	
B=$C_7H_6O_2$	
m-Оксибензальдегид	
A	
171.0	100.0
A+B	
91.0E	20.0
B	
105.0	0.0

$t°$	% A
761. (256)	
B=C_7H_9N	
p-Толуидин	
A	
169.5	100.0
A+B	
36.5E	16.0
B	
42.5	0.0

$t°$	%m A
762. (259)	
B=$C_{10}H_8$	
Нафталин	
A	
170.5	100.0
161.0	86.6
150.0	70.7
130.0	52.7
A+AB	
117.5U	54.9
AB	
116.5	40.0
109.5	26.5
98.8	18.7
AB+B	
76.5E	7.0
B	
79.0	2.7
80.0	0.0

$t°$	% A
763. (237)	
B=$C_{10}H_9N$	
α-Нафгиламин	
A	
169.5	100
160.5	90
151.0	80
141.0	70
129.0	60
114.5	50
A+AB	
81.8U	39
AB	
76.5	30
58.5	20
AB+B	
40.0E	13
B	
41.9	10
48.0	0

$t°$	% A
764. (237)	
B=$C_{10}H_9N$	
β-Нафтиламин	
A	
169.5	100
161.2	90
152.5	80
143.0	70
131.3	60
117.0	50
A+AB	
91.0U	40.5
AB+B	
87.8E	32.5
B	
97.0	20
103.3	10
109.0	0

$t°$	% A
765. (265)	
B=$C_{12}H_9N$	
Карбазол	
A	
171.5	100
165 5	90
158.3	80
A+B	
143.0E	66.5
B	
159.0	60
182.5	50
202.5	40
217.5	30
227.0	20
232.2	10
236.0	0

766. См. стр. 300
B=$C_{12}H_{10}$
Аценафтен

767. См. стр. 300
B=$C_{13}H_{10}$
Флуорен

768. См. стр. 300
B=$C_{14}H_{10}$
Антрацен

$t°$	% A
769. (228)	
B=$C_{14}H_{10}$	
Фенантрен	
A	
172.0	100
A+AB_3	
79.0E	28
AB_3	
81.0	24
AB_3+B	
80.0E	23
B	
103.0	0

$t°$	% A
770. (243)	
B=$C_{19}H_{16}O$	
Трифенилкарбинол	
A	
171.0	100.0
A+B	
132.0E	36.0
B	
159.5	0.0

См. также 75

$t°$	% A
$C_6H_4N_2O_5$	
2, 3-Динитрофенол	
771. (423)	
B=C_6H_6	
145.1	100
138.2	90
125.1	80
118.9	70
113.5	60
108.5	50
103.2	40
97.2	30
88.6	20
74.3	10

$t°$	% A
$C_6H_4N_2O_5$	
2, 4-Динитрофенол	
772. См. стр. 300	
B=$C_6H_5NO_3$	
o-Нитрофенол	
773. (423)	
B=C_6H_6	
112.9	100
102.3	90
94.5	80
87.7	70
82.0	60
75.8	50
69.0	40
61.2	30
49.0	20

$t°$	%m A
774. (224)	
B=C_6H_7N	
Анилин	
A	
110.5	100
106.0	90
100.0	80
92.5	70
84.0	60
79.7	55
A+AB	
74.0U	50
AB	
73.8	45
73.4	40
70.7	30
62.5	20
45.5	10
+24.0	5
AB+B	
− 7.0E	1.5
B	
− 6.3	0.0

$t°$	% A
775. (272)	
B=$C_6H_8N_2$	
o-Фенилендиамин	
A	
110.0	100.0
A+AB	
83.5E	74.0
AB	
73.0	63
AB+B	
72.0E	43.0
B	
100.2	0.0

$t°$	% A
776. (272)	
B=$C_6H_8N_2$	
m-Фенилендиамин	
A	
111.0	100.0
A+AB	
91.5E	75.0
AB	
100.0	63
AB+B	
53.0E	19.0
B	
62.0	0.0

$t°$	% A
777. (272)	
B=$C_6H_8N_2$	
p-Фенилендиамин	
A	
110.0	100.0
A+A_3B	
107.0E	97.0
A_3B	
118.0	83.6
A_3B+A_2B	
109.0U	74.0
A_2B+B	
88.5E	37.5
B	
138.5	0.0

$t°$	%m A
778. (258)	
B=$C_7H_6O_2$	
m-Оксибензальдегид	
A	
112.0	100.0
A+AB	
78.0	63.0
AB	
78.5	60.0
AB+B	
78.0E	43.0
B	
105.0	0.0

$t°$	%m A
779. (208)	
B=$C_7H_8O_2$	
Диметилпирон	
A	
114.0	100
111.7	95
108.6	90
104.8	85
100.3	80
95.1	75
89.1	70
80.3	65
A+AB	
73.0E	61.5

$t°$	$\%_m$ A
AB	
77.4	55
78.4	50
AB+B	
77.3E	44
B	
87.3	40
97.2	35
105.8	30
112.5	25
117.9	20
122.7	15
126.6	10
132.1	0

780. (249)
B=C_8H_8O
Ацетофенон

$t°$	% A
A	
110.0	100.0
A+B	
12.0E	21.0
B	
20.5	0.0

781. См. стр. 300
B=C_8H_9NO
Ацетанилид

781.1. (274.1)
B=$C_9H_8O_2$
Коричная кислота

$t°$	$\%_m$ A
A	
112.0	100
A+AB?	
91.0E	70.0
AB?	
91.0	
AB?+B	
91.0U	59.0
B	
133.0	0

782. (222, 410)
B=$C_{10}H_8$
Нафталин

$t°$	$\%_m$ A
A	
111.4	100
105.8	90
99.8	80
93.3	70
A+AB	
88.5E	63.5
AB	
90.1	60
92.0	50
91.3	40
87.4	30
78.2	20
AB+B	
71.5E	14.8
B	
74.6	10
80.1	0

$t°$	% A
783. (237)	
B=$C_{10}H_9N$	
α-Нафтиламин	
A	
109.0	100
104.8	90
96.5	80
A+AB	
90.0E	74
AB	
97.2	70
104.5	56.3
103.8	50
98.7	40
88.8	30
74.0	20
51.2	10
AB+B	
42.0E	7
B	
48.0	0

784. (237)
B=$C_{10}H_9N$
β-Нафтиламин

$t°$	% A
A	
109.0	100
103.5	90
95.2	80
84.6	70
A+AB	
72.0E	60.5
AB	
72.3	56.3
AB+B	
72.0E	49.5
B	
81.7	40
90.5	30
97.8	20
103.8	10
109.0	0

785. (108, 253)
B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора

$t°$	$\%_m$ A
A	
111.4	100.0
A+B	
69.3E	30.7
B	
178.0	0.0

786. (234)
B=$C_{10}H_{16}O$
Фенхон

$t°$	% A
A	
111.0	100.0
A+B	
2.0E	6.0
B	
5.3	0.0

$t°$	% A
787. (238)	
B=$C_{11}H_{12}N_2O$	
Антипирин	
A	
110.5	100.0
vis.	
60÷58	62.2÷38.9
B	
109.8	0.0

788. (263)
B=$C_{12}H_9N$
Карбазол

$t°$	% A
A	
110.0	100
103.5	90
A+B	
98.6E	83
B	
141.5	70
165.0	60
184.0	50
199.2	40
211.0	30
220.8	20
229.0	10
236.5	0

789. (239)
B=$C_{12}H_{10}$
Аценафтен

$t°$	% A
A	
110.0	100.0
A+AB	
83.0E	68.0
AB	
86.0	54.4
AB+B	
74.0E	29.0
B	
90.5	0.0

789.1. (274.2)
B=$C_{12}H_{10}N_2$
Азобензол

$t°$	% A
A	
112.0	100
A+B	
54.0E	28.0
B	
67	0

790. (261)
B=$C_{12}H_{11}N$
Дифениламин

$t°$	% A
A	
108.0	100.0
A+B	
41.6E	28.0
B	
52.0	0.0

791. См. стр. 300
B=$C_{13}H_{10}$
Флуорен

$t°$	% A
792. (249)	
B=$C_{13}H_{10}O$	
Бензофенон	
A	
110.0	100.0
A+B	
35.0E	20.0
B	
47.0	0.0

792.1. (234.1)
B=$C_{13}H_{12}O$
Бензгидрол

$t°$	% A
A	
112.5	100
A+B	
51.0E	19.0
B	
64.5	0

793. См. стр. 300
B=$C_{14}H_{10}$
Антрацен

794. (241)
B=$C_{14}H_{10}$
Фенантрен

$t°$	% B
B	
103	100.0
96	89.4
90	83.3
83	75.9
68	61.6
A+B	
61.5E	56.5
A	
67	51.7
82	39.7
96	23.9
101	15.1
107	7.0
111	0.0

См. также 440, 458.2, 459.1, 476, 584

$C_6H_4N_2O_5$
2, 6-Динитрофенол
796. (423)
B=C_6H_6

$t°$	% A
62.2	100
52,4	90
45.3	80
39.2	70
33.8	60
28.9	50
23.7	40

$C_6H_4N_2O_5$
3, 4-Динитрофенол
797. (423)
B=C_6H_6

$t°$	% A
134.7	100
125.2	90
118.8	80
115.2	70
112.7	60
110.5	50
108.9	40
107.2	30
102.8	20
93.5	10

См. также 1860

$C_6H_4N_2O_6$
2, 4-Динитрорезорцин
798. (108)
B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора

$t°$	$\%_m$ A
A	
142.7	100.0
A+B	
47.2E	29.0
B	
178.0	0.0

$C_6H_4N_4O_6$
Пикрамид
799. (197)
B=$C_{10}H_8$
Нафталин

$t°$	% A
A	
185.2	100.0
A+AB	
157.6E	84.6
AB	
168.8	64
AB+B	
75.8E	10.5
B	
80.0	0.0

$C_6H_4N_2O_5$
2, 5-Динитрофенол
795. (423)
B=C_6H_6

$t°$	% A
105.6	100
95.4	90
87.0	80
80.3	70
74.5	60
68.6	50
61.7	40
58.7	30
49.0	20
20.0	10

$t°$	% A

800. (107)
B=$C_{12}H_{10}$
Аценафтен

A	
185.2	100.0
A+AB	
178.1E	93.2
AB	
195.4	59.6
AB+B	
93.6E	4.4
B	
96.2	0.0

801. (107)
B=$C_{13}H_{10}$
Флуорен

A	
185.2	100.0
A+AB	
127.5U	53.0
AB+B	
96.3E	19.8
B	
112.3	0.0

802. (107)
B=$C_{14}H_{10}$
Антрацен

A	
185.2	100.0
A+AB	
149.6E	74.5
AB	
158.8	56.1
AB+B	
152.3E	50.3
B	
213.0	0.0

803. (107)
B=$C_{14}H_{10}$
Фенантрен

A	
185.2	100.0
A+AB	
147.1E	70.4
AB	
160.2	56.1
AB+B	
93.4E	15.7
B	
99.2	0.0

804. (107)
B=$C_{18}H_{18}$
Ретен

A	
185.2	100.0
A+AB	
124.3	52.0
AB	
125.1	49.3
AB+B	
76.7E	12.3
B	
95.2	0.0

См. также 585

$t°$	% A

$C_6H_4O_2$
p-Хинон
805. (266)
B=$C_6H_5NO_2$
Нитробензол

100	75.6
80	48.8
60	34.2
40	23.5

См. также 1860

806. (266)
B=$C_6H_6O_2$
Гидрохинон

A	
114.5	100
A+AB	
107.0E	97
AB	
140.0	90
153.0	80
161.0	70
166.7	60
169.0	50
165.5	40
158.0	30
AB+B	
150.0E	22
B	
161.0	10
165.0	5
169.0	0

(A метастабилен)

A	
114.5	100
107.0m	90
97.5m	80
86.5m	70
A+AB	
75mE	62
AB	
105.0m	59
135.0m	55
~168m	~45
165.5m	40
158.0m	30
AB+B	
150.0E	22
B	
161.0	10
165.0	5
169.0	0

См. также 1860

807. (266)
B=$C_{10}H_8$
Нафталин

A	
115.0	100
A+B	
58.0E	34
B	
80.0	0

$t°$	% A

808. (266)
B=$C_{10}H_8O$
β-Нафтол

A	
116.0	100
113.5	95
110.0	90
102	80
93.0	70
A+AB	
81.0E	58
AB	
84.5	50
85.3	42.8
AB+B	
79.0E	29
B	
95.0	20
111.0	10
117.0	5
122.0	0

См. также 1860

809. (266)
B=$C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

A	
116.0	100
113.0	95
109.5	90
100.5	80
91.0	70
80.5	60
74.5	55
67.8	50
A+AB	
59.0E	44
AB	
59.0	43
59.0	40
49.0	30
38.0	20
AB+B	
27.0E	17
B	
37.0	10
43.5	5
49.0	0

См. также 1860

810. (266)
B=$C_{12}H_{10}$
Аценафтен

A	
115.0	100
A+B	
67.0E	37
B	
93.0	0

811. (266)
B=$C_{12}H_{11}N$
Дифениламин

A	
115.0	100
A+B	
32.0E	24
B	
54.0	0

$t°$	% A

812. (266)
B=$C_{13}H_{10}$
Флуорен

A	
115.0	100
A+B	
72.0E	41
B	
111.0	0

813. (266)
B=$C_{14}H_{10}$
Антрацен

A	
115.0	100
A+AB	
102.5E	86
AB	
196.0	37.7
AB+B	
189.0E	25
B	
213.0	0

См. также 1860

814. (266)
B=$C_{14}H_{10}$
Фенантрен

A	
115.0	100
A+B	
61.0E	30
B	
98.0	0

815. (266)
B=$C_{19}H_{16}$
Трифенилметан

A	
115.0	100
A+B	
69.0E	22
B	
90.0	0

816. (266)
B=$C_{19}H_{16}O$
Трифенилкарбинол

A	
116.0	100
A+B	
93.0E	39
B	
161.0	0

См. также 123, 1860

C_6H_5Br
Бромбензол
817. (364)
B=C_6H_5Cl
Хлорбензол

$t°$		% A
Смеш.		
t_L	t_S	
−28.1	−28.1	100
−30.5	−31.1	90
−33.1	−33.9	80
−35.0	−36.3	70
−36.8	−38.3	60
−38.7	−39.8	50
−40.1	−41.4	40
−41.2	−42.4	30
−42.3	−43.2	20
−43.3	−43.9	10
−44.0	−44.0	0

818. (364)
B=C_6H_5F
Фторбензол

Смеш.		
−28.1	−28.1	100
−35.3	−38.0	90
−42.5	−48.5	80
−49.7	−58.5	70
−57.0	−62.5	60
−62.5E	−62.5E	52.5
−57.2	−62.5	40
−53.1	−62.5	30
−48.9	−62.5	20
−44.7	−50.5	10
−40.5	−40.5	0

819. (364)
B=C_6H_5J
Иодбензол

Смеш.		
−28.1	−28.1	100
−29.6	−32.0	90
−32.1	−35.0	80
−35.5	−36.3	70
−36.5+	−36.5+	65
−35.5	−36.2	60
−32.9	−35.5	50
−31.7	−34.5	40
−31.0	−33.3	30
−30.4	−32.2	20
−29.7	−30.8	10
−29.0	−29.0	0

820. (428)
B=$C_6H_5NO_3$
o-Нитрофенол

$t°$	% A
44.9	0
42.5	5
40.1	10
35.6	20
31.3	30
26.2	40
20.6	50

821. (428)
B=$C_6H_5NO_3$
p-Нитрофенол

114.0	0
109.0	5
105.3	10
99.5	20
94.5	30
90.0	40
87.2	50
83.7	60
78.0	70

См. также 677, 728

C_6H_5BrO
o-Бромфенол
822. См. стр. 300
B=C_6H_5BrO
p-Бромфенол

C_6H_5Cl
Хлорбензол
823. (364)
B=C_6H_5F
Фторбензол

t°	% A

Смеш.

t_L	t_S	
−44.0	−44.0	100
−48.2	−52.0	90
−52.8	−60.8	80
−58.2	−71.0	70
−64.6	−71.0	60
−71.0E	−71.0E	52
−62.6	−71.0	40
−56.0	−71.0	30
−50.2	−64.5	20
−45.1	−50.5	10
−40.5	−40.5	0

824. (364)
B=C_6H_5J
Иодбензол

Смеш.

−44.0	−44.0	100
−45.7	−47.9	90
−48.2	−49.7	80
−50.1	−50.7	70
−51.5+	−51.5+	57
−51.1	−51.2	50
−48.9	−49.6	40
−45.7	−47.4	30
−41.6	−44.5	20
−35.8	−39.9	10
−29.0	−29.0	0

825. См. стр. 300
B=C_7H_5ClO
Хлористый бензоил

826. (364)
B=C_7H_5N
Цианбензол

Смеш.

−44.0	−44.0	100
−48.4	−51.6	90
−54.4	−63.0	80
−63.7E	−63.7E	66.5
−56.1	−63.7	60
−45.5	−63.7	50
−36.5	−55.0	40
−28.9	−40.5	30
−22.4	−29.0	20
−16.9	−20.0	10
−12.1	−12.1	0

827. См. стр. 301
B=$C_{10}H_8$
Нафталин

t°	%*m* A

827.1 (475)
B=$C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

−4.0	80
+7.5	70
14.5	60
20.0?	50
24.0?	40
29.0?	30
37.4	20
43.2	10
46.3	5
49.4	0

827.2. (475)
B=$C_{10}H_9N$
β-Нафтиламин

4.5	97.5
27.0	95
43.5	90
61.0	80
71.0	70
79.0	60
85.5	50
91.0	40
96.0	30
100.5	20
105.0	10
108.0	5
110.6	0

828. (475)
B=$C_{12}H_9N$
Карбазол

t°	*г* B на 100 *г* A
20.0	0.55
30.0	0.76
40.0	1.07
50.0	1.45
60.0	2.0
70.0	2.75
80.0	3.7
100.0	7.0

829. См. стр. 300
B=$C_{12}H_{10}$
Аценафтен

830. См. стр. 301
B=$C_{13}H_{10}$
Флуорен

831. См. стр. 301
B=$C_{14}H_{10}$
Антрацен

832. См. стр. 301
B=$C_{14}H_{10}$.
Фенантрен

См. также 290.1, 817

t°	%*m* A

$C_6H_5ClN_2O_2$
1-Амино-2-нитро-4-хлоранилин
833. (62)
B=$C_6H_5ClN_2O_2$
1-Амино-3-нитро-4-хлоранилин

A

115.7	100

A+B

73.6E	45

B

102.7	0

C_6H_5ClO
o-Хлорфенол
834. См. стр. 301
B=C_6H_5ClO
p-Хлорфенол

835. (429)
B=C_6H_6

t°	% A

A

+ 7.0	100
− 0.2	90
− 7.0	80
−13.3	70

A+B

−19.5E	61.5

B

−13.6	50
− 9.3	40
− 5.3	30
− 1.4	20
+ 2.2	10
5.4	0

836. (53)
B=C_6H_7N
Анилин

t°	%*m* A

A

+ 8.0	100.0

A+AB

− 1.75E	83.8

AB

+29.4	50.0

AB+B

−12.0E	9.7

B

− 6.5	0.0

837. (53)
B=$C_8H_{11}N$
Диметиланилин

A

+ 8.0	100.0

A+AB

− 2.8E	84.0

AB

+16.7	50.0

AB+B

− 4.5E	12.5

B

+ 1.0	0.0

t°	%*m* A

838. (53)
B=C_9H_7N
Хинолин

A

+ 8.0	100.0

A+AB

−10.9E	79.1

AB

+47.4	50.0

AB+B

−27.6E	9.6

B

−19.5	0.0

839. (53)
B=$C_{13}H_{13}N$
Дифенилметиламин

A

+ 8.0	100

A+B

−29.1E	43.6

B

− 9.6	0.0

См. также 370, 508

C_6H_5ClO
m-Хлорфенол
840. (429)
B=C_6H_6

t°	% A

A

32.5	100
24.8	90
17.4	80
10.6	70
+ 5.0	60
− 0.3	50

A+B

− 7.0E	39.7

B

− 4.0	30
− 1.0	20
+ 2.3	10
5.4	0

C_6H_5ClO
p-Хлорфенол
841. (429)
B=C_6H_6

A

41.0	100
33.0	90
25.5	80
18.9	70
12.6	60
+ 5.7	50

A+B

− 5.5E	37.5

B

− 3.3	30
− 0.4	20
+ 2.5	10
5.4	0

См. также 834

t°	% A

$C_6H_5Cl_2N$
2, 4-Дихлоранилин
842. (138)
B=$C_{12}H_{11}N$
Дифениламин

A

59.5	100

A+B

~30E	44

B

52.9	0

C_6H_5F
Фторбензол
843. (364)
B=C_6H_5J
Иодбензол

t°	% A

Смеш.

t_L	t_S	
−40.5	−40.5	100
−42.6	−47.0	90
−45.3	−53.5	80
−48.4	−60.0	70
−51.7	−60.5	60
−55.0	−60.5	50
−58.1	−60.5	40
−60.5E	−60.5E	32.5
−48.4	−53.0	20
−38.7	−41.0	10
−29.0	−29.0	0

См. также 818, 823

C_6H_5J
Иодбензол
См. 819, 824, 843

C_6H_5JO
o-Иодфенол
844. См. стр. 301
B=C_6H_5JO
p-Иодфенол

C_6H_5NO
Нитрозобензол
845. (201)
B=$C_6H_5NO_2$
Нитробензол

t°	% A

A

68.0	100
61.5	90
54.5	80
47.5	70
40.0	60
32.5	50
24.5	40
16.5	30
8.0	20

A+B

0.0	10

B

5.0	0

$t°$	%m A

846. (220)
$B=C_6H_7N$
Анилин

A	
63.5	100
59.0	90
53.9	80
48.2	70
41.7	60
33.5	50
22.7	40
+ 7.8	30
A+B	
−13.0E	19
B	
− 9.5	10
− 6.0	0

$C_6H_5NO_2$
Нитробензол
848. См. стр. 301
$B=C_6H_6$

850. См. стр. 301
$B=C_6H_6N_2O_2$
o-Нитроанилин

851. См. стр. 301
$B=C_6H_6N_2O_2$
m-Нитроанилин

852. См. стр. 301
$B=C_6H_6N_2O_2$
p-Нитроанилин

853. См. стр. 301
$B=C_6H_6O$
Фенол

854. (344)
$B=C_6H_6O_2$
Резорцин

110.4	0
104.5	10
98.0	20
90.8	30
83.4	40
75.6	50
67.2	60
57.7	70
46.0	80
29.0	90

855. (222)
$B=C_6H_7N$
Анилин

A	
+ 2.8	100.0
− 6.1	86.3
−14.7	69.5
−20.4	57.0
−24.1	50.6
A+B	
−29.8E	41.0
B	
−22.3	28.9
−15.6	16.0
− 6.1	0.0

$t°$	% A

857. См. стр. 301
$B=C_7H_5ClO$
Хлористый бензоил

858. См. стр. 301
$B=C_7H_6O_2$
Бензойная кислота

859. (430)
$B=C_7H_7NO_2$
o-Нитротолуол

5.22	100
4.25	98
3.18	96
2.07	94
1.04	92
0.0	90

860. (430)
$B=C_7H_7NO_2$
p-Нитротолуол

5.22	100
4.14	98
3.06	96
2.00	94
+0.95	92
−0.22	90

861. См. стр. 301
$B=C_{10}H_8$
Нафталин

862. (86, 413)
$B=C_{10}H_{20}O$
Ментол

$t°$	%m A
A	
5.7	100.0
2.9	93.7
A+B	
2.6E	91.2
B	
10.2	88
16.2	81.7
22.0	70.1
23.8	61.2
25.7	51.7
27.4	41.6
29.5	31.2
31.9	21.1
35.2	11.2
40.3	3.6
42.0	0.0

863. См. стр. 301
$B=C_{12}H_9N$
Карбазол

864. См. стр. 301
$B=C_{12}H_{10}$
Аценафтен

$t°$	%m A

865. (413)
$B=C_{12}H_{18}O_8$
Диэтилдиацетилтартрат

A	
5.7	100.0
0.0	90.02
A+B	
− 1.65E	86.68
B	
+13.4	77.22
24.4	67.72
34.55	55.86
43.0	41.99
50.0	29.55
56.0	18.21
60.9	9.57
67.0	0.0

866. См. стр. 301
$B=C_{13}H_{10}$
Флуорен

867. См. стр. 301
$B=C_{14}H_8O_2$
Антрахинон

868. См. стр. 301
$B=C_{14}H_{10}$
Антрацен

868.1. См. стр. 301
$B=C_{14}H_{10}$
Фенантрен

868.2. (48)
$B=C_{14}H_{14}N_2O_3$
p-Азоксианизол

A	
5.4	100
A+B	
3.2E	96.9
B	
17.0	95
39.5	90
60.5	80
73.5	70
83.0	60
91.0	50
98.0	40
103.5	30
109.0	20
113.5	10
118.0	0

См. также 23, 242, 273, 290.2, 678, 729, 805, 820, 845, 1860

$C_6H_5NO_3$
o-Нитрофенол
869. См. стр. 301
$B=C_6H_5NO_3$
m-Нитрофенол

См. также 1861

870. См. стр. 301
$B=C_6H_5NO_3$
p-Нитрофенол

См. также 1861

$t°$	% A

871. (48, 71)
$B=C_6H_6$

A	
44.0	100
40.3	95
37.0	90
30.5	80
24.1	70
18 5	60
12.5	50
+ 5.6	40
− 1.5	30
− 2.5	20
+ 1.6	10
3.5	5
5.5	0

872. (259)
$B=C_6H_7N$
Анилин

$t°$	%m A
A	
46.0	100.0
38.0	83.3
27.0	63.2
17.5	50.0
+10.0	39.4
− 2.5	26.1
A+B	
−13.5E	14.2
B	
−10.5	8.4
− 6.3	0.0

873. (247)
$B=C_6H_7NO$
m-Аминофенол

$t°$	% A
A	
44.5	100
A+B	
43.5E	98
B	
118.0	0

874. (257)
$B=C_6H_8N_2$
o-Фенилендиамин

A	
45.2	100
A+B	
38.8E	91
B	
53.5	80
64.0	70
72.0	60
78.3	50
83.5	40
88.2	30
92.5	20
96.7	10
101.0	0

$t°$	% A

875. (257)
$B=C_6H_8N_2$
m-Фенилендиамин

A	
45.0	100
39.0	90
35.7	80
A+B	
33.5E	67
B	
37.2	60
41.8	50
45.8	40
49.5	30
53.1	20
57.2	10
62.0	0

876. (257)
$B=C_6H_8N_2$
p-Фенилендиамин

A	
45.0	100
A+B	
42.5E	95.5
B	
61.8	90
85.0	80
98.5	70
107 8	60
114 8	50
120.5	40
125.3	30
130.0	20
134.8	10
140.0	0

877. (258)
$B=C_7H_6O_2$
m-Оксибензальдегид

A	
44.5	100
A+B	
41.0E	91
B	
105.0	0

878. (231)
$B=C_7H_7NO$
Бензамид

A	
44.8	100
A+B	
41.8E	95
B	
124.8	0

879. (428)
$B=C_7H_8$
Толуол

44.9	100
41.2	95
38.0	90
32.8	80
27.7	70
22.6	60
17.0	50
10.2	40
2.2	30

$t°$	%m A

880. (208)
B=$C_7H_8O_2$
Диметилпирон

A

44.7	100
42.3	95
39.8	90
37.2	85
34.3	80

A+B

33.0E	77.5

B

39.0	75
51.8	70
63.5	65
73.9	60
83.0	55
90.2	50
97.3	45
103.0	40
108.0	35
112.2	30
116.1	25
119.8	20
123.2	15
126.3	10
132.1	0

881. См. стр. 301
B=C_7H_9N
p-Толуидин

882. (42)
B=$C_8H_7NO_4$
o-Нитрофенилацетат

A

44.5	100

A+B

14.0E	35

B

37.5	0

883. (249)
B=C_8H_8O
Ацетофенон

$t°$	% A

A

44.5	100

A+B

2.5E	47

B

20.2	0

883.1. (274.1)
B=$C_9H_8O_2$
Коричная кислота

A

44.5	100

A+B

42.0E	89.0

B

133.0	0

884. См. стр. 301
B=$C_{10}H_8$
Нафталин

$t°$	%m A

885. См. стр. 301
B=$C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

886. См. стр. 301
B=$C_{10}H_9N$
β-Нафтиламин

887. (108, 253)
B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора

A

45.0	100

A+B

12.0E	45

B

178.0	0

888. (234)
B=$C_{10}H_{16}O$
Фенхон

$t°$	% A

A

+44.5	100

A+B

− 5.0E*1	92

B

vis.	30÷15
+ 5.3	0

*1 Экстраполировано.

889. (36)
B=$C_{10}H_{18}O$
Цинеол

A

+44.0	100

A+B

− 6.0E	13

B

+ 1.0	0

890. (238)
B=$C_{11}H_{12}N_2O$
Антипирин

A

43.5	100

A+B

13.0E	53

B

109.8	0

891. См. стр. 301
B=$C_{12}H_9N$
Карбазол

892. (239)
B=$C_{12}H_{10}$
Аценафтен

A

44.5	100

A+B

32.0E	77

B

90.5	0

$t°$	% A

892.1. (274.2)
B=$C_{12}H_{10}N_2$
Азобензол

A

44.0	100

A+B

29.0E	60.0

B

67	0

893. (138, 261)
B=$C_{12}H_{11}N$
Дифениламин

A

44.5	100

A+B

21.0E	51

B

53.1	0

894. (274)
B=$C_{13}H_{10}O$
Бензофенон

A

45.0	100

A+B

16.0E	45

B

47.0	0

894.1. (234.1)
B=$C_{13}H_{12}O$
Бензгидрол

A

44.5	100

A+B

29.0E	61.0

B

64.5	0

895. (252)
B=$C_{14}H_{10}$
Антрацен

A

44.5	100

A+B

44.0E	98

B

66.5	95
93.0	90
125.0	80
144.0	70
158.0	60
170.0	50
180.0	40
189.5	30
197.5	20
205.0	10
212.0	0

896. (254)
B=$C_{19}H_{16}$
Трифенилметан

A

45.0	100

A+B

36.0E	70

B

91.0	0

$t°$	% A

898. (243)
B=$C_{19}H_{16}O$
Трифенилкарбинол

A

44.7	100

A+B

41.0E	90

B

159.5	0

См. также 124, 243, 295, 321, 371, 441, 459.2, 477, 497, 586, 772, 1860, 1861

$C_6H_5NO_3$
m-Нитрофенол
899. См. стр. 301
B=$C_6H_5NO_3$
p-Нитрофенол

См. также 1861

900. (48, 71)
B=C_6H_6

$t°$	% B
95.2	0
91.0	5
87.7	10
82.0	20
77.8	30
75.4	40
73.5	50
71.0	60
68.3	70
63.5	80
52.0	90
39.5	95
15.0	99
0.0	99.5

901. (259)
B=C_6H_7N
Анилин

$t°$	%m A

A

96.0	100.0
82.0	80.5
60.0	62.2
36.0	51.1

A+AB

~23.0U	45.0

AB

22.5	43.2
20.5	39.3
13.0	31.5
+ 6.5	27.6

AB+B

−15E	20

B

−10 0	9.7
− 7.0	2.7
− 6.3	0.0

$t°$	% A

902. (247)
B=C_6H_7NO
m-Аминофенол

A

94.5	100

A+B

66.0E	66

B

118.5	0

903. (257)
B=$C_6H_8N_2$
o-Фениленциамин

A

95.0	100
85.3	90

$A+A_2B$

73.5E	81.5

A_2B

73.9	72
69.8	60

A_2B+AB

63.2U	55

AB+B

63.1E	47

B

73.3	40
82.3	30
89.9	20
95.8	10
101.0	0

904. (257)
B=$C_6H_8N_2$
m-Фенилендиамин

A

95.0	100
91.3	90

$A+A_2B$

71.0E	82

A_2B

74.5	72

A_2B+AB

74.0E	68

AB

74.4	60
80.3	56.3
79.8	50
84.1	40
72.9	30

$AB+AB_4$

52.0U	22.5

AB_4+B

51.0E	18

B

56.2	9.6
62.1	0

905. (257)
B=$C_6H_8N_2$
p-Фенилендиамин

A

95.0	100

$A+A_2B$

93.2E	97

$t°$	% A
A_2B	
121.5	90
135.4	80
137.8	72
133.6	60
124.7	50
A_2B+AB_2	
112.0U	39.2
AB_2+B	
111.0E	35.5
B	
127.3	20
134.0	10
140.0	0

906. (231)
$B=C_7H_7NO$
Бензамид

$t°$	% A
A	
95.0	100
A+AB	
38.7E	63
AB+B	
38.7U	57
B	
124.8	0

907. (428)
$B=C_7H_8$
Толуол

$t°$	% B
95.2	0
91.2	5
88.0	10
82.5	20
78.3	30
76.0	40
74.5	50
73.0	60
71.0	70
67.5	80
56.0	90
42.0	95

908. (208)
$B=C_7H_8O_2$
Диметилпирон

$t°$	%m A
A	
95.3	100
92.5	95
88.1	90
82.2	85
73.9	80
63.4	75
50.6	70
A+AB	
44.0E	67
AB	
60.2	60
66.3	55
68.8	50
AB+B	
66.0E	42.3

$t°$	%m A
B	
77.3	40
92.8	35
103.6	30
111.3	25
117.8	20
122.7	15
126.5	10
132.1	0

909. (256)
$B=C_7H_9N$
p-Толуидин

$t°$	% A
A	
94.8	100
A+AB	
35.0E	64
AB	
36.5	56
AB+B	
23.0E	35
B	
42.5	0

910. (249)
$B=C_8H_8O$
Ацетофенон

A	
+95.0	100
A+B	
−16.0E	41.5
B	
+20.5	0

910.1. (274.1)
$B=C_9H_8O_2$
Коричная кислота

A	
95.0	100
A+AB?	
77.5E	?
AB?	
77.5	74÷61
AB?+B	
77.5E	?
B	
133.0	0

911. (237)
$B=C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

A	
96.0	100
90.7	90
83.1	80
74.5	70
64.8	60
A+AB	
56.0E	51.2
AB	
56.3	50.7
53.7	40
46.6	30
AB+B	
33.5E	16.5
B	
39.9	10
48.0	0

$t°$	% A
912. (237)	
$B=C_{10}H_9N$	
β-Нафтиламин	
A	
96.0	100
91.6	90
84.0	80
73.7	70
A+AB	
61.5E	60.5
AB	
64.3	56
AB+B	
64.2E	48.5
B	
75.7	40
87.0	30
95.2	20
102.5	10
109.0	0

913. (108, 253)
$B=C_{10}H_{16}O$
Камфора

$t°$	%m A
A	
95.5	100
A+B	
16.0E	41.5
B	
178.0	0

914. (36)
$B=C_{10}H_{18}O$
Цинеол

$t°$	% A
A	
96	100
A+B	
−15.0E	23.5
B	
+ 1.0	0

915. (238)
$B=C_{11}H_{12}N_2O$
Антипирин

A	
94.8	100
47.0	65.8
vis.	65.8 ÷28.5
B	
42.8	28.5
109.8	0.0

916. См. стр. 301
$B=C_{12}H_9N$
Карбазол

917. (239)
$B=C_{12}H_{10}$
Аценафтен

A	
94.8	100
A+B	
73.5E	53.0
B	
90.5	0.0

$t°$	% A
917.1. (274.2)	
$B=C_{12}H_{10}N_2$	
Азобензол	
A	
95.0	100
A+B	
58.0E	24
B	
67	0

918. (261)
$B=C_{12}H_{11}N$
Дифениламин

A	
94.5	100
A+B	
44.0E	18.0
B	
52.0	0.0

919. (274)
$B=C_{13}H_{10}O$
Бензофенон

A	
95.8	100
A+B	
12.0E	38.5
B	
47.0	0.0

920. (235)
$B=C_{13}H_{12}$
Дифенилметан

A	
94.8	100
A+B	
22.0E	3.0
B	
24.0	0.0

920.1. (234.1)
$B=C_{13}H_{12}O$
Бензгидрол

A	
95.0	100
A+B	
38.0E	30.0
B	
64.5	0

921. (252)
$B=C_{14}H_{10}$
Антрацен

A	
95.5	100
A+AB	
93.0E	97
AB	
105.0	95
128.0	90
150.5	80
164.5	70
175.0	60
183.0	50
186.5	43.5
AB+B	
186.0E	41

$t°$	% A
B	
186.8	40
195.5	30
203.0	20
208.3	10
212.5	0

922. (254)
$B=C_{19}H_{16}$
Трифенилметан

A	
96.0	100
A+B	
80.0E	24
B	
91.0	0

923. (243)
$B=C_{19}H_{16}O$
Трифенилкарбинол

A	
95.5	100
$A+A_2B$	
84.0E	70
A_2B+B	
85.0U	60
B	
159.0	0

См. также 125, 296, 322, 372, 442, 458.3, 459.3, 478, 498, 587, 869, 1860, 1861

$C_6H_5NO_3$

p-Нитрофенол

924. (48, 71)
$B=C_6H_6$

$t°$	%m A
114.0	100
108.0	95
103.7	90
97.7	80
94.0	70
91.5	60
89.0	50
86.0	40
83.0	30
78.5	20
68.5	10
56.0	5
20.0	1
8.0	0.5

925. (259)
$B=C_6H_7N$
Анилин

$t°$	%m A
A	
113.0	100.0
86.5	72.2
67.0	59.7
49.0	52.8
A+AB	
42.0UE	50.0

$t°$	%m A
AB	
42.0	42.3
38.5	36.2
20.0	22.1
+ 4.0	16.0
AB+B	
−20.5E	10.5
B	
−17.5	9.3
−10.5	3.4
− 6.3	0.0

926. (247)
$B=C_6H_7NO$
m-Аминофенол

$t°$	% A
A	
111.5	100
A+AB	
81.0E	70
AB	
85.0	56
AB+B	
83.0E	51
B	
118.0	0

927. (257)
$B=C_6H_8N_2$
o-Фенилендиамин

A	
111.5	100
100.2	90
$A+A_2B$	
85.5E	81
A_2B	
87.9	72
82.7	60
71.7	50
A_2B+B	
68.0E	45.5
B	
73.5	40
82.3	30
90.0	20
96.0	10
101.0	0

928. (257)
$B=C_6H_8N_2$
m-Фенилендиамин

A	
111.5	100
$A+A_2B$	
102.0E	91
A_2B	
116.8	80
119.9	72
114.8	60
105.0	50
91.5	40
73.0	30
A_2B+B	
52.4E	20
B	
57.2	10
62.0	0

$t°$	% A
929. (257)	
$B=C_6H_8N_2$	
p-Фенилендиамин	
A	
111.5	100
$A+A_4B$	
109.5E	98
A_4B	
129.0	90
134.2	83.2
126.5	70
A_4B+AB	
117.4E	58
AB	
117.5	56
116.5	50
AB+B	
107.0E	38
B	
117.5	30
127.3	20
134.1	10
140.0	0

930. (258)
$B=C_7H_6O_2$
m-Оксибензальдегид

A	
113.5	100
A+B	
65.8E	51
B	
105.0	0

931. (231)
$B=C_7H_7NO$
Бензамид

A	
112.0	100
A+AB	
81.6E	74
AB	
97.2	53.4
AB+B	
90.3E	36
B	
124.8	0

932. (428)
$B=C_7H_8$
Толуол

114.0	100
109.3	95
105.5	90
100.2	80
96.3	70
93.5	60
91.0	50
88.7	40
85.8	30
81.2	20
72.5	10
60.0	5

$t°$	%m A
933. (208)	
$B=C_7H_8O_2$	
Диметилпирон	
A	
113.8	100
109.7	95
104.2	90
97.0	85
87.5	80
75.3	75
$A+A_2B$	
57.0E	70
A_2B	
58.2	66.7
A_2B+AB	
57.0E	62.2
AB	
68.5	55
72.3	50
70.3	45
AB+B	
68.0E	42
B	
92.8	35
103.5	30
111.5	25
118.0	20
123.0	15
126.7	10
132.1	0

934. (256)
$B=C_7H_9N$
p-Толуидин

$t°$	% A
A	
111.4	100
$A+A_2B$	
58.0U	67
A_2B+AB	
24.5U	44
AB+B	
20.0E	30
B	
42.5	0

935. (249)
$B=C_8H_8O$
Ацетофенон

A	
+112.0	100
A+B	
− 4.0E	38
B	
+ 20.5	0

935.1. (274.1)
$B=C_9H_8O_2$
Коричная кислота

A	
114.0	100
A+B	
83.0E	61.0
B	
133.0	0

$t°$	%m A
936. (222)	
$B=C_{10}H_8$	
Нафталин	
A	
113.0	100
107.3	90
101.7	80
96.2	70
91.6	60
86.8	50
82.0	40
76.7	30
A+B	
74.0E	25
B	
74.6	20
77.0	10
80.1	0

937. (237)
$B=C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

$t°$	% A
A	
112.0	100
105.8	90
97.0	80
86.2	70
73.0	60
A+AB	
66.0E	55.5
AB	
68.2	49.3
66.9	40
60.0	30
46.5	20
AB+B	
36.5E	14.5
B	
40.8	10
48.0	0

938. (237)
$B=C_{10}H_9N$
β-Нафтиламин

A	
112.0	100
103.5	90
94.5	80
84.3	70
A+AB	
78.0E	65
AB	
79.8	60
81.0	49.3
79.6	40
AB+B	
78.2E	36
B	
84.0	30
93.5	20
101.9	10
109.0	0

$t°$	%m A
939. (108, 253)	
$B=C_{10}H_{16}O$	
Камфора	
A	
+114.1	100
A+B	
− 2.0E	36
B	
+178.0	0

940. (234)
$B=C_{10}H_{16}O$
Фенхон

$t°$	% A
+115.0	100
− 6.0	38.1
vis.	38.1÷12.6
− 2.8	12.6
+ 5.3	0.0

941. (36)
$B=C_{10}H_{18}O$
Цинеол

A	
+114.0	100
A+B	
− 16.0E	23
B	
− 1.0	0

942. (238)
$B=C_{11}H_{12}N_2O$
Антипирин

A	
111.5	100
$A+A_2B$	
67.0E	72
A_2B	
79.0	59.6
A_2B+AB	
78.5E	56.5
AB	
99.5	42.5
$AB+AB_2$	
80.0E	27
AB_2+B	
79.0E	23
B	
109.8	0

943. См. стр. 301
$B=C_{12}H_9N$
Карбазол

944. (239)
$B=C_{12}H_{10}$
Аценафтен

A	
111.8	100
A+B	
80.0E	33
B	
90.5	0

$t°$	% A

944.1. (274.2)
B=$C_{12}H_{10}N_2$
Азобензол

A	
113.5	100
A+B	
49.0E	10.0
B	
67	0

945. (261)
B=$C_{12}H_{11}N$
Дифениламин

A	
111.5	100
A+B	
47.0E	10
B	
52.0	0

946. (274)
B=$C_{13}H_{10}O$
Бензофенон

A	
112.7	100
A+B	
17.0E	34
B	
47.0	0

947. (235)
B=$C_{13}H_{12}$
Дифенилметан

A	
111.6	100
A+B	
23.0E	1
B	
23.9	0

947.1. (234.1)
B=$C_{13}H_{12}O$
Бензгидрол

A	
114.5	100
A+B	
36.0E	27.0
B	
6.45	0

948. См. стр. 301
B=$C_{14}H_{10}$
Антрацен

949. (254)
B=$C_{19}H_{16}$
Трифенилметан

A	
112.5	100
A+B	
86.0E	7.5
B	
91.0	0.0

950. (243)
B=$C_{19}H_{16}O$
Трифенилкарбинол

A	
111.5	100

$t°$	% A
A+B	
97.0E	63
B	
159.5	0

См. также 126, 244, 297, 323, 373, 443, 458.4, 459.4, 479, 499, 588, 821, 870, 899, 1860, 1861

$C_6H_5NO_4$
Нитропирокатехин
951. (108)
B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора

$t°$	%m A
A	
83.8	100
A+B	
26.0E	38
B	
178.0	0

$C_6H_5NO_4$
Нитрорезорцин
952. (108)
B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора

A	
84.8	100
A+B	
46.3E	39.3
B	
178.0	0

$C_6H_5NO_4$
Нитрогидрохинон
953. (108)
B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора

A	
131.3	100
A+B	
26.5E	33.2
B	
178.0	0

$C_6H_5N_3O_4$
2, 4-Динитроанилин
954. См. стр. 301
B=$C_6H_6N_2O_2$
o-Нитроанилин

955. См. стр. 301
B=$C_6H_6N_2O_2$
p-Нитроанилин

C_6H_6
956. (427)
B=C_6H_6ClN
o-Хлоранилин

$t°$	% A
A	
5.5	100
+ 1.25	90
− 2.9	80
− 7.5	70
−12.2	60
−17.0	50
−22.5	40
A+B	
−25.0E	31.5
B	
−17.2	20
− 9.4	10
− 2.1	0

957. (427)
B=C_6H_6ClN
m-Хлоранилин

A	
5.5	100
+ 1.1	90
− 3.4	80
− 8.0	70
−12.7	60
−17.5	50
−22.2	40
A+B	
−29.0E	24.5
B	
−25.8	20
−18.0	10
−10.4	0

958. (427)
B=C_6H_6ClN
p-Хлоранилин

A	
5.5	100
A+B	
1.5E	91.5
B	
12.7	80
22.2	70
30.7	60
38.2	50
44.8	40
50.9	30
56.8	20
63.1	10
70.5	0

959. (48, 427)
B=$C_6H_6N_2O_2$
o-Нитроанилин

A	
5.5	100
A+B	
2.5E	92
B	
21.0	80
32.4	70
38.9	60
43.5	50
47.5	40
50.8	30
55.8	20
62.8	10
71.1	0

960. (48, 427)
B=$C_6H_6N_2O_2$
m-Нитроанилин

A	
5.5	100
A+B	
5.3E	~99.8
B	
40.0	95
52.0	90
69.5	80
77.2	70
82.0	60
85.8	50
89.4	40
93.7	30
98.6	20
105.5	10
114.6	0

961. (48, 427)
B=$C_6H_6N_2O_2$
p-Нитроанилин

A	
5.5	100
A+B	
5.4E	99.9
B	
81.0	95
92.5	90
105.0	80
111.5	70
115.3	60
118.3	50
121.1	40
125.0	30
131.0	20
138.5	10
147.0	0

962. См. стр. 301
B=C_6H_6O
Фенол

963. (408)
B=C_6H_7N
Анилин

−6.0	0
−7.18	1
−8.0	2
−8.70	3
−9.30	4

964. (423.5)
B=C_6H_7NO
o-Аминофенол

177.0	0
170.0	10
165.0	20
161.5	30
158.5	40
155.8	50
153.2	60
149.8	70
145.0	80
134.0	90
120.0	95

965. (423.5)
B=C_6H_7NO
m-Аминофенол

B	
122.1	0.0
116.4	8.2
112.6	17.4
Две жидких фазы	
110.6*1	30.6 83.5
118	45 76
119	46 74
120	47 73
121	48 69
122.3*2	60.0
105.9	89.6
96.5	95.1

*1 Тгр. *2 $t°_{крит.}$

966. (423.5)
B=C_6H_7NO
p-Аминофенол

186.0	0
174.0	10
163.0	20
154.7	30
148.6	40
144.8	50
141.5	60
139.0	70
135.0	80
128.0	90
116.5	95

966.1. (426.1)
B=$C_6H_8N_2$
o-Фенилендиамин

B	
31.0	97.5
46.0	95
59.8	90
70.7	80
76.1	70
80.0	60
82.7	50
85.1	40
88.2	30
92.0	20
97.0	10
103.8	0

966.2. (426.1)
B=$C_6H_8N_2$
m-Фенилендиамин

B	
19.0	99
31.2	97.5
42.0	95
51.0	90
53.8	86÷25
54.8	20
57.9	10
62.8	0
Несмеш. жидкости	
53.8	86 ÷25
60.0	80.4÷29
65.0	74 ÷35
69.0*1	45

*1 $t°_{крит.}$

966.3. (426.1)
$B=C_6H_8N_2$
p-Фенилендиамин

B

t°	% A
~50	99
74.0	97.5
87.0	95
99.0	90
110.5	80
112.8	70
113.9	60
115.2	50
117.2	40
120.3	30
125.0	20
131.8	10
139.7	0

967. (325)
$B=C_6H_{12}$
Циклогексан

A

t°	% A
5.0	100
+ 1.6	95
− 1.4	90
− 6.9	80
−12.4	70
−18.4	60
−25.0	50
−32.2	40
−39.5	30

A+B

t°	% A
−43.7E	24.2

B

t°	% A
−33.8	20
−13.1	10
− 3.5	5
+ 6.2	0

968. См. стр. 302
$B=C_6H_{12}O_3$
Паральдегид

969. См. стр. 302
$B=C_7H_5ClO$
Хлористый бензоил

970. (426)
$B=C_7H_5ClO_2$
o-Хлорбензойная кислота

t°	% A
140.3	0
134.0	5
128.5	10
113.0	30
106.0	40
99.0	50
92.0	60
84.5	70
75.0	80
58.5	90
41.0	95
5.5	100

971. (426)
$B=C_7H_5ClO_2$
m-Хлорбензойная кислота

t°	% A
154.5	0
148.0	5
142.5	10
133.0	20
124.5	30
116.0	40
108.5	50
101.5	60
93.5	70
84.0	80
67.5	90
50.0	95
5.5	100

972. (426)
$B=C_7H_5ClO_2$
p-Хлорбензойная кислота

t°	% A
241.5	0
235.5	5
230.0	10
220.0	20
210.0	30
200.5	40
191.5	50
182.5	60
172.0	70
157 0	80
136.5	90
117.0	95
5.5	100

973. (425)
$B=C_7H_5NO_3$
o-Нитробензальдегид

A

t°	% A
5.5	100
+ 2.8	90
− 0.3	80

A+B

t°	% A
− 2.0E	74.5

B

t°	% A
+ 1.4	70
7.9	60
13.6	50
18.9	40
24.0	30
29 3	20
35.4	10
43.5	0

974 (425)
$B=C_7H_5NO_3$
m-Нитробензальдегид

A

t°	% A
5.5	100

A+B

t°	% A
1.0E	84

B

t°	% A
6.0	80
15.8	70
22.1	60
27.3	50
31.8	40
36.9	30
42.2	20
48.3	10
58.0	0

975. (425)
$B=C_7H_5NO_3$
p-Нитробензальдегид

A

t°	% A
5.5	100

A+B

t°	% A
4.1E	96.4

B

t°	% A
30.3	90
47 8	80
57.8	70
65.2	60
71.5	50
77.0	40
82.5	30
88.6	20
96.0	10

976. (426)
$B=C_7H_5NO_4$
o-Нитробензойная кислота

t°	% A
146.8	0
141.5	5
136.5	10
127.5	20
120.5	30
116.0	40
113.0	50
110.0	60
106.5	70
101.0	80
90.5	90
78.5	95
5.5	100

977. (426)
$B=C_7H_5NO_4$
m-Нитробензойная кислота

t°	% A
141.4	0
135.5	5
130.5	10
121.3	20
114.0	30
107.5	40
102.0	50
96.0	60
89.0	70
81.0	80
65.5	90
48.0	95
5.5	100

978. (426)
$B=C_7H_5NO_4$
p-Нитробензойная кислота

t°	% A
242.4	0
236.5	5
230.5	10
220.0	20
210.5	30
204.5	40
201.5	50
199.5	60
194.0	70
182.5	80
165.5	90
5.5	100

979. См. стр. 302
$B=C_7H_6ClNO_2$
Хлористый нитробензил

980. См. стр. 302
$B=C_7H_6N_2O_4$
2, 4-Динитротолуол

981. См. стр. 302
$B=C_7H_6N_2O_4$
2, 6-Динитротолуол

982. См. стр. 302
$B=C_7H_6N_2O_4$
3, 4-Динитротолуол

982.1. (422)
$B=C_7H_6O_2$
o-Оксибензальдегид

A

t°	% A
5.32	100
3.7	95
+ 1.3	90
− 3.0	80
− 7.5	70
−12.7	60

982.2. (422)
$B=C_7H_6O_2$
m-Оксибензальдегид

B

t°	% A
66.5	90
73.3	80
76.9	70
79.1	60
80.9	50
83.0	40
86.0	30
91.0	20
98.0	10
106.0	0

982.3. (422)
$B=C_7H_6O_2$
p-Оксибензальдегид

B

t°	% A
70.0	95
80.5	90
84.0	80
86.2	70
88.0	60
90.5	50
94.0	40
99.0	30
104.5	20
110.0	10
116.0	0

983. (76.5)
$B=C_7H_6O_2$
Бензойная кислота

A

t°	% A
5.5	100

A+B

t°	% A
4.3E	94.9

B

t°	% A
22.9	90
42.5	80
55.5	70
65.9	60
75.0	50
83.8	40
92.3	30
101.5	20
110.9	10
121.7	0

985. (316, 426)
$B=C_7H_6O_3$
Салициловая кислота

t°	% B
159.0	100
147.0	90
140 0	80
133.5	70
127.5	60
120.5	50
113.5	40
106.0	30
97.5	20
84.0	10
67.0	5
25.0	0.91

987. (326)
$B=C_7H_6O_3$
m-Оксибензойная кислота

t°	% A
201.3	100
196.0	90
191.0	80
187.0	70
185.0	60
184.0	50
182.0	40
178.0	30
171.0	20
161.5	10
154.0	5

989. (426)
$B=C_7H_6O_3$
p-Оксибензойная кислота

t°	% A
213.0	100
209.0	90
205.0	80
201.5	70
198.5	60
196.5	50
195.5	40
194.5	30
191.0	20
177.5	10
164.0	5

991. См. стр. 302
$B=C_7H_7Br$
p Бромтолуол

992. См. стр. 302
$B=C_7H_8$
Толуол

993. (424)
$B=C_8H_6O_3$
o-Альдегидбензойная кислота

t°	% B
100.5	100
90.0	90
83.0	80
79.3	70
77.0	60
75.5	50
74.5	40
73.5	30
71.7	20
66.5	10

994. (424)
$B=C_8H_6O_3$
m-Альдегидбензойная кислота

t°	% B
175.0	100
166.0	90
158.5	80
152.8	70
150.2	60
149.7	50
149.6	40

995. (424)
$B=C_8H_6O_3$
p-Альдегидбензойная кислота

t°	% B
250.0	100
170.0	2
110.0	1

996. (427)
$B=C_8H_8ClNO$
o-Хлорацетанилид

t°	% B
86.7	100
78.0	90
70.0	80
62.7	70
55.9	60
49.9	50
44.1	40
37.5	30
29.5	20
11.0	10

997. (427)
$B=C_8H_8ClNO$
m-Хлорацетанилид

t°	% B
76.6	100
68.0	90
60.0	80
52.7	70
46.8	60
40.9	50
34.3	40
27.0	30
15.4	20

998. (427)
$B=C_8H_8ClNO$
p-Хлорацетанилид

t°	% B
178.4	100
169.5	90
162.0	80
154.8	70
147.5	60
141.0	50
135.5	40
130.5	30
124.5	20
114.5	10
100.5	5

999. (427)
$B=C_8H_8N_2O_3$
o-Нитроацетанилид

t°	% B
93.0	100
83.0	90
77.0	80
72.8	70
69.5	60
66.3	50
62.5	40
58.0	30
50.3	20
38.5	10

1000. (427)
$B=C_8H_8N_2O_3$
m-Нитроацетанилид

t°	% B
154.5	100
140.0	90
133.9	80
129.1	70
125.5	60
124.0	50
122.3	40
120.0	30
116.5	20
99.8	10

1001. (427)
$B=C_8H_8N_2O_3$
p-Нитроацетанилид

t°	% B
215.9	100
200.5	90
190.5	80
184.8	70
181.6	60
179.5	50
178.0	40
177.0	30
174.0	20
163.0	10
149.5	5

1002. (54)
$B=C_8H_8O$
Ацетофенон

t°	% A
A	
+ 5.5	100
A+B	
− 16.7E	53
B	
+ 19.2	0

1002.1. (422)
$B=C_8H_8O_2$
1-Альдегидо-2-окси-5-метилбензол

t°	% A
A	
5.32	100
4.1	95
+ 2.1	90
− 1.8	80
B	
+ 2.5	70
10.2	60
17.8	50
25.0	40
31.0	30
37.5	20
45.8	10
55.1	0

1002.2. (422)
$B=C_8H_8O_2$
1-Альдегидо-4-окси-5-метилбензол

t°	% A
B	
60.0	95
71.0	90
76.5	80
80.8	70
83.9	60
86.3	50
90.4	40
96.0	30
102.5	20
110.0	10
117.4	0

1002.3. (422)
$B=C_8H_8O_2$
1-Альдегидо-4-окси-6-метилбензол

t°	% A
B	
55.0	95
70.0	90
73.0	80
75.0	70
77.0	60
80.0	50
83.5	40
88.0	30
94.0	20
101.0	10
108.9	0

1002.4. (71.1)
$B=C_8H_9NO$
Ацетанилид

t°	г B на 100 г A
7.0	0.50
25.0	1.31
55.2	18.5

1003. См. стр. 302
$B=C_8H_{10}$
p-Ксилол

1003.1. (426.1)
$B=C_8H_{10}N_2O$
Моноацетил-*o*-фенилендиамин

t°	% A
B	
33.0	95
50.3	90
73.0	80
87.0	70
97.0	60
105.5	50
113.5	40
121.4	30
129.1	20
136.8	10
144.8	0

1003.2. (426.1)
$B=C_8H_{10}N_2O$
Моноацетил-*m*-фенилендиамин

t°	% A
B	
54.0	97
83.0	95
145.0	90
184.9	84 ÷22.5
190	20
201	15
217	10
243	5
279	0
Несмеш. жидкости	
184.9	84 ÷22.5
200.0	82 ÷25.2
220	78.8÷29.4
240	74.2÷34.8
260	64.5÷44.8
266 *1	55

*1 $t°_{крит.}$

1003.3. (426.1)
$B=C_8H_{10}N_2O$
Моноацетил-*p*-фенилендиамин

t°	% A
B	
116.2	92.85
146.8	?÷27.0
149.2	20
154.2	10
160.5	0
Несмеш. жидкости	
146.8	?÷27.0
170	?÷39.5
180	83.5÷47.0
188 *1	~ 67.0

*1 $t°_{крит.}$

1004.
$B=C_8H_{10}N_4O_2$
Кофеин
См. (485), стр. 186

1005. См. стр. 302
$B=C_{10}H_8$
Нафталин

1006. (278)
$B=C_{10}H_8O$
β-Нафтол

t°	%m A
A	
5.02	100
A+B	
4.33E	98.97
B	
12.0	98.17
32.5	96.4
67.0	85.4
71.5	82.2
77.4	74.9
87.0	60.7
89.8	55.2
95.3	49.2
106.5	28.4
112.5	21.0
121.0	0

1006.1. (475)
$B=C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

t°	% A
5.4	100
4.7	97.5
3.7	95
+ 1.4	90
− 4.5	80
+ 7.7	70
15.0	60
21.7	50
27.6	40
32.5	30
37.5	20
43.3	10
46.4	5
49.4	0

1006.2. (475)
$B=C_{10}H_9N$
β-Нафтиламин

t°	% A
5.4	100
14.0	97.5
31.0	95
48.5	90
63.6	80
75.0	70
82.0	60
110.6	0

1007. (482)
$B=C_{10}H_{14}N_2$
Никотин

t°	% A
A	
+ 5.0	100.00
− 7.2	82.36
− 9.9	77.3
−17.5	64.53
−46.8	39.5

1008. См. стр. 302
$B=C_{10}H_{16}$
Камфен

$t°$	$г$ B на 100 $г$ A

1008.1. (71.1)
B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора

4.0	224.0
25.0	257.0
56.0	357.0

1009. (86)
B=$C_{10}H_{20}O$
Ментол

$t°$	%m A
A	
5.34	100.00
+ 2.42	92.22
− 0.28	81.16
A+B	
− 3.4E	70.0
B	
0.0	62.17
+ 5.4	53.62
9.9	46.99
18.1	34.99
24.7	25.66
29.7	18.28
35.9	8.87
41.9	0.00

1010. (475)
B=$C_{12}H_9N$
Карбазол

$t°$	$г$ B на 100 $г$ A
10.0	0.52
20.0	0.66
30.0	0.92
40.0	1.28
50.0	1.75
60.0	2.30
70.0	3.05
80.0	4.1

1011. См. стр. 302
B=$C_{12}H_{10}$
Дифенил

1012. См. стр. 302
B=$C_{12}H_{11}N$
Дифениламин

1013. См. стр. 302
B=$C_{12}H_{12}N_2$
Гидразобензол

1014. См. стр. 302
B=$C_{13}H_{10}$
Флуорен

1015. (292)
B=$C_{13}H_{12}O$
Бензгидрол

$t°$	% A
A	
5.5	100
4.6	95
3.6	90

$t°$	% A
A+AB	
1.5E	80
AB	
9.9	70
19.8	60
27.5	50
AB+B	
29.5U	45
B	
33.6	40
41.7	30
49.8	20
57.8	10
65.9	0

1016. См. стр. 302
B=$C_{14}H_8O_2$
Антрахинон

1017. См. стр. 302
B=$C_{14}H_{10}$
Антрацен

1018. См. стр. 302
B=$C_{14}H_{10}$
Фенантрен

1018.1. (71.1)
B=$C_{14}H_{10}O_2$
Бензил

$t°$	$г$ B на 100 $г$ A
4.5	28.8
25.0	59.0
64.2	269.0

1019. (48)
B=$C_{14}H_{14}N_2O_3$
***p*-Азоксианизол**

$t°$	%m A
A	
5.5	100
A+B	
4.7E	98.6
B	
23.0	98
40.5	95
55.5	90
72.0	80
81.5	70
88.5	60
94.0	50
99.0	40
104.0	30
109.0	20
113.5	10
118.0	0

1020. См. стр. 302
B=$C_{14}H_{16}N_2$
Гидразотолуол

1021. См. стр. 302
B=$C_{14}H_{16}N_2O_2$
Гидразоанизол

$t°$	%m A

1022. (279)
B=$C_{16}H_{11}N_3O_7$
Пикрат *β*-нафталина

5.02	100
30	99
100	90
120	71
140	39
157	0

1023. (292)
B=$C_{17}H_{22}N_2O$
Тетраметилдиаминобензгидрол

$t°$	% A
A	
5.5	100
AB	
24.2	80
32.8	70
39.7	60
44.8	50
AB+B	
50.0U	38
B	
62.4	30
76.7	20
88.9	10
98.5	0

1024. (147, 278, 305)
B=$C_{19}H_{16}$
Трифенилметан

$t°$	%m A
A	
5.05	100
A+AB	
4.2E	98.75
AB	
8.2	98.72
13.3	98.37
24.5	98.03
40.0	95.14
52.1	90.0
60.6	84.9
71.0	73.2
74.7	67.5
78.2	50.0
77.1	41.0
AB+B	
74.0E	30.6
B	
77.6	26.5
83.5	17.9
87.3	10.4
92.5	0

1026. (191, 192)
B=$C_{20}H_{24}N_2O_2$
Хинин

$t°$	% A
A	
5.5	100
A+AB	
5.3	99.7
B	
174.7	0

$t°$	% A

См. также 7.1, 24, 33, 44, 87, 127, 192, 245, 257, 274, 392, 405, 423, 426, 429, 500, 506, 509, 589, 664, 669, 671, 679, 688, 693, 697, 709, 730, 755, 771, 773, 795, 796, 797, 835, 840, 841, 848, 871, 900, 924

C_6H_6ClN
Хлоранилины
956, 957, 958

$C_6H_6N_2O$
***p*-Нитрозоанилин**

1027. (201, 202)
B=$C_6H_6N_2O_2$
***p*-Нитроанилин**

A	
169.0	100
A+B	
120.0E	41
B	
147.0	0

$C_6H_6N_2O_2$
***o*-Нитроанилин**

1028.
B=$C_6H_6N_2O_2$
***m*-Нитроанилин**
См. 1862

1029.
B=$C_6H_6N_2O_2$
***p*-Нитроанилин**
См. 1862

1029.1. (73)
B=C_8H_{10}
***m*-Ксилол**

$t°$	$г$ A на 100 $г$ B
15.0	1.74

1030. (101)
B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора

$t°$	%m A
A	
69.4	100
A+B	
6.0E	50.5
B	
178.0	0

См. также 542, 850, 954, 959, 1862

$C_6H_6N_2O_2$
***m*-Нитроанилин**

1031.
B=$C_6H_6N_2O_2$
***p*-Нитроанилин**
См. 1862

$t°$	% A

1032. (203)
B=$C_7H_5N_5O_8$
Тринитрофенилметилнитроамин (Тетрил)

A	
113.0	100
A+AB	
83.0E	58
AB	
85.0	32
AB+B	
84.0E	27
B	
127.5	0

1033. См. стр. 302
B=C_8H_9NO
Ацетанилид

1033.1. (73)
B=C_8H_{10}
***m*-Ксилол**

$t°$	$г$ A на 100 $г$ B
15.0	1.74

1034. (393, 394)
B=$C_{10}H_8$
Нафталин

$t°$	%m A
A	
110.0	100
A+B	
68.0E	24
B	
80.0	0

1035. (101)
B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора

A	
114.0	100
A+B	
51.0E	31.4
B	
178.0	0

См. также 543, 557, 732, 851, 960, 1028, 1862

$C_6H_6N_2O_2$
***p*-Нитроанилин**

1036. (203)
B=$C_7H_5N_5O_8$
Тринитрофенилметилнитроамин (Тетрил)

$t°$	% A
A	
147.5	100
A+AB	
89.0E	60
AB	
100.0	32
AB+B	
97.0E	28
B	
127.5	0

$t°$	g A на 100 g B

1036.1. (73)
B=C_8H_{10}
m-Ксилол

15.0	0.28

1037. (100)
B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора

$t°$	$\%_m$ A
A	
147.4	100
A+B	
76.0E	31
B	
178.0	0

См. также 558, 852, 955, 961, 1027, 1029, 1031, 1862

C_6H_6O

Фенол

1041. (418, 470)
B=C_6H_7N
Анилин

A	
40.5	100
36.7	95
31.5	90
A+AB	
14.8E	78.8
AB	
22.3	70
28.6	60
30.6	50
29.9	55
29.7	45
28.5	40
22.0	30
+10.1	20
− 6.5	10
AB+B	
−11.7E	7.7
B	
− 9.7	5
− 6.1	0

1042. (247)
B=C_6H_7NO
m-Аминофенол

$t°$	% A
A	
40.5	100
A+AB	
15.0E	69
AB	
76.0	46
AB+B	
75.0E	44
B	
118.0	0

$t°$	% A

1043. (247)
B=C_6H_7NO
p-Аминофенол

A	
40.5	100
A+B	
31.0E	87
126.0d	58.5

1044. (65)
B=$C_6H_8N_2$
Фенилгидразин

$t°$	$\%_m$ A
A	
40.5	100
A+AB	
18.0E	79.5
AB	
42.0	50
36.55	38.42

1045. (257)
B=$C_6H_8N_2$
o-Фенилендиамин

$t°$	% A
A	
40.5	100
32.2	90
A+A_4B	
28.0E	86
A_4B	
29	80
A_4B+AB	
28.8E	77.5
AB	
34.2	70
41.0	60
AB+B	
43.5U	53
B	
65.5	40
76.5	30
85.8	20
93.8	10
101.0	0

1046. (257)
B=$C_6H_8N_2$
m-Фенилендиамин

A	
40.5	100
30.7	90
A+A_3B_2	
24.0E	85
A_3B_2	
34.3	80
47.3	70
52.6	56.6
51.8	50
48.8	40
44.5	30
A_3B_2+B	
41.0E	23
B	
54.0	10
62.0	0

$t°$	% A

1047. (257)
B=$C_6H_8N_2$
p-Фенилендиамин

A	
40.5	100
A+A_2B	
40.0E	98.5
A_2B	
56.0	95
76.5	90
96.5	80
103.9	70
104.9	63.5
99.6	50
A_2B+B	
94.0E	42
B	
111.7	30
122.8	20
131.7	10
140.0	0

1048. (292)
B=$C_6H_{10}O$
Циклогексанон

A	
42.0	100
30.8	90
+16.0	80
−11.5	70
A+AB	
−36.0E	63.5
AB	
−22.5	53
−26.0	40
−38.5	30
−62.5	20

1049. (292)
B=$C_7H_5NO_3$
m-Нитробензальдегид

$t°$	$\%_m$ A
A	
+41.0	100
A+B	
−14.0E	59.8
B	
+55.5	0

1050. См. стр. 302
B=$C_7H_6O_2$
m-Оксибензальдегид

1051. (292)
B=$C_7H_6O_2$
p-Оксибензальдегид

$t°$	% A
A	
41.0	100
34.8	90
27.2	80
A+B	
20.0E	72

$t°$	% A
B	
49.5	60
67.0	50
79.2	40
90.0	30
99.5	20
108.0	10
115.0	0

1052. (375)
B=C_7H_7Br
p-Бромтолуол

A	
40.06	100
37.7	95
35.5	90
31.5	80
27.6	70
23.5	60
18.9	50
A+B	
13.5E	40.3
B	
16.65	30
19.4	20
22.0	10
23.75	5
26.74	0

1053. (267)
B=C_7H_7NO
Бензамид

A	
40.8	100
A+A_2B	
15.0E	74
A_2B+B	
22.5U	64
B	
124.0	0

1054. (90, 118, 454)
B=C_7H_8O
o-Крезол
Смеш.

40.5	100
37.9	95
35.2	90
29.5	80
23.4	70
19.9	60
19.85+	55
19.9	50
20.9	40
22.6	30
24.95	20
27.6	10
29.0	5
30.45	0

1055. (90, 118, 454)
B=C_7H_8O
m-Крезол

A	
40.5	100
38.3	95
36.2	90
31.7	80
27.3	70
22.8	60

$t°$	% A
A+AB_2	
20.2E	55.2
AB_2	
22.0	50
24.8	40
25.9	30.4
24.0	20
17.0	10
AB_2+B	
7.3E	4.8
B	
10.0	0

См. также 1863

1056. (90, 118, 454)
B=C_7H_8O
p-Крезол

A	
40.5	100
37.2	95
33.9	90
26.9	80
18.9	70
+ 9.0	60
A+AB_2	
− 1.5E	50.5
AB_2+B	
+ 0.8U	41.3
B	
11.6	30
19.6	20
27.0	10
30.6	5
34.2	0

См. также 1863

1057. (208)
B=$C_7H_8O_2$
Диметилпирон

$t°$	$\%_m$ A
A	
42.4	100
37.2	95
27.9	90
A+A_2B	
7.0E	83.5
A_2B	
19.5	80
30.0	75
35.5	70
36.8	66.7
32.5	60
A_2B+B	
27.0E	55.5
B	
54.6	50
74.0	45
87.0	40
97.5	35
106.0	30
112.8	25
118.6	20
123.0	15
126.6	10
132.1	0

1058. (223)
B=C_7H_9N
o-Толуидин

$t°$	%m A
A	
41.0	100
36.7	95
30.0	90
A+AB	
12.0E	82
AB	
27.0	70
32.8	60
33.8	55
34 0	50
33.8	45
32.8	40
27.3	30
+14.0	20
−15.0	9

1059. (223)
B=C_7H_9N
p-Толуидин

$t°$	%m A
A	
41.0	100
37.7	95
33.0	90
19.2	80
A+AB	
11.0E	75
AB	
18.5	70
27.1	60
28.7	55
29.0	50
28.4	45
26.0	40
AB+B	
18.5E	32
B	
31.0	20
38.4	10
40.6	5
42.5	0

1060. (249)
B=C_8H_8O
Ацетофенон

$t°$	% A
A	
+41.0	100
A+B	
−52.0E	53
B	
+20.5	0

1061. (345)
B=C_8H_9NO
Ацетанилид

$t°$	%m A
A	
40.5	100
37.5	95
33.0	90
+19.5	80
A+B	
−52.0E	53
B	
+20.5	0

$t°$	%m A
A+B	
− 6.0E	69
B	
+31.0	60
47.0	55
59.0	50
69.5	45
78.2	40
91.0	30
100.0	20
107.5	10
111.0	5
113.5	0

1062. (375, 377)
B=C_8H_{10}
p-Ксилол

$t°$	% A
A	
40.24	100
37.4	95
34.6	90
28.9	80
23.3	70
18.1	60
12.8	50
7.6	40
A+B	
5.6E	36
B	
6.45	30
8.15	20
10.3	10
11.7	5
13.35	0

1063. (220)
B=$C_8H_{10}N_2O$
Нитрозодиметиланилин

$t°$	%m A
A	
41.5	100
36.8	95
30.0	90
A+AB_2	
12.5E	80
AB_2	
59.5	70
79.0	60
87.0	50
89.1	45
90.7	40
91.5	33
90.5	30
88.2	25
84.7	20
79.8	15
AB_2+B	
75.5E	12
B	
82.4	5
86.0	0

1064. (53, 223)
B=$C_8H_{11}N$
Диметиланилин

$t°$	%m A
A	
40.5	100
36.2	95
31.3	90
18.3	80
+ 0.5	70
−22.8	60
A+B	
−36.0E	54.8
B	
−30.8	50
−26.0	45
−21.5	40
−13.5	30
− 7.3	20
− 2.1	10
+ 0.2	5
2.0	0

1065. (223)
B=$C_8H_{11}N$
m-Ксилидин

$t°$	%m A
A	
41.0	100
37.6	95
32.7	90
+17.2	80
A+AB	
− 1.0E	71
AB	
+12.7	60
15.3	55
16.0	50
15.3	45
13.2	40
+ 4.7	30
− 9.0	20

1066. (53)
B=C_9H_7N
Хинолин

$t°$	%m A
A	
+41.0	100
A+A_2B	
− 0.7E	77.6
A_2B	
+ 7.2	66.7
A_2B+A_2B_3	
− 4.6E	57.5
A_2B_3	
+22.4	40
A_2B_3+B	
−24.1E	5
B	
−19.5	0

1066.1. (274.1)
B=$C_9H_8O_2$
Коричная кислота

$t°$	% A
A	
40.5	100
A+B	
29.0E	85
B	
133.0	0

1067. (151, 345, 483)
B=$C_{10}H_8$
Нафталин

$t°$	%m A
A	
40.5	100
33.4	90
A+B	
29.8E	84
B	
46.7	70
53.7	60
58.8	50
63.4	40
67.3	30
71.3	20
75.3	10
80.1	0

1068. (381)
B=$C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

$t°$	%m A
A	
40.5	100
36.7	95
31.5	90
A+AB	
16.0E	77
AB	
21.3	70
26.9	60
28.2	55
28 6	50
28.2	45
28.0	40
AB+B	
24.0E	32
B	
34.3	20
42.0	10
45.4	5
48.3	0

1069. (223)
B=$C_{10}H_9N$
β-Нафтиламин

$t°$	%m A
A	
40.5	100
A+AB	
36.0E	96
AB	
54.5	90
71.7	80
78.8	70
82.6	60
83.3	55
83.5	50
AB+B	
83.0E	42.5
B	
84.7	40
91.5	30
98.0	20
104.0	10
106.7	5
109.0	0

1070. (375)
B=$C_{10}H_{14}O$
Тимол

$t°$	% A
A	
39.53	100.00
36.20	93.31
31.58	84.52
25.82	75.28
12.90	58.49
9.08	53.59
A+B	
7.49E	51.83
B	
8.29	49.69
19.17	39.45
25.09	30.83
33.64	20.54
40.52	10.65
49.24	0.00

1071. (268, 481)
B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора

$t°$	%m A
A	
40.5	100
37.0	95
33.2	90
25.0	80
+11.0	70
−15.0	60
A+AB	
−30.0E	56
AB	
−24.5	50
−18.6	36
AB+B	
−22.0E	29
B	
+15.0	25
58.0	20
94.0	15
128.0	10
156.0	5
178.0	0

1072. (234)
B=$C_{10}H_{16}O$
Фенхон

$t°$	% A
A	
41.0	100
Твердая фаза не образуется	
− 2.0÷	90.8÷
−14.0	43.8
B	
5.3	0

1073. (36)
B=$C_{10}H_{18}O$
Цинеол

$t°$	% A
A	
+42.5	100
A+AB	
−13.0E	55
AB	
− 8.0	38
AB+B	
−14.0E	17
B	
+ 1.0	0

$t°$	% A

1074 (238)
B=$C_{11}H_{12}N_2O$
Антипирин

A	
41.0	100

Твердая фаза не образуется.

11÷ 16.5	76.2÷ 54

AB	
55.5	33

AB+B	
52.5E	27

B	
109.8	0

1075 (381)
B=$C_{12}H_{11}N$
Дифениламин.

$t°$	%m A

A	
36.8	95.5
30.3	86.9
24.6	78
19.8	70.7

A+B	
18.1E	69

B	
25.0	57.2
32.0	44.3
37.1	34.1
44.1	18.4
48.2	9.3
52.6	0.0

1076. (413)
B=$C_{12}H_{18}O_8$
Диэтилдиацетилтартрат

A	
40	100
33.9	94.61
24.6	89.04
18.6	85.95
+11.1	82.60
− 3.6	76.98

A+B	
−24.15E	71.20

B	
− 4.6	66.31
+17.25	58.37
31.9	48.64
46.2	35.48
51.0	27.82
55.7	19.70
58.6	14.26
62.7	6.12
67.0	0

$t°$	% A

1077. (262)
B=$C_{13}H_9N$
Акридин

A	
40.5	100

$A+A_2B$	
36.0E	93.5

A_2B	
42.0	90
60.0	80
74.0	70
83.5	60
87.0	51

$A_2B+A_2B_3$	
83.0E	45

A_2B_3	
90.0	40
101.0	26
98.0	20

A_2B_3+B	
87.5E	13

B	
92.0	10
99.0	5
106.5	0

1078. (274)
B=$C_{13}H_{10}O$
Бензофенон

A	
+40.8	100

A+AB	
−13.0E	52

AB	
− 3.0	34

AB+B	
− 4.5E	30

B	
+47.0	0

1079. (375)
B=$C_{13}H_{12}$
Дифенилметан

A	
40.24	100.00
16.73	51.08
12.94	43.43

A+B	
11.52E	36.68

B	
13.24	31.56
16.49	20.73
18.40	14.24
20.72	8.08
24.45	0.00

1080. (234.1, 292)
B=$C_{13}H_{12}O$
Бензгидрол

A	
41.5	100

$A+A_2B$	
30E	81

A_2B	
47.3	50.5

A_2B+B	
37E	27

B	
64.5	0

$t°$	%m A

1081. (53)
B=$C_{13}H_{13}N$
Дифенилметиламин

A	
+41.0	100

A+B	
−18.1E	25

B	
− 9.6	0

1082. (254)
B=$C_{19}H_{16}$
Трифенилметан

$t°$	% A

A	
41.0	100

A+B	
31.0E	74

B	
91.0	0

1083. (271)
B=$C_{19}H_{16}O$
Трифенилкарбинол

A	
41.0	100

A+B	
32.0E	78

B	
159.3	0

См. также 76, 128, 193, 220, 246, 275, 298, 313, 323.1, 374, 393, 401, 402, 444, 458.5, 459.5, 480, 510, 591, 853, 962, 1852, 1860, 1863

$C_6H_6O_2$

Пирокатехин
1084. (195, 420)
B=$C_6H_6O_2$
Резорцин

$t°$	%m A

A	
103.5	100.0
100.0	94.2
90.0	78.5
80.0	64.5
70.0	53.2

A+B	
64.0E	47.0

B	
70.0	42.7
80.0	35.2
90.0	26.7
100.0	15.8
109.5	0.0

См. также 1864, 1865

1085. (195, 420)
B=$C_6H_6O_2$
Гидрохинон

A	
103.5	100.0
100.0	94.4
90.0	79.4

$t°$	%m A

A+B	
88.5E	77.0

B	
100.0	73.0
110.0	68.2
120.0	63.3
130.0	57.0
140.0	49.0
150.0	36.4
160.0	10.7
170.5	0.0

См. также 1864, 1866

1086. (259)
B=C_6H_7N
Анилин

A	
105.0	100.0
100.0	91.6
91.5	79.5
82.5	70.6
68.0	59.1
56.0	53.3

A+AB	
39.0U	46.5

AB	
37.0	40.9
26.0	29.9
+ 4.8	20.5

AB+B	
−14.0	11.5
− 9.0	5.0
− 6.3	0.0

1087. (247)
B=C_6H_7NO
m-Аминофенол

$t°$	% A

A	
101.5	100

A+B	
66.0E	54

B	
118.0	0

1088. (264)
B=$C_6H_8N_2$
o-Фенилендиамин

A	
102.7	100

A+AB	
76.0E	72

AB	
84.5	50

AB+B	
76.0E	30

B	
98.8	0

1089. (264)
B=$C_6H_8N_2$
m-Фенилендиамин

A	
102.7	100

A+AB	
56.0E	57

$t°$	% A

AB	
64.5	50

AB+B	
41.0E	16

B	
62.0	0

1090. (264)
B=$C_6H_8N_2$
p-Фенилендиамин

A	
102.8	100

$A+A_3B_2$	
87.5E	85

A_3B_2	
108.0	60.4

A_3B_2+B	
99.0E	35

B	
138.0	0

1091. См. стр. 302
B=$C_7H_6O_2$
m-Оксибензальдегид

1092. (231)
B=C_7H_7NO
Бензамид

A	
102.8	100

A+B	
38.0E	50.5

B	
124.0	0

1093. (383)
B=C_7H_9N
p-Толуидин

$t°$	%m A

A	
103.2	100

A+AB	
49.8E	54

AB	
50.2	50

$AB+AB_2$	
41.4E	34.5

AB_2	
41.4	33

AB_2+B	
32.6E	16.4

B	
43.4	0

1094. (249)
B=C_8H_8O
Ацетофенон

$t°$	% A

A	
102.0	100

A+AB	
+ 1.0U	41

AB+B	
− 2.0E	28

B	
+20.5	0

$t°$	% A

1094.1. (274.1)
B=$C_9H_8O_2$
Коричная кислота

A	
103.5	100
A+B	
81.0E	54
B	
133.0	0

1095. (420)
B=$C_{10}H_7NO_2$
***α*-Нитронафталин**

A	
103.5	100
101.2	95
99.1	90
95.2	80
91.1	70
86.5	60
81.0	50
73.3	40
63.0	30
A+B	
44.8E	17
B	
49.7	10
52.9	5
55.8	0

См. также 1865, 1866

1096. (245)
B=$C_{10}H_8$
Нафталин

A	
104.0	100
101.0	95
98.3	90
93.7	80
89.7	70
86.2	60
84.0	50
82.7	40
80.0	30
A+B	
72.0E	18
B	
75.5	10
77.7	5
80.1	0

1097. (383)
B=$C_{10}H_9N$
***α*-Нафтиламин**

$t°$	%m A
A	
103.2	100
94.0	84.6
83.0	71.3
71.3	60.4
56.3	50.0
$A+AB_2$	
41.65E	42.0
AB_2	
42.05	39.1
43.4	33
40.95	23.7

$t°$	%m A
AB_2+B	
36.95E	16
B	
38.4	13.9
41.3	10.2
48.0	0

1098. (232)
B=$C_{10}H_9N$
***β*-Нафтиламин**

$t°$	% A
A	
103.0	100
A+B	
75.0E	57
AB	
77.4	43
AB+B	
76.3E	35
B	
109.0	0

1099. (97, 98, 253)
B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора

A	
102.5	100
$A+AB_2$	
0E	38.7
AB_2+B	
8U	27
B	
175.0	0

1100. (234)
B=$C_{10}H_{16}O$
Фенхон

A	
103.5	100
Твердая фаза не образуется	
−5.0÷−3.0	40.5÷8.0
B	
5.3	0

1101. (36)
B=$C_{10}H_{18}O$
Цинеол

A	
104.0	100
A+AB	
31.0E	44
AB	
+39.0	41.6
AB+B	
−2.0E	5
B	
+1.0	0

1102. (238)
B=$C_{11}H_{12}N_2O$
Антипирин

A	
103.0	100
$A+A_2B$	
57.5E	68.5
A_2B	
73.6	54

$t°$	% A
A_2B+AB	
57.0E	42
AB	
58.8	37
$AB+AB_2$	
57.0E	30
AB_2	
65.5	22.6
AB_2+B	
65.2E	22
B	
109.8	0

1103. См. стр. 302
B=$C_{12}H_9N$
Карбазол

1103.1. (27.42)
B=$C_{12}H_{10}N_2$
Азобензол

A	
104.5	100
A+B	
60.0E	12.5
B	
67	0

1104. (261)
B=$C_{12}H_{11}N$
Дифениламин

A	
102.8	100
A+B	
48.5E	6.5
B	
52.3	0

1105. (262)
B=$C_{13}H_9N$
Акридин

A	
102.8	100
97.0	90
A+AB	
93.5E	85
AB	
101.0	80
114.0	70
125.0	60
135.0	50
144.5	38
143.0	30
134.5	20
122.0	10
AB+B	
102.0E	4
B	
106.5	0

1106. (274)
B=$C_{13}H_{10}O$
Бензофенон

A	
103.0	100
A+B	
11.3E	29
B	
47.0	0

$t°$	% A
A	
101.8	100
A+B	
23.1E	1
B	
23.9	0

1107.1. (234·1)
B=$C_{13}H_{12}O$
Бензгидрол

A	
103.5	100
A+B	
55.0E	18
B	
64.5	0

1108. (254)
B=$C_{19}H_{16}$
Трифенилметан

A	
102.8	100
A+B	
80.0E	18
B	
91.0	0

1109. (271)
B=$C_{19}H_{16}O$
Трифенилкарбинол

A	
103.0	100
$A+A_2B$	
76.0E	60.5
A_2B	
82.0	45.8
A_2B+B	
66.0E	33.5
B	
159.2	0

См. также 299, 375, 445, 458.6, 459.6, 481, 592, 1860, 1864, 1866

$C_6H_6O_2$

Резорцин

1110. (195, 420)
B=$C_6H_6O_2$
Гидрохинон

$t°$	%m A
A	
109.5	100.0
100.0	84.2
90.0	73.3
A+B	
86.0E	70.0
B	
90.0	69.2
100.0	66.7
110.0	63.5

$t°$	%m A
120.0	59.3
130.0	54.5
140.0	47.3
150.0	36.3
160.0	19.7
170.5	0.0

См. также 1864

1111. (259)
B=C_6H_7N
Анилин

A	
110.0	100.0
102.0	89.6
89.5	73.8
77.5	64.7
65.0	56.8
50.0	50.3

1112. (247)
B=C_6H_7NO
***m*-Аминофенол**

$t°$	% A
A	
108.5	100
A+B	
62.0E	55
B	
118.0	0

1113. (247)
B=C_6H_7NO
***p*-Аминофенол**

A	
108.5	100
A+B	
61.0E	75
B	
120.0	48.8

1114. (264)
B=$C_6H_8N_2$
o-Фенилендиамин

A	
108.5	100
A+AB	
47.0E	60
AB	
50.1	49.5
AB+B	
45.0E	36
B	
100.0	0

1115. (264)
B=$C_6H_8N_2$
***m*-Фенилендиамин**

A	
108.5	100
A+AB	
53.0E	72
AB	
79.0	49.5
AB+B	
33.0E	20
B	
62.0	0

$t°$	% A

1116. (264)
B=$C_6H_8N_2$
p-Фенилендиамин

A	
108.5	100
A+AB	
94.0E	85
AB	
116.0	49.5
AB+B	
102.0	32.5
B	
138.0	0

1117. См. стр. 302
B=$C_7H_6O_2$
m-Оксибензальдегид

1118. (231)
B=C_7H_7NO
Бензамид

A	
108.5	100
A+AB	
76.2E	67.5
AB	
88.2	47.6
AB+B	
80.5E	34
B	
124.8	0

1119. (383, 467)
B=C_7H_9N
p-Толуидин

$t°$	%*m* A
A	
108.7	100.0
97.8	84.6
80.9	69.6
56.5	58.7
A+AB	
30.8E	54.5
AB	
31.95	50.0
26.4	40.0
$AB+AB_2$	
16.4U	33 3
AB_2+B	
15.0E	27.5
B	
19.2	25.6
32.9	15.1
43 3	0.0

1120. (249)
B=C_8H_8O
Ацетофенон

$t°$	% A
A	
109.0	100
A+AB	
+13.0U	47
AB+B	
− 5.0E	26
B	
+20.5	0

$t°$	% A

1121. (68)
B=C_8H_{10}
m-Ксилол

1121.1. (274.1)
B=$C_9H_8O_2$
Коричная кислота

A	
115.0	100
A+B	
87.0E	59.0
B	
133.0	0

1122. (420)
B=$C_{10}H_7NO_2$
α-Нитронафталин

A	
109.5	100
107.9	95
106.0	90
102.5	80
98.7	70
94.5	60
89.5	50
83.6	40
76.5	30
65.5	20
A+B	
49.5E	10.1
B	
52.9	5
55.8	0

См. также 1865

1123. (245, 467)
B=$C_{10}H_8$
Нафталин

A	
110.0	100
105.4	95
102.5	90
99.1	80
97.3	70
97.0	60
97.0	50
96.9	40
96.1	30
94.5	20
88.5	10
A+B	
76.0E	4
B	
80.1	0

1124. (467)
B=$C_{10}H_8O$
β-Нафтол

$t°$	%*m* A
A	
110	100.0
90	66.67
B	
88	50.0
100	33.33
122	0.00

$t°$	%*m* A

1125. (383)
B=$C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

A	
108.8	100
A+AB	
65.0E	53.5
AB	
65.05	50
AB+B	
38.2E	15
B	
48.1	0

1126. (232, 467)
B=$C_{10}H_9N$
β-Нафтиламин

$t°$	% A
A	
109.0	100
A+AB	
78.0E	60.5
AB	
81.2	43.4
AB+B	
80.0	35.5
B	
109.0	0

1127. (97, 98, 268)
B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора

$t°$	%*m* A
A	
110.0	100
105.5	95
101.0	90
96.0	85
91.0	80
85.0	75
77.0	70
66.0	65
52.0	60
A+AB	
24.0E	52.2
AB	
29.0	50
25.2	45
17.8	40
AB+B	
1.0E	33.3
B	
19.5	30
47.0	25
75.0	20
101.0	15
130.0	10
160.0	5
178.0	0

$t°$	% A

1128. (234)
B=$C_{10}H_{16}O$
Фенхон

A	
115.0	100
Твердая фаза не образуется	
49÷−8.3	46.4÷12
B	
5.3	0

1129. (36)
B=$C_{10}H_{18}O$
Цинеол

A	
110.0	100
A+AB	
73.0E	60
AB	
+89.0	41.6
AB+B	
− 2.0E	1
B	
+ 1.0	0

1130. (238)
B=$C_{11}H_{12}N_2O$
Антипирин

A	
109.8	100
Твердая фаза не образуется	
72.0÷69.0	70.8÷51.5
AB	
100.5	36.9
AB+B	
52.5E	24
B	
110.0	0

1130.1.
B=$C_{12}H_9N$
Карбазол

1130.2. (274.2)
B=$C_{12}H_{10}N_2$
Азобензол

A	
115.0	100
A+B	
57.2E	20.0
B	
67	0

1131. (261)
B=$C_{12}H_{11}N$
Дифениламин

A	
110.0	100
A+B	
48.5E	6.5
B	
52.2	0

$t°$	% A

1133. (262)
B=$C_{13}H_9N$
Акридин

A	
107.8	100
103.0	90
$A+AB_2$	
96.0E	77.5
AB_2	
115.0	70
136.0	60
179.5	23.5
AB_2+B	
105.0E	5
B	
106.5	0

1134. (274)
B=$C_{13}H_{10}O$
Бензофенон

A	
+109.0	100
A+B	
− 7.0E	29.5
B	
+47.0	0

1135. (235)
B=$C_{13}H_{12}$
Дифенилметан

A	
108.8	100
102	73÷16
A+B	
23.1E	~0
B	
23.9	0
Две жидкие фазы	
102*1	73 16
110	62 25
112	60 29
115.4*2	42

*1 Тгр. *2 $t°_{крит.}$

1135.1. (234.1)
B=$C_{13}H_{12}O$
Бензгидрол

A	
115.0	100
A+B	
44.0E	27
B	
64.5	0

1136. (467)
B=$C_{14}H_{10}$
Антрацен

$t°$	%*m* B
213	100.0
190	66.67
186	50.00
180	33.30
110	0.00

$t°$	% A

1137. (254)
B=$C_{19}H_{16}$
Трифенилметан

A	
109.0	100
106.0	86÷10
A+B	
87.0E	6
B	
91.0	0
Две жидкие фазы	
160.0*1	86 10
130	77 16
135	72.1 12
140	65 35
142*2	45

*1 Tгр. *2 $t°_{крит.}$

1138. (271)
B=$C_{19}H_{16}O$
Трифенилкарбинол

См. также 300, 324, 376, 446, 458.7, 459.7, 482, 593, 854, 1084, 1860, 1864

$C_6H_6O_2$

Гидрохинон

1139. (259)
B=C_6H_7N

$t°$	%m A

A	
169.0	100
A+AB_2	
88.5E	33.3
AB_2	
85.0	21.1
68.5	7.4
54.5	3.1

1140. (247)
B=C_6H_7NO
***m*-Аминофенол**

$t°$	% A

A	
168.0	100.0
A+A_xB_y	
107.0U	42.0
A_xB_y+B	
104.5E	22.0
B	
118.0	0.0

1141. (264)
B=$C_6H_8N_2$
***o*-Фенилендиамин**

A	
169.0	100
A+AB_2	
103.0E	39.5
AB_2	
105.0	33.7
AB_2+B	
91.8E	11
B	
99.8	0

$t°$	% A

1142. (264)
B=$C_6H_8N_2$
***m*-Фенилендиамин**

A	
169.0	100
A+AB	
120.0E	58
AB	
127.0	50.4
AB+B	
60.0E	6
B	
62.0	0

1143. (264)
B=$C_6H_8N_2$
***p*-Фенилендиамин**

A	
169.0	100
A+A_3B	
152.0E	81
A_3B	
155.0	75.5
A_3B+AB	
155.0E	72
AB	
193.0	50.4
AB+B	
134.0E	7
B	
138.0	0

1144. (258)
B=$C_7H_6O_2$
***m*-Оксибензальдегид**

A	
169.0	100
A+B	
88.0E	27
B	
105.0	0

1145. (231)
B=C_7H_7NO
Бензамид

A	
169.0	100
A+AB_2	
100.0E	44
AB_2	
103.9	31.2
AB_2+B	
101.1E	23
B	
124.8	0

1146. (383)
B=C_7H_9N
***p*-Толуидин**

$t°$	%m A

A	
169.2	100
A+AB_2	
96.5E	37
AB_2	
96.75	33
AB_2+B	
42.6E	1.2
B	
43.4	0

$t°$	% A

1147. (249)
B=C_8H_8O
Ацетофенон

A	
168.2	100
A+AB	
40.0U	18
AB+B	
18.5E	3.5
B	
20.5	0

1147.1. (274.1)
B=$C_9H_8O_2$
Коричная кислота

A	
170.0	100
A+B	
117.0E	19.0
B	
133.0	0

1148. (420)
B=$C_{10}H_7NO_2$
α-Нитронафталин

A	
170.5	100
168.7	95
167.0	90
163.6	80
160.2	70
156.6	60
152.9	50
148.6	40
143.5	30
136.0	20
121.0	10
A+B	
54.5E	2.5
B	
55.8	0.0

См. также 1866

1149. (245)
B=$C_{10}H_8$
Нафталин

A	
170.0	100
163.5	95
159.0	90
156.0	80
155.5	70
154.8	60
154.2	50
153.7	40
152.5	30
150.0	20
139.0	10
A+B	
79.0E	1.5
B	
80.1	0

$t°$	%m A

1150. (383)
B=$C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

A	
169.2	100
A+AB	
57.5U	13.5
AB+B	
45.3E	6
B	
48.0	0

1151. (232)
B=$C_{10}H_9N$
***β*-Нафтиламин**

$t°$	% A

A	
168.0	100
A+AB_2	
138.5E	47.5
AB_2	
141.7	27.8
AB_2+B	
107.5E	1.5
B	
109.0	0

1152. (217)
B=$C_{10}H_{10}O_3$
***p*-Метоксикоричная кислота**

$t°$	%m A

A	
169.0	100
157.3	79.8
145.4	59.8
A+B	
140.8E	55
B	
149.7	40
156.2	30
161.7	19.9
167.3	10
170.6	0
Жидкие кристаллы	
170.6	8
174.7÷170.5	5.7
179.9÷177.6	3.19
185.5	0

1153. (97, 98, 253)
B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора

A	
169.0	100
167.5	95
164.3	90
160.3	85
156.2	80
150.8	75
145.7	70
139.3	65
132.0	60
123.5	55
111.5	50
97.5	45

A+AB	
62.0U	37.5
AB+B	
49.0E	33.3
B	
63.0	30
84.0	25
103.5	20
122.5	15
141.5	10
161.0	5
178.0	0

1154. (234)
B=$C_{10}H_{16}O$
Фенхон

$t°$	% A

A	
169.0	100
Твердая фаза не образуется	
34.0÷0	18.8÷4.8
B	
5.3	0

1155. (36)
B=$C_{10}H_{18}O$
Цинеол

A	
170.0	100
A+AB_2	
103.0E	30
AB_2	
+106.5	26.32
AB_2+B	
− 2.0E	1
B	
+ 1.0	0

1156. (238)
B=$C_{11}H_{12}N_2O$
Антипирин

A	
168.0	100
A+A_3B_2	
116.0E	58.5
A_3B_2	
129.0	46.7
A_3B_2+AB_2	
118.0E	34
AB_2	
129.0	22.6
AB_2+B	
101.0E	4.7
B	
109.8	0

1157. (263)
B=$C_{12}H_9N$
Карбазол

A	
168.0	100
A+B	
163.0E	85
B	
235.8	0

$t°$	% A

1157.1. (274.2)
B=$C_{12}H_{10}N_2$
Азобензол

A	
170.0	100
A+B	
55.0E	1.0
B	
67	0

1158. (261)
B=$C_{12}H_{11}N$
Дифениламин

A	
168.2	100
A+B	
51.0E	1
B	
52.0	0

1159. (262)
B=$C_{13}H_9N$
Акридин

A	
169.0	100
164.0	90
$A+AB_2$	
159.0E	77
AB_2	
166.0	70
178.0	60
189.0	50
199.0	40
206.5	30
209.5	20
201.7	10
187.0	5
AB_2+B	
105.5E	~ 1
B	
106.5	0

1160. (274)
B=$C_{13}H_{10}O$
Бензофенон

A	
170.4	100
A+B	
41.3E	11
B	
47.0	0

1161. (235)
B=$C_{13}H_{12}$
Дифенилметан

A	
168.8	100
160÷162	70÷30
A+B	
23.9E	~0
B	
23.9	0

1161.1. (234.1)
B=$C_{13}H_{12}O$
Бензгидрол

A	
169.0	100
A+B	
58.0E	2.5
B	
64.5	0

$t°$	%$_m$ A

1162. (217)
B=$C_{14}H_{14}N_2O_3$
p-Азоксианизол

A	
169.0	100
162.0	90
156.0	80
151.0	70
146.0	60
139.5	50
128.0	40
A+B	
106.2E	25.6
B	
108.0	20
111.0	10
114.0	0
Жидкие кристаллы	
113.5÷116.3	8
119.0÷121.0	6
124.5÷125.7	4
130.0÷130.3	2
135.0	0

1163. (254)
B=$C_{19}H_{16}$
Трифенилметан

$t°$	% A
A	
168.5	100
160	80÷13
A+B	
91.0E	~0
B	
91.0	0
Две жидкие фазы	
160.0*1	80 13
173	63.7 27.3
175	59.5 29.9
176	55.1 33.8
177.0*2	45

*1 Тгр. *2 $t°_{крит.}$

1164. (271)
B=$C_{19}H_{16}O$
Трифенилкарбинол

A	
169.0	100
$A+A_2B$	
145.2E	52.2
A_2B	
151.6	42.5
A_2B+B	
139.8E	18.5
B	
159.2	0

См. также 301, 377, 447, 458.8, 459.71, 483, 559, 806, 1085, 1110, 1860, 1864, 1866

$t°$	% A

$C_6H_6O_3$
Пирогаллол

1165. (273)
B=C_6H_7N
Анилин

A	
126.0	100
$A+AB_2$	
48.4E	48
AB_2	
+49.0	40.3
AB_2+B	
−13.0	12
B	
− 6.7	0

1166. (247)
B=C_6H_7NO
m-Аминофенол

A	
129.0	100
A+B	
77.0E	48
B	
118.0	0

1167. (273)
B=$C_6H_8N_2$
o-Фенилендиамин

A	
126.0	100
A+AB	
88.0E	69
AB	
93.6	53.8
AB+B	
74.2E	30
B	
100.9	0

1168. (273)
B=$C_6H_8N_2$
m-Фенилендиамин

A	
126.0	100
A+AB	
75.0E	67
AB	
79.0	53.8
AB+B	
31.0E	21.5
B	
61.0	0

1169. (273)
B=$C_6H_8N_2$
p-Фенилендиамин

A	
126.0	100
$A+A_2B$	
98.0E	78
A_2B	
106.0	69.9
A_2B+AB	
104.0E	66.5
AB	
110.0	53.8
AB+B	
98.0E	32.5
B	
139.8	0

$t°$	% A

1170. См. стр. 302
B=$C_7H_6O_2$
m-Оксибензальдегид

1171. (273)
B=C_7H_7NO
Бензамид

A	
126.1	100
A+AB	
78.0E	63.5
AB	
83.0	51
AB+B	
76.0E	37.5
B	
124.8	0

1172. (273)
B=C_7H_9N
p-Толуидин

A	
125.5	100
$A+AB_2$	
53.8E	46
AB_2	
57.0	37
AB_2+B	
36.0E	14
B	
44.0	0

1173. (249)
B=C_8H_8O
Ацетофенон

A	
126.0	100
A+AB	
21.0U	39
AB+B	
4.0E	23
B	
20.0	0

1173.1. (274.1)
B=$C_9H_8O_2$
Коричная кислота

A	
130.5	100
A+B	
101.0E	44.0
B	
133.0	0

1174. (273)
B=$C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

A	
126.0	100
A+AB	
41.7U	36
AB+B	
32.2E	14
B	
48.5	0

$t°$	% A

1175. B=$C_{10}H_9N$ (273)
β-Нафтиламин

A	
126.0	100
$A+AB_2$	
108.3E	64
AB_2	
122.5	30.4
AB_2+B	
105.0E	6
B	
109.0	0

1176. (206, 253)
B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора

$t°$	%$_m$ A
A	
130.8	100
125.8	90
118.8	80
108.5	70
94.0	60
73.0	50
62.0	45
49.0	40
35.0	35
A+B	
21.0E	31
B	
80.0	25
109.0	20
130.0	15
148.0	10
163.0	5
178.0	0

1177. B=$C_{10}H_{16}O$ (234)
Фенхон

$t°$	% A
A	
131.0	100
Твердой фазы не образуется	
18.0÷−2.5	31.9÷11.4
B	
+5.0	0

1178. (238)
B=$C_{11}H_{12}N_2O$
Антипирин

A	
126.0	100
Твердой фазы не образуется	
59÷59.5	63.8÷21.2
B	
109.8	0

1179. См. стр. 302
B=$C_{12}H_9N$
Карбазол

$t°$	% A

1179.1. (274.2)
B=$C_{12}H_{10}N_2$
Азобензол

A	
132.0	100
A+B	
65.0E	~0
B	
67	0

1180. (261)
B=$C_{12}H_{11}N$
Дифениламин

A	
126.0	100
A+B	
51.0E	1
B	
52.0	0

1181. (274)
B=$C_{13}H_{10}O$
Бензофенон

A	
126.0	100
A+B	
32.9E	18.5
B	
47.0	0

1182. (235)
B=$C_{13}H_{12}$
Дифенилметан

A	
126.0	100
115.2	90÷8
A+B	
23.5E	1
B	
23.9	0
Две жидкие фазы	
115.2*1	90 8
120	78 20
122	68 31
122.9*2	50

*1 Тгр. *2 $t°_{крит.}$

1182.1. (234.1)
B=$C_{13}H_{12}O$
Бензгидрол

A	
131.0	100
A+B	
53.0E	22.0
B	
64.5	0

1183. (254)
B=$C_{19}H_{16}$
Трифенилметан

A	
126.0	100
125.0	95÷12
A+B	
89.0E	2.5
B	
91.0	0

$t°$	% A

Две жидкие фазы

125.0*1	95	12
140	91	18
150	78	29
160	69	36
178.5*2	52	

*1 Тгр. *2 $t°_{крит.}$

1184. (243)
B=$C_{19}H_{16}O$
Трифенилкарбинол

A	
132.0	100
$A+A_3B_2$	
76.0E	51
A_3B_2	
97.0	42
A_3B_2+B	
65.0E	30
B	
159.0	0

См. также 302, 378, 448, 458.81, 459.8, 484, 1860

C_6H_7N
Анилин

1185. (242)
B=C_6H_7NO
***m*-Аминофенол**

$t°$	%m A
A	
−6.0	100
−10.2	95
A+B	
−16.5E	87.5
B	
+18.8	80
44.5	70
61.6	60
75.8	50
87.6	40
97.7	30
106.8	20
113.5	10
119.2	5
123.0	0

1186. (408)
B=C_6H_7NO
***p*-Аминофенол**

$t°$	% A
−6.00	100
−6.58	99
−7.16	98
−7.74	97

1187. (408)
B=C_6H_7NO
Фенил-гидроксиламин

−6.00	100
−6.47	99
−6.94	98
−7.41	97

$t°$	% A

1188. (408)
B=$C_6H_8N_2$
***m*-Фенилендиамин**

−6.00	100
−6.60	99
−7.18	98
−7.75	97

1189. (222)
B=$C_7H_5N_3O_6$
Тринитротолуол

$t°$	%m A
A	
−5.5	100
A+AB	
−8.0E	98.5
AB	
+35.0	88.7
71.0	76.6
77.0	59.5
85.0	50.0
84.0	41.2
78.0	29.8
AB+B	
60E	15
B	
74.5	8.1
82.0	0

1190. (8, 12)
B=$C_7H_6O_2$
Бензойная кислота

A	
− 6.0	100
A+AB	
− 9.0E	96
AB	
+ 8.5	90
31.8	80
48.0	70
AB+B	
56.0U	60
B	
72.3	50
86.0	40
97.5	30
107.0	20
114.7	10
121.25	0

1191. (222)
B=$C_7H_6N_2O_4$
2, 4-Динитротолуол

A	
− 5.5	100
−11.5	91.6
A+B	
−13.0E	89
B	
0.0	79.1
+20.0	64.7
31.0	55.4
41.0	44.8
49.0	35.8
56.0	26.0
65.0	11.0
71.0	0.0

$t°$	%m A

1192. (259)
B=$C_7H_6N_2O_4$
2, 6-Динитротолуол

A	
− 5.5	100.0
−10.5	92.7
A+B	
−13.0E	88.8
B	
+ 0.5	78.9
14.0	68.0
25.0	55.4
35.5	40.6
41.8	29.3
62.0	0.0

1193. (244)
B=$C_7H_6N_2O_4$
3, 4-Динитротолуол

$t°$	% A
A	
− 5.8	100
A+B	
−17.0E	69
B	
+58.5	0

1194. (244, 259)
B=$C_7H_6N_2O_4$
3, 5-Динитротолуол

A	
− 6.0	100
A+AB	
−12.9E	92.5
AB	
+46.5	33.8
AB+B	
46.0E	32
B	
82.3	0

1195. См. стр. 302
B=$C_7H_7NO_2$
***p*-Нитротолуол**

1196. (223)
B=C_7H_8O
***o*-Крезол**

$t°$	%m A
A	
− 6.3	100
− 9.3	95
−12.5	90
A+AB	
−18.0E	82.2
AB	
− 1.2	70
+ 6.6	60
8.0	55
8.4	50
8.2	45
7.2	40
AB+B	
4.0E	31

$t°$	%m A
B	
14.3	20
22.8	10
26.8	5
30.4	0

1197. (223)
B=C_7H_8O
***m*-Крезол**

A	
− 6.3	100
− 9.3	95
−13.5	90
A+AB	
−29.5E	76.7
AB	
−22.8	70
−16.1	60
−14.7	55
−14.5	50
−15.2	45
−18.3	40
AB+B	
−29.5E	31
B	
−15.4	20
− 4.5	10
+ 0.2	5
4.2	0

1198. (223)
B=C_7H_8O
***p*-Крезол**

A	
− 6.3	100
− 9.7	95
A+AB	
−15.0E	89
AB	
+ 0.5	80
12.0	70
17.9	60
18.9	55
19.2	50
18.7	45
17.0	40
AB+B	
5.8E	25.7
B	
12.8	20
23.8	10
28.7	5
33.2	0

1199. (408)
B=C_7H_9N
***o*-Толуидин**

$t°$	% A
− 6.00	100
− 6.60	99
− 7.18	98
− 7.75	97
− 8.33	96
− 8.95	95
− 9.53	94
−10.11	93

$t°$	%m A

1201. См. стр. 302
B=C_7H_9N
p-Толуидин

1202. (219)
B=$C_8H_{10}N_2O$
Нитрозодиметил-анилин

A	
− 5.5	100
A+AB_2	
− 8.5E	97
AB_2	
+24.0	90
50.0	80
69.5	70
80.0	60
87.0	50
89.6	45
91.4	40
92.4	**33.3**
92.0	30
90.5	25
87.8	20
82.2	15
AB_2+B	
74.5E	11
B	
82.5	5
85.5	0

1203. (408)
B=$C_8H_{11}N$
Ксилиден

$t°$	% A
− 6.00	100
− 7.00	99
− 7.75	98
− 8.48	97
− 9.00	96

1204. (247)
B=$C_{10}H_8O$
α-Нафтол

A	
− 6.0	100
A+A_2B	
−14.0E	89
A_2B	
+28.0	56.3
A_2B+AB	
26.5E	50.5
AB	
32.0	39.2
AB+B	
31.5E	36.5
B	
90.5	0

1205. (247)
B=$C_{10}H_8O$
β-Нафтол

A	
− 6.0	100
A+AB	
− 7.0E	96
AB	
+82.2	39.2

$t°$	% A
AB+B	
80.5E	30
B	
121.8	0

1205.1. (475)
B=$C_{10}H_9N$
β-Нафтиламин

$t°$	%m A
0.0?	97.5
2.0?	95
8.0	90
45.0	80
60.0	70
70.0	60
78.0	50
85.5	40
92.5	30
99.5	20
105.0	10
108.0	5
110.6	0

1206. (475)
B=$C_{12}H_9N$
Карбазол

$t°$	g B на 100 g A
30.0	3.0
40.0	3.7
50.0	4.8
60.0	6.0
70.0	7.7
80.0	9.8
100.0	16.0
120.0	28.0
140.0	46.0
160.0	74.0

1207. См. стр. 302
B=$C_{12}H_{10}$
Аценафтен

1208. См. стр. 302
B=$C_{13}H_{10}$
Флуорен

1209. См. стр. 303
B=$C_{14}H_8O_2$
Антрахинон

1210. (475)
B=$C_{14}H_{10}$
Антрацен

20.0	0.7
30.0	1.0
40.0	1.45
50.0	2.05
60.0	2.82
70.0	3.9
80.0	5.45
90.0	7.75
100.0	10.7

1211. См. стр. 303
B=$C_{14}H_{10}$
Фенантрен

$t°$	%m A

1212. (147; 254)
B=$C_{19}H_{16}$
Трифенилметан

B	
91.0	100
AB+B	
70.0E	61
AB	
71.5	50

См. также 45, 276, 436.1, 438.1, 455, 467, 560, 680, 689, 694, 698, 710, 733, 756, 774, 836, 846, 855, 872, 901, 925, 963, 1041, 1086, 1111, 1139, 1165; см. также (485), стр. 433

C_6H_7NO
o-Аминофенол

1214. (36)
B=$C_{10}H_{18}O$
Цинеол

$t°$	% A
A	
170.0	100
A+B	
0.0	2.5
B	
1.0	0

См. также 964

C_6H_7NO
m-Аминофенол

1215. (242)
B=$C_6H_8N_2$
o-Фенилендиамин

A	
118.0	100
A+B	
63.0E	45
B	
100.5	0

1216. (242)
B=$C_6H_8N_2$
m-Фенилендиамин

A	
118.0	100
A+B	
24.0E	37
B	
62.0	0

1217. (242)
B=$C_6H_8N_2$
p-Фенилендиамин

A	
118.0	100
A+A_2B	
94.0E	77

$t°$	% A
A_2B	
97.0	66.6
A_2B+AB	
95.0E	62
AB	
102.5	50.2
AB+B	
101.0	44
B	
138.5	0

1218. (247)
B=$C_7H_6N_2O_4$
2, 4-Динитротолуол

A	
118.0	100
A+B	
65.0E	10
B	
71.0	0

1219. (242)
B=C_7H_9N
p-Толуидин

A	
118.0	100
A+AB	
50.0U	35
AB+B	
37.0E	13
B	
44.0	0

1220. (247)
B=$C_{10}H_8O$
α-Нафтол

A	
118.0	100
A+B	
69.0E	30
B	
92.0	0

1221. (247)
B=$C_{10}H_8O$
β-Нафтол

A	
118.0	100
A+AB	
97.5E	58.5
AB	
99.0	43.5
AB+B	
96.0E	26
B	
121.5	0

1222. (242)
B=$C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

A	
118.0	100
A+B	
36.0E	16
B	
48.0	0

$t°$	% A
A	
118.0	100
A+B	
90.5E	49
AB	
91.0	43.3
AB+B	
90.0E	29
B	
108.8	0

1223. (242)
B=$C_{10}H_9N$
β-Нафтиламин

A	
118.0	100
A+AB	
90.5E	49
AB	
91.0	43.3
AB+B	
90.0E	29
B	
108.8	0

1224. (36)
B=$C_{10}H_{18}O$
Цинеол

A	
123.0	100
A+B	
−3.0E	4
B	
+1.0	0

См. также 711, 734, 873, 902, 926, 965, 1042, 1087, 1112, 1140, 1166, 1185

C_6H_7NO
p-Аминофенол

1225. (242)
B=C_7H_9N
p-Толуидин

$t°$	% B
B	
43.5	100
A+B	
41.0E	95
A	
149.0	45.5

1226. (247)
B=$C_{10}H_8O$
α-Нафтол

B	
92.5	100
A+B	
82.0E	86
A	
147.0	62.1

1227. (247)
B=$C_{10}H_8O$
β-Нафтол

B	
121.5	100
A+B	
106E	83
A	
160	43

См. также 966, 1043, 1113, 1186

C_6H_7NO
Фенилгидроксиламин
См. 1187

$t°$	% A

$C_6H_8N_2$
о-Фенилендиамин
1228. (250)
B=$C_7H_5N_3O_6$
Тринитротолуол

A	
101.0	100
A+AB	
83.0E	57
AB	
97.5	32.2
AB+B	
65.0E	9
B	
81.0	0

1229. (264)
B=$C_7H_6N_2O_4$
2, 4-Динитротолуол

A	
98.8	100
A+B	
51.9E	21.5
B	
69.0	0

1230. (269)
B=$C_8H_{10}N_2O$
Нитрозодиметил-анилин

A	
100.2	100
A+AB	
87.0E	71
AB	
99.0	41.8
AB+B	
67.7E	12.5
B	
84.5	0

1231. (264)
B=$C_{10}H_8O$
***α*-Нафтол**

A	
99.8	100
A+AB	
58.2E	56
AB	
60.0	42.8
AB+B	
58.0E	26
B	
92.0	0

1232. (264)
B=$C_{10}H_8O$
***β*-Нафтол**

A	
99.8	100
A+AB	
79.0E	65
AB	
86.0	42.8
AB+B	
80.5E	28
B	
122.0	0

$t°$	% A

1233. (240)
B=$C_{10}H_8O_2$
1, 4-Диокси-нафталин

1235. (240)
B=$C_{10}H_8O_2$
1, 6-Диокси-нафталин

A	
103.0	100
A+AB	
62.0E	61
AB	
95.0	40.3
AB+B	
76.0E	32
B	
134.0	0

1236. (240)
B=$C_{10}H_8O_2$
1, 8-Диокси-нафталин

A	
103.0	100
A+AB	
93.0E	85
AB	
151.0	40.3
AB+B	
117.0E	7
B	
137.0	0

1237. (240)
B=$C_{10}H_8O_2$
2, 3-Диокси-нафталин

1238. (240)
B=$C_{10}H_8O_2$
2, 6-Диокси-нафталин

A	
103.0	100
A+A_3B_2	
99.0E	92
A_3B_2	
150	50.3
A_3B_2+B	
124.0E	30
B	
216.0	0

1239. (240)
B=$C_{10}H_8O_2$
2, 7-Диокси-нафталин

A	
103.0	100
A+A_3B_2	
96.0E	91
A_3B_2	
140.0	50.3
A_3B_2+B	
101.0E	38
B	
186.0	0

$t°$	% A

1239.1. (234.1)
B=$C_{13}H_{12}O$
Бензгидрол

A	
102.5	100
A+B	
47.0E	21.0
B	
64.5	0

1240. (251)
B=$C_{19}H_{16}$
Трифенилметан

A	
101.0	100
A+B	
76.5E	12.5
Несмешивающиеся жидкости	
89.0	50÷29
B	
91.0	0

См. также 485, 561, 712, 735, 757, 775, 874, 903, 927, 958.1, 966.1, 1045, 1088, 1114, 1141, 1167, 1215

$C_6H_8N_2$
***m*-Фенилендиамин**
1241. (250)
B=$C_7H_5N_3O_6$
Тринитротолуол

A	
62.0	100
A+AB	
57.5E	90.5
AB	
105.0	32.2
AB+B	
70.0E	6
B	
81.0	0

1242. (264)
B=$C_7H_6N_2O_4$
2, 4-Динитротолуол

A	
62.0	100
A+B	
35.0E	55
B	
69.2	0

1243. (269)
B=$C_8H_{10}N_2O$
Нитрозодиметил-анилин

A	
61.0	100
A+AB_2	
48.0E	84
AB_2	
96.5	26.5
AB_2+B	
73.5E	11
B	
84.5	0

$t°$	% A

1244. (264)
B=$C_{10}H_8O$
***α*-Нафтол**

A	
62.0	100
A+AB	
31.0E	69
AB	
35.0	42.8
AB+B	
32.0E	31
B	
92.0	0

1245. (264)
B=$C_{10}H_8O$
***β*-Нафтол**

A	
62.0	100
A+AB_2	
59.0E	97
AB_2	
114.0	27.3
AB_2+B	
103.0E	11
B	
122.0	0

1246. (240)
B=$C_{10}H_8O_2$
1, 4-Диокси-нафталин

A	
63.5	100
A+AB	
55.0E	92.5
AB	
124.0	40.3
AB+B	
?	?
B	
183.0	0

1247. (240)
B=$C_{10}H_8O_2$
1, 6-Диокси-нафталин

A	
63.0	100
A+AB	
49.0E	89
AB	
125.0	40.3
AB+B	
87.0E	22
B	
134.0	0

1248. (240)
B=$C_{10}H_8O_2$
1, 8-Диокси-нафталин

A	
63.0	100
A+AB	
58.0E	92
AB	
101.0	40.3

AB+B	
75.0E	32
B	
137.0	0

1249. (240)
B=$C_{10}H_8O_2$
2, 3-Диокси-нафталин

A	
63.0	100
A+AB	
53.0E	94
AB	
149.0	40.3
AB+B	
122.0E	24
B	
162.0	0

1250. (240)
B=$C_{10}H_8O_2$
2, 6-Диокси-нафталин

A	
63.0	100
A+AB	
61.0E	98
AB	
171.0	40.3
AB+B	
125.0E	35
B	
216.0	0

1251. (240)
B=$C_{10}H_8O_2$
2, 7-Диокси-нафталин

A	
63.0	100
A+AB	
53.0E	98
AB	
139.0	40.3
AB+B	
126.0E	33
B	
186.0	0

1252. (251, 254)
B=$C_{19}H_{16}$
Трифенилметан

A	
62.0	100
A+B	
57.0E	96

Несмешивающиеся жидкости

80	74÷7
B	
90.8	0

Имеются некоторые основания считать эту систему эквимолекулярной.

$t°$	% A

1253. (248)
B=$C_{19}H_{16}O$
Трифенилкарбинол
A
62.0 | 100
A+B
59.5E | 90
B
159.5 | 0

См. также 486, 562, 713, 736, 758, 776, 875, 904, 928, 958.2, 966.2, 1046, 1089, 1115, 1142, 1168, 1188, 1216

$C_6H_8N_2$
p-Фенилендиамин
1254. (250)
B=$C_7H_5N_3O_6$
Тринитротолуол
A
140.0 | 100
A+AB
88.0E | 38
AB
93.0 | 32.2
AB+B
64.0E | 8
B
81.0 | 0

1255. (264)
B=$C_7H_6N_2O_4$
2,4-Динитротолуол
A
138.0 | 100
A+B
49.0E | 28
B
69.0 | 0

1256. (269)
B=$C_8H_{10}N_2O$
Нитрозодиметил-анилин
A
139.1 | 100
A+AB_2
75.5E | 39
AB_2
93.0 | 26.5
AB_2+B
65.0E | 10
B
84.5 | 0

1257. (264)
B=$C_{10}H_8O$
α-Нафтол
A
138.0 | 100
A+AB_2
95.0E | 50
AB_2
110 | 27.3
AB_2+B
84.0E | 7
B
92.0 | 0

$t°$	% A

1258. (264)
B=$C_{10}H_8O$
β-Нафтол
A
138.0 | 100
A+AB_2
117.0E | 74
AB_2
150.5 | 27.3
AB_2+B
120.0E | 2
B
122.0 | 0

1259. (240)
B=$C_{10}H_8O_2$
1, 6-Диоксинафталин
A
147.0 | 100
A+AB
125.0E | 95
AB
170.0 | 40.3
AB+B
121.0E | 15
B
134.0 | 0

1260. (240)
B=$C_{10}H_8O_2$
1, 8-Диоксинафталин
A
147.0 | 100
A+AB_2
106.0E | 37
AB_2
118.0 | 25.2
AB_2+B
109.0E | 21
B
137.0 | 0

1261. (240)
B=$C_{10}H_8O_2$
2, 3-Диоксинафталин
A
147.0 | 100
A+AB_2
118.0E | 70
AB_2
164.0 | 25.2
AB_2+B
141.0E | 4
B
162.0 | 0

1262. (240)
B=$C_{10}H_8O_2$
2, 6-Диоксинафталин
A
147.0 | 100
A+AB
140.0E | 95
AB
212.0 | 40.3
AB+B
195.0E | 10
B
216.0 | 0

$t°$	% A

1263. (240)
B=$C_{10}H_8O_2$
2, 7-Диоксинафталин
A
147.0 | 100
A+AB_2
129.0E | 81
AB_2
180.0 | 25.2
AB_2+B
171.0E | 10.5
B
186.0 | 0

1264. (235)
B=$C_{13}H_{12}$
Дифенилметан
A
138.8 | 100
A+B
23.3E | 1
B
23.9 | 0

1264.1. (234.1)
B=$C_{13}H_{12}O$
Бензгидрол
A
147.0 | 100
A+B
51.0E | 11.0
B
64.5 | 0

1265. (254)
B=$C_{19}H_{16}$
Трифенилметан
A
138.8 | 100
A+B
87.5E | 3
B
91.0 | 0

1266. (243)
B=$C_{19}H_{16}O$
Трифенилкарбинол
A
140.0 | 100
A+B
118.0E | 33
B
159.5 | 0

См. также 563, 737, 759, 777, 876, 905, 929, 966.3, 1047, 1090, 1116, 1143, 1169, 1217

$C_6H_8N_2$
Фенилгидразин
См. 1044

$t°$	% A

$C_6H_9NO_2$
Этилсукцинимид
1267. (375)
B=C_7H_7Br
p-Бромтолуол
A
28.81 | 100.00
25.60 | 95.00
19.57 | 85.87
7.99 | 68.94
2.82 | 61.30
A+B
0.5E | 58
B
4.55 | 48.60
10.24 | 37.84
14.21 | 28.09
17.89 | 18.74
21.55 | 9.80
26.73 | 0.0

1268. (375)
B=C_8H_{10}
p-Ксилол
A
28.81 | 100.0
18.32 | 88.84
10.93 | 79.95
+ 2.94 | 70.51
A+B
− 2.6E | 63.75
B
− 2.12 | 59.02
− 0.04 | 51.75
+ 3.04 | 41.7
4.85 | 34.0
6.64 | 25.63
8.29 | 18.15
11.18 | 6.86
13.28 | 0

$C_6H_{10}O$
Циклогексанон
См. 1048

$C_6H_{10}O_4$
Диэтилоксалат
См. 130

$C_6H_{10}O_4$
Диметилсукцинат
См. 129, 194, 277

$C_6H_{10}O_4$
Гликольдиацетат
1268.1. (144.1)
B=$C_7H_5N_3O_6$
Тринитротолуол

$t°$	*г* B на 100 *г* A
25.0	44.43

1268.2. (444.1)
B=$C_7H_5N_5O_8$
Тетрил

$t°$	*г* B на 100 *см*³ A
20÷25	16.0

$t°$	*г* B на 100 *г* A

1268.3. (444.1)
B=$C_8H_7N_3O_6$
2, 4, 6-Тринитро-*m*-ксилол
25.0 | 0.81

1268.4. (444.1)
B=$C_{10}H_5N_3O_6$
Тринитронафталин
25.0 | 0.90

См. также 593.1, 635.1, 655.1

C_6H_{12}
Циклогексан
См. 247, 290.3, 524, 967

$C_6H_{12}Cl_2$
Дихлоргексан
См. 463

$C_6H_{12}Cl_2S$
Дихлордипропил-сульфид
См. 464

$C_6H_{12}O_3$
Паральдегид
1269. См. стр. 303
B=C_8H_{10}
Ксилол

См. также 248, 262, 968

$C_6H_{13}N$
d-Пипеколин
1270. (290)
B=$C_6H_{13}N$
l-Пипеколин

$t°$	%*m* A
A	
8.95	100
7.0	95
5.0	90
+0.85	80
−3.8	70
A+AB	
−6.65E	64.5
AB	
−5.8	60
−4.9	50
−5.8	40
AB+B	
−6.65	35 5
B	
−3.8	30
+0.85	20
5.0	10
7.0	5
8.95	0

C_6H_{14}
Гексан
1271. См. стр. 303
B=$C_{10}H_8$
Нафталин

$C_6H_{15}PS$
Триэтилфосфинсульфид
1272. (371)
B=$C_{18}H_{15}PS$
Трифенилфосфинсульфид
Смеш.

t_L	t_S	
95		100
87	82.5	92.57
93	82.5	76.00
82.5E		60
108	82.5	44.66
119	109	34.10
129.5	124	25.00
141	137	14.92
149	147.5	7.32
158		0

$C_7H_4Cl_2O_2$
2, 3-Дихлорбензойная кислота
1277. (188)
B=$C_7H_4Cl_2O_2$
2, 5-Дихлорбензойная кислота

$t°$	%m A
A	
168.3	100
A+AB_2	
127.0E	46.0
AB_2	
130.2	33.3
AB_2+B	
130.2U	33.3
B	
154.4	0.0

$C_7H_4Cl_2O_2$
2, 5-Дихлорбензойная кислота
1278. (188)
B=$C_7H_5ClO_2$
***m*-Хлорбензойная кислота**

A	
154.4	100
A+AB	
121.3E	51
AB	
122.3	50
AB+B	
119.6E	40
B	
155.0	0

См. также 1277

$t°$	%m A
$C_7H_4Cl_2O_3S$	
***симм.*-Хлорид *o*-сульфобензойной к-ты**	
1279. (308)	
B=$C_7H_4Cl_2O_3S$	
***асимм.*-Хлорид *o*-сульфобензойн. к-ты**	
A	
75.9	100
A+B	
21.4E	33.5
B	
37.8	0

$C_7H_4Cl_2O_3S$
***симм*-Хлорид *m*-сульфобензойной к-ты**
1280. См. стр. 303
B=$C_7H_4Cl_2O_3S$
***симм.*-Хлорид *p*-сульфобензойной к-ты**

См. также 704, 705, 1858, 1859

$C_7H_4Cl_3NO_2$
***o*-Нитрофенилхлороформ**
См. 1867

$C_7H_4Cl_3NO_2$
***m*-Нитрофенилхлороформ**
1281. (173)
B=$C_7H_4Cl_3NO_2$
***p*-Нитрофенилхлороформ**

$t°$	% A
A	
140.8	100
132.1	90
A+B	
129.7E	87.3
B	
148.0	80
168.0	70
183.4	60
196.0	50
206.7	40
216.4	30
224.7	20
232.4	10
240.0	0

См. также 1867

$C_7H_5Br_3$
2, 3, 4-Трибромтолуол
1282. (193)
B=$C_7H_5Br_3$
2, 3, 5-Трибромтолуол

$t°$	%m A
A	
45	100
A+B	
14.0E	53.3
B	
52.5	0

1282.1. (193)
B=$C_7H_5Br_3$
2, 3, 6-Трибромтолуол

A	
45	100
A+B	
31.5E	53
B	
60.5	0

1282.15. (193)
B=$C_7H_5Br_3$
2, 4, 5-Трибромтолуол

A	
45.0	100
A+B	
31.5E	73
B	
113.5	0

1282.2. (193)
B=$C_7H_5Br_3$
2, 4, 6-Трибромтолуол

A	
45.0	100
A+B	
23.3E	66
B	
68.5	0

1282.25. (193)
B=$C_7H_5Br_3$
3, 4, 5-Трибромтолуол

A	
45.0	100
A+B	
28.5E	72
B	
90.5	0

$C_7H_5Br_3$
2, 3, 5-Трибромтолуол
1282.3. (193)
B=$C_7H_5Br_3$
2, 3, 6-Трибромтолуол

A	
52.5	100
A+B	
24.5E	56
B	
60.5	0

1282.35. (193)
B=$C_7H_5Br_3$
2, 4, 5-Трибромтолуол

A	
52.5	100
A+B	
40.0E	76.5
B	
113.5	0

1282.4. (193)
B=$C_7H_5Br_3$
2, 4, 6-Трибромтолуол

A	
52.5	100
A+B	
71.2?E	34
B	
68.5	0

1282.45. (193)
B=$C_7H_5Br_3$
3, 4, 5-Трибромтолуол

A	
52.5	100
A+B	
41.5E	80
B	
90.5	0

См. также 1282

$C_7H_5Br_3$
2, 3, 6-Трибромтолуол
1282.5. (193)
B=$C_7H_5Br_3$
2, 4, 5-Трибромтолуол

A	
60.5	100
A+B	
44.5E	74
B	
113.5	0

1282.55. (193)
B=$C_7H_5Br_3$
2, 4, 6-Трибромтолуол

A	
60.5	100
A+B	
33.0E	55
B	
68.5	0

1282.6. (193)
B=$C_7H_5Br_3$
3, 4, 5-Трибромтолуол

A	
60.5	100
A+B	
38.7E	63
B	
90.5	0

См. также 1282.1, 1282.3

$t°$	%m A
$C_7H_5Br_3$	
2, 4, 5-Трибромтолуол	
1282.65. (193)	
B=$C_7H_5Br_3$	
2, 4, 6-Трибромтолуол	
A	
113.5	100
A+B	
51.5E	31
B	
68.5	0

1282.7. (193)
B=$C_7H_5Br_3$
3, 4, 5-Трибромтолуол

A	
113.5	100
A+B	
62.5E	40
B	
90.5	0

См. также 1282.15, 1282.35, 1282.5

$C_7H_5Br_3$
2, 4, 6-Трибромтолуол
1282.75. (193)
B=$C_7H_5Br_3$
3, 4, 5-Трибромтолуол

A	
68.5	100
A+B	
61.0E	77
B	
90.5	0

См. также 1282.2, 1282.4, 1282.55, 1282.65

$C_7H_5Br_3$
3, 4, 5-Трибромтолуол
См. 1282.25, 1282.45, 1282.6, 1282.7, 1282.75

C_7H_5ClO
Хлористый бензоил
1283. См. стр. 303
B=C_8H_{10}
***p*-Ксилол**

1284. См. стр. 303
B=C_9H_{12}
Мезитилен

1285. См. стр. 303
B=$C_{12}H_{10}$
Дифенил

t°	% A

1286. См. стр. 303
B=$C_{13}H_{12}$
Дифенилметан

См. также 825, 857, 969

$C_7H_5ClO_2$
о-Хлорбензойная кислота

1287. См. стр. 303
B=$C_7H_5ClO_2$
m-Хлорбензойная кислота

См. также 1868, 1869

1288. См. стр. 303
B=$C_7H_5ClO_2$
p-Хлорбензойная кислота

См. также 1868

1289. См. стр. 303
B=$C_7H_6O_2$
Бензойная кислота

См. также 1869

1290. (426)
B=C_7H_{16}
Гептан

140.3	100
137.5	95
135.0	90
132.0	80
130.0	70
128.7	60
128.0	50
126.5	40
124.3	30
119.0	20
109.5	10
96.5	5

См. также 970, 1868, 1869

$C_7H_5ClO_2$
m-Хлорбензойная кислота

1291. См. стр. 303
B=$C_7H_5ClO_2$
p-Хлорбензойная кислота

См. также 1868

1292. См. стр. 303
B=$C_7H_6O_2$
Бензойная кислота

См. также 1869

1293. (426)
B=C_7H_{16}
Гептан

154.5	100
150.5	95
147.0	90
143.0	80
140.0	70
137.0	60
134.0	50
131.5	40
127.5	30
120.0	20
106.0	10
91.5	5

См. также 971, 1278, 1287, 1868, 1869

$C_7H_5ClO_2$
p-Хлорбензойная кислота

1294. См. стр. 303
B=$C_7H_6O_2$
Бензойная кислота

1295. (426)
B=C_7H_{16}
Гептан

241.5	100
238.0	95
235.0	90
229.0	80
224.5	70
221.5	60
218.0	50
213.0	40
206.0	30
196.0	20
180.5	10
160.4	5

См. также 972, 1288, 1291, 1868

$C_7H_5Cl_2NO_2$
o-Нитробензилиденхлорид

1296.
B=$C_7H_5Cl_2NO_2$
m-Нитробензилиденхлорид

См. 1870

1297.
B=$C_7H_5Cl_2NO_2$
p-Нитробензилиденхлорид

См. 1870

$C_7H_5Cl_2NO_2$
m-Нитробензилиденхлорид

1298.
B=$C_7H_5Cl_2NO_2$
p-Нитробензилиденхлорид

См. 1296, 1870

t°	% A

$C_7H_5Cl_2NO_4S$
2-Хлор-5-нитро-*p*-толуолсульфонхлорид

1299. (89)
B=$C_7H_5Cl_2NO_4S$
2-Хлор-6-нитро-*p*-толуолсульфонхлорид

A
99.2 | 100
A+B
50.9E | 36.7
B
70 | 0

$C_7H_5FO_2$
p-Фторбензойная кислота

1300. (218)
B=$C_7H_6O_2$
Бензойная кислота
Смеш.

t°	% A
182.6	100
176.8	90
170.4	80
163.0	70
160.0U	66.5
157.6	60
152.4	50
146.4	40
139.9	30
132.7	20
125.3	10
121.4	0

C_7H_5N
Цианбензол

См. 826

$C_7H_5NO_3$
o-Нитробензальдегид

См. 131, 973

$C_7H_5NO_3$
m-Нитробензальдегид

См. 132, 974, 1049

$C_7H_5NO_3$
p-Нитробензальдегид

1301. (114)
B=$C_{12}H_{10}$
Аценафтен

t°	% A
A	
103.2	100
A+B	
66.8E	42
B	
92.5	0

См. также 133, 975

t°	%m A

$C_7H_5NO_4$
o-Нитробензойная кислота

1302.
B=$C_7H_5NO_4$
m-Нитробензойная кислота

См. 1871

1303.
B=$C_7H_5NO_4$
p-Нитробензойная кислота

См. 1871

1304. (208)
B=$C_7H_8O_2$
Диметилпирон

A	
147.0	100
A+AB	
65.0E	60
AB	
72.3	50
AB+B	
68.0E	42
B	
132.1	0

См. также 46, 88, 325, 406, 976, 1871

$C_7H_5NO_4$
m-Нитробензойная кислота

1305.
B=$C_7H_5NO_4$
p-Нитробензойная кислота

См. 1871

1306. (7)
B=$C_7H_6O_2$
Бензойная кислота

A	
141.5	100
A+AB	
120.0E	80
AB	
139.0	50
AB+B	
109.0E	12
B	
120.0	0

См. также 47, 89, 326, 407, 977, 1302, 1871

$C_7H_5NO_4$
p-Нитробензойная кислота

См. 48, 90, 327, 408, 978, 1303, 1305, 1871

t°	%m A

$C_7H_5N_3O_6$
2, 4, 5-Тринитротолуол

1307. См. стр. 303
B=$C_7H_5N_3O_6$
2, 4, 6-Тринитротолуол

$C_7H_5N_3O_6$
2, 4, 6-Тринитротолуол

1308. (131, 445)
B=$C_7H_5N_5O_8$
Тринитрофенилметилнитроамин (Тетрил)

A	
80.5	100
78.2	95
75.9	90
70.9	80
$A+A_2B$	
67.4E	73
A_2B	
67.6	66.7
A_2B+B	
67.4E	60
B	
85.0	50
97.0	40
106.8	30
115.2	20
122.5	10
125.8	5
128.72	0

1309. См. стр. 303
B=$C_7H_6N_2O_4$
2, 4-Динитротолуол

См. также 1872

1310. См. стр. 303
B=$C_7H_6N_2O_4$
2, 6-Динитротолуол

1311. (258)
B=$C_7H_6O_2$
m-Оксибензальдегид

t°	% A
A	
81.0	100
A+B	
65.5E	81
B	
105.0	0

1312. См. стр. 303
B=$C_7H_7NO_2$
o-Нитротолуол

См. также 1873

1313. См. стр. 303
B=$C_7H_7NO_2$
p-Нитротолуол

См. также 1872, 1873

$t°$	%m A

1314. (208)
$B=C_7H_8O_2$
Диметилпирон

A

80.7	100
78.3	95
75.6	90
72.7	85
69.8	80
66.8	75

A+B

63.0E	69.5

B

69.3	65
75.9	60
82.5	55
88.9	50
94.8	45
100.4	40
105.7	35
110.6	30
115.3	25
119.5	20
123.3	15
126.7	10
132.1	0

1315. (135)
$B=C_8H_9NO$
p-Аминоацетофенон

$t°$	% A

A

80.6	100

A+AB

73.0E	91

AB

94.0	62.7

AB+B

85.0E	40

B

105.0	0

1316. (219)
$B=C_{10}H_8$
Нафталин

$t°$	%m A

A

81.0	100
75.2	90

A+AB

70.5E	84.5

AB

79.0	80
90.5	70
94.8	60
96.5	50
95.2	40
90.0	30
80.1	20

AB+B

72.5E	14

B

75.2	10
80.0	0

$t°$	% A

1317. (134)
$B=C_{10}H_{16}O$
Камфора

A

80.6	100

A+B

52.0E	57

B

103.6	30
(178.0	0)

1318. (449)
$B=C_{12}H_4N_6O_{12}S$
Пикрилсульфид

A

81.5	100
80.5	95

A+B

78.5E	87.5

B

99.0	80
122.2	70
145.7	60
163.2	50
176.5	40
187.2d	30

1319. (131)
$B=C_{12}H_5N_7O_{12}$
Гексанитродифениламин

A

80.6	100

A+B

78.2E	90

1320. (265)
$B=C_{12}H_9N$
Карбазол

A

81.5	100

A+AB

75.0E	95.2

AB

93.0	90
121.5	80

AB+B

142.0U	68.5

B

167.0	60
189.0	50
205.5	40
218.0	30
226.5	20
232.0	10
234.0	5
236.0	0

1321. (109, 132, 265)
$B=C_{12}H_{10}$
Аценафтен

A

80.5	100
76.0	95

A+AB

73.0E	92

$t°$	% A

AB

101.0	80
109.5	70
112.0	**60**
110.0	50
103.5	40
94.5	30

AB+B

81.0E	18

B

87.5	10
91.5	5
95.0	0

Данные отдельных авторов значительно расходятся друг от друга в той стороне ряда, где преобладает аценафтен.

1322. (132)
$B=C_{12}H_{11}N$
Дифениламин

A

80.6	100

A+B

31.0E	~47

B

52.5	0

Автор считает, что здесь присутствует система, образование которой вызвано переохлаждением вблизи эвтектической точки.

1323. (137)
$B=C_{12}H_{11}N_3$
p-Аминоазобензол

A

79.5	100

A+AB

67.0E	81

AB

81.0	53.5

AB+B

79.0E	46

B

122.3	0

1324. (230)
$B=C_{13}H_{10}$
Флуорен

A

82.0	100
75.9	90

A+AB

71.5E	83

AB

83.4	70
85.0	57.7
83.2	50

AB+B

78.5E	42.5

B

92.0	30
99.7	20
106.2	10
112.5	0

$t°$	% A

1325. (109, 252)
$B=C_{14}H_{10}$
Антрацен

A

82.0	100

A+B

73.0E	94

B

86.0	90
112.0	80
134.5	70
153.0	60
169.0	50
182.5	40
192.5	30
200.5	20
207.0	10
210.0	5
212.5	0

1326. (228)
$B=C_{14}H_{10}$
Фенантрен

A

80.0	100
77.5	95
74.0	90

A+AB

69.0E	85

AB

74.5	80
82.7	70
87.5	56
86.1	50
80.0	40

AB+B

75.5E	35.8

B

82.0	30
91.5	20
98.7	10
101.0	5
103.0	0

1327. (133)
$B=C_{17}H_{14}O$
Циннамилиденацетофенон

A

80.6	100

$A+A_2B$

73.3E	90

A_2B

87.5	66

A_2B+B

75.0E	37

B

100.0	0

1328. (109)
$B=C_{18}H_{18}$
Ретен

A

78.8	100

A+AB

63.9E	73.2

AB

78.6	49.2

$t°$	% A

AB+B

65.4E	30.7

B

95.2	0

1329. (243)
$B=C_{19}H_{16}O$
Трифенилкарбинол

A

81.0	100

A+B

76.0E	92

B

159.5	0

См. также 564, 594, 636, 714, 738, 1189, 1228, 1241, 1254, 1268.1, 1307, 1872, 1873

$C_7H_5N_3O_7$
Тринитроанизол
1330. (449)
$B=C_{12}H_4N_6O_{12}S$
Пикрилсульфид

A

64.8	100
64.0	95

A+B

62.5E	87

B

92.3	80
119.3	70
142.3	60
163.3	50
175.3	40
190.3d	30?

$C_7H_5N_3O_7$
Тринитрокрезол
1331. (411, 412)
$B=C_{10}H_8$
Нафталин

A

103	100
93	95.3

A+AB

88.5E	94.5

AB

91	91.1
103	82.6
118	72.6
124	55.1
124.5	50.0
124	44.1
120	34.5
113	26.0
105	18.4
93.0	11.7

AB+B

76.4E	5.55

B

80.0	0

$t°$	% A

$C_7H_5N_5O_8$
Тринитрофенилметилнитроамин (Тетрил)

1332. (131)
B=$C_7H_7NO_2$
p-Нитротолуол

A+B	
44.4E	24
B	
53.0	0

См. также 8, 25, 49, 328, 501, 565, 595, 1032, 1036, 1268.2, 1308

C_7H_6ClNO
o-Хлорформанилид

1333. См. стр. 303
B=C_7H_6ClNO
p-Хлорформанилид

$C_7H_6ClNO_2$
2-Хлор-3-нитротолуол

1334. См. стр. 303
B=$C_7H_6ClNO_2$
2-Хлор-4-нитротолуол

1335. См. стр. 303
B=$C_7H_6ClNO_2$
2-Хлор-5-нитротолуол

1336. (479)
B=$C_7H_6ClNO_2$
2-Хлор-6-нитротолуол

$t°$	$\%_m$ A
A	
22.1	100
$A+A_3B_2$	
18.0E	90
A_3B_2	
19.3	60
A_3B_2+B	
17.0E	30
B	
35.3	0

1337. См. стр. 303
B=$C_7H_6ClNO_2$
3-Хлор-4-нитротолуол

1338. См. стр. 303
B=$C_7H_6ClNO_2$
3-Хлор-6-нитротолуол

$t°$	$\%_m$ A

$C_7H_6ClNO_2$
2-Хлор-4-нитротолуол
1339. (479)
B=$C_7H_6ClNO_2$
2-Хлор-5-нитротолуол

A	
62.3	100
A+AB	
32.0E	53
AB	
32.1	50
AB+B	
27.0E	35
B	
42.9	0

1340. См. стр. 303
B=$C_7H_6ClNO_2$
2-Хлор-6-нитротолуол

См. также 1334

$C_7H_6ClNO_2$
2-Хлор-5-нитротолуол
1341. См. стр. 303
B=$C_7H_6ClNO_2$
2-Хлор-6-нитротолуол

См. также 1335, 1339

$C_7H_6ClNO_2$
3-Хлор-4-нитротолуол
1342. См. стр. 303
B=$C_7H_6ClNO_2$
3-Хлор-6-нитротолуол

См. также 1337

$C_7H_6ClNO_2$
3-Хлор-6-нитротолуол
См. 1338, 1342

$C_7H_6ClNO_2$
4-Хлор-2-нитротолуол
1343. См. стр. 303
B=$C_7H_6ClNO_2$
4-Хлор-3-нитротолуол

$C_7H_6ClNO_2$
Хлористый *o*-нитробензил
1344. (173)
B=$C_7H_6ClNO_2$
Хлористый *p*-нитробензил

$t°$	% A
A	
47.9	100
43.9	90
39.5	80
34.5	70
A+B	
31.8E	64.6
B	
35.5	60
43.5	50
50.7	40
57.1	30
62.7	20
67.6	10
72.4	0

См. также 979, 1874

$C_7H_6ClNO_2$
Хлористый *m*-нитробензил
См. 1874

$C_7H_6ClNO_2$
Хлористый *p*-нитробензил
См. 1344, 1874

$C_7H_6Cl_2$
Хлористый *o*-хлорбензил
1345. (466)
B=$C_7H_6Cl_2$
Хлористый *p*-хлорбензил

A	
−19.4	100
A+B	
−30.0E	78
B	
+27.9	0

$C_7H_6N_2O_3$
o-Нитроформанилид
1346. См. стр. 303
B=$C_7H_6N_2O_3$
p-Нитроформанилид

$C_7H_6N_2O_4$
2, 4-Динитротолуол
1347. См. стр. 303
B=$C_7H_6N_2O_4$
2, 6-Динитротолуол

1348. (258)
B=$C_7H_6O_2$
m-Оксибензальдегид

A	
70.5	100
A+B	
55.0E	76
B	
105.0	0

1349. См. стр. 303
B=$C_7H_7NO_2$
o-Нитротолуол

См. также 1875

$t°$	% A

1350. См. стр. 304
B=$C_7H_7NO_2$
p-Нитротолуол

См. также 1872, 1875

1351. (244, 256)
B=C_7H_9N
p-Толуидин

A	
70.0	100
65.4	95
60.5	90
50.9	80
40.6	70
28.8	60
A+B	
15.5E	50
B	
25.4	40
31.2	30
35.8	20
39.8	10
41.5	5
43.5	0

1352. (222)
B=$C_{10}H_8$
Нафталин

$t°$	$\%_m$ A
A	
71.5	100
65.9	90
59.8	80
A+AB	
55.0E	72.5
AB	
58.9	60
60.1	50
59.0	40
AB+B	
57.0E	32.5
B	
67.7	20
75.0	10
80.1	0

1353. (237)
B=$C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

$t°$	% A
A	
70.0	100
63.2	90
A+AB	
53.0E	77
AB	
57.5	70
62.0	56
60.8	50
54.8	40
44.7	30
AB+B	
34.0E	21.2
B	
41.9	10
48.0	0

1354. (237)
B=$C_{10}H_9N$
β-Нафтиламин

A	
70.0	100
63.2	90
55.2	80
A+B	
42.0E	65.5
B	
53.4	60
70.0	50
81.0	40
90.5	30
97.6	20
103.6	10
109.0	0

1355. (265)
B=$C_{12}H_9N$
Карбазол

A	
68.0	100
66.0	95
A+B	
62.0E	89
B	
106.0	80
135.0	70
158.5	60
179.0	50
197.0	40
212.0	30
222.0	20
230.0	10
233.4	5
236.0	0

1356. (132, 239)
B=$C_{12}H_{10}$
Аценафтен

A	
71.0	100
67.3	95
63.7	90
57.3	80
A+AB	
54.8E	75
AB	
60.2	60
61.0	54.1
AB+B	
60.8E	49
B	
68.5	40
75.5	30
82.3	20
88.5	10
91.5	5
94.5	0

1357. (132)
B=$C_{12}H_{11}N$
Дифениламин

A	
71.0	100
A+B	
28.2E	43
B	
52.5	0

$t°$	% A

1358. См. стр. 304
B=$C_{13}H_{10}$
Флуорен

1359. (252)
B=$C_{14}H_{10}$
Антрацен

A	
70.5	100
68.0	95
A+B	
66.0E	91
B	
109.5	80
134.5	70
153.0	60
168.0	50
180.0	40
189.7	30
198.2	20
205.6	10
209.2	5
212.5	0

1360. (228)
B=$C_{14}H_{10}$
Фенантрен

A	
69.0	100
66.7	95
64.3	90
58.8	80
51.7	70
41.5	60
A+B	
37.0E	55.9
B	
48.5	50
64.8	40
77.5	30
88.0	20
96.6	10
100.4	5
103.5	0

1361. (243)
B=$C_{19}H_{16}O$
Трифенилкарбинол

A	
68.5	100
A+B	
65.0E	88
B	
159.5	0

См. также 77, 596, 716, 739, 980, 1191, 1218, 1229, 1242, 1255, 1309, 1872, 1875

$C_7H_6N_2O_4$
2, 6-Динитротолуол
1362. См. стр. 304
B=$C_7H_7NO_2$
p-Нитротолуол

$t°$	% A

1363. (244) B=C_7H_9N
p-Толуидин

A	
63.5	100
A+B	
18.0E	45
B	
44.0	0

1364. (244) B=$C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

A	
63.5	100
A+B	
7.5E	38
B	
49.0	0

1365. (244) B=$C_{10}H_9N$
β-Нафтиламин

A	
63.5	100
A+B	
45.0E	76
B	
110.0	0

1366. (244)
B=$C_{12}H_{10}$
Аценафтен

A	
63.5	100
A+B	
46.0E	73
B	
94.0	0

1367. (244)
B=$C_{13}H_{10}$
Флуорен

A	
63.6	100
A+B	
46.0E	70
B	
112.5	0

1368. (244)
B=$C_{14}H_{10}$
Антрацен

A	
63.5	100
A+B	
54.0E	94
B	
212.5	0

1369. (228)
B=$C_{14}H_{10}$
Фенантрен

$t°$	%m A
A	
65.0	100
A+B	
40.0E	63.5
B	
103.5	0

См. также 981, 1192, 1310, 1347

$t°$	% A

$C_7H_6N_2O_4$
3, 4-Динитротолуол
1370. (244)
B=C_7H_9N
p-Толуидин

A	
58.5	100
A+B	
11.3E	59
B	
44.0	0

1371. (244)
B=$C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

A	
+58.5	100
A+B	
−10.0E	46
B	
+47.8	0

1372. (244)
B=$C_{10}H_9N$
β-Нафтиламин

A	
58.5	100
A+B	
33.0E	72
B	
109.4	0

1373. (244)
B=$C_{12}H_{10}$
Аценафтен

A	
58.5	100
A+B	
39.0E	70
B	
94.0	0

1374. (244)
B=$C_{13}H_{10}$
Флуорен

A	
58.5	100
A+B	
37.2E	71
B	
112.0	0

1375. (244)
B=$C_{14}H_{10}$
Антрацен

A	
58.5	100
A+B	
55.0E	98
B	
212.0	0

$t°$	%m A

1376. (228)
B=$C_{14}H_{10}$
Фенантрен

A	
59.0	100
A+B	
33.0E	66
B	
103.5	0

См. также 982, 1193

$C_7H_6N_2O_4$
3, 5-Динитротолуол
1377. (244)
B=C_7H_9N
p-Толуидин

$t°$	% A
A	
82.0	100
A+AB	
25.0U	50
AB+B	
22.0E	39
B	
44.0	0

1378. (244)
B=$C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

A	
82.2	100
A+AB	
75.0E	88
AB	
107.8	56
AB+B	
40.0E	13
B	
48.8	0

1379. (244)
B=$C_{10}H_9N$
β-Нафтиламин

A	
82.2	100
A+AB	
53.0E	73
AB	
53.0	73÷60
AB+B	
53.0U	60
B	
108.4	0

1380. (244)
B=$C^{12}H_{10}$
Аценафтен

A	
82.3	100
A+AB	
72.0E	85
AB	
94.0	54.1
AB+B	
79.0E	27
B	
94.0	0

$t°$	% A

1381. (244)
B=$C_{13}H_{10}$
Флуорен

A	
82.3	100
A+B	
42.0E	61
B	
112.2	0

1382. (244)
B=$C_{14}H_{10}$
Антрацен

A	
82.3	100
A+B	
76.0E	86
B	
212.0	0

См. также 1194

$C_7H_6N_2O_5$
2, 4-Динитроанизол
1383. (164)
B=$C_7H_6N_2O_5$
2, 6-Динитроанизол

A	
86.0	100
82.0	93.73
78.05	88.23
73.7	82.89
72.7	81.02
67.4	74.84
A+B	
61.8E	~63.3
B	
117.5	0

1384. См. стр. 304
B=$C_8H_8N_2O_5$
2, 4-Динитрофенетол

$C_7H_6N_2O_5$
2, 6-Динитроанизол
См. 1383

C_7H_6O
Бензальдегид
См. 134

$C_7H_6O_2$
o-Оксибензальдегид
См. 136, 982.1

$C_7H_6O_2$
m-Оксибензальдегид
385. См. стр. 304
B=$C_7H_6O_2$
Бензойная кислота

1386. См. стр. 304
B=$C_7H_6O_3$
Салициловая кислота

1387. См. стр. 304
B=$C_{10}H_8O$
α-Нафтол

$t°$	% A

1388. См. стр. 304
B=$C_{10}H_8O$
β-Нафтол

См. также 137, 597, 717, 740, 760, 778, 877, 930, 982.2, 1050, 1091, 1117, 1144, 1170, 1311, 1348

$C_7H_6O_2$

p-Оксибензальдегид

1389. (292)
B=$C_8H_{11}N$
Диметиланилин

A	
+115.0	100
A+B	
− 3.0E	3
B	
+ 2.0	0

См. также 138, 982.3, 1051

$C_7H_6O_2$

Бензойная кислота

1390. (195)
B=$C_7H_6O_3$
Салициловая кислота

1391. (255)
B=C_7H_7NO
Бензамид

A	
121.0	100
114.8	90
108.1	80
100.3	70
$A+A_xB_y$	
85.5U	56
A_xB_y+B	
78.0E	46.5
B	
86.1	40
98.0	30
108.2	20
116.5	10
120.3	5
124.0	0

1392. (76.5, 344)
B=C_7H_8
Толуол

121.7	100
112.6	90
104.1	80
95.8	70
87.8	60
79.4	50
70.2	40
59.8	30
46.6	20
26.0	10
6.0	5

$t°$	$\%m$ A

1393. (208)
B=$C_7H_8O_2$
Диметилпирон

A	
121.0	100
117.2	95
113.1	90
108.6	85
103.2	80
95.9	75
87.2	70
75.7	65
59.6	60
A+AB	
48.0E	57
AB	
50.5	50
AB+B	
50.3E	48.5
B	
70.8	45
84.9	40
95.8	35
105.2	30
112.9	25
119.0	20
123.6	15
127.2	10
132.1	0

1394. (8, 12)
B=C_7H_9N
o-Толуидин

A	
121.4	100
113.5	90
105.2	80
95.7	70
84.6	60
70.5	50
53.3	40
30.3	30
A+AB	
+ 6.0U	23
AB	
−19.5	10
AB+B	
−31.5E	4.5
B	
−24.3	0

1395. (8, 12)
B=C_7H_9N
p-Толуидин

A	
121.4	100
113.2	90
104.0	80
90.5	70
72.0	60
A+AB	
52.4E	51.7
AB	
52.5	50
50.7	45
46.6	40

$t°$	$\%m$ A
AB+B	
28.0E	30
B	
33.3	20
38.4	10
43.5	0

1396. См. стр. 304
B=$C_8H_6O_3$
Пиперонал

1397. См. стр. 304
B=C_8H_8O
Ацетофенон

1398. (209)
B=$C_8H_8O_2$
Фенилуксусная кислота

A	
121.4	100
114.3	90
106.7	80
98.0	70
87.8	60
75.5	50
60.1	40
A+B	
52.0E	35
B	
55.6	30
63.0	20
70.2	10
76.7	0

1399. (11)
B=C_9H_7N
Хинолин

A	
121.4	100
A+AB	
+23.0E	50
AB	
23.0	50
AB+B	
−40.6E	17
B	
−22.0	0

1400. См. стр. 304
B=$C_9H_8O_2$
Коричная кислота

1401. См. стр. 301
B=$C_{10}H_8$
Нафталин

1402. (11)
B=$C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

A	
121.4	100
A+B	
34.0	25
B	
48.2	0

$t°$	$\%m$ A

1403. (11)
B=$C_{10}H_9N$
β-Нафтиламин

A	
121.4	100
A+B	
78.7E	50
B	
111.5	0

1404. (100, 204)
B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора

A	
121.4	100
A+B	
56.5E	37.5
B	
178.0	0

1405. (248)
B=$C_{11}H_{12}N_2O$
Антипирин

$t°$	% A
A	
121.0	100
A+AB	
59.5E	49.5
AB	
66.0	39.3
AB+B	
59.5E	31.7
B	
109.1	0

1406. (11)
B=$C_{12}H_{11}N$
Дифениламин

$t°$	$\%m$ A
A	
121.4	100
A+B	
50.6E	8
B	
53.2	0

1407. См. стр. 304
B=$C_{14}H_{10}O_2$
Бензил

См. также 9, 91, 113, 135, 177, 195, 279, 303, 329, 379, 409, 501.1, 511, 858, 983, 1190, 1289, 1292, 1294, 1300, 1306, 1385, 1869

$C_7H_6O_3$

Салициловая кислота

1408. (231)
B=C_7H_7NO
Бензамид

$t°$	% A
A	
157.0	100
A+AB	
114.8E	64

$t°$	% A
AB	
116.0	53.3
AB+AB_2	
108.5E	36.5
AB_2	
108.5	36.3
AB_2+B	
106.0E	24
B	
124.8	0

1409. (208)
B=$C_7H_8O_2$
Диметилпирон

$t°$	$\%m$ A
A	
158.9	100
155.8	95
152.3	90
147.3	85
140.8	80
132.7	75
122.3	70
109.3	65
89.1	60
A+AB	
68.0E	56.5
AB	
71.9	50
69.8	45
AB+B	
68.0E	42.5
B	
93.4	35
105.7	30
114.4	25
120.1	20
124.6	15
127.9	10
132.1	0

1410. (100)
B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора

A	
156.2	100
A+B	
55.0E	33.5
B	
178.0	0

1411. (36)
B=$C_{10}H_{18}O$
Цинеол

$t°$	% A
A	
157.0	100
A+B	
−11.0E	20.5
B	
+ 1.0	0

$t°$	% A

1412. (238)
B=$C_{11}H_{12}N_2O$
Антипирин

A	
155.0	100
A+AB	
72.0E	54.5
AB	
89.0	48.2
AB+B	
72.0E	26.5
B	
109.8	0

См. также 92, 304, 331, 365, 379.1, 410, 467.1, 985, 1386, 1390

$C_7H_6O_3$
m-Оксибензойная кислота

1413. (231)
B=C_7H_7NO
Бензамид

A	
193.0	100
A+AB	
81.4U	38
AB+B	
79.3E	35
B	
124.8	0

1414. (36)
B=$C_{10}H_{18}O$
Цинеол

A	
200.0	100
A+B	
−13.0E	20
B	
+ 1.0	0

См. также 332, 987

$C_7H_6O_3$
p-Оксибензойная кислота

1415. (231)
B=C_7H_7NO
Бензамид

A	
(210.0	100)
A+AB_3	
74.9E	39
AB_3+B	
79.8U	30
B	
124.8	0

1416. (36)
B=$C_{10}H_{18}O$
Цинеол

A	
214.0	100
A+AB	
60.0U	20

$t°$	% A
AB+B	
− 8.0E	3
B	
+ 1.0	0

См. также 333, 989

C_7H_7Br
o-Бромтолуол

1417. См. стр. 304
B=C_7H_7Br
p-Бромтолуол

C_7H_7Br
p-Бромтолуол

1418. (375)
B=C_8H_{10}
p-Ксилол

A	
26.74	100
24.8	95
22.7	90
18.2	80
A+A_xB_y	
12.0U	70
A_xB_y	
9.4	60
6.1	50
A_xB_y+B	
2.39E	39.22
B	
4.9	30
7.7	20
10.5	10
12.0	5
13.35	0

1419. (375)
B=$C_8H_{10}O_2$
Вератрол

A	
+26.74	100
A+B	
− 3.33E	52.6
B	
+22.22	0

1420. (375)
B=$C_{10}H_{14}O$
Тимол

A	
26.74	100
24.15	95
21.8	90
17.8	80
14.2	70
A+B	
11.35E	64.5
B	
22.7	50
28.8	40
34.2	30
39.5	20
44.5	10
46.8	5
49.2	0

$t°$	% A

1421. (375)
B=$C_{21}H_{21}N$
Трибензиламин

A	
+26.73	100
A+B	
−14.19E	69.03
B	
+91.3	0

См. также 249, 487, 681, 991, 1052, 1267, 1417

C_7H_7Cl
o-Хлортолуол

1422. См. стр. 304
B=C_7H_7Cl
p-Хлортолуол

C_7H_7Cl
Хлористый бензил

1423. (482)
B=C_7H_8O
Анизол

$t°$	%m A
A	
−41.1	100
−55.3	76.3
−63.0	67.0
−70.7	52.4
A+B	
−72.8E	50
B	
−70.5	47.2
−59.8	34.0
−46.2	16.4
−37.2	0

1424. (482)
B=C_7H_9N
Метиланилин

$C_7H_7ClN_2O_2$
6-Хлор-4-нитро-*m*-толуидин

1425. (343)
B=$C_7H_7ClN_2O_2$
6-Хлор-3-нитро-*p*-толуидин
Смеш.

158.5	100
139.0*	40
164.5	0

$C_7H_7ClO_2S$
o-Толуолсульфонхлорид

1426. См. стр. 304
B=$C_7H_7ClO_2S$
p-Толуолсульфонхлорид

$t°$	%v A

C_7H_7NO
α-Бензальдоксим

1427. (67)
B=C_7H_7NO
β-Бензальдоксим

A	
34.5	100
30.0	96.0
28.6	95.0
26.2	91.7
A+B	
25.5E	91.0
B	
46.0	73.7
79.0	49.2
101.0	26.2
131.0	0.0

α+*β* в устойчивом равновесии при 27.7° и 94% *α*.

C_7H_7NO
Бензамид

1428. (269)
B=$C_8H_{10}N_2O$
Нитрозодиметиланилин

$t°$	% A
A	
121.5	100.0
A+AB_2	
65.0E	30
AB_2	
65.0	26.4
AB_2+B	
65.0E	23
B	
84.5	0

1429. (231)
B=$C_{10}H_8O$
α-Нафтол

A	
124.8	100
A+B	
38.3E	41
B	
92.0	0

1430. (231)
B=$C_{10}H_8O$
β-Нафтол

A	
124.8	100
A+B	
54.3E	40
B	
122.0	0

1431. (240)
B=$C_{10}H_8O_2$
1, 4-Диоксинафталин

A	
128.0	100
A+B	
91.0E	61.5
B	
183.0	0

$t°$	% A

1432. (240)
B=$C_{10}H_8O_2$
1, 5-Диоксинафталин

A	
128.0	100
A+B	
106.0E	72
B	
250.0	0

1433. (240)
B=$C_{10}H_8O_2$
1, 6-Диоксинафталин

A	
128.0	100
A+B	
90.0E	45
B	
135.0	0

1434. (240)
B=$C_{10}H_8O_2$
1, 8-Диоксинафталин

A	
128.0	100
A+B	
46.0E	46
B	
137.0	0

1435. (240)
B=$C_{10}H_8O_2$
2, 3-Диоксинафталин

A	
128.0	100
A+A_3B	
106.0E	75
A_3B	
113.0	69.4
A_3B+B	
80.0E	48
B	
162.0	0

1436. (240)
B=$C_{10}H_8O_2$
2, 6-Диоксинафталин

A	
128.0	100
A+B	
87.0E	43
B	
216.0	0

1437. (240)
B=$C_{10}H_8O_2$
2, 7-Диоксинафталин

A	
128.0	100
A+B	
78.0E	52
B	
186.0	0

$t°$	$\%_m$ A

1438. (255)
B=$C_{14}H_{10}O_3$
Бензойный ангидрид

A	
126.5	100
121.0	90
114.0	80
108.0	70
102.0	60
93.0	50
86.0	40
77.0	30
65.0	20
A+B	
37.0E	8
B	
42.0	0

См. также 280, 334, 458, 878, 906, 931, 1053, 1092, 1118, 1145, 1171, 1391, 1408, 1413, 1415

$C_7H_7NO_2$
o-Нитротолуол
1439. См. стр. 304
B=$C_7H_7NO_2$
m-Нитротолуол
См. также 1876

1440. См. стр. 304
B=$C_7H_7NO_2$
p-Нитротолуол

См. также 859, 1312, 1349, 1873, 1875, 1876

$C_7H_7NO_2$
m-Нитротолуол
1441. См. стр. 304
B=$C_7H_7NO_2$
p-Нитротолуол
См. также 1876

1442. (413)
B=$C_{12}H_{18}O_8$
Диэтилдиацетилтартрат

A	
16.1	100.0
14.0	95.55
A+B	
9.85E	86.2
B	
20.2	75.96
27.9	69.07
33.6	62.36
38.2	54.82
42.0	47.24
44.35	41.73
47.9	34.14
53.5	22.24
57.2	15.06
63.7	4.85
67.0	0.0

См. также 1439, 1876

$t°$	% A

$C_7H_7NO_2$
p-Нитротолуол
1443. См. стр. 304
B=$C_{10}H_8$
Нафталин

1444. (130)
B=$C_{12}H_{11}N$
Дифениламин

A	
53.0	100
A+B	
18.5E	49
B	
52.5	0

См. также 394, 741, 860, 1195, 1313, 1332, 1350, 1362, 1440, 1441, 1872, 1873, 1875, 1876

$C_7H_7NO_3$
p-Нитроанизол
1445. См. стр. 304
B=$C_{12}H_{11}N$
Дифениламин

См. также 395

C_7H_8
Толуол
1446. См. стр. 304
B=$C_{10}H_8$
Нафталин

1447. (475)
B=$C_{12}H_9N$
Карбазол

$t°$	*г* B на 100 *г* A
10.0	0.51
20.0	0.63
30.0	0.85
40.0	1.17
50.0	1.60
60.0	2.10
70.0	2.75
80.0	3.57
100.0	6.1

1448. См. стр. 304
B=$C_{12}H_{10}$
Аценафтен

1449. См. стр. 304
B=$C_{13}H_{10}$
Флуорен

1450. См. стр. 304
B=$C_{14}H_8O_2$
Антрахинон

1451. См. стр. 304
B=$C_{14}H_{10}$
Антрацен

1452. См. стр. 304
B=$C_{14}H_{10}$
Фенантрен

$t°$	$\%_m$ A

См. также 34, 233, 250, 396, 682, 879, 907, 932, 992, 1392

C_7H_8O
o-Крезол
1453. (90, 118)
B=C_7H_8O
m-Крезол

A	
30.45	100
28.3	95
25.9	90
20.8	80
15.3	70
$A+A_2B$	
8.5U	58.5
A_2B	
8.0	50
7.0	40
5.4	30
A_2B+B	
1.5E	16.5
B	
4.9	10
7.5	5
10.0	0

1454. (90, 118)
B=C_7H_8O
p-Крезол

A	
30.45	100
28.0	95
25.3	90
19.5	80
13.1	70
6.0	60
$A+AB_2$	
2.4E	55.5
AB_2	
5.8	50
8.2	40
8.7	33.3
AB_2+B	
8.7E	33.3
B	
19.9	20
27.4	10
30.8	5
34.15	0

(158.1)

A	
30.08	100
27.7	95
24.8	90
18.0	80
10.1	70
A+AB	
0.0E	59
AB	
6.0	55
~7.8	50
7.6	45
6.5	40
AB+B	
1.57	36

$t°$	$\%_m$ A

B	
9.6	30
19.1	20
27.7	10
34.8	0

1455. (208)
B=$C_7H_8O_2$
Диметилпирон

A	
30.3	100
27.4	95
22.3	90
$A+A_2B$	
17.0E	86
A_2B	
36.0	80
44.8	75
49.5	70
50.4	66.7
A_2B+AB	
46.0E	61.5
AB	
52.9	55
54.4	50
AB+B	
54.3E	49
B	
73.9	45
87.8	40
98.3	35
106.5	30
113.5	25
119.5	20
123.6	15
127.0	10
132.1	0

См. также 78, 139, 196, 221, 512, 598, 1054, 1196

C_7H_8O
m-Крезол
1456. (90, 118)
B=C_7H_8O
p-Крезол

A	
10.0	100
6.7	95
$A+A_2B$	
3.0E	89
A_2B	
6.8	80
9.6	66.7
9.1	60
6.7	50
A_2B+B	
2.5E	41.5
B	
12.3	30
20.2	20
27.6	10
31.0	5
34.15	0

См. также 1863

$t°$	$\%_m$ A

1457. (108)
B=$C_7H_8O_2$
Диметилпирон

A	
10.9	100
+ 5.9	95
− 2.0	90
$A+A_2B$	
− 9.0E	86.5
A_2B	
+12.2	80
20.2	75
24.6	70
25.4	66.7
22.7	60
A_2B+B	
20.0E	56.8
B	
55.7	50
74.4	45
87.8	40
97.7	35
106.3	30
112.9	25
118.4	20
123.0	15
126.7	10
132.1	0

См. также 79, 140, 197, 222, 513, 599, 1055, 1197, 1453, 1863

C_7H_8O
p-Крезол
1458. (208)
B=$C_7H_8O_2$
Диметилпирон

A	
34.1	100
29.0	95
21.9	90
+ 8.3	85
$A+A_2B$	
~−18.0E	80
A_2B	
+ 8.4	75
18.6	70
20.3	66.7
A_2B+AB	
19.0E	63
AB+B	
28.0U	55.5
B	
55.4	50
73.8	45
87.5	40
97.5	35
105.9	30
112.5	25
118.2	20
123.0	15
126.6	10
132.1	0

См. также 80, 141, 198, 223, 514, 600, 1056, 1198, 1454, 1456, 1863

$t°$	%m A

C_7H_8O
Анизол, см. 1423

$C_7H_8O_2$
Диметилпирон
1459. (208)
B=$C_8H_8O_2$
o-Толуиловая кислота

A	
132.1	100
125.9	90
122.1	85
116.9	80
110.8	75
103.7	70
95.0	65
84.9	60
72.7	55
58.5	50
A+AB	
47.5U	46.7
AB+B	
46.0E	43.7
B	
66.9	35
76.5	30
84.2	25
90.2	20
94.9	15
98.7	10
101.3	5
103.4	0

1460. (208)
B=$C_8H_8O_2$
m-Толуиловая к-та

A	
132.1	100
126.6	90
122.3	85
117.1	80
111.3	75
104.3	70
95.3	65
84.5	60
A+AB	
63.8E	52
AB	
64.1	50
62.8	45
AB+B	
58.7E	37.8
B	
65.7	35
77.2	30
86.7	25
94.0	20
99.2	15
103.0	10
105.7	5
107.6	0

1461. (208)
B=$C_8H_8O_2$
p-Толуиловая к-та

A	
132.1	100
127.9	90
124.8	85
120.9	80
115.4	75
107.8	70
97.8	65
A+AB	
85.0E	59.5
AB	
87.1	55
AB+B	
88.0U	51.5
B	
114.3	45
127.3	40
138.0	35
146.7	30
154.0	25
160.2	20
165.5	15
170.3	10
174.6	5
178.5	0

1462. (208)
B=$C_8H_8O_2$
Фенилуксусная к-та

A	
132.1	100
126.6	90
122.5	85
117.5	80
111.8	75
104.6	70
95.9	65
85.0	60
71.7	55
55.3	50
A+AB	
22.5U	43
AB	
20.8	40
23.2	35
AB+B	
15.5E	37
B	
38.0	30
48.8	25
57.6	20
64.1	15
69.2	10
73.3	5
76.7	0

1463. (208)
B=$C_8H_8O_3$
Миндальная кислота

A	
132.1	100
124.8	90
120.2	85
114.8	80
108.3	75
100.0	70
88.9	65
A+AB	
65.0E	57.6
AB	
67.2	55
69.3	50
AB+AB_2	
67.2E	44.5
AB_2	
71.2	40
74.0	33.3
AB_2+B	
73.9E	32.5
B	
79.5	30
88.9	25
96.7	20
103.0	15
108.6	10
113.4	5
117.0	0

1464. (208)
B=$C_9H_8O_2$
Коричная кислота

A	
132.1	100
126.3	90
122.3	85
117.7	80
111.9	75
105.2	70
96.9	65
86.8	60
A+AB	
72.5E	54.3
AB	
73.2	50
AB+B	
72.0E	42.7
B	
88.2	40
100.2	35
109.8	30
117.0	25
122.7	20
127.2	15
131.0	10
134.2	5
136.8	0

1465. (208)
B=$C_9H_{10}O_2$
Гидрокоричная кислота

A	
132.1	100
126.8	90
118.6	80
106.0	70
97.7	65
87.4	60
75.3	55
60.1	50
42.0	45
+20.5	40
A+B	
− 2.0E	36.5
B	
+14.3	30
24.0	25
30.6	20
36.1	15
40.2	10
43.2	5
45.0	0

1466. (208)
B=$C_{10}H_8O$
α-Нафтол

A	
132.1	100
126.6	90
123.2	85
119.0	80
113.0	75
105.5	70
96.8	65
83.5	60
A+AB	
65.0E	55
AB	
69.8	50
AB+A_2B_3	
69.8E	50
A_2B_3	
77.5	45
79.1	40
77.1	35
70.6	30
A_2B_3+B	
53.0E	24
B	
67.2	20
79.4	15
86.6	10
91.8	5
96.1	0

1467. (208)
B=$C_{10}H_8O$
β-Нафтол

A	
132.1	100
127.5	90
124.0	85
119.2	80
112.7	75
105.2	70
96.5	65
83.3	60
66.1	55
A+A_2B_3	
35.0E	49.5
A_2B_3	
37.8	45
A_2B_3+AB_2	
39.5U	41
AB_2	
44.6	33.3
AB_2+B	
44.0E	31.5
B	
80.0	25
95.3	20
106.0	15
113.2	10
118.0	5
121.6	0

$t°$	%m A

См. также 61, 142, 178, 199, 281, 366, 367, 434, 436, 457, 566, 601, 779, 880, 908, 933, 1057, 1304, 1314, 1393, 1409, 1455, 1457, 1458

$C_7H_8O_2$
Гваякол
1468. (395, 396)
B=$C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

A	
28.1	100
A+AB	
14.3E	77
AB	
21.4	50
AB+B	
19.8E	40
B	
48.5	0

1469. (36)
B=$C_{10}H_{18}O$
Цинеол

$t°$	% A
A	
30.0	100
A+AB	
2.5E	57
AB	
+ 5.0	44.5
AB+B	
− 5.0E	23
B	
+ 1.0	0

1470. (34)
B=$C_{13}H_{10}O_3$
Салол

A	
29.0	100
24.5	90
19.0	80
13.5	70
9.0	60
A+B	
3.0E	47
B	
8.0	40
16.5	30
25.0	20
33.0	10
42.0	0

См. также 200, 224, 602

C_7H_9N
Метиланилин
См. 1424

t°	%m A

C_7H_9N
o-Толуидин
1471. См. стр. 304
B=C_7H_9N
p-Толуидин

1472. (220)
B=$C_8H_{10}N_2O$
Нитрозодиметиланилин
AB_2

−17.0	94.8
+15.0	85.7
70.0	33

AB_2+B

66.7E	21.5

B

86.0	0

См. также 281.1, 1058, 1199, 1394

C_7H_9N
m-Толуидин
1473. См. стр. 304
B=C_7H_9N
p-Толуидин

См. также 281.2

C_7H_9N
p-Толуидин
1474. (220)
B=$C_8H_{10}N_2O$
Нитрозодиметиланилин

A

43.0	100

A+AB_2

27.2E	73.3

AB_2+B

48.5E	33.3

B

86.0	0

1475. См. стр. 304
B=$C_{10}H_8$
Нафталин

1476. (381, 467)
B=$C_{10}H_8O$
α-Нафтол

A

43.1	100

A+AB

30.0E	81.5

AB

53.6	50

AB+B

52.0E	40

B

93.9	0

t°	% A

1477. (247, 264, 467)
B=$C_{10}H_8O$
β-Нафтол

A

43.5	100

A+AB

38.2E	89

AB

81.5	42.6

AB+B

78.0E	33.5

B

122.0	0

1478. (467)
B=$C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

t°	%m A
A	
45	100.0
23	66.67
B	
14	50.0
25	33.3
50	0.0

1479. (467)
B=$C_{10}H_9N$
β-Нафтиламин

A	
45	100.0
28	66.67
B	
30.0	50.0
43.0	33.33
112	0.0

1480. (101)
B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора

A	
45	100.0
A+AB	
+ 3.8E	50
AB+B	
− 2.5E	42
B	
178.0	0

1481. (379)
B=$C_{10}H_{20}O$
Ментол

A	
45.0	100
41.2	89.22
33.8	72.98
29.5	59.34
21.7	46.26
A+B	
19.5E	43
B	
20.5	41.31
25.0	32.92
31.0	20.73
38.5	7.03
43.0	0.0

t°	%m A

1482. (467)
B=$C_{12}H_{11}N$
Дифениламин

A	
45	100
24.5	66.67
B	
29	50.0
35	33.3
54	0.0

1483. (260)
B=$C_{13}H_{10}O$
Бензофенон

t°	% A
A	
43.5	100
A+B	
6.0E	36
B	
47.1	0

1484. (467)
B=$C_{14}H_{10}$
Антрацен

t°	%m A
A	
45	100
B	
156	66.67
170	50.00
184	33.33
213	0.00

1485. (254)
B=$C_{19}H_{16}$
Трифенилметан

t°	% A
A	
44.0	100
A+B	
33.0E	64
B	
89.2	0

1486. (271)
B=$C_{19}H_{16}O$
Трифенилкарбинол

A	
43.0	100
A+B	
36.2E	72
B	
159.2	0

См. также 281.3, 335, 459.81, 488, 718, 742, 761, 881, 909, 934, 1059, 1093, 1119, 1146, 1172, 1201, 1219, 1225, 1351, 1363, 1370, 1377, 1395, 1471, 1473, 1860

t°	%m A

$C_7H_9NO_2S$
o-Толуолсульфонамид
1487. См. стр. 304
B=$C_7H_9NO_2S$
p-Толуолсульфонамид

C_7H_{16}
Гептан
См. 1290, 1293, 1295

$C_7H_{16}O_4S_2$
Сульфонал
1488. (38)
B=$C_{10}H_8O$
β-Нафтол

A	
124.5	100.0
120.0	90.0
110.0	74.0
100.0	64.3
90.0	56.0
80.0	48.7
A+B	
67.0E	39.0
B	
70.0	37.3
80.0	32.0
90.0	26.0
100.0	19.0
110.0	11.0
122.0	0.0

См. также 1877

1489. (38)
B=$C_{13}H_{10}O_3$
Салол

A	
124.5	100.0
120	85.0
110	60.0
100	43.0
90	31.0
80	24.5
70	20.0
60	16.7
50	13.8
40	11.5
A+B	
34E	10.0
B	
42.5	0.0

См. также 1877

$C_8H_4Cl_2O_2$
Хлористый *симм.*-фталил
1490. См. стр. 304
B=$C_8H_4Cl_2O_2$
Хлористый *асим.*-фталил

t°	%m A

$C_8H_4O_3$
Фталевый ангидрид
1491. (341)
B=$C_8H_6O_4$
Фталевая кислота

A	
130.84	100
A+B	
129.74E	98.25
B	
146.4	95
(~208	0)

1492. См. стр. 305
B=$C_{10}H_8$
Нафталин

1493. (103)
B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора

A	
128.5	100
A+B	
84.7E	31
B	
178.0	0

См. также 26

$C_8H_5Br_3O_2$
Ацетилтрибромфенол
См. 541

$C_8H_5NO_5$
Нитропиперонал
См. 143

$C_8H_6BrClO_2$
Фенилбромхлорацетат
1494. (81)
B=$C_8H_6Cl_2O_2$
Фенилдихлорацетат
Смеш.

43.7	100
46.25	0

$C_8H_6O_2$
Фталид
1495. (294)
B=$C_{19}H_{17}N_3$
Трифенилгуанидин

t°	% A
A_s	
72.8	100
A_m	
65.0	100
A_s+B_m	
51.5E	72
A_m+B_m	
49.4E	70
A_s+B_s	
60.5E	68
A_m+B_s	
58.0E	66
B_m	
138.0	0
B_s	
142.4	0

См. также 305

$t°$	% A

$C_8H_6O_3$
Пиперонал
1496. (114)
B=$C_{10}H_{10}$
Аценафтен
A
80.2 | 100
A+B
67.5E | 69
B
92.5 | 0

См. также 144, 201, 225, 1396

$C_8H_6O_3$
o-Альдегидбензойная кислота
См. 993

$C_8H_6O_3$
m-Альдегидбензойная кислота
См. 994

$C_8H_6O_3$
p-Альдегидбензойная кислота
См. 995

$C_8H_6O_4$
o-Фталевая кислота
См. 93, 336, 411, 1491

$C_8H_7BrClNO$
2-Бром-4-хлорацетанилид
1497. (355)
B=$C_8H_7BrClNO$
4-Бром-2-хлорацетанилид
Смеш.
151.4 | 100
134.6 | 0

См. также 337

$C_8H_7BrClNO$
4-Бром-2-хлорацетанилид
1498. (355)
B=$C_8H_7Br_2NO$
2, 4-Дибромацетанилид
Смеш.
151.4 | 100
144.7 | 0

1499. (355)
B=$C_8H_7Cl_2NO$
2, 4-Дихлорацетанилид
Смеш.
151.4 | 100
144.1 | 0

См. также 338, 1497

$t°$	% A

$C_8H_7Br_2NO$
2, 4-Дибромацетанилид

См. также 339, 1498

$C_8H_7ClN_2O_3$
4-Нитро-2-хлорацетанилид
1500. (62)
B=$C_8H_7ClN_2O_3$
6-Нитро-2-хлорацетанилид
A
141.9 | 100
A+B
127.5E | 77.5
B
192.2 | 0

$C_8H_7ClN_2O_3$
4-Нитро-3-хлорацетанилид
1501. (62)
B=$C_8H_7ClN_2O_3$
6-Нитро-3-хлорацетанилид
A
144.0 | 100
A+B
98.0E | 38
B
117.4 | 0

$C_8H_7Cl_2NO$
2, 4-Дихлорацетанилид
1502. (355)
B=C_8H_8ClNO
4-Хлорацетанилид

$t°$	%*m* A
A	
144.1	100
A+B	
127.6E	61.9
B	
179.0	0

См. также 340, 1499

$C_8H_7NO_4$
o-Нитрофенилацетат
См. 882

$C_8H_7N_3O_5$
2, 4-Динитроацетанилид
1504. См. стр. 305
B=$C_8H_8N_2O_3$
p-Нитроацетанилид

$C_8H_7N_3O_6$
2, 4, 6-Тринитро-*m*-ксилол
См. 637, 1268.3

$t°$	% A

C_8H_8BrNO
p-Бромацетанилид
См. 341

C_8H_8ClNO
2-Хлорацетанилид
1505. (354.5)
B=C_8H_8ClNO
4-Хлорацетанилид
A
86.8 | 100
A+B
77.0E | 14.5
B
179.0 | 0

См. также 966

C_8H_8ClNO
3-Хлорацетанилид
См. 997

C_8H_8ClNO
4-Хлорацетанилид
См. 342, 998, 1502, 1505

$C_8H_8N_2O_3$
o-Нитроацетанилид
См. 999

$C_8H_8N_2O_3$
m-Нитроацетанилид
См. 1000

$C_8H_8N_2O_3$
p-Нитроацетанилид
См. 1001, 1504

$C_8H_8N_2O_4$
2, 3-Динитро-*p*-ксилол
1506. (40)
B=$C_8H_8N_2O_4$
2,6-Динитро-*p*-ксилол

$t°$	%*m* A
A	
91.6	100
A+AB	
81.8E	83
AB	
96.2	50
AB+B	
95.8E	44
B	
122.0	0

$C_8H_8N_2O_5$
2,4-Динитрофенетол
См. 1384

$t°$	% A

C_8H_8O
Ацетофенон
1507. (249)
B=$C_{10}H_8O$
a-Нафтол
A
20.0 | 100
A+AB
0.0 | 68
AB+B
13.0U | 45.5
B
93.2 | 0

1508. (249)
B=$C_{10}H_8O$
β-Нафтол
A
20.0 | 100
A+AB
2.0E | 68
AB+B
8.0U | 54
B
121.5 | 0

См. также 145, 202, 603, 780, 883, 910, 935, 1002, 1060, 1094, 1120, 1147, 1173, 1397

$C_8H_8O_2$
Анизальдегид
См. 146

$C_8H_8O_2$
Альдегидоксиметилбензолы
См. 1002.1, 1002.2, 1002.3

$C_8H_8O_2$
Фенилуксусная кислота
1509. См. стр. 305
B=$C_9H_{10}O_2$
Гидрокоричная кислота

См. также 94, 147, 179, 203, 343, 412, 604, 1398, 1462

$C_8H_8O_2$
o - Толуиловая кислота
См. 148, 180, 204, 605, 1459

$C_8H_8O_2$
m - Толуиловая кислота
См. 149, 181, 205, 606, 1460

$C_8H_8O_2$
p - Толуиловая кислота
См. 150, 182, 206, 1461

$t°$	% A

$C_8H_8O_2$
Метилбензоат
См. 151

$C_8H_8O_3$
d-Миндальная кислота
1510. (1, 72)
B=$C_8H_8O_3$
l-Миндальная кислота
A
132.8 | 100
130.4 | 95
128.0 | 90
123.2 | 80
118.0 | 70
A+AB
113.0E | 61.5
AB
118.0 | 50
AB+B
113.0E | 38.5
B
118 | 30
123.2 | 20
128.0 | 10
130.4 | 5
132.8 | 0

$C_8H_8O_3$
l-Миндальная кислота
См. 427, 1510

$C_8H_8O_3$
dl-Миндальная кислота
См. 95, 344, 413, 1463

$C_8H_8O_3$
Метилсалицилат
1511. (36)
B=$C_{10}H_{18}O$
Цинеол
A
+ 1.0 | 100
A+AB
−41.5E | 78
AB
−15.0 | 49.7
AB+B
−18.0E | 39
B
+ 1.0 | 0

$C_8H_8O_3$
Ванилин
1512. (114)
B=$C_{12}H_{10}$
Аценафтен
A
80.2 | 100
A+B
67.5E | 69
B
92.5 | 0

См. также 152, 207

$t°$	%m A

C_8H_9NO
p-Аминоацетофенон
См. 544, 1315

C_8H_9NO
Ацетанилид
1513. (65)
B=$C_{11}H_{12}N_2O$
Антипирин

A

113.5	100
109.0	90
100.0	80
85.0	70
73.7	65
60.0	60

A+B

45.0E	55

B

58.0	50
68.5	45
78.0	40
85.0	35
90.0	30
99.0	20
107.0	10
113.0	0

См. также 96, 345, 397, 743, 781, 1002.4, 1033, 1061

$C_8H_9NO_3$
α-*N*-Ацетилбензоилгидроксиламин
1514. (67)
B=$C_8H_9NO_3$
β-*N*-Ацетилбензоилгидроксиламин

A

99	100

A+B

65.5E	25

B

70	0

A+B в устойчивом равновесии при 95° и 93%m A

C_8H_{10}
m-Ксилол
См. 1029.1, 1033.1, 1036.1, 1121

C_8H_{10}
p-Ксилол
1515. (375)
B=$C_8H_{10}O_2$
Вератрол

$t°$	% A
A	
13.35	100.0
8.04	82.83
4.03	70.03
+1.47	62.26
−1.51	55.63
A+B	
−4.00E	51.01
B	
−1.99	42.65
+1.73	36.78
5.85	29.19
10.64	20.32
16.10	10.41
19.87	4.10
22.40	0.00

1516. См. стр. 305
B=$C_{13}H_{10}$
Флуорен

См. также 251, 282, 424, 428, 489, 1003, 1062, 1268, 1269, 1283, 1418

$C_8H_{10}N_2$
α-Ацетальдегидфенилгидразон
1517. (420.5)
B=$C_8H_{10}N_2$
β-Ацетальдегидфенилгидразон

$t°$	%m A
Смеш.	
98.6	100
56.0	0

$C_8H_{19}N_2O$
p-Нитрозомоноэтиланилин
1518. (201)
B=$C_8H_{10}N_2O_2$
p-Нитромоноэтиланилин
Смеш.

74.1	100
54.0+	70
94.0	0

$C_8H_{10}N_2O$
Нитрозодиметиланилин
1519. (220)
B=$C_8H_{11}N$
m-Ксилидин

A

86.0	100

A+A_2B_3

47.0E	63.3

A_2B_3

47.8	40

A_2B_3+AB_3

25.3E	30

AB_3

26.0	25

1520. (269)
B=C_9H_7N
Хинолин

$t°$	% A
+84.5	100
−12.0	23.8

$t°$	% A

1521. (269)
B=$C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

A

84.5	100

A+A_2B

72.0E	87.5

A_2B

84.0	67.5

A_2B+B

30.5E	12

B

48.1	0

1522. (220)
B=$C_{10}H_9N$
β-Нафтиламин

$t°$	%m A
A	
86.0	100
A+A_3B_2	
73.5E	84.5
A_3B_2	
86.2	60
A_3B_2+B	
81.8E	35.5
B	
110.0	0

1523. (269)
B=$C_{13}H_9N$
Акридин

См. также 306, 515, 1063, 1202, 1230, 1243, 1256, 1428, 1472, 1474

$C_8H_{10}N_2O$
Ацетилфениленди-амины
См. 1003.1, 1003.2, 1003.3

$C_8H_{10}N_2O_2$
p-Нитромоноэтиланилин
См. 1518

$C_8H_{10}N_4O_2$
Кофеин
1524. См. стр. 305
B=$C_{11}H_{12}N_2O$
Антипирин

См. также 10, 50, 346, 502, 1004

$C_8H_{10}O_2$
Вератрол
См. 1419, 1515

$C_8H_{11}N$
Диметиланилин
1525. См. стр. 305
B=$C_{13}H_{12}O$
Бензгидрол

1526. См. стр. 305
B=$C_{17}H_{20}N_2O$
Тетраметилдиаминобензофенон

См. также 282.1, 837, 1064, 1389

$C_8H_{11}N$
m-Ксилидин
См. 1065, 1203, 1519

$C_8H_{14}O_4$
Диэтилсукцинат
См. 153

$C_8H_{18}O$
Октиловый алкоголь
См. 81

$C_9H_6O_2$
Кумарин
См. 567

C_9H_7BrO
α-Бромкоричный альдегид
1527. (288)
B=C_9H_7ClO
α-Хлоркоричный альдегид

$t°$	%m A
Смеш.	
69.56	100
31.22	0

C_9H_7N
Хинолин
См. 838, 1066, 1399, 1520

C_9H_8
Инден
1528. См. стр. 305
B=$C_{10}H_8$
Нафталин

1529. См. стр. 305
B=$C_{12}H_{10}$
Аценафтен

1530. См. стр. 305
B=$C_{13}H_{10}$
Флуорен

$C_9H_8O_2$
Коричная кислота
1530.1. (274.1)
B=$C_{10}H_8O$
α-Нафтол

$t°$	% A
A	
133.0	100
A+B	
68.0E	37
B	
95.0	0

$t°$	% A
1530.2. (274.1)	
B=$C_{10}H_8O$	
β-Нафтол	
A	
133.0	100
A+B	
87.0E	48
B	
121.0	0

1531. (101)
B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора

$t°$	%m A
A	
133.0	100
A+B	
71.5E	36.6
B	
178.0	0

См. также 154, 183, 208, 606.1, 781.1, 883.1, 910.1, 935.1, 1066.1, 1094.1, 1121.1, 1147.1, 1173.1, 1400, 1464

$C_9H_{10}O_2$
Гидрокоричная кислота
См. 97, 347, 414, 1465, 1509

$C_9H_{10}O_2$
Этилбензоат
См. 155

$C_9H_{10}O_2$
Метил-*p*-толуат
См. 156

$C_9H_{10}O_3$
Метил-*d*-манделат
1532. (72)
B=$C_9H_{10}O_3$
Метил-*l*-манделат

A

54.6	100
53.1	95
51.7	90
48.9	80

A+AB

46.0E	70

AB

48.8	60
50.0	50
48.8	40

AB+B

46.0E	30

B

48.9	20
51.7	10
53.1	5
54.6	0

$t°$	% A

$C_9H_{10}O_3$
Метиланизат
См. 157

$C_9H_{11}NO$
o-Ацетотолуидин
1533. (369)
B=$C_9H_{11}NO$
p-Ацетотолуидин

A

109.15	100.0
107.75	97.58
103.2	90.42
100.8	86.4

B

147.0	0

C_9H_{12}
Мезитилен
См. 1284

$C_9H_{12}N_2O$
p-Нитрозопропиланилин
1534. (201)
B=$C_9H_{12}N_2O_2$
p-Нитропропиланилин

Смеш.

56.5	100
40.5+	40.5
62.9	0

$C_9H_{13}N$
2, 4, 6-Триметиланилин
См. 282.2

$C_{10}H_{15}NO$
d-Карвоксим
1535. (1)
B=$C_{10}H_{15}NO$
l-Карвоксим

$t°$	%m A

A

72.0	100

Смеш.

t_L	t_S	
A+AB		
75.4	73.0	95
79.0	75.0	90
84.6	80.0	80
88.2	85.0	70
90.4	89.0	60
AB		
91.4		50
AB+B		
90.4	89.0	40
88.2	85.0	30
84.6	80.0	20
79.0	75.0	10
75.4	73.0	5
72.0		0

$t°$	% A

$C_{10}H_5N_3O_6$
1, 2, 5-Тринитронафталин
1536. (369)
B=$C_{10}H_5N_3O_6$
1, 3, 5-Тринитронафталин

Смеш.

114.0	100
115.0	90
117.0	80
120.0	70
122.5	60
124.0	50
124.5	40
125.0	30
125.5	20
126.0	10
126.0	0

См. также 1878

1537. (369)
B=$C_{10}H_5N_3O_6$
1, 3, 8-Тринитронафталин

A

114.0	100
110.0	90
105.5	80
101.0	70

A+B

96.0E	60

B

153.0	50
174.0	40
186.0	30
196.0	20
205.0	10
214.0	0

1538. (369)
B=$C_{10}H_5N_3O_6$
1, 4, 5-Тринитронафталин

Смеш.

114.0	100
124.0	90
128.5	80

Несмеш. жидкости

130.0	70
130.0	60
130.0	50
130.0	40
130.0	30

Смеш.

134.0	20
140.5	10
147.5	0

См. также 1878

$t°$		%m A
t_L	t_S	

$C_{10}H_5N_3O_6$
1, 3, 5-Тринитронафталин
1539. (369)
B=$C_{10}H_5N_3O_6$
1, 3, 8-Тринитронафталин

A

126.0		100
122.5	120.0	95
120.0	118.0+	90
118.6	116.5	85
A+Смеш. (A+A_3B)		
104.0E		77.5
A_3B		
112.5		75
Смеш. (A_3B+AB)		
107.5	97.0	70
Смеш. (A_3B+AB)+AB		
97.0E		64
AB+AB_2		
104.0U		60.3
AB_2		
124.0	104.0	55
136.0	104.0	50
166.0		40
185.0		33.3
197.0	194.0	20
205.5	203.0	10
B		
214.0		0

1540. (369)
B=$C_{10}H_5N_3O_6$
1, 4, 5-Тринитронафталин

$t°$	% A

Смеш.

126.0	100
130.0	90

Несмешивающиеся жидкости

131.0	80
131.0	70
131.0	60
131.0	50

Смеш.

134.0	40
137.0	30
139.5	20
142.0	10
147.5	0

1541. (369)
B=$C_{10}H_6N_2O_4$
1,5-Динитронафталин

A

126.0	100.0

A+B

100.0E	88.5

B

130.0	80
150.0	70
163.5	60
175.0	50
186.0	40

$t°$	% A
195.0	30
202.0	20
208.5	10
215.0	0

См. также 1879

1542. (369)
B=$C_{10}H_6N_2O_4$
1, 8-Динитронафталин

A

126.0	100
110.0	90

A+B

88.0E	79

B

98.5	70
109.5	60
120.0	50
130.5	40
141.0	30
151.5	20
161.5	10
171.0	0

См. также 1536, 1878, 1879

$C_{10}H_5N_3O_6$
1, 3, 8-Тринитронафталин
1543. (369)
B=$C_{10}H_5N_3O_6$
1, 4, 5-Тринитронафталин

Смеш.

214.0	100
208.0	90
199	80
187.0	70
169.0	60
149.0	50
128.9	40
105.0E	29
119.0	20
134.0	10
147.5	0

Смеси, содержащие от 50 до 21%m A, затвердевают полностью при 105.0°

1544. (369)
B=$C_{10}H_6N_2O_4$
1, 5-Динитронафталин

Смеш.

214.0	100
178.0	90
167.0	80
165.0+	73
174.0	60
184.0	50
193.5	40
201.5	30
207.5	20
211.5	10
215.0	0

См. также 1880

1545. (369)
B=$C_{10}H_6N_2O_4$
1, 8-Динитронафталин

Смеш.

214.0	100
195.5	90
178.0	80
163.0	70
148.0	60
136.0	50
135.0+	42
140.0	30
150.0	20
160.0	10
171.0	0

См. также 1537, 1539, 1878, 1880

$C_{10}H_5N_3O_6$
1, 4, 5-Тринитронафталин
См. 1538, 1540, 1543

2, 4, 6-Тринитронафталин
См. 1268.4

$C_{10}H_6N_2O_4$
1, 5-Динитронафталин
1546. (369)
B=$C_{10}H_6N_2O_4$
1, 8-Динитронафталин

Смеш.

215.0	100
205.5	90
200.5	80
195.0	70
188.5	60
180.0	50
166.5	40
150.5	30
145.5+	22
159.5	10
171.0	0

См. также 1879, 1880, 1881

1547. (369)
B=$C_{10}H_7NO_2$
α-Нитронафталин

Смеш.

215.0	100
207.0	90
198.5	80
190.0	70
180.0	60
168.0	50
150.0	40
130.0	30
105.0	20
54.5E	9
57.0	0

Смеси, содержащие от 50 до 0% A, затвердевают полностью при 54.5°

См. также 1541, 1544, 1879, 1880, 1881

$C_{10}H_6N_2O_4$
1, 8-Динитронафталин

1548. (369)
B=$C_{10}H_7NO_2$
α-Нитронафталин

t°	% A
A	
171.0	100
159.0	90
144.0	80
128.0	70
110.5	60
94.5	50
80.0	40
65.0	30
50.0	20
A+B	
44.5E	16
B	
49.0	10
57.0	0

См. также 1542, 1545, 1546, 1879, 1880, 1881

$C_{10}H_7Br$
α-Бромнафталин
См. 607, 638

$C_{10}H_7Br$
β-Бромнафталин
См. 608, 639

$C_{10}H_7Cl$
α-Хлорнафталин
См. 609, 640

$C_{10}H_7Cl$
β-Хлорнафталин
См. 610

$C_{10}H_7NO_2$
α-Нитронафталин

1549. См. стр. 305
B=$C_{10}H_8$
Нафталин

1550. См. стр. 305
B=$C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

1551. См. стр. 305
B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора

1552. (15)
B=$C_{12}H_{11}N$
Дифениламин

t°	% A
A	
55.1	100.0
50.1	90.9
32.2	66.67

t°	% A
A+B	
23.3E	50.0
B	
28.2	33.3
40.2	20.0
46.4	9.1
50.9	0.0

См. также 398, 611, 641, 1095, 1122, 1148, 1547, 1548, 1866, 1881

$C_{10}H_8$
Нафталин

1553. См. стр. 305
B=$C_{10}H_8O$
α-Нафтол

1554. (82, 337, 406, 467)
B=$C_{10}H_8O$
β-Нафтол

t°		% A
t_L	t_S	
Смеш.		
80.0		100
82.0	80.0	95
84.1	80.0	90
88.3	81.0	80
92.5	82.5	70
96.7	84.0	60
100.9	87.0	50
105.2	93.0	40
109.5	98.0	30
113.7	104.0	20
118.0	111.0	10
120.0	115.5	5
122.0		0

1555. (15, 406, 467)
B=$C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

t°	% A
A	
80.0	100
75.0	90
69.0	80
65.5	70
58.0	60
54.0	50
46.0	40
A+B	
28.0E	27
B	
35.0	20
41.5	10
49.0	0

t°		% A
t_L	t_S	
1556. (406, 467) B=$C_{10}H_9N$ β-Нафтиламин		
Смеш.		
80.0		100
76.0	74.5	90
75.0	72.5	80
72.5+	72.0+	70
76.5	73.0	60
82.0	74.0	50
85.5	77.0	40
91.5	87.0	30
96.0	92.0	20
103.5	100.0	10
111.0		0

1557. (288)
B=$C_{10}H_{10}$
Дигидронафталин

t°	%m A
Смеш.	
79.33	100
74.5	90
69.5	80
63.7	70
57.5	60
50.6	50
43.0	40
35.2	30
27.0	20

1558. (401)
B=$C_{10}H_{14}O$
Тимол

t°	% A
A	
80.0	100
75.4	90
70.5	80
65.4	70
59.7	60
53.3	50
44.8	40
A+B	
30.0E	28.7
B	
36.7	20
43.5	10
49.2	0

1559. (15, 406)
B=$C_{10}H_{15}BrO$
Бромкамфора

t°	% A
A	
80.0	100
77.0	90
73.5	80
67.5	70
61.0	60
53.0	50
A+B	
41.0E	37

t°	% A
B	
47.0	30
56.0	20
66.5	10
76.0	0

1560. См. стр. 305
B=$C_{10}H_{16}$
Камфен

1561. См. стр. 305
B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора

1562. (413)
B=$C_{10}H_{20}O$
Ментол

t°	%m A
A	
80.1	100
75.1	90
70.6	80
66.4	70
62.2	60
57.7	50
52.6	40
44.8	30
A+B	
31.7E	17
B	
35.5	10
42.0	0

1563. См. стр. 305
B=$C_{12}H_{10}$
Дифенил

1564. См. стр. 305
B=$C_{12}H_{11}N$
Дифениламин

1565. (413)
B=$C_{12}H_{18}O_8$
Диэтилдиацетил-тартрат

t°	% A
A	
80.1	100
A+B	
43.0E	50.0
B	
67.0	0

1566. См. стр. 305
B=$C_{13}H_{10}$
Флуорен

1567. См. стр. 305
B=$C_{13}H_{12}$
Дифенилметан

1568. (339, 406, 467)
B=$C_{14}H_{10}$
Антрацен

t°	% A
A	
80.0	100
A+B	
77.0E	90

t°	% A
B	
102.0	80
124.0	70
143.0	60
155.0	50
168.0	40
178.0	30
192.0	20
198.0	10
213.0	0

1569. (339, 406, 467)
B=$C_{14}H_{10}$
Фенантрен

t°	% A
A	
80.0	100
75.0	90
70.0	80
65.0	70
57.0	60
A+B	
48.5E	54
B	
54.0	40
64.5	30
74.5	20
85.0	10
95.0	0

1570. (80)
B=$C_{18}H_{36}O_2$
Стеариновая кислота

1571. (467)
B=$C_{19}H_{16}$
Трифенилметан

t°	%m A
A	
80	100
68	80
59	66.67
B	
53	50
61	33.33
90	0

1572. (251)
B=$C_{19}H_{16}O$
Трифенилкарбинол

t°	% A
A	
80.3	100
A+B	
69.2E	70
B	
159.2	0

1573. (360)
B=$C_{32}H_{64}O_2$
Цетилпальмитат

t°	% A
A	
79.3	100
75.7	80.0
70.4	66.67
62.8	50.0
49.2	33.3
39.8	25.0

t°	% A
A+B	
36.6E	22.2
B	
38.4	16.66
39.3	14.48
43.9	0.0

1574. (360)
B=$C_{57}H_{110}O_6$
Тристеарин

t°	% A
A	
79.3	100
71.8	66.67
64.3	50.0
50.9	33.0
A+B	
46.3E	25.0
B	
48.2	20.0
54.8	0.0

См. также 11, 27, 51, 98, 111, 209, 226, 237, 252, 258, 283, 348, 380, 388, 415, 465.1, 465.2. 468, 470.1, 490, 503, 516, 523.2, 527, 568, 612, 642, 695, 699, 719, 744, 762, 782, 799, 807, 827, 861, 884, 936, 1005, 1034, 1067, 1096, 1123, 1149, 1271, 1316, 1331, 1352, 1401, 1443, 1446, 1475, 1492, 1528, 1549

$C_{10}H_8N_2$
γ, γ-Дипиридил
См. 569

$C_{10}H_8N_2O_2$
Фурфураль-азин
1575. (368)
B=$C_{10}H_8N_2S_2$
Тиофеналь-азин

t°	% A
Смеш.	
113.0	100
90.5E	68
156.0	0

Смеси, содержащие от 87 до 25 % A, затвердевают полностью при 90.5°

1576. (368)
B=$C_{14}H_{12}N_2$
Бензаль-азин

t°	% A
Смеш.	
113.0	100
72.8E	36
92.0	0

Смеси, содержащие от 70 до 18% A, затвердевают полностью при 72.8°

t°	% A

$C_{10}H_8N_2S_2$
Тиофеналь-азин
См. 1575

$C_{10}H_8O$
α-Нафтол
1577. См. стр. 305
B=$C_{10}H_8O$
β-Нафтол

1578. (264, 467)
B=$C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

t°	% A
A	
92.0	100
88.0	90
82.8	80
75.8	70
67.6	60
58.0	50
47.5	40
A+AB_4	
40.5E	34
AB_4	
43.0	20
AB_4+B	
42.0E	13
B	
48.0	0

1579. (264, 467)
B=$C_{10}H_9N$
β-Нафтиламин

t°	% A
A	
92.0	100
86.8	90
79.2	80
69.7	70
A+B	
47.0E	56.5
B	
57.0	50
71.7	40
84.0	30
93.8	20
101.8	10
109.0	0

1580. (234)
B=$C_{10}H_{16}O$
Фенхон

t°	% A
A	
95.0	100
A+AB	
55.0E	62
AB	
60.5	48.5
AB+B	
1.0E	7
B	
5.3	0

t°	% A
1581. (36)	
B=$C_{10}H_{18}O$	
Цинеол	
A	
93.5	100
A+AB	
60.0E	62.5
AB	
+75.0	48.3
AB+B	
− 6.0E	4
B	
+1.0	0

1582. (238)
B=$C_{11}H_{12}N_2O$
Антипирин

t°	% A
A	
92.7	100
Твердая фаза не образуется	
59.3÷51.0	78.1÷42.6
AB_2+B	
73E	27
B	
109.9	0

1583. См. стр. 305
B=$C_{12}H_9N$
Карбазол

1583.1. (274.2)
B=$C_{12}H_{10}N_2$
Азобензол

t°	% A
A	
95.5	100
A+B	
48.0E	33.5
B	
67	0

1584. (261, 467)
B=$C_{12}H_{11}N$
Дифениламин

t°	% A
A	
92.0	100
A+B	
38.5E	24
B	
52.0	0

1585. (262)
B=$C_{13}H_9N$
Акридин

t°	% A
A	
93.1	100
87.5	90
78.5	80
A+AB	
73.0E	77
AB	
85.5	70
104.0	60
113.5	50
115.5	44.5
113.5	40
102.5	30
AB+AB_2	
97.0U	27

t°	% A
AB_2	
96.0	20
AB_2+B	
94.0E	11
B	
101.5	5
106.5	0

1586. (274)
B=$C_{13}H_{10}O$
Бензофенон

t°	% A
A	
93.0	100
A+AB	
37.1E	51
AB	
38.0	44.1
AB+B	
26.0E	25
B	
47.0	0

1587. (235)
B=$C_{13}H_{12}$
Дифенилметан

t°	% A
A	
93.1	100
A+B	
19.6E	7.5
B	
23.9	0

1587.1. (234.1)
B=$C_{13}H_{12}O$
Бензгидрол

t°	% A
A	
95.0	100
A+B	
18.0E	35
B	
64.5	0

1588. (254)
B=$C_{19}H_{16}$
Трифенилметан

t°	% A
A	
93.0	100
A+B	
63.0E	30
B	
91.0	0

1589. (271)
B=$C_{19}H_{16}O$
Трифенилкарбинол

t°	% A
A	
92.5	100
A+B	
60.2E	62
B	
159.2	0

См. также 158, 210, 227, 307, 449, 458.9, 459.9, 491, 1204, 1220, 1226, 1231, 1244, 1257, 1387, 1429, 1466, 1476, 1507, 1530.1, 1553, 1860

t°	% A

$C_{10}H_8O$
β-Нафтол
1590. (264, 467)
B=$C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

t°	% A
A	
122.0	100
111.5	90
100.3	80
88.5	70
76.0	60
A+A_2B_3	
56.2E	49
A_2B_3	
66	40.1
61.0	30
48.0	20
A_2B_3+B	
36.0E	11
B	
48.0	0

1591. (264, 467)
B=$C_{10}H_9N$
β-Нафтиламин

t°	% A
A	
122.0	100
A+A_2B	
115.0E	91
A_2B	
108.8	80
120.3	~70
119.6	60
118.1	50
115.3	40
112.0	30
108.0	20
A_2B+B	
104.0E	11.5
B	
109.0	0

1592. (234)
B=$C_{10}H_{16}O$
Фенхон

t°	% A
A	
121.0	100
A+AB	
+23.0U	44
AB+B	
− 9.8E	19
B	
+ 5.3	0

1593. (36)
B=$C_{10}H_{18}O$
Цинеол

t°	% A
A	
122.0	100
A+AB	
43.5E	52.5
AB	
+48.0	48.3
AB+B	
− 3.5E	8
B	
+ 1.0	0

$t°$	% A

1594. (238)
B=$C_{11}H_{12}N_2O$
Антипирин

A	
122.0	100
Твердая фаза не образуется	
70÷73	72.6÷50.5
AB	
79.5	43.3
AB+B	
72.0E	30
B	
109.8	0

1595. См. стр. 305
B=$C_{12}H_9N$
Карбазол

1595.1. (274.2)
B=$C_{12}H_{10}N_2$
Азобензол

A	
121.0	100
A+B	
51.0E	18.0
B	
67	0

1596. (261, 467)
B=$C_{12}H_{11}N$
Дифениламин

A	
122.0	100
A+B	
43.8E	16.5
B	
52.0	0

1597. (262)
B=$C_{13}H_9N$
Акридин

A	
121.0	100
113.5	90
$A+A_3B_2$	
110.0E	85
A_3B_2	
115.0	80
126.5	70
134.0	60
135.5	54.6
134.0	50
124.0	40
107.0	30
$A_3B_2+AB_2$	
96.0U	25
AB_2	
95.0	20
AB_2+B	
92.0E	13.5
B	
96.0	10
102.0	5
106.5	0

$t°$	% A

1598. (274)
B=$C_{13}H_{10}O$
Бензофенон

A	
121.9	100
A+B	
19.0E	30
B	
47.0	0

1599. (34, 38)
B=$C_{13}H_{10}O_3$
Салол

$t°$	%m A
A	
124.5	100
120	97.0
110	81.8
100	67.3
90	55.0
80	45.0
70	37.6
60	30.0
50	23.2
40	16.5
A+B	
34.5E	13.0
B	
42.5	0.0

См. также 1877

1600. (235)
B=$C_{13}H_{12}$
Дифенилметан

$t°$	% A
A	
122.0	100
A+B	
22.6E	5
B	
23.8	0

1600.1. (234.1)
B=$C_{13}H_{12}O$
Бензгидрол

$t°$	%m A
A	
121.0	100
$A+A_2B_3$	
61.0E	37.5
A_2B_3	
62.0	34.3
A_2B_3+B	
47.0E	20
B	
64.5	0

1601. См. стр. 305
B=$C_{14}H_{10}$
Антрацен

$t°$	% A

1602. (254)
B=$C_{19}H_{16}$
Трифенилметан

A	
121.0	100
A+B	
77.0E	20
B	
91.0	0

1603. (271)
B=$C_{19}H_{16}O$
Трифенилкарбинол

A	
121.5	100
A+B	
86.0E	50
B	
159.2	0

См. также 159, 211, 228, 253, 308, 450, 458.91, 459.91, 492, 614, 808, 1006, 1124, 1205, 1221, 1227, 1232, 1245, 1258, 1388, 1430, 1467, 1477, 1488, 1508, 1530.2, 1554, 1577, 1860, 1877

$C_{10}H_8O_2$
1, 4-Диоксинафталин
1604. (240)
B=$C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

A	
183.0	100
A+AB	
129.0E	61.0
AB	
143	52.8
AB+B	
44.0E	6
B	
48.3	0

1605. (240)
B=$C_{10}H_9N$
β-Нафтиламин

A	
183.0	100
A+AB	
125.0E	64
AB	
143	52.8
AB+B	
96.0E	24
B	
111.0	0

См. также 451, 1233, 1246, 1431

$t°$	% A

$C_{10}H_8O_2$
1, 5-Диоксинафталин
1606. (240)
B=$C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

A	
250.0	100
A+B	
44.0E	5
B	
48.3	0

1607. (240)
B=$C_{10}H_9N$
β-Нафтиламин

A	
250.0	100
A+AB	
212.0E	65
AB	
229.5	52.8
AB+B	
107.0E	5
B	
111.0	0

См. также 1432

$C_{10}H_8O_2$
1, 6-Диоксинафталин
1608. (240)
B=$C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

A	
134.0	100
$A+A_2B_3$	
76.0E	47
A_2B_3	
84.5	42.8
A_2B_3+B	
43.0E	7.5
B	
48.5	0

1609. (240)
B=$C_{10}H_9N$
β-Нафтиламин

A	
133.0	100
$A+A_2B_3$	
92.0E	58
A_2B_3	
110.5	42.8
A_2B_3+B	
96.0E	35
B	
111.0	0

См. также 452, 1235, 1247, 1259, 1433

$C_{10}H_8O_2$
1, 8-Диоксинафталин
1610. (240)
B=$C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

A	
137.0	100
A+AB	
74.0E	55
AB	
76.5	52.8
AB+B	
41.0E	16
B	
48.3	0

1611. (240)
B=$C_{10}H_9N$
β-Нафтиламин

A	
137.0	100
A+AB	
75.0E	62
AB	
124.0	52.8
AB+B	
76.0E	45
B	
111.0	0

См. также 1236, 1248, 1260, 1434

$C_{10}H_8O_2$
2, 3-Диоксинафталин
1612. (240)
B=$C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

A	
162.0	100
$A+A_2B_3$	
97.0E	45.5
A_2B_3	
103.0	42.8
A_2B_3+B	
35.0E	13
B	
48.3	0

1613. (240)
B=$C_{10}H_9N$
β-Нафтиламин

A	
162.0	100
A+AB	
145.0E	76
AB	
168.0	52.8
AB+B	
106.5E	3
B	
111.0	0

См. также 453, 1237, 1249, 1261, 1435

$C_{10}H_8O_2$
2, 6-Диоксинафталин
1614. (240)
B=$C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

A	
216.0	100
A+B	
46.0E	2
B	
48.3	0

$t°$	% A

1615. (240)
B=$C_{10}H_9N$
β-Нафтиламин

A	
216.0	100
A+AB_2	
165.0E	59
AB_2	
171.5	35.8
AB_2+B	
109.0E	2
B	
111.0	0

См. также 454, 1238, 1250, 1262, 1436

$C_{10}H_8O_2$
2, 7-Диоксинафталин

1616. (240)
B=$C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

A	
186.0	100
A+B	
35.0E	9
B	
48.3	0

1617. (240)
B=$C_{10}H_9N$
β-Нафтиламин

A	
186.0	100
A+AB	
155.0E	64
AB	
163.0	52.8
AB+B	
108.0E	1.5
B	
111.0	0

См. также 1239, 1251, 1263, 1437

$C_{10}H_9BrO_4$
Диацетилбромгидрохинон

1618. (288)
B=$C_{10}H_9ClO_4$
Диацетилхлоргидрохинон

$t°$	%m A
Смеш.	
70.3	100
62.0+	46
68.46	0

$C_{10}H_9N$
α-Нафтиламин

1619. (467)
B=$C_{12}H_{11}N$
Дифениламин

A	
50.0	100

$t°$	%m A
A+B	
18E(?)	50
B	
54.0	0

1620. (260)
B=$C_{13}H_{10}O$
Бензофенон

$t°$	% A
A	
+47.7	100
A+B	
− 2.0E	43
B	
+47.0	0

1621. B=$C_{13}H_{12}$ (235)
Дифенилметан

A	
47.1	100
A+B	
9.5E	37
B	
24.0	0

1621.1. (234.1)
B=$C_{13}H_{12}O$
Бензгидрол

A	
49.0	100
A+B	
16.0E	62.5
B	
64.5	0

1622. B=$C_{14}H_{10}$ (467)
Антрацен

1623. B=$C_{19}H_{16}$ (254)
Трифенилметан

A	
48.5	100
A+B	
37.0E	67
B	
91.0	0

1624. B=$C_{19}H_{16}O$ (271)
Трифенилкарбинол

A	
48.1	100
A+A_6B	
37.0E	95
A_6B	
41.5	76.7
A_3B+B	
38.0E	66
B	
159.2	0

См. также 51.1, 348.1, 493, 545, 570, 720, 745, 763, 783, 809, 827.1, 885, 911, 937, 1006.1, 1068, 1097, 1125, 1150, 1174, 1222, 1353, 1364, 1371, 1378, 1402, 1468, 1478, 1521, 1550, 1555, 1578, 1590, 1604, 1606, 1608, 1610, 1612, 1614, 1616, 1860

$C_{10}H_9N$
β-Нафтиламин
1625. См. стр. 305
B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора

1626. (260)
B=$C_{13}H_{10}O$
Бензофенон

$t°$	% A
A	
109.0	100
A+B	
34.5E	23
B	
47.0	0

1627. (235)
B=$C_{13}H_{12}$
Дифенилметан

A	
109.0	100
A+B	
21.4E	5
B	
23.9	0

1627.1. (234.1)
B=$C_{13}H_{12}O$
Бензгидрол

A	
110.0	100
A+B	
51.0E	21.0
B	
64.5	0

1628. См. стр. 305
B=$C_{14}H_{10}$
Антрацен

1629. (254)
B=$C_{19}H_{16}$
Трифенилметан

A	
108.5	100
A+B	
72.0E	25
B	
91.0	0

1630. (271)
B=$C_{19}H_{16}O$
Трифенилкарбинол

A	
109.0	100
A+A_2B	
91.8E	62
A_2B	
92.0	52.4
A_2B+B	
91.8E	42
B	
159.2	0

См. также 98.1, 283.1, 470.2, 494, 571, 721, 746, 764, 784, 827.2, 886, 912, 938, 1006.2, 1069, 1098, 1126, 1151, 1175, 1205.1, 1223, 1354, 1365, 1372, 1379, 1403, 1479, 1522, 1556, 1579, 1591, 1605, 1607, 1609, 1611, 1613, 1615, 1617, 1860

$C_{10}H_9NO_4$
d-5-Нитрогидринден-2-карбоновая кислота

1631. (338)
B=$C_{10}H_9NO_4$
l-5-Нитрогидринден-2-карбоновая кислота

$t°$	%m A
A	
116.0	100
A+AB	
107.5E	88.3
AB	
122.0	50
AB+B	
107.5E	11.7
B	
116.0	0

$C_{10}H_{10}$
Дигидронафталин
См. 1557

$C_{10}H_{10}O_2$
Метилциннамат
См. 160, 212

$C_{10}H_{10}O_3$
p-Метоксикоричная кислота

1632. (217)
B=$C_{14}H_{14}N_2O_3$
p-Азоксианизол

$t°$		%m A
Жидк. крист.	Тверд. фаза	
A		
185.5	170.6	100
180.5	164.0	90
174.0	158.0	80
167.0	151.0	70
160.0	143.5	60
153.0	136.0	50
146.5	127.0	40
139.5	117.0	30
A+B		
107.6E		22
B		
133.5	108.3	20
130.5+	111.6	10
135.2	114.0	0

$t°$		%m A
Жидкие кристаллы		Твердая фаза
t_L	t_S	
1633. (390)		
B=$C_{16}H_{18}N_2O_3$		
p-Азоксифенетол		
A		
188.3	188.3	173.8	100
184.0	182.5	167.5	90
179.0	176.5	161.0	80
173.5	171.0	155.0	70
169.0	166.5	148.0	60
165.0	163.0	140.8	50
162.0	160.0	132.5	40
A+B			
	125.2E		33
B			
159.5	158.5	127.0	30
158.1	158.0	132.0	20
158.0+	158.0+		18
160.0	159.0	136.0	10
167.25	167.25	138.4	0

См. также 1152

$C_{10}H_{10}O_4$
Диметилтерефталат
См. 161

$C_{10}H_{12}O$
Анетол

1634. (413)
B=$C_{10}H_{20}O$
Ментол

$t°$	%m A
A	
21.3	100
17.5	90
15.5	80
14.3	70
A+B	
13.9E	65
B	
15.1	60
20.1	50
23.6	40
27.3	30
31.6	20
36.7	10
42.0	0

$C_{10}H_{14}N_2$
Никотин, см. 1007

$C_{10}H_{14}N_2O$
Нитрозодиэтиланилин

1635. (195)
B=$C_{10}H_{14}N_2O_2$
Нитродиэтиланилин

Смеш.	
82.2	100
73.0	0

t°	% A

$C_{10}H_{14}O$
Тимол
1636. (36)
B=$C_{10}H_{18}O$
Цинеол

A
+50.0 | 100
A+AB
− 6.0E | 62.5
AB
+ 4.5 | 49.3
AB+B
−17.5E | 27.0
B
+ 1.0 | 0

1637. (379)
B=$C_{13}H_{10}O$
Бензофенон

1638. (34)
B=$C_{13}H_{10}O_3$
Салол

A
51.0 | 100
46.0 | 90
40.0 | 80
34.5 | 70
29.0 | 60
23.0 | 50
17.5 | 40
A+B
13.0E | 34
B
26.0 | 20
34.0 | 10
42.0 | 0

См. также 11.1, 162, 213, 229, 284, 468.1, 495, 615, 1070, 1420, 1558

$C_{10}H_{14}O_8$
Диметил-*d*-диацетил-тартрат
1639. (1)
B=$C_{10}H_{14}O_8$
Диметил-*l*-диацетил-тартрат

A
104.3 | 100
102.1 | 95
99.8 | 90
95.2 | 80
90.2 | 70
A+AB
83.0E | 57.5
AB
83.8 | 50
AB+B
83.0E | 42.5
B
90.2 | 30
95.2 | 20
99.8 | 10
102.1 | 5
104.3 | 0

t°	%m A

$C_{10}H_{15}BrO$
d-Бромкамфора
1640. (358)
B=$C_{10}H_{15}BrO$
l-Бромкамфора

Стаб. форма | Лаб. форма

A
75.0 | 45.0 | 100
72.6 | 45.5 | 95
70.0 | 46.0 | 90
64.1 | 47.2 | 80
57.5 | 48.2 | 70
A+AB
49.5E | 59
AB
50.5 | 50
AB+B
49.5E | 41
B
57.5 | 30
64.1 | 20
70.0 | 10
72.6 | 5
75.0 | 0

1641. (351.5)
B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора

t°	% A
A	
74.8	100
70.8	95
66.4	90
A+B	
62.3E	85
B	
67.0	80
80.0	70
95.5	60
111.8	50
127.2	40
141.0	30
153.0	20
164.5	10
175.4	0

1642. (34)
B=$C_{13}H_{10}O_3$
Салол
A
76.0 | 100
A+B
21.0E | 40
B
42.0 | 0

1643. (15)
B=$C_{57}H_{110}O_6$
Тристеарин
A
76.00 | 100.0
70.28 | 89.3
62.96 | 66.67
55.30 | 50.0
A+B
48.7E | 33.33

t°	% A
B	
49.88	25.0
52.90	7.7
54.80	0.0

См. также 349, 1559, 1640

$C_{10}H_{15}NO_2S$
1-Метил-2-сульфонамид-4-изопропилбензол
1644. См. стр. 305
B=$C_{10}H_{15}NO_2S$
1-Метил-3-сульфонамид-4-изопропилбензол

$C_{10}H_{16}$
Камфен
1645. (6)
B=$C_{10}H_{16}$
Дипентен

t°	%m A
A	
49.0	100
+ 22.0	90
− 3.0	80
− 38.0	70
− 51.0	60
− 74.0	50
−100.0	40
A+B	
−115.0E	35
B	
−111.0	30
−104.0	20
− 96.0	10
− 89.0	0

1646. (6)
B=$C_{10}H_{16}$
a-Пинен
A
49.0 | 100
34.0 | 90
+ 17.0 | 80
− 1.0 | 70
− 20.0 | 60
− 41.0 | 50
− 67.0 | 40
A+B
−125.0E | 29
B
−108.0 | 20
− 99.0 | 10
− 72.0 | 0

1647. (6)
B=$C_{10}H_{16}$
β-Пинен
A
49.0 | 100
34.0 | 90
+ 17.0 | 80
− 1.0 | 70
− 20.0 | 60
− 44.0 | 50
− 73.0 | 40

t°	%m A
A+B	
−115.0E	29
B	
− 95.0	20
− 75.0	10
− 57.0	0

1648. (6)
B=$C_{10}H_{16}$
Скипидар
A
49.0 | 100
30.0 | 90
+ 10 0 | 80
− 9.0 | 70
− 29.0 | 60
− 51.0 | 50
− 75.0 | 40
A+B
−101.0E | 30
B
− 85.0 | 20
− 68.0 | 10
− 52.0 | 0

1649. (99)
B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора
Смеш.
49.3 | 100
59.4 | 90
70.9 | 80
83.0 | 70
95.4 | 60
108.9 | 50
122.0 | 40
135.8 | 30
149.3 | 20
163.6 | 10
178.0 | 0

1650. (99)
B=$C_{10}H_{17}Cl$
Пиненгидрохлорид
Смеш.
49.3 | 100
52.8 | 90
56.4 | 80
60.0 | 70
64.0 | 60
69.3 | 50
78.0 | 40
88.4 | 30
99.8 | 20
111.8 | 10
123.0 | 0

1651. (99)
B=$C_{10}H_{18}O$
Борнеол
Смеш.
49.3 | 100
61.3 | 90
76.0 | 80
92.3 | 70
110.0 | 60
128.7 | 50

t°	%m A
145.0	40
161.0	30
177.7	20
194.0	10
207.0	0

1652. (281)
B=$C_{14}H_{10}$
Фенантрен
A
49.3 | 100
A+B
13.5E | 90.16
B
99.0 | 0

См. также 238, 1008, 1560

$C_{10}H_{16}$
Дипентен
См. 1645

$C_{10}H_{16}$
a-Пинен
См. 1646

$C_{10}H_{16}$
β-Пинен
См. 1647

$C_{10}H_{16}$
Скипидар
См. 1648

$C_{10}H_{16}O$
Камфора
1653. (99)
B=$C_{10}H_{17}Cl$
Пиненгидрохлорид
Смеш.
178.0 | 100
167.5 | 90
159.9 | 80
152.1 | 70
147.2 | 60
141.1 | 50
135.8 | 40
131.3 | 30
128.2 | 20
125.5 | 10
123.0 | 0

1654. (99)
B=$C_{10}H_{18}O$
Борнеол
Смеш.
178.0 | 100
180.1 | 90
183.0 | 80
185.9 | 70
188.7 | 60
191.4 | 50
194.3 | 40
197.1 | 30
200.0 | 20
203.2 | 10
207.0 | 0

$t°$	%m A

1655. (379)
B=$C_{10}H_{20}O$
Ментол

A

175	100
155	92.64
142	88.54
108	76.73
96	70.35
48	56.08
34.5	50.54
19	46.54

B

22.5	25.43
34.5	13.71
39.6	5.56
43.0	0

1656. (34)
B=$C_{13}H_{10}O_3$
Салол

$t°$	% A

A

178.0	100

A+B

94.4E	74.5

B

150.2	0

1657. (101)
B=$C_{13}H_{12}N_2S$
Тиокарбанилид

$t°$	%m A

A

178.0	100

A+B

94.4E	74.5

B

150.2	0

1658. (101)
B=$C_{14}H_{10}$
Антрацен

A

178.0	100

A+B

116.5E	80.5

B

213.0	0

См. также 51.2, 214, 239, 309, 349.1, 381.1, 572, 616, 643, 683, 690, 696, 747, 785, 798, 887, 913, 939, 951, 952, 953, 1008.1, 1030, 1035, 1037, 1071, 1099, 1127, 1153, 1176, 1317, 1404, 1410, 1480, 1493, 1531, 1551, 1561, 1625, 1641, 1649

$t°$	%m A

$C_{10}H_{16}O$
Фенхон
См. 617, 786, 888, 940, 1072, 1100, 1128, 1154, 1177, 1580, 1592

$C_{10}H_{16}O_4$
***d*-Камфорная кислота**
1659. (72)
B=$C_{10}H_{16}O_4$
***l*-Камфорная кислота**

A

171.8	100
169.7	95

A+AB

167.5E	90

AB

177.0	80
184.3	70
188.2	60
189.8	50
188.2	40
184.3	30
177.0	20

AB+B

167.5E	10

B

169.7	5
171.8	0

См. также 99, 350, 416

$C_{10}H_{16}O_4$
***d*-Изокамфорная кислота**
1660. (72)
B=$C_{10}H_{16}O_4$
***l*-Изокамфорная кислота**

A

171.8	100
169.7	95

A+AB

167.5E	90

AB

177.0	80
184.3	70
188.2	60
189.8	50
188.2	40
184.3	30
177.0	20

AB+B

167.5E	10

B

169.7	5
171.8	0

$C_{10}H_{17}Cl$
Пинен гидрохлорид
1661. (99)
B=$C_{10}H_{18}O$
Борнеол

Смеш.

123.0	100
127.0	90
132.5	80

$t°$	%m A
139.3	70
147.0	60
155.2	50
163.9	40
172.5	30
182.0	20
192.8	10
207.0	0

См. также 1650, 1653

$C_{10}H_{17}NO$
***d*-Камфороксим**
1662. (1)
B=$C_{10}H_{17}NO$
***l*-Камфороксим**

Смеш.

118.8	100÷0

$C_{10}H_{18}O$
Борнеол
См. 1651, 1654, 1661

$C_{10}H_{18}O$
Цинеол
1663. (36)
B=$C_{13}H_{10}O_3$
Салол

$t°$	% A

A

+ 1.0	100

A+B

−13.0E	68

B

+42.0	0

1664. (36)
B=$C_{17}H_{12}O_3$
Нафтилсалицилат

A

+ 1.0	100

A+B

− 5.0E	81.5

B

+90.0	0

См. также 889, 914, 941, 1073, 1101, 1129, 1155, 1214, 1224, 1411, 1414, 1416, 1469, 1511, 1581, 1593, 1636

$C_{10}H_{18}O$
Ментон
1665. (462)
B=$C_{10}H_{20}O$
Ментол

Смеш.

− 6.6	100
−12.0+	75
+39.0	0

$t°$	% A

$C_{10}H_{20}O$
Ментол
1666. (34)
B=$C_{13}H_{10}O_3$
Салол

Смеш.

41.9	100
35.0	90
32.5	80
30.0	70
28.5	60
28.0+	55
28.0	40
28.5	30
30.5	20
34.5	10
42.0	0

См. также 234, 254, 470.05, 862, 1009, 1481, 1562, 1634, 1655, 1665

$C_{11}H_{12}N_2O$
Антипирин
1667. (34)
B=$C_{13}H_{10}O_3$
Салол

A

112.6	100
104.5	90
98.0	80
91.0	70
83.0	60
75.0	50
65.0	40
53.0	30

A+B

30.0E	17

B

35.0	10
42.0	0

См. также 235, 787, 890, 915, 942, 1074, 1102, 1130, 1156, 1178, 1405, 1412, 1513, 1524, 1582, 1594

$C_{11}H_{13}NO_4$
***d*-Бензиламиноянтарная кислота**
1668. (72)
B=$C_{11}H_{13}NO_4$
***l*-Бензиламиноянтарная кислота**

A

130.0	100
127.7	95
125.4	90

A+AB

123.0E	85

AB

124.6	80
127.5	70
129.8	60
131.0	50
129.8	40
127.5	30
124.6	20

$t°$	% A

AB+B

123.0E	15

B

125.4	10
127.7	5
130.0	0

$C_{12}H_4N_6O_{12}S$
Пикрилсульфид
См. 1318, 1330

$C_{12}H_5N_7O_{12}$
Гексанитродифенил-амин
См. 1319

$C_{12}H_8$
Аценафтилен
См. 528, 618

$C_{12}H_9Br$
Бромаценафтен
1669 (83)
B=$C_{12}H_9Cl$
Хлораценафтен

$t°$	%m A

Смеш.

51.2	100
52.7	90
54.5	80
56.3	70
58.2	60
59.9	50
61.8	40
63.8	30
65.7	20
67.7	10
69.8	0

1670. (83)
B=$C_{12}H_9J$
Иодаценафтен

A

51.2	100
47.4	90
43.3	80
39.1	70
34.8	60

A+B

32.5E	55.1

B

35.9	50
42.1	40
47.4	30
52.4	20
57.2	10
62.0	0

1671. См. стр. 305
B=$C_{12}H_{10}$
Аценафтен

$C_{12}H_9Cl$
Хлораценафтен
1672. См. стр. 305
B=$C_{12}H_9J$
Иодаценафтен

1673. См. стр. 305
B=$C_{12}H_{10}$
Аценафтен

См. также 1669

$C_{12}H_9J$
Иодаценафтен
1674. См. стр. 305
B=$C_{12}H_{10}$
Аценафтен

См. также 1670, 1672

$C_{12}H_9N$
Карбазол
1675. (370)
B=$C_{13}H_9N$
Акридин

$t°$		% A
t_L	t_S	
244.5		100
237.0	234.0	90
229.0	222.0	80
220.0	208.0	70
207.0	189.0	60
192.0	167.0	50
172.0	142.0	40
146.0	123.0	30
108.0+		9
110.2		0

1676. (122, 370, 475)
B=$C_{14}H_{10}$
Антрацен

245.6		100
Смеш.		
242.5	241.5	95
239.6	237.5	90
234.0	231.0	80
229.2	225.0	70
225.0	223.0	60
223U		54
221.2	220.3	40
219.5	219.4	30
218.0	218.0	20
216.5	216.5	10
216.0	216.0	5
216.5		0

См. также 1882, 1883

1677. (122, 370, 475)
B=$C_{14}H_{10}$
Фенантрен

245.6		100
Смеш.		
242.0	233.0	95
238.0	218.0	90
230.0	180.0	80
221.0	119.2	70
211.5	119.2	60
201.0	119.2	50
188.2	119.2	40
173.0	119.2	30
151.5	119.2	20
119.2U		10
108.0	101.2	5
98.8		0

См. также 1882

$t°$	% A

1678. См. стр. 305
B=$C_{18}H_{12}$
Хризен

См. также 1883

1679. (370)
B=$C_{18}H_{18}$
Ретен

A	
244.5	100
239.0	90
233.0	80
226.0	70
217.0	60
208.0	50
196.0	40
182.0	30
165.0	20
135.0	10
A+B	
86.0E	~3
B	
98.0	0

См. также 12, 28, 184, 285, 351, 381, 517, 573, 619, 722, 748, 765, 788, 828, 863, 891, 916, 943, 1010, 1103, 1130.1, 1157, 1179, 1206, 1320, 1355, 1447, 1583, 1595, 1882, 1883

$C_{12}H_9NO_2$
Нитроаценафтен
См. 620, 644

$C_{12}H_{10}$
Аценафтен
1680. См. стр. 306
B=$C_{13}H_{10}$
Флуорен

1681. (379)
B=$C_{14}H_{10}O_2$
Бензил

$t°$	%m A
A	
95	100
A+B	
68.8E	46.42
B	
98.5	0

1682. (133)
B=$C_{17}H_{14}O$
Циннамилиден-ацетофенон

$t°$	% A
A	
92.5	100
A+B	
67.0E	43
B	
100.0	0

См. также 13, 29, 52, 100, 352, 382, 417, 471, 518, 529, 574, 621, 645, 723, 749, 766, 789, 800, 810, 829, 864, 892, 917, 944, 1207, 1301, 1321, 1356, 1366, 1373, 1380, 1448, 1496, 1512, 1529, 1671, 1673, 1674

$C_{12}H_{10}$
Дифенил
См. 622, 646, 1011, 1285, 1563

$C_{12}H_{10}N_2$
Азобензол
1686. См. стр. 306
B=$C_{12}H_{10}N_2O$
Азоксибензол

1687. См. стр. 306
B=$C_{12}H_{12}N_2$
Гидразобензол

1688. (29, 373)
B=$C_{13}H_{11}N$
Бензаль-анилин

$t°$	% A
Смеш.	
68.5	100
38.2E	22.5
49.5	0

Смеси, содержащие от 35 до 13% A, затвердевают полностью при 38.2°

1689. (189, 373)
B=$C_{13}H_{13}N$
Бензиланилин

Смеш.	
68.5	100
25.0E	23
36.5	0

Смеси, содержащие от 45 до 5% A, затвердевают полностью при 25.0°

1690. (372)
B=$C_{14}H_{10}$
Толан

Смеш.	
68.5	100
56.8+	42
62.5	0

1691. (463)
B=$C_{14}H_{10}O_2$
Бензил

$t°$	%m A
Смеш.	
66.2	100
51.0E	60.7
92.7	0

Смеси, содержащие от 57 до 42%m A, затвердевают полностью при 51.0°

$t°$	% A

1692. (128, 372)
B=$C_{14}H_{12}$
Сгильбен
Смеш.

68.5	100
124.0	0

1693. (463)
B=$C_{14}H_{12}O_2$
Бензоин

$t°$	%m A
Смеш.	
66.2	100
63.8E	94.3
133.0	0

Смеси, содержащие от 100 до 50%m A, затвердевают полностью при 63.8°

1694. (29, 128, 372)
B=$C_{14}H_{14}$
Дибензил

$t°$	% A
Смеш.	
68.5	100
48.0+	30
52.5	0

1695. См. стр. 306
B=$C_{14}H_{14}N_2$
p-Азотолуол

1696. (374)
B=$C_{16}H_{12}N_2$
Бензолазонафталин
Смеш.

68.5	100
59.7E	72.5
131.0	0

Смеси, содержащие от 87 до 39% A, затвердевают полностью при 59.7°

1697. (374)
B=$C_{16}H_{16}O_2$
p-Диметоксистильбен

A	
68.5	100
A+B	
67.5E	98.8
B	
212.0	0

1698. (138)
B=$C_{17}H_{14}O$
Циннамилиденацетофенон

A	
67.0	100
A+B	
55.0E	64
B	
100.0	0

$t°$	% A

1699. (374)
B=$C_{20}H_{14}N_2$
Азонафталин
Смеш.

68.5	100
67.3E	87.5
186.6	0

Смеси, содержащие от 100 до 75% A, затвердевают полностью при 67.3°

См. также 101, 353, 418, 622.1, 789.1, 892.1, 917.1, 944.1, 1103.1, 1130.2, 1157.1, 1179.1, 1583.1, 1595.1

$C_{12}H_{10}N_2O$
Азоксибензол
См. 1686

$C_{12}H_{10}O$
Фениловый эфир
1700. (365)
B=$C_{12}H_{10}S$
Дифенилсульфид
Смеш.

+26.0	100
−27.5E	13.3
−21.5	0

Смеси, содержащие от 47 до 4.5% A, затвердевают полностью при −27.5°

См. также 575

$C_{12}H_{10}O_2$
α-Нафтилацетат
См. 163

$C_{12}H_{10}O_2$
β-Нафтилацетат
См. 164

$C_{12}H_{10}S$
Дифенилсульфид
1701. (365)
B=$C_{12}H_{10}Se$
Дифенилселенид
Смеш.

−21.0	100
−26.7+	95
+ 2.5	0

1702. (365)
B=$C_{12}H_{10}Te$
Дифенилтеллурид
Смеш.

−21.0	100
−30.7+	83.5
+ 4.0	0

См. также 1700

$t°$	% A

$C_{12}H_{10}Se$
Дифенилселенид
1703. (365)
B=$C_{12}H_{10}Te$
Дифенилтеллурид
Смеш.

+ 2.5	100
− 4.2+	80.4
+ 4.0	0

См. также 1701

$C_{12}H_{10}Te$
Дифенилтеллурид
См. 1702, 1703

$C_{12}H_{11}N$
Дифениламин
1704. (138)
B=$C_{13}H_{10}O$
Бензофенон

A	
53.1	100
A+AB	
28.7E	63.5
AB	
30.85	48.1
AB+B	
24.0E	28
B	
47.75	0

1705. (467)
B=$C_{14}H_{10}$
Антрацен

$t°$	%m A
A	
54	100.0
B	
147	66.7
165	50.0
180	33.3
213	0.0

1706. (42)
B=$C_{14}H_{13}NO$
Ацетилдифениламин

A	
52.7	100
A+B	
14.3E	62.5
B	
99.8	0

1707. (138)
B=$C_{16}H_{34}O$
n-Цетиловый алкоголь

$t°$	% A
A	
53.1	100
A+B	
38.0E	24.5
B	
46.3	0

$t°$	% A

1708. (136)
B=$C_{17}H_{14}O$
Циннамилиденацетофенон

A	
52.5	100
A+B	
36.0E	~59
B	
100.0	0

Предположение автора о существовании здесь молекулярного соединения вероятно основано на том, что было допущено переохлаждение.

См. также 255, 399, 623, 700, 750, 790, 811, 842, 893, 918, 945, 1012, 1075, 1104, 1131, 1158, 1180, 1322, 1357, 1406, 1444, 1445, 1482, 1552, 1564, 1584, 1596, 1619

$C_{12}H_{11}N_3$
Аминоазобензол
1709. (374)
B=$C_{14}H_{12}$
Стильбен
Смеш.

142.0	100
96.0E	62.5
124.0	0

Смеси, содержащие от 74 до 40% A, затвердевают полностью при 96.0°

$C_{12}H_{11}N_3$
p-Аминоазобензол
См. 1323

$C_{12}H_{12}N_2$
Гидразобензол
1710. (373)
B=$C_{13}H_{11}N$
Бензаль-анилин
Смеш.

130.5	100
34.2E	15
49.5	0

Смеси, содержащие от 47 до 8% A, затвердевают полностью при 34.2°

1711. (373)
B=$C_{13}H_{13}N$
Бензиланилин
Смеш.

130.5	100
33.0E	19
36.0	0

Смеси, содержащие от 50 до 6% A, затвердевают полностью при 33.0°

$t°$	% A

1713. (372)
B=$C_{14}H_{10}$
Толан
Смеш.

130.5	100
49.8+	17.5
62.5	0

1714. (372)
B=$C_{14}H_{12}$
Стильбен
Смеш.

130.5	100
93.0+	52.25
123.5	0

1715. (463)
B=$C_{14}H_{12}O_2$
Бензоин

$t°$	%m A
Смеш.	
127.2	100
98.4E	55.4
133.0	0

Смеси, содержащие от 80 до 20%m A, затвердевают полностью при 98.4°

1716. (372)
B=$C_{14}H_{14}$
Дибензил

$t°$	% A
Смеш.	
130.5	100
45.9+	13.8
52.5	0

См. также 1013, 1687

$C_{12}H_{12}O$
β-Нафтолэтиловый эфир
1717. (133)
B=$C_{17}H_{14}O$
Циннамилиденацетофенон

A	
36.0	100
A+B	
29.5E	76
B	
100.0	0

$C_{12}H_{16}O_3$
Изобутил-*d*-манделат
1718. (72)
B=$C_{12}H_{16}O_3$
Изобутил-*l*-манделат

A	
35.3	100
33.0	95
A+AB	
31.0E	90.5
AB	
35.4	80
37.2	70
38.2	60
38.7	50
38.2	40
37.2	30
35.4	20
AB+B	
31.0E	9.5
B	
33.0	5
35.3	0

$C_{12}H_{18}O_8$
Диэтилдиацетилтартрат; см. 256, 865, 1076, 1442, 1565

$C_{12}H_{24}O_2$
Лауриновая кислота
1719. (152)
B=$C_{14}H_{28}O_2$
Миристиновая кислота

A	
43.6	100
41.3	90
38.5	80
35.2	70
A+B	
32.0E	60
B	
37.4	50
43.0	40
46.7	30
49.6	20
51.8	10
53.8	0

1720. (152, 472)
B=$C_{16}H_{32}O_2$
Пальмитиновая кислота

A	
43.6	100
41.5	90
37.0	80
A+B	
34.5E	75
B	
38.3	70
43.4	60
47.0	50
51.0	40
54.5	30
57.4	20
59.8	10
62.0	0

1721. (152)
B=$C_{18}H_{36}O_2$
Стеариновая кислота

A	
43.6	100
41.5	90
A+B	
37.0E	77
B	
43.4	70
50.8	60
55.8	50
59.0	40
62.0	30
64.7	20
67.0	10
69.2	0

См. также 102, 354, 419, 473

$C_{13}H_8N_2O_7$
Ди-(*o*-нитрофенил)-карбонат
1722. (159)
B=$C_{13}H_8N_2O_7$
Ди-(*o*, *p*'-нитрофенил)-карбонат

A	
112.6	100
110.0	94.0
100.0	73.6
A+B	
94.6E	64.7
B	
100.0	57.8
110.0	43.6
120.0	25.0
130.1	0.0

См. также 1884

1723. (159)
B=$C_{13}H_8N_2O_7$
Ди-(*p*-нитрофенил)-карбонат

A	
112.6	100
110.0	94.0
100.0	73.6
A+B	
95.4E	65.8
B	
100.0	61.1
110.0	50.7
120.0	37.0
130.0	21.0
140.0	3.9
142.2	0.0

См. также 1884

$C_{13}H_8N_2O_7$
Ди-(*o*-, *p*'-нитрофенил)карбонат
1724. (159)
B=$C_{13}H_8N_2O_7$
Ди-(*p*-нитрофенил)-карбонат

A	
130.1	100
120.0	75.0
110.0	56.4
A+B	
107.5E	52.5
B	
110.0	49.2
120.0	36.5
130.0	21.0
140.0	3.9
142.2	0.0

См. также 1722, 1884

$C_{13}H_8N_2O_7$
Ди-(*p*-нитрофенил)-карбонат
См. 1723, 1724, 1884

$C_{13}H_8O$
Флуоренон
См. 576

$C_{13}H_8O_2$
Ксантон
См. 577

$C_{13}H_9N$
Акридин

1726. (370)
B=$C_{14}H_{10}$
Антрацен

t°	% A
Смеш.	
t_L | t_S	
110.2 | 110.2	100
109.5+ | 109.5+	92.3
138.0 | 109.5	80
156.0 | 131.0	70
170.0 | 149.0	60
181.0 | 164.0	50
191.0 | 177.0	40
199.0 | 188.0	30
206.0 | 199.0	20
209.0 | 203.0	10
216.5 | 216.5	0

1727. (370)
B=$C_{14}H_{10}$
Фенантрен

Смеш.		
110.2	110.2	100
103.0		90
94.0		80
85.0		70
76.0		60
66.5+	66.5	50
71.0	66.5	40
79.5	74.5	30
86.5	83.5	20
93.0	91.5	10
98.8		0

1728. (370)
B=$C_{14}H_{11}N$
Метилакридин

t°	% A
Смеш.	
110.2	100
100.0	90
88.0	80
72.0	70
53U	~55
72.0	25
76.0	20
83.0	10
90.5	0

См. также 1077, 1105, 1133, 1159, 1523, 1585, 1597, 1675

$C_{13}H_{10}$
Флуорен
См. 14, 103, 286, 355, 383, 519, 530, 578, 624, 647, 724, 751, 767, 791, 801, 812, 830, 866, 1014, 1208, 1324, 1358, 1367, 1374, 1381, 1449, 1516, 1530, 1566, 1680

$C_{13}H_{10}ClNO$
o-Хлорбензанилид

1729. (215)
B=$C_{13}H_{10}ClNO$
p-Хлорбензанилид

t°	%*m* A
A	
106.0	100
A+B	
91.5E	90
B	
190.0	0

$C_{13}H_{10}O$
Бензофенон

1730. (217)
B=$C_{14}H_{14}N_2O_3$
p-Азоксианизол

t°		%*m* A
Жидк. крист.	Тверд. фаза	
A		
	47.7	100
A+B		
	42.2E	93
B		
	47.0	90
	62.5	80
	83.0	60
	95.5	40
	106.3	20
	110.4	10
115.5	Тгр.	7
122.0	112.7	4
135.0	114.0	0

См. также 104, 165, 625, 792, 894, 919, 946, 1078, 1106, 1134, 1160, 1181, 1483, 1586, 1598, 1620, 1626, 1637, 1704

$C_{13}H_{10}O_2$
Фенилбензоат
См. 166

$C_{13}H_{10}O_3$
Салол
1731. См. стр. 306
B=$C_{17}H_{12}O_3$
Бетол

См. также 215, 230, 236, 400, 1470, 1489, 1599, 1638, 1642, 1656, 1663, 1666, 1667, 1877

$C_{13}H_{11}N$
Бензаль-анилин

1732. (463)
B=$C_{13}H_{11}NO$
Бензанилид

t°	%*m* A
Смеш.	
49.8	100
48.0E	97
160.8	0

Смеси, содержащие от 100 до 40%*m* A, затвердевают полностью при 48.0°

1733. (375)
B=$C_{13}H_{13}N$
Бензиланилин

t°	% A
Смеш.	
49.5	100
10.0E	36.5
36.0	0

Смеси, содержащие от 53 до 29%A, затвердевают полностью при 10.0°

1734. (373)
B=$C_{14}H_{10}$
Толан

Смеш.	
49.5	100
36.0E	72
62.5	0

Смеси, содержащие от 89 до 45% A, затвердевают полностью при 36.0°

1735. (373)
B=$C_{14}H_{12}$
Стильбен

Смеш.	
49.5	100
45.0E	92
123.5	0

Смеси, содержащие от 95 до 64.5% A, затвердевают полностью при 45°

1736. (463)
B=$C_{14}H_{12}O_2$
Бензоин

t°	%*m* A
Смеш.	
49.8	100
47.0E	94.7
133.0	0

Смеси, содержащие от 100 до 35%*m* A, затвердевают полностью при 47.0°

t°	% A
1737. (363)	
B=$C_{14}H_{13}NO$	
Анизилиденанилин	
A	
49.0	100
A+A_2B	
27.5E	70
A_2B	
33.5	41
A_2B+B	
25.5E	40
B	
57.0	0

1738. (373)
B=$C_{14}H_{14}$
Дибензил

Смеш.	
49.5	100
30.2E	72
52.5	0

Смеси, содержащие от 80 до 37% A, затвердевают полностью при 30.2°

См. также 1688, 1710

$C_{13}H_{11}NO$
Бензанилид

1739. (463)
B=$C_{14}H_{10}O_2$
Бензил

t°	%*m* A
Смеш.	
160.8	100
87.4E	14.5
93.6	0

Смеси, содержащие от 65 до 5%*m* A, затвердевают полностью при 87.4°

1740. (463)
B=$C_{14}H_{12}O_2$
Бензоин

Смеш.	
160.8	100
116.6E	36
133.0	0

Смеси, содержащие от 60 до 20%*m* A, затвердевают полностью при 116.6°

См. также 1732

$C_{13}H_{12}$
Дифенилметан
См. 626, 648, 920, 947, 1079, 1107, 1135, 1161, 1182, 1264, 1286, 1567, 1587, 1600, 1621, 1627

t°	% A
1742. (373)	
B=$C_{14}H_{14}$	
Дибензил	
Смеш.	
38.5	100
23.8E	70
52.5	0

Смеси, содержащие от 72.5 до 33% A, затвердевают полностью при 23.8°

$C_{13}H_{12}N_2S$
Тиокарбанилид
См. 1657

$C_{13}H_{12}O$
Бензилфенол

1741. (373)
B=$C_{13}H_{13}N$
Бензиланилин

Смеш.	
38.5	100
17.0E	44.5
36.0	0

Смеси, содержащие от 60 до 32% A, затвердевают полностью при 17.0°

1742. (373)
B=$C_{14}H_{14}$
Дибензил

Смеш.	
38.5	100
23.8E	70
52.5	0

Смеси, содержащие от 72.5 до 33% A, затвердевают полностью при 23.8°

$C_{13}H_{12}O$
Бензгидрол
См. 626.1, 792.1, 894.1, 920.1, 947.1, 1015, 1080, 1107.1, 1135.1, 1161.1, 1182.1, 1239.1, 1264.1, 1525, 1587.1, 1600.1, 1621.1, 1627.1

$C_{13}H_{13}N$
Бензиланилин

1743. (373)
B=$C_{14}H_{10}$
Толан

Смеш.	
36.0	100
27.0E	62
62.5	0

Смеси, содержащие от 91 до 25% A, затвердевают полностью при 27.0°

1744. (373)
B=$C_{14}H_{12}$
Стильбен

Смеш.	
36.0	100
32.0E	95
123.5	0

Смеси, содержащие от 97.5 до 39% A, затвердевают полностью при 32.0

$t°$	%m A
1745. (463)	
B=$C_{14}H_{12}O_2$	
Бензоин	
Смеш.	
34.2	100
32.4E	97.8
132.7	0

Смеси, содержащие от 100 до 30%m A, затвердевают полностью при 32.4°

1746. (373)
B=$C_{14}H_{14}$
Дибензил

$t°$	% A
Смеш.	
36.0	100
19.0E	67.5
52.5	0

Смеси, содержащие от 76.5 до 47.5% A, затвердевают полностью при 19.0°

См. также 1689, 1711, 1733, 1741

$C_{13}H_{13}N$
Дифенилметиламин
См. 839, 1081

$C_{13}H_{13}O_3$
Фенилсалицилат
См. 167

$C_{13}H_{13}O_3P$
Окись метилдифенилоксифосфина
1747. (371)
B=$C_{18}H_{15}O_4P$
Трифенилфосфат

A	
36.0	100
A+B	
22.5E	59
B	
49.0	0

$C_{14}H_8O_2$
Антрахинон
См. 53, 105, 185, 287, 356, 384, 504, 520, 867, 1016, 1209, 1450

$t°$		% A
t_L	t_S	
$C_{14}H_{10}$		
Антрацен		
1748. (122, 370, 475)		
B=$C_{14}H_{10}$		
Фенантрен		
Смеш.		
216.5		100
212.5	209.0	95
209.3	200.0	90
202.0	182.0	80
194.0	165.0	70
185.0	150.0	60
175.0	135.0	50
163.0	125.0	40
148.5	115.0	30
131.0	107.0	20
110.0	102.0	10
103.0	100.5	5
98.8	98.8	0

См. также 1882

1749. (370)
B=$C_{14}H_{11}N$
Метилакридин

$t°$	% A
A	
216.5	100
212.0	90
207.0	80
201.0	70
194.0	60
186.0	50
173.0	40
155.0	30
130.0	20
84.0E	~8
90.5	0

1750. См. стр. 306
B=$C_{18}H_{12}$
Хризен

См. также 1883

1751. (370)
B=$C_{18}H_{18}$
Ретен

$t°$		%A
t_L	t_S	
216.5		100
212.0	211.0	90
207.0	205.0	80
200.0	196.0	70
192.0	182.0	60
182.0	147.0	50
170.0	88.5	40
153.0	88.5	30
130.0	88.5	20
88.5E		8.5
93.0	88.5	5
98.0	98.0	0

См. также 15, 30, 106, 186, 288, 357, 385, 469, 521, 531, 579, 627, 649, 725, 752, 768, 793, 802, 813, 831, 868, 895, 921, 948, 1017, 1136, 1210, 1325, 1359, 1368, 1375, 1382, 1451, 1484, 1568, 1601, 1622, 1628, 1658, 1676, 1705, 1726, 1860, 1882, 1883

$C_{14}H_{10}$
Фенантрен
1752. (370)
B=$C_{18}H_{12}$
Хризен

$t°$		% A
t_L	t_S	
98.8		100
98.0	95.5	95
95.5+		87
114.0	95.5	80
142.0	121.0	70
166.0	151.0	60
185.0	175.0	50
202.0	195.0	40
217.0	211.0	30
230.5	227.0	20
242.0	240.0	10
252.5		0

1753. (370)
B=$C_{18}H_{18}$
Ретен

$t°$		% A
t_L	t_S	
Смеш.		
98.8	98.8	100
92.0	90.0	90
83.5	81.0	80
73.0	69.0	70
61.0	58.0	60
	56.5+	46
59.0	57.0	40
65.5	57.0	30
79.0	68.0	20
90.0	84.0	10
98.0		0

См. также 16, 31, 54, 107, 112, 187, 289, 358, 386, 470, 505, 522, 532, 580, 628, 650, 726, 753, 769, 794, 803, 814, 832, 868.1, 1018, 1211, 1326, 1360, 1369, 1376, 1452, 1569, 1652, 1677, 1727, 1748, 1882

$t°$		% A
t_L	t_S	
$C_{14}H_{10}$		
Толан		
1754. (372)		
B=$C_{14}H_{12}$		
Стильбен		
Смеш.		
62.5		100
74.3	65.0	90
83.2	70.2	80
97.0	81.4	60
108.6	94.5	40
117.3	107.7	20
123.5		0

1755. (372)
B=$C_{14}H_{14}$
Дибензил

$t°$		% A
t_L	t_S	
Смеш.		
62.5		100
61.3	56.5	90
59.7	54.4	80
56.9	52.7	60
55.0	52.6	40
53.7	52.5	20
52.5		0

См. также 1690, 1713, 1734, 1743

$C_{14}H_{10}O_2$
Бензил
1756. (463)
B=$C_{14}H_{12}$
Стильбен

$t°$	%m A
Смеш.	
94.0	100
87.3	90
81.2	80
76.6E	71.5
85.5	60
93.0	50
100.0	40
106.0	30
111.2	20
116.0	10
120.4	0

Смеси, содержащие от 88 до 40% m A, затвердевают полностью при 76.6°

1757. См. стр. 306
B=$C_{14}H_{12}O_2$
Бензоин

1758. (463)
B=$C_{14}H_{14}$
Дибензил

$t°$	%m B
92.7	0
88.0	10
83.0	20
77.7	30
71.6	40
63.6	50
53.7	60
42.4	70
44.6	80
48.1	90
51.2	100

1759. (463)
B=$C_{14}H_{14}O_2$
Гидробензоин

$t°$	%m A
Смеш.	
93.5	100
89.2	90
85.8E	82
95.4	70
103.0	60
109.8	50
115.2	40
120.1	30
124.8	20
129.6	10
133.7	0

Смеси, содержащие от 95 до 33%m A, затвердевают полностью при 85.8°

См. также 168, 216, 358.1, 1018.1, 1407, 1681, 1691, 1739

$C_{14}H_{10}O_3$
Бензойный ангидрид
См. 310, 1438

$C_{14}H_{11}N$
Метилакридин
См. 1728, 1749

$C_{14}H_{12}$
Стильбен
1760. (372)
B=$C_{14}H_{14}$
Дибензил

$t°$		% A
t_L	t_S	
Смеш.		
123.5	123.5	100
121.0	114.5	90
117.0	105.0	80
113.0	96.0	70
108.0	87.0	60
102.0	80.0	50
95.0	73.0	40
85.5	66.0	30
75.0	59.5	20
64.0	54.5	10
52.5		0

1761. (374)
B=$C_{14}H_{14}N_2$
Азотолуол

$t°$	% A
Смеш.	
124.0	100
100.0+	56
144.0	0

$t°$	% A

1762. (374)
B=$C_6H_{16}O_2$
p-Диметоксистильбен
Смеш.

124.0	100
116.5+	94
212.0	0

1763. (374)
B=$C_{20}H_{14}N_2$
Азонафталин
Смеш.

123.5	100
112.5E	70.5
186.6	0

Смеси, содержащие от 85 до 64% A, затвердевают полностью при 112.5°

См. также 629, 651, 1692, 1709, 1714, 1735, 1744, 1754, 1756

$C_{14}H_{12}N_2$
Бензаль-азин
1764. (368)
B=$C_{14}H_{16}N_2$
Дибензилгидразин
Смеш.

92.0	100
38.0+	16
47.0	0

1765. (368)
B=$C_{15}H_{13}N$
Циннамилиденанилин
Смеш.

92.0	100
84.0+	70
107.5	0

1766. (368)
B=$C_{16}H_{10}$
Дифенилдиацетилен
Смеш.

92.0	100
77.0+	23.5
88.0	0

1767. (368)
B=$C_{16}H_{14}$
Дифенилбутадиен
Смеш.

92	100
148.4	0

1768. (368)
B=$C_{22}H_{16}N_2$
α-Нафтолазин
Смеш.

92.0	100
80.0E	68
152.0	0

Смеси, содержащие от 79 до 44% A, затвердевают полностью при 80.0°

См. также 1576

$C_{11}H_{12}O_2$
Бензоин
1769. (463)
B=$C_{14}H_{14}$
Дибензил

$t°$	%m A
Смеш.	
133.0	100
127.5	90
124.0	80
121.0	70
117.0	60
114.0	50
110.0	40
104.0	30
91.5	20
72.0	10
50.2E	4
51.2	0

Смеси, содержащие от 60 до 0%m A, затвердевают полностью при 50.2°

См. также 1693, 1715, 1736, 1740, 1745, 1757

$C_{14}H_{12}O_2$
Фениланизилкетон
См. 169

$C_{14}H_{12}O_2$
Бензилбензоат
См. 170

$C_{14}H_{13}NO$
Ацетилдифениламин
См. 1706

$C_{14}H_{13}NO$
Анизилиденанилин
См. 1737

$C_{14}H_{13}N_5O_4$
m-Нитробензолдиазоэтиламино-*p*-нитробензол
1770. (431)
B=$C_{14}H_{13}N_5O_4$
p-Нитробензолдиазоэтиламино-*m*-нитробензол

$t°$	% A
Смеш.	
178.5	100
170.5	90
163.3	80
158.0	70

$t°$	% A
155.9+	58
156.7	50
160.3	40
166.6	30
174.0	20
182.3	10
193.0	0

$C_{14}H_{14}$
Дибензил
См. 630, 652, 1694, 1716, 1738, 1742, 1746, 1755, 1758, 1760, 1769

$C_{14}H_{14}N_2$
Азотолуол
См. 1695, 1761

$C_{14}H_{14}N_2O_2$
p-Азоанизол
1771. (45)
B=$C_{14}H_{14}N_2O_3$
p-Азоксианизол

$t°$ Жидк. крист.	$t°$ Тверд. фаза	%m A
A		
	164.6	100
	160.2	90
	155.9	80
	151.2	70
	145.7	60
	139.2	50
124.4	131.6	40
126.0	Тгр.	33.5
127.0	122.8	30
A+B		
129.8	113.0E	20
B		
132.4	115.4	10
134.8	117.4	0

1772. (45)
B=$C_{15}H_{16}N_2O_2$
p-Азоанизолфенетол
Смеш.

164.6	100
159.0	90
154.0	80
148.8	70
143.6	60
139.0	50
135.0	40
133.0	30
132.7+	25
132.8	20
133.5	10
134.5	0

1773. (45)
B=$C_{16}H_{18}N_2O_2$
p-Азофенетол
A

	164.6	100
	158.3	90
	151.9	80
	145.6	70
128.5	139.4	60

$t°$ Жидк. крист.	$t°$ Тверд. фаза	%m A
A		
133.0	133.0E	50
B		
137.1	139.5	40
141.6	145.0	30
146.1	150.2	20
150.7	155.1	10
155.0	159.5	0

1773.1. (45)
B=$C_{16}H_{18}N_2O_2$
p-Метилпропилазофенол

$t°$	%m A
Жидкие кристаллы	
109.9	100
109.6	90
109.1	80
109.1	70
109.2	60

$C_{14}H_{14}N_2O_3$
p-Азоксианизол
1774. (45)
B=$C_{15}H_{16}N_2O_2$
p-Азоанизолфенетол

$t°$ Жидк. крист.	$t°$ Тверд. фаза	%m A
A		
134.4	117.4	100
132.6	112.4	90
131.0	107.1	80
A+B		
	102.5E	71.5
B		
130.0	103.5	70
129.8	109.7	60
129.7	115.4	50
129.5	120.4	40
129.7	124.5	30
130.0	128.4	20
130.8	131.8	10
132.2	134.5	0

1775. (390)
BC=$_{16}H_{18}N_2O_3$
p-Азоксифенетол

Жидкие кристаллы t_L	Жидкие кристаллы t_S	Твердая фаза	%m A
A			
135.5		118.5	100
137.8	137.2	114.4	90
140.5	140.1	109.5	80
143.2	142.8	103.9	70
A+B			
		97.5E	61.5
B			
146.3	145.8	99.0	60
149.6	149.2	107.7	50
152.8	152.4	115.2	40
156.3	155.9	122.1	30
159.7	159.3	128.4	20

Жидкие кристаллы t_L	Жидкие кристаллы t_S	Твердая фаза	%m A
163.2	162.8	133.8	10
167.3		138.4	0

См. также 868.2, 1019, 1162, 1632, 1730, 1771

$C_{14}H_{14}O_2$
Гидробензоин
См. 1759

$C_{41}H_{16}N_2$
Гидразотолуол
См. 1020

$C_{14}H_{16}N_2$
Дибензилгидразин
1776. (368)
B=$C_{15}H_{13}N$
Циннамилиденанилин

$t°$	% A
Смеш.	
47.0	100
35.5E	95.5
107.5	0

Смеси, содержащие от 98 до 59% A, затвердевают полностью при 35.5°

1777. (368)
B=$C_{16}H_{14}$
Дифенилбутадиен
Смеш.

47.0	100
148.4	0

См. также 1764

$C_{14}H_{16}N_2O_2$
Гидразоанизол
См. 1021

$C_{14}H_{28}O_2$
Миристиновая кислота
1778. (252)
B=$C_{16}H_{32}O_2$
Пальмитиновая кислота

A	
53.8	100
51.8	90
49.5	80
46.4	70
A+B	
43.5E	62
B	
48.0	50
51.5	40
55.0	30
58.0	20
60.1	10
62.0	0

$t°$	% A
1779. (152)	
B=$C_{18}H_{36}O_2$	
Стеариновая кислота	
A	
53.8	100
50.7	90
47.8	80
A+B	
450E	73
B	
50.7	60
55.0	50
59.1	40
62.5	30
65.0	20
67.2	10
69.2	0

См. также 108, 359, 420, 474, 1719

$C_{15}H_{13}N$

Циннамилиден-анилин

1780. (368)

B=$C_{16}H_{10}$

Дифенилдиацетилен

Смеш.	
107.5	100
75.0+	19
88.0	0

1781. (368)

B=$C_{16}H_{14}$

Дифенилбутадиен

Смеш.	
107.5	100
148.5	0

См. также 1765, 1776

$C_{15}H_{16}N_2O_2$

p-Азоанизол-фенетол

1782. (45)

B=$C_{16}H_{18}N_2O_3$

p-Азоксифенетол

$t°$		
Жидк. крист.	Тверд. фаза	%*m* A
A		
132.2	134.5	100
135.4	131.5	90
139.0	128.4	80
142.5	125.2	70
145.8	122.2	60
149.4	118.7	50
A+B		
	118.0E	48
B		
152.8	121.6	40
156.3	126.1	30
159.8	130.3	20
163.5	134.0	10
167.5	136.9	0

1783. (45)

B=$C_{18}H_{22}N_2O_2$

p-Дипропилазофенол

A		
132.2	134.5	100
129.4	130.0	90

$t°$		
Жидк. крист.	Тверд. фаза	%*m* A
126.5	125.1	80
123.9	119.9	70
121.7	113.7	60
A+B		
	113.0E	59
B		
119.8	119.8	50
	126.5	40
	132.3	30
	137.4	20
	141.9	10
	146.1	0

См. также 1772, 1774

$C_{16}H_{10}$

Дифенилдиацетилен

1784. (368)

B=$C_{16}H_{14}$

Дифенилбуталиен

$t°$	% A
Смеш.	
88.0	100
148.4	0

См. также 1766, 1780

$C_{16}H_{11}N_3O_7$

Пикрат нафталина

1785. (334)

B=$C_{17}H_{13}N_3O_7$

β-Пикрат метилнафталина

Смеш.	
150.0	100
115.0	0

См. также 1022

$C_{16}H_{12}N_2$

Бензолазонафталин

См. 1696

$C_{16}H_{14}$

Дифенилбутадиен

1786. (368)

B=$C_{19}H_{15}N$

Циннамилиден-*β*-нафтиламин

Смеш.	
148.4	100
78.8E	21.5
106.0	0

Смеси, содержащие от 68 до 13% A, затвердевают полностью при 78.8°

См. также 1767, 1777, 1781, 1784

$C_{16}H_{16}O_2$

p-Диметоксистильбен

См. 1697, 1762

$C_{16}H_{18}N_2O_2$

p-Азофенетол

1787. (45, 390)

B=$C_{16}H_{18}N_2O_3$

p-Азоксифенетол

Температура				%*m* A
Жидк. смеш. крист.		Тверд. смеш. крист.		
t_L	t_S	t_L	t_S	
A				
		162.4	162.4	100
		161.0	160.2	95
		159.8	158.2	90
		158.7	156.0	85
		157.7	154.0	80
A+B′				
157.4E		157.4E		77
B′				
157.6	157.4	157.4	152.0	75
157.9	157.4	157.4	150.0	70
159.0	158.0	154.6	147.0	60
162.0	161.0	149.2	142.5	40
164.7	164.0	143.8	139.7	20
167.3	167.3	138.4	138.4	0

B′—жидкие кристаллы

1788. (45)

B=$C_{18}H_{22}N_2O_2$

p-Дипропилазофенол

$t°$		
Жидк. крист.	Тверд. фаза	%*m* A
A		
156.1	160.2	100
151.4	156.0	95
147.0	151.1	90
142.5	146.5	85
138.1	142.5	80
134.0	139.5	75
129.5	138.5	70
	139.6	60
A+B		
	138.4E	41.1
B		
	143.5	20
	146.1	0

См. также 290, 1773

$C_{16}H_{18}N_2O_2$

p-Этилпропилазофенол

1790. (45)

B=$C_{17}H_{20}N_2O_2$

p-Этилпропилазофенол

Смеш.		
109.9	113.1	100
113.1	111.0+	90
116.1	111.8	80
119.2	114.2	70
122.2	118.4	60
125.3	123.6	50
128.2	128.5	40

Температура		
Жидк. крист.	Тверд. фаза	%*m* A
131.0	132.8	30
134.0	136.9	20
136.8	140.7	10
139.6	144.2	0

1791. (45)

B=$C_{18}H_{22}N_2O_2$

p-Дипропилазофенол

$t°$	%*m* A
Жидкие кристаллы	
109.9	100
108.9	90
108.9	80
108.9	70

См. также 1773.1

$C_{16}H_{18}N_2O_3$

p-Азоксифенетол

1792. (390)

B=$C_{30}H_{50}O_2$

Холестерилпропионат

Температура				
Жидк. крист.		Тверд. фаза		%*m* A
t_L	t_S	t_L	t_S	
167.3	167.3	138.4	138.4	100
157.2	156.6	135.0		90
148.4	147.4	130.2	83.4	80
134.2	133.0	122.2	82.6	60
129.2	128.0	117.0	82.7	50
121.1	120.3	102.3	82.8	30
118.2	117.4	87.2	82.6	20
		82.6E		17
115.2	114.4	88.4	82.8	10
112.4		96.2		0

1793. (390)

B=$C_{31}H_{52}O_2$

Холестерилизобутират

167.3	167.3	138.4	138.4	100
161.0	159.2	136.4	136.4	95
145.2	142.6	130.4	106.4	80
115.2	114.2	122.2	106.4	60
115.2	114.2	112.2	106.4	40
A+B		A′+B		
		108.0E		32
110.0E				30
B				
118.0				20
124.8				10
128.8				0

A′—жидкие кристаллы

1794. (390)
B=$C_{34}H_{50}O_2$
Холестерилбензоат

Температура: Жидк. крист. t_L	Температура: Жидк. крист. t_S	Температура: Тверд. фаза t_L	Температура: Тверд. фаза t_S	%m A
167.3		138.4		100
162.0	161.0	134.5	112.0	90
157.1	156.0	130.0	111.5	80
156.0+	156.0+			73
157.3	157.3	121.8	112.5	60
		112.5E		46
161.8	161.2	120.0	112.0	40
169.0	167.5	136.5	111.5	20
178.8		149.5		0

См. также 1633, 1775, 1782, 1787

$C_{16}H_{32}O_2$
Пальмитиновая кислота
1795. (69)
B=$C_{18}H_{34}O_2$
Олеиновая кислота

t°	% A
Смеш.	
62.0	100.0
60.0	91.8
58.0	85.3
56.0	74.5
54.0	65.8
52.0	57.8
50.0	51.0
47.5	43.5
45.0	36.9
40.0	27.4
35.0	20.0
30.0	14.5
25.0	10.2
20.0	6.8
15.0	3.7
9.0	0.0

См. также 1885

1796. (69, 95.5, 152, 469)
B=$C_{18}H_{36}O_2$
Стеариновая кислота

t°	% A
A	
62.0	100
60.0	92.0
58.0	83.1
56.0	74.5
A+AB	
54.9E	70.0
AB	
56.0	59.5
AB+B	
56.5U	48.0
B	
58.0	43.0
60.0	36.0
62.0	29.0
64.0	21.9
66.0	13.7
69.2	0.0

См. также 1885, 1886, 1887

1797. (332)
B=$C_{20}H_{40}O_2$
Арахидиновая кислота

1798. (333)
B=$C_{24}H_{48}O_2$
Лигноцериновая кислота

t° t_L	t° t_S	% A
Смеш.		
62.5	62.5	100
59.0	58.0	90
56.5+	56.5+	78
57.5	57.0	70
59.5	58.5	60
63.0	61.5	50
66.0	64.5	40
68.0	67.0	30
71.0	70.0	20
74.5	73.5	10
79.5	79.5	0

1799. См. стр. 306
B=$C_{27}H_{46}O$
Холестерин

1800. См. стр. 306
B=$C_{51}H_{98}O_6$
Трипальмитин
См. также 1886, 1888

1801. (246.7)
B=$C_{57}H_{110}O_6$
Тристеарин

t°	% A
A	
61.0	100
60.0	90
58.8	80
57.7	70
56.6	60
A+AB	
55.5E	50
AB	
59.0	40
62.0	30
63.5	22.3

t°	% A
AB+AB_4	
63.0E	16
AB_4	
67.7	10
68.4	6.7
AB_4+B	
~56E	0.5
B	
56.0	0

См. также 109, 360, 421, 475, 1720, 1778, 1885, 1886, 1887, 1888

$C_{16}H_{34}O$
n-Цетиловый алкоголь
1802. (340)
B=$C_{27}H_{46}O$
Холестерин

t°	%m A
A	
50.0	100
A+AB	
45.0E	89
AB+B	
52.0U	69
B	
148.0	0

Соединение AB кристаллизуется в жидк. кристаллах. Поэтому эвт. смесь A+B находится между тверд. крист. A и жидк. крист. AB

См. также 217, 231, 361, 1707

$C_{16}H_{37}NO_2$
Пальмитат аммония
См. 362

$C_{17}H_{12}O_3$
Бетол
См. 1731

$C_{17}H_{12}O_3$
Нафтилсалицилат
См. 1664

$C_{17}H_{13}N$
Бензилиден-α-нафтиламин
1803. (374)
B=$C_{17}H_{13}N$
Бензилиден-β-нафтиламин
Смеш.

t°	%m A
73.0	100
47.5E	61
103.0	0

Смеси, содержащие от 67 до 41%m A, затвердевают полностью при 47.5°

t°	% A
$C_{17}H_{13}N_3O_7$	
α-Пикрат метилнафталина	
1804. (334)	
B=$C_{17}H_{13}N_3O_7$	
β-Пикрат метилнафталина	
Смеш.	
141.0	100
115.0	0

$C_{17}H_{13}N_3O_7$
β-Пикрат метилнафталина
См. 1785, 1804

$C_{17}H_{14}$
α-Бензилнафталин
См. 631, 653

$C_{17}H_{14}O$
Циннамилиденацетофенон
См. 1327, 1682, 1698, 1708, 1717

$C_{17}H_{14}O$
Дибензилацетон
См. 171, 218

$C_{17}H_{16}O_3$
Эвгенолбензоат
1805. (348)
B=$C_{17}H_{16}O_3$
Изоэвгенолбензоат

t°	%m A
A	
69.5	100
A+B	
56.5E	74.5
B	
104.0	0

$C_{17}H_{17}NO$
d-Бензоилтетрагидрохинальдин
1806. (1)
B=$C_{17}H_{17}NO$
l-Бензоилтетрагидрохинальдин

t°	%m A
A	
119.4	100
119.2	95
119.0	90
118.5	80
118.0	70
A+AB	
117.8E	65
AB	
118.2	60
119.2	50
118.2	40
AB+B	
117.8E	36

t°	%m A
B	
118.0	30
118.5	20
119.0	10
119.2	5
119.4	0

$C_{17}H_{20}N_2O$
Тетраметилдиаминобензофенон
См. 1526

$C_{17}H_{20}N_2O_2$
p-Этилпропилазофенол
См. 1790

$C_{17}H_{22}N_2O$
Тетраметилдиаминобензгидрол
См. 1023

$C_{18}H_{12}$
Хризен
См. 1678, 1750, 1752, 1883

$C_{18}H_{15}As$
Трифениларсин
1807. (367)
B=$C_{18}H_{15}Bi$
Трифенилвисмутин

t°	% A
Смеш.	
59.0	100
40.0E	72.5
76.0	0

Смеси, содержащие от 80 до 48% A, затвердевают полностью при 40.0°

1808. (367)
B=$C_{18}H_{15}N$
Трифениламин
Смеш.

59.0	100
45.5E	76
127.5	0

Смеси, содержащие от 85 до 56% A, затвердевают полностью при 45.5°

1809. (367)
B=$C_{18}H_{15}P$
Трифенилфосфин
Смеш.

59.0	100
64.2U	61.5
79.1	0

1810. (367)
B=$C_{18}H_{15}Sb$
Трифенилстибин
Смеш.

59.0	100
37.5+	30
58.0	0

$C_{18}H_{15}AsO$
Окись трифениларсина
1811. (371)
B=$C_{18}H_{15}AsS$
Трифениларсинсульфид

t°	% A
Смеш.	
192.0	100
116.0+	53
163.0	0

1812. (371)
B=$C_{18}H_{15}OP$
Окись трифенилфосфина

Смеш.	
192.0	100
153.5	0

1813. (371)
B=$C_{18}H_{15}SbS$
Трифенилстибинсульфид

Смеш.	
192.0	100
43.0E	8
119.0	0

Смеси, содержащие от 55 до 0% A, затвердевают полностью при 43.0°

$C_{18}H_{15}AsS$
Трифениларсинсульфид
1814. (371)
B=$C_{18}H_{15}OP$
Окись трифенилфосфина

Смеш.	
163.0	100
115.0E	47
153.5	0

Смеси, содержащие от 68 до 26% A, затвердевают полностью при 115.0°

1815. (371)
B=$C_{18}H_{15}PS$
Трифенилфосфинсульфид

Смеш.	
163.0	100
155.0+	26
158.0	0

1816. (371)
B=$C_{18}H_{15}SbS$
Трифенилстибинсульфид

Смеш.	
163.0	100
97.0+	5
119.0	0

См. также 1811

$C_{18}H_{15}Bi$
Трифенилвисмутин
1817. (367)
B=$C_{18}H_{15}P$
Трифенилфосфин

t°	% A
Смеш.	
76.0	100
42.0E	54
79.1	0

Смеси, содержащие от 66 до 44% A, затвердевают полностью при 42°

См. также 1807

$C_{18}H_{15}N$
Трифениламин
1818. (367)
B=$C_{18}H_{15}P$
Трифенилфосфин

Смеш.	
127.5	100
63.5+	25
79.1	0

См. также 1808

$C_{18}H_{15}OP$
Окись трифенилфосфина
1819. (371)
B=$C_{18}H_{15}O_4P$
Трифенилфосфат

Смеш.	
153.5	100
47.5+	6
49.0	0

1820. (371)
B=$C_{18}H_{15}PS$
Трифенилфосфинсульфид

Смеш.	
153.5	100
122.0+	38.5
158.0	0

1821. (371)
B=$C_{18}H_{15}SbS$
Трифенилстибинсульфид

Смеш.	
153.6	100
42E	10
119.0	0

Смеси, содержащие от 78 до 0% A, затвердевают полностью при 42°

См. также 1812, 1814

$C_{18}H_{15}O_3PS$
Трифенилтиофосфат
1822. (371)
B=$C_{18}H_{15}O_4P$
Трифенилфосфат

t°	% A
Смеш.	
63.0	100
42.0+	32
49.0	0

1823. (371)
B=$C_{18}H_{15}PS$
Трифенилфосфинсульфид

Смеш.	
63.0	100
56.0E	87
158.0	0

Смеси, содержащие от 50 до 5% A, затвердевают полностью при 56.0°

$C_{18}H_{15}O_4P$
Трифенилфосфат
См. 1747, 1819, 1822

$C_{18}H_{15}P$
Трифенилфосфин
См. 1809, 1817, 1818

$C_{18}H_{15}PS$
Трифенилфосфинсульфид
1824. (371)
B=$C_{18}H_{15}SbS$
Трифенилстибинсульфид

Смеш.	
158.0	100
82.0+	~ 6
119.0d.	0

См. также 1272, 1815, 1820, 1823

$C_{18}H_{15}SbS$
Трифенилстибинсульфид
См. 1813, 1816, 1821, 1824

$C_{18}H_{15}Sb$
Трифенилстибин
См. 1810

$C_{18}H_{18}$
Ретен
См. 533, 581, 632, 654, 804, 1328, 1679, 1751, 1753

$C_{18}H_{18}N_2O_4$
Этил-*p*-азобензоат
1825. (217)
B=$C_{18}H_{18}N_2O_5$
Этил-*p*-азоксибензоат

t°			
Жидкие кристаллы		Твердая фаза	%m A
Смеш.			
		143.1	100
		139.0	90
		133.0	80
		122.0	60
		115.5	40
	114.6	Тгр.	25
	116.2	114.5	20
	119.4	114.3	10
117.8	121.0	114.2	5
122.4	122.4	114.2	0

$C_{18}H_{22}N_2O_2$
p-Дипропилазофенол
См. 1783, 1788, 1791

$C_{18}H_{31}O_2$
Олеиновая кислота
1826. (69, 117, 329)
B=$C_{18}H_{36}O_2$
Стеариновая кислота

t°	% A
A	
9.0	100.0
20.0	95.2
25.0	92.2
30.0	90.0
35.0	85.9
40.0	81.9
45.0	74.5
47.5	70.5
50.0	66.1
52.0	62.5
54.0	58.1
56.0	52.8
58.0	46.8
60.0	40.0
62.0	32.1
64.0	23.2
66.0	14.0
69.0	0.0

См. также 1885

1827. См. стр. 306
B=$C_{27}H_{46}O$
Холестерин

См. также 1795, 1885

$C_{18}H_{36}O_2$
Стеариновая кислота
1828. (332)
B=$C_{20}H_{40}O_2$

Арахидиновая кислота

t°		% A
t_L	t_S	
Смеш.		
69.0	69.0	100
67.0	66.0	90
65.0	63.5	80
63.0	61.5	70
60.5+	60.5+	63
61.5	60.5	50
63.5	62.5	40
66.0	65.0	30
69.0	68.0	20
72.0	71.5	10
75.0	75.0	0

1829. (333)
B=$C_{24}H_{48}O_2$
Лигноцериновая кислота

Смеш.		
69.0	69.0	100
67.0		90
65.0		80
63.5+	63.5+	73
66.0	65.0	60
67.5	66.0	50
68.5	67.0	40
70.0	69.0	30
72.0	71.0	20
75.0	74.5	10
79.5	79.5	0

1830. См. стр. 306
B=$C_{27}H_{46}O$
Холестерин

1831. См. стр. 306
B=$C_{51}H_{98}O_6$
Трипальмитин
См. также 1886, 1889

1832. (246.7)
B=$C_{57}H_{110}O_6$
Тристеарин

t°	% A
A	
67.5	100
67.0	90
66.0	80
64.5	70
62.7	60
61.1	50
59.5	40
57.8	30
56.0	20
A+B	
54.0E	10
B	
56.0	0

См. также 363, 1570, 1721, 1779, 1796, 1826, 1885, 1886, 1887, 1889

$C_{18}H_{37}NO_2$
Олеат аммония
См. 364

$C_{18}H_{39}NO_2$
Стеарат аммония
См. 364.1

$C_{19}H_{13}N$
5-Фенилакридин
См. 633

$C_{19}H_{15}N$
Циннамилиден-β-нафтиламин
См. 1786

$C_{19}H_{16}$
Трифенилметан
1833. См. стр. 306
B=$C_{19}H_{16}O$
Трифенилкарбинол

1834. (294)
B=$C_{19}H_{17}N_3$
Трифенилгуанидин

$t°$	% A
A	
90.0	100
A+B_s	
81.0E	80
A+B_m	
78.8E	77.5
B_m	
138.0	0
B	
142.4	0

См. также 32, 430, 431, 437, 523, 634, 655, 815, 896, 922, 949, 1024, 1082, 1108, 1137, 1163, 1183, 1212, 1240, 1252, 1265, 1485, 1571, 1588, 1602, 1623, 1629

$C_{19}H_{16}O$
Трифенилкарбинол
См. 582, 635, 727, 754, 770, 816, 898, 923, 950, 1083, 1109, 1138, 1164, 1184, 1253, 1266, 1329, 1361, 1486, 1572, 1589, 1603, 1624, 1630, 1833, 1860

$C_{19}H_{17}N_3$
Трифенилгуанидин
См. 311, 1495, 1834

$C_{20}H_{14}N_2$
Азонафталин
См. 1699, 1763

$C_{20}H_{24}N_2O_2$
Хинин, см. 1026

$C_{20}H_{40}O_2$
Арахидиновая кислота
1835. (333)
B=$C_{24}H_{48}O_2$
Лигноцериновая кислота

$t°$	% A
Смеш.	
75.0	100
67.0+	65
80.0	0

См. также 1797, 182[illegible]

$C_{21}H_{21}N$
Трибензиламин
См. 1421

$C_{22}H_{16}N_2$
α-Нафтолазин
См. 1768

$C_{22}H_{42}O_2$
Брассидиновая кислота
1836. (327)
B=$C_{22}H_{42}O_2$
Эруковая кислота

A	
58.3	100
A+B	
31.7E	17.0
B	
33.3	0

1837. (327)
B=$C_{22}H_{42}O_2$
Изоэруковая кислота
Смеш.

58.3	100
52U	45
51.5	0

1838. (327)
B=$C_{22}H_{44}O_2$
Бегеновая кислота
Смеш.

58.3	100
57.2E	91
79.2	0

$C_{22}H_{42}O_2$
Эруковая кислота
1839. (327)
B=$C_{22}H_{42}O_2$
Изоэруковая кислота

A	
33.3	100
A+B	
29.7	78
B	
51.2	0

1840. (327)
B=$C_{22}H_{44}O_2$
Бегеновая кислота

A	
33.34	100
A+B	
33.1E	96

$t°$	% A
B	
79.25	0

См. также 1836

$C_{22}H_{42}O_2$
Изоэруковая кислота
1841. (327)
B=$C_{22}H_{44}O_2$
Бегеновая кислота
Смеш.

51.5	100
79.2	0

См. также 1837, 1839

$C_{22}H_{44}O_2$
Бегеновая кислота
1842. (333)
B=$C_{22}H_{44}O_2$
Изобегеновая кислота
Смеш.

84.0	100
75.0	0

См. также 1838, 1840 1841

$C_{23}H_{46}O_2$
Метилбегенат
1843. (333)
B=$C_{23}H_{46}O_2$
Метилизобегенат
Смеш.

55.0	100
52.5+	8
54.0	0

$C_{24}H_{47}BrO_2$
α-Бромтетракозановая кислота
1844. (333)
B=$C_{24}H_{47}BrO_2$
α-Бромлигноцериновая кислота
Смеш.

73.5	100
67.0+	10
68.5	0

$C_{24}H_{48}O_2$
Тетракозановая кислота
1845. (333)
B=$C_{24}H_{48}O_2$
Лигноцериновая кислота

$t°$	%m A
Смеш.	
85.5÷86	100
78.5+	10
79.5÷80	0

$C_{24}H_{48}O_2$
Лигноцериновая кислота
См. 1798, 1829, 1835, 1845

$C_{25}H_{50}O_2$
Метилтетракозанат
1846. (333)
B=$C_{25}H_{50}O_2$
Метиллигноцерат

$t°$	%m A
Смеш.	
59.5÷60.0	100
56.0+	15
57.0÷57.5	0

$C_{27}H_{46}O$
Холестерин
См. 1799, 1802, 1827, 1830

$C_{29}H_{48}O_2$
Ацетат холестерина
1847. (199)
B=$C_{29}H_{48}O_2$
Ацетат α-фитостерина
Смеш.

113.6	100
128.3+-	~30
127.1	0

1848. (199)
B=$C_{29}H_{48}O_2$
Ацетат β-фитостерина
Смеш.

113.6	100
141.2	0

$C_{29}H_{48}O_2$
Ацетат α-фитостерина
См. 1847

$C_{29}H_{48}O_2$
Ацетат β-фитостерина
См. 1848

$C_{30}H_{50}O_2$
Пропионат холестерина
См. 1792

$C_{31}H_{52}O_2$
Изобутират холестерина
См. 1793

$C_{32}H_{64}O_2$
Цетилпальмитат
См. 1573

$C_{34}H_{50}O_2$
Бензоат холестерина
См. 1794

$C_{51}H_{98}O_6$
Трипальмитин
1849. (261.5)
B=$C_{57}H_{104}O_6$
Триолеин

$t°$	% A
Смеш.	
62.6	100
62.0	90
60.0	64.5
58.0	52.0

$t°$	%A
56.0	43.3
54.0	36.0
52.0	30.2
50.0	26.0
45.0	18.7
40.0	11.3
30.0	8.2
20.0	4.8
+10.0	2.5
- 7.0	0.0

См. также 1890

1850. (261.5)
B=$C_{57}H_{110}O_6$
Тристеарин
Смеш.

62.6	100
62.0	98.0
60.0	91.0
58.0	84.0
56.0	75.5
	40.0
58.0	26.0
60.0	14.0
	7.0
58.0	3.0
56.0	0.0

См. также 1800, 1831, 1886, 1888, 1889, 1890

$C_{57}H_{104}O_6$
Триолеин
1851. (261.5)
B=$C_{57}H_{110}O_6$
Тристеарин
Смеш.

- 7.0	100
+10.0	98.5
20.0	97.0
30.0	94.5
40.0	89.5
45.0	84.5
50.0	79.0
52.0	76.2
54.0	71.8
56.0	68.8
58.0	64.2
60.0	59.5
62.0	54.5
64.0	48.0
65.0	43.0
	31.0
64.0	24.0
62.0	16.0
60.0	10.0
58.0	5.0
56.0	0

См. также 1849, 1890

$C_{57}H_{110}O_6$
Тристеарин
См. 1574, 1643, 1801 1832, 1850, 1851, 1887, 1888, 1889, 1890

Отдел II.

ТРЕХКОМПОНЕНТНЫЕ СИСТЕМЫ.

1852. C_2H_5NO, Ацетамид; B=C_2H_6O, Этиловый алкоголь; C=C_6H_6O, Фенол ([267], [436]).

Изотермические составы в % B.

Растворитель	75% A +25% C	50% A +50% C	40% A +60% C	25% A +75% C	6% A +94% C
Твердая фаза	A	A	AC_2	AC_2	C
60°	3.0				
50°	15.5				
40°	27.0			0.7	
30°	38.0	5.5	2.8	9.7	0.7
20°	49.5	19.0	10.5	19.0	6.0
10°	60.6	32.2	18.7	23.5	17.0

См. также 208, 323.1; ур. 292, стр. 298.

1853. $C_6H_3Cl_3$, 1, 2, 3-Трихлорбензол; B=$C_6H_3Cl_3$, 1, 2, 4-Трихлорбензол; C=$C_6H_3Cl_3$, 1, 3, 5-Трихлорбензол ([303]).

Изотермические составы в % твердой фазы.

Растворитель	A+B, A+C или A+(B+C)	B+C, B+A или B+(C+A)	C+A, C+B или C+(A+B)
Тв. фаза	A	B	C
0 0°	27.8	64.2	24.0
10 0°	37.8	81.8	31.4
20 0°	49.5		40.4
30 0°	62.7		51.4
40 0°	77.9		64.0
50 0°	95.3		78.6
60.0°			95.7

−5.0°E при 23% A, 56.5% B, 20.5% C.

$t°_{пл.}$: A, 52.4°; B, 16.6°; C, 62.7°.

Бинарные эвтектики: A+B, 2.6° при 69.0% B.
A+C, 24.5° при 44.8% C.
B+C, 4.6° при 27.5% C.

1854. C_6H_4BrCl, *o*-Бромхлорбензол; B=C_6H_4BrCl, *m*-Бромхлорбензол; C = C_6H_4BrCl, *p*-Бромхлорбензол ([181]).

Растворитель=86.7% A+13.3% C.

t°	% B
−18.6E	0.0
−20.7	5.0
−23.0	10.0
−25.3	15.0
−27.7	20.0

См. также ур. 656.

1855. C_6H_4BrCl, *p*-Бромхлорбензол; B=$C_6H_4Br_2$, *p*-Дибромбензол; C = $C_6H_4Cl_2$, *p*-Дихлорбензол ([59], [60], [277]).

Изотермические составы в %*m* B.

Растворитель	20% A+80% C	50% A+50% C	80% A+20% C
85°	93.2	92.6	91.5
82.5°	85.2	83.1	80.5
80.0°	78.2	74.8	70.0
77.5°	71.0	66.0	59.5
75.0°	64.3	58.0	49.0
72.5°	57.2	49.5	38.5
70.0°	50.5	40.8	27.7
67.5°	43.7	32.0	16.7
65.0°	36.8	22.2	4.4
62.5°	29.2	12.4	
60.0°	20.8	4.8	
57.5°	13.0		
55.0°	6.0		

См. также 657, 658, 675.

1856. $C_6H_4Br_2$, *o*-Дибромбензол; B=$C_6H_4Br_2$, *m*-Дибромбензол; C=$C_6H_4Br_2$, *p*-Дибромбензол ([181]).

Растворитель=87.0% A+13.0% C.

t°	% B
+0.3E	0.0
−1.3	5.0
−3.8	10.0
−6.7	15.0

См. также ур. 672.

1857. $C_6H_4Cl_2$, *o*-Дихлорбензол; B=$C_6H_4Cl_2$, *m*-Дихлорбензол; C=$C_6H_4Cl_2$, *p*-Дихлорбензол ([181]).

Растворитель=86.7% A+13.3% C.

t°	% B
−23.4E	0.0
−25.2	5.0
−27.1	10.0
−29.1	15.0
−31.2	20.0

См. также ур. 701.

1858. $C_6H_4Cl_2O_4S_2$, *m*-Бензолдисульфонилхлорид; B=$C_7H_4Cl_2O_3S$, *симм.*-Хлорид *m*-сульфобензойной кислоты; C=$C_7H_4Cl_2O_3S$, *симм.*-Хлорид *p*-сульфобензойной кислоты ([308]).

Растворитель=74% B+26% C.

t°	% A
8.4E	0
5.0	7.1
10.0	5.6
15.0	4.0

См. также 704, ур. 1280.

1859. $C_6H_4Cl_2O_4S_2$, *p*-Бензолдисульфонилхлорид; B=$C_7H_4Cl_2O_3S$, *симм.*-Хлорид *m*-сульфобензойной кислоты; C=$C_7H_4Cl_2O_3S$, *симм.*-Хлорид *p*-сульфобензойной кислоты ([308]).

Растворитель=74% B+26% C.

t°	% A
8.4E	0.0
6.6	5.0
4.9	10.0
3.1	15.0

См. также 705, ур. 1280.

1860. $C_6H_4O_2$, *p*-Хинон; B=x; C=$C_6H_5NO_2$, Нитробензол (266).

Здесь x=пикриновая кислота, динитрофенол, *o*-, *m*- и *p*-нитрофенол, фенол, пирокатехин, резорцин, хинол, пирогаллол, *p*-толуидин, *α*- и *β*-нафтол, *α*- и *β*-нафтиламин, антрацен и трифенилкарбинол. Нитробензол введен в качестве растворителя лишь для понижения концентрации и уменьшения скорости вторичных реакций, протекающих между другими веществами. Эти системы являются поэтому псевдобинарными.

См. также 805, 806, 808, 813, 816.

1861. $C_6H_5NO_3$, *o*-Нитрофенол; B=$C_6H_5NO_3$, *m*-Нитрофенол; C=$C_6H_5NO_3$, *p*-Нитрофенол (71).

Изотермические составы в % твердой фазы.

Растворитель	50% B+50% C	50% A+50% C	50% A+50% B
Тв. фаза	A	B	C
110.0°			94.2
100.0°			81.7
90.0°		93.7	70.6
80.0°		78.7	60.3
70.0°		64.9	51.0
60.0°		53.0	43.0
50.0°		45.0	36.6
40.0°	89.9		30.7
35.0°	79.2		
30.0°	68.9		

21.5°E при 57.7% A, 23.2% B, 19.1% C.

См. также ур. 869, 870, 899.

1862. $C_6H_6N_2O_2$, *o*-Нитроанилин; B=$C_6H_6N_2O_2$, *m*-Нитроанилин; C=$C_6H_6N_2O_2$, *p*-Нитроанилин (180, 236, 304, 351, 461).

Изотермические составы в % твердой фазы.

Растворитель	A+B, A+C или A+(B+C)	B+C, B+A или B+(C+A)	C+A, C+B или C+(A+B)
Тв. фаза	A	B	C
140.0°			88.7
130.0°			75.9
120.0°			65.0
110.0°		96.1	55.3
100.0°		79.8	46.5
90.0°		65.8	38.9
80.0°		53.4	31.9
70.0°		43.0	26.0
60.0°	88.0	34.0	21.0
50.0°	75.0	26.0	16.3

43.3°E при 67.0% A, 20.0% B, 13.0% C.

$t°_{пл.}$: A, 68.9°; B, 112.4°; C, 148.2°.

Бинарные эвтектики: A+B, 50.0° при 25.5% B.
A+C, 55.0° при 18.6% C.
B+C, 88.0° при 37.0% C.

1863. C_6H_6O, Фенол; B=C_7H_8O, *m*-Крезол; C=C_7H_8O, *p*-Крезол (90, 118, 454).

Изотермические составы в % A.

Растворитель	80% B+20% C	50% B+50% C	20% B+80% C
Тв. фаза	A	A	A
40.0°	99.0	99.1	99.1
38.0°	95.3	95.7	96.0
36.0°	91.3	92.3	92.9
34.0°	87.3	88.6	89.6
32.0°	83.6	85.5	86.8
30.0°	80.1	82.4	83.8
28.0°	76.3	79.0	80.8
26.0°	72.5	76.0	78.2
24.0°	68.6	72.7	75.3
22.0°	64.8	69.8	72.6
20.0°	61.2	66.7	70.0
18.0°		64.0	67.5
16.0°		61.3	64.9
15.0°			62.7

См. также 1055, 1056, 1456.

1864. $C_6H_6O_2$, Пирокатехин; B=$C_6H_6O_2$, Резорцин; C=$C_6H_6O_2$, Гидрохинон (195, 420).

Изотермические составы в % твердой фазы.

Растворитель	70% B+30% C	67% A+33% C	47% A+53% B
Тв. фаза	A	B	C
160°			80.3
150°			63.6
140°			52.0
130°			44.5
120°			39.0
110°			34.4
100°	94.3	84.2	30.6
90°	78.8	73.3	27.2
80°	65.0	64.8	24.5
70°	53.5	57.3	22.5
60°	44.0	50.0	20.5
50°	40.0	45.0	19.3

46.9°E при 38.0% A, 43.0% B, 19.0% C.

См. также 1084, 1085, 1110.

1865. $C_6H_6O_2$, Пирокатехин; B=$C_6H_6O_2$, Резорцин; C=$C_{10}H_7NO_2$, *α*-Нитронафталин (420).

37.5°E при 20% A, 15.0% B, 65% C.

См. также 1084, 1095, 1122.

1866. $C_6H_6O_2$, Пирокатехин; B=$C_6H_6O_2$, Гидрохинон; C=$C_{10}H_7NO_2$, *α*-Нитронафталин (420).

48.0°E при 9.0% A, 3.0% B, 88.0% C.

См. также 1085, 1095, 1148.

1867. $C_7H_4Cl_3NO_2$, *o*-Нитрофенилхлороформ; B=$C_7H_4Cl_3NO_2$, *m*-Нитрофенилхлороформ; C=$C_7H_4Cl_3NO_2$, *p*-Нитрофенилхлороформ (173).

Растворитель=12.7% B+87.3% C.

t°	% A
129.7E	0
125.1	5
120.5	10
116.0	15

См. также 1281.

1868. $C_7H_5ClO_2$, *o*-Хлорбензойная кислота; B = $C_7H_5ClO_2$, *m*-Хлорбензойная кислота; C = $C_7H_5ClO_2$, *p*-Хлорбензойная кислота (50, 188.5).

Изотермические составы в % твердой фазы.

Растворитель	82% B+ 18% C	86% A+ 14% C	57% A+ 43% B
Тв. фаза	A	B	C
240.0°			93.4
230.0°			81.2
220.0°			70.7
210.0°			61.0
200.0°			52.3
190.0°			44.5
180.0°			37.7
170.0°			31.6
160.0°			26.0
150.0°		92.0	21.4
140.0°	99.0	77.2	17.9
130.0°	83.0	64.4	15.0
120.0°	69.3	53.2	12.3
110.0°	57.1	43.1	9.8

105.0°E при 52.0% A, 39.0% B, 9.0% C.

См. также ур. 1287, 1288, 1291.

1869. $C_7H_5ClO_2$, *o*-Хлорбензойная кислота; B= $C_7H_5ClO_2$, *m*-Хлорбензойная кислота; C=$C_7H_6O_2$, Бензойная кислота (50, 188.5).

Изотермические составы в %*m* твердой фазы.

Растворитель	27% B+ 73% C	32% A+ 68% C	56% A+ 44% B
Тв. фаза	A	B	C
150.0°		92.0	
140.0°	98.9	76.7	
130.0°	81.5	63.5	
120.0°	67.4	52.2	97.5
110.0°	54.3	42.0	84.7
100.0°	43.4	34.3	73.5
90.0°	34.6	26.5	63.0

81.7°E при 25.0% A, 20.0% B, 55.0% C.

См. также ур. 1287, 1289, 1292.

1870. $C_7H_5Cl_2NO_2$, Хлористый *o*-нитробензилиден; B=$C_7H_5Cl_2NO_2$, Хлористый *m*-нитробензилиден; C = $C_7H_5Cl_2NO_2$, Хлористый *p*-нитробензилиден (173, 466).

Изотермические составы в % твердой фазы.

Растворитель	A+B, A+C или A+(B+C)	B+C, B+A или B+(C+A)	C+A, C+B или C+(A+B)
Тв. фаза	A	B	C
60.0°		90.3	
50.0°		71.1	
40.0°		55.5	95.0
30.0°		42.5	77.2
20.0°	87.4	31.5	61.9
10.0°	67.1	23.0	48.8
0.0°	51.5	16.4	38.2

−2.0°E при 49.0% A, 15.0% B, 36.0% C.

1871. $C_7H_5NO_4$, *o*-Нитробензойная кислота; B= $C_7H_5NO_4$, *m*-Нитробензойная кислота; C=$C_7H_5NO_4$, *p*-Нитробензойная кислота (173, 466).

Изотермические составы в % твердой фазы.

Растворитель	A+B, A+C или A+(B+C)	B+C, B+A или B+(C+A)	C+A, C+B или C+(A+B)
Твердая фаза	A	B	C
230.0°			86.6
220.0°			74.5
210.0°			63.2
200.0°			53.7
190.0°			45.0
180.0°			37.8
170.0°			31.3
160.0°			25.5
150.0°			20.8
140.0°	88.1	99.0	16.5
130.0°	73.5	87.7	12.5
120.0°	60.5	77.0	9.0
110.0°	49.3	67.0	6.0

~100.0°E при 39.0% A, 58.0% B, 3.0% C.

1872. $C_7H_5N_3O_6$, 2, 4, 6-Тринитротолуол; B= $C_7H_6N_2O_4$, 2, 4-Динитротолуол; C=$C_7H_7NO_2$, *p*-Нитротолуол (31, 43, 129, 131).

Изотермические составы в %*m* твердой фазы.

Растворитель	40% B+ 60% C	30% A + 70% C	38.5% A+ 61.5% B
Твердая фаза	A	B	C
70.0°	80.0	99.8	
60.0°	63.2	82.1	
50.0°	49.3	66.9	97.3
40.0°	38.0	53.5	80.0
30.0°	28.6	42.2	64.8
20.0°	22.2	34.4	52.0

16.7°E при 20.2% A, 31.8% B, 48.0% C.

См. также ур. 1309, 1313, 1350.

1873. $C_7H_5N_3O_6$, 2, 4, 6-Тринитротолуол; B= $C_7H_7NO_2$, *o*-Нитротолуол; C=$C_7H_7NO_2$, *p*-Нитротолуол (30, 31, 33.5, 127, 130, 185).

Изотермические составы.

Растворитель	77% B+ 23% C	50% B+ 50% C	31% A+ 69% C
Твердая фаза	A, %*m* A	A, %*m* A	(31% A+ 69%C), %*m* B
70.0°	80.2	80.0	
60.0°	63.6	63.5	
50.0°	50.2	50.0	
40.0°	39.5	39.2	
30.0°	31.1	30.3	6.0
20.0°	25.0	24.5	23.0
+ 10.0°	19.8	19.3	37.7
0.0°	15.7		50.0
− 10.0°	12.0		87.6 *1

−19.5°E при 9.5% A, 69.5% B, 21.0% C.

См. также ур. 1312, 1313, 1440.

*1 Твердая фаза=B.

1874. $C_7H_6ClNO_2$, Хлористый *o*-нитробензил; B=$C_7H_6ClNO_2$, Хлористый *m*-нитробензил; C=$C_7H_6ClNO_2$, Хлористый *p*-нитробензил (173).

Растворитель=64.6% A+35.4% C.

$t°$	%$_m$ B
31.8E	0.0
30.6	5.0
29.8	10.0
27.8	15.0

См. также 1344.

1875. $C_7H_6N_2O_4$, 2, 4-Динитротолуол; B=$C_7H_7NO_2$, *o*-Нитротолуол; C=$C_7H_7NO_2$, *p*-Нитротолуол (29.5, 30, 31, 127, 129, 185).

Изотермические составы.

Растворитель	50% B+50% C	40% A+60%C
Твердая фаза	A, %$_m$ A	(40% A+60% C), %$_m$ B
60.0°	82.3	
50.0°	67.5	
40.0°	54.5	
30.0°	43.5	
20.0°	34.0	14.5
+ 10.0°	27.0	32.0
0.0°		47.3
− 10.0°		59.0

− 20.0°E при 12.7% A, 68.7% B, 18.6% C.

См. также ур. 1349, 1440, 1450.

1876. $C_7H_7NO_2$, *o*-Нитротолуол; B=$C_7H_7NO_2$, *m*-Нитротолуол; C=$C_7H_7NO_2$, *p*-Нитротолуол (30, 32, 127, 185, 466).

Изотермические составы в % твердой фазы.

Растворитель	76% B+24% C	75% A+25% C	49% A+51% B
Твердая фаза	A	B	C
40.0°			81.0
30.0°			66.6
20.0°			54.0
+ 10.0°		88.7	43.5
0.0°		71.6	35.0
− 10.0°	87.8	58.0	27.3
− 20.0°	69.3	51.3	22.0
− 30.0°	54.2	47.0	17.5

− 40.0°E при 42.0% A, 44.0% B, 14.0% C.

1877. $C_7H_{16}O_4S_2$, Сульфонал; B=$C_{10}H_8O$, *β*-Нафтол; C=$C_{13}H_{10}O_3$, Салол (38).

Изотермические составы в %$_m$ твердой фазы.

P.	15%B+85% C	0%B+70% C	50%B+50% C	70%B+30% C	10%A+90% C	50% A+50% C
T. ф.	A	A	A	A	B	B
120°	86.0	86.8	87.8	88.9	97.3	97.5
110°	62.3	64.6	67.7	70.7	82.5	85.0
100°	45.5	49.2	54.3	58.9	68.3	73.0
90°	34.0	37.2	42.7	48.5	56.0	62.2
80°	26.3	28.7	34.0	40.4	46.4	54.5
70°	21.5	23.5	28.0	33.8	38.3	47.4
60°	18.4	20.4	24.3		31.0	40.8
50°	14.6	16.6			25.3	
40°	11.5				20	
30°	8.5				17.5	

27.0°E при 6.0% A, 14.0% B, 80% C.

См. также 1488, 1489, 1599.

1878. $C_{10}H_5N_3O_6$, 1, 2, 5-Тринитронафталин; B=$C_{10}H_5N_3O_6$, 1, 3, 5-Тринитронафталин; C=$C_{10}H_5N_3O_6$, 1, 3, 8-Тринитронафталин (369).

См. также 1536, 1537, 1539.

1879. $C_{10}H_5N_3O_6$, 1, 3, 5-Тринитронафталин; B=$C_{10}H_6N_2O_4$, 1, 5-Динитронафталин; C=$C_{10}H_6N_2O_4$, 1, 8-Динитронафталин (369).

Изотермические составы.

Растворитель	50% B+50% C, % A	20% B+80% C, % A	60% A+40% C, % B
210°			94.5
200°			77.5
190°			63.0
180°	1.5		53.0
170°	11.0		45.5
160°	24.0		38.0
150°	38.0		31.0
140°	51.5	14.0	25.0
130°	60.0	31.0	19.0
120°	67.5	48.0	13.5
110°	75.0	62.0	1.0
100°	80.0	71.0	
90°		80.5	

См. также 1541, 1542, 1546.

1880. $C_{10}H_5N_3O_6$, 1, 3, 8-Тринитронафталин; B=$C_{10}H_6N_2O_4$, 1, 5-Динитронафталин; C=$C_{10}H_6N_2O_4$, 1, 8-Динитронафталин (369).

Изотермические составы.

Растворитель	50% B+50% C	25% A+75% C	50% A+50% C	75% A+25% C	50% A+50% B

Непрерывный ряд смешанных кристаллов.

Тв. фаза	% A	% B	% B	% B	% C
210°	99.0	95.0	94.0	92.5	
200°	96.5	79.5	78.0	75.0	
190°	93.0	63.5	63.0	60.0	
180°	89.0	53.0	52.0	50.0	
170°	82.0	46.0	45.0	42.0	99.0
160°	75.0	39.0	39.0	35.0	90.5
150°	64.0	32.0	31.0	24.0	82.5
140°		23.0	23.0		

См. также 1544, 1545, 1546.

1881. $C_{10}H_6N_2O_4$, 1, 5-Динитронафталин; B=$C_{10}H_6N_2O_4$, 1, 8-Динитронафталин; C=$C_{10}H_7NO_2$, *α*-Нитронафталин (369).

Изотермические составы.

Растворитель	50% B+50% C, % A	50% A+50% B, % C	20% A+80% B, % C
210°	95		
200°	81		
190°	66		
180°	54	1.0	
170°	45.5	12.0	
160°	38.2	25.5	
150°	31.0	36.5	
140°	25.5	45.0	6.0
130°	22.0	51.0	17.0
120°	19.0	56.0	29.5

Растворитель	50% B+ 50% C, % A	50% A+ 50% B, % C	20% A+ 80% B, % C
110°	13.0	63.0	42.0
100°	4.0	69.0	53.0
90°		75.0	62.0
80°		79.0	69.0
70°		82.5	73.5
60°		85.5	78.5
50°		87.5	83.0

См. также 1546, 1547, 1548.

1882. $C_{12}H_9N$, Карбазол; B=$C_{14}H_{10}$, Антрацен; C=$C_{14}H_{10}$, Фенантрен (122, 345, 370, 475).

Изотермические составы в % A.

Растворитель	80%B+ 20% C	60%B+ 40% C	40%B+ 60% C	20%B+ 80% C	5%B+ 95% C
240°	90.2	90.5	91.0	91.5	91.9
230°	72.1	73.5	75.5	77.9	79.5
220°	53.5	58.0	62.2	65.8	68.2
210°	25.0	42.5	49.3	54.5	57.7
200°		23.0	37.7	44.0	48.0
190°		7.5	25.8	35.5	39.9
180°			14.7	28.5	33.3
170°			6.0	23.2	27.5
160°				17.0	23.0
150°				11.0	19.5
140°				4.8	16.0
130°					11.5
120°					7.4
110°					3.0
Превращен.	49.0%	43.0%	37.5%	28.0%	15.8%

См. также 1676, 1677, 1748.

1883. $C_{12}H_9N$, Карбазол; B=$C_{14}H_{10}$, Антрацен; C=$C_{18}H_{12}$, Хризен (370).

См. также 1676, ур. 1678, 1750.

1883.1. $C_{14}H_{10}$, Антрацен (484).

Растворимость в смешанных жидкостях:

Ацетон+этиловый алкоголь; ацетон+хлороформ; ацетон + сероуглерод; бензол + этиловый алкоголь; бензол+хлороформ; бензол+сероуглерод; сероуглерод + этиловый алкоголь; четыреххлористый углерод + этиловый алкоголь; толуол+сероуглерод; толуол + хлороформ.

1884. $C_{13}H_8N_2O_7$, Ди-(*o*-нитрофенил)-карбоновый эфир; B=$C_{13}H_8N_2O_7$, Ди-(*o*-, *p'*-нитрофенил)-карбоновый эфир; C=$C_{13}H_8N_2O_7$, Ди-(*p*-нитрофенил)-карбоновый эфир (159).

Изотермические составы в % твердой фазы.

Растворитель	47% B+53% C	65% A+35% C	67.5% A+ 32.5% B
Тв. фаза	A	B	C
140.0°			96.1
130.0°		99.8	79.0
120.0°		75.0	63.2
110.0°	94.0	56.4	49.8
100.0°	73.6	42.2	39.5
90.0°	57.5	30.0	31.0

84.5° E при 49.5% A, 23.8% B, 26.7% C.

См. также 1722, 1723, 1724.

1885. $C_{16}H_{32}O_2$, Пальмитиновая кислота; B=$C_{18}H_{34}O_2$, Олеиновая кислота; C=$C_{18}H_{36}O_2$, Стеариновая кислота (69, 95.5, 117, 152, 329, 469).

Изотермические составы в % B.

Растворитель	82% A+ 18% C	60% A+ 40% C	40% A+ 60% C	15% A+ 85% C
15.0°	96.0	96.0	96.2	97.3
20.0°	91.8	91.8	92.2	94.5
25.0°	87.7	87.7	88.5	91.7
30.0°	82.7	82.7	83.8	88.5
35.0°	75.5	75.5	77.0	83.7
40.0°	66.8	66.9	69.0	77.8
45.0°	55.0	54.5	57.8	70.0
47.5°	46.5	45.5	49.4	64.8
50.0°	37.8	36.1	40.8	59.0
52.0°	29.5	26.5	33.0	54.5
54.0°	19.8	13.4	23.7	48.5
56.0°	9.2		14.8	41.5
58.0°			5.2	32.5
60.0°				25.5
62.0°				17.0
64.0°				8.5

См. также 1795, 1796, 1826.

1886. $C_{16}H_{32}O_2$, Пальмитиновая кислота; B=$C_{18}H_{36}O_2$, Стеариновая кислота; C=$C_{51}H_{98}O_6$, Трипальмитин (246.5).

См. также 1796, ур. 1800, 1831.

1887. $C_{16}H_{32}O_2$, Пальмитиновая кислота; B=$C_{18}H_{36}O_2$, Стеариновая кислота; C=$C_{57}H_{110}O_6$, Тристеарин (246.7).

См. также 1796, 1801, 1832.

1888. $C_{16}H_{32}O_2$, Пальмитиновая кислота; B=$C_{51}H_{98}O_6$, Трипальмитин; C=$C_{57}H_{110}O_6$, Тристеарин (246.7).

См. также 1801, 1850, ур. 1800.

1889. $C_{18}H_{36}O_2$, Стеариновая кислота; B=$C_{51}H_{98}O_6$, Трипальмитин; C=$C_{57}H_{110}O_6$, Тристеарин (246.7).

См. также 1832, 1850, ур. 1831.

1890. $C_{51}H_{98}O_6$, Трипальмитин; B=$C_{57}H_{104}O_6$, Триолеин; C=$C_{57}H_{110}O_6$, Тристеарин (261.5).

Изотермические составы.

Растворитель	90% B+ 10% C	40% B+ 60% C	40% B+ 60% C	30% A+ 70% C	70% A+ 30% C

Непрерывный ряд смешанных кристаллов

Тв. фаза	% A	% A	% A	% B	% B
10.0°				98.0	97.0
20.0°				96.0	94.0
30.0°				93.0	89.5
40.0°	1.5			87.0	78.0
45.0°	29.0			81.5	56.0
50.0°	39.5			74.5	40.0
52.0°	44.0			70.5	25.0
54.0°	49.0	36.0	63.0	65	11.0
56.0°	55.0	27.3	72.0	58	
58.0°	63.0	20.5	80.0	43.2	
60.0°	74.5	17.0	87.5		
62.0°	94.0	13.0	97.0		
64.0°		9.0			
65.0°		6.0			

См. также 1849, 1850, 1851.

УРАВНЕНИЯ.

$\mathrm{Log}_{10}\frac{1}{x}=\frac{0.05223}{T}a+b$, где x—выраженная в молях доля данного вещества («растворенного вещества») в растворе, насыщенном этим веществом при T°K; a—скрытая теплота плавления этого вещества в джоулях на граммолекулу в предположении, что раствор является «идеальным»; b—константа; c=100×мол. вес растворенного вещества, деленного на мол. вес растворителя. Растворимость S в % растворенного вещества по отношению к растворителю выражается равенством: $S=\frac{c}{\left(\frac{1}{x}-1\right)}$.

№	Формула и название	$t°_{пл.}$	a	b	c	Пределы $t°$	Эвтект. $t°$ и %	Лит.
7	A CCl_4, Четыреххлористый углерод							(344)
	B $C_6H_4Br_2$, *p*-Дибромбензол	89.0	23320	− 3.363	153.4	20.0 ÷ 89.0		
9	A CCl_4, Четыреххлористый углерод							(344)
	B $C_7H_6O_2$, Бензойная кислота . .		29870	− 3.955	79.36	10.0 ÷ 40.0		
11	A CCl_4, Четыреххлористый углерод							(119, 475)
	B $C_{10}H_8$, Нафталин	80.1	21370	− 3.159	83.28	0.0 ÷ 80.1		
12	A CCl_4, Четыреххлористый углерод							(475)
	B $C_{12}H_9N$, Карбазол	245.2	30630	− 2.406	108.6	20.0 ÷ 60.0		
13	A CCl_4, Четыреххлористый углерод							(345)
	B $C_{12}H_{10}$, Аценафтен	95.0	27800	− 3.945	100.2	10.0 ÷ 95.0		
14	A CCl_4, Четыреххлористый углерод							(345)
	B $C_{13}H_{10}$, Флуорен	114.5	25590	− 3.448	108.0	10.0 ÷ 60.0		
15	A CCl_4, Четыреххлористый углерод							(158, 475)
	B $C_{14}H_{10}$, Антрацен	216.5	22010	− 1.650	115.8	20.0 ÷ 63.0		
16	A CCl_4, Четыреххлористый углерод							(153, 158, 475)
	B $C_{14}H_{10}$, Фенантрен	99.0	23530	− 3.309	115.8	− 10.0 ÷ 75.0		
22	A CS_2, Сероуглерод							(419)
	B $C_6H_4Br_2$, *p*-Дибромбензол . . .	87.0	21070	− 3.055	309.9	0.0 ÷ 87.0		
28	A CS_2, Сероуглерод							(475)
	B $C_{12}H_9N$, Карбазол	245.2	27570	− 1.972	219.4	20.0 ÷ 40.0		
29	A CS_2, Сероуглерод							(345)
	B $C_{12}H_{10}$, Аценафтен	95.0	23710	− 3.362	202.6	10.0 ÷ 95.0		
30	A CS_2, Сероуглерод							(475)
	B $C_{14}H_{10}$, Антрацен	216.5	26150	− 2.468	234.0	10.0 ÷ 40.0		
31	A CS_2, Сероуглерод							(153)
	B $C_{14}H_{10}$, Фенантрен	99.0	25530	− 3.767	234.0	− 5.0 ÷ 40.0		
33	A $CHBr_3$, Бромоформ	7.5	11780	− 2.192	324.8	− 26.0 ÷ 7.5	−26.0°	(415)
	B C_6H_6, Бензол	5.5	10320	− 2.028	80.88	− 15.0 ÷ 5.5	50.0%*m* B	
34	A $CHBr_3$, Бромоформ	7.5	11780	− 2.192	274.4	− 35.0 ÷ 7.5		(22)
	B C_7H_8, Толуол							
39	A $CHCl_3$, Хлороформ							(436)
	B $C_3H_7NO_2$, Уретан	47.0	18660	− 3.045	74.61	15.0 ÷ 47.0		
45	A $CHCl_3$, Хлороформ	−63.0	12165	− 3.023	128.3	− 71.0 ÷ − 63.0	−71.0°	(458)
	B C_6H_7N, Анилин	− 6.0	10485	− 2.050	77.95	− 50.0 ÷ − 6.0	24.0%*m* B	
51	A $CHCl_3$, Хлороформ							(112, 436, 475)
	B $C_{10}H_8$, Нафталин	80.1	17570	− 2.598	107.5	10.0 ÷ 80.1		
52	A $CHCl_3$, Хлороформ							(345, 436)
	B $C_{12}H_{10}$, Аценафтен	95.0	20290	− 2.880	129.2	50.0 ÷ 95.0		
53	A $CHCl_3$, Хлороформ							(460)
	B $C_{14}H_8O_2$, Антрахинон	285.2	19140	− 0.960	170.0	0.0 ÷ 60.0		
54	A $CHCl_3$, Хлороформ							(153)
	B $C_{14}H_{10}$, Фенантрен	99.0	16230	− 2.280	149.1	− 10.0 ÷ 30.0		
85	A CH_4O, Метиловый алкоголь . . .							(436)
	B $C_3H_7NO_2$, Уретан	47.0	17790	− 2.935	278.1	0.0 ÷ 47.0		
96	A CH_4O, Метиловый алкоголь . . .							(136)
	B C_8H_9NO, Ацетанилид		23740	− 3.208	421.7	0.0 ÷ 60.0		
105	A CH_4O, Метиловый алкоголь . . .							(475)
	B $C_{14}H_8O_2$, Антрахинон	285.2	35970	− 1.939	643.7	20.0 ÷ 50.0		
106	A CH_4O, Метиловый алкоголь . . .							(475)
	B $C_{14}H_{10}$, Антрацен	216.5	34150	− 2.303	556.1	10.0 ÷ 60.0		
185	A $C_2H_2Cl_4$, Тетрахлорэтан							(175)
	B $C_{14}H_8O_2$, Антрахинон	285.2	22525	− 1.754	124.0	20.0 ÷ 140.0		
186	A $C_2H_2Cl_4$, Тетрахлорэтан							(475)
	B $C_{14}H_{10}$, Антрацен	216.5	24310	− 2.423	106.1	10.0 ÷ 140.0		
187	A $C_2H_2Cl_4$, Тетрахлорэтан							(475)
	B $C_{14}H_{10}$ Фенантрен	99.0	15320	− 2.152	106.3	0.0 ÷ 85.0		
189	A $C_2H_3ClO_2$, *α*-Хлоруксусная к-та	61.7	14645	− 2.284	157.3	− 4.0 ÷ 61.7	−4.0°	(209, 315)

№	Формула и название	$t°_{пл.}$	a	b	c	Пределы $t°$	Эвтект. $t°$ и %	Лит.
189	B $C_2H_4O_2$, Уксусная кислота . . .	16.7	10430	− 1.880	63.55	− 4.0 ÷ 16.7	72.0%m B	
190	A $C_2H_3ClO_2$, α-Хлоруксусная к-та	61.7	16660	− 2.598	109.8	26.0 ÷ 61.7	26.0°	(209)
	B $C_4H_6O_2$, Кротоновая кислота . .	71.9	12120	− 1.835	91.1	26.0 ÷ 71.9	52%m B	
193	A $C_2H_3ClO_2$, α-Хлоруксусная к-та	61.7	20870	− 3.257	100.4	16.5 ÷ 61.7	16.5°	(210, 313)
	B C_6H_6O, Фенол	42.4	10320	− 1.708	99.6	25.0 ÷ 42.4	69.0%m B	
195	A $C_2H_3ClO_2$, α-Хлоруксусная к-та	61.7	20270	− 3.142	77.4	46.7 ÷ 61.7	46.7°	(209)
	B $C_7H_6O_2$, Бензойная кислота . .	121.5	17790	− 2.357	129.2	60.0 ÷ 121.5	28.5%m B	
196	A $C_2H_3ClO_2$, α-Хлоруксусная к-та	61.7	24030	− 3.748	87.4	15.8 ÷ 61.7	15.8°	(210, 313)
	B C_7H_8O, o-Крезол	31.0	18060	− 3.101	114.4	15.8 ÷ 31.0	69.1%m B	
197	A $C_2H_3ClO_2$, α-Хлоруксусная к-та	61.7	24030	− 3.748	87.4	5.0 ÷ 61.7	81.3°	(313)
	B C_7H_8O, m-Крезол	10.5	10190	− 1.876	114.4	− 3.0 ÷ 10.5	81.3%m B	
198	A $C_2H_3ClO_2$, α-Хлоруксусная к-та	61.7	24030	− 3.748	87.4	20.0 ÷ 61.7	13.4°	(313)
	B C_7H_8O, p-Крезол	36.0	10625	− 1.795	114.4	13.4 ÷ 36.0	72.0%m B	
203	A $C_2H_3ClO_2$, α-Хлоруксусная к-та	61.7	16175	− 2.523	69.43	30.5 ÷ 61.7	30.5°	(209)
	B $C_8H_8O_2$, Фенилуксусная кислота	77.5	14710	− 2.192	144.04	30.5 ÷ 77.5	46.0%m B	
204	A $C_2H_3ClO_2$, α-Хлоруксусная к-та	61.7	21160	− 3.211	69.43	47.3 ÷ 61.7	47.3°	(209)
	B $C_8H_8O_2$, o-Толуиловая кислота .	103.4	21920	− 3.042	144.04	75.0 ÷ 103.4	28.2%m B	
205	A $C_2H_3ClO_2$, α-Хлоруксусная к-та	61.7	19725	− 3.077	69.43	46.5 ÷ 61.7	46.5°	(209)
	B $C_8H_8O_2$, m-Толуиловая кислота	107.6	18860	− 2.587	144.04	80.0 ÷ 107.6	28.8%m B	
206	A $C_2H_3ClO_2$, α-Хлоруксусная к-та	61.7	19725	− 3.077	69.43	56.8 ÷ 61.7	56.8°	(209)
	B $C_8H_8O_2$, p-Толуиловая кислота .	178.6	24620	− 2.847	144.04	56.8 ÷ 178.6	9.3%m B	
208	A $C_2H_3ClO_2$, α-Хлоруксусная к-та	61.7	18380	− 2.866	63.8	47.6 ÷ 61.7	47.6°	(209)
	B $C_9H_8O_2$, Коричная кислота . . .	136.8	18210	− 2.308	156.7	85.0 ÷ 136.8	25.0%m B*1	
215	A $C_2H_3ClO_2$, α-Хлоруксусная к-та	61.4	22810	− 3.562	44.1	26.7 ÷ 61.4	26.7°	(315)
	B $C_{13}H_{10}O_3$, Салол	40.85	25460	− 4.237	226.8	26.7 ÷ 40.85	60.5%m B	
220	A $C_2H_3ClO_2$, β-Хлоруксусная к-та	56.6	18090	− 2.865	100.4	20.0 ÷ 56.6	11.8°	(313)
	B C_6H_6O, Фенол	42.0	10320	− 1.708	99.6	25.0 ÷ 42.4	65.0%m B	
221	A $C_2H_3ClO_2$, β-Хлоруксусная к-та	56.6	18130	− 2.873	87.4	13 ÷ 56.6	13.0°	(313)
	B C_7H_8O, o-Крезол	31.0	18060	− 3.101	114.4	13 ÷ 31.0	63.55%m B	
222	A $C_2H_3ClO_2$, β-Хлоруксусная к-та	56.6	18680	− 2.960	87.4	− 4.5 ÷ 56.6	−4.5°	(313)
	B C_7H_8O, m-Крезол	10.5	10190	− 1.876	114.4	− 4.5 ÷ 10.5	78.7%m B	
223	A $C_2H_3ClO_2$, β-Хлоруксусная к-та	56.6	18090	− 2.866	87.4	20.0 ÷ 56.6	10.7°	(313)
	B C_7H_8O, p-Крезол	36.0	10625	− 1.795	114.4	10.7 ÷ 36.0	69.3%m B	
230	A $C_2H_3ClO_2$, β-Хлоруксусная к-та	56.6	20770	− 3.292	44.1	25.4 ÷ 56.4	25.4°	(315)
	B $C_{13}H_{10}O_3$, Салол	40.85	25460	− 4.237	226.8	25.4 ÷ 40.85	57.0%m B	
245	A $C_2H_4Br_2$, Бромистый этилен . .	9.7	11520	− 2.128	240.6	− 20.0 ÷ 9.7	−27.6°	(36)
	B C_6H_6, Бензол	5.5	10450	− 1.959	41.56	− 27.6 ÷ 5.5	54.0%m B	
248	A $C_2H_4Br_2$, Бромистый этилен . .	9.7	12475	− 2.304	142.2	− 10 ÷ 9.7	−20.0°	(375)
	B $C_6H_{12}O_3$, Паральдегид	12.0	13470	− 2.468	70.32	− 20 ÷ 12.0	49.0%m B	
249	A $C_2H_4Br_2$, Бромистый этилен . .	9.7	11480	− 2.121	109.8	− 10 ÷ 9.7	−12.4°	(375)
	B C_7H_7Br, p-Бромтолуол	26.74	15880	− 2.767	91.05	0.0 ÷ 26.74	36.1%m B	
250	A $C_2H_4Br_2$, Бромистый этилен . . .	9.7	11980	− 2.212	204.0	− 40.0 ÷ 9.7		(22)
	B C_7H_8, Толуол							
251	A $C_2H_4Br_2$, Бромистый этилен . .	9.7	11710	− 2.163	177.05	− 20.0 ÷ 9.7	−20°	(375)
	B C_8H_{10}, p-Ксилол	13.5	14660	− 2.672	56.48	− 20.0 ÷ 13.5	44.0%m B	
252	A $C_2H_4Br_2$, Бромистый этилен . .	9.7	11445	− 2.113	146.65	0.25÷ 9.7	0.25°	(16, 86)
	B $C_{10}H_8$, Нафталин	80.1	18525	− 2.739	68.19	30 ÷ 80.1	15.1%m B	
255	A $C_2H_4Br_2$, Бромистый этилен . .	9.7	11520	− 2.128	111.05	− 5.3 ÷ 9.7	−5.3°	(86)
	B $C_{12}H_{11}N$, Дифениламин	52.9	18140	− 2.907	90.05	5.0 ÷ 52.9	24.4%m B	
257	A $C_2H_4Cl_2$, Хлористый этилен . .	−40.0	12480	− 2.878	126.7	− 53.0 ÷ −40.0	−53.0°	(21)
	B C_6H_6, Бензол	5.5	9940	− 1.798	78.93	− 53.0 ÷ 5.5	32.5%m B	
258	A $C_2H_4Cl_2$, Хлористый этилен . .							(345)
	B $C_{10}H_8$, Нафталин	80.1	18270	= 2.702	129.4	− 10 ÷ 80.1		
267	A $C_2H_4O_2$, Уксусная кислота . . .	16.7	11575	− 2.087	50.86	8.4 ÷ 16.7	8.4°	(212)
	B $C_4H_6O_4$, Диметилоксалат	53.2	34780	− 3.533	196.6	20.0 ÷ 53.2	14.0%m B	
275	A $C_2H_4O_2$, Уксусная кислота . . .	16.7	10870	− 1.959	63.83	− 15.0 ÷ 16.7	−15.0°	(312, 345)
	B C_6H_6O, Фенол	40.5	12480	− 2.078	156.7	10.0 ÷ 40.5	41.5%m B	
277	A $C_2H_4O_2$, Уксусная кислота . . .	16.7	11385	− 2.052	41.2	− 7.0 ÷ 16.7	−7.0°	(212)
	B $C_6H_{10}O_4$, Диметилсукцинат . . .	18.2	27520	− 4.938	242.7	− 7.0 ÷ 18.2	34.0%m B	
279	A $C_2H_4O_2$, Уксусная кислота . . .	16.7	11385	− 2.052	203.3	9.5 ÷ 16.7	9.5°	(209, 345)
	B $C_7H_6O_2$, Бензойная кислота . .	121.4	18510	− 2.450	49.19	40.0 ÷ 121.4	12.0%m B	
284	A $C_2H_4O_2$, Уксусная кислота . . .	15.05	11290	− 2.047	39.99	− 4.27÷ 15.05	−4.27°	(375)
	B $C_{10}H_{14}O$, Тимол	49.32	19890	− 3.222	250.0	20.0 ÷ 49.32	28.4%m B	
285	A $C_2H_4O_2$, Уксусная кислота . . .							(475)
	B $C_{12}H_9N$, Карбазол	245.2	25530	− 1.780	276.5	20.0 ÷ 110		
287	A $C_2H_4O_2$, Уксусная кислота . . .							(475)
	B $C_{14}H_8O_2$, Антрахинон	285.2	31910	− 2.095	344.5	25.0 ÷ 100.0		
288	A $C_2H_4O_2$, Уксусная кислота . . .							(475)

№	Формула и название	$t°_{пл.}$	a	b	c	Пределы $t°$	Эвтект. $t°$ и %	Лит.
288	B $C_{14}H_{10}$, Антрацен	216.5	31840	− 2.470	296.7	20.0 ÷ 100.0		
292	A C_2H_5NO, Ацетамид	79.0	14590	− 2.168	128.2	40.0 ÷ 78.5		(436)
	B C_2H_6O, Этиловый алкоголь . . .							
293	A C_2H_5NO, Ацетамид	79.0	15980	− 2.370	66.30	27.2 ÷ 79,0	27.2°	(344)
	B $C_3H_7NO_2$, Уретан	49.0	18660	− 3.026	150.9	27.2 ÷ 49.0	39.0%$_m$ B	
314	A C_2H_6O, Этиловый алкоголь . . .							(436)
	B $C_3H_7NO_2$, Уретан	47.0	20290	− 3.331	193.3	15.0 ÷ 47.0		
335	A C_2H_6O, Этиловый алкоголь . . .							(436)
	B C_7H_9N, *p*-Толуидин	42.0	27000	− 4.472	232.4	0.0 ÷ 42.0		
345	A C_2H_6O, Этиловый алкоголь . . .							(136)
	B C_8H_9NO, Ацетанилид		15690	− 2.120	293.3	0.0 ÷ 80.0		
356	A C_2H_6O, Этиловый алкоголь . . .							(475)
	B $C_{14}H_8O_2$, Антрахинон	285.2	42640	− 3.179	451.7	20.0 ÷ 70.0		
380	A C_3H_6O, Ацетон							(245)
	B $C_{10}H_8$, Нафталин	80.1	23760	− 3.513	228.4	10.0 ÷ 80.1		
381	A C_3H_6O, Ацетон							(475)
	B $C_{12}H_9N$, Карбазол	245.2	12390	− 0.595	287.7	20.0 ÷ 60.0		
382	A C_3H_6O, Ацетон							(345)
	B $C_{12}H_{10}$, Аценафтен	95.0	37980	− 5.390	265.5	10.0 ÷ 95.0		
383	A C_3H_6O, Ацетон							(345)
	B $C_{13}H_{10}$, Флуорен	114.5	30250	− 4.078	286.1	10.0 ÷ 50.0		
384	A C_3H_6O, Ацетон							(475)
	B $C_{14}H_8O_2$, Антрахинон	285.2	27570	− 1.436	358.5	15.0 ÷ 60.0		
385	A C_3H_6O, Ацетон							(475)
	B $C_{14}H_{10}$, Антрацен	216.5	26640	− 2.176	307.0	15.0 ÷ 55.0		
386	A C_3H_6O, Ацетон							(153)
	B $C_{14}H_{10}$, Фенантрен	99.0	22080	− 3.096	307.0	− 10.0 ÷ 30.0		
389	A $C_3H_7NO_2$, Уретан	47.0	21151	− 3.451	148.2	25.0 ÷ 47.0	*2	(436)
	B C_3H_8O, Пропиловый алкоголь .							
390	A $C_3H_7NO_2$, Уретан	47.0	22010	− 3.571	101.1	35.0 ÷ 47.0	20°	(345)
	B $C_5H_{12}O$, *n*-Амиловый алкоголь .						26 0%$_m$ A	
397	A $C_3H_7NO_2$, Уретан	48.3	18080	− 2.932	65.94	41.0 ÷ 48.3	41.0°	(344, 345)
	B C_8H_9NO, Ацетанилид	113.0	26220	− 3.545	151.6	41.0 ÷ 113.0	15.3%$_m$ B	
468	A $C_4H_8O_2$, Этилацетат							(345)
	B $C_{10}H_8$, Нафталин	80.1	22200	− 3.282	145.3	10.0 ÷ 80.1		
469	A $C_4H_8O_2$, Этилацетат							(475)
	B $C_{14}H_{10}$, Антрацен	216.5	26720	− 2.319	197.7	25.0 ÷ 70.0		
470	A $C_4H_8O_2$, Этилацетат							(475)
	B $C_{14}H_{10}$, Фенантрен	99.0	24910	− 3.534	202.5	10.0 ÷ 65.0		
496	A $C_4H_{10}O$, Этиловый эфир							(419)
	B $C_6H_4Br_2$, *p*-Дибромбензол	87	24210	− 3.512	318.4	10.0 ÷ 87.0		
503	A $C_4H_{10}O$, Этиловый эфир							(345)
	B $C_{10}H_8$, Нафталин	80.1	22500	− 3.326	172.9	15.0 ÷ 35.0		
504	A $C_4H_{10}O$, Этиловый эфир							(475)
	B $C_{14}H_8O_2$, Антрахинон	285.2	27070	− 1.076	280.8	5.0 ÷ 30.0		
505	A $C_{14}H_{10}O$, Этиловый эфир . . .							(153, 157)
	B $C_{14}H_{10}$, Фенантрен	99.0	21610	− 2.968	240.5	− 10.0 ÷ 30.0		
509	A C_5H_5N, Пиридин	−39.4	7407	− 1.656	101.25	− 57 ÷ −39.4	−57.0°	(151, 385)
	B C_6H_6, Бензол	5.5	11325	− 2.124	98.75	− 40 ÷ 5.5	26.5%$_m$ B	
516	A C_5H_5N, Пиридин	−39.4					−41.0°	(151, 345)
	B $C_{10}H_8$, Нафталин	80.1	18370	− 2.717	162.0	0.0 ÷ 80.1	3.8%$_m$ B	
518	A C_5H_5N, Пиридин							(345)
	B $C_{12}H_{10}$, Аценафтен	95.0	27350	− 3.881	195.0	20.0 ÷ 95.0		
519	A C_5H_5N, Пиридин							(345)
	B $C_{13}H_{10}$, Флуорен	114.5	22980	− 3.097	210.1	10.0 ÷ 114.5		
520	A C_5H_5N, Пиридин							(475)
	B $C_{14}H_8O_2$, Антрахинон	285.2	30090	− 2.533	263.2	10.0 ÷ 100.0		
522	A C_5H_5N, Пиридин							(475)
	B $C_{14}H_{10}$, Фенантрен	99.0	17810	− 2.502	225.5	5.0 ÷ 75.0		
524	A $C_5H_{11}N$, Пиперидин	−13.0	13590	− 2.728	103.65	− 30 ÷ −13	−30.0°	(321)
	B C_6H_{12}, Циклогексан	6.2	19815	− 3.704	96.5	− 5.0 ÷ 6.2	35.5%$_m$ B	
555	A $C_6H_3N_3O_6$, 1, 3, 5-Тринитробензол	120.3	15050	− 2.002	126.7	76 ÷ 120.3	76.0°	(43)
	B $C_6H_4N_2O_4$, *o*-Динитробензол . .	116.5	22690	− 3.041	78.9	69.0 ÷ 116.5	44.5%$_m$ B	
	A $C_6H_3N_3O_6$, 1, 3, 5-Тринитробензол (метастаб.)	106.3	13430	− 1.849	126.7	69.0 ÷ 106.3	69.0° 37.4%$_m$ B	
556	A $C_6H_3N_3O_6$, 1, 3, 5-Тринитробензол	120.3	15080	− 2.002	126.7	59.0 ÷ 120.3	59.0°	(43)

№	Формула и название	$t°_{пл.}$	a	b	c	Пределы $t°$	Эвтект. $t°$ и %	Лит.
556	B $C_6H_4N_2O_4$, *m*-Динитробензол . .	89.9	17980	− 2.588	78.9	52.5 ÷ 89.9	57.5%*m* B	
	A $C_6H_3N_3O_6$, 1, 3, 5-Тринитробензол (метастаб.)	106.3	13430	− 1.849	126.7	52.5 ÷ 106.3	52.5° 50.7%*m* B	
564	A $C_6H_3N_3O_6$, 1, 3, 5-Тринитробензол	120.3	14730	− 1.951	92.9	55.8 ÷ 120.3	55.8°	(43, 109)
	B $C_7H_5N_3O_6$, Тринитроголуол . . .	80.2	21340	− 3.157	106.5	52 ÷ 80.2	57.0%*m* B	
	A $C_6H_3N_3O_6$, 1, 3, 5-Тринитробензол (метастаб.)	106.3	14200	− 1.954	93.9	52.0 ÷ 106.3	52.0° 53.0%*m* B	
565	A $C_6H_3N_3O_6$, 1, 3, 5-Тринитробензол	120.3	14830	− 1.969	74.24	82.6 ÷ 120.3	82.6°	(43)
	B $C_7H_5N_5O_8$, Тетранитрофенилметиланилин (Тетрил)	128.5	24790	− 3.222	134.7	75.5 ÷ 128.5	38.3%*m* B	
	A $C_6H_3N_3O_6$, 1, 3, 5-Тринитробензол (метастаб.)	106.3	13870	− 1.910	74.24	75.5 ÷ 106.3	75.5° 32.0%*m* B	
583	A $C_5H_3N_3O_7$, Пикриновая кислота	122.3	17605	− 2.326	136.2	61.0 ÷ 122.3	61 0°	(43)
	B $C_6H_4N_2O_4$, *m*-Динитробензол . .	89.9	16520	− 2.372	76.85	61 0 ÷ 89.9	62.4%*m* B	
584	A $C_6H_3N_3O_7$, Пикриновая кислота	122.3	17410	− 2.300	124.4	87.0 ÷ 122.3	81.5°	(43)
	B $C_6H_4N_2O_5$, 2, 4-Динитрофенол .	112.5	23730	− 3.217	80.37	92.0 ÷ 112.5	47.5%*m* B	
585	A $C_6H_3N_3O_7$, Пикриновая кислота	122.4	40200	− 5.310	100.4	113.5 ÷ 122.4	113.5°	(105)
	B $C_6H_4N_4O_6$, Пикрамид	184.0	27490	− 3.142	99.57	127.0 ÷ 184 0	25.0%*m* B	
586	A $C_6H_3N_3O_7$, Пикриновая кислота	120.0	17410	− 2.314	164.8	34.0 ÷ 120 0	34.0°	(259)
	B $C_6H_5NO_3$, *o*-Нитрофенол	45.5	17890	− 2.934	60.70	34.0 ÷ 45.5	77.8%*m* B	
587	A $C_6H_3N_3O_7$, Пикриновая кислота	120.0	19146	− 2.542	164.8	71.0 ÷ 120.0	71.0°	(259)
	B $C_6H_5NO_3$, *m*-Нитрофенол	94.5	23730	− 3.372	60.70	71.0 ÷ 94.5	56.9%*m* B	
588	A $C_6H_3N_3O_7$, Пикриновая кислота	120.0	19146	− 2.542	164.8	79.0 ÷ 120.0	79.0°	(259)
	B $C_6H_5NO_3$, *p*-Нитрофенол	113.0	22690	− 3.069	60.7	79.0 ÷ 113 0	50.0%*m* B	
594	A $C_6H_3N_3O_7$, Пикриновая кислота	122.0	18070	− 2.389	100.9	59.7 ÷ 122.0	59.7°	(43, 134, 446)
	B $C_7H_5N_3O_6$, Тринитротолуол . . .	80.3	20880	− 3.082	99.13	59.7 ÷ 80.3	64.0%*m* B	
596	A $C_6H_3N_3O_7$, Пикриновая кислота	121.8	19530	− 2.582	125.8	65.0 ÷ 121.8	53.3°	(43)
	B $C_7H_6N_2O_4$, 2, 4-Динитротолуол .	69.5	21060	− 3.211	79.52	53.3 ÷ 69.5	69.0%*m* B	
656	A C_6H_4BrCl, *o*-Бромхлорбензол . .	−12.1	12250	− 2.451	100	− 18.6 ÷ −12.1	−18.6°	(181)
	B C_6H_4BrCl, *p*-Бромхлорбензол . .	64.6	18510	− 2.862	100	25 0 ÷ 64 6	13.3%*m* B	
661	A $C_6H_4BrNO_2$, *o*-Бромнитробензол	38.5	16875	− 2.829	100	16.85÷ 38.5	16.85°	(350)
	B $C_6H_4BrNO_2$, *m*-Бромнитробензол	52.56	20710	− 3.322	100	16.85÷ 52 56	38.7%*m* B	
662	A $C_6H_4BrNO_2$, *o*-Бромнитробензол	38.5	19240	− 3.225	100	34.24÷ 38.5	34.24°	(160, 350)
	B $C_6H_4BrNO_2$, *p*-Бромнитробензол	124.92	24310	− 3.190	100	45.0 ÷ 124.92	10.6%*m* B	
664	A $C_6H_4BrNO_2$, *o*-Бромнитробензол	38.5	21380	− 3.584	265.2	− 8.7 ÷ 38.5	−8.7°	(47)
	B C_6H_6, Бензол	5.5	11500	− 2.152	37.72	− 8.7 ÷ 5.5	77.0%*m* B	
665	A $C_6H_4BrNO_2$, *m*-Бромнитробензол	52.56	20200	− 3.223	100	44.75÷ 52.56	44.75°	(350)
	B $C_6H_4BrNO_2$, *p*-Бромнитробензол	124.92	22730	− 2.983	100	44.75÷ 124.92	17.5%*m* B	
669	A $C_6H_4BrNO_2$, *m*-Бромнитробензол	52,6	25740	− 4.130	265.2	− 3.1 ÷ 52.6	−3.1°	(47)
	B C_6H_6, Бензол	5.5	11500	− 2.152	37.72	− 3.1 ÷ 5.5	86.0%*m* B	
671	A $C_6H_4BrNO_2$, *p*-Бромнитробензол	124.3	27660	− 3.636	265.2	50.0 ÷ 124.3	3.7°	(47)
	B C_6H_6, Бензол	5.5	11500	− 2.152	37.72	3.7 ÷ 5.5	97.0%*m* B	
672	A $C_6H_4Br_2$, *o*-Дибромбензол	6.7	13970	− 2.609	100	0.3 ÷ 6.7	0.3°	(181)
	B $C_6H_4Br_2$, *p*-Дибромбензол	86.7	20010	− 2.903	100	20.0 ÷ 86.7	13.0%*m* B	
673	A $C_6H_4Br_2$, *p*-Дибромбензол	88.3	23510	− 3.399	149.7	34.0 ÷ 88.3	34 0°	(379.5)
	B $C_6H_4ClNO_2$, *m*-Хлорнитробензол	45.5	20010	− 3.280	66.79	34.0 ÷ 45 5	75.0%*m* B	
677	A $C_6H_4Br_2$, *p*-Дибромбензол	87.0	20290	− 2.944	150.3	5.0 ÷ 87.0		(419)
	B C_6H_5Br, Бромбензол							
678	A $C_6H_4Br_2$, *p*-Дибромбензол	89.0	24500	− 3.536	191.7	20.0 ÷ 89.0		(244)
	B $C_6H_5NO_2$, Нитробензол							
679	A $C_6H_4Br_2$, *p*-Дибромбензол	87.0	21070	− 3.055	302.4	10.0 ÷ 87.0		(344, 419)
	B C_6H_6, Бензол							
680	A $C_6H_4Br_2$, *p*-Дибромбензол	89.0	30950	− 4.466	253.5	20.0 ÷ 89.0		(344)
	B C_6H_7N, Анилин							
682	A $C_6H_4Br_2$, *p*-Дибромбензол	89.0	20800	− 3.001	256.2	10.0 ÷ 89.0		(344)
	B C_7H_8, Толуол							
687	A $C_6H_4ClNO_2$, *o*-Хлорнитробензол .	32.09	16805	− 2.875	100	14.65÷ 32.09	14.65°	(161)
	B $C_6H_4ClNO_2$, *p*-Хлорнитробензол.	82.15	14640	− 2.152	100	35.0 ÷ 82.15	33.1%*m* B	
688	A $C_6H_4ClNO_2$, *o*-Хлорнитробензол.	31.5	21540	− 3.695	201.8	− 10.6 ÷ 31.5	−10.6°	(47)
	B C_6H_6, Бензол	5.5	11190	− 2.199	49.55	− 10.6 ÷ 5.5	74.5%*m* B	
693	A $C_6H_4ClNO_2$, *m*-Хлорнитробензол	43.7	24510	− 4.040	201.8	− 5.7 ÷ 43.7	−5.7°	(47)
	B C_6H_6, Бензол	5.5	11190	− 2.199	49.55	− 5.7 ÷ 5.5	82.2%*m* B	

№	Формула и название	$t°_{пл.}$	a	b	c	Пределы t°	Эвтект. t° и %	Лит.
697	A $C_6H_4ClNO_2$, *p*-Хлорнитробензол.	82.3	17240	− 2.533	201.8	− 4.0 ÷ 82.3	−4.0°	(47)
	B C_6H_6, Бензол	5.5	11190	− 2.199	49.55	− 4.0 ÷ 5.5	84.7%*m* B	
701	A $C_6H_4Cl_2$, *o*-Дихлорбензол	−17.5	13205	− 2.699	100	− 23.4 ÷ −17.5	−23.4°	(181)
	B $C_6H_4Cl_2$, *p*-Дихлорбензол	52.6	18010	− 2.889	100	− 23.4 ÷ 52.6	13.3%*m* B	
703	A $C_6H_4Cl_2O_4S_2$, Хлористый *m*-бензолдисульфонил	60.0	18180	− 2.851	100	46.2 ÷ 60.0	46.2°*3	(175)
	B $C_6H_4Cl_2O_4S_2$, Хлористый *p*-бензолдисульфонил	140.8	14550	− 1.836	100	71.0 ÷ 140.8	24.6%*m* B	
707	A $C_6H_4JNO_2$, *o*-Иоднитробензол . .	54.0					46.6°	(162, 171)
	B $C_6H_4JNO_2$, *p*-Иоднитробензол .	173.1	26410	− 3.091	100	60.0 ÷ 173.1	~5.0%*m* B	
708	A $C_6H_4N_2O_4$, *o*-Динитробензол . .	116 5	22490	− 3 016	100	80.0 ÷ 116.5	64.0°	(43)
	B $C_6H_4N_2O_4$, *m*-Динитробензол . .	89.9	16940	− 2.438	100	64.0 ÷ 89.9	65.0%*m* B	
709	A $C_6H_4N_2O_4$, *o*-Динитробензол . .	116.5	33500	− 4.492	215.4	50.0 ÷ 116.5	4 3°*4	(228)
	B C_6H_6, Бензол	5.2					98.0%*m* B	
714	A $C_6H_4N_2O_4$, *o*-Динитробензол . . .	116.5	22880	− 3.068	74.05	63.8 ÷ 116.5	63.8°	(43)
	B $C_7H_5N_3O_6$, 2, 4, 6-Тринитротолуол	80.2	25520	− 3.772	135.2	63.8 ÷ 80.2	66.0%*m* B	
716	A $C_6H_4N_2O_4$, *o*-Динитробензол . .	116 5	22590	− 3.030	92.28	55.4 ÷ 116.5	55.4°	(43)
	B $C_7H_6N_2O_4$, 2, 4-Динитротолуол .	69.5	21630	− 3.299	108.4	55.4 ÷ 96.5	72.6%*m* B	
719	A $C_6H_4N_2O_4$, *o*-Динитробензол . .	116.0	23350	− 3.135	131.3	62.0 ÷ 116.0	62.0°	(259)
	B $C_{10}H_8$, Нафталин	80.1	21050	− 3.112	76.17	62.0 ÷ 80.1	68.0%*m* B	
720	A $C_6H_4N_2O_4$, *o*-Динитробензол . .	116.5	20800	− 2.790	117.5	90.0 ÷ 116.5	30.2°*5	(237)
	B $C_{10}H_9N$, *α*-Нафтиламин	48.0	12250	− 1.992	85.1	30.2 ÷ 48.0	76.4%*m* B	
721	A $C_6H_4N_2O_4$, *o*-Динитробензол . .	116.5	20800	− 2.790	117.5	90.0 ÷ 116.5	73.5°	(237)
	B $C_{10}H_9N$, *β*-Нафтиламин	109.0	19880	− 2.718	85.1	73.5 ÷ 109.0	52.8%*m* B	
723	A $C_6H_4N_2O_4$, *o*-Динитробензол . . .	116 5	23600	− 3.163	109.1	71.5 ÷ 116.5	71.5°	(239)
	B $C_{12}H_{10}$, Аценафтен	92.5	24260	− 3.468	91.7	71.5 ÷ 92.5	61.5%*m* B	
724	A $C_6H_4N_2O_4$, *o*-Динитробензол . .	116 5	22280	− 2.987	101.2	78.0 ÷ 116.5	78.0°	(230)
	B $C_{13}H_{10}$, Флуорен	112 5	20100	− 2.723	98.8	78.0 ÷ 112.5	53.0%*m* B	
726	A $C_6H_4N_2O_4$, *o*-Динитробензол . .	116 5	26150	− 3.515	94.4	75.0 ÷ 116	75.0°	(228)
	B $C_{14}H_{10}$, Фенантрен	103.0	19800	− 2.614	105.9	75.0 ÷ 103.0	61.0% B	
730	A $C_6H_4N_2O_4$, *m*-Динитробензол . .	89.8	20590	− 2.921	215.4	− 0.8 ÷ 89.8	−0.8°	(228, 419)
	B C_6H_6, Бензол	5.2	11500	− 2.155	46.43	− 0.8 ÷ 5.2	89.3%*m* B	
738	A $C_6H_4N_2O_4$, *m*-Динитробензол . .	89.9	16930	− 2.436	74.05	52.3 ÷ 89.9	52.3°	(43, 130)
	B $C_7H_5N_3O_6$, 2, 4, 6-Тринитротолуол	80.3	25510	− 3.770	135.1	52.3 ÷ 80.3	47.5%*m* B	
739	A $C_6H_4N_2O_4$, *m*-Динитробензол . .	89.9	17550	− 2.524	92.28	44.9 ÷ 89.9	44.9°	(43, 130)
	B $C_7H_6N_2O_4$, 2, 4-Динитротолуол .	69.5	21630	− 3.299	108.4	44.9 ÷ 69.5	56.0%*m* B	
741	A $C_6H_4N_2O_4$, *m*-Динитробензол . .	89.4	17570	− 2.531	122.7	40.0 ÷ 89.4	29.7°	(130)
	B $C_7H_7NO_2$, *p*-Нитротолуол	51.4	15410	− 2.480	81.52	29.7 ÷ 51.4	66.5%*m* B	
743	A $C_6H_4N_2O_4$, *m*-Динитробензол . .	90 2	23000	− 3.307	124.4	68.5 ÷ 90.2	68.5°	(82)
	B C_8H_9NO, Ацетанилид	113 5	23570	− 3.186	80.35	68.5 ÷ 113 5	38 5%*m* B	
751	A $C_6H_4N_2O_4$, *m*-Динитробензол . .	89.0	17640	− 2.547	101.2	70.0 ÷ 89 0	54.0°	(230)
	B $C_{13}H_{10}$, Флуорен	112.5	17420	− 2.256	98.8	70.0 ÷ 112 5	42.2%*m* B	
753	A $C_6H_4N_2O_4$, *m*-Динитробензол . .	89 5	16940	− 2.441	94.4	60.0 ÷ 89.5	48.5°	(228)
	B $C_{14}H_{10}$, Фенантрен	103.5	15020	− 2.909	105.9	60.0 ÷ 103.5	49 0% B	
766	A $C_6H_4N_2O_4$, *p*-Динитробензол . .	169.5	23930	− 2.824	109.1	90.0 ÷ 169.5	81 5°	(239)
	B $C_{12}H_{10}$, Аценафтен	92 5	22300	− 3.188	91.7	81.5 ÷ 92.5	80.0%*m* B	
767	A $C_6H_4N_2O_4$, *p*-Динитробензол . .	172.0	25840	− 3.033	101.2	130.0 ÷ 172.0	90 0°	(230)
	B $C_{13}H_{10}$, Флуорен	112.5	17420	− 2.336	98.8	95.0 ÷ 112 5	72 0%*m* B	
768	A $C_6H_4N_2O_4$, *p*-Динитробензол . .	171.5	24730	− 2.905	94.35	146.0 ÷ 171.5	146.0°	(252)
	B $C_{14}H_{10}$, Антрацен	212 5	27500	− 2 960	106 0	146.0 ÷ 212 5	5.0% B	
772	A $C_6H_4N_2O_5$, 2, 4-Динитрофенол .	112 5	23750	− 3.217	132.4	50 0 ÷ 112 5	6.5°	(82)
	B $C_6H_5NO_3$, *o*-Нитрофенол	46 2	17890	− 2.926	75.54	36.5 ÷ 46.2	81.5%*m* B	
781	A $C_6H_4N_2O_5$, 2, 4-Динитрофенол .	112.5	25760	− 3.492	136.25	79.0 ÷ 112.5	79.0°	(82)
	B C_8H_9NO, Ацетанилид	113.5	19300	− 2.609	73 35	79.0 ÷ 113 5	56.0%*m* B	
791	A $C_6H_4N_2O_5$, 2, 4-Динитрофенол .	112.0	22300	− 3.024	110.8	74.0 ÷ 112 0	74.0°	(230)
	B $C_{13}H_{10}$, Флуорен	112 5	17540	− 2.366	90.24	74.0 ÷ 112.5	54.8%*m* B	
793	A $C_6H_4N_2O_5$, 2, 4-Динитрофенол .	111 0					101.0°	(252)
	B $C_{14}H_{10}$, Антрацен	213.0	24820	− 2.668	96.8	101.0 ÷ 213.0	15.5% B	
822	A C_6H_5BrO, *o*-Бромфенол	5.5	10910	− 2.049	100	− 11.7 ÷ 5 5	−11.7°	(183)
	B C_6H_5BrO, *p*-Бромфенол	63.5	14200	− 2.203	100	20.0 ÷ 63 5	27.2%*m* B	
825	A C_6H_5Cl, Хлорбензол	−45	8770	− 2.008	80.06	− 54.2 ÷ −45.0	−54.2°	(331)
	B C_7H_5ClO, *p*-Хлористый бензоил .	− 0.5	14560	− 2.796	124.9	− 40.0 ÷ − 0.5	18.0%*m* B	
827	A C_6H_5Cl, Хлорбензол							(112, 419, 436, 475)
	B $C_{10}H_8$, Нафталин	80.1	18200	− 2.620	113.9	− 10.0 ÷ 80.1		
829	A C_6H_5Cl, Хлорбензол							(345)
	B $C_{12}H_{10}$, Аценафтен	95.0	21820	− 3.098	137.0	10.0 ÷ 95.0		

№	Формула и название	$t°_{пл.}$	a	b	c	Пределы $t°$	Эвтект. $t°$ и %	Лит.
830	A C_6H_5Cl, Хлорбензол							(147.6)
	B $C_{13}H_{10}$, Флуорен	114.5	21150	− 2.851	147.6	40.0 ÷ 114.5	*6	
831	A C_6H_5Cl, Хлорбензол							(475)
	B $C_{14}H_{10}$, Антрацен	216.5	27470	− 2.807	158.4	25.0 ÷ 120.0		
832	A C_6H_5Cl, Хлорбензол							(475)
	B $C_{14}H_{10}$, Фенантрен	99.0	18410	− 2.587	158.3	10.0 ÷ 80.0		
834	A C_6H_5ClO, *o*-Хлорфенол	8.8	10260	− 1.901	100	− 10.0 ÷ 8.8	−20.5°	(183)
	B C_6H_5ClO, *p*-Хлорфенол	42.9	11160	− 1.844	100	20.0 ÷ 42.9	38.5%*m* B*7	
844	A C_6H_5JO, *o*-Иодфенол	40.4	18810	− 3.135	100	26.1 ÷ 40.4	26.1°	(183)
	B C_6H_5JO, *p*-Иодфенол	92.7	18700	− 2.670	100	60.0 ÷ 92.7	29.5%*m* B	
848	A $C_6H_5NO_2$, Нитробензол	5.3	13220	− 2.481	157.6	− 15.0 ÷ 5.3	−24.6°	(86, 430)
	B C_6H_6, Бензол	5.5	12975	− 2.432	63.43	− 24.6 ÷ 5.5	51.0%*m* B	
850	A $C_6H_5NO_2$, Нитробензол	5.3	13210	− 2.477	89.12	1.0 ÷ 5.3	1.0°	(48)
	B $C_6H_6N_2O_2$, *o*-Нитроанилин	71.1	27090	− 4.110	112.2	10.0 ÷ 71.1	8.5%*m* B	
851	A $C_6H_5NO_2$, Нитробензол	5.3	13210	− 2.477	89.12	2.0 ÷ 5.3	2.0°	(48)
	B $C_6H_6N_2O_2$, *m*-Нитроанилин	112.0	26510	− 3.598	112.2	50.0 ÷ 112.0	6.3%*m* B	
852	A $C_6H_5NO_2$, Нитробензол	5.3	13210	− 2.477	89.12	2.5 ÷ 5.3	2.5°	(48)
	B $C_6H_6N_2O_2$, *p*-Нитроанилин	149.0	24210	− 2.998	112.2	60.0 ÷ 149.0	5.5%*m* B	
853	A $C_6H_5NO_2$, Нитробензол	5.3	15310	− 2.871	130.8	− 16.5 ÷ 5.3	−16.5°	(86, 345)
	B C_6H_6O, Фенол	40.5	10775	− 1.795	76.43	5.0 ÷ 40.5	43.0%*m* B	
857	A $C_6H_5NO_2$, Нитробензол	6.0	13930	− 2.608	87.58	− 20.3 ÷ 6.0	−20.3°	(331)
	B C_7H_5ClO, Хлористый бензоил	− 0.5	22020	− 4.218	114.2	− 20.3 ÷ −0.5	46.6%*m* B	
858	A $C_6H_5NO_2$, Нитробензол							(344)
	B $C_7H_6O_2$, Бензойная кислота		23070	− 3.055	99.20	10.0 ÷ 80.0		
861	A $C_6H_5NO_2$, Нитробензол	5.3	13210	− 2.477	96.1	− 3.0 ÷ 5.3	−3.0°	(222, 475)
	B $C_{10}H_8$, Нафталин	80.1	19240	− 2.845	104.1	20.0 ÷ 80.1	15.5%*m* B*8	
863	A $C_6H_5NO_2$, Нитробензол							(475)
	B $C_{12}H_9N$, Карбазол	245.2	24010	− 2.397	135.7	20.0 ÷ 180.0		
864	A $C_6H_5NO_2$, Нитробензол							(345)
	B $C_{12}H_{10}$, Аценафтен	95.0	22870	− 3.246	125.2	10.0 ÷ 95.0		
866	A $C_6H_5NO_2$, Нитробензол							(345)
	B $C_{13}H_{10}$, Флуорен	114.5	21380	− 2.880	135.0	10.0 ÷ 114.5		
867	A $C_6H_5NO_2$, Нитробензол							(475)
	B $C_{14}H_8O_2$, Антрахинон	285.2	29780	− 2.634	169.0	25.0 ÷ 190.0		
868	A $C_6H_5NO_2$, Нитробензол							(475)
	B $C_{14}H_{10}$, Антрацен	216.5	29010	− 3.134	144.7	5.0 ÷ 175.0		
868.1	A $C_6H_5NO_2$, Нитробензол							(475)
	B $C_{14}H_{10}$, Фенантрен	99.0	16640	− 2.338	144.8	5.0 ÷ 85.0		
869	A $C_6H_5NO_3$, *o*-Нитрофенол	44.0	20520	− 3.380	100	31.5 ÷ 44.0	31.5°	(71)
	B $C_6H_5NO_3$, *m*-Нитрофенол	94.0	19300	− 2.747	100	31.5 ÷ 94.0	27.5%*m* B	
870	A $C_6H_5NO_3$, *o*-Нитрофенол	44.0	21050	− 3.470	100	33.5 ÷ 44.0	33.5°	(71)
	B $C_6H_5NO_3$, *p*-Нитрофенол	114.0	17300	− 2.334	100	33.5 ÷ 114.0	24.5%*m* B	
881	A $C_7H_5NO_3$, *o*-Нитрофенол	44.5	17980	− 2.953	129.8	15.0 ÷ 44.5	15.0°	(379, 381)
	B C_7H_9N, *p*-Толуидин	37.5	18025	− 2.975	77.04	15.0 ÷ 43.3	51.0%*m* B	
884	A $C_6H_5NO_3$, *o*-Нитрофенол	45.0	20960	− 3.442	108.6	29.0 ÷ 45.0	29.0°	(222, 410)
	B $C_{10}H_8$, Нафталин	80.1	18790	− 2.779	92.1	29.0 ÷ 80.1	34.0%*m* B	
885	A $C_6H_5NO_3$, *o*-Нитрофенол	44.5	18680	− 3.072	97.18	20.0 ÷ 44.5	14.0°	(237)
	B $C_{10}H_9N$, *α*-Нафтиламин	48.0	13980	− 2.276	102.9	20.0 ÷ 48.0	52.0%*m* B	
886	A $C_6H_5NO_3$, *o*-Нитрофенол	44.5	20100	− 3.310	97.18	36.3 ÷ 44.5	36.3°	(237)
	B $C_{10}H_9N$, *β*-Нафтиламин	109.0	24000	− 3.282	102.9	36.3 ÷ 109.0	16.6%*m* B	
891	A $C_6H_5NO_3$, *o*-Нитрофенол	44.6					43.5°	(263)
	B $C_{12}H_9N$, Карбазол	236.0	27350	− 2.807	120.1	43.5 ÷ 236.0	2.3% B	
899	A $C_6H_5NO_3$, *m*-Нитрофенол	94.0	18790	− 2.673	100	61.5 ÷ 94.0	61.5°	(71)
	B $C_6H_5NO_3$, *p*-Нитрофенол	114.0	16305	− 2.200	100	61.5 ÷ 114.0	45.2%*m* B	
916	A $C_6H_5NO_3$, *m*-Нитрофенол	95.0					92.0°	(263)
	B $C_{12}H_9N$, Карбазол	236.1	33050	− 3.395	120.1	92.0 ÷ 236.1	5.5% B	
943	A $C_6H_5NO_3$, *p*-Нитрофенол	111.8					106.7°	(263)
	B $C_{12}H_9N$, Карбазол	236.0	34480	− 3.541	120.1	106.7 ÷ 236.0	7.4%*m* B	
948	A $C_6H_5NO_3$, *p*-Нитрофенол	113.5					106.0°	(252)
	B $C_{14}H_{10}$, Антрацен	212.5	50390	− 5.420	128.1	150.0 ÷ 212.5	6.0% B *9	
954	A $C_6H_5N_3O_4$, 2, 4-Динитроанилин	179.5	22520	− 2.600	132.6	160.0 ÷ 179.5		(148)
	B $C_6H_6N_2O_2$, *o*-Нитроанилин							
955	A $C_6H_5N_3O_4$, 2, 4-Динитроанилин	179.5	22520	− 2.600	132.6	117.0 ÷ 179.5	117.0°	(148)
	B $C_6H_6N_2O_2$, *p*-Нитроанилин	148.3	20650	− 2.562	75.4	117.0 ÷ 148.3	62.5%*m* B	
962	A C_6H_6, Бензол	5.5	27500	− 5.160	83.0	− 4.0 ÷ 5.5	−5.3°	(86, 151, 345, 375, 458)
	B C_6H_6O, Фенол	40.6	12860	− 2.142	120.5	20.0 ÷ 40.6	37.0%*m* B*10	

№	Формула и название	$t°_{пл.}$	a	b	c	Пределы $t°$	Эвтект. $t°$ и %	Лит.
968	A C_6H_6, Бензол	5.5	9860	− 1.849	59.12	− 27.0 ÷ 5.5	−27.0°	(375)
	B $C_6H_{12}O_3$, Паральдегид	12.0	13475	− 2.469	169.1	− 20.0 ÷ 12.0	43.0%m B	
969	A C_6H_6, Бензол	5.5	11675	− 2.189	55.56	− 20.0 ÷ 5.5	−26.5°	(331)
	B C_7H_5ClO, Хлористый бензоил	− 0.5	15690	− 3.008	180.0	− 20.0 ÷ −0.5	51.9%m B	
979	A C_6H_6 Бензол [зил	5.5	11330	− 2.124	45.52	− 3.3 ÷ 5.5	− 3.3°	(292)
	B $C_7H_6ClNO_2$, Хлористый нитробен-	47.7	25090	− 4.085	219.7	10.0 ÷ 47.7	15.0%m B	
980	A C_6H_6, Бензол	5.2	11500	− 2.155	36.81	− 0.7 ÷ 5.2	− 0.7°	(228)
	B $C_7H_6N_2O_4$, 2, 4-Динитротолуол	70.7	24120	− 3.665	233.4	− 0.7 ÷ 70.7	10.5%m B	
981	A C_6H_6, Бензол	5.2	11500	− 2.155	36.81	0.2 ÷ 5.2	0.2°	(228)
	B $C_7H_6N_2O_4$, 2, 6-Динитротолуол	65.0	19430	− 3.002	233.4	40.0 ÷ 65.0	10.7%m B*11	
982	A C_6H_6, Бензол	5.2	11500	− 2.155	36.81	− 5.0 ÷ 5.2	−5.0°	(228)
	B $C_7H_6N_2O_4$, 3, 4-Динитротолуол	59.0	18850	− 2.964	233.4	25.0 ÷ 59.0	24.5%m B*12	
991	A C_6H_6, Бензол	5.48	10320	− 1.934	45.61	− 18.5 ÷ 5.48	−18.5°	(375)
	B C_7H_7Br, p-Бромтолуол	26.71	15405	− 2.684	219.3	− 18.5 ÷ 26.71	33.6%m B	
992	A C_6H_6, Бензол	5.5	9825	− 1.842	84.75	− 70.0 ÷ 5.5	−90.8°	(400)
	B C_7H_8, Толуол	− 94.5	7280	− 2.115	118.0	− 99.8 ÷ −94.5	86.3%m B*13	
1003	A C_6H_6, Бензол	5.5	10090	− 1.893	73.6	− 22.2 ÷ 5.5	−22.2°	(375, 377)
	B C_8H_{10}, p-Ксилол	13.35	16650	− 3.035	135.9	− 22.2 ÷ 13.35	37.3%m B	
1005	A C_6H_6, Бензол	5.5	10105	− 1.894	60.96	− 3.5 ÷ 5.5	−3.5°	(112 385, 419, 436, 475, 476)
	B $C_{10}H_8$, Нафталин	80.1	19340	− 2.860	164.1	− 3.5 ÷ 80.1	12.5%m B	
1008	A C_6H_6, Бензол	5.5	8865	− 1.662	57.35	− 20.0 ÷ 5.5	−45.0°	(282)
	B $C_{10}H_{16}$, Камфен	49.3	2583	−0.4175	174.4	− 20.0 ÷ 49.3	64.6%m B*14	
1011	A C_6H_6, Бензол	5.48	10525	− 1.974	50.65	− 5.8 ÷ 5.48	−5.8°	(476)
	B $C_{12}H_{10}$, Дифенил	68.95	17130	− 2.615	197.4	10.0 ÷ 68.95	16.8%m B	
1012	A C_6H_6, Бензол	5.5	12340	− 2.314	46.14	− 6.8 ÷ 5.5	−6.8°	(55, 86)
	B $C_{12}H_{11}N$, Дифениламин	52.9	18470	− 2.959	216.7	− 6.8 ÷ 52.9	21.5%m B	
1013	A C_6H_6, Бензол	5.5						(345)
	B $C_{12}H_{12}N_2$, Гидразобензол	127.0	28130	− 3.675	235.9	20.0 ÷ 127.0		
1014	A C_6H_6, Бензол							(345)
	B $C_{13}H_{10}$, Флуорен	114.5	22500	− 3.031	212.8	10.0 ÷ 114.5		
1016	A C_6H_6, Бензол							(460)
	B $C_{14}H_8O_2$, Антрахинон	285.2	28300	− 2.004	266.6	0.0 ÷ 80.0		
1017	A C_6H_6, Бензол							(158, 460, 475)
	B $C_{14}H_{10}$, Антрацен	216.5	27180	− 2.620	228.2	0.0 ÷ 80.0		
1018	A C_6H_6, Бензол							(153, 158, 475)
	B $C_{14}H_{10}$, Фенантрен	99.0	19650	− 2.763	228.2	5.0 ÷ 75.0		
1020	A C_6H_6, Бензол	5.5						(345)
	B $C_{14}H_{16}N_2$, Гидразотолуол	159.0	33690	− 4.072	271.8	20 ÷ 159.0		
1021	A C_6H_6, Бензол	5.5						(345)
	B $C_{14}H_{16}N_2O_2$, Гидразоанизол	104.3	27580	− 3.816	312.8	20 ÷ 104.3		
1033	A $C_6H_6N_2O_2$, m-Нитроанилин	114.0	25300	− 3.417	102.2	81.0 ÷ 114.0	81.0°	(82)
	B C_8H_9NO, Ацетанилид	113.5	30620	− 4.140	97.9	85.0 ÷ 113.5	52.0%m B	
1050	A C_6H_6O, Фенол	41.0	9175	− 1.525	77.0	22.0 ÷ 41.0	22.0°	(258)
	B $C_7H_6O_2$, m-Оксибензальдегид	105.0	17110	− 2.363	129.8	30.0 ÷ 105.0	20.3%m B	
1091	A $C_6H_6O_2$, Пирокатехин	103.0	16880	− 2.343	90.18	70.0 ÷ 103.0	61.0°	(258)
	B $C_7H_6O_2$, m-Оксибензальдегид	105.0	16570	− 2.289	110.9	61.0 ÷ 105.0	50.0%m B	
1103	A $C_6H_6O_2$, Пирокатехин	103.2					102.0°	(263)
	B $C_{12}H_9N$, Карбазол	236.0	43070	− 4.427	151.8	102.0 ÷ 236.0	4.0% B	
1117	A $C_6H_6O_2$, Резорцин	115.0	12490	− 1.682	90.8	59.0 ÷ 115.0	59.0°	(258)
	B $C_7H_6O_2$, m-Оксибензальдегид	105.0	16570	− 2.289	110.9	65.0 ÷ 105.0	48.0%m B	
1132	A $C_6H_6O_2$, Резорцин	109.0					107.0° *15	(263)
	B $C_{12}H_9N$, Карбазол	236.0	50860	− 5.227	151.8	160.0 ÷ 236.0	7.0% B	
1170	A $C_6H_6O_3$, Пирогаллол	132.5	16550	− 2.131	103.3	69.0 ÷ 132.5	69.0°	(258)
	B $C_7H_6O_2$, m-Оксибензальдегид	105.0	15210	− 2.101	96.83	69.0 ÷ 105.0	60.0%m B	
1179	A $C_6H_6O_3$, Пирогаллол	126.5					126.0°	(263)
	B $C_{12}H_9N$, Карбазол	236.0	58860	− 6.047	132.5	126.0 ÷ 236.0	2.9% B	
1195	A C_6H_7N, Анилин	− 5.5	8810	− 1.718	67.90	− 15.7 ÷ −5.5	−15.7°	(222)
	B $C_7H_7NO_2$, p-Нитротолуол	51.5	17170	− 2.762	147.3	10.0 ÷ 51.5	15.0%m B*16	
1201	A C_6H_7N, Анилин							(345)
	B C_7H_9N, p-Толуидин		16460	− 2.714	115.0	20.0 ÷ 43.6		
1207	A C_6H_7N, Анилин							(345)
	B $C_{12}H_{10}$, Аценафтен	95.0	33120	− 4.700	165.6	10.0 ÷ 95.0		
1208	A C_6H_7N, Анилин							(345)
	B $C_{13}H_{10}$, Флуорен	114.5	28230	− 3.808	178.5	10.0 ÷ 114.5		

№	Формула и название	$t°_{пл.}$	a	b	c	Пределы $t°$	Эвтект. $t°$ и %	Лит.
1209	A C_6H_7N, Анилин							(475)
	B $C_{14}H_8O_2$, Антрахинон	285.2	30140	− 2.759	223.6	15.0 ÷ 170.0		
1211	A C_6H_7N, Анилин							(475)
	B $C_{14}H_{10}$, Фенантрен	99.0	30350	− 4.349	191.5	5.0 ÷ 80.0		
1269	A $C_6H_{12}O_3$, Паральдегид	12.0	13530	− 2.480	124.5	− 14.14 ÷ 12.0	−14.14°	(375)
	B C_8H_{10}, *p*-Ксилол	13.35	17550	− 2.371	80.32	− 5.0 ÷ 13.35	43.5%*m* B	
1271	A C_6H_{14}, Гексан							(112, 419, 436)
	B $C_{10}H_8$, Нафталин	80.1	33020	− 4.882	148.6	10.0 ÷ 80.1		
1280	A $C_7H_4Cl_2O_3S$, *симм.*-Хлорид *m*-сульфобензойной кислоты	20.4	17180	− 3.059	100	8.4 ÷ 20.4	8.4°	(308)
	B $C_7H_4Cl_2O_3S$, *симм.*-Хлорид *p*-сульфобензойной кислоты	56.7	19880	− 3.149	100	20.0 ÷ 56.7	26.0%*m* B	
1283	A C_7H_5ClO, Бензоилхлорид	− 0.5	15690	− 3.008	132.4	− 18.5 ÷ −0.5	−18.5°	(331)
	B C_8H_{10}, *p*-Ксилол	13.5	17880	− 3.259	75.53	− 18.5 ÷ 13.5	38.2%*m* B	
1284	A C_7H_5ClO, Хлористый бензоил	− 0.5	15080	− 2.890	117.0	− 25.0 ÷ −0.5	−70 0°*17	(331)
	B C_9H_{12}, Мезитилен	− 55.4	5360	− 1.287	85.5	− 70 0 ÷ −55.4	81.0%*m* B	
1285	A C_7H_5ClO, Хлористый бензоил	− 0.5	16270	− 3.118	91.16	− 8.0 ÷ −0.5	−8.0°	(331)
	B $C_{12}H_{10}$, Дифенил	70.5	18510	− 2.812	109.7	30.0 ÷ 70.5	16.8%*m* B*18	
1286	A C_7H_5ClO, Бензоилхлорид	− 0.5	15350	− 2.940	83.56	− 15.0 ÷ −0.5	−15.0°	(331)
	B $C_{13}H_{12}$, Дифенилметан	26.0	19620	− 3.427	119.7	− 15.0 ÷ 26.0	31.2%*m* B	
1287	A $C_7H_5ClO_2$, *o*-Хлорбензойная к-та	140.7	23670	− 2.989	100	120 ÷ 140.7	109.9°	(50)
	B $C_7H_5ClO_2$, *m*-Хлорбензойная к-та	155.0	24900	− 3.038	100	120 ÷ 155.0	43.0%*m* B	
1288	A $C_7H_5ClO_2$, *o*-Хлорбензойная к-та	140.7	23670	− 2.989	100	132.0 ÷ 140.7	132.0°	(50)
	B $C_7H_5ClO_2$, *p*-Хлорбензойная к-та	245.0	30480	− 3.072	100	150.0 ÷ 245.0	14 0%*m* B	
1289	A $C_7H_5ClO_2$, *o*-Хлорбензойная к-та	140.7	26450	− 3.340	128.2	100.0 ÷ 140.7	91.2°	(50)
	B $C_7H_6O_2$, Бензойная кислота	121.7	17300	− 2.290	77.99	91.2 ÷ 121.7	64.5%*m* B	
1291	A $C_7H_5ClO_2$, *m*-Хлорбензойная к-та	155.0	24900	− 3.038	100	140.9 ÷ 155.0	140.9°	(50)
	B $C_7H_5ClO_2$, *p*-Хлорбензойная к-та	245.0	28240	− 2.843	100	150.0 ÷ 245.0	20 0%*m* B	
1292	A $C_7H_5ClO_2$, *m*-Хлорбензойная к-та	155.0	26600	− 3.248	128.2	110 ÷ 155	95.4°	(50)
	B $C_7H_6O_2$, Бензойная кислота	121.7	17300	− 2.290	77.99	95.4 ÷ 121.7	68.7%*m* B	
1294	A $C_7H_5ClO_2$, *p*-Хлорбензойная к-та	245.0	29300	− 2.961	128.2	130 ÷ 245	115 0°	(50)
	B $C_7H_6O_2$, Бензойная кислота	121.7	17300	− 2.290	77.99	115.0 ÷ 121.7	9.0%*m* B	
1307	A $C_7H_5N_3O_6$, 2, 4, 5-Тринитротолуол	101.5	22010	− 3.070	100	65 0 ÷ 101.5	57.5°	(130)
	B $C_7H_5N_3O_6$, 2, 4, 6-Тринитротолуол	80.5	20860	− 3.082	100	60.0 ÷ 80.5	61.0%*m* B	
1309	A $C_7H_5N_3O_6$, 2, 4, 6-Тринитротолуол	80.5	21920	− 3.239	124.6	45.0 ÷ 80.5	45 0°	(31, 43, 129)
	B $C_7H_6N_2O_4$, 2, 4-Динитротолуол	70.1	18950	− 2.884	80.22	55.0 ÷ 70.1	57.0%*m* B	
1310	A $C_7H_5N_3O_6$, 2, 4, 6-Тринитротолуол	80.5	20830	− 3.032	124.6	50 ÷ 80.5	37.5°	(129)
	B $C_7H_6N_2O_4$, 2, 6-Динитротолуол	65.0	16780	− 2.593	80.22	50 ÷ 65.0	61.0%*m* B	
1312	A $C_7H_5N_3O_6$, 2, 4, 6-Тринитротолуол	80.5	21340	− 3.152	165.6	45 ÷ 80.5	−9.7°	(30)
	B $C_7H_7NO_2$, *o*-Нитротолуол	− 4.0	14260	− 2.766	60.37	− 9.7 ÷ −4.0	87.6%*m* B*19	
1313	A $C_7H_5N_3O_6$, 2, 4, 6 Тринитротолуол	80.5	21920	− 3.239	165 6	40 ÷ 80.5	33.9°	(31, 130)
	B $C_7H_7NO_2$, *p*-Нитротолуол	51.4	16075	− 2.589	60.37	35 ÷ 51.4	69.0%*m* B	
1333	A C_7H_6ClNO, *o*-Хлорформанилид	78.0	18080	− 2.690	100	54.9 ÷ 78.0	54.9°	(215)
	B C_7H_6ClNO, *p*-Хлорформанилид	103.0	22300	− 3.098	100	54.9 ÷ 103.0	35.3%*m* B	
1334	A $C_7H_6ClNO_2$, 2-Хлор-3-нитротолуол	22.1	14960	− 2.648	100	8.2 ÷ 22.1	8.2°	(479)
	B $C_7H_6ClNO_2$, 2-Хлор-4-нитротолуол	62.3	18080	− 2.817	100	30.0 ÷ 62.3	26.0%*m* B	
1335	A $C_7H_6ClNO_2$, 2-Хлор-3-нитротолуол	22.1	15020	− 2.657	100	5.0 ÷ 22.1	−1.0°	(479)
	B $C_7H_6ClNO_2$, 2-Хлор-5-нитротолуол	42.9	14160	− 2.340	100	10.0 ÷ 42.9	41.0%*m* B	
1337	A $C_7H_6ClNO_2$, 2-Хлор-3-нитротолуол	23.4	13680	− 2.410	100	0 ÷ 23.4	− 5.0°	(480)
	B $C_7H_6ClNO_2$, 3-Хлор-4-нитротолуол	24.2	16800	− 2.952	100	5 ÷ 24.2	45.0%*m* B	
1338	A $C_7H_6ClNO_2$, 2-Хлор-3-нитротолуол	23.4	13680	− 2.410	100	− 5.4 ÷ 23.4	−5.4°	(480)
	B $C_7H_6ClNO_2$, 3-Хлор-6-нитротолуол	24.9	17350	− 3.041	100	−5.4 ÷ 24.9	45.0%*m* B	
1340	A $C_7H_6ClNO_2$, 2-Хлор-4-нитротолуол	62.3	18080	− 2 817	100	30 ÷ 62.3	17.0°	(479)
	B $C_7H_6ClNO_2$, 2-Хлор-6-нитротолуол	35.3	16110	− 2.729	100	20 ÷ 35.3	66.0%*m* B	
1341	A $C_7H_6ClNO_2$, 2-Хлор-5-нитротолуол	42.9	14160	− 2.340	100	20 ÷ 42.9	6.4°	(479)
	B $C_7H_6ClNO_2$, 2-Хлор-6-нитротолуол	35.3	16070	− 2.722	100	6.4 ÷ 35.3	52.0%*m* B	
1342	A $C_7H_6ClNO_2$, 3-Хлор-4-нитротолуол	24.2	18025	− 3.168	100	5.0 ÷ 24.2	3.4°	(480)
	B $C_7H_6ClNO_2$, 3-Хлор-6-нитротолуол	24.9	20000	− 3.508	100	10.0 ÷ 24.9	48.0%*m* B	
1343	A $C_7H_6ClNO_2$, 4-Хлор-2-нитротолуол	30.0	19720	− 3.400	100	− 8.1 ÷ 30.0	−8.1°	(170)
	B $C_7H_6ClNO_2$, 4-Хлор-3-нитротолуол	6.5	15880	− 2.968	100	− 8.1 ÷ 6.5	68.4%*m* B	
1346	A $C_7H_6N_2O_3$, *o*-Нитроформанилид	122.4	24700	− 3.261	100	112.3 ÷ 122.4	112 3°	(148)
	B $C_7H_6N_2O_3$, *p*-Нитроформанилид	195.1	31950	− 3.523	100	112.3 ÷ 195.1	17.7%*m* B	
1347	A $C_7H_6N_2O_4$, 2, 4-Динитротолуол	70.1	18510	− 2.816	100	33.6 ÷ 70.1	33.6°	(129)
	B $C_7H_6N_2O_4$, 2, 6-Динитротолуол	65.0	16780	− 2.593	100	33.6 ÷ 65.0	54.0%*m* B	
1349	A $C_7H_6N_2O_4$, 2, 4-Динитротолуол	70.1	17825	− 2.712	132.9	15 ÷ 70.1	−11.45°	(30)
	B $C_7H_7NO_2$, *o*-Нитротолуол	−4.45	14260	− 2.766	75.25	− 11.45 ÷ − 4.45	84.2%*m* B*20	
1350	A $C_7H_6N_2O_4$, 2, 4-Динитротолуол	70.1	17825	− 2.712	132.9	30 ÷ 70.1	26.5°	(81, 129)

№	Формула и название	$t°_{пл.}$	a	b	c	Пределы $t°$	Эвтект. $t°$ и %	Лит.
1350	B $C_7H_7NO_2$, *p*-Нитротолуол	51.4	16075	− 2.589	75.25	26.5 ÷ 51.4	60.0%*m* B	
1358	A $C_7H_6N_2O_4$, 2, 4-Динитротолуол	69.0	21820	− 3.332	109.6	55 ÷ 69.0	44.0°	(230)
	B $C_{13}H_{10}$, Флуорен	112.5	17375	− 2.330	91.2	80 ÷ 112.5	40.0%*m* B*[31]	
1362	A $C_7H_6N_2O_4$, 2, 6-Динитротолуол	65.0	16740	− 2.588	132.9	30 ÷ 65		(130)
	B $C_7H_7NO_2$, *p*-Нитротолуол	51.4	16080	− 2.588	75.25	30 ÷ 51.4		
1384	A $C_7H_6N_2O_5$, 2, 4-Динитроанизол	86.9	19620	− 2.847	93.42	53.5 ÷ 86.9	53.5°	(41)
	B $C_8H_8N_2O_5$, 2, 4-Динитрофенетол	85.0	22210	− 3.240	107.0	53.5 ÷ 85.0	49.0%*m* B	
1385	A $C_7H_6O_2$, *m*-Оксибензальдегид	105.0	19530	− 2.698	100	83.0 ÷ 105.0	83.0°	(258)
	B $C_7H_6O_2$, Бензойная кислота	121.5	30430	− 4.030	100	95.0 ÷ 121.5	33.0%*m* B	
1386	A $C_7H_6O_2$, *m*-Оксибензальдегид	105.0	16550	− 2.287	88.40	90.0 ÷ 105.0	90.0°	(258)
	B $C_7H_6O_3$, Салициловая кислота	159.5	30530	− 3.689	113.1	90.0 ÷ 159.5	20.0%*m* B	
1387	A $C_7H_6O_2$, *m*-Оксибензальдегид	105.0	18570	− 2.564	84.70	61.5 ÷ 105.0	61.5°	(258)
	B $C_{10}H_8O$, *α*-Нафтол	96.0	18500	− 2.619	118.0	61.5 ÷ 96.0	54.0%*m* B	
1388	A $C_7H_6O_2$, *m*-Оксибензальдегид	105.0	18180	− 2.510	84.70	74.0 ÷ 105.0	74.0°	(258)
	B $C_{10}H_8O$, *β*-Нафтол	121.5	20100	− 2.661	118.0	85.0 ÷ 121.5	40.7%*m* B	
1396	A $C_7H_6O_2$, Бензойная кислота	121.4	19550	− 2.589	81.32	50.0 ÷ 121.4	27.3°	(213)
	B $C_8H_6O_3$, Пиперонал	35.5	18180	− 3.078	123.0	27.3 ÷ 35.5	82.8%*m* B	
1397	A $C_7H_6O_2$, Бензойная кислота	121.4	18280	− 2.420	101.7	10.0 ÷ 121.4		(344)
	B C_8H_8O, Ацетофенон							
1400	A $C_7H_6O_2$, Бензойная кислота	121.5	16690	− 2.209	82.46	82.0 ÷ 121.5	82.0°	(207, 209)
	B $C_9H_8O_2$, Коричная кислота	136.8	19050	− 2.427	121.3	90.0 ÷ 136.8	43.0%*m* B	
1401	A $C_7H_6O_2$, Бензойная кислота	121.0	24020	− 3.182	95.3	70.0 ÷ 121.0	70.0°	(115, 315, 465)
	B $C_{10}H_8$, Нафталин	80.1	37710	− 5.580	104.9	70.0 ÷ 80.1	67.0%*m* B	
1407	A $C_7H_6O_2$, Бензойная кислота	121.4	21630	− 2.865	58.09	95.0 ÷ 121.4	77.2°	(213)
	B $C_{14}H_{10}O_2$, Бензил	94.0	33110	− 4.714	172.2	77.2 ÷ 94.0	59.3%*m* B	
1417	A C_7H_7Br, *o*-Бромтолуол	−27.0	11480	− 2.436	100	− 37.3 ÷ −27.0	−37.3°	(172, 293)
	B C_7H_7Br, *p*-Бромтолуол	26.7	14540	− 2.534	100	− 25.0 ÷ 26.7	21.7%*m* B	
1422	A C_7H_7Cl, *o*-Хлортолуол	−35.1	9285	− 2.038	100	− 49.8 ÷ −35.1	−49.8°	(466, 471)
	B C_7H_7Cl, *p*-Хлортолуол	7.8	12665	− 2.356	100	− 35.0 ÷ 7.8	27.0%*m* B	
1426	A $C_7H_7ClO_2S$, Хлористый *o*-толуолсульфон	10.1	13210	− 2.437	100	1.5 ÷ 10.1	1.5°	(145, 179)
	B $C_7H_7ClO_2S$, Хлористый *p*-толуолсульфон	67.2	21350	− 3.276	100	1.5 ÷ 67.2	16.5%*m* B	
1439	A $C_7H_7NO_2$, *o*-Нитротолуол	− 4.0	13015	− 2.526	100	− 31.65 ÷ − 4.0	−31.65°	(32)
	B $C_7H_7NO_2$, *m*-Нитротолуол	16.0	13700	− 2.476	100	− 5.0 ÷ 16.0	48.0%*m* B	
1440	A $C_7H_7NO_2$, *o*-Нитротолуол	− 4.0	13015	− 2.526	100	− 16.4 ÷ − 4.0	−16.3°	(30, 127, 185)
	B $C_7H_7NO_2$, *p*-Нитротолуол	51.4	15440	− 2.485	100	15.0 ÷ 51.4	24.0%*m* B*[32]	
1441	A $C_7H_7NO_2$, *m*-Нитротолуол	16.0	13700	− 2.476	100	− 2.8 ÷ 16.0	−2.8°	(32, 127)
	B $C_7H_7NO_2$, *p*-Нитротолуол	51.4	15440	− 2.485	100	15.0 ÷ 51.4	33.0%*m* B	
1443	A $C_7H_7NO_2$, *p*-Нитротолуол	52.0	16610	− 2.669	107.0	35.0 ÷ 52.0	29.0°	(222)
	B $C_{10}H_8$, Нафталин	80.1	17700	− 2.618	93.44	40.0 ÷ 80.1	36.5%*m* B	
1445	A $C_7H_7NO_3$, *p*-Нитроанизол	52.6	16660	− 2.671	90.50	20.5 ÷ 52.6	20.5°	(393, 394)
	B $C_{12}H_{11}N$, Дифениламин	53.2	17380	− 2.781	110.5	20.5 ÷ 53.2	49.0%*m* B	
1446	A C_7H_8, Толуол							(112, 345, 419, 436, 475)
	B $C_{10}H_8$, Нафталин	80.1	19850	− 2.935	139.1	20.0 ÷ 80.1		
1448	A C_7H_8, Толуол							(345, 436)
	B $C_{12}H_{10}$, Аценафтен	95.0	22780	− 3.233	167.4	10.0 ÷ 95.0		
1449	A C_7H_8, Толуол							(345)
	B $C_{13}H_{10}$, Флуорен	114.5	22500	− 3.031	180.5	10.0 ÷ 114.5		
1450	A C_7H_8, Толуол							(475)
	B $C_{14}H_8O_2$ Антрахинон	285.2	28720	− 2.086	226.0	20.0 ÷ 105		
1451	A C_7H_8, Толуол							(475)
	B $C_{14}H_{10}$, Антрацен	216.5	27290	− 2.654	193.5	15.0 ÷ 105.0		
1452	A C_7H_8, Толуол							(153, 157, 475)
	B $C_{14}H_{10}$, Фенантрен	99.0	19340	− 2.717	193.5	0.0 ÷ 90.0		
1471	A C_7H_9N, *o*-Толуидин							(345)
	B C_7H_9N, *p*-Толуидин	43.6	16260	− 2.682	100	0.0 ÷ 43.6		
1473	A C_7H_9N, *m*-Толуидин							(345)
	B C_7H_9N, *p*-Толуидин	43.6	16260	− 2.682	100	20.0 ÷ 43.6		
1475	A C_7H_9N, *p*-Толуидин	43.5	22400	− 3.695	83.56	31.9 ÷ 43.5	31.9°	(15, 345, 406)
	B $C_{10}H_8$, Нафталин	80.1	24020	− 3.275	119.6	40.0 ÷ 80.1	27.5%*m* B	
1487	A $C_7H_9NO_2S$, *o*-Толуолсульфонамид	137.4	24680	− 3.140	100	110.5 ÷ 137.4	110.5°	(94, 347)
	B $C_7H_9NO_2S$, *p*-Толуолсульфонамид	156.3	27580	− 3.352	100	110.5 ÷ 156.3	39.8%*m* B	
1490	A $C_8H_4Cl_2O_2$, Хлористый *симм.*-фталил	16.3	21220	− 3.828	100	8.0 ÷ 16.3	8.0°	(84)
	B $C_8H_4Cl_2O_2$, Хлористый *асим.*-фталил	88.5	16460	− 2.378	100	35.0 ÷ 88.5	23.0%*m* B	

№	Формула и название	$t°_{пл.}$	a	b	c	Пределы $t°$	Эвтект. $t°$ и %	Лит.
1492	A $C_8H_4O_3$, Фталевый ангидрид	130.84	23210	− 3.002	115.6	64.9 ÷ 130.84	64.9°	(341)
	B $C_{10}H_8$, Нафталин	80.05	19310	− 2.856	86.5	64.9 ÷ 80.05	73.9%$_m$ B	
1504	A $C_8H_7N_3O_5$, 2,4-Динитроацетанилид	118.0	24700	− 3.299	125.0	110.0 ÷ 118.0	110.0°	(184)
	B $C_8H_8N_2O_3$, *p*-Нитроацетанилид	215.0	27750	− 2.050	80.0	110.0 ÷ 215.0	15.0%$_m$ B	
1509	A $C_8H_8O_2$, Фенилуксусная кислота	77.0	16780	− 2.504	90.65	50.0 ÷ 77.0	21.5°	(407)
	B $C_9H_{10}O_2$, Гидрокоричная кислота	47.5	14950	− 2.436	110.3	21.5 ÷ 47.5	61.0%$_m$ B	
1516	A C_8H_{10}, Ксилол							(345)
	B $C_{13}H_{10}$, Флуорен	114.5	22500	− 3.031	156.5	10.0 ÷ 114.5		
1524	A $C_8H_{10}N_4O_2$, Кофеин	233.5	24700	− 2.547	112.7	103.0 ÷ 233.5	103.0°	(246)
	B $C_{11}H_{12}N_2O$, Антипирин	110.0	22970	− 3.133	88.72	103.0 ÷ 110.0	37.0%$_m$ B	
1525	A $C_8H_{11}N$, Диметиланилин	1.9	13970	− 2.652	66.36	− 4.5 ÷ 1.9	−4.5°	(292)
	B $C_{13}H_{12}O$, Бензогидрол	69.0	20370	− 3.110	150.7	− 4.5 ÷ 69.0	13.5%$_m$ B	
1526	A $C_8H_{11}N$, Диметиланилин							(292)
	B $C_{17}H_{20}N_2O$, Тетраметилдиаминобензофенон	174.0	29000	− 3.390	219.5	110 ÷ 174	*23	
1528	A C_9H_8, Инден							(115, 345)
	B $C_{10}H_8$, Нафталин	80.1	19810	− 2.930	110.3	30.0 ÷ 80.1		
1529	A C_9H_8, Инден							(345)
	B $C_{12}H_{10}$, Аценафтен	95.0	21990	− 3.121	132.8	30.0 ÷ 95.0		
1530	A C_9H_8, Инден							(345)
	B $C_{13}H_{10}$, Флуорен	114.5	20980	− 2.826	143.0	10.0 ÷ 114.5		
1549	A $C_{10}H_7NO_2$, α-Нитронафталин	57.0	16550	− 2.620	135.0	36.7 ÷ 57.0	36.7°	(360, 369)
	B $C_{10}H_8$, Нафталин	80.0	18950	− 2.802	74.00	60.0 ÷ 80.0	33.0%$_m$ B*24	
1550	A $C_{10}H_7NO_2$, α-Нитронафталин	56.0	15670	− 2.488	121.0	16.1 ÷ 56.0	16.1°	(455)
	B $C_{10}H_9N$, α-Нафтиламин	48.2	14540	− 2.362	82.65	16.1 ÷ 48.2	54.5%$_m$ B	
1551	A $C_{10}H_7NO_2$, α-Нитронафталин	58.0	16550	− 2.610	113.8	45.0 ÷ 58.0	27.3°	(204)
	B $C_{10}H_{16}O$, Камфора	179.0	4691	− 0.542	87.9	27.3 ÷ 179.0	53.5%$_m$ B	
1553	A $C_{10}H_8$, Нафталин	80.0	25850	− 3.824	88.88	61.0 ÷ 80.0	61.0°	(82, 115, 467)
	B $C_{10}H_8O$, α-Нафтол	93.5	27660	− 3.920	112.5	61.0 ÷ 95.5	39.5%$_m$ B	
1560	A $C_{10}H_8$, Нафталин	80.1	21730	− 3.212	94.1	7.5 ÷ 80.1	7.5°	(282)
	B $C_{10}H_{16}$, Камфен	49.3	2948	−0.4775	106.3	7.5 ÷ 49.3	85.0%$_m$ B	
1561	A $C_{10}H_8$, Нафталин	80.1	16270	− 2.408	84.3	32.3 ÷ 80.1	32.3°	(100, 264)
	B $C_{10}H_{16}O$, Камфора	179.0	4863	− 0.562	118.8	100.0 ÷ 179.0	58.0%$_m$ B	
1563	A $C_{10}H_8$, Нафталин	80.09	18560	− 2.743	83.1	39.4 ÷ 80.09	39.4°	(467, 476)
	B $C_{12}H_{10}$, Дифенил	68.95	16800	− 2.567	120.3	39.4 ÷ 68.95	56.0%$_m$ B	
1564	A $C_{10}H_8$, Нафталин	80.1	17610	− 2.603	75.70	40.0 ÷ 80.1	30.5°	(401, 467)
	B $C_{12}H_{11}N$, Дифениламин	52.5	16840	− 2.702	132.1	30.5 ÷ 52.5	63.6%$_m$ B	
1566	A $C_{10}H_8$, Нафталин	80.1	17380	− 2.570	77.09	55.0 ÷ 80.1	55.0°	(345)
	B $C_{13}H_{10}$, Флуорен	114.5	18090	− 2.438	129.7	55.0 ÷ 114.5	36.5%$_m$ B	
1567	A $C_{10}H_8$, Нафталин	80.1	17820	− 2.634	76.17	14.5 ÷ 80.1	14.5°	(339)
	B $C_{13}H_{12}$, Дифенилметан	25.64	18560	− 3.248	131.3	14.5 ÷ 25.64	75.0%$_m$ B	
1577	A $C_{10}H_8O$, α-Нафтол	95.5	22780	− 3.230	100	73.0 ÷ 95.5	73.0°	(82, 467)
	B $C_{10}H_8O$, β-Нафтол	122.2	22100	− 2.909	100	73.0 ÷ 122.2	38.3%$_m$ B	
1583	A $C_{10}H_8O$, α-Нафтол	93.0					90.0°	(263)
	B $C_{12}H_9N$, Карбазол	235.6	29790	− 3.059	116.0	90.0 ÷ 235.6	7.0% B	
1595	A $C_{10}H_8O$, β-Нафтол	121.0					115.0°	(263)
	B $C_{12}H_9N$, Карбазол	235.5	33360	− 3.430	116.0	135.0 ÷ 235.5	9.0% B	
1601	A $C_{10}H_8O$, β-Нафтол	121.0					110.0°	(406, 467)
	B $C_{14}H_{10}$, Антрацен	213.0	33500	− 3.610	123.6	110 ÷ 213.0	13.0% B	
1625	A $C_{10}H_9N$, β-Нафтиламин	112.0	21820	− 2.960	94.04	90.0 ÷ 112.0	55.0°	(204)
	B $C_{10}H_{16}O$, Камфора	179.0	4691	− 0.542	106.3	80.0 ÷ 179.0	64.0%$_m$ B	
1628	A $C_{10}H_9N$, β-Нафтиламин	111.0					98.0°	(406, 467)
	B $C_{14}H_{10}$, Антрацен	213.0	29960	− 3.221	124.5	98.0 ÷ 213.0	12.0% B	
1644	A $C_{10}H_{15}NO_2S$, 1-Метил-2-сульфонамид-4-изопропилбензол	115.1	25360	− 3.412	100	96.5 ÷ 115.1	96.5°	(384)
	B $C_{10}H_{15}NO_2S$, 1-Метил-3-сульфонамид-4-изопропилбензол	149.9	26890	− 3.321	100	96.5 ÷ 149.9	33.2%$_m$ B	
1671	A $C_{12}H_9Br$, Бромаценафтен	51.2	31590	− 5.087	151.2	45.0 ÷ 51.2	41.5°	(83)
	B $C_{12}H_{10}$, Аценафтен	92.5	20000	− 2.859	66.15	41.5 ÷ 92.5	34.2%$_m$ B	
1672	A $C_{12}H_9Cl$, Хлораценафтен	69.8	16710	− 2.544	67.1	58.0 ÷ 69.8	31.8°	(83)
	B $C_{12}H_9J$, Иодаценафтен	62.0	14205	− 2.214	149.0	31.8 ÷ 62.0	59.9%$_m$ B*25	
1673	A $C_{12}H_9Cl$, Хлораценафтен	69.8					56.6°	(83)
	B $C_{12}H_{10}$, Аценафтен	92.5	16890	− 2.843	81.7	56.6 ÷ 92.5	50.0%$_m$ B*26	
1674	A $C_{12}H_9J$, Иодаценафтен	62.0	13400	− 2.088	182.3	45.0 ÷ 62.0	37.6°	(83)
	B $C_{12}H_{10}$, Аценафтен	92.5	14205	− 2.214	149.0	50.0 ÷ 92.5	32.8%$_m$ B	
1678	A $C_{12}H_9N$, Карбазол	244.5	28480	− 2.873	73.25	204.5 ÷ 244.5	204.5°	(370)
	B $C_{18}H_{12}$, Хризен	252.5	36800	− 3.655	136.5	204.5 ÷ 252.5	51.0% B	

№	Формула и название	$t°_{пл.}$	a	b	c	Пределы $t°$	Эвтект. $t°$ и %	Лит.
1680	A $C_{12}H_{10}$, Аценафтен	95.0	20870	− 2.961	92 8	65.7 ÷ 95.0	65.7°	(345)
	B $C_{13}H_{10}$, Флуорен	113.5	18560	− 2.507	107.8	65.7 ÷ 113.5	44.3%$_m$ B	
1686	A $C_{12}H_{10}N_2$, Азобензол	68.0	25880	− 3.962	91.9	35.0 ÷ 68.0	24.5°	(345, 372)
	B $C_{12}H_{10}N_2O$, Азоксибензол	35.0	19530	− 3.310	108.8	24.5 ÷ 35.0	76.8%$_m$ B	
1687	A $C_{12}H_{10}N_2$, Азобензол	68.5	24310	− 3.719	98.93	60.0 ÷ 68.5	60.0°	(372, 475)
	B $C_{12}H_{12}N_2$, Гидразобензол	131.0	23620	− 3.053	101.1	75.0 ÷ 131.0	19.5%$_m$ B	
1695	A $C_{12}H_{10}N_2$, Азобензол	68.5					60.0°	(374)
	B $C_{14}H_{14}N_2$, *p*-Азотолуол	144.0	26600	− 3.333	115.4	75.0 ÷ 144.0	13.2%$_m$ B	
1731	A $C_{13}H_{10}O_3$, Салол	42.5	16360	− 2.709	81.05	32.5 ÷ 42.5	32.5°	(325)
	B $C_{17}H_{12}O_3$, Бетол	92.0	25930	− 3.712	123.4	32.5 ÷ 92.0	19.0%$_m$ B	
1750	A $C_{14}H_{10}$, Антрацен	216.5	34180	− 3.651	78.1	193.5 ÷ 216.5	193.5°	(370)
	B $C_{18}H_{12}$, Хризен	252.5	35720	− 3.552	128.2	193.5 ÷ 252.5	40.0% B	
1757	A $C_{14}H_{10}O_2$ Бензил	95.0	26910	− 3.802	99.06	86 ÷ 95	86.0°	(37, 464)
	B $C_{14}H_{12}O_2$, Бензоин	134.0	41000	− 5.255	101.0	86 ÷ 134	19.9%$_m$ B	
1799	A $C_{16}H_{32}O_2$, Пальмитиновая кислота	60.3	48250	− 7.560	66.30	57.0 ÷ 60.3	57.0°	(361)
	B $C_{27}H_{46}O$, Холестерин	147.0	22780	− 2.832	150.9	57.0 ÷ 147.0	16.7%$_m$ B	
1800	A $C_{16}H_{32}O_2$, Пальмитиновая кислота	61.0	37520	− 5.870	31.74	54 ÷ 61.0	54.0°	(246.5)
	B $C_{51}H_{98}O_6$, Трипальмитин	62.0	157900	−24.60	315.0	54 ÷ 62.0	25.0%$_m$ B	
1827	A $C_{18}H_{34}O_2$, Олеиновая кислота . .	6.5					5.0°	(361)
	B $C_{27}H_{46}O$, Холестерин	147.0	22780	− 2.832	136.9	60 ÷ 147	15.0%$_m$ B	
1830	A $C_{18}H_{36}O_2$, Стеариновая кислота . .	68.5	59750	− 9.135	73.55	65 ÷ 68.5	65.0°	(361)
	B $C_{27}H_{46}O$, Холестерин	147.0	22780	− 2.832	136.0	65 ÷ 147	20.5%$_m$ B	
1831	A $C_{18}H_{36}O_2$, Стеариновая кислота . .	67.5	48260	− 7.400	35.24	57 ÷ 67.5	57.0°	(246.5)
	B $C_{51}H_{98}O_6$, Трипальмитин	62.0	164600	−25.65	283.8	57 ÷ 62	42.0%$_m$ B	
1833	A $C_{19}H_{16}$, Трифенилметан	91.0	13930	− 1.998	93.9	78.5 ÷ 91.0	78.5°	(251)
	B $C_{19}H_{16}O$, Трифенилкарбинол . . .	160.0	28850	− 3.480	106.5	78.5 ÷ 160.0	15.5%$_m$ B	

*1 36.3%$_m$ B при 70.0°. *2 19.5%$_m$ A при 0°, 32.0%$_m$ A при 10°. *3 33.7%$_m$ B при 60°. *4 2.5%$_m$ A при 20°, 5.3%$_m$ B при 35°. *5 33.3%$_m$ A при 50°, 45.4%$_m$ A при 70°. *6 7.6%$_m$ B при 0°, 12.9%$_m$ B при 20°. *7 52.5%$_m$ B при 0°. *8 20.6%$_m$ B при 10°. *9 11.9% B при 130°. *10 50.5%$_m$ B при 5.0°. *11 21.9%$_m$ B при 15.0°, 41.2%$_m$ B при 30°. *12 33.0%$_m$ B при 10°. *13 83.0%$_m$ B при 80.0°. *14 44.4%$_m$ B при −30.0°, 64.6%$_m$ B при −30.0°. *15 8.0% B при 120°, 11.3% B при 140.0°. *16 24.1%$_m$ B при −5.0°. *17 36.1%$_m$ A при −40.0°, 26.1%$_m$ A при −55.0°. *18 21.4%$_m$ B при 0.0°, 30.1%$_m$ B при 15.0°. *19 30.0%$_m$ A при 27.7°, 20.0%$_m$ B при 10°. *20 20.0%$_m$ A при −1.8°. *21 51.6%$_m$ B при 65.0°. *22 35.0% B при 0.0°. *23 5.0%$_m$ B при 30.0°, 7.5%$_m$ B при 50°, 15.0%$_m$ B при 80°. *24 52.0%$_m$ B при 50.0°. *25 53.4%$_m$ A при 40.0°. *26 20.0%$_m$ B при 63.0°.

Литература.

(Ключ к периодическим изданиям—в конце тома.)

(1) Adriani, *7*, **33**: 453; 00. (2) Arctowski, *34*, **121**: 123; 95. (3) Arctowski, *93*, **11**: 272; 96. (4) Aten, *7*, **54**: 124; 05. (5) Atkins, *4*, **99**: 10; 11. (6) Austerweil, *34*, **178**: 1174; 24. (7) Bakunin ed Agrisani, *36*, **45**: 197; 15. (8) Басков, *53*, **45**: 1604; 13. (9) Басков, *53*, **46**: 1699; 14.

(10) Басков, *53*, **47**: 1533; 15. (11) Басков, *53*, **50**: 589; 18. (12) Басков, *183*, **9**: 155; 13. (13) Басков, *183*, **12**: 126; 15. *10*, **4**: 214; 21. (14) Bassett and Simmons, *4*, **119**: 416; 21. (15) Battelli e Martinetti, *23*, **20**: 844; 85. (16) Baud, *6*, **27**: 89; 12. (17) Baud, *6*, **29**: 124; 13. (18) Baud, *34*, **154**: 351; 12. (19) Baud, *34*, **156**: 317; 13.

(20) Baud, *27*, **13**: 435; 13. (21) Baud et Gay, *34*, **150**: 1687; 10. (22) Baud et Gay, *27*, **9**: 114; 11. (23) Baume, *42*, **12**: 216; 14. (24) Baume et Borowski, *42*, **12**: 276; 14. (25) Baume et Germann, *42*, **12**: 242; 14. (26) Baume et Germann, *34*, **153**: 569; 11. (27) Baume et Pamfil, *34*, **155**: 426; 12. (28) Baume et Pamfil, *42*, **12**: 256; 14. (29) Beck, *7*, **48**: 641; 04. (29.5) Bell and Cordon, *45*, **13**: 307; 21.

(30) Bell, Cordon, Spry and White, *45*, **13**: 59; 21. (31) Bell and Herty, *45*, **11**: 1124; 19. (32) Bell and McEwen, *45*, **14**: 536; 22. (33) Bell and Sawyer, *45*, **11**: 1025; 19. (33.5) Bell and Spry, *45*, **13**: 308; 21. (34) Bellucci, *22*, **21 II**: 610; 12. (35) Bellucci, *36*, **43 I**: 521; 13. (36) Bellucci e Grassi, *36*, **43 II**: 712; 13. (37) Benrath, *52*, **87**: 416; 13. (38) Bianchini, *22*, **23 I**: 608; 14. (39) Blanksma, *176*, **9**: 924; 12.

(40) Blanksma, *176*, **10**: 136; 13. (41) Blanksma, *176*, **11**: 26; 14. (42) Boeseken, *70*, **31**: 350; 12. (43) Богоявленский, Труды военно-химического комитета, 1918: 101. *10*, **5**: 136; 25. (44) Bogoiavlenskii and Sacharov, *195*, **15**: 197; 06. (45) Bogoiavlenskii und Vinogradov, *7*, **64**: 229; 08. (46) Bogoiavlenskii und Vinogradov, *195*, **15**: 230; 16. (47) Bogoiavlenskii, Bogolubov und Vinogradov, *185*, **78**: 1738; 07. (48) Bogoiavlenskii und Vinogradov, *185*, **78**: 1741; 07. (49) Бородовский и Богоявленский, *53*, **36**: 559; 04.

(50) Bornwater et Holleman, *70*, **31**: 221; 12. (51) Bourgoin, *6*, **13**: 400; 78. (52) Bourgoin, *6*, **15**: 161; 78. (52.5) Main, *50*, **30**: 535; 26. (53) Bramley, *4*, **109**: 469; 16. (54) Bregman, Thesis, Lausanne, 1914. (55) Bruni, *36*, **28 II**: 508; 98. (56) Bruni e Berti, *36*, **30 II**: 76; 00. (57) Bruni e Berti, *22*, **9 I**: 393; 00. (58) Bruni e Finzi, *36*, **35 II**: 111; 05. (59) Bruni e Gorni, *22*, **8 II**: 181; 99.

(60) Bruni e Gorni, *22*, **9 II**: 326; 00. (61) Lobry de Bruyn, *70*, **9**: 184; 90. (62) Lobry de Bruyn, Diss., Amsterdam, 1915. (63) Buguet, *34*, **149**: 857; 09. (64) Caille, *34*, **148**: 1458; 09. (65) Comanducci, *73*, **4**: 311; 12. (66) Cambi, *22*, **21 I**: 773; 12. (67) Cameron, *50*, **2**: 409; 98. (68) Campetti, *23*, **52**: 114; 17. (69) Carlinfanti e Levi-Malvano, *36*, **39 II**: 353; 09.

(70) Carnelly and Thompson, *4*, **53**: 782; 88. (71) Carrick, *50*, **25**: 628; 21. (71.1) Carroll, Rollefson and Mathews, *1*, **47**: 1785; 25. (72) Centnerszwer, *7*, **29**: 715; 99. (73) Chapas, *34*, **172**: 538; 21. (74) Chattaway and Lambert, *4*, **107**: 1766; 15. (75) Chattaway and Lambert, *4*, **107**: 1773; 15. (76) Chavanne et Vos, *34*, **158**: 1582; 14. (76.5) Chipman, *1*, **46**: 2445; 24. (77) Christiansen, *147*, **4**: 3; 18. *10*, **5**: 935; 26. (78) Cohen, Meester et Moesveld, *70*, **42**: 779; 23. (79) Conant, Hartshorn and Richardson, *1*, **42**: 585; 20.

(80) Courtonne, *34*, **95**: 922; 82. (81) Crompton and Triffit, *4*, **119**: 1874; 21. (82) Crompton and Whitely, *4*, **67**: 327; 95. (83) Crompton and Walker, *4*, **101**: 958; 12. (84) Csanyi, *57*, **40**: 81; 19. (85) Ciusa e Bernardi, *36*, **40 II**: 158; 10. (86) Dahms, *8*, **54**: 486; 95. (87) Dahms, *8*, **60**: 119; 96. (88) Dahms, *6*, **18**: 140; 99. (89) Davies, *4*, **119**: 853; 21.

(90) Dawson and Mountford, *4*, **113:** 923; 18. (91) Dawson and Mountford, *4*, **113:** 923; 18. (92) Dehn, *1*, **39:** 1377; 17. (93) Dieckmann, *25*, **55:** 2470; 22. (94) Добрянский, *53*, **52:** 139; 20. (95) Dreyer und Rotarski, *7*, **54:** 353; 06. (95.5) Dubowitz, Vegnesceti lapok, **6:** 397. (96) Ефремов *169*, **18:** 391; 12. (97) Ефремов, *169*, **18:** 169; 13. *10*, **4:** 214; 21. (98) Ефремов, *53*, **45:** 348; 13. (99) Ефремов, *169*, **23:** 629; 15.

(100) Ефремов, *134*, **9:** 1309; 15. (101) Ефремов, *134*, **10:** 21; 16. (102) Ефремов, *53*, **48:** 1756; 16. *10*, **5:** 136; 25. (103) Ефремов, *53*, **50:** 338; 18. (104) Ефремов, *53*, **50:** 421; 18. (105) Ефремов, *53*, **50:** 441; 18. (106) Ефремов, *169*, **1:** 145; 19. *10*, **5:** 136; 25. (107) Ефремов, *169*, **1:** 465; 19. *10*, **5:** 136; 25. (108) Ефремов, *134*, **13:** 255; 19. (109) Ефремов, *169*, **28:** 217; 19. *10*, **5:** 136; 25.

(110) Ефремов, *53*, **51:** 353; 19. *10*, **5:** 136; 25. (111) English and Turner, *4*, **107:** 774; 15. (112) Étard, *6*, **2:** 503; 94. (113) Étard, *6*, **3:** 275; 94. (114) de Fazi, *36*, **46 I:** 334; 16. (115) Ferratini e Garelli, *36*, **22 II:** 245; 92. (116) Findlay and Hickmans, *4*, **91:** 905; 07. (117) Фокин, *53*, **44:** 163; 12. *10*, **3:** 91; 14. (118) Fox and Barker, *4*, **37:** 265; 18. (119) Frankland and Garner, *4*, **39:** 257; 20.

(120) Freundlich und Richards, *7*, **79:** 681; 12. (121) Freundlich und Posnjak, *7*, **79:** 168; 12. (122) Garelli, *36*, **24 II:** 263; 94. (123) Garelli e Calozlari, *36*, **29 II:** 258; 99. (124) Garelli e Ferratini, *36*, **23 I:** 442; 93. (125) de Gee, Diss., Amsterdam, 1916. (126) Georgievics, *7*, **84:** 353; 13. (127) Gibson, Duckham and Fairbairn, *4*, **121:** 270; 22. (128) Giua, *25*, **47:** 1718; 14. (129) Giua, *36*, **45 I:** 339; 15.

(130) Giua, *36*, **45 I:** 557; 15. (131) Giua, *36*, **45 II:** 32; 15. (132) Giua, *36*, **45 II:** 348; 15. (133) Giua, *36*, **46 I:** 289; 16. (134) Giua, *36*, **46 I:** 272; 16. (135) Giua, *36*, **47 I:** 57; 17. (136) Giua, *36*, **47 I:** 74; 17. (137) Giua ed Angeletti, *36*, **51 I:** 318; 21. (138) Giua e Cherchi, *36*, **49 II:** 264; 19. (139) Giua, Marcellino e Curti, *36*, **50 II:** 300; 20.

(140) Gomberg and Schoepfle, *1*, **41:** 1655; 19. (141) Tsakalotos et Guye, *42*, **8:** 340; 10. (142) Groschuff, *9*, **17:** 348; 11. (143) von Halban, *7*, **84:** 129; 13. (144) von Halban und Hecht, *9*, **24:** 65; 18. (145) Harding, *4*, **119:** 260; 21. (146) Hartley and Stuart, *4*, **105:** 309; 14. (147) Hartley and Thomas, *4*, **89:** 1013; 06. (148) Hartogs, Thesis, Amsterdam, 33; 1910. (149) Harvey and Back, *173*, **46:** 188; 21.

(150) Hasselblatt, *7*, **83:** 1; 13. (151) Hatcher and Skirrow, *1*, **39:** 1939; 17. (152) Heintz, *8*, **92:** 288; 54. (153) Henstock, *4*, **121:** 2124; 22. (154) Herz und Rathmann, *9*, **19:** 552; 13. (155) Herz und Rathmann, *9*, **19:** 887; 13. (156) Hetherington and Braham, *45*, **15:** 1060; 23. (157) Hildebrand, *1*, **39:** 2297; 17. (158) Hildebrand, Ellefson and Beebe, *1*, **39:** 2301; 17. (158.1) Hill and Mosbachev, *1*, **47:** 2544; 25. (159) Hoeflake, *70*, **40:** 488; 21.

(160) Holleman, *70*, **19:** 364; 00. (161) Holleman, *70*, **19:** 188; 00. (162) Holleman, *70*, **20:** 352; 01. (163) Holleman, *70*, **20:** 206; 01. (164) Holleman, *70*, **22:** 263; 03. (165) Holleman, *70*, **23:** 357; 04. (166) Holleman, *70*, **24:** 140; 05. (167) Holleman, *70*, **25:** 183; 06. (168) Holleman et Euwes, *70*, **27:** 153; 08. (169) Holleman, *70*, **27:** 458; 08.

(170) Holleman, *70*, **28:** 408; 09. (171) Holleman, *70*, **32:** 134; 13. (172) Holleman, *70*, **33:** 183; 14. (173) Holleman, Vermeulen et Mooy, *70*, **33:** 1; 14. (174) Holleman, *70*, **34:** 204; 15. (175) Holleman, *64V*, **17:** 569; 08. (176) Holleman et Antusch, *70*, **13:** 277; 94. (177) Holleman et van der Arends, *70*, **28:** 408; 09. (178) Holleman et de Bruijn, *70*, **19:** 79; 00. (179) Holleman und Caland, *25*, **44:** 2504; 11.

(180) Holleman, Hartogs und van der Linden, *25*, **44:** 704; 11. (181) Holleman de van der Linden, *70*, **30:** 304; 11. (182) Holleman de Pollak, *70*, **29:** 416; 10. (183) Holleman de Rinkes, *70*, **30:** 48; 11. (184) Holleman de Sluiter, *70*, **25:** 208; 06. (185) Holleman, Vermeulen de Mooy, *70*, **33:** 1; 14. (186) Hollmann, *7*, **43:** 129; 03. (187) Holm, Diss., Amsterdam, 1921. (188) Hope and Riley, *4*, **123:** 2470; 23. (188.5) Hope and Riley, *4*, **121:** 2510; 22. (189) Isaac, *5*, **84:** 344; 10.

(190) Isaac, *5*, **88:** 205; 13. (191) van Iterson-Rotgans, *176*, **10:** 920; 13. (192) van Iterson-Rotgans, *7*, **87:** 305; 14. (193) Jaeger, *94*, **38:** 553; 04. (194) Jaeger, *94*, **40:** 113; 05. (195) Jaeger, *94*, **42:** 236; 06. (196) Jaeger, *64P*, **7:** 658; 05. (197) Jaeger *64P*, **8:** 614; 06. (198) Jaeger, *64P*, **10:** 436; 08. (199) Jaeger, *70*, **26:** 311; 07.

(200) Jaeger, Diss., Leiden, 1903. (201) Jaeger en van Kregten, *64P*, **14:** 729; 12. (202) Jaeger en van Kregten, *64V*, **20:** 700; 12. (203) James, Jones and Lewis, *4*, **117:** 1273; 20. (204) Jouniaux, *27*, **11:** 129; 12. (205, 206) Jouniaux, *27*, **11:** 546; 12. (207) Kachler, *27*, **13:** 460; 70. (207.5) Kanolt, U.S. Bur. Stands., *0*. (208) Kendall, *1*, **36:** 1222; 14. (209) Kendall, *1*, **36:** 1722; 14.

(210) Kendall, *1*, **38:** 1309; 16. (211) Kendall and Adler, *1*, **43:** 1470; 21. (212) Kendall and Booge, *1*, **38:** 1712; 16. (213) Kendall and Gibbons, *1*, **37:** 149; 15. (214) Kettner, Diss., Amsterdam, 1919. (215) King and Orton, *4*, **99:** 1377; 11. (216) Klobbie, *7*, **14:** 615; 97. (217) de Koch, *7*, **48:** 129; 04. (218) Koopal, *70*, **34:** 115; 15. (219) Kremann, *75*, **113, II b:** 809; 04.

(220) Kremann, *75*, **113, II b:** 905; 04. (221) Kremann, *75*, **113, II b:** 1085; 04. (222) Kremann, *75*, **113, II b:** 864; 04. (223) Kremann, *75*, **114, II b:** 1201; 05. (224) Kremann, *75*, **115, II b:** 427; 06. (225) Kremann, *75*, **115, II b:** 1087; 06. (226) Kremann, *75*, **116, II b:** 1031; 07. (227) Kremann, *323*, **58:** 663; 08. (228) Kremann, *75*, **117, II b:** 569; 08. (229) Kremann, *75*, **119, II b:** 657; 10.

(230) Kremann, *75*, **120, II b:** 329; 11. (231) Kremann und Auer, *57*, **39:** 441; 18. (232) Kremann und Csanyi, *57*, **37:** 755; 16. (233) Kremann und Dietrich, *57*, **44:** 151, 23. (234) Kremann und Dietrich, *57*, **44:** 175; 23. (234.1) Kremann und Drazil, *57*, **45:** 345; 24. (235) Kremann und Fritsch, *57*, **41:** 631; 20. (236) Kremann Geba und Moss, *75*, **119, II b:** 669; 10. (237) Kremann und Grasser, *57*, **37:** 723; 16. (238) Kremann und Haas, *57*, **40:** 155; 19. (239) Kremann und Haas, *57*, **40:** 189; 19.

(240) Kremann, Hemmelmayr und Riemer, *57*, **43:** 164; 22. (241) Kremann und Hofmeier, *75*, **119, IIb:** 121; 10. (242) Kremann und Hohl, *57*, **41:** 613; 20. (243) Kremann, Hohl und Müller, *57*, **42:** 199; 21. (244) Kremann, Hönigstreg und Mauermann, *57*, **44:** 65; 23. (245) Kremann und Janetsky, *57*, **33:** 1055; 12. (246) Kremann und Janetsky, *57*, **44:** 49; 23. (246.5) Kremann und Klein, *57*, **34:** 1291; 13. (246.7) Kremann und Kropsch, *57*, **35:** 563, 823, 841; 14. (247) Kremann, Lupfer und Zodowsky, *57*, **41:** 499; 20. (248) Kremann und Marktl, *57*, **41:** 1; 20. (249) Kremann und Marktl, *57*, **41:** 43; 20.

(250) Kremann und Mauermann, *57*, **43:** 315; 22. (251) Kremann, Mauermann, Müller und Rösler, *57*, **43:** 321; 22. (252) Kremann und Müller, *57*, **42:** 181; 21. (253) Kremann und Odelga, *57*, **42:** 147; 21. (254) Kremann, Odelga und Zadowsky, *57*, **42:** 117; 21. (255) Kremann, Mauermann und Oswald, *57*, **43:** 335; 22. (256) Kremann und Petrischek, *57*, **38:** 385; 17. (257) Kremann und Petrischek, *57*, **38:** 405; 17. (258) Kremann und Pogantsch, *57*, **44:** 163; 23. (259) Kremann und Rodenis, *57*, **27:** 125; 06.

(260) Kremann und Schadinger, *57*, **39:** 833; 18. (261) Kremann und Schadinger, *57*, **40:** 35; 19. (261.5) Kremann und Schoulz, *57*, **33:** 1063; 12. (262) Kremann und Slovak, *57*, **41:** 5; 20. (263) Kremann und Slovak, *57*, **41:** 23; 20. (264) Kremann und Strohschneider, *57*, **39:** 505; 18. (265) Kremann und Strzelba, *57*, **42:** 167; 21. (266) Kremann, Sutter, Sitte, Strzelba und Dobotsky, *57*, **43:** 269; 22. (267) Kremann und Wenzing, *57*, **38:** 479; 17. (268) Kremann, Wischo und Paul, *57*, **36:** 911; 15. (269) Kremann und Wlk, *57*, **40:** 57; 19.

(270) Kremann und Wlk, *57*, **40:** 205; 19. (271) Kremann und Wlk, *57*, **40:** 237; 19. (272) Kremann und Zadowsky, *57*, **41:** 543; 20. (273) Kremann und Zechner, *57*, **39:** 777; 18. (274) Kremann und Zechner, *57*, **39:** 807; 18. (274.1) Kremann, Zechner und Drazil, *57*, **45:** 355; 24. (274.2) Kremann, Zechner und Weber, *57*, **45:** 305; 24. (275) Jaeger en van Kregten, *64V*, **20:** 700; 12. (276) Kroeber, *7*, **93:** 641; 19. (277) Kruyt, *7*, **79:** 657; 12. (278) Kurilov, *7*, **23:** 547; 97. (279) Kurilov, *7*, **24:** 441; 97.

(280) Курнаков и Ефремов, *53*, **44:** 1992; 12. (281) Курнаков и Ефремов, *53*, **45:** 1295, 1992; 13. (282) Курнаков и Ефремов, *169*, **18:** 105; 12. (283) Курнаков, Кротков и Оксман, *53*, **47:** 558; 15. (284) Курнаков и Кивят, *169*, **20:** 664; 13. *10*, **4:** 214; 21. (285) Курнаков и Кивят, *53*, **46:** 1372; 14. *7*, **88:** 401; 14. (286) Курнаков и Соловьев, *53*, **48:** 1338; 16. (287) Küster, *7*, **5:** 601; 90. (288) Küster, *7*, **8:** 577; 91. (289) Küster und Würfel, *7*, **50:** 65; 04.

(290) Ladenburg und Sobecki, *25*, **43**: 2374; 10. (291) Lafortune, *28*, **32**: 314; 23. (292) Lang, Diss., Zürich, 75; 12. (293) van der Laar, *70*, **26**: 1; 07. (294) Lautz, *7*, **84**: 611; 13. (295) Laws and Sidgwick, *4*, **99**: 2085; 11. (296) Lehmann, *136*, **38**: 388; 14. (297) Lehmann, *136*, **38**: 402; 14. (298) Lehmstedt, *245*, **13**: 118; 18. (299) Leopold, *7*, **66**: 359; 09.

(300) Lewis and Brighton, *1*, **40**: 482; 18. (301) Lidbury, *7*, **39**: 453; 02. (302) van der Linden, *25*, **45**: 231; 12. (303) van der Linden, *64V*, **20**: 218; 11. (304) Hartogs en van der Linden, *64V*, **19**: 1070; 11. (305) Linebarger, *1*, **15**: 45; 93. (306) Lloyd, *50*, **22**: 300; 18. (307) Maarse, Diss., Amsterdam, 1913. (308) Maarse, *70*, **33**: 207; 14. (309) Macleod, Pfund and Kilpatrick, *1*, **44**: 2260; 22.

(310) Cohen und Moesveld, *7*, **93**: 385; 19. (311) Mameli, *172*, **10**: 157; 09. (312) Mameli e Cocconi, *36*, **52 II**: 113; 22. (313) Mameli e Cocconi, *36*, **53**: 149, 23. (314) Mameli e Mannessier, Boll. della soc. medico-chirugica, Pavia, **1912**: 17. (315) Mameli e Mannessier, *36*, **43 II**: 586; 13. (316) Marden and Dover, *1*, **39**: 1; 17. (317) Mascarelli, *22*, **17 I**: 29; 08. (318) Mascarelli, *36*, **39 I**: 251; 09. (319) Mascarelli ed Ascoli, *36*, **37 I**: 125; 07.

(320) Mascarelli e Babini, *36*, **41 I**: 89; 11. (321) Mascarelli e Constantino, *36*, **40 I**: 31; 10. (322) Mascarelli e Musatty, *36*, **41 I**: 103; 11. (323) Mascarelli e Pestalozza, *22*, **16 II**: 567; 07. (324) Mascarelli e Pestalozza, *22*, **17 I**: 601; 08. (325) Mascarelli e Pestalozza, *36*, **38 I**: 38; 08. (326) Mascarelli e Pestalozza, *36*, **39 I**: 218; 09. (327) Mascarelli e Sanna, *36*, **45 II**: 329; 15. (328) Mascarelli e Sanna, *22*, **24 II**: 91; 15. (329) Meldrum, *135*, **108**: 199; 13.

(330) Меньшуткин, *53*, **45**: 1701; 13. (331) Меньшуткин, *169*, **16**: 78; 12. (332) Meyer und Beer, *57*, **34**: 1195; 13. (333) Meyer, Brod und Soyka, *57*, **34**: 1113; 13. (334) Meyer, R. und Meyer, W., *25*, **52**: 1249; 19. (335) Miers and Isaac, *5*, **79**: 322; 07. (336) Miers and Isaac, *62*, **209 A**: 337; 08. (337) Miers and Isaac, *4*, **93**: 927; 08. (338) Mills, Parker and Prowse, *4*, **105**: 1537; 14. (339) Miolatti, *7*, **9**: 649; 92.

(340) Mlodziejowski, *96*, **20**: 317; 23. (341) Monroe, *45*, **11**: 1116; 19. (341.5) Cohen und Moesveld, *7*, **93**: 385; 19. (342) Morrell and Hanson, *4*, **85**: 1520; 04. (343) Morgan and Challenor, *4*, **119**: 1537; 21. (344) Mortimer, *1*, **45**: 633; 23. (345) Mortimer, *0*. (346) Muchin, *9*, **18**: 757; 12. (347) McKie, *4*, **113**: 799; 18. (348) McKie, *4*, **119**: 777; 21. (349) Nagornov, *7*, **75**: 578; 11.

(350) Narbutt, *7*, **53**: 697; 05. (351) Nichols, *1*, **40**: 400; 18. (351.5) Nichols, *50*, **28**: 769; 24. (352) Noelting, *6*, **19**: 476; 10. (353) O'Connor, *4*, **119**: 400; 21. (353.1) O'Connor, *4*, **125**: 1422; 24. (354) Olivari, *73*, **3**: 90; 11. (354.5) Orton and Owen, *4*, **125**: 766; 24. (355) Owen, *4*, **123**: 3392; 23. (356) Padoa, *22*, **13 I**: 723; 04. (357) Padoa, *22*, **13 II**: 31; 04. (358) Padoa e Rotondi, *22*, **21 II**: 626; 12. (359) Page and Heasman, *4*, **123**: 3247; 23.

(360) Palazzo e Batelli, *23*, **19**: 514; 83. (361) Partington, *4*, **99**: 313; 11. (362) Pascal, *34*, **154**: 883; 12. (363) Pascal, *34*, **177**: 587; 23. (364) Pascal, *27*, **13**: 744; 13. (365) Pascal, *27*, **11**: 1030; 12. (366) Pascal, *27*, **11**: 321; 12. (367) Pascal, *27*, **11**: 595; 12. (368) Pascal, *27*, **15**: 451; 14. (369) Pascal, *27*, **24**: 388; 20.

(370) Pascal, *27*, **29**: 644; 21. (371) Pascal, *27*, **33**: 170; 23. (372) Pascal et Normand, *27*, **13**: 151; 13. (373) Pascal et Normand, *27*, **13**: 207; 13. (374) Pascal et Normand, *27*, **13**: 878; 13. (375) Paterno ed Ampola, *36*, **27 I**: 481; 97. (376) Paterno e Mieli, *36*, **37 II**: 330; 07. (377) Paterno e Montemartini, *36*, **24 II**: 208; 94. (378) Paterno e Salimei, *36*, **43 II**: 245; 13. (379) Pavlevski, *180*, **6**: 379; 93. (379.5) Pavlevski, *25*, **30**: 2805; 98.

(380) Petrie, *54*, **38**: 1327; 19. (381) Philip, *4*, **83**: 814; 03. (382) Philip, *4*, **103**: 284; 13. (383) Philip and Smith, *4*, **87**: 1735; 05. (384) Phillip, *1*, **46**: 686; 24. (385) Pickering, *4*, **63**: 998; 93. (386) Плотников, *53*, **47**: 1062; 15. (387) Плотников, *53*, **47**: 2060; 15. (388) Holleman et Polak, *70*, **29**: 416; 10. (389) Poma, *36*, **41 I**: 518; 11.

(390) Prins, *7*, **67**: 689; 09. (391) Pratolongo, *22*, **23 I**: 46; 14. (392) Pushin and Fioletova, *4*, **121**: 2322; 22. (393) Пушин и Гребенщиков, *53*, **45**: 741; 13. (394) Пушин и Гребенщиков, *183*, **8**: 165; 13. (395) Пушин и Мазарович, *183*, **10**: 205; 14. *10*, **4**: 214; 21. (396) Пушин и Мазарович, *53*, **46**: 1366; 14. (397) Reimer and Gatewood, *1*, **42**: 1475; 20. (398) McKie, *4*, **113**: 799; 18. (399) Rhodes and Hance, *50*, **25**: 491; 21.

(400) Robert, *27*, **25**: 463; 19. (401) Roloff, *7*, **17**: 325; 95. (402) von Romburgh, *64V*, **18**: 175; 09. (403, 404) Rothmund, *7*, **26**: 433; 98. (405) Rózsa, *9*, **17**: 934; 11. (406) Rudolfi, *7*, **66**: 705; 09. (407) Salkovski, *25*, **18**: 321; 85. (408) Sanderson and Jones, *54*, **39**: 8; 20. (409) Сапожников, Рдултовский и Гельвих, *53*, **35**: 1072; 03.

(410, 411) Saposchnikov, *7*, **49**: 688; 04. (412) Сапожников и Рдултовский, *53*, **35**: 1073; 03. (413) Scheuer, *7*, **72**: 513; 10. (414) Schmidlin und Lang, *25*, **43**: 2806; 10. (415) Schmidlin und Lang, *25*, **45**: 899; 12. (416) Schreinemakers, *7*, **25**: 543; 98. (417) Schreinemakers, *7*, **26**: 237; 98. (418) Schreinemakers, *7*, **29**: 577; 99. (419) Schroeder, *7*, **11**: 449; 93.

(420) Senden, *28*, **32**: 97; 23. (420.5) Laws and Sidgwick, *4*, **99**: 2085; 11. (421) Sidgwick, *4*, **107**: 672; 15. (422) Sidgwick and Allot, *4*, **123**: 2819; 23. (423) Sidgwick and Aldous, *4*, **119**: 1001; 21. (423.5) Sidgwick and Callow, *4*, **125**: 527; 24. (424) Sidgwick and Clayton, *4*, **121**: 2263; 22. (425) Sidgwick and Dash, *4*, **121**: 2586; 22. (426) Sidgwick and Ewbank, *4*, **119**: 979; 21. (426.1) Sidgwick and Neill, *4*, **123**: 2313; 23. (427) Sidgwick and Rubie, *4*, **119**: 1013; 21. (428) Sidgwick, Spurrell and Davies, *4*, **107**: 1202; 15. (429) Sidgwick and Turner, *4*, **121**: 2256; 22.

(430) Simpson and Jones, *54*, **38**: 325; 19. (431) Smith and Watts, *4*, **97**: 562; 10. (432) Smits, *64P*, **23**: 679; 21. (433) Smits en Berckmans, *64P*, **21**: 401; 18. (434) Smits en Berckmans, *64V*, **27**: 163; 13. (435) Smits and de Leeuw, *87*, **19**: 283; 10. (436) Speyers, *12*, **14**: 293; 02. (437) Stobbe, *25*, **44**: 1481; 11. (438) Sudborough and Beard, *4*, **97**: 773; 10. (439) Sudborough and Beard, *4*, **99**: 209; 11.

(440) Sudborough and Lakhumalani, *4*, **111**: 41; 17. (441) Tausz and Schnabel, *136*, **43**: 726; 19. (442) Taylor and Rinkenbach, *1*, **45**: 44; 23. (443) Taylor and Rinkenbach, *1*, **45**: 104; 23. (444) Taylor and Rinkenbach, *1*, **45**: 1213; 23. (444.1) Taylor and Rinkenbach, Bureau of Mines, Pittsburgh, Pa., *0*. (445) Taylor and Rinkenbach, *45*, **15**: 73; 23. (446) Taylor and Rinkenbach, *45*, **15**: 795; 23. (447) Taylor and Rinkenbach, *45*, **15**: 1070; 23. (447.1) Thiel und Schulte, *7*, **96**: 312; 20. (448) Chaumeil et Thomas, *34*, **176**: 1323; 23. (449) Roche et Thomas, *34*, **176**: 586; 23.

(450) Timmermans, *7*, **58**: 129; 07. (451) Timmermans, Diss., Bruxelles, 1911. (452) Тимофеев, Diss., Харьков, 1894. (453) Tinkler, *4*, **103**: 2171; 13. (454) Fischer und Gröppel, *93*, **30**: 76; 17. (455) Tsakalotos, *27*, **11**: 284; 12. (456) Tsakalotos, *27*, **13**: 281; 13. (457) Tsakalotos, *49*, **12**: 355; 15. (458) Tsakalotos et Guye, *42*, **8**: 340; 10. (459) Turner and English, *4*, **105**: 1786; 14.

(460) Tyrer, *4*, **97**: 1778; 10. (461) Valeton, *64V*, **18**: 755; 10. (462) Vanstone, *4*, **95**: 590; 09. (463) Vanstone, *4*, **103**: 1826; 13. (464) Vanstone, *133*, **1913**: 426. (465) Васильев, Diss., Казань, 1917. (466) Vermeulen, Diss., Amsterdam, 1914. (467) Vignon, *27*, **6**: 387, 656; 91. (468) Viala, *27*, **15**: 5; 14. (469) de Visser, *70*, **17**: 182; 98.

(470) Voano, *53*, **48**: 76; 16. (471) Wadsworth, *173*, **45**: 133; 20. (472) Waentig und Pescheck, *7*, **93**: 529; 19. (473) Wahl, *5*, **87**: 152; 12. (474) Wahl, Normand et Vermeylen, *34*, **174**: 946; 22. (475) Ward, *50*, **30**: 1316; 26. (476) Washburn and Read, *197*, **1**: 191; 15. (477) Weiss and Downs, *1*, **45**: 1003; 23. (478) Wheeler, *1*, **42**: 1842; 20. (479) Wibaut, *70*, **32**: 244; 13.

(480) Wibaut, *70*, **32**: 244; 13. (481) Wood and Scott, *4*, **97**: 1573; 10. (482) Wroczynski et Guye, *42*, **8**: 189; 10. (483) Yamanato, *44*, **25**: 123; 08. (484) Disselhamp, *7*, **123**: 99; 26.

КРИОСКОПИЧЕСКИЕ ДАННЫЕ ДЛЯ ОРГАНИЧЕСКИХ РАСТВОРИТЕЛЕЙ.

k_F ($=\Delta t/N$)—молярная депрессия для нормального изомера, выведенная по данным температуры замерзания разбавленного раствора в указанном растворителе. N—число молей растворенного вещества на 1000 *г* растворителя.

Скрытая теплота плавления растворителя в *г*-cal на *г* дана уравнением

$$l = \frac{1.99 T_F^2}{1000 k_F},$$

где T_F—температура затвердевания чистого растворителя по шкале абсолютной температуры.

ТАБЛИЦА 6. «ПОРЯДОК 6».

Формула и название растворителя	k_F	Лит.
CCl_4, Четыреххлористый углерод	29.80÷34.8	(14, 50)
CS_2, Сероуглерод	3.83	(14)
$CHBr_3$, Бромоформ	14.25÷14.435	(1, 102); ср. (100)
$CHCl_3$, Хлороформ	4.67÷4.90	(10, 14)
CH_2J_2, Иодистый метилен	14.40	(42)
(Стабильный)	14.40	(9)
(Метастабильный)	13.70	(9)
CH_2N_2, Цианамид	~3.0	(90)
CH_2O_2, Муравьиная кислота	2.770÷2.80	(92, 101, 106)
CH_3NO, Формамид	3.20÷3.85	(30, 105)
$C_2H_2Br_4$, Тетрабромацетилен	21.70	(57)
$C_2H_3Br_3O_2$, Бромальгидрат	11.04	(13)
$C_2H_3ClO_2$, Монохлоруксусная кислота	5.211	(59)
(Стабильная)	4.85	(95)
(Метастабильная)	4.88	(95)
α-Монохлоруксусная кислота	5.241	(60)
β-Монохлоруксусная кислота	5.167	(60)
C_2H_4BrCl, Бромхлорэтан	8.63	(50)
$C_2H_4Br_2$, Бромистый этилен ($t°_{пл.}$ 9.975)	12.50÷11.80	(19, 61, 73, 92)
$C_2H_4O_2$, Уксусная кислота	3.90	(15, 30, 61, 77, 92, 101)
C_2H_5NO, Ацетамид	3.63	(30)
$C_2H_5NO_2$, Метилкарбонат	4.49	(36)
C_3HCl_7, Гептахлорпропан (*асимм.*)	12.0	(16)
$C_3H_5N_3O_9$, Нитроглицерин	~7.5	(54)
C_3H_7NO, Ацетоксим	5.56	(36)
$C_3H_7NO_2$, Уретан	5.00÷5.14	(30, 36, 101)
$C_4H_4N_2$, Нитрил янтарной кислоты	18.26	(26)
$C_4H_4O_3$, Янтарныйангидрид	6.30	(46)
$C_4H_6O_2$, *α*-Кротоновая кислота	6.50	(46)
$C_4H_6O_4$, Диметилоксалат	5.00	(7)
$C_4H_7Cl_3O_2$, Хлораль-этаполят	8.06	(36)
$C_4H_9NO_2$, Метилуретан	4.85	(56)
$C_4H_{10}O$, *третич.*-Бутиловый алкоголь	12.80	(4)
$C_4H_{10}O$, Эфир	1.79	(14)
C_5H_5N, Пиридин	4.97	(14)
C_6Cl_6, Гексахлорбензол	20.75	(62)
$C_6H_3Br_3O$, 2, 4, 6-Трибромфенол	20.40	(28)
$C_6H_3Cl_3$, 1, 3, 5-Трихлорбензол	8.70	(28)
C_6H_4BrCl, *p*-Бромхлорбензол	9.20÷9.99	(6, 24, 48)
$C_6H_4BrNO_2$: *o*-Бромнитробензол	9.10	(52)
$C_6H_4BrNO_2$: *m*-Бромнитробензол	8.75	(52)
$C_6H_4BrNO_2$: *p*-Бромнитробензол	11.53	(52)
$C_6H_4Br_2$, *p*-Дибромбензол	11.57÷12.40	(6, 8, 24, 29)
$C_6H_4ClNO_2$: *o*-Хлорнитробензол	7.50	(52)
$C_6H_4ClNO_2$: *m*-Хлорнитробензол	6.07	(52)
$C_6H_4ClNO_2$: *p*-Хлорнитробензол	10.80÷10.90	(6, 30)
$C_6H_4Cl_2$, *p*-Дихлорбензол	7.22÷7.70	(6, 8, 24, 29, 48, 50)
$C_6H_4N_2O_4$, *m*-Динитробензол	10.60	(6)
C_6H_5BrO, *p*-Бромфенол	10.8	(36)
C_6H_5ClO: *o*-Хлорфенол	7.72	(52)
C_6H_5ClO: *m*-Хлорфенол	8.30	(52)
C_6H_5ClO: *p*-Хлорфенол	8.58	(52)
$C_6H_5NO_2$, Нитробензол ($t°_{пл.}$ 5.67)	6.89÷7.10	(6, 17, 29, 48, 50, 92, 93)
($t°_{пл.}$ 5.82)	8.10	(12)
$C_6H_5NO_3$: *o*-Нитрофенол	7.5	(97)
$C_6H_5NO_3$: *m*-Нитрофенол	7.80	(97)
$C_6H_5NO_3$: *p*-Нитрофенол	8.60	(97)
C_6H_6, Бензол	4.90÷5.23	(8, 31, 38, 46, 50, 51, 61, 66, 71, 79, 84, 85, 88, 92, 98, 99, 100, 104)
$C_6H_6Cl_6$, *a-trans*-Бензолгексахлорид	16.50	(62)
C_6H_6O, Фенол	7.20÷7.50	(30, 35, 36, 46, 101, 103)
$C_6H_6O_2$, *o*-Диоксибензол	7.13	(52)
$C_6H_6O_2$, Резорцин	6.50	(41)
C_6H_7N, Анилин	5.87	(2)
$C_6H_8N_2$, Фенилгидразин	5.859	(74)
$C_6H_{10}O_4$, Диметилсукцинат	5.55	(19, 28, 28)
C_6H_{12}, Циклогексан	20.00÷20.30	(50, 63, 65, 66)
$C_6H_{12}O$, Циклогексанол	38.28	(39); ср. (96.5)
$C_6H_{12}O_3$, Паральдегид	7.05	(58)
$C_7H_5NO_3$, *p*-Нитробензальдегид	~7.0	(2)
$C_7H_5N_3O_6$, 2, 4, 6-Тринитротолуол	11.50	(6)

Формула и название растворителя	k_F	Лит.
$C_7H_6N_2O_4$, 2, 4-Динитротолуол	8.90	(6)
$C_7H_6O_2$, Бензойная кислота	7.85÷8.788	(46, 72)
C_7H_7Br, *p*-Бромтолуол	8.20÷8.55	(8, 29, 48, 50, 82)
C_7H_7Cl, *p*-Хлортолуол	5.60	(8)
C_7H_7J, *p*-Иодтолуол	10.0÷11.30	(8, 29)
C_7H_7NO, Бензамид	9.65	(62)
$C_7H_7NO_2$ *o*-Нитротолуол (стабильн.)	7.18	(78)
$C_7H_7NO_2$ (метастабильн.)	5.08	(78)
$C_7H_7NO_2$ *m*-Нитротолуол	6.78÷6.84	(52, 96)
$C_7H_7NO_2$ *p*-Нитротолуол	7.80	(6, 8)
C_7H_8O *o*-Крезол	5.62	(34)
C_7H_8O *p*-Крезол	7.55	(36)
$C_7H_8O_2$, 2, 6-Диметилпирон	6.46	(89)
C_7H_9N, *p*-Толуидин	5.10÷5.37	(8, 28, 35, 36, 101)
$C_8H_6N_2$, Хиноксалин	8.90	(79)
$C_8H_7BrO_2$, Метил-*p*-бромбензоат	8.40	(29)
C_8H_8O, Ацетофенон	5.65	(46)
$C_8H_8O_2$, Фенилуксусная кислота	9.00	(25)
C_8H_9NO, Ацетанилид	6.932	(72)
C_8H_{10}, *p*-Ксилол	4.30	(8, 41, 66, 79, 87)
$C_8H_{10}O_2$, *o*-Диметоксибензол	6.38÷6.40	(19, 83)
$C_8H_{11}N$, Диметиланилин	5.80	(3)
$C_9H_8O_2$, Коричная кислота	~9.4÷10.00	(37, 72)
$C_9H_9NO_4$, Этил-*o*-нитробензоат	7.40	(22)
$C_9H_{10}N_2O_3$, *m*-Нитро-*p*-ацетотолуидин (стабильн.)	8.7	(95)
(метастабильн.)	9.905	(95)
$C_9H_{10}O_2$, Метил-*p*-толуат	6.20	(8)
$C_9H_{10}O_2$, Фенилпропионовая кислота	8.87÷8.95	(23, 36)
$C_{10}H_7Br$, *β*-Бромнафталин	12.40	(29)
$C_{10}H_7Cl$, *β*-Хлорнафталин	9.76	(29)
$C_{10}H_7J$, *β*-Иоднафталин	15.00	(29)
$C_{10}H_7NO_2$, *α*-Нитронафталин	9.10	(29)
$C_{10}H_8$, Нафталин	6.899÷7.10	(5, 6, 7, 34, 35, 47, 48, 50, 72, 79, 103)
$C_{10}H_8O$, *β*-Нафтол	11.25	(18)
$C_{10}H_9N$, *α*-Нафтиламин	7.80÷7.90	(28, 35)
$C_{10}H_{10}O_2$, Метилциннамат	7.10	(27)

Формула и название растворителя	k_F	Лит.
$C_{10}H_{10}O_3$, Этил-*o*-альдегидбензоат	6.05	(27)
$C_{10}H_{12}O$, *p*-Анетол	6.12÷6.22	(36, 46)
$C_{10}H_{14}O$, Тимол	8.30÷8.32	(36, 43)
$C_{10}H_{15}BrO$, *d*-Бромкамфора	11.87	(81)
$C_{10}H_{16}O$, Камфора	49.80	(55, 56)
$C_{10}H_{16}O$, Фенхон	6.81	(53)
$C_{10}H_{18}O$, Цинеол	6.70	(38)
$C_{10}H_{20}O$, Ментол	12.40	(43)
$C_{10}H_{20}O_2$, Каприновая кислота	4.73	(36)
$C_{12}H_9N$, Карбазол	12.30	(40)
$C_{12}H_{10}$, Дифенил	8.00÷8.35	(36, 46, 79)
$C_{12}H_{10}N_2$, Азобензол	8.25÷8.35	(32, 36)
$C_{12}H_{10}N_2O$, Азоксианизол	8.56	(27)
$C_{12}H_{10}O$, Дифениловый эфир	8.00	(33)
$C_{12}H_{11}N$, Дифениламин	8.40÷8.80	(25, 35, 101)
$C_{12}H_{14}O_4$, Изоапиол	8.00	(46)
$C_{12}H_{18}N_4O$, Гидрат фенилгидразина	4.415	(75)
$C_{12}H_{18}O_8$, Диэтилдиацетил-*d*-тартрат	13.32	(85, 86)
$C_{12}H_{22}$, Дициклогексил	14.52	(70)
$C_{12}H_{24}O_2$, Лауриновая кислота	4.40	(35)
$C_{13}H_{10}O$, Бензофенон	9.88	(36)
$C_{13}H_{10}O_2$, Фенилбензоат	8.00	(45)
$C_{13}H_{10}O_3$, Салол	12.30	(45)
$C_{13}H_{12}$, Дифенилметан	6.60÷6.72	(25, 36, 64)
$C_{13}H_{12}N_2$, Бензальдегидфенилгидразон	11.30	(80)
$C_{13}H_{13}N$, Бензиланилин	8.70	(43)
$C_{13}H_{17}NO$, Циклогексиламинобензоат	14.20	(62)
$C_{14}H_8O_2$, Антрахинон	14.80	(11)
$C_{14}H_{10}$, Антрацен	11.65	(40)
$C_{14}H_{10}$, Фенантрен	12.00	(44, 46, 79)
$C_{14}H_{10}O_2$, Бензил	10.50	(6, 64)
$C_{14}H_{12}$, Стильбен	8.38	(24)
$C_{14}H_{14}$, Дибензил	7.20÷7.23	(43, 61)
$C_{14}H_{14}N_2O_3$, *p*, *p'*-Азоксианизол	7.64	(7)
$C_{16}H_{32}O_2$, Пальмитиновая кислота	4.40	(35)
$C_{16}H_{34}O$, Цетиловый алкоголь	6.15	(36)
$C_{18}H_{34}O_2$, Элаидиновая кислота	3.90	(22)
$C_{18}H_{36}O_2$, Стеариновая кислота	4.40÷4.50	(36, 46)
$C_{19}H_{16}$, Трифенилметан	12.45	(43)
$C_{22}H_{42}O_2$, Брассидиновая кислота	4.16	(68)
$C_{22}H_{42}O_2$, Эруковая кислота	5.23	(68)
$C_{22}H_{42}O_2$, Изоэруковая кислота	5.25	(68)
$C_{22}H_{44}O_2$, Бегеновая кислота	4.44	(67.5)
$C_{57}H_{110}O_6$, Стеарин	5.15	(36)

Литература.

(Ключ к периодическим изданиям—в конце тома.)

(1) Ampola e Manuelli, *36*, 25 II: 91; 95. (2) Ampola e Rimatori, *36*, 27 I: 35; 97. (3) Ampola e Rimatori, *36*, 27 I: 51; 97. (4) Atkins, *4*, 99: 10; 11. (5) Auwers, *7*, 18: 595; 95. (6) Auwers, *7*, 30: 300; 99. (7) Auwers, *7*, 32: 39; 00. (8) Auwers, *7*, 42: 513; 02. (9) Beckmann, *7*, 46: 853; 03.

(10) Beckmann und Faust, *7*, 89: 247; 14. (11) Beckmann und Hanslian, *93*, 80: 221; 13. (12) Beckmann und Lockeman, *7*, 60: 385; 07. (13) Beckmann und Maxim, *25*, 47: 2875; 14. (14) Beckmann und Waentig, *93*, 67: 17; 10. (15) Berlandi, *27*, 33: 466; 23. (16) Boeseken et Benedictus, *70*, 37: 121; 18. (17) Boeseken et van der Eerden, *70*, 33: 300; 14. (18) Bruni, *36*, 28 II: 322; 98. (19) Bruni and Amadori, *83*, 5: 290; 10.

(20) Bruni ed Amadori, *36*, 42 I: 121; 12. (21) Bruni e Callegari, *22*, 13 I: 481; 04. (22) Bruni e Callegari, *22*, 13 I: 567; 04. (23) Bruni e Gorni, *36*, 30 I: 55; 00. (24) Bruni e Gorni, *36*, 30 II: 127; 00. (25) Bruni e Gorni, *36*, 31 I: 48; 01. (26) Bruni und Manuelli, *9*, 11: 860; 05. (27) Bruni e Mascarelli, *36*, 33 I: 89; 03. (28) Bruni e Padoa, *36*, 33 I: 78; 03. (29) Bruni e Padoa, *36*, 34 I: 133; 04.

(30) Bruni e Trovanelli, *36*, 34 II: 349; 04. (31) Challenger and Goddard, *4*, 117: 762; 20. (32) Ciusa, *36*, 51 I: 49; 21. (33) Durand et Rouge, *27*, 37: 697; 25. (34) Eykman, *7*, 3: 113; 89. (35) Eykman, *7*, 3: 203; 89. (36) Eykman, *7*, 4: 497; 89. (37) Falciola, *36*, 52 I: 175; 22. (38) Fawsitt, *4*, 115: 790; 19. (39) de Forcrand, *34*, 154: 1767; 12.

(40) Garelli, *36*, 24 II: 263; 94. (41) Garelli, *36*, 25 II: 173; 95. (42) Garelli e Bassani, *36*, 31 I: 407; 01. (43) Garelli e Calsolari, *36*, 29 II: 258; 99. (44) Garelli e Ferratini, *36*, 23 I: 442; 93. (45) Garelli e Gorni, *36*, 34 II: 101; 04. (46) Garelli e Montanari, *36*, 24 II: 229; 94. (47) Gomberg and Schoepfle, *1*, 39: 1652; 17. (48) Gomberg and Schoepfle, *1*, 41: 1655; 19.

(50) Gomberg and Sullivan, *1*, 44: 1810; 22. (51) Guinchant, *6*, 10: 30; 18. (52) Jona, *36*, 39 II: 289; 09. (53) Jona, *36*, 47 II: 87; 17. (54) Jones, *4*, 115: 76; 19. (55) Jouniaux, *34*, 154: 1592; 12. (56) Jouniaux, *27*, 11: 722, 993; 12. (57) Lespieau, *34*, 169: 31; 19. (58) Louguinine et Dupont, *27*, 11: 904; 12. (59) Mameli, *36*, 39 II: 579; 09.

(60) Mameli e Mannesier, *36*, 42 II: 566; 12. (61) Mascarelli, *36*, 47 I: 160; 17. (62) Mascarelli e Babini, *36*, 41 I: 89; 11. (63) Mascarelli et Benatti, *36*, 37 II: 527; 07. (64) Mascarelli e Musatti, *22*, 19 I: 213; 10. (65) Mascarelli e Musatti, *36*, 41 I: 73; 11. (66) Mascarelli e Musatti, *36*, 41 I: 82; 11. (67) Mascarelli e Musatti, *36*, 41 I: 103; 11. (67.5) Mascarelli e Toschi, *36*, 45 I: 313; 15. (68) Mascarelli e Sanna, *36*, 45 II: 208; 15. (69) Mascarelli e Sanna, *36*, 45 II: 335; 15.

(70) Mascarelli e Vecchiotti, *36*, 42 I: 106; 12. (71) Mathews, *1*, 33: 1291; 11. (72) Mathews, *1*, 39: 1125; 17. (73) Moles, *7*, 80: 531; 12. (74) Oddo, *36*, 43 II: 263; 13. (75) Oddo, *36*, 43 II: 274; 13. (76) Oddo, *36*, 45 I: 283; 15. (77) Oliveri-Mandala, *36*, 50 I: 256; 20. (78) Ostromuislenskii, *7*, 57: 341; 06. (79) Padoa, *36*, 34 I: 146; 04.

(80) Padoa, *36*, 41 I: 203; 11. (81) Padoa e Rotondi, *22*, 21 II: 626; 12. (82) Paterno, *36*, 26 II: 1; 96. (83) Paterno, *36*, 26 II: 9; 96. (84) Paterno, *36*, 19: 640; 89. (85) Paterno e Manuelli, *22*, 6 I: 401; 97. (86) Paterno e Manuelli, *36*, 49 II: 365; 19. (87) Paterno e Montemartini, *36*, 24 II: 197; 94. (88) Peddle and Turner, *4*, 99: 685; 11. (89) Poma, *36*, 41 II: 518; 11.

(90) Pratolongo, *22*, 22 II: 716; 13. (91) Пушин и Глаголева, *53*, 47: 100; 15. (92) Raoult, *6*, 2: 66; 84. (93) Roberts and Bury, *4*, 123: 2037; 23. (94) Саханов, *53*, 48: 361; 16. *10*, 4: 713; 22. (95) Schenck, *7*, 33: 445; 00. (96) Scheuer, *7*, 72: 513; 10. (96.5) Schreiner und Frivold, *7*, 124: 1; 26. (97) Sidgwick, Spurrel and Davies, *4*, 107: 1202; 15. (98) Swartz, *27*, 25: 145; 19. (99) Turner, *4*, 99: 880; 11.

(100) Turner and English, *4*, 105: 1786; 14. (101) Turner and Pollard, *4*, 105: 1751; 14. (102) Walden, *93*, 68: 307; 10. (103) Weitz, Roth und Nelken, *13*, 425: 161; 21. (104) Willcox and Brunel, *1*, 38: 2533; 16. (105) Winther, *7*, 60: 563; 07. (106) Zanninovich-Tessarin, *36*, 26 I: 311; 96.

ТОЧКИ ЗАТВЕРДЕВАНИЯ — РАСТВОРИМОСТЬ: НЕ-ВОДНЫЕ СИСТЕМЫ, СОДЕРЖАЩИЕ КАК ОРГАНИЧЕСКИЕ, ТАК И НЕОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ.

Robert Kremann.

СОДЕРЖАНИЕ.

Этот отдел содержит все не-водные двухкомпонентные системы, составленные 1) из химического соединения, «формула-ключ» которого не начинается с числа 16 (компонент А), и 2) из химического соединения, «формула-ключ» которого начинается с числа 16 (компонент В). Сюда же отнесены и все не-водные трехкомпонентные системы, которые обязательно содержат одно, но только одно, химическое соединение, «формула-ключ» которого начинается с числа 16.

Порядок расположения.

Каждую систему нужно искать сначала в I части, и если она там не находится, то обращаться ко II части. Криоскопические данные помещены в IV части.

Часть I (стр. 312).

Часть I содержит такие двухкомпонентные системы, для которых в литературе имеются данные в широких пределах температуры и состава. Эти системы расположены по их компоненту А в «нормальном порядке» (см. «Справочник» т. V, стр. 124). Под каждым компонентом А следуют компоненты В с повышающимся числом углеродных атомов («порядок С»).

Часть II (стр. 335).

Данные, приведенные в этой части, по характеру своему в большинстве случаев оказываются неполными и содержат значения для растворимости лишь при одной или немногих температурах. Системы расположены в порядке повышающегося числа углеродных атомов в растворителе. Растворенные вещества расположены для каждого растворителя в «нормальном порядке».

Часть III (стр. 341).

Трехкомпонентные системы. «Нормальный порядок».

Часть IV (стр. 344).

Криоскопические данные.

ЧАСТЬ I.

ДВУХКОМПОНЕНТНЫЕ СИСТЕМЫ.

(О сокращениях см. стр. 92.)

H_2O_2

$B=C_{12}H_{22}O_{11}$
Сахароза (68)

$t°$	$\%m$ B
B	
− 1.70	0.0
− 1.97	0.40
− 2.60	1.24
− 3.47	2.23
− 4.72	3.23
− 5.70	4.26
− 7.57	5.46
− 10.30	6.94
− 14.32	9.04

HCl

$B=CH_3Cl$ (6)

$t°$	$\%m$ B
B	
− 93.0	100.0
− 98.7	90.5
−100.2	79.5
−109.4	71.8
−114.6	65.9
−121.4	60.1
−123.3	56.2
−131.7	48.9
−136.4	43.9
−148.9	36.8
A+B	
−161E	27.3
A	
−130.4	14.5
−111.0	0.0

$B=CH_4O$

Метиловый алкоголь (9, 10)
См. фиг. 1, стр. 342

$B=C_2H_6$

Этан (7)
См. фиг. 2, стр. 342

$B=C_2H_6O$

Метиловый эфир (4, 5, 69)
См. фиг. 3, стр. 342

$B=C_3H_6O_2$

Пропионовая кислота (7, 9)
См. фиг. 4, стр. 342

$B=C_4H_{10}O$

Этиловый эфир (70)

$t°$	$\%m$ A
A	
−112.0	100.0
−114.0	99.3
−116.5	98.0
A_5B	
−108.0	88.9
− 93.0	86.0
− 90.0	83.9
− 89.0	83.5
− 90.0	82.4
− 92.0	81.8
− 96.0	80.0
A_5B+A_2B	
−100.0E	78.7
A_2B	
− 98.5	78.0
− 93.0	76.7
− 92.0	75.5
− 90.0	73.4
− 88.0	70.4
− 88.0	67.2
− 89.0	66.6
− 95.0	64.3
−100.0	63.6
AB	
−104.0	60.4
−100.0	59.8
− 96.0	55.5
− 95.0	53.9
− 94.0	51.3
− 93.0	50.0
− 93.5	49.2
− 97.0	46.8
−100.0	44.4
−105.0	41.5

$B=C_6H_7N$

Анилин (63)

$t°$	$\%m$ B
При 1 *atm*	
B	
− 6.8	100.0
AB	
− 7.3	98.0
+ 24.2	95.3
49.9	90.9
99.8	83.3
124.4	76.8
141.5	71.4
154.0	66.7
158.0	65.0
164.6	62.5
174.4	58.8
186.2	55.5
192.2	53.0
197.5	51.0
198.6	50.8
199.2	50.0

При давлении паров самой смеси.

AB	
199.0	49.8
198.7	49.7
+ 11	19.6
− 28	12.0
− 62	5.3
A	
−112.5	0

$t°$	$\%m$ B
Две жидкие фазы Пределы концентрации и температуры	
20.0	1.1
13.8	1.9
10.5	5.3
23.0	10.6

HBr

$B=CH_3Cl$ (69)

$t°$	$\%m$ A
A	
− 86.0	100.0
− 95.0	91.0
−101.0	83.6
−106.0	75.0
A+B	
~ −115E	
B	
−105.0	49.8
−101.5	47.0
− 97.5	42.2
− 92.0	35.0
− 87.0	28.4
− 78.0	18.4
− 71.0	10.9
− 69.5	9.9
− 67.0	5.5
− 62.5	0.0

$B=CH_4O$

Метиловый алкоголь (69)

$t°$	$\%m$ A
A	
− 86.0	100.0
− 87.5	96.0
− 94.0	89.0
− 97.0	86.7
AB	
− 85.0	76.6
− 72.4	74.2
− 58.0	70.8
− 13.5	54.2
− 12.0	50.0
− 12.8	49.6
− 33.9	42.3
− 44.4	40.8
− 54.5	34.5
− 64.0	31.4

$B=C_2H_2$ (71)

$t°$	$\%m$ B
B	
− 81.8	0.0
− 82.5	2.4
− 85.7	4.5
− 88.2	5.5
− 93.2	9.2
− 97.3	11.3
−101.3	14.3
−103.7	15.4
−109.6	19.4
−113.1	23.2
−115.2	24.3
−117.6	26.7
−125.2	34.1

$t°$	$\%m$ A
A	
−126.0	38.0
−120.2	42.2
−115.0	48.2
− 86.0	100.0

$B=C_2H_6O$

Этиловый алкоголь (69)

$t°$	$\%m$ A
A	
− 86.0	100.0
− 88.0	96.3
− 91.5	92.2
− 95.5	88.8
− 97.0	87.3
A+AB	
−104E	85.4
AB	
− 83.5	68.0
− 62.5	66.6
− 56.5	65.3
− 50.1	63.5
− 45.2	61.6
− 40.5	59.8
− 34.8	57.5
− 33.3	55.6
− 31.4	54.2
− 30.3	52.7
− 29.6	50.9
− 28.5	50.3
− 29.5	48.5
− 30.0	46.0
− 37.5	41.3
− 40.0	41.0
− 45.0	39.9
− 54.0	38.0
− 68.1	35.5
− 73.4	35.2

$B=C_2H_6O$

Метиловый эфир (69)

$t°$	$\%m$ A
A	
− 86.0	100.0
− 86.8	97.6
− 88.0	94.8
− 90.2	89.7
− 93.3	78.3
− 95.2	76.1
A+AB	
−100E	
AB	
− 74.3	65.5
− 64.7	64.8
− 42.0	61.6
− 30.4	60.8
− 26.3	59.7
− 21.1	57.0
− 14.4	52.3
− 12.3	50.0
− 13.0	48.5
− 13.5	46.7
− 14.3	43.8
− 14.9	42.2
− 16.6	38.9
− 18.4	36.6
− 18.7	35.7
− 19.7	34.8
− 26.3	23.8

$t°$	$\%m$ A
− 32.5	14.6
− 35.5	11.8
− 37.2	10.5
− 46.3	8.15
− 48.2	7.65
− 61.0	4.72
− 66.2	4.05
− 75.0	3.32
− 77.3	2 91
− 99.8	1.73
B	
−138.0	0.0

$B=C_3H_4$

Аллилен (72)

$t°$	$\%m$ A
B	
−105.0	0.0
−112.3	17.9
−121.5	29.0
−129.5	37.1
AB	
−129.1	40.2
−127.2	43.5
−126.5	47.4
−126.1	49.3
−127.6	54.2
−128.8	58.4
−134.0	68.6
−137.5	73.7
A	
−120.5	82.2
−101.6	91.2
− 86.0	100.0

$B=C_3H_6O$

Ацетон (69)

$t°$	$\%m$ A
A	
− 86.0	100.0
− 86.8	98.2
− 90.5	93.2
− 94.0	88.5
AB	
− 30.6	66.0
− 19.3	64.6
− 11.7	62.6
− 6.0	59.0
− 3.2	56.7
− 3.0	52.2
− 4.1	48.1
− 5.8	39.0
− 14.0	35.7
− 14.0	32.6
− 16.0	30.7
− 24.2	28.0
− 31.4	24.7
− 36.0	23.2
− 41.2	21.8
− 50.5	19.4
− 57.0	17.5
− 61.0	16.3

$B=C_4H_8O_2$

Этилацетат (69)

$t°$	$\%m$ A
A	
−86.0	100.0
−89.0	96.2
−92.0	94.5
−97.0	92.5

$t°$	%m A
A_4B	
−85.2	84.9
−71.3	83.8
−69.2	83.6
−69.2	82.7
−67.1	82.1
−63.0	81.0
−61.0	80.4
−60.0	80.0
−65.5	79.2
$A_4B+A_5B_2$	
−68.1E	78.4
A_5B_2	
−63.0	77.4
−59.0	75.8
−54.0	74.3
−54.0	74.0
−52.5	72.9
−52.0	71.4
−52.5	70.1
−52.5	70.0
−53.0	69.8
−57.0	68.0
A_5B_2+AB	
−59.0E	65.8
AB	
−56.0	65.0
−51.0	62.6
−45.0	60.8
−41.0	58.2
−39.0	57.2
−37.0	55.1
−36.1	53.2
−36.0	50.0
−36.3	48.0
−37.0	45.4
−38.0	42.2
−41.0	37.8
−44.0	32.2
−46.0	29.8
−49.0	26.8
−51.0	22.1
−54.5	16.7
−58.0	12.0
−69.1	5.8
B	
−83.0	0.0

$B=C_4H_{10}O$
Этиловый эфир (75)

$t°$	%m A
B	
−118	0.0
B+AB	
−115E	
AB	
− 98	1.47
− 92	2.00
− 79	2.75
− 69	7.56
− 65	9.04
− 61	10.6
− 58.5	12.75
− 54	15.10
− 50.5	18.06
− 46	21.85
− 44	28.05
− 43	39.4
− 40	50.0

$t°$	%m A
A_2B	
− 46	66.7
− 64	74.2
− 78	78.4
− 94	82.3
−100	84.7
A	
− 98	93.5
− 95	95.1
− 91	97.9
− 86	100.0

$B=C_6H_6$ (71)

B	
5.4	0
+ 1.3	5.7
− 3.5	12.5
− 4.0	13.5
− 12.5	26.3
− 20.5	32.7
− 26.5	37.4
− 31.0	41.1
− 39.0	45.6
− 40.0	47.2
− 42.0	50.1
− 47.0	56.2
− 56.5	64.3
− 65.0	72.8
− 70.5	77.2
− 79.5	85.2
− 87.5	88.7
A+B	
− 95.0E	92.7
A	
− 90.0	96.0
− 86.0	100.0

$B=C_7H_8$
Толуол (69)

A	
− 86.0	100.0
− 96.0	97.0
−100.0	94.3
−107.5	91.6
−116.0	88.8
−122.0	86.4
−128	83.0
$A+AB_2$	
−130E	81.4
AB_2	
−128	77.0
−124	74.7
−115	73.8
−112.5	72.0
−107.5	62.8
−103.5	59.9
− 98.0	54.7
− 94.0	50.6
− 92.0	48.1
− 90.5	44.0
− 88.5	39.9
− 87.0	37.2
− 87.0	32.5
− 88.5	29.1
− 89.5	24.9
− 94.0	21.1
− 95.0	18.1

$t°$	%m A
AB_2+B	
−100.0E	13.7
B	
− 98.0	5.5
− 94.0	0.0

$B=C_7H_{14}$
Метилциклогексан (67)

$t°$	%m B
A	
− 86.0	0.0
− 87.9	2.0
− 89.9	4.0
− 91.4	6.0
− 92.5	7.9
− 93.9	10.1
− 96.3	15.6
− 97.8	19.6
−100.4	25.2
−101.9	28.8
−103.4	32.6
−105.3	37.5
−107.6	43.4
−110.0	49.9
−111.8	54.2
−113.8	59.7
vis.	60÷100
B	
−124.5	100.0

$B=C_8H_{10}$
Этилбензол (71)

$t°$	%m A
B	
− 92.4	0.00
− 97.7	11.5
−103.6	24.0
AB_2	
−104.0	31.9
−103.8	33.3
−104.0	34.4
−110.2	40.1
AB	
−118.5m	28.5
−115.2m	32.0
−112.6m	34.5
−109.2	42.7
−106.0	46.6
−105.5	50.0
−106.3	52.4
−108.8	59.1
−112.2	64.4
−116.7	71.4
−120.5	75.4
−125.2	79.9
A	
−125.0	83.8
−105.8	88.4
− 96.5	92.7
− 90.8	96.3
− 86.0	100.0

$t°$	%m B
$B=C_8H_{10}$	
o-Ксилол (67)	
A	
− 86.0	0.0
− 92.0	3.1
− 96.5	6.6
−111.0	12.1
A+B	
−116E	14.0
B	
−114.0	14.9
−107.0	19.0
− 96.5	25.3
− 91.0	28.1
− 89.1	30.8
− 85.7	34.7
− 83.6	38.0
− 76.2	42.7
− 74.5	46.0
− 68.5	49.3
− 65.5	52.3
− 64.5	55.3
− 61.5	58.3
− 57.5	62.2
− 56.0	65.2
− 52.5	69.5
− 48.5	73.8
− 47.5	79.0
− 45.5	83.7
− 44.0	87.3
− 42.0	91.8
− 40.0	95.8
− 38.5	100.0

$B=C_8H_{10}$
***m*-Ксилол (67)**

A	
− 86.0	0.0
AB	
−111.1	13.1
− 88.6	24.8
− 86.9	27.6
− 83.7	35.6
− 80.8	36.9
− 79.0	41.8
− 78.2	43.5
− 77.7	44.8
− 77.5	48.1
− 77.6	49.3
A	
− 75.5	51.8
− 73.5	53.1
− 68.8	58.0
− 63.2	66.7
− 58.4	75.5
− 54.9	86.9
− 54.0	100.0

$B=C_8H_{10}$
***p*-Ксилол (67)**

A	
− 86.0	0.0
− 93.5	4.5
− 97.1	7.0
−101.4	10.6
B	
− 76.8	20.3
− 62.1	25.5
− 48.1	31.1

$t°$	%m B
	34.8
− 21.0	43.5
− 26.0	48.2
− 20.8	52.0
− 15.9	56.9
− 10.8	69.5
− 1.5	82.0
+ 5.7	86.5
9.4	92.3
11.5	100.0
15.0	

$B=C_9H_{12}$
Мезитилен (71)

$t°$	%m A
B	
− 53.5	0.0
− 56.5	4.0
− 57.5	6.5
− 65.5	16.3
− 68.5	25.2
− 66.5	33.8
− 64.5	39.2
AB	
− 63.0	44.4
− 61.5	50.0
− 61.7	51.3
− 61.7	58.5
− 62.2	59.9
− 62.5	61.4
− 67.5	65.3
− 68.4	67.1
− 82.0	76.0
− 90.0	79.8
−103.5	84.0
A	
−105.0	89.0
− 98.5	93.9
− 86.0	100.0

$B=C_9H_{12}$
***n*-Пропилбензол (67)**

$t°$	%m B
A	
− 86.0	0.0
− 88.3	2.1
− 92.6	4.5
− 97.9	8.0
−107.8	12.0
−119.1	15.8
AB	
−119.4	19.4
−116.8	23.2
−115.4	25.2
−114.4	27.9
−113.5	31.5
−109.3	35.3
−107.4	38.1
−106.1	41.6
−105.2	46.2
−105.4	50.1
−105.9	54.3
−106.5	58.5
−110.3	62.6
−113.4	65.5
B	
−145.0	100.0

HJ

B=C_2H_6O
Метиловый эфир (69)

t°	%m A
	A
− 50.9	100.0
− 53.4	96.7
− 64.1	89.8
− 77.0m	72.7
	A+AB
− 78E	72.5
	AB
− 47.5	65.5
− 40.7	58.7
− 35.7	56.1
− 30.8	53.8
− 26.3	52.5
− 21	50.0
− 22.0	45.7
	?
− 25.0	27.2
− 35.0	12.3
− 56.0	6.1

SO_2

B=CO_2 крист. (148)
При −78.59°, %m B= 33.6 в насыщенном раств.; =99.72 в насыщенных парах.
B=CCl_4 (19); ср. (168)

t°	%m B
	B
− 66.1	5.24
− 57.9	8.42
− 47.2	16.44
(− 45)*1	(20)

Две жидкие фазы

(−45)*1	(20)	(93)
−35.2	31.66	
−39.8		88.44
−33.6		80.83
−29.8		66.26
−29.7	49.93	
−29.3*2	(55)	(55)
	B	
−30.58	97.8	
−26.78	98.8	
−24.8	100	

*1 Четверные точки. *2 Температура полного взаимного смешения.

B=CH_4O
Метиловый алкоголь (10)
См. фиг. 5, стр. 342

B=C_2H_6O
Метиловый эфир (5)

t°	%m B
	A
− 72.3	0
	A+AB
−109E	34
	AB
−91.5	50
	AB+B
−144E	88.5
	B
−138.5	100

B=C_6H_{12}
Циклогексан (141)

t°	%m A
	B
+ 6.4	0.00
− 4.3	5.18

Две жидкости (интерполир.)

−17.0	12.1	97.0
− 7.0	17.7	94.9
0.0	23.9	92.8
+ 7.0	33.6	88.2
11.4	44.1	80.0
13.4	65.6	71.2
13.6*1	~69.2	
	B	
−24.3	97.7	
−34.3	98.1	
−51.0	98.9	
−56.0	99.2	
−60.0	99.4	
−64.5	99.6	
	A+B	
−72.5E	99.95	
	A	
−72.3	100.0	

*1 $t_{крит.}$

B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора (14)

t°	%m B
	A
−76	0.0
−77	1.36
−78	2.83
−79	4.05
−80	6.16
−81	8.15
	A+A_2B
−82E	10.6
	A_2B
−80	11.5
−77	13.0
−75	14.3
−71	16.4
−64	20.4
−59	23.5
−54	27.0
−49	30.5
−46	32.7
−45.3	33.5
	A_2B+AB
−46E	34.1
	AB
−45	34.5
−44	35.4
−41.5	36.8

t°	%m B
	B
− 38.5	38.7
− 36	40.3
− 33.5	41.3
− 28	45.5
− 25	48.0
− 24.5	49.6
− 25.5	52.4
− 27	57.4
	B
− 25	58.2
− 23	59.5
− 16	61.8
− 13	63.5
+178	100.0

B=$C_{16}H_{34}O$
Цетиловый алкоголь (140.5)

t°	%m A
5.3	99.58
22.2	92.30
22.6	89.58
22.7	88.80
23.8	71.66
23.5	68.82
23.9	65.13
24.8	53.61
25.5	42.54
27.8	33.73
30.9	21.07
41.6	4.15

H_2S

B=CO_2 (148)
При −75.17° %m B = 25.4 в насыщ. раств.; =75.3 в насыщ. парах

B=CH_4O
Метиловый алкоголь (11)
См. фиг. 6, стр. 342

B=C_2H_6O
Метиловый эфир (11)
См. фиг. 7, стр. 342

H_2SO_4

B=$C_2HCl_3O_2$
Трихлоруксусная кислота (52)
Стабильн.

t°	%m B
	A
10.3	0.0
7.5	2.9
	A+α-B
3	7.0
	α-B
15.5	11.3
21.6	14.1
29.0	17.9
31.7	21.0
35.3	24.9
39.5	26.1
39.2	30.8
41.9	33.2

t°	%m B
42.6	37.7
44.8	41.7
47.0	49.5
47.0	54.0
49.2	58.3
51.2	68.2
53.4	78.1
56.1	89.3
57.3	100.0
	Метастабильн.
	A+β-B
1.0mE	7.8
	β-B
13.4m	13.4
20.2m	17.8
24.0m	21.9
33.8m	32.9
38.4m	43.9

B=$C_2H_3ClO_2$
Хлоруксусная кислота (52)

	B
9.2	46.0
25.2	53.7
34.5	59.7
38.1	62.3
41.1	65.1
52.7	78.9
57.8	88.1
60.5	94.4
61.7	100.0

B=$C_4H_5ClO_2$
α-Хлоркротоновая кислота (52)

	B
2.0	31.0
30.0	39.0
41.0	43.9
49.5	48.1
58.5	52.8
64.0	56.6
73.2	63.5
79.5	69.4
86.5	80.2
93.5	90.4
99.0	100.0

B=$C_4H_6O_2$
Кротоновая кислота (52)

	AB
1.5	33.7
15.8	38.1
23.3	43.5
24.5	49.7
21.3	54.9
	AB+B
18E	58
	B
22.3	59.3
40.4	65.9
47.0	69.1
54.7	74.6
61.9	83.5
67.5	93.8
71.0	100.0

t°	%m B
	B=$C_5H_8O_4$
	Глутаровая кислота (52)
	AB
40.1	33.5
46.0	39.0
47.7	41.6
49.7	45.5
50.5	50
	AB+B
49E	53
	B
35.0m	47.8
37.1m	49.0
51.7	54.1
63.9	59.6
75.7	65.2
82.5	70.9
88.6	78.8
92.9	87.4
95.8	100.0

B=$C_6H_5NO_3$
o-Нитрофенол (52)

	B
11.0	25.8
21.0	32.0
30.0	40.7
33.5	45.6
37.0	52.6
39.3	59.3
39.1	66.5
39.5	68.9
40.7	75.7
42.4	88.0
45.0	100.0

B=$C_6H_5NO_3$
m-Нитрофенол (52)

	AB_2
18.0	24.7
39.4	31.7
52.2	37.7
62.3	45.9
69.4	51.4
73.5	55.2
78.6	60.5
83	66.6
82.7	68.5
81.7	73.5
	AB_2+B
80E	77
	B
84.7	82.0
89.4	87.7
92.5	93.3
95.4	100.0

B=$C_6H_5NO_2$
p-Нитрофенол (52)

	AB_2
35.1	35.6
60.3	44.7
70.4	50.6
73.5	53.0
80.7	58.4
88.3	64.1
90	66.6
89.9	68.1

$t°$	%m B
AB_2+B	
87E	70
B	
97.0	76.9
102.7	83.9
109.4	92.7
113.8	100.0

B=C_6H_6O
Фенол (52)

$t°$	%m B
AB_2	
−10.0	34.1
− 7.0	36.3
− 2.0	39.5
+ 2.5	42.7
6.0	45.7
8.0	49.5
10.4	51.8
12.2	55.4
14.5	61.3
15.5	66.6
AB_2+B	
10E	70
B	
13.4	72.0
23.4	79.4
30.5	86.6
35.5	94.1
42.4	100.0

B=$C_7H_5NO_3$
p-Нитробензальдегид (52)

$t°$	%m B
B	
104.4	100.0
100.7	90.6
94.8	79.7
90.9	73.2
85.0	65.0
76.6	55.4
74.5	49.7
74.8	49.5
73.0	47.3
70.4	43.9
67.1	41.1
66.7	40.2
54.0	34.5
56.5	33.7
32.6	24.1

B=$C_7H_6O_2$
Бензойная кислота (52)

$t°$	%m B
B	
121.8	100.0
120.6	98.0
115.8	92.1
109.6	83.9
92.5	69.1
90.0	67.4
AB+B	
81.5E	61.5
AB	
82.3	60.2
84.2	56.9
86.2	51.8
87.5	50.0
86.3	44.3
83.2	39.2
77.2	34.2
72.3	30.8
61.4	26.2
53.2	24.2
44.6	22.6
+25.8	18.6
AB+A	
−10E	12
A	
− 6.2	9.9
− 1.2	8.0
+ 3.2	5.7
7.0	3.2
10.3	0.0

B=C_7H_8O
o-Крезол (52)

$t°$	%m B
B	
30.4	100.0
26.2	89.1
18.8	76.8
9.6	68.7
6.2	66.2
1.0	61.9

B=C_7H_8O
p-Крезол (52)

$t°$	%m B
B	
34.6	100.0
29.4	90.4
22.1	82.2
11.6	75.4
$B+AB_2$	
7E	72.5
AB_2	
11.0	68.0
12.0	66.6
11.0	62.6
7.5m	54.1
5.0m	50.5
AB_2+A_2B	
9.3E	58.5
A_2B	
24.0	56.0
57.3	48.7
84.1	39.5
91.9	34.7
93.4	33.8
90.9	28.6
78.2	21.6
57.8	16.2
40.2	12.5

B=$C_7H_8O_2$
Диметилпирон (52)

$t°$	%m B
B	
132.0	100.0
124.0	85.4
115.0	76.1
109.0	71.5
$B+AB_2$	
103E	68.5
AB_2	
103.6	66.7
101.8	63.5
100.2	61.1
90.4	57.3
AB_2+AB	
84.2E	55.5
AB	
88.1	53.0
93.4	51.3
96.0	50.0
93.4	47.1
90.9	46.2
72.5	43.3
56.0	41.8
41.6	40.5
$AB+A_3B_2$	
36.6E	40
A_3B_2	
44.8	40
44.3	39.5
43.1	38.3
37.6	36.1
29.3	34.1
18.2	32.2
6.0	30.4

B=C_8H_8O
Ацетофенон (52)

$t°$	%m B
B	
18.7	100.0
17.2	95.8
17.4	95.2
$B+AB_2$	
13.9E	89.0
AB_2	
17.6	86.3
23.8	80.8
28.4	69.0
29	66.7
28.0	63.0
25.0	59.9
22.5	54.9
18.5	51.1

B=$C_8H_8O_2$
Фенилуксусная кислота (52)

$t°$	%m B
A	
10.3	0.0
+ 5.6	2.5
− 3.0	5.1
AB+A	
− 9.0E	6.8
AB	
+15.8	16.3
47.7	28.7
55.0	36.2
58.7	37.9
60.0	39.5
60.7	42.6
61.2	45.1
61.8	50.0
60.0	53.7
58.4	56.3
AB+B	
40.6	61.6
B	
50.1	65.3
53.2	67.1
55.0	68.7
56.8	69.9
59.4	71.6
67.7	83.8
71.5	91.1
76.8	100.0

B=$C_8H_8O_2$
o-Толуиловая кислота (52)

$t°$	%m B
B	
102.9	100.0
97.8	88.7
92.0	78.0
83.6	68.1
82.2	66.7
74.2	61.1
67.0	58.1
B+AB	
57.5E	55
AB	
58.7	51.9
59	50.0
58.2	47.4
57.6	44.3
56.3	39.5
54.6	37.0
49.1	33.6
45.6	30.7
33.5	25.6
+12.0	20.1
AB+A	
−14E	16
A	
+ 3.0	4.6
7.2	2.4
10.3	0.0

B=$C_8H_8O_2$
m-Толуиловая кислота (52)

$t°$	%m B
B	
110.0	100.0
100.5	84.5
92.0	74.3
83.6	67.7
78.7m	64.1
74.9m	61.8
$B+AB_2$	
79.3U	64.7
AB_2	
79.5	66.7
78.9	61.8
78.3	60.2
78.3	59.5
78.0	58.7
76.2	55.6
75.9	54.1
72.2	50.9
71.6	49.9
68.8	47.1
62.3m	45.0
36.2m	36.3
AB_2+AB	
62.5U	46
AB	
63.5m	50
61.8	42.5
58.4	39.7
55.6	36.4
54.0	34.8
52.7	34.0
46.5	30.8
37.5	27.1
20.8	22.4
AB+A	
19oE	16
A	
− 1.8	7.7
+ 7.3	2.4
10.3	0.0

B=$C_8H_8O_2$
p-Толуиловая кислота (52)

$t°$	%m B
A	
10.3	0.0
5.8	1.7
+ 3.0	3.2
− 2.2	6.2
AB+A	
−15E	13
AB	
+ 7.5	14.7
18.0	16.8
53.0	21.2
58.7	23.0
77.5	28.1
88.5	32.8
94.9	37.1
98.9	42.2
99.5	45.5
AB+B	
100U	46
B	
100.2	46.8
111.2	49.6
116.0	51.3
127.0	55.2
137.5	59.6
143.7	62.9
154.7	71.0
167.5	84.2
180.2	100.0

B=$C_8H_{10}O$
3, 4-Диметилфенол (52)

$t°$	%m B
A_2B	
58.3	16.1
72.8	20.3
84.8	25.3
89.4	30.4
90.0	33.3
80.7	41.5
71.5	44.6
60.8	47.8
A_2B+AB_2	
53.8E	50.7
AB_2	
63.4	54.4
68.9	60.2
70.0	66.6
68.0	70.9
AB_2+B	
50E	80
B	
31.6	63.7
42.4	72.1
47.0	75.8
57.6	87.5
63.7	100.0

$t°$	%m B

B=$C_8H_{10}O$
2, 5-Диметилфенол (52)

A_2B

91.9	24.7
104.0	33.3
100.0	40.1
92.4	46.4

A_2B+AB

90.5E	48

AB

91.0	50
90.4	54.0
87.2	61.7
84.2	67.0
80.6	71.7

AB+B

67.9E	81.1

B

71.0	91.1
74.0	100.0

B=$C_9H_6O_2$
Кумарин (52)

AB

14.0	35.2
24.0	38.4
32.3	42.6
34.5	46.2
35.5	50.0
32.7	54.2

AB+B

29E	57

B

30.8	58.4
40.4	63.5
46.5	68.3
51.2	73.1
53.4	80.7
62.3	89.2
68.4	100.0

B=$C_{10}H_{14}O$
Тимол (52)

B

42m	64.7
42m	72.2
43m	83.3
47.1	92.4
49.6	100.0

B=$C_{13}H_{10}O$
Бензофенон (52)

AB

39.1	29.6
48.7	32.6
55.2	35.7
59.4	38.8
61.9	42.6
63.9	46.2
64	50
63.0	54.1
56.6	64.5

AB+B

26.5E	70.9

$t°$	%m B

B

38.0	79.8
42.1	88.7
44.5	92.9
46.4	96.4
47.8	100.0

B=$C_{14}H_{10}O_3$
Бензойный ангидрид (52)

A_2B

25.0	15.8
55.4	26.5
58.7	31.5
60	33.3
58.7	36.1

A_2B+AB

58.3E	37.4

AB

59.1	37.8
67.6	43.7
70.5	50
69.4	55.4
64.3	62.2
57.3	67.6

$AB+AB_2$

51.3U	72

AB_2

51.0	73.5
50.0	77.2
49.2	81.0
45.3	85.7
42.3	90.2
38.9	94.8

AB_2+B

37E	97

B

39.5	100

SO_2Cl_2
B=$C_6H_{10}O_6$
Диметилтартрат (49)

B

−38	100
−39	98.3
−41	91.6
−43.5	87.9

?

−43.5	84.7
−41.0	80.6

B=$C_7H_{12}O_5$
Диэтилмалонат (49)

B

−88	100
−90	96.73

A?

−82	91.66
−74	88.59
vis.	88÷0

NO
B=C_2H_6O
Метиловый эфир (8)
См. фиг. 8, стр. 342

$t°$	%m B

N_2O_4
B=$C_7H_7NO_2$
***o*-Нитротолуол (21)**

A

−40	20
−45	27
−50	32.5
−55	37

$A+AB_2$

−56.5E	38.5

AB_2

−55	40
−50	46.5
−47.5	50
−44m	66.6

AB_2+B

−46U	54.5

B

−40	58
−35	61.5
−30	65
−25	70
−20	75
−15	82.5
−10	93
− 7	100

B=$C_{10}H_{16}O$
Камфора (126)

$t°$		%m A
t_L	t_S	
Смеш. кристаллы, богатые содержанием A		
−10.2	−10.2	100.0
−10.8	−12.0	97.0
−12.5	−16.5	93.7
−15.5	−24.5	88.3
−21.5	−42.5	83.3
−29.0	−60.0	80.0
−37.6	−60.0	75.4
−46.5	−60.0	73.5
Смеш. крист. с содержанием 81.8%m A+		

A_5B_4

−60.0E	71.0

A_5B_4

−56.5	65.1
−53.5	62.3
−52.3	57.4
−52.1	54.9
−52.2	52.4
−53.5	48.2
−55.0	46.9
−50.0	46.5

$A_5B_4+A_2B_3$

−55.5E	45.5

A_2B_3

−46.00	42.6
−45.7	41.5
−45.5	38.9

A_2B_3+B

−46.5E	36.8

B

−38.2	34.3
−31.46	31.7
−17	29.5
(179)	0.0

NH_3
B=CH_4O
Метиловый алкоголь (11)
См. фиг. 9, стр. 342

B=C_2H_6O
Метиловый эфир (11)
См. фиг. 10, стр. 343

H_3PO_4
B=$C_4H_{10}O$
Эфир (135)

$t°$	%m B

A

38.4*1	0.00
30.1	1.98
28.7	2.72
28.3	2.83
26.5	3.68
23.4	5.02
21.0	6.38
17.7	9.70
17.5	9.89
16.9	10.7

$A+A_6B$

16.0E	12.7

A_6B

17.5	13.0
22.1	13.45
25.5	13.95
27.5	14.15
28.2	14.32
28.0	14.65
25.2	15.10
24.5	15.16

A_6B+A_4B

22E	

A_4B

23.9	15.58
25.0	15.66
25.2	15.94
27.5	16.54
28.4	17.50
29.8	18.94
30.0	19.68
29.3	19.90
17.2	20.72
14.0	21.95

*1 Кислота содержала 0.1÷0.15% H_2O. $t°_{пл.}$ чистой кислоты должна поэтому быть несколько выше.

P_4S_3
B=CS_2 (145)

$t°$	%m A

A?

−20	3.70
0	8.54
+17	25.7

B=C_6H_6 (145)

A?

17	0.88
80	3.80

$t°$	%m A

B=C_7H_8
Толуол (145)

A?

17	1.41
111	6.04

$AsBr_3$
B=$C_3H_7NO_2$*1
Уретан (134)

$t°$	%m B

A

31	0

A+B

4.4E	42

B

48.3	100

B=C_6H_6O*1
Фенол (134)

A

31	0

A+B

7.5E	57

B

40.8	100

B=$C_6H_6O_2$*1
Резорцин (134)

A

31	0

A+B

30E	<1

B

60	20
78.5	40
87.5	60
100.5	80
111	100

B=C_6H_8ClN*1
Анилин хлористоводородный (134)

A

31	0

A+AB

30E	<1

AB

110.2	10
122.5	20
129.3	30

AB+B

132U	41

B

157	50
166	58

B=$C_{10}H_8$
Нафталин (133)

A

31	0.0
28.7	4.5
25.7	8.0
23.8	10.9
20.6	15.5

$A+A_2B$

17E	20

t°	%m B
A_2B	
18.8	24.9
19.2	27.0
19.5	30.0
19.6	32.0
19.7	33.3
A_2B+B	
19.6E	34.0
B	
21.6	35.0
28.0	40.3
33.6	45
39.9	50
50.6	60
59.4	70
67.4	80
73.9	90
80.0	100
A	
16.3m	20.5
14.8m	22.0
11.8m	24.9
A+B	
9.6mE	27.0
B	
14.4m	30.0
16.0m	30.7

B=$C_{10}H_8O$*1
α-Нафтол (134)

A	
31	0
A+B	
20.8E	20
B	
96	100

*1 Sandonnini.

$SbCl_3$
B=$C_2H_4O_2$
Уксусная кислота (102)

t°	%m A
B	
16.5	0.0
15	1.9
10	7.1
+ 5	12.1
0	16.3
− 5	20.0
B+AB	
− 9	22.6
AB	
− 5	24.8
0	27.8
+ 5	31.2
10	35.3
15	40.8
18	46.2
19	50.0
18m	53.6
15m	59.2
AB+A	
18.7E	51.3

t°	%m A
A	
5m	46.5
15m	50.0
25	53.9
35	58.8
45	64.3
55	73.0
65	84.0
70	92.5
73	100.0

B=$C_6H_4Br_2$
p-Дибромбензол (100)

B	
88	0
85	5.9
80	15.8
75	25.7
70	35.7
65	45.4
60	53.8
55	57.9
A+B	
49.5E	64.9
A	
55	72.5
60	79.8
65	87.1
70	95.2
73	100.0

B=$C_6H_4Br_3N$
2, 4, 6-Трибромани-лин (106)

B	
119	0
110	19.6
100	33.7
90	44.6
71m	57.9
B+AB	
80.5U	51.6
AB	
80.5m	48.41
81m	50.0
75	62.1
70	67.0
60	74.5
A+AB	
49E	76.8
A	
55	82.2
60	87.1
65	91.9
70	97.0
73	100

B=$C_6H_4Cl_2$
p-Дихлорбензол (100)

B	
54.5	0
50	6.3
45	15.5
40	28.8
B+A	
39.5E	29.5

t°	%m A
A	
45	37.5
50	46.4
55	56.0
60	66.5
65	78.1
70	91.1
73	100.0

B=$C_6H_4N_2O_4$
m-Динитробензол (100)

B	
90	0
80	14.3
70	25.3
60	33.8
50	40.7
40	45.6
30	49.8
B+AB	
28.3E	49.9
AB	
28.5	50.0
27.5	55.0
25.0	60.2
AB+A	
21.0E	65.5
A	
30	68.8
40	73.2
50	78.5
60	85.8
70	95.2
73	100.0
B	
20m	53.6
+10m	57.0
−11m	62.2
A+B	
+ 1mE	59.9
A	
−10m	57.7
+10m	62.4
20m	65.2
AB	
20m	66.2
15m	70.2
10m	73.5
5m	76.0
0m	78.1

B=C_6H_5Br
Бромбензол (100)

B	
−31	0
−35m	6.4
B+AB	
−32.5E	3.4
AB	
−30	4.8
−25	7.6
−20	10.7
−15	14.1
−10	17.8
− 5	21.7
0	26.6

t°	%m A
AB+A	
+ 3U	31.8
AB	
5m	37.1
6m	41.9
6.5m	45.4
7.0m	50
A	
10	36.4
20	43.2
30	50.8
40	59.2
50	68.8
60	80.6
65	87.2
70	95.0
73	100.0

B=C_6H_5Cl
Хлорбензол (100)

B	
−45.2	0
B+AB	
−47E	2.2
AB	
−40	3.6
−30	6.0
−20	9.0
−15	11.6
−10	14.4
− 5	19.4
+ 4m	41.4
AB+A	
0U	28.1
A	
10	32.5
20	38.7
30	47.1
40	56.2
50	66.6
60	78.7
70	94.3
73	100.0

B=C_6H_5F
Фторбензол (109)

B	
−39.2	0
B+AB	
−40.5E	1.0
AB	
−35	2.3
−25	5.0
−15	8.1
−10	10.4
− 5	13.2
0	18.1
+ 8m	33.1
10m	50.0
AB+A	
5.5U	26.5
A	
15	32.8
25	40.6
35	49.5
45	59.3
55	71.3
65	86.3
73	100.0

t°	%m A
B=C_6H_5J	
Иодбензол (100)	
B	
−28.6	0
−30.0	2.4
B+AB	
−34.5E	12
AB	
−25	16.4
−15	24.6
− 5	39.1
AB+A	
− 4U	41.5
A	
+ 5	44.5
15	48.7
25	53.9
35	60.1
45	67.5
55	76.2
65	87.4
70	95.0
73	100.0
B	
−40m	22.2
A+B	
−45mE	28.4
A	
−35m	30.9
−25m	33.9
−15m	37.2
− 5m	40.7
AB	
− 3m	47.2

B=$C_6H_5NO_2$
Нитробензол (100)

B	
+ 6	0
+ 2	7.0
− 2	12.1
− 6	16.5
−10	20.3
−14	23.5
−18m	26.2
B+AB	
−16.5E	25.2
AB	
−13.5	27.3
−10.5	29.8
− 7.5	35.2
− 6.5	40.7
− 6.0	50.0
AB+A	
− 6.5E	52.7
A	
−15m	50.2
− 5	52.8
+ 5	55.8
15	59.2
25	63.0
35	67.6
45	72.8
55	79.0
65	87.2
70	92.7
73	100.0

$t°$	%m A
B=C_6H_6 (100)	
B	
5.6	0
4	2.6
B+A_2B	
1E	7.1
A_2B	
10	10.1
20	13.1
30	16.8
40	21.4
50	27.2
60	34.7
70	45.2
75	53.1
77.5	58.7
79	66.6
77.5	73.4
75	78.5
70	83.3
A_2B+A	
62E	89.3
A	
67.5	94.2
73	100.0

B=C_6H_6BrN
p-Броманилин (106)

B	
63.5	0
B+AB_3	
62E	2.1
AB_3	
81	5.4
91	8.9
95.5	11.5
103	18.7
105	23.5
105.5	25.0
105	27.3
102	32.9
96	38.2
90	41.6
73	46.0
68	49.8
57	52.0
49	54.4
A	
46	78.6
63	88.6
70	94.7
73	100

B=C_6H_6O
Фенол (111)

B	
41	0.0
35	7.4
30	12.5
25	17.0
20	20.8
15	24.3
10	27.5
B+A_2B	
5E	30.3
A_2B	
10	33.6
15	36.9
20	40.5
25	44.7
30	50.2
35	58.7
37	66.6
A_2B+A	
36.5E	68.4
A	
45	73.5
55	80.0
60	83.6
65	89.4
70	95.7
73	100.0

B=$C_6H_6O_3S$
Бензолсульфоновая кислота (110)

B	
52.5	0.0
45	13.1
35	25.1
25	35.1
+ 5m	47.0
− 5m	51.6
B+A	
+13E	43.4
A	
− 5m	38.5
+ 5m	41.2
25	47.6
35	53.1
45	61.0
55	71.8
65	87.0
70	94.5
73	100.0

B=C_6H_7N
Анилин (112)

B	
− 6	0
B+AB_4	
− 7.2E	0.5
AB_5	
0m	1.8
+ 7m	3.5
AB_4	
0	1.0
10	2.0
20	3.0
30	4.1
40	5.4
50	6.9
60	8.7
70	10.9
75	13.1
AB_4+AB_3	
77U	14.7
AB_3	
80	16.3
85	20.5
88	25.0
AB_3+AB_2	
87	26.2
AB_2	
90	27.4
93	29.8
94.5	33.3
93	37.2
AB_2+AB	
89.5	40.1
AB	
95	43.0
98	46.5
100.5	50.0
98	55.1
90	59.2
80	62.6
70	65.6
60	68.4
50	71.0
40	73.6
AB+A	
31E	75.0
A	
40	78.6
50	83.2
60	89.1
70	96.5
73	100.0

B=C_6H_{10}
Тетрагидробензол (104)

A	
−25	7.9
−15	10.3
− 5	13.3
+ 5	17.5
15	23.0
25	30.0
35	39.0
45	50.3
55	64.9
65	82.9
73	100.0

B=C_6H_{12}
Циклогексан (104)

B	
6.4	0
A+B	
6.0E	0.08
A	
20	0.4
30	0.9
40	1.6
50	2.6
60	3.8

Две жидкие фазы

70	5.9	92.3
80	8.3	90.2
90	11.3	87.1
100	15.1	82.5
110	20.1	76.1
120	28.3	64.4
124	34.7	54.7
125.5*1	44.1	

A	
73	100.0

*1 $t°$ *крит.*

$t°$	%m A
B=C_7H_5ClO	
Хлористый бензоил (102)	
B	
− 0.5	0.0
− 5	11.8
−10	20.1
−15	26.6
B+A	
−23E	33.3
A	
−15	35.7
− 5	38.6
+ 5	42.1
15	46.3
25	51.4
35	57.7
45	65.5
55	74.7
65	86.6
70	94.6
73	100.0

B=C_7H_5N
Бензонитрил (105)

B	
−13.2	0
−16.0	4.9
−25.0m	12.6
B+AB	
−19.0E	8.6
AB	
−10	11.2
0	15.2
+ 5	18.1
10	22.2
15	29.1
20	43.1
21.5	50.0
20.0	54.1
AB+A	
15E	63.3
A	
25	67.0
35	71.0
45	75.8
55	82.3
65	91.7
70	96.4
73	100.0

B=C_7H_6O
Бензальдегид (105)

AB	
10	26.3
20	29.5
30	34.0
35	37.0
40	41.5
42	44.5
43.5	50.0
42	54.8
40	57.9
35	62.2
30	65.9
AB+A	
+25E	69.1

$t°$	%m A
A	
− 5m	63.7
+ 5m	65.1
15m	66.9
35	72.1
45	76.3
55	81.8
65	89.3
70	96.2
73	100.0

B=$C_7H_6O_2$
Бензойная кислота (102)

B	
120	0
110	14.1
100	25.5
90	35.0
80	43.4
70	50.8
60	57.5
B+A	
46E	65.6
A	
50	71.0
60	82.0
70	93.3
73	100.0

B=C_7H_7Cl
o-Хлортолуол (107)

B	
−36.2	0.0
B+AB	
−37.5E	4.0
AB	
−30	6.4
−20	10.8
−10	18.5
− 5	24.9
+ 2m	44.0
3m	50.0
+ 2m	53.7
AB+A	
−0.5U	34.1
A	
+10	39.1
20	44.2
30	50.4
40	58.6
50	69.0
60	81.0
70	95.3
73	100.0

B=C_7H_7Cl
m-Хлортолуол (107)

B	
−47.2	0.0
B+AB	
−49E	4.0
AB	
−40	7.2
−30	12.3
−20	20.2
−10m	37.1
− 9m	41.2
AB+A	
−14U	27.2

$t°$	%m A
A	
0	32.5
+10	37.3
20	43.4
30	51.0
40	59.5
50	69.2
60	81.4
70	95.7
73	100.0

B=C_7H_7Cl
p-Хлортолуол (107)

B	
6.2	0
+3	7.4
0	14.4
−3	20.8
−6	26.6
B+A	
−7.5E	30.2
A	
0	33.3
+10	37.8
20	43.7
30	50.6
40	58.9
50	69.7
60	81.3
70	95.7
73	100.0

B=$C_7H_7NO_2$
o-Нитротолуол (107)

B	
− 8.5	0
−13.5	7.1
B+AB	
−18.5E	12.0
AB	
−10	14.0
0	17.3
+10	21.2
20	27.7
25	32.3
30	38.3
33	43.1
34.5	50.0
33	56.2
30	61.3
AB+A	
27.5E	63.9
A	
10m	58.8
20m	61.5
30	65.3
40	69.8
50	76.1
60	85.1
70	95.6
73	100.0

B=$C_7H_7NO_2$
m-Нитротолуол (107)

B	
16	0
+10	10.0
0	20.9

$t°$	%m A
−10	27.8
−20	31.3
vis.	32÷55
A	
0	55.2
+20	61.5
30	66.2
40	71.3
50	77.8
60	86.0
70	96.1
73	100.0

B=$C_7H_7NO_2$
p-Нитротолуол (107)

B	
52.5	0.0
50	4.4
45	12.0
40	18.2
35	22.9
30	27.3
20	33.3
+10	37.9
0m	41.7
−10m	44.7
B+AB	
+ 7.5E	39.3
AB	
7.5	50.0
5	5.40
AB+A	
+ 3E	57.1
A	
−20m	52.0
0m	56.4
+10	58.8
20	61.6
30	65.3
40	70.7
50	76.8
60	85.1
70	95.6
73	100.0

B=C_7H_8
Толуол (95)

B	
−93	0
B+AB	
−94E	0.5
AB	
−80	0.9
−70	1.4
−60	2.1
−50	3.3
−40	5.1
−30	7.2
−20	10.0
−10	14.4
0	22.1
+ 6	28.6
AB+A_2B	
11U	35.7
A_2B	
− 8m	27.0
+ 1m	31.0
20	40.5

$t°$	%m A
30	47.6
35	52.6
40	59.3
41.5	61.4
42.5	66.6
41.5	69.4
A_2B+A	
40.0E	71.1
A	
50.0	77.7
60.0	83.8
70.0	94.7
73.0	100.0

B=C_7H_8O
Метилфениловый эфир (111)

B	
−34	0
B+AB	
−36.5E	6.1
AB	
−30	8.3
−20	11.8
−10	15.8
0	20.5
+10	26.4
20	34.8
23	39.1
AB+A_2B	
25U	45.1
A_2B	
30	47.8
35	52.4
40	59.9
41.5	66.6
38.5m	73.1
A_2B+A	
40E	72.7
A	
10m	62.1
20m	64.8
30m	68.0
50	78.2
60	84.6
65	88.9
70	96.1
73	100.0

B=C_8H_8O
Ацетофенон (102)

B	
19.5	0.0
15	8.1
10	13.7
5	17.8
B+AB	
1E	19.8
AB	
5	20.1
15	22.5
25	24.6
35	27.1
45	31.7
50	35.3
55	39.5
60	46.8
60.5	50.0

$t°$	%m A
60	53.4
55	59.7
50	63.7
45	67.0
AB+A	
32E	73.5
A	
−20m	60.2
0m	64.0
+20m	69.5
30m	73.1
40	77.2
50	82.5
60	88.5
70	96.7
73	100.0

B=C_8H_{10}
Этилбензол (95)

B+AB	
−93E	0.1
AB	
−70	0.3
−50	0.6
−30	1.1
−20	2.1
−10	3.6
0	5.6
+10	9.4
15	12.8
20	16.8
25	21.0
30	27.2
35	36.4
37	41.9
39	50
37	57.7
AB+A_2B	
35E	61.6
A_2B	
36	63.0
37	66.6
A_2B+A	
36.8E	68.1
A	
40	70.3
50	77.3
60	85.5
65	90.3
70	95.6
73	100.0
A_2B	
15m	37.8
25m	47.5
30m	53.0
AB+A	
33mE	65.7

B=C_8H_{10}
o-Ксилол (101)

B	
−29	0
−32	4.4
B+AB	
−35E	7.1
AB	
−30	9.0
−20	13.4

$t°$	%m A
−10	18.7
0	26.4
+10	36.4
A_2B+AB	
19.5U	50.0
A_2B	
8	43.0
25	53.7
30	59.0
32.5	63.0
33.5	66.6
32.5	68.0
A_2B+A	
31.5E	69.0
A	
40	73.0
50	78.6
55	82.0
60	85.4
65	89.1
68	92.6
71	96.6
73	100.0

B=C_8H_{10}
m-Ксилол (101)

B	
−57	0
B+AB	
−60.5E	3.6
AB	
−55	5.0
−45	8.2
−35	12.2
−25	16.5
−15	21.5
− 5	29.1
AB+A_2B	
− 4U	31
A_2B	
+ 5	34.6
15	40.0
25	47.2
30	52.6
33	56.8
36	61.9
38	66.6
A_2B+A	
36.5E	70.6
A	
40	72.1
50	76.9
55	79.8
60	83.5
65	87.9
68	91.4
70	94.3
72	98.0
73	100.0
AB	
5m	42.2
+ 7.5m	50.0
A_2B	
−15m	27.2
− 5m	30.6
A	
+19m	64.3
30m	68.0

t°	%m A
B=C_8H_{10}	
p-Ксилол (101)	
B	
14	0
B+AB	
11.7E	5.6
AB	
20	9.0
30	14.4
35	17.8
40	21.8
45	27.0
50	34.0
$AB+A_2B$	
55U	43.1
A_2B	
60	47.9
65	53.1
67.5	57.9
70	66.6
67.5	73.5
65	78.0
61.5	81.5
A_2B+A	
58E	84.4
A	
61.5	86.7
65	90.0
69	94.3
73	100.0
B	
10m	11.2
$B+A_2B$	
7m	18.6
A_2B	
15m	22.1
25m	27.1
35m	32.2
45m	37.5
AB	
56m	50

t°	%m A
A	
30m	66.0
40	71.6
50	78.2
60	85.9
65	90.5
70	95.3
73	100.0

t°	%m A
B=C_9H_{12}	
Мезитилен (101)	
B	
−54.4	0
B+AB	
−55.6E	0.8
AB	
−40	1.6
−30	2.6
−20	3.9
−10	5.4
0	7.8
+10	12.2
20	17.8
30	25.8
35	31.4
$AB+A_2B$	
38U	35.9
A_2B	
45	38.5
55	43.3
65	50.0
70	55.2
73	59.4
75.5	66.6
73	73.1
70	78.1
65	82.1
A_2B+A	
58.5E	87.1
A	
63	89.2
68	93.9
70	96.2
73	100.0

t°	%m A
B=C_9H_{12}	
n-Пропилбензол (95)	
A_2B	
−70	0.2
−60	0.7
−50	1.5
−40	3.0
−30	5.5
−20	9.7
−15	12.7
−10	16.2
− 5	20.5
0	26.2
+ 5	35.6
7	41.6
A_2B+A	
8.5E	53.2
A	
10	53.6
20	56.4
30	60.6
40	65.5

t°	%m A
50	72.0
60	81.0
65	86.8
70	95.1
73	100.0
AB	
−70m	0.6
−60m	1.3
−50m	2.8
−40m	5.2
−30m	8.8
−20m	14.8
−15m	19.0
−10m	25.1
− 5m	32.4
0m	43.3
+ 1.5m	50.0
AB+A	
1.0mE	51.1
A	
0m	51.0

t°	%m A
B=C_9H_{12}	
Псевдокумол (101)	
B	
−57.4	0
−58.5	6.3
B+AB	
−60.0E	10.8
AB	
−45.0	14.1
−35.0	17.0
−25	20.9
−15	26.3
−10	30.3
− 1m	41.8
0m	50
$AB+A_2B$	
− 5U	35.3
A_2B	
−15m	33.1
+ 5	37.5
15	40.0
25	42.9
35	46.6
45	51.8
50	55.2
55	61.8
56	66.6
55	71.4
A_2B+A	
51E	78.8
A	
55	81.3
60	84.4
65	89.1
70	95.4
73	100.0

t°	%m A
B=$C_{10}H_7Br$	
α-Бромнафталин (108)	
B	
+ 3	0.0
B+AB	
− 1E	7.6
AB	
+10	12.0
15	14.7
20	17.7
25	22.4
30	28.6
33	36.7
34.5	50.0
33	60.0
AB+A	
31.5E	63.5
A	
40	68.3
50	75.2
55	79.4
60	83.8
65	88.6
70	94.5
73	100.0

t°	%m A
B=$C_{10}H_7Cl$	
α-Хлорнафталин (108)	
B	
−17	0.0
$B+A_2B$	
−21E	6.0
A_2B	
−10	8.6
0	11.3
+10	14.5
20	18.8
25	21.8
30	26.2
35	31.9
40	39.8
42.5	45.4
45	53.2
46	60.0
46	66.6
A_2B+A	
>46E	68.3
A	
50	72.1
55	77.2
60	82.3
65	88.4
70	95.3
73	100.0

t°	%m A
B=$C_{10}H_7Cl$	
β-Хлорнафталин (108)	
B	
56	0
50	12.1
45	20.7
40	28.0
35	33.8
30	39.3
20m	48.5
16.5m	50.9
B+AB	
25E	44.3
AB	
28.5	47.6
29.5	50.0
29.0	53.1
AB+A	
28.0E	56.0

t°	%m A
A	
16.5m	50.9
20.0m	52.2
25	54.5
30	57.4
35	60.8
40	64.7
45	69.0
50	73.6
55	78.4
60	83.5
65	89.2
70	95.7
73	100.0

t°	%m A
B=$C_{10}H_7NO_2$	
α-Нитронафталин (108)	
B	
57	0.0
50	10.7
45	17.5
40	22.9
35	27.1
25m	33.0
B+AB	
30E	30.4
AB	
35	37.2
37.5	43.4
39.0	50.0
37.5	58.3
AB+A	
34.5E	66.8
A	
30.0	64.7
40.0	69.8
45.0	73.0
50.0	76.5
55.0	80.2
60.0	84.4
65.0	89.4
70.0	95.6
73.0	100.0

t°	%m A
B=$C_{10}H_8$	
Нафталин (108)	
B	
79.4	0.0
75	9.2
70	17.1
65	23.1
$B+A_2B$	
59E	29.9
A_2B	
65	34.4
70	39.0
75	44.8
80	51.3
85	61.9
86	66.6
85	73.0
80	80.0
75	85.0
70	88.3
A_2B+A	
65E	90.0
A	
70	95.4
73	100.0

t°	%m A
B=$C_8H_{10}O$	
Фенетол (111)	
B	
−28.6	0
B+AB	
−29E	0.7
AB	
−20	2.5
−10	4.5
0	7.1
+10	10.7
20	16.7
25	20.7
30	26.2
35	33.0
40	42.7
42.2	50.0
40	54.8
35	64.8
30m	71.6
26m	75.2
AB+A	
33E	67.5

t°	%m A

B=$C_{10}H_{14}$
p-Цимол (101)

B	
−75	0

B+AB	
−76.5E	1.2

AB	
−60	2.9
−50	4.6
−40	6.7
−30	9.3
−20	13.6
−10	20.5
− 5	25.5

AB+A_2B	
− 3.5U	29.2

A_2B	
+10	33.8
20	39.0
30	47.3
35	53.2

A_2B+A	
40U	65.7

A	
0m	50.9
10m	53.9
20m	57.2
30m	61.0
50	71.7
60	80.0
65	85.3
70	93.8
73	100.0

B=$C_{11}H_{16}$
Амилбензол (95)

AB	
−80	3.0
−70	5.4
−60	8.4
−50	12.4
−40	17.9

AB+A_2B	
−35E	22.5

A_2B	
−25	29.3
−15	36.6

A_2B+A	
− 5E	45.6

A	
0	46.3
+10	48.8
20	52.5
30	57.3
40	63.4
50	71.4
60	81.7
65	88.0
70	95.5
73	100.0

AB	
−30m	27.3
−25m	34.4
−22m	40.7
−20.5m	50.0
−22m	54.0

t°	%m A

A_2B	
−45m	17.1
−35m	22.8
0m	52.3
+ 5m	60.3
7.5m	66.6

AB+A	
−21mE	44.2

A	
−10m	44.9

B=$C_{12}H_{10}$
Дифенил (103)

B	
70.5	0.0
65	10.0
60	18.8
55	25.5

B+A_2B	
50E	31.1

A_2B	
55	36.0
60	41.8
65	49.4
70	62.0
71	66.6
70	71.1
65	80.2

A_2B+A	
57E	84.4

A	
65	89.7
70	95.1
73	100.0

B=$C_{12}H_{10}N_2$
Азобензол (154)

A	
73.0	100.0

A+A_4B	
65.6E	95.0

A_4B	
71.8	92.0
74.2	89.93
79.5	85.00
80.0	83.63
80.7	80.00
78.3	75.01
76.1	69.67
65.4	59.97
59.2	50.16

A_4B+B	
50.5E	40.09

B	
54.8	29.93
59.2	19.94
63.1	9.98
68.0	0.0

B=$C_{13}H_{10}O$
Бензофенон (102)

B	
48	0.0
45	6.3
40	13.4

B+AB	
35E	17.7

t°	%m A

AB	
45	22.0
55	26.7
65	32.5
70	37.1
75	46.1
76	50.0
75	53.5
70	62.3
65	66.8
55	72.3
45	76.6

AB+A	
39E	79.3

A	
10m	69.5
20m	72.2
30m	75.8
40	80.1
50	84.6
60	89.6
70	96.8
73	100.0

B=$C_{13}H_{12}$
Дифенилметан (103)

B	
26	0

B+A_2B	
22.5E	6.0

A_2B	
30	7.7
40	11.3
50	15.7
60	20.6
70	27.3
80	35.2
85	40.0
90	45.6
95	52.6
98	59.1
100	66.6
98	72.6
95	77.4
90	83.0
85	86.4
80	89.0
75	91.2

A_2B+A	
67E	94.3

A	
70	97.0
73	100.0

B=$C_{14}H_{10}O_2$
Бензил (154)

A	
73.0	100.0
68.5	96.45
61.0	90.47
51.0	84.62
37.0	78.24

?	
vis.	75÷50

B	
31.0	48.26
54.0	40.0
69.4	30.59
84.0	16.81
94.0	0.0

t°	%m A

B=$C_{14}H_{12}$
Стильбен (154)

A	
73.0	100.0
65.2	90.0

$A+A_2B$	
46.4E	80.0

A_2B	
83.6	75.0
96.3	70.0
97.3	67.98
97.3	66.6
88.5	60.00
83.8	58.58

A_2B+B	
75.5E	

B	
80.7	50.00
100.5	32.46
125.0	0.0

B=$C_{14}H_{14}$
Дибензил (154)

A	
73.0	100.0
71.2	98.14
68.1	95.03

$A+A_4B$	
66.4E	

A_4B	
69.4	91.10
74.6	86.11
76.5	83.60
77.3	80.96
77.2	78.71
75.9	74.00

A_4B+A_2B	
74.2E	73.83

A_2B	
74.7	71.25
76.0	67.01
75.6	65.90
72.9	57.45
71.4	53.70
66.4	47.12
59.7	38.29
51.8	32.10

A_2B+B	
43.3E	23.85

B	
48.9	9.66
51.5	0.0

B=$C_{19}H_{16}$
Трифенилметан (103)

B	
92	0.0
85	12.9
80	20.5
70	33.5
60	44.1
50	51.5
42m	56.0

AB	
48.5m	45.2
49.5m	50.0

B+AB	
49.3U	52.0

t°	%m A

AB	
48.5	56.4
45.0	64.6
40.0	70.0

AB+A	
35E	73.6

A	
45	77.9
55	83.4
65	91.1
70	96.4
73	100.0

$SbBr_3$
B=$C_2H_4O_2$
Уксусная кислота (102)

B	
16.5	0.0
15.0	2.3
10	10.2

B+A	
4E	18.5

A	
10	20.2
20	23.1
30	26.2
40	30.5
50	35.7
60	43.0
70	52.6
80	69.4
90	90.0
94	100.0

B=$C_6H_4Cl_2$
p-Дихлорбензол (100)

B	
54.5	0
51.5	6.3

B+A	
48.5E	12.8

A	
55	18.7
60	23.5
65	29.5
70	37.0
75	45.6
80	56.2
85	68.9
90	85.2
94	100.0

B=$C_6H_4Br_2$
p-Дибромбензол (100)

B	
88	0
85	6.8
80	18.0
75	29.5
70	41.5

B+A	
65E	52.0

A	
70	59.1
75	66.5
80	74.4
85	83.0
90	91.8
92	95.4
94	100.0

$t°$	%m A

B=$C_6H_4Br_3N$
2, 4, 6-Трибромани-лин (106)

B	
119	0
110	19.1
100	34.2
90	46.9
80	57.4
70	65.2
B+A	
62	69.9
A	
70	75.7
80	83.4
85	87.7
90	93.2
94	100.0

B=$C_6H_4N_2O_4$
***m*-Динитробензол (100)**

B	
90	0
85	8.1
80	16.2
75	24.2
70	31.8
65	38.5
60	44.3
55	49.1
50	53.0
B+A	
47.5E	54.4
A	
50	56.1
55	58.8
60	62.2
65	66.2
70	70.8
75	76.0
80	81.7
85	87.8
90	94.2
94	100.0

B=C_6H_5Br
Бромбензол (100)

B	
−31	0
B+A	
−32E	2.6
A	
−25	4.4
−15	6.9
− 5	9.9
+ 5	13.4
15	17.4
25	22.2
35	27.7
45	34.4
55	42.6
65	52.6
75	65.2
85	81.1
90	90.0
94	100.0

$t°$	%m A

B=C_6H_5Cl
Хлорбензол (100)

B	
−45.2	0
B+A	
−47E	1.7
A	
−40	2.2
−30	3.2
−20	4.3
−10	5.6
0	7.2
+10	9.2
20	11.8
30	15.4
40	20.8
50	28.1
60	37.6
70	50.0
80	66.6
90	89.6
94	100.0

B=C_6H_5F
Фторбензол (109)

B	
−39.2	0.0
B+A	
−39.5E	0.3
A	
−25	1.0
−15	1.8
− 5	2.7
+ 5	3.7
15	5.1
25	6.9
35	9.3
45	13.0
55	19.3
65	29.2
70	41.7
75	54.1
80	66.3
85	78.8
90	90.4
94	100.0

B=C_6H_5J
Иодбензол (100)

B	
−28.6	0
−30.3	4.0
B+A	
−32E	8.7
A	
−20	13.5
−10	17.5
0	22.7
+10	26.3
20	31.5
30	37.5
40	43.7
50	50.7
60	58.5
70	67.0
80	78.2
90	91.9
94	100.0

$t°$	%m A

B=$C_6H_5NO_2$
Нитробензол (100)

B	
6	0
+ 1	8.6
− 4	17.0
− 9	24.0
−17m	31.9
B+A	
−15E	29.7
A	
− 5	32.3
+ 5	35.3
15	38.8
25	42.8
35	47.4
45	52.8
55	59.1
65	66.4
75	74.9
85	86.0
90	93.0
94	100.0

B=C_6H_6 (100)

B	
5.6	0
B+A_2B	
4.5E	1.9
A_2B	
15	3.0
25	4.3
35	6.0
45	8.6
55	12.1
65	17.1
75	24.9
80	30.7
85	38.4
90	48.2
91.5	58.1
92.5	66.6
91.5	73.7
90	76.7
A_2B+A	
85E	84.9
A	
90	91.4
92	94.8
94	100.0

B=C_6H_6BrN
***p*-Броманилин (106)**

A	
94	100
92	92.0
83	86.0
69	77.5
35	69.0
B	
40	22.1
52	16.1
57	11.5
61.5	4.8
62.5	1.4
63.5	0

$t°$	%m A

B=C_6H_6O
Фенол (111)

B	
41.0	0.0
37.5	3.8
35.0	7.0
32.5	11.1
30.0	14.8
B+A_2B	
28.5E	17.4
A_2B	
35	20.1
40	22.6
45	26.1
50	30.5
55	37.3
60	45.2
65	58.8
A_2B+A	
66.5E	66.6
A	
75	74.6
85	85.8
90	94.0
94	100.0

B=$C_6H_6O_3S$
Бензолсульфоновая кислота (110)

B	
52.5	0
50.0	7.6
47.5	13.5
B+A	
44.0E	20.5
A	
50.0	22.2
60.0	26.8
70.0	34.8
75.0	40.5
80.0	48.7
85.0	60.0
90.0	80.7
94.0	100.0

B=C_6H_{10}
Тетрагидробензол (104)

A	
− 5	3.0
+ 5	3.3
15	3.8
25	5.1
35	6.8
45	9.3
55	13.7
65	21.9
70	29.4
75	42.3
80	55.7
85	70.0
90	83.1
94	100.0

B=C_6H_{12}
Циклогексан (104)

B	
6.4	0.0
B+A	
6.0E	0.07

$t°$	%m A	

A		
20	0.3	
30	0.5	
40	0.8	
50	1.3	
60	1.8	
70	2.2	
80	3.2	
90	4.3	
94	100	
Две жидкие фазы		
92.5	4.7	90.6
100	6.3	88.7
110	7.6	86.6
120	9.6	84.3
130	11.9	81.7
140	14.5	78.6
150	17.6	74.9
160	21.3	69.1
170	27.9	58.5
173	31.5	53.4
175*1	39.9	

*1 $t°_{крит.}$

B=C_7H_5ClO
Хлористый бензоил (102)

B	
− 0.5	0
− 3	8.6
B+A	
− 6E	15.6
A	
+10	21.5
20	25.9
30	31.2
40	37.5
50	44.8
60	53.3
70	64.8
80	77.0
90	89.6
94	100.0

B=C_7H_5N
Бензонитрил (107)

B	
−13.2	0
−16	6.3
−22m	16.3
−27m	21.0
B+AB	
−18E	10.4
AB	
−10	13.7
0	17.8
+10	22.9
20	29.3
30	36.5
35	41.7
38	50.0
AB+A	
+35E	57.2
A	
− 5m	47.7
+ 5m	49.3
15m	51.3
25m	54.0

$t°$	%m A
45	61.2
55	66.5
65	73.3
75	81.0
85	89.3
90	96.5
94	100.0

B=C_7H_6O
Бензальдегид (105)

AB	
−20	15.4
0	19.7
+10	22.7
20	26.0
30	30.7
35	34.8
40	41.5
41.5	50.0
40	56.2
AB+A	
37.8E	61.7
A	
45	64.3
55	68.4
65	73.8
75	80.9
85	89.1
90	94.1
94	100.0

B=$C_7H_6O_2$
Бензойная кислота (102)

B	
120	0.0
115	7.8
110	16.5
105	25.5
100	34.9
95	44.7
90	54.0
85	62.4
B+A	
79E	70.5
A	
85	80.0
90	90.0
94	100.0

B=C_7H_7Cl
***o*-Хлортолуол (107)**

B	
−36.2	0.0
B+A	
−38.5E	4.1
A	
−30	4.9
−20	6.0
−10	7.4
0	9.2
+10	11.5
20	14.3
30	18.3
40	23.6
50	31.1
60	41.0
70	55.4
80	72.1
90	90.0
94	100.0

B=C_7H_7Cl
***m*-Хлортолуол (107)**

B	
−47.8	0.0
B+A	
−50E	3.0
A	
−40	3.6
−30	4.4
−20	5.5
−10	6.9
0	8.7
+10	11.0
20	13.7
30	17.3
40	22.4
50	29.6
60	39.2
70	52.8
80	72.1
90	90.0
94	100.0

B=C_7H_7Cl
***p*-Хлортолуол (107)**

B	
6.2	0.0
4.5	4.5
A+B	
2.5	9.7
A	
10	11.7
20	14.5
30	18.6
40	23.8
50	31.3
60	41.1
70	55.4
80	72.1
90	90.0
94	100

B=$C_7H_7NO_2$
***o*-Нитротолуол (107)**

B	
− 8.5	0.0
−11	4.4
B+AB	
−13.5E	8.5
AB	
−10	9.5
0	12.7
+10	17.5
15	21.1
20	25.9
25	32.2
30	43.3
AB+A	
31U	46.9
A	
30m	46.5
40	51.1
50	56.6
60	63.1
70	70.6
80	79.9
90	93.1
94	100.0

B=$C_7H_7NO_2$
***m*-Нитротолуол (107)**

B	
16	0
15	2.2
10	10.8
+ 5	20.1
0	25.2
− 5	30.2
B+A	
− 9E	33.6
A	
0	35.8
+10	39.0
20	42.4
30	46.2
40	51.1
50	56.6
60	63.1
70	70.6
80	79.9
90	93.1
94	100.0

B=$C_7H_7NO_2$
***p*-Нитротолуол (107)**

B	
52.5	0
50	5.0
45	13.8
40	21.7
35	28.0
30	32.7
25	36.9
20	40.7
B+A	
16E	43.0
A	
20	44.3
30	48.7
40	53.6
50	59.2
60	65.5
70	72.5
80	81.0
90	93.7
94	100.0

B=C_7H_8
Толуол (95)

B	
−93	0
B+AB	
−93.5E	0.3
AB	
−80	0.7
−70	1.2
−60	1.8
−50	2.6
−40	3.7
−30	5.2
−20	8.2
−10	13.3
− 5	17.7
AB+A_2B	
− 1U	22.4
A_2B	
+10	28.8
20	36.7
34m	54.0
A_2B+A	
30U	47.5
A	
40	51.5
50	56.3
60	62.3
70	69.4
80	79.4
85	85.2
90	92.6
94	100.0

B=C_7H_8O
Фенилметиловый эфир (111)

B	
−34	0
B+AB	
−35E	0.7
AB	
−30	1.7
−20	3.8
−10	6.3
0	9.8
+10	15.1
15	18.9
20	23.4
25	30.4
29	40.0
30.5	50.0
AB+A	
30E	51.0
A	
12m	45.2
20m	47.8
40	55.0
50	59.4
60	64.8
70	73.3
80	81.2
90	93.6
94	100.0

B=C_8H_8O
Ацетофенон (102)

B	
19.5	0
15	8.9
10	15.4
5	20.6
AB+B	
1.5E	24.0
AB	
10	26.6
20	30.4
30	36.6
35	42.5
37.5	50.0
35	56.8
AB+A	
31E	62.7
A	
40	64.6
50	67.5
60	71.1
70	76.5
80	84.3
90	94.2
94	100.0

B=C_8H_{10}
Этилбензол (95)

B+AB	
−93E	0.1
AB	
−70	0.25
−60	0.4
−50	0.6
−40	1.0
−30	1.5
−20	2.3
−10	3.9
0	6.4
+10	9.8
15	13.2
20	19.5
25	28.6
AB+A	
29E	37.8
A	
40	44.6
50	51.6
60	59.8
70	67.4
80	77.4
85	85.0
90	92.6
94	100.0

B=C_8H_{10}
***o*-Ксилол (101)**

B	
−29	0
B+AB	
−33E	3.4
AB	
−20	5.7
−10	8.7
0	13.5
+ 5	17.2
10	21.8
15	28.0
20	37.0
24	50.0
AB+A	
22.5E	52.0
A	
0m	46.0
10m	48.6
20m	51.4
30	54.6
40	58.1
50	62.0
60	66.6
70	72.7
80	81.3
90	93.0
94	100.0

$t°$	%m A
B=C_8H_{10}	
m-Ксилол (101)	
B	
−57	0
B+AB	
−59.2E	2.0
AB	
−45	3.4
−35	4.7
−25	6.8
−15	10.0
− 5	15.8
0	20.3
+ 5	27.5
10	38.8
13.5m	50.0
AB+A	
13U	47
A	
− 5m	43.5
+ 5m	45.3
15	47.7
25	50.5
35	53.6
45	57.5
55	62.2
65	68.3
75	75.4
85	85.6
90	93.2
94	100.0
B=C_8H_{10}	
p-Ксилол (101)	
B	
14	0
12	5.5
B+A_2B	
10E	10.5
A_2B	
20	14.5
30	18.8
40	24.8
50	33.9
60	45.6
65	55.5
66.5	60.3
67.5	66.6
A_2B+A	
66.5E	68.9
A	
70	71.4
75	75.8
80	81.2
85	86.9
88	91.1
91	95.0
94	100.0
B=$C_8H_{10}O$	
Фенетол (111)	
B	
−28.6	0.0
B+AB	
−29E	0.55
AB	
−20	0.9
−10	1.7
0	2.8
+10	4.8
20	7.4
30	12.1
35	16.5
40	22.5
45	32.6
47	40.4
48.8	50.0
AB+A	
47E	54.0
A	
10m	37.0
20m	40.9
30m	45.2
40m	50.0
50	55.5
60	62.2
70	70.0
80	80 0
90	92.6
94	100.0
B=C_9H_{12}	
Мезитилен (101)	
B	
−54.4	0
B+AB	
−55.2E	0.7
AB	
−40	0.9
−30	1.2
−20	1.9
−10	3.2
0	5.9
+10	10.2
20	15.7
AB+A_2B	
29U	26.6
A_2B	
40	28.3
50	35.0
55	39.2
60	44.0
65	51.0
67	55.1
69	61.1
69.5	66.6
A_2B+A	
69E	70.4
A	
61m	64.5
70	71.5
80	81.0
90	94.2
94	100.0
B=C_9H_{12}	
n-Пропилбензол (95)	
AB	
−80	0.4
−70	0.7
−60	1.2
−50	2.1
−40	3.4
−30	5.5
−20	9.5
−15	12.2
−10	17.2
− 5	24.3
− 1.5m	33.3
AB+A	
~−5E	25.0
A	
−20m	23.3
−10m	24.4
0	25.8
+10	27.8
20	30.5
30	34.1
40	38.6
50	44.3
60	51.5
70	61.5
80	73.5
90	90.0
94	100.0
B=C_9H_{12}	
Псевдокумол (101)	
B	
−57.2	0
B+AB	
−58.8E	3.4
AB	
−50.0	4.0
−40	4.8
−30	6.0
−20	8.3
−10	13.0
− 5	17.1
0	23.2
+ 5	31.8
AB+A_2B	
7U	36.8
A_2B	
−15m	29.4
− 5m	32.5
+ 5m	36.2
15	40.9
25	47.2
36m	66.6
A_2B+A	
33U	56.2
A	
−10m	47.6
0m	49.1
+10m	50.8
20m	52.8
30m	55.2
40	58.2
50	62.0
60	66.8
70	72.8
80	80.6
90	92.7
94	100.0
B=$C_{10}H_7Br$	
α-Бромнафталин (108)	
B	
+ 3	0.0
0	9.8
B+A	
− 3.5E	20.8
A	
+ 5	23.0
15	26.5
25	31.2
35	36.8
45	43.5
55	51.4
65	60.6
75	70.8
80	77.5
85	84.9
90	92.3
94	100.0
B=$C_{10}H_7Cl$	
α-Хлорнафталин (108)	
B	
−17	0.0
−21	5.9
B+A	
−24.5E	11.6
A	
−20	12.8
−10	15.3
0	18.1
+10	21.3
20	23.9
30	28.3
40	33.9
50	41.9
60	50.2
70	62.0
80	76.0
90	92.0
94	100.0
B=$C_{10}H_7Cl$	
β-Хлорнафталин (108)	
B	
56	0.0
53	7.2
50	14.6
45	22.3
40	31.2
B+A	
37.5E	34.6
A	
40	36.3
45	39.3
50	43.0
55	47.3
60	52.2
65	57.7
70	63.8
75	70.4
80	77.4
85	84.8
90	92.3
94	100.0
B=$C_{10}H_7NO_2$	
α-Нитронафталин (108)	
B	
57	0.0
56	3.6
50	12.6
45	20.1
40	26.6
35	32.1
B+AB	
33.5E	33.4
AB	
35.5	37.9
37.5	45.8
38.2	50.0
AB+A	
38E	50.4
A	
40	51.6
50	56.8
60	62.8
70	70.0
80	79.0
90	92.4
94	100.0
AB	
31.5m	28.9
B	
30.0m	36.8
B+A	
23.0mE	43.8
A	
30.0m	46.8
B=$C_{10}H_8$	
Нафталин (108)	
B	
79.4	0.0
75.0	10.0
70.0	17.6
65.0	25.2
60.0	31.7
B+A_2B	
57.0E	35.2
A_2B	
60	42.2
62.5	50.2
65	61.5
66	66.6
A_2B+A	
65	69.8
A	
70	72.6
75	75.8
80	80.8
85	86.7
90	94.0
94	100.0
B=$C_{10}H_{14}$	
p-Цимол (101)	
B	
−75	0
B+AB	
−77E	0.8
AB	
−70	1.0
−60	1.6
−50	2.9
−40	3.4
−30	5.0
−20	7.5
−10	12.1
0	21.5
+10m	50.0
AB+A	
+ 5U	28.3

$t°$	%m A
A	
− 7m	26.5
+20	32.2
30	35.5
40	39.5
50	44.5
60	50.5
70	60.4
80	74.1
90	90.8
94	100.0

B=$C_{11}H_{16}$
Амилбензол (95)

$t°$	%m A
AB	
−70	1.9
−60	2.6
−50	3.6
−40	5.1
−30	7.1
−25	9.7
−20	13.4
−15m	19.4
−13m	24.9
AB+A	
−17E	16.4
A	
−10	17.0
0	18.2
+10	19.9
20	22.5
30	25.9
40	30.3
50	35.8
60	43.3
70	54.0
75	60.5
80	68.5
85	78.1
90	90.0
94	100.0

B=$C_{12}H_{10}$
Дифенил (103)

$t°$	%m A
B	
70.5	0
65	9.7
60	19.3
55	27.6
50	33.6
B+A_2B	
47E	36.8
A_2B	
50	40.0
55	48.1
57.5	56.6
A_2B+A	
60.5U	66.6
A	
50m	58.0
70	73.0
80	82.0
90	93.8
94	100.0

$t°$	%m A
B=$C_{12}H_{10}N_2$	
Азобензол (154)	
A	
95.0	100.0
85.6	91.08
73.4	80.0
A+A_4B	
72.4U	79.0
A_4B	
72.2	75.00
71.2	70.00
66.7	60.00
60.2	50.00
52.9	42.69
A_4B+B	
52.8E	40.0
B	
55.4	32.79
61.9	15.66
64.2	7.39
68.0	0.0

B=$C_{13}H_{10}O$
Бензофенон (102)

$t°$	%m A
B	
48	0.0
45	6.2
40	14.4
35	20.4
20	31.4
B+AB	
29E	26.2
AB	
35	29.8
40	33.7
45	39.4
47.5	45.2
48.5	50.0
47.5	56.0
45	61.5
AB+A	
40E	66.6
A	
50	70.0
60	74.4
70	79.7
80	85.5
90	94.5
94	100.0

B=$C_{13}H_{12}$
Дифенилметан (103)

$t°$	%m A
B	
26.0	0.0
B+A_2B	
22.5E	6.4
A_2B	
30	8.7
40	11.8
50	16.4
60	21.9
70	30.0
75	35.0
80	41.1
85	49.7
88	56.4
90	66.6
88	73.7
85	79.7

$t°$	%m A
A_2B+A	
82E	84.5
A	
85	87.4
90	96.6
94	100.0

B=$C_{14}H_{10}O_2$
Бензил (154)

$t°$	%m A
A	
95.0	100.0
86.1	93.10
64.6	75.59
48.0	66.35
A+B	
36.2E	
B	
41.6	55.89
44.1	53.35
66.3	37.77
76.0	27.40
86.1	13.28
94.0	0.0

B=$C_{14}H_{12}$
Стильбен (154)

$t°$	%m A
A	
94.9	100.0
89.5	90.03
81.7	80.00
81.0	79.20
69.0	70.03
vis.	70÷60
A_2B	
101	60.00
102	58.40
94.3	51.18
A_2B+B	
90.0E	40.69
B	
100.0	34.02
104.5	30.28
112.0	21.36
120.0	10.04
125.0	0.0

B=$C_{14}H_{14}$
Дибензил (154)

$t°$	%m A
A	
94.9	100.0
85.1	89.74
A+A_4B	
84.3E	
A_4B	
85.6	85.00
87.1	78.84
84.3	70.00
79.0	60.42
72.2	52.58
63.3	44.88
61.8	43.09
53.0	36.10
43.2	27.00
A_4B+B	
42.8	

$t°$	%m A
B	
46.6	13.96
50.5	3.74
51.5	0.0

B=$C_{19}H_{16}$
Трифенилметан (103)

$t°$	%m A
B	
92	0
85	13.0
80	22.5
70	37.4
60	48.8
B+A	
48E	58.1
A	
60	65.2
70	72.4
80	81.1
90	93.4
94	100.0

SbJ_3

B=$C_{12}H_{10}$
Дифенил (103)

$t°$	%m A
B	
70.5	0
B+A_2B	
68.0E	1.1
A_2B	
80	1.8
90	2.6
100	3.7
110	5.0
120	7.1
130	10.0
140	15.3
145	18.8
150	23.5
155	31.7
160	54.9
161	66.6
A_2B+A	
160	81.7
A	
163	92.2
166	100.0

$SiC_{24}H_{20}$
Тетрафенилкремний

B=$C_{26}H_{20}$
Тетрафенилэтилен
(127)

$t°$	% B
A	
233	0
A+B	
188.2E	58.5
B	
222.8	100

$t°$	%m A
$SnCl_4$	
B=$C_2H_4O_2$	
Метилформиат (58)	
AB_2	
− 5	10
+26	15
50.6	20
73	25
80	27.5
82.3	30
83.1	32
83.3	33.3
83.2	34
82.9	36
82.5	38
81.7	40
80	43
76.9	47.6
76.2	48.9
74.2	52.3
73.6	53.8
72	56.9
71.2	58
70.4	59.5
68	64
65	70
62.4	74
59.4	78.5
54.4	84
44.4	92.3
38.4	94
A	
−33	100

B=$C_3H_6O_2$
Этилформиат (58, 59)

$t°$	%m A
AB_2	
−10	10
+15	20
33.5	25.9
46	30.5
48	31.8
49	33.3
48.7	33.7
48.6	33.9
47.1	36
45.5	38.3
44	40
38.2	46
32.7	52
28	58
24	65
20	73
16	80
10	90
A	
−33	100

B=$C_9H_{10}O_2$
Этилбензоат (58, 59)

$t°$	%m A
AB_2	
16	5
27.5	10
33.8	15
39.5	20
43.3	25
44	27.5

$t°$	%m A
45	30
45.1	31.5
45.3	33
45.5	**33.3**
45.4	33.6
45.3	34
45	36
44.8	38
44	40
43.8	41.5
AB_2+AB	
42E	42.5
AB	
43.4	43.5
44.8	45
47.3	48
47.5	**50**
47.3	52
46.4	55
44.5	60
36.7	70
26.5	80
6.0	90
A	
−33	100

SnJ_4
B=Различные органические соединения (169)

$SnJ(CH_3)_3$
B=C_6H_7N
Анилин (11)

$t°$	%m B
AB_2	
52	6.88
77	20.11
88	34.21
93.5	50.77
95	60.84
95.2	66.55
94.5	72.22
93	76.2
92	78.96
90.7	81.83

$SnC_{24}H_{20}$
Тетрафенил-олово
B=$C_{18}H_{15}Sb$
Трифенилстибин (24)

$t°$	%m A
A	
223	100
A+B	
49	~1
B	
49.8	0

$PbCl_2$
B=C_5H_5N
Пиридин (38)

$t°$	%m A
AB_2	
−20	0.0861
0	0.1036
+22	0.1305
44	0.159
65	0.215
76	0.254
90	0.303
94	0.318
102	0.320

$PbBr_2$
B=C_5H_5N
Пиридин (38)

$t°$	%m A
AB_3	
−26	0.222
−10	0.199
− 5	0.183
0	0.174
+13	0.144
AB_3+AB_2	
19U	
AB_2	
26	0.127
45	0.144
64	0.174
77	0.211
95	0.289
100	0.313
105	0.338

PbJ_2
B=C_5H_5N
Пиридин (38)

$t°$	%m A
$B+AB_3$	
−43.5E	
AB_3	
−37	0.0284
−28	0.0289
−20	0.0300
− 9	0.0319
0	0.0343
+ 3	0.0369
AB_3+AB_2	
6U	0.0386
AB_2	
15	0.0360
35	0.0323
57	0.0326
77	0.0392
92	0.0498
98	0.0584
105	0.0636
108	0.0704
112	0.0764

$Pb(NO_3)_2$
B=C_5H_5N
Пиридин (160)

$t°$	%m A
AB_4	
−19.4	0.696
−14.5	0.507
−10.0	0.453
0.0	0.845
+ 5.4	0.930
8.7	1.272
14.72	1.445
19.97	1.595
24.75	2.002
30.03	2.555
34.97	3.05
40.03	3.90
45.00	5.00
49.97	6.65
AB_3	
59.52	8.06
70.00	10.15
80.00	12.81
89.93	17.7
94.94	23.5
A_3B_2	
99.89	25.5
104.90	27.2
109.90	28.2

$Pb(CHO_2)_2$
формиат
B=CH_2O_2
Муравьиная кислота (51)

$t°$	%m A
A	
20	0.21
73.1	0.30
109.4	0.42
124.5	0.51

CdJ_2
B=$C_2H_4O_2$
Метилформиат (113)

$t°$	%m A
A?	
0	0.139
5	0.133
10	0.126
15	0.120
20	0.115
25	0.110
30	0.104

B=C_2H_6O
Этиловый алкоголь (31, 113, 150)

$t°$	%m A
A	
0	5.11
5	7.88
10	10.77
15	11.6
20	12.2
25	11.60
30	11.50
35	11.45
40	11.36

B=$C_3H_6O_2$
Этилформиат (113)

$t°$	%m A
A?	
0	0.237
5	0.230
10	0.220
15	0.208
20	0.187
25	0.163

B=C_3H_8O
n-Пропиловый алкоголь (113, 150)

$t°$	%m A
A?	
0	2.96
5	5.18
10	7.01
15	8.11
20	9.14
25	8.62
30	8.11
35	8.14
40	8.14

B=C_3H_8O
Изопропиловый алкоголь (113)

$t°$	%m A
A?	
0	8.74
5	8.81
10	8.86
15	8.89
30	8.89

B=$C_4H_8O_2$
Этилацетат (113, 119)

$t°$	%m A
A?	
10	0.397
15	0.416
18	0.441
20	0.439
25	0.462
30	0.484

B=$C_4H_8O_2$
n-Пропилформиат (113)

$t°$	%m A
A	
0	0.580
5	0.555
10	0.523
15	0.488
20	0.439
25	0.380

B=C_5H_5N
Пиридин (113)

$t°$	%m A
A?	
60	0.118
65	0.240
70	0.406
75	0.664
80	1.08
85	1.89
90	4.53
95	5.12

B=C_6H_7N
Анилин (113)

$t°$	%m A
A?	
40	0.386
50	0.594
60	0.807
70	1.045
80	1.32
90	1.67
100	2.30

B=C_9H_7N
Хинолин (113)

$t°$	%m A
A?	
75	1.63
80	1.88
85	2.13
90	2.45
95	2.78
100	3.17

$HgCl_2$
B=CH_4O
Метиловый алкоголь (22, 32, 150)

$t°$	%m A
A?	
−34	0.96
−15	1.70
+ 4	3.44
8.5	3.84
12	4.30
20	5.80
25	7.28
38.2	12.7
51	15.7
74	17.5
100	20.5
127	26.3
242.6*1	0.14

*1 $t°_{крит.}$

B=$C_2H_4O_2$
Уксусная кислота (32)

$t°$	%m A
A?	
21	0.61
33	1.15
43	1.39
50	1.57
61	1.89
87	2.66
95	2.93
115	4.05
127	5.24
145	7.30
182	15.15
207	21.40

B=C_2H_6O
Этиловый алкоголь (22, 32, 39, 150)

$t°$	%m A
A?	
−60	0.52
−40	1.81
−20	4.53
−11	5.26
− 5	6.70
0	6.61
+ 8.5	7.08
10	7.21
20	7.46
25	7.81
31	8.09
38.2	8.6
51	9.8
63	11.1
80	13.5
93	15.2
100	16.5
115	20.7
138	26.4

B=C_3H_6O
Ацетон ([2], [22], [32], [35], [60], [116])

См. фиг. 11, стр. 343

B=$C_4H_8O_2$
Этилацетат ([2], [32], [39], [60], [64], [115], [119])

См. фиг. 12, стр. 343

B=$C_4H_{10}O$
Эфир ([32], [60])

$t°$	%m A
A?	
−47	0.161
−40	0.168
−20	0.168
0	0.173
+13	0.169
18	0.174
33.5	0.174
83	0.249
100	0.259
115	0.269

B=C_5H_5N
Пиридин ([73], [144], [147])

$t°$	%m A
AB_2	
−32.8	0.82
−21.9	2.43
+ 0.02	4.22
12.58	5.76
18.78	6.71
23.60	7.42
27.23	7.85
31.05	8.62
40.90	10.75
50.10	13.50
60.03	16.45
70.15	20.20
70.8	19.75
74.6	21.20
75.2	21.36
AB_2+AB	
76U	
AB	
83.5	22.9
86.5	24.3
87.3	24.7
90.4	25.1
97.0	27.4
99.5	27.9
100.5	28.5
104.1	30.5
104.2	31.0
AB+A_3B?	
106.2U	
A_3B?	
106.4	32.1
109.8	32.8
113.6	33.2
114.0	33.4
115.7	33.5
118.2	34.2
124.2	35.1
129.4	35.7
145.5	40.1
76.4m	22.0
78.0m	22.4
78.7m	22.8
80.2m	23.6
82.5m	24.3
89.0m	27.5
90.8m	27.9
94.1m	30.3
96.0m	33.3
A?	
11	0.115
15	0.156
38.8	0.229
40.5	0.249
41	0.179
55	0.243
84	0.525

$HgBr_2$
B=C_5H_5N
Пиридин ([144])

$t°$	%m A
AB_2	
9	4.9
43.5	10.0
57	12.5
68	14.9
89	19.7
106	25.4
115.5	30.4
118	33.3
117	33.9
AB_2+AB	
107E	39
AB	
108	39.5
113	41.9
118	43.9
121	46.2
123	50.0
AB+A_3B_2	
122.5E	52
A_3B_2	
131	54.9
134	60.0
133	64.0

B=C_6H_7N
Анилин ([144])

$t°$	%m A
AB_2	
62.5	4.5
75	6.9
84	9.7
93.5	14.2
100	18.8
106	24.1
109	29.5
109.5	30.6
110	33.3
AB	
111	33.9
112	35.3
116	37.3
122	45.5
124	50.0
123	55.4
117.7	59.6

B=C_9H_7N
Хинолин ([144])

$t°$	%m A
AB_2	
88	4.4
111	8.9
127	14.3
134	17.6
~148	33.3

HgJ_2
B=C_5H_5N
Пиридин ([82], [144])

$t°$	%m A
AB_2	
−50	0.342
−42	0.495
−31.5	0.772
−20	1.36
−10	1.96
− 0.1	2.95
+ 8.83	3.78
10	5.0
20.2	5.32
25.5	6.32
35.28	8.42
42.5	9.8
50.02	11.68
55.05	12.5
60.07	14.0
66.5	15.14
83	19.3
90.08	21.7
102.5	26.3
107	29.6
108	33.3
107	34.6
103	38.0
97	43.0
88.5	46.7
AB_2+AB	
87E	47
AB	
89	48.5
90	50.0
89	50.6
AB+A_3B_2	
88.5E	51
A_3B_2	
93.5	51.3
96	51.6
108	52.7
109	53.2
122	55.4
135	57.9

B=$C_6H_5NO_2$
Нитробензол ([18], [142])
A (красная HgJ_2)

$t°$	%m A
97.9	0.73
108.0	1.02
118.1	1.32
124.8	1.56
126.5	1.63
128.6m	1.74
130.7m	1.81

$t°$	%m A
A (красн. $Hg J_2$)+A (желт. $Hg J_2$)	
127.5U	1.66
A (желтая)	
116.8m	1.32
123.9m	1.56
126.2m	1.63
128.9	1.74
131.1	1.81
133.1	1.87
144.3	2.46
155.0	3.07
165.8	3.90
173.7	4.63
180.4	5.42
197.0	8.03
214.6	12.04
229.2	18.81
235.9	23.43
244.7	49.57
245.1	72.62
247.0	86.81
250.4	94.41
255.3	100.00

B=C_6H_7N
Анилин ([128])

См. фиг. 13, стр. 343

B=$C_7H_7NO_2$
p-Нитротолуол ([18], [143])

$t°$	%m A
A (красная)	
99.3	0.83
107.8	1.06
119.6	1.47
132.9m	2.08
136.8m	2.29
A (красн.)+A (желт.)	
128U	1.85
A (желтая)	
92.3m	0.83
103.8m	1.06
118.3m	1.47
134.1	2.08
138.7	2.29
159.3	3.60
179.2	5.67
205.6	9.92
227.3	16.21
233.2	18.97
238.2	23.69
242.5	26.31
247.0	33.00
249.6	41.49
250.8	82.96
251.2	89.57
255.3	100.00

B=C_9H_7N
Хинолин ([144])

$t°$	%m A
AB_2	
100	4.7
115.5	9.1
130.5	13.2
AB_2+AB	
138U	23.1
AB	
145	26.7
151	29.8
153	31.4
156	35.4
160	37.7
163	41.6
165	43.0
167	46.1
169	50.0
166.5	54.4

$Hg(CN)_2$
B=C_5H_5N
Пиридин ([144])

$t°$	%m A
AB_6	
9	7.1
11	8.7
12.3	10.1
12.2	10.4
13	11.3
13.5	12.9
14.5	13.8
AB_6+AB_3	
15U	15
AB_3	
16.5	15.8
20.5	15.9
AB_3+AB_2	
22U	17
AB_2	
22.5	17.3
28.5	18.4
32	19.3
38	20.6
42	22.3
45	22.9
46	23.7
AB_2+A_2B_3	
48U	25
A_2B_3	
53	25.3
54.5	26.0
56.5	26.6
A_2B_3+AB	
58U	27
AB	
68	27.5
70	27.7
86	29.0
111	32.0
122.5	33.8
125	34.4
141	38.3
154	50.0

B=C_6H_7N
Анилин ([144])

$t°$	%m A
AB_2	
41	3.7
49	5.7
58.5	7.7
65	9.2
77	14.2
83.5	18.2
84	19.7
88.5	23.4

$t°$	%m A
AB_4	
26m	4.9
30.5m	5.7
35m	7.7
38.5m	9.2

B=C_9H_7N
Хинолин (144)

AB_3	
45	4.2
54	6.0
AB_3+AB_2(?)	
60U	7.5
AB_2(?)	
89	8.2
99	9.2
137	13.2
161	17.4
180	22.5
192	27.1

$Hg(C_2H_3O_2)_2$
ацетат

B=$C_2H_4O_2$
Уксусная кислота (79)

A	
14.3	0.906
15.0	0.600
16.2	0.296
17.0	0.000

B=C_6H_6O
Фенол (79)

A	
− 1.2	17.68
+15.5	13.32
32.0	5.32
42.0	0.00

$HgC_{12}H_{10}$
Меркурдифенил

B=$C_{18}H_{15}Sb$
Трифенилстибин (24)

$t°$	%m B
A	
121.8	0
A+B	
40.5E	80.5
B	
49.8	100

B=$C_{18}H_{15}Bi$
Трифенилвисмутин (24)

A	
121.8	0
A+B	
63.5E	66.5
B	
76.0	100

$t°$	%m A

$CuCl_2$

B=C_5H_5N
Пиридин (83)

AB_6	
−17.3	0.0824
−13.0	0.107
−12.1	0.115
−11.2	0.131
−10.0m	0.174
AB_6+AB_2	
−10.0U	0.159
AB_2	
− 8.9	0.159
+ 2.0	0.162
10.00	0.1725
25.00	0.205
35.00	0.225
45.00	0.249
49.00	0.273
53.00	0.291
55.00	0.300
60.00m	0.333
61.00m	0.336
62.00m	0.363
$AB_2+A_2B_3$	
58.00U	
A_2B_3	
63.00	0.320
64.00	0.325
65.00	0.316
70.00	0.335
75.00	0.372
85.00	0.450
95.00	0.542

$Cu(C_2H_3O_2)_2$
ацетат

B=C_5H_5N
Пиридин (81)

AB_4	
−11.6	0.167
+ 2.0	0.262
13.0	0.452
26.45	0.708
37.40	1.255
41.9	1.383
43.2	1.507
45.2m	1.875
AB_4+AB	
44.7U	
AB	
34.8m	1.670
55.7	1.845
64.3	1.922
76.2	2.161
83.3	2.430
95.4	2.850

$AgClO_4$

B=C_5H_5N
Пиридин (77)

B	
−40.3	0
−41.5	1.57
$B+AB_4$	
−43E	2.87

$t°$	%m A
AB_4	
−35	3.33
−11.5	5.04
− 1.3	6.08
+25	9.15
36.1	11.02
49.2	13.70
60.4	16.72
66.8	21.01
$AB_4+A_4B_9$	
68.0U	21.43
A_4B_9	
71.0	21.91
75.0	22.34
86.3	24.37
$A_4B_9+AB_2$	
95.6U	25.88
AB_2	
110	27.60

B=C_6H_6 (42, 43)

A	
480	100
160	41.8
159	40.8
140m	38.8
A+AB	
145U	39.3
AB	
138.5	36.1
115.5	27.8
92	20.1
80.3	15.16
50	4.06
25	1.95
AB+B	
5.12E	1.32
B	
5.48	0.00

B=C_6H_7N
Анилин (44)

B	
−6.15	0.00
$B+AB_6$	
−6.6E	0.33
AB_6	
25.0	2.30
40.0	5.46
50.1	8.42
60.52	14.3
55.0	16.68
AB_6+AB_3	
48.3U	18.1
AB_3	
56.1	19.45
AB_3+AB_2	
66.6U	22.0
AB_2	
88	23.0
A	
480	100.0

$t°$	% A

B=C_7H_8
Толуол (44.5)

A	
75	54.60
50	52.68
25	50.30
A+AB	
22.6U	
AB	
18	44.11
+16	42.00
0	26.41
−24.1	6.01
−73.5	0.00

$CoCl_2$

B=C_5H_5N
Пиридин (129)

$t°$	%m A
AB_6	
−50.3	0.2550
−45.0	0.2553
−30.0	0.2566
−19.6	0.2569
−10.0	0.2629
0.0	0.2626
AB_6+AB_4	
+15U	
AB_4	
23	0.347
25	0.350
34.6	0.457
37.6	0.460
44.6	0.582
47.2	0.622
51.0	0.679
55.0	0.729
60.0	0.810
64.2	0.896
68.0	0.964
AB_4+AB_2	
70U	
AB_2	
74.8	1.296
78.2	1.395
79.8	1.490
88.0	2.022
AB_2+A	
90U	
A	
>90	

$AlCl_3$

B=CCl_4 (66)

A?	
4	0.54
14	0.16
20	0.11
34	0.043

B=$CHCl_3$ (66)

A?	
−15	0.38
0	0.59
+25	0.42

$t°$	%m A

B=$C_6H_4BrNO_2$
о-Бромнитробензол (96)

B	
38.5	0
32	10.9
26	18.5
B+AB	
20E	24.3
AB	
30	26.8
40	29.5
50	32.4
60	35.2
70	38.2
80	41.2
90	44.8
97	48.0
100	50.0
97	52.8
90	54.9
AB+A	
80E	56.8
A	
90	57.7
100	58.9
110	60.3
120	62.0
130	64.0
140	66.6
150	69.6
160	73.2
170	78.0
180	84.0
194	100

B=$C_6H_4BrNO_2$
m-Бромнитробензол (96)

B	
54.7	0
51	9.5
B+AB	
47E	16.9
AB	
50	18.0
60	22.2
70	26.5
80	30.9
90	35.4
100	40.2
110	45.8
113	47.7
116	50.0
113	52.5
107	54.6
AB+A	
97E	57.6
A	
110	59.6
120	61.5
130	63.6
140	66.1
150	69.2
160	73.2
170	78.0
180	84.0
190	92.3
194	100

$t°$	%m A

B=$C_6H_4BrNO_2$
p-Бромнитробензол (96)

B	
124.5	0
117	10.8
111	18.1
105	24.5
B+AB	
99E	30.2
AB	
110	33.9
120	37.6
130	41.5
140	46.2
143	47.8
145	50.0
143	52.9
140	54.6
130	58.5
120	61.2
AB+A	
113E	62.7
A	
120	63.6
130	65.5
140	67.7
150	70.5
160	73.8
170	78.0
180	84.0
190	92.3
194	100

B=$C_6H_4ClNO_2$
o-Хлорнитробензол (96)

B	
32.5	0
27	11.8
21	18.4
B+AB	
15E	23.1
AB	
25	25.8
35	28.8
45	31.9
55	35.2
65	38.7
75	42.6
85	47.4
89	50.0
85	52.8
77	55.7
AB+A	
69E	58.5
A	
90	59.7
110	61.9
130	64.5
150	69.0
170	75.6
175	77.6
194	100.0

$t°$	%m A

B=$C_6H_4ClNO_2$
m-Хлорнитробензол (96)

B	
44.5	0
40	12.4
36	19.0
B+AB	
50E	23.8
AB	
60	27.7
70	31.8
80	36.0
90	40.7
100	46.0
104	50.0
100	52.7
90	56.6
AB+A	
81E	59.8
A	
100	61.3
120	63.9
140	67.7
160	73.4
194	100

B=$C_6H_4ClNO_2$
p-Хлорнитробензол (96)

B	
83.5	0
78	8.3
73	14.6
B+AB	
68E	19.5
AB	
80	25.1
90	30.0
100	35.0
110	40.2
120	45.8
124	48.1
126	50.0
124	51.9
120	54.1
110	57.2
100	60.3
AB+A	
94E	62.1
A	
110	63.0
125	64.4
140	66.7
155	70.2
170	75.3
180	80.0
185	83.8
190	89.5
193	95.6
194	100

B=$C_6H_5NO_2$
Нитробензол (96)

B	
5.5	0.0
4	4.1
B+AB_2	
2E	9.5

$t°$	%m A

AB_2	
10	13.5
15	16.8
20	21.1
AB_2+AB	
25.5U	28.8
AB	
35	30.2
45	32.4
55	34.7
65	37.5
75	41.1
85	45.9
88	47.7
90	50.0
88	51.7
82	53.6
72	56.0
62	57.8
AB+A	
52E	59.6
A	
70	60.8
90	62.1
110	63.8
130	65.9
160	70.7
180	78.7
194	100.0

B=C_6H_6 (92)

A	
17	0.12
80	0.72

B=C_7H_5ClO
Хлористый бензоил (97)

B	
− 0.5	0.0
− 4.0	8.3
B+AB	
− 7.5E	13.3
AB	
0.0	14.7
+20.0	19.6
40.0	26.0
60.0	34.2
70.0	38.7
80.0	43.5
90.0	48.3
93.0	50.0
90.0	51.8
80.0	54.2
70.0	56.2
60.0	58.2
40.0	62.2

B=$C_7H_7NO_2$
o-Нитротолуол (96)

B	
− 8.5	0
B+AB_2	
− 9.3E	1

$t°$	%m A

AB_2	
0	1.6
+10	2.6
20	4.1
30	6.6
40	11.2
50	21.0
AB_2+AB	
55U	31.4
AB	
70	36.3
85	42.4
95	47.5
99.5	50.0
90	53.5
70	57.4
AB+A	
45E	62.1
A	
70	63.1
95	65.0
120	68.7
145	74.1
170	81.9
180	86.4
185	89.7
190	94.4
194	100

B=$C_7H_7NO_2$
m-Нитротолуол (96)

B	
16	0
B+AB_2	
13E	7.9
AB_2	
20	9.9
27	13.6
34	20.8
AB_2+AB	
35U	24.8
AB	
50	29.5
65	34.5
80	40.2
90	44.8
95	47.4
99.5	50.0
90	53.5
70	57.4
AB+A	
45E	62.1
A	
70	63.1
95	65.0
120	68.7
130	70.7
194	100

B=$C_7H_7NO_2$
p-Нитротолуол (96)

B	
52.5	0
47	9.3
42	15.2
B+AB	
37E	19.2

$t°$	%m A

AB	
50	23.9
65	29.5
80	35.3
95	41.9
105	46.9
109	50.0
105	52.4
100	54.1
80	58.9
60	62.3
AB+A	
45E	64.6
A	
75	67.0
105	70.0
135	73.9
165	80.4
180	86.3
190	91.4
194	100

B=C_7H_8 (92)

A	
17	0.26
73	0.92

B=$C_{13}H_{10}O$
Бензофенон (98)

B	
48	0
44	11.3
B+AB	
39.5E	20
AB	
50	22.3
60	24.5
70	27.0
80	29.8
90	32.9
100	36.3
110	40
120	44.4
125	46.6
130	50
125	53.3
120	54.5
110	56.5
100	58.1
90	59.5
80	60.9
70	62.2
AB+A	
60E	63.5
A	
80	64.2
100	65.3
120	66.9
130	68.1
140	69.9
150	72.1
160	74.9
170	78.4
180	83.3
185	87.1
190	91.7
192	94.8
194	100.0

$t°$	%m B
$AlBr_3$	
B=CBr_4 (47, 53)	
α-A	
97.1	0.0
96.6	1.0
94.5	2.7
85.7	11.5
72.5	23.0
β-A	
68.5	29.5
56.7	42.5
52.3	47.6
50.2	49.5
44.0	55.9
β-B	
44.7	66.1
46.1	67.6
α-B	
51.7	73.7
68.8	85.5
77.6	90.3
90.1	100.0

B=$C_2H_4Br_2$
Бромистый этилен (99)

$t°$	%m A
B	
10	0
6	8.4
+ 2	16.0
B+A	
− 2E	22.9
A	
+10	28.4
20	33.9
30	40.1
40	47.2
50	55.1
60	63.6
70	72.7
80	82.3
90	92.2
96	100

B=$C_6H_4BrNO_2$
o-Бромнитробензол (91)

$t°$	%m A
B	
38	0
30	15.7
B+AB	
21E	24.4
AB	
30	27.9
40	31.4
50	34.9
60	38.6
70	42.3
80	46.1
88.5	50.0
80	52.9
70	55.2
60	57.5
50	60.0
40	62.4
30	64.9
AB+A	
24E	66.3
A	
30	67.7
40	70.0
50	72.2
60	74.9
70	77.9
80	82.6
85	85.5
90	89.6
93	92.9
96	100

B=$C_6H_4BrNO_2$
m-Бромнитробензол (91)

$t°$	%m A
B	
54	0.0
50	9.0
B+AB	
45.5E	15.5
AB	
60	20.6
80	28.1
110	42.6
120	48.6
122	50.0
120	50.9
100	57.6
80	63.0
60	68.5
AB+A	
42E	73.7
A	
60	75.6
80	80.9
90	88.8
93	92.2
96	100

B=$C_6H_4BrNO_2$
p-Бромнитробензол (91)

$t°$	%m A
B	
124.5	0
119	7.8
115	15.0
110	20.3
105	24.8
100	28.1
B+AB	
98E	29.2
AB	
110	33.2
120	37.2
130	41.7
140	46.8
144	50.0
140	52.5
130	56.2
120	58.9
80	65.7
60	68.4
50	69.9
AB+A	
45E	70.6
A	
50	71.9
60	74.7
70	78.3
80	82.9
85	85.9
90	90.5
93	94.5
96	100

B=$C_6H_4ClNO_2$
o-Хлорнитробензол (91)

$t°$	%m A
B	
32.5	0.0
30	7.1
25	14.1
20	19.6
15	24.8
B+AB	
13.8E	26.1
AB	
30	30.8
40	34.1
50	37.4
60	40.8
70	44.2
80	48.5
83.5	50.0
80	51.4
70	54.2
60	57.0
50	59.6
40	62.2
30	64.8
AB+A	
21	67.0
A	
40	71.1
50	73.4
60	75.8
70	78.2
90	89.3
93	93.2
96	100

B = $C_6H_4ClNO_2$
m-Хлорнитробензол (91)

$t°$	%m A
B	
44.5	0.0
42.0	8.7
40.0	12.0
38.0	15.0
B+AB	
35.5E	18.5
AB	
40.0	20.0
50.0	23.9
60.0	28.0
70.0	32.3
80	36.7
90	41.4
100	47.0
103.5	50.0
100.0	52.2
90	56.3
80	59.5
60	64.4
50	66.8
AB+A	
40E	69.0
A	
50	70.9
60	73.0
70	75.7
80	79.7
85	82.8
90	87.3
93	92.0
96	100.0

B=$C_6H_4ClNO_2$
p-Хлорнитробензол (91)

$t°$	%m A
B	
83	0
80	5.5
70	16.3
B+AB	
60E	25.4
AB	
70	29.2
80	33.0
90	37.3
100	41.7
110	47.1
115	50.0
110	52.0
100	54.3
80	57.5
60	60.8
40	64.0
AB+A	
20E	67.2
A	
40	72.4
60	77.4
70	80.0
80	83.1
90	88.9
93	92.5
96	100.0

B=$C_6H_5NO_2$
Нитробензол (91)

$t°$	%m A
B	
+ 5.5	0.0
0	9.2
− 5	15.7
−10	20.8
B+AB	
−15E	25.0
AB	
0	26.7
+20	29.6
30	31.3
40	33.0
50	35.1
70	40.5
80	44.6
85	47.3
87	50.0
85	51.8
70	55.0
60	56.6
50	58.3
40	60.0
AB+A	
20E	63.3
A	
30	65.8
40	68.3
50	70.8
70	76.2
80	80.1
93	92.9
96	100

B=C_6H_6 (92)

$t°$	%m A
B	
5.7	0
4.5	3.2
3.0	6.8
A+B	
1.8	9.9
A	
10	13.5
20	20.4
30	29.6
40	40.4
50	50.0
60	58.5
70	67.1
80	75.8
90	85.5
94	91.9

B=C_7H_5ClO
Хлористый бензоил (97)

$t°$	%m A
B	
− 0.5	0
− 2.5	6.5
B+AB	
− 5E	13
AB	
+10	17.4
30	24.6
50	31.8
70	40
80	44.3
85	47
90	50
80	52.8
60	56
40	59.5
20	63.1
AB+A	
7E	65.5
A	
20	67.9
40	72.6
60	79.4
70	83.9
80	89.2
90	95.8
96	100

B=$C_7H_7NO_2$
o-Нитротолуол (91)

$t°$	%m A
B	
− 8.5	0.0
−10.0	3.5
B+AB_2	
−11.0E	4.6

$t°$	%m A
AB_2	
0	5.4
+10	7.0
20	10.0
30	14.5
40	23.9
AB_2+AB	
42.5U	32.1
AB	
60	37.8
75	43.0
85	46.7
90	50.0
85	53.2
80	54.6
70	56.5
55	59.3
40	62.1
AB+A	
19E	66.1
A	
40	70.6
55	74.3
70	78.3
80	81.7
85	84.4
90	88.5
93	92.2
96	100.0

B=$C_7H_7NO_2$
m-Нитротолуол (91)

B	
16	0.0
12	7.5
8	12.5
4	17.0
B+AB	
1E	20.0
AB	
20	24.8
40	30.5
60	36.5
80	43.0
90	46.9
96	50.0
90	53.2
80	55.4
60	59.2
40	63.0
AB+A	
27E	65.8
A	
40	70.0
60	76.6
70	80.3
80	84.8
85	87.4
90	91.3
93	94.7
96	100.0

B=$C_7H_7NO_2$
p-Нитротолуол (91)

B	
53.5	0.0
50.0	5.4
45.0	12.5
40	18.9
35	24.5

$t°$	%m A
B+AB	
29E	30.5
AB	
50	36.6
70	42.8
80	46.6
88	50.0
70	55.2
50	60.3
AB+A	
27E	65.8
A	
50	71.7
70	78.6
85	85.8
93	93.7
96	100.0

B=C_7H_8 (92)

A	
−15	6.7
−10	7.1
0	9.7
+10	14.0
20	20.3
30	30.4
40	43.0
50	52.9
60	61.3
70	70.0
80	78.5
90	88.5
94	93.9
96	100.0

B=C_8H_{10} (92)
p-Ксилол

B	
14	0
12.5	4.8
A+B	
10.2E	11.8
A	
20	18.1
30	26.5
40	38.5
50	50.7
60	60.8
80	78.3
90	89.2
94	94.7
96	100.0

B=$C_{13}H_{10}O$
Бензофенон (98)

B	
48	0
45	8.5
42	13.8
B+AB	
38E	18.3
AB	
50	21
60	23.4
70	25.7
80	28.1
90	30.6
100	33.4

$t°$	%m A
110	36.3
120	39.6
130	43.2
140	48.4
142	50
140	52.1
130	54.5
120	56.7
110	58.6
100	60.3
90	61.7
80	62.9
70	64.1
60	65.1
50	66.0
AB+A	
38E	67.2
A	
50	70.7
60	74.2
70	78.3
80	83.3
85	86.7
90	90.7
93	94.8
96	100

$MgBr_2$

B=CH_2O_2
Муравьиная кислота (90)

AB_6	
0	6.37
20	6.96
40	8.12
60	9.22
70	10.18
80	11.60
86	13.28
88	14.33

B=CH_4N_2O
Мочевина (94)

B	
132	0.00
126	1:40
120	2.56
114	3.29
$B+AB_6$	
108.5E	3.69
AB_6	
115	4.62
120	5.51
125	6.71
127	7.22
130m	10.16
AB_6+AB_4	
130U	9.90
AB_4	
145	10.42
160	11.86
165	12.79
170	15.68
171	18.86
	20.00

$t°$	%m A
B=CH_4O	
Метиловый алкоголь (87)	
AB_6	
0	4.37
20	4.63
40	4.89
60	5.18
80	5.51
100	6.07
110	6.46
120	6.85
130	7.30
140	7.81
150	8.34
160	9.00
170	9.77
180	10.9
185	11.6
190	14.3

B=$C_2H_4O_2$
Уксусная кислота (90)

AB_6	
17	0.033
30	0.166
50	0.50
60	0.89
70	1.86
80	4.66
85	6.17
90	7.32
100	9.5
105	10.80
110	12.44
112	14.3

B=C_2H_5NO
Ацетамид (93)

B	
82	0.0
70	2.5
60	3.67
$B+AB_6$	
50.5E	7.06
AB_6	
70	7.32
90	7.73
110	7.98
130	9.41
150	10.77
160	11.72
165	12.52
169	14.3

B=C_2H_6O
Этиловый алкоголь (87)

AB_6	
0	1.82
10	2.70
20	3.60
30	4.58
40	5.55
50	6.58
60	7.66
70	8.67
75	9.05
80	9.78

$t°$	%m A
85	9.90
90	10.3
95	10.9
100	11.7
103	12.3
106	13.2
108.5	14.3

B=C_3H_6O
Ацетон (89)

AB_3	
0	0.033
30	0.13
60	0.24
70	0.33
72	0.61
73	0.91
74	2.40
75	9.85
76	15.5
80	19.1
84	21.3
88	23.1
92	25.0

B=$C_3H_7NO_2$
Уретан (94)

B	
49	0.00
45	3.17
39	6.45
$B+AB_6$	
35E	7.73
AB_6	
50	8.19
70	9.30
80	10.30
85	11.03
90	12.45
91.5m	14.33
AB_6+AB_4	
91	13.10
AB_4	
100	13.95
110	15.38
115	16.30
120	17.65
123	20.00

B=C_3H_8O
n-Пропиловый алкоголь (87)

AB_6	
0	10.40
10	11.05
20	11.62
30	12.31
40	12.80
43	12.95
46	13.20
48	13.56
50	13.80
52	14.33

$t°$	%m A

B=C_3H_8O
Изопропиловый алкоголь (87)
AB_4

0	6.58
20	6.81
40	7.11
60	8.01
80	8.92
100	10.10
110	10.82
120	11.85
130	13.36
136	15.7
138	17.3
139	20.0

B=$C_3H_8O_2$
Метилаль (89)
AB_2

20	0.66
40	1.04
60	1.36
80	1.70
100	2.03

AB_2+две жидкие фазы

106	2.49÷27.2

AB_2*1

108	29.0
110	31.2
112	33.3

AB

74.7	21.5
107.0	33.3
120.0	

A_3B

94.7	31.0
95.2	31.1

AB_2 (144, 147)

18.5	5.9
18.8	6.7
39.5	10.2
52.0	14.1
74.5	21.4
83.0m	25.0
87.0m	27.0

AB_2+A_xB_y

91mU	30

A_xB_y

108	33.1
115.5	35.1
130	38.5
137	41.0
142	43.2
143.5	44.0

A_xB_y+A_3B_2

145	45

A_3B_2

159	47.5
173	52.8
180	60.0

*1 AB_2 + AB_3, 94.7°U.

$t°$	%m A

B=$C_4H_6O_3$
Уксусный ангидрид (93)
AB_6

0	3.49
30	3.97
60	5.02
90	5.97
120	7.86
130	9.62
135	11.9
136.5	14.3

B=$C_4H_{10}O$
Изобутиловый алкоголь (87)
AB_6

0	7.44
10	7.97
20	8.68
30	9.41
40	10.10
50	10.73
60	11.33
65	12.67
71	12.29
75	12.98
77	13.36
80	14.33

B=$C_4H_{10}O$
***трет.*-Бутиловый алкоголь (87)**
AB_4

24.4	0.0093
25	0.15
35	1.50
45	3.10
55	5.36
60	6.89
65	8.80
70	11.25
75	14.39
77.5	15.96
79	17.85
80	20.00

B=$C_4H_{10}O$
Этиловый эфир (85, 86)
AB_2

− 8	0.242
0	0.324
+10	0.515
14	0.666
16	0.786
18	0.938
20	1.10
22	1.32

AB_2+ две жидкие фазы

22.8	1.42÷20.5

AB_2

23	21.2
24	22.4
26	24.1
28.5	26.0

AB_2+AB

30	26.6

$t°$	%m A

Две жидкие фазы

−10m	0.75	22.5
0m	0.94	21.8
+10m	1.14	21.2
20m	1.36	20.6
30	1.56	20.2
40	1.75	19.9
50	1.95	19.6
60	2.12	19.5
70	2.24	19.6
80	2.33	19.8
90	2.38	19.9
100	2.41	20.1
120	2.33	20.7
140	2.12	21.3
158	1.75	21.9

AB

170	0.05
162	0.12
159	0.56
158	1.36
158	1.60

AB+две жидкие фазы

158	1.75÷21.9

AB

140	22.3
120	22.9
100	23.5
80	24.2
60	25.1
40	26.1
30	26.6
20m	27.1
0m	28.1

B=$C_5H_{12}O$
Изоамиловый алкоголь (87)
AB_6

0	9.57
10	10.38
20	11.12
30	11.78
35	12.03
38	12.45
40	12.65
42	13.0
44	13.3
46	14.33

B=C_6H_7N
Анилин (88)
AB_6

10	0.538
30	0.628
50	0.872
70	1.27
90	2.18
100	3.22
103.5m	4.82

AB_6+AB_4

103U	4.17

AB_4

120	4.23
140	4.30
160	4.53
180	4.97
200	5.92
220	8.14
230	10.10

$t°$	%m A

AB_4+AB_2

237U	14.59

AB_2

250	14.80
260	15.00
270	15.14

B=$C_6H_8N_2$
Фенилгидразин (88)
AB_6

20	0.39
40	0.92
60	2.16
80	4.41

AB_6+AB_4

99U	7.49

AB_4

140	8.37
180	9.46
200	10.19

B=C_7H_6O
Бензальдегид (89)
AB_3

0	0.15
30	0.26
60	0.40
80	0.53
100	0.72
120	1.28
130	2.03
140	3.87
145	7.90
146	15.3
148	20.3
153	23.0
159	25.0

B=C_8H_9NO
Ацетанилид (93)
B

112	0.0
110	0.52
108	1.05

B+AB_6

107.5E	1.23

AB_6

140	2.65
170	4.09
185	5.39
195	6.83
200	8.33
205	10.3
209	14.3

MgJ_2

B=CH_4O
Метиловый алкоголь (87)
AB_6

0	4.55
20	4.96
40	5.14
60	5.68
80	6.03
100	6.44
120	6.88
140	7.44
160	8.05

$t°$	%m A
180	8.80
200	9.74
	14.3

B=C_2H_3N
Ацетонитрил (93)
AB_6

0	3.49
30	5.03
50	6.20
70	7.68
80	9.18
89	12.18

AB_6+AB_{6-x}

	14.30

B=$C_2H_4O_2$
Уксусная кислота (90)
AB_6

20	0.0562
40	0.285
60	0.478
70	0.925
75	1.28
80	1.86
85	2.80
95	4.62
105	6.28
115	7.86
125	9.29
135	11.25
140	13.05
142	14.3

B=C_2H_5NO
Ацетамид (93)
B

82	0.0
70	2.90
58	5.20

B+AB_6

49E	6.56

AB_6

80	7.60
110	8.72
130	9.62
150	10.71
160	11.35
170	12.35
175	13.45
177	14.3

B=C_2H_6O
Этиловый алкоголь (87)
AB_6

0	2.01
20	3.21
40	4.54
60	5.97
80	7.47
100	9.04
110	9.75
120	10.52
130	11.44
135	12.02
140	12.75
143	13.38
145	13.8
146.5	14.3

$t°$	%m A

B=C_3H_6O
Ацетон (89)
AB_6

0	0.46
30	0.64
50	0.79
60	0.98
70	1.47
80	2.59
85	4.32
90	7.02
95	10.3
100	12.7
105	13.9
106.5	14.3

B=$C_3H_6O_2$
Этилформиат (93)
AB_6

0	1.62
10	1.88
20	2.23
30	2.76
40	3.59
50	5.13
60	8.64
70.5	14.3

B=$C_3H_6O_2$
Метилацетат (93)
AB_6

0	0.040
30	0.056
60	0.077
90	0.094
100	0.18

AB_6+две жидкости

103	0.25÷9.6

AB_6

110	10.85
120	13.88
121	14.3

B=$C_3H_7NO_2$
Уретан (94)
B

49	0.0
45	3.23
39	5.51

B+AB_6

32E	6.48

AB_6

50	7.53
70	9.27
80	10.60
84	11.61
87	14.3

$AB_{(6-x)}$

	<14.3

B=C_3H_8O
Изопропиловый алкоголь (87)
AB_6

10	6.67
30	7.11
50	7.60
70	8.17
90	8.84
110	9.69

$t°$	%m A
120	10.25
130	11.25
136	12.58
138	14.30

B=$C_4H_8O_2$
Этилацетат (93)
AB_6

0	0.35
20	0.53
40	0.96
50	1.55
55	2.48
60	4.56
65	8.16
70	12.54
75	13.85
78.5	14.3

B=$C_4H_{10}O$
Этиловый эфир (85)
AB_2

5.4	0.39
11.8	0.66
15.6	0.95
18.1	1.50
20.4	2.12
22.2	3.28

AB_2+две жидкости

23.6	4.33÷12.85

AB_2

24.5	19.57
26	21.1
28	21.6
31.5	24.2
35.5	26.4
40.5	27.3
45	29.45
50	32.45
51	33.0

Две жидкие фазы

15m		12.9
17m		12.8
18.5m	4.02	12.8
25	4.34	12.8
32	4.84	12.8
35	5.34	12.7
37	5.88	12.1
38	6.46	11.5
38.5	8.58	8.58

B=$C_5H_{10}O_2$
Пропилацетат (93)
AB_6

0	0.473
20	0.625
30	0.755
35	0.906
40	2.255
45	5.79
50	9.70
55	12.22
60	13.57
65	14.3

B=C_6H_7N
Анилин (88)
См. фиг. 14, стр. 343

$t°$	%m A

B=$C_6H_{12}O_2$
Изобутилацетат (93)
AB_6

0	1.27
20	1.32
40	2.16
50	2.51
60	3.09
70	4.25
75	5.17
80	6.78
85	12.5
87.5	14.3

B=$C_6H_{14}O_2$
Ацеталь (89)
AB_2

20	0.034
60	0.104

AB_2+две жидкие фазы

77	0.140÷29.6

AB_2

79	30.4
81	31.2
83	31.6
86	33.3

B=C_7H_6O
Бензальдегид (89)
AB_6

0	0.38
20	0.45
40	0.62
60	0.92
80	1.36
100	2.25
110	3.34
120	5.06
125	6.91
130	10.2
133	12.1
136	13.5
139	14.3

B=$C_7H_{14}O_2$
Изоамилацетат (93)
AB_6

0	0.96
20	1.43
40	2.64
45	3.25
50	4.28
55	6.29
57.5	8.49
60	14.3

$CaCl_2$
B=CH_4O
Метиловый алкоголь (87)
AB_4

0	5.9
10	6.8
20	7.8
30	8.85
40	10.0
50	11.4

AB_4+AB_3

55U	12.2

$t°$	%m A

AB_3

75	12.9
95	13.7
115	14.9
135	16.6
155	18.4
165	20.1
170	21.0
174	22.5

AB_3+AB(?)

177U	25.0

AB(?)

190	26.6
215	28.3

B=$C_2H_4O_2$
Уксусная кислота (90)
B

16.2	0.0
15.0	3.83
14	5.85
13	7.48

B+AB_3

11.1E	9.58

AB_3

30	10.7
35	11.3
40	12.5
45	14.6
50	16.3
60	19.0
65	20.6
70	22.3
73	25.0

B=C_2H_6O
Этиловый алкоголь (87)
AB_3

0	7.6
20	9.7
40	13.3
60	16.6
70	18.9
80	20.8
85	21.5
90	22.3
95	23.8
97	25.0

$CaBr_2$
B=C_2H_6O
Этиловый алкоголь (19.5)

$t°$	г A/г B

AB_4

0	0.4670
10	0.4801
15	0.5051

AB_4+AB_3

17E	

AB_3

20	0.5350
25	0.5395
30	0.5552
40	0.6011

$t°$	г A/г B
50	0.6564
60	0.7602
70	0.9381

AB_3+AB

73.9E	

AB

75	1.0220
80	1.0310
85	1.0610

$Ca(CHO_2)_2$
формиат
B=CH_2O_2
Муравьиная кислота (51)

$t°$	%m A

B

8.4	0.0
8.1	0.16
7.7	0.48
7.4	0.71
7.2	0.93
6.9	1.27
6.6	1.53

A

30	1.61
35	1.54
45	1.35
49.7	1.26
61.0	1.10
79.0	0.83
100.0	0.57
128.6	0.39

$BaBr_2$
B=C_2H_6O
Этиловый алкоголь (19.5)

$t°$	г A/г B

A

0	0.05880
10	0.05067
15	0.04590
20	0.04130
30	0.03322
40	0.02437
50	0.01833
60	0.01479
70	0.01253

BaJ_2
B=C_2H_6O
Этиловый алкоголь (19.5)

$t°$	г A/г B

A

0	0.7775
10	0.7735
20	0.7700
30	0.7660
40	0.7620
50	0.7585
60	0.7550
70	0.7510

$t°$	%m A

$Ba(CHO_2)_2$

формиат

B=CH_2O_2

Муравьиная кислота

(51)

B	
8.4	0.0
7.2	0.91
6.1	1.74
5.1	2.30
2.6	3.73
+ 0.5	4.67
− 0.3	5.12
B+A	
− 4.9E	6.95
A	
+ 9.5	8.52
15.5	8.86
19.0	9.23
24.9	9.83
26.5	10.03
31.8	10.75

LiCl

B=C_2H_6O

Этиловый алкоголь

(151)

AB_4	
0	13.5
5	14.1
10	15.5
15	16.9
17	18.1
AB_4+A	
17.4U	20.7
A	
20	20.8
30	21.5
40	21.6
50	21.0
60	20.3

B=C_9H_7N

Хинолин (161)

AB_2	
0	0.459
25	1.067
40	1.845
45	3.060
50	3.280
56.4	3.460
67	3.635
75	2.430
96	1.380

LiBr

B=C_2H_6O

Этиловый алкоголь

(19.5)

$LiCHO_2$

формиат

B=CH_2O_2

Муравьиная кислота

(51)

B	
8.4	0.0
7.0	1.58
5.2	3.47
3.2	5.33
+ 1.1	7.09
− 1.3	8.93
− 3.5	10.75
− 5.6	12.23
− 8.2	13.99
−14.6	18.19
−17.1	19.56
−19.8	21.25
−23.5m	23.49
−25.0m	24.33
B+A	
−21.7E	22.24
A	
+18.0	23.49
34.0	23.93
80.0	25.31
90.5	25.91
97.9	26.38
113.1	27.71
131.2	29.87
145.1	31.98
150.4	33.04
159.1	35.01
163.5	36.13

NaBr

B=C_2H_6O

Этиловый алкоголь

(19.5)

$t°$	g A/g B
A	
0	0.02445
10	0.02379
15	0.02343
20	0.02322
25	0.02314
30	0.02292
40	0.02276
50	0.02259
60	0.02312
70	0.02345

NaJ

B=C_2H_6O

Этиловый алкоголь

(22, 43, 151)

$t°$	%m A
A?	
10	11.85
30	11.98
50	12.02
80	12.12
100	12.18
120	12.20
160	12.12
180	11.97
200	11.45
220	10.70
230	9.54
240	9.10
250	7.45
255	6.20
260	3.19
261.5*1	2.57

*1 $t°_{крит.}$

Если содержание алкоголя превышает количество m=365 $г\ л^{-1}$, то трубка совершенно наполнена ниже критич. темп-ры. При этой точке кривая испытывает резкое изменение в своем направлении. При содержании алкоголя ниже m имеет место полное испарение ниже критич. температуры, и кривая резко переходит в кривую растворимости для пара.

%m A в паре, содержащем m_B $г\ л^{-1}$ B.

m_B	262°	270°	280°	290°	300°	310°
1	0.153	0.153	0.153	0.153	0.153	0.153
2	0.642	0.642	0.642	0.642	0.642	0.642
3	1.54	1.54	1.51	1.48	1.45	1.425
3.65	2.57	2.53	2.42	2.40	2.31	2.25
4	3.44	3.41	3.27	3.12	3.04	2.90
4.5	5.04	4.95	4.83			
4.8	6.21					

B=C_3H_6O Ацетон (78)

$NaCHO_2$

формиат

B=CH_2O_2

Муравьиная кислота

(51)

$t°$	%m A
B	
8.4	0.0
7.5	1.04
5.3	2.92
3.0	4.61
+ 0.4	6.35
− 3.8	8.72
− 7.6	10.50
B+AB_2	
−12.8E	12.58
AB_2	
−17.4	14.52
+ 0.3	16.45
10.7	18.18
22.9	20.69
24.4	21.13
26.3	21.86
30.5	23.23
33.1	24.43
34.5	24.91
AB_2+AB	
36U	25.7
AB	
31.0m	25.18
37.3	25.90
45.2	27.00
45.6	27.10
52.2	28.39
59.0	29.80
65.1	31.15
67.5	31.65
69.6	32.14
AB+A	
72U	33.3
A	
45.1m	29.80
63.6m	31.65
81.2	33.40
99.3	35.71
118.6	39.10
135.2	42.79
137.7	43.47

$NaC_2H_3O_2$

ацетат

B=$C_2H_4O_2$

Уксусная кислота (51)

B	
16.5	0.0
16.1	0.83
14.3	3.59
B+AB_2	
13.1E	5.40
AB_2	
25.3	7.11
36.7	8.92
54.3	12.17
66.9	15.27
71.9	16.58
85.7	21.55
93.2	26.86
96.1	30.22
96.25	33.03
AB_2+AB	
96.3U	33.33
AB	
112.0	34.03
132.3	36.87
145.2	39.06
157.0	42.54
160.6	44.25
162.3	46.28
AB+A	
164U	48
A	
174.4	48.76
195.5	49.49

$NaC_{16}H_{31}O_2$

пальмитат

B=$C_{16}H_{32}O_2$

Пальмитиновая кислота (30)

См. фиг. 15, стр. 343

KJ

B=CH_4O

Метиловый алкоголь (22, 25, 39, 152, 157, 158)

См. фиг. 16*1, стр. 343

*1 Как видно на фиг. 16, данные различных авторов можно разбить на три группы. Самая низкая растворимость соответствует данным из (152); самая высокая — данным из (25). Промежуточная кривая, объединяющая данные пяти различных авторов по отношению к небольшому интервалу температуры, дает несколько большие значения для растворимости, чем (152). Несогласованность результатов могла получиться из-за различного содержания влаги.

$KCHO_2$

формиат

B=CH_2O_2

Муравьиная кислота

(51)

$t°$	%m A
B	
8.4	0.0
7.4	0.97
4.9	3.02
+ 2.3	4.73
− 0.9	6.36
− 5.7	8.43
−12.6	10.74
−18.7	12.63
−23.8	13.88
B+AB_3(?)	
−31.5E	15.57
AB_3(?)	
−29.0	16.32
−27.3	16.62
−23.5	17.44
−21.7	18.10
−19.5	18.88
AB_3+AB_2	
−18U	19.5
AB_2	
−19.0	19.44
−16.0	19.91
− 8.0	21.21
− 0.6	22.79
AB_2+AB	
+ 5U	24
AB	
−10.1m	23.04
+ 7.3	24.14
29.9	25.90
53.0	28.56
65.1	30.41
72.9	31.97
80.6	33.74
93.0	37.29
96.1	38.34
103.2	41.68
104.3	42.63

$t°$	%m A
104.6	42.91
107.5	45.95
108.6	50.00
108.2	51.49
107.2	54.24
103.4	58.47
101.6	61.14
AB+A	
98.7E	63.14
A	
108.1	66.45
114.0	68.71
122.3	71.24

$t°$	%m A
130.7	75.18
135.8	77.75
143.6	82.41
150.0	86.68
157.3	91.24
167.5	100.0

KCNS

B=C_5H_5N

Пиридин (60, 156)

См. фиг. 17, стр. 343

ЧАСТЬ II.
НЕПОЛНЫЕ ДАННЫЕ.

(Относительно расположения см. стр. 311.)

В тех немногих случаях, когда природа присутствующей твердой фазы была точно установлена, после формулы кристаллической фазы поставлено обозначение «к» или «крист.». Пересыщенность по отношению к другой кристаллической фазе (обычно какое-нибудь соединение, образуемое растворителем с растворенным веществом) указана обозначением «m». Критические температуры растворения отмечены буквой «с».

Для удобства все значения по возможности приведены к молекулярным процентам (%m) даже с некоторым ущербом в отношении точности в тех случаях, когда не было удовлетворительных данных для плотности. Более точные значения, выраженные в объемных единицах, и другие сведения при той же или при других температурах можно найти в указанной литературе.

B=CCl_4, Четыреххлористый углерод

A—растворенное вещество	$t°$	%m A	Лит.
SnJ_4	22.4	1.345	(74)
	50	3.37	(74)
$HgCl_2$	19	0.0011	(147)
$HgBr_2$	19	0.00128	(147)
HgJ_2	19	0.0203	(147)
HgJ_2(желтая)	75	0.0319	(147)
$Hg(CN)_2$	19	0.00061	(147)
OsO_4	20	0.155	(162)

Известковые мыла из разных жиров см. (138)

B=CS_2, Сероуглерод

Известковые мыла из разных жиров см. (138)

B=$CHCl_3$, Хлороформ

NH_4Cl	25	0.0	(130)
NH_4Br	25	0.0	(130)
SnJ_4	28	1.68	(74)
$HgCl_2$	19	0.047	(147)
$HgBr_2$	19	0.0418	(147)
HgJ_2	20	0.0105	(29)
HgJ_2(желт. и красн.)	61	0.0427	(147)

B=$CHBr_3$, Бромоформ

$HgCl_2$	19	0.451	(147)
$HgBr_2$	19	0.475	(147)
HgJ_2	19	0.270	(147)
$Hg(CN)_2$	19	0.00501	(147)

A—растворенное вещество	$t°$	%m A	Лит.
B=CH_2O_2, Муравьиная кислота			
$Zn(CHO_2)_2$(к)	140	0.16	(51)
$Cu(CHO_2)_2$(к)	140	0.10	(51)
$Ni(CHO_2)_2$(к)	140	0.10	(51)
$Mg(CHO_2)_2$(к)	25	0.20	(51)
B=CH_3NO_2, Нитрометан			
LiJ	0	0.481	(157)
	25	0.997	(157)
NaJ	0	0.120	(157)
	25	0.169	(157)
KJ	0÷25	0.115	(157)
RbJ	0	0.142	(157)
	25	0.133	(157)
B=CH_4N_2O, Мочевина			
NH_4NO_3 Эвтект. при 46.9° и 48.27 %m A (155)			
B=CH_4O, Метиловый алкоголь			
NH_4NO_3	20	6.40	(22)
NH_4Cl	25	2.074	(22, 41)
NH_4ClO_4	25	1.83	(164)
NH_4Br	25	4.025	(22, 41)
$Pb(NO_3)_2$	20.5	0.132	(22)
$ZnSO_4$	18	0.13	(22)
$ZnSO_4.7H_2O$	17m	6.15m	(22)
$CdCl_2$	15.5	0.300	(22)
CdJ_2	20	16.3	(150)
$HgBr_2$	25	5.82	(39)
HgJ_2	25	0.23	(232, 39)
HgJ_2(желт.)	66	0.456	(147)
$Hg(CN)_2$	25	5.61	(22, 39)
$CuCl_2$	22	12.2	(32)
	60	12.5	(32)
$CuSO_4$	18m	0.211m	(22)
$CuSO_4.5H_2O$	3.5m	1.685m	(22)
	18	1.965	(22)
AgCl	комн.	8.1×10^{-13}	(123)
AgBr	комн.	4.4×10^{-15}	(123)
AgJ	комн.	6.1×10^{-18}	(123)
$AgNO_3$	19	0.67	(22)
$Pt_x(NO_2)_y(C_aH_bS_c)_z$	25	см. Лит.	(27)
$CoSO_4$	18m	0.216m	(22)
$CoSO_4.7H_2O$	3.5	4.65m	(22)
	18.5	5.86	(22)
$NiSO_4$	18	0.104	(22)
$NiSO_4.6H_2O$	18.5	3.70	(22)
$NiSO_4.7H_2O$ (к)	4	2.74m	(22)
	20	5.38	(22)
$(UO_2)(NO_3)_2.6H_2O$	11	0.27	(125)
$Mg(ClO_4)_2$	25	6.92	(164)
$MgSO_4$	18m	0.312m	(22)
$MgSO_4.7H_2O$	3.5	3.64	(22)
	17m	4.95m	(22)
$Ca(ClO_4)_2$	25	35.3	(164)
$Ca(NO_3)_2$(к)	25m	27.0	(29)
$SrCl_2.6H_2O$	6.5	7.04	(22)
$Sr(ClO_4)_2$	25	19.2	(164)
$Sr(NO_3)_2$(к)	25	0.193	(29)
$BaCl_2$	15.5	0.335	(22)
$BaCl_2.2H_2O$	6–7	0.95	(22)
$Ba(ClO_4)_2$	25	17.11	(164)
$BaBr_2$	240.7c	0.044	(25)
$BaBr_2.2H_2O$	9	4.04	(22)
	15	4.20	(22)
$Ba(NO_3)_2$	25	0.062	(29)

A—растворенное вещество	$t°$	%m A	Лит.
LiCl	1	4.0	(62)
	23	11.4	(62,151)
	50	17.6	(62)
$LiClO_4$	25	35.4	(164)
$LiClO_4.3H_2O$	25	23.8	(164)
LiJ(к)	25	42.0	(151)
NaCl	19.5	0.76	(22)
NaCl(к)	25	0.71	(41, 151)
	241.1c	0.55	(25)
$NaClO_4$	25	11.82	(164)
NaBr	25	5.43	(22, 41)
	245c	0.28	(25)
NaJ (крист. AB_3)	25	16.2	(22, 41, 151)
$NaNO_2$	19.5	2.01	(22)
$NaNO_3$	20 и 25	0.155	(22)
1, 3, 4-$C_6H_3(NO_2)_2$-ONa.H_2O	25	0.98	(33)
KCl	25	0.226	(22, 39, 151)
	240c	0.0	(25)
$KClO_3$	0	0.0145	(13)
	20	0.025	(13)
$KClO_4$	25	0.0243	(164)
KBr	25	0.573	(22, 39, 151)
	241.2c	0.54	(25)
KCN	19.5	2.36	(22)
1, 3, 4-$C_6H_3(NO_2)_2OK$	25	0.52	(33)
RbCl	25	0.372	(151)
$RbClO_4$	25	0.0104	(164)
$CsClO_4$	25	0.0128	(164)

B=C_2Cl_4, Тетрахлорэтилен

$HgCl_2$	25	0.00443	(45)

B=C_2HCl_3, Трихлорэтилен

$HgCl_2$	25	0.0133	(45)

B=C_2HCl_5, Пентахлорэтан

$HgCl_2$	25	0.0144	(45)

B=$C_2H_2Cl_2$, Дихлорэтилен

$HgCl_2$	25	0.040	(45)
HgJ_2 (желт. и красн.)	85.5	0.261	(147)

B=$C_2H_2Cl_4$, Тетрахлорэтан

$HgCl_2$	25	0.0537	(45)

B=C_2H_3Cl, Хлористый винил

$HgCl_2$	25	0.45	(45)

B=C_2H_3N, Цианистый метил

$Hg(CN)_2$	18	1.54	(121)
$CuCl_2$	18	0.491	(121)
Cu_2Cl_2	18	2.69	(121)
$CuBr_2$	18	4.33	(121)
Cu_2Br_2	18	0.55	(121)
Cu_2J_2	18	0.38	(121)
$AgNO_3$	18	41.4	(121)
$CoCl_2$ (крист. AB_2)	18	1.27	(121)
NaJ	0	0.117	(157)
	25	0.163	(157)
KJ	0	0.569	(157)
	25	0.502	(157)
NH_4CNS	18	3.90	(121)
KCNS	18	4.56	(121)
RbJ	0	0.36	(157)
	25	0.33	(157)

B=$C_2H_4Br_2$, Бромистый этилен

$HgCl_2$	19	1.047	(147)
$HgBr_2$	19	1.20	(147)
HgJ_2	19	0.308	(147)
$Hg(CN)_2$	19	0.00074	(147)

B=$C_2H_4O_2$, Уксусная кислота

$Zn(C_2H_3O_2)_2$(к)	130	0.10	(51)
$Fe(C_2H_3O_2)_3$	140	0.0	(51)
$Ca(C_2H_3O_2)_2$(к)	30	0.35	(51)

B=$C_2H_4O_2$, Метилформиат

HgJ_2 (желт. и красн.)	37	0.154	(147)

B=C_2H_5Br, Бромистый этил

$HgCl_2$	19	0.802	(147)
$HgBr_2$	19	0.697	(147)
HgJ_2	19	0.154	(147)
HgJ_2 (красная)	38	0.185	(147)
$Hg(CN)_2$	19	0.00561	(147)

B=C_2H_5J, Иодистый этил

HgJ_2	19	0.699	(147)

B=C_2H_6O, Этиловый алкоголь

NH_4Cl	25	0.579	(22, 41)
NH_4ClO_4	25	0.744	(164)
NH_4Br	25	1.51	(22, 41)
	78	4.70	(31)
NH_4NO_3	20	2.16	(22)
BiJ_3	20	0.283	(37)
$Pb(NO_3)_2$	20.5	0.0056	(22)
$CdCl_2$	15.5	0.382	(22)
	244.6c	0.382	(25)
$CdBr_2.4H_2O$	15	3.42	(31)
$CdX_2(C_{20}H_{21}NO_4.HX)_2$.(X—галоид) Папаверины	см.(166)		
$HgBr_2$(к)	25	3.69	(39)
HgJ_2	25	0.225	(22, 40)
HgJ_2 (желтая)	78	0.436	(147)
$Hg(CN)_2$(к)	19.5	1.81	(22)
	25	1.90	(39)
$CuCl_2$	0	13.8	(32)
(крист. AB)	25	15.0	(22, 32, 36)
	50	19.6	(32)
$CuSO_4.5H_2O$	3	0.205	(22)
AgCl	комн.	1.03×10^{-13}	(123)
AgBr	комн.	3.7×10^{-15}	(123)

A—растворенное вещество	$t°$	%m A	Лит.
AgJ	комн.	6.3×10^{-19}	(123)
$AgNO_3$	19	0.83	(22)
$NH_2(CH_3)_2PtCl_6$	0		(16)
$NH(CH_3)_3PtCl_6$	0		(16)
$2Fe_2O_3.5SO_3.18H_2O$, β-Копиапит	25	0.74	(165)
$Fe_2(SO_4)_3.H_2SO_4.8H_2O$	25	3.34	(165)
$CoCl_2$	комн.	16.6	(17)
$CoSO_4.7H_2O$	3	0.40	(22)
$NiSO_4.7H_2O$	3	0.232	(22)
	17	0.352	(22)
$YtCl_3$	20	12.8	(84)
$NdCl_3$	20	7.56	(84)
$Mg(ClO_4)_2$	25	4.71	(164)
$MgSO_4.7H_2O$	3	0.245	(22)
$Ca(ClO_4)_2$	25	35.5	(164)
$Ca(NO_3)_2$	25	23.2	(29)
$SrCl_2.6H_2O$	6.5	0.66	(22)
$Sr(ClO_4)_2$	25	22.5	(164)
SrJ_2	−20	0.36	(32)
	+ 4	0.43	(32)
	82	0.60	(32)
$Sr(NO_3)_2$(к)	25	0.0044	(29)
$Ba(ClO_4)_2$	25	14.56	(164)
$BaBr_2$	22.5	0.48	(22)
$Ba(NO_3)_2$	25	0.0009	(29)
$[C_6H_2(NO_2)_3O]_2Ba$, пикрат (крист. $A.5H_2O$)	25	0.54	(33)
$BaC_{14}H_6N_4O_{14}$, 3-5-динитросалицилат	25	0.39	(33)
$LiCl$	25	21.8	(151)
$LiClO_4$	25	39.6	(164)
$LiClO_4.3H_2O$	25	17.25	(164)
LiJ(к)	25	46.3	(151)
$C_{11}H_{23}COOLi$, лаурат	15	0.123	(146)
$C_{13}H_{27}COOLi$, миристат	15	0.0532	(146)
$C_{15}H_{31}COOLi$, пальмитат	15	0.0210	(146)
$C_{17}H_{33}COOLi$, олеат	15	0.202	(146)
$C_{17}H_{35}COOLi$, стеарат	15	0.0106	(146)
$NaCl$(к)	25	0.51	(22, 41, 151)
$NaClO_4$	25	5.22	(164)
$NaBr$	25	1.63	(41)
	19.5	0.98	(22)
$NaNO_2$	19.5	0.207	(22)
$NaNO_3$	25	0.0195	(22)
CH_3COONa	комн.	1.0	(17)
p-$NO_2C_6H_4ONa.4H_2O$	25	1.64	(33)
1, 3, 4-$C_6H_3(NO_2)_2ONa.H_2O$	25	0.77	(33)
$C_6H_2(NO_2)_3ONa.H_2O$, пикрат	0	0.63	(33)
	25	1.09	(33)
1, 3, 4-$C_6H_3ClNO_2ONa.H_2O$	25	0.20	(33)
Na_2CrO_4	25	0.10	(22)
KCl(к)	25	0.0136	(22, 151)
$KClO_3$	0	0.00176	(12)
	21	0.00300	(12)
$KClO_4$	0	0.00195	(12, 13, 149)
	25	0.00399	(164)
KBr	25	0.053	(22, 151)
KJ	−98	0.315	(124)
	0	0.414	(157)
	25	0.564	(22, 61, 151, 157)
KCN	19.5	0.62	(22)
$C_6H_2(NO_2)_3OK$, пикрат	25	0.40	(33)
$C_9H_6JO_2K$, β-иодциннамат	15	0.58	(48)
$C_9H_6JO_2K$, β-иодаллоциннамат	15	2.70	(48)
$RbCl$	25	0.030	(151)
$RbClO_4$	25	0.0022	(164)
$CsClO_4$	25	0.0022	(164)
Cs_2CO_3	19	1.55	(23)
	80	2.76	(23)

B=$C_2H_6O_2$, Гликоль

$CuSO_4.5H_2O$	14.6	2.01	(125)
$CoCl_2$(к)	3	5.42	(125)
$LiCl$	15	15.4	(125)
KJ	0.0	14.39	(157)
	25	15.55	(157)

B=C_3H_5ClO, α-Эпихлоргидрин

HgJ_2 (желт. и красн.)	117	1.230	(147)

B=C_3H_5ClO, Эпихлоргидрин

$N(CH_3)_4CNS$	25	0.396	(159)

B=C_3H_5N, Цианистый этил

NaJ	0	2.65	(157)
	25	1.82	(157)
KJ	0	0.143	(157)
	25	0.134	(157)
RbJ	0	0.086	(157)
	25	0.099	(157)

B=C_3H_6O, Ацетон

NH_4ClO_4	25	1.084	(164)
$SbCl_3$	18	57.8	(116)
$BiCl_3$	18	3.21	(116)
$Bi(NO_3)_3$	0	12.25	(60)
	19	9.55	(60)
$SnCl_2$	18	14.2	(116)
$SnCl_2.2H_2O$	0	2.83	(60)
	35.5	2.83	(60)
$ZnCl_2$	18	15.6	(116)
$CdBr_2$	18	0.329	(116)
CdJ_2	18	3.8	(116)
HgJ_2	− 1	0.359	(60)
	+18	0.428	(60)
	40	0.564	(60)
	58	0.769	(60, 147)
$CuCl_2$	18	1.23	(116)
	22	0.963	(125)
	56	0.603	(60)
$CuCl_2.2H_2O$	0÷14	2.945	(60)

A—растворенное вещество	$t°$	%m A	Лит.
$AgNO_3$	14÷60	0.12	(60, 116)
$FeCl_3$	18	18.4	(116)
$CoCl_2$	0	3.89	(60)
	22.5	3.98	(60)
	25	3.72	(57, 116)
$CoCl_2.2H_2O$	0÷25	5.65	(60)
$(UO_2)(NO_3)_2.6H_2O$	12	0.176	(125)
$B(OH)_3$	20	0.47	(40)
$Mg(ClO_4)_2$	25	10.03	(164)
$Ca(ClO_4)_2$	25	20.5	(164)
$Ca(NO_3)_2$	25	33.3	(29)

Известковые мыла из разных жиров см. (138)

$Sr(ClO_4)_2$	25	28.0	(164)
$Sr(NO_3)_2$(к)	25	0.0055	(29)
$Ba(OH)_2$	25	0.0035	(40)
$Ba(ClO_4)_2$	25	17.74	(164)
$Ba(NO_3)_2$	25	0.0011	(29)
LiCl	0	5.93	(60)
	25	5.32	(60)
	46	4.91	(60)
	58	2.85	(60)
$LiClO_4$	25	42.5	(164)
$LiClO_4.3H_2O$	25	25.79	(164)
$LiNO_3$	18	2.53	(136)
NaCl	20	0.0	(40)
$NaClO_4$	25	19.68	(164)
$C_6H_3(NO_2)_2ONa.H_2O$, 3, 4-динитрофенолят	25	0.38	(33)
KCl	20	0.0	(40)
$KClO_4$	25	0.0652	(164)
KBr	25	0.0098	(57)
KJ	0	0.746	(60, 157)
	25	0.459	(57, 157)
	56	0.420	(60)
KCNS	22	11.05	(60)
	58	10.85	(60)
$C_6H_3(NO_2)_2OK$, 3, 4-динитрофенолят	25	0.36	(33)
$RbClO_4$	25	0.0299	(164)
RbJ	0	0.33	(157)
	25	0.23	(157)
CsCl	25	0.011	(35)
$CsClO_4$	25	0.0375	(164)

B=$C_3H_6O_2$, Метилацетат

$HgCl_2$	18	10.4	(118)
$HgBr_2$	18	4.31	(118)
HgJ_2 (красн.)	58	0.405	(147)
$CuCl_2$	18	0.303	(118)
$CoCl_2$	18	0.283	(118)
$CoBr_2$	18	3.35	(118)
$Ca(NO_3)_2$	18	23.9	(118)

B=$C_3H_6O_2$, Этилформиат

HgJ_2 (красн.)	54	0.349	(147)

B=C_3H_7OH, Изопропиловый алкоголь

HgJ_2 (желт. и красн.)	81	0.299	(147)

A—растворенное вещество	$t°$	%m A	Лит.
B=C_3H_7OH, n-Пропиловый алкоголь			
NH_4Cl	25	0.252	(41)
NH_4ClO_4	25	0.197	(164)
NH_4Br	25	0.727	(41)
$HgCl_2$	25	5.42	(41)
$HgBr_2$	25	2.84	(41)
$Mg(ClO_4)_2$	25	16.45	(164)
$Ca(ClO_4)_2$	25	38.5	(164)
$Ca(NO_3)_2$	25	17.4	(29)
$Sr(ClO_4)_2$	25	22.7	(164)
$Sr(NO_3)_2$	25	0.0057	(29)
$Ba(ClO_4)_2$	25	11.89	(164)
LiCl	25	18.7	(151)
$LiClO_4$	25	37.1	(164)
$LiClO_4.3H_2O$	25	12.04	(164)
LiJ(крист. AB_4)	25	17.6	(151)
NaCl(к)	25		(151)
	25		(41)
$NaClO_4$	25	2.37	(164)
NaBr	25		(20, 41)
	25	0.00221	(20)
NaJ(к)	25		(41, 151)
KCl(к)	25	0.00321	(151)
$KClO_4$	25	0.00433	(164)
KBr	25	0.0177	(151)
KJ	25		(20, 151)
	25	0.00112	(20)
RbCl	25	0.0074	(151)
$RbClO_4$	25	0.0019	(164)
RbJ	25	0.076	(20)
	25	0.00048	(20)
$CsClO_4$	25	0.0015	(164)
B=$C_3H_8O_3$, Глицерин: a=уд. в. 1.2326, b=уд. в. 1.2645			
NH_4Cl	25	15.44	(40)
	20	17.8ab	(46)
NH_4Br	20	23.05a	(46)
	20	20.35b	(46)
$(CH_3COO)_2Pb$	20	26.7a	(46)
	20	28.8b	(46)
$HgCl_2$	20	15.35a	(46)
	20	20.4b	(46)
$Hg(CN)_2$	15.5	8.98	(22)
$CuSO_4.5H_2O$	15.5	13.6	(125)
$B(OH)_3$	25	25.9	(40)
$Ca(OH)_2$	25	0.198	(40)
$[C_3H_5(OH)_2.OPO_3]_2$-Ca, глицерофосфат	20	0.993a	(46)
	20	0.956b	(46)
NaCl	25	11.40	(40)
	20	14.04a	(46)
	20	11.55b	(46)
NaBr	20	28.6a	(46)
	20	25.7b	(46)
Na_2CO_3	20	48÷52a	(46)
	20	40÷47b	(46)
$NaHCO_3$	20	4.25ab	(46)
$Na_2C_3H_7PO_6.5\frac{1}{2}H_2O$, глицерофосфат	20	27.5a	(46)
	20	28.2b	(46)
C_6H_5COONa	20	16.7a	(46)
	20	15.4b	(46)
$Na_2B_2O_7$	20	28.6a	(46)
	20	33.6b	(46)
KCl	25	7.82	(40)

A—растворенное вещество	$t°$	%m A	Лит.
$KClO_3$	20	0.982a	(46)
	20	0.774b	(46)
KBr	25	12.08	(40)
	20	13.75a	(46)
	20	11.75	(46)
KJ	15.5	18.16	(60)
	20	24.5a	(46)
	20	21.9b	(46)
K_2CO_3	20	21.3b	(46)
	20	20.75b	(46
$KOOCCH_3$	20	42.0a	(46)
	20	38.1b	(46)
KCN	15.5	31.15	(140)

B=$C_4H_8O_2$, Этилацетат

NH_4ClO_4	25	0.024	(164)
$SbCl_3$	18	2.24	(119)
$BiCl_3$	18	1.62	(119)
$SnCl_2$	18	2.04	(119)
$SnCl_2.2H_2O$	− 2	10.55	(60)
	22	12.15	(60)
	82	22.2	(60)
$HgBr_2$	18	3.09	(119)
	25	3.82	(39)
HgJ_2	− 2	0.288	(60)
	18	0.294	(39, 60, 119)
	40	0.489	(60)
	55	0.614	(60)
HgJ_2 (красная)	76	0.818	(60, 147)
$Hg(CN)_2$	25	0.70	(39)
$CuCl_2$	18	0.26?	(115)
	20	2.0	(32)
	40	1.7	(32)
	72	0.86	(32)
$CoCl_2$(к)	14	0.054	(60)
	79	0.17	(60)
$(UO_2)(NO_3)_2.6H_2O$	10.5	0.93	(32)
$Mg(ClO_4)_2$	25	21.89	(164)
$Ca(ClO_4)_2$	25	32.3	(164)
$Sr(ClO_4)_2$	25	25.2	(164)
$Ba(ClO_4)_2$	25	22.80	(164)
$LiClO_4$	25	44.0	(164)
$LiClO_4.3H_2O$	25	15.83	(164)
NaCl	17	0.36	(65)
	40	0.60	(65)
$NaClO_4$	25	6.48	(164)
$KClO_4$	25	0.00095	(164)
$RbClO_4$	25	0.00076	(164)
$CsClO_4$	25	0.000	(164)

B=C_4H_9Cl, Хлористый изобутил

HgJ_2 (желтая)	69	0.0668	(147)

B=C_4H_9OH, *n*-Бутиловый алкоголь

NH_4ClO_4	25	0.011	(164)
$Mg(ClO_4)_2$	25	17.54	(164)
$Ca(ClO_4)_2$	25	37.6	(164)
$Sr(ClO_4)_2$	25	22.6	(164)
$Ba(ClO_4)_2$	25	11.35	(164)
LiCl	25	18.4	(163)
$LiClO_4$	25	35.3	(163, 164)
$LiClO_4.3H_2O$	25	11.15	(164)
NaCl	25	0.018	(163)
$NaClO_4$	25	1.11	(163, 164)
	116	4.73	(163, 164)

A— растворенное вещество	$t°$	%m A	Лит.
NaBr	25	0.00120	(20)
$KClO_4$	25	0.0045—0.0016*1	(163, 164)
KJ	25	0.00037	(20)
$RbClO_4$	25	0.0008	(164)
RbJ	25	0.0002	(20)
$CsClO_4$	25	0.0019	(164)

*1 % A.

B=$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь

NH_4ClO_4	25	0.0800	(164)
HgJ_2 (желтая)	106	0.395	(147)
$Mg(ClO_4)_2$	25	13.10	(164)
$Ca(ClO_4)_2$	25	23.2	(164)
$Ca(NO_3)_2$(к)	25	13.1	(29)
$Sr(ClO_4)_2$	25	16.8	(164)
$Sr(NO_3)_2$(к)	25	0.0035	(29)
$Ba(ClO_4)_2$	25	11.00	(164)
$LiClO_4$	25	28.8	(164)
$LiClO_4.3H_2O$	25	9.68	(164)
$NaClO_4$	25	0.474	(164)
NaBr	25	0.186	(20)
$KClO_4$	25	0.00268	(164)
KJ	25	0.056	(20)
$RbClO_4$	25	0.0016	(164)
RbJ	25	0.022	(20)
$CsClO_4$	25	0.0022	(164)

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир

NH_4Br	15	0.093	(22)
NH_4ClO_4	25	0.000	(164)
		г A/*л*	
$C_{12}H_{22}O_4Pb$, капронат	*1	13.64	(122)
$C_{14}H_{26}O_4Pb$,	20	2.40	(122)
гептилат	*1	14.90	(122)
$C_{16}H_{30}O_4Pb$,	20	0.938	(122)
каприлат	*1	5.460	(122)
$C_{18}H_{34}O_4Pb$,	20	1.115	(122)
нонилат	*1	2.404	(122)
$C_{20}H_{38}O_4Pb$,	20	0.290	(122)
капринат	*1	4.285	(122)
$C_{24}H_{46}O_4Pb$, лаурат *2	*1	0.205	(122)
$C_{28}H_{54}O_4Pb$, миристат *2	*1	0.555	(122
$C_{32}H_{62}O_4Pb$, пальмитат *2	*1	0.261	(122)
$C_{36}H_{70}O_4Pb$, стеарат *2	*1	0.000	(122)

Эти же мыла в петролейном эфире см. (122)

		%m A	
$CdBr_2.4H_2O$	15	0.086	(31)
CdJ_2	0	0.0304	(65)
	20	0.0507	(65)
HgJ_2 (красная)	0	0.102	(60)
	35		(60, 147)
$CuCl_2$	комн.	0.0237	(17)
$CuCl_2.2H_2O$	комн.	0.0265	(17)
$AgNO_3$	19	0	(22)
$CoCl_2$(к)	комн.	0.0128	(17)
$CoCl_2.6H_2O$	комн.	0.091	(17)
$(UO_2)(NO_3)_2.6H_2O$	12.5	0.89	(125)
$Mg(ClO_4)_2$	25	0.097	(164)
$Ca(ClO_4)_2$	25	0.137	(164)

A—растворенное вещество	$t°$	%m A	Лит.
Известковые мыла из разных жиров см. (138)			
$Sr(ClO_4)_2$	25	0.000	(164)
$Ba(ClO_4)_2$	25	0.000	(164)
$LiClO_4$	25	44.2	(164)
$LiClO_4.3H_2O$	25	0.0907	(164)
$NaClO_4$	25	0.000	(164)
$KClO_4$	25	0.000	(164)
$RbClO_4$	25	0.000	(164)
$CsClO_4$	25	0.000	(164)

*1 $t°_{кип.}$ насыщ. раств. *2 Нерастворим при 20°.

B=$C_5H_4O_2$, Фурфурол

LiJ	25		(157)
NaJ	25	16.9	(157)
KCl	25	0.1095	(139)
KBr	25	0.112	(157)
KJ	25	2.915	(157)
RbJ	25	1.94	(157)

B=C_5H_5N, Пиридин

$ZrCl_4$	19	6.77	(26)
$CuCl_2$	18.8	13.1	(147)
AgJ	10	0.034	(60)
	121	2.81	(60)
$YtCl_3$	15	2.56	(84)
$PrCl_3$	15	0.68	(84)
$NdCl_3$	15	0.568	(84)
$SaCl_3$	15	1.98	(84)
LiCl	15	12.0	(60)
	100	20.8	(60)
KCl	10	0.000	(139)
KJ	10	0.124	(60)
	119	0.0524	(60)

B=$C_5H_{10}O_2$, Пропилацетат

$Hg(CN)_2$	25	1.72	(39)

B=$C_5H_{11}NO_2$, Этилуретан

NH_4Cl	60	0.210	(146.5)
NH_4J	60	5.73	(146.5)
NaCl	60	0.192	(146.5)
NaBr	60	4.11	(146.5)
KCl	60	0.1197	(146.5)
KBr	60	0.277	(146.5)
KJ	60	3.23	(146.5)
RbBr	60	0.292	(146.5)
RbJ	60	1.67	(146.5)

B=$C_5H_{12}O$, Изоамиловый алкоголь

HgJ_2	13	0.127	(60)
	71	0.704	(60)
	100	1.015	(60)
	133.5	1.813	(60)
$Ca(NO_3)_2$	25	7.61	(29)
$Sr(NO_3)_2$	25	0.0012	(29)
LiCl	25	15.8	(151)
LiJ(к)	25	42.5	(151)
NaCl	25	0.0030	(151)
NaBr	25	0.1	(20)
	25	0.0006	(20)
NaJ	25	8.56	(151)
KCl(к)	25	0.0009	(151)
KBr	25	0.00222	(151)
KJ	25	0.0494	(20, 151)
	25	0.00031	(20)

A—растворенное вещество	$t°$	%m A	Лит.
KCNS	13	0.164	(60)
	65	1.22	(60)
	100	1.93	(60)
	133.5	2.78	(60)
RbCl	25	0.00182	(151)
RbJ	25	0.022	(20)
	25	0.00014	(20)

B=$C_6H_5NO_2$, Нитробензол

$BaCl_2$	20	0.0082	(66)
	50	0.016	(66)
	100	0.020	(66)

B=C_6H_6, Бензол

SnJ_4	20.2	1.775	(74)
CdJ_2	16	0.100	(65)
	35	0.200	(65)
HgJ_2	15	0.038	(60)
	60	0.151	(60)
	65	0.168	(60)
	84	0.211	(60)
(желтая)	80	0.143	(147)
$AgNO_3$	35	0.101	(65)
	40.5	0.203	(65)

Известковые мыла из разных жиров см. (138)

B=C_6H_{14}, n-Гексан

HgJ_2 (желтая)	67	0.0137	(147)

B=$C_6H_{14}O_2$, Ацеталь

HgJ_2 (желтая)	105	0.518	(147)

B=C_7H_5N, Бензонитрил

$CdCl_2$	18	0.0355	(120)
$CdBr_2$	18	0.325	(120)
CdJ_2	18	0.457	(120)
$Hg(CN)_2$	18	0.444	(120)
$AgNO_3$	18	38.9	(120)

B=C_7H_6O, Бензальдегид

KJ	25	0.210	(157)

B=$C_7H_6O_2$, Салициловый альдегид

KJ	0	0.806	(157)
	25	0.356	(157)

B=$C_8H_8O_2$, Анисовый альдегид (p-Метоксибензальдегид)

KJ	0	1.114	(157)
	25	0.528	(157)

B=$C_{11}H_{12}N_2O$, Антипирин

$Zr(NO_3)_4$, AB_6 $t°_{пл.}$ 217÷218°			(55)
$Th(NO_3)_4$, A_2B_5 $t°_{пл.}$ 168÷169°			(55)
$Yt(NO_3)_3$, AB_4 $t°_{пл.}$ 176÷177°			(55)
$La(NO_3)_3$, AB_3 $t°_{пл.}$ 161÷162°			(55)
$Ce(NO_3)_3$, AB_3 $t°_{пл.}$ 165°			(55)
$Sa(NO_3)_3$, AB_3 $t°_{пл.}$ 177÷178°			(55)
$Er(NO_3)_3$, AB_4 $t°_{пл.}$ 175÷176°			(55)

ЧАСТЬ III. ТРЕХКОМПОНЕНТНЫЕ СИСТЕМЫ.

(Сокращения см. на стр. 92.)

Растворимость CdJ_2 в смешанных растворителях (114)

A=CH_3OH, B=$CHCl_3$, C=C_2H_5OH, D=C_6H_6, E=C_5H_5N

$\%_m$ CdJ_2 в смешанном растворителе, имеющем указанный ниже молярный состав.

$t°$	A+B	A+2B	B+C	2B+C	C+D	2C+D	C+2D
0	5.63	2.96	3.53	2.06	5.65	10.45	5.57
16.8	5.60	2.78	3.64	1.94	5.62*1	11.32*2	5.11
36.8	5.10	2.47	3.43	1.80	5.6		4.73

$t°$...	57.9°	60.3°	66.7°	70.6°	71.5°	71.5°
D+E	0.385	0.476	1.276	2.45	3.60	4.47

$t°$...	71.6°	72.25°	72.5°	72.5°	78.9°	90.4°
D+E	5.36	7.06	7.92	9.44	12.80	13.78

$t°$...	50.1°	53.9°	58.1°	62.45°	64.2°	64.5°
B+E	0.348	0.470	1.13	1.67	2.61	3.67

$t°$...	62.5°	61.15°	67.3°	85.5°	89.7°
B+E	6.44	8.16	10.23	12.95	13.74

*1 t=15.7°. *2 t=15°.

A=$HClO_4$
B=$KClO_4$
C=CH_3OH (13)

% A	г B на л C	
	0°	20°
0.0	0.495	0.747
0.4		0.216
0.8	0.093	0.177
2.4		0.1225

A=$HClO_4$
B=$KClO_4$
C=C_2H_5OH (12)

% A	г B на л C	
	0°	20°
0.0	0.047	0.080
0.05	0.019	0.046
0.10	0.020	0.040
0.15	0.018	0.035
0.20	0.018	0.031
0.30	0.019	0.040

A=H_2SO_4
B=Na_2SO_4
C=C_2H_5OH (30.5)

A=$HgCl_2$
B=C_2H_5OH
C=$(C_2H_5)_2O$ (1)
t=18°?

% A	% B
A	
32.43	67.57
35.50	58.59
37.39	51.02

% A	% B
37.96	44.79
38.24	38.69
37.75	32.84
36.29	27.16
34.08	22.48
28.55	15.20
20.67	8.97
5.49	0.00

A=$HgCl_2$
B=NaCl
C=C_2H_5OH (34)
t=25°

A+B	
46.86	3.02

A=$HgCl_2$
B=KCl
C=C_2H_5OH (34)
t=25°

A+$A_6B_5C_2$	
33.745	0.245
$A_6B_5C_2$	
24.84	0.22
6.21	0.28
$A_6B_5C_2$+B	
1.42	0.27

A=$HgCl_2$
B=KCl
C=$(CH_3)_2CO$ (34)
t=25°

A+A_5BC	
61.87	1.27
A_5BC	
60.68	1.39
56.59	2.33
55.85	2.58
A_5BC+$A_6B_5C_2$	
54.62	2.78

% A	% B
$A_6B_5C_2$	
48.13	2.93
38.94	2.82
18.04	2.51
13.26	2.34
$A_6B_5C_2$+B	
10.99	2.92

A=$HgCl_2$
B=CsCl
C=$(CH_3)_2CO$ (35)
t=25°

A	
57.74	0.00
A+A_5B	
57.77	0.14
A_5B	
57.74	0.20
52.54	0.22
49.83	0.32
A_5B+A_2B	
44.39	0.47
A_2B	
39.65	0.48
28.48	0.48
A_2B+AB	
27.14	0.57
AB	
21.50	0.46
Смеш.	
13.08	0.45
0.16	0.19
0.17	0.25
0.02	0.11
B	
0.00	0.032

A=HgJ_2
B=KJ
C=$(CH_3)_2CO$
(130.5)

% A	% B
A=$CuCl_2$	
B=KCl	
C=C_2H_5OH (36)	
t=25°	
AB+B	
1.39	0.28
AB	
2.15	
5.25	
30.16	
AB+AC	
34.30	0.21
AC	
33.97	0.00

A=$CuCl_2$	
B=KCl	
C=$(CH_3)_2CO$ (36)	
t=25°	
AB+B	
0.34	0.38
AB	
0.48	
1.50	
2.06	
AB+AC	
2.40	0.27

A=$AgNO_3$
B=C_2H_5OH
C=$(C_2H_5)_2O$ (31)
t=15°
1B+1C по объему растворяют 1.575 % A
2B+1C по объему растворяют 2.25 % A

Литература.

(Ключ к периодическим изданиям—в конце тома.)

(1) Abe, *41*, **33**: 1087; 12. (2) Aten, *7*, **54**:121; 06. (3) Atkins and Werner, *4*, **101**: 1167; 12. (4) Baume *42*, **9**: 245; 11. (5) Baume, *42*, **12**: 216; 14. (6) Baume et Borowski, *42*, **12**: 276; 14. (7) Baume et Georgitses, *42*, **12**: 250; 14. (8) Baume et Germann, *42*, **12**: 242; 14. (9) Baume et Pamfil, *34*, **155**: 426; 12.

(10) Baume et Pamfil, *42*, **12**: 256; 14. (11) Baume et Perrot, *42*, **12**: 255; 14. (12) Baxter and Kobayashi, *1*, **39**: 249; 17. (13) Baxter and Rupert, *1*, **42**: 2046; 20. (14) Bellucci e Grassi, *36*, **44 I**: 559; 14. (16) Bertheaume, *34*, **150**: 1063; 10. (17) Bödtker, *7*, **22**: 505; 97. (18) Bokhorst, Diss., Amsterdam, 1915. (19) Bond and Beach, *1*, **48**: 348; 26. (19.5) Bonnell and Jonnes, *4*, **129**: 318; 26.

(20) Bregmann, Thesis, Lausanne, 1914. (21) Breithaupt, Thesis, Geneva, **38**, No. 446. (22) de Bruyn, *7*, **10**: 782; 92. (23) Bunsen, *B50*, **II 1**: 232; 06. (24) Cambi, *22*, **21 I**: 773; 12. (25) Centnerszwer, *7*, **72**: 431; 10. (26) Chauvenet, *34*, **158**: 128; 14. (27) Chugaev und Kulopin, *93*, **82**: 401; 12. (28) Cocheret, Diss., Leiden, 1911. (29) D'Ans und Siegler, *7*, **82**: 35; 12.

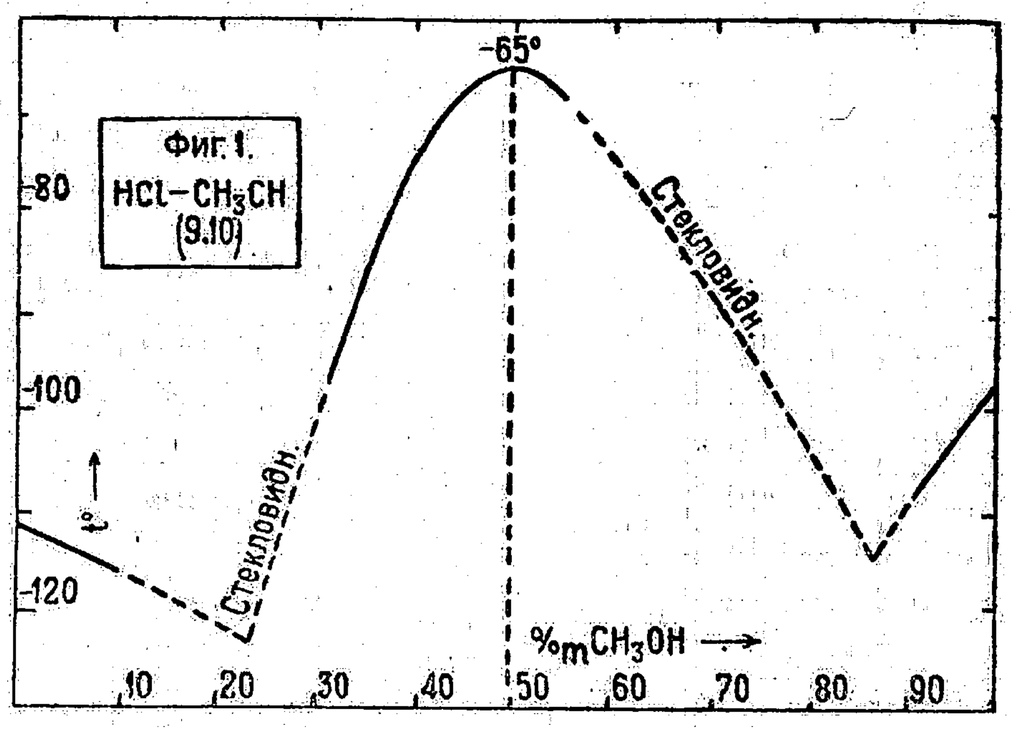
(30) Donnan and White, *4*, **99**: 1668; 11. (30.5) Dunnicliff, Sikka and Hoon, *50*, **30**: 1211; 26. (31) Eder, *52*, **17**: 44; 78. (32) Étard, *6*, **2**: 503; 94. Фишер (33), *53*, **46**: 1250; 14. (34) Foote, *1*; **32**: 618; 10. (35) Foote and Haigh, *1*, **33**: 459; 11. (36) Foote and Walden, *1*, **33**: 1032; 11. (37) Gott and Muir, *4*, **57**: 137; 90. (38) Heise, *50*, **16**: 373; 12. (39) Herz und Anders, *93*, **52**: 164; 07.

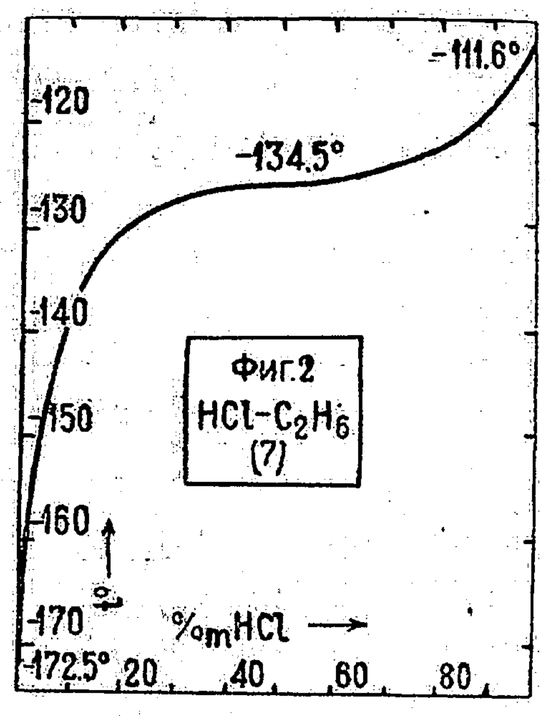
(40) Herz und Knoch, *93*, **41**: 315; 04. **45**: 262; 05. **46**: 193; 05. (41) Herz und Kuhn, *93*, **60**: 152; 08. (42) Hill, *1*, **43**: 254; 21. (43) Hill, *1*, **44**: 1163; 22. (44) Hill and Macy, *1*, **46**: 1132; 24. (44.5) Hill and Miller, *1*, **47**: 2703; 25. (45) Hofmann, Kirmreuther und Thal, *25*, **43**: 183; 10. (46) Holm, *184*, **94**: 138; 22. Thesis, Amsterdam, 1921. (47) Isbekow, *93*, **143**: 80; 25. (48) James, *4*, **103**: 1368; 12. (49) Jonescu, Diss., Geneva, 1913.

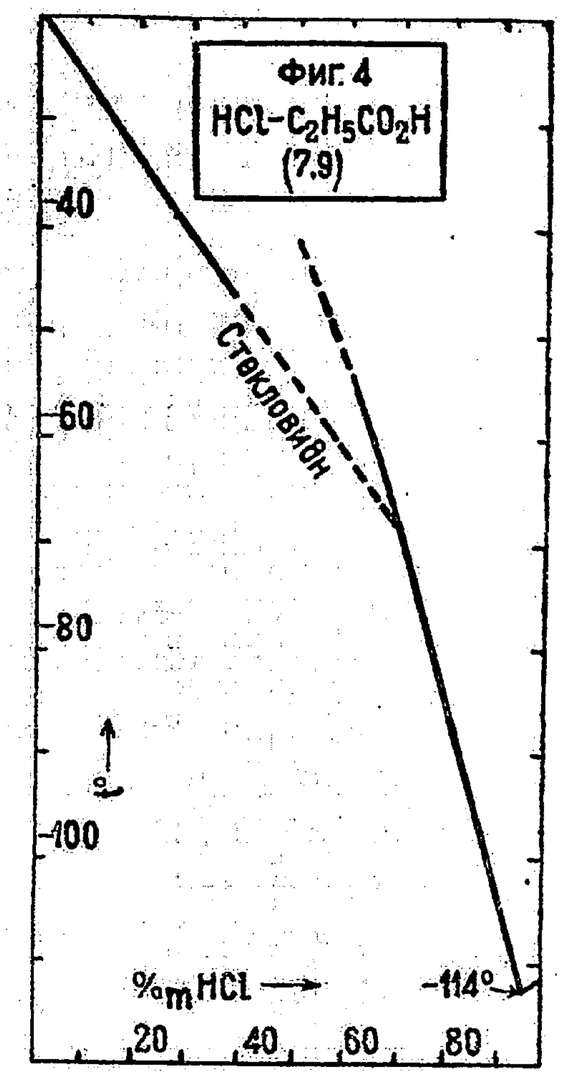
(50) Kelech, Thesis, Zürich, 1912. (51) Kendall and Adler, *1*, **43**: 1470; 21. (52) Kendall and Carpenter, *1*, **36**:2498; 14. (53) Kendall, Crittenden and Miller, *1*, **45**: 963; 23. (54) King and Partington, *4*, **129**: 20; 26. (55) Kolb, *93*, **83**: 143; 13. (56) Kraus and Greer, *1*, **45**: 3078; 23. (57) Krug and McElroy, *320*, **6**: 184; 92. (58) Курнаков, *53*, **48**: 1672; 16. (59) Курнаков, Перельмутер и Канов, *169*, **24**: 399; 15. *10*, **4**: 205; 21.

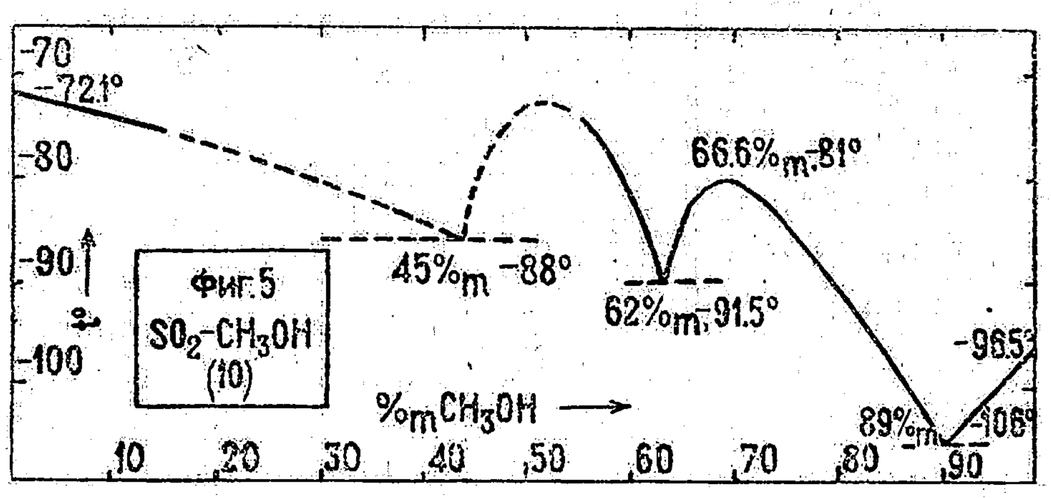
(60) Laszczynskii, *25*, **27**: 2285; 94. (61) Laurie, *68*, **31**: 375; 12. (62) Lemoine, *34*, **125**: 603; 97. (63) Leopold, *7*, **71**: 59; 10. (64) Linebarger, *11*, **16**: 214; 94. (65) Linebarger, *12*, **49**: 48; 95. (66) Lloyd, *50*, **22**: 300; 18. (67) Maass, Boomer and Morrison, *1*, **45**: 1433; 23. (68) Maass and Hatcher, *1*, **44**: 2472; 22. (69) Maass and McIntosh, *1*, **34**: 1273; 12.

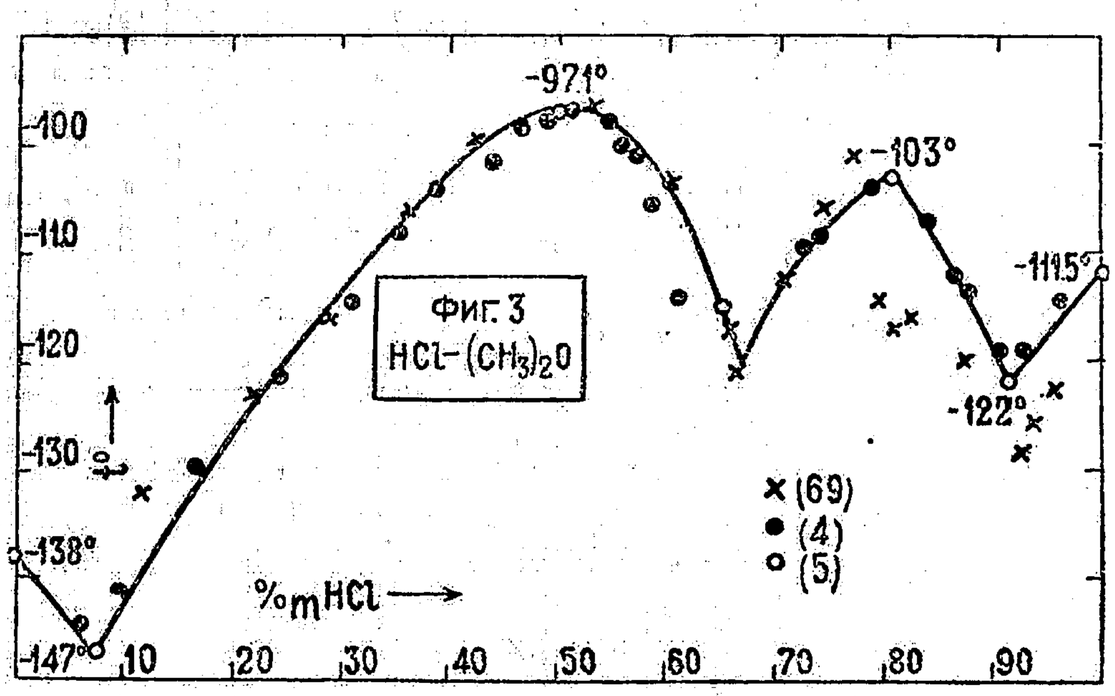
(70) Maass and McIntosh, *1*, **35**: 535; 13. (71) Maass and Russell, *1*, **40**: 1561; 18. (72) Maass and Russell, *1*, **43**: 1227; 21. (73) McBride, *50*, **14**: 189; 10. (74) McDermott, *1*, **33**: 1963; 11. (75) McIntosh, *1*, **33**: 71; 11. (76) McMaster and Pratte, *1*, **45**: 2999; 23. (77) Macy, *1*, **47**: 1032; 25. (78) Macy

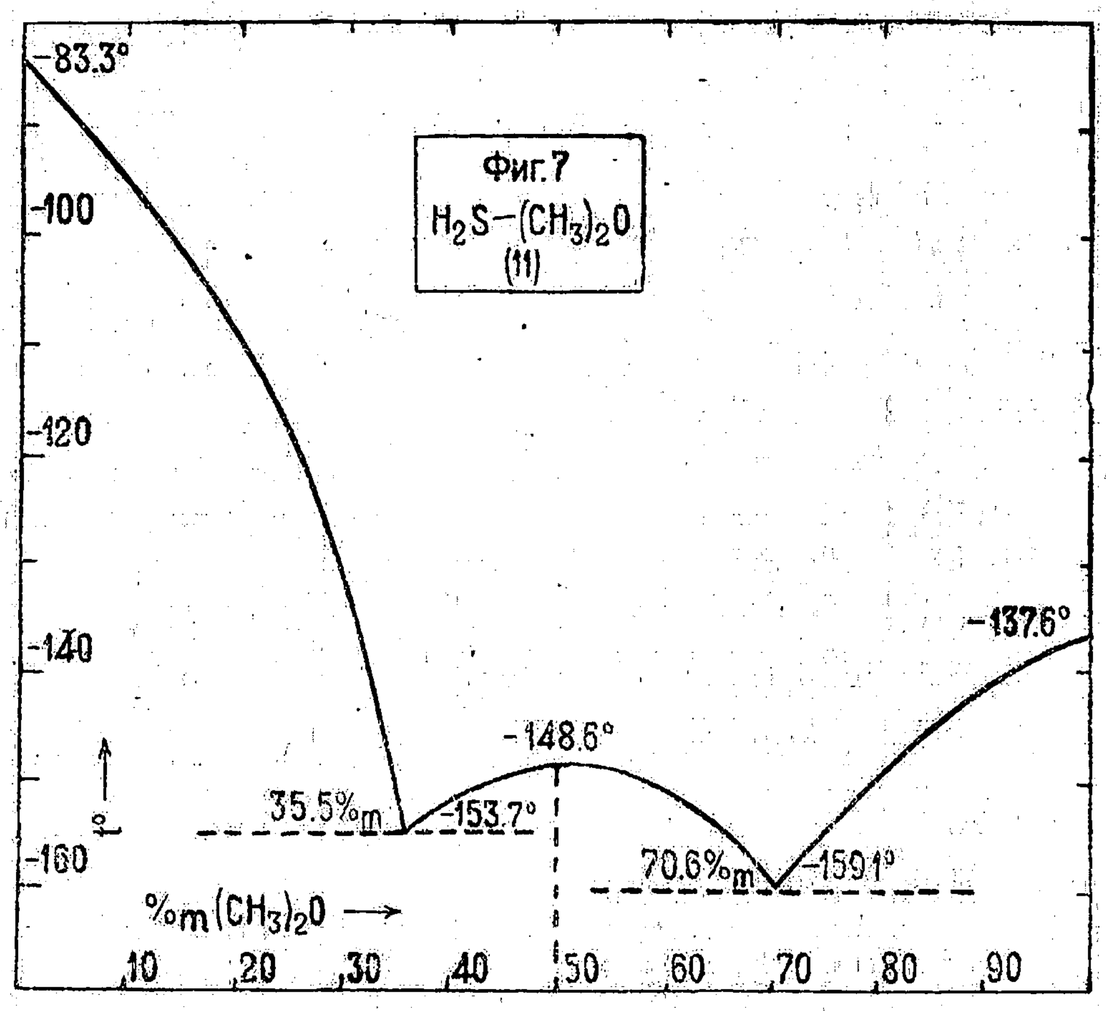

Фиг. 1.
HCl–CH₃CH
(9.10)
-65°
Стекловидн.
Стекловидн.
-80
-100
-120
t°
%mCH₃OH →
10 20 30 40 50 60 70 80 90

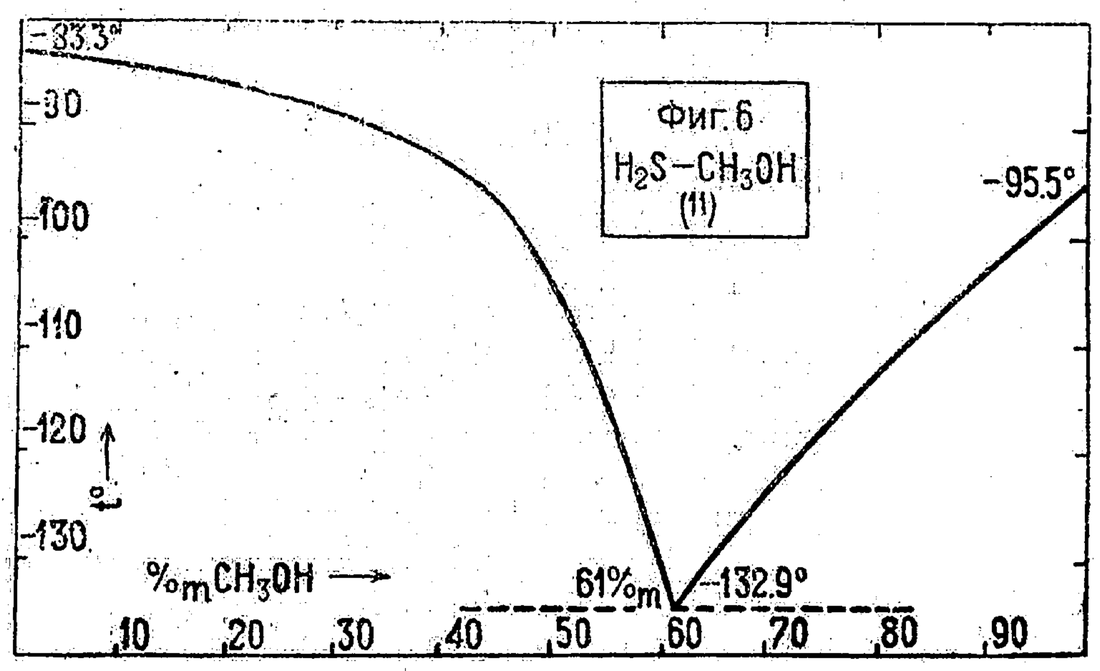

-111.6°
-120
-134.5°
-130
-140
Фиг.2
HCl–C₂H₆
(7)
-150
-160
t°
-170
%mHCl →
-172.5° 20 40 60 80

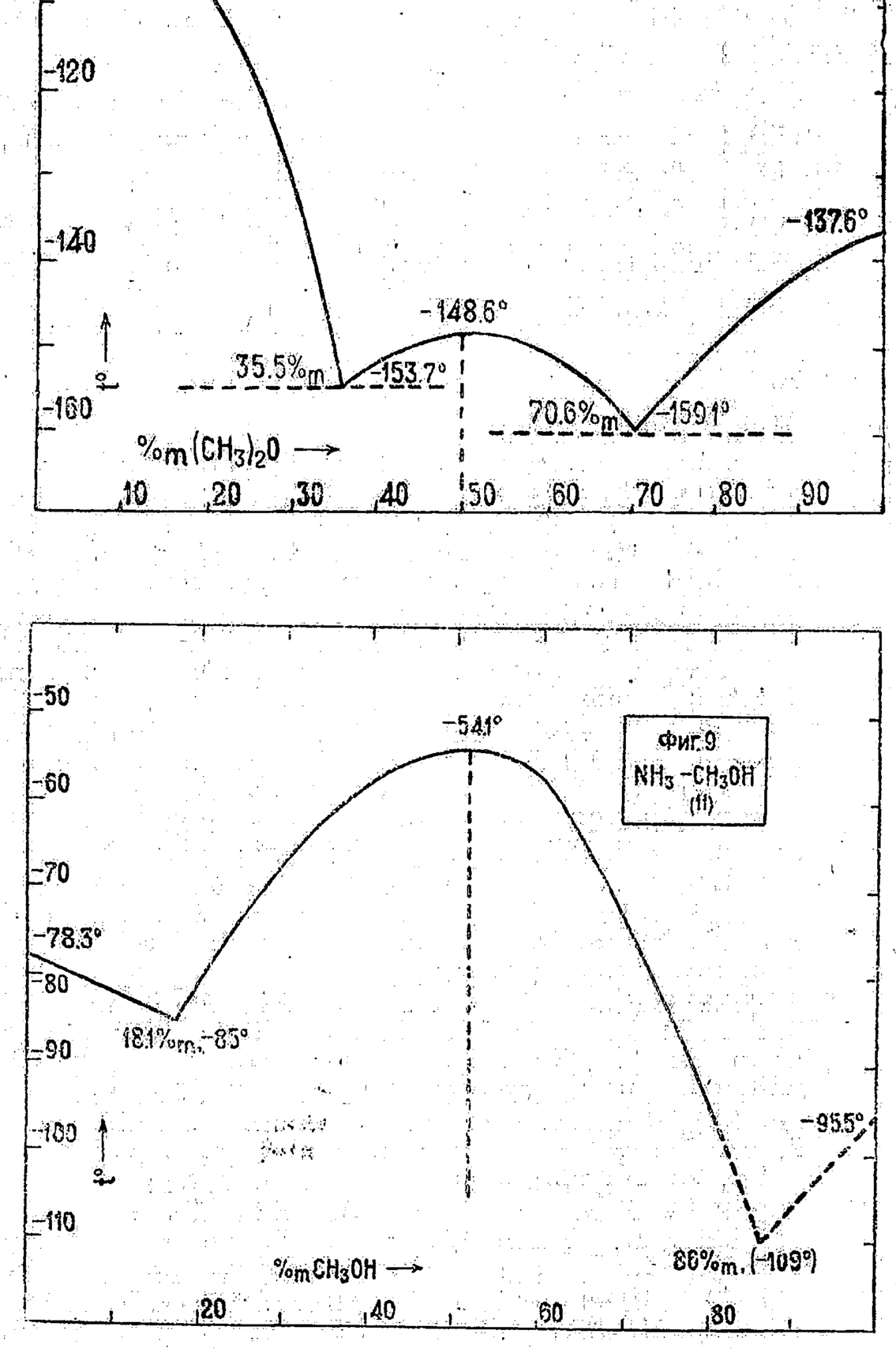

Фиг. 4
HCl–C₂H₅CO₂H
(7.9)
Стекловидн.
-40
-60
-80
-100
t°
%mHCl →
-114°
20 40 60 80

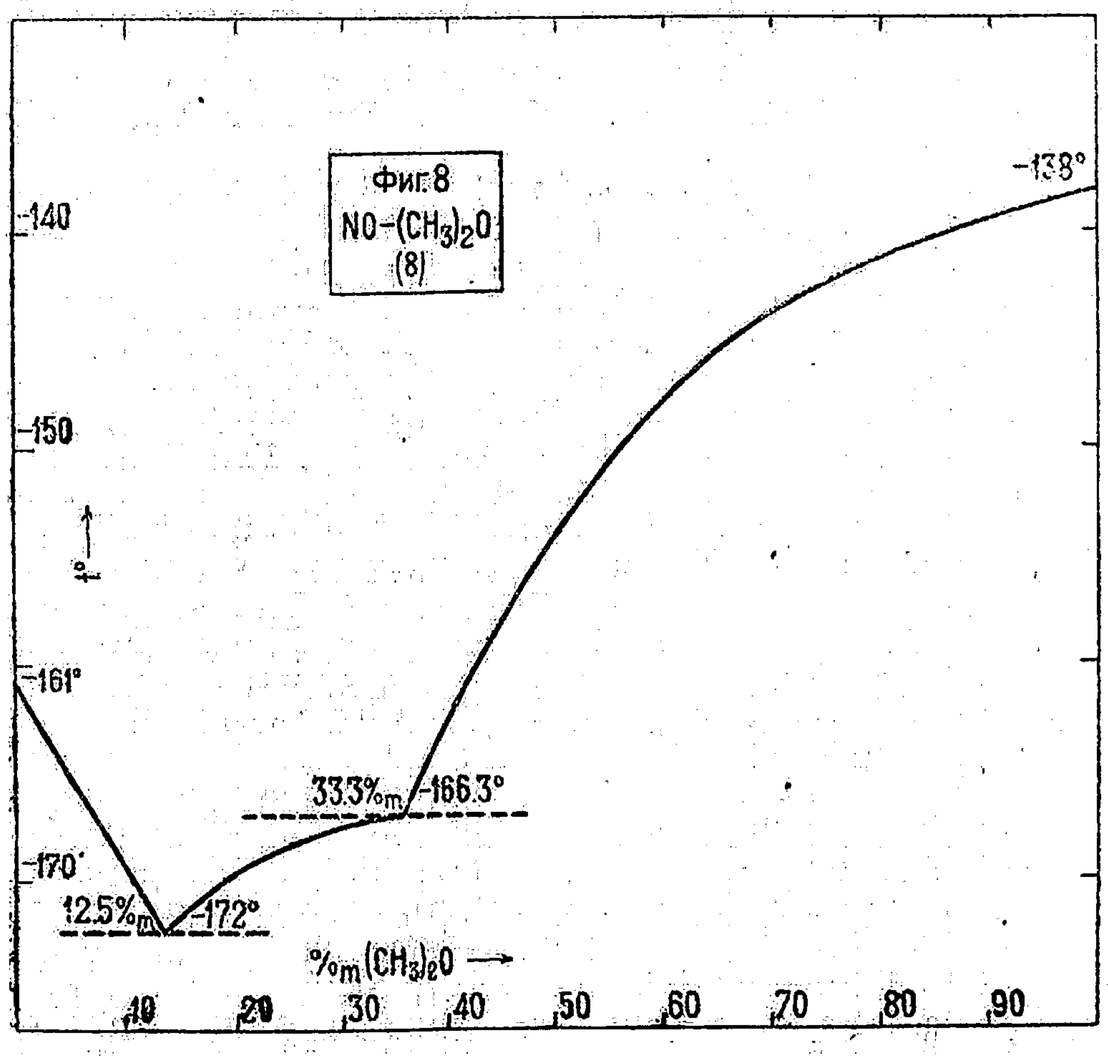

-70
-72.1°
-80
66.6%m -81°
-90
Фиг.5
SO₂–CH₃OH
(10)
45%m -88°
62%m -91.5°
-96.5°
-100
t°
%mCH₃OH →
89%m -106°
10 20 30 40 50 60 70 80 90

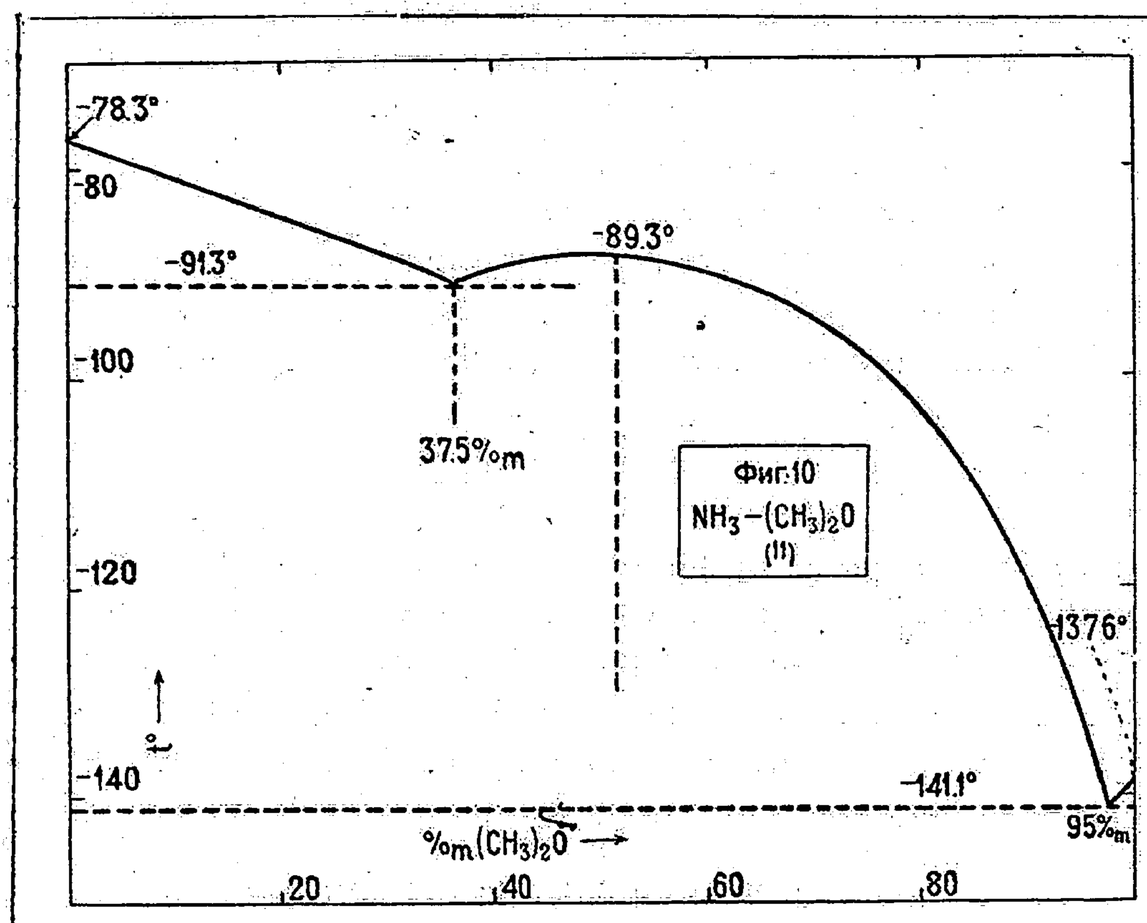

-97.1°
-100
-103°
-110
-111.5°
-120
Фиг. 3
HCl–(CH₃)₂O
-130
t°
-122°
×(69)
●(4)
○(5)
-138°
%mHCl →
-147° 10 20 30 40 50 60 70 80 90

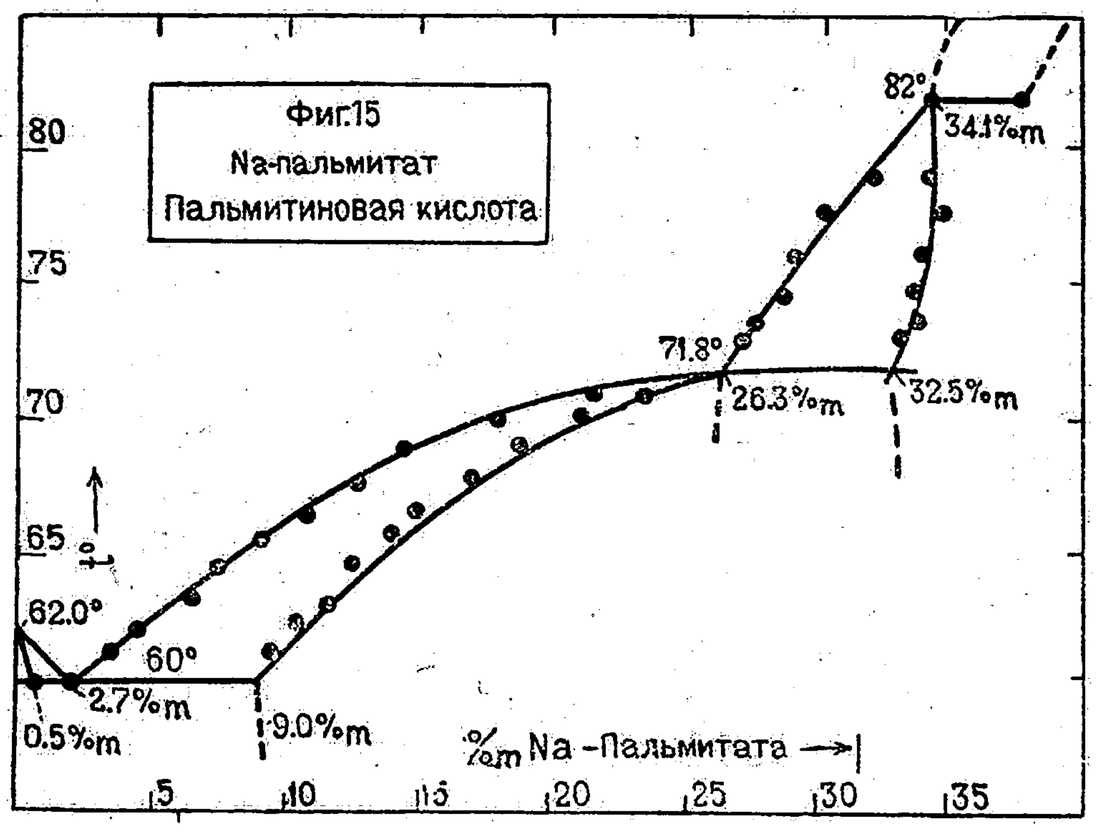

-83.3°
-100
Фиг.7
H₂S–(CH₃)₂O
(11)
-120
-140
-137.6°
-148.6°
35.5%m -153.7°
-160
t°
70.6%m -159.1°
%m(CH₃)₂O →
10 20 30 40 50 60 70 80 90

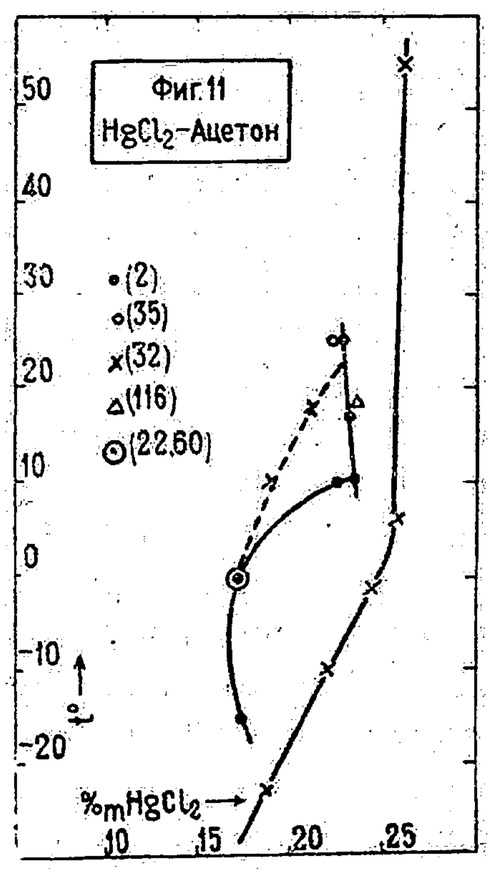

-33.3°
-90
Фиг.6
H₂S–CH₃OH
(11)
-95.5°
-100
-110
-120
t°
-130
%mCH₃OH →
61%m -132.9°
10 20 30 40 50 60 70 80 90

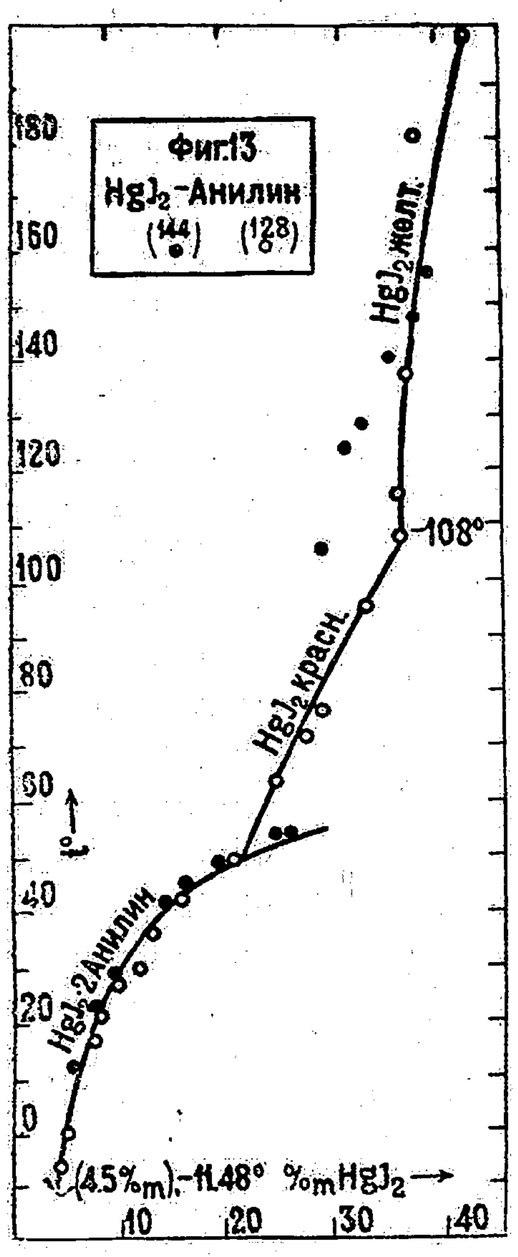

-50
-60
-70
-78.3°
-80
-90
-100
-110
-54.1°
Фиг.9
NH₃–CH₃OH
(11)
18.1%m -85°
-95.5°
t°
%mCH₃OH →
86%m. (-109°)
20 40 60 80

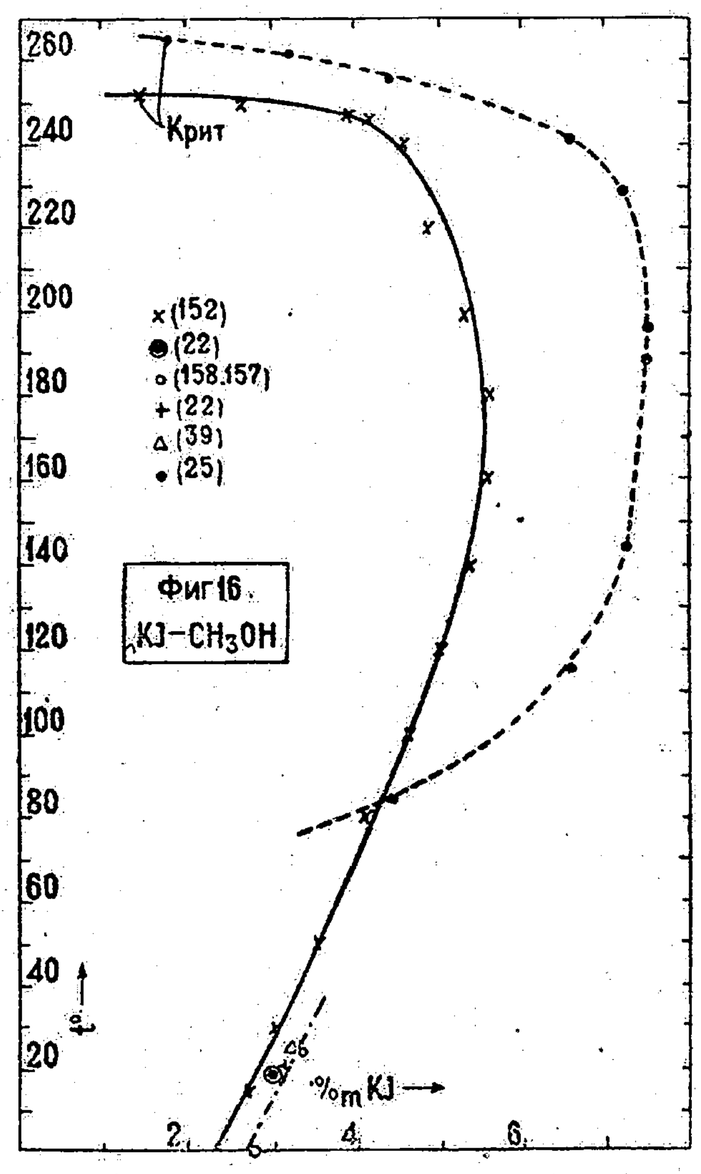

Фиг.8
NO–(CH₃)₂O
(8)
-138°
-140
-150
-161°
t°
-166.3°
33.3%m
-170
12.5%m -172°
%m(CH₃)₂O →
10 20 30 40 50 60 70 80 90

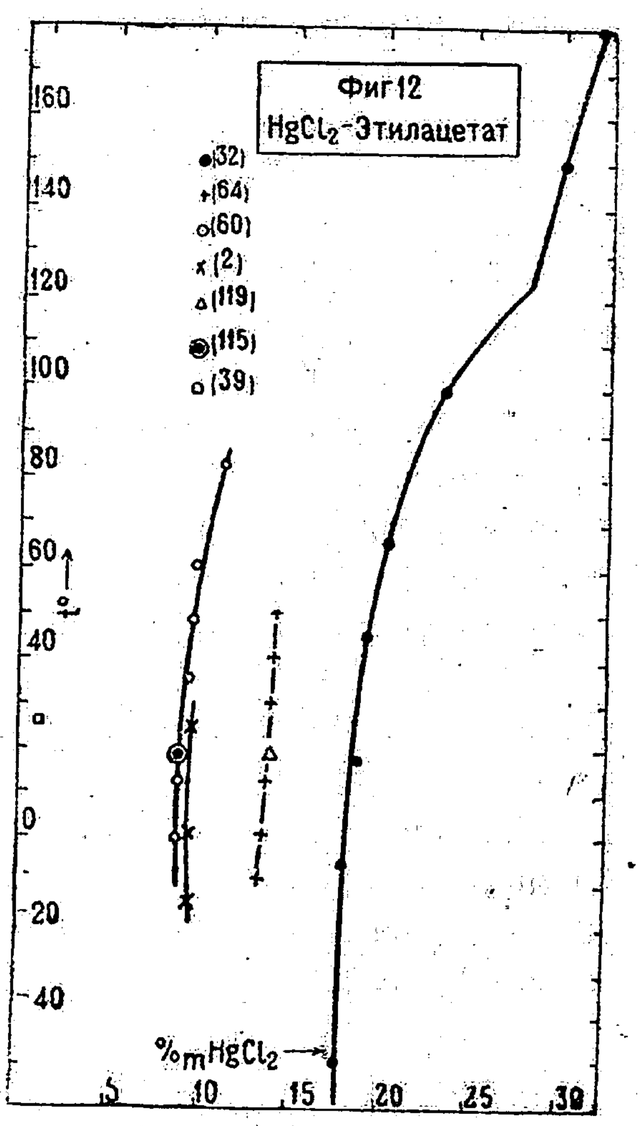

Фиг.10
$NH_3-(CH_3)_2O$
(11)
-78.3°
-80
-91.3°
-89.3°
-100
37.5%m
-120
137.6°
-140
-141.1°
95%m
t°
%m $(CH_3)_2O$ →
20
40
60
80

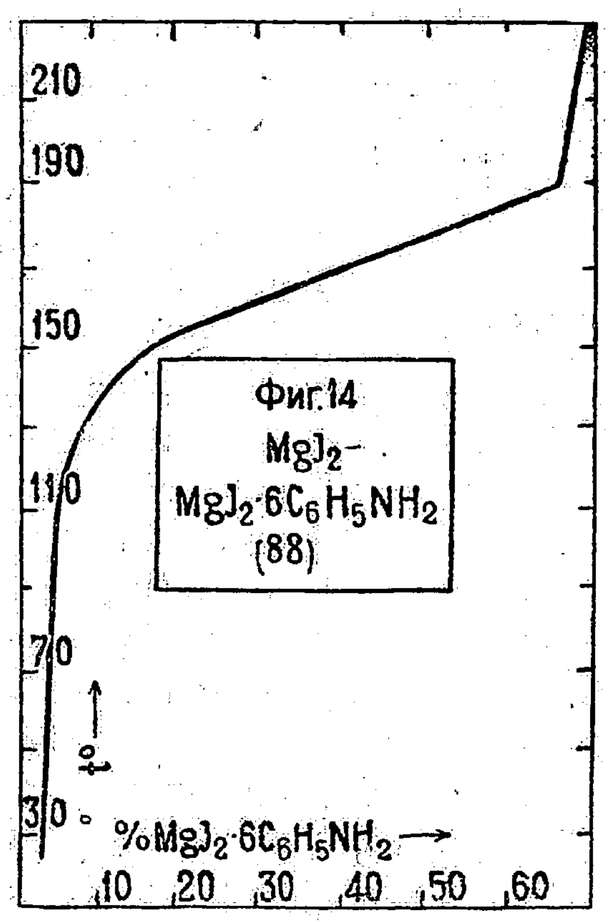

Фиг.15
Na-пальмитат
Пальмитиновая кислота
80
75
70
65
62.0°
60°
2.7%m
0.5%m
9.0%m
82°
34.1%m
71.8°
26.3%m
32.5%m
t°
%m Na-Пальмитата →
5
10
15
20
25
30
35

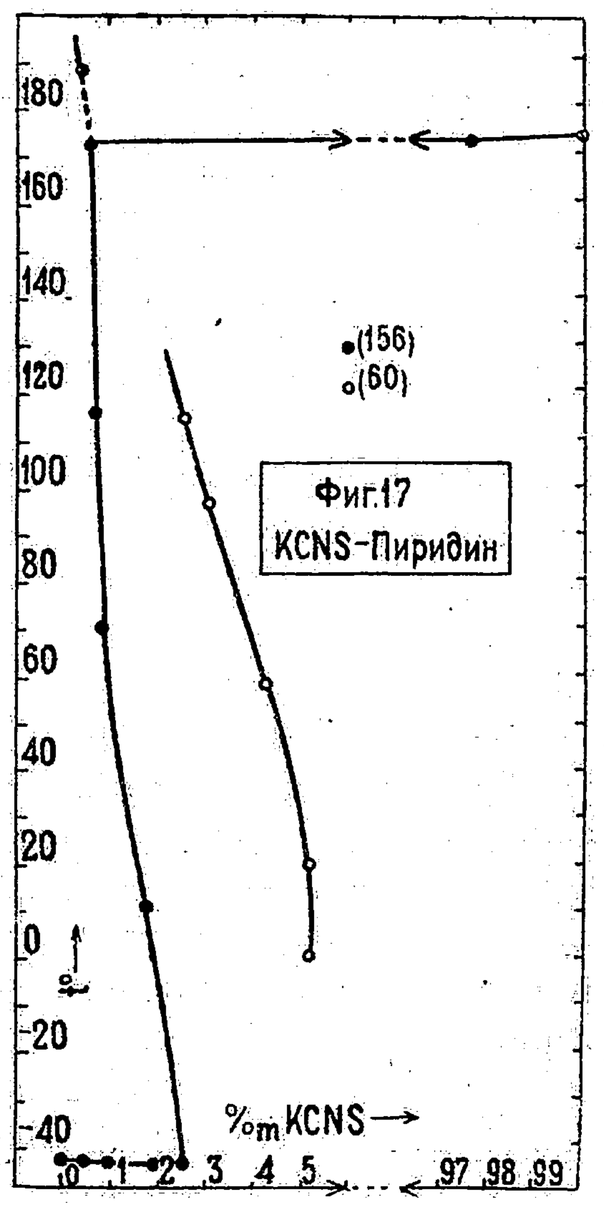

Фиг.11
$HgCl_2$-Ацетон
50
40
30
20
10
0
-10
-20
•(2)
○(35)
x(32)
△(116)
⊙(22,60)
t°
%m $HgCl_2$ →
10
15
20
25


Фиг.13
HgJ_2-Анилин
(144) (128)
180
160
140
120
100
80
60
40
20
0
HgJ_2 жолт.
HgJ_2 красн.
$HgJ_2 \cdot 2$Анилин
-108°
-11.48°
(4.5%m)
t°
%m HgJ_2 →
10
20
30
40


260
240
220
200
180
160
140
120
100
80
60
40
20
Крит
x(152)
●(22)
○(158,157)
+(22)
△(39)
•(25)
Фиг16
KJ-CH_3OH
t°
%m KJ →
2
4
6


Фиг12
$HgCl_2$-Этилацетат
160
140
120
100
80
60
40
20
0
-20
-40
●(32)
+(64)
○(60)
x(2)
△(119)
◉(115)
○(39)
t°
%m $HgCl_2$ →
5
10
15
20
25
30


210
190
150
110
70
30
Фиг.14
MgJ_2-
$MgJ_2 \cdot 6C_6H_5NH_2$
(88)
t°
%$MgJ_2 \cdot 6C_6H_5NH_2$ →
10
20
30
40
50
60


180
160
140
120
100
80
60
40
20
0
-20
-40
●(156)
○(60)
Фиг.17
KCNS-Пиридин
t°
%m KCNS →
0
1
2
3
4
5
97
98
99

and Thomas, *1*, 48: 1547; 26. (79) Mameli e Cocconi, *36*, 52 II: 113; 22.
(80) Mason and Mathews, *50*, 29: 1178; 25. (81) Mathews and Benger, *50*, 18: 263; 14. (82) Mathews and Ritter, *50*, 21: 269; 17. (83) Mathews and Spero, *50*, 21: 402; 17. (84) Matignon, *172*, 2: 53; 09. (85) Menschutkin, *93*, 49: 34; 06. (86) Idem, 49: 207; 06. (87) Idem, 52: 9; 07. (88) Idem, 52: 152; 07. (89) Idem, 53: 26; 07.
(90) Menschutkin, *93*, 54: 89; 07. (91) Idem, *53*, 41: 1053; 09. (92) Idem, 41: 1089; 09. (93) Idem, *93*, 61: 100; 09. (94) Idem, 61: 113; 09. (95) Idem, *42*, 9: 314; 10. (96) Idem, *53*, 42: 58; 10. (97) Idem, 42: 1310; 10. (98) Idem, *179*, 13: 1; 10. (99) Idem; 13: 17; 10.
(100) Меншуткин, *53*, 43: 393, 401, 425; 11. (101) Idem, 43: 1303, 1329; 11. (102) Idem, *179*, 15: 65; 11. *10*, 2: 88; 13. (103) Idem, 15: 95; 11. *10*, 2: 89; 13. (104) Idem, 15: 793; 11. *10*, 2: 88; 13. (105) Idem, *179*, 16: 83; 12. *10*, 2: 94; 21. (106) Idem, *169*, 16: 226; 12. *10*, 3: 88; 14. (107) Idem, *179*, 16: 397; 12. *10*, 3: 88; 14. (108) Idem, *53*, 44: 1079; 12. (109) Idem, 44: 1102; 12.
(110) Меншуткин, *53*, 44: 1108; 12. (111) Idem, 44: 1113; 12. (112) Idem, 44: 1128; 12. (113) Muchin, *9*, 18: 757; 12. (114) Мухин, Труды научного физико-химическ. общ. при Харьковском университете, 39: 24; 13. (115) Naumann, *25*, 37: 3600; 04. (116) Idem, 37: 4328; 04. (117) Idem, 37: 3600, 4328; 04. (118) Idem, 42: 3789; 09. (119) Idem, 43: 313; 10.
(120) Naumann, *25*, 47: 1369; 14. (121) Idem, 47: 247; 14. (122) Neave, *173*, 37: 399; 12. (123) Neustadt, *9*, 16: 866; 10. (124) Normand, *4*, 107: 285; 15. (125) Oechsner de Coninck, *34*, 130: 1304; 00. 131: 58, 1303; 00. 132: 90; 01. *186*, 1902: 94. (126) Pascal et Garnier, 34, 176: 450; 23. (127) Pascal et Normand, *27*, 13: 878; 13. (128) Pearce and Fay, *50*, 18: 667; 14. (129) Pearce and Moore, *11*, 50: 218; 12.
(130) Peddle and Turner, *4*, 103: 1202; 12. (130.5) Pernot, *34*, 182: 1154; 26. (131) Pierrat, *34*, 172: 1041; 21. (132) Piña de Rubies, *149*, 38: 414; 14. (133) Пушин и Кригер, *53*, 46: 560; 14. *10*, 4: 205; 21. (134) Puschin und Löwy, *93*, 150: 167; 26. (135) Rabinovitsch und Jakubsohn, *93*, 129: 1; 23. (136) Roshdestwensky and Lewis, *4*, 99: 2138; 11. (137) Roshdestwensky and Lewis, *4*, 101: 2094; 12. (138) Salm und Prager, *136*, 42: 463; 18. (139) Schroeder, *52*, 77: 267; 08.
(140) Seidell, *B51*; 1919. (140.5) Seyer and Ball, *69*, 19 III: 149; 25. (141) Seyer and Dunbar, *69*, 16 III: 307; 22. (142) Smith, *1*, 45: 2072; 23. (143) Smits und Bokhorst, *7*, 89: 374; 15. (144) Staronka, *180*, 1910A: 372. (145) Stock, *25*, 43: 150; 10. (146) Strauli, Diss., Zürich, 1918. (146.5) Stuckgold, *42*, 15: 502; 17. (147) Sulc, *93*, 25: 399; 00. (148) Thiel und Schulte, *7*, 96: 312; 20. (149) Thin and Cumming, *4*, 107: 361; 15.
(150) Timofeev, *34*, 112: 1223; 91. (151) Turner and Bissett, *4*, 103: 1904; 13. (152) Tyrer, *4*, 97: 621; 10. (153) Tyrer, *182*, 27: 142; 11. (154) Vanstone, *4*, 105: 1491; 14. (155) Васильев, Diss., Казань. (156) Wagner and Zerner, *57*, 31: 833; 10. (157) Walden, *7*, 55: 683; 06. (158) Walden, *7*, 55: 683; 06. (159) Walden, *9*, 27: 34; 21.
(160) Walton and Judd, *1*, 33: 1036; 11. (161) Walton and Wise, *1*, 44: 103; 22. (162) Wartenberg, *13*, 440: 97; 24. (163) Willard and Smith, *1*, 44: 2816; 22. (164) Willard and Smith, *1*, 45: 285; 23. (165) Wirth and Bakke, *93*, 87: 13; 14. (166) Wretos, Thesis, Zürich, 1914. (167) Wuth, *25*, 35: 2415; 02. (168) Beach and Bond, *453*, 32: 328; 25. (169) Dorfman and Hildebrand, *1*, 49: 729; 27.

ЧАСТЬ IV. КРИОСКОПИЧЕСКИЕ ДАННЫЕ.

В помещенных ниже таблицах, расположенных по порядку растворителей, приведены следующие сведения:

a) Растворитель;

b) Точки замерзания растворителя;

c) Наилучшее значение (где оно могло быть определено) молекулярной депрессии k_F ($=\Delta t/N$), выведенной для нормальной концентрации растворенного вещества путем определения на основании данных о точке замерзания в разведенных растворах при данном растворителе (N—число молей растворенного вещества на 1000 *г* растворителя);

d) Перечень веществ, которые были изучены в растворе данного растворителя, или перечень веществ с указанием в скобках приблизительного верхнего предела исследованных концентраций (*c*), выраженных в единицах, указанных в конце перечня;

e) Литературные ссылки.

Из значения k_F для нормального раствора, перечисленного из данных, полученных при работе с разведенными растворами, может быть вычислена скрытая теплота плавления l в cal g^{-1} растворителя по уравнению:

$$l=\frac{1.99\,T_F^2}{1000\,k_F},$$

где T_F выражает абсолютную температуру замерзания чистого растворителя. Большинство из использованных ниже исследований имели своей целью определение молекулярных весов в растворе; относительно выводов авторов по этому поводу следует справляться непосредственно в оригинальной литературе.

I. Неорганические растворители.

(«Нормальный порядок».)

HBr. — 91°; $k_F=103.1$—ацетальдегид, уксусная кислота, ацетон, четыреххлористый углерод, хлороформ, этилацетат, этиловый алкоголь, этиловый эфир, метиловый алкоголь, паральдегид, толуол (*c* ∽2÷4 *г* на 100 *г*) (15).

J_2. $k_F=213$—(SnJ_4, SbJ_3, AsJ_3 в HgJ_2); азобензол, бензойная кислота, бензойный ангидрид, *p*-дибромбензол, *p*-динитробензол, дифенил, *β*-иодпропионовая кислота, иодистый метил, нафталин, фенантрахинон и следующие замещенные иодиды аммония: фенил-, тетраметил-, триметилтолил-, триметилфенил- (*c* ∽1÷7% растворенного вещества) (14).

1) **H_2SO_4 (чистая).** $k_F=68.1$. 2) **H_2SO_4** с $t°_{пл.}$, пониженной на 0.2° благодаря присутствию H_2O. В обоих растворителях—уксусная, бензойная, масляная, муравьиная, фумаровая, изофталевая, малеиновая, малоновая, щавелевая, *o*-фталевая, пропионовая, салициловая, янтарная, моно-ди- и трихлоруксусная, *p*-толуиловая кислоты. В растворителе 2): *o*-, *m*-, *p*-хлорбензойная, хлоряитарная, глутаровая, метилянтарная, *o*-нитробензойная, себациновая, пробковая и терефталевая кислоты, уксусный, фталевый и янтарный ангидриды, ацетальдегид, ацетон, бензальдегид, бензофенон, кумарин, коричный альдегид, этилфенилкетон, флюоренон, ментон, фталид, валеролактон (*c* ∽1÷3 *г* на 100 *г*) (10). 3) **H_2SO_4** с $t°_{пл.}$, пониженной на 0.1° благодаря присутствию H_2O; $k_F=69$—трихлоруксусная кислота, тринитробензол, фталевый ангидрид, пикриновая кислота; $k_F=91\div73$—диметилсульфат, щавелевая кислота, тринитротолуол (11).

NH_3. $NaNO_3$, KJ (24); ацетанилид (0.0438÷0.23289 на 17.1 *г* NH_3), маннит (0.1206÷0.2785 *г* на 17.1 *г* NH_3) (16).

$2H_3PO_4.H_2O$. 29°; $k_F=52.6$—уксусная, масляная, муравьиная, пропионовая и валериановая кислоты; $k_F=68$—ацетон (4).

$POCl_3$. 1.25°; $k_F=77.5$—бензол, четыреххлористый углерод, нафталин, нитробензол (22); 0.4÷0.9°; $k_F=72.1$—уксусный ангидрид, ацетон, циклогексанон, дипропиловый эфир, гексан; $k_F=78.2$—бензол, инден, нафталин, нитробензол, нитронафталин, толуол (12).

$SbCl_5$. $k_F=18.5$—четыреххлористый углерод, хлороформ, гексахлорэтан (8).

$TiBr_4$. 38.5°; $k_F=226$—бензол, бромоформ, бромистый этил, тетрабромэтан, тетрабромметан (3).

$HgBr_2$. 236°; $k_F=290\div640$—сера в концентрации 0.1254 ÷ 7.870% (13); 236°; $k_F=396$ — антрахинон, фенантрахинон (18).

HgJ_2. 255°; $k_F=540\div550$—антрахинон, фенантрахинон (1).

$Na_2SO_4.10H_2O$. k_F=32.15 (7).
$Na_2SO_3.5H_2O$. 48.5°; k_F=42.6—мочевина (7).

II. Органические растворители.

(«Порядок €».)

$CHBr_3$: хлористый диэтиламмоний (3.5), иодистый диэтиламмоний (3.1), диметилпирон (1.2), хлористый дипропиламмоний (3.2), хлористый изобутиламмоний (1.5), хлористый метилфениламмоний (4.5), хлористый фенилдиэтиламмоний (3.9), иодистый фенилдиэтиламмоний (3.1), иодистый тетраизоамиламмоний (4.0), хлористый трибензиламмоний (1.7), бромистый триэтиламмоний (3.2), хлористый триэтиламмоний (3.6), иодистый триэтиламмоний (0.3) (*с* в *г* на 100 *г*) (19); S_2Cl_2 (2.8) *г* на 100 *г* (2).

CH_2O_2, Муравьиная кислота. HCl (2.2), NH_4Cl (2.9), NH_4Br (3.9), LiCl (0.8), NaCl (4.6), NaBr (5.0), KCl (3.5), KBr (6.5) (*с* в *г* на 100 *г*) (25); H_2SO_4 (3.2) (9); 8.4°—хлористый диэтиламмоний (58.0), иодистый тетраэтиламмоний (37.4), иодистый тетрапропиламмоний (29.9), хлористый триэтиламмоний (36.7), иодистый триэтиламмоний (7.4), (*с* в молях на 100 *л*) (21). См. также ниже.

$C_2H_3ClO_2$, Хлоруксусная кислота. H_2SO_4 (2.69), HNO_3 (5.40) (*с* в *г* на 100 *г*) (9).

$C_2H_4Br_2$. HNO_3 (2.23) *г*/100 *г* (9).

$C_2H_4O_2$, Уксусная кислота. 16.5°, тиоцианат аммония, хлористый этиламмоний, иодистый тетраамиламмоний, бромистый тетраэтиламмоний, тиоцианат тетраметиламмония, иодистый тетрапропиламмоний, иодист. трифениламиламмоний (*с*~2÷3 мол. на 100 $см^3$) (23); хлористый диэтиламмоний (121.0), хлористый изобутиламмоний (64.2), хлористый фенилэтиламмоний (41.2), бромистый тетраэтиламмоний (42.2), хлористый тетраэтиламмоний (111.3), нитрат тетрапропиламмония (23.7), иодистый тетрапропиламмоний (31.6), бромистый триэтиламмоний (32.8), хлористый триэтиламмоний (51.2), иодистый триэтиламмоний (13.2) (*с* в молях на 100 *л*) (21); 16.5°—LiCl (2.5), NaBr (1.4) (*с* в молях на 100 $см^3$) (25); H_2SO_4 (1.6), HNO_3 (3.8) (*с* в *г* на 100 *г*) (9).

$C_2H_4O_2$, Уксусная кислота (безводная). LiBr, LiJ, $LiNO_3$, NaBr, $NaC_2H_3O_2$ (24).

$C_3H_7NO_2$, Уретан: хлористый диэтиламмоний (86.2), хлористый изобутиламмоний (96.9), хинолинэтиодид (15.2), бромистый тетраэтиламмоний (55.6), иодистый тетрапропиламмоний (24.2), нитрат тетрапропиламмония (49.3), хлористый триэтиламмоний (59.9) (*с* в молях на 100 *л*) (21).

$C_4H_8O_2$, Этилацетат, диметилсульфат (3.0) *г* на 100 *г* (9).

$C_5H_{11}NO_2$, Этилуретан: NH_4J (0.22), Li-салицилат (0.24), KJ (0.05), RbJ (0.02) (*с* в молях на 100 $см^3$) (18).

$C_6H_5NO_2$, Нитробензол. H_2SO_4 (11.5), HNO_3 (6.7) (*с* в *г* на 100 *г*) (9); 5.66°—хинолинэтиодид (2.8), иодистый тетрапрошиламмоний (4.4), нитрат тетрапропиламмония (6.2) (*с* в молях на 100 *л*) (21).

C_6H_6, Бензол, диметилсульфат (4.2) *г*/100 *г* (9).

C_6H_6O, Фенол, хлористый диэтиламмоний (43.6), хлористый изобутиламмоний (53.3), иодистый тетраэтиламмоний (30.5), иодистый тетрапропиламмоний (29.1), нитрат тетрапропиламмония (28.3), бромистый триэтиламмоний (35.4), хлористый триэтиламмоний (42.8), иодистый триэтиламмоний (29.0) (*с* в молях на 100 *л*) (21); хлористоводородный анилин (11.5), хлористый диметиламмоний (9.3), иодистый тетраметиламмоний (11.9) (*с* в *г* на 100 $см^3$) (5); Na-ацетат (3.9), K-оксимидокетогидринден (1.35), Rb-оксимидохлоркетогидринден (2,8) (*с* в *г* на 100 $см^3$) (5).

$C_6H_{12}O$, Циклогексанол. $LiClO_4$ (0.000849÷0.031701 молей на *л*), LiBr (0.00352÷0.02011 молей на *л*) (17).

C_7H_9N, *p*-Толуидин, хлористый диэтиламмоний (75.6), хлористый изобутиламмоний (87.7), хинолинэтиодид (29.0), хлористый фенилэтиламмоний (47.1), бромистый тетраэтиламмоний (37.6), хлористый тетраэтиламмоний (59.8), иодистый тетраэтиламмоний (28.7), нитрат тетрапропиламмония (39.6), иодистый тетрапропиламмоний (36.8), бромистый триэтиламмоний (54.1), хлористый триэтиламмоний (76.7) (*с* в молях на 100 *л*) (21).

$C_{10}H_8$, Нафталин, иодистый тетраамиламмоний (1.05) молей на 100 *л* (21).

$C_{12}H_{11}N$, Дифениламин, хлористый диэтиламмоний (30.1), иодистый тетраэтиламмоний (45.6), иодистый тетрапропиламмоний (24.4), нитрат тетрапропиламмония (25.8), бромистый триэтиламмоний (35.1), хлористый триэтиламмоний (56.7), иодистый триэтиламмоний (33.2) (*с* в молях на 100 *л*) (21); иодистый тетраэтиламмоний (0.86) молей на 100 $см^3$ (23).

Растворы с двумя или большим числом растворенных веществ.

$CHBr_3$. Хлорбензол+бромистый триэтиламмоний, бром+хлористый триэтиламмоний, нитрат диэтиламмония+иод, хлористый дипропиламмоний+хлористый триэтиламмоний, хлористый дипропиламмоний+иодистый тетраизоамиламмоний, хлористый дипропиламмоний+хлористый триэтиламмоний, хлористый изобутиламмоний+бромистый триэтиламмоний, хлористый изобутиламмоний+хлористый триэтиламмоний, иодистый этил+бромистый триэтиламмоний, иод+фенол, иод+хлористый тетраизоамиламмоний, иод+хлористый триэтиламмоний, иод+бромистый триэтиламмоний, иодбензол+бромистый триэтиламмоний (20); S_2Cl_2+S_8 (2); хлористый диэтиламмоний+иодистый тетрапропиламмоний, хлористый фенилдиэтиламмоний+иодистый фенилдиэтиламмоний (20).

C_6H_6. Иод+иодбензол, иод+хлорбензол, иод+иодистый этил, иод+хлористый пропил (20); этиловый алкоголь+CdJ_2, этиловый алкоголь+$HgCl_2$, метиловый алкоголь+CdJ_2, метиловый алкоголь+$HgCl_2$, пропиловый алкоголь+CdJ_2 (1).

A (растворенное вещество)—соли муравьиной кислоты. B (растворитель)—муравьиная кислота (6).

Растворенное вещество	Наблюден. Δt для 5%$_m$ B *1	Молекулярные соединения
$HCOONH_4$	5.9	AB_3; AB
HCOOK	6.6	AB_3; AB_2; AB
HCOONa	5.9	AB_2; AB
HCOOLi	4.9	
$(HCOO)_2Ba$	8.5	AB
	3.3	

*1 Вычислено.

Литература.

(Ключ к периодическим изданиям—в конце тома.)

(1) Beckmann, *93*, 89: 167; 14. (2) Bruni ed Amadori, *36*, 50: 97; 20. (3) Falciola, *73*, 2: 221; 10. (4) Falciola, *73*, 2: 266; 10. (5) Hartung, *7*, 77: 82; 11. (6) Kendall, Adler and Davidson, *1*, 43: 1846; 21. (7) Leenhardt et Boutaric, *27*, 13: 147, 651; 13. (8) Moles, *7*, 90: 70; 15. (9) Oddo ed Anelli, *36*, 41 I: 552; 11.
(10) Oddo e Casalino, *36*, 47 II: 200; 17. (11) Oddo e Casalino, *36*, 48 I: 17; 18. (12) Oddo e Mannessier, *36*, 41 II: 212; 11. *93*, 73: 259; 12. (13) Olivari, *22*, 21 I: 718; 12. (14) Olivari, *22*, 22 II: 697; 13. *22*, 23 I: 41: 14. (15) Reid and McIntosh, *1*, 38: 615; 16. (16) Schmid und Becker, *25*, 58 B: 1968; 25. (17) Schreiner und Frivold, *7*, 124: 1; 26. (18) Stuckgold, *42*, 15: 502; 17. (19) Turner, *4*, 101: 1923; 12.
(20) Turner and English, *4*, 105: 1786; 14. (21) Turner and Pollard, *4*, 105: 1751; 14. (22) Walden, *93*, 68: 307; 10. (23) Walden, *9*, 26: 60; 20. (24) Webb, *1*, 48: 2263; 26. (25) Zanninovich-Tessarin, *7*, 19: 251; 96.

РАСТВОРИМОСТЬ СОЛЕЙ И СИЛЬНЫХ КИСЛОТ И ОСНОВАНИЙ В ВОДЕ.*

J. N. Brönsted.

Сокращения и обозначения (см. также стр. 92).

S—безводное вещество.

M—граммолекулярный вес (соответств. формулам, приведенным в заголовках) на 1000 *г* H_2O.

x—молярная доля $= \frac{M}{M+55.51}$.

ТАБЛИЦА 3.

(«Нормальный порядок»; см. т. V, стр. 124.)

$t°$	M±3%
HCl (14, 15, 394, 438)	
S·3Aq	
−70	10.34
−60	11.02
−50	12.00
−40	13.38
−30	15.64
−24.9	18.50
S·3Aq+S·2Aq	
−27.4E	21.22
S·2Aq	
−25	21.94
−20	24.16
−17.7	27.75
−20	33.64
S·2Aq+S·Aq	
−23E	37.16
S·Aq	
−22	38.1
−20	40.5
−18	43.9
−16	49.3
−15.3	55.5
$HClO_4$ (531) (См. фиг. 1)	
$t°$	x
S·Aq	
−40	0.940
−20	0.899
0	0.843
+20	0.760
40	0.640
50	0.500
40	0.431
+20	0.398
0	0.379
−20	0.368
S·2Aq	
−22	0.361
−20	0.353
−17.8	0.333
−20	0.313
−25	0.297
−30	0.287
−35m	0.280
−40m	0.273
−45m	0.268

$t°$	x
S·2.5Aq	
−29.8	0.286
−30	0.275
−32	0.261
−36	0.252
−40m	0.246
−44m	0.242
S·3Aq(β)	
−47m	0.267
−46m	0.265
−45m	0.262
−44m	0.258
−43.2m	0.250
−44m	0.240
−45m	0.234
−46m	0.230
−47m	0.227
−48m	0.224
S·3Aq(α)	
−41m	0.223
−40m	0.226
−39m	0.230
−38m	0.236
−37	0.250
−38m	0.265
−39m	0.272
−40m	0.277
−41m	0.281
S·3.5Aq	
−45m	0.239
−44m	0.238
−43m	0.235
−42m	0.230
−41.4m	0.222
−42m	0.212
−44m	0.202
−46m	0.198
−48m	0.194
−50m	0.191
−52m	0.189

$t°$	x Крист.	x Жидк.
Смеш.$_1$ *1		
−44m		0.246
−42m		0.243
−40m		0.241
−38m	0.229	0.238
−36	0.224	0.233
−34	0.218	0.218
−36	0.203	0.194

$t°$	x Крист.	x Жидк.
−38	0.199	0.188
−40	0.196	0.185
−42	0.194	0.182
−44	0.191	0.180
−46		0.178
Смеш.$_2$ *1		
−52m	0.174	0.187
−50m	0.172	0.183
−48m	0.169	0.179
−46	0.166	0.174
−44	0.163	0.170
−42	0.160	0.164
−41	0.156	0.156
−42	0.151	0 147
−44	0.143	0 138
−46	0.142	0.133
−48	0 139	0.128
−50	0 136	0.124
−52	0.134	0.120
−54	0.131	0.117
−56	0.129	0.114

$t°$	x
Смеш.$_1$+Смеш.$_2$	
−47.2E	0.177
Смеш.$_1$+S·3Aq(α)	
−37.8E	0.237
Смеш.$_1$+S·2.5Aq	
−42.3mE	0.244
S·3.5Aq+S·3Aq(β)	
−44.3mE	0.238
S·3Aq(α)+S·2.5Aq	
−37EU	0.250
S·3Aq(α)+S·2Aq	
−39.4mE	0.274
S·3Aq(β)+S·2.5Aq	
−43.7mE	0.242
S·3Aq(β)+S·2Aq	
−46.5mE	0.266
S·2.5Aq+S·2Aq	
−29.8E	0.288
S·2Aq+S·Aq	
−23.5E	0.365
S	
−112	1.00

*1 Смешанные кристаллы состава, указанного в столбце x.

$t°$	M
HBr (15)	
S·2Aq	
−24	22.0
−20	23.1
−16	24.3
−12	26.4
−11.3	27.8
−12	30.0
−14	32.6
S·2Aq+S·Aq	
−15.5E	34.0
S·Aq	
−12	35.4
− 8	37.8
− 4	43.8
HJ (395)	
S·4Aq	
−70	8.56
−60	9.20
−50	10.20
−40	11.70
−36.0	13.88
−40	15.66
−45	16.64
S·4Aq+S·3Aq	
−48.5E	17.20
S·3Aq	
−48.1	18.50
−50	20.28
S·3Aq+S·2Aq	
−55E	21.4
S·2Aq	
−50	23.1
−45	24.7
HJO_3 (197, 316)	
$t°$	M±3%
HJO_3	
−14	15.2
0	16.3
+20	18.0
40	20.1
60	22.8
80	26.5
100	32.5
HJO_3+HJ_3O_8	
110U	36.3
HJ_3O_8	
120	37.6
140	42.7
160	53.9

* За исключением 1) данных о растворимости труднорастворимых электролитов, которые можно найти по общему указателю в конце всего издания под заголовком «Электропроводность», 2) систем с двумя жидкими фазами (см. стр. 110) и 3) растворимостей комплексных металл-аммиакатов в воде, которые можно найти в указанных ниже литературных источниках. В большинстве случаев приведенные данные относятся лишь к одной или двум температурам (66, 67, 68, 69, 83, 85, 116, 141, 142, 257, 284, 289, 349, 404, 520, 521).

$t°$	M
H_2SO_3 (13)	
S·6Aq	
0	1.87
2	2.17
4	2.55
6	3.12
8	4.00
10	5.24
12.1	7.93

H_2SO_4 (61, 129, 185, 258, 309, 389, 390, 391, 492)

$t°$	x
S·4Aq	
−70	0.102
−50	0.129
−30	0.175
−25	0.194
−24.5	0.200
−30	0.225
−35	0.241
−45	0.269
S·4Aq+S·2Aq	
−50E	0.281
S·2Aq	
−45	0.288
−40	0.310
−38.9	0.333
−40	0.350
S·2Aq+S·Aq	
−41E	0.355
S·Aq	
−40	0.355
−20	0.370
−10	0.390
0	0.423
+ 5	0.450
8.5	0.500
5	0.553
0	0.588
−10	0.636
−20	0.672
−30	0.703
S·Aq+S	
−38E	0.723
S	
−35	0.732
−25	0.770
−15	0.815
− 5	0.870
0	0.905
+ 5	0.944
10.4	1.000

H_2SeO_4 (270)

$t°$	x
S·4Aq	
−60	0.145
−55	0.161
−52	0.200
−55	0.250
S·4Aq+S·Aq	
−57.2E	0.270
S·Aq	
−50	0.276
−40	0.286
−20	0.311
0	0.346
+20	0.410
25	0.453
26	0.500
25	0.520
20	0.560
S·Aq+S	
14.7E	0.590
S	
20	0.600
30	0.631
40	0.693
50	0.810
60	1.000

H_2TeO_4 (354)

$t°$	M±2%
S·6Aq	
0	0.84
5	1.19
10	1.75
15m	2.52
S·6Aq+S·2Aq	
10.5U	1.82
S·2Aq	
10m	1.80
20	2.16
30	2.53
40	2.95
60	3.92
80	5.51
100	8.06

NH_3 (136, 439)
См. также стр. 382

$t°$	x
S	
−77.8	1.000
−80	0.964
−84	0.904
−88	0.857
−92	0.820
S+S·0.5Aq	
−93.4E	0.809
S·0·5 Aq	
−92	0.803
−88	0.782
−84	0.754
−80	0.706
−78.8	0.667
−80	0.636
−82	0.616
−86	0.588
S·0.5Aq+S·Aq	
−88E	0.576
S·Aq	
−86	0.566
−82	0.544
−80	0.524
−79.3	0.500
−80	0.477
−90	0.400
−95	0.375

HNO_3 (280, 392)

$t°$	x
S·3Aq	
−45	0.123
−35	0.143
−25	0.177
−20	0.209
−18.3	0.250
−20	0.289
−25	0.327
−30	0.354
−40	0.396
S·3Aq+S·Aq	
−42.2E	0.404
S·Aq	
−40	0.428
−38	0.464
−37.3	0.500
−38	0.537
−40	0.570
−50	0.648
−60	0.693
S·Aq+S	
−67.3E	0.720
S	
−60	0.760
−50	0.839
−41.3	1.000

NH_4NO_3 (99, 106, 151, 200, 202, 331, 348, 351, 426, 455, 513)

$t°$	x±2%
S(α)	
−20	0.130
−10	0.174
0	0.218
+10	0.262
20	0.305
30	0.349
S(α)+S(β)	
32.3U	0.353
S(β)	
40	0.392
↓60	0.484
↓80	0.590
S(β)+S(γ)	
84U	0.613
S(γ)	
90	0.646
100	0.700
S(γ)+S(δ)	
125U	0.832
S(δ)	
140	0.895
160	0.968
169	1.000

$N_2H_4 \cdot HNO_3$ (471) Нитрат гидразина (основной)

$t°$	x
S	
10	0.250
20	0.335
25	0.383
30	0.433
40	0.538
50	0.663
60	0.796

$NH_4NO_3 \cdot 2HNO_3$ (196)

$t°$	x
S	
−10	0.38
− 5	0.41
0	0.45
+ 5	0.49
10	0.54
15	0.62
20	0.70
25	0.82
29.5	1.00

NH_4Cl (3, 8, 20, 40, 84, 106, 139, 149, 199, 202, 315, 317, 327, 334, 338, 339, 363, 424, 426, 441, 443, 447, 450, 451, 454, 500, 501)

$t°$	M±1%
S+Лед	
−15.4	4.58
S	
−15	4.60
0	5.55
+10	6.22
15	6.58
20	6.97
25	7.38
↓30	7.78
↓70	11.20
80	12.15
90	13.2
100	14.2

В (443) приведены уравнения: $-\log x = 464.5/T - 0.5400$ 163° ÷ 184.5° и $-\log x = 327.8/T - 0.2412$ 184.5°÷205°; U при 184.5°.

NH_4ClO_4 (80, 493)

$t°$	M±5%
S	
0	1.10
20	1.99
40	3.12
60	4.38
80	5.77
100	7.41
110	8.35

NH_4Br (135, 200, 468)

$t°$	M±2%
S(α)	
−20	4.61
0	6.10
+20	7.71
40	9.38
60	11.01
80	12.87
100	14.90
120	17.11
S(α)+S(β)	
137.3U	19.44
S(β)	
140	19.67
150	20.66
160	21.78
165	22.38

$t°$	M±2%

NH_4J (118, 200, 469)

S

−27.4	9.24
0	10.51
+20	11.73
40	13.06
100	17.37
140	20.62

NH_4JO_3 (316)

$t°$	M

S

30	0.227

NH_4JO_4 (23)

16	0.129

$N_2H_4 \cdot H_2SO_4$ (472)
Сульфат гидразина

S

20	0.210
25	0.254
30	0.305
50	0.546
60	0.704
70	0.882
80	1.105

$(NH_4)_2SO_4$ (46, 58, 81, 345, 424, 426, 447, 451, 452, 453, 472, 513, 522)

$t°$	M±1%

S

−20	5.01
0	5.35
+10	5.53
20	5.73
25	5.82
30	5.91
40	6.15
70	6.94
80	7.24
100	7.82

$(NH_4)_2S_2O_6$ (11)

$t°$	M

S·0.5Aq

0	6.80
20	8.47
30	9.31

$(N_2H_4)_2 \cdot H_2SO_4$ (472)
Сульфат гидразина (основной)

S·Aq

25	12.5
35	15.3
45	22.6

S·Aq+S

47.3U	27.6

S

50	28.7
55	31.0
60	34.2

$t°$	x

H_3PO_4 (184, 470)

S·0.5Aq

−20	0.373
−10	0.386
0	0.403
+10	0.431
20	0.484
25	0.534
27	0.594
29.35	0.667
27	0.704
25	0.750

S·0.5Aq+S·0.1Aq

23.7E	0.766

S·0.1Aq

24	0.767
25	0.779
26	0.801

S·0.1Aq+S

26.3U	0.812

S

27	0.814
30	0.824
35	0.862
40	0.935
42.3	1.0

S·0.5Aq (435)

−80	0.242
−60	0.270
−40	0.305

S·0.5Aq+S

23.5E	0.766

S

23.5	0.766
25	0.777
30	0.825
35	0.885
40	0.962
42.35	1.000

Гидрат S·0.1Aq не обнаружен

$H_4P_2O_7$ (184)

$t°$	M

S·1.5Aq

26	0.400
61	1.00

$NH_4H_2PO_4$ (71, 111)

$t°$	M±5%

S

0	1.94
20	3.26
40	4.86
60	7.12
80	10.4
100	14.6

$(NH_4)_2HPO_4$ (71, 111)

$t°$	M±10%

S

0	3.3
20	4.5
70	7.1

$t°$	M

$(NH_4)_3PO_4$ (111)

S·3Aq

25	1.19

SbF_3 (430)

S

0	21.5
20	25.2
25	27.6
30	31.6

$SbCl_3$ (32, 120)

$t°$	x

S

0	0.327
10	0.367
20	0.412
30	0.463
40	0.525
50	0.620
60	0.746
70	0.945
72	1.00

$(NH_4)_3SbS_4$ (127)

$t°$	M

S·4Aq

−13.4	2.33
0	2.34
+10	2.50
20	2.94
30	3.93

Последующий перечень углеродистых соединений содержит только соли. Об органических кислотах и основаниях см. стр. 381

NH_4HCO_2 (195) формиат

$t°$	M

S

0	16.3
20	22.7
40	32.5
60	48.4
80	86.8
100	222.0
116	∞

NH_4HCO_3 (122, 149, 151, 490, 500, 501)

$t°$	M±5%

S

0	1.50
10	2.02
20	2.66
30	3.42
40	4.30

$NH_4HCO_2 \cdot H_2CO_2$ (195)
формиат

$t°$	M

S

− 5	40.9
0	51.0
+ 5	67.3
10	93.7

$(NH_4)_2CO_3$ (338, 339)

S

0	5.8(?)
15	6.5(?)

$(NH_4)_2C_2O_4$ (102, 138, 165); ср. (539)
оксалат

$t°$	M±3%

S·Aq

0	0.179
10	0.252
20	0.360
30	0.495
50	0.832

$(NH_4)_2C_4H_4O_8$ (152)
диокситартрат

$t°$	M
0	0.135

$C_5H_{11}NO_2 \cdot HCl$ (479)
Бетаин хлористоводородный

S

0	2.86
20	3.96
40	5.32
80	8.48

Перхлораты органических оснований (238)
$t = 15°$

	M
$CH_3NH_3ClO_4$	8.4
$(CH_3)_2NH_2ClO_4$	14.3
$C_2H_5NH_3ClO_4$	14.3
$(CH_3)_3NHClO_4$	1.20
$(CH_3)_3(CH_2J)NClO_4$	0.105
$(C_2H_5)_2NH_2ClO_4$	8.7
$(CH_3)_4NClO_4$	0.030
$(CH_3)_3C_2H_5NClO_4$	0.58
$(CH_3)_3C_3H_7NClO_4$	0.77
$(CH_3)_2(C_2H_5)_2NClO_4$	6.7
$(CH_3)_3C_4H_9NClO_4$	0.171
$CH_3(C_2H_5)_3NClO_4$	1.09
$(C_2H_5)_4NClO_4$	0.163
$(CH_3)_3C_5H_{11}NClO_4$	0.098
$(CH_3)_3C_6H_5NClO_4$	0.75
$(C_2H_5)_3C_3H_7NClO_4$	0.32

$t°$	M

$C_5H_{11}NO_2 \cdot HBr$ (479)
Бетаин бромистоводородный

S

0	2.00
20	3.20
40	4.62
↓100	9.84

$(CH_3)_4NJ$ (228, 515)
Иодистый тетраметиламмоний

S

0	0.100
25	0.275

$(C_2H_5)_4NJ$ (515)
Иодистый тетраэтиламмоний

S

0	0.714
25	1.783

$C_5H_{11}NO_2 \cdot HJ$ (479)
Бетаин иодистоводородный

S

0	2.80
20	5.60
40	8.36
↓80	13.86

$(C_5H_{11}NO_2)_2 \cdot HJ$ (479)
Бетаин иодистоводородный (основная соль)

S

0	0.57
20	1.10
40	1.96
60	3.02
↓90	4.93

NH_4CNS (437)

S

0	16.0
20	21.3

$C_5H_{11}NO_2 \cdot H_2SO_4$ (479)
Сульфат бетаина

S·Aq

0	3.42
20	5.14
40	7.66
↓70	12.24

Изомерные нафтиламиндисульфонаты (154)

$A = C_{10}H_5NH_2(SO_3)_2$
$t = 20°$
2, 5, 7-Изомеры

	M
$(NH_4)_2A \cdot 3Aq$	6.32
$PbA \cdot 6Aq$	1.82
$ZnA \cdot 8Aq$	1.77
$CoA \cdot 8Aq$	1.16
$NiA \cdot 6Aq$	1.53
$MgA \cdot 8Aq$	0.82
$CaA \cdot 4Aq$	1.97
$SrA \cdot 4Aq$	1.08
$BaA \cdot 3Aq$	0.67
$NaHA \cdot 4Aq$	0.264
$Na_2A \cdot 6Aq$	7.49
$KHA \cdot 4Aq$	0.078
$K_2A \cdot 2Aq$	4.67

2, 6, 8-Изомеры

	M
$(NH_4)_2A \cdot 2Aq$	7.03
$PbA \cdot Aq$	1.58
$ZnA \cdot 8Aq$	1.44
$CoA \cdot 8Aq$	1.08
$NiA \cdot 6Aq$	1.38
$MgA \cdot 8Aq$	0.292
$CaA \cdot 3Aq$	1.20
$SrA \cdot 3Aq$	0.675
$BaA \cdot 3Aq$	0.311
$NaHA \cdot 4Aq$	0.248
$Na_2A \cdot 3Aq$	4.16
$KHA \cdot 2Aq$	0.074
$K_2A \cdot 2Aq$	2.78

$C_{12}H_{12}N_2 \cdot H_2SO_4$ (42)
Сульфат бензидина

$t°$	M±5%
0	0.00017
20	0.00028
40	0.00046
60	0.00067
80	0.00091

$C_{21}H_{22}O_2N_2 \cdot C_3H_6O_5S$ (170)
Сульфопропионат стрихнина

$t°$	M
d-соль	
25	0.131
l-соль	
25	0.784

$(C_{19}H_{22}N_2O)_2 \cdot H_2SO_4$ (401)
Сульфат цинхонидина

$t°$	x
S·6Aq(?)	
75	0.0015
90	0.0032
100	0.0128
110	0.0320
120	0.0442
130	0.0563
140	0.071
150	0.101
153	0.143
S·6Aq+S·2Aq	
153U	0.138
S·2Aq	
155	0.145
165	0.184
170	0.21
S	
242	1.000

$t°$	x

$(C_{20}H_{24}N_2O_2)_2 \cdot H_2SO_4$ (401)
Сульфат хинина

S·7Aq(?)

ε0	0.0004
100	0.0010
120	0.0023
130	0.0122
135	0.0252
140	0.0354
150	0.0480
155	0.075
S·7Aq+S·2Aq	
156.2U	0.0962
S·2Aq	
160	0.104
170	0.152
175	0.24
176.5	0.333
S	
235.2	1.000

$NH_4C_7H_5ClNO_5S$ (113)
хлорнитро-*m*-толуолсульфонат

$t°$	M
0	0.035
10	0.048
20	0.069
30	0.096

$C_5H_{11}NO_2 \cdot H_3PO_4$ (479)
Фосфат бетаина

S

0	2.14
20	3.22
40	5.22
↓80	10.24

$(NH_4)_2ZrF_6$ (227)

$t°$	M*1
0	0.612
20	1.054
45	1.84
90	2.96

*1 На *л* раствора.

$(NH_4)_3ZrF_7$ (227)

0	0.361
20	0.551
45	0.787

$SnCl_2$ (140, 173)

$t°$	M
S·2Aq	
0	4.4
25	12.2

SnJ_2 (532)

S (?)

20	0.0265
30	0.0316
40	0.0386
50	0.0472
60	0.0568
70	0.0672
80	0.0785
90	0.0912
100	0.116

$t°$	M±2%

$PbCl_2$ (60, 62, 137, 206, 229, 295, 365)

S

0	0.0242
10	0.0297
20	0.0357
25	0.0390
30	0.0427
40	0.0505
60	0.0697
80	0.0932
100	0.1199

$Pb(ClO_2)_2$ (290)

$t°$	M±10%
S	
0	0.0010
20	0.0028
40	0.0048
60	0.0072
80	0.0097
100	0.0123

$Pb(ClO_3)_2$ (357)

$t°$	M
S	
18	4.04

PbFCl (475)

$t°$	M±3%
S	
0	0.00080
20	0.00128
40	0.00191
↓100	0.00413

$PbBr_2$ (137, 295)

$t°$	M±2%
S	
0	0.0124
10	0.0167
20	0.0230
30	0.0313
40	0.0412
60	0.0642
80	0.0913
100	0.1294

PbJ_2 (118, 137, 150, 292, 295)

$t°$	M±3%
S	
0	0.00092
10	0.00110
20	0.00139
30	0.00190
40	0.00261
60	0.00441
80	0.00670
100	0.00927

$t°$	M±0.5%

$Pb(JO_3)_2$ (211)

S

25	0.0000553

PbN_6 (529)

$t°$	M
S	
18	0.00080
70	0.00315

$Pb(NO_3)_2$ (106, 145, 147, 148, 150, 186, 275, 327, 414, 447)

$t°$	M±2%
S	
0	1.217
10	1.43
20	1.66
25	1.80
30	1.94
↓100	3.79

Изменения M в зависимости от величины атомного веса разных изотопов Pb от 206.4 до 207.2 обнаружено не было (147, 414)

$PbC_4H_4O_5$ (132)

l-малат

$t°$	M
S·2Aq	
0	0.00044
10	0.00071
20	0.00121
30	0.00194
40	0.00290

$PbC_4H_4O_5$ (132)

dl-малат

S·Aq

0	0.00044
10	0.00062
20	0.00088
30	0.00136
40	0.00178

$PbC_4H_4O_6$ (79, 132)

d-тартрат

S (79)

0	0.000076
10	0.000083
20	0.000092
30	0.000103
40	0.000139

S (132)

30	0.000028
50	0.000057
70	0.000102
90	0.000170

$PbC_4H_4O_6$ (132)

рацемат

S·4Aq

0	0.000107
10	0.000058
20	0.000072
30	0.00126
40	0.000208

$t°$	M±1%

$Pb(CH_3CO_2)_2$ (134, 377)

ацетат

S·3Aq

0	0.606
10	0.901
20	1.362
25	1.676
30	2.14
40	3.58
50	6.80

$Pb(C_6H_5CO_2)_2$ (380)

бензоат

$t°$	M
20	0.0035
30	0.0044
40	0.0055
50	0.0070

$PbC_{10}H_5NH_2(SO_3)_2$

нафтиламиндисульфонаты

См. стр. 349

$Th(SO_4)_2$ (18, 24, 25, 117)

(См. фиг. 2)

$t°$	M±5%
S·9Aq	
0	0.0174
10	0.0231
20	0.0324
30	0.0472
40	0.0707
55m	0.159
S·9Aq+S·4Aq	
43.6U	0.0813
S·8Aq	
0m	0.0236
10m	0.0282
20m	0.0370
30m	0.0520
40m	0.0753
45m	0.0900
S·8Aq+S·4Aq	
43.0mU	0.0840
S·4Aq	
40m	0.095
45	0.077
50	0.060
60	0.039
70	0.026
75	0.022

$Ga_2(SeO_4)_3$ (119)

$t°$	M
S·16Aq	
25	1.01

$NH_4Ga(SO_4)_2$ (119)

S·12Aq

25	1.10

$t°$	M±3%

TlOH (12)

S

0	1.18
10	1.36
20	1.63
30	1.96
40	2.32

$t°$	M*1
50	2.72
60	3.33
80	4.83
100	6.75

*1 На *л* раствора.

TlCl (36, 53, 178, 229, 364, 365, 366)

$t°$	M±1%
S	
0	0.0070
10	0.0097
20	0.0138
30	0.0189
40	0.0258
50	0.0340
60	0.0436
70	0.0549
80	0.0675
90	0.0824
100	0.1020

$TlClO_3$ (19, 342, 367)

$t°$	M±4%
S	
10	0.090
20	0.137
30	0.210
40	0.302
60	0.640
80	1.14

$TlClO_4$ (80)

$t°$	M
S	
0	0.197
10	0.265
20	0.415
30	0.630
40	0.910
60	1.72
80	2.68

TlBr (34, 364)

$t°$	M±3%
S	
30	0.00257
40	0.00392
50	0.0055
60	0.0072
70	0.0092

$t°$	M±0.5%

$TlBrO_3$ (366)

S

39.75	0.02234

Tl_2SO_3 (35, 460)

$t°$	M
S	
15	0.0683

Tl_2SO_4 (36, 93, 98, 100, 244, 285, 367, 507); ср. (35)

$t°$	M±1%
S	
0	0.0534
10	0.0730
20	0.0962
30	0.1226
40	0.152
60	0.216
80	0.290
100	0.370

$Tl_2(SO_4)_3 \cdot Tl_2SO_4$ (35)

$Tl_2(SO_4)_3 \cdot (Tl_2SO_4)_5$ (35)

$TlOHSO_4 \cdot 2H_2O$ (35)

Tl_2SeO_4 (187, 507)

$t°$	M±3%
S	
10	0.040
20	0.051
30	0.064
40	0.080
60	0.114
80	0.154
100	0.197

$TlNO_3$ (36, 144)

S

0	0.149
10	0.239
20	0.353
30	0.535
40	0.795
50	1.27
60	1.73
70	2.62
80	4.22
90	7.5
100	15.3
104.5	22.3

Tl_2CO_3 (285)

$t°$	M±10%
S	
10	0.094
20	0.118
30	0.147
40	0.183
60	0.267
80	0.363
100	0.472

$t°$	M±0.2%

$Tl_2C_2O_4$ (206)
оксалат
S
25 | 0.03755

$TlC_6H_2N_3O_7$ (403)
пикрат

$t°$	M±1%
S (красн.)	
0	0.00312
10	0.00560
20	0.00908
25	0.0110
30	0.0133
40	0.0189
S (красн.)+S (желт.)	
46.1U	0.0248
S (желт.)	
45	0.0241
50	0.0280
60	0.0390
70	0.0562

TlCNS (364, 366)

25	0.01494
39.75	0.02795

$ZnCl_2$ (356) (См. фиг. 3)

$t°$	M±3%
S·4Aq	
−60	7.6
−50	8.3
−40	9.3
S·3Aq	
−10	13.9
0	15.3
+ 5	16.9
6.5	18.5
5m	20.7
S·2.5Aq	
0	17.3
5	18.1
10	19.9
12.5	22.2
10m	25.7
6m	28.3
S·1.5Aq	
− 5m	22.2
0m	22.7
+10m	24.3
20	27.0
25	30.0
S·Aq	
0m	25.1
10m	26.7
20m	29.1
25m	30.6
30	33.5
S	
25m	31.7
30	32.2
40	33.2
60	35.8
80	39.8
100	45.1
262	∞

$t°$	M±3%
S·4Aq+S·3Aq	
−30U	11.7
S·3Aq+S·2.5Aq	
6.5EU	18.5
S·3Aq+S·1.5Aq	
0mE	22.7
S·2.5Aq+S·1.5Aq	
11.5E	24.6
S·2.5Aq+S·Aq	
9mE	26.4
S·1.5Aq+S·Aq	
26U	31.0
S·1.5Aq+S	
26.3mU	31.8
S·Aq+S	
28U	32.0

$Zn(ClO_3)_2$ (323, 357)

S·6Aq	
−20	5.36
0	6.10
+10	7.11
15	8.00
S·6Aq+S·4Aq	
17.3U	8.53
S·4Aq	
20	8.62
30	9.00
40	9.62
50	10.96
55	13.3

$ZnBr_2$ (123)

$t°$	M±2%
S·3Aq	
−15	14.96
−10	16.24
− 5m	18.46
S·3Aq+S·2Aq	
− 8.7U	16.70
S·2Aq	
−10m	16.64
0	17.26
+10	18.34
20	19.82
30	22.26
35	24.84
37m	27.75
S·2Aq+S	
36.1U	26.04
S	
35m	26.00
↓95	29.52

ZnJ_2 (128)

$t°$	M±3%
S·2Aq	
−10	13.00
0	13.41
+10m	14.14
20m	15.59
25m	17.1
28m	18.5
S·2Aq+S	
0.5U	13.45

$t°$	M±3%
S	
− 5m	13.43
0m	13.45
+15	13.52
30	13.72
45	14.12
100	15.94

$ZnSO_4$ (70, 74, 75, 92, 95, 106, 144, 199, 480) (См. фиг. 4)

$t°$	M±0.2%
S·7Aq (ромб.)	
− 5	2.434
0	2.595
+ 5	2.760
10	2.952
15	3.151
20	3.358
25	3.588
30	3.844
35	4.11
S·7Aq (ромб.)+S·6Aq	
39U	4.34
S·7Aq (монокл.)	
− 5m	2.916
0m	3.06
+ 5m	3.220
10m	3.37
15m	3.535
20m	3.715
S·7Aq (монокл.)+S·6Aq	
25mU	3.940
S·6Aq	
10m	3.635
20m	3.832
30m	4.07
40	4.36
50	4.76
60	5.27
S·Aq(?)	
100	5.0*1
125	4.2*1

*1 ±10%.

$Zn(NO_3)_2$ (174, 357)

$t°$	M±2%
S·9Aq	
−25	3.53
−20	3.86
S·9Aq+S·6Aq	
−16.6U	4.30
S·6Aq	
−15	4.37
−10	4.58
0	5.00
+10	5.55
20	6.23
30	7.29
35	8.30
36.4	9.24
35	9.88
33	10.23
S·6Aq+S·3Aq	
34E	10.0

$t°$	M±2%
S·3Aq	
35	10.14
40	11.00
45	13.00
45.5	18.47

$ZnSO_4 \cdot (NH_4)_2SO_4$ (299)

$t°$	M
S·6Aq	
25	0.48

$ZnC_4H_4O_6$ (79)
тартрат

S·2Aq	
15	0.0009
↓30	0.0022
40	0.0030
50	0.0038
60	0.0046
S·2Aq+S·xAq	
63U(?)	0.0048(?)
S·xAq	
60m	0.0051
↓0	0.0018

$Zn(C_6H_5CO_2)_2$ (380)
бензоат

15	0.086
20	0.080
30	0.069
40	0.060
50	0.053
60	0.047

$ZnC_{10}H_5NH_2(SO_3)_2$
нафтиламиндисульфонаты
См. стр. 349

$Tl_2Zn(SO_4)_2$ (299)

S·6Aq	
25	0.129

CdF_2 (248)

25	0.29

$CdCl_2$ (123, 144) (См. фиг. 5)

$t°$	M±3%
S·4Aq	
−10	4.12
0m	5.33
+10m	6.83
15m	7.89
S·4Aq+S·2.5Aq	
− 6U	4.60
S·4Aq+S·Aq	
13mU	7.38
S·2.5Aq	
−10m	4.35
0	4.95
+10	5.55
20	6.22
30	7.00
40m	7.9
S·2.5Aq+S·Aq	
34.1U	7.40

$t°$	M±3%
S·Aq	
10m	7.38
30m	7.39
40	7.40
60	7.47
80	7.66
100	8.04*1
120	8.8 *1
140	9.8 *1

*1 ±5%.

$Cd(ClO_3)_2$ (323)

S·2Aq	
−20	12.4
0	14.1
+20	15.9
40	18.1
60	21.4
65	23.4

$CdBr_2$ (123, 144)

S·4Aq	
0	2.20
10	2.82
20	3.76
30	4.86
40m	6.3
S·4Aq+S·Aq	
35.8U	5.60
S·Aq	
↓ 40	5.62
↓ 120	6.02

CdJ_2 (94, 96, 123, 144)

$t°$	M±1%
S	
0	2.155
10	2.230
20	2.312
30	2.404
40	2.506
60	2.77
80	3.09
100	3.48
120	3.96
140	4.74

$t°$	M±0.1%
0.00	2.155
15.00	2.269
20.00	2.312
22.50	2.333
25.00	2.356
27.50	2.379
30.00	2.404
32.50	2.427
35.00	2.453
37.50	2.480
40.00	2.506

$t°$	M±3%
$CdSO_4$ (101, 260, 266, 358, 477)	
S·7Aq	
−20m	3.80
−10m	4.06
− 5m	4.51

$t°$	M±0.1%
S·$^8/_3$Aq	
−15	3.616
0	3.620
+10	3.639
20	3.667
25	3.683

$t°$	M±2%
30	3.71
40	3.76
50	3.83
60	3.92
70	4.08
S·$^8/_3$Aq+S	
74.5U	4.25
S	
75	3.85
80	3.34
85	3.14
90	3.03
100	2.92

$Cd(NO_3)_2$ (174)

$t°$	M±3%
S·9Aq	
−12	2.60
− 4	3.27
0	4.11
+ 1m	4.72
2m	6.17
S·9Aq+S·4Aq	
0.9U	4.67
S·4Aq	
0m	4.64
10	5.00
20	5.44
30	5.96
40	6.75
50	8.2
55	9.7
59.5	13.88

$CdCl_2 \cdot NH_4Cl$ (421)

$t°$	M
S	
0	1.78
20	2.20
40	2.70
60	3.22
80	3.70
100	4.40

$t°$	M
$CdBr_2 \cdot NH_4Br$ (422)	
S	
0	3.13
10	3.31
20	3.62
30	4.00
40	4.45
50	4.96
75	6.35
100	7.90

$CdBr_2 \cdot 4NH_4Br$ (422)

S	
160	9.9

$CdSO_4 \cdot (NH_4)_2SO_4$ (299)

S·6Aq	
25	2.14

HgO (177, 240, 446)

$t°$	M±3%
25	0.000233

$HgCl_2$ (124, 160, 201, 225, 337, 341, 374, 398, 457, 461, 497, 502)

$t°$	M±10%
0	0.170
10	0.204
20	0.246
30	0.300
40	0.366
50	0.466
60	0.554
70	0.714
80	0.98
90	1.41
100	2.06

$HgBr_2$ (223, 225, 335, 461)

$t°$	M±1%
25	0.0170

HgJ_2 (223)

$t°$	M
S	
25	0.00013

Hg_2SO_4 (131)

S	
25	0.00117

$HgCH_3CO_2$ (283)
ацетат

21	0.00395

$Hg(CN)_2$ (223, 261, 461)

S	
20	0.376
25	0.445

$t°$	M±2%
$CuCl_2$ (140, 144, 317, 407, 425, 450, 451, 457)	
S·2Aq	
−20	4.53
↓ +20	5.58
↓ 25	5.70
↓ 70	6.96
90	7.56

$Cu(ClO_3)_2$ (51, 323)

$t°$	M±3%
S·4Aq	
−30	5.26
−20	5.58
−10	5.88
0	6.22
+10	6.62
20	7.06
30	7.60
40	8.18
50	8.94
60	9.94
71.05	13.88
71	14.14

В (51) найдено S·6Aq, $t_{пл.}$=65°.

$CuSO_4$ (81, 91, 95, 106, 144, 164, 199, 221, 311, 318, 386, 447, 450, 451, 480, 495, 496, 504)

$t°$	M±2%
S·5Aq (α)	
− 1.6	0.85
0	0.88
+10	1.08
20	1.30
25	1.408
30	1.53
40	1.80
50	2.09
S·5Aq (α)+S·5Aq (β)	
56U	2.29
S·5Aq(β)	
60	2.44
70	2.84
80	3.39
90	4.22
100	4.72
S·5Aq+S·3Aq?	
101U	4.79
S·3Aq?	
110	4.88
120	4.98
130	5.08

CuS_2O_6 (11)

$t°$	M
S·4Aq	
0	3.49
10	3.56
20	3.64
30	3.73

$t°$	M±3%
$Cu(NO_3)_2$ (144, 150, 174, 311)	
S·9Aq	
−23	3.01
−20m	3.69
S·9Aq+S·6Aq	
−20U	3.51
S·6Aq	
−10	3.88
0	4.37
+10	5.18
20	6.56
25	7.95
26.4m	9.25
S·6Aq+S.3Aq	
25U	8.00
S·3Aq	
30	8.15
40	8.52
50	8.98
60	9.55
70	10.25
80	11.08
100	13.28
114.5	18.50

$t°$	M±2%
$CuCl_2 \cdot 2NH_4Cl$ (317)	
S·2Aq	
−10	1.06
0	1.18
+10	1.30
20	1.44
30	1.61
40	1.81
50	2.06
60	2.34
70	2.69
80	3.17

$t°$	M
$CuSO_4 \cdot (NH_4)_2SO_4$ (81, 447, 451)	
S·6Aq	
20	0.682
30	0.876
40	1.076
50	1.304
60	1.67

$t°$	M×10³
$CuC_4H_4O_6$ (79) тартрат	
S·3Aq	
15	1.06
20	2.00
30	4.2
40	6.8
50	9.5
S·3Aq+S·xAq	
52?U	10.1?
S·xAq	
60	9.1
70	7.9
80	6.8
90	5.7

$t°$	M
$CuSO_4 \cdot Tl_2SO_4$ (299)	
S·6Aq	
25	0.122

Ag_2O (369)	
S	
25	0.000217

AgF (198) (См. фиг. 6)

$t°$	x±2%
S·4Aq	
−15	0.0780
− 5	0.0974
0	0.110
+10	0.146
18	0.186
19m	0.200
S·4Aq+S·2Aq	
18.65U	0.194
S·2Aq	
15m	0.189
20	0.196
25	0.203
35	0.222
S·2Aq+S	
39.5U	0.240
S	
40	0.240
60	0.234
80	0.230
100	0.226
S·5/3Aq	
0m	0.194
10m	0.206
20m	0.219
25m	0.228
S·5/3Aq+S·Aq	
27mU	0.233
S·Aq	
15m	0.230
25m	0.232
35m	0.238
S·Aq+S	
38.2mU	0.241

$t°$	M±5%
$AgClO_3$ (290)	
S	
0	0.0097
10	0.0165
20	0.0236
40	0.0397
60	0.061
80	0.088
100	0.123

$t°$	M±2%
$AgClO_4$ (230, 231)	
S·Aq	
0	21.0
20	25.2
30	27.7
50	32.9
S·Aq+S	
50?U	32.9?
S	
60	34.1
100	38.4

$t°$	M±1%
$AgBrO_3$ (229, 364, 406)	
S	
25	0.00830
30	0.00963
40	0.01340
50	0.01836
60	0.0242
70	0.0312
80	0.0397
90	0.0562

$AgJO_3$ (232, 369)	
$t°$	M
S	
25	0.000181

Ag_2SO_4 (24, 145, 206, 232, 436)

$t°$	M±1%
S	
10	0.0220
20	0.0254
30	0.0283
50	0.0340
70	0.0390
80	0.0413
100	0.0453

$AgNO_2$ (2, 109, 294, 362)

$t°$	M±3%
S	
0	0.0102
10	0.0146
20	0.0222
25	0.0270
30	0.0329
40	0.0466
50	0.0641*1
60	0.0897*1

*1 Возможна ошибка вследствие разложения.

$AgNO_3$ (144, 202, 275, 312, 329, 455, 495)

$t°$	M±2%
S	
− 5	5.60
0	6.65
+ 5	7.80
10	9.20
15	10.75
20	12.30
25	14.00
30	15.95

$t°$	x±10%
40	0.259
50	0.30
75	0.41
100	0.51
125	0.62
150	0.73

$t°$	M
$AgNO_3 \cdot NH_4NO_3$ (455)	
S	
30	16.7

$AgCH_3CO_2$ (9, 190, 232, 259, 405) ацетат

$t°$	M±2%
S	
0	0.0432
10	0.0522
20	0.0620
25	0.0670
30	0.0726
40	0.0842
50	0.0978
60	0.1130
70	0.1302
80	0.1502

$AgC_2H_5CO_2$ (9, 190, 259, 405) пропионат

S	
0	0.0278
10	0.0372
20	0.0460
25	0.0501
50	0.0738
60	0.0840
70	0.0960
80	0.1120

$Ag_2C_4H_4O_5$ (384) малат

$t°$	M±10%
18	0.0034
25	0.0035

$Ag_2C_4H_4O_6$ (384) тартрат

18	0.055
25	0.056

$AgC_3H_7CO_2$ (9, 405) бутират

$t°$	M±5%
S	
10	0.0215
20	0.0249
30	0.0289
50	0.0380
70	0.0492
80	0.0582

$AgC_3H_7CO_2$ (190, 405) изобутират

$t°$	M±3%
S	
0	0.038
10	0.044
20	0.050
60	0.076
70	0.085
80	0.091

$t°$	M

$AgC_4H_9CO_2$ (458)
метилэтилацетат

S

10	0.0532
20	0.0540
30	0.0566
40	0.0643
50	0.0768
60	0.0876
70	0.1000

$AgC_4H_9CO_2$ (478)
триметилацетат

S

0	0.0525
10	0.0552
20	0.0584
30	0.0620
40	0.0659
50	0.0700
60	0.0750
70	0.0804

$AgC_4H_9CO_2$ (9, 176)
валерианат

S

0	0.0108
10	0.0124
17 (9)	0.0094
20	0.0143
30	0.0167
40	0.0195
50	0.0228
60	0.0264
70	0.0304

$AgC_4H_9CO_2$ (458)
изовалерианат

S

0	0.0085
10	0.0101
20	0 0118
50	0 01 2
↓70	0.0212

$AgC_6H_5CO_2$ (371)
бензоат

S

25	0.00115

$AgCH_2ClCO_2$ (9, 232)
хлорацетат

S

16.9	0.0646
25	0.0739

$C_5H_{11}NO_2 \cdot HAuCl_4$ (479)
Хлораурат бетаина

S

0	0.035
20	0.060
40	0.126
60	0.230
80	0.416
90	0.507

$t°$	M

$2C_5H_{11}NO_2 \cdot HAuCl_4$ (479)
Хлораурат бетаина (основная соль)

S·Aq

0	0.0084
20	0.0172
40	0.0420
↓80	0.114

OsO_4 (518)

20	0.254

$(NH_4)_2IrCl_6$ (7, 413)

$t°$	M±5%

S

0	0.0118
10	0.0166
20	0.0224
30	0 0286
40	0.0360
50	0.0440
60	0.0550
70	0.0690
80	0.092

$(NH_4)_2PtCl_6$ (7)

$t°$	M±4%

S

0	0.0066
20	0.0113
30	0 0144
40	0 0182
60	0.0310
80	0.0500
100	0.0720

$(NH_4)_2PtBr_6$ (7)

S

0	0.0056
20	0 0096
30	0.0118
40	0 0143
60	0 0213
80	0.0327
100	0.0497

RuO_4 (408.5)

$MnCl_2$ (115, 144, 416)

$t°$	M±3%

S·4Aq(α)

0	5.04
10	5.47
20	5.93
30	6.42
40	7.04
50	7.77

S·4Aq(α)+S·2Aq

58.09U	8.63

S·2Aq

60	8.65
↓100	9.24

$MnBr_2$ (144, 282)

$t°$	M±10%

S·4Aq*1

−20	5.1
0	5.8
+20	6.6
40	7.7
60	9.5

$t°$	M±10%

S·4Aq+S·Aq

64U	10.1

S·Aq

70	10.2
85	10.5
100	10.7

*1 В (282) приводится S·6Aq в качестве стабильной формы ниже 13°.

$MnSO_4$ (107, 411, 456)
(См. фиг. 7)

$t°$	M±1%

S·7Aq

−10	3.18
0	3.53
+10m	3.97
15m	4.31

S·7Aq+S·5Aq

9U	3.92

S·7Aq+S·4Aq

14mU	4.20

S·5Aq

0m	3.76
10	3.94
20	4.16
30m	4.46
35m	4.70

S·5Aq+S·4Aq

27U	4.36

S·5Aq+S·Aq

27U	4.36

S·4Aq

10m	4.17
20m	4.27
30m	4.40
40m	4.57
50m	4.80

S·4Aq+S·Aq

27U	4.36

S·Aq

20m	4.49
30	4.31
40	4.10
50	3.85
60	3.60
70	3.32
80	3.02
90	2.52
100	2.39

$Mn(NO_3)_2$ (174)

$t°$	M±2%

S·6Aq

−30	4.02
−20	4.51
−10	5.05
0	5.68
+10	6.48
20	7.66
25	8.78
25.8	9.25
25	9.75

S·6Aq+S·3Aq

23.6E	10.13

S·3Aq

25	10.34
30	11.5
35	15
35.5	18.5

$t°$	M

$MnSO_4 \cdot (NH_4)_2SO_4$ (299)

S·6Aq

25	1.33

MnC_2O_4 (536), оксалат

$C_5H_{11}NO_2 \cdot HMnO_4$ (479)
Перманганат бетаина

0	0.075
10	0.118
20	0.200
30	0.361
40	0.682
50	1.34
55	1.98

$FeCl_2$ (88, 144, 273)

$t°$	M±5%

S·4Aq

10	4.74
20	5.18
↓60	6.98

S·4Aq+S·2Aq

65U	7.20

S·2Aq

70	7.32
↓110	8.26

$FeCl_3$ (21) (См. фиг. 8)

S·6Aq

−50	3.10
−25	3.50
0	4.50
+10	5.08
20	5.68
30	6.60
35	7.54
37	9.25
35	11.00
30	12.88
20m	14.30
10m	14.88

S·3.5Aq

20m	12.60
25m	13.12
30	14.10
32.5	15.86
25m	17.28

S·2.5Aq

20m	15.52
40	17.90
50	19.48
55	21.10
56	22.20

S·2Aq

50m	22.1
60	22.9
70	24.6
78.5	27.8
70	30.9
65m	32.7

S(?)

70	32.5
80	32.6
90	32.8
100	33.1

$t°$	M ± 5%
S·6Aq+S·3.5Aq	
27.4E	13.48
S·6Aq+S·2.5Aq	
14mE	14.66
S·3.5Aq+S·2.5Aq	
30E	16.76
S·2.5Aq+S·2Aq	
55E	22.50
S·2Aq+S(?)	
66E	32.2

$FeBr_2$ (144)

$t°$	M
S·6Aq	
−20	4.1
−10	4.3
+10	4.9
20	5.2
30	5.6
40	6.0
S·6Aq+S·4Aq	
48U(?)	6.34(?)
S·4Aq	
50	6.4
70	6.9
100	8.2

$FeSO_4$ (144, 169, 447, 452, 453, 496) (См. фиг. 9)

$t°$	M±2%
S·7Aq	
0	1.030
10	1.35
20	1.74
30	2.16
40	2.65
50	3.17
S·7Aq+S·4Aq	
56.6U	3.60
S·7Aq+S·Aq	
60.3mU	3.85
S·4Aq	
60	3.62
70m	3.69
S·4Aq+S·Aq	
64U	3.66
S·Aq	
70	3.36
80	2.88
90	2.46

$Fe(NO_3)_2$ (174)

$t°$	M ± 3%
S·9Aq	
−30	3.03
−20	3.18
−15	3.30
S·9Aq+S·6Aq	
?	?
S·6Aq	
−10	3.63
0	3.93
+10	4.28
20	4.67
30	5.09
40	5.60
50	6.38
60.5	9.25

$t°$	M
$NH_4Fe(SO_4)_2$ (299)	
S·12Aq	
25	1.67

$FeSO_4·(NH_4)_2SO_4$ (299)

$t°$	M
S·6Aq	
25	1.05

$TlFe(SO_4)_2$ (298)

$t°$	M
S·12Aq	
25	0.80

$CoCl_2$ (88, 140, 144)

$t°$	M±3%
S·6Aq	
−20	2.62
−10	2.90
0	3.20
+10	3.55
20	3.95
30	4.42
40	5.03
50	6.00
S·6Aq+S·2Aq	
(56U)	(7.30)
S·2Aq	
60	7.30
70	7.39
80	7.52
90	7.70
100	7.96
110	8.35

$Co(ClO_3)_2$ (323)

$t°$	M ± 2%
S·6Aq	
−20	5.10
−10	5.43
0	5.98
+10	7.09
S·6Aq+S·4Aq	
14.8U	7.85
S·4Aq	
20	8.02
30	8.56
40	9.37
50	10.55
60	13.0
61	14.0

$Co(ClO_4)_2$ (188)

$t°$	M
−30	3.1
+20	4.1
30	4.3
40	4.5

$CoBr_2$ (144)

60	9.1
75	9.2
100	9.7

CoJ_2 (50, 144)

0	7.6
40	10.2
80	12.9
120	14.2
160	15.6

Точка перехода при 6.4°; данные сомнительны.

$t°$	M ± 2%
$Co(JO_3)_2$ (322) (См. фиг. 10)	
S·4Aq	
0m	0.0132
10m	0.0170
20m	0.0208
30m	0.0253
40m	0.0303
50m	0.0363
60m	0.0465
65m	0.0541
S·4Aq+S	
25m(?)	0.023(?)
S·2Aq	
0	0.0078
10	0 0096
20	0.0113
30	0.0129
40	0.0148
50	0.0164
60	0.0182
70m	0.0200
80m	0.0218
90m	0.0235
100m	0.0252
S·2Aq+S	
67U(?)	0.019(?)
S	
20m	0.0246
30m	0.0220
50m	0.0202
75	0.0186
100	0.0171

$CoSO_4$ (266, 344, 496, 514)

$t°$	M ± 2%
S·7Aq	
0	1.64
10	1.95
20	2.33
30	2.72
40	3.14
S·7Aq+S·6Aq	
40.7U	3.17
S·6Aq	
50	3.49
↓ 100	5.25

$Co(NO_3)_2$ (174)

$t°$	M ± 2%
S·9Aq	
−25	3.60
−23	3.75
−21m	4.00
S·9Aq+S·6Aq	
−22U	3.85
S·6Aq	
−20	3.92
−10	4.24
0	4.61
+10	5.03
20	5.52
30	6.08
40	6.84
50	7.90
56	9.26
S·6Aq+S·3Aq	
55U	8.82

$t°$	M ± 2%
S·3Aq	
60	9.2
70	10.1
80	11.3
90	14.3
91	18.5

$CoSO_4·(NH_4)_2SO_4$ (299)

$t°$	M
S·6Aq	
25	0.52

$CoC_{10}H_5NH_2(SO_3)_2$ нафтиламиндисульфонаты
См. стр. 349

$NiCi_2$ (88, 144, 163)

$t°$	M±3%
S·6Aq	
−20	3.3
0	3.9
+20	4.6
40	5.3
60	6.1
S·6Aq+S·xAq	
72U	6.7
S·xAq	
80	6.7
100	6.8

$Ni(ClO_3)_2$ (323)

$t°$	M ± 2%
S·6Aq	
−20	4.30
−10	4.60
0	4.93
+10	5.37
20	5.94
30	6.9
40	8.5
S·6Aq+S·4Aq	
43U	9.1
S·4Aq	
50	9.4
60	9.8
70	10.5
79.5	13.7

$Ni(ClO_4)_2$ (188)

$t°$	M
S·9Aq(?)	
−30	3.5
↓ +20	4.3
30	4.4
40	4.6

$NiBr_2$ (49, 144)

$t°$	M±10%
S·6Aq(?)	
0	5.1
20	6.1
S·6Aq+S·3Aq(?)	
28.5U	6.6
S·3Aq(?)	
40	6.6
60	6.8
80	7.0
100	7.4

$t°$	M±10%
NiJ_2 (144)	
S·6Aq(?)	
0	4.0
20	4.7
40	5.6
S·6Aq(?)+S·xAq	
43U	5.7
S·xAq	
50	5.7
70	5.9
90	6.1

$Ni(JO_3)_2$ (322) (См. фиг. 11)

$t°$	M±5%
S·4Aq	
0m	0.0181
10m	0.0215
20m	0.0264
30m	0.0350
S·2Aq(α)	
0m	0.0130
10m	0.0147
20m	0.0173
30m	0.0213
40m	0.0296
50m	0.0443
S·2Aq(α)+S	
38mU	0.027
S·2Aq(β)	
0	0.0128
20	0.0144
40	0.0170
60	0.0213
80m	0.0277
S·2Aq(β)+S	
74U	0.025
S	
30m	0.0281
50m	0.0265
70m	0.0255
90	0.0245

$NiSO_4$ (476)

$t°$	M±3%
S·7Aq	
− 5	1.66
+10	2.06
20	2.37
30	2.76
35m	2.99
S·7Aq+S·6Aq(α)	
31.5U	2.82
S·6Aq(α)	
35	2.84
40	2.93
50	3.24
S·6Aq(α)+S·6Aq(β)	
53.6U	3.39
S·6Aq(β)	
55	3.41
↓ 60	3.65
↓ 100	4.79

α—синяя соль; β—зеленая соль

$t°$	M±3%
$Ni(NO_3)_2$ (174)	
S·9Aq	
−25	3.36
−20	3.66
−15m	3.99
−10m	4.38
S·9Aq+S·6Aq	
−16.2U	3.80
S·6Aq	
−20m	3.69
−10	4.00
0	4.35
+20	5.27
40	6.67
50	7.72
56.7m	9.25
S·6Aq+S·3Aq	
54.5U	8.50
S·3Aq	
60	8.90
70	9.76
80	10.8
90	12.9
95	18.6

$NiSO_4·(NH_4)_2SO_4$ (299)

$t°$	M
S·6Aq	
25	0.265

$NiC_{10}H_5NH_2(SO_3)_2$ нафтиламиндисульфонаты
См. стр. 349

$NiSO_4·Tl_2SO_4$ (299)

$t°$	M
S·6Aq	
25	0.070

CrO_3 (72, 182, 264, 269, 358, 449)

$t°$	M±2%
S	
0	16.2
20	16.8
40	17.5
60	18.3
80	19.3
100	20.5
120	23.0

$(NH_4)_2CrO_4$ (449)

$t°$	M
S	
30	2.66

$(NH_4)_2Cr_2O_7$ (336, 449)

$t°$	M±2%
S	
15	1.22
20	1.38
25	1.59
30	1.87

$t°$	M±2%
$NH_4Cr(SO_4)_2$ (263, 298)	
S·12Aq	
0	0.150
10	0.240
20	0.342
30	0.470
40	0.662

$TlCr(SO_4)_2$ (298)

$t°$	M
S·12Aq	
25	0.212

Ag_2CrO_4 (523)

$t°$	M±20%
↓ 20	8.3×10^{-5}
↓ 50	16.5×10^{-5}

UO_2Cl_2 (355)

$t°$	M
18	21.9

$(UO_2)SO_4$ (372)

S·3Aq	
13	0.461
16	0.513

$U(SO_4)_2$ (183)

S·8Aq	
93	3.99
90	3.50
80	2.38
70	1.74
60	1.30
50	0.96
40	0.65
30	0.430
20	0.283
S·8Aq+S·4Aq	
18U	0.270
S·4Aq	
↓ 20	0.263
↓ 60	0.162

$UO_2(NO_3)_2$ (509)

S·6Aq	
−20	1.96
−10	2.21
0	2.48
+10	2.79
20	3.17
30	3.63
40	4.28
50	5.19
S·6Aq+S·3Aq	
60.2U	6.4

$UO_2C_2O_4$ (103, 126)
оксалат
S·3Aq(?)

15	0.0132
25	0.0180
50	0.0282

$t°$	M
$UO_2(HCO_2)_2$ (108)	
формиат	
S·Aq	
15	0.200*1

*1 На л раствора.

$UO_2(CH_3CO_2)_2$ (108)
ацетат
S·2Aq

17	0.200

$UO_2(C_2H_5CO_2)_2$ (108)
пропионат
S·2Aq

19	0.204

$UO_2(C_3H_7CO_2)_2$ (108)
бутират
S·2Aq

17	0.237

$UO_2(C_3H_7CO_2)_2$ (108)
изобутират
S·2Aq

20	0.096

$UO_2(C_4H_9CO_2)_2$ (108)
изовалерианат
S·2Aq

14	0.078

$NH_4V(SO_4)_2$ (299)
S·12Aq

25	1.22

$TlV(SO_4)_2$ (298)
S·12Aq

25	0.58

H_3BO_3 (10, 220, 224, 361)
См. также стр. 382
S

0	0.429
10	0.582
20	0.800
30	1.076
40	1.420
50	1.862
60	2.390
70	3.00
80	3.81
90	4.90
100	6.38

$(NH_4)_2B_4O_7$ (441)

0	0.203
10	0.289
20	0.424
25	0.516

$Al_2(SO_4)_3$ (57, 271, 398)

$t°$	M±3%
S·18Aq	
0	0.92
10	0.98
20	1.06
30	1.18

$t°$	M±3%
40	1.34
50	1.52
60	1.73
↓ 100	2.60

$Al(NO_3)_3$ (243)

$t°$	M
S·18Aq	
25	3.01

$NH_4Al(SO_4)_2$ (298, 398)

$t°$	M±4%
S·12Aq	
0	0.088
10	0.202
20	0.324
30	0.460
40	0.628
50	0.848
60	1.13
70	1.48
80	1.93
90	2.48
100	3.14

$N_2H_4 \cdot AlH(SO_4)_2$ (472)
Сульфат алюминия-гидразин

$t°$	M
S·12Aq	
25	1.27

$TlAl(SO_4)_2$ (36, 298)

S·12Aq	
0	0.075
10	0.104
20	0.154
30	0.223
40	0.340
50	0.540
60	0.840

$Sc_2(SO_4)_3$ (528)

S·5Aq	
25	1.05

YCl_3 (110, 524)

0	3.80
20	3.85
↓ 80	4.00

В (524) даются значения, которые на 2.5% выше.

YBr_3 (110)

0	1.96
20	2.32
40	2.70
60	3.10
80	3.53
100	4.02

$Y_2(SO_4)_3$ (110)

0	0.179
20	0.154
40	0.127
↓ 100	0.035

$t°$	M
$Y(NO_3)_3$ (110)	
0	3.39
10	4.03
20	4.68
30	5.32
↓ 70	7.90

$La(JO_3)_3$ (209, 423)

S	
25 (209)	0.001031
25 (423)	0.00254

$La_2(SO_4)_3$ (253, 526)

$t°$	M±10%
S·9Aq	
0	0.0534
10	0.0469
20	0.0405
30	0.0348
40	0.0297
50	0.0253
60	0.0220
70	0.0191
80	0.0167
90	0.0143
100	0.0122

$La(NO_3)_3$ (250)

$t°$	M
25	4.65

$La(CH_3CO_2)_3$ (510)
ацетат

18	0.65

$Ce(JO_3)_3$ (423)

S	
25	0.0022

$Ce_2(SO_4)_3$ (262, 526)
(См. фиг. 12)

$t°$	M±2%
S·12Aq	
0	0.291
10m	0.300
20m	0.310
S·9Aq	
0m	0.369
10m	0.253
20m	0.176
30	0.129
40	0.101
50m	0.0822
60m	0.0682
S·8Aq	
0m	0.336
10	0.232
20	0.169
30m	0.130
40m	0.105
50m	0.0841
60m	0.0712
S·5Aq	
45m	0.155
55m	0.0765
70m	0.0339
80m	0.0216
90m	0.0142
100m	0.0088

$t°$	M±2%
S·4Aq	
35m	0.149
40m	0.108
50	0.0605
60	0.0379
70	0.0260
80	0.0187
90	0.0129
100	0.0079
S·12Aq+S·9Aq	
6.0mU	0.296
S·12Aq+S·8Aq	
3.7U	0.294
S·9Aq+S·8Aq	
27.5U	0.138
S·9Aq+S·5Aq	
55.7mU	0.0739
S·9Aq+S·4Aq	
41.8U	0.0975
S·8Aq+S·5Aq	
54.9mU	0.0772
S·8Aq+S·4Aq	
40.9mU	0.1025

$Ce_2(SeO_4)_3$*1 (86)

$t°$	M
0	0.56
20	0.50
40	0.46
60	0.19
80	0.07
100	0.03

*1 Гидратация и устойчивость твердой фазы—недостоверны.

$(NH_4)_2Ce(NO_3)_5$ (530)

S·4Aq	
10	5.0
20	5.7
30	6.6
40	7.7
50	9.6
S·4Aq+S·xAq	
56U(?)	11.7(?)
S·xAq	
60	14.0
65	16.8

$(NH_4)_2Ce(NO_3)_6$ (530)

S	
25	2.60
30	2.76
40	3.04
50	3.31
60	3.56
70	3.79
80	4.01
90	4.23

$NH_4Ce(SO_4)_2$ (530)

S·4Aq	
20m?	0.154
30m?	0.149
40m	0.145
50m	0.140
S·4Aq+S	
20(?)U	0.15(?)

$t°$	M
S	
40	0.093
50	0.075
60	0.060
70	0.046
80	0.036
90	0.030

$Ce(HCO_2)_3$ (530)
формиат

15	0.0145
75	0.0136

$Ce(CH_3CO_2)_3$ (530)
ацетат

15	0.77
75	0.47

$Ce(C_2H_5CO_2)_3$ (530)
пропионат

15	0.65
75	0.53

$Ce(C_3H_7CO_2)_3$ (530)
бутират

15	0.088
75	0.050

$Ce(C_3H_7CO_2)_3$ (530)
изобутират

20	0.176
75	0.087

$PrCl_3$ (314)

15	4.2

$Pr_2(SO_4)_3$ (353, 442)

S·8Aq	
0m?	0.35
10m?	0.29
20m?	0.24
30m?	0.20
40m?	0.15
50m?	0.14
60m?	0.11
70m?	0.085
80m?	0.061
S·5Aq	
85	0.028
90	0.023
95	0.019
S	
0m	0.415(?)
20m	0.311(?)

$Pr(NO_3)_3 \cdot 3Zn(NO_3)_2 \cdot 24Aq$
(402.5)

$Pr(NO_3)_3 \cdot 3Co(NO_3)_2 \cdot 24Aq$
(402.5)

$Pr(NO_3)_3 \cdot 3Ni(NO_3)_2 \cdot 24Aq$
(402.5)

$NdCl_3$ (313, 314, 524)

10	3.86
20	3.91
30	3.97
40	4.05
50	4.27
100	5.6

$t°$	M
$Nd_2(SO_4)_3$ (353, 526) S·8Aq	
0	0.166
10	0.136
20	0.111
30	0.090
40	0.075
60	0.057
80	0.047
100	0.039

$Nd(NO_3)_3 \cdot 3Zn(NO_3)_2 \cdot 24Aq$ (402.5)

$Nd(NO_3)_3 \cdot 3Co(NO_3)_2 \cdot 24Aq$ (402.5)

$Nd(NO_3)_3 \cdot 3Ni(NO_3)_2 \cdot 24Aq$ (402.5)

$SaCl_3$ (524)	
10	3.59
20	3.64
30	3.68
40	3.77
50	3.90

$t°$	M
$Sa_2(SO_4)_3$ (528) S·8Aq	
25	0.060
$Gd_2(SO_4)_3$ (33, 41, 526) S·8Aq	
0	0.068
10	0.053
20	0.044
30	0.038
40	0.034
$Er_2(SO_4)_3$ (528) S·8Aq	
25	0.22
$Yb_2(SO_4)_3$ (89) S·8Aq	
0	0.71
10	0.58
20	0.46
30	0.36
40	0.27
50	0.21
60	0.16
70	0.13
80	0.11
90	0.09
100	0.07

Броматы редкоземельных металлов (249.5)

Твердая фаза $R(BrO_3)_3 \cdot 9Aq$

% $R(BrO_3)_3 \cdot 9Aq$ в растворе

R / $t°$	La	Pr	Nd	Sa	Gd	Tb
0	64.8	47.0	39.9	33.2	33.4	39.9
5	68.2	51.4	44.5	37.6	37.5	43.6
10	71.5	55.3	48.6	42.0	41.2	47.3
15	74.9	59.0	52.7	46.2	45.3	50.6
20	78.4	62.7	56.3	50.2	48.9	53.9
25	82 2	66.2	60.2	54.0	52.5	57.1
30	87.3	69.8	63.8	57.5	55.8	60.3
35	91.4	73.6	67.3	61.1	59.1	63.4
40		77.2	70.2	64.7	62.4	66.5
45		81.3	74.4	68.2	66.2	69.4

Бромнитробензолсульфонаты редкоземельных металлов (255)

$A=(C_6H_3BrNO_2SO_3)$

$t=25°$

	M
$TaA_3 \cdot 12Aq$	0.0674
$YA_3 \cdot 10Aq$	0.0653
$LaA_3 \cdot 8Aq$	0.0509
$CeA_3 \cdot 8Aq$	0.0598
$PrA_3 \cdot 8Aq$	0.0618
$NdA_3 \cdot 8Aq$	0.0735
$SaA_3 \cdot 10Aq$	0.0790
$EuA_3 \cdot 10Aq$	0.0677
$GdA_3 \cdot 10Aq$	0.0630
$ErA_3 \cdot 12Aq$	0.0639
$YbA_3 \cdot 12Aq$	0.0774

Диметилфосфаты редкоземельных металлов (340)

$A=(CH_3)_2PO_4$

$t=25°$

	M
YA_3	0.0603
LaA_3	2.02
CeA_3	1.544
PrA_3	1.242
NdA_3	1.080
SaA_3	0.670
GdA_3	0.449
ErA_3	0.0330
YbA_3	0.0219

$(NH_4)_2HfF_6$ (227)

$t°$	M*1
0	0.897
20	1.420

*1 На $л$ раствора.

$t°$	M
$(NH_4)_3HfF_7$ (227)	
0	0.418
20	0.587
$BeSO_4$ (56, 59, 268, 291, 527) S·4Aq(?)	
25	4.00
30	4.15
40	4.50
50	5.00
60	5.50
70	6.10
80	6.8
90	7.8
100	9.4
110	11.8
S·4Aq+S·2Aq	
113(?)	13.0(?)
S·2Aq(?)	
80(m?)	8.0
90(m?)	9.2
100(m?)	10.5
110(m?)	12.3
S·6Aq(?)	
25	4.8*1
25	0.78*2

Мало согласованные данные как состава фаз, так и растворимости.

*1 (291). *2 (527).

$MgCl_2$ (40, 44, 139, 236, 426, 482) (См. фиг. 13)

$t°$	M±2%*1
S·12Aq	
−35	2.68
−30	2.99
−25	3.32
−20	3.80
−16.4	4.63
S·12Aq+S·8Aq(α)	
−16.8E	4.86
S·12Aq+S·8Aq(β)	
−17.4mE	5.00
S·12Aq+S·6Aq	
−19.4mE	5.24
S·6Aq+S·8Aq(β)	
−9.6mU	5.39
S·6Aq+S·8Aq(α)	
−3.4U	5.49
S·6Aq	
0	5.50
20	5.76
60	6.39
80	6.82
100	7.59
S·6Aq+S·4Aq	
116.7U	8.98
S·4Aq	
120	9.07
140	9.60
160	10.39
180	12.69
S·4Aq+S·2Aq	
181.5U	13.21
S·2Aq	
186	13.34

*1 Ниже 100°.

$t°$	M±3%
$Mg(ClO_3)_2$ (80, 323, 357) S·6Aq	
−20	5.54
−10	5.71
0	5.96
+10	6.30
20	6.87
30	8.03
35m	9.15
35.1m	9.25
S·6Aq+S·4Aq	
32U(?)	8.4(?)
S·6Aq+S·2Aq	
35mE	9.45
S·4Aq	
42	9.21
65.5	11.70
S·2Aq	
40m	9.90
50m	10.81
60m	11.78
70m	12.80

$MgBr_2$ (320, 357)

$t°$	M
S·6Aq	
0	4.99
20	5.25
40	5.55
60	5.84
80	6.16
100	6.53
120	6.94
140	7.52
150	8.00
160	8.70
164	9.25

MgJ_2 (320, 357)

S·8Aq	
0	4.35
20	5.03
30	5.48
40	6.20
43.5m	6.94
S·8Aq+S·6Aq	
43.0	6.54
S·6Aq	
60	6.62
↓140	6.90
160	7.01
180	7.17
200	7.37
220	7.70

$Mg(JO_3)_2$ (357, 358)

$t°$	M±4%
S·10Aq	
0	0.084
10	0.152
20m	0.306
30m	0.566
35m	0.752
S·10Aq+S·4Aq	
13.9U	0.200

$t°$	M±4%
S·4Aq	
0m	0.158
20	0.222
40	0.254
60	0.380
80	0.480
100	0.606

$MgSO_4$ (26, 44, 70, 144, 180, 199, 202, 217, 237, 247, 301, 447, 482, 496, 522)

$t°$	M
S·12Aq	
−3.9	1.95
S·12Aq+S·7Aq	
+1.8U	2.22
S·7Aq	
10	2.53
20	2.88
30	3.30
40	3.70
S·7Aq+S·6Aq	
48.2U	4.10
S·6Aq	
50	4.15
60	4.55
S·6Aq+S·Aq	
68U	4.88
S·Aq	
80	5.3
100	5.9
120	6.6

MgS_2O_6 (11)

$t°$	M±2%
S·6Aq	
0	2.54
10	2.67
20	2.80
30	2.93

$Mg(NO_3)_2$ (174, 247, 357)

$t°$	M
S·9Aq	
−25	3.64
−20	3.88
S·9Aq+S·6Aq	
−18U	4.14
S·6Aq	
−10	4.28
0	4.48
+20	5.00
40	5.66
60	6.52
80	7.72
90	9.25
85	12.2
80	13.0
70	13.8

$MgSO_4 \cdot (NH_4)_2SO_4$ (299, 303, 402)

$t°$	M
S·6Aq	
0	0.468
10	0.580
20	0.710
30	0.859
40	1.023
60	1.391
80	1.911
100	2.60

$MgCO_3$ (См. стр. 81)

$MgC_4H_4O_4$ (484)
сукцинат

15	2.29
100	14.1

$MgC_4H_4O_5$ (132)
l-малат

S·3Aq	
0	0.132
10	0.146
20	0.159
30	0.173
40	0.186

$MgC_4H_4O_5$ (132)
dl-малат

S·2.5Aq	
0	0.060
10	0.068
20	0.076
30	0.084
40	0.092

$MgC_4H_4O_6$ (132)
тартрат

S·4Aq	
0	0.0313
10	0.0457
20	0.0610
30m	0.0782
37.5m	0.0963
S·4Aq+S·2Aq	
26U	0.071
S·2Aq	
10m	0.078
20m	0.074
30	0.068
40	0.059

$MgC_4H_4O_6$ (132)
рацемат

S·5Aq	
0	0.0235
10	0.0317
20	0.0420
30	0.0541
40	0.0680

$Mg(C_6H_5CO_2)_2$ (484)
бензоат

15	0.23
100	0.74

$Mg(C_6H_5CH{:}CHCO_2)_2$ (484)
циннамат

15	0.027
100	0.062

$MgC_{10}H_5NH_2(SO_3)_2$
нафтиламиндисульфонаты
См. стр. 349

Mg_2GeO_4 (350)

26	0.000087

$t°$	M±3%
$MgCl_2 \cdot 2CdCl_2$ (421)	
S·12Aq	
0	1.80
20	2.11
↓ 80	3.16
100	3.57
120	4.04

$MgCrO_4$ (857)

$t°$	M
S·7Aq	
18	5.2

$Mg(NO_3)_2 \cdot Pr(NO_3)_3 \cdot 24Aq$ (402.5)

$Mg(NO_3)_2 \cdot Nd(NO_3)_3 \cdot 24Aq$ (402.5)

$Ca(OH)_2$ (27, 29, 77, 84, 215, 219, 226, 306, 419)

$t°$	M±3%
S	
0	0.0239
10	0.0230
20	0.0218
30	0.0202
↓ 100	0.0090
125	0.0052
150	0.0030
175	0.0018
200	0.0013

$CaCl_2$ (17, 22, 139, 279, 426)
(См. фиг. 14)

$t°$	M±2%*1
S·6Aq	
−50	3.92
−40	4.13
−30	4.36
−20	4.64
−10	4.96
0	5.35
+10	5.85
20	6.70
25	7.38
30.2m	9.25
S·6Aq+S·4Aq (α)	
30.0U	9.14
S·6Aq+S·4Aq(β)	
29.2mE	10.25
S·4Aq(α)	
20m	8.17
35	9.74
40	10.41
S·4Aq(α)+S·2Aq	
45.5U	11.73
S·4Aq(β)	
20m	9.41
30m	10.35
35m	10.92

$t°$	M±2%*1
S·4Aq(β)+S·2Aq	
38.4mU	11.50
S·2Aq	
40m	11.5
60	12.3
80	13.2
100	14.2
120	15.4
140	17.2
160	20.0
S·2Aq+S·Aq	
175.5U	26.8
S·Aq	
200	28.0
220	29.0
240	29.9
S·Aq+S	
260U	30.5

$t°$*2 (296)	M
S·6Aq	
29.31	10.02
29.49	9.875
29.64	9.754
29.71	9.661
29.76	9.610
29.80	9.552
29.83	9.501
29.87	9.439
29.89	9.375
29.91	9.320
29.92	9.265
29.92	9.219
29.93	9.151
29.90	9.091
29.85	9.010
29.80	8.923
29.73	8.838
29.65	8.726
29.53	8.618

*1 ±2% ниже 100°.
*2 Здесь может быть абсолютная ошибка в 0.15°. Относительная ошибка, повидимому, не превышает 0.01°.

$Ca(ClO_3)_2$ (357)

$t°$	M
S·2Aq	
18	8.6

$CaBr_2$ (279, 304)

$t°$	M±5%
S·6Aq	
0	6.2
20	7.1
34.2	9.3
S·xAq	
40	10.6
60	13.9
105	15.6

$t°$	M±5%
CaJ_2 (144, 279)	
S·6Aq	
−20	5.60
0	6.20
+20*1	7.00
40	8.30
60	10.2
S·xAq	
80	12.8
100	16.0

*1 Здесь существует точка перехода при $t°$ = 40°. Определения при более высоких $t°$ являются весьма неточными.

$Ca(JO_3)_2$ (357, 358)

$t°$	M±3%
S·6Aq	
0	0.0025
10	0.0040
20	0.0067
30	0.0105
40m	0.0156
50m	0.0228
60m	0.0326
S·6Aq+S·Aq	
30.5U	0.0106
S·Aq	
20m	0.0088
40	0.0124
60	0.0160
80	0.0196
100	0.0231

CaS (420)

$t°$	M
20	0.00295

$CaSO_4$ (52, 145, 203, 208, 234, 240, 241, 319, 405, 495)

$t°$*1	M*2
S·2Aq	
0	0.01292
10	0.01418
20	0.01510
25	0.01537
30	0.01548
35	0.01554
40	0.01553
60	0.01477
80	0.01361
100	0.01240
S(α)	
100	0.00625
125	0.00389
150	0.00220
175	0.00110
200	0.00059
S(β)	
100	0.01188
125	0.00662
150	0.00378
175	0.00220
200	0.00121

*1 При 107°, S·2Aq→ →S·0.5 Aq. При 63.5°, S·2Aq → S. *2 Выше 60° метастабильное равновесие.

CaS_2O_3 (274)

$t°$	M
9	2.72

CaS_2O_6 (11, 245)

$t°$	M
S·4Aq	
0	0.800
10	1.030
20	1.275
30	1.516

$CaSeO_4$ (144)

$t°$	M±10%
S·2Aq	
0	0.43
10	0.45
20	0.45
↓30	0.43
↓70	0.28

$Ca(NO_2)_2$ (379)

$t°$	M±3%
S·4Aq	
−10	4.26
0	4.68
+10	5.22
20	5.84
30	6.66
S·4Aq+S·Aq	
40.3U	8.00
S·Aq	
50	8.98
60	10.14
70	11.58
80	13.8
90	18.1

$Ca(NO_3)_2$ (22, 28, 29, 77, 274, 357, 487) (См. фиг. 15)

$t°$	M±1%
S·4Aq(α)+Лед	
−28.7E	4.58
S·4Aq(α)	
−20	4.98
−10	5.53
0	6.22
+10	7.00
20	7.88
25	8.41
30	9.31
35	10.32
40	11.94
42.7	13.90
S·4Aq(α)+S·3Aq	
42.5E	14.84
S·4Aq(β)	
30m	9.78
35m	11.05
38m	12.19
39.6m	13.90
S·4Aq(β)+S·3Aq	
39.5mE	14.43
S·3Aq	
40	14.43
45	15.25
50	17.15
51.1	18.5
50	20.2
S·3Aq+S·2Aq	
48.4E	21.3
S·2Aq+S	
51.3U	21.65
S	
20m	20.72
50m	21.7
75	22.0
100	22.1

$CaCO_3$ (См. стр. 81)

$Ca(HCO_2)_2$ (267, 305) формиат

$t°$	M±2%
S	
0	1.242
↓20	1.276
↓100	1.414

$CaC_3H_2O_4$ (328) малонат

$t°$	M
S	
0	0.0204
10	0.0232
20	0.0256
30	0.0278
40	0.0297
50	0.0311
60	0.0323
70	0.0332

$CaC_4H_4O_4$ (328, 332, 384) сукцинат

$t°$	M±2%
S·3Aq	
0	0.0736
10	0.0773
20	0.0813
S·3Aq+S·Aq	
29U	0.0850
S·Aq	
30	0.0838
↓70	0.0491
15(484)	0.083
100(484)	0.043

$CaC_4H_4O_4$*1(328) изосукцинат

$t°$	M±5%
0	0.0334
10	0.0336
20	0.0331
30	0.0321
40	0.0305
50	0.0282
60	0.0252
70	0.0218

*1 Твердая фаза—неизвестна. Здесь может существовать точка перехода.

$CaC_4H_4O_5$ (78, 132, 246, 384) *l*-малат

$t°$	M*1
S·Aq	
0	0.040
20	0.050
40	0.046
60	0.042
80	0.038

*1 Плохое согласование данных. Вероятно, точка перехода около 20°.

$CaC_4H_4O_5$ (132) *dl*-малат

$t°$	M
0	0.0143
10	0.0160
20	0.0173
30	0.0189
40	0.0202

$CaC_4H_4O_6$ (132)*1 тартрат

S·4Aq	
0	0.0010
10	0.00133
20	0.00173
30	0.00220
40	0.00280

*1 По (79) значения для M много выше.

$CaC_4H_4O_6$ (132) рацемат

S·4Aq	
0	0.00012
10	0.00016
20	0.00021
30	0.00026
40	0.00051

$t°$	M±2%

$Ca(CH_3CO_2)_2$ [267, 305]
ацетат
S·2Aq

0	2.37
10	2.27
20	2.20
30	2.14
40	2.10
60	2.07
80	2.12

S·2Aq+S·Aq

84U	2.14

S·Aq

85	2.09
90	1.97
100	1.88

$Ca(C_2H_5CO_2)_2$ [267, 305]
пропионат
S·Aq

0	2.28
10	2.20
20	2.14
30	2.10
40	2.07
60	2.05
80	2.14
90	2.26
100	2.60

$Ca(C_3H_7CO_2)_2$ [82, 121, 216, 305]
бутират
S·Aq

0	0.930
20	0.840
40	0.761
60	0.709
70	0.700
80	0.700
100	0.740

$Ca(C_3H_7CO_2)_2$ [82, 305, 458]
изобутират
S·5Aq

0	0.933
10	0.987
20	1.046
↓60	1.327

S·5Aq+S·Aq

62U	1.340

S·Aq

70	1.30
80	1.26
90	1.24
100	1.22

$Ca(C_4H_9CO_2)_2$ [332, 458]
метилэтилацетат

$t°$	M
0	1.19
20	1.39
40	1.45
60	1.37
70	1.27

В [332] установлено, что здесь существуют гидраты S·5Aq, S·3Aq и S·Aq в пределах 0÷-90° и S·3Aq+S·Aq при~40°

$t°$	M

$Ca(C_4H_9CO_2)_2$ [286]
триметилацетат
S·5Aq

0	0.300
10	0.282
20	0.270
30	0.264
40	0.265
50	0.272
↓80	0.304

$Ca(C_4H_9CO_2)_2$ [176, 305]
n-валерианат

$t°$	M±3%

S·Aq

0	0.408
10	0.383
20	0.363
30	0.346
40	0.335
60	0.326
80	0.328
100	0.366

$Ca(C_4H_9CO_2)_2$ [305, 458]
изовалерианат
S·3Aq

0	1.075
10	0.937
20	0.900
30	0.895
40	0.908

S·3Aq+S·Aq

45.5U	0.923

S·Aq

50	0.824
60	0.759
70	0.718
80	0.697
90	0.687
100	0.683

Данные из [458] дают непрерывную кривую с максимумом.

$Ca(C_6H_5CO_2)_2$ [474]
бензоат

$t°$	M±1%

S·3Aq

0	0.0789
10	0 0873
20	0.0966
30	0.1071
40	0.1218
50	0.1447
60	0.168
70	0.202
80	0.244
90m	0.302

S·3Aq+S·Aq(?)

84.7U	0.270

S·Aq(?)

80m	0.261
90	0.281
100	0.309

$t°$	M
15 [484]	0.33
100 [484]	0.40

$Ca(C_6H_5CH{:}CHCO_2)_2$ [253]
циннамат

2	0.0058
15*1	0.0063
26	0.0034
100*1	0.035

*1 Согласно с [484].

$CaC_{10}H_5NH_2(SO_3)_2$
нафтиламиндисульфонаты
См. стр. 349

$CaCrO_4$ [360] (См. фиг. 16)
S·2Aq (α)

0m	1.12
10m	0.99
20m	0.97
30m	0.93
40m	0.87
45m	0.815

S·2Aq(β)

0m	0.695
10m	0.716
20m	0.732
30m	0.744
40m	0.744

S·2Aq(β)+S·Aq

14mU	0.72

S·Aq

0m	0.84
20m	0.68
40m	0.53
60m	0.40
80m	0.270
100m	0.204

S·0.5Aq

0m	0.44
20m	0.29
40m	0.165
60m	0.084
80m	0.055
100m	0.049

S

0	0.26
20	0.16
40	0.10
60	0.058
80	0.035
100	0.028

$Sr(OH)_2$ [419, 436, 444]
S·8Aq

0	0.0338
10	0.0463
20	0.0656
30	0.0975
40	0.145
50	0.209
60	0.302
70	0.439
80	0.72
85	0.96
90	1.34
95	1.75
100	2.28

$t°$	M±2%

$SrCl_2$ [139, 144, 201, 207, 275, 330, 347, 417, 494)
S·6Aq

−20	2.38
−10	2.58
0	2.81
+10	3.05
20	3.33
30	3.69
40	4.13
50	4.65
60	5.24

S·6Aq+S·2Aq

61.34U	5.31

S·2Aq

70	5.54±5%
80	5.82±5%
90	6.08±5%

$Sr(ClO_3)_2$ [357]

$t°$	M

S

18	6.9

$SrBr_2$ [144, 210, 279, 339, 417)

$t°$	M±3%

S·6Aq

−10	3.22
0	3.46
+10	3.72
20	4.00
30	4.31
40	4.65
50	5.02
60	5.42
70	6.00
80	6.93

S·6Aq+S·2Aq

88.6U	8.54

S·2Aq

90	8.60
100	9.01
110	9.43

SrJ_2 [144, 279, 330)

$t°$	M±5%

S·6Aq

−10	4.7
0	4.9
+10	5.1
20	5.3
30	5.5
40*1	5.8*1
50	6.0
60	6.4
70	6.9
80	7.8

S·6Aq+S·xAq

84(?)U	9.3(?)

S·xAq

100	10.5

*1 ±10% выше 40°.

$t°$	M

SrS_2O_6 (11)

S·4Aq

0	0.191
10	0.315
20	0.487
30	0.702

$Sr(SH)_2$ (489)

$t°$	M±2%

S·4Aq

0	2.46
20	2.73
40	3.01
60	3.30
80	3.59
100	3.87

$Sr(NO_2)_2$ (379)

$t°$	M±3%

S·Aq

− 5	2.75
+15	3.30
35	4.26
55	5.10
70	5.82
85	6.69
100	7.90

$Sr(NO_3)_2$ (37, 106, 112, 144, 155, 201, 275, 382)

$t°$	M±1%

S·4Aq

−10	1.40
0	1.89
+10	2.55
20	3.34
25	3.75
30	4.10

S·4Aq+S

3.1U	4.21

S

40	4.30
60	4.46
80	4.62
100	4.80

$SrCO_3$ (См. стр. 81)

$Sr(C_4H_4O_4)$ (484)
сукцинат

$t°$	M
15	0.0216
100	0.0106

$SrC_4H_4O_5$ (78, 132)
l-малат
S·4Aq

0	0.0090
10	0.0135
20	0.0191
30	0.0270
40	0.0397

$t°$	M

$SrC_4H_4O_5$ (132)
dl-малат
S·2.5Aq

0	0.0131
10	0.0144
20	0.0156
30	0.0214
40	0.0265

$SrC_4H_4O_6$ (79, 132)
тартрат
S·4Aq

0	0.0042
10	0.0061
20	0.0080
30	0.0104
40	0.0130
50	0.0160
60	0.0194
70	0.0238
80	0.0290
90	0.0356

$SrC_4H_4O_6$ (132)
рацемат
S·4Aq

0	0.00045
10	0.00079
20	0.00111
30	0.00142
40	0.00173

$Sr(CH_3CO_2)_2$ (376)
ацетат

$t°$	M±0.5%

S·4Aq

0	1.80
5	1.94
10m	2.12

S·4Aq+S·0.5Aq

9.5U	2.10

S·0.5Aq

10	2.09
20	1.99
40	1.86
60	1.78
80	1.76
100	1.77

$Sr(C_6H_5CO_2)_2$ (380)
бензоат

$t°$	M
15*1	0.166
15	0.168
25	0.172
35	0.178
100*1	0.180

*1 Согласно данным (484).

$Sr(C_6H_5CH{:}CHCO_2)_2$ (484)
циннамат

15	0.031
100	0.084

$SrC_{10}H_5NH_2(SO_3)_2$
нафтиламиндисульфонаты
См. стр. 349

$t°$	M±2%

$Ba(OH)_2$ (221, 224, 330, 382, 410, 419, 434, 454, 465)

S·8Aq

0	0.099
5	0.125
10	0.158
15	0.193
20	0.233
25	0.275
30	0.330
40	0.48
50	0.76
60	1.24
65	1.58
70	2.24

S·8Aq+S·4(?)Aq

78.0U	

$BaCl_2$ (139, 201, 312, 330, 344, 363, 447, 450, 453, 485)

S·2Aq

−10	1.46
0	1.52
+10	1.61
20	1.72
30	1.83
40	1.94
↓100	2.82

$Ba(ClO_2)_2$ (290)

$t°$	M±3%
0	1.61
20	1.62
40	1.73
60	2.00
80	2.94
100	2.97

$Ba(ClO_3)_2$ (80, 503)

$t°$	M

S·Aq

0	0.65
10	0.88
20	1.11
30	1.37
40	1.64
60	2.20
80	2.79
100	3.48
105	3.67

$Ba(ClO_4)_2$ (80)

0	6.4
20	8.5
↓100	17.0

$BaBr_2$ (144, 278, 330)

$t°$	M±5%

S·2Aq

−20	2.8
0	3.1
+20	3.4
25	3.52

$t°$	M±5%
40	3.7
60	4.0
80	4.3
100	4.6

$Ba(BrO_3)_2$ (206, 503)

$t°$	M±0.5%

S·Aq

0	0.00730
10	0.01121
20	0.01668
25	0.02018
30	0.02441
40	0.03375
50	0.0445
60	0.0590
70	0.0763
80	0.0928
90	0.1129
100	0.148

BaJ_2 (144, 279, 330)

$t°$	M±3%

S·6Aq

−10	3.90
0	4.33
+10	4.77
20	5.20
30	5.64

S·6Aq+S·2Aq

40U	6.06

S·2Aq

50	6.20
↓100	6.93

Ср. более поздние определения в (537)

$Ba(JO_3)_2$ (211, 503)

$t°$	M

S·Aq

0	0.000164
10	0.000285
20	0.000450
25*1	0.000540
30	0.000635
40	0.00084
50	0.00115
60	0.00149
70	0.00190
80	0.00236
90	0.00290

*1 В (211) указывается значение M=0.000792.

$BaSO_3$ (428)

20	0.00091

BaS_2O_6 (11)

$t°$	M±1%

S·2Aq

0	0.286
10	0.443
20	0.629
30	0.833

$t°$	M

$Ba(SH)_2$ (488)
S·4Aq

−20	2.30
0	2.38
+20	2.45
40	2.59
60	2.79
80	3.15
100	3.81

$BaSeO_4$ (325)
S

25	0.000288

$Ba(NO_2)_2$ (379)

$t°$	M±3%
S·Aq	
−10	2.27
0	2.39
+10	2.59
20	2.93
30	3.49
40	4.22
50	5.10
60	6.06
70	7.13
80	8.7
90	10.6
100	13.9
110	19.8

$Ba(NO_3)_2$ (104, 106, 144, 145, 155, 201, 312, 363, 382)

$t°$	M±2%
S	
0	0.190
10	0.262
20	0.359
30	0.445
40	0.550
50	0.660
60	0.780
↓ 100	1.32

$BaCO_3$ (См. стр. 81)

$BaC_3H_2O_4$ (328)
малонат

$t°$	M
S·2Aq(?)	
0	0.0059
10	0.0074
20	0.0088
30	0.0101
40	0.0111
50	0.0120
60	0.0128
70	0.0132

$BaC_4H_4O_4$ (328)
изосукцинат
S

0	0.076
10	0.112
20	0.142
30	0.164
40	0.179
50	0.185
60	0.184
70	0.174

$BaC_4H_4O_4$ (328, 384)
сукцинат
S

0		0.0168
10		0.0170
15*1		0.0159
20		0.0164
30		0.0156
40		0.0145
50		0.0133
70		0.0108
100*1		0.0081

*1 (484).

$BaC_4H_4O_5$ (78, 132, 384)
l-малат
S

0	*1	0.029
20		0.032
40		0.035
60		0.038
80		0.040
0	*2	0.038
20		0.046
40		0.053

*1 (78). *2 (132, 384).

$BaC_4H_4O_6$ (79, 132)
тартрат
S·0.5Aq(?)

0	0.00070
10	0.00084
20	0.00096
30	0.00110
40	0.00124
60	0.00154
80	0.00188

$BaC_4H_4O_6$ (132)
рацемат
S

0	0.00085
10	0.00096
20	0.00108
30	0.00120
40	0.00131

$Ba(CH_3CO_2)_2$ (267, 516)
ацетат

$t°$	M±1%
S·3Aq	
0	2.27
10	2.50
20	2.79
25m	3.02
S·3Aq+S·Aq	
23U	2.90
S·Aq	
30	2.94
35	2.98
40	3.05
S·Aq+S	
42U	3.08
S	
45	3.05
50	3.01
60	2.94
70	2.89
80	2.88
90	2.90
100	2.94

$Ba(C_2H_5CO_2)_2$ (267, 525)
пропионат

$t°$	M
0	2.02
10	1.98
20	1.97
30	2.01
40	2.05
50	2.12
60	2.19
70	2.28
80	2.41
90	2.58
100	2.85

$Ba(C_3H_7CO_2)_2$ (121)
бутират
S·2Aq(?)

0	1.20
10	1.18
20	1.16
30	1.15
40	1.15
50	1.17
60	1.21
70	1.27

$Ba(C_5H_9O_2)_2$ (286)
триметилацетат
S·5Aq

0	1.01
20	0.97
40	0.94

$Ba(C_4H_9CO_2)_2$ (176)
n-валерианат

0	0.64
10	0.61
20	0.59
30	0.58
40	0.58
50	0.59
60	0.61
70	0.64

$Ba(C_6H_5CO_2)_2$ (484)
бензоат

15	0.118
100	0.295

$Ba(C_6H_5CH{:}CHCO_2)_2$ (484)
циннамат

15	0.0167
100	0.054

$BaC_3H_4O_5S$ (170)
dl-сульфопропионат

24.6	0.246

$Ba[C_6H_2(NO_2)_3O]_2$ (156)
пикрат
S·5Aq

25	0.0212

$Ba[C_6H_2(NO_2)_2OHCO_2]_2$ (156)
динитросалицилат
S

25	0.0107

$BaC_{10}H_5NH_2(SO_3)_2$
нафтиламиндисульфонаты
См. стр. 349

$BaCl_2 \cdot CdCl_2$ (421)

$t°$	M±3%
S·4Aq	
20	1.80
40	2.22
60	2.75
80	3.42
100	4.28

$BaCl_2 \cdot 2CdCl_2$ (421)
S·5Aq

20	1.43
40	1.66
60	1.93
80	2.28
100	2.68

$RaSO_4$ (297)

$t°$	M
25	6.5×10^{-8}

LiOH (128, 393, 449)

$t°$	M±3%
S·Aq	
10	5.30
20	5.32
30	5.36
40	5.42
50	5.53
60	5.72
70	6.00
80	6.38

LiF (357)

$t°$	M
18	0.104

LiCl (47, 48, 139, 222, 278, 279, 396, 397)

$t°$	M±5%
S·2Aq	
0	15.3
10	17.3
S·2Aq+S·Aq	
12.5U	17.8

$t°$	M±5%
S·Aq	
20	18.8
40	21.2
60	24.0
80	27.1
S·Aq+S	
98U	30.7
S	
100	30.8
120	31.7
140	32.8
160	34.2

$LiClO_3$ (267.5)

$t°$	% H_2O
S_I	
127.6	0.0
120.3	1.44
115.3	2.46
107.7	3.68
103.4	4.44
100.2	4.91
S_I+S_{II}	
99	5.1
S_{II}	
95.7	5.65
92.3	6.32
85.8	7.46
78.9	8.61
71.3	9.72
67.2	10.57
48.3	12.83
36.9m	13.73
$S_{II}+S_{III}$	
42	13.4
S_{III}	
43.9m	12.83
39.6	13.73
36.8	14.64
32.0	16.09
27.2	17.33
22.1	18.32
12.8m	20.74
+2.9m	22.41
−3.2m	23.41
S_{III}+S·Aq	
21.5	18.8
S·Aq	
20.5	19.73
18.9	21.46
16.7	22.75
14.1	23.41
12.0	25.03
9.1	26.26
6.8	27.20
5.1	27.61
3.8	28.11
0.9	28.82
S·Aq+S·3Aq	
+1.5E	28.9
S·3Aq	
−13.6m	22.75
− 7.8m	24.55
− 7.3m	25.03
5.8m	25.37
0.0m	28.11
+ 3.4	30.26
4.5	31.61
6.0	32.82
6.8	33.89
7.4	35.12
7.9	36.56
8.0	37.4
7.85	38.49
7.3	39.85
6.1	41.84
4.8	43.34
2.2	45.43
+ 0.5	46.73
− 1.8	48.05
− 4.8	49.51
− 7.3	51.04
− 8.8	52.06
−15.7	54.65
−33.9	60.95
−37.1	61.9
−39.0	62.58
S·3Aq+Лед.	
−40E	63.0
S_{II}+S·3Aq	
−25mE	19
S_{III}+S·3Aq	
− 9mE	24.3

LiBr (47, 48, 279)

$t°$	M±10%
S·2Aq	
20	20
S·2Aq+S·Aq	
44U	24
S·Aq	
60	25.5
80	27.5
100	30.5

$LiBrO_3$ (357)

$t°$	M
S	
18	11.4

LiJ (47, 48, 279)

S·3Aq	
0	11.0±10%
20	12.0±10%
40	13.0±10%
60	14.5±10%

$LiJO_3$ (357)

S	
18	4.42

Li_2SO_4 (144, 276, 311, 450, 452, 453)

S·Aq(?)	
−20	2.05
−15	2.72
−10	3.02
0	3.18
+10	3.16
20	3.12
↓ 100	2.64

$t°$	M±3%
Li_2SeO_3 (431)	
S·0.75Aq	
0	1.77
20	1.51
40	1.26
60	1.06
80	0.87
100	0.70

$LiNO_2$ (379)

$t°$	x
S·Aq	
−40	0.110
−20	0.148
0	0.196
+20	0.245
40	0.302
S·Aq+S·0.5Aq	
49U	0.345
S·0.5Aq	
60	0.363
70	0.388
80	0.420
90	0.475
95	0.568
96.5	0.667
95	0.785

$LiNO_3$ (130, 278, 311)

$t°$	M±3%
S·3Aq	
0	7.3
10	8.4
20	10.5
25	12.4
29	16.0
29.88	18.5
S·3Aq+S·0.5Aq	
29.6E	20.0
S·0.5Aq	
30	20.1
40	21.5
50	23.3
60	25.6
S·0.5Aq+S	
61U	26.0
S	
70	27.6
80	29.6
90	31.6
100	33.9
110	36.5

Li_3SbS_4 (127)

$t°$	M
S·10Aq	
−40	2.50
−20	2.83
0	3.14
+20	3.47
↓ 50	3.95

$t°$	M±3%
Li_2CO_3 (38, 84, 179, 278, 432, 436)	
S(?)	
0	0.208
10	0.193
20	0.180
25	0.1723*1
↓ 100	0.090

*1 ± 0.5%.

$Li_2C_2O_4$ (165) оксалат

$t°$	M
S	
25	0.61

$LiHCO_2$ (194) формиат

$t°$	M±2%
S·Aq	
−20	5.20
0	6.20
+20	7.60
40	9.5
60	12.4
80	17.6
90	22.0
S·Aq+S	
94U	25.1
S	
100	25.7
120	28.3

$LiHCO_3$ (38)

$t°$	M
13	0.81

$LiCH_3CO_2$ (464) ацетат

S.2Aq	
0	4.69
10	5.11
20	5.77
30	7.77
40	10.4
50	14.6
55	18.7
57.8	27.8
S·2Aq+S	
57.8EU	29.1
S	
60	29.1
80	29.3
100	30.1
150	36.1
200	56.4
250	142.6
286	∞

$Li_2C_4H_4O_8$ (152) диокситартрат

0	0.0041

$t°$	M±2%
$LiC_6H_5CO_2$ (463)	
бензоат	
S·Aq	
0	3.03
10	3.26
20	3.49
30	3.76
S·Aq+S	
34U?	3.88
S	
40	3.90
80	4.10
120	– 4.66
160	6.12
176	7.54

$LiC_7H_5O_3$ (463)	
о-оксибензоат	
S·6Aq	
–10	5.62
– 5	6.12
0	6.84
+ 3.5m	7.80
S·6Aq+S·Aq	
1U	7.02
S·Aq	
10	7.74
20	8.82
30	10.22
40	11.82
50	13.60
S·Aq+S	
51U	13.80
S	
50m	13.66
60	14.48
80	16.16
100	18.04
120	20.42
138	24.40

$LiC_7H_5O_3$ (463)	
m-оксибензоат	
S	
10	8.65
20	8.71
40	8.90
60	9.20
80	9.77
100	10.71
120	12.40

$LiC_7H_5O_3$ (463)	
p-оксибензоат	
S	
0	3.10
20	3.10
40	3.11
60	3.16
80	3.24
100	3.45
115	3.82

Li_2SnO_3 (535)	
$t°$	M
S·5Aq	
30	0.116
40	0.127
50	0.139

$t°$	M
60	0.152
70	0.164
80	0.178
S·3Aq	
30m	0.186
40m	0.192
50m	0.202
60m	0.216
70m	0.235
80m	0.262

$LiAuCl_4$ (429)	
S·4Aq(?) *1	
10	3.28
20	3.92
30	4.80
40	5.96
50	7.42
60	9.36
70	12.3

*1 $t°_{пл.}$—вероятно, 73°, M=13.9.

$Li_2Pt(CN)_6$ (491)	
?	
0	3.35
S·5Aq	
15	4.44
20	4.50
25	4.62
30m	4.91
40m	5.74
45m	6.29
S·5Aq+S·x_1Aq	
29U	4.85
S·x_1Aq	
25m	4.85
30	4.85
35	4.94
40m	5.12
S·x_1Aq+S·x_2Aq	
39U	5.08
S·x_2Aq	
40	5.10
50m	5.56
52.5m	5.78
S·x_2Aq+S·x_3Aq	
49.5U	5.52
S·x_3Aq	
55	5.56
60	5.68
65	5.96
S·x_3Aq+S·x_4Aq	
69U	6.52
S·x_4Aq	
70	6.55
80	6.84
90	7.68

Точки перехода: дилатометрически 26°, 38°, 46°, 69°; по кривой 29°, 39°, 49.5°, 69°.

Li_2CrO_4 (357, 449)	
S·2Aq	
18	8.5
30	7.7

$Li_2Cr_2O_7$ (449)	
30	5.67

$t°$	M±3%
Li_2MoO_4 (432)	
S·0.75Aq	
0	4.74
20	4.63
↓ 100	4.24

Li_3VO_4 (432)	
$t°$	M
S·9Aq	
0	0.181
10	0.250
20	0.338
30	0.441
S·9Aq+S·Aq	
31.5U	0.46
S·Aq	
35	0.41
40	0.35
50	0.24
55	0.20

$LiBO_2$ (288, 432)	
$t°$	M±4%
S·8Aq	
0	0.164
10	0.284
20	0.49
30	0.98
40	2.32
44	3.36
46	4.66
47.1	6.94
46	8.6
42	10.4

NaOH (133, 168, 171, 191, 359, 393, 449, 454)	
(См. фиг. 17)	
$t°$	M
S·7Aq	
–28	5.90
–26	6.38
–24m	7.22
–23.5m	7.93
–24m	8.74
–26m	9.80
S·5Aq	
–30m	6.30
–25m	6.96
–20	7.78
–15m	8.94
–13m	9.74
–12.3m	11.10
–13m	11.80
S·4Aq(α)	
–20m	8.00
–15	8.40
–10	8.90
– 5	9.56
0	10.50
+ 5m	11.86
7.8m	13.88
6m	15.90

$t°$	M
S·4Aq(β)	
–10m	10.54
– 8m	11.04
– 6m	11.60
– 4m	12.22
– 2m	13.16
– 1.4m	13.88
0m	14.60
S·3.5Aq	
–10m	10.30
– 5m	10.56
0m	10.98
+ 5	11.64
10	12.80
15	14.76
15.8	15.84
15	17.50
10	20.06
5m	21.42
S·3Aq	
– 2m	14.86
0m	15.78
+ 2m	17.00
2.8m	18.50
2m	19.14
1m	19.54
S·2Aq	
0m	18.66
2m	19.48
4m	20.38
6	21.30
8	22.40
10	23.74
12	25.66
12.8m	27.75
S·Aq	
0m	24.2
5m	24.8
10m	25.5
15	26.3
20	27.2
25	28.3
30	29.6
35	31.0
40	32.2
45	34.1
50	36.2
55	39.4
60	44.0
64	51.6
64.5	55.5
64	61.0
62	68.6
S	
60	73.0
80	78.5
100	84.7
120	91
140	98
160	106
180	116
190	124
S·7Aq+S·5Aq	
–24.3U	7.0
S·5Aq+S·4Aq(α)	
–18.0U	8.

$t°$	M
S·4Aq(α)+S·3.5Aq	
3.6U	11.4
S·4Aq(β)+S·3.5Aq	
−11.0mU	10.3
S·4Aq(β)+S·3Aq	
− 2.3mE	14.8
S·3.5Aq+S·2Aq	
+ 5.9E	21.2
S·3Aq+S·2Aq	
1.6mE	19.3
S·2Aq+S·Aq	
12.2U	25.5
S·Aq+S	
60E	72.9

NaF (63, 87, 125, 172, 357)

$t°$	M±3%
S	
15	1.00
25	1.00
100	1.02

NaCl (5, 8, 36, 43, 44, 45, 46, 63, 90, 97, 105, 106, 144, 149, 171, 199, 202, 222, 224, 233, 312, 326, 338, 339, 374, 405, 424, 426, 441 447, 454, 465, 482, 485, 495, 500, 501); ср. (540)

$t°$	M±0.2%
S·2Aq+Лед	
−21.1E	5.20
S·2Aq	
−20	5.28
−15	5.48
−10	5.69
− 5	5.90
S·2Aq+S	
+ 0.15U	6.10
S	
0m	6.10
5	6.10
10	6.11
15	6.12
20	6.13
25	6.145
30	6.165
35	6.18
40	6.215
45	6.24
50	6.26
55	6.29

$t°$	M±0.5%
60	6.33
65	6.37
70	6.41
75	6.45
80	6.50
85	6.55
90	6.60
95	6.65
100	6.70
110	6.81
120*1	6.93
130	7.06
140	7.19
150	7.32
160	7.45
170	7.58
180	7.71

*1 При 120° и выше точность не указана.

$NaClO_3$ (63, 80, 192, 277, 287, 374)

$t°$	M±3%
S	
0	7.5
20	9.2
40	11.1
60	13.4
80	16.1
100	19.4

$t°$	M*1±2%
20	6.78
30	7.23
40	7.70
50	8.14
60	8.58
70	9.02
80	9.41
90	9.69
100	10.43

*1 На л раствора.

$NaClO_4$ (80)

$t°$	M
S·Aq	
15	14.9
50	20.2
S	
140	30.6

NaBr (63, 90, 105, 200, 277); ср. (540)

$t°$	M±2%
S·2Aq	
−20	6.98
−10	7.32
0	7.71
+10	8.17
20	8.77
30	9.46
40	10.31
S·2Aq+S	
50U	11.29
S	
60	11.38
80	11.60
100	11.84
120	12.13

$NaBrO_3$ (277)

$t°$	M
S	
0	1.82
↓60	4.14
80	5.04

NaJ (63, 90, 105, 200, 277); ср. (540)

$t°$	M±2%
S·2Aq	
−15	9.95
−10	10.20
0	10.72
+10	11.31
20	11.98
30	12.75
40	13.75
50	15.13
60	17.18
S·2Aq+S	
68.9U	19.59
S	
70	19.60
80	19.80
90	20.00
100	20.24

$NaJO_3$ (277, 316)

$t°$	M±10%
S·1.5Aq	
0	0.142
↓50	0.882
60	1.046
80	1.402

Na_2S (281)

$t°$	M±3%
S·9Aq	
10	1.98
20	2.34
30	2.91
40	3.63
50	4.03
S·9Aq+S·6Aq	
52U	4.70
S·9Aq+S·5.5Aq	
58mU	5.32
S·6Aq	
50m	4.67
60	5.01
70	5.56
80	6.30
90	7.34
S·5.5Aq	
50m	5.12
60m	5.40
70m	5.90
80m	6.59
90m	7.59

$t°$	M±1%
Na_2SO_3 (158, 213)	
S·7Aq	
0	1.09
10	1.52
20	2.08
30	2.80
S·7Aq+S	
33.4U	3.09
S	
40	2.95
50	2.76
60	2.59
70	2.43
80	2.30
90	2.20
100	2.14

Na_2SO_4 (36, 43, 44, 45, 68, 106, 144, 164, 200, 222, 302, 311, 378, 385, 409, 415, 418, 424, 447, 454, 456, 488, 495)

(См. фиг. 18)

$t°$	M±2%
S·10Aq	
0	0.342
5	0.428
10	0.628
15	0.920
20	1.33
25	1.96
30	2.88
S·10Aq+S	
32.48U	3.50
S	
35	3.45
40	3.40
50	3.28
60	3.19
70	3.11
80	3.05
90	3.00
100*1	2.97
110	2.96
120	2.95
130	2.95
140	2.96
160	3.01
180	3.09
200	3.18
220	3.26
240	3.36
S·7Aq	
0m	1.34
10m	2.14
20m	2.94
S·7Aq+S	
28.2mU	3.59
S·7Aq+S·10Aq	
34.4mU	4.08

*1 Выше 100° точность не указана. Согласно данным в (418) $\log M = (-0.49050 + 0.0296389\,t + 0.0000688925\,t^2) \pm 0.03\%$. t — водородная температурная шкала. Веса указаны в вакууме.

$t°$	M

$Na_2S_2O_3$ (274, 486, 533, 524)
(См. фиг. 19)

S·6Aq

0m	5.41
5m	5.94
10m	6.75
13m	7.72

S·5Aq(α)

0	3.20
10	3.77
20	4.43
30	5.24
40	6.50
45	7.70

S·5Aq(β)

0m	4.57
10m	5.20
20m	6.14
30m	8.22

S·4Aq

31.5mU	8.50
35m	9.30
38m	10.40
40m	11.4

S·2Aq(α)

0m	7.10
10m	7.37
20m	7.78
30m	8.40
40m	9.20
50	10.39
60	12.14
65	13.45

S·2Aq(β)

0m	8.60
10m	9.08
20m	9.90
30m	11.13
35m	11.88

S·$^3/_2$Aq

0m	8.53
10m	8.83
20m	9.24
30m	9.79
40m	10.58
47.5m	11.58

S·$^4/_3$Aq

0m	8.60
10m	8.92
20m	9.31
30m	9.90
40m	10.77
50m	12.00
55m	12.88

S·Aq(α)

0m	9.68
10m	9.91
20m	10.36
30m	11.02
40m	11.81
50m	12.77
55m	13.37

S·Aq(β)

47.5m	11.63
50m	11.90
55m	12.54
60m	13.48

$t°$	M
S·Aq(γ)	
30m	10.93
40m	11.62
50m	12.60
55m	13.18
S·$^1/_2$Aq	
30m	11.47
40m	11.77
50m	12.28
60m	13.07
70U	14.10
S	
40m	13.06
50m	13.38
60m	13.72
70	14.12
80	14.60
S·5Aq(β)+S·4Aq	
30.2mU	8.3
S·4Aq+S·2Aq(α)	
31.5mU	8.5
S·5Aq(β)+S·2Aq(α)	
30.5mU	8.4
S·5Aq(α)+S·2Aq(α)	
48.2U	10.1
S·4Aq+S·Aq(α)	
40.7mU	11.9
S·5Aq(α)	
48.5m	
S·4Aq	
41.7m	
S·6Aq	
14.4m	

Различие между Aq(α) и Aq(β), а также между $^3/_2$Aq и $^4/_3$Aq — сомнительно.

$Na_2S_2O_4$ (251)

$t°$	M±5%
20	1.26

$Na_2S_2O_5$ (158), пиросульфит

$t°$	M±1%
S·7Aq	
−10	1.59
− 8	1.69
− 6	1.81
− 2	2.16
0	2.38
+ 2	2.63
S·6Aq	
−10m	1.64
− 8m	1.76
− 6m	1.90
− 4m	2.09
− 2m	2.31
0m	2.58
+ 2m	2.90
S·6Aq+S	
4.0U(m?)	3.02

$t°$	M±1%
S	
0m	3.18
20	3.41
40	3.75
60	4.18
80	4.65
100	5.17

$Na_2S_2O_6$ (11)

$t°$	M±5%
S·2Aq	
0	0.31
10	0.53
20	0.76
30	1.01

Na_2SeO_4 (175)

$t°$	M±3%
S·10Aq	
0	0.70
10	1.34
15	1.77
20	2.30
25	3.04
30	4.16
S·10Aq+S	
31U	4.47
S	
40	4.35
60	4.10
80	3.93
100	3.86

$NaNO_2$ (379)

S

−10	9.86
0	10.48
+20	11.98
40	13.86
60	16.50
80	19.68
100	23.5
120	29.1
130	32.4

$NaNO_3$ (36, 46, 63, 104, 106, 151, 186, 200, 247, 274, 311, 363, 426, 447, 485)

$t°$	M±2%
S	
−17.5	7.4
−10	7.90
0	8.62
+10	9.43
20	10.31
25	10.80
30	11.31
40	12.39
50	13.50
60	14.70
70	16.02
80	17.42
90	18.96
100	20.64
110	22.56
120	24.80

$t°$	M

$NaNH_4SO_4$ (114)

S·2Aq

25	4.62
35	5.22

Na_3PO_4 (111, 399, 410, 448)

$t°$	M±5%
S·12Aq	
0	0.095
10	0.28
20	0.68
40	1.84
60	3.33
70	4.13
S·12Aq+S·xAq	
73.4*1	
S·xAq	
75	4.54
80	4.96
100	6.67

*1 Этот переход, обнаруженный в (410), не указан на кривой (399).

$Na_4P_2O_7$ (399)

S·10Aq

0	0.118
10	0.150
20	0.240
40	0.500
60	0.806
80	1.146
100	1.514

NaH_2PO_4 (111, 242)

$t°$	M±0.5%
S·2Aq	
0	4.82
5	5.11
10	5.82
15	6.39
20	7.07
25	7.89
30	8.85
35	10.03
40	11.52
S·2Aq+S·Aq	
40.8U	11.85
S·Aq	
45	12.39
50	13.23
55	14.24
S·Aq+S	
57.4U	14.72
S	
60	14.94
70	15.87
80	17.23
90	18.80
100	20.74

$t°$	M±2%

Na_2HPO_4 (30, 111, 204, 321, 374, 447, 462, 494)

S·12Aq(β)

0	0.116
5	0.174
10	0.254
15	0.336
20	0.550
25	0.86

S·12Aq(β)+S·12Aq(α)

29.8U	1.67

S·12Aq(α)

30	1.69
32	1.94
34	2.44

S·12Aq(α)+S·7Aq

35.1U	3.00

S·7Aq

36	3.16
40	3.81
44	4.60
48	5.59

S·7Aq+S·2Aq

48.1U	5.64

S·2Aq

50	5.66
60	5.82
70	6.16
80	6.61
90	7.24

S·2Aq+S

95U	7.60

S

97.5	7.35
100	7.10

Na_3AsO_4 (448)

$t°$	M
14	0.56

Na_2HAsO_4 (448, 494)

$t°$	M±5%

S·12Aq

0	0.39
5	0.55
10	0.79
15	1.15
20	1.77
28	4.63

NaH_2SbO_4 (499)

$t°$	M

S·2Aq

20	0.00248
25	0.00299
30	0.00360
35	0.00443

Na_3SbS_4 (127)

S·9Aq

0	0.419
10	0.640
20	0.884

$t°$	M
30	1.18
40	1.55
50	2.00
60	2.56
70	3.25
80	4.24

Na_2CO_3 (45, 90, 106, 143, 171, 201, 256, 300, 307, 338, 339, 375, 447, 519) (См. фиг. 20)

S·10Aq

0	0.66
5	0.84
10	1.14
15	1.55
20	2.09
25	2.77
28	3.27
30	3.70

S·10Aq+S·7Aq(β)

32.00U	4.29

S·10Aq+S·Aq

32.96mU	4.72

S·7Aq(β)

0m	1.92
10m	2.48
20m	3.16
30m	4.07
32	4.29
34	4.51
36m	4.77

S·7Aq(β)+S·Aq

35.37U	4.69

S·7Aq(α)

0m	3.01
5m	3.28
10m	3.58
15m	3.91
20m	4.32

S·Aq

30m	4.77
40	4.61
50	4.48
60	4.38
80	4.28
100	4.26

$Na_2C_2O_4$ (102, 103, 165, 400, 473); оксалат

$t°$	M±3%

S

↓ 15	0.237
↓ 100	0.472

$NaHCO_2$ (194)
формиат

$t°$	M±2%

S·3Aq

−20	4.34
−10	5.10
0	6.44
+ 5	7.50
10	8.90
15	10.71
18m	11.99

$t°$	M±2%

S·3Aq+S·2Aq

17.0U	11.6

S·2Aq

18	11.88
20	12.52
23	13.68
26m	15.3

S·Aq+S

24.8U	14.5

S

20m	14.3
30	15.1
60	17.8
80	20.1
100	23.5
120	27.9

$NaHCO_3$ (122, 149, 151, 171, 307, 500, 501)

$t°$	M±1%

S

0	0.82
15	1.05
25	1.22
30	1.31
35	1.41
45	1.62
60	1.96

$NaCH_3CO_2$ (193, 222, 445)
ацетат

$t°$	M

S·3Aq

0	4.56
10	4.98
20	5.60
30	6.54
40	7.92
50	10.20
55	12.20
58m	18.50

S·3Aq+S

58U	16.80

S

0m	14.51
20m	15.11
40m	15.87
60	17.02
80	18.63
100	20.75
120	23.17

$Na_2C_4H_4O_8$ (152)
диокситартрат

0	0.00173

$NaC_6H_5CO_2$ (463)
бензоат

S

↓ 0	4.36
↓ 50	4.40
75	4.68
100	5.15
125	5.92
150	7.08
175	8.50
200	10.20

$t°$	M±3%

$NaC_6H_4OHCO_2$ (463)
o-оксибензоат

S·6Aq

0	1.69
5	2.15
10	2.82
15	3.96

S·6Aq+S

20.0U	6.45

S

30	6.88
50	7.75
70	8.68
90	9.72
100	10.30
120	11.65
130	12.50

$NaC_6H_4OHCO_2$ (463)
m-оксибензоат

S

10	8.88
20	9.03
30	9.21
50	9.69
75	10.5
100	11.62
125	12.97
150	14.53

$NaC_6H_4OHCO_2$ (463)
p-оксибензоат

$t°$	M±4%

S·5Aq

0	1.10
10	1.75
20	2.50
30	3.47

S·5Aq+S

38U	4.8

S

↓ 50	5.10
↓ 150	7.30

$NaC_6H_4NO_2O$ (156, 189)
p-нитрофенолат

$t°$	M±0.5%

S·4Aq

20	3.00
25	3.67
30	4.40

S·4Aq+S·2Aq

35.4U	5.38

S·2Aq

40	6.10
45	6.93
50	7.88

$NaC_6H_3(NO_2)_2O$ (156)
3, 4-динитрофенолат

$t°$	M

S·Aq

25	0.219

$t°$	M

$NaC_6H_2(NO_2)_3O$ (156)
пикрат
S·Aq

0	0.073
25	0.173

$NaC_6H_3ClNO_2O$ (156)
3, 4-хлорнитрофенолат
S·Aq

25	0.139

$NaHC_{10}H_5NH_2(SO_3)_2$
$Na_2C_{10}H_5NH_2(SO_3)_2$
нафтиламиндисульфонаты
См. стр. 349

$NaClNO_2C_6H_2CH_3SO_3$ (113)
хлорнитро-*m*-толуол-сульфонат

$t°$	M±4%
0	0.380
10	0.426
15	0.470
20	0.533
25	0.618
30	0.740

Na_2ZrF_6 (308)

$t°$	M
18	0.0151
100	0.0665

Na_2SnO_3 (535)
S·4Aq

5	2.53
0	2.60
+10	2.74
20	2.89
30	3.08
40	3.30
50	3.62

S·3Aq+S·4Aq

− 9U	2.47

S·3Aq

− 5	2.46
0	2.44
+10	2.40
20	2.32
30	2.21
40	2.05
45	1.91

$Na_2SO_4.ZnSO_4$ (266)

$t°$	M±1%

S·4Aq

25	1.637
30	1.641
35	1.646
40	1.654

$Na_2SO_4.CdSO_4$ (266)
S·4Aq

25	1.72
30	1.74
35	1.77
40	1.79

$t°$	M±1%

$Na_2SO_4.CuSO_4$ (266, 311)
S·2Aq

20	1.24
25	1.22
30	1.20
35	1.18
40	1.17

$NaAuCl_4$ (429)

$t°$	M±3%

S·2Aq

10	3.95
20	4.18
30	4.91
40	6.26
50	9.52
60	24.9

$Na_2SO_4.FeSO_4$ (266)

$t°$	M±1%

S·4Aq

20	1.59
25	1.55
30	1.53
35	1.55
40	1.59

$Na_4Fe(CN)_6$ (210)

$t°$	M±0.2%
25	0.682

$Na_2SO_4.CoSO_4$ (260)

$t°$	M±1%

S·4Aq

20	1.73
25	1.62
30	1.52
35	1.44
40	1.39

$Na_2SO_4.NiSO_4$ (266)
S·4Aq

20	1.89
25	1.74
30	1.60
35	1.49
40	1.43

Na_2CrO_4 (357, 358, 378, 412, 440, 449, 483)

$t°$	M±2%

S·10Aq

0	1.96
5	2.50
10	3.10
15	3.80
20m	5.00
21m	5.56

$t°$	M±2%

S·6Aq+S·10Aq

19.6U	4.88

S·10Aq+S·4Aq

20.1mU	5.05

S·6Aq

18m	4.80
20	4.91
22	5.02
24	5.13

S·4Aq

20m	5.04
30	5.39
40	5.92
50	6.48
60	7.14

S·4Aq+S

64.8U	7.58

S

70	7.61
80	7.68
90	7.74
100	7.80

S·6Aq+S·4Aq

26.0U	5.24

$Na_2Cr_2O_7$ (358, 449)
S·2Aq

0	6.22
10	6.50
20	6.90
30	7.51
40	8.40
60	10.64
80	14.76

S·2Aq+S

84U	16.40

S

90	16.44
100	16.60

$Na_2Cr_3O_{10}$ (358)

$t°$	M±3%

S·Aq

0	11.1
20	11.5
40	12.3
60	13.5
80	15.0
100	16.8

$Na_2Cr_4O_{13}$ (358)
S·4Aq

0	5.84
10	5.97
15	6.16
22	6.86

Na_4CrO_5 (358)
S·13Aq

0	2.19
10	2.47
20	2.71
25	2.88
30	3.12
37	3.68

$t°$	M±3%

Na_2MoO_4 (175)
S·10Aq

0	2.14
2	2.30
4	2.48
6	2.68
8	2.88
10	3.16

S·10Aq+S·2Aq

10.4U	3.14

S·2Aq

20	3.16
40	3.28
60	3.50
80	3.76
100	4.06

Na_2WO_4 (175)

$t°$	M±2%

S·10Aq

− 4	1.60
− 2	1.79
0	1.96

S·10Aq+S·2Aq

+ 6U	2.44

S·2Aq

0m	2.43
10	2.45
20	2.49
40	2.63
60	2.83
80	3.06
100	3.32

$Na_2B_4O_7$ (239, 374, 441)
S·10Aq

0	0.055
10	0.081
20	0.129
30	0.199
40	0.312
45	0.400
50	0.524
55	0.706
60	0.964

S·10Aq+S·5Aq

61U	1.018

S·5Aq

65	1.088
70	1.212
75	1.36
80	1.56
90	2.03
100	2.60

$NaAl(SO_4)_2$ (466)

$t°$	M±0.5%

S·12Aq

10	1.516
15	1.599
20	1.688
25	1.783
30	1.892

$t°$	M±2%

$Na_2SO_4.MgSO_4$ (16)

S·4Aq

25	1.97
30	2.00
35	2.07
47	2.00

KOH (133, 158, 167, 393, 449, 513)

S·4Aq

−45	10.2
−40	11.0
−35	12.2
−32.8	13.9

S·4Aq+S·2Aq

−33.0E	14.44

S·2Aq*1

−20	15.4
0	17.3
+10	18.4
20	19.9
30	22.5

S·2Aq+S·Aq

33U	24.00

S·Aq

40	24.4
60	26.0
80	28.4
100	31.6
120	36.2
140	45.6

*1 Значения из (167, 449) при 15° и 25° на 5÷10% ниже.

KF (125, 357)

$t°$	M

S·2Aq

18	15.9
21	16.6

KCl (4, 5, 8, 22, 36, 43, 45, 46, 68, 70, 105, 106, 139, 173, 200, 222, 224, 233, 324, 373, 426, 447, 481, 495, 502, 513); ср. (540)

$t°$	M±0.5%

S

−10	3.33
0	3.76
+10	4.19
20	4.61
25	4.81
30	5.01
40	5.40
60	6.15
80	6.83
100	7.51

$t°$	M±5%
120	8.2
140	8.9
160	9.6
180	10.3

$t°$	M±3%

$KClO_3$ (19, 63, 76, 80, 84, 144, 181, 199, 363, 485, 495, 498)

S

0	0.270
10	0.400
20	0.582
30	0.828
40	1.156
60	2.02
80	3.13
100	4.61
120	6.50
140	8.52

$KClO_4$ (76, 80, 157, 343, 367, 370, 436, 493)

S

0	0.052
10	0.078
20	0.121
25	0.149
30	0.182
40	0.268
50	0.376
60	0.568
80	1.04
100	1.56

KBr (4, 63, 105, 144, 200, 202, 254, 324, 426, 485, 495); ср. (540)

$t°$	M±1%

S

−10	3.98
0	4.49
+10	4.97
20	5.42
30	5.88
40	6.31
100	8.84

$t°$	M±5%
110	9.2
120	9.7
140	10.5
160	11.3
180	12.1

$KBrO_3$ (178, 277, 436)

S

0	0.186
20	0.426
40	0.86
60	1.32
80	2.01

KJ (4, 63, 105, 118, 144, 181, 200, 272, 324, 383, 495, 515); ср. (540)

$t°$	M±2%

S

−20	6.72
−10	7.23
0	7.72
+10	8.18

$t°$	M±2%
20	8.63
30	9.10
40	9.55
100*1	12.5
120	13.7
140	15.3
160	17.2
180	19.2

*1 Выше 100° — меньшая точность.

KJO_3 (277, 316)

S

0	0.220
20	0.380
30	0.491
40	0.604
60	0.870
80	1.16

KJO_4 (23)

$t°$	M

S

13	0.0287

K_2SO_3 (158)

$t°$	M±1%

S

−30	6.60
−20	6.62
0	6.68
+20	6.74
40	6.81
60	6.89
80	7.00
100	7.14

K_2SO_4 (5, 36, 43, 45, 59, 63, 70, 81, 144, 200, 217, 222, 287, 311, 318, 374, 467, 495, 504, 522)

S

0	0.423
10	0.530
20	0.637
25	0.690
30	0.742
40	0.848
60	1.041
80	1.220
100	1.382
120	1.52*1
140	1.65*1
160	1.77*1
180	1.89*1

*1 ±3%

$K_2S_2O_3$ (252)

S·2Aq

0	5.05

S·5/3Aq

20	8.20
25	8.67
30	9.26

S·5/3Aq+S·Aq

35U	10.64

$t°$	M±1%

S·Aq

40	10.76
50	11.30
55	11.91

S·Aq+S·1/3Aq

56.1U	12.32

S·1/3Aq

60	12.52
70	13.41
75	14.11

S·1/3Aq+S

78.3U	15.34

S

80	15.40
85	15.68
90	16.38

$K_2S_2O_5$ (158)

$t°$	M±2%

S

− 5m	1.10
0m	1.28
+10	1.61
20	2.01
30	2.43
80	4.81
90	5.32
100	5.83

S·2/3Aq+S

3U	1.39

S·2/3Aq

0	1.26
5m	1.48
10m	1.69
15m	1.93
20m	2.19

$K_2S_2O_6$ (11)

S

0	0.108
10	0.172
20	0.270
30	0.392

K_2SeO_4 (144, 506)

$t°$	M±5%

S

−20	4.76
0	4.88
+20	5.00
100	5.51

K_2TeO_4 (433)

$t°$	M

S

0	0.327
10	0.636
20	1.020
30	1.867

$t°$	M±3%

KNO_2 (379)

S	
−10	31.6
0	32.9
+20	35.5
40	38.4
↓ 120	51.4

KNO_3 (5, 22, 36, 46, 63, 84, 106, 145, 155, 181, 186, 200, 202, 311, 447, 495, 498)

$t°$	M±2%

S	
0	1.30
10	2.08
20	3.08
25	3.74
30	4.47
40	6.22
50	8.42
60	10.89
70	13.72
80	16.78
90	20.40
100	24.50
110	29.00

$KNO_3.2HNO_3$ (196)

$t°$	x

S	
0	0.530
4	0.577
8	0.631
12	0.692
16	0.770
20	0.880
22	1.000

K_3PO_4 (111)

$t°$	M
25	9.1

KH_2PO_4 (111, 352)

S	
7	2.01
25	2.21

K_3SbS_4 (127)

S·6Aq	
−34	4.44
−10	5.17
− 5	6.08
S·5Aq	
0	8.3
+10	8.7
15	8.4
30	8.2
S·3Aq	
50	9.5
80	10.4

$t°$	M

K_2CO_3 (45, 166, 346, 375, 513)

S·xAq	
0	6.46
5	7.52
S·xAq+S·2Aq	
7 (?)	7.88 (?)
S·2Aq	
10	7.9
20	8.0
30	8.2
40	8.4
50	8.8
60	9.2
70	9.6
80	10.1
90	10.6
100	11.3

$K_2C_2O_4$ (102, 165, 214, 265)
оксалат

$t°$	M±3%

S·Aq	
0	1.56
10	1.82
20	2.09
30	2.36
40	2.64
↓ 80	3.82
90	4.16
100	4.52

Более подробные данные см. в (538)

$KHCO_2$ (194)
формиат

$t°$	x
−20	0.365
0	0.390
+20	0.420
40	0.456
60	0.500
80	0.555
100	0.621
120	0.711
140	0.836
157	1.000

$KHCO_3$ (122)

$t°$	M±10%

S	
0	2.24
10	2.77
20	3.32
30	3.89
↓ 60	6.00

KHC_2O_4 (265)
оксалат

$t°$	M±2%

S	
50	1.12
60	1.54
70	2.00
80	2.48
90	3.03
100	3.76

$t°$	M±1%

KCH_3CO_2 (1)
ацетат

S·$^3/_2$Aq	
0	22.06
10	23.72
20	25.98
30	29.00
40	32.94
S·$^3/_2$Aq+S·$^1/_2$Aq	
41.3U	33.50
S·$^1/_2$Aq	
50	34.40
60	35.64
70	37.14
80	38.74
90	40.38
100	42.10

$KCHO_2.CH_2O_2$ (194)
формиат

$t°$	x

S	
0	0.174
10	0.199
20	0.227
30	0.260
40	0.298
50	0.345
60	0.402
70	0.476
80	0.574

$KHC_2O_4.H_2C_2O_4$ (265)
тетраоксалат

$t°$	M±5%

S·2Aq	
0	0.052
20	0.131
40	0.284
60	0.548
80	1.00
100	3.31

$KHC_4H_4O_6$ (3, 64, 368, 388, 427)
тартрат

$t°$	M±2%

S	
0	0.017
10	0.0215
20	0.0290
25	0.0348

$t°$	M±10%
30	0.043
40	0.065
50	0.092
60	0.128
80	0.240
100	0.375

$t°$	M±2%

$KHC_4H_4O_6$ (64)
рацемат

S	
20	0.0268
22	0.0282

$K_2C_4H_4O_8$ (152)
диокситартрат

$t°$	M
0	0.105

$KHC_4H_4O_8$ (152)
диокситартрат (кислый)

0	0.126

$KC_6H_5CO_2$ (330, 463)
бензоат

$t°$	M±2%

S	
0	3.98
10	4.20
20	4.47
30	4.77
↓ 80	6.49
100	7.28
120	8.20
140	9.28
160	10.51
180	12.08

$KC_7H_5O_3$ (463)
салицилат

$t°$	M±3%

S·Aq	
0	4.46
10	5.14
20	6.08
30	7.34
S·Aq+S	
31U	7.62
S	
40	7.94
60	9.00
80	10.4
100	12.3
120	14.6
140	17.1

$KC_7H_5O_3$ (463)
***m*-оксибензоат**

S	
0	8.19
20	8.70
40	9.47
60	10.5
80	11.8
100	13.4
120	15.3
140	17.4

$t°$	M±3%

$KC_7H_5O_3$ (463)
p-оксибензоат

S·3Aq

10	2.10
20	2.70
30	3.50
40	4.45
50	5.57
60	6.84
70	8.21

S·3Aq+S

79U	9.51

S

80	9.53
90	9.73
100	9.94
110	10.1
120	10.3
130	10.5

$KHC_6H_4(CO_2)_2$ (218)
фталат (кислый)

$t°$	M
25	0.502
35	0.621

$KC_2H_5SO_4$ (205)
этилсульфат

$t°$	M±3%

S(α)+Лед (?)

−12.9	4.69

S(α)

−10	5.16
0	6.78
+10	9.04
20	12.1
30	16.0
40	21.0
50	27.1

S(α)+S(β)

51.8U	23.4

S(β)+Лед (?)

−15.2m	5.76

S(β)

−10m	6.57
0m	8.66
+10m	11.2
20m	14.3
50m	27.4
↓60	32.8
70	38.2
80	44.3
90	51.1

$K_2(H_6TeO_6C_2O_4)$ (433)
оксалотеллурат

$t°$	M

S

0	0.069
10	0.100
20	0.135
30	0.174
40	0.229
50	0.312

$t°$	M

KCN (293)

S

25	11.00

KCNO (293)

S

25	9.25

$KC_6H_2(NO_2)_3O$ (156)
пикрат

S

25	0.0243

KCNS (161, 437)

$t°$	M±3%

S

0	18.2
10	19.5
20	22.2
25	24.6

$KHC_{10}H_5NH_2(SO_3)_2$
$K_2C_{10}H_5NH_2(SO_3)_2$
нафтиламиндисульфонаты
См. стр. 349

$KClNO_2C_6H_2CH_3SO_3$ (113)
хлорнитро-*m*-толуолсульфонат

0	0.0081
10	0.0097
20	0.0135
30	0.0197

K_2ZrF_6 (308, 333)

$t°$	M±5%
10	0.0432
20	0.0547
30	0.0679
40	0.0835
50	0.104
60	0.135
70	0.179
80	0.244
90	0.392
100	0.85

K_2SnO_3 (535)

$t°$	M

S·4Aq

28	5.01

S·5Aq

28	5.35

K_2SnF_6 (55)

S·Aq

18	0.104±5%

K_2SnOHF_5 (55)

S·Aq

18	0.214±5%

$K_2SO_4.ZnSO_4$ (299)

S·6Aq

25	0.393

$t°$	M

$KCl.CdCl_2$ (421)

S·Aq

0	1.01
20	1.54
40	2.08
60	2.64
80	3.24
100	3.93

$KBr.CdBr_2$ (422)

S·Aq

0	2.90
20	3.83
40	4.88
60	5.98
80	7.12
100	8.33
110	8.95

$K_2SO_4.CuSO_4$ (81, 299, 318, 504)

$t°$	M±3%

S·6Aq

25	0.341
30	0.390
40	0.517
50	0.681
60	0.887

$KAuCl_4$ (429)

S·0.5Aq

10	1.01
20	1.63
30	2.51
40	3.84
50	6.17
60	10.7

K_2IrCl_6 (185.5)

K_2PtCl_6 (6)

$t°$	M±2%
0	0.0091
10	0.0110
20	0.0153
30	0.0203
40	0.0281
60	0.0501
↓90	0.0897

$K_2Pt(CN)_4$ (491)

S·5Aq

0	0.307
5	0.376
10	0.536

S·5Aq+S·3Aq

14.4U	0.703

S·3Aq

15	0.720
20	0.890
30	1.400
40	2.080
50	2.87

$t°$	M±2%

S·3Aq+S·2Aq

52.8U	3.22

S·2Aq

55	3.27
↓70	4.33

S·2Aq+S·Aq

74.5U	4.64

S·Aq

80	4.61
85	4.77
90	5.09
95	5.59

$KMnO_4$ (31, 224, 387, 505, 511, 512)

S

0	0.180
10	0.272
20	0.405
25	0.484
30	0.569
40	0.793
50	1.065
65	1.584

$K_2Fe(SO_4)_2$ (281)

$t°$	M *1

S·6Aq

0	0.62
10	0.75
20	0.89
30	1.06
40m	1.24

S·6Aq+S·4Aq

30U	1.06

S·6Aq+S·2Aq

50mU	1.47

S·4Aq

40	1.10
60	1.21
80	1.37
90m	1.48

S·4Aq+S·2Aq

86U	1.44

S·2Aq

60m	1.46
80m	1.44
100	1.43

*1 На *л* раствора.

$K_3Fe(CN)_6$ (517)

$t°$	M

S

0	0.92
10	1.11
20	1.34
30	1.59
40	1.85

$K_4Fe(CN)_6$ (54, 144, 146, 210, 327, 448, 508, 514)

S·3Aq

0	0.396
20	0.762
40	1.130
↓100	2.224

$t°$	M

$K_2SO_4.CoSO_4$ (229)
S·6Aq

25	0.391

$K_3Co(C_2O_4)_3$ (249)
l-триоксалокобальтат
S·Aq

20	0.849
22	0.854

$K_3Co(C_2O_4)_3$ (249)
dl-триоксалокобальтат
S·3.5Aq

0	0.784
14	0.836

$K_2SO_4.NiSO_4$ (299)
S·6Aq

25	0.209

K_2CrO_4 (3, 106, 144, 201, 264, 327, 363, 447, 449)

$t°$	M±1%
S	
−10	2.84
0	2.96
+20	3.22
40	3.49
60	3.78
80	4.09
100	4.45
110	4.66

$K_2Cr_2O_7$ (3, 144, 199, 264, 287, 327, 449, 495)

$t°$	M±5%
S	
0	0.158
10	0.240
20	0.390
30	0.616
40	0.90
50	1.21
60	1.54
80	2.31
100*1	3.30
120	4.60
140	5.94
160	7.40
180	9.08

*1 Выше 100° — меньшая точность.

$KCr(SO_4)_2$ (298)

$t°$	M
S·12Aq	
25	0.44

$KAl(SO_4)_2$ (36, 57, 298, 310)

$t°$	M±3%
S·12Aq	
0	0.117
10	0.162
20	0.228
30	0.320
40	0.458
50	0.664
60	0.948
70	1.390
80	2.12
85	2.72
88	3.48

$K_2SO_4.BeSO_4$ (59)

$t°$	M
S·2Aq	
25	1.43

$KNaCO_3$ (375)
S·6Aq

25	5.14

$KNaC_4H_4O_6$ (65, 235)
тартрат
S·4Aq

− 4.3	1.24
0	1.50
+10	2.24
20	3.23
30	4.90

$KNaC_4H_4O_6$ (65, 235)
рацемат
S·3Aq

− 6.3	1.84
0	2.14
+10	2.77
20	3.50
30	4.45

RbOH (168)

15	17.5

RbCl (36)

$t°$	M±1%
S	
0	6.36
10	6.96
20	7.53
30	8.07
90	11.02
110	11.95

$RbClO_3$ (76, 80, 408)

$t°$	M±3%
S	
0	0.127
10	0.201
20	0.319
30	0.474
40	0.680
50	0.946
60	1.32
70	1.75
80	2.26
90	2.88
100	3.82

$t°$	M±5%

$RbClO_4$ (76, 80, 157)

S	
10	0.0345
20	0.053
30	0.083
40	0.132
50	0.192
60	0.262
70	0.363
80	0.500
90	0.685
100	0.975

RbBr (408, 422)

$t°$	M±2%
S	
0	5.38
20	6.68
60	9.32
80	10.60
100	11.73
110	12.25

$RbBrO_3$ (73)

$t°$	M±1%
S	
25	0.137
30	0.166
35	0.201
40	0.238

RbJ (408)

$t°$	M
S	
6.9	6.47
17.4	7.16

$RbJO_4$ (23)

S	
13	0.0236

Rb_2SO_4 (36, 144)

$t°$	M±1%
S	
0	1.36
10	1.58
20	1.79
30	2.00
40	2.20
50	2.37
90	2.95
110	3.16

Rb_2SeO_4 (506)

$t°$	M
12	5.06

$t°$	M±2%

$RbNO_3$ (36)

S	
0	1.33
10	2.26
20	3.65
30	5.55
40	7.90
50	10.6
60	13.6
70	17.1
80	21.1
90	25.6
100	30.5
110	36.2
120	43.2

Rb_2CO_3 (166)

$t°$	M
15	9.6

$RbHCO_2$ (464)
формиат

$t°$	M±2%
S·Aq	
0	26.0
10	34.2
S·Aq+S·0.5Aq	
16.5U	42.4
S·0.5Aq	
20	43.6
25	45.1
30	46.7
40	52.1
50	62.8
S·0.5Aq+S	
51U	65.2
S	
50m	64.7
60	68.4
80	83.3
100	114.3
120	173.8
140	314
160	1065
170	∞

$RbHCO_3$ (167)

$t°$	M
15	7.9

$RbCH_3CO_2$ (464)
ацетат

$t°$	M±2%
S	
0	34.3
40	40.7
80	51.2
120	70.6
160	114.3
200	250
240	2360
246	∞

$t°$	M

$Rb_2C_4H_4O_8$ (152)
диокситартрат

0	0.198

$RbC_6H_5CO_2$ (463)
бензоат

$t°$	M±3%
S	
20	6,26
40	6.78
60	7.47
80	8.27
100	9.17
120	10.12
140	11.10

$RbC_7H_5O_3$ (463)
салицилат

$t°$	M±2%
S·Aq	
10	8.4
20	9.5
30	10.9
S·Aq+S	
40U	12.8
S	
50	13.5
60	14.4
80	16.8
100	20.4
120	25.0
130	27.5

$RbC_7H_5O_3$ (463)
***m*-оксибензоат**

S·Aq	
−10	4.30
0	4.40
+10	4.56
20	4.82
30	5.32
40	6.10
S·Aq+S	
47U	7.00
S	
50	7.20
60	8.00
80	9.36
100	11.62
120	15.62
130	17.90

$RbC_7H_5O_3$ (463)
***p*-оксибензоат**

S·Aq	
20	2.60
30	3.04
40	3.58
50	4.16
60	4.92
70	5.84
S·Aq+S	
78U	6.80

$t°$	M±2%
S	
80	6.96
90	7.86
100	9.20
110	10.80
120	12.64

$Rb_2(TeC_2O_4(OH)_6)$ (433)
оксалотеллурат

S	
0	0.079
10	0.107
20	0.148
30	0.192
40	0.261
50	0.346

$Rb_2SO_4.ZnSO_4$ (299)

$t°$	M
S·6Aq	
25	0.236

$RbBr.CdBr_2$ (422)

S	
0	1.11
20	1.87
40	2.70
60	3.73
80	4.93
100	6.41
110	7.44

$4RbCl.CdBr_2$ (422)

0	0.96
↓ 20	1.48
↓ 120	4.20

$Rb_2SO_4.CuSO_4$ (299)
S·6Aq

25	1.63

$Rb_2SO_4.CuSO_4$ (299)
S·6Aq

25	0.212

$RbAuCl_4$ (429)

$t°$	M±3%
S	
10	0.113
20	0.223
30	0.355
40	0.507
50	0.672
↓ 80	1.29
↓ 100	1.87

$RbMnO_4$ (352, 387)

$t°$	M±5%
$_4$S	
0	0.020
7(352)	0.043
10	0.035
20	0.053
30	0.079
40	0.113
50	0.159
60	0.220

$t°$	M

$Rb_2SO_4.MnSO_4$ (299)
S·6Aq

25	0.86

$RbFe(SO_4)_2$ (298)
S·12Aq

25	0.295

$Rb_2Fe(SO_4)_2$ (299)
S·6Aq

25	0.58

$Rb_2SO_4.CoSO_4$ (299)
S·6Aq

25	0.221

$Rb_2SO_4.NiSO_4$ (299)
S·6Aq

25	0.142

$RbCr(SO_4)_2$ (298)
S·12Aq

25	0.079
30	0.096
35	0.128
40	0.181

$RbV(SO_4)_2$ (298)
S·12Aq

25	0.177

$RbAl(SO_4)_2$ (36, 298, 459)

$t°$	M±2%
S·12Aq	
0	0.0236
10	0.0343
20	0.0503
30	0.0725
40	0.104
50	0.158
60	0.241
70	0.412

$Rb_2SO_4.MgSO_4$ (299)

$t°$	M
S·6Aq	
25	0.523

CsOH (168)

15	25.8

CsCl (36, 160, 233)

$t°$	M±0.5%
S	
0	9.61
10	10.32
20	10.98
25	11.31
30	11.68
40	12.34
50	12.98
↓ 60	13.61
↓ 100	16.07
120	17.26

$t°$	M±2%

$CsClO_3$ (76)

S	
0	0.114
10	0.178
20	0.293
30	0.445
40	0.642
50	0.900
60	1.21
70	1.58
80	2·13
90	2.81
100	3.64

$CsClO_4$ (76, 80, 157)

S	
10	0.043
20	0.069
25	0.088
30	0.111
40	0.165
50	0.229
60	0.315
70	0.420
80	0.600
90	0.90
100	1.27

CsBr (162)

$t°$	M
S	
25	5.80

$CsBrO_3$ (73)

S	
25	0.1404±1%
30	0.174 ±1%
35	0.204 ±1%

CsJ (159)

S	
− 4.0	1.43
+35.6	4.06

$CsJO_4$ (23)

15	0.0664

Cs_2SO_4 (36)

$t°$	M±1%
S	
0	4.62
10	4.78
20	4.93
30	5.08
40	5.23
↓ 50	5.38
↓ 110	6.23

Cs_2SeO_4 (506)

$t°$	M
S	
12	6.00

$t°$	M±3%

$CsNO_3$ (36)

S

0	0.47
10	0.79
20	1.26
30	1.86
40	2.61
50	3.50
60	4.52
70	5.64
80	6.92
90	8.40
100	10.10
110	12.2

Cs_2CO_3 (166)

$t°$	M
15	8.0

$Cs_2C_2O_4$ (165)

оксалат

25	8.86

$CsHCO_2$ (464)

формиат

$t°$	M±2%

S·Aq

0	18.8
10	21.3
20	24.6
30	29.6
40	38.9
43	45.4
45	55.5
43	78.3

S·Aq+S

41E	90.6

S

50	93.8
75	102.1
100	115.3
125	134.5
150	158.0
175	193.4
200	250
225	371
250	870
265	∞

$CsHCO_3$ (167)

$t°$	M
15	10.8

$CsCH_3CO_2$ (464)

ацетат

$t°$	M±2%
0	49.4
20	52.7
40	55.5
60	60.0
80	65.9
100	76.3
120	94.5
140	129.5
160	206.5
180	480
194	∞

$Cs_2C_4H_4O_8$ (152)

диокситартрат

$t°$	M
0	0.65

$CsC_6H_5CO_2$ (463)

бензоат

$t°$	M±2%
0	11.60
20	12.00
↓ 60	13.68
80	14.62
100	15.74
120	17.02

$CsC_7H_5O_3$ (463)

салицилат

S·Aq

0	7.27
10	8.51
20	10.66
30	13.88
40	17.82

S·Aq+S·0.5Aq

41U	18.5

S·0.5Aq

50	20.5
60	26.1
70	36.4

S·0.5Aq+S

74U	41.9

S

80	45.1
90	50.6
100	56.4
110	63.1

$CsC_7H_5O_3$ (463)

m-оксибензоат

S·*x*Aq

10	12.4
20	13.7
30	17.2
40	23.4

S·*x*Aq+S

44U	27.1

S

50	28.1
60	29.9
80	34.7
100	41.4
120	49.4

$t°$	M±2%

$CsC_7H_5O_3$ (463)

p-оксибензоат

S·Aq

10	1.80
20	2.22
30	2.66
40	3.20
50	3.80
60	4.60

S·Aq+S

64U	5.00

S

70	5.32
80	6.04
100	7.96
120	10.80
135	14.28

$Cs_2[TeC_2O_4(OH)_6]$ (433)

оксалотеллурат

S

0	0.110
10	0.152
20	0.202
30	0.259
40	0.339
50	0.474

$CsGa(SO_4)_2$ (119)

$t°$	M

S·12Aq

25	0.0383

$CsGa(SeO_4)_2$ (119)

S·12Aq

25	0.085

$CsIn(SO_4)_2$ (298)

S·12Aq

25	0.172

$Cs_2SO_4.ZnSO_4$ (299)

S·6Aq

25	0.74

$Cs_2SO_4.CdSO_4$ (299)

S·6Aq

25	2.46

$Cs_2SO_4.CuSO_4$ (299)

S·6Aq

25	0.89

$CsAuCl_4$ (429)

$t°$	M±5%

S

10	0.0106
20	0.0170
30	0.036
40	0.070
50	0.121
60	0.189
70	0.289
80	0.413
90	0.587
100	0.803

$t°$	M±5%

$CsMnO_4$ (387)

S

0	0.0037
10	0.0058
20	0.0092
30	0.0146
40	0.0216
50	0.0333
60	0.0520

$Cs_2SO_4.MnSO_4$ (299)

$t°$	M

S·6Aq

25	1.57

$CsFe(SO_4)_2$ (298)

S·12Aq

25	0.045
30	0.066
35	0.099
40	0.156

$Cs_2Fe(SO_4)_2$ (299)

S·6Aq

25	1.99

$Cs_2SO_4.CoSO_4$ (299)

S·6Aq

25	0.81

$Cs_2SO_4.NiSO_4$ (299)

S·6Aq

25	0.50

$CsCr(SO_4)_2$ (298)

S·12Aq

25	0.016
↓ 40	0.041

$CsV(SO_4)_2$ (298)

S·12Aq

25	0.020

$CsAl(SO_4)_2$ (36, 212, 298, 459)

$t°$	M±5%

S·12Aq

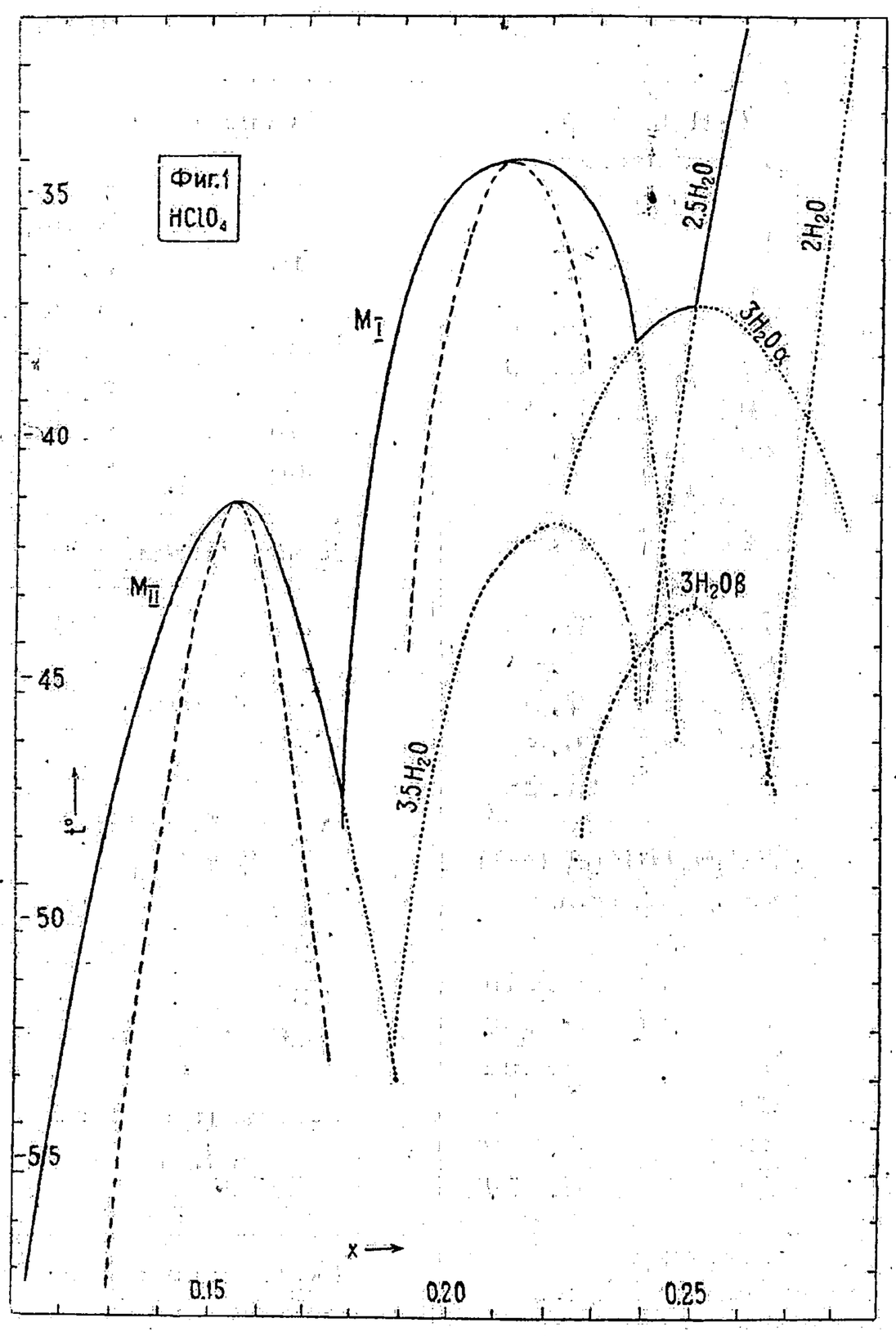
0	0.006
10	0.009
20	0.012
30	0.017
40	0.024
50	0.038
60	0.058
70	0.095
80	0.162
90	0.302
100	0.62

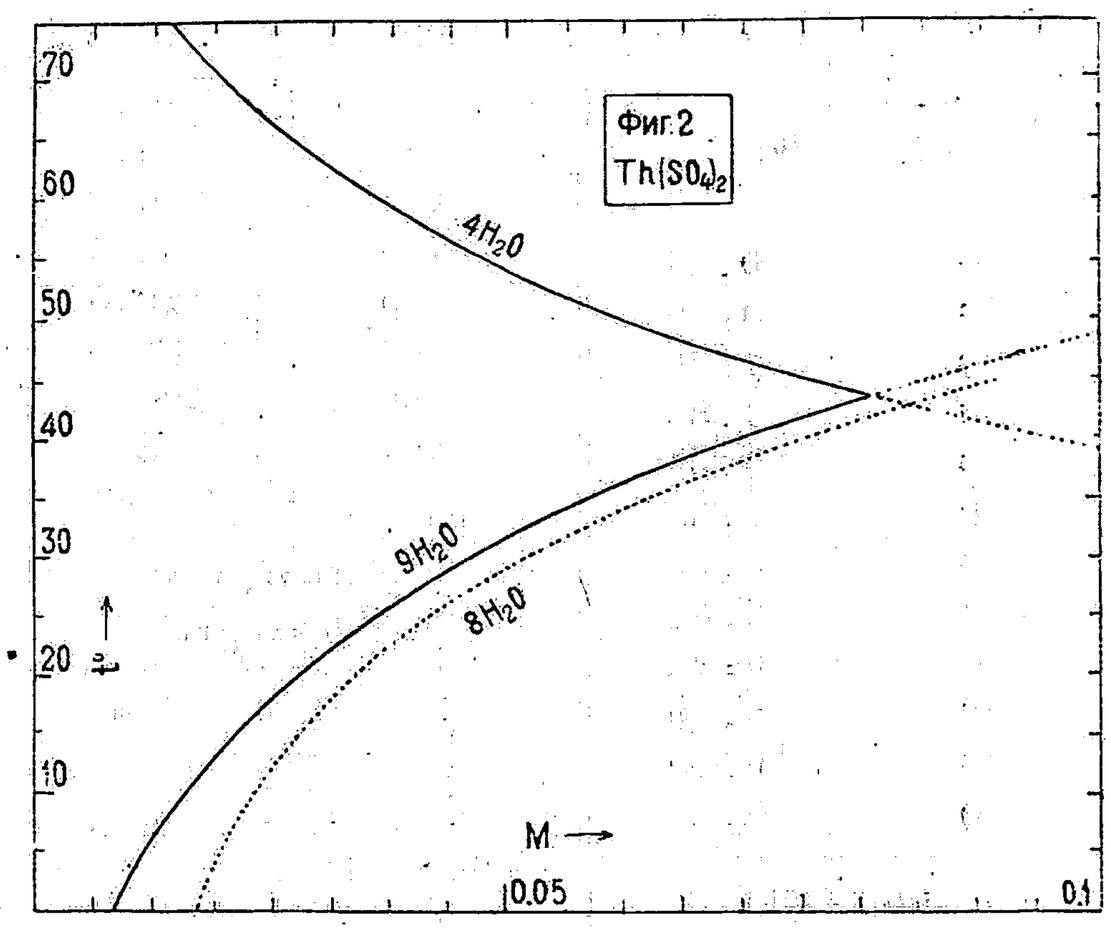
$Cs_2SO_4.MgSO_4$ (298)

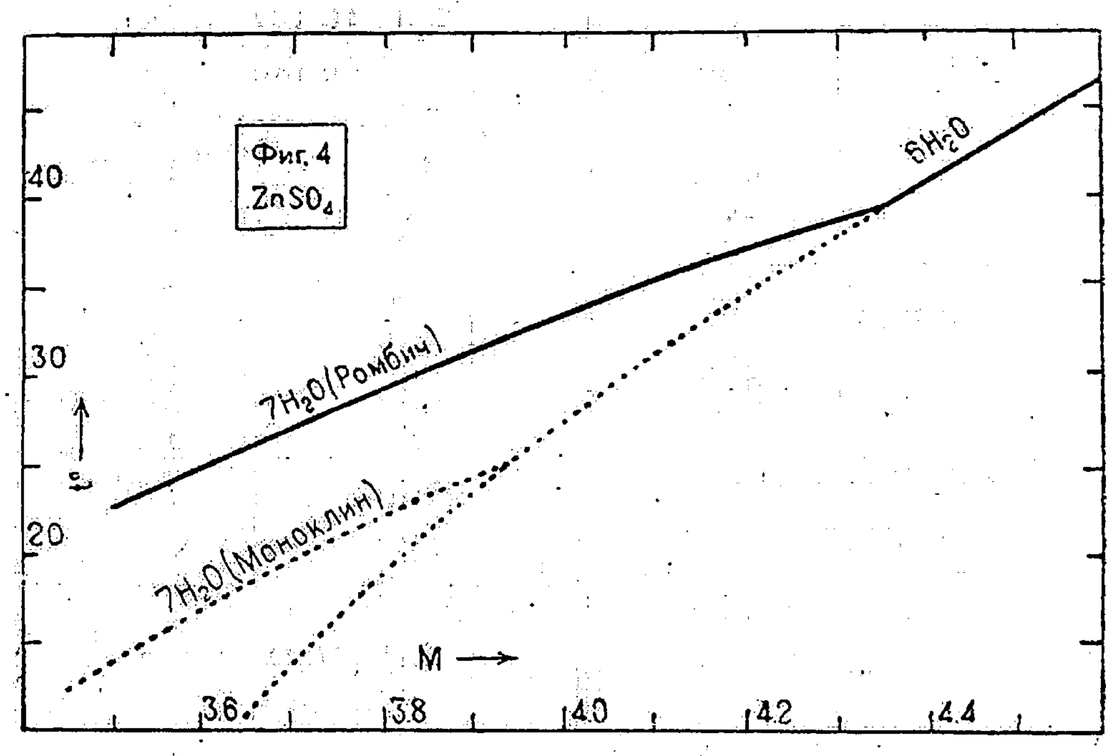
$t°$	M

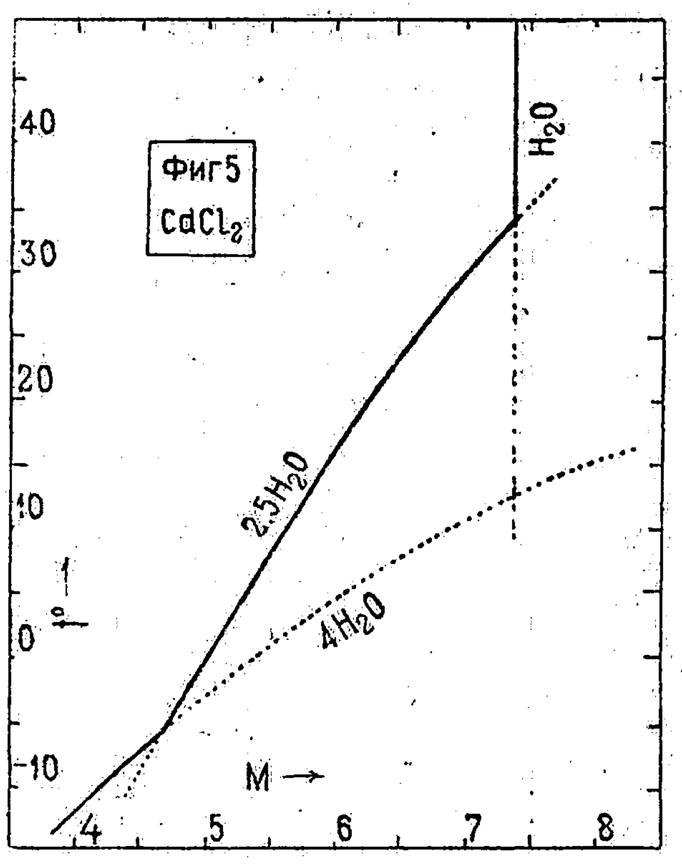
S·6Aq

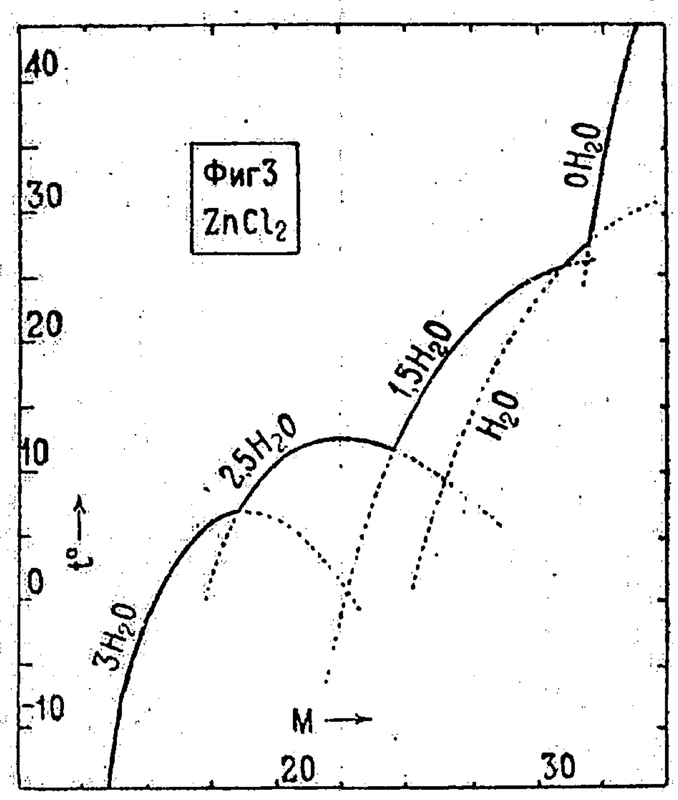
25	1.11

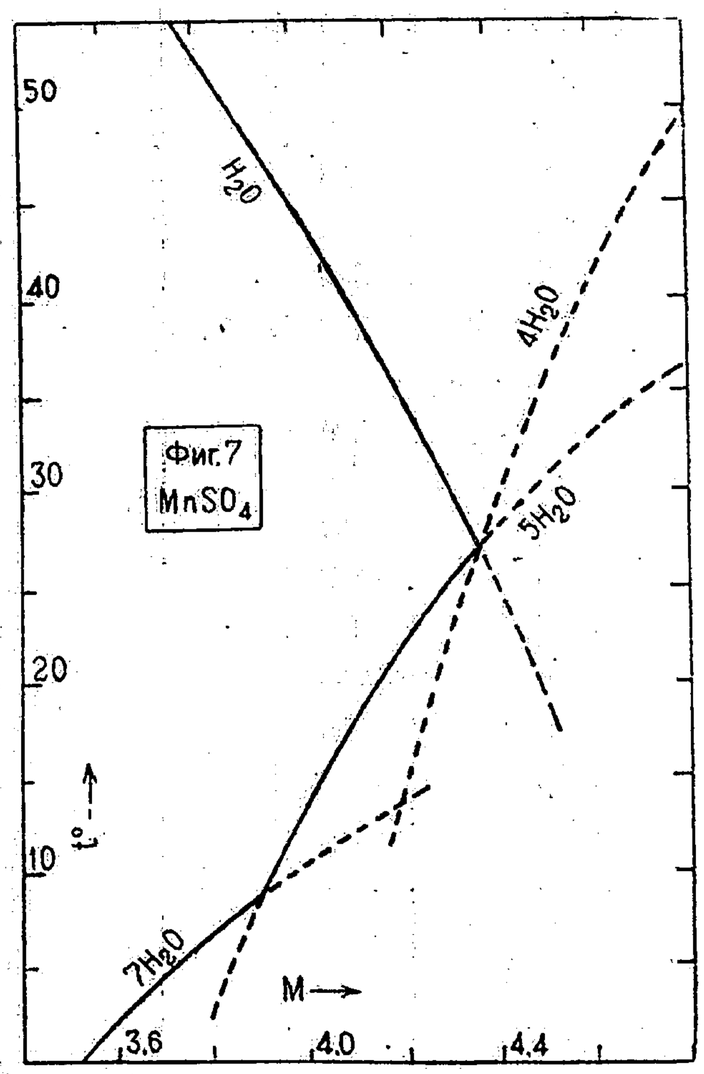

Фиг.1
HClO4
35
40
45
50
55
t° →
x →
0.15
0.20
0.25
MI
MII
2.5H2O
2H2O
3H2Oα
3H2Oβ
3.5H2O

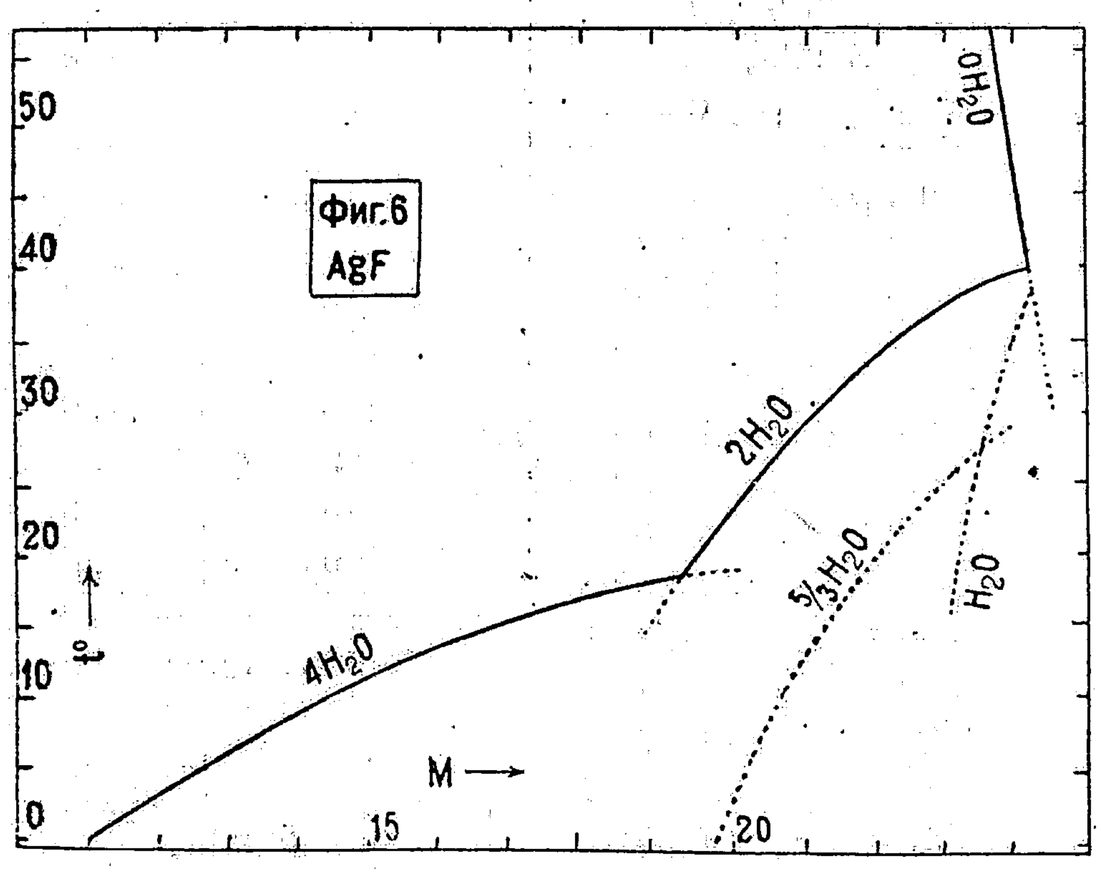

Фиг.2
Th(SO4)2
70
60
50
40
30
20
10
t° →
M →
0.05
0.1
4H2O
9H2O
8H2O

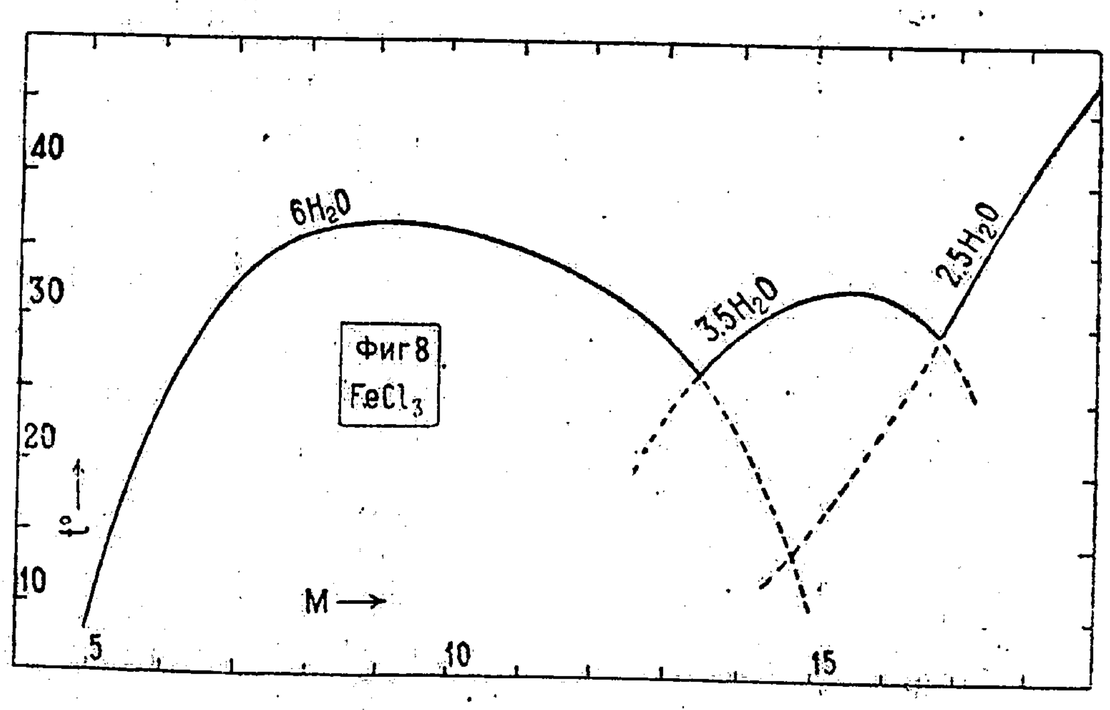

Фиг. 4
ZnSO4
40
30
20
t° →
M →
3.6
3.8
4.0
4.2
4.4
6H2O
7H2O(Ромбич)
7H2O(Моноклин)

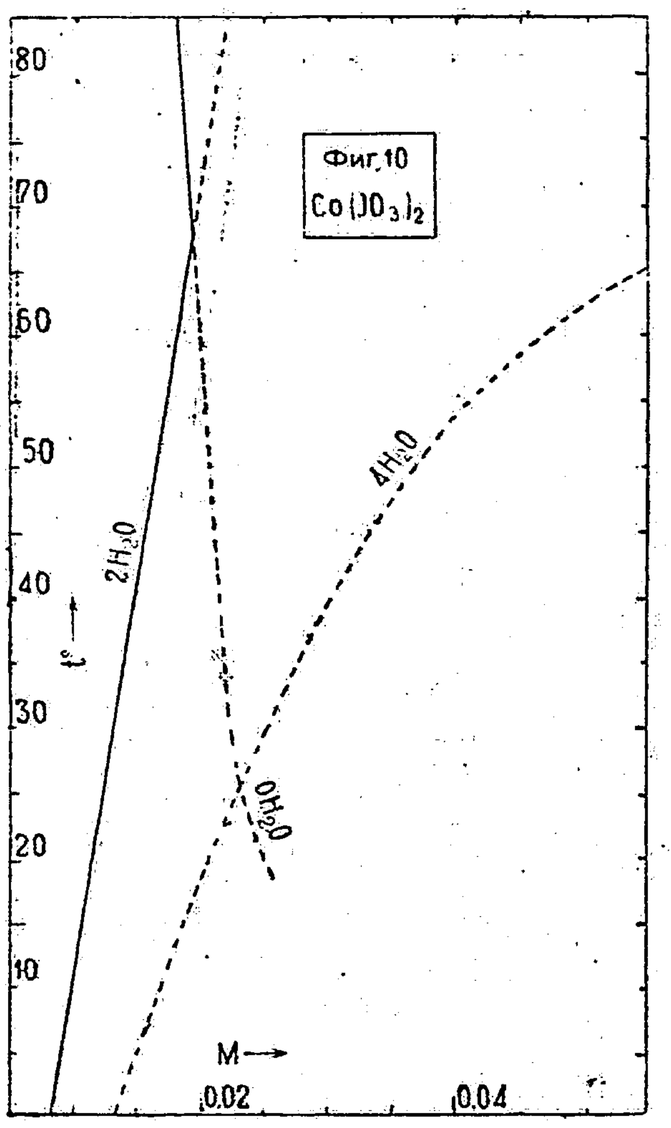

Фиг5
CdCl2
40
30
20
10
0
-10
t° →
M →
4
5
6
7
8
H2O
2.5H2O
4H2O

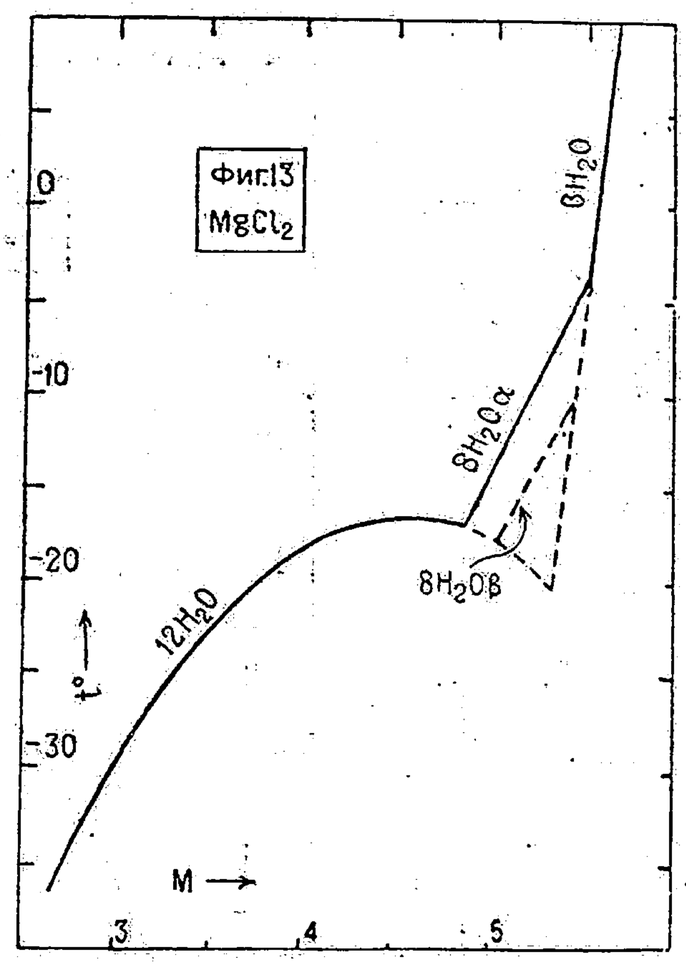

Фиг3
ZnCl2
40
30
20
10
0
-10
t° →
M →
20
30
0H2O
1.5H2O
2.5H2O
3H2O
H2O

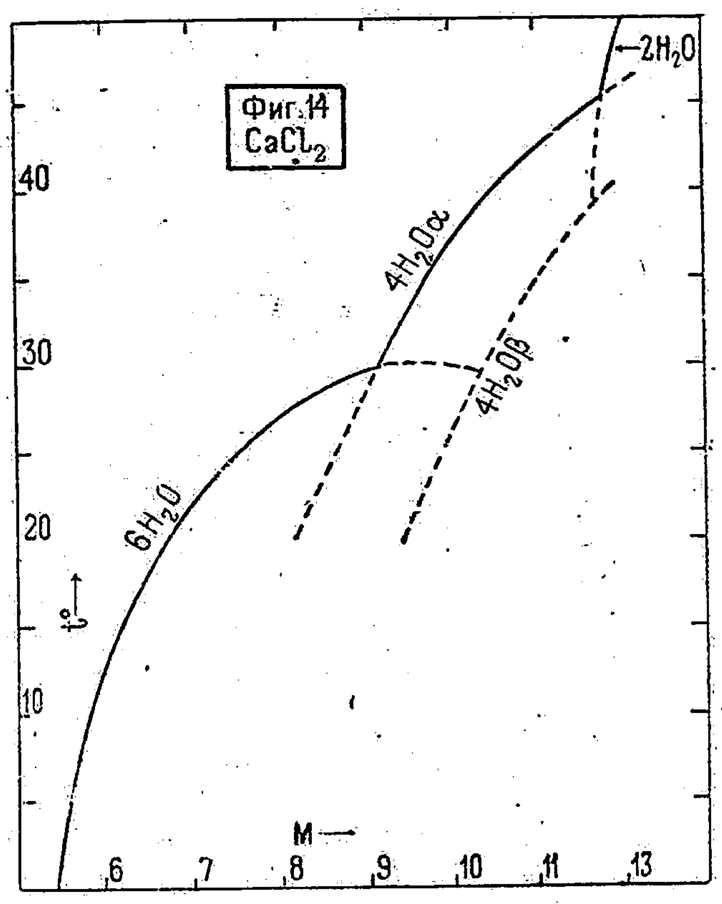

Фиг.7
MnSO4
50
40
30
20
10
t° →
M →
3.6
4.0
4.4
H2O
4H2O
5H2O
7H2O

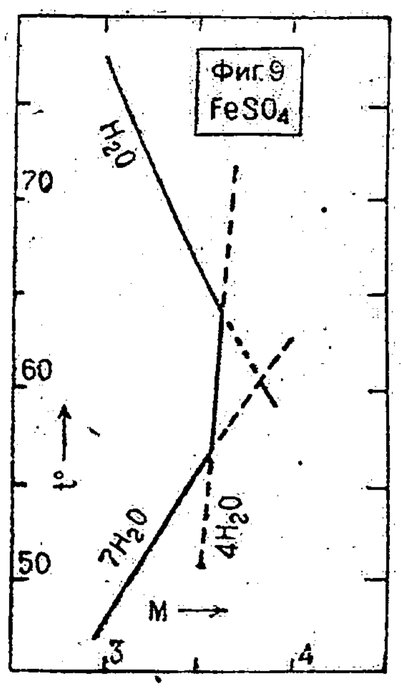

Фиг.6
AgF
50
40
30
20
10
0
t° →
M →
15
20
0H2O
2H2O
4H2O
5/3H2O
H2O

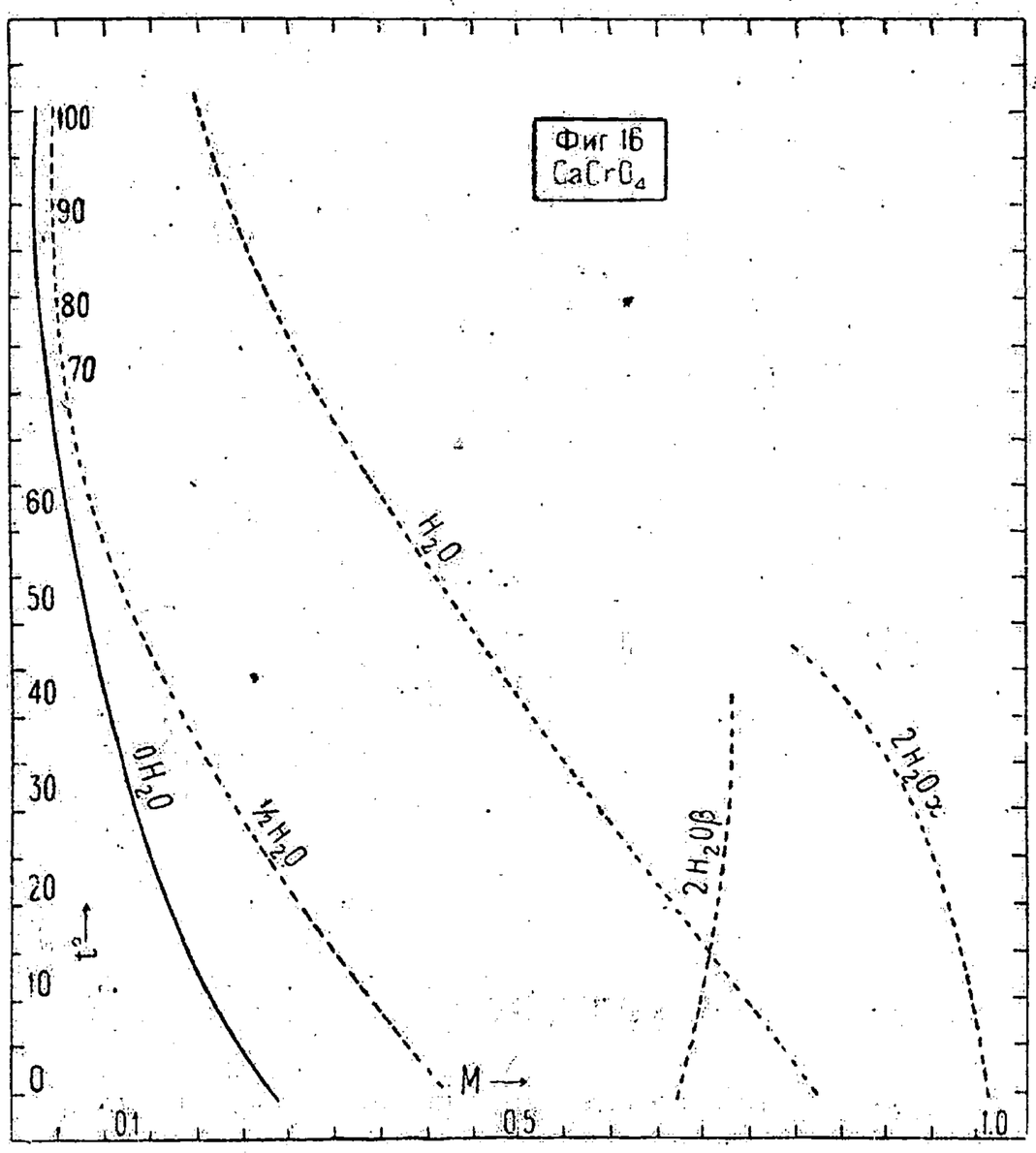

Фиг8
FeCl3
40
30
20
10
t° →
M →
5
10
15
6H2O
3.5H2O
2.5H2O

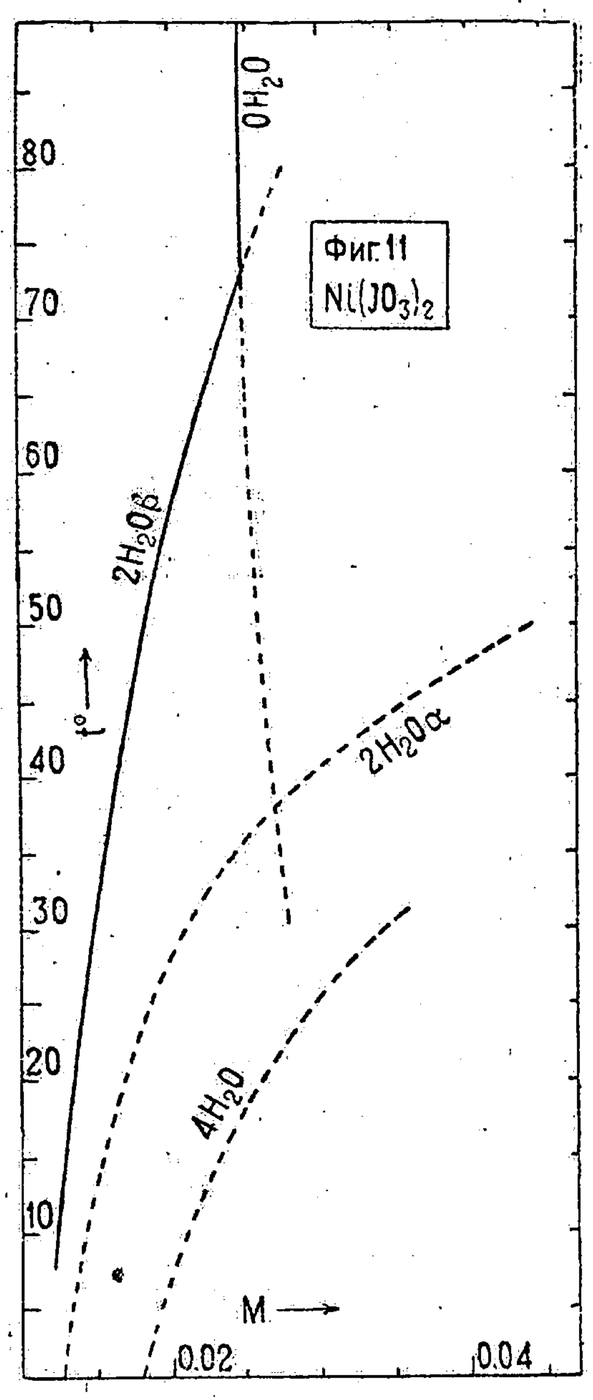

Фиг.10
$Co(JO_3)_2$
$2H_2O$
$4H_2O$
$0H_2O$
t°
M
0.02
0.04

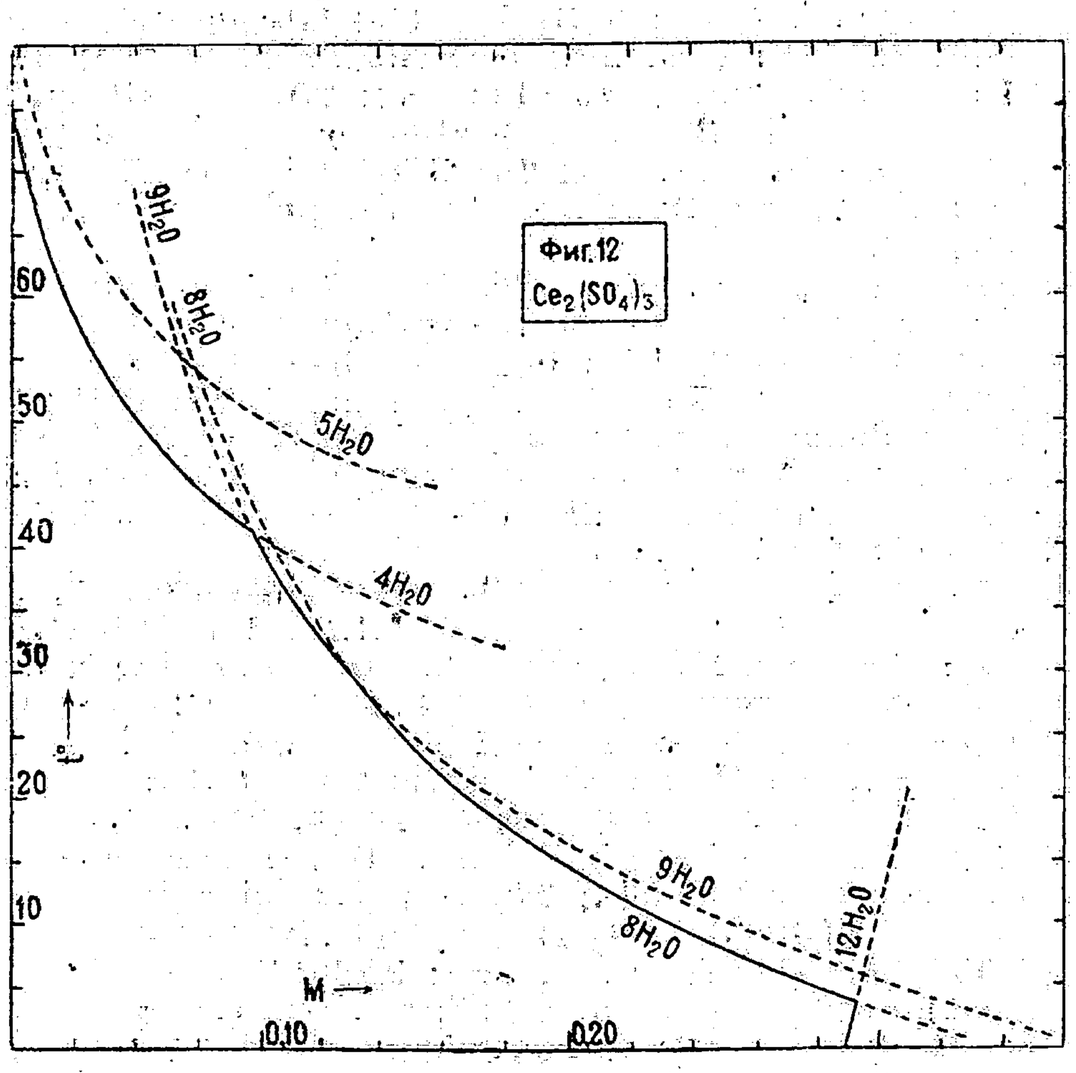

Фиг.13
$MgCl_2$
$8H_2O$
$8H_2O\alpha$
$8H_2O\beta$
$12H_2O$
t°
M
3
4
5

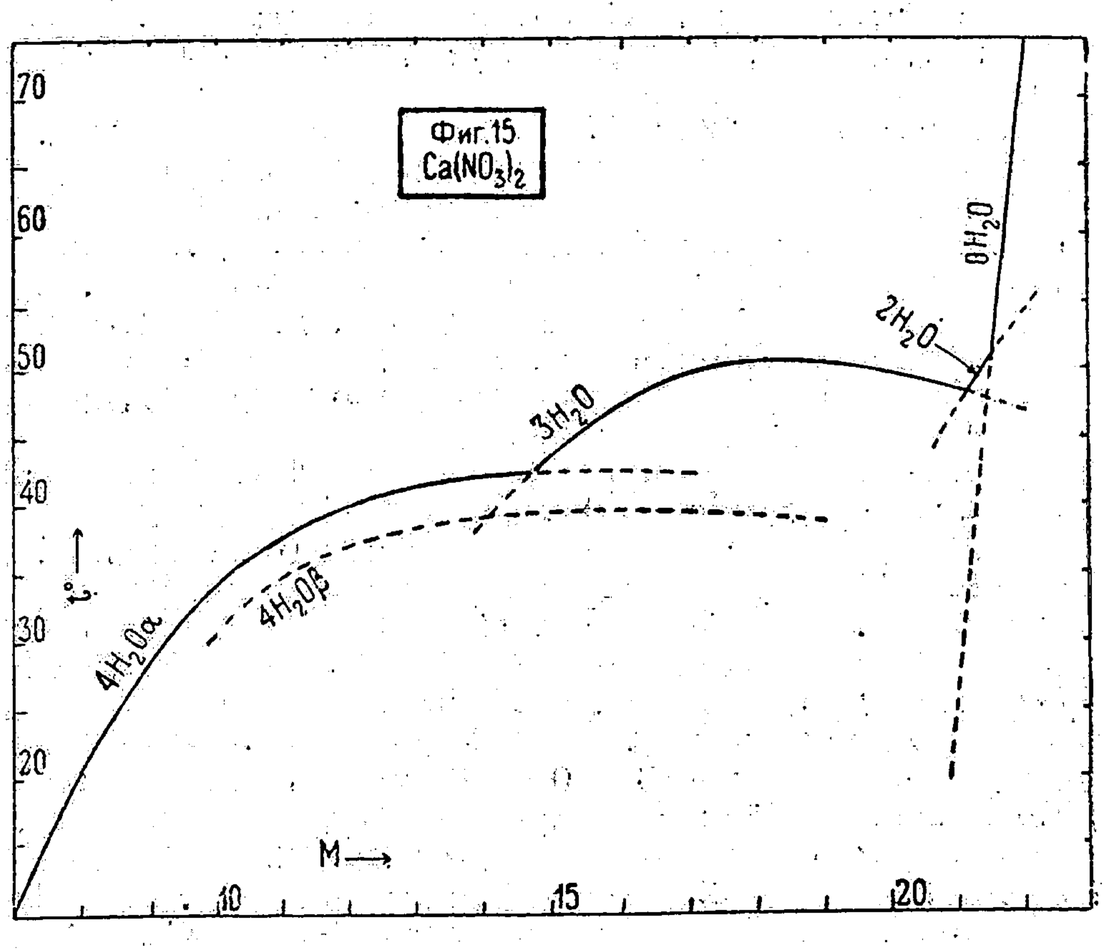

Фиг.14
$CaCl_2$
$2H_2O$
$4H_2O\alpha$
$4H_2O\beta$
$6H_2O$
t°
M
6
7
8
9
10
11
13

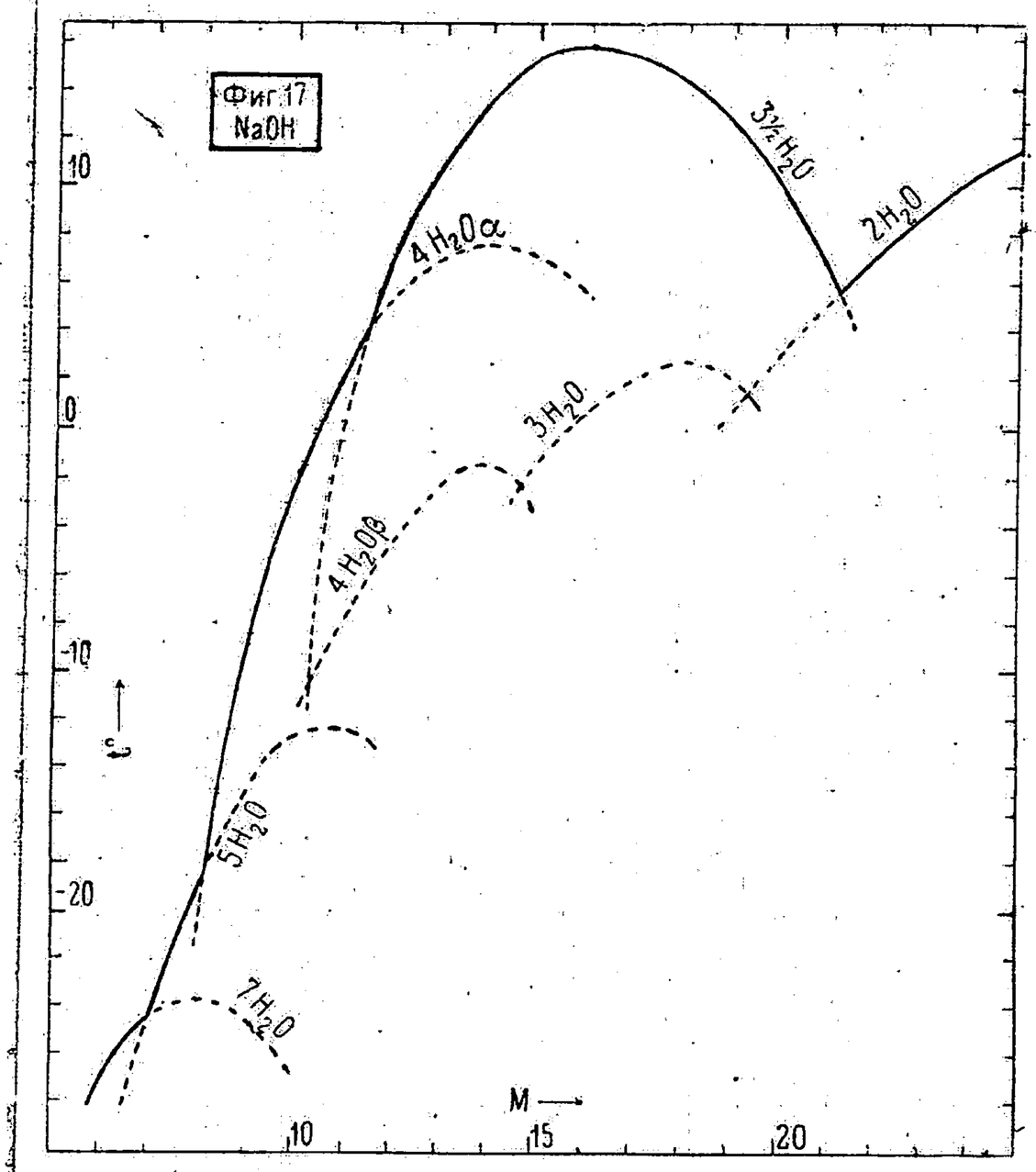

Фиг.9
$FeSO_4$
H_2O
$2H_2O$
$4H_2O$
t°
M
3
4

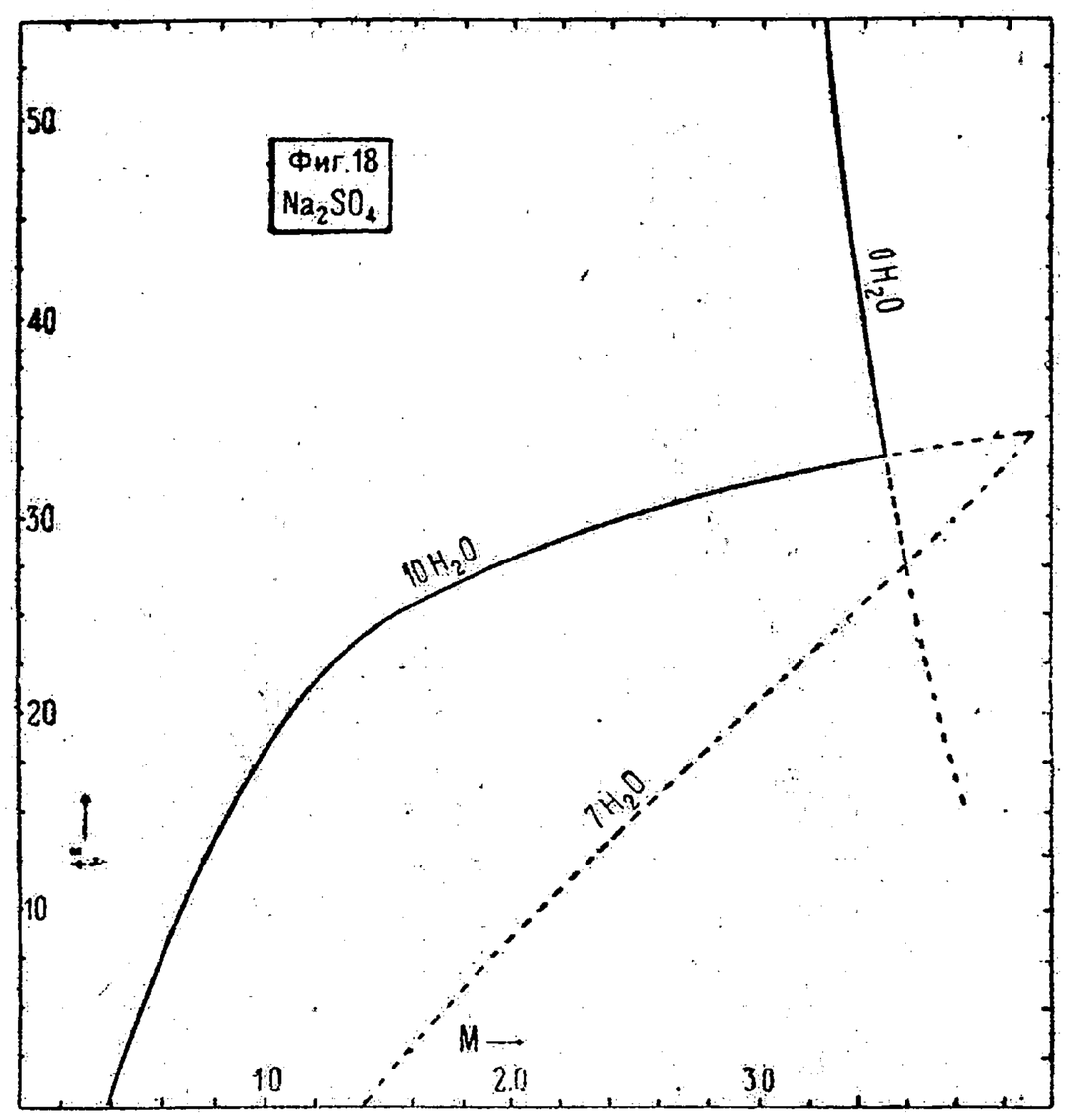

Фиг 16
$CaCrO_4$
$0H_2O$
$\frac{1}{2}H_2O$
H_2O
$2H_2O\beta$
$2H_2O\alpha$
t°
M
0.1
0.5
1.0

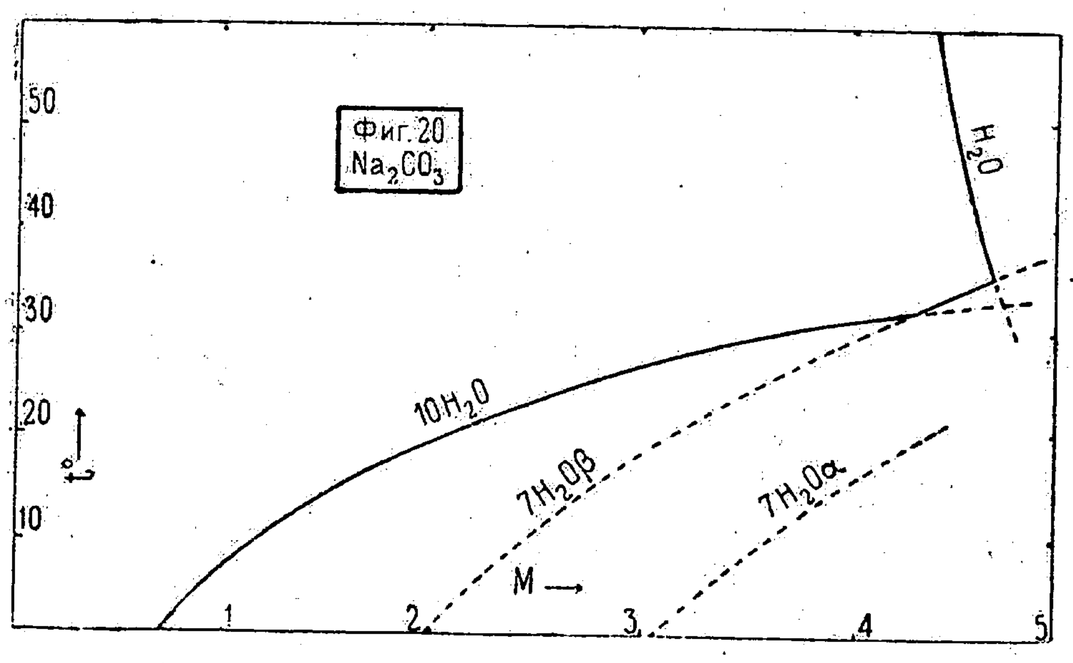

Фиг.11
$Ni(JO_3)_2$
$0H_2O$
$2H_2O\beta$
$2H_2O\alpha$
$4H_2O$
t°
M
0.02
0.04

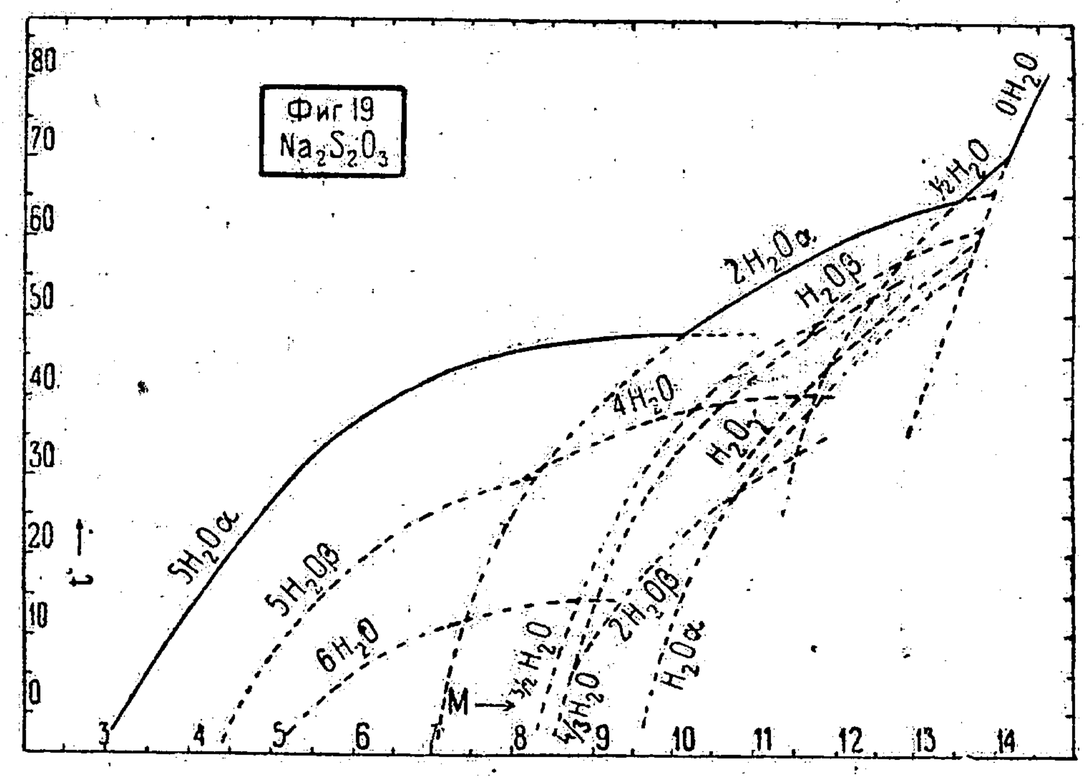

Фиг.12
$Ce_2(SO_4)_3$
$9H_2O$
$8H_2O$
$5H_2O$
$4H_2O$
$9H_2O$
$8H_2O$
$12H_2O$
t°
M
0.10
0.20


Фиг.15
$Ca(NO_3)_2$
$0H_2O$
$2H_2O$
$3H_2O$
$4H_2O\alpha$
$4H_2O\beta$
t°
M
10
15
20









Литература.

(Ключ к периодическим изданиям—в конце тома.)

(1) Abe, *479*, **3:** 211; 12. (2) Abegg und Pick, *93*, **51:** 1; 06. (3) Alluard, *13*, **133:** 292; 65. (4) Amadori e Pampanini, *22*, **20 II:** 473; 11. (5) Andreae, *52*, **29:** 456; 84. (6) Archibald, *1*, **30:** 747; 08. (7) Archibald and Kern, *69*, **11 III:** 7; 17. (8) Armstrong and Eyre, *5*, **84:** 123; 11. (9) Arrhenius, *7*, **11:** 391; 93.

(10) Auerbach, *93*, **37:** 353; 03. (11) de Baat, Diss., Leiden, 1923. (11.5) Bäckström, *7*, **97:** 179; 21. (12) Bahr, *93*, **71:** 79; 11. (13) Bakhuis Roozeboom, *70*, **3:** 29; 84. (14) Bakhuis Roozeboom, *70*, **3:** 84; 84. (15) Bakhuis Roozeboom, *7*, **2:** 449; 88. (16) Bakhuis Roozeboom, *7*, **2:** 513; 88. (17) Bakhuis Roozeboom, *7*, **4:** 31; 89. (18) Bakhuis Roozeboom, *7*, **5:** 198; 90. (19) Bakhuis Roozeboom, *7*, **8:** 531; 91.

(20) Bakhuis Roozeboom, *7*, **10:** 145; 92. (21) Bakhuis Roozeboom, *7*, **10:** 502; 92. (22) Barbaudy, *70*, **42:** 638; 23. (23) Barker, *4*, **93:** 15; 08. (24) Barre, *6*, **24:** 145; 11. (25) Barre. *27*, **11:** 646; 12. (26) Basch, Diss., Berlin, 1901. (27) Basset, *4*, **111:** 620; 17. (28) Basset and Taylor, *4*, **101:** 576; 12. (29) Basset and Taylor, *4*, **105:** 1926; 14.

(30) Baur, *7*, **18:** 180; 95. (31) Baxter, Boylston and Hubbard, *1*, **28:** 1336; 06. (32) van Bemmelen und Meerburg, *93*, **33:** 272; 03. (33) Benedicks, *93*, **22:** 393; 00. (34) Benrath, *93*, **136:** 358; 24. (35) Benrath, *93*, **151:** 21; 26. (36) Berkeley, *62*, **203:** 189; 04. (37) Berkeley and Appleby, *5*, **85:** 489; 11. (38) Бевад, *53*, **16:** 591; 84. (39) Billitzer, *57*, **41:** 287; 20.

(40) Biltz und Marcus, *93*, **71:** 166; 11. (41) Bissel and James, *1*, **38:** 873; 16. (42) Bisson and Christie, *45*, **12:** 485; 20. (43) Blasdale, *45*, **10:** 344; 18. (44) Blasdale, *45*, **12:** 164; 20. (45) Blasdale, *1*, **45:** 2935; 23. (46) Bodländer, *7*, **7:** 308; 91. (47) Богоролский, *53*, **25:** 316; 93. (48) Богородский, *53*, **26:** 209; 94. (49) Большаков, *53*, **29:** 326; 97.

(50) Большаков, *53*, **30:** 386; 98. (51) Bourgeois, *27*, **19:** 949; 98. (52) Bover-Guillon, Ann. Conserv. Arts et Mét., **2:** 187; 00. (53) Bray and Winninghoff, *1*, **33:** 1663; 11. (54) Briggs, *4*, **99:** 1019; 11. (55) Briggs, *93*, **82:** 441; 13. (56) Britton, *4*, **119:** 1967; 21. (57) Britton, *4*, **121:** 982; 22. (58) Britton, *4*, **121:** 2612; 22. (59) Britton and Allmand, *4*, **119:** 1463; 21.

(60) Brönsted, *7*, **56:** 645; 07. (61) Brönsted, *7*, **68:** 693; 09. (62) Brönsted, *7*, **77:** 129; 11. (63) Brönsted, *7*, **82:** 621; 13. (64) Brönsted, *137*, **12:** No. 6; 15. (65) Brönsted, *137*, **12:** No. 12; 15. (66) Brönsted, *7*, **100:** 139; 22. (67) Brönsted, *1*, **44:** 877; 22. (68) Brönsted and La Mer, *1*, **46:** 555; 24. (69) Brönsted and Petersen, *1*, **43:** 2265; 21.

(70) Bruni, *36*, **27 I:** 537; 97. (71) Buchanan and Winner, *45*, **12:** 448; 20. (72) Büchner und Prins, *7*, **81:** 113; 13. (73) Buell and McCrosky, *1*, **43:** 2031; 21. (74) Bury, *4*, **125:** 2538; 24. (75) Callendar and Barnes, *5*, **62:** 117; 98. (76) Calzolari, *36*, **42 II:** 85; 12. (77) Cameron and Robinson, *50*, **11:** 273; 07. (78) Cantoni et Basadonna, *27*, **35:** 727; 06. (79) Cantoni et Zachoder, *27*, **33:** 747; 05.

(89) Carlson, Klason Festskrift, 1910: 247. (80.5) Cavazzi, *36*, 46 II: 122; 16. (81) Caven and Mitchell, *4*, 125: 1423; 24. (82) Chancel et Parmentier, *34*, 104: 474; 87. (83) Chugaev, *93*, 137: 1; 24. (84) Chugaev und Chlopin, *93*, 86: 154; 14. (85) Chugaev and Kiltinovich, *4*, 109: 1286; 16. (86) Cingolati, *36*, 38 I: 292; 03. (87) Clark, *1*, 41: 1477; 19. (88) Clendinnen, *4*, 121: 801; 22. (89) Cleve, *93*, 32: 129; 02.

(90) Cocheret, Diss., Leiden, 1911. (91) Cohen, *7*, 31: 164; 99. (92) Cohen, *7*, 34: 179; 00. (93) Cohen en van den Bosch, *64V*, 31: 606; 23. (94) Cohen und Bruins, *7*, 93: 43; 19. (95) Cohen und Crommelin, *9*, 9: 431; 03. (96) Cohen, Hetterschij und Moesveld, *7*, 94: 210; 20. (97) Cohen, Inouye und Euwen, *7*, 75: 257; 11. (98) Cohen, Ishikawa und Moesveld, *7*, 105: 155; 23. (99) Cohen and Kooii, *64P*, 27: 65; 24.

(100) Cohen, Voller und Moesveld, *7*, 104: 323; 23. (101) Cohen und Wolters, *7*, 96: 253; 20. (102) Colani, *27*, 19: 405; 16. (103) Colani, *34*, 165: 111; 17. (104) Coppadoro, *36*, 42 I: 233; 12. (105) de Coppet, *6*, 30: 411; 83. (106) de Coppet, *7*, 22: 239; 97. (107) Cottrell, *50*, 4: 637; 00. (108) Courtois, *34*, 158: 1511; 14. (109) Creighton and Ward, *1*, 37: 2333; 15.

(110) Crew, Steinert and Hopkins, *50*, 29: 34; 25. (111) D'Ans und Schreiner, *7*, 75: 95; 11. (112) D'Ans und Siegler, *7*, 82: 35; 13. (113) Davies and Davies, *4*, 123: 2976; 23. (114) Dawson, *4*, 113: 675; 18. (115) Dawson und Williams, *7*, 31: 59; 99. (116) De, *4*, 111: 55; 17. (117) Demarçay, *34*, 96: 1859; 83. (118) Demassieux, *34*, 177: 51; 23. (119) Dennis and Bridgman, *1*, 40: 1531; 18.

(120) de Pauw. Diss., Utrecht, 1922. (121) Deszáthy, *57*, 14: 245; 93. (122) Dibitts, *52*, 118: 417; 74. (123) Dietz, *93*, 20: 240; 99. (124) Ditte, *6*, 22: 551; 81. (125) Ditte, *34*, 123: 1281; 96. (126) Dittrich, *7*, 29: 485; 99. (127) Donk, *176*, 5: 629; 08; (128) Donk, *176*, 5: 767; 08. (129) Donk, *176*, 13: 92; 16.

(130) Donnan and Burt, *4*, 85: 335; 03. (131) Drucker, *93*, 28: 361; 01. (132) Duboux et Cuttat, *37*, 4: 735; 21. (133) Dukleski, *93*, 50: 38; 06. (134) Dundon and Henderson, *1*, 44: 1196; 22. (135) Eder, *75* 82: 1284; 80. (136) Elliot, *50*, 28: 887; 24. (137) von Ende, *93*, 26: 129; 01. (138) Engel, *6*, 13: 344; 88. (139) Engel, *6*, 13: 370; 88.

(140) Engel, *6*, 17: 338; 89. (141) Ephraim, *25*, 56: 1530; 23. (142) Ephraim und Mosimann, *25*, 55: 1608; 22. (143) Epple, Diss., Heidelberg, 1899. (144) Étard, *6*, 2: 503; 94. (145) Euler, *7*, 49: 303; 04. (146) Fabris, *36*, 51 II: 347; 21. (147) Fajans und Fischler, *93*, 95: 284; 16. (148) Fajans und Lembert, *93*, 95: 297; 16. (149) Fedotiev, *7*, 49: 162; 04.

(150) Fedotiev, *93*, 73: 173; 11. (151) Fedotiev und Koltunov, *93*, 85: 247; 14. (152) Fenton, *4*, 73: 472; 98. (153) Ferchland, *93*, 30: 130; 02. (154) Fierz-David et Braunschweig, *37*, 6: 1146; 23. (155) Findlay, Morgan and Morris, *4*, 105: 779; 14. (156) Fisher, *53*, 46: 1250; 14. (157) Flatt, Diss., Zürich, 1923. (158) Foerster, Brosche und Norberg-Schulz, *7*, 110: 435; 24. (159) Foote, *11*, 29: 203; 03.

(160) Foote, *11*, 30: 339; 03. (161) Foote, *7*, 46: 79; 03. (162) Foote, *11*, 37: 124; 07. (163) Foote, *1*, 34: 880; 12. (164) Foote, *45*, 11: 629; 19. (165) Foote and Andrew, *11*, 34: 153, 164; 05. (166) de Forcrand, *34*, 149: 97; 09. (167) de Forcrand, *34*, 149: 719; 09. (168) de Forcrand, *34*, 149: 1341; 09. (169) Fraenckel, *93*, 55: 223; 07.

(170) Franchimont et Backer, *70*, 39: 751; 20. (171) Freeth, *62*, 223: 35; 22. (172) Fremy, *6*, 47: 5; 56. (173) Fujimura, *429*, 1: 63; 14. (174) Funk, *93*, 20: 393; 99. (175) Funk, *25*, 33: 3696; 00. (176) Fürth, *57*, 9: 308; 88. (177) Fuseya, *1*, 42: 368; 20. (178) Geffcken, *7*, 49: 257; 04. (179) Geffcken, *93*, 43: 197; 05.

(180) Geiger, Diss., Berlin, 1904. (181) Gerardin, *6*, 5: 129; 65. (182) Gilbert, Buckley and Masson, *4*, 121: 1934; 22. (183) Giolitti e Bucci, *36*, 35 II: 152; 05. (184) Giran, *34*, 146: 1270; 08. (185) Giran, *34*, 157: 221; 13. (185.5) Gire, *14*, 4: 183, 370; 25. (186) Glasstone and Saunders, *4*, 123: 2134; 23. (187) Glauser, *93*, 66: 437; 10. (188) Goldblum et Terlikowski, *27*, 11: 103, 146; 12. (189) Goldschmidt, *7*, 17: 154; 95.

(190) Goldschmidt, *7*, 25: 91; 98. (191) Goudriaan, *64P*, 22: 179; 20. (192) Graebe, *25*, 34: 645; 01. (193) Green, *50*, 12: 655; 08. (194) Groschuff, *25*, 36: 1783; 03. (195) Groschuff, *25*, 36: 4351; 03. (196) Groschuff, *93*, 40: 1; 04. (197) Groschuff, *93*, 47: 331; 05. (198) Guntz and Guntz, *6*, 2: 101; 14. (199) Guthrie, *3*, 49: 1; 75.

(200) Guthrie, *3*, 49: 206; 75. (201) Guthrie, *3*, 49: 266; 75. (202) Guthrie, *3*, 1: 354; 76. (203) Hall, Robb and Coleman, Bureau of Mines, Pittsburgh, Sta., Report, No. 593; 25. (204) Hammick, Goadby and Booth, *4*, 117: 1589; 20. (205) Hammick and Mullary, *4*, 119: 1802; 21. (206) Harkins, *1*, 33: 1807; 11. (207) Harkins and Paine, *1*, 38: 2709; 16. (208) Harkins and Paine, *1*, 41: 1155; 19. (209) Harkins and Pearce, *1*, 38: 2679; 16.

(210) Harkins and Pearce, *1*, 38: 2714; 16. (211) Harkins and Winninghoff, *1*, 33: 1827; 11. (212) Hart and Huselton, *1*, 36: 2082; 14. (213) Hartley and Barret, *4*, 95: 1178; 09. (214) Harley, Drugman, Vlieland and Bourdillon, *4*, 103: 1747; 13. (215) Haslam, Calingaert and Taylor, *1*, 46: 308; 24. (216) Hecht, *13*, 213: 65; 82. (217) van der Heide, *7*, 12: 416; 93. (218) Hendrixson, *1*, 42: 724; 20. (219) Herold, *9*, 11: 415; 05.

(220) Herz, *93*, 33: 355; 03. (221) Herz, *93*, 67: 365; 10. (222) Herz, *93*, 73: 274; 12. (223) Herz und Anders, *93*, 52: 164; 07. (224) Herz und Knoch, *93*, 41: 315; 04. (225) Herz und Paul, *93*, 82: 431; 13. (226) Herzfeld, *445*, 47: 817; 97. (227) Hevesy, Christiansen und Berglund, *93*, 144: 69; 25. (228) Hill, *1*, 32: 1186; 10. (229) Hill, *1*, 39: 218; 17.

(230) Hill, *1*, 43: 254; 21. (231) Hill, *1*, 44: 1163; 22. (232) Hill and Simmons, *1*, 31: 821; 09. *7*, 67: 594; 09. (233) Hinrichsen und Sachsel, *7*, 50: 81; 05. (234) van't Hoff, Armstrong, Hinrichsen, Weigert und Just, *7*, 45: 257; 03. (235) van't Hoff und Goldschmidt, *7*, 17: 505; 95. (236) van't Hoff und Meyerhoffer, *7*, 27: 75; 98. (237) van't Hoff, Meyerhoffer und Smith, *76*, 1901 II: 1034. (238) Hofmann, Höbold und Quoos, *13*, 386: 304; 12. (239) Horn and van Wagener, *11*, 30: 344; 03.

(240) Hulett, *7*, 37: 385; 01. (241) Hulett and Allen, *1*, 24: 667; 02. (242) Imadsu, *479*, 3: 247; 12. (243) Inamura, *429*, 4: 105; 20. (244) Ishikawa, *41*, 43: 560; 22. (245) Ishikawa and Kimura, *469*, 5: 1; 26. (246) Iwig und Hecht, *13*, 233: 166; 86. (247) Jackman and Brown, *4*, 121: 694; 22. (248) Jäger, *93*, 27: 22; 01. (249) Jäger and Thomas, *64P*, 21: 693; 19. (249.5) James, Fogg, McIntire, Evans and Donovan, *1*, 49: 132; 27.

(250) James and Whittemore, *1*, 34: 1168; 12. (251) Jellinek, *93*, 70: 93; 11. (252) Jo, *479*, 3: 41; 12. (252.5) Johnston, *1*, 37: 2001; 15. (253) de Jong, *70*, 28: 342; 09. (254) Joseph, *4*, 117: 377; 20. (255) Katz and James, *1*, 35: 872; 13. (256) Ketner, *7*, 39: 641; 02. (257) King, Diss., Zürich, 1912. (257.5) Kline, Diss., Yale, 1923. (258) Knietsch, *25*, 34: 4069; 01. (259) Knox and Will, *4*, 115: 853; 19.

(260) Kohnstamm und Cohen, *8*, 65: 344; 98. (261) Коновалов, *53*, 31: 985; 99. (262) Koppel, *93*, 41: 377; 04. (263) Koppel, *25*, 39: 3738; 06. (264) Koppel und Blumenthaal, *93*, 53: 228; 07. (265) Koppel und Cahn, *93*, 60: 53; 08. (266) Koppel, Wetzel, Gumperz und Koppel, *7*, 52: 385; 05. (267) Krasnicki, *57*, 8: 595; 87. (267.5) Kraus, *1*, 49: 1226; 27. (268) Krauss und Gerlach, *93*, 140: 61; 24. (269) Kremann, *57*, 32: 619; 11.

(270) Kremann und Hofmeier, *57*, 29: 1111; 08. *75*, 117 II b: 735; 08. (271) Kremann und Hüttinger, *323*, 58: 637; 09. (272) Kremann und Kerschbaum, *93*, 56: 218; 08. (273) Kremann und Noss, *57*, 33: 1205; 12. (274) Kremann und Rodemund, *93*, 86: 373; 14. (275) Kremers, *8*, 92: 497; 54. (276) Kremers, *8*, 95: 468; 55. (277) Kremers, *8*, 97: 1; 56. (278) Kremers, *8*, 99: 25; 56. (279) Kremers, *8*, 103: 57; 58.

(280) Küster und Kremann, *93*, 41: 1; 04. (281) Küster und Thiel, *93*, 21: 116; 99. (282) Кузнецов, *53*, 29: 330; 97. (283) Lagerlotz, *293*, 256: 123; 18. (284) Lamb and Simmons, *1*, 43: 2188; 21. (285) Lamy, *6*, 67: 385; 63. (286) Landau, *57*, 14: 707; 93. (287) Le Blanc und Schmandt, *7*, 77: 614; 11. (288) Le Chatelier, *34*, 124: 1091; 97. (289) Lehrfeld, Diss., Zürich, 1915.

(290) Levi, *36*, 53: 522; 23. (291) Levi-Malvano, *93*, 48: 446; 06. (292) Lewis and Brighton, *1*, 39: 1906; 17. (293) Lewis and Brighton, *1*, 40: 482; 18. (294) Ley und Schäfer, *25*, 39: 1259; 06. (295) Lichty, *1*, 25: 469; 03. (296) Lidbury, *7*, 39: 453; 02. (297) Lind, Underwood and Whittemore, *1*, 40: 465; 18. (298) Locke, *11*, 26: 166; 01. (299) Locke, *11*, 27: 455; 02.

(300) Loewel, *6*, 33: 335; 51. (301) Loewel, *6*, 43: 405; 55. (302) Loewel, *6*, 49: 32; 57. (303) Lothian, *347*, 30: 546; 00. (304) Любарский, *53*, 28: 460; 97. (305) Lumsden, *4*, 81: 350; 02. (306) Maben, *347*, 14: 505; 84. (307) McCoy and Test, *1*, 33: 473; 11. (308) Marden and Rich, *45*, 12: 651; 20. (309) Marignac, *6*, 39: 184; 53.

(310) Marino, *36*, **35 II:** 341; 05. (311) Massink, Diss., Leiden, 1913. (312) Masson, *4*, **99:** 1132; 11. (313) Matignon, *34*, **133:** 289; 01. (314) Matignon, *172*, (7th), **2:** 53; 09. (315) Meerburg, *93*, **37:** 199; 03. (316) Meerburg, *93*, **45:** 324; 05. *176*, **1:** 474; 04. (317) Meerburg, *93*, **45:** 1; 05. (318) Meerburg, Gedenkboek van Bemmelen, **1910:** 356. (319) Melcher, *1*, **32:** 50; 10.

(320) Menschutkin, *93*, **52:** 152; 07. (321) Menzies and Humphry, *172*, (8th), **2:** 175; 12. (322) Meusser, *25*, **34:** 2432; 01. (323) Meusser, *25*, **35:** 1414; 02. (324) Meusser, *93*, **44:** 79; 05. (325) Meyer and Friedrich, *7*, **102:** 369; 22. (326) Meyerhoffer und Saunders, *7*, **31:** 370; 99. (327) Michel et Kraft, *6*, **41:** 471; 54. (328) Miczynski, *57*, **7:** 255; 86. (329) Middleberg, *7*, **43:** 305; 03.

330) Milikan, Diss., Leiden, 1914. (331) Millican, Joseph and Lowry, *4*, **121:** 959; 22. (332) Milojkovic, *57*, **14:** 699; 93. (333) Missenden, *135*, **124:** 362; 22. (334) Mohr, *7*, **27:** 193; 98. (335) Moles, University of Madrid, *0*. (336) Moles y Gonzales, *132*, **21:** 204; 23. (337) Moles y Marquina, *132*, **12:** 383; 14. (338) Mondain-Monval, *34*, **174:** 1014; 22. (339) Mondain-Monval, *34*, **175:** 162; 22.

(340) Morgan and James, *1*, **36:** 10; 14. (341) Morse, *7*, **41:** 709; 02. (342) Muir, *4*, **29:** 857; 76. (343) Muir, *135*, **33:** 15; 76. (344) Mulder, *B80*, p. 45; 68. (345) Mulder, *B80*, p. 58. (346) Mulder, *B80*, p. 97. (347) Mulder, *B80*, p. 118. (348) Müller, *7*, **31:** 354; 99. (349) Müller, Diss., Zürich, 1915.

(350) Müller, *1*, **44:** 2493; 22. (351) Müller und Kaufmann, *7*, **42:** 497; 03. (352) Muthmann und Kuntze, *94*, **23:** 368; 94. (353) Muthmann und Rölig, *25*, **31:** 1718; 98. (354) Mylius, *25*, **34:** 2208; 01. (355) Mylius und Dietz, *25*, **34:** 2774; 01. (356) Mylius und Dietz, *93*, **44:** 209; 05. (357) Mylius und Funk, *25*, **30:** 1716; 97. (358) Mylius und Funk, *89*, **3:** 443; 00. (359) Mylius und Funk, *89*, **3:** 449; 00.

(360) Mylius und von Wrochem, *89*, **3:** 459; 00. (361) Nasini und Ageno, *7*, **69:** 482; 08. (362) Naumann und Rücker, *25*, **38:** 2292; 05. (363) Nordenskiöld, *8*, **136:** 309; 69. (364) Noyes, *7*, **6:** 241; 90. (365) Noyes, *7*, **9:** 603; 92. (366) Noyes und Abbot, *7*, **16:** 125; 95. (367) Noyes and Bray, *1*, **33:** 1643; 11. (368) Noyes und Clement, *7*, **13:** 412; 94. (369) Noyes und Kohr, *7*, **42:** 336; 03.

(370) Noyes und Sammet, *7*, **43:** 513; 03. (371) Noyes und Schwartz, *7*, **27:** 279; 98. (372) Oechsner de Coninck, *186*, **1901:** 349. (373) Osaka, *479*, **1:** 265; 08. (374) Osaka, *479*, **1:** 290; 08. (375) Osaka, *479*, **3:** 55: 11. (376) Osaka and Abe, *479*, **3:** 51; 11. (377) Osaka and Hara, *429*, **2:** 147; 17. (378) Osaka and Yoshida, *429*, **6:** 49; 22. (379) Oswald, *6*, **1:** 32; 14.

(380) Pajetta, *36*, **36 II:** 67; 06. (381) Parravano e Fornaini, *36*, **37 II:** 521; 07. (382) Parsons and Corson, *1*, **32:** 1383; 10. (383) Parsons and Whittemore, *1*, **33:** 1933; 11. (384) Partheil und Hübner, *293*, **241:** 412; 03. (385) Pascal et Ero, *27*, **25:** 35; 19. (386) Patrick and Aubert, Trans. Kansas Acad. Sci., **19:** 19; 74. (387) Patterson, *1*, **28:** 1734; 06. (388) Paul, *9*, **23:** 65; 17. (389) Pfaundler und Schnegg, *75*, **71 II:** 351; 75.

(390) Pickering, *4*, **57:** 331; 90. (391) Pickering, *5*, **49:** 11; 91. (392) Pickering, *4*, **63:** 436; 93. (393) Pickering, *4*, **63:** 890; 93. (394) Pickering *25*, **26:** 277; 93. (395) Pickering, *25*, **26:** 2307; 93. (396) Piña de Rubies, *149*, **38:** 414; 14. (397) Piña de Rubies, *185*, **1:** 521; 15. (398) Poggiale, *6*, **8:** 463; 43. (399) Poggiale, *49*, **44:** 273; 63.

(400) Pohl, *52*, **56:** 210; 52. (401) Polak, Diss., Amsterdam, 1914. (402) Porlezza, *22*, **23 II:** 596; 14. (402.5) Prandtl und Ducrue, *93*, **150:** 105; 26. (403) Rabe, *7*, **38:** 175; 01. (404) Ramberg, *93*, **83:** 33; 13. (405) Raupenstrauch, *57*, **6:** 563; 85. (406) Reedy, *1*, **43:** 1440; 21. (407) Reicher und Deventer, *7*, **5:** 559; 90. (408) Reissig, *13*, **127:** 33; 63. (408.5) Remy, *92*, **39:** 1061; 26. (409) Richards, *7*, **26:** 690; 98.

(410) Richards und Churchill, *7*, **28:** 313; 99. (411) Richards and Fraprie, *11*, **26:** 75; 01. (412) Richards and Kelley, *1*, **33:** 847; 11. (413) Rimbach und Korten, *93*, **52:** 406; 07. (414) Richards und Schumb, *93*, **40:** 1403; 18. (415) Richards und Wells, *7*, **43:** 465; 03. (416) Richards und Wrede, *7*, **61:** 313; 08. (417) Richards and Yngve, *1*, **40:** 89; 18. (418) Richards and Yngve, *1*, **40:** 164; 18. (419) Riedel, *7*, **56:** 243; 06.

(420) Riesenfeld und Feld, *93*, **116:** 213; 21. (421) Rimbach, *25*, **30:** 3073; 97. (422) Rimbach, *25*, **38:** 1553; 05. (423) Rimbach und Schubert, *7*, **67:** 183; 09. (424) Rivett, *4*, **121:** 379; 22. (425) Rivett and Clendinnen, *4*, **123:** 1634; 23. (426) Rodebush, *1*, **40:** 1204; 18. (427) Roelofsen, *11*, **16:** 464; 94. (428) Rogowicz, *445*, **55:** 938; 05. (429) Rosenbladt, *25*, **19:** 2535; 86.

(430) Rosenheim und Grünbaum, *93*, **61:** 187; 09. (431) Rosenheim und Krause, *93*, **118:** 177; 21. (432) Rosenheim und Reglin, *93*, **120:** 103; 21. (433) Rosenheim und Weinheber, *93*, **69:** 261; 11. (434) Rosenstiehl and Rühlmann, Bull. soc. ind. Mulhouse, **40:** 153; 70. (435) Ross and Jones, *1*, **47:** 2165; 25. (436) Rothmund, *7*, **69:** 523; 09. (437) Rudorff, *25*, **2:** 68; 69. (438) и (439) Rupert, *1*, **31:** 851; 09.

(440) Salkowski, *25*, **34:** 1947; 01. (441) Sborgi e Franco, *36*, **51 II:** 1; 21. (442) Scheele, *93*, **18:** 352; 98. (443) Scheffer, *64P*, **18:** 446; 16. (444) Scheibler, *49*, **8:** 540; 83. (445) Schiavon, *36*, **32 II:** 532; 02. (446) Schick, *7*, **42:** 155; 03. (447) Schiff, *13*, **109:** 325; 59. (448) Schiff, *13*, **113:** 349; 60. (448.5) Schloesing, *34*, **74:** 1552; 72. (449) Schreinemakers, *7*, **55:** 71; 06.

(450) Schreinemakers, *7*, **66:** 687; 09. (451) Schreinemakers, *7*, **69:** 557; 09. (452) Schreinemakers, *7*, **71:** 109; 10. (453) Schreinemakers, *18*, **15:** 488; 11. (454) Schreinemakers et de Baat, *18*, **15:** 80; 10. (455) Schreinemakers et de Baat, *18*, **15:** 411; 11. (456) Schreinemakers and Prooije, *64P*, **15:** 1326; 13. (457) Schreinemakers en Thonus, *64V*, **21:** 332; 12. (458) Sedlitzky, *57*, **8:** 563; 87. (459) Setterberg, *13*, **211:** 100; 82.

(460) Seubert und Eltern, *93*, **2:** 434; 92. (461) Sherrill, *7*, **43:** 705; 03. (462) Shiomi, *479*, **1:** 406; 08. (463) Sidgwick and Ewbank, *4*, **121:** 1844; 22. (464) Sidgwick and Gentle, *4*, **121:** 1837; 22. (465) Sill, *1*, **38:** 2632; 16. (466) Smith, *1*, **31:** 245; 09. (467) Smith and Ball, *1*, **39:** 217; 17. (468) Smith and Eastlack, *1*, **38:** 1261; 16. (469) Smith and Eastlack, *1*, **38:** 1500; 16.

(470) Smith and Menzies, *1*, **31:** 1183; 09. (471) Sommer, *93*, **86:** 71; 14. (472) Sommer und Weise, *93*, **94:** 51; 16. (473) Souchay und Lenssen, *13*, **99:** 31; 56. (474) Stanbridge, *4*, **113:** 808; 18. (475) Starck, *93*, **70:** 173; 11. (476) Steele and Johnson, *4*, **85:** 113; 04. (477) von Steinwehr, *8*, **9:** 1046; 02. (478) Stiassny, *57*, **12:** 589; 91. (479) Stoltzenberg, *202*, **92:** 445; 14.

(480) Stortenbeker, *7*, **22:** 60; 97. (481) Süss, *94*, **51:** 248; 12. (482) Takegami, *429*, **4:** 317; 21. (483) Takeuchi, *429*, **1:** 249; 16. (484) Tarugi e Checcki, *36*, **31 II:** 417; 01. (485) Taylor, *50*, **1:** 718; 97. (486) Taylor, *68*, **22:** 248; 98. (487) Taylor and Henderson, *1*, **37:** 1688; 15. (488) Terres und Brückner, *9*, **26:** 1; 20. (489) Terres und Brückner, *9*, **26:** 25; 20.

(490) Terres und Weiser, *9*, **27:** 177; 21. (491) Terrey and Jolly, *4*, **123:** 2217; 23. (492) Thilo, *136*, **16:** 1688; 92. (493) Thin and Cumming, *4*, **107:** 361; 15. (494) Tilden, *4*, **45:** 266; 84. (495) Tilden and Shenstone, *5*, **35:** 345; 83. *62*, **175:** 23; 85. (496) Tobler, *13*, **95:** 193; 55. (497) Toda, *429*, **4:** 305; 21. (498) Toda, *429*, **4:** 377; 21. (499) Tomula, *93*, **118:** 81; 21.

(500) Toporescu, *34*, **174:** 870; 22. (501) Toporescu, *34*, **175:** 268; 22. (502) Tourneux, *6*, **11:** 334; 19. (503) Trautz und Anschütz, *7*, **56:** 236; 06. (504) Trevor, *7*, **7:** 468; 91. (505) Trimble, *1*, **44:** 451; 21. (506) Tutton, *4*, **71:** 850; 97. (507) Tutton, *5*, **79:** 351; 07. (508) Vallance, *135*, **125:** 7; 22. (509) Васильев, *53*, **42:** 570; 10.

(510) Vesterberg, *19*, **6:** No. 11, 18; 17. (511) Voermann, *176*, **2:** 766; 05. (512) Voermann, *176*, **3:** 784, 806; 06. (513) de Waal, Diss., Rotterdam, 1910. (514) Wagner, *7*, **71:** 401; 10. (515) Walden, *7*, **55:** 683; 06. (516) Walker and Fyffe, *4*, **83:** 173; 03. (517) Wallace, *4*, **7:** 77; 55. (518) von Wartenberg, *13*, **440:** 97; 24. (518.5) Wells, *128*, **5:** 617; 15. (519) Wells and McAdam, *1*, **29:** 721; 07.

(520) Werner, *13*, **386:** 1; 11. (521) Werner, *25*, **44:** 2445; 11. (522) Weston, *4*, **121:** 1223; 22. (523) Whitby, *93*, **67:** 62, 107; 10. (524) Williams, Fogg and James, *1*, **47:** 297; 25. (525) Wing and Thompson, *1*, **48:** 104; 26. (526) Wirth, *93*, **76:** 174; 12. (527) Wirth, *93*, **79:** 357; 13. (528) Wirth, *93*, **87:** 9; 14. (529) Wöhler und Krupko, *25*, **46:** 2045; 13.

(530) Wolff, *93*, **45:** 89; 05. (531) van Wyk, *93*, **48:** 1; 06. (532) Young, *1*, **19:** 845; 97. (533) Young and Burke, *1*, **26:** 1413; 04. (534) Young and Burke, *1*, **28:** 315; 06. (535) Zoher, *93*, **112:** 1; 20. (536) Chamberlain, Hume, Bryan and Topley. *4*, **1926:** 2620. (537) Packer and Rivett, *4*, **1926:** 1061. (538) Voskressenska, *93*, **155:** 115; 26. (539) Guigues, *345*, **34:** 210; 27.

(540) Scott and Frazier, *50*, **31:** 459; 27.

РАСТВОРИМОСТЬ ОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ И СЛАБЫХ ЭЛЕКТРОЛИТОВ В ВОДЕ.

Nelson W. Taylor.

Введение.

В этой статье твердая фаза представляет собою безводное растворенное вещество (за исключением особо отмеченных случаев).

x молекулярная доля безводного растворенного вещества.

S число грамм растворенного вещества на 100 грамм воды.

T абсолютная температура, равная $273.1° + t°$.

A теплота растворения, выраженная в джоулях на моль.

B числовая константа.

C $\frac{\text{молек. вес растворенного вещества}}{\text{молек. вес воды}} \times \frac{100}{n}$.

n число молей, образующихся в растворе из одного моля твердого вещества, взятого для растворения. Обыкновенно n=1, но, например, для As_2O_3, n=2, ибо $As_2O_3 + 3H_2O = 2H_3AsO_3$.

Другие обозначения и сокращения см. на стр. 92.

Точки плавления выделены жирным шрифтом.

Все данные сообщены либо в виде констант A и B уравнения

$$\log_{10}\frac{1}{x} = \frac{0.05223A}{T} + B, \qquad (1)$$

либо в виде помещенных в таблицах значений S при различных температурах.

Чтобы найти S для какого-либо значения температуры в границах, охватываемых уравнением (1), надлежит сначала определить $\frac{1}{x}$ из этого уравнения и затем вычислить

$$S = \frac{C}{\frac{1}{x} - 1}, \qquad (2)$$

взяв значение C из таблицы.

Пример. Найти растворимость *p*-нитрофенола при 60°.

$\log_{10}\frac{1}{x} = \frac{0.05223 \times 16410}{273.1+60} - 2.186$, откуда $\frac{1}{x} = 2.438$.

$S = \frac{772}{2.438 - 1} = 537$ *г* на 100 *г* H_2O.

В таких случаях, когда экспериментальные данные не могли быть выражены в виде уравнения (1), значения A и B не приводятся, а даются отдельные значения S для разных $t°$.

Точность приводимых данных характеризуется числом десятичных знаков.

О растворимости алкалоидов, некоторых органических кислот и некоторых замещенных фенолов см. таблицы в конце статьи.

Об экспериментальных данных, которые оказались слишком неполными для того, чтобы их использовать, можно справиться в следующих источниках:

Seidell, «Solubilities of Inorganic and Organic Substances», New York, Van Nostrand, 1919.

Comey and Hahn, «A Dictionary of Chemical Solubilities», New York, Macmillan Co., 1921.

«Tables Annuelles Internationales de Constantes et Données Numériques», Paris, Gauthier-Villars, 1910.

ТАБЛИЦА 1.

Дополнительные данные относительно соединений, отмеченных звездочкой *, см. в таблице 2.

Формула и название	Пределы $t°$	A	B	C	Лит.
$ScO_2.H_2O$	−21÷65	7106	−0.734	617.1	(44)
As_2O_3*	0÷100	16470	−0.473	549.3	(1)
H_3BO_3*	0÷75	2125	−1.945	343.2	(48); ср. (26)
CH_2O_2, Муравьиная кислота	7.00÷8.39	12090	−2.243	255.3	(5)
	8.39÷15.72	12670	−2.352	255.3	(18)
CH_3NO, Формамид	−45÷2.2	9150	−1.735	250	(17)
$C_2H_4N_4$, Дициандиамид*	0÷75	31540	−3.455	466.6	(28)
$C_2H_4O_2$, Уксусная кислота*	−27÷10	14980	−2.70	333.2	(50); ср. (59)
C_2H_5NO, Ацетамид	0÷60	11970	−1.756	327.8	(47); ср. (13, 73)
$C_3H_4O_4$, Малоновая кислота*	0÷50	9310	−0.979	577	(36, 63)
$C_3H_8O_3$, Глицерин*	18÷−1.3	17150	−3.078	511	(57)
$C_4H_6O_4$, Янтарная кислота	0÷75	32380	−3.778	655.1	(45)
$C_4H_{10}O_4$, Эритрит	116.6÷87.8	35050	−4.692	677	(57)
	82.0÷4	20700	−2.625	677	(57)
$C_5H_4N_4O_3$, Мочевая кислота*	15÷100	26200	+0.502	933	(6)
C_6H_5ClO, *m*-Хлорфенол*	32.5÷10.8	16220	−2.778	712.5	(72)
$C_6H_5NO_3$, *p*-Нитрофенол*	50÷90	16410	−2.186	772	(71)
$C_6H_6O_2$, Резорцин	0÷100	18340	−2.478	611	(47); ср. (73)
$C_6H_{10}O_4$, Диметилсукцинат*	18.1÷19.5	25200	−4.49	811	(11, 12)
$C_6H_{12}O_6$, *α*-Декстроза*	50÷90	18490	−2.204	1100	(34)
$C_6H_{14}O_2$, Пинакон	29.4÷41.1	14260	−2.369	655.5	(57)
$C_6H_{14}O_6$, Маннит*	40÷100	2142	−2.102	1011	(19)
$C_7H_5NO_4$, *o*-Нитробензойная кислота*	148÷90.6	26800	−3.322	929.0	(68); ср. (20)
$C_7H_5NO_4$, *p*-Нитробензойная кислота*	237.0÷174.4	44280	−4.538	929	(20); ср. (68)
C_7H_8O, *p*-Крезол*	20÷34	12380	−2.106	599.8	(71)
C_7H_9N, *p*-Толуидин	41.0÷43.4	21200	−3.50	594.5	(11, 12)
$C_8H_6O_3$, *o*-Альдегидобензойная кислота*	100.5÷58.1	24560	−3.435	832	(67)
$C_8H_6O_3$, *m*-Альдегидобензойная кислота*	175÷121	37420	−4.36	832	(67)
C_8H_8ClNO, *p*-Хлорацетанилид*	65÷140	46780	−3.220	951.0	(70)
$C_8H_{10}N_4O_2.H_2O$, Кофеин	0÷80	34900	−3.42	1077	(80); ср. (39)

ТАБЛИЦА 2.

Дополнительные данные относительно соединений, отмеченных звездочкой *, см. в таблице 1.

t°	S
H_2O_2 (42)	
C=1885	
−54.5	142.8
−50.0	170.6
−32.2	284.5
− 4	2960
NH_3 (54); ср. (16, 60)	
C=94.5	
См. также стр. 347	
−92.5E	419
−87.2	605
−83.7	890
−80.9	1690
−77.6	∞
As_2O_3* (1)	
C=549.3	
0	1.21
25	2.05
98.5	8.18
H_3BO_3* (48); ср. (26)	
C=343.2	
См. также стр. 356	
99.5	29.08
108	58.0
115	81.8
120	110

ТАБЛИЦА С.

«Порядок С».

t°	S
CH_2N_2 (55)	
Цианамид	
C=233	
−16.6E	60.5
+42.9	∞
CH_4N_2O (58, 73); ср. (51)	
Мочевина	
C=333	
0	67.1
19.8	97.8
31.7	131.3
69.5	252.5
CH_4N_2S (35)	
Тиомочевина	
C=423	
56.5	64.4
97.2	239
120.6	485
145.0	1160
CH_4O (5)	
C=177.6	
−139E	360
− 95.7	∞
$C_2H_2O_4$ (38); ср. (25, 77)	
Щавелевая кислота	
C=499.7	
$C_2H_2O_4.2H_2O$	
0	3.522
20	9.52
40	21.51
60	44.3
$C_2H_3Cl_3O_2$ (73)	
Хлораль-гидрат	
C=918.1	
0	189.7
15	330.0
30	480.0
35	516.0
$C_2H_4N_4$* (28)	
Дициандиамид	
C=466.6	
25	4.13
49.8	11.80
$C_2H_4O_2$* (50); ср. (59)	
Уксусная кислота	
C=333.2	
3.34	943
16.02	∞
C_2H_6O (56)	
Этиловый алкоголь	
C=255.5	
−118.4E	1445
−110.5	∞
$C_3HCl_3O_2$ (7)	
Трихлоракриловая кислота	
C=974	
17E*1	430
72.9	∞

*1 $C_3HCl_3O_2$ + $+C_3HCl_2O_2.2^1/_2H_2O$.

t°	S
$C_3H_4O_4$* (36, 63)	
Малоновая кислота	
C=577	
100	810
$C_3H_8O_3$* (40)	
Глицерин	
C=511	
−46.5E	200
−37.5	214
−22.0	376
− 1.0	931
+ 7.5	2023
13.5	5455
17.9	∞
$C_4H_4O_4$ (76)	
Фумаровая кислота	
C=650	
25	0.70
40	1.07
60	2.4
100	9.8
$C_4H_4O_4$ (76)	
Малеиновая кислота	
C=650	
25	78.8
40	112.5
60	148.7
97.5	392.6
$C_4H_5NO_2$ (73)	
Имид янтарной кислоты	
C=650	
0	10.3
20	26
30	52
50	116
80	213
$C_4H_6O_4$ (11, 12)	
Диметилоксалат	
C=655	
38.27	5490
39.31	11400
40.05	26900
$C_4H_6O_5$ (76)	
***dl*-Яблочная кислота**	
C=749	
26	144.8
50	222.0
70	332.0
79	411.5
$C_4H_6O_6$ (41)	
***d*(*l*)-Винная кислота**	
C=832	
10	126
30	156
50	192
80	270
***dl*-Винная кислота (41)**	
C=832.8	
20	18.0
40	37.0
70	80.6
100	137.8
$C_4H_8N_2O_3$ (10)	
***β*-*l*-Аспарагин**	
C=744.4	
$C_4H_8N_2O_3 . H_2O$	
7.9	1.426
28	3.171
41.4	5.650
71.7	19.84
98	32.48
$C_5H_4N_4O_3$* (6)	
Мочевая кислота	
C=933	
0.0	0.002
$C_6H_4N_2O_5$ (64)	
2, 3-Динитрофенол	
C=1021	
96.0	239
112.3	885
145.1	∞
2, 5-Динитрофенол	
C=1021	
98.0	3900
100.0	6470
105.6	∞
3, 4-Динитрофенол	
C=1021	
53.0	298.2
84.5	850.0
134.7	∞
C_6H_5ClO (72)	
***o*-Хлорфенол**	
C=712.5	
−8.2	1182
−6.0	1548
−1.5	3015
+2.0	6105
7.0	∞
***m*-Хлорфенол ***	
C=712.5	
3.2	560.5
4.5	680
***p*-Хлорфенол**	
C=712.5	
0.5	802
11.0	1711
18.0	3043
41.0	∞
$C_6H_5NO_3$* (71)	
***p*-Нитрофенол**	
C=772	
42.3	314.2
43.9	383
62.0	890
113.9	∞
$C_6H_6N_2O_2$ (70)	
***p*-Нитроанилин**	
C=766	
128.0	1529
136.8	2660
141.8	9500
147.0	∞
C_6H_6O (58); ср. (30)	
Фенол	
C=521	
3.3	3230
15.8	1110
16.2	1150
29.3	1900
C_6H_7N (2); ср. (3, 29)	
Анилин	
C=516.7	
−11.85E	3783
− 8.40	11690
− 7.55	20350
− 7.05	23010
− 5.98	∞
C_6H_7NO (66)	
***o*-Аминофенол**	
C=605	
100.2	7.65
135.8	229.2
143.0	411
155.6	950
***m*-Аминофенол**	
C=605	
66.4	44.2
70.2	88.5
73.2	145.4
96.0	792
***p*-Аминофенол**	
C=605	
102.0	50.2
106.5	103.3
116.5	232.5
145.8	849
$C_6H_7NO_3S$ (52)	
Сульфаниловая к-та	
C=961	
$C_6H_7NO_3S.2H_2O$	
0	0.446
13.3	0.848
25.1	1.402
47.5	2.585
$C_6H_7NO_3S.2H_2O+$ $C_6H_7NO_3S.H_2O$	
18.9	1.126
$C_6H_7NO_3S.H_2O+$ $C_6H_7NO_3S$	
44.0	2.46
$C_6H_8N_2$ (69)	
***o*-Фенилендиамин**	
C=600	
67.7	167
80.8	758
88.1	1520
95.5	4285
***m*-Фенилендиамин (*α*-форма) (69)**	
C=600	
22.7	229
28.7	379
43.5	1201
57.6	6145
***p*-Фенилендиамин (69)**	
C=600	
75.5	107.3
88.5	234
107	648
125.1	1915
$C_6H_8N_2$ (49)	
Фенилгидразин	
C=600	
16.00	5550
16.42	8660
19.35	∞
$C_6H_{10}O_4$* (11, 12)	
Диметилсукцинат	
C=811	
15.87	4690
16.82	7510
17.57	11820
18.02	16400

$t°$	S

$C_6H_{12}O_6$* (34)
α-Декстроза *1
C=1100

α-$C_6H_{12}O_6.H_2O$

0.50	54.3
15	81.68
35	138.2
45	191.6

α-$C_6H_{12}O_6.H_2O$ (23)

15.00	81.68
22.98	97.51
50.00	243.76

α-$C_6H_{12}O_6$*2

70.2	359.35
90.8	562.25

*1 $S=g C_6H_{12}O_6/100$ g H_2O. *2 C=1000.

$C_6H_{14}O_6$* (9, 19)
Маннит
C=1011

− 1.019E	9.942
0.00	10.36
+10.00	13.7
20.00	18.6
30.00	25.2
50.00	47.6
80.00	115.0
100.00	197.0

$C_7H_5NO_4$ (68); ср. (20)
о-Нитробензойная кислота*
C=929.0

49.5	1.88
75.3	10.48
78.0	66.5
79.5	149.0
146.8	∞

м-Нитробензойная кислота (20); ср. (68)
C=929

77.6	134.7
80.2	290.5
141.4	∞

п-Нитробензойная кислота (20); ср. (68)
C=929

143.0	5.26
151.4	11.1
162.6	65.8
167.4	150.0
242.4	∞

$C_7H_5N_3O_6$ (75)
2, 4, 6-Тринитротолуол
C=1260

0	0.0100
15	0.0120
30	0.0175
60	0.0675
100	0.1475

$t°$	S

$C_7H_5N_5O_8$ (75·5)
2, 4, 6-Тринитрофенилметилнитроамин (тетрил)
C=1592

0	0.0050
30	0.0085
45	0.0140
60	0.0350
100	0.1842

$C_7H_6O_2$ (65)
м-Оксибензальдегид
C=678

43	2.84
60.4	186.5
71.2	499
81.1	808

п-Оксибензальдегид (65)
C=678

63.0	99
64.1	150
69.3	327
83.6	792

$C_7H_6O_2$ (68); ср. (8)
Бензойная кислота
C=678

98.0	426
103.5	844
122.7	∞

$C_7H_6O_3$ (68); ср. (61)
о-Оксибензойная кислота
C=767

50.0	0.561
101.4	8.72
109.5	189.0
159.0	∞

м-Оксибензойная кислота (68)
C=767

69.0	6.51
84.6	17.23
98.3	51.2
134.0	242.5
201.8	∞

п-Оксибензойная кислота (68); ср. (20)
C=767

56.0	3.31
80.1	13.43
114.0	108.2
213.0	∞

$C_7H_7NO_2$ (20)
о-Аминобензойная кислота
C=760.5

105.0	97.5
107.8	230
116.2	681
128.4	1900
144.6	∞

$t°$	S

м-Аминобензойная кислота
C=760.5

77.8	4.83
109.2	24.8
116.5	64.7
123.2	157.8
143.0	599.0
174.4	∞

п-Аминобензойная кислота
C=760.5

82.2	5.26
94.0	11.1
109.0	42.8
123.4	214.3
144.8	733.5
186.0	∞

C_7H_8O (71)
о-Крезол
C=599.8

8.3	702
10.2	889
12.9	1255
22.3	3838
29.9	∞

п-Крезол*
C=599.8

8.7	661.0
10.8	909.1

$C_8H_6O_3$ (67)
о-Альдегидобензойная кислота*
C=832

46.1	10.3
49.9	41.2

м-Альдегидобензойная кислота
C=832

99.7	5.19
110.7	24.75
113.5	67.4
116.6	143.0

п-Альдегидобензойная кислота
C=832

142.3	11.4
150.9	23.6
158.9	48.0
181.5	98.5
191.5	385.0
250	∞

$C_8H_6O_4$ (43, 74)
Фталевая кислота
C=922

25	0.7064
45	1.467
65	3.355
85	8.327
95	21.95

C_8H_8ClNO (70)
о-Хлорацетанилид
C=941.0

73.0	1880
77.0	3790
82.0	8980
86.7	∞

$t°$	S

м-Хлорацетанилид
C=941.0

64.0	3040
69.0	4900
76.6	∞

п-Хлорацетанилид*
C=941.0

168	3717

$C_8H_8N_2O_3$ (70)
п-Нитроацетанилид
C=1000

163.6	450
192.2	1980
215.9	∞

$C_8H_8O_2$ (65)
2-Окситолуол-4-альдегид
C=755

69.2	104
69.4	147
69.9	228
75.9	478

6-Окситолуол-3-альдегид
C=755

79.6	149.2
80.3	274
91.2	656
117.4	∞

$C_8H_8O_2$ (71)
о-Толуиловая кислота
C=755

93.7	1146
94.4	1520
96.0	2370
102.4	∞

м-Толуиловая кислота
C=755

94.2	1225
101.9	3160
110.5	∞

п-Толуиловая кислота
C=755

145.1	392.5
156.5	1235
176.8	∞

$C_8H_8O_3$ (68)
3-Окситолуол-2-карбоновая кислота
C=845

129.8	228.0
134.5	412.3
147.5	914.5
167.0	∞

4-Окситолуол-2-карбоновая кислота
C=845

103.4	6.13
118.8	52.25
132.4	530.5
172.4	∞

$t°$	S

4-Окситолуол-3-карбоновая кислота
C=845

109.5	336.0
112.0	392.0
126.4	872.0
152.5	∞

5-Окситолуол-3-карбоновая кислота
C=845

98.8	4.20
124.2	43.4
143.0	195.0
208.5	∞

3-Окситолуол-4-карбоновая кислота
C=845

132.6	209.7
138.3	392.6
147.8	869
177.8	∞

$C_8H_{10}N_2O$ (69)
N-Ацетил-о-фенилендиамин
C=834

59.1	107.1
78.2	253.6
99	604
115.4	1376

N-Ацетил-м-фенилендиамин
C=834

144.2	114.1
167.0	246
204.4	653
235.8	1610

N-Ацетил-п-фенилендиамин
C=834

98.6	96.5
107.1	226
119.2	447
144.0	1610

$C_8H_{10}O_2$ (11, 12)
Вератрол
C=766

20.12	8910
20.91	16120
21.25	22180

$C_9H_{13}O_2P$ (15)
Мезитиленфосфиновая кислота (Мезитилдиоксифосфин)
C=1022

1	0.290
25	0.300
35	0.325
45	0.387
65	0.528
85	0.704

$t°$	S
$C_{10}H_{12}AsNO_7$ (79) $C_4H_4O_6(AsOH)$-$C_6H_5NH_2$ C=1850	
15	41.84
20	47.73
35	118.18
100	733.0
$C_{10}H_{12}NO_7Sb$ (78) $C_4H_4O_6(SbOH)$-$C_6H_5NH_2$ C=2100	
15	16.59
20	18.10
35	24.39
100	201.8
$C_{10}H_{14}O$ (62) Тимол C=834	
10	0.067
20	0.088
35	0.126
40	0.141

$t°$	S
$C_{12}H_{22}O_{11}$ Сахароза, см. «Справочник» т. III, стр. 11	
$C_{12}H_{22}O_{11}.H_2O$ (22); ср. (31, 32, 33) Лактоза C=2000	
β-$C_{12}H_{22}O_{11}.H_2O$	
0	12.47
39	33.0
89	146.0
α-$C_{12}H_{22}O_{11}$*1	
121.5	226.5
146.2	366.0
178.8	652.5
*1 C=1900.	
$C_{12}H_{22}O_{11}$ (24) Мальтоза C=1900	
0.6	56.5
29.6	93.2
54.2	151.4
74.2	261.5
96.5	569.3

ФЕНОЛЫ И ЗАМЕЩЕННЫЕ ФЕНОЛЫ В ВОДЕ ПРИ 25° (37).

Твердая фаза	Эквив. на $л$ раствора
β-Нафтол	0.00524
p-Нитрофенол	0.1097
m-Нитрофенол	0.0974
Пирогаллол	4.02
Пирокатехин	4.19
Резорцин	6.515
Хинол	0.666

АЛКАЛОИДЫ В ВОДЕ ПРИ 20° (80); ср. (4).

Растворенные вещества	Граммы безводного вещества, растворенного в 100 $см^3$ H_2O
Атропин	0.1338
Бруцин	0.0553
Вератрин	0.1136
Дионин	0.2613
Кодеин	0.7893
Кокаин	0.0278
Кониин	1.8280
Кофеин	1.462
Морфин	0.02015
Наркотин	0.00445
Новокаин	0.3325
Стрихнин	0.01253
Хинин	0.453
Эйкаин-β	0.2964

ОРГАНИЧЕСКИЕ КИСЛОТЫ В ВОДЕ ПРИ 25° (37).

Твердая фаза	Эквив. на $л$ раствора
Бензиловая кислота	0.00769
Винная кислота	10.26
3,5-Динитробензойная кислота	0.00635
Дифенилгликолевая кислота	0.01082
Дифенилуксусная кислота	0.00060
Дифеновая кислота	0.00520
Коричная кислота	0.00385
Лимонная кислота	12.54
Малоновая кислота	15.01
Миндальная кислота	1.191
m-Нитробензойная кислота	0.0214
o-Нитробензойная кислота	0.0470
Пикриновая кислота	0.0578
Пробковая кислота	0.0680
Салициловая кислота	0.01613
Стифниновая кислота	0.02179
Трихлормолочная кислота	4.024
Фенилуксусная кислота	0.1310
Фталевая кислота	0.0852
Щавелевая кислота	2.409
Янтарная кислота	1.352

Литература.

(Ключ к периодическим изданиям—в конце тома.)

(1) Anderson and Story, *1*, **45**: 1102; 23. (2) Applebey and Davies, *4*, **127**: 1836; 25. (3) Atkins and Wallace, *4*, **103**: 1461: 13. (4) Baroni and Barlinetto, *476*, **60**: 193; 11. (5) Baumé et Borowski, *42*, **12**: 276; 14. (6) Blarez et Denigès, *34*, **104**: 1847; 87. (7) Böeseken et Carrière, *70*, **34**: 179; 15. (8) Bourgoin, *6*, **15**: 161; 78. (9) Braham, *1*, **41**: 1707; 19.

(10) Bresler, *7*, **47**: 611; 04. (11) Bruni, *490*, **26**: 131; 10. (12) Bruni and Amadori, *83*, **5**: 290; 10. (13) Carroll, Rollefson and Mathews, *1*, **47**: 1785; 25. (14) Courtonne, *6*, **12**: 569; 77. (15) Creighton, *50*, **30**: 1209; 26. (16) Elliott, *50*, **28**: 887; 24. (17) English and Turner, *4*, **107**: 774; 15. (18) Ewins, *4*, **105**: 350; 14. (19) Findlay, *4*, **81**: 1217; 02.

(20) Flaschner und Rankin, *57*, **31**: 23; 10. (21) Fouquet, *34*, **150**: 280; 10. (22) Gillis, *70*, **39**: 88; 20. (23) Gillis, *70*, **42**: 1077; 23. (24) Gillis, *70*, **43**: 135; 24. (25) Hartley, Drugman, Vlieland and Bourdillon, *4*, **103**: 1747; 13. (26) Herz, *93*, **70**: 70; 11. (27) Herzfeld, *445*, **29**: 147; 92. (28) Hetherington and Braham, *45*, **15**: 1060; 23. (29) Hill and Macy, *1*, **46**: 1132; 24.

(30) Hoffert, *54*, **41**: 3341; 22. (31) Hudson, *7*, **44**: 487; 03. (32) Hudson, *1*, **26**: 1065; 04. (33) Hudson, *1*, **30**: 1767; 08. (34) Jackson and Silsbee, *31*, No. **437**; **22**. (35) Kettner, Diss., Amsterdam, 1919. (36) Klobbie, *7*, **24**: 615; 97. (37) Knox and Richards, *4*, **115**: 508; 19. (38) Koppel und Cahn, *93*, **60**: 53; 08. (39) Kremann und Janetsky, *57*, **44**: 49; 23.

(40) Lane, *45*, **17**: 924; 25. (41) Leidié, *34*, **95**: 87; 82. (42) Maass and Herzberg, *1*, **42**: 2569; 20. (43) McMaster, Bender and Weil, *1*, **43**: 1205; 21. (44) Manchot und Ortner, *93*, **120**: 300; **22**. (45) Marshall and Bain, *4*, **94**: 1074; 10. (46) Mondain-Monval, *34*, **181**: 37; 25. (47) Mortimer, *1*, **45**: 633; 23. (48) Nasini e Ageno, *36*, **41 I**: 131; 11. (49) Oddo, *36*, **43 II**: 263; 13.

(50) Paterno e Salimei, *36*, **43 II**: 245; 13. (51) Perman and Lovett, *83*, **22**: 1; 26. (52) Philip, *4*, **103**: 284; 13. (53) Pinck and Kelly, *1*, **47**: 2170; 25. (54) Postma, *70*, **39**: 515; 20. (55) Pratolongo, *22*, **23 I**: 46; 14. (56) Пушин и Глаголева *183*, **11**: 284; 14. *53*, **47**: 100; 15. (57) Pushin and Glagoleva, *4*, **121**: 2813; 22. (58) Rhodes and Markley, *50*, **25**: 527; 21. (59) Rózsa, *9*, **17**: 934; 11.

(60) Rupert, *1*, **32**: 748; 12. (61) Savarro, *23*, **48**: 948; 13. (62) Seidell, *11*, **48**: 453; 12. (63) Seidell, *B51*. (64) Sidgwick and Aldous, *4*, **119**: 1001; 21. (65) Sidgwick and Allott, *4*, **123**: 2819; 23. (66) Sidgwick and Callow, *4*, **125**: 522; 24. (67) Sidgwick and Clayton, *4*, **121**: 2263; 22. (68) Sidgwick and Ewbank, *4*, **119**: 979; 21. (69) Sidgwick and Neill, *4*, **123**: 2813; 23.

(70) Sidgwick and Rubie, *4*, **119**: 1013; 21. (71) Sidgwick, Spurrell and Davies, *4*, **107**: 1202; 15. (72) Sidgwick and Tayner, *4*, **121**: 2256; 22. (73) Speyers, *12*, **14**: 293; 02. (74) van de Stadt, *7*, **41**: 353; 02. (75) Taylor and Rinkenbach, *1*, **45**: 44; 23. (75.5) Taylor and Rinkenbach, *1*, **45**: 104; 23. (76) Weiss and Downs, *1*, **45**: 1003; 23. (77) Woudstra, *172*, **8 XXII**: 251; 12. (78) Yvon, *49*, **1**: 281; 10. (79) Yvon, *49*, **1**: 473; 10.

(80) Zalai, Gyógyszereszi Ertesito, **18**: 366; 10.

ПОНИЖЕНИЕ ТОЧЕК ЗАТВЕРДЕВАНИЯ (ЗАМЕРЗАНИЯ) ВОДНЫХ РАСТВОРОВ.

R. E. Hall и Miles S. Sherrill.

СОДЕРЖАНИЕ.

Стр.

Неорганические сильные электролиты и все соли 385

Стр.

Не-электролиты, слабые электролиты и все органические соединения 394

Обозначения.

N_w [N_v] число граммолекул растворенного вещества на 1000 *г* воды [соотв. на 1 *л* раствора].

Δt понижение точки затвердевания.

$\frac{\Delta t}{N}$, $\frac{\Delta t}{N_w}$ или $\frac{\Delta t}{N_v}$ молярная депрессия.

НЕОРГАНИЧЕСКИЕ СИЛЬНЫЕ ЭЛЕКТРОЛИТЫ И ВСЕ СОЛИ.

R. E. Hall.

Десятичные знаки, имеющие лишь относительную достоверность, напечатаны мелкими цифрами.

Растворы, содержащие одно растворенное вещество.

ТАБЛИЦА A-B.

(«Нормальный порядок»; см. «Справочник» т. V, стр. 124.)

O_2 (277) *1
$\Delta t = 0.004°$

*1 В этом источнике давление специально не указано, но имеется в виду приблизительно атмосферное давление.

H_2O_2 (164, 172, 192)

N_w	$\Delta t/N$
0.037	1.9
0.07	1.86
0.10	1.84
0.20	1.84
0.50	1.86
1.0	1.88
2.0	1.91
5.0	1.96
10.0	2.03
20.0	2.16
24.05E*1	2.22

*1 Лед + $H_2O_2 \cdot 2H_2O$ (экстраполир.).

HF (5, 137, 200)

0.025	2.20
0.04	2.11
0.07	2.02
0.10	1.98
0.20	1.91
0.40	1.89
0.70	1.90
1.0	1.93
2.0	2.03
4.0	2.18

Cl_2 (246)

0.01	4.0
0.015	3.926
0.02	3.816
0.03	3.563
0.05	3.145
0.08	2.85
0.069E*1	2.91

*1 Лед + $Cl_2 \cdot 8H_2O$. Значение N_w взято у Розебума (9); последний дает для $\Delta t/N$ значение 3.48, которое не согласуется с точными измерениями температуры, сделанными Ротом (246).

ClO_2 (29)

N_v	$\Delta t/N$
0.076÷0.405	2.3÷1.98
0.4E*1	1.98

*1 Лед + $ClO_2 \cdot 8H_2O \pm 1H_2O$.

HCl (160, 215, 224, 236)

N_w	$\Delta t/N$
0.001	3.690
0.002	3.669
0.005	3.635
0.01	3.601
0.02	3.568
0.05	3.532
0.10	3.523
0.20	3.54
0.50	3.68
1.0	3.94
2.0	4.43
4.0	5.65
7.0	8.45
8.83E*1	9.74

*1 Лед + $HCl \cdot 3H_2O$. Значение $N_w = 9.04$, данное Креманом (145), не согласуется с кривой.

HClO (113)

0.2457	1.87
0.4633	1.88

$HClO_4$ (291)

2.373	4.21
4.178	5.02
5.490	6.28
6.861	7.87
7.072E*1	8.13

*1 Лед + Смеш. II.

N_w	$\Delta t/N$
Br_2 (246)	
0.006	2.02
0.01	1.95
0.02	1.90
0.05	1.875
0.10	1.870
0.162	1.865
0.139E*1	1.868

*1 Лед + $Br_2 \cdot 10H_2O$. Значение N_w взято у Розебума (9, 10, 11); последний дает для $\Delta t/N$ значение 2.16, которое не согласуется с точными измерениями температуры, сделанными Ротом (246).

HBr (125, 214)

0.10	3.70
0.20	3.55
0.40	3.60
0.70	3.78
1.0	4.0
2.0	4.8
4.0	6.5
6.88	9.4

J_2 (246)

0.00074	2.0

HJ (140, 193, 216)

0.1	3.50
0.2	3.56
0.4	3.70
0.7	3.88
1.0	4.09
2.0	4.75
4.0	6.55
5.0	7.70
7.63E*1	10.5

*1 Лед + $HJ \cdot 4H_2O$. Значительная недостоверность.

N_w	$\Delta t/N$
HJO_3 (84)	
0.03	3.24
0.05	3.12
0.10	2.95
0.20	2.71
0.50	2.21
1.0	1.72
2.0	1.16
5.0	0.75
7.5	0.70
10.0	0.75
14.0	0.88
15.24E*1	0.92

*1 Лед + HJO_3 (экстраполир.).

HJO_4 (47)

N_v	$\Delta t/N$
0.20	2.18
0.30	2.15
0.50	2.12
0.75	2.13
1.0	2.15

H_2SO_3 (7, 226)

N_w	$\Delta t/N$
0.1	2.8
0.2	2.6
0.4	2.45
0.7	2.38
1.0	2.35

По Розебуму (11) эвтектическая смесь (Лед + $H_2SO_3 \cdot 6H_2O$) получается при $N_w = 1.4$ и $\Delta t/N = 1.86$. Гетри (92) дает значение $\Delta t = 1.5$. Согласования в данных нет.

N_w	$\Delta t/N$
H_2SO_4 (13, 20, 100, 119, 159, 187, 206, 210, 211, 217, 244); ср. (298)	
0.0025	5.052
0.005	4.814
0.01	4.584
0.025	4.300
0.05	4.112
0.10	3.940
0.20	3.790
0.40	3.68
0.70	3.77
1.0	4.04
2.0	5.07
4.0	7.05
6.25E*1	12.0

*1 Лед + $H_2SO_4 \cdot 4H_2O$.

$H_2S_2O_6$ (47)

N_v	$\Delta t/N$
0.04	5.12
0.05	5.06
0.075	5.00
0.10	5.04
0.20	5.14

H_2SeO_3 (47)

0.2	2.12
0.3	2.08
0.5	2.01
0.75	1.96
1.0	1.93

H_2SeO_4 (148, 226)

N_w	$\Delta t/N$
0.2	3.88
0.4	4.24
0.7	4.70
1.0	5.06
2.0	6.00
4.0	7.96
6.36E*1	13.05

*1 Лед + $H_2SeO_4 \cdot 4H_2O$ (экстраполир.).

N_w	$\Delta t/N$

H_2TeO_4 (86, 183)

0.0725	2.1
0.100	1.9
0.189	2.0
0.772E*1	1.94

*1 $H_2TeO_4.6H_2O$.

N_2O*1 (78, 244)

0.0564	1.9

*1 Это значение по (244) относится к 760 *мм* давления. В другом источнике (78) давление специально не указано, но имеется в виду приблизительно атмосферное давление.

NH_3*1 (252)

См. также NH_4OH

0.6	2.0
1.0	1.94
2.0	1.94
5.0	2.06
10.0	2.26
20.0	2.90
27.6	3.56

*1 E: Лед+$NH_3.H_2O$. По Руперту (252) эвтектическая точка лежит ниже $\Delta t=120°$. По Постма (219) она лежит при $N_w=29.24$ и $\Delta t=100.3°$.

HNO_3 (119, 153, 161, 187, 245)

0.005	3.67
0.01	3.64
0.02	3.61
0.05	3.55
0.10	3.51
0.20	3.47
0.40	3.46
0.70	3.51
1.0	3.58
2.0	3.79
4.0	4.16
7.67E*1	5.64

*1 Лед + $HNO_3.3H_2O$.

NH_4OH (119)

0.006	2.11
0.01	2.03
0.02	1.97
0.05	1.96

NH_4NO_2 (229)

NH_4NO_3 (160, 187, 235)

0.01	3.572
0.02	3.535
0.05	3.470
0.10	3.396
0.20	3.296
0.50	3.11
1.0	2.92
2.0	2.65
5.0	2.17
9.344E*1	1.784

*1 Лед+NH_4NO_3 (ромбич. β).

N_w	$\Delta t/N$

NH_4Cl (23, 117, 160, 161, 187, 235)

0.005	3.617
0.006	3.608
0.01	3.582
0.02	3.544
0.05	3.489
0.10	3.442
0.20	3.392
0.30	3.362
0.50	3.34
1.0	3.33
2.0	3.34
3.0	3.345
4.0	3.35
4.58E*1	3.354

*1 Лед+NH_4Cl.

NH_4J (88)

8.62E*1	3.19

*1 Лед+NH_4J.

$NH_2SO_3H.NH_2OH$ (253)

$N_2H_6SO_4$, Сульфат гидразина (266)

$(NH_4)_2SO_4$ (235)

2.0	3.21
3.0	3.34
4.0	3.50
5.025E*1	3.65

*1 Лед+$(NH_4)_2SO_4$.

$(NH_4)_2S_2O_8$ (182)

$(NH_2OH)_2.H_2S_2O_6$ (253)

$(N_2H_5)_2SO_4$, Сульфат гидразина (266)

HPO_3 (47, 107)

H_3PO_3 (7, 226)

H_3PO_2 (205)

0.1	2.94
0.2	2.80
0.5	2.59
1.0	2.46

H_3PO_4 (81, 119, 125, 160, 226, 240)

0.005	3.1
0.01	2.95
0.02	2.75
0.04	2.57
0.07	2.44
0.10	2.36
0.20	2.23
0.40	2.13
0.70	2.11
1.0	2.14
2.0	2.41
4.0	2.94
7.0	3.5
10.0	4.0
17.0E*1	5.0

*1 Лед + $2H_3PO_4.H_2O$.

N_v	$\Delta t/N$

$H_4P_2O_6$ (45, 47)

0.05	3.94
0.075	3.74
0.10	3.63
0.20	3.38
0.50	3.19
0.60	3.18

$H_4P_2O_7$ (47, 81)

0.10	3.80
0.20	3.59
0.30	3.46

N_w	$\Delta t/N$
8.08E*1	9.28

*1 Лед + $H_4P_2O_7.1.5H_2O$.

$NH_2OH.H_3PO_2$ (253)

$NH_2PO(OH)_2.NH_2OH$ (253)

$(NH_4PO_3)_2$ (114, 253)

$(NH_2OH)_2.H_4P_2O_6$ (253)

H_3AsO_3 (92)

Эвтектич.: $\Delta t=0.5$

H_3AsO_4 (173)

2.0	2.34
4.0	2.89
7.0	3.41
10.0	3.67
12.5	3.78
15.5E*1	3.85

*1 Лед+$2H_3AsO_4.H_2O$ (экстраполир.).

CO*1 (68)

$\Delta t=0.015°$

*1 Давление $\cong$ 1 *atm.*

CO_2 (78)

0.05÷0.08	2.1÷2.2

$C_5H_{11}HSO_4$ (37)

$NH_4C_2H_3O_2$ (139)

N_v	$\Delta t/N$
0.01	3.6
0.02	3.57
0.05	3.55
0.10	3.54
0.20	3.54
0.50	3.55

$(NH_4)_2C_2O_4$ (89)

E при $N_w=0.232$ и $\Delta t=0.2°$

$N(CH_3)_4NO_2$ (229)

$(NH_4)_3C_6H_5O_7$, цитрат (232)

$N(C_3H_7)_4NO_3$, нитрат тетрапропиламмония (273)

$(C_2H_5)_3NHCl$
$(C_2H_5)_3NHBr$
$(C_2H_5)_3NHJ$
Галоидные соли триэтиламмония (273)

NH_4CNS (251, 276)

N_w	$\Delta t/N$
0.7	3.24
1.0	3.23
2.0	3.17
4.0	3.06
7.0	2.86
9.38E*1	2.69

*1 Лед+NH_4CNS.

$C_5H_{11}NH_4SO_4$ (37)

$AsO_4H_3.2C_6H_5NH_2$ (198)

H_2SiF_6 (226)

0.189	4.56

$Zr(SO_4)_2$ (39)

$SnCl_4$ (161)

0.01	12.6
0.02	12.43
0.04	12.18
0.07	11.84
0.10	11.42
0.20	9.78

$PbCl_2$ (71)

$Pb(NO_3)_2$ (43, 100, 187, 217, 224)

0.001	5.368
0.002	5.272
0.005	5.090
0.01	4.898
0.02	4.657
0.05	4.276
0.10	3.955
0.20	3.560
0.50	2.940
1.00	2.435
1.061E*1	2.4

*1 Лед+$Pb(NO_3)_2$.

$Pb(C_2H_3O_2)_2$ (92, 131)

0.03	4.3
0.05	3.63
0.10	2.85
0.20	2.37
0.40	2.15
0.674E*1	2.08

*1 Лед+$Pb(C_2H_3O_2)_2.3(?)H_2O$.

TlCl (224)

0.0008	3.69
0.001	3.685
0.002	3.665
0.004	3.641
0.006	3.626

Tl_2SO_4 (61)

0.02	4.22
0.03	4.00
0.05	3.81

N_w	$\Delta t/N$

$TlHSO_4$ (61)

0.01	4.31
0.02	4.20
0.04	4.03
0.07	3.82
0.1015	3.71

$TlNO_3$ (62)

0.02	3.49
0.04	3.36
0.07	3.25
0.10	3.18
0.14	3.11

$TlHC_2O_4$ (61)

0.0154	3.57
0.02	3.55
0.04	3.42
0.0619	3.31

$ZnCl_2$ (23, 118, 184, 187)

0.0025	5.41
0.005	5.28
0.01	5.15
0.02	5.04
0.04	4.96
0.07	4.94
0.10	4.94
0.20	4.96
0.40	5.03
0.70	5.11
1.00	5.21
2.00	5.49
4.00	5.94
6.00	6.53
7.64E*1	8.12

*1 Лед+$ZnCl_2.4H_2O$ (приблизит.).

$Zn(ClO_3)_2$ (174)

1.555	5.79
1.87	6.95

$ZnSO_4$ (42, 43, 44, 77, 100, 132, 187, 226)

0.0025	3.094
0.004	2.993
0.007	2.874
0.01	2.80
0.02	2.65
0.04	2.49
0.07	2.37
0.10	2.29
0 20	2.12
0.40	1.95
0:70	1.84
1.0	1.87
1:5	2.07
2.314E*1	2.83

*1 Лед+$ZnSO_4.7H_2O$.

$Zn(NO_3)_2$ (77, 125, 251)

0.07	4.92
0.10	4.89
0.20	4.89
0.40	5.03

N_w	$\Delta t/N$
0.70	5.40
1.0	5.83
2.0	7.12
3.43E*1	8.45

*1 Лед+$Zn(NO_3)_2$. $9H_2O$ (интерполир.).

$ZnC_2H_2O_4$, формиат (35)

$ZnC_4H_2O_4$, малеат (35)

$Zn(C_2H_3O_2)_2$ (35, 83, 92)

0.06	4.9
0.10	4.74
0.20	4.37
0.26	4.21
1.628E*1	3.62

*1 Лед+$Zn(C_2H_3O_2)_2.3(?)H_2O$.

$CdCl_2$ (118, 138, 187)

0.005	4.79
0.01	4.71
0.025	4.42
0.05	4.12
0.10	3.84
0.20	3.57
0.50	3.24

$Cd(ClO_3)_2$ (174)

1.27	5.1
3.935	3.3

$CdBr_2$ (118, 187)

0.005	4.76
0.01	4.47
0.025	4.03
0.05	3.65
0.10	3.22

CdJ_2 (118, 125, 145, 187, 251)

0.005	4.06
0.01	3.86
0.025	3.34
0.05	2.69
0.10	2.27
0.20	2.1
0.50	2.1
1.0	2.25
1.5	2.60
2.1E*1	3.57

*1 Лед+CdJ_2 (экстраполир.).

$CdSO_4$ (100, 132, 187)

0.0025	3.080
0.005	2.916
0.01	2.744
0.025	2.496
0.05	2.3
0.10	2.1
0.20	1.93
0.40	1.80
0.70	1.76
1.0	1.79
1.25	1.86

N_w	$\Delta t/N$

$Cd(NO_3)_2$ (77, 118, 125, 187, 251)

0.0025	5.38
0.003	5.35
0.005	5.28
0.01	5.20
0.02	5.15
0.04	5.12
0.07	5.09
0.10	5.08
0.20	5.08
0.40	5.13
0.70	5.25
1.0	5.42
2.0	6.2
2.41E*1	6.64

*1 Лед+$Cd(NO_3)_2$. $9H_2O$.

$Cd(C_2H_3O_2)_2$ (35)

0.03	5.08
0.05	4.69
0.10	4.15
0.20	3.71
0.30	3.54

$HgCl_2$ (23, 89)

0.019÷0.092	1.8
0.125E*1	1.6

*1 Лед+$HgCl_2$.

$Hg(NO_2)_2$ (229)

$Hg(CN)_2$ (92, 222)

0.05÷0.085	1.9÷2.0
0.319E*1	1.41

*1 Лед+$Hg(CN)_2$.

$CuCl_2$ (23, 250)

0.035	4.89
0.05	4.86
0.10	4.81
0.20	4.83
0.40	4.96
0.70	5.30
1.0	5.70
2.0	6.95
3.0	8.0
4.4E*1	9.0

*1 Лед + $CuCl_2$. $2H_2O$. Вследствие экстраполяции в широких пределах, значение недостоверно.

$Cu(ClO_3)_2$ (174)

1.907	6.29
2.790	8.96

$CuBr_2$ (23)

0.025	5.13
0.05	5.10
0.10	5.13
0.20	5.23
0.40	5.53
0.60	5.89

N_w	$\Delta t/N$

$CuSO_4$ (20, 43, 44, 100, 187, 233)

0.0025	3.003
0.003	2.972
0.005	2.871
0.01	2.703
0.025	2.448
0.05	2.266
0.10	2.085
0.20	1.912
0.50	1.722
0.70	1.690
0.80	1.690
1.00	1.715
0.846E*1	1.692

*1 Лед + $CuSO_4$. $5H_2O$.

$Cu(NO_3)_2$ (77, 125, 251)

0.07	5.3
0.10	5.1
0.20	5.0
0.40	5.1
0.70	5.4
1.0	5.7
2.0	6.7
3.0E*1	8.0

*1 Лед+$Cu(NO_3)_2$. $9H_2O$ (экстраполир.).

$Cu(HCO_2)_2$ (35)

$Cu(C_2H_3O_2)_2$ (35)

0.06	3.50
0.10	3.36
0.20	3.13
0.254	3.03

Cu: пропионат, *n*-бутират, лактат, малат (35)

$NH_4Cu(CN)_2$ (85)

$NH_4Cu(CN)_3$ (85)

Cu: комплексы аминокислот (142)

Pt: аммиачные соединения (204)

$AgNO_3$ (179, 226, 242)

0.01	3.60
0.02	3.54
0.05	3.42
0.10	3.32
0.20	3.20
0.50	2.96
1.0	2.63
2.0	2.16
3.0	1.85
5.24E*1	1.393

*1 Лед + $AgNO_3$ (ромбич.).

$MnCl_2$ (23, 250)

0.04	4.9
0.07	4.86
0.10	4.86
0.20	4.90
0.40	5.10
0.70	5.54
1.0	6.05
1.63	7.4

N_w	$\Delta t/N$

$MnSO_4$ (50, 132, 251)

0.126	2.28
0.2	2.14
0.4	1.99
0.7	1.95
1.0	2.02
2.0	2.5
3.15E*1	3.34

*1 Лед + $MnSO_4$. $7H_2O$.

$Mn(NO_3)_2$ (77, 125, 251)

0.2	4.92
0.4	5.34
0.7	5.74
1.0	6.00
2.0	6.64
4.05E*1	7.7

*1 Лед+$Mn(NO_3)_2$. $6H_2O$ (экстраполир.).

FeF_3 (203)

0.085	1.90
0.171	1.88

$FeCl_2$ (23)

0.025	5.22
0.04	5.15
0.07	5.13
0.10	5.12
0.20	5.16
0.40	5.43

$FeCl_3$ (12, 203)

0.02	6.93
0.05	6.28
0.10	6.01
0.20	6.02
0.50	6.55
1.0	8.18
1.5	10.30
2.0	12.45
2.63	15.2
3.05E*1	18

*1 Лед + $FeCl_3$. $6H_2O$.

$FeSO_4$ (75)

0.07	2.555
0.10	2.39
0.20	2.10
0.40	1.87
0.70	1.80
0.80	1.81
0.983E*1	1.856

*1 Лед + $FeSO_4$. $7H_2O$.

$Fe(NO_3)_2$ (77)

2.35	6.16
2.66	7.14
2.78	7.56
3.06E*1	9.15

*1 Лед+$Fe(NO_3)_2$. $9H_2O$.

N_w	$\Delta t/N$

$Fe(NO_3)_3$ (125)

0.07	6.37
0.10	6.30
0.20	6.48
0.40	7.08
0.70	8.10
1.0	9.4
1.65	13.0

$Fe(NH_4)_2(SO_4)_2$ (138)

$Fe_2(NH_4)_2(SO_4)_4$ (127)

$Fe_2(C_2O_4)_3$ (256)

$Fe_2(C_2H_3O_2)_5OH$ (239)

$Fe(C_2H_3O_2)_2Cl$ (239)

$Fe(C_2H_3O_2)_2Br$ (239)

$(NH_4)_3Fe(C_2O_4)_3$ (138)

$(NH_4)_2[Fe(CN)_5NO]$ (33)

$CoCl_2$ (93, 145, 251)

0.002	5.35
0.005	5.208
0.010	5.107
0.025	4.989
0.05	4.918
0.10	4.882
0.15	4.900
0.20	4.946
0.25	4.997
0.40	5.170
0.70	5.67
1.0	6.31
1.5	7.48
2.0	8.51
2.43E*1	9.26

*1 Лед + $CoCl_2$. $6H_2O$ (экстраполир.).

$Co(ClO_3)_2$ (174)

1.894	6.34
2.645	8.32

$Co(ClO_4)_2$ (82)

1.265	8.6
1.625	13.1
2.248	13.7

E*1: $\Delta t = 62.2°$

*1 Лед+$Co(ClO_4)_2$. $9H_2O$.

$CoBr_2$ (109)

0.12	5.05
0.20	5.07
0.34	5.37

$CoSO_4$ (132)

0.094	2.22
0.20	2.02
0.50	1.75
0.70	1.70
0.91	1.74

N_w	$\Delta t/N$
$Co(NO_3)_2$ (125)	
0.1	4.6
0.2	4.5
0.4	4.7
0.7	5.1
1.0	5.5
(77, 145)	
2.29	6.13
2.67	6.73
3.12	7.05
3.57E*1	7.29

*1 Лед+$Co(NO_3)_2 \cdot 9H_2O$.

$Co(NH_3)_3 \cdot (NO_2)_3$ (97)

0.002	1.87

$Co(NH_3)_2 \cdot (NO_2)_4 \cdot NH_4$ (97)

$Co(NH_3)_4 \cdot (NO_2)_2 \cdot NO_2$ (97)

$Co(NH_3)_5 \cdot Cl \cdot Cl_2$ (97)

$Co(NH_3)_6Cl_3$ (97)

0.002	6.495
0.005	6.180
0.010	6.435
0.016	5.765

$Co(NH_3)_4 \cdot (NO_2)_2 \cdot Cl$ (97)

0.002	3.66
0.005	3.622
0.01	3.590
0.02	3.556

$Co(NH_3)_5 \cdot NO_2 \cdot Cl_2$ (97)

0.002	5.26
0.005	5.123
0.010	4.989

Co: аммиачные соединения других типов (204, 285, 286)

$Co(C_2H_3O_2)_2$ (35)

0.06	5.00
0.10	4.58
0.20	4.37
0.25	4.36

$Co(CNS)_2$ (96)

0.046	4.74
0.07	4.19
0.10	3.73
0.15	3.46
0.229	3.35

$NiCl_2$ (23, 92, 251)

0.02	5.58
0.05	5.41
0.10	5.38
0.20	5.43
0.50	5.69
1.0	6.22
1.5	7.34
2.0	8.67

E*1: $\Delta t = 10.35°$

*1 Лед + $NiCl_2 \cdot (?)H_2O$.

N_w	$\Delta t/N$
$Ni(ClO_3)_2$ (174)	
1.606	5.60
2.067	6.53

$Ni(ClO_4)_2$ (82)

1.283	8.5
1.809	11.8
2.710	11.3

E*1: $\Delta t = 49.0°$

*1 Лед+$Ni(ClO_4)_2 \cdot 9H_2O$.

$NiSO_4$ (100, 132, 187, 268)

0.0025	3.220
0.003	3.192
0.005	3.036
0.01	2.832
0.02	2.63
0.05	2.37
0.10	2.20
0.20	2.05
0.40	1.95
0.70	1.92
1.0	1.94
1.676E*1	2.48

*1 Лед + $NiSO_4 \cdot 7H_2O$ (экстраполир.).

$Ni(NO_3)_2$ (125, 251)

0.08	4.92
0.10	4.91
0.20	4.91
0.40	5.04
0.70	5.38
1.0	5.86
1.3	6.34
(77, 145)	
2.42	6.2
2.77	6.68
3.26	7.06
3.46E*1	7.8

*1 Лед+$Ni(NO_3)_2 \cdot 9H_2O$ (экстраполир.). Этот ряд данных противоречив.

$Ni(N_2H_4)(H_2O)_3SO_4$, Сульфат гидразинотриаквоникеля (266)

$Ni(C_2H_3O_2)_2$ (35)

0.04	5.1
0.05	4.92
0.10	4.62
0.20	4.48

$(NH_4)_2(COS)_4Ni$ (234)

CrO_3 (32, 146)

0.2	2.3
0.4	2.2
0.7	2.34
1.0	2.50
2.0	2.94
4.0	3.52
7.0	4.06
10.0	4.56
13.36E*1	7.8
15.32E*2	10.11

*1 Лед+CrO_3 (экстрапол.)(146). *2 (32).

N_v	$\Delta t/N$
$CrCl_2$ (141)	
$Cr_2(SO_4)_3$ (127)	
0.025	4.8
0.05	4.6
0.10	4.2
0.25	4.1

$Cr(NH_3)_5Br_3$ (204)

N_w	$\Delta t/N$
0.015	6.34
0.02	6.16
0.03	5.88
0.05	5.52
0.10	5.03

$CrNH_4(SO_4)_2$ (127)

$(N_2H_5)_2Cr(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$, Сульфат гидразинахрома (266)

Cr: ацетаты; комплексные соединения (283)

Cr: аммиачные соединения (204, 207, 284)

$Cr(C_2H_4 \cdot N_2H_4)_3Cl_3$ (207)

0.03	5.27
0.05	5.01
0.10	4.49

MoO_3 (238)

Mo_3O_8 (168)

$Mo(OH)_2Cl_2$ (274)

$(NH_4)_2Mo_2O_8$ (182)

$MoO_2 \cdot (OCH_3)_2$ (238)

$(WO_3)_4 \cdot H_2O$ (257)

$H_3PO_4 \cdot 12WO_3$ (257)

UO_2Cl_2 (56)

0.03	5.37
0.05	5.23
0.10	5.03
0.30	4.87
0.60	4.84

UO_2SO_4 (56)

0.03	2.35
0.05	2.20
0.10	2.00
0.30	1.72
0.60	1.58

$UO_2(NO_3)_2$ (56, 277)

0.03	5.32
0.05	5.16
0.10	5.00
0.20	4.92
0.40	5.08
0.70	5.58
1.00	6.15
1.50	7.40
1.923E*1	9.41

*1 Лед+$UO_2(NO_3)_2 \cdot 6H_2O$.

N_w	$\Delta t/N$
$UO_2C_4H_4O_6$ (56)	
0.0643	1.9
$UO_2(C_2H_3O_2)_2$ (56)	
0.015	3.73
0.03	3.23
0.07	2.69
0.13	2.32

$UO_2(CNS)_2$ (197)

N_v	$\Delta t/N$
0.122	4.62

VCl_3 (209)

N_w	$\Delta t/N$
0.02	9.35
0.04	8.77
0.07	8.68
0.10	8.68
0.20	8.88
0.26	9.31

HBO_2 (134)

H_3BO_3 (47, 134, 186)

0.10	2.0
0.20	1.92
0.30	1.94
0.376E*1	2.02

*1 Лед+H_3BO_3.

$H_2B_4O_7$ (134)

$AlCl_3$ (125)

N_v	$\Delta t/N$
0.01	7.10
0.02	6.62
0.05	6.02
0.10	5.68
0.20	5.76
0.30	6.14
0.50	7.06
1.00	9.45
2.12	21.2

$Al(ClO_3)_3$ (243)

N_w	$\Delta t/N$
0.013	5.970
0.02	5.785
0.05	5.620
0.10	5.687
0.20	5.940
0.50	6.71
0.70	7.62

$AlBr_3$ (130)

N_v	$\Delta t/N$
0.0133	6.77
0.05	6.40
0.10	6.40

$Al_2(SO_4)_3$ (149)

N_w	$\Delta t/N$
0.20	3.92
0.50	4.19
0.878E*1	4.56

*1 Лед+$Al_2(SO_4)_3 \cdot 18H_2O$.

N_v	$\Delta t/N$
$Al(NO_3)_3$ (125)	
0.05	6.3
0.10	6.1
0.20	6.5
0.50	7.9
0.75	9.0
1.00	10.6

$AlNH_4(SO_4)_2$ (89)

E: $\Delta t = 0.20°$, лед+$AlNH_4(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$

$(N_2H_5)_2Al(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$, Сульфат гидразинаалюминия (266)

$Al(OH)(C_2H_3O_2)_2$ (243)

N_w	$\Delta t/N$
0.02	2.31
0.05	2.22
0.10	2.09
0.20	1.85
0.30	1.66

$LaCl_3$ (26)

0.03	7.4
0.05	6.9
0.10	6.5
0.20	6.4
0.322	6.3

$La_2(SO_4)_3$ (108)

0.001	7.14
0.002	6.36
0.004	5.55
0.007	4.87
0.01	4.41

$La(NO_3)_3$ (93)

0.001	7.00
0.002	6.314
0.005	6.483
0.01	6.233
0.02	6.007
0.05	5.743
0.10	5.607
0.18	5.042

$CeCl_3$ (40)

0.0204	4.66
0.031	4.40
0.041	4.39
0.083	4.34
0.104	4.52
0.125	4.48
0.147	4.49
0.169	4.56

$Pr(NO_3)_3$ (122)

N_v	$\Delta t/N$
0.0475	5.97
0.0950	5.71
0.190	5.53
0.380	5.74

N_w	$\Delta t/N$
$NdCl_3$ (26, 169)	
0.03	6.6
0.05	6.3
0.10	5.9
0.15	5.8
$Nd_2(SO_4)_3$ (26)	
0.0067	8.5
0.01	6.4
0.02	4.6
0.05	3.8
0.08	3.6
$BeCl_2$ (76)	
0.025	5.55
0.05	5.28
0.10	5.15
0.15	5.22
0.25	5.44
$BeSO_4$ (58)	
0.03	2.50
0.05	2.33
0.10	2.21
0.20	2.12
0.30	2.06
$Be(NO_3)_2$ (58)	
0.05	4.71
0.10	4.65
0.20	4.60
0.30	4.57
$MgCl_2$ (106, 160, 187, 233, 235)	
0.01	5.144
0.025	5.032
0.05	4.974
0.10	4.938
0.20	4.977
0.50	5.38
1.0	6.35
2.0	8.8
2.94E*1	11.4

*1 Лед + $MgCl_2$. $12H_2O$.

N_w	$\Delta t/N$
$Mg(ClO_3)_2$ (174)	
1.496	5.35
1.871	6.41
$MgBr_2$ (125)	
0.05	5.34
0.10	5.11
0.20	5.19
0.40	5.54
0.70	6.14
1.0	6.87
$MgSO_4$ (20, 42, 44, 51, 90, 93, 100, 108, 132, 226, 251)	
0.0005	3.5
0.001	3.38
0.002	3.24
0.0025	3.18
0.004	3.08
0.005	3.02
0.007	2.94
0.01	2.85
0.025	2.589
0.05	2.420
0.10	2.252
0.20	2.090
0.25	2.036
0.40	1.99
0.70	1.98
1.0	2.02
1.4	2.15
1.636E*1	2.38

*1 Лед + $MgSO_4$. $12H_2O$.

N_w	$\Delta t/N$
$Mg(NO_3)_2$ (77, 233)	
0.08	4.73
0.10	4.74
0.20	4.78
0.30	4.85
0.50	5.08
0.70	5.35
1.0	5.78
1.5	6.43
2.0	7.0
3.0	7.85
3.57E*1	8.1

*1 Лед+$Mg(NO_3)_2$. $9H_2O$ (экстраполир.).

$(N_2H_5)_2Mg(SO_4)_2$. $4H_2O$, Сульфат гидразина-магния (266)

Mg: формиат, фумарат, малеат, малат (35)

$MgCu_2(CN)_4$ (85)

$MgPt(CN)_4$ (34, 138)

MgB_4O_6 (228)

CaO (92)

0.049E*1	3.05

*1 Лед+$CaO.H_2O$?

N_w	$\Delta t/N$
$CaCl_2$ (161, 187, 217, 235, 263)	
0.01	5.112
0.025	4.966
0.05	4.886
0.10	4.832
0.15	4.810
0.20	4.78
0.30	4.78
0.50	4.98
1.0	5.85
2.0	7.68
3.0	9.33
4.325E*1	11.79

*1 Лед+$CaCl_2$. $6H_2O$.

$CaBr_2$ (175)

0.05	5.07
0.10	5.12
0.20	5.22
0.30	5.31

N_w	$\Delta t/N$
CaJ_2 (175)	
0.03	4.95
0.05	4.91
0.10	4.88
0.20	4.93

CaS_2O_3 (151)

N_v	$\Delta t/N$
0.5	2.14
0.8	2.14
1.3	2.41

CaS_2O_6 (110)

N_w	$\Delta t/N$
0.104	3.08
0.310	2.74
0.494	2.79
0.508	2.78
0.773E*1	2.70

*1 Лед+CaS_2O_6. $4H_2O$.

$Ca(NO_2)_2$ (195)

1.5	2.62
2.0	3.14
3.0	3.83
4.076E*1	4.3

*1 Лед+$Ca(NO_2)_2$. $4H_2O$.

$Ca(NO_3)_2$ (15, 125, 188)

0.05	4.7
0.10	4.58
0.20	4.50
0.40	4.47
0.70	4.51
1.0	4.59
2.0	4.86
3.0	5.18
4.0	5.73
4.578E*1	6.27

*1 Лед+$Ca(NO_3)_2$. $4H_2O$.

$Ca(CHO_2)_2$ (35)

$Ca(C_2H_3O_2)_2$ (35)

0.06	5.02
0.10	4.76
0.20	4.59
0.30	4.58
0.50	4.61

Ca: салицилат, лактат (35)

$Ca(C_6H_5CO_2)_2$ (267)
E: $\Delta t = 0.37°$

$CaCu(CN)_3$ (85)

$CaCu_3(CN)_5$ (85)

$Ca_2Fe(CN)_6$ (188)

0.02	2.67
0.05	2.40
0.10	2.15

$Sr(OH)_2$ (92)

0.0371E*1	2.7

*1 $Sr(OH)_2.8H_2O$.

N_w	$\Delta t/N$
$SrCl_2$ (42, 43, 161, 251)	
0.01	5.3
0.02	5.10
0.04	4.94
0.07	4.85
0.10	4.82
0.20	4.80
0.40	4.91
0.70	5.33
1.00	5.83
2.00	7.54
2.24E*1	8.35

*1 Лед + $SrCl_2$. $6H_2O$ (экстраполир.).

$SrBr_2$ (175, 180)

0.10	5.6
0.20	5.4
0.40	5.7
0.70	6.20
1.0	6.65
2.0	8.35
2.89E*1	9.69

*1 Лед + $SrBr_2$. $6H_2O$.

SrJ_2 (125, 175)

0.03	5.4
0.07	5.23
0.10	5.2
0.20	5.3
0.40	5.8
0.70	6.58
1.0	7.17

$Sr(NO_2)_2$ (195)

0.70	1.81
1.0	2.10
2.0	2.43
2.72E*1	2.50

*1 Лед+$Sr(NO_2)_2$. H_2O.

$Sr(NO_3)_2$ (42, 43, 44, 125, 129, 251)

0.01	5.7
0.02	5.35
0.04	5.00
0.07	4.76
0.10	4.63
0.20	4.40
0.40	4.17
0.70	4.00
1.0	3.90
1.533E*1	3.78

*1 Лед+$Sr(NO_3)_2$. $4H_2O$.

$Sr(CHO_2)_2$ (35)

$Sr(C_2H_3O_2)_2$ (35)

0.06	5.57
0.10	5.16
0.20	4.90
0.30	4.89
0.50	4.96

N_w	$\Delta t/N$
$SrCu_2(CN)_4$ (85)	
BaO (92)	
0.098E*1	5.10

*1 Лед+$Ba(OH)_2$. $8H_2O$.

$Ba(OH)_2$ (104)

$BaCl_2$ (20, 91, 93, 118, 138, 160, 161, 187, 217, 251)

0.001	5.30
0.002	5.225
0.005	5.120
0.01	5.034
0.02	4.938
0.05	4.796
0.10	4.698
0.20	4.64
0.40	4.74
0.70	4.95
1.00	5.20
1.346E*1	5.57

*1 Лед + $BaCl_2$. $2H_2O$.

$Ba(ClO_3)_2$ (271)

0.5927E*1	4.638± 0.007

*1 Лед+$Ba(ClO_3)_2$. H_2O.

$BaBr_2$ (175, 180, 233)

0.08	4.86
0.10	4.85
0.20	4.85
0.30	4.90
0.50	5.06
1.0	5.58
2.0	6.72
2.936E*1	7.7

*1 Лед + $BaBr_2$. $2H_2O$.

$Ba(BrO_3)_2$ (271)

0.00714E	4.76*1± 0.28

*1 Лед+$Ba(BrO_3)_2$. H_2O.

BaJ_2 (175)

0.03	5.12
0.05	5.07
0.10	5.00
0.15	4.99
0.20	5.02

$Ba(JO_3)_2$ (271)

% конц. *1	Δt
0.008E*2	0.046± 0.002°

*1 Здесь либо температура либо концентрация ошибочна.
*2 Лед+$Ba(JO_3)_2.H_2O$.

N_w	$\Delta t/N$

BaS_2O_6 (110)

0.077	3.12
0.139	2.44
0.203	2.36
0.275E*1	2.33

*1 Лед + $BaS_2O_6.2H_2O$.

$Ba(NO_2)_2$ (195)

0.5	3.39
1.0	3.18
2.0	2.90
2.296E*1	2.83

*1 Лед+$Ba(NO_2)_2.H_2O$.

$Ba(NO_3)_2$ (89, 100, 108, 187, 233); ср. (298)

0.001	5.39
0.002	5.29
0.004	5.18
0.007	5.08
0.01	5.01
0.02	4.87
0.04	4.68
0.07	4.45
0.10	4.25
0.20	3.79
0.214E*1	3.74

*1 Лед+$Ba(NO_3)_2$.

$Ba(CHO_2)_2$ (35)

$Ba(C_2H_3O_2)_2$ (35)

0.03	5.19
0.05	5.06
0.10	4.82
0.20	4.81
0.30	4.79
0.50	4.87

Ba: пропионат, салицилат (35)

$BaCu(CN)_3$ (85)

$BaCu_2(CN)_4$ (85)

$Ba[NO.(CN)_5.Fe]$ (33)

N_v	$\Delta t/N$
0.025	3.56
0.04	3.18
0.07	2.92
0.10	2.82
0.20	2.73

LiOH (212, 226)

N_w	$\Delta t/N$
0.34	3.72
0.70	3.4
1.0	3.3
2.0	3.23
4.0	3.29
5.28E*1	3.4

*1 Лед + $LiOH.H_2O$.

N_w	$\Delta t/N$

LiCl (58, 111, 112, 161, 187, 235, 282)

0.005	3.612
0.006	3.609
0.01	3.598
0.02	3.582
0.05	3.553
0.10	3.52
0.20	3.50
0.30	3.51
0.50	3.58
1.0	3.80
2.0	4.41
3.0	5.04
4.0	5.56
4.4	4.75

$LiClO_3$ (144.5)

2	4.42
2.5	4.493
3	4.612
3.5	4.80
4	5.30
4.5	5.265
5	5.507
5.5	5.724
6.0	5.94
6.50E*1	6.16

*1 Лед + $LiClO_3.3H_2O$.

LiBr (23)

0.075	3.72
0.10	3.71
0.20	3.70
0.50	3.80
1.00	4.0

LiJ (23)

0.075	3.63
0.10	3.64
0.20	3.67
0.50	3.78
0.75	4.1

Li_2SO_4 (58)

0.0536	4.6
0.106	4.62
0.272	4.35
0.866	4.33

$LiNO_2$ (195)

2.0	3.66
4.0	3.81
6.0	3.93
7.864E*1	3.98

*1 Лед + $LiNO_2.H_2O$.

$LiNO_3$ (23, 57)

0.04	3.38
0.10	3.35
0.20	3.33
0.50	3.35
1.00	3.48

E*1: $\Delta t = 17.8°$.

*1 Лед + $LiNO_3.3H_2O$.

$(N_2H_5)_2Li_2(SO_4)_2$
Сульфат гидразина-лития (266)

N_w	$\Delta t/N$

Li_2SiO_3 (133)

0.008	9.0
0.01	8.6
0.02	7.7
0.0312	7.3

$Li_2Si_2O_{11}$ (133)

$LiCu(CN)_3$ (85)

$Li_2O.B_2O_3$ (156)

0.0607E*1	9.88

*1 Лед + $Li_2O.B_2O_3.16H_2O$.

NaOH (119, 140, 161, 212)

0.01	3.55
0.02	3.51
0.05	3.46
0.10	3.42
0.20	3.41
0.50	3.40
1.0	3.44
2.0	3.58
4.0	4.10
6.11E*1	4.58

*1 Лед+$NaOH.7H_2O$ (экстраполир.).

NaF (92, 203)

0.04	3.73
0.07	3.65
0.10	3.60
0.20	3.50
0.50	3.35

E*1: $\Delta t = 5.6°$

*1 Лед + NaF.

NaCl (13, 72, 98, 100, 111, 112, 118, 161, 187, 194, 217, 233, 235)

0.001	3.66
0.002	3.655
0.004	3.642
0.007	3.620
0.01	3.604
0.02	3.570
0.04	3.530
0.07	3.498
0.10	3.478
0.20	3.424
0.40	3.38
0.70	3.36
1.0	3.37
2.0	3.45
3.0	3.605
4.0	3.785
5.20E*1	4.061

*1 Лед+$NaCl.2H_2O$.

$NaClO_3$ (72)

0.001	3.682
0.002	3.663
0.004	3.635
0.007	3.606
0.01	3.588
0.02	3.547
0.01	3.498
0.07	3.459
0.10	3.433

N_w	$\Delta t/N$

NaBr (88, 111, 187, 233)

0.02	3.611
0.05	3.551
0.10	3.507
0.20	3.468
0.50	3.456
1.0	3.51
2.0	3.68
6.56E*1	4.27

*1 Лед+$NaBr.5H_2O$.

$NaBrO_3$ (72, 112, 187)

0.001	3.69
0.002	3.678
0.004	3.658
0.007	3.632
0.01	3.609
0.02	3.568
0.05	3.492
0.10	3.418

NaJ (125, 178, 250)

0.08	3.74
0.10	3.68
0.20	3.52
0.40	3.48
0.70	3.55
1.0	3.66
2.0	3.97
~4.27E*1	7.4

*1 Лед + $NaJ.5H_2O$.

$NaJO_3$ (93, 112, 187)

0.002	3.617
0.005	3.594
0.01	3.560
0.02	3.511
0.05	3.412
0.10	3.288

Na_2S (116)

N_v	$\Delta t/N$
0.10	7.12
0.20	7.06
0.40	6.97
0.70	6.90
1.0	6.87
1.43	6.86
N_w	$\Delta t/N$
1.039E*1	9.15

Данные из (116) и (254) не согласуются друг с другом.

*1 Лед + $Na_2S.9H_2O$.

Na: полисульфиды (152)

Na_2SO_3 (73, 99)

N_w	$\Delta t/N$
0.15	4.48
0.20	4.36
0.40	4.03
0.70	3.74
0.992E*1	3.54

*1 Лед + $Na_2SO_3.7H_2O$.

N_w	$\Delta t/N$

Na_2SO_4 (6, 98, 160, 187); ср. (298)

0.005	5.2
0.01	5.04
0.02	4.874
0.04	4.670
0.07	4.477
0.10	4.344
0.20	4.057
0.25	3.944
0.282E*1	3.89

*1 Лед + $Na_2SO_4.10H_2O$.

$Na_2S_2O_3$ (92, 231)

N_v	$\Delta t/N$
0.2	4.24
0.4	3.94
0.54	3.70
N_w	$\Delta t/N$
~2.71E*1	4.05

*1 Лед+$Na_2S_2O_3.5H_2O$.

$Na_2S_2O_4$ (115, 157)

N_w	$\Delta t/N$
0.04	4.8
0.07	4.7
0.10	4.6
0.20	4.47
0.40	4.29
0.70	4.2
1.09E*1	4.2

*1 Лед + $Na_2S_2O_4.2H_2O$.

$Na_2S_2O_5$ (73)

0.08	7.26
0.10	7.05
0.20	6.60
0.40	6.24
0.70	5.96
1.0	5.78
1.616E*1	5.60

*1 Лед + $Na_2S_2O_5.7H_2O$.

$NaHSO_4$ (60)

0.1004	4.05

Na_2SeO_3 (47)

N_v	$\Delta t/N$
0.05	4.95
0.10	4.74
0.20	4.51
0.34	4.32

$NaHSeO_3$ (47)

0.07	3.62
0.10	3.59
0.20	3.49
0.50	3.30

N_w	$\Delta t/N$

$NaNO_2$ (195)

1.6	2.76
2.0	2.65
4.0	2.24
7.0	1.85
9.54E*1	1.62

*1 Лед+$NaNO_2$.

$NaNO_3$ (160, 187, 233, 235, 242)

0.01	3.55
0.02	3.53
0.04	3.484
0.07	3.438
0.10	3.406
0.20	3.327
0.40	3.22
0.70	3.11
1.0	3.02
2.0	2.79
4.0	2.53
7.35E*1	2.375

*1 Лед+$NaNO_3$.

$NaPO_3$ (114, 269)

Na_3PO_4 (161)

0.01	7.15
0.02	6.85
0.05	6.11
0.10	5.69

NaH_2PO_2 (205)

NaH_2PO_4 (205)

Na_2HPO_4 (94, 161)

0.01	4.99
0.02	4.85
0.05	4.61
0.10	4.34
0.104E*1	4.53

*1 Лед+$Na_2HPO_4 \cdot 12H_2O$. Значение $\Delta t/N = 4.32$ совпадало бы с кривой.

$NaNH_4HPO_4$ (161)

0.01	4.95
0.02	4.78
0.05	4.51
0.10	4.23
0.20	3.87

Na_2CO_3 (89, 119, 160)

0.01	5.12
0.02	4.93
0.04	4.73
0.07	4.55
0.10	4.44
0.20	4.17
0.40	3.88
0.595E*1	3.53

*1 Лед+$Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$.

$Na_2C_2O_4$ (92)
E: $\Delta t = 1.7°$

$Na_6C_{12}O_{12}$ (270)
меллитат

N_w	$\Delta t/N$

$NaCHO_2$ (259)

$NaHCO_3$ (83)

0.1	3.65
0.2	3.51
0.4	3.26
0.7	3.02

$NaC_2H_3O_2$ (91, 125, 140, 251)

0.06	3.63
0.10	3.59
0.20	3.58
0.40	3.62
0.70	3.70
1.0	3.78
2.0	4.14
3.7E*1	4.86

*1 Лед+$NaC_2H_3O_2 \cdot ?H_2O$.

$NaC_3H_5O_3$, лактат (259)

$NaC_4H_7O_2$, бутират (205)

$NaC_7H_5O_3$, салицилат (259)

$NaC_7H_5O_2$, бензоат (259)

$NaC_{18}H_{33}O_2$, олеат (135)

$Na_2C_4H_4O_4$, сукцинат (205)

$Na_2C_6H_6O_7$, цитрат (105)

$NaC_2H_2ClO_2$, хлорацетат (259)

$NaC_2HCl_2O_2$, дихлорацетат (205, 259)

$NaC_2Cl_3O_2$, трихлорацетат (259)

$C_5H_{11}NaSO_4$ (37)

Na: цианацетаты (295)

d-**$NaNH_4C_4H_4O_6$** (225)

dl-**$NaNH_4C_4H_4O_6$** (225)

$Na_2Si_5O_{11}$ (133)

Na_2SiO_3 (161)

0.01	6.6
0.02	6.42
0.04	6.06
0.07	5.64
0.10	5.32
0.20	4.71
0.50	4.02

$NaHSiO_3$ (133)

$Na_2Hg(SO_3)_2$ (14)

$NaSO_3.HgOH$ (14)

N_w	$\Delta t/N$

$NaCu(CN)_2$ (85)

$NaCu_2(CN)_3$ (85)

$Na_2Cu(CN)_3$ (85)

$Na_3Cu(CN)_4$ (85)

$Na_2[Fe(CN)_5NO]$ (33)

$Co(NO_2)_6Na_3$ (97)

0.0163	6.74
0.0312	6.89

Na_2CrO_4 (125, 293)

0.1	4.49
0.2	4.23
0.4	3.97
0.7	3.80
1.0	3.71

E*1: $\Delta t = 4.9°$

*1 Лед+$Na_2CrO_4 \cdot 10H_2O$.

$Na_2Cr_2O_7$ (125)

0.1	4.82
0.2	4.62
0.4	4.50

$Cr(CNS)_6Na_3$ (41)

$NaVO_3$ (63)

$NaBO_2$ (172)

N_v	$\Delta t/N$
0.04	3.56
0.07	3.38
0.10	3.26

$Na_2B_4O_7$ (134)

0.015	10.4
0.02	10.0
0.04	8.96
0.07	8.0
0.10	7.2

Na: соли борных кислот (134)

KOH (100, 119, 140, 161, 187, 190, 212)

N_w	$\Delta t/N$
0.005	3.66
0.01	3.65
0.02	3.62
0.05	3.50
0.10	3.42
0.20	3.39
0.50	3.44
1.0	3.60
2.0	3.96
3.0	4.41
5.0	5.77
7.95	8.2

N_w	$\Delta t/N$

KF (23)

0.06	3.47
0.10	3.39
0.20	3.35
0.50	3.36
1.00	3.39

KCl (4, 13, 20, 72, 101, 108, 111, 112, 117, 160, 161, 187, 217, 233, 235)

0.001	3.66
0.002	3.658
0.005	3.648
0.01	3.610
0.02	3.566
0.05	3.503
0.10	3.451
0.20	3.394
0.50	3.314
1.0	3.250
1.5	3.223
2.0	3.220
3.0	3.231
3.30E*1	3.24

*1 Лед+KCl.

$KClO_3$ (87, 112, 187)

0.01	3.556
0.02	3.513
0.05	3.435
0.10	3.334

E: $\Delta t = 0.5°$

KBr (111, 187, 217, 233, 235)

0.025	3.550
0.05	3.500
0.10	3.452
0.20	3.400
0.30	3.368
0.50	3.330
1.0	3.290
2.0	3.275
3.0	3.279
3.836E*1	3.285

*1 Лед+KBr.

$KBrO_3$ (112, 187)

0.01	3.573
0.02	3.524
0.05	3.445
0.10	3.348

KJ (19, 23, 150, 233)

0.08	3.58
0.10	3.54
0.20	3.44
0.50	3.38
1.0	3.37
2.0	3.40
3.0	3.45
5.0	3.50
6.58E*1	3.50

*1 Лед+KJ.

N_w	$\Delta t/N$

KJO_3 (93, 112, 187)

0.002	3.61
0.005	3.595
0.01	3.558
0.02	3.505
0.05	3.402
0.10	3.273

KJO_4 (47)

$K_4J_2O_9.9H_2O$ (47)

$K_3JO_5.4H_2O$ (47)

K_2SO_3 (73)

0.30	4.49
0.50	4.29
0.70	4.21
1.0	4.19
2.0	4.53
3.0	5.13
5.0	6.13
6.577E*1	6.92

*1 Лед+K_2SO_3.

K_2SO_4 (6, 30, 93, 108, 118, 145, 160, 187, 194, 217, 233)

0.001	5.280
0.0025	5.258
0.005	5.150
0.01	5.010
0.025	4.772
0.05	4.559
0.10	4.319
0.20	4.044
0.30	3.882
0.402E*1	3.79

*1 Лед+K_2SO_4.

$K_2S_2O_5$ (73)

0.16	6.25
0.20	6.13
0.50	5.64
1.0	5.20
1.07E*1	5.14

*1 Лед+$K_2S_2O_5 \cdot \frac{2}{3}H_2O$.

$K_2S_2O_6$ (47)

N_v	$\Delta t/N$
0.06	4.5
0.10	4.1
0.12	4.0

$K_2S_2O_8$ (182, 221)

KNO_2 (195)

N_w	$\Delta t/N$
2.0	1.98
4.0	1.93
7.0	1.82
10.0	1.68
15.0	1.45
20.0	1.26
29.92E*1	1.05

*1 Лед+KNO_2.

N_w	$\Delta t/N$

KNO_3 (4, 87, 155, 187, 233, 242)

0.002	3.655
0.005	3.638
0.01	3.590
0.02	3.537
0.05	3.431
0.10	3.314
0.20	3.154
0.30	3.048
0.50	2.882
1.0	2.56
1.247E*1	2.41

*1 Лед+KNO_3 (ромбич.).

KPO_3 (269)

$K_4P_2O_6$ (47)

$K_4P_2O_7$ (47)

KH_2PO_4 (161)

0.02	3.59
0.05	3.47
0.10	3.34
0.20	3.19

$K_aH_bP_2O_c$, различные соли (47)

K_2CO_3 (42, 44, 119, 160, 177)

0.01	5.20
0.02	5.00
0.05	4.74
0.10	4.56
0.20	4.42
0.50	4.39
1.0	4.51
2.0	5.01
3.0	5.87
4.0	6.95
4.74E*1	7.7

*1 Лед+$K_2CO_3.xH_2O$.

$K_2C_2O_4$ (140)

N_v	$\Delta t/N$
0.1	4.46
0.25	4.26
0.5	4.18

N_w (92)	$\Delta t/N$
1.62E	3.9

$KHCO_3$ (73)

N_w	$\Delta t/N$
0.25	3.21
0.50	3.09
1.0	2.91
2.0	2.68

KHC_2O_4 (61)

0.025	3.63
0.05	3.49
0.10	3.34
0.15	3.24

N_w	$\Delta t/N$

$KC_2H_3O_2$ (91)

0.50	3.78
1.0	3.92
2.0	4.22
3.0	4.55
4.37	5.15

$K_2C_4H_4O_6$ (131)

0.05÷0.9	3.8 ± 0.1

$C_5H_{11}KSO_4$ (37)

KCN (23, 158)

0.03	3.55
0.05	3.49
0.10	3.41
0.20	3.34
0.50	3.27
1.0	3.25
2.0	3.27
5.0	3.44
7.0	3.51

E: $\Delta t = 29.61°$

KCNO (158)

1.2	3.44
2.0	3.65
3.0	3.91
4.0	4.45

E: $\Delta t = 18.14°$

KCNS (23)

0.06	3.49
0.10	3.44
0.20	3.37
0.50	3.25
0.85	3.16

(251)

1.029	3.16
2.058	3.16
3.086	3.17

(276)

10.4E*1	3.0

*1 Лед+KCNS.

$KAsOC_4H_4O_6$ (131)

$KSbOC_4H_4O_6$ (16, 131)

0.03÷0.125	2.1±0.2

K_2SiO_3 (133)

N_v	$\Delta t/N$
0.015	7.07
0.02	7.02
0.05	6.55
0.10	5.87
0.125	5.68

$KHSiO_3$ (133)

$K_2Hg(SO_3)_2$ (14)

$K_2Hg(CN)_4$ (122)

$KCu(CN)_2$ (85)

$KCu_2(CN)_3$ (85)

$K_3Cu(CN)_4$ (85)

$K_6Cu_2(CN)_8$ (272)

$KAg(CN)_2$ (155)

N_w	$\Delta t/N$

K_2PtCl_4 (204)

0.03	5.12
0.06	4.62
0.08	4.51
0.20	4.47

$KMnO_4$ (20, 187, 278)

0.005	3.600
0.006	3.590
0.01	3.570
0.02	3.554
0.19E*1	3.05

*1 Лед+$KMnO_4$.

$K_2[Fe(CN)_5NO]$ (33)

N_v	$\Delta t/N$
0.04	5.15
0.07	4.83
0.10	4.64
0.20	4.36

$K_3Fe(CN)_6$ (20, 92, 138, 187)

N_w	$\Delta t/N$
0.0005	7.3
0.001	7.10
0.002	6.87
0.005	6.53
0.01	6.26
0.02	5.98
0.05	5.60
0.10	5.30
0.20	5.00
0.50	4.55

E*1: $\Delta t = 3.9°$

*1 Лед+$K_3Fe(CN)_6$

$K_4Fe(CN)_6$ (92, 187, 188, 294)

0.0075	6.9
0.0125	6.57
0.025	6.17
0.05	5.72
0.075	5.41
0.10	5.18
0.125	5.00
0.191	4.80
0.363E*1	4.52

*1 Лед+$K_4Fe(CN)_6 \cdot 3H_2O$.

$Co(NH_3)_2(NO_2)_4K$ (97)

0.002	3.68
0.005	3.652
0.01	3.620
0.02	3.573

$K_3(COS)_6Co$ (234)

$K_3Co(CN)_6$ (138)

0.01	5.7
0.02	5.2
0.05	4.7

$K_2Ni(CN)_4$ (138)

0.06	5.1
0.10	5.0
0.20	4.8
0.50	4.4

N_w	$\Delta t/N$

K_2CrO_4 (42, 43, 89, 143, 251)

0.5	3.0
1.0	3.3
1.5	3.47
2.0	3.6
2.5	3.74
2.81÷2.97E*1	3.81÷3.84

*1 Лед+K_2CrO_4.

$K_2Cr_2O_7$ (20)

0.0005	7.25
0.001	7.06
0.002	6.73
0.004	6.38

(2)

0.0502	5.38
0.1009	4.85

(143)

0.153E*1	4.12

*1 Лед+$K_2Cr_2O_7$.

$CrK(SO_4)_2$ (127)

$K_3Cr(C_2O_4)_3$ (138)

$K_2Mo_2O_8$ (182)

KVO_3 (63)

$3KCNS.V(CNS)_3$ (41)

KBO_2 (172)

N_v	$\Delta t/N$
0.015	3.8
0.030	3.63
0.05	3.51
0.10	3.36
0.20	3.26

$K_2B_4O_6$ (228)

$K_2B_4O_7$ (172)

0.01	11.0
0.02	9.8
0.05	8.14
0.10	6.83
0.125	6.38

$KBOC_4H_4O_6$ (131)

$AlK(SO_4)_2$ (243)

N_w	$\Delta t/N$
0.0206	4.61
0.0458	4.08
0.1147	3.66

$KNaSO_3$ (14)

$KNaC_4H_4O_6$ (105)

N_v	$\Delta t/N$
0.02÷0.07	4.7÷4.0

RbF (65)

N_w	$\Delta t/N$
0.12÷0.27	3.45±0.05

N_w	$\Delta t/N$

$RbHF_2$ (65)

0.13÷0.27	3.7±0.2

RbCl (23)

0.1	3.47
0.2	3.40
0.5	3.30
0.8	3.26

Rb_2SO_4 (58)

0.02	5.55
0.05	5.15
0.10	4.62
0.16	4.26

$RbNO_3$ (23)

0.05	3.45
0.10	3.34
0.20	3.19
0.50	2.88
0.83	2.64

Rb_2SiO_3 (133)

N_v	$\Delta t/N$
0.01÷0.015	9.4÷8.9

$RbCu(CN)_2$ (85)

$Rb_2Cu_3(CN)_5$ (85)

CsCl (23, 111, 187)

N_w	$\Delta t/N$
0.02	3.586
0.05	3.515
0.10	3.454
0.20	3.385
0.30	3.339
0.40	3.304
0.50	3.275

CsJ (74)

1.475E*1	2.71

*1 Лед+CsJ.

Cs_2SO_4 (58)

0.0120	5.40
0.0232	4.96
0.0480	4.77
0.1592	4.20

$CsNO_3$ (108, 242, 281, 282)

0.001	3.66
0.005	3.63
0.01	3.585
0.025	3.476
0.05	3.387
0.10	3.276
0.20	3.108
0.30	2.992
0.437E*1	2.870

*1 Лед+$CsNO_3$.

Cs_2SiO_3 (133)

N_v	$\Delta t/N$
0.0104	6.5
0.0156	6.5

Растворы, содержащие более одного растворенного вещества, из которых по крайней мере одно является сильным электролитом.

ТАБЛИЦА 28.

(«Нормальный порядок»; см. «Справочник» т. V, стр. 124.)

H_2O_2-H_2SO_4 (221)
H_2O_2-$(NH_4)_2SO_4$ (123, 128)
H_2O_2-H_3BO_3 (172)
H_2O_2-NaOH (36)
H_2O_2-$NaBO_2$ (172)
H_2O_2-KNO_3 (123, 128)
H_2O_2-K_2SO_4 (136)
H_2O_2-$K_2B_4O_7$ (172)
HF-H_3BO_3 (3)
HCl-NH_4OH (46)
HCl-$CdCl_2$ (49)
HCl-$HgCl_2$ (155)
HCl-NaOH (46)
$HClO_3$-KOH (46)
$HClO_4$-NaOH (46)
HBr-$CdBr_2$ (49)
J_2-HJ (193)
J_2-CdJ_2 (275)
J_2-KJ (155, 193)
HJ-J_2 (193)
HJ-CdJ_2 (48)
HJO_3-KOH (47)
HJO_4-NaOH (47)
HJO_4-KOH (47)
SO_2-KJ (279)
H_2SO_4-H_2O_2 (221)
H_2SO_4-NH_4OH (46)
H_2SO_4-KOH (46)
$H_2S_2O_6$-NaOH (47)
H_2SeO_3-KOH (47)
NH_4OH-HCl (46)
NH_4OH-H_2SO_4 (46)
NH_4OH-H_3PO_2 (46)
NH_4OH-H_3PO_3 (46)
NH_4OH-H_3PO_4 (46)
NH_4OH-$H_4P_2O_7$ (47)
NH_4OH-H_3AsO_3 (46)
NH_4OH-H_3AsO_4 (46)
NH_4OH-AgCl (25)
NH_4OH-H_3BO_3 (47)
NH_4NO_2-$Cd(NO_2)_2$ (52)
NH_4NO_2-$Ni(NO_2)_2$ (52)
NH_4NO_3-$Pr(NO_3)_3$ (122)
NH_4Cl-$CdCl_2$ (49)
NH_4Cl-$HgCl_2$ (126)
NH_4Br-$CdBr_2$ (49)
NH_4J-CdJ_2 (48)
$(NH_4)_2SO_4$-H_2O_2 (123, 128)
$(NH_4)_2SO_4$-$CuSO_4$ (122)
$(NH_4)_2SO_4$-$CdSO_4$ (122)
H_3PO_2-NH_4OH (46)
H_3PO_2-NaOH (46)
H_3PO_3-NH_4OH (46)
H_3PO_3-NaOH (46)
H_3PO_4-NH_4OH (46)
H_3PO_4-NaOH (46)
$H_4P_2O_6$-KOH (47)
$H_4P_2O_7$-NH_4OH (47)
$H_4P_2O_7$-KOH (47)
H_3AsO_3-NH_4OH (46)
H_3AsO_3-KOH (46)
H_3AsO_4-NH_4OH (46)
H_3AsO_4-NaOH (46)
C_2H_6O-HCl (метиловый эфир) (292)
$C_6H_5NH_2$-$C_6H_5NH_2$.HCl (296)
$C_9H_8N_2$-HCl (3-Аминохинолин) (181)
$N(CH_3)_4NO_2$-$Hg(NO_2)_2$ (229)
$PbC_4H_4O_6$-KOH (131)
$TlNO_2$-$Cd(NO_2)_2$ (52)
$TlNO_2$-$Ni(NO_2)_2$ (52)
$ZnCl_2$-NaCl (126)
$ZnCl_2$-KCl (126)
$ZnSO_4$-$(NH_4)_2SO_4$ (138)
$CdCl_2$-HCl (49)
$CdCl_2$-NH_4Cl (49)
$CdCl_2$-$SrCl_2$ (126)
$CdCl_2$-NaCl (49)
$CdCl_2$-KCl (49, 126, 138)
$CdBr_2$-HBr (49)
$CdBr_2$-NH_4Br (49)
$CdBr_2$-NaBr (49)
$CdBr_2$-KBr (49)
CdJ_2-J_2 (275)
CdJ_2-HJ (48)
CdJ_2-NH_4J (48)
CdJ_2-NaJ (48)
CdJ_2-KJ (48)
$CdSO_4$-$(NH_4)_2SO_4$ (122)
$Cd(NO_2)_2$-NH_4NO_2 (52)
$Cd(NO_2)_2$-$TlNO_2$ (52)
$Cd(NO_2)_2$-$Ni(NO_2)_2$ (52)
$Cd(NO_2)_2$-KNO_2 (52)
$HgCl_2$-HCl (155)
$HgCl_2$-NH_4Cl (126)
$Hg(NO_2)_2$-$N(CH_3)_4NO_2$ (229)
$Hg(NO_2)_2$-$Ni(NO_2)_2$ (53)
$Hg(NO_2)_2$-$Ca(NO_2)_2$ (229)
$Hg(NO_2)_2$-$Ba(NO_2)_2$ (229)
$Hg(NO_2)_2$-$NaNO_2$ (229)
$Hg(NO_2)_2$-KNO_2 (53, 229)
$Hg(CN)_2$-KCN (262)
$CuCl_2$-NH_4Cl (125)
$CuCl_2$-$CdCl_2$ (22)
$CuSO_4$-$(NH_4)_2SO_4$ (122)
$CuSO_4$-$C_4H_8O_2$ (этилацетат) (233)
$CuSO_4$-$C_{12}H_{22}O_{11}$ (сахароза) (233)
$CuSO_4$-$Na_2S_2O_3$ (64)
$CuC_4H_4O_6$-KOH (131)
AgCl-NH_3 (25)
AgBr-$Na_2S_2O_3$ (231)
FeF_3-NaF (203)
$FeSO_4$-$(NH_4)_2SO_4$ (138)
$Ni(NO_2)_2$-NH_4NO_2 (52)
$Ni(NO_2)_2$-$TlNO_2$ (52)
$Ni(NO_2)_2$-$Cd(NO_2)_2$ (52)
$Ni(NO_2)_2$-$Hg(NO_2)_2$ (53)
$UO_2(NO_3)_2$-NaCl (56)
$UO_2(NO_3)_2$-$NaC_2H_3O_2$ (56)
$UO_2(NO_3)_2$-$NaC_2H_2ClO_2$ (монохлорацетат) (56)
$UO_2(NO_3)_2$-$Na_2C_2O_4$ (56)
$UO_2(C_2H_3O_2)_2$-$NaC_2H_3O_2$ (56)
$UO_2(NO_3)_2$-$Na_3C_6H_5O_7$ (цитрат) (56)
H_3BO_3-H_2O_2 (172)
H_3BO_3-HF (3)
H_3BO_3-NH_4OH (47)
H_3BO_3-$C_6H_{14}O_6$ (маннит) (166)
H_3BO_3-NaOH (47)
H_3BO_3-KOH (47)
H_3BO_3-KF (3)
$AlCl_3$-NaCl (126)
$Pr(NO_3)_3$-NH_4NO_3 (122)
$MgCl_2$-HCl (55)
$MgCl_2$-NH_4Cl (126)
$MgCl_2$-$C_4H_8O_2$ (этилацетат) (233)
$MgCl_2$-$C_{12}H_{22}O_{11}$ (сахароза) (233)
$MgSO_4$-$(NH_4)_2SO_4$ (138)
$MgSO_4$-$C_2H_5NO_2$ (гликоколь) (290)
$Mg(NO_3)_2$-HNO_3 (55)
$Mg(NO_3)_2$-$C_4H_8O_2$ (этилацетат) (233)
$Mg(NO_3)_2$-$C_{12}H_{22}O_{11}$ (сахароза) (233)
$CaBr_2$-Br_2 (175)
CaJ_2-J_2 (175)
$Ca(NO_2)_2$-$Hg(NO_2)_2$ (229)
$Sr(OH)_2$-Al (104)
$SrCl_2$-$C_2H_5NO_2$ (гликоколь) (208, 290)
$SrCl_2$-$CdCl_2$ (126)
$SrBr_2$-Br_2 (175)
$SrBr_2$-J_2 (175)
$SrBr_2$-$C_2H_5NO_2$ (гликоколь) (208, 290)
SrJ_2-J_2 (175)
$Sr(NO_3)_2$-$C_2H_5NO_2$ (гликоколь) (208, 290)
$Ba(OH)_2$-Al (104)
$BaCl_2$-$C_2H_5NO_2$ (гликоколь) (290)
$BaBr_2$-Br_2 (175)
$BaBr_2$-$C_4H_8O_2$ (этилацетат) (233)
$BaBr_2$-$C_{12}H_{22}O_{11}$ (сахароза) (233)
$BaBr_2$-$C_2H_5NO_2$ (гликоколь) (290)
BaJ_2-J_2 (124)
$Ba(NO_2)_2$-$Hg(NO_2)_2$ (229)
$Ba(NO_3)_2$-$C_4H_8O_2$ (этилацетат) (233)
$Ba(NO_3)_2$-$C_{12}H_{22}O_{11}$ (сахароза) (233)
$Ba(NO_3)_2$-$C_2H_5NO_2$ (гликоколь) (290)
$LiCl$-$C_4H_8O_2$ (этилацетат) (233)
$LiCl$-$C_{12}H_{22}O_{11}$ (сахароза) (233)
$LiCl$-$C_2H_5NO_2$ (гликоколь) (208, 290)
$LiBr$-$C_2H_5NO_2$ (290)
$NaOH$-H_2O_2 (36)
NaOH-HCl (46)
NaOH-$HClO_4$ (46)
NaOH-HJO_4 (47)
NaOH-$H_2S_2O_6$ (47)
NaOH-H_3PO_2 (46)
NaOH-H_3PO_3 (46)
NaOH-H_3PO_4 (46)
NaOH-H_3AsO_4 (46)
NaOH-CrO_3 (47)
NaOH-H_3BO_3 (47, 103)
NaOH-$Al(OH)_3$ (103, 189)
NaF-FeF_3 (203)
NaF-$FeCl_2$ (203)
NaF-$FeCl_3$ (203, 239)
NaCl-HCl (13, 55)
NaCl-$C_4H_8O_2$ (этилацетат) (233)
NaCl-$C_{12}H_{22}O_{11}$ (сахароза) (233)
NaCl-$C_2H_5NO_2$ (гликоколь) (290)
NaCl-$ZnCl_2$ (126)
NaCl-$CdCl_2$ (49)
NaCl-$HgCl_2$ (155)
NaCl-$UO_2(NO_3)_2$ (56)
NaCl-$AlCl_3$ (126)
NaCl-KCl (13, 49)
NaBr-$C_4H_8O_2$ (этилацетат) (233)
NaBr-$C_{12}H_{22}O_{11}$ (сахароза) (233)
NaBr-$C_2H_5NO_2$ (гликоколь) (290)
NaBr-$CdBr_2$ (49)
NaJ-$C_2H_5NO_2$ (гликоколь) (290)
NaJ-CdJ_2 (48)
NaJ-KJ (48)
$NaJO_3$-KJO_3 (93)
Na_2SO_4-K_2SO_4 (6, 98)
$Na_2S_2O_3$-AgBr (231)
$Na_2S_2O_3$-$CuSO_4$ (64)
$Na_2S_2O_3$-$AgNaS_2O_3$ (14)
NaHS-NaOH (46)
$NaNO_3$-H_2O_2 (120)
$NaNO_3$-$C_4H_8O_2$ (этилацетат) (233)
$NaNO_3$-$C_{12}H_{22}O_{11}$ (сахароза) (233)
$NaNO_3$-$C_2H_5NO_2$ (гликоколь) (290)
$NaNO_3$-$Pb(NO_3)_2$ (155)
$Na_2C_2O_4$-$UO_2(NO_3)_2$ (56)
$NaC_2H_3O_2$-$UO_2(C_2H_3O_2)_2$ (56)
$NaC_2H_3O_2$-$UO_2(NO_3)_2$ (56)
$Na_3C_6H_5O_7$-$UO_2(NO_3)_2$ (цитрат) (56)
$NaC_2H_2ClO_2$-$UO_2(NO_3)_2$ (монохлорацетат) (56)
$NaBO_2$-H_2O_2 (172)
KOH-$HClO_3$ (46)
KOH-HJO_3 (47)
KOH-HJO_4 (47)
KOH-H_2SO_4 (46)
KOH-H_2SeO_3 (47)
KOH-$H_4P_2O_6$ (47)
KOH-$H_4P_2O_7$ (47)
KOH-H_3AsO_3 (46)
KOH-$PbC_4H_4O_6$ (131)
KOH-$CuC_4H_4O_6$ (131)
KOH-H_3BO_3 (3)

KCl-H_2O_2 (123, 128)
KCl-HCl (55)
KCl-$C_4H_8O_2$ (этилацетат) (233)
KCl-$C_6H_{14}O_6$ (маннит) (98)
KCl-$C_{12}H_{22}O_{11}$ (сахароза) (233)
KCl-$C_2H_5NO_2$ (гликоколь) (290)
KCl-$ZnCl_2$ (126)
KCl-$CdCl_2$ (49, 126, 138)
KCl-$HgCl_2$ (155)
KCl-$CuCl_2$ (121, 125)
KCl-$MgCl_2$ (55, 138)
KCl-$BaCl_2$ (138)
KCl-$NaCl$ (13, 49)
KCl-Декстрин, гуммиарабик, таннинова кислота, глицерин и альбумин (297)
KBr-$C_4H_8O_2$ (этилацетат) (233)
KBr-$C_{12}H_{22}O_{11}$ (сахароза) (233)
KBr-$C_2H_5NO_2$ (гликоколь) (290)
KBr-$CdBr_2$ (49)
KBr-$HgBr_2$ (262)
KJ-J_2 (155, 193, 201)
KJ-SO_2 (279)
KJ-$C_4H_8O_2$ (этилацетат) (233)
KJ-$C_{12}H_{22}O_{11}$ (сахароза) (233)
KJ-$C_2H_5NO_2$ (гликоколь) (208, 290)
KJ-CdJ_2 (48, 122)
KJ-HgJ_2 (262)
KJ-NaJ (48)
KJO_3-$NaJO_3$ (93)

Эквимолекулярная смесь

N_w	$\Delta t/N$
0.01	3.565
0.02	3.515
0.05	3.408
0.10	3.277

K_2SO_4-H_2O_2 (136)
K_2SO_4-$(NH_4)_2SO_4$ (138)
K_2SO_4-$C_4H_8O_2$ (этилацетат) (233)
K_2SO_4-C_6H_6O (фенол) (194)
K_2SO_4-$C_6H_{14}O_6$ (маннит) (194)
K_2SO_4-$C_{12}H_{22}O_{11}$ (сахароза) (233)
K_2SO_4-Na_2SO_4 (6, 98)
K_2SO_4 - Декстрин, гуммиарабик и таннинова кислота (297)
KHS-$NaOH$ (47)
KNO_2-$Cd(NO_2)_2$ (52)
KNO_2-$Hg(NO_2)_2$ (53, 229)
KNO_2-$Ni(NO_2)_2$ (52, 53)
KNO_3-H_2O_2 (120, 123)
KNO_3-HNO_3 (55)
KNO_3-$C_4H_8O_2$ (этилацетат) (233)
KNO_3-$C_{12}H_{22}O_{11}$ (сахароза) (233)
KNO_3-$C_2H_5NO_2$ (гликоколь) (290)
KNO_3-$Pb(NO_3)_2$ (155)
KNO_3-KCl (93)

Эквимолекулярная смесь

N_w	$\Delta t/N$
0.01	3.60
0.02	3.555
0.05	3.468
0.10	3.390
0.20	3.283

KNO_3-Декстрин и гуммиарабик (297)
K_2HPO_4-Декстрин, гуммиарабик и таннинова кислота (297)
KCN-$Hg(CN)_2$ (262)
KCN-$AgCN$ (155)
$K_2B_4O_7$-H_2O_2 (172)

НЕ-ЭЛЕКТРОЛИТЫ, СЛАБЫЕ ЭЛЕКТРОЛИТЫ И ВСЕ ОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ.

Miles S. Sherrill в сотрудничестве с Louis Harris.

Растворы, содержащие одно растворенное вещество.

ТАБЛИЦА B.

(«Нормальный порядок»; см. «Справочник» т. V, стр. 124.)

H_2O_2 (164, 172)

N_w	$\Delta t/N$
0.4	1.86
5.0	1.92
10.0	2.02
15.0	2.10
20.0	2.15
~24.0E	2.17

HF (137)

0.3	2.0
1.0	1.9
3.0	2.0

Cl_2 (246)

0.005	4.4
0.01	4.18
0.03	3.54
0.05	3.15
0.07	2.92

$HClO$ (113)

0.25	1.87
0.50	1.86

Br_2 (246)

0.006	2.02
0.01	1.97
0.02	1.90
0.04	1.88
0.10	1.87
0.15	1.865

N_w	$\Delta t/N$

J_2 (247)

0.00074	2.0

H_2S (78)

0.08	2.5
0.2	2.0

H_2SO_3 (7, 279)

0.1	2.5
0.5	2.3
1.0	2.3

SeO_2 (167)

0.1	2.22
1.0	1.93
3.0	1.83
5.0	1.81
7.0	1.83
9.0	1.88
10.0	1.91
12	1.95

H_6TeO_6 (86)

0.1	2.0
0.2	2.0

NH_3 (252, 264, 265)

0.5	1.86
2.0	1.9
5.0	2.0
10.0	2.2
15.0	2.5
20.0	2.9
25.0	3.3
30E*1	3.7

*1 Лед+$NH_3.H_2O$.

N_w	$\Delta t/N$

H_3PO_2 (205)

0.2	2.80
0.5	2.59
1.0	2.45

H_3PO_3 (7, 226)

0.1	2.9
0.5	2.5
1.0	2.4

H_3PO_4 (38, 137, 160)

0.05	2.55
0.10	2.36
0.20	2.26
0.50	2.2
1.0	2.3
1.5	2.5
2.0	2.7

$H_4P_2O_6$ (45)

0.2	3.4
0.4	3.2
0.6	3.2

CO_2 (78)

0.05	2.1
0.08	2.1

H_3BO_3 (7, 134, 185)

0.05	2.0
0.40	2.0

$(C_2H_5)_4Fe(CN)_6$ (31)

0.03	1.95
0.10	1.90

ТАБЛИЦА C.

(«Порядок C»; см. «Справочник» т. V, стр. 124.)

CH_2N_2, Цианамид (220)

N_w	$\Delta t/N$
0.5	1.80
1.0	1.73
2.0	1.61
5.0	1.41
10.0	1.22

CH_2O_2, Муравьиная кислота (1, 69)

1.0	1.83
2.0	1.78
3.0	1.75
4.0	1.71
5.0	1.69
10	1.5
20	1.3
30	1.2
40	1.1

CH_3NO, Формамид (66, 280)

0.5	1.86
5.0	1.7
10.0	1.4
20.0	1.2
40.0	1.1

CH_4N_2O, Мочевина (72, 100)

0.005	1.850
0.010	1.850
0.040	1.850
0.500	1.863

N_w	$\Delta t/N$

CH_4N_2S, Тиомочевина (241)

0.2	1.82
0.4	1.72

CH_4O, Метиловый алкоголь (1, 17, 162, 213)

0.01	1.82
0.1	1.81
0.2	1.81
2.0	1.86
4.0	1.90
6.0	1.93
10.0	2.00
20.0	1.9
30	1.8
45	1.6
60	1.5
70	1.4

$C_2HCl_3O_2$, Трихлоруксусная кислота (287)

0.005÷0.04	3.5

$C_2H_2Cl_2O_2$, Дихлоруксусная кислота (100, 205)

0.004	3.69
0.010	3.56
0.02	3.45
0.05	3.23
0.10	3.00
0.20	2.80
0.50	2.51

N_w	$\Delta t/N$

$C_2H_2N_8$, Бистетразол (191)

0.02	3.9
0.05	3.0
0.10	2.1
0.12	1.8

$C_2H_2O_4$, Щавелевая кислота (61, 161, 226, 244)

0.02	3.40
0.05	3.04
0.10	2.84
0.20	2.64
0.30	2.58

$C_2H_3Br_3O_2$, Бромальгидрат (7)

0.05	1.9
0.70	1.9

$C_2H_3Cl_3O_2$, Хлоральгидрат (1, 162, 241)

0.01	1.86
0.10	1.86
1.00	1.86
1.50	1.89
2.00	1.93

C_2H_4O, Окись этилена (170)

1.0	1.7

$C_2H_4O_2$, Уксусная кислота (1, 54, 69, 137, 237, 241)

0.1	1.90
0.3	1.86
0.7	1.81
1.0	1.79
5.0	1.6
10.0	1.4
18.0	1.2
23.95E	1.1

$C_2H_4O_2$, Метилформиат (1)

0.3	1.87
0.5	1.82
1.0	1.83
1.5	1.88

C_2H_5NO, Ацетамид (163)

0.01	1.83
0.10	1.83
0.20	1.82
1.00	1.81

$C_2H_5NO_2$, Гликоколь (142, 241)

0.1	1.85
0.3	1.80
0.6	1.74
0.9	1.69

N_w	$\Delta t/N$

C_2H_6O, Этиловый алкоголь (1, 162, 213, 227)

0.02	1.83
0.1	1.83
1.0	1.83
2.0	1.84
4.0	1.93
6.0	2.05
7.0	2.12
10.0	2.2
15.0	2.0
20.0	1.8
30	1.4
40	1.2
50	1.0
70	0.9

C_2H_6O, Метиловый эфир (292)

0.2	1.9

C_2H_6OS, Тиоэтиленгликоль (21)

C_2H_7N, Этиламин (202)

0.5	1.9
1.0	1.8
1.5	1.8

C_2H_7NO, Альдегидаммиак (8)

0.67	0.68*1
0.67	0.90*2

*1 Наблюдение точки замерзания сделано сразу. *2 При достижении равновесия через 27 часов.

$C_3HCl_3O_2$, Трихлоракриловая кислота (27)

0.08	3.42
0.10	3.07
0.27E	2.2

$C_3H_6N_2O_2$, Метилглиоксим (218)

0.1	1.8

C_3H_6O, Аллиловый алкоголь (1)

0.5	1.79
1.0	1.76
2.0	1.77
3.0	1.78
4.5	1.77
5.0	1.76
6.0	1.72
7.0	1.66
7.5	1.62

C_3H_6O, Ацетон (1, 162)

0.02	1.86
0.10	1.85
1.0	1.79
4.0	1.65
7.0	1.52

N_w	$\Delta t/N$

$C_3H_6O_2$, Пропионовая кислота (1, 69, 202)

0.1	2.00
0.2	1.92
0.4	1.85
1.0	1.73
4.0	1.39
8.0	1.0
10.0	0.9
20	0.6
30	0.5
50	0.4
90	0.3

$C_3H_6O_2$, Этилформиат (1)

0.2	1.90
0.4	1.92
1.0	1.98

$C_3H_6O_2$, Метилацетат (1)

0.3	1.83
1.7	1.83

$C_3H_6O_3$, β-Оксипропионовая кислота (137)

1.0	1.85
2.0	1.84
3.0	1.83

$C_3H_6O_3$, Молочная кислота (137)

0.5	1.96
1.0	1.95
2.0	1.93
2.5	1.92

C_3H_7NO, Ацетоксим (18)

0.1	1.8
2.0	1.6

$C_3H_7NO_2$, Уретан (171)

0.2	1.9
0.5	1.8

C_3H_8O, n-Пропиловый алкоголь (1, 162)

0.01	1.86
0.05	1.84
0.10	1.83
0.60	1.80
1.00	1.79
1.50	1.78
2.00	1.79
3.00	1.82
3.50	1.83
4.0	1.82
5.0	1.76
6.0	1.64
7.0	1.49
8.0	1.32

C_3H_8O, Изопропиловый алкоголь (1)

1.0	1.70
2.0	1.73
3.0	1.80
4.0	1.89
5.0	1.98
6.0	2.07
8.0	2.03

N_w	$\Delta t/N$

$C_3H_8O_3$, Глицерин (1, 102, 154, 162, 223)

0.01	1.86
0.20	1.87
0.50	1.89
1.00	1.92
1.20	1.93
1.50	1.95
2.50	2.0
5.0	2.1
13.9E*1	2.0
22.0E*2	2.1

*1 (223). *2 (154).

C_3H_9N, Пропиламин (202)

0.4	2.0
0.6	1.9
0.8	1.8

$C_4H_4O_4$, Фумаровая и малеиновая кислоты (199)

$C_4H_5Cl_3O_2$, α, α, β-Трихлормасляная кислота (59)

0.12	3.27
0.15	3.12
0.20	3.07

$C_4H_5Cl_6NO_2$, Диоксибистрихлорэтилиденимин (8)

0.4	5.4
0.6	5.1

$C_4H_6O_4$, Янтарная кислота (161)

0.01	1.99
0.05	1.93
0.10	1.89
0.20	1.88

$C_4H_6O_6$, d-Винная кислота (1, 61, 137, 161)

0.01	2.34
0.05	2.12
0.10	2.05
0.20	1.98
0.50	1.94
0.80	1.95
1.50	2.01
3.00	2.14
4.00	2.24
5.00	2.35

$C_4H_7Cl_3O_2$, Хлоральэтанолят (18)

0.1	3.5
1.0	3.0

$C_4H_8O_2$, Гликолевый эфир (196)

0.1	1.86
1.0	1.86
2.0	1.85
5.0	1.81
10.0	1.55

N_w	$\Delta t/N$

$C_4H_8O_2$, n-Масляная кислота (69, 202)

0.2	1.97
0.4	1.83
0.8	1.70
1.0	1.67
1.5	1.63
2.0	1.43
3.0	0.89
4.0	0.76

$C_4H_8O_2$, Изомасляная кислота (69)

5.0	0.170
15.0	0.140
20.0*1	0.135

*1 Предел смешиваемости.

$C_4H_8O_2$, Этилацетат (233)

0.06	1.86
0.10	1.85
0.20	1.83
0.50	1.82
0.60	1.82

$C_4H_{10}O$, n-Бутиловый алкоголь (162)

0.01	1.89
0.02	1.84
0.05	1.84
0.10	1.85
0.20	1.83

$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (162)

0.01	1.67
0.02	1.67
0.05	1.70
0.10	1.72
0.20	1.70

$C_4H_{10}O_4$, Эритрит (93, 223)

0.010	1.852
0.020	1.857
0.040	1.860
0.100	1.866
0.200	1.873
0.400	1.885
0.500	1.890
1.7E	2.6

C_5H_5N, Пиридин (144, 213)

0.1	1.79
0.4	1.66
1.0	1.43
2.0	1.15
2.5	1.03
5.0	0.7
10.0	0.5
15.0	0.5
20.0	0.6
50.0	0.90

N_w	$\Delta t/N$

$C_5H_6O_4$, Цитраконовая, мезаконовая и итаконовая кислоты (199)

$C_5H_{10}O_5$, β, l-Арабиноза (165)

$C_5H_{12}O$, Изоамиловый алкоголь (162)

0.01	1.85
0.02	1.86
0.05	1.84
0.10	1.82

$C_5H_{13}N$, Изоамиламин (202)

0.1	1.9
0.8	1.8

$C_6H_3N_3O_7$, Пикриновая кислота (248)

0.005	3.82
0.010	3.63
0.020	3.28
0.0422E	3.14

C_6H_6O, Фенол (202, 230, 249)

0.1	1.81
0.2	1.83
0.5	1.63
0.56E*1	1.5
0.74mE*2	1.6

*1 Лед и фенол (гидрат). *2 Лед и фенол.

$C_6H_6O_2$, Резорцин (288)

C_6H_7N, Анилин (162, 202)

0.01	1.85
0.05	1.82
0.10	1.79
0.20	1.73
0.40	1.63

N_w	$\Delta t/N$

$C_6H_8N_2$, Фенилгидразин (24)

0.3	1.4
0.5E*1	1.5

*1 Лед и гидрат.

$C_6H_8O_7$, Лимонная кислота (1, 137, 147, 161)

0.01	2.26
0.02	2.14
0.05	2.08
0.10	2.03
0.50	1.93
1.00	1.94
1.50	1.96
2.00	2.00
3.00	2.18
4.7E	2.6

$C_6H_{12}O_6$, Декстроза (162, 241)

0.05	1.86
0.10	1.86
0.20	1.87
0.40	1.89
0.80	1.91
1.00	1.92

$C_6H_{12}O_6$, α, d-Галактоза (165)

$C_6H_{12}O_6$, Левулёза (163)

0.02	1.87
0.20	1.87

$C_6H_{14}O_2$, Ацеталь (18)

0.1	1.9
2.0	1.9

$C_6H_{14}O_2$, Пинакон (223)

$C_6H_{14}O_6$, Дульцит (163, 199)

0.01-0.10	1.86

N_w	$\Delta t/N$

$C_6H_{14}O_6$, Маннит (4, 28, 93)

0.005	1.853
0.010	1.854
0.020	1.855
0.040	1.856
0.050	1.857
0.070	1.858
0.1000	1.859
0.2709	1.864
0.5460E	1.866

$C_6H_{15}N$, Дипропиламин (202)

0.2	1.9
0.4	1.8
0.8	1.8

$C_7H_5NO_4$, о-Нитробензойная кислота (287, 289)

0.005	0.33
0.010	0.31
0.015	0.29

C_7H_9N, Бензиламин (202)

0.1	2.1
0.2	2.0
0.3	1.9
0.5	1.6

$C_7H_{10}Cl_2O_5$, β-Дехлоро-p-арабинохлоралоза (95)

$C_7H_{14}O_6$, α-Метилглюкозид (255)

0.6	2.06
1.0	2.16
2.0	2.35
3.0	2.51
4,0	2.64
4.63E*1	2.72

*1 Лед и безводный глюкозид.

$C_8H_{12}Cl_2O_6$, β-Дехлоро-p-галактохлоралоза (95)

N_w	$\Delta t/N$
0.50	1.96
0.70	2.00
1.00	2.06
1.20	2.10
1.50	2.17
2.0	2.3
3.0	2.5
4.0	2.7

$C_9H_8O_2$, Аллокоричная кислота (176)

$t°_{пл.}$	N_w	$\Delta t/N$
42	0.034E	1.9
58	0.029E	1.9
68	0.026E	1.8

$C_{12}H_{22}O_{11}$, Мальтоза (80, 163)

N_w	$\Delta t/N$
0.05	1.87
0.20	1.89
0.40	1.92
1.00	2.03

$C_{12}H_{22}O_{11}$, Сахароза (67, 70, 100, 147, 162, 227, 233, 255)

0.005	1.86
0.05	1.87
0.10	1.88
0.20	1.90
0.40	1.94

$C_{12}H_{22}O_{11}.H_2O$, Лактоза (163)

0.01	1.86
0.10	1.86
0.20	1.88

$C_{12}H_{24}O_{11}$, Лактозит (260)

$C_{13}H_{18}O_7$, Салицин (163)

0.02	1.86

$C_{17}H_{22}ClNO_4$, Кокаин хлористоводородный (258)

$C_{22}H_{25}NO_6$, Колхицин (79)

Растворы, содержащие более одного растворенного вещества.

Борная кислота + перекись водорода (172
Борная кислота + маннит (166)
Этиловый алкоголь + ацетон (70)
Этиловый алкоголь + глицерин (70)
Сахароза + глицерин (70)
Сахароза + лимонная кислота (147)
Сахароза + метиловый алкоголь (1)

Литература.

(Ключ к периодическим изданиям—в конце тома.)

(1) Abegg, *7*, **15:** 209; 94. (2) Abegg und Cox, *7*, **48:** 725; 04. (3) Abegg, Fox und Herz, *93*, **35:** 129; 03. (4) Adams, *1*, **37:** 481; 15. (5) Anthony and Hudleston, *4*, **127:** 1122; 25. (6) Archibald, *292*, **10:** 33; 03. (7) Arrhenius, *7*, **2:** 491; 88. (8) Aschau, *25*, **48:** 874; 15. (9) Bakhuis Roozeboom, *70*, **3:** 29; 84. (10) Bakhuis Roozeboom, *70*, **4:** 65; 85. (11) Bakhuis Roozeboom, *7*, **2:** 449; 88. (12) Bakhuis Roozeboom, *7*, **10:** 477; 92. (13) Barnes, *292*, **10:** 139; 03. (14) Barth, *7*, **9:** 176; 92. (15) Bassett and Taylor, *4*, **101:** 576; 12. (16) Battelli e Stefanini, *59*, **9:** 5; 99. *6*, **20:** 64; 00. (17) Baume et Borowski, *42*, **12:** 276; 14. (18) Beckmann, *7*, **2:** 715; 88. (19) Beckmann, *7*, **79:** 177; 12.
(20) Bedford, *5*, **83:** 454; 10. (21) Bennett, *4*, **121:** 2139; 22. (22) Benrath, *93*, **54:** 328; 07. (23) Biltz, *7*, **40:** 185; 02. (24) Blanksma, *176*, **7:** 417; 10. (25) Bodländer, *7*, **9:** 730; 92. (26) Bodländer, Diss., Berlin, 1915. *B3*; 1449, 1454. (27) Böeseken et Carrière, *70*, **34:** 179; 15. (28) Braham, *1*, **41:** 1707; 19. (29) Bray, *7*, **54:** 569; 06.
(30) Bruni, *36*, **27 I:** 537; 97. (31) Buchböck, *7*, **23:** 157; 97. (32) Büchner und Prins, *7*, **81:** 113; 12. (33) Burrows and Turner, *4*, **115:** 1429; 19. (34) Buxhoevden und Tammann, *93*, **15:** 319; 97. (35) Calame, *7*, **27:** 401; 98. (36) Calvert, *7*, **38:** 513; 01 (37) Carrara e Gennari, *36*, **24 II:** 484; 94. *22*, **3 II:** 325; 94. (38) Chambers and Frazer, *11*, **23:** 512; 00. (39) Chauvenet, *14*, **13:** 59; 20.
(40) Chistoni, *288*, **40:** 161; 25. (41) Cioci, *93*, **19:** 308; 99. (42) de Coppet, *6*, **25:** 502; 72. (43) de Coppet, *7*, **22:** 239; 97. (44) de Coppet, *50*, **8:** 531; 04. (45) Cornec, *34*, **150:** 108; 10. (46) Cornec, *6*, **29:** 491; 13. (47) Cornec, *6*, **30:** 63; 13. (48) Cornec et Urbain, *27*, **25:** 131; 19. (49) Cornec et Urbain, *27*, **25:** 215; 19.
(50) Cottrell, *50*, **4:** 637; 00. (51) Cottrell, *76*, **1901:** 1035. (52) Cuttica, *36*, **52 I:** 210; 22. (53) Cuttica e Carobbi, *36*, **52 II:** 270; 22. (54) Dahms, *8*, **60:** 119; 97. (55) Dernby, *147*, **3:** No. 18; 16. (56) Dittrich, *7*, **29:** 449; 99. (57) Donnan and Burt, *4*, **83:** 335; 03. (58) Dreyers, *169*, **14:** 229; 10. *10*, **1:** 334; 10. (59) Drucker, *7*, **49:** 563; 04.
(60) Drucker, *9*, **17:** 398; 11. (61) Drucker, *7*, **96:** 381; 20. (62) Drucker, *9*, **28:** 463; 22. (63) Düllberg, *7*, **45:** 120; 03. (64) Dutoit, *42*, **11:** 650; 13. (65) Eggeling und Meyer, *93*, **46:** 174; 05. (66) English and Turner, *4*, **107:** 774; 15. (67) Ewan, *7*, **31:** 22; 99.

(68) Falciola, *36*, **39 I:** 398; 09. (69) Faucon, *6*, **19:** 70; 10.
(70) Fawsitt, *4*, **115:** 790; 19. (71) Fernau, *93*, **17:** 327; 98. (72) Flügel, *7*, **79:** 577; 12. (73) Foerster, Brosche und Norberg-Schultz, *7*, **110:** 435; 24. (74) Foote, *11*, **29:** 203; 03. (75) Fraenckel, *93*, **55:** 223; 07. (76) Fricke und Schutzdeller, *93*, **131:** 130; 23. (77) Funk, *93*, **20:** 393; 99. (78) Garelli e Falciola, *36*, **34 II:** 1; 04. (79) Georgievics, *57*, **34:** 1851; 13.
(80) Gillis, *70*, **43:** 135; 24. (81) Giran, *34*, **146:** 1270; 08. (82) Goldblum et Terlikowski, *27*, **11:** 146; 12. (83) Goldschmidt und Syngros, *93*, **5:** 129; 94. (84) Groschuff, *93*, **47:** 331; 05. (85) Grossman und Forst, *93*, **43:** 94; 05. (86) Gutbier, *93*, **29:** 22; 02. (87) Guthrie, *3*, **49:** 1; 75. (88) Guthrie, *3*, **49:** 206; 75. (89) Guthrie, *3*, **49:** 266; 75.
(90) Guthrie, *3*, **1:** 354; 76. (91) Guthrie, *3*, **2:** 211; 76. (92) Guthrie, *3*, **6:** 35; 78. (93) Hall and Harkins, *1*, **38:** 2658; 16. (94) Hammick, Goadby and Booth, *4*, **117:** 1589; 20. (95) Hanriot et Kling, *14*, **12:** 129; 19. (96) Hantzsch und Shibata, *93*, **73:** 309; 12. (97) Harkins, Hall and Roberts, *1*, **38:** 2646; 16. (98) Harkins and Roberts, *1*, **38:** 2676; 16. (99) Hartley and Barrett, *4*, **95:** 1178; 09.
(100) Hausrath, *8*, **9:** 522; 02. (101) Hebb, *292*, **10:** 422; 98. (102) Henkel, Diss., Berlin, 1905. (103) Heyrovsky, *4*, **117:** 1013; 20. (104) Heyrovsky, *135*, **125:** 198; 22. (105) van't Hoff, *7*, **9:** 477; 92. (106) van't Hoff und Meyerhoffer, *7*, **27:** 75; 98. (107) Holt and Myers, *4*, **99:** 384; 11. (108) Hovorka and Rodebush, *1*, **47:** 1614; 25. (109) Isaachsen, *7*, **8:** 145; 91.
(110) Ishikawa and Kimura, *469*, **5:** 1; 26. (111) Jahn, *7*, **50:** 129; 05. (112) Jahn, *7*, **59:** 31; 07. (113) Jakowkin, *7*, **29:** 613; 99. (114) Jawein und Thillot, *25*, **22:** 654; 89. (115) Jellinek, *93*, **70:** 93; 11. (116) Jellinek und Czerwinski, *7*, **102:** 438; 22. (117) Jones, *7*, **11:** 110; 93. (118) Jones, *7*, **11:** 529; 93. (119) Jones, *7*, **12:** 623; 93.
(120) Jones, Barnes and Hyde, *11*, **27:** 22; 02. (121) Jones and Bassett, *11*, **34:** 290; 05. (122) Jones and Caldwell, *11*, **25:** 349; 01. (123) Jones and Carroll, *11*, **28:** 284; 02. (124) Jones und Getman, *7*, **49:** 385; 04. (125) Jones, Getman, Bassett, McMaster and Uhler, *152*, No. **60:** 07. (126) Jones and Knight, *11*, **22:** 110; 99. (127) Jones and Mackay, *11*, **19:** 83; 97. (128) Jones and Murray, *11*, **30:** 205; 03. (129) Jones and Pearce, *11*, **38:** 683; 07.
(130) Kablukov und Sachanov, *7*, **69:** 419; 09. (131) Kahlenberg, *7*, **17:** 577; 95. (132) Kahlenberg, *50*, **5:** 339; 01. (133) Kahlenberg and Lincoln, *50*, **2:** 77; 98. (134) Kahlenberg und Schreiner, *7*, **20:** 547; 96. (135) Kahlenberg und Schreiner, *7*, **27:** 552; 98. (136) Казанецкий, *53*, **46:** 1110; 14. (137) Kendall, Booge and Andrews, *1*, **39:** 2303; 17. (138) Kistjakovskii, *7*, **6:** 97; 90. (139) Klarmann, *93*, **132:** 289; 24.
(140) Klein och Svanberg, *147*, **4:** No. 1; 20. (141) Knight and Rich, *4*, **99:** 87; 11. (142) Kober and Sugiura, *11*, **48:** 383; 12. (143) Koppel und Blumenthal, *93*, **53:** 228; 07. (144) Kornfeld, *57*, **36:** 865; 15. (144.5) Kraus, Brown University, *0*. (145) Kremann, *75*, **120:** 339; 11. (146) Kremann, Daimer und Bennesch, *57*, **32:** 619; 11. (147) Kremann et Eitel, *70*, **42:** 539; 23. (148) Kremann und Hofmeier, *57*, **29:** 1111; 08. (149) Kremann und Hüttinger, *323*, **58:** 637; 08.
(150) Kremann und Kerschbaum, *93*, **56:** 218, 07. (151) Kremann und Rodemund, *57*, **35:** 1061; 14. (152) Küster und Heberlein, *93*, **43:** 53; 05. (153) Küster, Heberlein und Kremann, *93*, **41:** 1; 04. (154) Lane, *45*, **17:** 924; 25. (155) Le Blanc und Noyes, *7*, **6:** 385; 90. (156) Le Chatelier, *34*, **124:** 1091; 97. (157) Levi, *36*, **30 II:** 64; 00. (158) Lewis and Brighton, *1*, **40:** 482; 18. (159) Loomis, *25*, **26:** 797; 93. *2*, **1:** 199, 274; 94. *8*, **51:** 500; 94,
(160) Loomis, *8*, **57:** 495; 96. (161) Loomis, *8*, **60:** 523; 97. (162) Loomis, *7*, **32**, 592; 00. (163) Loomis, *7*, **37:** 407; 01. (164) Maass and Herzberg, *1*, **42:** 2569; 20. (165) Mackenzie and Ghosh, *68*, **35:** 22; 14. (166) Magnanini, *36*, **21 II:** 134; 91. (167) Manchot und Ortner, *93*, **120:** 301; 22. (168) Marchetti, *93*, **19:** 391; 99. (169) Matignon, *34*, **133:** 289; 01.
(170) Mazzucchelli ed Armenante, *36*, **52 I:** 338; 22. (171) Meldrum and Turner, *4*, **97:** 1805; 10. (172) Menzel, *7*, **105:** 402; 23. (173) Menzies and Potter, *1*, **34:** 1452; 12. (174) Meusser, *25*, **35:** 1414; 02. (175) Meyer, *93*, **30:** 113; 02. (176) Meyer, *9*, **17:** 976; **11.** (177) Meyerhoffer, *B3*: 658. (178) Meyerhoffer, *B3:* 673. (179) Middelberg, *7*, **43:** 305; 03.
(180) Milikan, *7*, **92:** 59; 16. (181) Mills and Watson, *4*, **97:** 741; 10. (182) Moeller, *7*, **12:** 555; 93. (183) Mylius, *25*, **34:** 2208; 01. (184) Mylius und Dietz, *93*, **44:** 209; 05. (185) Nasini und Ageno, *7*, **69:** 482; 09. (186) Nasini ed Ageno, *36*, **41 I:** 131; 11. (187) Noyes and Falk, *1*, **32:** 1011; 10. (188) Noyes and Johnston, *1*, **31:** 987; 09. (189) Noyes und Whitney, *7*, **15:** 694; 94.
(190) Öholm, *7*, **50:** 309; 05. (191) Oliveri-Mandala, *36*, **50 I:** 256; 20. (192) Orndorff and White, *12*, **15:** 347; 93. (193) Osaka, *7*, **38:** 743; 01. (194) Osaka, *7*, **41:** 560; 02. (195) Oswald, *14*, **1:** 32; 14. (196) Унковская, *53*, **45:** 1099; 13. (197) Pascal, *34*, **158:** 1672; 14. (198) Paternò, *36*, **52 II:** 28; **22.** *22*, **31:** 166; 22. (199) Paternò e Nasini, *22*, **41:** 685; 88.
(200) Paternò e Peratoner, *22*, **6 II:** 306; 90. (201) Paternò e Peratoner, *36*, **21 I:** 110; 91. (202) Peddle and Turner, *4*, **99:** 685; 11. (203) Peters, *7*, **26:** 193; 98. (204) Petersen, *7*, **10:** 580; 92. (205) Petersen, *7*, **11:** 174; 93. (206) Pfaundler und Schegg, *75*, **71 II:** 351; 75. (207) Pfeiffer, *93*, **29:** 107; 02. (208) Pfeiffer, Würgler und Witka, *25*, **48:** 1938; 15. (209) Piccini und Brizzi, *93*, **19:** 394; 99.
(210) Pickering, *4*, **57:** 331; 90. (211) Pickering, *25*, **25:** 1099; 92. (212) Pickering, *4*, **63:** 890; 93. (213) Pickering, *4*, **63:** 992; 93. (214) Pickering, *3*, **36:** 111; 93. (215) Pickering, *25*, **26:** 277; 93. (216) Pickering, *25*, **26:** 2307; 93. (217) Ponsot, *34*, **122:** 668; 96. *6*, **10:** 79; 97. (218) Ponzio, *36*, **51 II:** 213; 21. (219) Postma, *70*, **39:** 515; 20.
(220) Pratolongo, *22*, **23 I:** 46; 14. (221) Price, *4*, **91:** 531; 07. (222) Prussia, *36*, **28 II:** 113; 98. (223) Pushin and Glagoleva, *4*, **121:** 2813; 22. (224) Randall and Vanselow, *1*, **46:** 2418; 24. (225) Raoult, *7*, **1:** 186; 87. (226) Raoult, *7*, **2:** 488; 88. (227) Raoult, *34*, **124:** 885; 97. **125:** 751; 97. *7*, **27:** 617; 98. *6*, **16:** 162; 99. (228) Rây, *4*, **113:** 803; 18. (229) Rây and Mukherjee, *182*, **26:** 173; 10.
(230) Rhodes and Markley, *50*, **25:** 527; 21. (231) Richards and Faber, *11*, **21:** 167; 99. (232) Rindell, *7*, **70:** 452; 10. (233) Rivett, *7*, **80:** 537; 12. *147*, **2:** No. 9; **11.** (234) Robinson and Jones, *4*, **101:** 62; 12. (235) Rodebush, *1*, **40:** 1204; 18. (236) Roloff, *7*, **18:** 572; 95. (237) Roloff, *7*, **18:** 583; 95. (238) Rosenheim und Bertheim, *93*, **34:** 427; 03. (239) Rosenheim und Müller, *93*, **39:** 175; 04.
(240) Ross and Jones, *1*, **47:** 2165; 25. (241) Roth, *7*, **43:** 539; 03. (242) Roth, *7*, **79:** 599; 12. (243) Roth, *B3*: 1436. (244) Roth und Knothe, *B3*: 1443. (245) Roth und Luy, *B3*: 1442. (246) Roth und Salzmann, *B3*: 1437, 1439. (247) Roth und Siebler, *B3*: 1445. (248) Rothmund und Drucker, *7*, **46:** 827; 03. (249) Rozsa, *9*, **17:** 934; 11.
(250) Rüdorff, *8*, **116:** 55; 62. (251) Rüdorff, *8*, **145:** 599; 72. (252) Rupert, *1*, **32:** 748; 10. (253) Sabaneev, *93*, **17:** 480; 98. (254) Sanfourche et Liebaut, *27*, **31:** 966; 22. (255) Scatchard and Kimball, Mass. Inst. Tech., Cambridge, Mass., *0*. (256) Schäfer, *93*, **45:** 293; 05. (257) Schreinemakers, *7*, **12:** 73; 93. (258) Schroeder, *233*, **47:** 600; 10. (259) Schryver, *5*, **83:** 96; 10.
(260) Senderens, *34*, **170:** 47; 20. (261) Shaw, *324*, **9:** 141; 25. (262) Sherrill, *7*, **43:** 705; 03. (263) Sluiter, *64V*, **23:** 920; 14. *176*, **12:** 178; 15. (264) Smits and Postma, *64P*, **17:** 187; 14. *64V*, **23:** 110; 14. (265) Smits and Postma, *70*, **39:** 516; 20. (266) Sommer und Weise, *93*, **94:** 51; 16. (267) Stanbridge, *4*, **113:** 808; 18. (268) Steele and Johnson, *4*, **85:** 113; 04. (269) Tammann, *7*, **6:** 122; 90.
(270) Taylor, *7*, **27:** 361; 98. (271) Trautz und Anschütz, *7*, **56:** 236; 06. (272) Treadwell und Girsewald, *93*, **38:** 92; 04. (273) Turner and English, *4*, **105:** 1786; 14. (274) Vandenberghe, *93*, **10:** 47; 95. (275) Van Name and Brown, *12*, **44:** 453; 17. (276) Васильев, *53*, **42:** 423; 10. (277) Васильев, *53*, **42:** 570; 10. (278) Voerman, *176*, **2:** 766; 05. (279) Walden und Centnerszwer, *7*, **42:** 432; 03.
(280) Walden und Zadwidski, *7*, **54:** 180; 06. (281) Washburn und MacInnes, *9*, **17:** 503; 11. (282) Washburn and MacInnes, *1*, **33:** 1686; 11. (283) Weinland und Büttner, *93*, **75:** 293; 12. (284) Werner, *93*, **15:** 243; 97. (285) Werner und Herty, *7*, **38:** 331; 01. (286) Werner, Müller, Klein und Bräunlich, *93*, **22:** 91; 99. (287) Wildermann, *7*, **15:** 337; 94. (288) Wildermann, *7*, **19:** 233; 96. (289) Wildermann, *7*, **46:** 43; 03.
(290) Wurgler, Thesis, Zürich, 1914. (291) van Wyk, *93*, **48:** 1; 06. (292) Zecchini, *7*, **19:** 431; 96. (293) Zeltner, *B3*: 671. (294) Fabris, *36*, **51 II:** 374; 21. (295) Guinchant, *14*, **9:** 49; 18. (296) Kazansky, *181*, **43:** No. 27, 79; 16. *10*, **4:** 732; 22. (297) Paternò e Cingolani, *36*, **44 I:** 36; 14. (298) Randall and Scott, *1*, **49:** 647; 27.

ВЛИЯНИЕ ДАВЛЕНИЯ НА ТЕМПЕРАТУРЫ ПЕРЕХОДА КРИСТАЛЛОГИДРАТОВ, НА ТОЧКИ ЗАТВЕРДЕВАНИЯ И НА РАСТВОРИМОСТЬ.

A. L. Th. Moesveld.

ВЛИЯНИЕ ДАВЛЕНИЯ НА ТЕМПЕРАТУРЫ ПЕРЕХОДА КРИСТАЛЛОГИДРАТОВ.

P, atm	Na_2SO_4*1		$ZnSO_4$*2		$SrCl_2$*3		Na_2CrO_4*4	
0		32.73°		38.8°		62.3°		19.6°
250		32.80°		39.5°		63.5°		18.7°
500		32.80°		40.2°		64.6°		17.8°
750		32.72°		40.8°		65.8°		16.6°
1000		32.57°		41.5°		66.9°		15.3°
1250		32.35°		42.2°		68.1°		13.8°
1500		32.06°		42.8°		69.3°		12.3°
2000		31.25°				71.6°		8.6°
2500		30.16°				73.9°		+ 4.3°
3000								− 0.5°
	10 aq+aq		7 aq+aq		6 aq+2 aq		10 aq+6 aq	
Лит.	(1,6,7)		(2)		(6)		(6)	

*1 Экстраполированное значение для 1 *atm* несколько отличается от значения, приводимого Ричардсом и Уэллсом (4). *2 Два косвенных метода со сравнительно большой ошибкой. *3 Значение для 1 *atm* плохо согласуется со значением, даваемым Ричардсом и Ингвом (5). *4 Равновесие P весьма недостоверно.

Уравнения интерполяции.

$Na_2SO_4 \cdot 10\ aq$: $t = 32.73 + 0.423 \times 10^{-3} P - 0.581 \times 10^{-6} P^2 \pm 0.2$

$ZnSO_4 \cdot 7\ aq$: $t = 38.8 + 2.7 \times 10^{-3} P \pm 0.3$

$SrCl_2 \cdot 6\ aq$: $t = 62.3 + 4.65 \times 10^{-3} P \pm 0.5$

$Na_2CrO_4 \cdot 10\ aq$: $t = 19.6 - 0.31 \times 10^{-3} P - 1.2 \times 10^{-6} P^2 \pm 0.$

Качественные данные для других гидратов см. в (3).

Литература.

Ключ к периодическим изданиям—в конце тома.)

1) Block, *7*, **82**: 403; 13. (2) Cohen, Inouye und Euwen, *7*, **75**: 1; 10. (3) Jänecke, *7*, **90**: 265; 15. **91**: 676; 16. (4) Richards und Wells, *7*, **43**: 465; 03. (5) Richards und Yngve, *1*, **40**: 89; 18. (6) Tammann, *B57*, p. 251. (7) Tammann, Aggregatzustände, p. 97, Leipzig, Voss, 1922.

ВЛИЯНИЕ ДАВЛЕНИЯ НА ТОЧКИ ЗАТВЕРДЕВАНИЯ РАСТВОРОВ.

Компоненты		Лит.
$Ca(NO_3)_2.4\ aq$	$Cd(NO_3)_2.4\ aq$	(1)
Na	Hg	(7, 9)
Бензол	Нафталин	(2)
Бензол	Бензофенон	(2)
Бензол	Камфора	(2)
Бензол	Уретан	(5)
Дифениламин	*p*-Нитроанизол	(12)
Нафталин	Дифениламин	(10)
Нафталин	Камфора	(2)
Нафталин	*p*-Толуидин	(3, 4)
Нафталин	Уретан	(3, 4)
Нафталин	*m*-Динитробензол	(11)
Уретан	Монобромкамфора	(3)
Уретан	Дифениламин	(4, 6, 8)
Уретан	*p*-Нитроанизол	(8, 9)
Монохлоркоричный альдегид	Монобромкоричный альдегид	(3)
Тимол	*p*-Азоксианизол	(2)
Тимол	*p*-Азоксифенетол	(2)
Тимол	*p*-Толуидин	(2)
Фенол	*p*-Толуидин	(2, 12)
m-Хлорнитробензол	*m*-Бромнитробензол	(5)

Литература.

Ключ к периодическим изданиям—в конце тома.)

(1) Hasselblatt, *93*, **119**: 313; 21. (2) Hulett, *7*, **28**: 629; 99. (3) Kullascheff, *195*, **20**: 47; 11. *322*, No. **22**: 15. (4) Kuslasev, Thesis, Dorpat, 1915. *10*, **4**; 169; 21. (5) Pushin, *7*, **118**: 447; 25. **119**: 400; 26. (6) Пушин и Гребенщиков, *53*, **44**: 112; 12. *169*, **16**: 439; 12. *10*, **3**: 64; 14. (7) Пушин и Гребенщиков, *53*, **44**: 244; 12. *169*, **17**: 201; 12. *10*, **3**: 64; 14. (8) Пушин и Гребенщиков, *53*, **44**: 1728; 12. (9) Pushin und Grebenstschikov, *7*, **118**: 276; 25. (10) Roloff, *7*, **17**: 325; 95. (11) Pushin, *7*, **124**: 16; 26. (12) Pushin, *7*, **124**: 217; 26.

ВЛИЯНИЕ ДАВЛЕНИЯ НА РАСТВОРИМОСТЬ.

% S = *г* растворенного вещества на 100 *г* раствора | $100x$ = %*m* растворенного вещества

% S' = *г* растворенного вещества на 100 *г* растворителя | % S или $100x = (a + b \times 10^{-3} P + c \times 10^{-6} P^2) \pm n$ единиц

Система	P, atm	0	250	500	750	1000	1250	1500	b	c	n	Лит.
NaCl в H_2O; 25.0°	%S	26.42	26.59	26.74	26.88	27.01	27.11	27.20	0.710	−0.126	0.04	(1, 5, 11,
	%S′	35.91	36.22	36.50	36.76	36.99	37.18	37.37	1.287	−0.211	0.06	12, 13, 14,
	100x	9.97	10.05	10.12	10.18	10.24	10.29	10.33	0 318	−0.052	0.02	15, 16)
Tl_2SO_4 в H_2O; 30.00°	%S	5.80	6.64	7.45	8.25	9.02	9.78	10.51	3.38	−0.160	0.03	(3, 6, 10)
	%S′	6.16	7.11	8.05	8.99	9.93	10.84	11.76	3.82	−0.0598	0.04	
	100x	0.2066	0.2357	0.2651	0.2932	0.3211	0.3477	0.3741	0.120	−0.00563	0.001	
$ZnSO_4$ в H_2O; 25.0°	%S	36.69	36.66	36.62	36.59	36.56			−0.13		0.04	(9, 11, 13)
	%S′	57.95	57.87	57.80	57.72	57.65			−0 30		0.08	
	100x	6.073	6.066	6.058	6 051	6.043			−0.03		0.01	
$CdSO_4$ в H_2O; 25.0°	%S	43.44	43.65	43.82	43.97	44.08			0.888	−0.34	0.05	(9)
	%S′	76.80	77.46	78.02	78.48	78.84			2.85	−0.8	0.10	
	100x	6.23	6.27	6.31	6.35	6.39			0.16		0.01	
$C_6H_{14}O_6$ (маннит) в H_2O; 24.0°	%S	17.11	17.28	17.43	17.55	17.65	17.72	17.77	0.734	−0.195	0.07	(5)
	%S′	20.64	20.87	21.06	21.23	21.37	21.49	21.59	0.945	−0 210	0.08	
	100x	2.001	2.024	2 046	2.062	2.076	2.086	2.093	0.102	−0.0273	0.01	
CdHg в Hg (смеш. кристалл.); 25.00°	%S	5.59	5.45	5.31	5.17	5.03	4.89	4.75	−0.561		0.01	(2)
	%S′	5.92	5.76	5.61	5.45	5.30	5.14	4.98	−0.624		0.01	
	100x	9.56	9.33	9.10	8.87	8.64	8.41	8.18	−0.926		0.02	

Система	P, atm	0	100	200	300	400	500	b	c	n	Лит.
CdJ_2 в H_2O; 30°	% S	46.79	46.40	46.01	45.62	45.24	44.85	−13		0.1	(4)
	% S'	87.94	86.61	85.28	83.95	82.62	81.29	−38.9		0.2	
	100x	4.146	4.086	4.025	3.965	3.904	3.844	− 0.6		0.01	
$Ba(OH)_2$ в H_2O; 25°	% S	8.28	8.50	8.72	8.94	9.16	9.38	2.20		0.04	(14)
	% S'	9.03	9.30	9.56	9.83	10.09	10.36	2.56		0.05	
	100x	0.528	0.543	0.559	0.574	0.590	0.605	0.154		0.003	
m-$C_6H_4(NO_2)_2$ в $CH_3CO_2C_2H_5$; 30°	% S	34.44	33.31	32.24	31.23	30.27	28.38	−11.62	3.00	0.01	(8)
	% S'	52.54	49.96	47.59	45.40	43.42	41.63	−26.73	9.82	0.02	
	100x	21 590	20.748	10.959	19.222	18.537	17.905	− 8.678	2.61	0.007	

$C_{10}H_8$ в $C_2H_2Cl_4$ при 30.00°:
$\log_{10}$ % $S' = (1.73224 - 0.39974 \times 10^{-3}P \times 0.08949 \times 10^{-6}P^2) \pm 0.05$; $\log_{10}(100x) = (1.61764 - 0.24196 \times 10^{-3}P + 0.03432 \times 10^{-6}P^2) \pm 0.03$ (7); $\log_{10}$ % $S = (1.54504 - 0.26840 \times 10^{-3}P + 0.04320 \times 10^{-6}P^2) \pm 0.02$.

P, atm.	0	250	500	750	1000
% S	35.08	30.24	26.40	23.34	20.89
% S'	53.98	43.44	35.87	30.39	26.42
100x	41.46	36.25	32.01	28.54	25.71

Литературные ссылки относительно данных, касающихся других солей.

В воде: NH_4Cl (1, 12, 13, 15, 16); Na_2SO_4 (11); Na_2CO_3 (13); $KClO_3$ (13); K_2SO_4 (11, 12, 15); KNO_3 (13); $K_3Fe(CN)_6$, $K_4Fe(CN)_6$ (12); $KAl(SO_4)_2$ (16); $CuSO_4$ (12, 15).

Литература.

(Ключ к периодическим изданиям—в конце тома.)

(1) Braun, *8*, **30**: 250; 87. *7*, **1**: 258; 87. (2) Casteels, Thesis, Neuchatel, 1920. (3) Cohen und van den Bosch, *7*, **114**: 453; 25. *64V*, **31**: 606; 22. (4) Cohen, Hetterschij und Moesveld, *7*, **94**: 210; 20. (5) Cohen, Inouye und Euwen, *7*, **75**: 257; 10. (6) Cohen, Ishikawa und Moesveld, *7*, **105**: 155; 23 (7) Cohen, de Meester en Moesveld, *64V*, **33**: 783 24. *7*, **114**: 321; 24. (8) Cohen en Moesveld, *64V*, **26**; 134, 864, 1241, 1553; 18. *7*, **93**: 385; 19. (9) Cohen und Sinnige, *7*, **67**: 1, 432, 513; 09. **69**: 102; 09 (10) Cohen, Voller en Moesveld, *64V*, **31**: 617; 23. *7* **104**: 323; 23. (11) Favre, *34*, **51**: 827; 1027; 60. (12) Möller, *8*, **117**: 386; 62. (13) Pitschel, Thesis. Leipzig, 916. (14) Sill, *1*, **38**: 2632; 16. (15) Sorby, *5*, **12**: 538; 63. (16) Stackelberg, *7*, **20**: 337; 96.

РАВНОВЕСИЕ ФАЗ В ТРЕХКОМПОНЕНТНЫХ СИСТЕМАХ, СОДЕРЖАЩИХ ДВЕ ЖИДКИЕ ФАЗЫ, ИЗ КОТОРЫХ ПО КРАЙНЕЙ МЕРЕ ДЛЯ ОДНОЙ ИЗВЕСТЕН ПОЛНЫЙ СОСТАВ. *

A. S. Coolidge.

СОДЕРЖАНИЕ.

	Стр.		Стр.
Металлические системы	401	Не-водные системы	404
Водные системы	401	Специальные таблицы	405

Пояснения к диаграммам и таблицам.

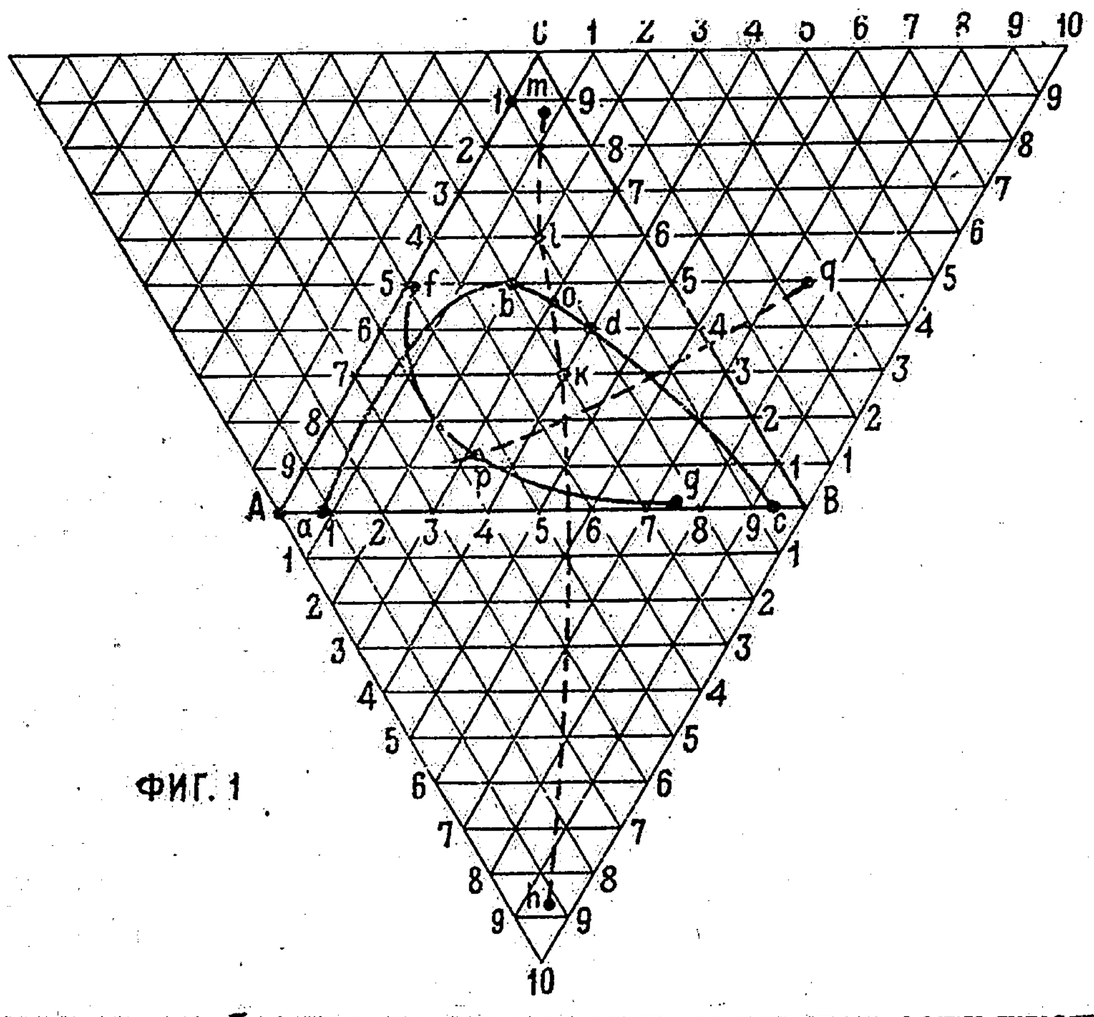
Все данные представлены при помощи изотермических треугольных диаграмм, причем состав выражен в весовых процентах (%).

Для каждого из двух слоев, на которые разделяется система, может быть вычерчена кривая, указывающая состав всех смесей, способных существовать в виде данного слоя. Эти линии могут иметь самый разнообразный вид. В наиболее простом случае A и B являются жидкостями с ограниченной взаимной растворимостью, но обе они при всех весовых отношениях растворимы в C. Предположим, что в этом случае A имеет бо́льшую плотность, чем B; тогда нижнему слою будет соответствовать кривая, вида ab (фиг. 1), а верхнему слою—кривая вида cd. Будучи продолжены, обе кривые встречаются в критической точке o (см. ниже), в которой к ним можно провести общую касательную. В другом общем случае A и B являются жидкостями, смешивающимися при всех весовых отношениях, а C представляет собой твердое тело, весьма хорошо растворимое в A, но почти совсем нерастворимое в B; тогда обе кривые встречаются в критической точке p и имеют вид кривых pf и pg. Они не доходят до стороны треугольника BC и обрываются вследствие невозможности получения растворов, достаточно концентрированных по отношению к C. Тем не менее, пересыщенность по отношению к C может иногда наступить без ведома экспериментатора; поэтому в некоторых диаграммах, выражающих системы этого типа, точки, находящиеся вблизи от f и g, могут и не соответствовать наиболее стабильным условиям данной системы. Такие случаи всегда можно установить путем сопоставления с данными того раздела «Справочника», в котором рассматривается равновесие между твердыми и жидкими фазами в системах из трех компонентов. В некоторых немногочисленных случаях бинодальные кривые имеют положения, отличные от описанных, и проходят по диаграмме совершенно изолированно, не имея критических точек, или образуют замкнутые кривые с двумя критическими точками.

Каждая точка на линии ab выражает раствор, находящийся в равновесии с другим раствором, для которого соответствующая точка расположена где-нибудь на линии cd. Это соотношение может быть выражено графически пересечением одной из трех треугольных координат точки на линии ab с одной из координат соответствующей точки на линии cd. Практически выбирается та координата, которая пересекает бинодальную кривую под углом, наиболее близким к прямому. Так напр., в системе, характеризующейся бинодальными кривыми типа abodc, % A в нижнем слое проектируется на координату, выражающую в % концентрацию B в верхнем слое. Построение производится на той же самой диаграмме, которая должна быть продолжена вниз, и дает кри-

*) См. также дополнительную главу под ред. акад. Н. С. Курнакова и Б. Л. Ронкина «Данные по равновесию безводных и водных систем» в т. VII «Спр. Т. Э.».

вую hko. Стороны нижнего треугольника градуированы сверху вниз: правая сторона указывает число % A в нижнем слое, а левая—число % B в верхнем слое. Так, например, h в начале сопряженной кривой имеет координаты 92% A, 95% B; это означает, что раствор нижнего слоя, содержащий 92% A, находится в равновесии с раствором верхнего слоя, который содержит 95% B. Графически это выражается тем, что



ФИГ. 1

точки a и c бинодальных кривых являются сопряженными точками. Сопряженная кривая пересекает бинодальные кривые в критической точке o; в этой точке оба слоя становятся идентичными. Проектируя число % A в верхнем слое на координату, выражающую число % B в нижнем слое, мы получим на той же самой диаграмме выше бинодальной кривой продолжение сопряженной кривой olm. Таким путем мы приобретаем преимущество, заключающееся в возможности установления критической точки путем интерполяции, вместо того чтобы устанавливать ее путем экстраполяции, как это обычно делается.

При помощи трех описанных выше кривых мы можем сразу получать из диаграммы исчерпывающие данные относительно состава обеих фаз при условии, что нам известно какое-нибудь одно данное (кроме температуры). Пусть, например, требуется найти равновесие, при котором в нижнем слое содержалось бы 20% B. Поднимаясь от деления 2 на нижней шкале верхнего треугольника параллельно стороне AC, мы пересечем бинодальную кривую в точке b и сразу найдем, что A=30% и C=50%. Затем, направляясь по линии, параллельной BC, мы пересечем сопряженную кривую в точке k; от этой точки, направившись по прямой, параллельной AC, мы отыщем точку d, соответствующую находящемуся в равновесии раствору верхнего слоя, содержащему 20% A, 40% B и 40% C. Можно было бы также, отыскав точку b, подняться до точки l и затем спуститься до точки d, придя таким образом к тому же самому результату.

В тех случаях, когда какой-нибудь системе соответствуют бинодальные кривые типа fpg, сопряженную линию можно построить, проектируя число % C в слое, богатом C, на координату, выражающую число % B в слое, богатом B; таким образом мы получим кривую вида pq.

Этот метод имеет много преимуществ по сравнению с обычным методом нанесения многочисленных «соединительных линий». Во-первых, он дает возможность явление сопряженности представить в виде непрерывной кривой, по плавности которой может быть оценена точность экспериментальных данных. Установлено, что в системах, исследованных с большой точностью, сопряженная линия имеет небольшую кривизну. Во-вторых, этот метод дает возможность непосредственного нахождения многих пар сопряженных точек, не требуя для этого интерполяции между соединительными линиями; последнее действие обычно было связано со значительными затруднениями и неточностями в тех случаях, когда соединительные линии не параллельны. Наконец, число линий, необходимых для характеристики данной системы, значительно сокращается, что дает возможность наносить на один чертеж несколько систем.

В виду того, что как длинная, так и короткая ветви сопряженной кривой позволяют определить все возможные положения равновесия, для отсчетов с большей точностью можно пользоваться длинной ветвью, в особенности в тех случаях, когда начальные части бинодальных кривых проходят приблизительно параллельно сторонам треугольника. Но большинство экспериментальных данных столь скудны и недостоверны, что они без ущерба для точности могут быть выражены и при помощи короткой ветви кривой. Так и сделано нами для экономии места. В тех случаях, когда на одной диаграмме изображено несколько систем, бинодальные кривые вычерчены сплошными линиями, а сопряженные кривые—пунктиром, с соответствующими обозначениями для тех и других. В виду того, что за исключением очень немногих, почти все системы, нанесенные на диаграммы, относятся к одному из двух типов, приведенных на фиг. 1, разбор этих диаграмм не представляет трудности. В двух или трех случаях, когда бинодальные кривые имеют особую форму, сопряженность указана при помощи обычных соединительных линий.

Влияние температуры обычно бывает незначительным и в большинстве случаев практически может быть выражено нанесением на ту же самую диаграмму изотерм для ряда температур, охватывающих обыкновенно узкие пределы, для которых имеются данные. Однако в некоторых случаях изучались довольно широкие интервалы температур и лишь небольшие области концентраций. В таких случаях диаграммы представляют температуру непосредственно в виде функции от концентрации при некоторых ограничительных условиях, указанных на той же самой диаграмме. Такие диаграммы не показывают сопряженной кривой.

Когда чертеж, несмотря на наибольший возможный масштаб, не может давать достаточно точных отсчетов, то взамен диаграмм приведены таблицы, полученные путем интерполяции по большим чертежам. В этих таблицах независимой переменной величиной обыкновенно является процентное содержание преобладающего в каждом слое компонента, и указаны соответствующие процентные содержания одного из других компонентов в том же слое и преобладающего компонента сопряженного слоя (если оно известно). Так, напр., система, выраженная кривыми abodc и hkolm на фиг. 1, могла бы быть представлена в виде таблицы следующим образом:

% A	% C	% (B)C	% B	% C
30	50	40	40	40
.	.	.	.	.
92	0	95	95	0

Здесь цифры первых двух столбцов выражают состав растворов нижнего слоя, цифры четвертого и пятого столбцов — состав растворов верхнего слоя; цифры третьего столбца (B)C указывают процентное

содержание B в верхнем слое, сопряженное с каждой точкой нижнего слоя. (В общем случае цифры в столбце (B)C не представляют собой круглых чисел и не совпадают с данными столбца B во второй части таблицы.)

Во многих случаях влияние температуры определялось лишь в грубых чертах, и полный ряд данных встречается не более чем для одной какой-нибудь температуры. В таких случаях в таблице указывается приблизительное значение температурного коэффициента. Предположим, например, что точка b (A=30%, B=20%, C=50%) лежит на бинодальной кривой 20° и что при 30° бинодальная кривая проходит через точку, отвечающую A=30%, B=22%, C=48%. Это выражается обозначением $dC/dT=-0{,}2$ для A=30%.

Там, где это было возможно, оценивалась степень точности данных и была установлена величина возможной ошибки. В диаграммах возможная ошибка обозначена при помощи одного значения, указывающего в масштабе диаграммы пределы вероятных отклонений истинных линий от линий, нанесенных на диаграмме. Такая оценка точности сделана для наиболее резко искривленных участков бинодальных кривых, ибо такие участки особенно подвержены ошибкам. Более выпрямленные участки, в особенности в тех случаях, когда они прилегают к сторонам основного треугольника, в большинстве случаев могут считаться более точными. Части кривых, связанные с бо́льшими ошибками, чем это указано для всей кривой в целом, изображены в виде широких полос, в пределах которых, вероятно, лежат истинные точки.

Данные, касающиеся металлических систем, трébуют особых пояснений. Эти данные были получены при помощи очень грубого метода и обнаруживают значительные неправильности. В частности, бинодальные кривые часто выпуклы по отношению друг к другу и имеют горбы вблизи критических точек. В водных системах такие выпуклости и горбы никогда не встречаются в тщательных работах. Бейли (Bailey) утверждает, что их появление указывает на присутствие малейших количеств загрязняющих примесей. Поэтому в двух или трех водных системах, в которых встретились подобные искривления, они были устранены в диаграммах, и было сделано указание на вероятность довольно значительной ошибки. Однако, повидимому, нет оснований распространить это обобщение и на область металлических систем. Для них кривые нанесены по возможности по точкам, полученным экспериментальным путем, без попытки оценить достоверность этих данных.

МЕТАЛЛИЧЕСКИЕ СИСТЕМЫ.

Sb-Bi-Zn, фиг. 2 (121)
Sb-Bi-Al, фиг. 3 (122)
Sb-Pb-Zn, фиг. 4 (121)
Sb-Pb-Al, фиг. 3 (122)
Bi-Sn-Zn, фиг. 2 (119, 125)
Bi-Sn-Al, фиг. 5 (120)
Bi-Zn-Cd, фиг. 2 (121)
Bi-Zn-Ag, фиг. 2 (119, 125)
Bi-Ag-Al, фиг. 5 (120)
Sn-Pb-Zn, фиг. 4 (119, 123, 124, 125)
Sn-Pb-Al, фиг. 5 (120)
Sn-Cd-Al, фиг. 3 (122)
Pb-Zn-Cd, фиг. 4 (121)
Pb-Zn-Ag, фиг. 4 (119, 124)
Pb-Ag-Al, фиг. 5 (120)

ВОДНЫЕ СИСТЕМЫ.

Таблица A-B.

H_2O

B=HCl

C=Br_2, табл. 1 (83)
C=$C_4H_{10}O$, *n*-Бутиловый алкоголь (85)
C=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир, фиг. 14 (33, 99); см. также стр. 419
C=C_6H_6O, Фенол, фиг. 35 (36, 37)
C=$C_{10}H_{14}N_2$, Никотин, фиг. 6 (36, 37)

B=Br_2

C=HBr, табл. 1 (10, 83, 116)
C=H_2SO_4 (116)
C=$CdBr_2$ (116)
C=$HgBr_2$, табл. 1 (54)
C=$SrBr_2$, табл. 1 (87)
C=NaCl, табл. 1 (83)
C=Na_2SO_4, табл. 1 (62)
C=$NaNO_3$, табл. 1 (62)
C=KBr, табл. 1 (10, 64, 116, 118)
C=K_2SO_4, табл. 1 (62)

B=HBr

C=SO_2, табл. 2 (8)

B=H_2SO_4

C=$C_4H_{10}O$, *n*-Бутиловый алкоголь (85)
C=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (41)
C=C_6H_6O, Фенол, фиг. 8 (36, 37, 53)
C=$C_6H_{12}O_3$, Паральдегид (86)

B=NH_3

C=K_2CO_3, фиг. 6 и 7 (82)

B=HNO_3

C=$C_4H_{10}O$, *n*-Бутиловый алкоголь (85)
C=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (41)
C=$C_6H_5NO_2$, Нитробензол (42)

B=NH_4NO_3

C=C_2H_6O, Этиловый алкоголь (46)
C=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (106)

B=NH_4Cl

C=C_3H_6O, Ацетон, фиг. 9 (11, 61)
C=C_3H_8O, *n*-Пропиловый алкоголь (108)

B=$(NH_4)_2SO_4$

C=C_2H_6O, Этиловый алкоголь, табл. 3 (17, 74, 110)
C=C_3H_6O, Ацетон, фиг. 10 (61, 74)
C=C_3H_8O, *n*-Пропиловый алкоголь (74)
C=$C_{11}H_{12}N_2O$, Антипирин (26)

B=K_2CO_3

C=$KC_{11}H_{19}O_4$, этилдипропилмалонат, фиг. 7 (75)

Таблица C.

Компоненты B расположены по «порядку C». Компоненты C могут быть трех типов: (a) углеродистые соединения, которые расположены по «порядку C»; (b) естественные или технические масла органического происхождения и другие соединения, которые расположены по алфавиту, и (c) неорганические соединения, которые расположены по «нормальному порядку» (см. «Справочник» т. V, стр. 124).

H_2O

B=CCl_4

C=CH_4O, Метиловый алкоголь, фиг. 11 (12)
C=C_2H_6O, Этиловый алкоголь, фиг. 11 (12, 31); см. также стр. 426
C=C_3H_8O, *n*-Пропиловый алкоголь фиг. 11 (12)

B=CS_2

C=CH_4O, Метиловый алкоголь (34)
C=$C_2H_4O_2$, Уксусная кислота (63)
C=C_2H_6O, Этиловый алкоголь, фиг. 12 (57, 90, 111); см. также стр. 426
C=C_3H_8O, *n*-Пропиловый алкоголь (57)
C=$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь (57)

B=$CHCl_3$, Хлороформ

C=CH_4O, Метиловый алкоголь, фиг. 13 (5, 12)
C=$C_2H_4O_2$, Уксусная кислота, фиг. 14 (101, 126); см. также стр. 427
C=C_2H_6O, Этиловый алкоголь, фиг. 13 (5, 11, 12, 79, 90)
C=C_3H_6O, Ацетон, фиг. 13 (5, 12); см. также стр. 427
C=$C_3H_6O_2$, Пропионовая кислота, фиг. 14 (101)
C=C_3H_8O, *n*-Пропиловый алкоголь фиг. 13 (12)

B=CH_2O_2, Муравьиная кислота

C=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир, фиг. 14 (101); см. также стр. 423
C=C_6H_6, Бензол, фиг. 14 (44); см. также стр. 423

B=CH_3J, Иодистый метил

C=CH_4O, Метиловый алкоголь (57)
C=C_2H_6O, Этиловый алкоголь (57)
C=C_3H_8O, Пропиловый алкоголь (57)
C=$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь (57)

B=CH_3NO_2, Нитрометан

C=CdJ_2 (108)

B=CH_4O, Метиловый алкоголь

C=C_2H_5Br, Бромистый этил, фиг. 16 (12)
C=$C_4H_8O_2$, Этилацетат, фиг. 15 (6)
C=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир, фиг. 15 (6)
C=$C_5H_{12}O$, *n*-Амиловый алкоголь (57)
C=$C_5H_{12}O$, Изоамиловый алкоголь, фиг. 17 (47)
C=C_6H_5Br, Бромбензол, фиг. 16 (12)
C=C_6H_6, Бензол, фиг. 15 (5, 7.5, 57)
C=C_6H_7N, Анилин (57)
C=C_6H_{14}, Гексан, фиг. 18 (12)
C=C_7H_{16}, Гептан, фиг. 18 (12)
C=Газолин (28)
C=Парафин (28)
C=K_2CO_3, табл. 4 (17, 51, 74)

B=$C_2H_4Cl_2$, Хлористый этилен

C=C_2H_6O, Этиловый алкоголь, фиг. 19 (12)

B=$C_2H_4Cl_2$, 1, 1-Дихлорэтан

C=C_2H_6O, Этиловый алкоголь, фиг. 19 (12)

B=$C_2H_4O_2$, Уксусная кислота

C=C_3H_5ClO, α-Эпихлоргидрин, фиг. 20 (71)
C=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир, фиг. 14 (101); см. также стр. 425
C=$C_6H_4ClNO_2$, Хлорнитробензол (63)
C=C_6H_5Br, Бромбензол (84)
C=$C_6H_5NO_2$, Нитробензол (63)
C=C_6H_6, Бензол, табл. 5, фиг. 14 (63, 72, 84, 101, 114); см. также стр. 426
C=C_6H_7N, Анилин, фиг. 37, 38 (1.5)
C=C_6H_{12}, Циклогексан (63)
C=C_7H_7Br, Бромтолуол (84)
C=$C_7H_7NO_2$, Нитротолуол (63)
C=C_7H_8, Толуол, фиг. 37 (84, 117)
C=C_8H_{10}, *m*-Ксилол (84)
C=$C_9H_{11}Br$, Броммезитилен (63)
C=Нефть (63)

B=C_2H_5Br, Бромистый этил

C=C_2H_6O, Этиловый алкоголь, фиг. 16 (12)
C=C_3H_8O, Пропиловый алкоголь, фиг. 21 (12)

B=C_2H_6O, Этиловый алкоголь

C=C_3H_7Br, Бромистый пропил, фиг. 19 (12)
C=$C_4H_4N_2$, Нитрил янтарной кислоты, фиг. 22 (92)
C=$C_4H_5Cl_3O_2$, Этилтрихлорацетат, фиг. 12 (88)
C=$C_4H_6Cl_2O_2$, Этилдихлорацетат, фиг. 12 (88)
C=$C_4H_7ClO_2$, Этилхлорацетат, фиг. 12 (88)
C=C_4H_8O, Метилэтилкетон, фиг. 6 (19)
C=$C_4H_8O_2$, Этилацетат, фиг. 24 (6, 12, 79, 88, 100)
C=$C_4H_8O_2$, Метилпропионат, фиг. 25 (88)
C=$C_4H_8O_2$, Пропилформиат, фиг. 26 (88)
C=C_4H_9Br, Бромистый изобутил, фиг. 19 (12)
C=$C_4H_{10}O$, *n*-Бутиловый алкоголь фиг. 21 (11, 33.5)
C=$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь, фиг. 21 (12, 17.5)
C=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир, табл. 6 (6, 12, 16, 22, 32, 59, 68, 79)
C=$C_5H_{10}O$, Диэтилкетон, фиг. 27 (12)
C=$C_5H_{10}O_2$, Этилпропионат, фиг. 25 (12, 88)
C=$C_5H_{10}O_2$, *n*-Бутилформиат, фиг. 26 (88)
C=$C_5H_{10}O_2$, Метилбутират, фиг. 28 (88)
C=$C_5H_{10}O_2$, Пропилацетат, фиг. 24 (88)
C=$C_5H_{11}Br$, Бромистый изоамил, фиг. 19 (12)
C=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь (57)
C=$C_5H_{12}O$, Изоамиловый алкоголь, табл. 7 (12, 38, 47, 88)
C=C_6H_5Br, Бромбензол, фиг. 16 (12)
C=$C_6H_5NO_2$, Нитробензол, фиг. 21 (12, 35, 39)
C=C_6H_6, Бензол, табл. 5 (5, 7.1, 11, 12, 57, 72, 81, 103, 105); см. также стр. 426
C=C_6H_6O, Фенол, фиг. 35 (93)
C=C_6H_7N, Анилин (35, 39, 57)
C=$C_6H_{12}O_2$, Бутилацетат, фиг. 24 (88)
C=$C_6H_{12}O_2$, Этилбутират, фиг. 28 (7, 12, 88)
C=$C_6H_{12}O_2$, Изоамилформиат, фиг. 26 (88)
C=$C_6H_{12}O_2$, Метилизовалерианат, фиг. 26 (88)
C=$C_6H_{12}O_2$, Пропилпропионат, фиг. 25 (88)
C=C_6H_{14}, Гексан, фиг. 18 (12)
C=$C_6H_{15}N$, Триэтиламин, фиг. 27 (76)
C=C_7H_6O, Бензальдегид, фиг. 27 (12)
C=C_7H_7Br, Бромтолуол, фиг. 16 (12)
C=$C_7H_7NO_2$, *p*-Нитротолуол, фиг. 21 (12)
C=C_7H_8, Толуол, фиг. 18 (12, 30)
C=C_7H_8O, Бензиловый алкоголь, фиг. 21 (12)
C=C_7H_9N, Метиланилин, фиг. 27 (12)
C=C_7H_9N, *o*-Толуидин, фиг. 21 (12)
C=$C_7H_{14}O_2$, Этилизовалерианат, фиг. 26 (7, 88)
C=$C_7H_{14}O_2$, Изоамилацетат, фиг. 24 (7, 88)
C=$C_7H_{14}O_2$, Пропилбутират, фиг. 28 (88)
C=C_7H_{16}, Гептан, фиг. 18 (12)
C=$C_8H_8O_3$, Метилсалицилат, фиг. 24 (100)
C=C_8H_{10}, *o*-, *m*- и *p*-Ксилол, фиг. 27 (12, 58)
C=$C_8H_{10}O$, Фенетол, фиг. 21 (12)
C=$C_9H_{10}O_2$, Бензилацетат, фиг. 24 (12)
C=C_9H_{12}, Мезитилен, фиг. 27 (12)
C=$C_9H_{12}O$, Этилбензиловый эфир, фиг. 18 (12)
C=$C_{10}H_7Br$, α-Бромнафталин, табл. 8 (65)
C=$C_{10}H_{12}O$, Анетол (56.5)
C=$C_{10}H_{12}O$, Метилхавикол (56.5)
C=$C_{10}H_{12}O_2$, Эвгенол (56.5)
C=$C_{10}H_{16}$, Пинен, фиг. 27 (12)
C=$C_{10}H_{18}O$, Цинеол (23)
C=$C_{10}H_{22}O$, Изоамиловый эфир, фиг. 18 (12)
C=$C_{13}H_{10}O$, Бензофенон, фиг. 29 (8)
C=$C_{16}H_{32}O_2$, Пальмитиновая кислота (24)
C=$C_{18}H_{34}O_2$, Олеиновая кислота, фиг. 12 (24, 100)
C=Анисовое масло (56.5)
C=Апельсинное масло (56.5)
C=Арахидное масло (масло земляного ореха) (23)
C=Баранье сало (23)
C=Бергамотный экстракт (24)
C=Бычий костяной жир (23)
C=Воск пчелиный (23)
C=Газолин (23)
C=Гвоздичное масло (56.5)
C=Гвоздичный экстракт (24)
C=Горчичное масло (56.5)
C=Жир коровьего масла (2, 23, 25, 112)
C=Какао масло (23)
C=Кайапутовое масло (56.5)
C=Карнаубский воск (24)
C=Касторовое масло (23)
C=Кокосовое масло (23)
C=Конопляное масло (23)
C=Коричное масло (56.5)
C=Кунжутное (сезамовое) масло (23)
C=Лавандовое масло (56.5)
C=Лавровишневое масло (56.5)
C=Лимонное масло (Citron oil) (56.5)
C=Лимонный экстракт (Lemon extract) (24)
C=Льняное масло (24)
C=Маковое масло (23)
C=Маргарин (2, 23, 25)
C=Миндальное масло (23)
C=Можжевеловый экстракт (24)
C=Мозамбикский воск (24)
C=Мускатное масло (56.5)
C=Мятное масло (56.5)
C=Мятный экстракт (24)
C=Нефтяные суррогаты скипидара (White spirit) (24)
C=Олеомаргарин (2, 23)
C=Оливковое масло (23)
C=Ореховое масло (23)
C=Пальмовое масло (23)
C=Парафин (23, 28)
C=Петролейный эфир (27, 28, 112)
C=Pinus pumilio экстракт (24)
C=Pinus silvestris экстракт (24)
C=Розмариновое масло (56.5)
C=Рыбий жир (23)
C=Сандаловое масло (56.5)
C=Сандалового дерева экстракт (24)
C=Свиное сало (23)
C=Скипидар (23, 56.5, 113)
C=Спермацет (23)
C=Сурепное масло (23)
C=Укропное масло (56.5)
C=Хлопковое масло (23)
C=Церезин (23)
C=Эвкалиптовое масло (23)
C=$MnSO_4$, табл. 3 (29, 74, 97)

C=Na_2SO_4, табл. 3 (17)
C=Na_2CO_3, табл. 3 (21, 66, 74)
C=KF, табл. 3 (51)
C=K_2CO_3, табл. 3 (8, 17, 29, 51, 74)

B=$C_2H_8N_2O_4$, Оксалат аммония
C=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (106)

B=C_3H_4O, Акролеин
C=$C_6H_6O_2$, Гидрохинон (14)
C=$C_7H_6O_5$, Галловая кислота (14)

B=$C_3H_4O_4$, Малоновая кислота
C=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир, фиг. 17 (67)

B=C_3H_6O, Аллиловый алкоголь
C=NaCl, табл. 9 (52)
C=Na_2CO_3, табл. 9 (52)
C=KF, табл. 9. (52)
C=K_2CO_3, табл. 9 (52)

B=C_3H_6O, Ацетон
C=$C_4H_8O_2$, Этилацетат, фиг. 30 (6)
C=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь, фиг. 30 (61)
C=C_6H_5Br, Бромбензол, фиг. 16 (12)
C=C_6H_6, Бензол, фиг. 30 (5, 11, 61); см. также стр. 426
C=C_6H_6O, Фенол, фиг. 31 (95.5, 96)
C=C_6H_7N, Анилин, фиг. 30 (61)
C=$C_6H_{12}O_6$, Декстроза, табл. 10 (69)
C=C_7H_8, Толуол, табл. 11 (61, 115)
C=$C_{10}H_8$, Нафталин, фиг. 29 (8, 20)
C=$C_{10}H_{12}O$, *p*-Анетол, фиг. 29 (8)
C=$C_{12}H_{22}O_{11}(H_2O)$, Мальтоза, табл. 10 (69)
C=$C_{12}H_{22}O_{11}$, Сахароза, табл. 10 (8, 69)
C=$C_{13}H_{10}O$, Бензофенон, фиг. 29 (8)
C=$MnSO_4$ (74)
C=$CaCl_2$, фиг. 10 (49, 61)
C=Li_2SO_4, фиг. 9 (61)
C=NaCl, фиг. 10 (49, 61)
C=Na_2SO_4, фиг. 10 (61)
C=$NaNO_3$, фиг. 10 (61)
C=Na_2CO_3, табл. 12 (8)
C=KF, табл. 12 (49)
C=KCl, фиг. 9 (104)
C=K_2CO_3, табл. 12 (8, 49, 74)

B=$C_3H_6O_2$, Пропионовая кислота
C=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир, фиг. 14 (101)
C=C_6H_6, Бензол, фиг. 14 (101); см. также стр. 426

B=C_3H_8O, *n*-Пропиловый алкоголь
C=$C_4H_{10}O$, *n*-Бутиловый алкоголь, фиг. 21 (11)
C=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь (57)
C=C_6H_5Br, Бромбензол, фиг. 16 (12)
C=C_6H_6, Бензол (57)
C=C_6H_7N, Анилин (57)
C=C_7H_7Br, Бромтолуол, фиг. 18 (12)
C=Парафин (28)
C=$AgNO_3$ (108)
C=$MnSO_4$ (74)
C=$CaCl_2$ (108)
C=$BaCl_2$ (108)
C=LiCl (108)
C=NaCl, табл. 13 (51, 108)
C=Na_2SO_4 (74, 108)
C=Na_2CO_3, табл. 13 (52, 74)
C=KF, табл. 13 (51)
C=KCl (108)
C=KBr (108)
C=KNO_3 (108)
C=K_2CO_3, табл. 13 (51, 74, 108)

B=C_3H_8O, Изопропиловый алкоголь
C=$C_4H_{10}O$, *n*-Бутиловый алкоголь, фиг. 21 (11)
C=KF, табл. 14 (52)
C=K_2CO_3, табл. 14 (52)

B=$C_4H_4N_2$, Нитрил янтарной кислоты
C=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (127); см. т. VII, работа Findlay и Thomas
C=$C_6H_{14}O_6$, Маннит (108)
C=$C_7H_6O_2$, Бензойная кислота (128); см. т. VII, работа Findlay и Thomas.
C=$C_{10}H_8$, Нафталин (108)
C=$C_{10}H_{16}O$, Камфора (108)
C=$C_{12}H_{10}N_2$, Азобензол (108)
C=$C_{12}H_{22}O_{11}$, Сахароза (108)
C=$C_{14}H_{10}O_2$, Бензил (108)
C=$AgNO_3$, фиг. 32 (78)
C=NaCl, фиг. 32 (91)

B=$C_4H_6O_4$, Янтарная кислота
C=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир, табл. 15 (48)
C=C_6H_6O, Фенол (108)

B=$C_4H_6O_6$, Винная кислота
C=C_6H_6O, Фенол, фиг. 7 и 8 (95)

B=C_4H_8O, Метилэтилкетон
C=NaCl, табл. 16 (50)
C=KF, табл. 16 (50)

B=$C_4H_8O_2$, Масляная кислота
C=$C_6H_{14}O_6$, Маннит (108)
C=$C_{10}H_8$, Нафталин (108)
C=$C_{12}H_{10}N_2$, Азобензол (108)
C=$C_{12}H_{22}O_{11}$, Сахароза (108)
C=$C_{13}H_{10}O$, Бензофенон (108)
C=$Ba(NO_3)_2$ (108)
C=NaCl (108)
C=K_2SO_4 (108)

B=$C_4H_8O_2$, Этилацетат
C=$C_6H_8N_2O_3$, Нитрат анилина (42)
C=$ZnSO_4$ (40)
C=$MgSO_4$ (40)
C=NaCl (40, 73)
C=$Na_2S_2O_3$ (40)
C=$NaNO_3$ (73)
C=KCl (40)
C=KNO_3 (40)

B=$C_4H_{10}O$, *n*-Бутиловый алкоголь
C=C_6H_6, Бензол, фиг. 15 (11)

B=$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь
C=$C_5H_{12}O$, Изоамиловый алкоголь, фиг. 37 (18)
C=C_6H_6, Бензол (57)

B=$C_4H_{10}O$, *втор.*-Бутиловый алкоголь
C=$C_6H_6O_2$, Гидрохинон (108)

B=$C_4H_{10}O$, *трет.*-Бутиловый алкоголь
C=KCl (108)

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир
C=$C_6H_{14}O_6$, Маннит (41)
C=$C_6H_{15}N$, Триэтиламин, фиг. 34 (76)
C=$Hg(CN)_2$ (106)
C=$FeCl_3$ (106)
C=$FeSO_4$ (106)
C=$Al_2(SO_4)_3$ (106)
C=LiCl (41)
C=NaOH (41)
C=NaF (106)
C=NaCl, табл. 15 (9, 41, 73, 106, 107)
C=NaBr (106)
C=NaJ (106)
C=Na_2SO_4 (41, 106)
C=Na_3PO_4 (106)
C=Na_3AsO_4 (106)
C=Na_2CO_3 (41)
C=$NaC_2H_3O_2$, ацетат, табл. 15 (42, 73, 106)
C=$NaC_3H_5O_3$, лактат (73)
C=NaC_6H_5O, фенолят (73)
C=$NaC_7H_5O_2$, бензоат (106)
C=$NaC_7H_5O_3$, салицилат (106)
C=$NaC_9H_7O_2$, циннамат (106)
C=$Na_2C_4H_2O_4$, малеат (73)
C=$Na_2C_4H_4O_4$, сукцинат (106)
C=$Na_2C_4H_4O_6$, тартрат (106)
C=$Na_2C_8H_4O_4$, фталат (106)
C=$Na_3C_6H_5O_7$, цитрат (106)
C=$NaC_6H_5O_3S$, бензолсульфонат (106)
C=$NaC_6H_2N_3O_7$, пикрат (73)
C=Na_2CrO_4 (106)
C=$Na_2Cr_2O_7$ (106)
C=Na_2MoO_4 (106)
C=Na_2WO_4 (106)
C=KCl (41)
C=KJ (41)
C=KNO_3 (41)

B=C_5H_5N, Пиридин
C=C_6H_6, Бензол, фиг. 37 (117.5)
C=$MgSO_4$ (108)
C=$CaCl_2$ (108)
C=LiCl (108)
C=KCl (108)
C=KBr (108)
C=K_2CO_3 (26, 108)

B=$C_5H_{12}O$, Изоамиловый алкоголь
C=NaCl, табл. 17 (47)

B=$C_6H_5NO_2$, Нитробензол
C=C_6H_6O, Фенол (15)
C=$C_6H_8N_2O_3$, Нитрат анилина (42)
C=$C_6H_8N_2O_3$, Нитрат пиколина (42)
C=$C_7H_9NO_2$, Бензоат аммония (42)
C=$NaC_4H_7O_2$, бутират (42)
C=$NaC_5H_9O_2$, изовалерианат (42)
C=$NaC_6H_2N_3O_7$, пикрат (42)
C=$Na_2C_8H_4O_4$, фталат (42)
C=$KC_5H_9O_2$, изовалерианат (42)

B=$C_6H_5NO_3$, *o*- и *p*-Нитрофенол
C=C_6H_6O, Фенол (56)

B=C_6H_6, Бензол
C=C_6H_6O, Фенол, фиг. 15 (60); см. также стр. 430
C=$AgClO_4$, фиг. 7 (129)

B=C_6H_6O, Фенол
C=$C_6H_6O_2$, *o*-Диоксибензол (Пирокатехин), фиг. 33 (70)
C=$C_6H_6O_2$, Гидрохинон, фиг. 33 (70)
C=$C_6H_6O_2$, Резорцин, фиг. 33 (70)

C=$C_6H_6O_3$, Пирогаллол, фиг. 33 (4)
C=C_6H_7N, Анилин, фиг. 23 (1,93)
C=$C_6H_{15}N$, Трифениламин, фиг. 34 (76)
C=$C_7H_6O_2$, Бензойная кислота (108)
C=$C_7H_6O_3$, Салициловая кислота (108)
C=$C_{10}H_8$, Нафталин, фиг. 7 (15, 108)
C=$C_{10}H_9N$, Нафтиламин (15)
C=$C_{10}H_{16}O$, Камфора (108)
C=$C_{12}H_{10}N_2$, Азобензол (108)
C=$C_{13}H_{10}O$, Бензофенон (108)
C=$C_{13}H_{10}O_3$, Салол (15)
C=$C_{14}H_8O_2$, Антрахинон (15, 108)
C=$C_{14}H_{10}O_2$, Бензил (108)
C=$C_{18}H_{18}O_{12}$, Гексаметилмеллитинат (108)
C=$Hg(CN)_2$ (108)
C=$MgCl_2$ (98)
C=$MgSO_4$ (108)
C=$Ca(OH)_2$, фиг. 35 (36, 37, 77)
C=$CaCl_2$ (98)
C=$Sr(OH)_2$ (77)
C=$SrCl_2$ (98)
C=$Ba(OH)_2$, фиг. 35 (36, 37, 77)
C=$BaCl_2$ (98)
C=$Ba(NO_3)_2$ (108)
C=LiOH (77)
C=LiCl (98)
C=NaOH, фиг. 8 (36, 37, 77)
C=NaF (98)
C=NaCl, фиг. 7 и 35 (36, 37, 94, 98, 108)
C=NaBr (98)
C=Na_2SO_4, фиг. 8 (36)
C=$NaNO_3$ (98)
C=$NaCHO_2$, формиат (98)
C=$NaC_2H_3O_2$, ацетат (98)
C=$NaC_3H_5O_3$, лактат (98)
C=$NaC_7H_5O_2$, бензоат (98)
C=$NaC_7H_5O_3$, салицилат (98)
C=$NaC_{18}H_{33}O_2$, олеат, фиг. 33 (4,108)
C=$Na_2C_4H_4O_4$, сукцинат (98)
C=$Na_2C_4H_4O_5$, малат (98)
C=$Na_2C_4H_4O_6$, тартрат (98)
C=$Na_3C_6H_5O_7$, цитрат (98)
C=$NaC_2H_2ClO_2$, хлорацетат (98)
C=$NaC_2HCl_2O_2$, дихлорацетат (98)
C=$NaCCl_3O_2$, трихлорацетат (98)
C=NaCNS (98)
C=KOH (77)
C=KCl (98, 108)
C=KBr (108)
C=K_2SO_4 (108)
C=KNO_2 (108)

B=C_6H_7N, Анилин

C=C_6H_8ClN, Хлористоводородный анилин, фиг. 36; табл. 18 (41, 102)
C=$C_6H_8N_2O_3$, Нитрат анилина, табл. 18 (41)
C=C_6H_{14}, Гексан (34)
C=$C_7H_9NO_2$, Бензоат аммония (42)
C=$AgClO_4$ (55)
C=$CaCl_2$ (41)
C=LiCl (41)
C=NaOH (41)
C=NaCl (41)
C=$NaC_2H_3O_2$, ацетат (42)
C=$NaC_4H_7O_2$, бутират (42)
C=$NaC_5H_9O_2$, изовалерианат (42)
C=$NaC_7H_5O_2$, бензоат (42)
C=$NaC_7H_5O_3$, салицилат (42)
C=KCl (41)
C=$KC_5H_9O_2$, изовалерианат (42)

B=$C_6H_{10}O_3$, этилацетоацетат

C=NaCl, табл. 19 (73)
C=$NaNO_3$, табл. 19 (73)

B=$C_6H_{12}O_6$, Декстроза (108)

C=$C_6H_{15}N$, Триэтиламин

B=$C_6H_{14}O_6$, Маннит (108)

C=$C_6H_{15}N$, Триэтиламин

B=$C_6H_{15}N$, Триэтиламин

C=$C_{10}H_8$ Нафталин (108)
C=$C_{10}H_{16}O$, Камфора (108)
C=$C_{12}H_{10}N_2$, Азобензол (108)
C=$C_{12}H_{22}O_{11}$, Сахароза (108)
C=$C_{14}H_{10}O_2$, Бензил (108)
C=$BaCl_2$ (108)
C=KCl (108)
C=K_2SO_4 (108)
C=K_2CO_3 (108)
C=KCNS (108)

B=$C_7H_5BrO_2$, *p*-Бромбензойная кислота

C=$C_{10}H_8$, Нафталин (45)

B=$C_7H_5ClO_2$, *p*-Хлорбензойная кислота

C=$C_{10}H_8$, Нафталин (45)

B = $C_7H_5JO_2$, *p*-Иодбензойная кислота

C=$C_{10}H_8$, Нафталин (45)

B=$C_7H_5NO_4$, *p*-Нитробензойная кислота

C=$C_{13}H_{10}O$, Бснзофенон (45)

B=$C_7H_7NO_2$, *m*-Аминобензойная кислота

C=$C_{10}H_{16}O$, Камфора (45)
C=$C_{13}H_{10}O$, Бензофенон (45)

B=$C_7H_7NO_2$, *p*-Аминобензойная кислота

C=$C_{10}H_8$, Нафталин (45)
C=$C_{10}H_{16}O$, Камфора (45)
C=$C_{13}H_{10}O$, Бензофенон (45)
C=$C_{14}H_{10}O_2$, Бензил (45)

B=C_7H_8, Толуол

C=$AgClO_4$ (130)

B=$C_7H_8N_2O$, Фенилмочевина

C=$CaCl_2$ (106)
C=LiCl (106)
C=NaBr (106)
C=NaJ (106)

B=C_7H_8O, *o*-, *m*- и *p*-Крезол

C=$NaC_{18}H_{33}O_2$, олеат, фиг. 33 (4)

B=$C_{10}H_{14}N_2$, Никотин

C=NaOH, фиг. 6 (36, 37)
C=Na_2SO_4, фиг. 6 (36, 37)

B=$C_{11}H_{12}N_2O$, Антипирин

C=$Na_2S_2O_3$ (26)
C=K_2CO_3 (26)

НЕ-ВОДНЫЕ СИСТЕМЫ.

SO_2 (80)

B=C_5H_{10}, Амилен

C=C_5H_{12}, Пентан

B=C_5H_{12}, Пентан

C=C_6H_6, Бензол
C=C_6H_{12}, Бутилэтилен

B=C_6H_6, Бензол

C=C_6H_{12}, Циклогексан
C=C_6H_{12}, Бутилэтилен
C=C_6H_{14}, Гексан

B=C_6H_{12}, Циклогексан

C=C_9H_{20}, Нонан

B=C_6H_{12}, Бутилэтилен

C=C_6H_{14}, Гексан

B=C_7H_8, Толуол

C=C_8H_{18}, Октан
C=Керосин

B=C_8H_{10}, Ксилол

C=Нафтен

B=C_8H_{16}, Октилен

C=Нафтен

B=Газолин

C=Нафтен

Таблица C.

(«Порядок C»; см. т. V, стр. 124.)

Естественные и технические масла и проч. помещены в конце, в алфавитном порядке.

CS_2 (34)

B=CH_4N_2O, Мочевина

C=CH_4O, Метиловый алкоголь

B=CH_4O, Метиловый алкоголь

C=$C_4H_6O_4$, Янтарная кислота
C=$C_{12}H_{11}N$, Дифениламин
C=$HgCl_2$
C=$BaCl_2$
C=NaJ
C=KCl
C=KBr

C_2H_6O

Этиловый алкоголь

B=$C_3H_6O_3$, Метилкарбонат

C=Газолин (89)

B=C_3H_8O, Изопропиловый алкоголь

C=Газолин (89)

B=$C_3H_8O_3$, Глицерин

C=Эфирные масла (13)
B=$C_4H_{10}O$, *n*-Бутиловый алкоголь
C=Газолин (89)
B=$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь
C=Газолин (89)

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир

C=Газолин (89)

B=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь

C=Газолин (89)

B=C_6H_6, Бензол

C=Газолин (89)

B=$C_6H_{12}O$, Циклогексанол

C=Газолин (89)

B=$C_{10}H_{18}O$, Терпинеол

C=Газолин (89)

B=$C_{11}H_{16}O$, Бутилкрезол

C=Газолин (89)

B=Жир коровьего масла

C=Кокосовое масло (43)

B=Касторовое масло

C=Газолин (89)

$C_3H_7NO_2$

Уретан

B=C_6H_7N, Анилин

C=C_6H_{14}, Гексан (34)

$C_6H_4N_2O_4$

m-Динитробензол

B=$C_6H_5NO_2$, Нитробензол
C=C_6H_{14}, Гексан (108)

$C_6H_5NO_2$

Нитробензол (108)

B=$C_6H_5NO_3$, *p*-Нитрофенол
C=C_6H_{14}, Гексан

B=$C_6H_6O_2$, Гидрохинон
C=C_6H_{14}, Гексан

B=$C_6H_6O_2$, Резорцин
C=C_6H_{14}, Гексан

B=$C_6H_6O_3$, Пирогаллол
C=C_6H_{14}, Гексан

B=C_6H_{14}, Гексан
C=$C_7H_5NO_3$, *p*-Нитробензальдегид
C=$C_7H_5NO_4$, *m*-Нитробензойная кислота

C_6H_6

Бензол (109)

B=C_6H_7N, Анилин
C=C_6H_{12}, Циклогексан
C=C_7H_{16}, Гептан
C=Газолин

C_6H_7N

Анилин

B=C_6H_{14}, Гексан
C=C_7H_7NO, Бензамид (34)
C=$C_{13}H_{12}N_2S$, 1, 2-Дифенилтиомочевина (34)
C=$C_{14}H_{10}O_2$, Бензил (34)

B=C_7H_8, Толуол
C=Газолин (109)

B=C_8H_{10}, Ксилол
C=Газолин (109)

СПЕЦИАЛЬНЫЕ ТАБЛИЦЫ.

ТАБЛИЦА 1.—H_2O; Br_2; ЭЛЕКТРОЛИТЫ.

Молей на *л*; $HgBr_2$, t=25°

$HgBr_2$ . .	0.00	0.05	0.10	0.15	0.20	
Br_2	0.216	0.220	0.222	0.223	0.223	±0.0005

Для других электролитов растворимость брома лучше выражается в виде отношения избытка растворенного брома (концентрация брома в растворе электролита минус концентрация брома в чистой воде при той же t°) к концентрации электролита. Это отношение указано в нижеследующей таблице для электролитов, помещенных в заголовке таблицы.

Отношения для: KBr			$SrBr_2$
$M_{эл.}/л$	t=0°	t=25°	t=25°
0.001	0.7 ±0.1		
0.01	1.0 ±0.04		1.4±0.2
0.02	1.06±0.02		1.6±0.1
0.05	1.14±0.02	1.0 ±0.05	1.9±0.1
0.1	1.17±0.02	1.04±0.05	2.2±0.1
0.2	1.20±0.05	1.08±0.05	2.5±0.1
0.5	1.25±0.05	1.15±0.05	3.0±0.2
1	1.30±0.05	1.20±0.05	
2	1.45±0.1	1.30±0.1	

$M_{эл.}/л$	Отношение при t=20.8°		
	HBr	HCl	NaCl
0.05	1.10±0.02		
0.1	1.12±0.02		
0.2	1.13±0.02		
0.5	1.14±0.02		
1	1.17±0.02	0.26±0.005	0.15±0.01
2	1.21±0.03	0.28±0.005	0.16±0.01
3		0.30±0.005	0.18±0.01

Отношение	$M_{эл.}/л$, t=25°	
	0.05	1.0
$NaNO_3$	−0.033±0.002	−0.033±0.001
Na_2SO_4	−0.056±0.002	−0.056±0.001
K_2SO_4		

ТАБЛИЦА 2.—H_2O; HBr; SO_2.

При −33.5° число молей HBr, растворяющихся в SO_2, содержащем ~1 моля воды на 1000 *г*, равно с точностью до 1% числу молей присутствующей в растворе воды.

ТАБЛИЦА 3.—H_2O(A); C_2H_6O, ЭТИЛОВЫЙ АЛКОГОЛЬ (B); СОЛИ (C).

C=$(NH_4)_2SO_4$

% B	% C, 15°	% C, 30°	% (C)C ± 1, 33°	% C, 50°
15	25.3*1	24.5*1		23.9*1
20	20.3*1	20.0*1		19.5*1
25	16.0*1	16.0*1		15.7*1
30	12.5*1	12.8*1		12.8*1
40	6.7*2	7.2*2		7.4*2
45			28	
50	3.1*2	3.8*2	31	4.2*2
60		1.8*2	36	
65			38	

% C \ t°	% B ± 0.5		
	15	30	60
30	10.8	10.2	9.7
35	7.6	7.0	6.5
40		4.5	

*1 ±0.5. *2 ±0.3.

C=$MnSO_4$; t=30°

%B	% C	% (C)C ±0.5	% C	% B±0.3
30	9.3±0.3	21.0	20	17.3
35	6.2±0.3	24.5	25	12.3
40	4.0±0.3	27.5	30	8.7
45	2.5±0.3	30.0	35	6.3
50	1.7±0.2	32.5		
55	1.0±0.2	35.0		

Крит. точка ±1 при 30°: A=62%, B=23%, C=15%.
Температурные коэффициенты: $dC/dT \cong -0.06$ для B=35%; $dB/dT=-0.1$ для C=20% или 35%.

C=Na_2SO_4; t=35°

%B	% C±0.5	% (C)C±1	% C	% B±0.5
20	11.7	21	20	10.7
25	8.4	25	25	6.0
30	6.0		30	3.9
35	4.2			

Крит. точка ±1 при 35°: A=69%, B=15%, C=16%.
Температурные коэффициенты: $dC/dT=0.1$ для B=25%; $dB/dT=0.0$ для C=25%; $d(C)C/dT \cong -0.2$ для B=25%.

$C=Na_2CO_3$; $t=30°$

% B	% C	% C	% B±0.3
10	17.0±0.3	20	7.0
15	12.8±0.3	25	3.4
20	9.4±0.3	30	1.5
30	4.8±0.3		
40	2.1±0.2		
50	0.6±0.2		
60	0.4±0.1		

$C_1=KF$; $C_2=K_2CO_3$; $t=25°$

% B	% C_1*1	% $(C_1)C$± 0.5	% C_2	% $(C_2)C$± 0.5
10	22.0		22.0*1	6.0
15	18.7	6.0	18.0*1	10.0
20	16.4	8.0	14.6*1	14.0
30	12.7	11.0	9.0*2	19.0
40	9.0	15.0	5.0*2	23.5
50	6.2	18.5	2.5*2	27.0
60	4.0	22.0	1.0*2	31.0
70	2.2		0.45*3	36.0
80	1.4		0.13*4	42.0
90	1.2	43.0	0.10*4	

% соли (25°) . . .	20	25	30	35	40	45
% B для C_1*1 . .	13.0	7.0	4.0	2.2	1.4	0.7
% B для C_2 . . .	12.5*1	7.2*1	4.0*1	2.2*2	1.1*2	0.7*3

*1 ±0.2. *2 ±0.1. *3 ±0.05. *4 ±0.03.

Критич. точки ±1 при 25°: A=57%, B=31%, C_1=12%; A=65%, B=20.5%, C_2=14.5%.

Температурным коэффициентом карбонатов можно пренебречь, но содержание K_2CO_3 в сопряженном слое при 40° на 1% меньше, чем при 25°.

ТАБЛИЦА 4.—H_2O(A); CH_4O, МЕТИЛОВЫЙ АЛКОГОЛЬ (B); K_2CO_3 (C); $t=22°$.

% B	% C	% (C_C)±0.5	dC/dT
10.0±0.5	40		
6.5±0.5	45		
5.0±0.5	50		
15	34.5±0.5		−0.06
20	31.0±0.5		−0.05
30	23.5±0.5	26.0	−0.05
40	17.5±0.5	32.0	−0.04
50	12.0±0.5		−0.04
60	8.0±0.5		−0.04
70	5.5±1	49.0	−0.04

Критич. точка ±0.5: A=46.7%, B=28.5%, C=24.8%.

ТАБЛИЦА 5.—H_2O(A); C_2H_6O, ЭТИЛОВЫЙ АЛКОГОЛЬ (B); C_6H_6(C).

% C	% B ± 0.5, 0°	% B ± 0.2, 25°	% (A)C ± 0.5, 25°	% B ± 0.5, 60°	%(A)C ± 1, 65°
20	56.5	52.3	3.2	46.0	8
30	53.5	49.5	5.0	44.2	14
40	48.3	44.8	6.5	40.5	19
50	41.5	39.0	9.0	36.0	25
60	33.9	32.5	13.5	30.5	31
70	26.0	25.4	21.0	24.2	40
80		17.7	34.0	17.0	54
90		9.2	53.0		
95		4.8	65.5±1		
98			78.0±1		
% A					
30	56.7	52.5		45.5	
35	55.5	52.2		46.0	
40	53.4	50.8		45.2	
50	47.0	45.6		42.0	
60		38.7		36.0	
70		29.6			
80		19.9			

Промежуточные температуры могут быть найдены при помощи линейной интерполяции.

Крит. точки ±0.5 при 25°: A=9.8%, B=37.2%, C=53.0%; ±1 при 65°: A=19.5%, B=39.5%, C=41.0%.

H_2O(A); $C_2H_4O_2$, УКСУСНАЯ КИСЛОТА (B); C_6H_6, БЕНЗОЛ (C).

% C	$t=25°$		$t=35°$	
	% (A)C ± 0.5	% B ± 0.2	% (A)C ± 1	% B ± 0.2
15	2.0	65.5	2	64.4*1
20	3.0	64.1	3	63.1
30	5.7	59.0	7	58.3
40	8.5	52.5	10	51.8
50	12.0	45.0	15	44.4
60	15.2	36.9	19	36.4
70	20.5	28.3	25	
80	29.0		34	
90	46.0		50	
95	63.0		65	

% A	25	30	40	50	60
% B, $t°=25°$.	65.2*2	62.8*2	56.2*2	48.2*2	39.0*2
% B, $t°=35°$.	64.0*1	62.0*1	55.6*2	47.9*2	38.8*2

*1 ±0.3. *2 ±0.2.

Крит. точка ±1% при 25°: A=8.0%, B=53.5%, C=38.5%.

ТАБЛИЦА 6.—H_2O(A); C_2H_6O, ЭТИЛОВЫЙ АЛКОГОЛЬ (B); $C_4H_{10}O$, ЭТИЛОВЫЙ ЭФИР (C).

% C	0°		25°	
	% (A)C ± 0.5	% B ± 0.2	% (A)C ± 0.5	% B ± 0.2
40	41.7	27.6	47.0	28.2
45	46.2	27.3	51.5	27.8
50	50.0	26.3	55.2	26.8
55	54.0	25.3	59.0	25.7
60	57.5	23.5	62.5	24.0
65	60.5	21.5	65.0	22.0
70	63.0	19.2	67.5	19.6
75	65.2	16.5	70.0	16.8
80	67.5	13.4	72.5	13.5
85	71.0	10.2	76.2	10.2
90	74.5	6.8	80.5	6.6
95	79.5	3.2	87.0	2.9
98.7			94.0	0.0
99	88.4	0.0		

% A	% B		Крит. точка ±0.5		
	0°	25°		0°	25°
40	27.7 ± 0.2	28.3 ± 0.3	% A	37.0	40.0
45	27.6 ± 0.2	28.2 ± 0.3	% B	27.7	28.3
50	26.9 ± 0.2	27.5 ± 0.3	% C	35.3	31.7
55	25.9 ± 0.2	26.7 ± 0.3			
60	24.2 ± 0.2	25.2 ± 0.3			
65	22.1 ± 0.2	23.2 ± 0.5			
70	18.9 ± 0.3	20.4 ± 0.5			
75	14.5 ± 0.3	16.8 ± 0.5			
80	9.4 ± 0.3	13.0 ± 0.5			
85	4.0 ± 0.3	8.8 ± 0.5			
88.4	0.0				
90		3.8 ± 0.5			
94		0.0			

ТАБЛИЦА 7. — H_2O(A); C_2H_6O, ЭТИЛОВЫЙ АЛКОГОЛЬ (B); $C_5H_{12}O$, ИЗОАМИЛОВЫЙ АЛКОГОЛЬ (C).

Возможная ошибка=0.2% ниже 100° и 0.5% выше 100°; % B для различных $t°$.

$t°$ \ % C	40	45	50	55	60
0	29.4	27.7	25.7	23.7	21.3
15	27.5	26.4	24.6	22.6	20.3
25	26.4	25.3	23.8	21.8	19.5
40	24.7	23.7	22.5	20.5	18.4
55	23.0	22.3	21.2	19.2	17.1
70	21.2	20.7	19.5	17.7	15.7
85	19.1	18.8	17.7	16.0	14.1
100	17.0	16.6	15.7	14.0	12.4
120		13.3	12.6	11.3	9.9
140			9.5	8.2	6.8
160			5.3	4.7	3.6

$t°$ \ % C	65	70	75	80	85
0	18.5	15.6	12.4	8.6	4.9
15	17.6	14.8	11.6	8.1	4.5
25	17.0	14.1	11.0	7.6	4.0
40	15.9	13.0	10.2	6.8	3.3
55	14.8	12.1	9.2	6.0	2.6
70	13.6	11.1	8.0	5.1	1.7
85	12.2	9.7	6.7	4.0	0.4
100	10.6	8.1	5.4	2.3	
120	8.0	5.7	3.2	0.4	
140	5.3	3.1	0.7		
160	2.0				

$t°$ \ % A	40	45	50	55	60
0	30.5	30.2	29.7	29.1	28.4
15	28.2	28.0	27.5	26.8	26.0
25	26.8	26.6	26.1	25.4	24.5
40	25.0	24.8	24.3	23.6	22.8
55	23.3	23.2	22.7	22.0	21.1
70	21.4	21.4	20.9	20.2	19.3
85		19.0	18.9	18.5	17.9
100		17.0	16.8	16.3	15.7
120		13.5	13.5	13.2	12.8
140		10.0	10.1	10.0	9.7
160			6.1	6.1	6.0

$t°$ \ % A	65	70	75	80	85
0	27.4	25.2	21.5	17.0	12.0
15	24.8	23.2	20.6	16.8	12.1
25	23.5	22.0	19.8	16.5	12.1
40	21.8	20.5	18.5	16.0	12.0
55	20.3	19.0	17.3	15.0	11.7
70	18.5	17.5	16.0	14.0	11.1
85	17.0	16.2	14.8	13.0	10.2
100	15.0	14.2	13.2	11.7	9.2
120	12.3	11.7	11.0	10.0	8.0
140	9.2	8.7	8.0	7.1	5.7
160	5.9	5.5	5.0	4.5	3.4

$t°$	90% A	95% A	% A	% C в общем слое; ошибка ±0.5%	
				15.5°	28°
0	6.5	1.3	40	11.0	9.5
15	7.2	2.0	45	14.0	12.5
25	7.3	2.4	50	18.0	16.0
40	7.4	2.5	55	22.0	20.0
55	7.3	2.6	60	27.0	25.0
70	7.0	2.5	65	33.0	30.5
85	6.4	2.3	70	40.0	37.5
100	5.8	2.0	75	48.5	45.5
120	4.9	1.0	80	60.5	57.0
140	3.4	0.1	85	71.0	68.0
160	1.5		90	80.5	78.5
			95	88.0	86.5

Крит. точка ±0.5%

	15.5°	28°
% A	52.8	55.0
% B	27.0	25.0
% C	20.2	20.0

ТАБЛИЦА 8. — H_2O(A); C_2H_6O, ЭТИЛОВЫЙ АЛКОГОЛЬ (B); $C_{10}H_7Br$, α-БРОМНАФТАЛИН (C),

x г C смешаны с 100 г водного раствора B, после чего определялась $t°$ появления опалесценции в общей смеси. Таблица 8 указывает % B в первоначальном водном растворе. Вероятная ошибка = ± 0.03%.

$t°$ \ x	0.3163	0.4074	0.5015	0.6310
30			9.04	7.56
28			8.76	7.30
26		10.26	8.48	7.05
24		9.96	8.22	6.81
22		9.68	7.97	6.58
20		9.41	7.73	6.35
18		9.17	7.51	6.14
16		8.92	7.29	5.93
14		8.69	7.08	5.73
12	10.36	8.47	6.88	5.55
10	10.12	8.27	6.70	5.37
8	9.89	8.05	6.51	5.19
6	9.68	7.86	6.33	5.03
4	9.48	7.68	6.16	4.88
+ 2	9.28	7.51	6.00	4.73
0	9.09	7.34	5.85	4.59
− 2	8.91	7.18	5.71	4.46
− 4	8.73	7.03	5.58	4.33
− 6	8.58	6.88	5.45	4.23
− 8	8.42	6.75	5.33	4.13
−10	8.29	6.64	5.22	4.04

$t°$ \ x	0.7945	1.000	1.260	1.585
30	6.40	5.48	4.81	4.42
28	6.15	5.23	4.58	4.19
26	5.90	5.00	4.35	3.98
24	5.67	4.77	4.14	3.77
22	5.44	4.54	3.93	3.57
20	5.22	4.34	3.74	3.39
18	5.01	4.14	3.55	3.20
16	4.81	3.95	3.39	3.02
14	4.61	3.77	3.20	2.86
12	4.43	3.60	3.04	2.70
10	4.27	3.45	2.87	2.55
8	4.11	3.30	2.74	2.41
6	3.96	3.16	2.60	2.27
4	3.82	3.03	2.47	2.14
+ 2	3.69	2.90	2.34	2.02
0	3.56	2.78	2.23	1.91
− 2	3.45	2.67	2.13	1.80
− 4	3.34	2.57	2.03	1.70
− 6	3.24	2.48	1.94	1.61
− 8	3.15	2.40	1.86	1.53
−10	3.07	2.32	1.78	1.46

ТАБЛИЦА 9.—H_2O(A); C_3H_6O, АЛЛИЛОВЫЙ АЛКОГОЛЬ (B); СОЛИ (C).

% B	$NaCl=C$; $Na_2CO_3=C_1$; $KF=C_2$; $K_2CO_3=C_3$; $t=20°$; ошибка ±0.2, если нет других указаний			
	% C	% C_1	% C_2	% C_3
10			14.8*1	16.0
15	16.3*1	10.0	11.8	12.9
20	14.1	8.0	9.8	10.5
30	11.0	4.6	7.5	7.0
40	8.7	2.5	5.5	4.9
50	6.5	1.1*2	4.0*2	2.6
60	4.7	0.4*2	2.2*2	1.1
70	3.0		1.3*2	0.5*2
80				0.1

% соли	% B	
	C_2	C_3
20	5.8*1	6.8
25	4.0	4.0
30	2.0	2.0

*1 ±0.3. *2 ±0.1.

ТАБЛИЦА 10.—H_2O(A); C_3H_6O, АЦЕТОН (B); САХАРА (C)

В таблице приведены числа граммов ацетона, растворенного в 100 *г* водного растворителя, первоначально содержавшего указанное в таблице количество данного сахара. Возможная ошибка=0.1% количества ацетона.

Сахар \ % сахара		10	20	30	40	50
Декстроза	15°	736.7	255.3	157.5	86.95	36.16
	25°	747.9	247.7	149.8	79.57	33.02
	35°	761.5	240.8	142.5	74.03	31.18
Мальтоза	15°	353.6	185.4	119.9	78.35	46.17
	25°	348.1	181.2	116.0	74.73	42.95
	35°	342.0	176.9	112.4	70.53	39.82
Сахароза	15°	597.2	272.5	172.4		
	25°	581.8	263.2	162.5		
	35°	574.8	251.8	150.6		

% сахарозы	20°	25°	30°
40	96.44	92.76	89.84
45	71.92	68.81	65.72
50	50.83	48.13	45.85
55	35.78	33.81	32.54
60	25.17	24.18	23.35
65	18.33	17.68	17.09
70	13.22	12.82	12.53

ТАБЛИЦА 11.—H_2O(A); C_3H_6O, АЦЕТОН (B); C_7H_8, ТОЛУОЛ (C).

Возможная ошибка=0.2%

% A	% B		
	0°	20°	30°
0.5	29.2	23.5	
1.0	39.0	33.1	
1.5	45.2	40.0	37.0
2.0	49.4	44.4	41.9
2.5	52.6	48.1	45.9
3.0	55.4	51.1	48.5
4.0	59.2	55.4	52.9
5.0	61.8	58.4	56.4
7.0	64.9	62.4	60.7
10.0	67.0	65.0	64.0
15.0	67.5	66.0	65.3
20.0	66.4	65.1	64.5
25.0	64.9	63.5	62.8
30.0	62.9	61.5	
% C	0°	20°	30°
0.4			28.1
0.5	38.5	34.3	31.2
1.0	45.5	42.0	39.6
1.5	49.7	46.4	44.1
2.0	52.4	49.7	47.2
3.0	56.0	53.2	51.0
4.0	58.8	55.5	53.9
5.0	60.4	57.4	56.0
6.0		59.0	
7.0			58.7
10.0			61.3

ТАБЛИЦА 12.—H_2O(A); C_3H_6O, АЦЕТОН (B); СОЛИ (C).

$C=Na_2CO_3$; $t=25°$; возможная ошибка 0.2%

% B	2.8	5	10	15	20	30
% C	20	17.0	12.5	9.4	6.7	2.8

$C=KF$; $C_1=K_2CO_3$; ошибка 0.2%, за исключением особо указанных случаев.

% B	$t=20°$				$t=25°$
	% C	% (C)C ± 0.5	% C_1	% (C_1)C	% C_1
5	21.5*1			1.5	
10	15.9		17.2	4.5	16.4
15	12.7		13.5	7.8	13.0
20	10.5		10.5	10.3	10.3
30	7.2	4.0	5.9	15.2	
40	4.7	6.0	2.9	19.0	
50	2.7	9.0	1.2*2	23.2	
60	1.2*2	12.0	0.5*2		
70	0.5*2	15.5			
96.4			0.0*2	52.4	
98	0.0*2	46.3			

% соли	% B		
	C, 20°	C_1, 20°	C_1, 25°
20	6.0	7.0	6.2
25	3.1	3.5	3.2
30	1.3	1.6*2	1.4*2
35	0.5		
45	0.3		
46.3	0.0		
52.4		Следы	

*1 ±0.3. *2 ±0.1.

Крит. точки при t=20°: A=57.5%, B=37%, C=5.5%±1%; A=69.7%, B=20.0%, C_1=10.3%±0.5%.

Температурные коэффициенты: $dC/dT=-0.06$ для 5% B; $dC/dT=-0.02$ для 30% B.

ТАБЛИЦА 13.—H_2O(A); C_3H_8O, n-ПРОПИЛОВЫЙ АЛКОГОЛЬ (B); СОЛИ (C).

C=NaCl; $C_1=Na_2CO_3$; возможная ошибка 0.2%, если не приведено других указаний.

% B	% C, 25°	% C_1, 20°	% соли	% B	
				C, 25°	C_1, 20°
10	7.8*1	6.7*1	10	8.0*1	6.3*1
15	4.0	4.2*1	15	5.2*1	3.0*3
20	3.5	3.0*1	20	3.2	
30		2.0	25	2.2	
40		1.3			
50	2.3	0.7*2			
60		0.3*2			
70		0.2*2			
80	0.8				

*1 ±0.3. *2 ±0.1. *3 ±0.5.

Температурный коэффициент: $dB/dT=-0.08$ для 9% C.

C = KF; $C_1=K_2CO_3$; t = 25°; возможная ошибка ± 0.2%, если нет других указаний; растворы с отметками (a), (a); (b), (b); (c), (c) являются сопряженными.

% B	% C	% C_1	% соли	% B	
				C	C_1
10	5.7	6.7	10	5.7 (b)	6.8*2
15	3.3	3.8	15	3.1	3.8
20	2.4	2.7	20	1.6	2.0
30	1.9	2.1*1	25	1.0*1	1.0*1
40	1.6*1	1.6*1	30	0.5*1	0.5*1
50	1.1*1	1.0*1	40	0.2*1	0.2*1
60	0.8*1	0.5*1	47.6	0.04(c)	
70	0.5*1		53		0.02(a)
80	0.3*1(b)				
95.8		0.02(a)			
96.8	0.2*1(c)				

*1 ±0.1. *2 ±0.3.

Температурный коэффициент: $dB/dT=-0.02$ для C = 15%.

ТАБЛИЦА 14.—H_2O(A); C_3H_8O, ИЗОПРОПИЛОВЫЙ АЛКОГОЛЬ (B); СОЛИ (C).

C=KF; $C_1=K_2CO_3$; t=20°; ошибка ±0.2%, если нет других указаний.

% B	% C	% C_1	% соли	% B	
				C	C_1
10	15.5*1	17.0*3	20	5.0*1	7.0
15	12.8*1	13.7	25	2.5*1	4.0
20	10.7*1	12.0	30	1.5*1	2.1
30	7.5*2	9.0*3			
40	6.0*2	6.2			
50	4.5*2	4.0			
60	4.0*1				
80	1.8				

*1 ±0.5. *2 ±1.0. *3 ±0.3.

ТАБЛИЦА 15.—H_2O(A); $C_4H_6O_4$, ЯНТАРНАЯ КИСЛОТА (B); $C_4H_{10}O$, ЭТИЛОВЫЙ ЭФИР (C).

% B	% C		
	15°	20°	25°
0	7.80	6.87	6.00 ± 0.05
2	8.00	6.97	6.10 ± 0.05
4	8.11	7.07	6.20 ± 0.05
6		7.17	6.35 ± 0.05
8			6.50 ± 0.05

Взаимно насыщенные растворы A, B и C в %, ±0.05.

Верхний слой				Нижний слой		
t°	A	B	C	A	B	C
15	1.40	1.29	97.31	86.10	5.68	8.22
20	1.53	1.47	97.00	85.67	7.10	7.23
25	1.66	1.69	96.35	84.68	8.76	6.56

Растворимость воды в эфире, содержащем меньшие количества кислоты, чем указанные выше, можно определить при помощи линейной интерполяции между значениями, приведенными выше, и значениями для чистого эфира (1.18% при 15°; 1.24% при 20°; 1.31% при 25°).

Отношение числа % кислоты в водном слое к числу % кислоты в эфирном слое, начиная от 1% в водном слое до насыщения, определяется с точностью до ±0.01 при помощи следующих равенств:

$R=4.65-0.043a$, при 15°
$R=5.15-0.046a$, при 20°
$R=5.65-0.052a$, при 25°

} где a=% в водном слое

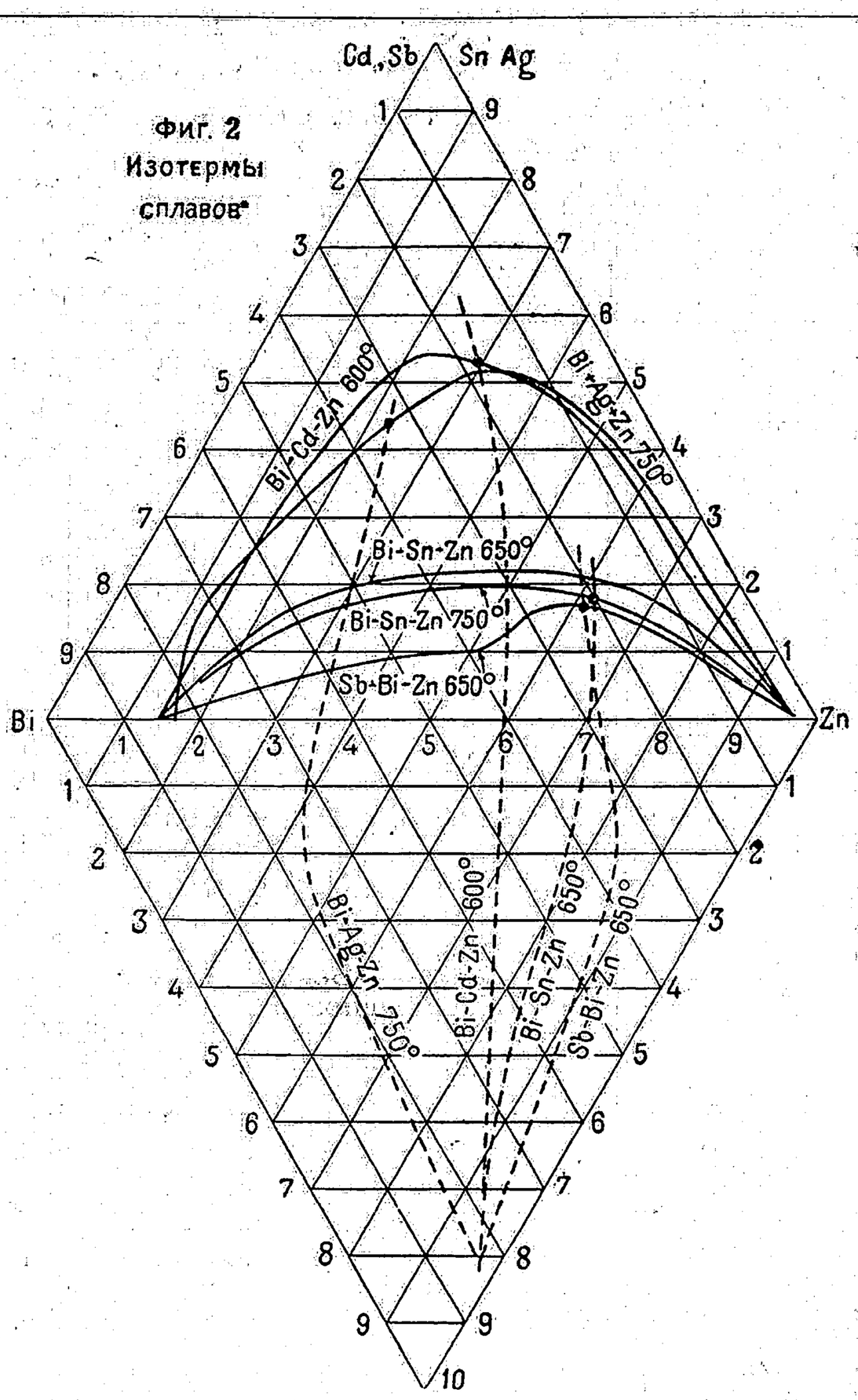
H_2O(A); $C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (B); соли (C)

C=NaCl; $C_1=NaC_2H_3O_2$; ошибка ±0.2%, если нет других указаний.

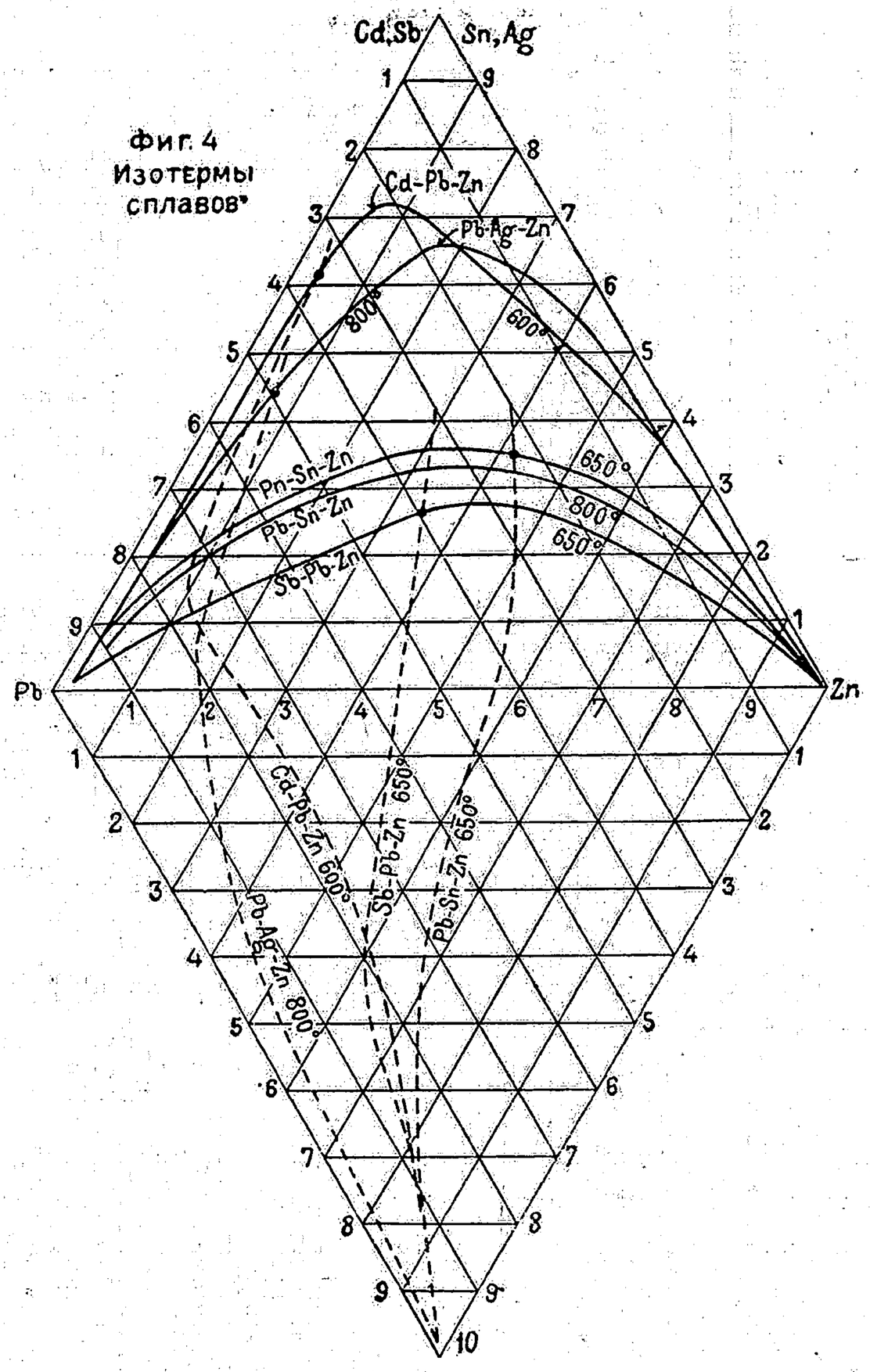
% соли	% B		
	C, 15°	C, 25°	C_1, 18°
0	7.8*1	6.0*1	7.2*1
2	6.6*1	5.1*1	5.9*1
4	5.5*1	4.2*1	4.7*1
6	4.3*1	3.4*1	3.9*1
8	3.5	2.6	3.2*1
10	2.8	2.0	
15	1.5	1.1	
20	0.8	0.6	
25	0.3		

*1 ±0.1.

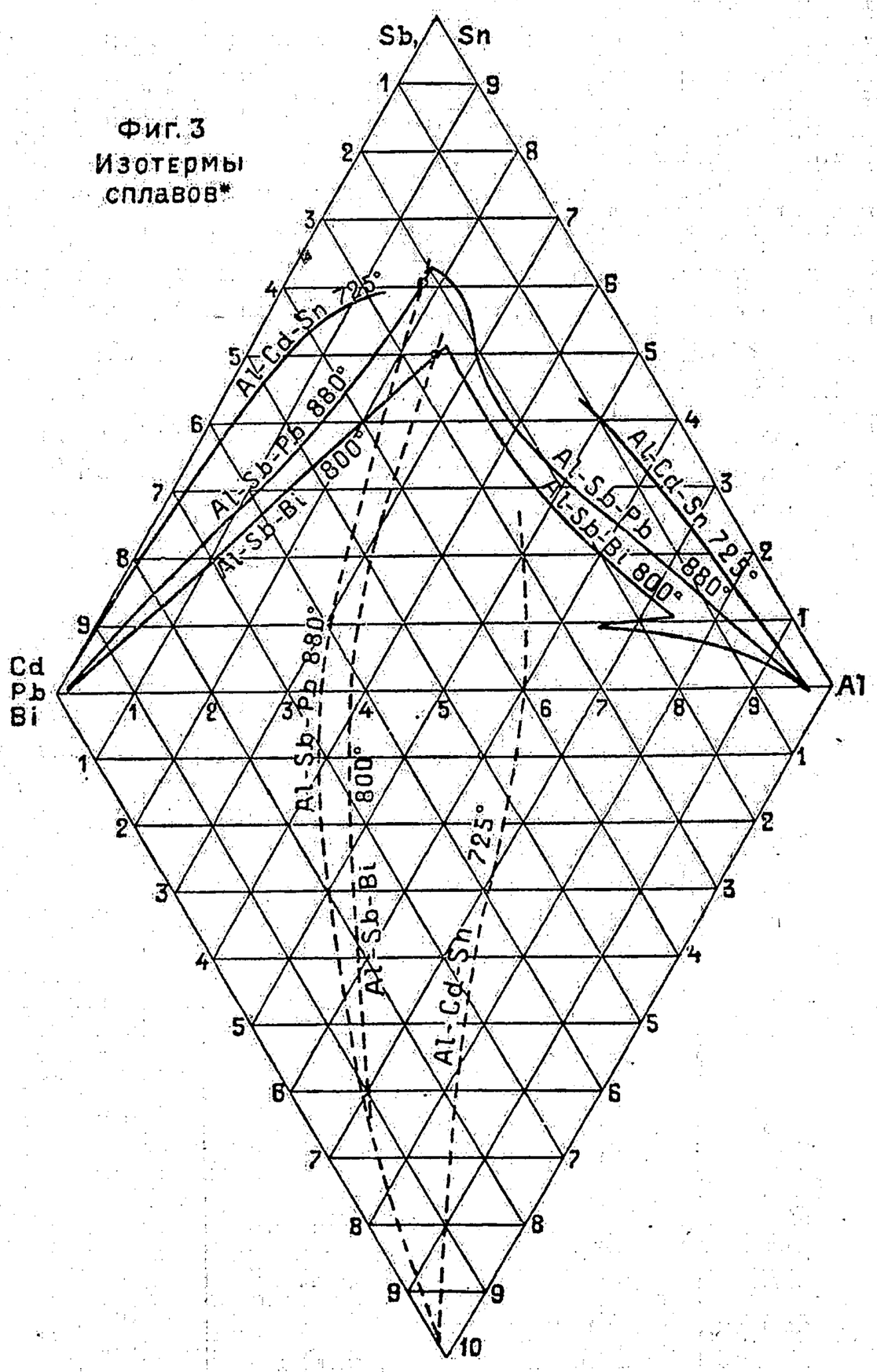
Фиг. 2
Изотермы
сплавов*



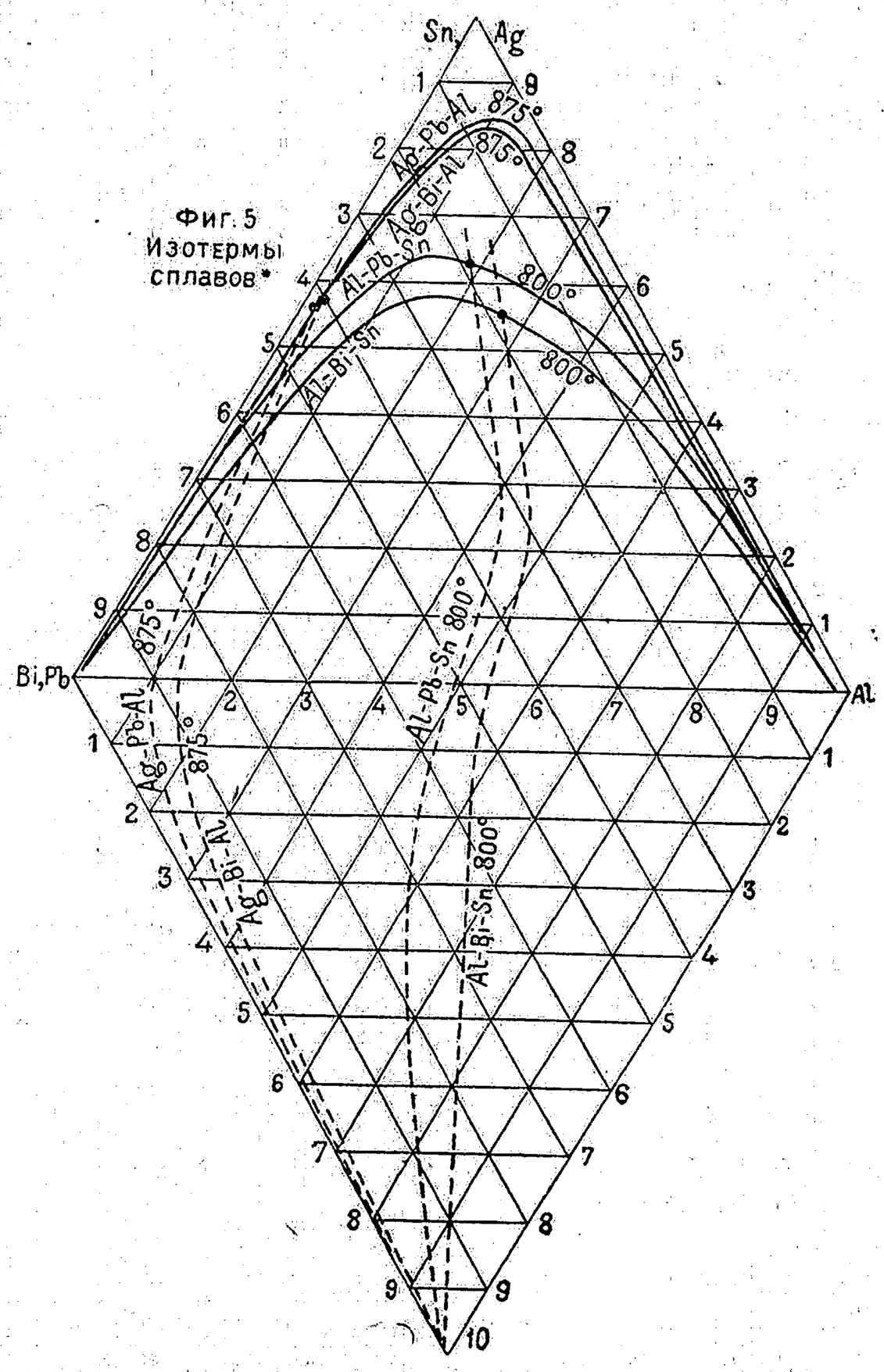
Фиг. 4
Изотермы
сплавов*



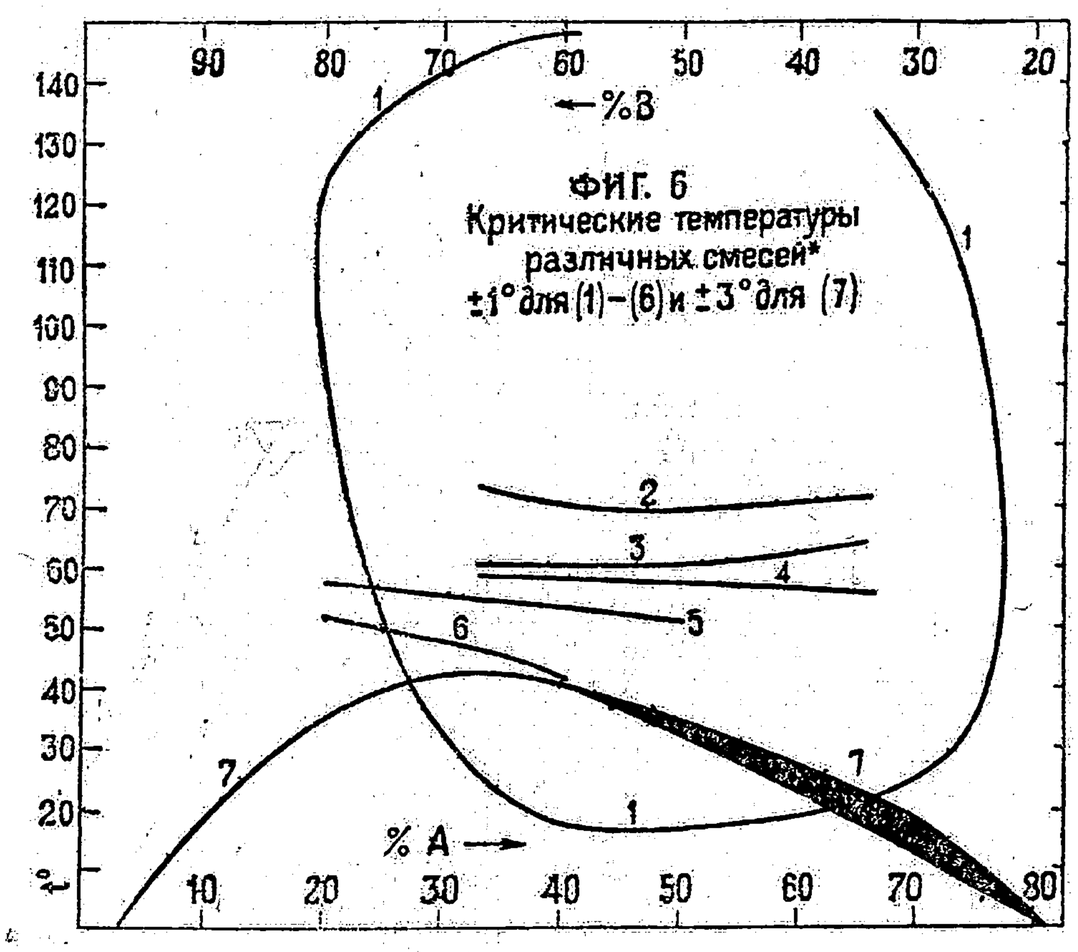
Фиг. 3
Изотермы
сплавов*



Фиг. 5
Изотермы
сплавов*



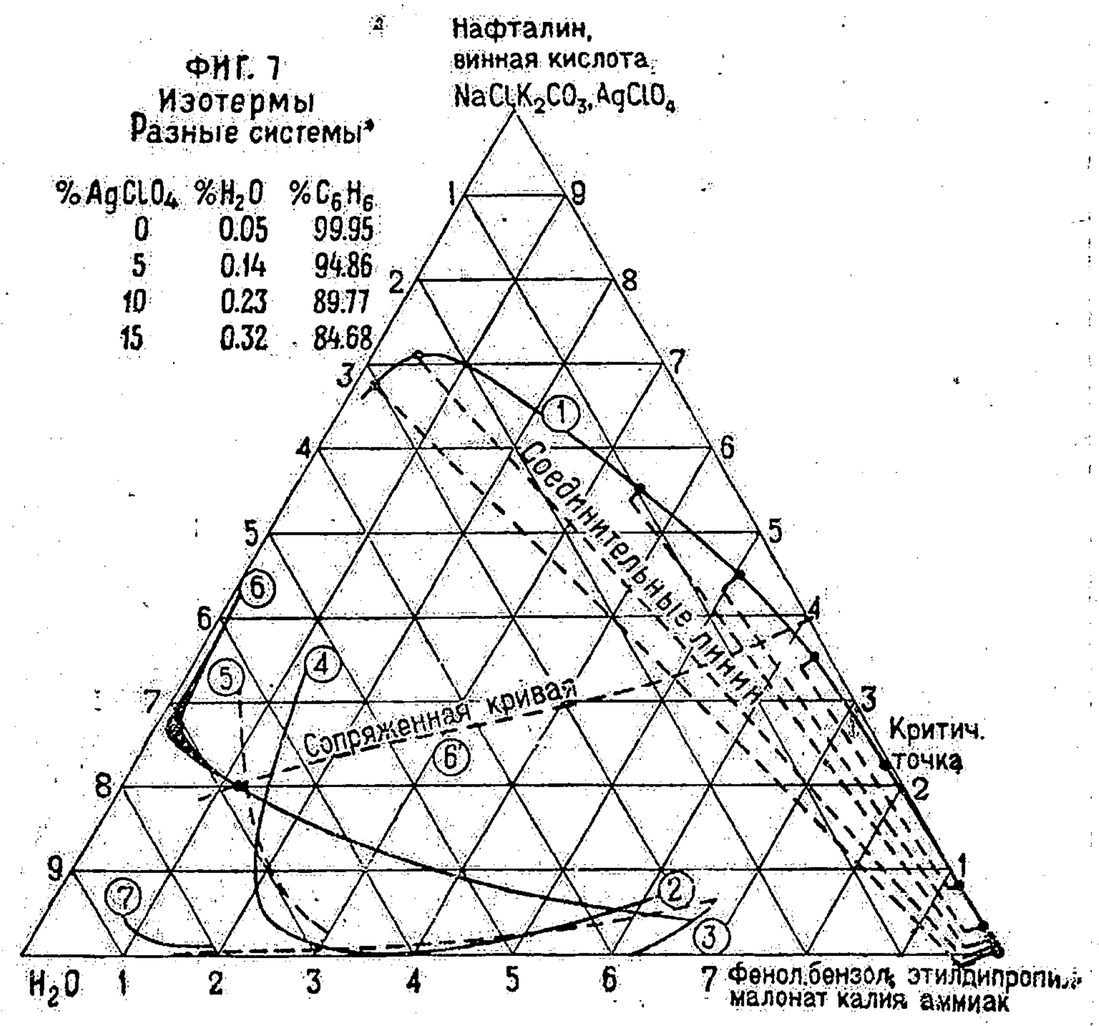
* О вероятной ошибке см. пояснения к диаграммам.



ФИГ. 6
Критические температуры различных смесей*
±1° для (1)–(6) и ±3° для (7)

Кривые указывают $t°$ полного смешения для данных %-ных соотношений жидкостей A и B; обе эти жидкости до смешения имели следующий состав:

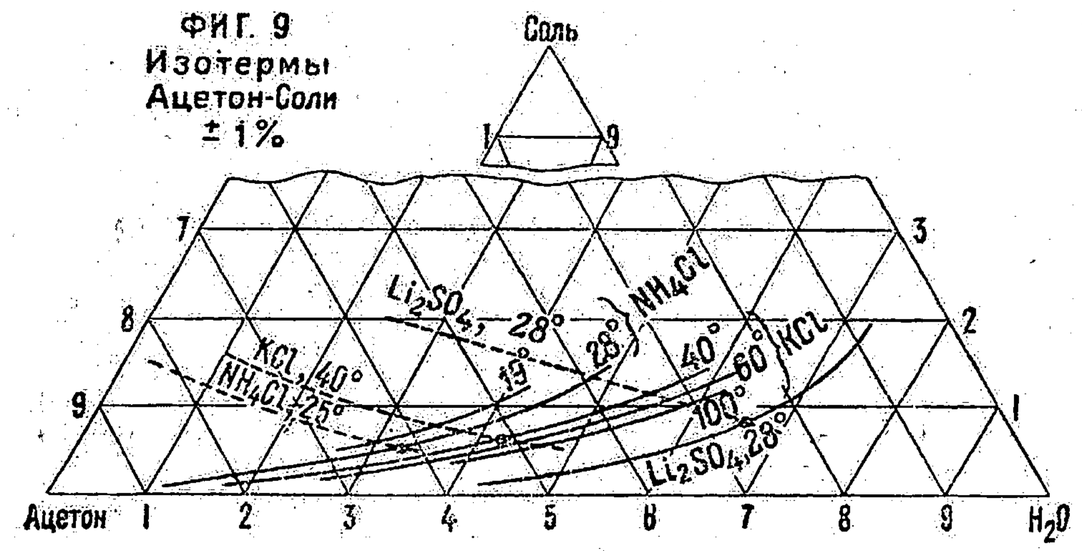
№№ кривых	A	B
1	98.5% метилэтилкетона, 1.5% этилового алкоголя	98.5% воды, 1.5% этилового алкоголя
2	Чистый никотин	$^1/_{10}$ *N* водн. раствор HCl
3	Тоже	$^1/_{50}$ *N* водн. раствор NaOH
4	Тоже	$^1/_{20}$ *N* водн. раствор NaOH
5	Тоже	$^1/_{10}$ *N* водн. раствор NaOH
6	Тоже	$^1/_{10}$ *N* водн. раств. Na_2SO_4
7	40.3% водн. раствор K_2CO_3	33% водный раствор аммиака



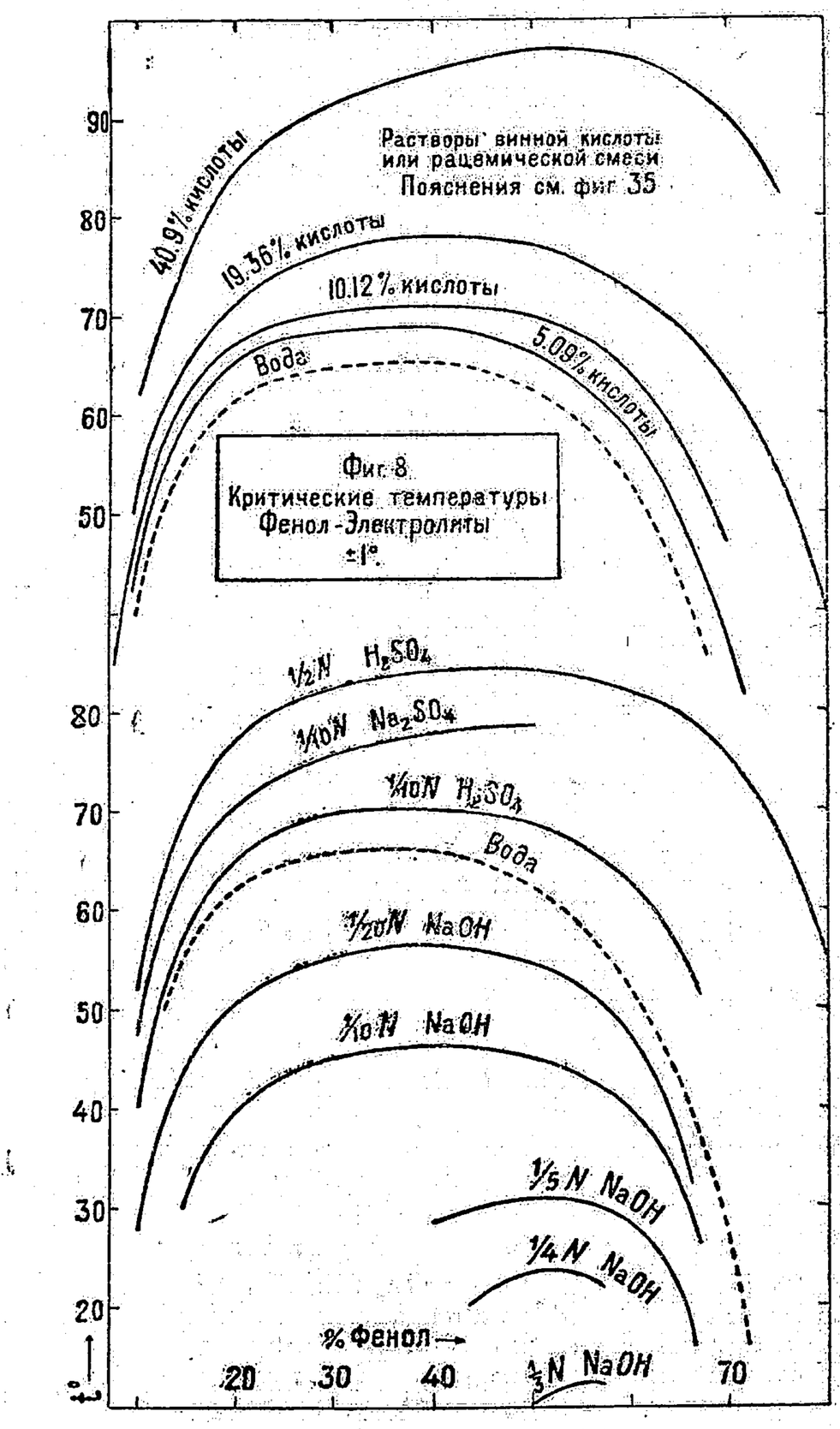
ФИГ. 7
Изотермы
Разные системы*

%$AgClO_4$	%H_2O	%C_6H_6
0	0.05	99.95
5	0.14	94.86
10	0.23	89.77
15	0.32	84.68

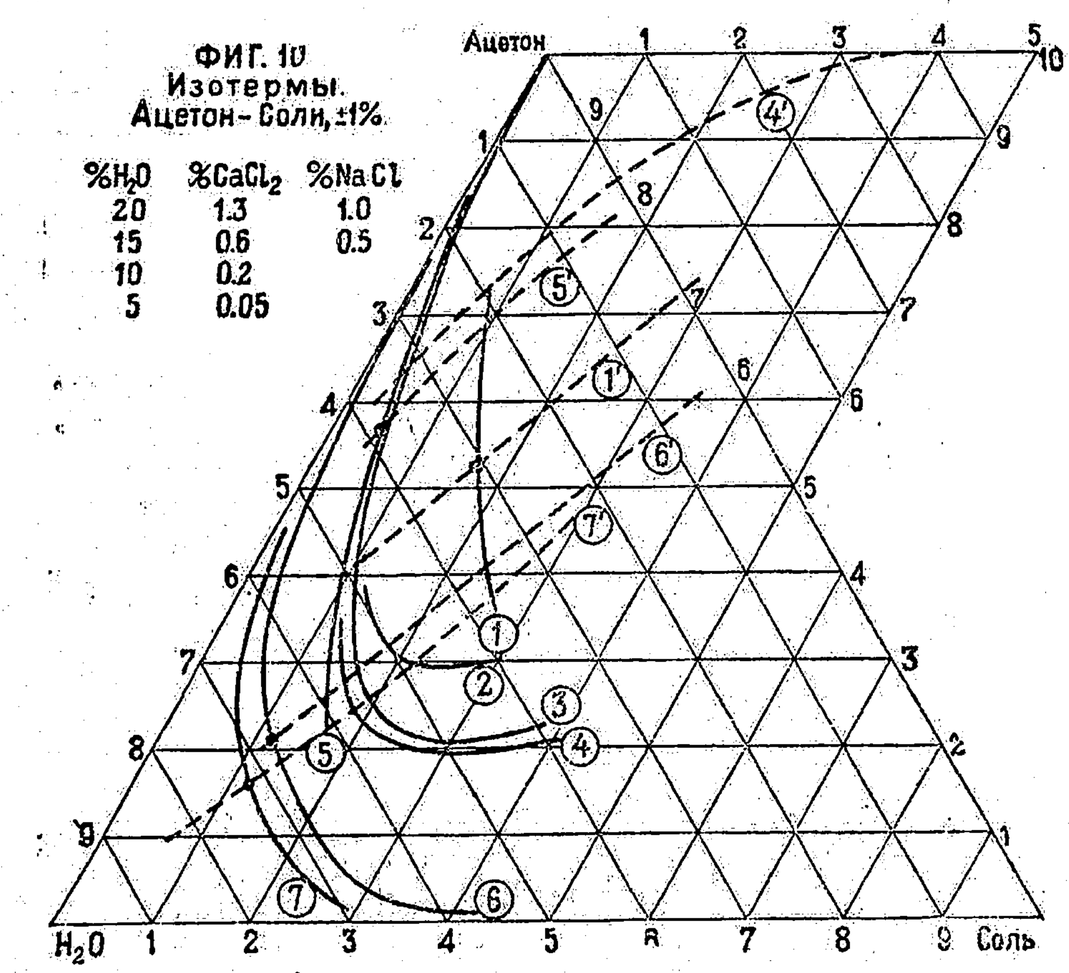
1—Перхлорат серебра—Бензол, 25°, ±0.5%
2—Винная кислота—Фенол, 66.6°, ±1%
3—Нафталин—Фенол, 50°, ±1%
4—Нафталин—Фенол, 90°, ±1%
5—K_2CO_3—NH_3, 0°, ±2%
6, 6′—K_2CO_3—$K(C_2H_5)$-дипропилмалонат, 25°, ±1%
7—NaCl—Фенол, 70°, ±1%



ФИГ. 9
Изотермы
Ацетон-Соли
±1%



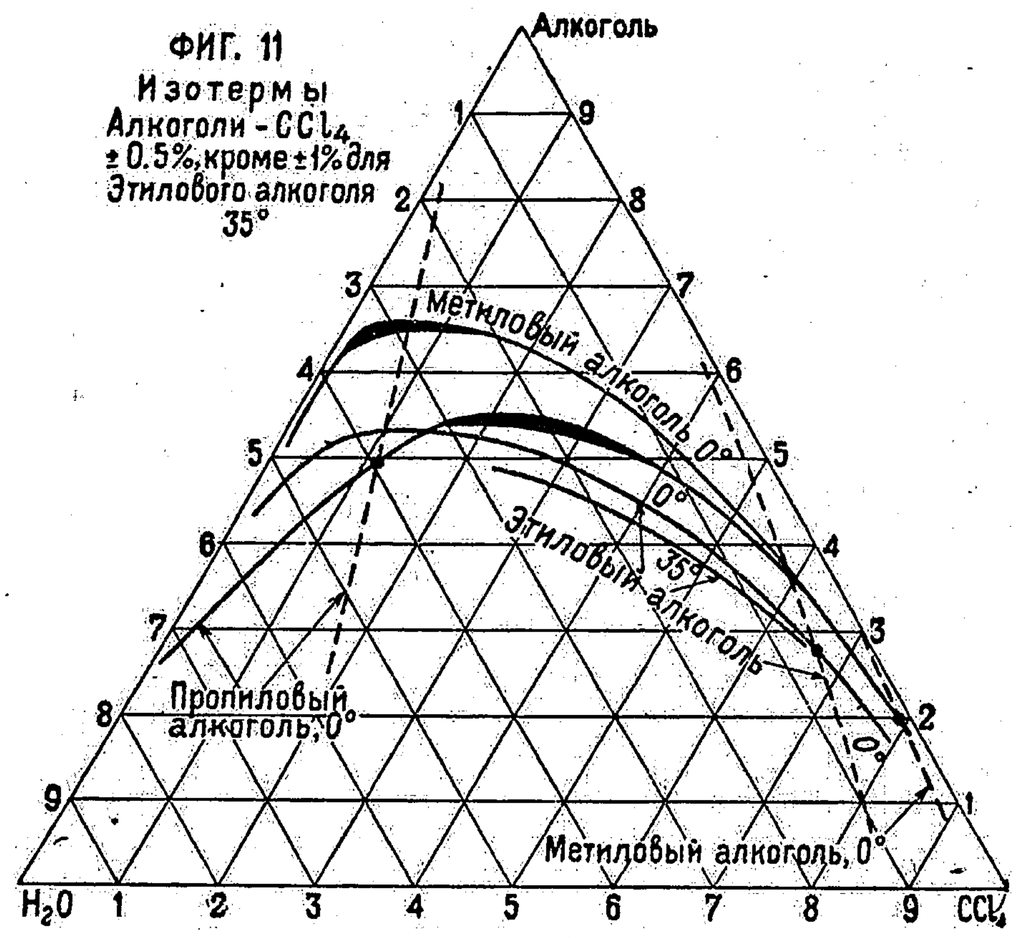
Фиг. 8
Критические температуры
Фенол-Электролиты
±1°.

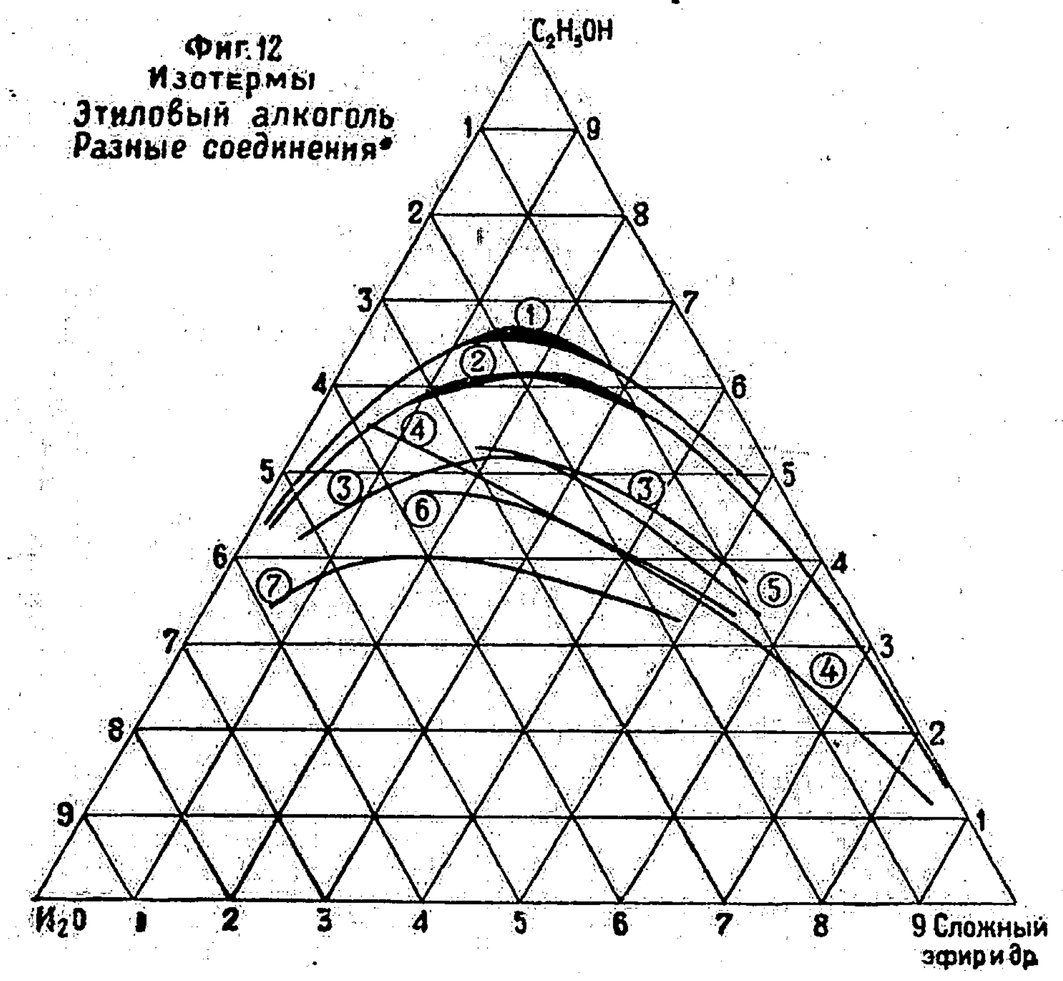


ФИГ. 10
Изотермы.
Ацетон-Соли, ±1%

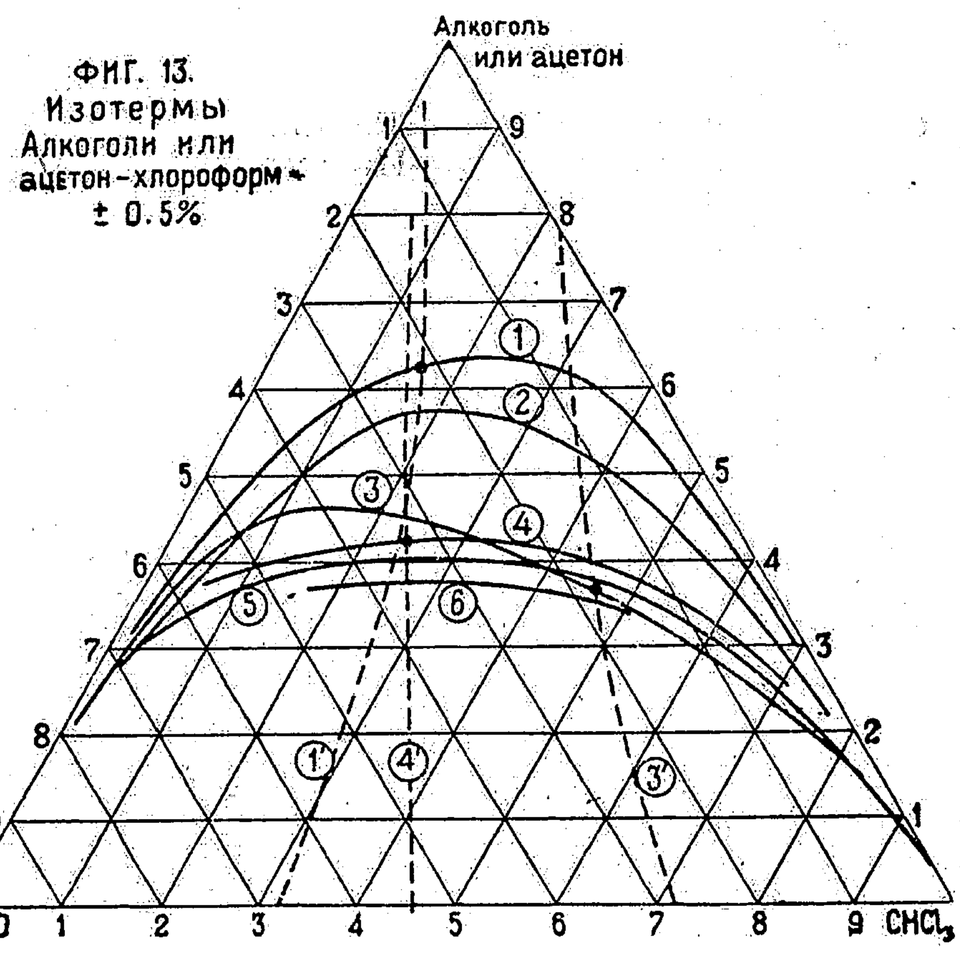
%H_2O	%$CaCl_2$	%NaCl
20	1.3	1.0
15	0.6	0.5
10	0.2	
5	0.05	

1, 1′—$NaNO_3$, 43.5°
2—$CaCl_2$, 0°
3—$CaCl_2$, 20°
4, 4′—$CaCl_2$, 28°
5, 5′—NaCl, 20°
6, 6′—$(NH_4)_2SO_4$, 30°
7, 7′—Na_2SO_4, 35°



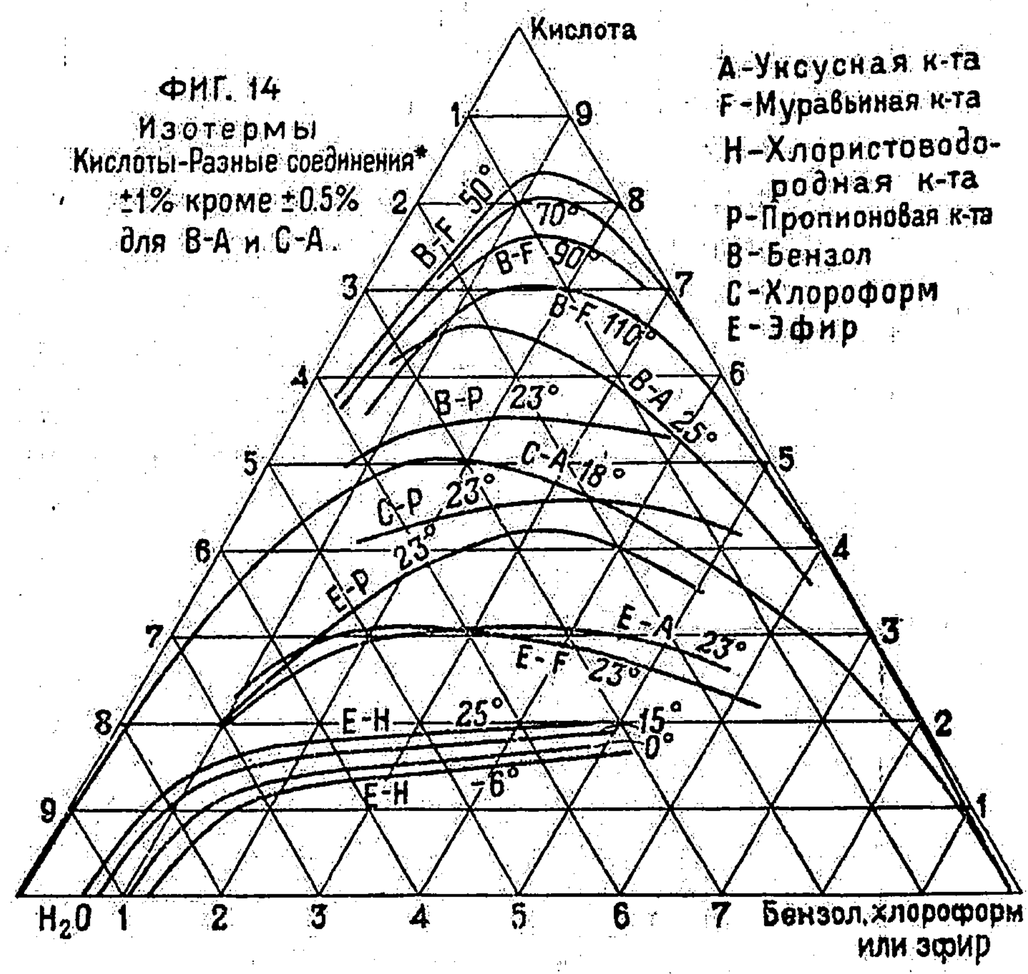


1—Сероуглерод, 0°, ±1%
2—Тоже, 20°, ±1%
3—Тоже, 75°, ±2%
4—Олеиновая кислота, 25°, ±0.5%
5—Этилтрихлорацетат, 15°, ±1.5%
6—Этилдихлорацетат, 15°, ±1.5%
7—Этилхлорацетат, 15°, ±1.5%

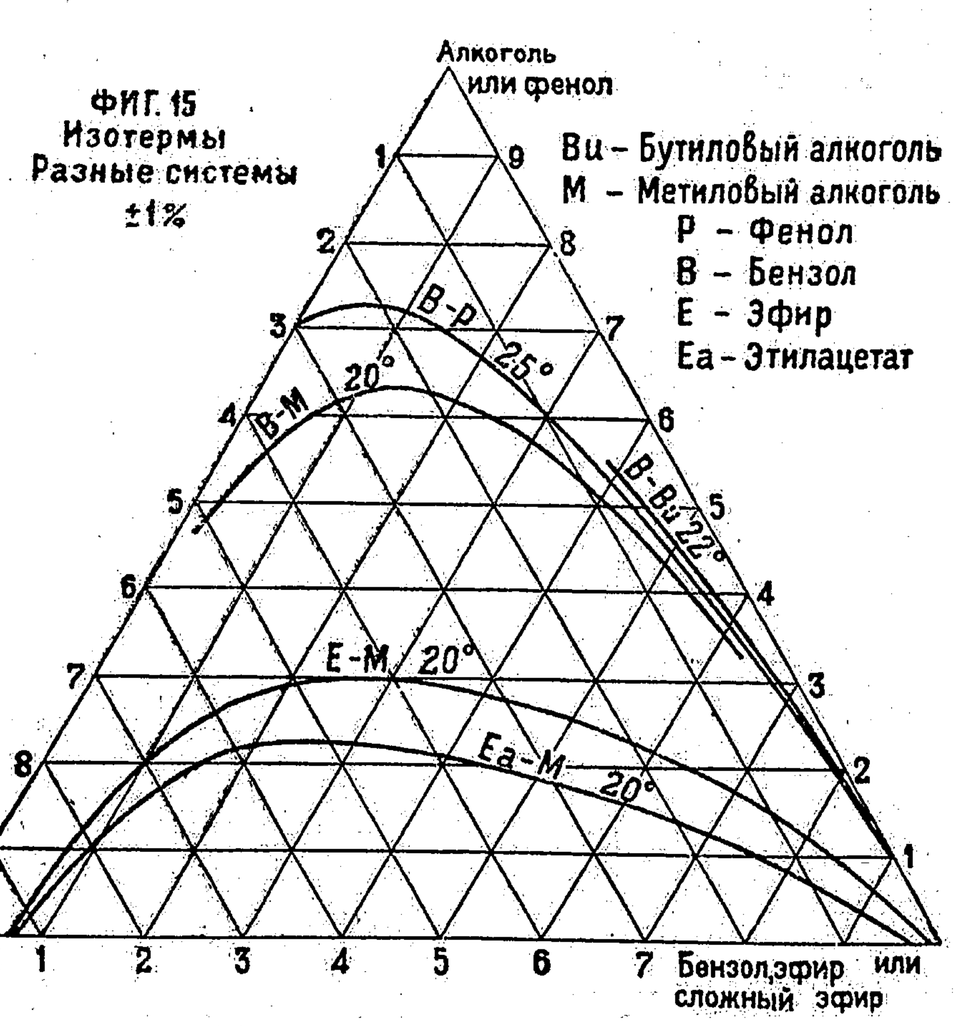


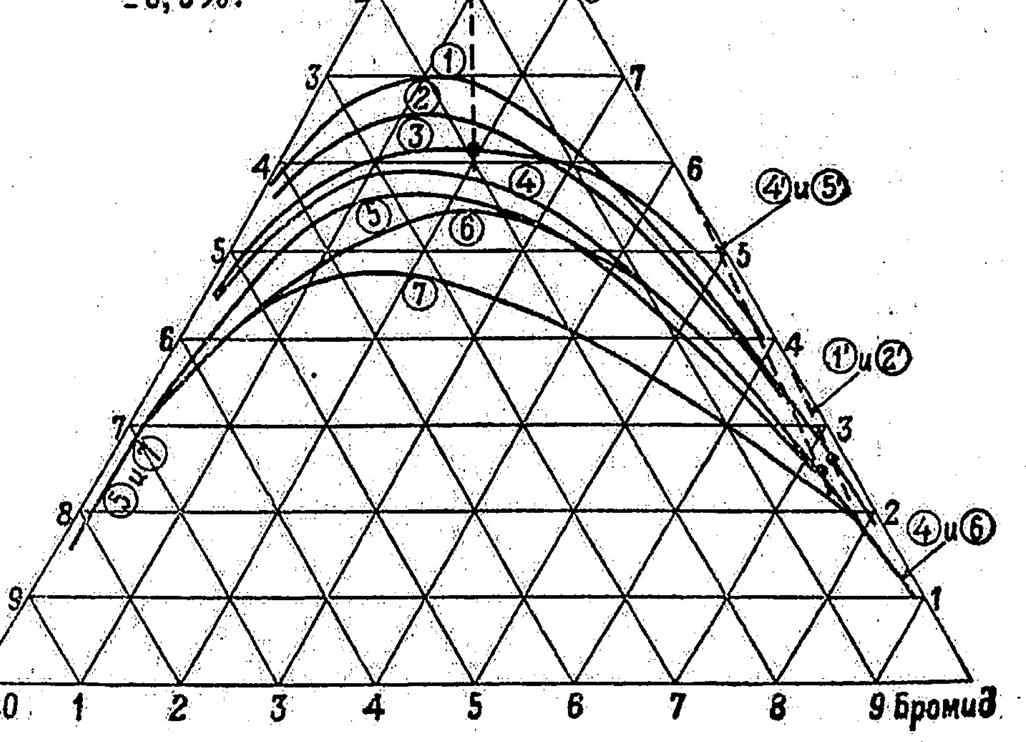
1, 1′—Ацетон, 0°
2—Пропиловый алкоголь, 0°
3, 3′—Метиловый алкоголь, 0°
4, 4′—Этиловый алкоголь, 0°
5—Тоже, 15°
6—Тоже, 40°

Хлороформ, содержащий до 50% пропилового алкоголя, находится в равновесии с чистой водой.

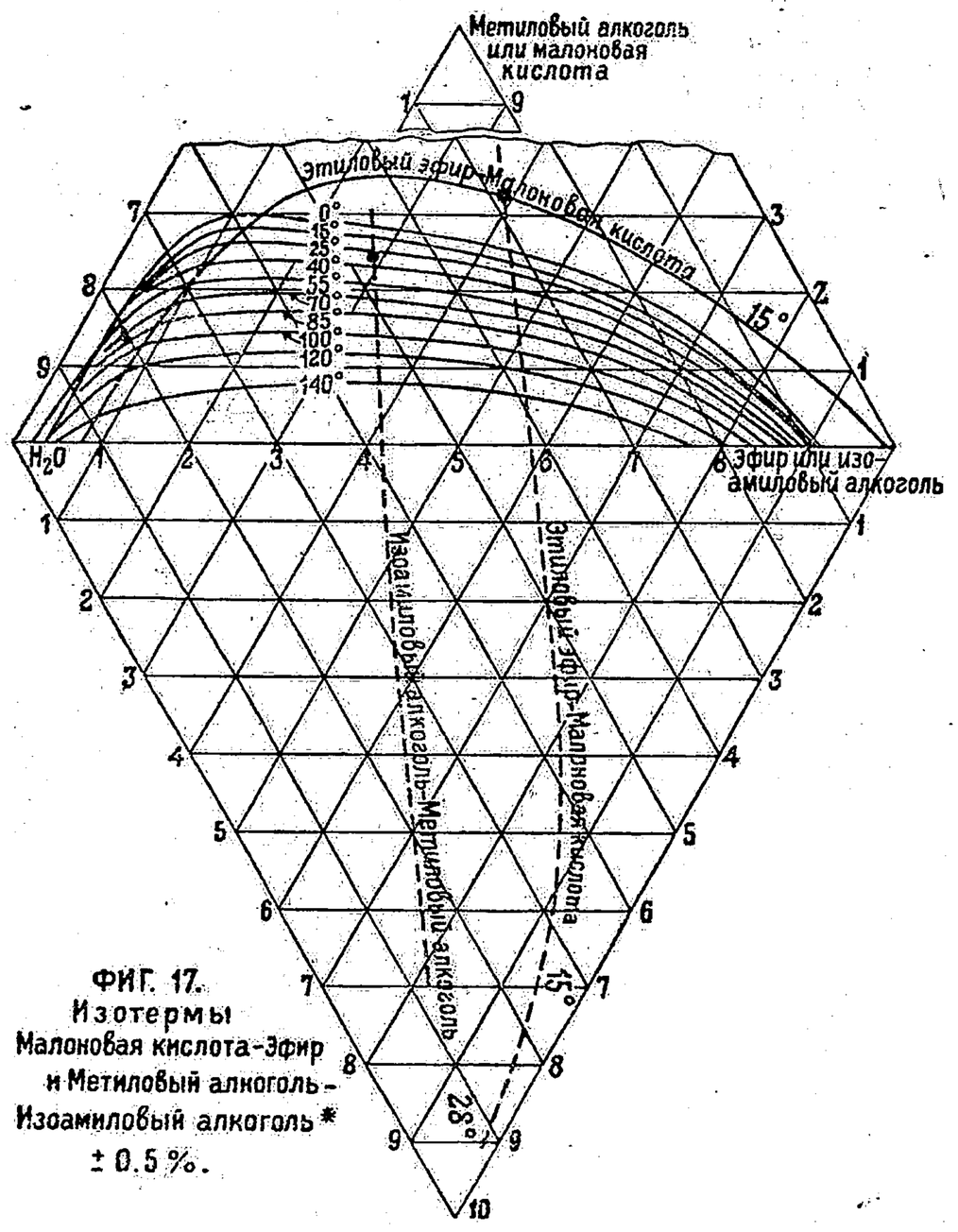


* В системе H-E эфирный слой содержит <2% HCl.

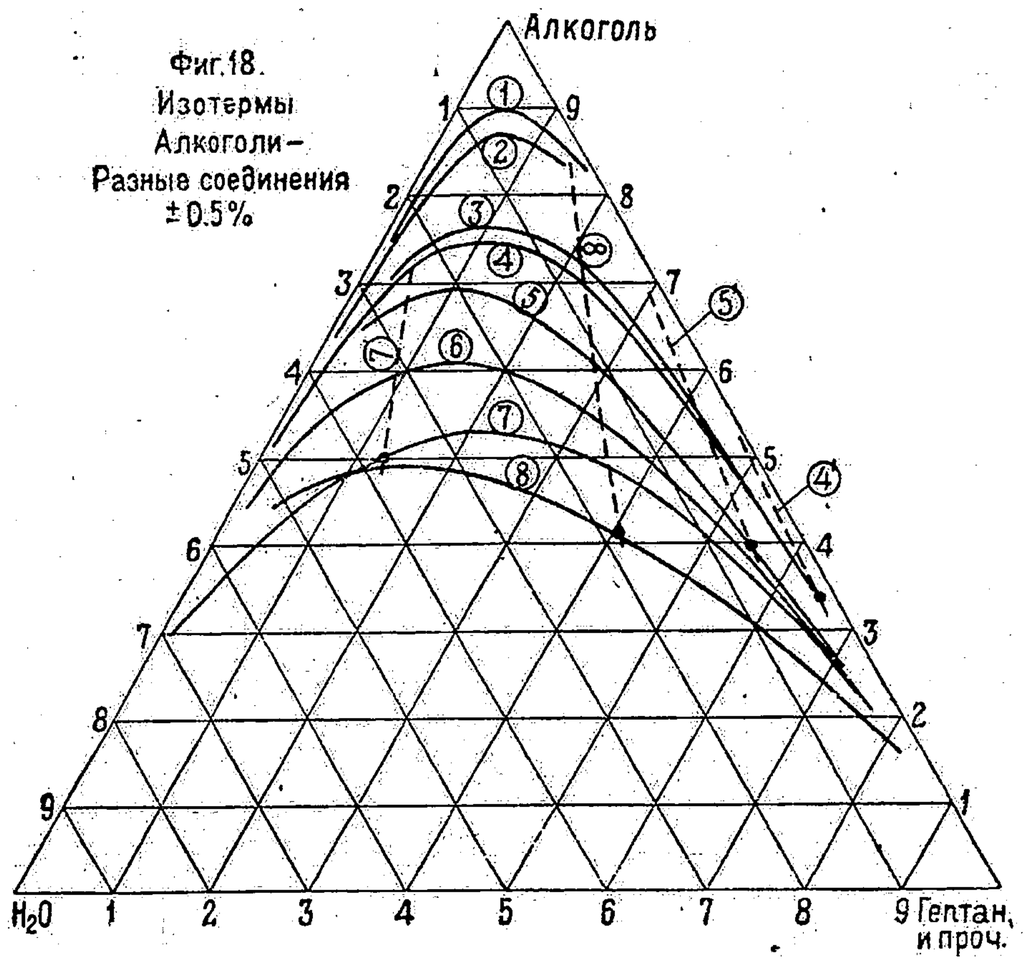




1, 1′—Метиловый алкоголь—Бромбензол
2, 2′—Этиловый алкоголь—Бромтолуол
3, 3′—Ацетон—Бромбензол
4, 4′—Этиловый алкоголь—Бромбензол
5, 5′—Метиловый алкоголь—Бромистый этил
6—Пропиловый алкоголь—Бромбензол
7—Этиловый алкоголь—Бромистый этил.



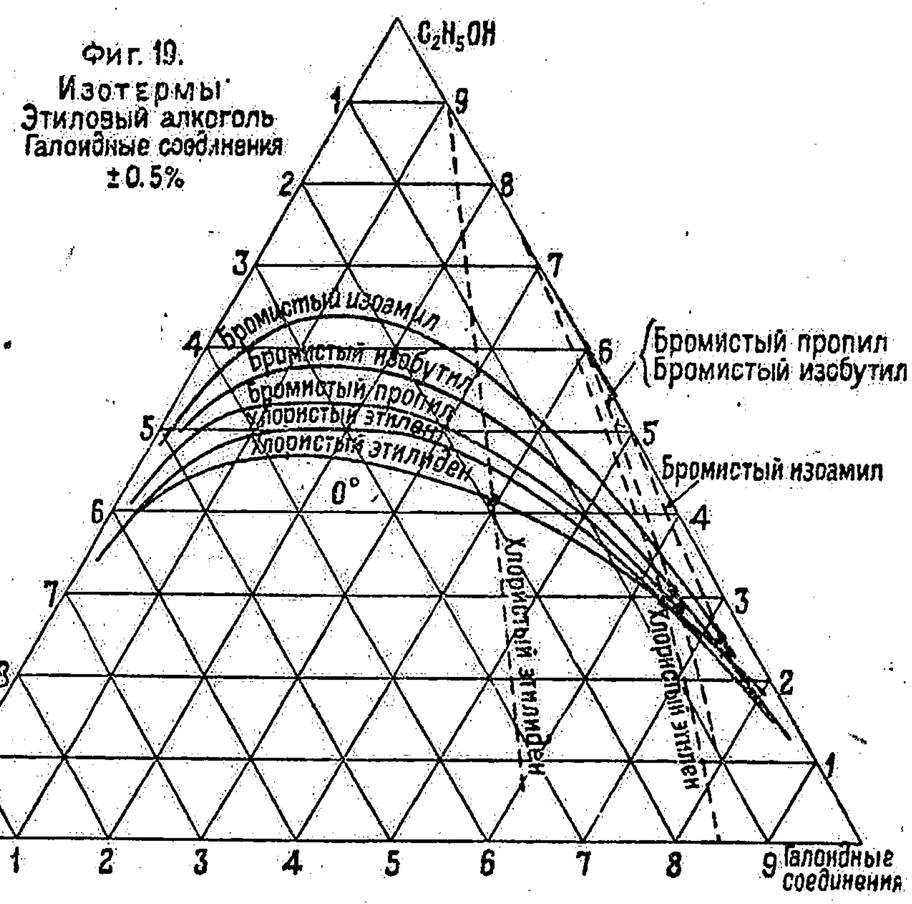
ФИГ. 17.
Изотермы
Малоновая кислота-Эфир и Метиловый алкоголь-Изоамиловый алкоголь *
± 0.5 %.



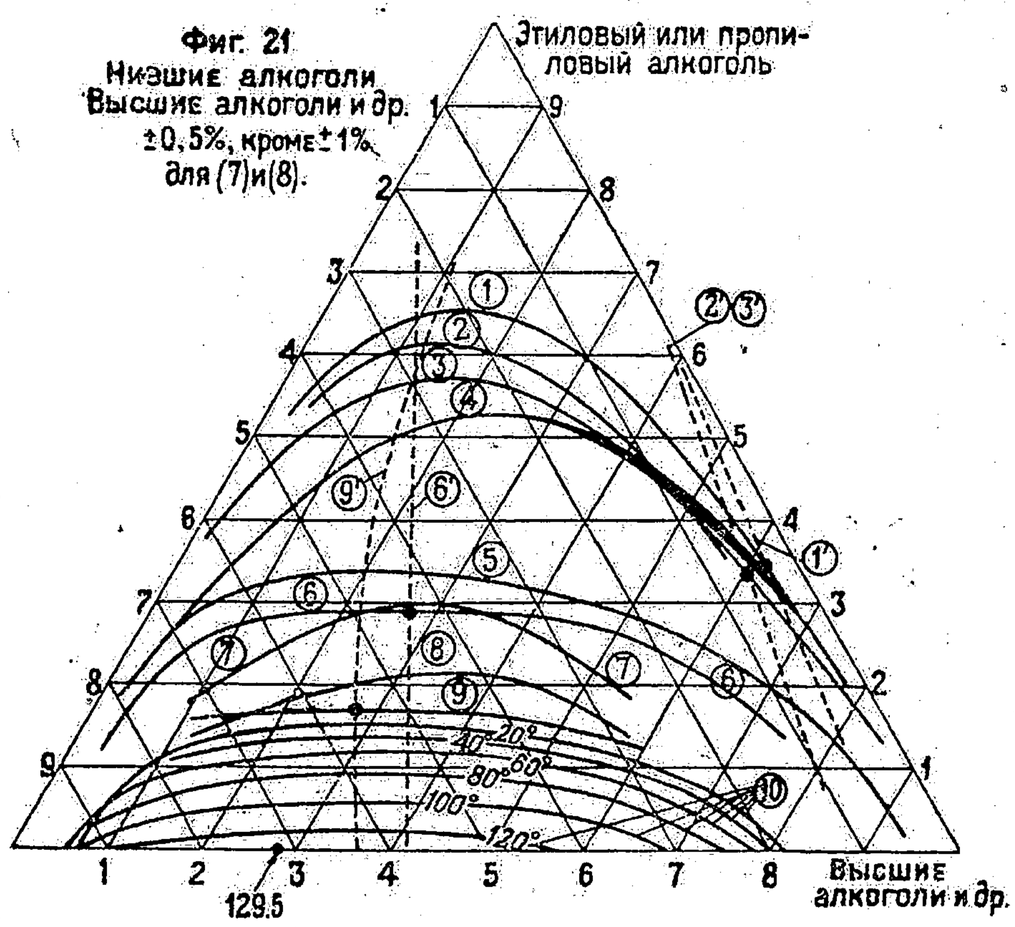
Фиг. 18.
Изотермы
Алкоголи—Разные соединения
± 0.5 %

(1)—Метиловый алкоголь—Гептан
(2)—Метиловый алкоголь—Гексан
(3)—Этиловый алкоголь—Гептан
(4), (4′)—Этиловый алкоголь—Гексан
(5), (5′)—Этиловый алкоголь—Изоамиловый эфир
(6)—Этиловый алкоголь—Толуол
(7), (7′)—Пропиловый алкоголь—Бромтолуол
(8), (8′)—Этиловый алкоголь—Бензилэтиловый эфир.

* 16% оптически деятельного.

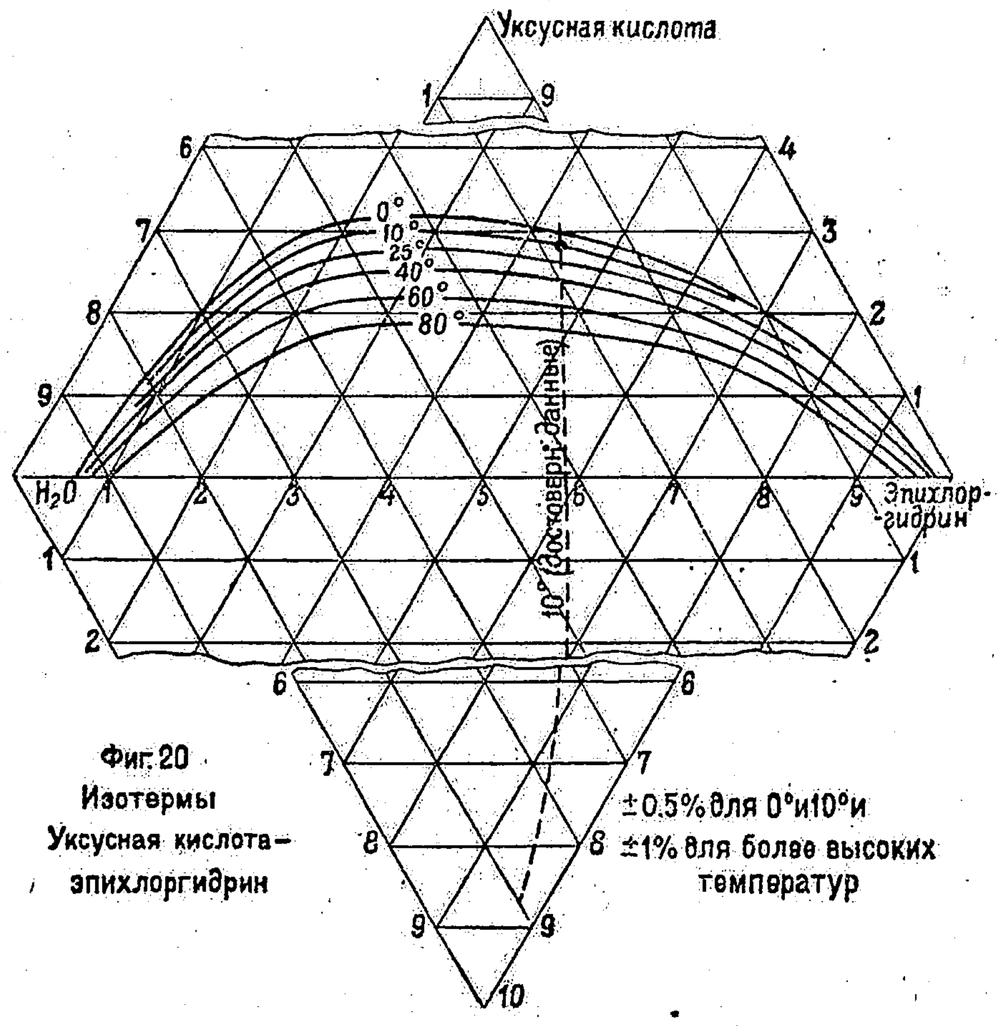


Фиг. 19.
Изотермы
Этиловый алкоголь
Галоидные соединения
± 0.5%



Фиг. 21
Низшие алкоголи
Высшие алкоголи и др.
± 0,5%, кроме ± 1% для (7) и (8).

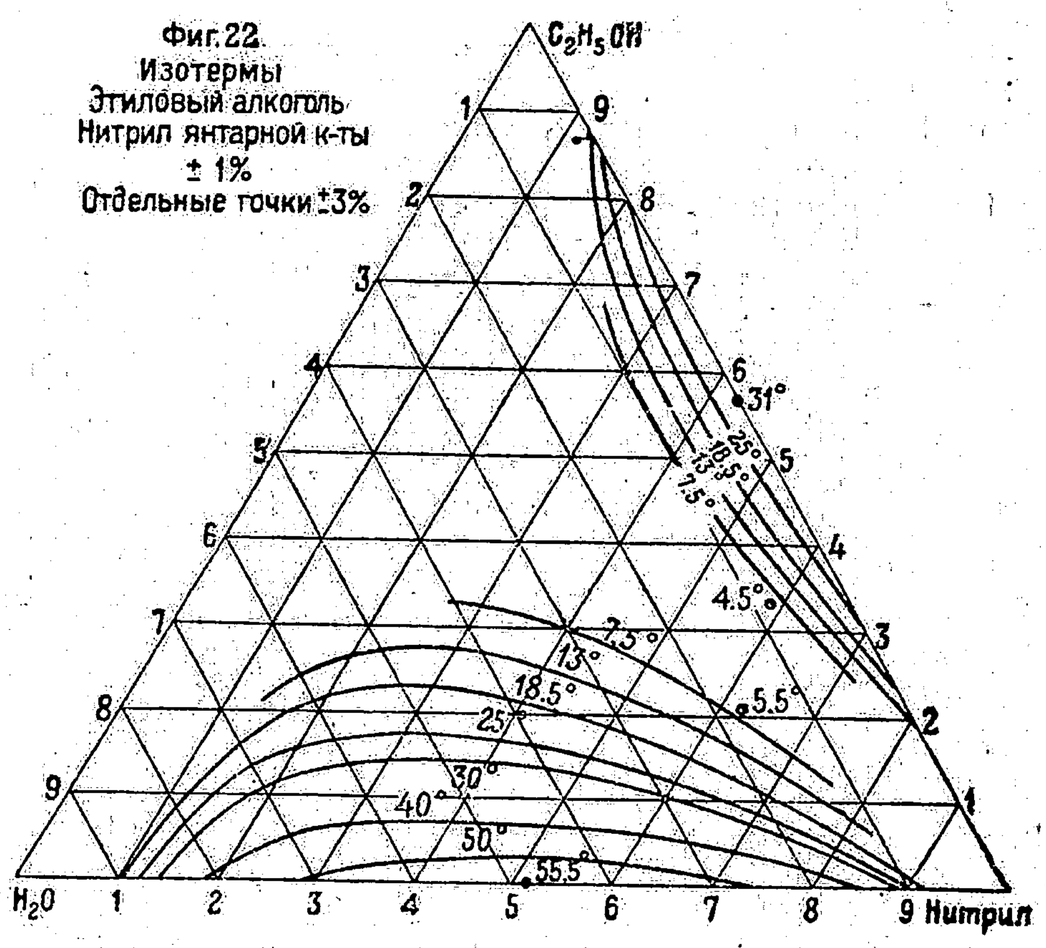
(1), (2′)—*p*-Нитротолуол—Этиловый алкоголь, 0°
(2), (3′)—Фенол—Этиловый алкоголь, 0°
(3)—Нитробензол—Этиловый алкоголь, 0°
(4)—Бромистый этил—Пропиловый алкоголь, 0°
(5)—*o*-Толуидин—Этиловый алкоголь, 0°
(6), (6′)—Бензиловый алкоголь—Этиловый алкоголь, 0°
(7)—Пропиловый алкоголь—Бутиловый алкоголь, 20°
(8)—Изопропиловый алкоголь—Бутиловый алкоголь, 20°
(9), (9′)—Изобутиловый алкоголь—Этиловый алкоголь, 0°
(10)—Бутиловый алкоголь—Этиловый алкоголь.



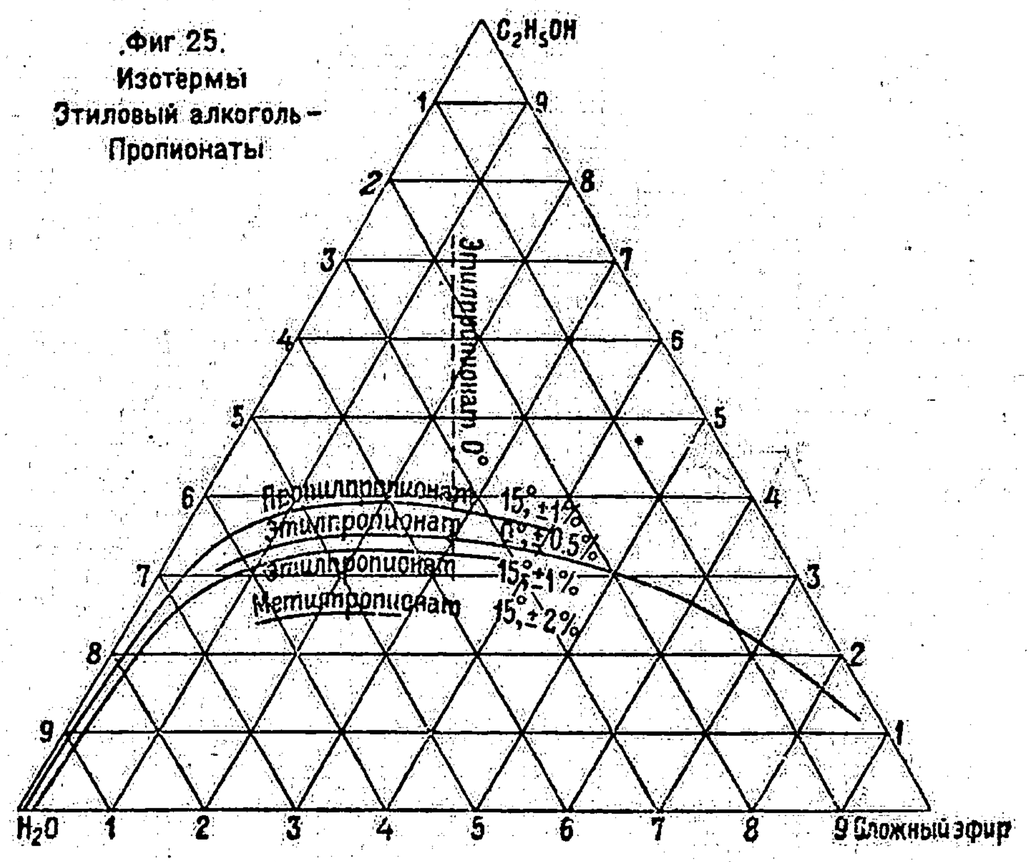
Фиг. 20
Изотермы
Уксусная кислота—эпихлоргидрин

± 0.5% для 0° и 10°
± 1% для более высоких температур

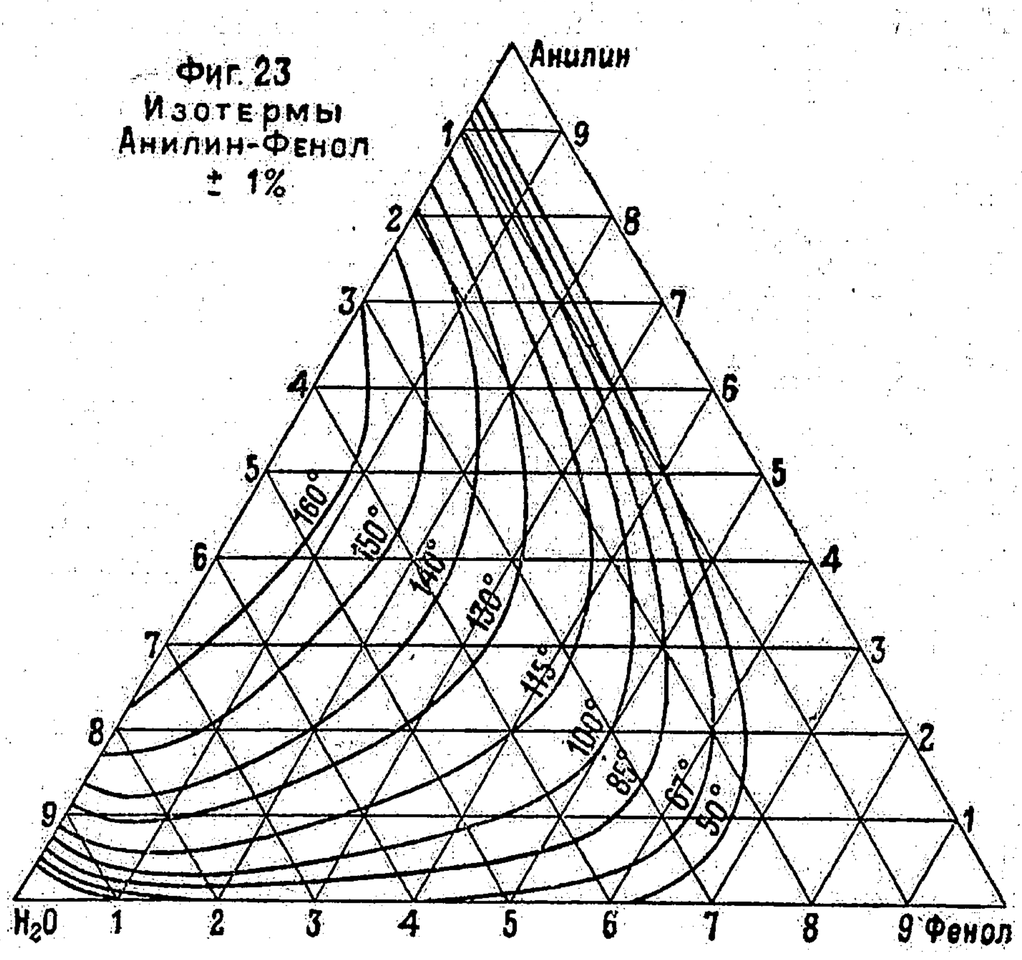
Фиг. 22.
Изотермы
Этиловый алкоголь
Нитрил янтарной к-ты
± 1%
Отдельные точки ±3%



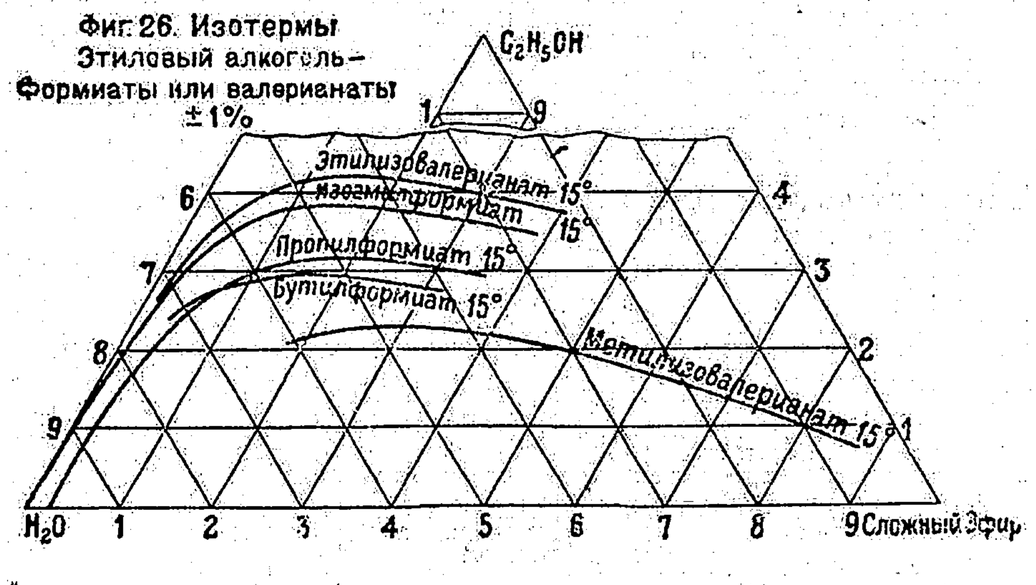
Фиг. 25.
Изотермы
Этиловый алкоголь–
Пропионаты



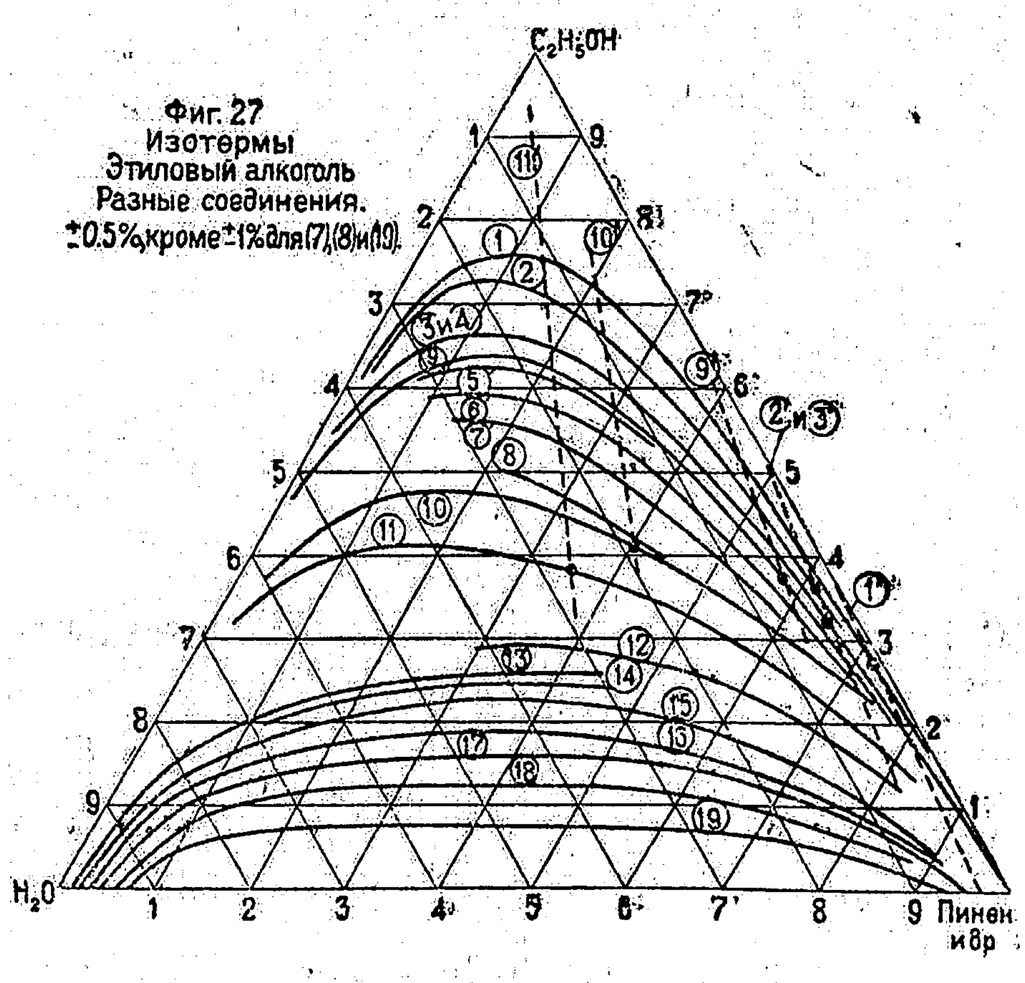
Фиг. 23
Изотермы
Анилин-Фенол
± 1%



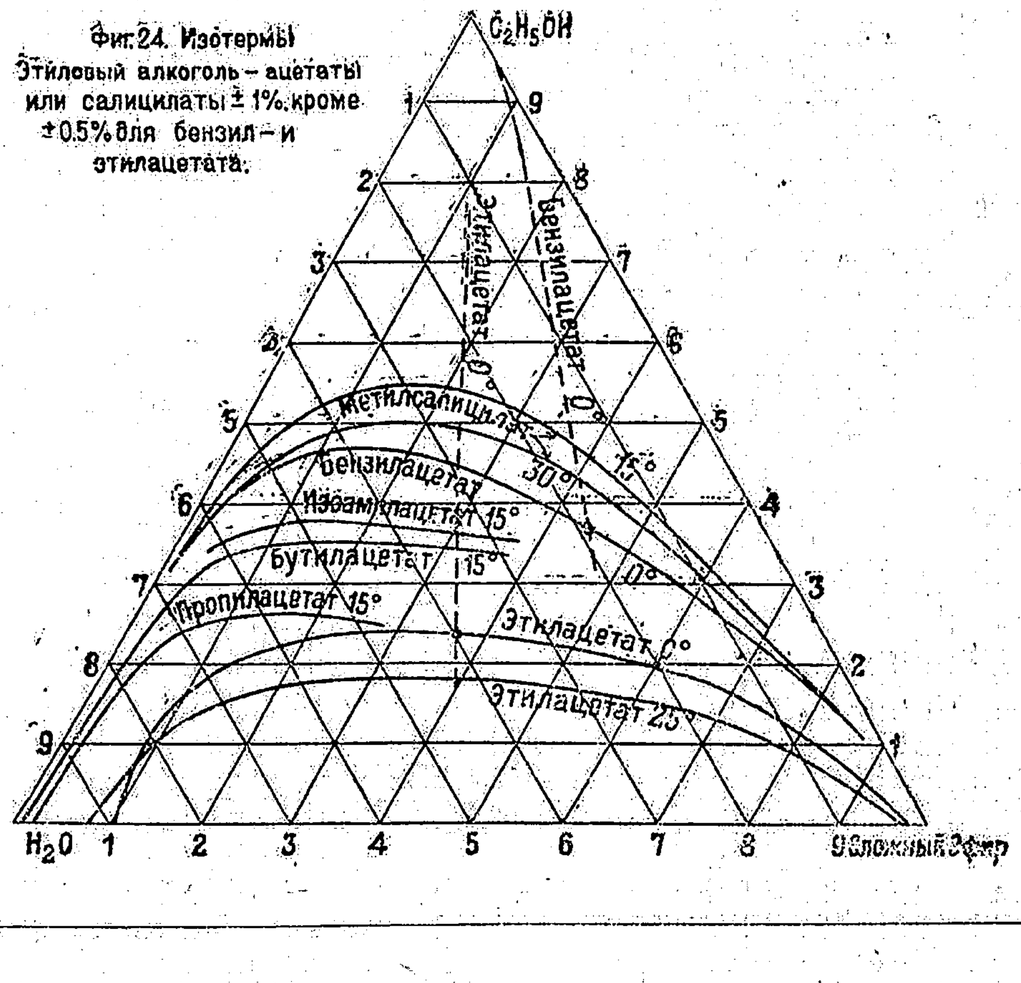
Фиг. 26. Изотермы
Этиловый алкоголь–
Формиаты или валерианаты
±1%



Фиг. 27
Изотермы
Этиловый алкоголь
Разные соединения.
±0.5%, кроме ±1% для (7), (8) и (19).

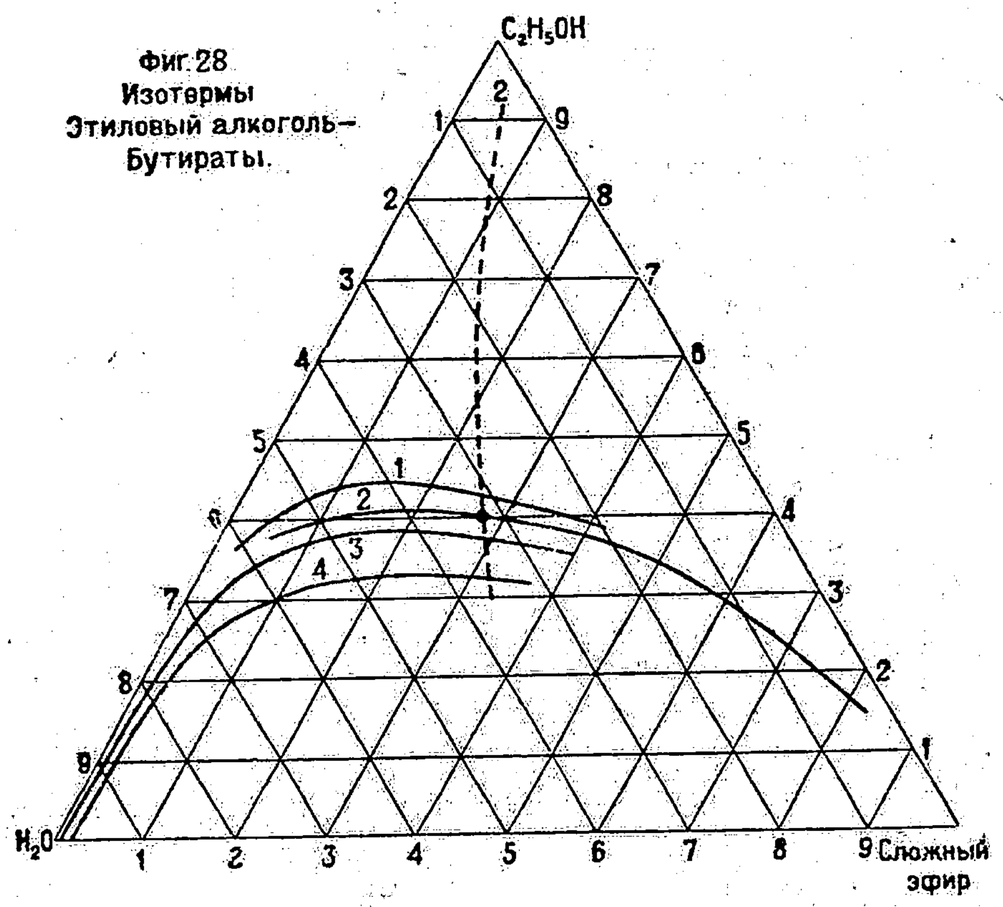


Фиг. 24. Изотермы
Этиловый алкоголь – ацетаты
или салицилаты ± 1%, кроме
±0.5% для бензил – и
этилацетата.



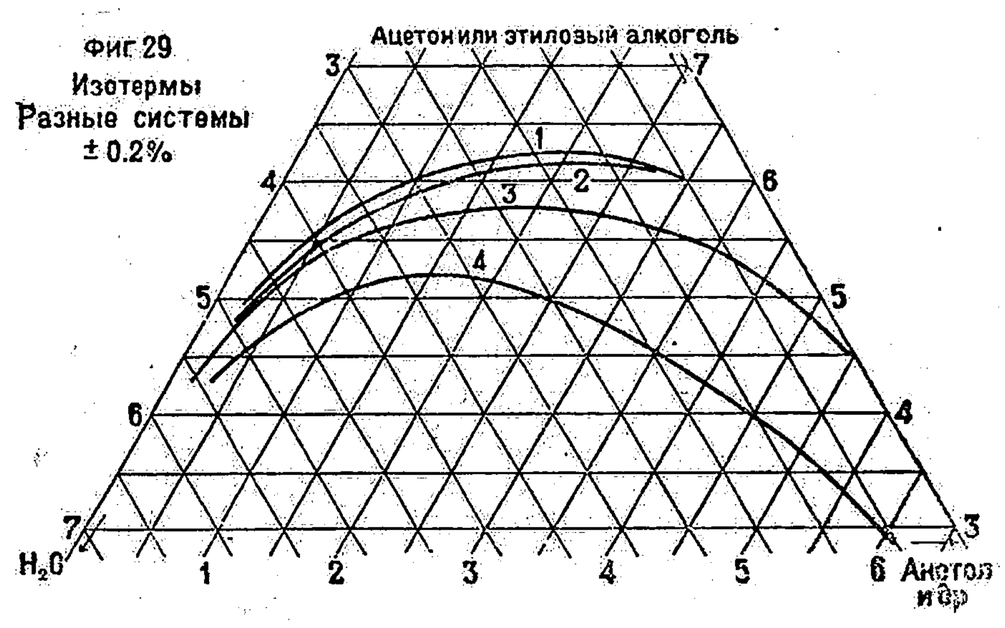
(1)—Пинен, 0°
(2)—Мезитилен, 0°
(3)—*o*-Ксилол, 0°
(4)—*m*-Ксилол, 0°
(5)—*m*-Ксилол, 19°
(6)—*m*-Ксилол, 41°
(7)—*m*-Ксилол, 63°
(8)—*m*-Ксилол, 100°
(9)—*p*-Ксилол, 0°
(10)—Метиланилин, 0°
(11)—Бензальдегид, 0°
(12)—Диэтилкетон, 0°
(13)—Триэтиламин, 70°
(14)—Триэтиламин, 60°
(15)—Триэтиламин, 50°
(16)—Триэтиламин, 40°
(17)—Триэтиламин, 35°
(18)—Триэтиламин, 30.5°
(19)—Триэтиламин, 25°

Фиг. 28
Изотермы
Этиловый алкоголь—
Бутираты.



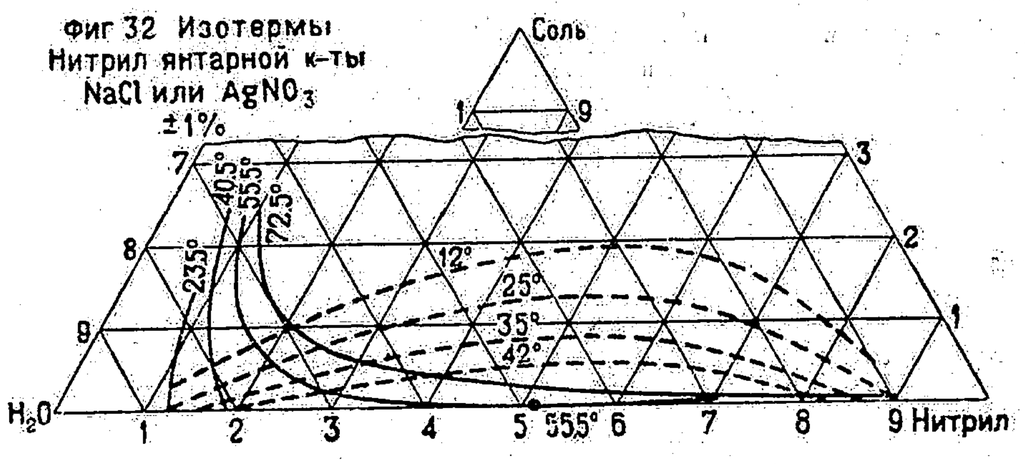
(1)—Пропилбутират, 15°, ± 1%
(2)—Этилбутират, 0°, ± 0.5%
(3)—Этилбутират, 15°, ± 1%
(4)—Метилбутират, 15°, ± 1%

Фиг. 29
Изотермы
Разные системы
± 0.2%

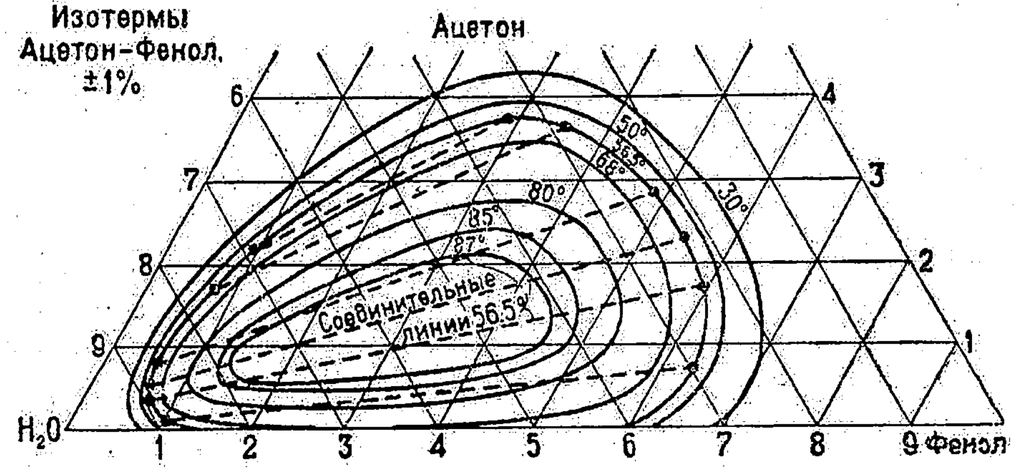


(1)—Анетол—Ацетон, 25°
(2)—Нафталин—Ацетон, 35°
(3)—Бензофенон—Ацетон, 25°
(4)—Бензофенон—Этиловый алкоголь, 40°

Фиг 32 Изотермы
Нитрил янтарной к-ты
NaCl или $AgNO_3$
±1%



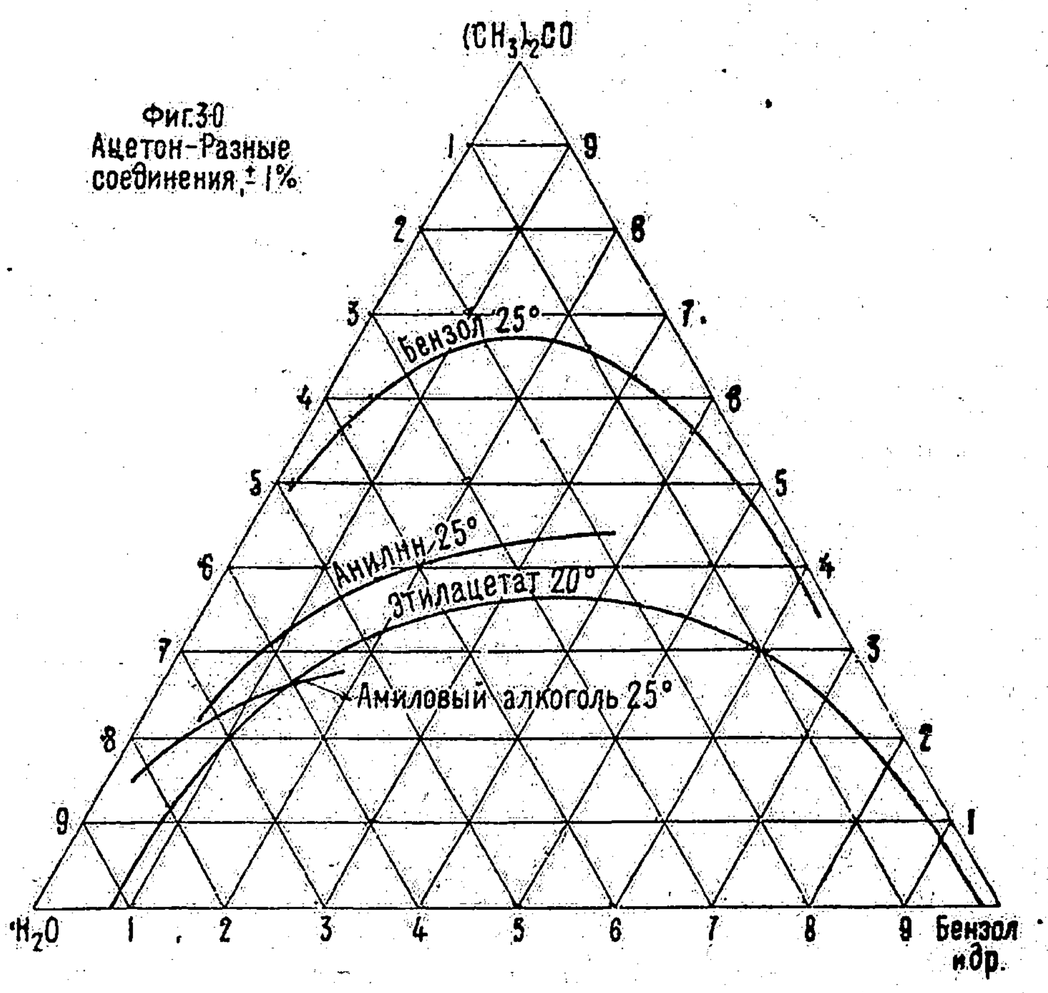
Фиг. 31
Изотермы
Ацетон-Фенол,
±1%



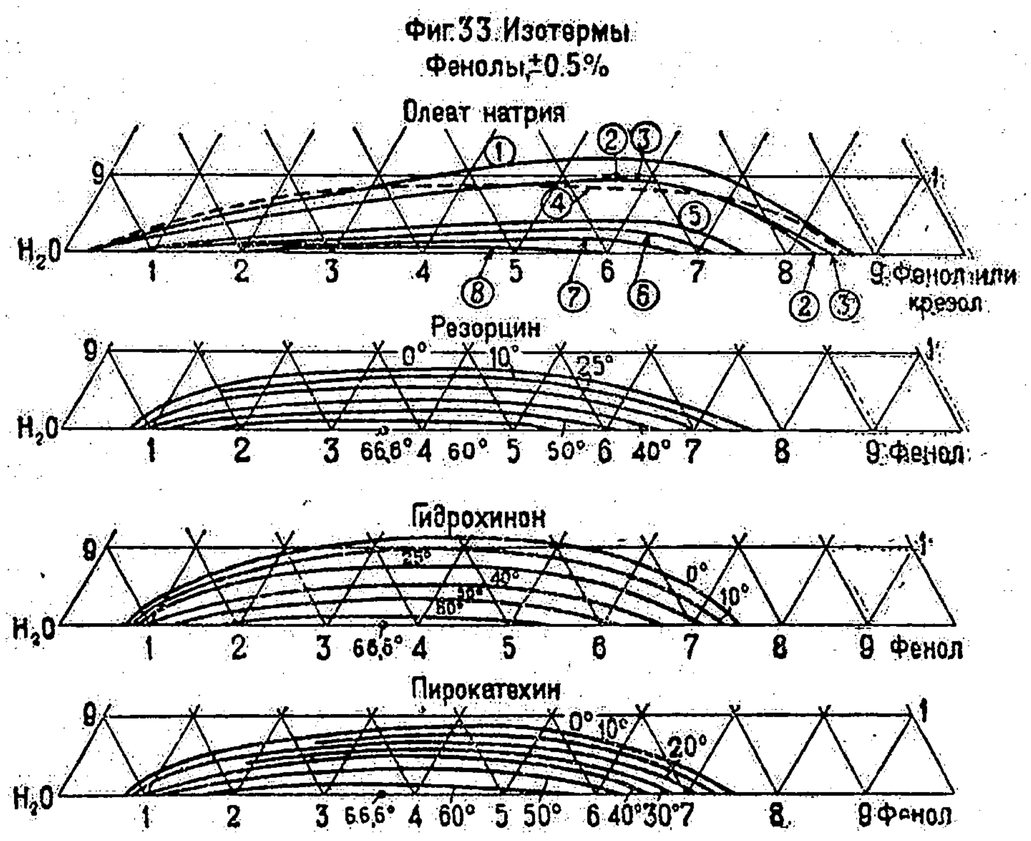
Правые концы кривых для NaCl соответствуют составам:

$t°$	% NaCl	% Нитрила	% H_2O
23.5	0.12	93.6	6.3
40.5	0.25	84.6	5.2
55.5	0.37	92.7	6.9
72.5	0.57	90.3	9.1

Фиг. 30
Ацетон-Разные
соединения, ± 1%

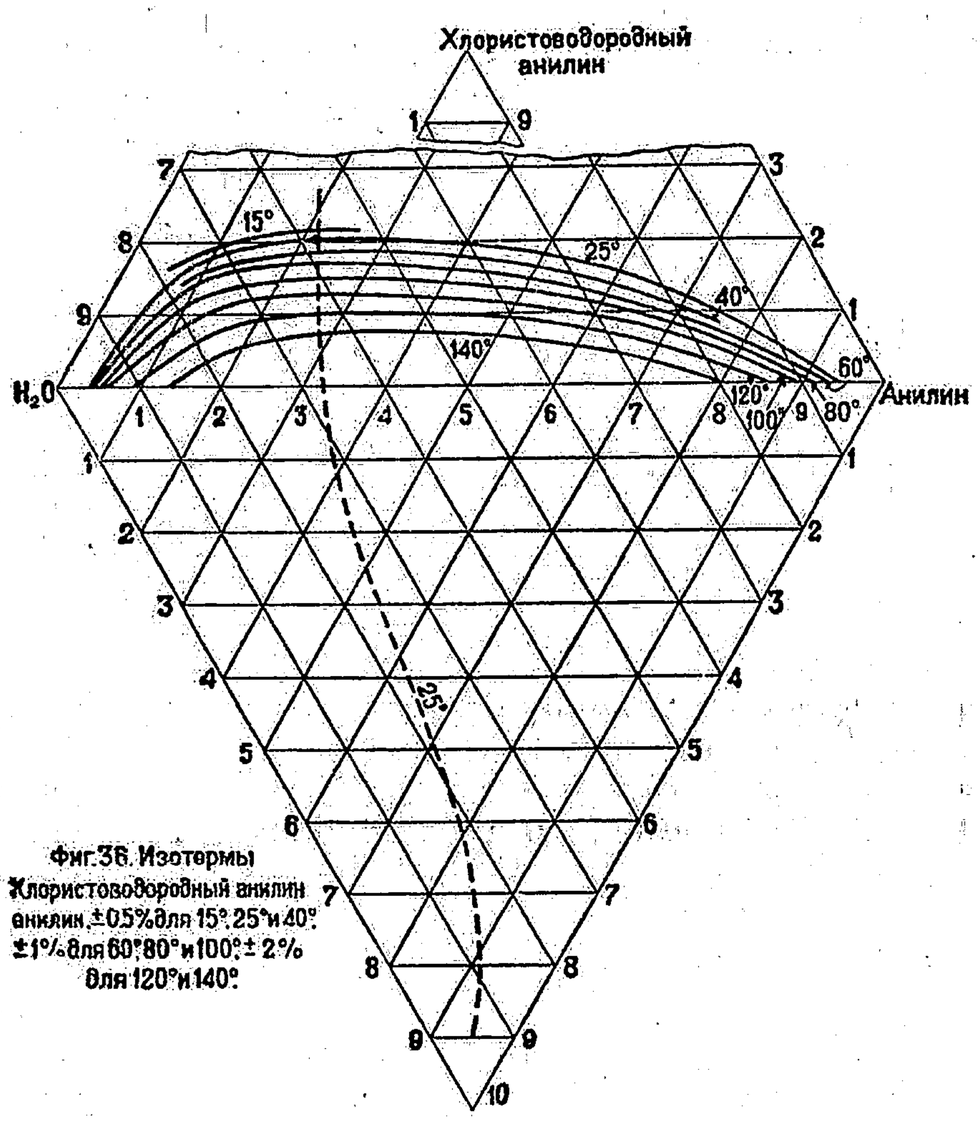


Фиг. 33 Изотермы
Фенолы, ±0.5%

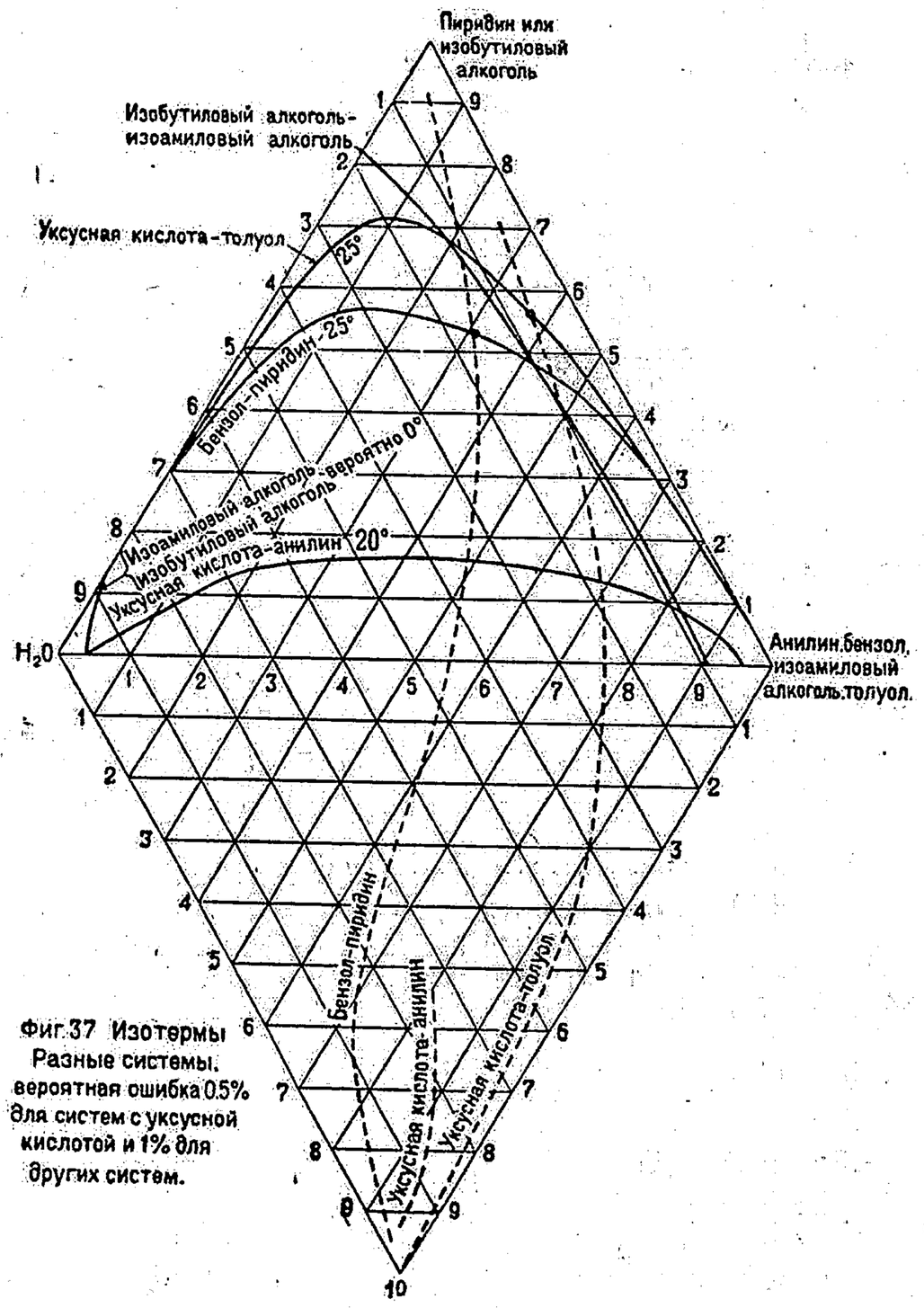


(1)—*m*-Крезол, 20°
(2)—*m*-Крезол, 60°
(3)—*p*-Крезол, 20°
(4)—*o*-Крезол, 20°
(5)—Фенол, 0°
(6)—Фенол, 20°
(7)—Фенол, 40°
(8)—Фенол, 60°

Кривая для *m*-крезола 60° совпадает с кривой для *p*-крезола 20° по всему протяжению, кроме конца. Пирогаллол дает такую же кривую, как и резорцин при 20°.

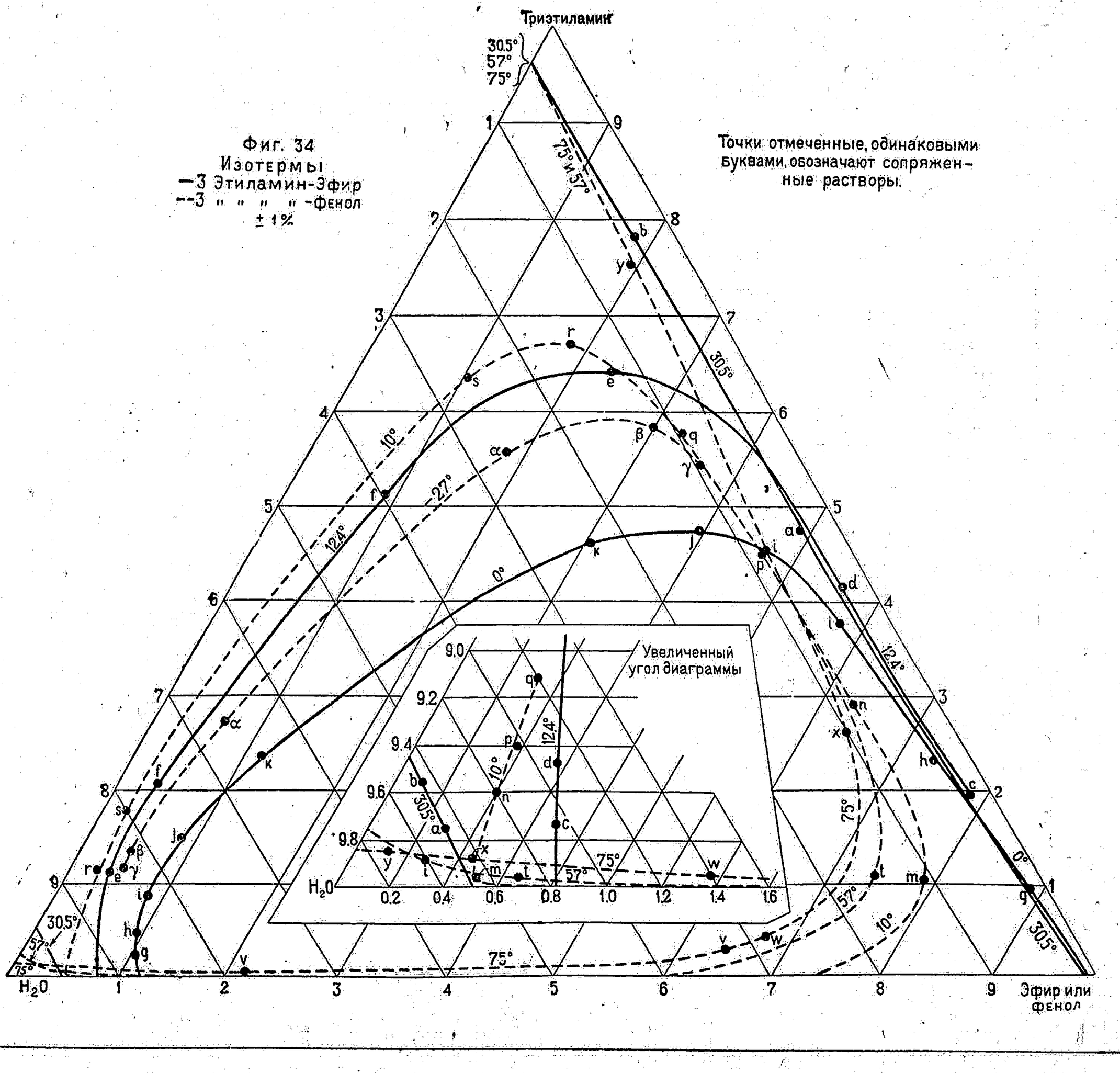


Фиг. 36. Изотермы
Хлористоводородный анилин
анилин. ±0.5% для 15°, 25° и 40°.
±1% для 60°, 80° и 100°; ± 2%
для 120° и 140°.

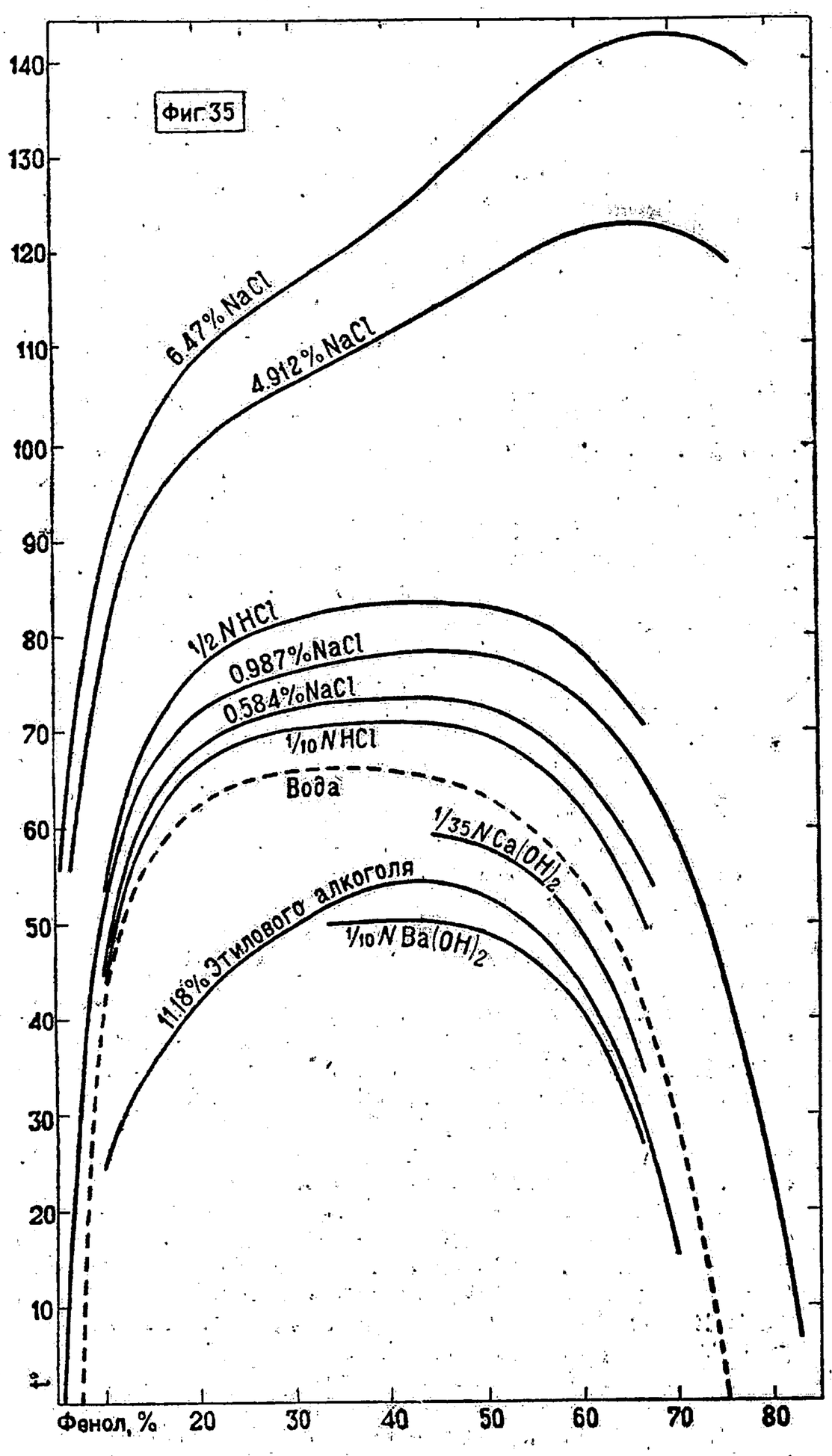


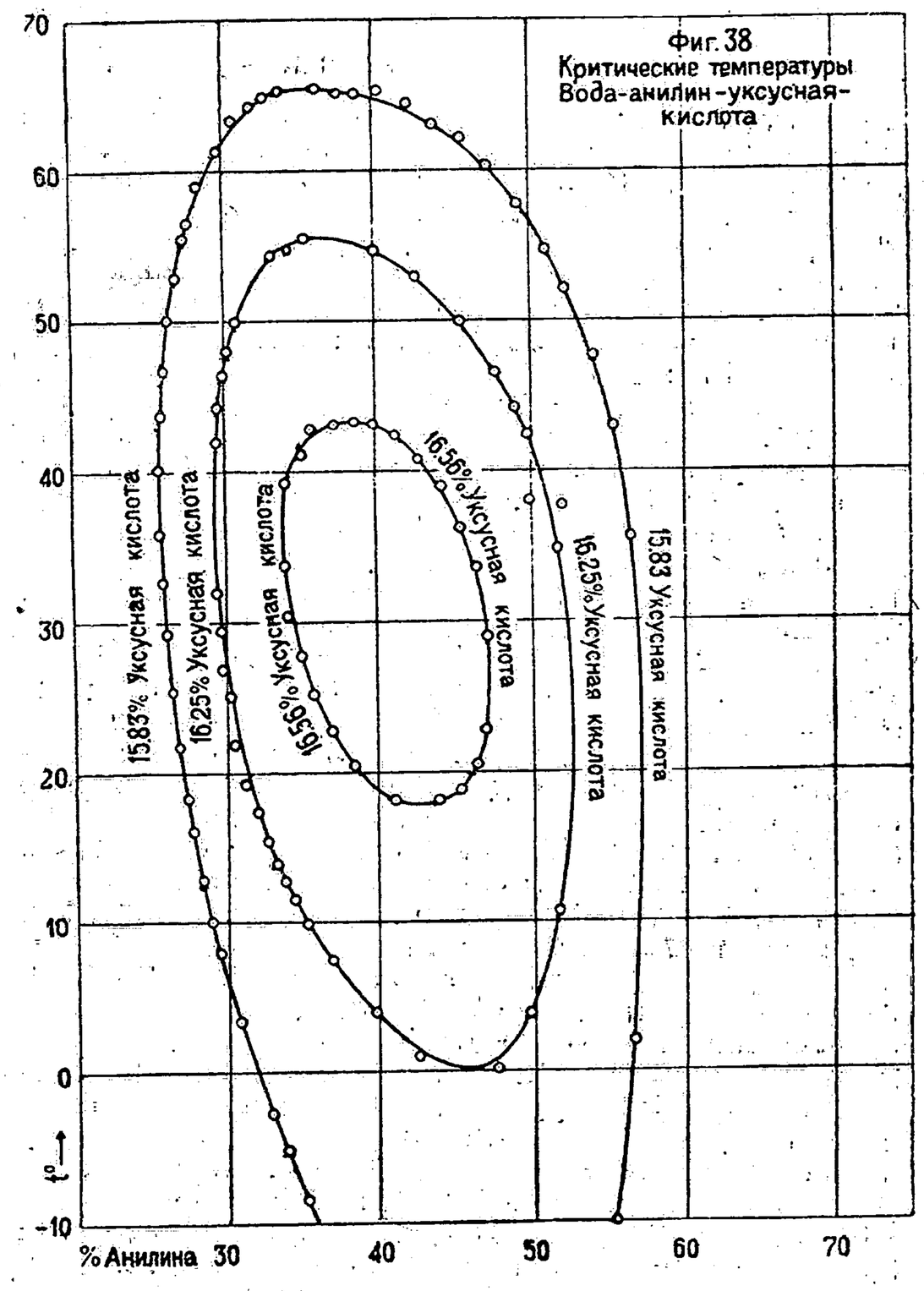
Фиг. 37 Изотермы
Разные системы,
вероятная ошибка 0.5%
для систем с уксусной
кислотой и 1% для
других систем.

Фиг. 34
Изотермы
—3 Этиламин-Эфир
--3 " " " " -Фенол
± 1%



Точки отмеченные, одинаковыми буквами, обозначают сопряженные растворы.





Все указания процентного состава относятся к тройной смеси. Ошибка ± 1%.

К фиг. 35. Кривые показывают температуры полной смешиваемости фенола и различных водных растворов в зависимости от процентного содержания фенола в тройной смеси. Состав водных растворов определялся перед прибавлением фенола.

ТАБЛИЦА 16.—H_2O (A); C_4H_8O, МЕТИЛЭТИЛКЕТОН (B); СОЛИ (C).

C=NaCl; C_1=KF; t=20°

% B	% C ± 0.5	% C	% B
10	7.5	10	8.0 ± 0.5
15	3.0	15	4.5 ± 1
20	0.7	20	2.5 ± 1
% B	**% C_1 ± 0.2**	**% C_1**	**% B**
10	5.5	10	5.1 ± 0.2
15	2.7	15	2.5 ± 0.2
20	1.0	20	1.0 ± 0.2
		25	0.4

ТАБЛИЦА 17.—H_2O(A); $C_5H_{12}O$, ИЗОАМИЛОВЫЙ АЛКОГОЛЬ (B) *1; NaCl (C).

Сопряженные системы при 28°

Верхний слой		Нижний слой	
% C	% B	% C	% A
0	2.3 ± 0.1	0	9.8 ± 0.1
5	1.65 ± 0.1		8.7 ± 0.1
10	1.05 ± 0.1		7.7 ± 0.1
15	0.6 ± 0.1		6.7 ± 0.1
20	0.35 ± 0.05		5.7 ± 0.1
26.36	0.22 ± 0.05	0.05	4.5

*1 Изоамиловый алкоголь содержал 16% оптически деятельного изомера.

ТАБЛИЦА 18.—H_2O (A); C_6H_7N, АНИЛИН (B); СОЛИ АНИЛИНА (C).

В 100 *см*³ водного раствора хлористоводородного анилина или нитрата анилина, содержащего M молей соли на *л*, растворяется указанное в таблице весовое количество B при данной *t*°. Возможно, что значения преувеличены на 0.5 *г*.

M/*л*	0.5	0.75	1.00	1.25	1.50	2.00
г B, 18°	4.6	4.9	5.3	5.9	8.0	20.5
г B, 24°	4.9	5.3	5.7	6.4	8.7	

ТАБЛИЦА 19.—H_2O(A); $C_6H_{10}O_3$, ЭТИЛАЦЕТОАЦЕТАТ (B); СОЛИ (C).

t=18°; возможная ошибка 0.2%

% NaCl	0	2	4	6
% B	11.1	9.2	8.0	7.3
% $NaNO_3$	0	4	8	
% B	11.1	10.3	9.6	

Литература.

(Ключ к периодическим изданиям—в конце тома.)

(1) Alekšeev, *8*, 28: 305; 86. (1.5) Angelescu and Mirescu, Bull. soc. chim. Romania, 7: 11; 25. (2) Asboth, *136*, 20: 685; 96. (3) Bagster and Cooling, *4*, 117: 693; 20. (4) Bailey, *4*, 123: 2579; 23. (5) Bancroft, *2*, 3: 21; 95. (6) Bancroft, *2*, 3: 114; 95. (7) Bancroft, *2*, 3: 193; 95. (7.1) Barbaudy, *70*, 45: 207; 13. (7.5) Barbaudy, *34*, 182: 1279; 26. (8) Bell, *50*, 9: 531; 05. (9) Bennett, *347*, 89: 146; 12.

(10) Boericke, *9*, 11: 57; 05. (11) Bogin, *45*, 16: 380; 24. (12) Bonner, *50*, 14: 738; 10. (13) Böttger, Jahresb. phys. Verein. Frankfurt, 1870: 13. (14) Boutaric, *42*, 18: 126; 20. (15) Boutaric et Nabot, *34*, 176: 1618; 23. (16) Boutin et Sanfourche, *27*, 25: 458; 19. (17) de Bruijn, *7*, 32: 63; 00. (17.5) Brun, *34*, 180: 1745; 25. (18) Brun, *34*, 183: 207; 26. (19) Bruni, *22*, 8 II: 141; 99.

(20) Cady, *50*, 2: 168; 98. (21) Cocheret, Diss., Leiden, 1911. *10*, 2: 439; 13. (22) Corliss, *50*, 18: 681; 14. (23) Crismer, *186*, 30: 97; 95. (24) Crismer, *28*, 9: 145; 95. (25) Crismer, *28*, 10: 312; 96. (26) Crismer, Mém. acad. Belg., Mém. Couronn. (8° éd.) 58: No. 4; 98. (27) Crismer, *28*, 16: 83; 02. (28) Crismer, *28*, 18: 18; 04. (29) Cuno, *8*, 25: 356; 08.

(30) Curtis, *50*, 2: 371; 98. (31) Curtis and Titus, *50*, 19: 738; 15. (32) Desmaroux, *315*, 19: 322; 22. (33) Draper, *135*, 35: 87; 77. (33.5) Drauilon, *42*, 22: 149; 25. (34) Drucker, *70*, 42: 552; 23. (35) Duboux and Dutoit, *342*, 13: 4; 08. (36) Dubrisay, *6*, 17: 222; 22. (37) Dubrisay et Toquet, *27*, 25: 354; 19. (38) Duclaux, *6*, 7: 264; 76. (39) Duperthuis und Phillippe, Mitt. Gebiet Lebensmitteluntersuch. Hyg., 1: 188; 10.

(40) Euler, *7*, 31: 360; 99. (41) Euler, *7*, 49: 303; 04. (42) Euler und Suanberge, *9*, 23: 192; 17. (43) Ewers, *352*, 6: 155; 12. *10*, 1: 378; 12. (44) Ewins, *4*, 105: 350; 14. (45) Flaschner und Rankin, *57*, 31: 23; 10. (46) Fleckenstein, Diss., Erlangen, 1904. (47) Fontein, *7*, 73: 212; 10. (48) Forbes and Coolidge, *1*, 41: 150; 19. (49) Frankforter and Cohen, *1*, 36: 1103; 14.

(50) Frankforter and Cohen, *1*, 38: 1136; 16. (51) Frankforter and Frary, *50*, 17: 402; 12. (52) Frankforter and Temple, *1*, 37: 2697; 15. (53) Hatcher and Skirrow, *1*, 39: 1939; 17. (54) Herz und Paul, *93*, 85: 214; 14. (55) Hill and Macy, *1*, 46: 1132; 24. (56) Hoeflake, *70*, 36: 24; 16. (56.5) Hofman, *233*, 57: 651; 20. *233*, 60: 1034; 33. (57) Holmes, *4*, 113: 263; 18. (58) Holt and Bell, *4*, 105: 633; 14. (59) Horiba, *479*, 3: 63; 11.

(60) Horiba, *429*, 1: 49; 14. (61) Jacobs, Thesis, Leiden, 1914. (62) Jakovkin, *7*, 20: 19; 96. (63) Jones, *4*, 123: 1374; 23. (64) Jones and Hartmann, *78*, 30: 295; 16. (65) Jones and Lapworth, *4*, 105: 1804; 14. (66) Ketner, *7*, 39: 641; 02. (67) Klobbie, *7*, 24: 615; 97. (68) Kono, *41*, 44: 406; 23. (69) Krug and McElroy, *320*, 6: 153, 184; 92.

(70) Leone ed Angelescu. *36*, 52 II: 61; 22. (71) Leone e Benelli, *36*, 52 II: 75; 22. (72) Lincoln, *50*, 4: 161; 00. (73) Linde, *19*, 6: No. 20; 17. (74) Linebarger, *11*, 14: 380; 92. (75) McDavid, *68*, 30: 440; 10. (76) Meerburg, *7*, 40: 641; 02. (77) van Neurs, Diss., Leiden, 1913. *10*, 4: 761; 21. (78) Middleberg, *7*, 43: 305; 03. (79) Miller and McPherson, *50*, 12: 706; 08.

(80) Moore, Morrell and Egloff, *33*, 18: 396; 18. (81) Mossler and Markus, *452*, 47: 291; 14. (82) Newth, *4*, 77: 775; 00. (83) Oliveri-Mandala, *36*, 50 II: 89; 20. (84) Orton and Jones, *4*, 115: 1055; 19. (85) Orton and Jones. *4*, 115: 1194; 19. (86) Pascal et Dupuy, *27*, 27: 353; 20. (87) Pearce and O'Leary, *453*, 30: 379; 23. (88) Pfeiffer, *7*, 9: 444; 92. (89) Rothen and Boutier, *478*, 40: 7, 268; 23. *378*, Spec. No., 733; 23.

(90) Schoorl et Regenbogen, *70*, 41: 1, 125; 22. (91) Schreinemakers, *7*, 23: 417; 97. (92) Schreinemakers, *7*, 27: 95; 98. (93) Schreinemakers, *7*, 29: 577; 99. (94) Schreinemakers, *7*, 30: 460; 99. (95) Schreinemakers, *7*, 33: 74; 00. (95.5) Schreinemakers, *7*, 33: 78; 00. (96) Schreinemakers, *7*, 39: 485; 02 (97) Schreinemakers und Deuss, *7*, 79: 554; 12. (98) Schryver, *5B*, 83: 96; 10. (99) Schuncke, *7*, 14: 331; 94.

(100) Seidell, *464*, No. 67: 14, 53, 69; 10. (101) Shilov und Lepin, *7*, 101: 353; 22. (102) Sidgwick, Pickford and Wilsdon, *4*, 99: 1122; 11. (103) Sidgwick and Spurrell, *4*, 117: 1397; 20. (104) Snell, *50*, 2: 457; 98. (105) Taylor, *50*, 1: 301; 97. (106) Thorin, *7*, 89: 685; 15. (107) Thorne, 4, 119: 262; 21. (108) Timmermans, *7*, 58: 129; 07. (109) Tizard and Marshall, *54*, 40: 20 T; 21.

(110) Traube und Neuberg, *7*, 1: 509; 87. (111) Tuchschmidt und Follenius, *25*, 4: 583; 71. (112) Vandam, *28*, 20: 374; 06. (113) Vezes et Mouline, *27*, 31: 1043; 04. (114) Waddell, *50*, 2: 233; 98. (115) Walton and Jenkins, *1*, 45: 2555; 23. (116) Wildermann, *7*, 11: 407; 93. (117) Woodman, *50*, 30: 1283; 26. (117.5) Woodman and Corbet, *4*, 127: 2461; 25. (118) Worley, *4*, 87: 1107; 05. (119) Wright, *5*, 50: 372; 92.

(120) Wright, *5*, 52: 11; 93. (121) Wright, *5*, 52: 530; 93. (122) Wright, *5*, 55: 130; 94. (123) Wright and Thompson, *5*, 45: 461, 89. (124) Wright and Thompson, *5*, 48: 25; 90. (125) Wright and Thompson, *5*, 49: 156; 91. (126) Wright, Thompson and Leon, *5*, 49: 174; 91. (127) Schreinemakers, *7*, 25: 543; 98. (128) Schreinemakers, *7*, 26: 237; 98. (129) Hill, *1*, 44: 1163; 22.

(130) Hill and Miller, *1*, 47: 2702; 25.

РАВНОВЕСИЕ ФАЗ В КОНДЕНСИРОВАННЫХ СИСТЕМАХ, СОДЕРЖАЩИХ ДВЕ ЖИДКИЕ ФАЗЫ С РАВНОВЕСНО РАСПРЕДЕЛЕННЫМ МЕЖДУ НИМИ ТРЕТЬИМ КОМПОНЕНТОМ; ОБЕ ФАЗЫ ПРАКТИЧЕСКИ ЯВЛЯЮТСЯ НЕСМЕШИВАЮЩИМИСЯ. КОЭФФИЦИЕНТЫ РАСПРЕДЕЛЕНИЯ.

George Shannon Forbes и Gaylord West Anderson.

СОДЕРЖАНИЕ

	Стр.
Обозначения и условия	418
Водные системы	419—438
Распределенный компонент представляет собой элемент или неорганическое соединение	419
Распределенный компонент представляет собой органическое соединение	423
Распределенный компонент представляет собой кристалл или вещество неизвестного или неопределенного состава	438
Не-водные системы	438

Обозначения и условия.

$[A]_B$ (соотв. $[A]_C$) концентрация распределенного компонента A в состоянии равновесия, выраженная в граммолекулах на литр раствора A+B (соотв. A+C).

$M_A/л_B$ (соотв. $M_A/л_C$) число граммолекул A на литр B (соотв. C).

г A/$л_B$ (соотв. *г* A/$л_C$) число граммов A на литр раствора A+B (соотв. A+C).

г A/*жг* B число граммов A на 1000 граммов B.

K коэффициент распределения при данной $t°$. $K=[A]_C/[A]_B$.

K′ коэффициент распределения при данной $t°$. $K'=\frac{1}{K}$.

Давление всюду равно 1 *atm*.

Там, где в графе $t°$ не указано пределов, данных о постоянстве температуры не имеется.

ВОДНЫЕ СИСТЕМЫ.

ТАБЛИЦА A-B.

Компонентом A (распределенным компонентом) является элемент или такое химическое соединение, для которого «формула-ключ» не начинается с числа 16; таблица A-B, «нормальный порядок» (см. т. V, стр. 124).

Компонентом B являются соединения, для которых «формула-ключ» начинается с числа 16. Они расположены в «порядке C» под соответствующими компонентами A.

Компонентом C является вода.

Там, где указан компонент D, он является веществом, растворенным в водном слое.

H_2O_2

B=$CHCl_3$, Хлороформ (14, 173)
B=CH_3J, Иодистый метил (173)
B=$C_4H_8O_2$, Этилацетат (173); ср. (14); при 25°, K = 4.0 ± 0.1 для $[A]_B$=0.50÷0.72
B=$C_4H_8O_2$, Пропилформиат (14, 173)
B=$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь (14, 173)
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (173); ср. (91, 120)

$[A]_B$	K±0.1
t=25°	
0.161	9.1
0.252	8.8
0.345	8.2

B=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь (20, 85, 106)

$[A]_B$	K
t=0°	
0.0115÷0.0281	6.88±0.05
0.199 ÷0.749	6.65±0.1
t=25°	
0.094 ÷0.912	7.0 ±0.1

B=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь (20, 85, 106)
D=Водные растворы NaOH; $Na_2B_4O_7$; $K_2B_2O_4$
B=$C_6H_5NO_2$, Нитробензол (14, 173)
B=C_6H_6, Бензол (14, 173)
B=C_6H_6O, Фенол (173)
B=C_6H_7N, Анилин (173); при 25°, K=4.09±0.05 для $[A]_B$=0.062÷0.114
B=C_7H_9N, *m*-Толуидин (173)
B=$C_7H_{14}O_2$, Амилацетат (14, 173); при 25°, K=13.1±0.2 для $[A]_B$=0.182÷0.295
B=$C_7H_{14}O_2$, Этилизовалерианат (14, 173)
B=$C_7H_{14}O_2$, Пропилбутират (14, 173)
B=C_8H_8O, Ацетофенон (14, 173)
B=$C_8H_{16}O_2$, Изоамилпропионат (14, 173)
B=$C_8H_{16}O_2$, Изобутилбутират (14, 173)
B=C_9H_7N, Хинолин (173)

Cl_2

B=CCl_4 (83)

$[A]_C$	K*1
t=0°	
0.050	0.195
0.1	0.141
0.2	0.117
0.3	0.0935
0.6	0.0775
0.9	0.0705

*1 Частично гидролизуется.

ClO_2

B=CCl_4 (15)

$[A]_C$	K'
t=0°	
0.164	1.27±0.02
0.046	1.21±0.02
0.0016	1.17±0.02
t=25°	
0.121	1.69±0.03
0.035	1.66±0.03
0.0030	1.60±0.03

B=CCl_4 (15)
D=Водные растворы H_2SO_4, KCl и $KClO_3$

HCl

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (86); см. стр. 401
B=C_6H_6, Бензол (165.5, 170.5, 180)

Br_2

B=CCl_4 (81, 82, 84, 95, 122); ср. (72)

$[A]_B$	K'±0.05*1
t=0°	
0.1	20.85
0.5	22.05
1.0	23.52
1.5	25.00
2.0	26.45

$[A]_B$	K'±0.2*2
t=25°	
0.04	26.8
0.1	27.2
0.5	29.0
1.0	30.4
1.5	31.9
2.0	33.4
2.5	35.0
3.0	36.5
3.5	38.1

$[A]_B$	K±2*2
t=40°	
0.1	30
0.5	31

*1 Не гидролизуется. *2 Частично гидролизуется. При 25° отношение $M_A/_{кг}C$, деленное на содержание A в B, выраженное в молекулярных соотношениях, при бесконечно большом разведении=0.371±0.001.

B=CCl_4 (68, 75, 82, 95, 169)
D=Водные растворы HBr, $HgBr_2$, $HgBr_2$+KBr, $CdBr_2$, $CdBr_2$+KBr, $CaBr_2$, $BaBr_2$, Na_2SO_4, $NaNO_3$, KCl, K_2SO_4
B=CCl_4+CS_2 (смеси) (67, 72)
B=CS_2 (72, 81); ср. (8)

$[A]_B$	K'±2*1
t=25°	
0.25	78
0.50	79
1.0	80
1.5	81
2.0	82

*1 Частично гидролизуется.

B=CS_2 (82, 136)
D=Водный раствор KBr
t=25°

$[A]_B$	K±0.005*1
KBr=$^1/_{16}$M	
0.005	0.0696
0.02	0.0651
0.03	0.0621

$[A]_B$	K±0.001*1
KBr=$^1/_8$M	
0.005	0.1055
0.02	0.099
0.03	0.094
0.04	0.090
0.05	0.086
KBr=$^1/_4$M	
0.005	0.1735
0.02	0.167
0.03	0.163
0.04	0.159
0.05	0.155
0.06	0.151

[A]B	K±0.002*1
KBr=1/2M	
0.02	0.303
0.03	0.298
0.04	0.293
0.05	0.288
0.06	0.283
0.095	0.271

*1 Частично гидролизуется.

B=$CHBr_3$, Бромоформ (81)

[A]B	K′±0.2*1
t=25°	
0.125	64.7
0.25	65.5
0.5	66.7
0.75	67.6
1.0	68.2
1.5	68.7
2.0	68.8
2.5	68.9

*1 Частично гидролизуется.

B=C_2HCl_5, Пентахлорэтан (76)
B=$C_2H_2Cl_4$, Тетрахлорэтан (76)

J_2

B=CCl_4 (31, 32, 81, 99, 175)

[A]B	K′ ± 0.5*1
t=25°	
0.02	85.1
0.04	85.2
0.06	85.4
0.08	86.0
0.09	86.4
0.10	87.5

*1 K′±0.5=82.8 для [A]B = 0.034÷0.044 при 18° ± 0.02°; = 56.7 для г A/кг B=0.023÷0.051 при 25°.

B=CCl_4 (31, 68, 75, 101, 169)
D=Водные растворы $HgCl_2$, $HgBr_2$, HgJ_2+KJ, CaJ_2, BaJ_2, SrJ_2; KJ+крахмал и $K_2C_2O_4$
B=CCl_4 (32)
D=Водный раствор KJ; при 18°± 0.02°, K′=0.00115 ± 0.00001 для [A]B=0.03
B=CCl_4+C_7H_8 (смеси) (29)
D=Водный раствор KJ
B=CS_2 (29, 31, 37, 81); ср. (8)

[A]B	K′ ± 5*1
t=25°	
0.1	586
0.2	590
0.3	601
0.4	614
0.5	629
0.6	646

*1 Частично гидролизуется.

B=CS_2 (82, 119, 169)
D=Водные растворы ZnJ_2, ZnJ_2+KJ, CdJ_2+KJ, NiJ_2, LaJ_3, SrJ_2, Na_2SO_4, $NaNO_3$, C_2H_5OH
B=CS_2 (82); ср. (27)
D=Водный раствор KJ
t=25°

[A]B	K ± 0.0003*1
KJ=1/32M	
0.1	0.0364
0.2	0.0323
0.3	0.0290
0.4	0.0264
0.5	0.0242
0.6	0.0224

[A]B	K± 0.0005*1
KJ = 1/16M	
0.05	0.0750
0.1	0.0703
0.2	0.0626
0.3	0.0564
0.4	0.0513
0.5	0.0472
0.6	0.0437

[A]B	K ± 0.001*1
KJ = 1/8M	
0.02	0.153
0.05	0.148
0.1	0.139
0.2	0.124
0.3	0.112
0.4	0.102
0.5	0.094
0.6	0.087
0.7	0.080

[A]B	K ± 0.002*1
KJ=1/4M	
0.02	0.300
0.05	0.291
0.1	0.276
0.2	0.249

*1 Частично гидролизуется.

B=CS_2+CCl_4 (смеси) (67, 71)
B=CS_2+CCl_4 (смеси) (29, 67, 72)
D=Водные растворы BaJ_2; KJ
B=CS_2+$CHCl_3$ (смеси) (29)
D=Водный растор KJ
B=CS_2+C_6H_6 (смеси) (29)
D=Водный раствор KJ
B=CS_2+C_7H_8 (смеси) (29)
D=Водный раствор KJ
B=CS_2+Петролейный эфир, $t°_{кип.}$ 83÷85° (смеси) (29)
D=Водный раствор KJ
B=$CHBr_3$, Бромоформ (81)

г A/лB	K′ ± 5*1
t=25°	
30	434
60	467
90	493
120	510
150	532

*1 Частично гидролизуется.

B=$CHCl_3$, Хлороформ
D=$C_3H_8O_3$, Глицерин+H_2O (смеси) (63, 67, 72)
B=$CHCl_3$, Хлороформ (72); при 25°, K′=131±2 для [A]B=0.02÷0.17, с частичным гидролизом
B=$CHCl_3$+C_6H_6 (смеси) (29)
D=Водный раствор KJ
B=C_2Cl_4, Тетрахлорэтилен (76)
B=C_2HCl_3, Трихлорэтилен (76)
B=C_2HCl_5, Пентахлорэтан (76)
B=$C_2H_2Cl_4$, Тетрахлорэтан (76)
B=$C_4H_8O_3$, Эгилацетат (35)
D=Водный раствор KJ
B=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь при 25°, K′ = 230 ± 20 для [A]B= 0.00127÷0.00278, частичный гидролиз
B=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь (69)
D=Водный раствор KJ
B=$C_6H_5NO_2$, Нитробензол (32); при 18°±0.02°, K′=173±3 для [A]B= 0.033÷0.333
B=$C_6H_5NO_2$, Нитробензол (33)
D=Водный раствор KJ
B=C_6H_6+C_7H_8 (смеси) (29)
D=Водный раствор KJ
B=C_6H_6+Петролейный эфир, $t°_{кип.}$ 83÷85° (смеси) (29)
D=Водный раствор KJ
B=$C_{10}H_{12}$, Тетралин (77)

[A]B	K′±10
t=25°	
0.1	370
0.2	347
0.3	335
0.4	325

B=$C_{10}H_{18}$, Декагидронафталин (77)

[A]B	K′±0.5
t=25°	
0.03	67.0
0.04	62.2
0.05	59.6

SO_2
B=$CHCl_3$, Хлороформ (42, 96, 102)

[A]B	K′±0.05
t=0°*1	
0.05	1.42
0.1	1.12
0.2	1.05
0.4	1.00
0.7	0.98
t=20°	
0.05	1.39
0.1	1.20
0.2	1.06
0.4	0.98
0.7	0.94
1.1	0.92

*1 При 0°, K=5.7±0.2 для [A]B= 0.000932.

B=C_6H_6, Бензол (46)
D=Водные растворы NaOH; KOH

H_2S

B=C_6H_6, Бензол (56); при 25°, K = 0.167 ± 0.005 для $[A]_B$ = 0.072÷0.108

H_2S+HCN (смеси)

B=C_6H_6, Бензол (56)

H_2SO_4

B=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь (117)

$[A]_B$	K′±0.0001
t=25°	
0.0001	0.0052
0.0003	0.0062
0.0006	0.0072
0.0012	0.0084
0.0017	0.00915

$TeCl_4$

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (113)

N_2O_3

B=$CHCl_3$, Хлороформ (142)

$[A]_B$	K±0.1
t=0°	
0.0265	0.9
0.0125	1.0
0.0055	1.3

NH_3

B=CCl_4 (74, 155, 158)

$[A]_B$	K′±0.0001
t=25°	
0.01	0.0047
0.03	0.0059
0.05	0.00715
0.07	0.00835

B=$CHBr_3$, Бромоформ (74, 155, 158)

$[A]_B$	K′±0.001
t=25°	
0.05	0.026
0.2	0.035
0.3	0.041
0.4	0.047

B=$CHCl_3$, Хлороформ (1, 7, 30, 36, 37, 62, 109, 148, 155)

$[A]_B$	K±0.2*1
t=25°	
0.01	24.5
0.05	23.1
0.1	21.8
0.2	19.7
0.4	16.6
0.6	14.2
0.8	12.40
1.0	11.10
1.2	10.15

*1 При 2°, K = 38.5 ± 1 для $[A]_B/л_B$=0.017; при 18°, K=28.0±0.5 для $[A]_B$=0.0015.

От 15° до 35° для растворов с концентрацией ~0.01 моля может быть выражен уравнением K_t= 28.2−0.37(*t*−15).

B=$CHCl_3$ (1, 30, 36, 37, 38, 62, 148)
D=Водные растворы различных солей

B=$CHCl_3$+$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь (смеси) (67, 71)

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир; ср. (8)

$[A]_C$	K±2
t=20°	
0.01	160
0.005	204

B=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь (69); ср. (158); при 20°, K′=0.145±0.005 для $[A]_B$=0.0122÷0.455

N_2H_4, Гидразин

B=C_6H_6, Бензол (58); при 13°÷15° K=75±5 для $[A]_B$=0.011÷0.057

HNO_3

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (12, 13, 86, 149); ср. (165)

$[A]_B$	K
t=25°	
0.0005	80 ±2
0.001	66 ±2
0.002	53 ±1
0.005	35 ±1
0.01	28.5±0.5
0.03	17.0±0.5
0.05	13.5±0.2
0.07	11.6±0.2
0.09	11.0±0.2

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (165)
D=Водные растворы разных нитратов без примеси или с примесью HCl, H_2SO_4 и H_3PO_4

$SbCl_3$

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (113)
D=HCl

$AsCl_3$

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (113)
D=HCl

As_2O_3

B=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь (4); при 25°, K=5.49±0.05 для $[A]_B$= 0.0083÷0.0324

B=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь (4)
D=Водный раствор H_3BO_3

As_2S_3 (коллоидный) (22)

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир

HCN и другие углеродистые соединения см. стр. 423

$SnCl_4$

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (113)
D=HCl

B=C_8H_{10}, Ксилол (153, 154)

t°	% Cl в	K
(A.5H_2O+B)		
66	0.08	504±10
80	0.17	228±10
97.5	0.33	122±5
111	0.68	59±5
(A.4H_2O+B)		
66	0.92	45±2
80	1.55	27±2
100	2.51	17±1
111	3.23	13±1
(A.3H_2O+B)		
80	9.95	4.3±0.1
94	9.32	4.6±0.1
100	10.56	4.1±0.1
111	10.03	4.2±0.1

$GaCl_3$

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (160.5)
D=HCl

M_D *л*-1	K′*1
t=20.0°	
2.0	0.035±0.003
3.0	0.21 ±0.01
4.0	8.5 ±0.1
5.0	57 ±2
5.45	75 ±3
6.0	42 ±2
7.0	10.0 ±0.3
8.0	2.0 ±0.1

*1 100 *мг* Ga в виде $GaCl_3$ в 50 *см*³ HCl переменной концентрации и в 50 *см*³ эфира.

$ZnCl_2$

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир
D=HCl (113)

$CdCl_2$

B=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь (74)

CdJ_2

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (39)

$[A]_B$	K±0.1
t=30°	
0.01	6.1
0.02	5.8
0.05	5.3
0.10	4.9
0.15	4.65*1
0.20	4.49*1

*1 ±0.05.

B=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь (39, 74)

$[A]_B$	K±0.05
t=25°	
0.03	1.36
0.05	1.21
0.1	1.09
0.2	1.03
0.5	1.05*1
1.0	1.2*1
1.5	1.3*1

$[A]_B$	K±0.02
t=30°	
0.03	1.70
0.05	1.53
0.1	1.39
0.2	1.24*2
0.5	1.13*2
1.0	1.11*2

*1 ±0.1. *2 ±0.01.

$HgCl_2$

B=$CHCl_3$, Хлороформ (62)

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (62, 159, 160); ср. (113, 152); 0°÷25°, K=0.42±0.02 для $[A]_B/л_B$=0.01÷0.02; 0°÷17°, K=0.30±0.05 для $[A]_B$=0.3÷0.5

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (113)
D=HCl

B=C_6H_6, Бензол (97); ср. (62)

$[A]_B$	K±0.05
t=25°	
0.001	11.97
0.005	12.31
0.010	12.73
0.015	13.16
0.020	13.58
0.025	14.01
t=40°	
0.001	10.82
0.005	11.16
0.010	11.61
0.015	12.05
0.020	12.49
0.025	13.03

B=C_6H_6 (98, 147)
D=Водные растворы NaCl и KCl

B=C_7H_8, Толуол (43, 63, 111); ср. (16, 62, 97)

$[A]_B$	K±0.2*1
t=25°	
0.001	10.8
0.005	11.2
0.01	11.4
0.02	11.5
0.31	12.7

*1 0 ÷ 50°, K=11.6±0.3 для $[A]_B$=0.005.

B=C_7H_8, Толуол (43, 111)
D=Водные растворы $ZnCl_2$ и $Hg(NO_3)_2$

B=$C_{10}H_{12}$, Тетралин (77)

$HgBr_2$

B=C_6H_6, Бензол (147); при 25°, K=0.89±0.01 для $[A]_B$=0.0035÷0.194

B=C_6H_6, Бензол (147)
D=Водный раствор KBr

HgJ_2

B=C_6H_6, Бензол (147)
D=Водный раствор KJ

$Hg(CN)_2$

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (147)
D=Водный раствор KCN

$CuCl_2$

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (113)
D=HCl

$AgClO_4$

B=C_6H_6, Бензол (78); при 25°, K = 46000 ± 5000 для $[A]_B$ = <0.0000506

$AgNO_3$

B=C_6H_7N, Анилин (54.5)

$[A]_B$	K′
t=16°±1°	
0.05	71±5
0.10	90±3
0.20	106±2
0.90	173±2

$HAuCl_4$

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (113); 40% A из C извлечено путем одного экстрагирования при помощи B

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (113)
D=HCl; 98% A извлечено путем одного экстрагирования из 10% D.

$IrCl_4$

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (113)

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (113)
D=HCl

$PtCl_4$

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (113)

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (113)
D=HCl

$PdCl_2$

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (113)

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (113)
D=HCl

$FeCl_3$

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (113)
D=HCl

$Fe(CNS)_3$ (63); ср. (62)

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир

t°	$[A]_B$	K
0	0.0167	0.53*1
10	0.0128	0.99*1
20	0.0091	1.8*2
25	0.00025	13.9*3
	0.001	6.9*4
	0.002	4.8*5
	0.005	2.7*5
	0.01	1.8*5
30	0.0059	3.3*6
35	0.0048	4.3*4

*1 ±0.05. *2 ±0.2. *3 ±1.0. *4 ±0.5. *5 ±0.1. *6 ±0.3.

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (63)
D=HNO_3

$NiCl_2$

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (113)
D=HCl

$Cr(CNS)_3$

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (63)

t°	$[A]_B$	K
0	0.0092	0.77*1
8	0.0085	0.91*1
20	0.0072	1.24*2
30	0.0059	1.72*2

*1 ±0.02. *2 ±0.05.

$Cr(CNS)_3.3H_2O$, Триаквотритиоцианатохром

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (10)

$Cr(CNS)_4.2H_2O$, Диаквотетратиоцианатохром

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (10)

$Cr(CNS)_5.H_2O$, Моноаквопентатиоцианатохром

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (10)

H_3BO_3

B=CS_2+$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь (смеси) (67, 72)

B=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь (112); ср. (2); при 15°, K=3.37±0.02 для $[A]_B$=0.085÷0.264; при 25°, K=3.34±0.05 для $[A]_B$=0.008÷0.086; при 35°, K=3.31±0.05 для $[A]_B$=0.044.

B=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь (2)
D=Водный раствор KF

$AlBr_3$

B=C_6H_6, Бензол (105.5)

B=C_7H_8, Толуол (105.5)

LiCl

B=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь (39, 41)

$[A]_B$	K	
t=25°÷30°		
0.003	216	±5
0.01	162	±5
0.02	119	±3
0.03	98	±3
0.05	67	±2
0.1	45	±2
0.2	28.5	±1
0.3	20.5	±1
0.5	13.5	±1
1.0	9.0	±0.5
1.5	7.5	±0.5

$[A]_B$	$10^3K'$
t=24.90° (20.5)	
0.00015	3.0±0.05
0.00030	3.1±0.05
0.00045	3.2±0.1
0.00060	3.3±0.1

NaOH

B = $C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь (177)

$[OH']_C$	$K' \pm 0.0_53$
$t°=25°$	
0.000076	0.000019
0.000152	0.000025

NaCl

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (88)
D=Водный раствор уксусной кислоты

$NaC_2H_3O_2$

B=$C_4H_{10}O$ (88)
D = Водный раствор уксусной кислоты

$NaC_7H_5O_3$, салицилат

B=Оливковое масло (64); при 15°R
$K'=0.1\pm?$ для г A/$л_B$=1.56

KOH

B = $C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь (177); при 25° и $[OH']_C$= 0.000146 $K'=0.0_438\pm0.0_55$

KJ

B = $C_6H_5NO_2$, Нитробензол (32); при 25°, K=5450±100 для $[A]_B$= 0.00111
B=C_6H_6O, Фенол (134); при 18°, K=13±1 для г A/100 $см^3$=0.52÷2.09

$K_2Co(CNS)_4$, Тетратиоцианатокобальтат калия

B=C_2H_6O, Этиловый алкоголь (3.1)

ТАБЛИЦА Ⅽ.

Компонент A (распределенное вещество) представляет собой соединение, для которого «формула-ключ» начинается с 16; «порядок Ⅽ». Под каждым из компонентов A помещены компоненты B, также расположенные в «порядке Ⅽ». Жидкости неопределенного состава (масла и проч.) помещены в конце в алфавитном порядке. Компонент C—вода.

Компонентом D, в тех случаях, когда он указан, является вещество, растворенное в водном слое.

HCN

B=C_6H_6, Бензол (62, 63); ср. (56)

t°	$10^3M_A/л_B$	K
6	3.25	1.92*2
7	14.8*1	3.9*3
10	3.55	1.72*2
16	3.63	1.63*2
20	15.4*1	3.7*3
25	3.75	1.55*2

*1 $10^3[A]_B$. *2 ±0.05. *3 ±0.2.

$CHCl_3$

B=Оливковое масло (25, 121); K=∞

CH_2O, Формальдегид

B=$CHCl_3$, Хлороформ (74)
$t=25°$

$[A]_B$	$K' \pm 0.001$
0.05	0.025
0.1	0.031
0.3	0.054
0.5	0.073
0.7	0.089

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (63)

t°	$10^3[A]_B$	K±0.3
0	6.8	8.5
10	6.3	9.2
20	6.3	9.2

B=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь (74)

$[A]_B$	$K' \pm 0.1$
$t=25°$	
1.0	3.05
3.0	2.05
5.0	1.5
8.0	1.2

CH_2O_2, Муравьиная кислота

B=CCl_4 (59)
B=CS_2 (59)
B=$CHBr_3$, Бромоформ (59)

B=$CHCl_3$, Хлороформ (155); ср. (149); при 25±0.5°, $K'=0.031\pm0.001$ для $[A]_B=0.001$.
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (5, 156); ср. (26, 53, 129, 135, 149); см. также стр. 401.

$[A]_B$	K'
$t=15.0°$ (129.5)	
0.05	0.40±0.02
0.10	0.41±0.02
0.20	0.43±0.015
0.30	0.44±0.015
0.40	0.45±0.01
0.50	0.46±0.01

$[A]_B$	$K' \pm 0.005$
$t=18°\pm0.02°$	
0.02	0.374
0.05	0.383
0.10	0.393
0.20	0.406
0.40	0.427
0.60	0.446

$[A]_B$	$K' \pm 0.01$
$t=25°\pm0.5°$	
0.002	0.35
0.005	0.38
0.009	0.41
0.013	0.44

$[A]_B$	K'
$t=26.3°$ (129.5)	
0.05	0.35 ±0.01
0.10	0.36 ±0.01
0.20	0.37 ±0.01
0.30	0.374±0.005
0.40	0.384±0.005
0.50	0.393±0.005

B=C_6H_6, Бензол (17); ср. (57, 59, 87, 94); см. также стр. 401.

$[A]_B$	K±5
$t=25°\pm0.03°$	
0.012	286
0.015	267
0.020	245
0.025	226
0.035	195

B=C_7H_8, Толуол (59)
B=C_8H_{10}, Ксилол (59)
B=Хлопковое масло (59)
B=Керосин (59)

CH_4O, Метиловый алкоголь

B=Оливковое масло; $K'=0.02$ (25)
B=Хлопковое масло (179)

CH_5N, Метиламин

B=$CHCl_3$, Хлороформ (109); ср. (155)

t°	$10^3[A]_B$	K±0.05
18*1	9.53	8.49
25	15.7	7.98
32.35	19.7	5.99

*1 ±0.005.

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156); при 25±0.5°, $K'=0.113\pm0.003$ для $[A]_B=0.0006\div0.0039$.
B=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь (69)
B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_2HCl_3O_2$, Трихлоруксусная кислота

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)

$[A]_B$	$K' \pm 0.05$
$t=25°\pm0.5°$	
0.001	0.48
0.005	1.05
0.010	1.48
0.015	1.81

B=C_5H_{10}, Амилен ([115], [149])
B=C_6H_6, Бензол ([42], [115], [149])

[A]B	K
t=18°	
0.0005	107 ±2
0.0007	91 ±2
0.0012	75 ±1
0.0018	64 ±1
0.003	52.0±0.5
0.007	35.0±0.3
0.015	24.2±0.3
0.04	15.5±0.2
0.10	9.6±0.1
0.15	7.5±50.1
t=22°	
0.015	22 ±1
0.04	14.8±0.5
0.10	9.2±0.5
0.15	7.0±0.2
0.25	5.1±0.2
0.40	4.3±0.2

$C_2H_2Cl_2O_2$, Дихлоруксусная кислота
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир ([156])

[A]B	K′
t=25°±0.5°	
0.002	1.04±0.04
0.005	1.49±0.04
0.01	1.99±0.08
0.015	2.32±0.08
0.025	2.68±0.08

B=C_6H_6, Бензол ([42], [58])

[A]B	K
t=13°÷15°	
0.03	22 ±2
0.06	19 ±2
0.09	18 ±2
t=18°±0.05°	
0.0005	66 ±1
0.001	51.5±1
0.002	43 ±1
0.005	34.3±0.5
0.01	27.2±0.5

$C_2H_2O_4$, Щавелевая кислота
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир ([21], [127], [155]); ср. ([8], [49], [149], [156])

t=15°	
0.0041	17 ±2
0.01	14 ±1
0.02	12.6±0.5
0,03	11.8±0.5
t=25°±0.01°	
0.$0_4$54	100 ±5
0.$0_3$168	61 ±2
0.$0_3$465	42 ±1
0.0041	21.7±0.5
0.01	16.8±0.2
0.02	14.9±0.2
0.03	13.9±0.2

[A]B	K
t=27°	
0.0023	19 ±3
0.01	17 ±1
0.02	14.9±0.5
0.03	13.8±0.5
0.04	13.1±0.5
0.06	12.1±0.5

B = $C_4H_{10}O$, Этиловый эфир + $C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь (смеси) ([71])
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир ([49], [127])
D = Водные растворы H_2SO_4, NH_4Cl, $(NH_4)_2C_2O_4$, $Na_2C_2O_4$
B=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь ([69], [158])

[A]B	K′±0.007
t=20°	
0.01	0.231
0.025	0.281
0.05	0.326
0.15	0.403
0.225	0.423

$C_2H_3BrO_2$, Бромуксусная кислота
B=$CHCl_3$, Хлороформ ([155])
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир ([156])
B=C_8H_{10}, Ксилол ([155])

$C_2H_3ClO_2$, Хлоруксусная кислота
B=CCl_4 ([73], [155])

[A]B	K′±0.01
t=25°	
0.2	0.20
0.4	0.36
0.6	0.52

B=CS_2 ([73])

[A]B	10^3K′
t=25°	
0.05	7.1±0.2
0.10	9.7±0.2
0.15	13.1±0.3
0.20	17.8±0.3

B=$CHBr_3$, Бромоформ ([73], [155])

[A]B	10^2K′
t=25°	
0.15	3.1±0.3
0.4	5.2±0.3
0.8	8.7±0.5
1.2	12.4±0.5

B=$CHCl_3$, Хлороформ ([73], [155], [156])

10^3[A]B	10^3K′
t=25°	
0.625	14.6±0.7
1.25	18.3±0.7
2	20.4±0.7
4	25.0±0.7
6	29.0±0.7
25	50.5±1

10^3[A]B	10^3K′
50	57±1
100	63±3
200	68±3
300	70±3
500	77±3
750	101±3

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир ([63], [143], [156])

[A]B	K′
t=18°	
0.02	1.99
0.05	2.18
0.1	2.32
0.3	2.57
0.6	2.70
1.2	2.81
t=25°	
0.002	1.16±0.05
0.005	1.40±0.05
0.01	1.6 ±0.1
0.015	1.7 ±0.1
0.02	1.8 ±0.1

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир ([63], [148])
D=Водные растворы H_2SO_4 и $NaC_2H_2ClO_2$
B=C_6H_6, Бензол ([58], [70], [155])

[A]B	K′±0.001
t=13°÷15°	
0.02	0.025
0.03	0.0255
0.04	0.027
0.05	0.028
t=25°	
0.02	0.026
0.03	0.029
0.04	0.0305
0.05	0.032
0.1	0.036
0.2	0.039
0.3	0.0425
0.4	0.051

B=C_7H_8, Толуол ([70], [155])

[A]B	10^3K′
t=25°	
0.01	19.4±0.4
0.05	25.7±0.4
0.1	27.8±0.4
0.2	32.8±0.5
0.3	39.0±0.5
0.5	55.0±0.5

$C_2H_3Br_3O_2$, Бромаль-гидрат ([6], [108])
B=Оливковое масло; при комн. t°, K′=0.67±0.05

$C_2H_3Cl_3O_2$, Хлораль-гидрат
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир ([63])

t°	[A]B	K±0.002
0	0.764	0.233
10	0.764	0.233
20	0.766	0.235
30	0.766	0.236

B=C_6H_6, Бензол [18]
B=C_7H_8, Толуол [63]

$t°$	[A]B	K±1
0	0.011	74.5
10	0.011	64.5
20	0.015	58.0

B=Оливковое масло [6, 107, 108, 118]

$t°$	г A/кг B	$10^2K'$
3	0.8	5.3±0.5
комн.		22 ±2
30	2.7	24 ±2

$C_2H_4Cl_2$, Хлористый этилен
B=Оливковое масло [25]; при комн. $t°$, K′=60±5

C_2H_4OS, Тиоуксусная кислота
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир [156]

$C_2H_4O_2$, Уксусная кислота
B=CCl_4 [73, 145, 155]; ср. [171]

[A]B	K′±0.003
t=25°	
0.25	0.060
1.0	0.106
2.0	0.172
3.0	0.243
4.0	0.315

B=CCl_4+CS_2 (смеси) [67, 71]
B=CS_2 [73, 145]; ср. [171]

[A]B	K′±0.001
t=25°	
0.5	0.043
0.6	0.049
0.7	0.055
0.8	0.061
0.9	0.0675
1.0	0.0735

B=$CHBr_3$, Бромоформ [73, 145, 155]

[A]B	K′
t=25°	
0.5	0.103±0.003
1.0	0.132±0.003
2.0	0.198±0.005
3.0	0.270±0.005
4.0	0.35 ±0.01

B=$CHCl_3$, Хлороформ [34, 73, 139, 145, 155]; ср. [28, 149, 171]

[A]B	K
t=20°	
0.002	36.2 ±0.2
0.004	31.2 ±0.2
0.006	27.7 ±0.2
0.008	25.25±0.1
0.010	23.5 ±0.1
0.012	22.1 ±0.1
0.02	18.55±0.1
0.04	14.05±0.1
0.06	11.95±0.05
0.08	10.60±0.05
0.10	9.68±0.05
0.12	8.94±0.05
0.14	8.36±0.05
0.16	7.84±0.03
0.18	7.43±0.03
0.20	7.10±0.03
0.22	6.82±0.03
t=25°	
0.03	15.92±0.05
0.04	14.36±0.05
0.06	12.33±0.05
0.08	10.98±0.05
0.10	10.02±0.05
0.12	9.32±0.04
0.14	8.77±0.04
0.16	8.29±0.04
0.18	7.86±0.03
0.20	7.50±0.03
0.22	7.19±0.03
0.24	6.94±0.03
0.26	6.73±0.03
0.4	5.55±0.05
0.7	4.45±0.1
1.0	3.8 ±0.1
1.5	3.2 ±0.1
2.0	2.8 ±0.1
2.5	2.6 ±0.1
3.0	2.4 ±0.1
3.5	2.25±0.1
4.0	2.2 ±0.1

B=$CHCl_3$, Хлороформ [34, 45, 139]
D=Водные растворы HCl, H_2SO_4, HNO_3, NH_4NO_3, $Ba(NO_3)_2$, $LiNO_3$, NaCl, $NaC_2H_3O_2$, KCl, $KClO_3$, $KClO_4$, K_2SO_4, NaOH и след. кислоты в отдельности: лимонная, яблочная, янтарная, винная
B=$C_4H_8O_2$, Этилацетат [171]
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир [62, 88, 100, 103]; ср. [8, 55, 63, 110, 127, 149, 156, 171]; см. также стр. 402

[A]B*1	K±0.02	
	0°*2	5°*2
0.02	1.85	1.90
0.05	1.82	1.87
0.10	1.79	1.83
0.20	1.72	1.76
0.40	1.61	1.64
0.60	1.52	1.55
0.80	1.45	1.47

[A]B	K±0.01	
	10°	15°
0.02	1.99	2.055
0.05	1.955	2.015
0.10	1.91	1.965
0.20	1.83	1.89
0.40	1.72	1.775
0.60	1.62	1.675
0.80	1.53	1.59

[A]B	K±0.01	
	20°	25°
0.02	2.10	2.15
0.05	2.055	2.12
0.10	2.005	2.06
0.20	1.93	1.985
0.40	1.81	1.87
0.60	1.71	1.77
0.80	1.62	1.675

[A]B	K±0.01
t=18°	
0.05	2.03
0.10	1.98
0.25	1.87
0.50	1.735
0.75	1.625
1.0	1.53
1.5	1.385
2.0	1.29
2.5	1.21
3.0	1.15
3.5	1.10
4.0	1.06
4.5	1.03

$t°$	[A]B	K±0.02
7.5	0.918	1.45
12	0.881	1.52
13	0.345	1.76
27	0.325	1.94

*1 При 0 ± 0.2°, K = 2.03 ± 0.02 для [A]B в М/л растворителя= 0.000709; при 25°, K = 2.21 ± 0.02 для [A]B в М/л растворителя=0.000665.
*2 При 0 и 5° вероятная ошибка ±1°÷2°.

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир [88, 89, 90, 100, 103]; ср. [63]
D=Водные растворы этилового алкоголя, $MgCl_2$, $MgSO_4$, $BaCl_2$, NaCl, NaBr, Na_2SO_4, $NaNO_3$, KCl, KBr, KJ, K_2SO_4, KNO_3, ацетаты следующих катионов: $NH_4^{\cdot}$, $Pb^{\cdot\cdot}$, $Zn^{\cdot\cdot}$, $Cd^{\cdot\cdot}$, $Hg^{\cdot\cdot}$, $Ag^{\cdot}$, $Cu^{\cdot\cdot}$, $Fe^{\cdot\cdot}$, $Fe^{\cdot\cdot\cdot}$, $Co^{\cdot\cdot}$, $Ni^{\cdot\cdot}$, $Cr^{\cdot\cdot\cdot}$, $Al^{\cdot\cdot\cdot}$, $La^{\cdot\cdot\cdot}$, $Mg^{\cdot\cdot}$, $Na^{\cdot}$, $K^{\cdot}$
B=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь [69, 145, 158]; ср. [171]

$t°$	[A]B	K′±0.01
20	0.6	0.92
25	0.8	0.93

B=$C_6H_5NO_2$, Нитробензол [171]
B=C_6H_6, Бензол [17, 62, 70, 92, 145]; ср. [18, 47, 87, 94, 114, 149, 171]; см. также стр. 402

[A]B	K
t=5°÷16°	
0.184	14.3±0.1
0.050	23.8±0.2
0.0041	55.1±0.3
0.0018	60 7±0.8
0.00042	80.1±1

$[A]_B$	K
$t=25°\pm0.03°$	
3.11	3.580±0.005
2.69	4.016±0.005
1.46	5.95 ±0.01
$t=25°$	
1.09	6.93±0.01
0.739	8.26±0.01
0.614	8.87±0.01
0.486	9.76±0.03
0.256	12.9 ±0.03
0.224	13.29±0.05
0.158	16.4 ±0.05
0.1015	18.30±0.05
0.0714	21.15±0.1
0.0443	25.9 ±0.1
0.0165	38.4 ±0.2
0.0125	42.5 ±0.2

При 6°; K=59.5±1 для $[A]_B$=0.000032 моля на *л* растворителя; при 18.5°, K=54.5±1 для $[A]_B$=0.000036 в молях на *л* растворителя

B=C_6H_6, Бензол (47)
D=Водные растворы $NaC_2H_3O_2$
B=C_7H_6O, Бензальдегид (171)
B=C_7H_8, Толуол (70, 145, 155); ср. (171)

$[A]_B$	$10^2K'$
$t=25°$	
0.01	2.00±0.02
0.1	4.40±0.05
0.3	7.02±0.08
0.5	8.7 ±0.1
0.7	10.1 ±0.1
1.0	11.95±0.1
1.3	13.6 ±0.1

B=C_8H_{10}, *o*-Ксилол (70, 145)

$[A]_B$	K′
$t=25°$	
0.1	0.048±0.001
0.3	0.066±0.001
0.6	0.088±0.003
1.0	0.114±0.003
1.5	0.146±0.005
2.0	0.173±0.005
2.5	0.200±0.005

B=C_8H_{10}, *m*-Ксилол (70, 145)

$t=25°$	
0.02	0.0222±0.0005
0.1	0.041 ±0.001
0.2	0.053 ±0.001
0.3	0.062 ±0.001
0.4	0.069 ±0.001
0.6	0.083 ±0.001
0.8	0.095 ±0.001
1.0	0.106 ±0.001

B=C_8H_{10}, *p*-Ксилол (70, 145)

$t=25°$	
0.1	0.0550±0.0005
0.5	0.078 ±0.001
1.0	0.109 ±0.001
1.5	0.141 ±0.001
2.0	0.172 ±0.001
2.3	0.191 ±0.001

B=$C_{10}H_{12}$, Тетралин (77)

$[A]_B$	K
$t=25°$	
0.04	48 ±2
0.1	36 ±2
0.2	28 ±1
0.4	19.9±0.5
0.7	14.5±0.5
1.0	12.0±0.5

B=$C_{10}H_{18}$, Декалин (77)

$t=25°$	
0.05	106±2
0.10	81±2
0.15	66±1
0.20	56±1
0.25	49±1

B=Хлопковое масло (59)
B=Керосин (59)
B=Керосин (24)
D=Водные растворы $CaCl_2$ и KCl
B=Петролейный эфир (171)

$C_2H_4O_3$, Гликолевая кислота
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (129); при 15°, K=32±1; при 26°, K=38±1.

C_2H_6O, Этиловый алкоголь
B=CCl_4 (19); см. также стр. 401; при 25°, K′=0.0244±0.0005 для $[A]_B$=0.0097÷0.0553
B=CS_2 (19); см. также стр. 401; при 25°, K′=0.0143±0.0005 для $[A]_B$=0.0059÷0.222
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир, см. стр. 402
B=C_6H_5Br, Бромбензол (19); см. также стр. 402
B=C_6H_6, Бензол (110); ср. (18); см. также стр. 402

г A/*л*B	K±0.05
$t=25°$	
50	1.02
100	1.14
150	1.26
200	1.37

B=Хлопковое масло (179)
B=Оливковое масло (107, 108, 121)

t°	*г* C/*кг* A+B	K′± 0.005
3	0.8	0.026
30	1.4	0.047

C_2H_7N, Этиламин
B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)

$[A]_B$	K′±0.05
$t=25°\pm0.5°$	
0.0015	0.35
0.005	0.50
0.01	0.62
0.02	0.77

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156); при 25°±0.5°, K′=0.172±0.005 для $[A]_B$=0.00045÷0.0025
B=C_7H_8, Толуол (109)

t±0.005	$[A]_B$	K±0.05
18	0.00295	26.09
25	0.00565	19.13
32.35	0.0127	14.77

B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

C_2H_7N, Диметиламин
B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156); при 25°±0.5°, K′=0.231 для $[A]_B$=0.00033÷0.00305
B=C_7H_8, Толуол (109)

t±0.005	$[A]_B$	K±1
18	0.0037	23
25	0.0058	19
32.35	0.0077	13

B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

C_2H_8ClN, Хлористоводородный диметиламин
B=$CHCl_3$, Хлороформ (74)

$C_3H_3NO_2$, Циануксусная кислота
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (62)

t°	$[A]_B$/*л**1	K
0	0.00050	1.66±0.03
10	0.00042	2.16±0.03
21	0.00035	2.73±0.05
30	0.00033	3.16±0.05

*1 Растворителя.

B=C_6H_6, Бензол (62)

t°	$[A]_B$/*л**1	K±1
6	0.00023	59
25	0.00022	69

*1 Растворителя.

$C_3H_4Br_2O_2$, 1, 2-Дибромпропионовая кислота
B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)
B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_3H_4O_3$, Пировинная кислота
B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)
B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_3H_4O_4$, Малоновая кислота
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (21, 155); ср. (140, 156)

$[A]_B$	K±0.2
$t=25°\pm0.01°$	
0.003	12.1
0.005	11.7
0.010	11.1
0.013	10.9

$C_3H_5BrO_2$, 1-Бромпропионовая кислота

B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)
B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_3H_5JO_2$, 2-Иодпропионовая кислота

B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)
B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

C_3H_6O, Ацетон

B=CCl_4 (74, 76, 158)

[A]B	K′±0.01
t=25°	
0.1	0.45
0.5	0.52
1.0	0.59
1.5	0.66
2.0	0.72

B=$CHCl_3$, Хлороформ (74, 76)); см. также стр. 401

[A]B	K′±0.2
t=25°	
0.2	5.2
1.0	4.6
2.0	3.8
3.0	3.1

B=C_2Cl_4, Тетрахлорэтилен (76)
B=C_2HCl_3, Трихлорэтилен (76)
B=C_2HCl_5, Пентахлорэтан (76)
B=$C_2H_2Cl_4$, Тетрахлорэтан (76)
B=C_6H_6, Бензол (70, 158); (124); см. также стр. 402

t=25°	
0.4	0.94
0.7	0.96
1.2	1.00
1.6	1.03
2.0	1.06
2.4	1.09

B=C_6H_6, Бензол (124)
D=Водные растворы LiCl, NaCl, KCl
B=C_7H_8; Толуол (63); см. также стр. 402

t°	[A]B	K±0.1
0	0.0173	2.1
10	0.0165	2.1
20	0.0165	2.05
30	0.0165	1.95

B=Оливковое масло (107); ср. (25); при 3°, K′ = 0.145 ± 0.01 для g A/$л_B$=5.0÷6.1; при 30°, K′= 0.23±0.02 для g A/$л_B$=7.2÷8.7.

$C_3H_6O_2$, Пропионовая кислота

B=$CHCl_3$, Хлороформ (155); ср. (149)

[A]B	K′±0.005
t=25°±0.5°	
0.0005	0.141
0.0010	0.159
0.0015	0.171
0.0020	0.182

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156) ср. (149); см. также стр. 402

[A]B	K′±0.04
t=25°÷0.5°	
0.001	1.31
0.002	1.38
0.005	1.47
0.008	1.52

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (88, 89)
D=Водные растворы $MgCl_2$, NaCl, KNO_3; K-пропионат
B=C_6H_6, Бензол (17); ср. (87, 149); см. также стр. 402

[A]B	K
t=25°÷0.03°	
0.0223	6.91 ±0.03
0.0343	5.57 ±0.03
0.0778	3.98 ±0.02
0.128	3.25 ±0.02
0.276	2.34 ±0.01
0.644	1.646±0.005
1.002	1.398±0.005
2.710	1.033±0.003
3.556	1.002±0.003

B=C_8H_{10}, Ксилол (155)
B=Хлопковое масло (59)

$C_3H_6O_2$, Этилформиат

B=Оливковое маслю; K′=4±1 (121)

$C_3H_6O_3$, Молочная кислота

B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)

[A]B	K′±0.0007
t=25°±0.5°	
0.0005	0.0168
0.0007	0.0185
0.0010	0.0203
0.0015	0.0219
0.0018	0.0226

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (127, 129, 156)

[A]B	K±?
t=15°÷27.5° (127)	
0.01	12.2
0.05	11.3
0.10	10.6
0.15	10.0
0.20	9.4
t=25°±0.5° (156)	
0.001	6.1
0.005	5.6

C_3H_7N, Аллиламин (155)

B=C_8H_{10}, Ксилол

$C_3H_7NO_2$, Уретан

B=Оливковое масло (6, 108, 118); ср. (121); при комн. t°, K′=0.135 ±0.01 для g A/$л_B$=3.9

C_3H_8O, n-Пропиловый алкоголь

B=Хлопковое масло (179)
B=Оливковое масло; K′=0.1 (121)

C_3H_8O, Изопропиловый алкоголь

B=Оливковое масло; K′=0.36± 0.03 (25)

C_3H_9N, Пропиламин

B=C_7H_8 Толуол (109)

t° ±0.005	[A]B	K±0.05
18	0.0174	5.44
25	0.0091	4.47
32.35	0.0178	3.31

B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

C_3H_9N, Триметиламин

B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (63, 156)

[A]B	K′±0.02
t=0°	
0.0082	0.15
t=10°	
0.0124	0.25
t=20°	
0.0178	0.40
t=25°±0.5°	
0.001	0.66
0.003	0.67
0.005	0.68
0.010	0.71
t=30°	
0.023	0.57

B=C_6H_6, Бензол (70, 155); при 25°, K′=0.50±0.02 для [A]B=0.03÷ 0.59
B=C_7H_8, Толуол (63, 109); ср. (62)

[A]B	K
t=25°	
0.0002	4.7 ±0.3
0.0005	3.5 ±0.3
0.001	3.1 ±0.2
0.002	2.6 ±0.1
0.005	2.4 ±0.1
0.01	2.35±0.1
0.02	2.3 ±0.1
0.04	2.25±0.1

t°	K
10	4.5 ±0.15
20	2.9 ±0.1
30	1.95±0.1
40	1.35±0.05
60	0.76±0.03
90	0.47±0.03

B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_4H_4Br_2O_4$, 1, 2-Дибром-янтарная кислота

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (21); при 25°±0.01°, K=0.059±0.001 для [A]B=0.531

$C_4H_4N_2$, Нитрил янтарной кислоты

B=$CHCl_3$, Хлороформ (63)
B=$CHCl_3$, Хлороформ (63)
D=Водные растворы HCl, KOH, KCl

$C_4H_4O_4$, Фумаровая кислота
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (21, 156); ср. (140)

$[A]_B$	K
$t=25°\pm0.5°$	
0.001	1.7 ±0.1
0.002	1.4 ±0.1
$t=25°\pm0.01°$	
0.005	1.1 ±0.1
0.01	0.90±0.05
0.02	0.82±0.05
0.03	0.79±0.05

$C_4H_4O_4$, Малеиновая кислота
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (21, 155); ср. (140, 156)

$t=25°\pm0.01°$	
0.00023	23.7 ±0.5
0.00057	17.8 ±0.5
0.001	15.5 ±0.2
0.003	11.9 ±0.2
0.005	10.9 ±0.1
0.01	9.65±0.1

$C_4H_5BrO_4$, Бром-янтарная кислота
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (21, 156)
B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_4H_5Cl_3O_2$, Трихлормасляная кислота
B=C_5H_{10}, Амилен (115, 149)
B=C_6H_6, Бензол (42, 115, 149)

$C_4H_6O_2$, α-Кротоновая кислота
B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)
B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_4H_6O_4$, Янтарная кислота
B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)

$[A]_B$	K′±0.0005
$t=25°\pm0.5°$	
0.00015	0.0110
0.0003	0.0143
0.0006	0.0176
0.0010	0.0201

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (21, 51, 127, 155, 156); ср. (8, 140, 149)

$[A]_B$	K±0.05
$t=0°\pm0.01°$	
0.001	4.83
0.002	4.71
0.003	4.62
0.005	4.52
0.015	4.44

$[A]_B$	K±0.03
$t=15°$	
0.015	6.30
0.03	6.23
0.05	6.14
0.08	6.02

$[A]_B$	K±0.03
$t=20°$	
0.015	6.98
0.03	6.92
0.05	6.84
0.08	6.74
0.10	6.67
$t=25°\pm0.01°$	
0.0005	8.49*1
0.001	8.13*1
0.002	7.87*1
0.003	7.80*1
$t=25°$	
0.015	7.74
0.03	7.67
0.05	7.57
0.08	7.45
0.10	7.36

*1 ±0.08.

B=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь (69, 158)

$[A]_B$	K′±0.015
$t=20°$	
0.035	0.690
0.2	0.650
0.35	0.615

B=$C_{10}H_{22}O$, Амиловый эфир (149)

$C_4H_6O_5$, Яблочная кислота
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (127); ср. (8); при 15°, K = 63 ± 2 для $[A]_B$ = 0.009 ÷ 0.016; при 25.5°, K=71±2 для $[A]_B$=0.002÷0.017

$C_4H_6O_6$, Винная кислота
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (127); ср. (8, 149, 156)

$[A]_B$	K±5	
	15°	27°
0.002	216	266
0.004	209	253
0.007	198	234

$C_4H_7Cl_3O_2$, 1, 1, 2-Трихлорбутиральдегид-гидрат
B=Оливковое масло; при комн. t° K′=1.6±0.1 (6, 108)

C_4H_8O, Метилэтилкетон
B=Оливковое масло (25); K′=2.3±0.2

$C_4H_8O_2$, n-Масляная кислота
B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)

$[A]_B$	K′±0.02
$t=25°\pm0.5°$	
0.0005	0.47
0.0007	0.50
0.0010	0.53
0.0015	0.55
0.0022	0.56

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)

$[A]_B$	K′±0.2
$t=25°\pm0.5°$	
0.0015	4.2
0.003	4.5
0.006	4.9
0.010	5.1
0.014	5.3

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (89)
D=Водный раствор NaCl
B=C_6H_6, Бензол (17, 57); ср. (87, 94)

$[A]_B$	K
$t=13°\div15°$	
0.15	0.77 ±0.03
0.20	0.68 ±0.03
0.25	0.61 ±0.03
0.30	0.56 ±0.03
$t=25°\pm0.03°$	
0.025	1.725±0.01
0.05	1.235±0.01
0.10	0.930±0.005
0.15	0.788±0.005
0.20	0.697±0.003
0.25	0.635±0.003
0.30	0.591±0.003
0.50	0.473±0.003
1.0	0.388±0.003
2.0	0.33 ±0.02
3.0	0.31 ±0.02
4.0	0.34 ±0.02

B=C_8H_{10}, Ксилол (155); при 25± 0.5°, K′ = 0.158 ± 0.005 для $[A]_B$=0.0007÷0.0013
B=Хлопковое масло (59)
B=Керосин (24)
D=Водные растворы$CaCl_2$ и KCl

$C_4H_8O_2$, Изомасляная кислота
B=CCl_4 (158)
B=$CHCl_3$, Хлороформ (149, 155)
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)
B=C_6H_6, Бензол (87, 94, 149, 158)
B=C_7H_8, Толуол (158)
B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_4H_8O_2$, Этилацетат
B = C_6H_6, Бензол (124); при 20°, K′ = 12.20 ± 0.05 для г А/л$_C$ = 0.8÷2.5
B=C_6H_6, Бензол (124, 125)
D = Водные растворы: NH_4Cl, NH_4NO_3, $(NH_4)_2SO_4$, $MgSO_4$, LiCl, Li_2SO_4, NaCl, Na_2SO_4, $NaNO_3$, KCl, K_2SO_4, KNO_3, глицерина, декстрозы, сахарозы
B = Оливковое масло (25); при комн. t°, K′=1.8±0.2
B=Петролейный эфир $t°_{кип.}$ 90÷110° (124)
B=Петролейный эфир $t°_{кип.}$ 90÷110° (124)
D=Водные растворы NaCl и сахарозы

$C_4H_8O_3$, 1 (2)-Оксимасляная кислота

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)

$C_4H_8O_5$, 3,4, 5-Триоксимасляная кислота

B=Оливковое масло (11); при 25°, K′=0.025±0.002, вычислено по растворимостям отдельных соединений

$C_4H_9NO_2$, Метилуретан

B=Оливковое масло (6, 108); при комн. $t°$, K′=0.04±0.01

$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь

B=Хлопковое масло (179)

B=Оливковое масло (121); K′=6±1

$C_4H_{10}O$, *третич.*-Бутиловый алкоголь

B=Оливковое масло (6); при комн. $t°$, K′=0.175±0.01

$C_4H_{11}N$, *n*-Бутиламин

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)

[A]B	K′±0.03
t=25°±0.5°	
0.001	0.90
0.002	1.00
0.003	1.07

B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

[A]B	K′±0.02
t=25°±0.5°	
0.0005	0.52
0.001	0.61
0.002	0.70
0.003	0.75
0.004	0.78

$C_4H_{11}N$, Изобутиламин

B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_4H_{11}N$, Диэтиламин

B=CCl_4 (158)

B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)

[A]B	K′±0.08
t=25°±0.5°	
0.001	2.18
0.002	2.50
0.005	3.09
0.01	3.61
0.02	4.23

B=$C_2H_4Cl_2$, Хлористый этилен (158)

B=C_4H_9Br, Бромистый *n*-бутил (158)

B=$C_4H_{10}O$, *n*-Бутиловый алкоголь (158)

B=$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь (158)

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156); при 25±0.5°, K′=0.71±0.02 для [A]B=0.00044÷0.0063

B=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь (158)

B=$C_6H_3Cl_3$, 1, 3, 4-Трихлорбензол (158)

B=$C_6H_4Cl_2$, *o*-Дихлорбензол (158)

B=C_6H_5Br, Бромбензол (158)

B=C_6H_6, Бензол (158)

[A]B	K′±0.02
t=25°±05°	
0.002	0.61
0.005	0.69
0.009	0.76

B=C_7H_8, Толуол (109)

$t°$±0.005	[A]B	K±0.005
18	0.0230	2.141
25	0.0223	1.596
32.35	0.1104	1.094

B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

[A]B	K′±0.02
t=25°±0.5°	
0.0005	0.37
0.001	0.43
0.002	0.50
0.004	0.56
0.008	0.59

B=$C_8H_{18}O$, *n*-Бутиловый эфир (158)

B=$C_8H_{18}O$, *вторич.*-Октиловый алкоголь (158)

B=$C_{11}H_{16}O$, Изоамилфениловый эфир (158)

B=Парафиновое масло (158)

B=Петролейный эфир. $t°_{кип.}$ 145÷155° (158)

C_5H_5N, Пиридин

B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)

[A]B	K′±0.3
t=25°±0.5°	
0.0013	5.6
0.003	8.1
0.005	9.2
0.010	10.6
0.017	11.2

B=C_6H_6, Бензол (62, 155, 178.5); ср. (58)

M_A/M_B	K
t=25°	
0.000271	0.41±0.02
0.000546	0.38±0.02
0.001	0.35±0.01
0.002	0.34±0.01
0.004	0.34±0.01

B=C_7H_8, Толуол (63, 155); ср. (149)

[A]B	K
t=25°	
0.001	0.70 ±0.08
0.006	0.56 ±0.04
0.011	0.51 ±0.02
0.025	0.48 ±0.01
0.08	0.461±0.005
0.12	0.456±0.005

B=C_8H_{10}, Ксилол (155); при 25±0.5°, K′=1.92±0.06 для [A]B=0.0019÷0.019

$C_5H_6O_4$, Итаконовая кислота

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (21)

$C_5H_8O_3$, Левулиновая кислота

B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)

B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_5H_8O_4$, Глутаровая кислота

B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (21, 155, 156)

$C_5H_{10}O_2$, Валериановая кислота

B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)

[A]B	K′±0.08
t=25°±0.5°	
0.001	1.93
0.002	2.23
0.003	2.39
0.005	2.55

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156); при 25±0.5°, K′=13.5±0.5 для [A]B=0.001÷0.0057

B=C_6H_6, Бензол (17)

[A]B	K±0.003
t=25°±0.03°	
0.0292	0.466
0.0481	0.370
0.08	0.295
0.2	0.196*1
0.3	0.164*1
0.445	0.137*1
0.929	0.0989*2
1.4	0.0821*2
1.848	0.0734*2

*1 ±0.001. *2 ±0.0005.

B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

[A]B	K′±0.03
t=25°±0.5°	
0.001	0.63
0.003	0.89
0.007	1.18
0.012	1.39

$C_5H_{10}O_2$, Изовалериановая кислота

B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир D=Водный раствор NaCl (89)

B=C_6H_6, Бензол (87)

B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_5H_{10}O_4$, Монацетин

B=Оливковое масло (6, 107, 108)

$t°$	*г* A/*кг* B	K′±0.02
3	0.023	0.1
комн.		0.06
36	0.016	0.07

$C_5H_{12}ClN$, ε-Хлорамиламин
B=$C_2H_2Cl_4$, Тетрахлорэтан (54)
B=$C_6H_5NO_2$, Нитробензол (54)
B=C_6H_6, Бензол (54)

$C_5H_{11}N$, Пиперидин
B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)

[A]B	K′±0.1
t=25°±0.5°	
0.0008	2.0
0.0015	2.35
0.003	2.9
0.004	3.1
0.005	3.35
0.006	3.55

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)

[A]B	K′±0.015
t=25°±0.5°	
0.002	0.66
0.005	0.70
0.008	0.73
0.012	0.765
0.018	0.79

B=C_6H_6, Бензол (62); ср. (58)

[A]B/$л_B$	K±0.1
t=25°	
0.0001	2.55
0.0002	1.9
0.0003	1.7
0.0005	1.45
0.0008	1.30*1
0.0012	1.20*1
0.002	1.10*1
0.003	1.05*1

*1 ±0.05.

B=C_6H_6, Бензол (62)
D=Водные растворы NaOH, NaCl, хлористоводородного пиперидина
B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

[A]B	K′±0.01
t=25°±0.5°	
0.0005	0.37
0.001	0.44
0.002	0.53
0.003	0.56
0.004	0.57

$C_5H_{11}NO$, Валерамид
B=Оливковое масло (64); при 15°R K′=0.31±0.03 для $г$ A/$л_B$=2.41

$C_5H_{12}O$, Изоамиловый алкоголь
B=Хлопковое масло (179)

$C_5H_{12}O$, Амилен-гидрат
B = Оливковое масло (6); при комн. t°, K′=1.0±0.1 для $г$ A/$л_B$=33

$C_5H_{12}O_4S_2$, Диэтилсульфонметан
B=Оливковое масло (6); при комн. t°, K′ = 0.15 ± 0.01 для $г$ A/$л_B$=0.68

$C_5H_{12}O_4S_2$, Диметилсульфондиметилметан
B=Оливковое масло (6); при комн. t°, K′=0.11±0.01 для $г$ A/$л_B$=0.12÷0.62

$C_5H_{13}N$, n-Амиламин
B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)

[A]B	K′±0.3
t=25°±0.5°	
0.0007	5.9
0.001	7.3
0.0015	9.1
0.002	10.6
0.0025	12.0

B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_5H_{13}N$, Изоамиламин
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156); при 25°±0.5°, K′=1.9±0.1 для [A]B=0.00039÷0.00184
B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_6H_3N_3O_7$, Пикриновая кислота
B=$CHBr_3$, Бромоформ (73, 155)

[A]B	K′±0.03
t=25°	
0.4	1.18
0.6	1.34
0.8	1.48
1.0	1.60

B=$CHCl_3$, Хлороформ (73, 155)

t=25°	
0.3	1.30
0.6	1.73
0.9	2.05
1.2	2.33
1.5	2.58

B = $CHCl_3$, Хлороформ + $C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (смеси) (71)
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (151)
B=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь (69, 158); ср. (151)

[A]B	K′±0.07
t=25°	
0.005	1.75
0.02	2.14
0.05	2.71
0.10	3.29
0.20	3.82
0.26	3.98

B=C_6H_6, Бензол (92, 138, 158, 172); ср. (170.5)

[A]B	K′
t=15°÷18°	
0.000932	2.23 ±0.02
0.00225	1.45 ±0.01
0.01	0.705±0.005
0.02	0.505±0.005
0.05	0.320±0.005
0.10	0.240±0.005
0.18	0.187±0.002

B=C_7H_8, Толуол (70); ср. (149, 151)

[A]B	K′
t=25°	
0.01	1.7±0.2
0.05	3.0±0.2
0.1	4.1±0.2
0.2	5.6±0.1
0.3	6.8±0.1
0.5	8.7±0.1

B=$C_{10}H_{12}$, Тетралин (77)

[A]B	K
t=25°	
0.02	0.45±0.02
0.03	0.37±0.02
0.05	0.30±0.01
0.10	0.22±0.01

C_6H_6BrN, m-Броманилин
B=C_6H_6, Бензол (50)

C_6H_6BrN, p-Броманилин
B=C_6H_6, Бензол (48); ср. (50); при 25°, K′=132±2 для $г$ A/$л_B$=2.4

C_6H_6ClN, m-Хлоранилин
B=C_6H_6, Бензол (50)

C_6H_6ClN, p-Хлоранилин
B=C_6H_6, Бензол (48); ср. (50); при 25°, K′=83±3 для $г$ A/$л_B$=14.3÷28.4

$C_6H_6N_2O_2$, o-Нитроанилин
B=C_6H_6, Бензол (48)

[A]B	K′±1.0
t=25°	
0.05	61.5
0.10	64.0
0.15	65.3

$C_6H_6N_2O_2$, m-Нитроанилин
B=C_6H_6, Бензол (48)

t=25°	
0.05	23.0
0.10	25.0

$C_6H_6N_2O_2$, p-Нитроанилин
B=C_6H_6, Бензол (48)

[A]B	K′±0.5
t=25°	
0.01	8.6
0.03	9.3

C_6H_6O, Фенол
B=CCl_4 (74, 76, 155); ср. (170)

[A]C	K′
t=25°	
0.05	0.40 ±0.02
0.1	0.44 ±0.02
0.2	0.625±0.02
0.3	0.91 ±0.05
0.4	1.45 ±0.05
0.49	3.05 ± ?

B=CS_2 (74)

$[A]_B$	K′
t=25°	
0.05	0.62±0.02
0.2	0.80±0.02
0.5	1.45±0.05
1.0	2.47±0.05
2.0	4.45±0.1
4.0	8.0 ±0.1

B=$CHBr_3$, Бромоформ (74, 155)

$[A]_B$	K′±0.2
t=25°	
0.2	2.7
1.0	4.4
3.0	7.9
5.0	10.5
7.0	12.3

B=$CHCl_3$, Хлороформ (74, 76, 155)

$[A]_B$	K′±0.1
t=25°	
0.25	3.45
1.0	5.35
2.0	7.7
3.0	9.65
4.0	11.1
5.0	12.2

B=C_2Cl_4, Тетрахлорэтилен (76)
B=C_2HCl_3, Трихлорэтилен (76)
B=C_2HCl_5, Пентахлорэтан (76)
B=$C_2H_2Cl_4$, Тетрахлорэтан (76)
B=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь (69); ср. (158)

$[A]_B$	K′
t=25°	
0.075÷0.26	16.5±1
55	14.3±0.5

B=C_6H_6, Бензол (139, 155); ср. (114, 124, 170); см. также стр. 403

$[A]_B$	10^2K
t=25°	
0.06	43.8 ±0.2
0.13	41.2 ±0.2
0.28	36.3 ±0.2
0.64	28.5 ±0.1
1.5	18.6 ±0.1
3.0	12.23±0.05
5.0	9.00±0.05
6.0	8.30±0.05

B=C_6H_6, Бензол (124, 139)
D=Водные растворы LiCl, NaCl, KCl и K_2SO_4
B=C_7H_8, Толуол (70, 155)

$[A]_B$	K′
t=25°	
0.4	2.05±0.05
2.0	3.6 ±0.1
4.0	5.5 ±0.2
6.0	7.1 ±0.2
8.0	8.6 ±0.2

B=C_8H_{10}, *m*-Ксилол (70)

$[A]_B$	K′
t=25°	
0.2	1.55±0.5
2.0	3.05±0.5
4.0	4.7 ±0.1
6.0	6.3 ±0.1
8.0	7.9 ±0.2

B=Оливковое масло (11); ср. (130); при 25°, K′=10±1
B=Оливковое масло (130)
D=Водный раствор NaCl

$C_6H_6O_2$, Гидрохинон
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (126); при 15°, K′=2.7±0.5

$C_6H_6O_2$, Резорцин
B=CCl_4 (170)
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (170); K′=4.2±0.4
B=C_6H_6, Бензол (170); K=2.6±0.3
B=Оливковое масло (11); при 25°, K′=0.04±0.005; вычислено по отдельным растворимостям

C_6H_7N, Анилин
B=CCl_4 (170)
B=$C_3H_6O_3$, Молочная кислота (3.5)
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (170)
B=C_6H_6, Бензол (48); при 25°, K′=10.1±0.3 для g A/l_B=1.83÷0.914
B=C_7H_8, Толуол (133)

$[A]_B$	K′±0.2
t=25°	
0.22*1	12.3*1
0.1	7.8
1.0	10.2
2.0	12.8
3.0	15.5
4.0	18.2
t=48°	
2.24	13.3

*1 t=1°.

B=C_7H_8, Толуол (133)
D=Водные растворы $Ca(OH)_2$, $Ba(OH)_2$, $Sr(OH)_2$, K_2SO_4 и $K_2B_2O_4$
B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$[A]_B$	K′±0.1
t=25°±0.5°	
0.0005	2.95
0.0007	3.4
0.0010	3.95
0.0015	4.65
0.002	5.3

C_6H_8ClN, Хлористоводородный анилин
B=C_6H_7N, Анилин (150)

$C_6H_8N_2$, Фенилендиамин
B=C_6H_6, Бензол (48); при 25°, K′=0.549±0.005 для g A/l_B=0.55÷4.1 (орто); K′=0.179±0.002 для g A/l_B=0.9÷1.6 (мета)

$C_6H_8O_7$, Лимонная кислота
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (127) ср. (129)

$[A]_B$	K±2
t=15°	
0.0015	129
0.004	128

$[A]_B$	K±3
t=25.5°	
0.0015	158
0.004	150
0.007	142

$C_6H_{11}BrN_2O_2$, Бромурал
B=Оливковое масло (118); при 17°÷20°, K′=1.3±0.1

$C_6H_{12}O_2$, *n*-Капроновая кислота
B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)

$[A]_B$	K′±0.3
t=25°±0.5°	
0.0005	5.2
0.0008	5.7
0.0012	6.1

B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_6H_{12}O_2$, Изокапроновая кислота
B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)
B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_6H_{12}O_2$, Гексоновая кислота
B=C_6H_6, Бензол (17)

$[A]_B$	K±0.0005
t=25°±0.03°	
0.2	0.0444
0.3	0.0368
0.4	0.0318
0.6	0.0267

$C_6H_{12}O_2S_4$, Этилксантогеновая кислота
B=CS_2 (61)
B=CS_2 (61)
D=Водный раствор $MgSO_4$
B=$CHCl_3$, Хлороформ (61)
B=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь (61)
B=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь (61)
D=Водный раствор $MgSO_4$
B=$C_6H_5NO_2$, Нитробензол (61)
B=C_7H_8O, Бензиловый алкоголь (61)
B=C_7H_8O, Бензиловый алкоголь (61)
D=Водный раствор $MgSO_4$
B=Лигроин (61)

$C_6H_{12}O_3$, 1-Оксиизокапроновая кислота
B=CCl_4 (80); при 25°, K=0.49±0.03 для $[A]_B$=0.065÷0.415
B=CCl_4 (80)
D=Водные растворы NaCl и $K_2C_2O_4$

$C_6H_{13}N$, 1-Метилпиперидин
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)
B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_6H_{15}N$, Дипропиламин
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)
B=C_7H_8, Толуол (109)
B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_6H_{15}N$, Триэтиламин
B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)

[A]B	K′±0.6
t=25°±0.5°	
0.001	16.1
0.003	19.0
0.006	21.1
0.01	22.6

B=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь (69, 158)
B=C_7H_8, Толуол (63, 109); ср. (62)

[A]B	K±0.02
t=25°	
0.0011	0.76*1
0.0026	0.69
0.0052	0.44
0.01	0.31
0.02	0.23*2
0.07	0.15*2
0.13	0.11*2
[A]B=0.5	
t°	K
0	0.47 ±0.02
10	0.290±0.015
20	0.22 ±0.01
40	0.145±0.008
60	0.110±0.005
90	0.087±0.005

*1 ±0.03. *2 ±0.01.

B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

[A]B	K′±0.2
t=25°±0.5°	
0.001	3.2
0.004	4.6
0.006	5.2
0.011	6.1
0.015	6.6

$C_6H_{15}N$, *n*-Гексиламин
B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

[A]B	K′±0.1
t=25°±0.1°	
0.001	3.0
0.003	4.2
0.005	4.9
0.01	5.8
0.017	6.2

$C_7H_3N_3O_8$, 2, 4, 6-Тринитробензойная кислота
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)

$C_7H_4N_2O_6$, 2, 4-Динитробензойная кислота
B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)
B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_7H_4N_2O_6$, 3, 5-Динитробензойная кислота
B=$CHCl_3$, Хлороформ (155, 162)
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)
B=C_6H_6, Бензол (164)
B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_7H_5ClO_2$, *o*-Хлорбензойная кислота
B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)
B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_7H_5JO_2$, *o*-Иодбензойная кислота
B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)
B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_7H_5NO_3S$, Сахарин
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (104)
D=HCl; при 25±0.1°, K=0.062±0.001 для *г* A/*л*B=1.3÷3.15
B=$C_7H_{14}O_2$, Амилацетат
D=HCl (104); при 25°±0.1°, K=0.0314±0.0005 для *г* A/*л*B=1.4÷3.45

$C_7H_5NO_4$, *o*-Нитробензойная кислота
B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)

[A]B	K′±0.01
t=25°±0.5°	
0.0006	0.18
0.001	0.23
0.0015	0.27
0.003	0.37

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)
B=C_6H_6, Бензол (164)

[A]/*кг* B	K′±0.005
t=25°	
0.005	0.330
0.01	0.420
0.02	0.540
0.03	0.625
t=40°	
0.005	0.390
0.01	0.465
0.02	0.570
0.03	0.645
0.04	0.715
0.06	0.820

B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

[A]B	K′ ±0.002
t=25°±0.5°	
0.0005	0.101
0.0007	0.091
0.0009	0.087

$C_7H_5NO_4$, *m*-Нитробензойная кислота
B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)

[A]B	K′±0.02
t=25°±0.5°	
0.0006	1.23
0.001	1.45
0.0015	1.66

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)
B=C_6H_6, Бензол (164)

[A]/*кг* B	K′±0.05
t=25°	
0.005	1.60
0.02	2.60
0.05	3.85
0.10	5.25
0.15	6.35
t=40°	
0.005	1.60
0.02	2.45
0.05	3.43
0.10	4.57
0.15	5.50
0.25	6.95

B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

[A]B	K′±0.02
t=25°±0.5°	
0.001	0.82
0.002	0.94
0.003	1.07

$C_7H_5NO_4$, *p*-Нитробензойная кислота
B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)

[A]B	K′±0.02
t=25°±0.5°	
0.0006	1.26
0.001	1.49
0.0015	1.71

B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

[A]B	K′±0.02
t=25°±0.5°	
0.0002	0.48
0.0005	0.67
0.0009	0.84

$C_7H_6O_2$, Бензойная кислота
B=CCl_4 (144)
B=$CHCl_3$, Хлороформ (65, 149, 155)

[A]B	K±0.01
t=25°±0.5°	
0.001	0.38
0.002	0.32
0.005	0.24

г А/*кг* В	K±0.001
t=10°	
1	0.215
2	0.156
5	0.106
10	0.076
15	0.0599*1
20	0.0510*1
t=40°	
1	0.277
2	0.213
5	0.141
10	0.108
15	0.0890*1
20	0.0767*1

*1 ±0.0005.

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156); ср. (8, 149)

[A]B	K′±1
t=25°±0.5°	
0.001	24
0.005	29
0.010	34
0.014	38

B=C_6H_6, Бензол (23, 47, 114, 158); ср. (65, 149)

[A]B	K±0.001
t=6°±0.1°	
0.01	0.253
0.02	0.185
0.03	0.151
0.04	0.130
0.05	0.115
0.07	0.096
0.10	0.0808*1
0.15	0.0661*1
0.20	0.0580*1
t=20°	
0.01	0.228*2
0.02	0.17*2
0.03	0.144*3
0.04	0.129*3
0.05	0.117*3
0.07	1.101*3
0.10	0.085
0.15	0.071
0.20	0.062
0.40	0.0433*1
0.60	0.0342*1
t=25°	
0.0015	0.572*2
0.005	0.326*2
0.01	0.251*3
0.02	0.187*3
0.03	0.156*3
0.04	0.132*3
0.05	0.117*3
0.07	0.097*3
0.10	0.084*3
0.15	0.072*3
0.20	0.064*3

*1 ±0.0005. *2 ±0.005. *3 ±0.002.

B=C_6H_6, Бензол (47, 161)
D=Водные растворы NaCl и K-бензоата
B=C_7H_8, Толуол (149)
B=C_7H_8O, Фенилметиловый эфир (149)
B=C_8H_{10}, Ксилол (155); ср. (149)

[A]B	K′
t=25°±0.5°	
0.001	1.09±0.05
0.003	1.87±0.01
0.006	2.68±0.01
0.010	3.43±0.02
0.017	4.12±0.02

B=$C_8H_{10}O$, Фенетол (149)
B=$C_{10}H_{22}O$, Амиловый эфир (149)
B=Бензол (149)
B=Оливковое масло (11); при 25°, K′=12.5±1, вычислено по отдельным растворимостям

$C_7H_6O_3$, Оксибензойная кислота
B=Оливковое масло (11); при 25°, K′=0.4±0.1 для *m*-A; =0.6±0.1 для *p*-A, вычислено по отдельным растворимостям

$C_7H_6O_3$, *p*-Оксибензойная кислота
Б=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)

$C_7H_6O_3$, Салициловая кислота
B=$CHCl_3$, Хлороформ (65, 149, 155)

г А/*кг* В	K
t=10°	
0.5	0.635±0.01
1.0	0.47 ±0.01
2.0	0.344±0.007
3.0	0.286±0.007
5.0	0.225±0.005
6.0	0.202±0.005

[A]B	K
t=25°±0.5°	
0.0006	0.92 ±0.03
0.001	0.76 ±0.03
0.002	0.60 ±0.02
0.004	0.465±0.015
0.006	0.407±0.015

г А/*кг* В	K
t=40°	
0.5	0.695±0.01
1.0	0.555±0.01
2.0	0.445±0.007
3.0	0.380±0.007
5.0	0.310±0.005
6.0	0.282±0.005
10.0	0.222±0.002
15.0	0.187±0.002
18.0	0.172±0.002

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)

[A]B	K′±2
t=25°±0.5°	
0.002	26
0.003	29
0.005	34
0.010	43
0.014	49

B=C_6H_6, Бензол (65, 114, 149)

г А/*кг* В	K
t=10°	
0.5	0.63 ±0.01
1.0	0.49 ±0.01
2.0	0.375±0.007
3.0	0.325±0.007
4.0	0.292±0.007
5.0	0.268±0.005
t=18°	
0.5	0.70 ±0.02
1.0	0.51 ±0.02
2.0	0.36 ±0.02
3.0	0.32 ±0.02
4.0	0.29 ±0.01
5.0	0.27 ±0.01
6.0	0.25 ±0.01
8.0	0.21 ±0.01
t=40°	
0.5	0.61 ±0.01
1.0	0.50 ±0.01
2.0	0.410±0.007
3.0	0.363±0.007
4.0	0.331±0.007
5.0	0.307±0.005
6.0	0.287±0.005
8.0	0.260±0.005

B=C_6H_6, Бензол (161, 163)
D=Водные растворы NaCl; KCl
B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

[A]B	K′±0.03
t=25°±0.5°	
0.001	0.65
0.002	0.84
0.003	0.99
0.005	1.18

B=C_6H_6O, Фенол (5.5)

[A]B	K′
t=25.0°	
0.1	14.7±0.4
0.2	15.5±0.3
0.3	16.2±0.2
0.5	17.3±0.2

B=Оливковое масло (11); K′=12±1; вычислено по отдельным растворимостям

$C_7H_6O_4$, Диоксибензойная кислота
B=Оливковое масло (11); при 25°, K′=1.0±0.1 для 2, 4-A;=0.3±0.1 для 2, 5-A;=0.05±0.01 для 3, 4-A; вычислено по отдельным растворимостям

$C_7H_6O_4$, Гентизиновая кислота
B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)
B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_7H_6O_4$, Резорциловая кислота
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)
B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_7H_6O_5$, Галловая кислота
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156); при 25°±0.5°, K′=0.45±0.01 для $[A]_B$=0.00013÷0.027

C_7H_7NO, Бензамид
B=Рыбий жир (9)
B=Оливковое масло (107); ср. (108)

$t°$	г A/л$_B$	K′
3	7.05	0.66±0.03
36	5.33	0.43±0.02

$C_7H_7NO_2$, о-Аминобензойная кислота
B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)

$[A]_B$	K′±0.005
t=25°±0.5°	
0.0006	0.133
0.001	0.144
0.002	0.165
0.003	0.180

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156); при 25°±0.5°, K′=1.11±0.04 для $[A]_B$=0.00056÷0.0068
B=C_6H_6, Бензол (48)

$C_7H_7NO_2$, Салицилламид
B=Рыбий жир (9)
B=Оливковое масло (107)

$t°$	г A/л$_B$	K′±1
3	1.27	22
36	1.07	14

$C_7H_8N_2O$, *p*-Нитрозометиланилин
B=C_6H_6, Бензол (48); при 6°, K′=3.0±0.1 для г A/л$_B$=3.0÷3.9; при 25°, K′=3.3±0.1 для г A/л$_B$=0.54÷0.92

$C_7H_8N_4O_2$, Теобромин
B=Оливковое масло (3)

$t°$	K′±0.1
16	1.4
17	1.7

$C_7H_8N_4O_2$, Теофилин
B=Оливковое масло (3); при 18°, K′=1.6±0.2

C_7H_8O, *m*-Крезол
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (170)

C_7H_9N, Бензиламин
B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)

$[A]_B$	K′±0.5
t=25°±0.5°	
0.004	12.9
0.007	14.0
0.01	14.8
0.015	15.7
0.02	16.3

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156); при 25°±0.5°, K′=2.05±0.1 для $[A]_B$=0.0013÷0.0096
B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$[A]_B$	K′±0.08
t=25°±0.5°	
0.002	1.53
0.005	1.88
0.009	2.09
0.014	2.16

C_7H_9N, Метиланилин
B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

C_7H_9N, Толуидин
B=C_6H_6, Бензол (48); ср. (50); при 25°, K′=13.4±0.2 для г A/л$_B$=1.2÷2.0 (орто); K′=19.1±0.3 для г A/л$_B$=1.4÷2.5 (мета); K′=24.1±0.5 для г A/л$_B$=1.4÷2.9 (пара)

C_7H_9N, *o*-Толуидин
B=$C_2H_4O_2$, Уксусная кислота (3.5)

C_7H_9N, *p*-Толуидин
B=CCl_4 (170)

C_7H_9NO, *p*-Анизидин
B=C_6H_6, Бензол (48); при 25°, K′=6.0±0.1 для г A/л$_B$=4.35÷9.01

$C_7H_{12}O_4$, Пимелиновая кислота
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (21, 155); при 25°±0.01°, K=0.72±0.01 для $[A]_B$=0.0025÷0.014

$C_7H_{12}O_5$, Диацетин
B=Оливковое масло (6, 108); при комн. $t°$, K′=0.23±0.02

$C_7H_{14}O_2$, Изоамилуксусная кислота
B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_7H_{15}NO$, Диметиламид валериановой кислоты
B=Оливковое масло (64); при 15°R K′=0.42±0.05 для г A/л$_B$=3.8

$C_7H_{15}NO$, Этиламид валериановой кислоты
B=Оливковое масло (64); при 15°R K′=0.25±0.02 для г A/л$_B$=2.6

$C_7H_{15}NO_2$, Диэтиламид молочной кислоты
B=Оливковое масло (64); при 15°R K′=0.15±0.01 для г A/л$_B$=1.94

$C_7H_{16}O_4S_2$, Сульфонал
B=Оливковое масло (6, 108); ср. (121); при комн. $t°$, K′=1.1±0.1 для г A/л$_B$=0.7÷1.1

$C_7H_{15}NO_2$, Изобутилуретан
B=Рыбий жир (9)

$C_7H_{17}N$, *n*-Гептиламин
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)

$[A]_B$	K′±0.5
t=25°±0.5°	
0.002	13.1
0.004	17.1
0.006	19.7
0.008	20.8

B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$[A]_B$	K′±0.5
t=25°±0.5°	
0.001	11.1
0.004	14.4
0.007	18.2
0.01	22.3

$C_8H_6O_4$, Фталевая кислота
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (21, 156)

$[A]_B$	K
t=25°±0.5°	
0.001	1.36±0.05
0.003	1.14±0.05
0.005	1.05±0.05
0.01	0.92±0.03
0.02	0.84±0.03
0.03	0.81±0.03

B=C_8H_{10}, Ксилол (155)
B=Оливковое масло (11); при 25°, K′=0.01±0.001, вычислено по отдельным растворимостям

$C_8H_6O_4$, Изофталевая кислота
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (21); при 25°±0.01°, K=0.0945±0.001 для $[A]_B$=0.0028

$C_8H_6O_4$, Пиперониловая кислота
B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)
B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_8H_6O_4$, Терефталевая кислота
B=Оливковое масло (11); при 25°, K′=9±1, вычислено по отдельным растворимостям

$C_8H_8O_2$, Фенилуксусная кислота
B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)

$[A]_B$	K′±0.05
t=25°±0.5°	
0.0005	1.71
0.0010	1.94
0.0015	2.14

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156); при 25°±0.5°, K′=15.2±0.5 для $[A]_B$=0.0012÷0.016
B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

[A]B	K′±0.02
$t=25°\pm0.5°$	
0.001	0.52
0.003	0.77
0.005	1.00

$C_8H_8O_2$, Толуиловая кислота

B=Оливковое масло (11); при 25°, K′=40±4 для *o*-A, =21±2 для *m*-A и=29±3 для *p*-A; вычислено по отдельным растворимостям

$C_8H_8O_3$, *p*-Метоксибензойная кислота

B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)

[A]B	K′±0.1
$t=25°\pm0.5°$	
0.0007	5.15
0.001	5.6
0.0014	6.0
0.0018	6.4

B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

B=Оливковое масло (11); при 25°, K′=12±1, вычислено по отдельным растворимостям

$C_8H_8O_3$, Миндальная кислота

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)

B=C_6H_6, Бензол (149); при 19°, K=89.5±1 для *г* A/*л*B=0.16÷0.75

B=C_7H_8O, Фенилметиловый эфир (149)

$C_8H_8O_3$, Ванилин

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (104); при 25°±0.1°, K=0.107±0.003 для *г* A/*л*B=1.3÷3.3

$C_8H_8O_4$, Гваяцилкарбонат

B=Оливковое масло (11); при 25°, K′=3.7±0.3

C_8H_9NO, Ацетанилид

B=$CHCl_3$, Хлороформ (104); при 25°±0.1°, K=0.129±0.003 для *г* A/*л*B=1.25÷3.7

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (104); при 25°±0.1°, K=0.335±0.01 для *г* A/*л*B=0.9÷3.4

B=C_6H_6, Бензол (48); при 25°, K=0.605±0.005 для *г* A/*л*B=5.8

$C_8H_{10}N_2O$, *p*-Нитрозодиметиланилин

B=C_6H_6, Бензол (48); при 6°, K′=37.3±0.5 для *г* A/*л*B=3.7÷5.5; при 25°, K′=51±1 для *г* A/*л*B=11.4÷13.8

$C_8H_{10}N_4O_2$, Кофеин

B=$CHCl_3$, Хлороформ (104); при 25°±0.1°, K=0.047±0.003 для *г* A/*л*B=1.88÷5.90

г A/*л*B	K
$t=19.5°$ (45.5)	
10	19.2±0.4
20	15.4±0.2
40	11.0±0.2
80	7.0±0.1

г A/*л*B	K
$t=25.0°$ (45.5)	
10	17.9±0.4
20	14.7±0.2
40	11.2±0.2
80	6.9±0.1

B=$CHCl_3$, Хлороформ (45.5)

D=Водные растворы H_2SO_4, этилового алкоголя (1%), Na-бензоата; Na-салицилата и KBr

г A/*л*B	K′
D=H_2SO_4 (1*N*)	
$t=19.5°$	
10	9.2±0.3
20	8.2±0.2
40	6.5±0.1
80	4.5±0.1
$t=25.0°$	
10	8.6±0.3
20	7.7±0.2
40	6.4±0.2
80	4.5±0.1
D=C_2H_6O (1%)	
$t=19.5°$	
10	23.4±0.4
20	18.7±0.4
40	12.8±0.3
80	7.4±0.2
D=$NaC_7H_5O_2$ (0.1*N*)	
$t=19.5°$	
10	10.7±0.3
20	9.4±0.3
40	7.3±0.2
80	4.9±0.1
D=$NaC_7H_5O_3$ (0.1*N*)	
10	5.1±0.2
20	4.7±0.2
40	4.1±0.1
80	3.2±0.1
D=KBr (1*N*)	
10	19.4±0.4
20	15.6±0.4
40	11.3±0.3
80	7.0±0.2

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (128, 129); при 25°, K′=7.2±0.2

B=Оливковое масло (3)

t°	*г* A/*л*B	K′±0.05
15	3.49	0.53
16	3.05	0.44
17	2.75	0.37

B=Кунжутное (сезамовое) масло (174)

$C_8H_{11}N$, Бензилметиламин

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)

B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_8H_{11}N$, 2, 3, 4-Триметилпиридин

B=C_7H_8, Толуол (63)

t°	[A]B	K±0.002
0	0.0580	0.060
10	0.0587	0.044
20	0.0588	0.037*1
30	0.0594	0.034*1
50	0.0596	0.0285*1
70	0.0597	0.025*1
90	0.0598	0.022*1

*1 ±0.001.

$C_8H_{11}N$, 3, 4-Диметиланилин

B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_8H_{11}N$, Фенилэтиламин

B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_8H_{12}N_2O_3$, Веронал

B=Оливковое масло (118); при 17°÷20°, K′=0.115 ± 0.01 для *г* A/*кг* (A+B)=0.26

$C_8H_{14}O_4$, Пробковая кислота

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (21, 155)

$C_8H_{14}O_6$, Диэтилтартрат

B=$C_2H_4Br_2$, Бромистый этилен (178)

B=C_6H_6, Бензол (178)

г A/*кг* (A+B)	K′
$t=20°$	
10	5.4±0.3
20	4.2±0.1
30	3.6±0.1

$C_8H_{17}N$, Кониин

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156); ср. (105); при 25°±0.5°, K′±0.3=5.6 для [A]B=0.0011÷0.0019, =7.0 для [A]B=0.0037÷0.0074

B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

[A]B	K′±0.3
$t=25°\pm0.5°$	
0.001	6.0
0.005	7.8
0.01	10.1

B=Кунжутное (сезамовое) масло (174)

$C_8H_{18}O_4S_2$, Трионал

B=Оливковое масло (6, 108, 118); ср. (121); при 17°÷20°, K′=4.5±0.4 для *г* A/*л*B=1.6÷3.4

C_9H_7N, Хинолин

B=C_8H_{10}, Ксилол (155); при 25°±0.5°, K′=17±2 для [A]B=0.0018÷0.0094

C_9H_7NO, 8-Гидрохинолин

B=C_6H_6, Бензол (52)

$C_9H_8O_2$, Коричная кислота

B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

[A]B	K′±0.1
$t=25°\pm0.5°$	
0.0005	3.0
0.001	4.5
0.0015	5.8
0.002	7.0

$C_9H_8O_4$, *o*-Ацетилсалициловая кислота (Аспирин)
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)

[A]B	K′±0.1
t=25°±0.5°	
0.001	4.7
0.002	5.3
0.003	5.7
0.005	6.15
0.007	6.45
0.009	6.7

B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

[A]B	K′±0.01
t=25°±0.5°	
0.001	0.235*1
0.002	0.280*1
0.003	0.31
0.005	0.365
0.007	0.41

*1 ±0.005.

$C_9H_8O_4$, Гомофталевая кислота
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (40)

$C_9H_9NO_3$, Гиппуровая кислота
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)

[A]B	K′±0.01
t=25°±0.5°	
0.0005	0.40
0.001	0.38
0.002	0.36
0.003	0.35

$C_9H_{10}O_2$, Гидрокоричная кислота
B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)

[A]B	K′±0.2
t=25°±0.5°	
0.0007	7.5
0.0010	8.4
0.0013	9.1
0.0018	10.0

B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

[A]B	K′±0.1
t=25°±0.5°	
0.0015	3.0
0.003	3.9
0.005	4.3

$C_9H_{11}NO$, Ацето-*o*-толуидин
B=C_6H_6, Бензол (48)

$C_9H_{11}NO_2$, Фенилуретан
B=Оливковое масло (121); K′=190±20, вычислено по отдельным растворимостям

$C_9H_{13}N$, Бензилэтиламин
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)
B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_9H_{14}O_6$, Триацетин
B=Оливковое масло (6, 108); при комн. t°, K′=0.3±0.05

$C_9H_{16}O_4$, Азелаиновая кислота
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (21, 155)

$C_9H_{17}NO_3$, Детонал
B=Оливковое масло (118); при 17°÷20°, K′=1.75±0.1 для *г* A/*кг* B=2.13÷5.48

$C_9H_{19}NO$, Диэтиламид валериановой кислоты
B=Оливковое масло (64); при 15°R K′=5.8±0.6 для *г* A/*л*B=13.4

$C_9H_{20}O_4S_2$, Тетронал
B=Оливковое масло (6, 108); при комн. t°, K′=4.0±0.4

$C_9H_{21}N$, Трипропиламин
B=C_7H_8, Толуол (109); при 18°±0.005°, K′ = 0.003 ± 0.0005 для [A]B=0.1

$C_{10}H_8O$, β-Нафтол
B=C_6H_6, Бензол (92); при 29°±0.5°, K′=67±5 для *г* A/*л*B=9.2÷30.3

$C_{10}H_9N$, Нафтиламин
B=C_6H_6, Бензол (48); при 25°, K′=252±10 для *г* α-A/*л*B=15.6÷31.7; = 279±10 для *г* β-A/*л*B=15.9÷25.4

$C_{10}H_{11}NO_3$, *p*-Ацетоксиацетанилид
B=$CHCl_3$, Хлороформ (45.5)

г A/*л*B	K′±0.3
t=25.0°	
5	9.8
10	11.0
20	12.8
30	14.5

$C_{10}H_{14}N_2$, Никотин
B=Кунжутное масло (174)

$C_{10}H_{14}N_4O_3$, Этоксикофеин
B = Оливковое масло (3); при комн. t°, K′ = 1.75 ± 0.05 для *г* A/*л*B=19.1

$C_{10}H_{14}O$, Тимол
B=Вазелиновое масло (146)
B=Земляного ореха масло (146)
B=Касторовое масло (146)
B=Льняное масло (146)
B=Оливковое масло (146); K′±20=450 для *г* A/*л*B = 45 ÷ 450, при 25°±0.05°;=406 для *г* A/*л*B=46÷460, при 37.2°
B=Рыбий жир (146)
B=Хлопковое масло (146)

$C_{10}H_{16}O_4$, Камфорная кислота
B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (21, 166, 167); при 25°±0.01°, K=0.0353±0.0005 для [A]B = 0.041 ÷ 0.065
B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_{10}H_{18}O_4$, Себациновая кислота
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (21)

$C_{10}H_{19}N$, Борниламин
B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_{10}H_{19}N$, Камфиламин
B=C_8H_{10}, Ксилол (155)

$C_{10}H_{19}NO_3$, Эпронал
B=Оливковое масло (118); при 17°÷20°, K′ = 3.3 ± 0.1 для *г* A/*кг* (A+B)=2.57

$C_{11}H_{12}N_2O$, Антипирин
B=$CHCl_3$, Хлороформ (45.5)

г A/*л*B	K′
t=25.0°	
10	17.6±0.3
20	15.6±0.3
40	12.4±0.2
80	8.2±0.2

B=$CHCl_3$, Хлороформ (45.5)
D=Водные растворы H_2SO_4 и Na-салицилата

t=25.5°	
D=H_2SO_4 (1N)	
10	1.14±0.02
25	1.16±0.02
50	1.19±0.02
D=$NaC_7H_5O_3$(0.1N)	
10	16.0±0.3
20	14.0±0.3
40	11.5±0.3
80	7.6±0.2

$C_{11}H_{16}N_2O_2$, Пилокарпин
B=Кунжутное масло (174)

$C_{12}H_{11}N_3$, *p*-Аминоазобензол
B=C_6H_6, Бензол (48); при 25°, K′=3170±100 для *г* A/*л*B=28.4÷36.6

$C_{12}H_{12}O_5$, α-Кето-γ-фениладипиновая кислота
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (40)

$C_{13}H_{20}N_2O_2$, Новокаин
B=Кунжутное масло (174)

$C_{14}H_{12}O_3$, Бензиловая кислота
B=$CHCl_3$, Хлороформ (155)

[A]B	K′±0.06
t=25°±0.5°	
0.0003	1.27
0.0006	1.70
0.001	2.11
0.0015	2.54
0.0018	2.77

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (156)

[A]B	K′±1
t=25°±0.5°	
0.001	17.5
0.003	24.3
0.005	27.5
0.007	29.5
0.009	30.5

B=C_8H_{10}; Ксилол (155)

[A]B	K′±0.02
t=25°±0.5°	
0.0001	0.27
0.0004	0.49
0.0007	0.65
0.001	0.80

$C_{15}H_{22}ClNO_2$, Хлористо-водородный β-эйкаин
B=Кунжутное масло (174)

$C_{17}H_{19}NO_3$, Морфин
B=$CHCl_3$, Хлороформ (116)
D=Водный C_2H_6O, этиловый алкоголь; смесь из 0.08 г хлористоводородного морфина, C $см^3$ H_2O, D $см^3$ алкоголя и 10 $см^3$ $CHCl_3$ взбалтывалась, после чего образовывались два почти одинаковых по объему слоя

C	D	K
20	0	75
17.5	2.5	4
15	5	1
12.5	7.5	0.5
10	10	0.2

B=$CHCl_3$+CH_4O, Метиловый алкоголь (смеси) (105)
D=Водный раствор K_2CO_3; равные части $CHCl_3$ и CH_4O; 40 г K_2CO_3/50 $см^3$ H_2O; при 25°±0.1°, K=0.15±0.02 для г A/$л_B$=1.2÷3.6
B=$CHCl_3$+C_2H_6O, Этиловый алкоголь (смеси) (105)
D=Водный раствор NaCl (2 части $CHCl_3$; 1 часть C_2H_5OH и 35 г NaCl на 100 $см^3$ H_2O); при 25°±0.1°, K=0.53 ± 0.05 для г A/$л_B$=0.40÷0.97
B=Кунжутное масло (174)

$C_{17}H_{19}NO_3$.HCl, Хлористо-водородный морфин
B=$CHCl_3$+$C_5H_{12}O$ (смесь: 3 объема хлороформа+1 объем амилового алкоголя) (105)
D=Водный раствор NH_4OH; при 25°±0.1°, K′=0.345±0.03 для г A/$л_B$=0.70÷1.42

$C_{17}H_{21}NO_4$, Кокаин
B=Кунжутное масло (174)

$C_{17}H_{22}BrN$, Бромистый метил-пропилфенилбензиламмоний
B=$CHCl_3$, Хлороформ (176)

$C_{17}H_{23}NO_3$, Атропин
B=$CHCl_3$, Хлороформ (144); ср. (105)

г A*1	K′±1
t=25°	
0.01	8.0*2
0.05	17
0.10	23
0.20	30
0.40	37
0.60	39

*1 На 15 $см^3$ раствора (A+B).
*2 ±0.5.

B=Кунжутное масло (174)

$C_{18}H_{21}N_3O$, Кодеин
B=$CHCl_3$ (105)
D=Водный раствор NH_4OH; при 25°±0.1°, K = 0.0067±0.0003 для г A/$л_B$=2.40÷5.63
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (105)
D=Водный раствор NH_4OH; при 25°±0.1°, K=0.94±0.04 для г A/$л_B$=0.47÷1.45
B=Кунжутное масло (174)

$C_{18}H_{34}O_2$, Олеиновая кислота
B=Бензол (79)
D=Водный раствор C_2H_6O, этилового алкоголя

$C_{19}H_{24}ClNO_3(2H_2O)$, Дионин
B=Кунжутное масло (174)

$C_{20}H_{14}O_4$, Фенолфталеин
B=C_6H_6, Бензол (137); K′=13.1±0.2

$C_{20}H_{20}ClN_3$, Фуксин (131, 132)
B=$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь

г A/$л_B$	K′±?
t=25°	
0.018	24.0
0.103	4.3
0.620	1.94

B=$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь (131, 132)
D=HCl, 7 M на $л$

t=25°	
0.042	8.0
0.232	9.3
1.108	7.9

$C_{22}H_{24}ClN_3$, Фуксин новый (Höchst)
B=$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь (131, 132)

t=25°	
0.0125	6,5
0.600	2.1
5.700	1.8

$C_{20}H_{24}N_2O_2$, Хинин
B=$CHCl_3$, Хлороформ (105)
D=Водный раствор NH_4OH; при 25°, K очень мало.
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (168)

г A/$л_B$	K±0.05
t=0°	
5	0.66
10	0.53
15	0.40

B=Кунжутное масло (174)

$C_{21}H_{22}N_2O_2$, Стрихнин
B=$CHCl_3$, Хлороформ (144)

г A/$л_B$	K′±1
t=25°	
1.7	25
8.7	61
41.5	64

B=Кунжутное масло (174)

$C_{21}H_{23}N_3O_5$, Нитрат стрихнина
B=$CHCl_3$, Хлороформ (144)

г A/$л_B$	K±0.1
t=25°	
0.28	5.3
1.62	4.2
11.3	2.0

$C_{21}H_{24}N_2O_6S$, Сульфат стрихнина
B=$CHCl_3$, Хлороформ (105)
D=Водный раствор NH_4OH; при 25°±0.1°, K=0.003±0.001 для г A/$л_B$=1.65÷4.7
B=$CHCl_3$+$C_4H_{10}O$ (Этиловый эфир) (смеси) (105)
D=Водный раствор NH_4OH; при 25°±0.1°, K=0.087±0.002 для г A/$л_B$=1.4÷3.3

$C_{22}H_{23}NO_7$, Наркотин
B=Кунжутное масло (174)

$C_{22}H_{24}BrN$, Бромистый трибензилметиламмоний
B=$CHBr_3$, Бромоформ (44)
B=$CHCl_3$, Хлороформ (44)

$C_{22}H_{24}ClN$, Хлористый трибензилметиламмоний
B=$CHBr_3$, Бромоформ (44)

$C_{22}H_{25}NO_6$, Колхицин
B=Кунжутное масло (174)

$C_{23}H_{26}N_2O_4$, Бруцин
B=Кунжутное масло (174)

$C_{32}H_{49}NO_9$, Вератрин
B=Кунжутное масло (174); при 20°, K′=12±1 для г A/$л_B$=13.9, вычислено из отдельных растворимостей

$C_{34}H_{47}NO_{11}$, Аконитин
B=$CHCl_3$, Хлороформ (105)
D=Водный раствор NH_4OH; при 25°±0.1°, K=0.017±0.002 для г A/$л_B$= 3.2÷5.6
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (105)
D=Водный раствор NH_4OH; при 25°±0.1°, K=0.140±0.005 для г A/$л_B$=1.2÷3.1

ТАБЛИЦА РАЗЛИЧНЫХ СОЕДИНЕНИЙ.

Компонент А (распределенное вещество) представляет собой краситель или какое-нибудь вещество неизвестного или неопределенного состава.

Alkali-Blau 6 B (Bayer)

B=$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь (131, 132)

г А/л B	K′ ± ?
t=25°	
0.105	13.3
0.212	14.0
0.425	14.1

Алкоголи

B=Жиры (141)

Жирные кислоты и их смеси

B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (103)
B=Вина (103)

Конго красный (Bayer)

B=$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь (131, 132)

t=25°	
0.0022	0.24
0.012	0.13
0.042	0.09

B=$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь (131, 132)
D=4M KOH/л

t=25°	
0.0024	0.36
0.010	0.23
0.060	0.13

Кристалл-виолетт (Базель)

B=$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь (131, 132)

t=25°	
0.017	19
0.104	5.3
0.820	3.35

Метиленовый синий

B=C_6H_7N, Анилин (123)

Метиленовый синий D

B=$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь (131, 132)

t=25°	
0.0052	0.76
0.054	0.30
0.108	0.24

B=$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь (131, 132)
D=HCl (2N)

t=25°	
0.0075	1.07
0.0224	0.60
0.192	0.44

Метиленовый синий G (конц.) (Базель)

B=$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь (131, 132)

г А/л B	K′ ± ?
t=25°	
0.0043	2.7
0.050	0.64
0.156	0.34

B=$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь (131, 132)

t=25°	
D=HCl (0.33N)	
0.00227	7.1
0.043	1.45
0.268	0.88
D=KOH (0.003N)	
0.018	4.5
0.070	2.8
0.500	1.67

Патент синий (Patent Blau) (Höchst)

B=$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь (131, 132)

t=25°	
0.0010	0.24
0.375	0.17

Понсо кристаллич. (Ponceau Crystal)

B=$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь (131, 132)

t=25°	
0.001	0.05
0.006	0.03
0.015	0.03

B=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь (151)

Rocelline (Базель)

B=$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь (131, 132)

t=25°	
0.0118	7.3
0.0736	2.4
0.300	1.7

Фенолфталеин, см. стр. 437

Фуксин, см. стр. 437

Хинолиновый желтый (Bayer)

B=$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь (131, 132)

t=25°	
0.018	1.6
0.200	1.7
0.964	1.5

B=$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь (131, 132)
D=HCl (10N)

г А/л B	K′ ± ?
t=25°	
0.036	5.5
0.390	6.4
2.030	6.4
D=KOH (10N)	
0.017	1.4
0.160	1.14
0.800	1.11

Эритрозин А (Höchst)

B=$C_4H_{10}O$, Изобутиловый алкоголь (131, 132)

t=25°	
0.011	7.9
0.0234	2.2
0.063	0.14

НЕ-ВОДНЫЕ СИСТЕМЫ

A=J_2

B=CCl_4, Четыреххлористый углерод
C=$CHCl_3$, Хлороформ (93)
B=CCl_4, Четыреххлористый углерод
C=$C_3H_8O_3$, Глицерин (93)
B=$CHCl_3$, Хлороформ
C=$C_3H_8O_3$, Глицерин (63, 72)
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир
C=$C_2H_6O_2$, Гликоль (93)
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир
C=$C_3H_8O_3$, Глицерин (63)
B=C_6H_6, Бензол
C=CCl_4, Четыреххлористый углерод (93)
B=C_6H_6, Бензол
C=$C_3H_8O_3$, Глицерин (93)

A=CH_2O_2, Муравьиная кислота
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир
C=H_2SO_4 (5); также H_2SO_4+NaCl

A=$C_2H_4O_2$, Уксусная кислота
B=$CHCl_3$, Хлороформ
C=$C_3H_8O_3$, Глицерин (74)
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (110)
C=Сплавленные соли: $CaCl_2.6H_2O$; $LiNO_3.3H_2O$

A=C_2H_6O, Этиловый алкоголь
B=$C_4H_{10}O$, Этиловый эфир (110)
C=$CaCl_2.6H_2O$ (сплавл.)
B=C_6H_6, Бензол (110)
C=$CaCl_2.6H_2O$ (сплавл.)

A=$C_5H_{10}O_2$, Валериановая к-та
B=Бензин
C=H_2SO_4 (60)

A=$C_8H_{14}O_6$, Диэтилтартрат (178)
B=$C_2H_4Br_2$, Бромистый этилен
C=CH_3NO, Формамид

A=$C_{10}H_{16}O$, Цитраль
B=C_2H_6O, Этиловый алкоголь
C=Лимонное масло ([165]); при 25± 0.01 $K_B = 0.07 \pm 0.01$ для c $A/_{\mathcal{A}B}$=27.5÷33.4

A=H_3BO_3
B=$C_5H_{12}O$, Амиловый алкоголь
C=$C_3H_8O_3$, Глицерин ([74])

Компонент B—ацетон; компонент C—глицерин ([157])
CH_2O_2, Муравьиная кислота
$C_2HCl_3O_2$, Трихлоруксусная кислота
$C_2H_3BrO_2$, Бромуксусная кислота
$C_2H_2Cl_2O_2$, Дихлоруксусная кислота
$C_2H_3ClO_2$, Хлоруксусная кислота
$C_2H_4O_2$, Уксусная кислота
C_2H_4OS, Тиоуксусная кислота
C_2H_7N, Этиламин
C_2H_7N, Диметиламин
$C_3H_4O_4$, Малоновая кислота
$C_3H_5BrO_2$, 1-Бромпропионовая кислота
$C_3H_6O_2$, Пропионовая кислота
$C_4H_4O_4$, Фумаровая кислота
$C_4H_4O_4$, Малеиновая кислота
$C_4H_5BrO_4$, Бром-янтарная кислота
$C_4H_6O_4$, Янтарная кислота
$C_4H_6O_5$, Яблочная кислота
$C_4H_6O_6$, Винная кислота
$C_4H_8O_2$, *n*-Масляная кислота
$C_4H_8O_2$, Изомасляная кислота
$C_4H_{11}N$, Диэтиламин
$C_5H_8O_4$, Глутаровая кислота
$C_5H_{10}O_2$, Изовалериановая кислота
$C_5H_{11}N$, Пиперидин
$C_6H_{13}N$, *n*-Метилпиперидин
$C_6H_{15}N$, Дипропиламин
$C_6H_{15}N$, Триэтиламин
$C_7H_6O_5$, Галловая кислота
$C_7H_7NO_2$, Антраниловая кислота
$C_8H_6O_4$, Фталевая кислота
$C_8H_8O_3$, Миндальная кислота
$C_9H_9NO_3$, Гиппуровая кислота
Кислые фталаты следующих оснований: C_2H_7N, диметиламина; C_3H_9N, триметиламина; $C_4H_{11}N$, диэтиламина; $C_5H_{11}N$, пиперидина; $C_6H_{13}N$, *n*-метилпиперидина; $C_6H_{15}N$, дипропиламина и триэтиламина; $C_9H_{13}N$, бензилэтиламина; $C_8H_{19}N$, диизобутиламина; $C_9H_{21}N$, трипропиламина; $C_{10}H_{23}N$, диизоамиламина.

Литература.

(Ключ к периодическим изданиям—в конце тома.)

[1]) Abbott and Bray, *1*, **31**: 729; 09. ([2]) Abegg, Fox und Herz, *93*, **35**: 129; 03. ([3]) Aiello, *205*, **124**: 192; 21. ([3.1]) Allen and Middleton, Proc. Indiana Acad. Sci. **32**: 153; 22. ([3.5]) Angelescu, Bull. soc. chim. România, **7**: 72; 25. ([4]) Auerbach, *93*, **37**: 353; 03. ([5]) Auerbach und Zeglin, *7*, **103**: 200; 23. ([5.5]) Bailey, *4*, **127**: 1951; 25. ([6]) Baum, *277*, **42**: 119; 99. ([7]) Bell and Feild, *1*, **33**: 940; 11. ([8]) Berthelot et Jungfleisch, *6*, **26**: 396; 72. ([9]) Bierich, *278*, **174**: 202; 19.

([10]) Bjerrum, *93*, **118**: 131; 21. **119**: 39; **21**. *137*, **7**: 66; 15. ([11]) Böeseken and Waterman, *64P*, **14**: 608; 12. ([12]) Bogdan, *9*, **11**: 824; 05. ([13]) Bogdan, *9*, **12**: 489; 06. ([14]) Brann, Diss., Wisconsin, 1914. ([15]) Bray, *7*, **54**: 569; 06. ([16]) Brown, *50*, **2**: 51; 98. ([17]) Brown and Bury, *4*, **123**: 2430; 23. ([18]) Bubanovic, *147*, **2**: No. **33**: 13. ([19]) Bugarszky, *7*, **71**: 705; 10.

([20]) Calvert, *7*, **38**: 513; 01. ([20.5]) Cavanagh, *5*, **106**: 243; 24. ([21]) Chandler, *1*, **30**: 694; 08. ([22]) Corliss, *50*, **18**: 681; 14. ([23]) Creighton, *143*, **180**: 63; 15. ([24]) Crowell, *1*, **40**: 453; 18. ([25]) Cushny, *289*, **40**: 17; 10. ([26]) Dakin, Janney and Wakeman, *141*, **14**: 341; 13. ([27]) Dawson, *4*, **79**: 238; 01. ([28]) Dawson, *4*, **81**: 521; 02. ([29]) Dawson, *4*, **81**: 1086; 02.

([30]) Dawson, *4*, **89**: 1666; 06. ([31]) Dawson, *7*, **56**: 605; 06. ([32]) Dawson, *4*, **93**: 1308; 08. ([33]) Dawson and Gawler, *4*, **81**: 524; 02. ([34]) Dawson and Grant, *4*, **81**: 512; 02. ([35]) Dawson and Leslie, *4*, **99**: 1601; 11. ([36]) Dawson and McCrae, *4*, **77**: 1239; 00. ([37]) Dawson and McCrae, *4*, **79**: 493; 01. ([38]) Dawson und McCrae, *93*, **26**: 94; 01. ([39]) Dhar und Datta, *9*, **19**: 583; 13.

([40]) Dieckmann und Hardt, *25*, **52**: 1134; 19. ([41]) Donnan and Garner, *4*, **115**: 1313; 19. ([42]) Drukker, *7*, **49**: 563; 04. ([43]) Drucker, *9*, **18**: 236; 12. ([44]) Drucker, *9*, **18**: 562; 12. ([45]) Dubrisay, *34*, **154**: 431; 12. ([45.5]) Emery and Wright, *1*, **43**: 2323; 21. ([46]) Ephraim et Aellig, *37*, **6**: 37; 23. ([47]) Farmer, *4*, **83**: 1440; 03. ([48]) Farmer and Warth, *4*, **85**: 1713; 04. ([49]) Федоров, *53*, **35**: 639; 03.

([50]) Flürscheim, *4*, **97**: 84; 10. ([51]) Forbes and Coolidge, *1*, **41**: 150; 19. ([52]) Fox, *4*, **97**: 119; 10. ([53]) Fresenius and Grünhut, *91*, **60**: 457; 21. ([54]) Freundlich und Richards, *7*, **79**: 681; 12. ([54.5]) Frumkin und Kulvarskaja, *93*, **138**: 278; 24. ([55]) Garraud, Thèse de Pharmacie, Bordeaux, 1897. ([56]) Gellert, Diss., Budapest, 1914. *10*, **4**: 820; 22. ([57]) Georgievics, *7*, **84**: 353; 13. ([58]) Georgievics, *7*, **90**: 47; 15. ([59]) Gordon and Reid, *50*, **26**: 773; 22.

([60]) Гурвич, *53*, **46**: 401; 14. *7*, **87**: 323; 14. ([61]) Halban und Hecht, *9*, **24**: 65; 18. ([62]) Hantzsch und Sebaldt, *7*, **30**: 258; 99. ([63]) Hantzsch und Vagt, *7*, **38**: 705; 01. ([64]) Harrass, Arch. intern. Pharmacodynamie, **11**: 431; 03. ([65]) Hendrixson, *93*, **13**: 73; 97. ([66]) Herz, *196*, **15**: 1; 09. ([67]) Herz, *B13*, 190; 12. ([68]) Herz und Bulla, *93*, **71**: 254; 11. ([69]) Herz und Fischer, *25*, **37**: 4746; 04.

([70]) Herz und Fischer, *25*, **38**: 1138; 05. ([71]) Herz und Kurzer, *9*, **16**: 240; 10. ([72]) Herz und Kurzer, *9*, **16**: 869; 10. ([73]) Herz und Lewy, *9*, **11**: 818; 05. ([74]) Herz und Lewy, Jahresber. Schles. Ges. Vaterl. Kultur. Naturw. Sekt., **1906**: 1. ([75]) Herz und Paul, *93*, **85**: 214; 14. ([76]) Herz und Rathmann, *9*, **19**: 552; 13. ([77]) Herz und Schuftan, *7*, **101**: 269; 22. ([78]) Hill, *1*, **43**: 254; 21. ([79]) Holde, *9*, **16**: 436; 10.

([80]) Isobe, Diss., Rigakushi. ([81]) Jakovkin, *7*, **18**: 585; 95. ([82]) Jakovkin, *7*, **20**: 19; 296. ([83]) Jakovkin, *7*, **29**: 613; 99. ([84]) Jones and Hartmann, *78*, **30**: 295; 16. ([85]) Joyner, *93*, **77**: 103; 12. ([86]) Jüttner, *7*, **38**: 56; 01. ([87]) Keane and Narracott, *173*, **34**: 436; 09. ([88]) Kolosovskii, *28*, **25**: 183; 11. ([89]) Kolosovskii, *28*, **25**: 334; 11.

([90]) Kolosovskii, *27*, **9**: 632; 11. ([91]) Kolosovskii, *28*, **28**: 257; 14. ([92]) Kurilov, *7*, **25**: 419; 98. ([93]) Ландау, *53*, **42**: 377; 10. *7*, **73**: 200; 10. ([94]) Lasserre, Ann. Inst. Pasteur, **21**: 829; 07. ([95]) Lewis and Storch, *1*, **39**: 2544; 17. ([96]) Lindner, *57*, **33**: 613; 12. ([97]) Linhart, *1*, **37**: 258; 15. ([98]) Linhart, *1*, **38**: 1272; 16. ([99]) Linhart, *1*, **40**: 158; 18.

([100]) Löfman, *93*, **107**: 241; 19. ([101]) Lottermoser, *9*, **27**: 496; 21. ([102]) McCrae und Wilson, *93*, **35**: 11; 03. ([103]) Malvezin, *27*, **5**: 332; 09. ([104]) Marden, *45*, **6**: 315; 14. ([105]) Marden and Elliott, *45*, **6**: 928; 14. ([105.5]) Меншуткин, *53*, **41**: 1089; 09. ([106]) Menzel, *7*, **105**: 402; 23. ([107]) Meyer, *277*, **46**: 338; 01. ([108]) Meyer, *172*, 7th, **A2**: 37; 09. ([109]) Moore and Winmill, *4*, **101**: 1635; 12.

([110]) Morgan and Benson, *1*, **29**: 1176; 07. ([111]) Morse, *7*, **41**: 709; 02. ([112]) Müller und Abegg, *7*, **57**: 513; 07. ([113]) Mylius, *93*, **70**: 203; 11. ([114]) Nernst, *7*, **8**: 110; 91. ([115]) Nernst und Hohmann, *7*, **11**: 352; 93. ([116]) Nicholls, *173*, **47**: 506; 22. ([117]) Noyes and Stewart, *1*, **32**: 1133; 10. ([118]) Odaira, *429*, **1**: 319; 16. ([119]) Osaka, *479*, **1**: 93; 05.

([120]) Осипов и Попов, *53*, **35**: 637; 03. ([121]) Overton, Studien über die Narkose. Jena, Fischer, 1901. ([122]) Pecsi, Diss., Budapest, 1914. *10*, **4**: 818; 22. ([123]) Pelet-Jolivet, Rev. gén. mat. col., **13**: 249; 09. ([124]) Philip and Bramley, *4*, **107**: 377; 15. ([125]) Philip and Bramley, *4*, **107**: 1831; 15. ([126]) Pinnow, *91*, **50**: 154; 11. ([127]) Pinnow, *91*, **54**: 321; 15. ([128]) Pinnow, *279*, **32**: 257; 16. ([129]) Pinnow, *279*, **37**: 49; 19. ([129.5]) Pinnow, *279*, **44**: 204; 22.

([130]) Reichel, *205*, **22**: 149; 09. ([131]) Reinders, *55*, **13**: 96; 13. ([132]) Reinders and Lely, *64P*, **15**: 482; 12. ([133]) Riedel, *7*, **56**: 243; 06. ([134]) Riesenfeld, *7*, **41**: 346; 02. ([135]) Riesser, *202*, **96**: 355; 16. ([136]) Roloff, *7*, **13**: 327; 94. ([137]) Rosenstein and Adams, *1*, **35**: 1883; 13. ([138]) Rothmund und Drucker, *7*, **46**: 827; 03. ([139]) Rothmund und Wilsmore, *7*, **40**: 611; 02.

([140]) Sabalitschka, *25*, **53**: 1383; 20. ([141]) Salzmann, *277*, **70**: 233; 12. ([142]) Сапожников, *53*, **32**: 375; 00. ([143]) Schreiner, *93*, **122**: 201; 22. ([144]) Seidell, Proc. Am. Pharm. Assoc., **58**: 1031; 10. ([145]) Seidell, *464*, No. 67; 10. ([146]) Seidell, *11*, **48**: 453; 12. ([147]) Sherrill, *7*, **43**: 705; 03. ([148]) Sherrill, *1*, **29**: 1641; 07. ([149]) Šilo und Lepin, *7*, **101**: 353; 22.

(150) Sidgwick, Pickford and Wilsdon, *4*, **99**: 1122; 11. (151) Sisley, *27*, **27**: 901; 02. (152) Skinner, *4*, **61**: 339; 92. (153) Смирнов, *53*, **38**: 1172; 06. (154) Smirnov, *7*, **58**: 373; 07. (155) Smith, *50*, **25**: 204; 21. (156) Smith, *50*, **25**: 605, 616; 21. (157) Smit[illegible], *50*, **25**: 721; 21. (158) Smith, *50*, **26**: 256; 22. (159) Strömholm, *52*, **66**: 423; 02.
(160) Strömholm, *7*, **44**: 63; 03. (160.5) Swift, *1*, **46**: 2375; 24. (161) de Sziszkovski, *147*, **2**: No. 41; 12. (162) de Szyszkovski, *147*, **3**: No. 3; 14. (163) de Szyszkovski, *147*, **3**: No. 5; 14. (164) de Szyszkovski, *147*, **3**: No. 10; 15. (165) Tanret, *27*, **17**: 497; 97. (165.5) Taylor, *50*, **29**: 995; 25. (166) Thoms and Runze, *25*, **50**: 1217; 17. (167) Thoms and Zehrfeld, *25*, **50**: 1221; 17. (168) Treadwell, *37*, **6**: 744; 23. (169) Van Name and Brown, *12*, **44**: 105; 17.
(170) Vaubel, *52*, **67**: 473; 03. (170.5) Вознесенский и Чмутов, *53*, **57**: 343; 25. (171) Waentig and Pescheck, *7*, **93**: 529; 19. (172) Walden, *25*, **34**: 4185; 01. (173) Walton and Lewis, *1*, **38**: 633; 16. (174) Wámossy, Magyar Orvosi Arch., **14**: 384; 13. *10*, **4**: 824; 22. (175) Washburn and Strachan, *1*, **35**: 681; 13. (176) Wedekind and Paschke, *7*, **73**: 118; 10. (177) Winther, *7*, **56**: 719; 06. (178) Winther, *7*, **60**: 563; 07. (178.5) Woodman and Corbet, *4*, **127**: 2461; 25. (179) Wroth and Reid, *1*, **38**: 2316; 16.
(180) Knight and Hinshelwood, *4*, **1927**: 466.

ТОЧКИ ЗАТВЕРДЕВАНИЯ — РАСТВОРИМОСТЬ: ТРЕХКОМПОНЕНТНЫЕ СИСТЕМЫ, СОДЕРЖАЩИЕ НЕМЕТАЛЛИЧЕСКИЙ ЭЛЕМЕНТ.

T. R. Briggs в сотрудничестве с L. Greiff и F. H. Rhodes.

Сокращения.

M моль или граммолекулярный вес.
l_s количество раствора в литрах при температуре опыта.
[X] концентрация содержащегося в растворе вещества X в указанных единицах.
→ или ↓ линейная зависимость в указанных таким образом пределах.

ВОДНЫЕ СИСТЕМЫ.

ТАБЛИЦА A-B. «Нормальный порядок». A=H_2O; B=элемент.

Br_2

C=$HgBr_2$ (18)

25°	•	Тверд. C →			Жидк. C+B
	[B], 10^{-3} M l_s^{-1}	0	75.3	180	223
	[C], 10^{-3} M l_s^{-1}	17.0	18.4	19.5	21.2

C=KBr, тверд. фаза KBr; точность ~ ±1%; плотность указана в (20.5)

32.4°	[B], M l_s^{-1}	0	1.0	1.5	1.715	28°	9.45	14.2
		→						
	[C], M l_s^{-1}	4.916	5.039	5.085	5.104		6.20	3.63

J_2

Твердая фаза J_2; t=25° (24)

C	До насыщения [C], M l_s^{-1}	До насыщения [B], 10^{-3} M l_s^{-1}	C	До насыщения [C], M l_s^{-1}	До насыщения [B], 10^{-3} M l_s^{-1}
*1	0	1.10	$NaNO_3$*3 . . .	1.00	1.02
H_3BO_3 . .	0.30	1.18	KNO_3	1.00	1.05
NaCl*2,3 .	1.00	2.26	NH_4NO_3 . . .	1.00	1.21
KCl*1 . . .	1.00	2.63	Na_2SO_4*2,3 . .	0.25	0.82
NH_4Cl . .	1.00	2.89	K_2SO_4	0.25	0.94
NaBr . . .	1.00	12.9*4	$(NH_4)_2SO_4$ . .	0.25	0.97
KBr*2 . .	1.00	14.9*4	$NH_4C_2H_3O_2$.	1.00	1.75
NH_4Br . .	1.00	15.7	$(NH_4)_2C_2O_4$ . .	0.35	3.88

*1 Компонент C отсутствует. *2 Имеются данные также и для других температур. *3 См. в (6) данные для 25° и 30°; имеются данные и для NaH_2PO_4. *4 Ср. стр. 441.

Последующие таблицы составлены по «нормальному порядку» для компонента C. (См. «Справочник» т. V, стр. 124.)

C=HX; твердая фаза J_2; точность ±1—2% (28); [C] в M l_s^{-1}; [B] в 10^{-3} M l_s^{-1}; t=25.2°±0.2°

C = HCl [C]	C = HCl [B]	HBr [B]	HJ [B]	C = HCl [C]	C = HCl [B]	HBr [B]
0	1.31	1.31	1.31	1.0	2.35	15.8
0.1	1.39	2.55	50.0	1.5	3.14	24.9
0.2	1.46	3.80	104	2.0	4.10	35.0
0.3	1.54	5.04	159	2.5	5.00	45.6
0.4	1.62	6.40	219	3.0	5.90	56.7
0.5	1.71	7.80	292	3.5	6.75	69.1
0.6	1.82	9.25	369	4.0	7.51	82.2
0.8	2.07	12.4				

C=HNO_3 или H_2SO_4; твердая фаза J_2; t=10°, 25° и 35° (6)

C = C_2H_5OH; твердая фаза J_2; t = 15°; точность ~ ±1÷3% (34); ср. ниже

% C в H_2O	г B/100 г (A+C)	% C в H_2O	г B/100 г (A+C)	% C в H_2O	г B/100 г (A+C)
0	0.025	35	0.34	70	4.43
5	0.033	40	0.58	75	5.73
10	0.045	45	0.88	80	7.20
15	0.062	50	1.30	85	9.00
20	0.085	55	1.80	90	11.3
25	0.122	60	2.47	95	14.6
30	0.186	65	3.35	100	19.6

t=25°; точность ~1% (24); % C = % C в H_2O; [B] в 10^{-3} M l_s^{-1}

% C	0	10	20	30	40	50	60	70	80	90	100
[B]	1.1	1.6	2.7	6.6	20.5	50	107	196	340	549	795

C=CH_3COOH; твердая фаза J_2; 25° (24)

% C в H_2O	0	10	20	30	40	50
[B], 10^{-3} M l_s^{-1}	1.10	1.65	2.50	3.45	5.75	9.65

% C в H_2O	60	70	80	90	100
[B], 10^{-3} M l_s^{-1}	16.0	25.2	42.2	70.2	102.5

C=$C_3H_5(OH)_3$, Глицерин; твердая фаза J_2; 25° ([17]); см. т. VII, работа Findlay и Thomas

% C в H_2O	[B], 10^{-3} Mλ_S^{-1}	% C в H_2O	[B], 10^{-3} Mλ_S^{-1}	% C в H_2O	[B], 10^{-3} Mλ_S^{-1}
0	1.2	40	3.4	80	19.4
10	1.6	50	5.1	90	31.3
20	2.0	60	7.7	100	48.5
30	2.4	70	11.9	Плотность указана	

C=C_2H_5OH, Этиловый алкоголь или C_3H_7OH, *n*-Пропиловый алкоголь; t=14.5°÷15.1°; [C]=%$_v$ C в A+C; [B]=10^{-3}Mλ_S^{-1}; твердая фаза J_2 ([5]).

[C]	Этил. алкоголь	Пропил. алкоголь	[C]	Этил. алкоголь	Пропил. алкоголь
	[B]±1÷2%			[B]±1÷2%	
10		1.9	60	45	107
20	2	4.2	70	91	161
30	4	15.6	80	267	236
40	10	37	90	294	360
50	22	64	100	617	588

C=$(C_2H_5)_2O$, Этиловый эфир; твердая фаза J_2; t=~16.6° ([36]); [X] в Mλ_S^{-1}; до [A]=0.440, [B]=0.2675 [A]+0.812 и при [A]=0.471, [B]=0.990.

C=PbJ_2; t=20° ([11.5]). Раствор, насыщенный как по отношению к B, так и по отношению к C, имеет [C]=2.16×10^{-3} Mλ_S^{-1}.

C=$HgCl_2$; твердая фаза J_2; t=25°; точность ~1% ([18]); [X] в 10^{-3} Mλ_S^{-1}.

[C] . . .	0	50	100	150	200	250	300	334.6
[B] . . .	1.34	9.0	13.2	16.0	18.2	20.5	23.4	25.43

C=CuJ (2 CuJ+J_2⇄2 CuJ_2); 20±0.3°; [X] в 10^{-3} Mλ_S^{-1} ([11])

[J_2]	[Cu]	[J_2]	[Cu]
Твердая: CuJ		Твердые: J_2+CuJ	
2	4.00	29.94	19.37
4	6.51	Твердый: J_2 [J_2]=1.15+1.482 [Cu] до [Cu]=19.4	
6	8.21		
8	9.50		
10	10.61		
15	12.99	Точность 0.2÷0.4%	
20	15.15		
25	17.27		

Твердый J_2+твердая CuJ при различных температурах

t°	[J_2]	[Cu]	Лит.
0	21.53	14.54	([11])
20±0.3	29.94	19.37	([11])
25	32.22	20.70	([3])
40	44.80	26.07	([11])

C=BaJ_2; 25°; твердая фаза J_2; [X] в M на 1000 *г* H_2O; точность±0.2÷1% ([31])

[BaJ_2]	[J_2]	[BaJ_2]	[J_2]	[BaJ_2]	[J_2]
0.0	0.00133	0.2	0.210	0.8	1.29
0.05*1	0.0506	0.4	0.470	1.0	1.78
0.1	0.102	0.6	0.845	1.192	2.288

*1 Для значений <0.05, см. ([31]).

C=NaJ; твердая фаза J_2; [X] в M λ_S^{-1} ([15]). При 25° и до [NaJ]=1.44, [J_2]=0.0013+0.588[NaJ], ±0.2÷0.5%; плотность раствора, насыщенного до [NaJ]=1.0 при 25°/4°, d_S=0.999+0.202[NaJ], ±0.03÷0.1%; при [NaJ]=1.44, d_S=1.2959. $y^{t°}$= *г* J_2, растворенных в 100 *г* раствора NaJ, содержащего x % NaJ при t°; при 25° и до x=20, y=0.993x+0.033, ±0.1÷0.2%; между t=15° и t=60° при x=10, $y=y_0$+0.0705 ($t-t_0$), ±0.2÷0.5%; между t=20° и t=60° при x=20, $y=y_0$+0.142($t-t_0$) ±0.4÷1%.

C=NaBr; 25°; [X] в M λ_S^{-1}; точность 0.3÷1% ([2])

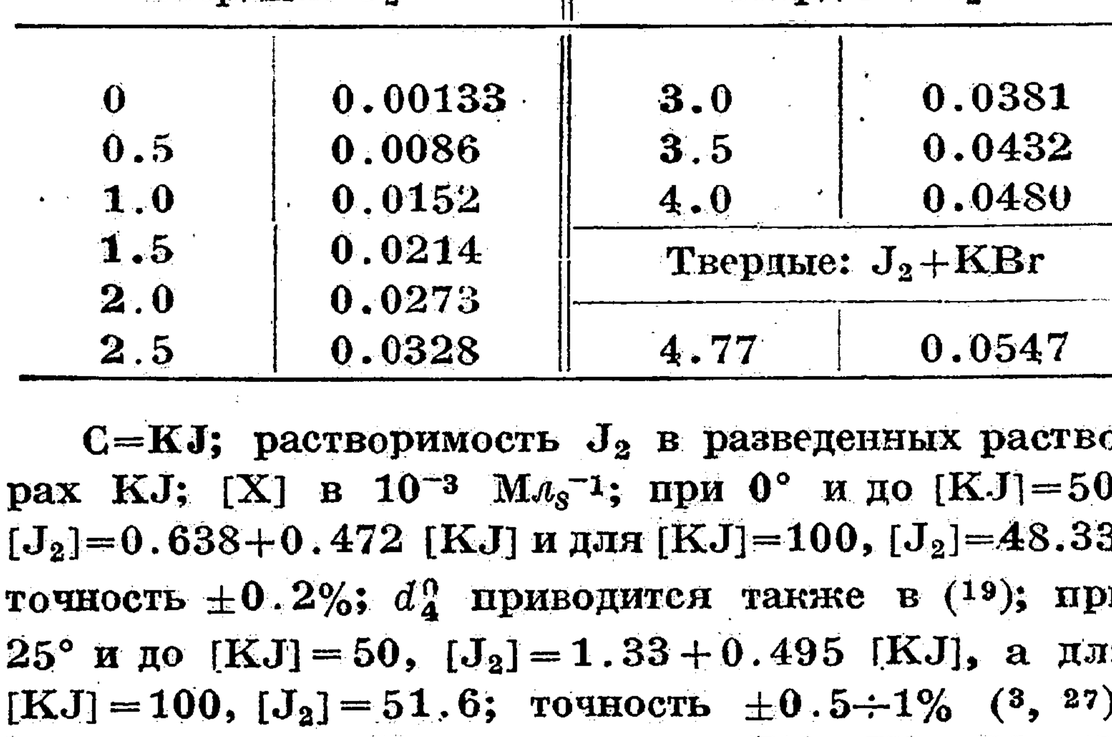
[NaBr]	[J_2]	[NaBr]	[J_2]
Твердый: J_2		Твердый: J_2	
0	0.00133	5.0	0.0324
0.5	0.0082	6.0	0.0313
1.0	0.0138	7.0	0.0287
2.0	0.0225	Твердые: J_2+NaBr	
3.0	0.0284		
4.0	0.0315	7.35	0.0275

C=KBr; 25°; [X] в Mλ_S^{-1}; точность 0.3÷1% ([2])

[KBr]	[J_2]	[KBr]	[J_2]
Твердый: J_2		Твердый: J_2	
0	0.00133	3.0	0.0381
0.5	0.0086	3.5	0.0432
1.0	0.0152	4.0	0.0480
1.5	0.0214	Твердые: J_2+KBr	
2.0	0.0273		
2.5	0.0328	4.77	0.0547

C=KJ; растворимость J_2 в разведенных растворах KJ; [X] в 10^{-3} Mλ_S^{-1}; при 0° и до [KJ]=50, [J_2]=0.638+0.472 [KJ] и для [KJ]=100, [J_2]=48.33: точность ±0.2%; d_4^0 приводится также в ([19]); при 25° и до [KJ]=50, [J_2]=1.33+0.495 [KJ], а для [KJ]=100, [J_2]=51.6; точность ±0.5÷1% ([3], [27]). Растворимость KJ в растворах [J_2]; [X] в M λ_S^{-1}; при 25° и до [J_2]=5.0, [KJ]=6.27−0.105 [J_2]; также d_4^{25}=1.728+0.180 [J_2] ([30]).

Растворимость J_2 и KJ; [X] в M λ_S^{-1}; 25°; см. табл. на обороте; см. также фиг. 1



ФИГ. 1. J_2-KJ-H_2O.

[KJ]	[J_2]	Лит. и примечания
Тверд.: J_2		
0.0	0.00133	(3)
0.1	0.0516	(27)
0.2	0.106	±0.5÷1% (22)
0.3	0.164	
0.4	0.226	
0.5	0.295	
0.6	0.368	
0.7	0.445	±1÷3% (22, 30)
0.8	0.524	
0.9	0.610	
1.0	0.700	
1.5	1.22	±0.5÷1% (30)
2.0	1.83	
3.0	3.69	
4.0	6.21	
5.0	8.60	

[KJ]	[J_2]	Лит. и примечания
Твердые: J_2+KJ		
5.18	8.87	±0.5÷1%
Тверд.: KJ		
6.27	0.0	±0.5÷1% (30)
6.16	1.0	
6.06	2.0	
5.96	3.0	
5.85	4.0	
5.75	5.0	
5.76	7.97	
5.44	8.47	

О влиянии прибавления C_2H_5OH см. (29). Об указанных случаях существования твердых периодидов см. (1, 14).

Температурный коэффициент растворимости J_2; [X] в M $л_S^{-1}$

	[KJ]	a
$[J_2]=[J_2]_0+a\times10^{-3}(t-t_0)$; пределы 10°÷45°; точность ±1÷2% (12)°	0.10	0.265
	0.333	1.03
	0.50	1.27

C=KN_3; 30°; [X] в M $л_S^{-1}$; точность ~ ±1% (4)

[KN_3]*1	[J_2]	[KN_3]*1	[J_2]
Твердый: J_2		Твердый: J_2	
0.0	0.00179	3.0	0.0653
0.2	0.00543	4.0	0.0886
0.4	0.00930	5.0	0.109
0.6	0.0133	Твердые: J_2+KN_3	
0.8	0.0174	5.53	0.1197
1.0	0.0216		
2.0	0.0430		

*1 Перед насыщением иодом.

C=RbJ; 25°; возможно, что равновесие установилось не вполне; природа твердых фаз с определенностью не установлена (14)

Твердые	RbJ	RbJ+RbJ_3	RbJ_3		RbJ_3+J_2
% J_2	0	5.90	8.02	38.08	65.02
% RbJ	61.93	59.94	57.24	33.89	27.92

C=CsJ; 25°; состав твердых фаз недостоверен (13, 14).

Состав одной жидкой фазы

t°	% CsJ	% J_2	t°	% CsJ	% J_2
	CsJ+Лед			CsJ_3+CsJ_5+Лед	
−4.0	27.69	0	−0.4	3.18	0.32
	CsJ+CsJ_3+Лед			CsJ_5+J_2+Лед	
(−4.0)	27.52	0.09	−0.2	0.85	0.34

t°	% CsJ	% J_2	t°	% CsJ	% J_2
	CsJ			CsJ_3+CsJ_5	
35.6	51.48	0	25.0	7.71	1.19
	CsJ+CsJ_3		35.6	10.73	1.81
35.6	51.67	0.71	52.2	16.79	4.52
	CsJ_5+J_2		72.6	26.98	15.08
25.0	2.38	1.24			
35.6	3.74	1.60			

Состав обеих жидких фаз

t°	L_1		L_2	
	% CsJ	% J_2	% CsJ	% J_2
51.5	CsJ_5+J_2+L_1+L_2 Состав не был определен			
	CsJ_5+L_1+L_2			
52.2	6.72	3.33	22.94	73.72
72.6	16.67	10.51	27.58	68.41
	J_2+L_1+L_2			
52.2	6.65	3.45	22.80	74.63
72.6	6.27	4.08	17.68	80.02

S

C=$(CH_3)_2CO$; 25°; растворимость серы в смесях ацетона и воды, содержащих C % ацетона; [S] в 10^{-3} *г*-атом $л_S^{-1}$ (17)

% C	85	90	95	100
[S]	7.80	10.12	13.80	20.26

d_4^{25} растворов также приведена в источнике.

C=Na_2S; 25°; точность 0.1÷0.2%; твердая S, полученная путем кристаллизации из CS_2; [X] в M на *л* (A+C) (21)

[Na_2S]	[S]	[Na_2S]	[S]	[Na_2S]	[S]
0.005	0.01855	0.05	0.21155	0.5	1.923
0.01	0.04077	0.1	0.41455	1.0	3.666
0.02	0.08339	0.2	0.80800	2.0	6.950
0.03	0.12733	0.3	1.182		

Температурный коэффициент растворимости

[Na_2S]=	t°	0	17	25	50
0.5	[S]	1.91988	1.91866	1.91800	1.91255

C=K_2S (35)

НЕ-ВОДНЫЕ СИСТЕМЫ.

Cl_2+SO_2+SO_2Cl_2; A=Cl_2, B=SO_2, C=SO_2Cl_2 (16)

Твердая фаза	A+B	B+C	A+C	A+B+C
t°	−102.4±0.1	−84.5±0.1	−109.1±0.1	−111.6±0
% B	3	71.5	0	8
% C	0	28.5	22.7	16

Здесь имеют также место первая и вторая остановки температуры для 4 тройных растворов.

$Br_2+C_6H_5NO_2+KBr$; 23.5°; твердая фаза=KBr; [X] в M $л_s^{-1}$; точность ±1÷2% (20)

$[Br_2]$	[KBr]	$[Br_2]$	[KBr]	$[Br_2]$	[KBr]
0.1	0.051	0.6	0.225	1.2	0.407
0.2	0.088	0.8	0.288	1.4	0.460
0.4	0.159	1.0	0.350	1.535	0.404

J_2+два органических соединения. Системы $J_2+CHCl_3+(C_2H_5)_2O$; 25°; твердая фаза J_2; растворитель: эфир+хлороформ; точность ±0.2÷0.5% (25)

$[(C_2H_5)_2O]$ % в растворителе	$[J_2]$ M/1000 г растворителя	$[(C_2H_5)_2O]$ % в растворителе	$[J_2]$ M/1000 г растворителя
0	0.122	60	0.642
10	0.170	70	0.796
20	0.226	80	0.970
30	0.296	90	1.166
40	0.387	100	1.383
50	0.500		

Системы: J_2+различные органические жидкости; $t\cong16.6°$; твердая фаза J_2; [X] в M $л_s^{-1}$ (36)

B	A	[A]	$[J_2]$
CS_2	$CHCl_3$	0	0.703
		0.419	0.804
	C_2H_5OH	0.456	0.7965
		0.911	0.855
	$(C_2H_5)_2O$	До 0.609	0.7029 + 0.1438 [A]
$(C_2H_5)_2O$.	C_6H_6	0	0.812
		1.029	0.804
	$CHCl_3$	0.399	0.769
	C_2H_5OH	До 0.638	0.812 + 0.2310 [A]
		0.851	1.0015
	CH_3J	0.548	0.867

$t=14.5°\div15.1°$; твердый J_2; растворитель=A+B; [X] в M $л_s^{-1}$; точность ±1÷2% (5)

A=	$CHCl_3$				CCl_4	
B=	C_6H_6	CS_2	C_2H_5-OH	n-C_3H_7-OH	C_6H_6	CS_2
%v B*1	$[J_2]$	$[J_2]$	—	—	—	$[J_2]$
0	0.143	0.143	0.143	0.143	0.081	0.081
10	0.160	0.170	0.171	0.182	0.105	0.102
20	0.176	0.208	0.199	0.218	0.134	0.133
30	0.192	0.253	0.227	0.250	0.161	0.177
40	0.212	0.304	0.246	0.279	0.193	0.218
50	0.239	0.358	0.261	0.308	0.226	0.272
60	0.271	0.420	0.279	0.318	0.261	0.337
70	0.307	0.483	0.307	0.355	0.296	0.407
80	0.346	0.551	0.340	0.436	0.333	0.486
90	0.380	0.622	0.373	0.520	0.372	0.569
100	0.411	0.693	0.617	0.588	0.411	0.693

*1 В растворителе.

J_2+одно органическое соединение+галоидоводородная соль; $t=16°\div17°$; J_2+KJ; [X] в M $л_s^{-1}$; точность ~±1% (7)

Растворитель	Тверд.: J_2		Тверд.: KJ	
	[KJ]	$[J_2]$	$[J_2]$	[KJ]
Этилацетат	0	0.555	0	0.077
	0.81	3.16	0.386	0.396
Этиловый алкоголь	0	0.882	0	0.087
	0.66	2.47	0.38	0.413
Бромистый этил	0	0.831	0	0
	0.46	2.44	0.394	0.113
Цианистый этил	0	0.433	0	0.024
	0.645	2.52	0.372	0.392
Изобутиловый алкоголь	0	0.307	0	0
	0.353	1.22	0.379	0.317
o-Нитроанизол	0		0	
	0.360	1.40	0.301	0.302
Нитропентан	0		0	
	1.06	3.72	0.796	0.583
Трихлорнитрометан			0	
			0.26	0.04

Растворимость галоидоводородных солей в J_2, растворенном в органических нитросоединениях; $t=16°\div17°$; [X] в M $л_s^{-1}$; точность 0.5÷2%; состав твердых фаз недостоверен (7, 8, 9)

$[J_2]$	Нитрометан	*o*-Нитротолуол		*m*-Нитротолуол	Нитробензол			
	[KJ]	[KJ]	[CsJ]	[KJ]	[KBr]	[NaJ]	[RbJ]	[KJ]
0	(0)	(0)	(0)	(0)	(0)	(0)	(0)	(0)
0.2	0.212	0.185	0.189	0.180	0.095	0.192	0.195	0.200
0.4	0.413	0.338	0.348	0.330	0.162	0.345	0.367	0.365
0.6	0.607	0.467	0.484	0.452	0.226	0.472	0.515	0.515
0.8	0.800	0.581		0.558	0.289	0.582	0.655	0.650
1.0	0.983	0.680		0.653	0.346	0.672	0.778	0.756
1.5	1.39	0.887	Для CsJ+	0.861	0.484	0.875	1.04	0.960
2.0		1.06	CsJ_3?*2,	1.04	0.605	1.05	1.25	1.14
2.5		1.21	$[J_2]=0.617$			1.21		
3.0		1.34	и			1.34		
3.5			[CsJ]=0.494			1.43		
2.52*1					0.71			

*1 Насыщенный. *2 Твердые фазы.

Нитробензол

$[J_2]$	[LiJ]*1	$[BaJ_2]$	$[(CH_4)_4NJ]$	$[SrJ_2]$	[KCl]	[RbCl]	[CsCl]
0	0.380	(0)	(0)	(0)	(0)	(0)	(0)
0.2	0.620	0.071	0.202	0.087	0.030	0.044	0.080
0.4	0.836	0.135	0.394	0.170			
0.6	1.05	0.193	0.570				
0.8	1.25	0.248					

AgJ и CdJ_2 нерастворимы.

*1 Твердая фаза, вероятно, LiJ. $C_6H_5NO_2$.

Растворимость J_2 в галоидоводородных солях, растворенных в органических нитросоединениях; t=16°÷17°; [X] в M $л_S^{-1}$; точность ±0.5÷2% (7, 8, 9)

Нитрометан		o-Нитротолуол		m-Нитротолуол		Нитробензол		
Гал.*1=	KJ	KJ	CsJ	KJ	NaJ	KJ	KBr	LiJ
[Гал.]*1	$[J_2]$	$[J_2]$	$[J_2]$	$[J_2]$	$[J_2]$	$[J_2]$	$[J_2]$	$[J_2]$
0					0.200	0.200	0.200	0.200
0.1			0.51		0.523	0.541	0.530	0.53
0.2			0.91		0.852	0.893	0.858	0.87
0.3		1.22	1.26	1.24	1.21	1.25	1.18	1.23
0.4		1.59	1.64	1.64	1.58	1.62	1.51	1.60
0.5	1.28	1.96	2.00	2.03	1.97	1.99	1.84	1.99
0.6	1.56	2.33	2.38	2.42	2.36	2.37	2.16	2.40
0.7	1.84	2.71	2.77	2.82	2.76	2.75	2.49*2	2.81
0.8	2.14	3.10	3.15	3.22	3.16	3.15		
0.9	2.45	3.50	NH_4J		3.58	3.55		
1.0	2.77				3.95			
1.2	3.45				4.50			
0.65			2.64					

*1 Гал.—галоидоводородная соль. *2 Для [KBr]= 0.71 (насыщ.); $[J_2]$=2.52.

Нитробензол

Гал.*1	RbJ	$C_6H_5NH_3J$	$C_6H_5N(CH_3)_2HJ$	NH_4J	BaJ_2	$(CH_3)_4NJ$	SrJ_2
[Гал.]*1	$[J_2]$	$[J_2]$	$[J_2]$	$[J_2]$	$[J_2]$	$[J_2]$	$[J_2]$
0.1	0.55	0.51	0.52	0.51	0.85	0.53	0.82
0.2	0.91	0.85	0.85	0.86	1.55	0.89	1.52
0.3	1.28	1.20	1.20	1.21	2.30	1.24	2.28
0.4	1.65	1.55	1.56	1.59	3.14		
0.5	2.03	1.91	1.93	1.98			
0.6	2.41	2.29	2.31				
0.7	2.82	2.68	2.69				
0.8	3.22	3.07					
0.9	3.64						
1.0	4.08						

*1 Гал.—галоидоводородная соль.

Иодистоводородные соли щелочных металлов и аммония в равновесии с иодом, растворенным в бензоле; $[J_2]$ в M $л_S^{-1}$ 25°; точность ~±1% (1)

Твердые фазы	$[J_2]$	Твердые фазы	$[J_2]$
J_2	0.548	RbJ_3+RbJ_7 (?)	0.348
$LiJ+J_2$	0.548	RbJ_7+RbJ_9 (?)	0.401
$NaJ+J_2$	0.548	$CsJ+CsJ_3$	0.00169
$KJ+KJ_7$ (?)	0.333	(CsJ_3+CsJ_5 или CsJ_7) (?)	0.0850
$NH_4J+NH_4J_3$ (?)	0.0285	CsJ_3+CsJ_9 (?)	0.282
$RbJ+RbJ_3$ (?)	0.0133		

Относительное понижение точки замерзания (R) иода и иодистоводородных солей в нитробензоле; иодистоводородные соли=0.1M $л_S^{-1}$; «Состав» — эмпирический состав всего растворенного вещества (10)

Иодистоводородная соль	J_2, M $л_S^{-1}$	«Состав»	R
Отсутствует	0.1	J_2	1.00
KJ	0.1	KJ_3	1.83
KJ	0.2	KJ_5	1.90
KJ	0.3	KJ_7	2.25
KJ	0.4	KJ_9	2.72
NH_4J	0.2	NH_4J_5	1.83
$(CH_3)_4NJ$	0.2	$(CH_3)_4NJ_5$	1.89
$(C_3H_7)_4NJ$	0	$(C_3H_7)_4NJ$	1.35
$(C_3H_7)_4NJ$	0.1	$(C_3H_7)_4NJ_3$	1.68
$(C_3H_7)_4NJ$	0.2	$(C_3H_7)_4NJ_5$	1.78

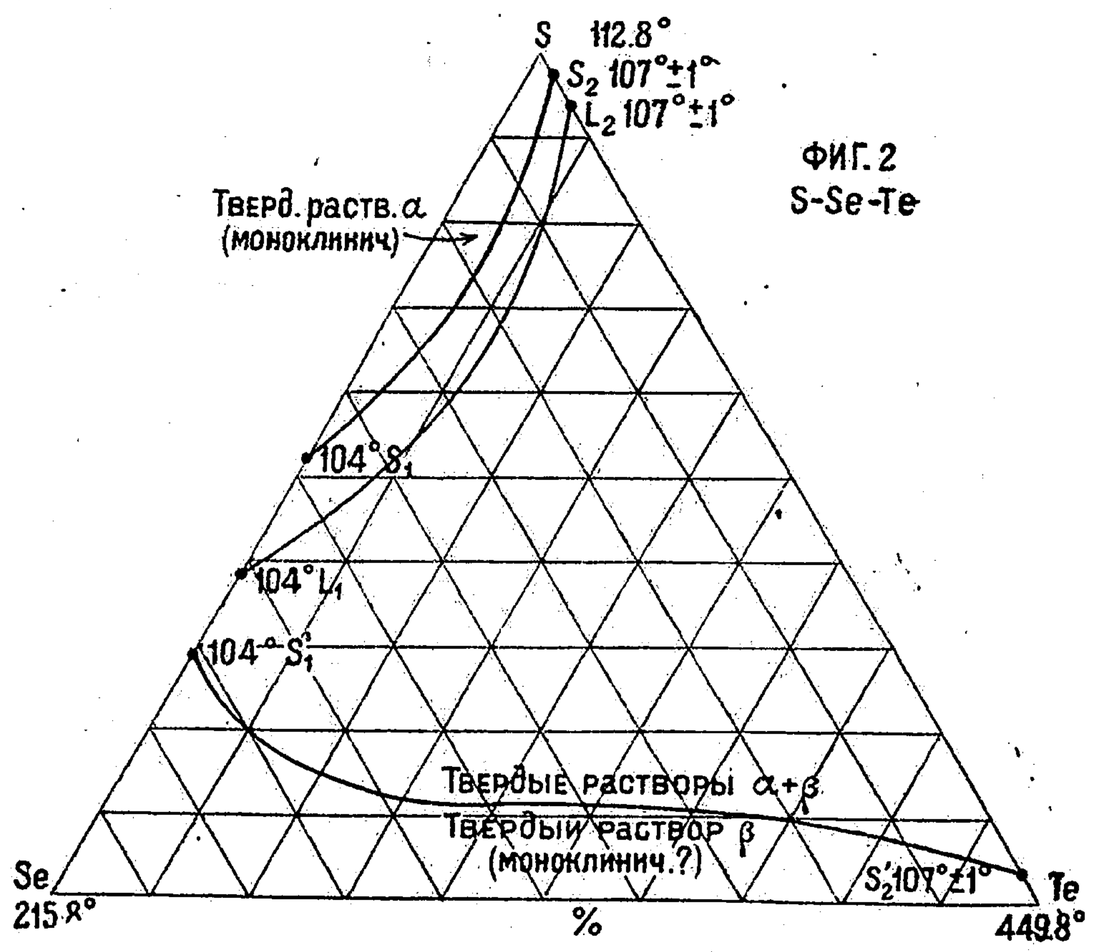
J_2+S+CS_2; точность ~±1%; плотность также см. (26)

10°				18°			
% S	% J_2	% S	% J_2	% S	% J_2	% S	% J_2
Тверд.: J_2*1		Тверд.: S		Тверд.: J_2*1		Тверд.: S	
0	10.74	23.55	0	0	13.54	28.70	0
5	11.33	24.13	2	5	14.18	29.40	2
10	11.92	24.57	4	10	14.83	30.02	4
15	12.50	25.23	6	15	15.47	30.69	6
20	13.09	25.84	8	20	16.11	31.34	8
25	13.66	26.30	10	25	16.76	31.97	10
Твердые: J_2+S		26.81	12	30	17.40	32.54	12
27.33	13.93			Твердые: J_2+S		33.10	14
				34.16	17.93	33.60	16

*1 При 10°, % J_2=10.74+0.1175 (% S). При 18°, % J_2=13.54+0.1286 (% S), (±0.3 до 1%).

S+Se+Te (28); см. фиг. 2; два твердых раствора: α(моноклин.), β(моноклин.?).

$t°$	%m жидк.			%m α			%m β		
	S	Se	Te	S	Se	Te	S	Se	Te
104	60	40	0	73	27	0	50	50	0
106	98.4	0	1.6	99.5	0	0.5	9	0	91

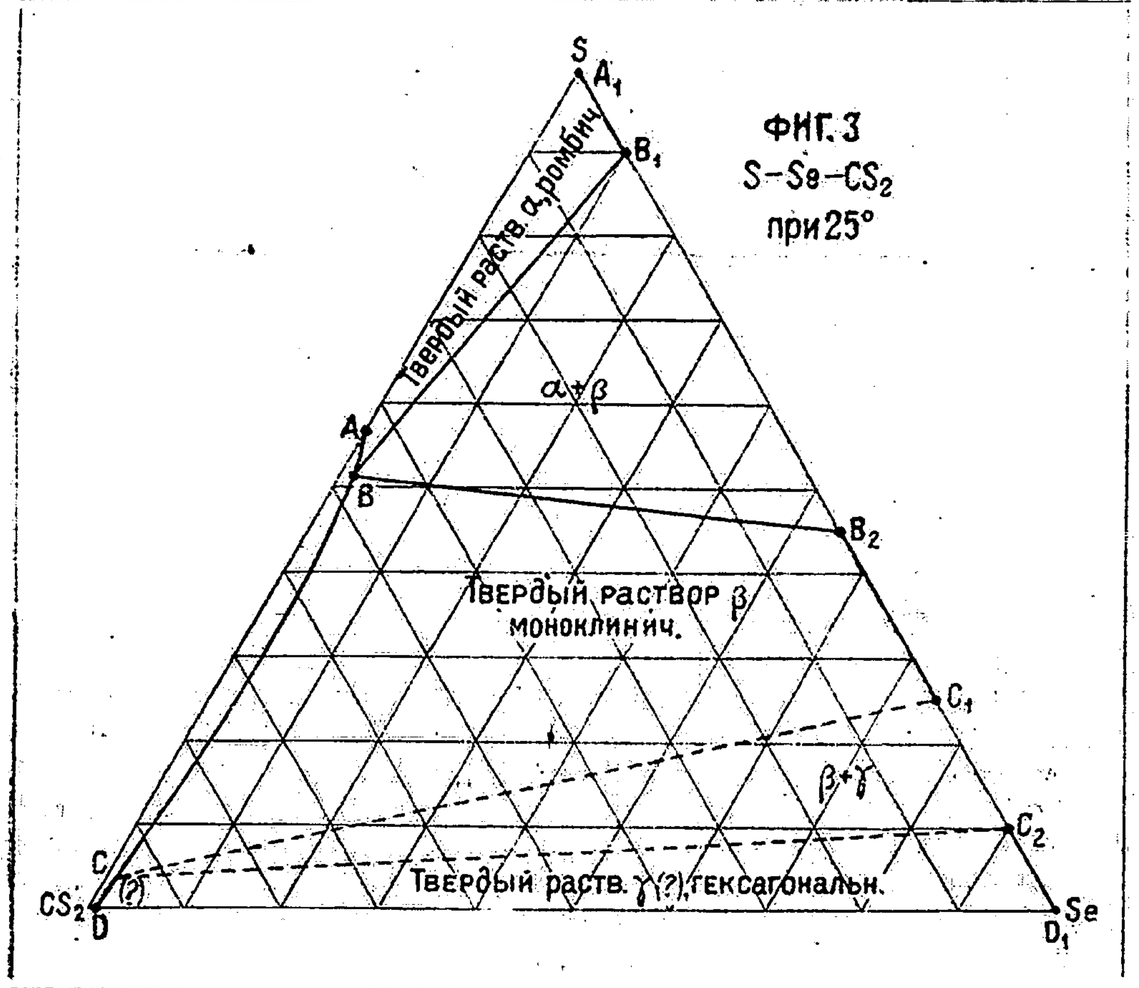


ФИГ. 2
S-Se-Te

Приблизительная диаграмма. S_1S_2 и $S'_1S'_2$ дают приблизительныя составы твердых растворов, находящихся в равновесии с расплавленным L_1L_2 между 104° и 107°.

В (23) даны также изотермы твердых и жидких фаз при различных температурах.

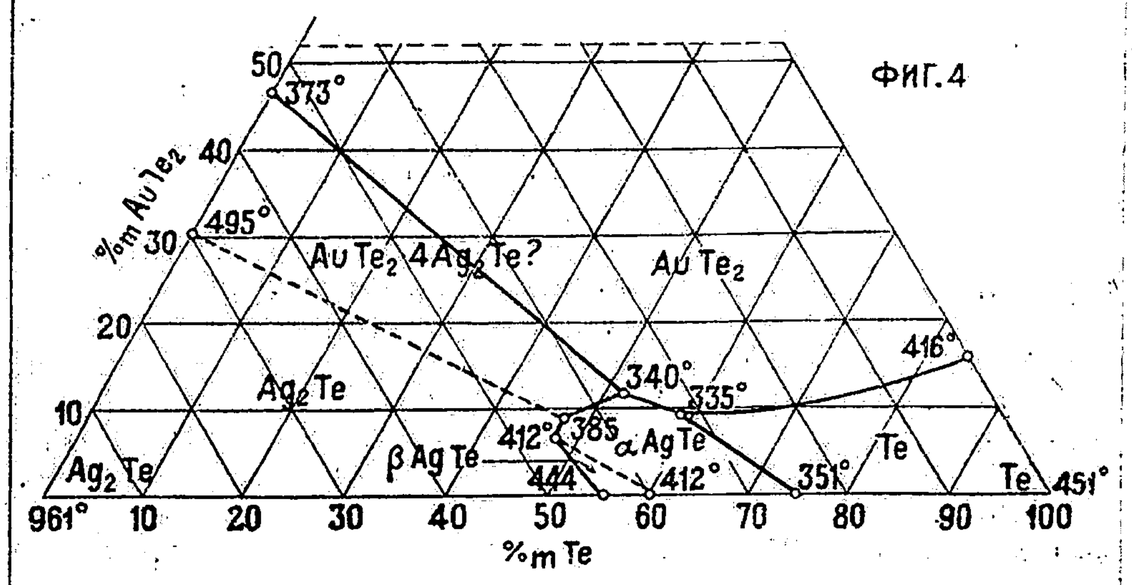
S+Se+CS_2 (33); см. фиг. 3. Точность весьма недостоверна; равновесие, повидимому, не устанавливалось полностью во всех случаях.



ФИГ. 3
$S-Se-CS_2$
при 25°

К фиг. 3. Приблизительная диаграмма. ABCD — состав насыщенных растворов. A_1B_1, B_2C_1 и C_2D_1 — составы твердых растворов α, β и γ. Положение C неизвестно, положения B_2, C_1 и C_2 известны только приблизительно. Атомные проценты.

$Te+Ag_2Te+AuTe_2$ (32); см. фиг. 4.



ФИГ. 4

Литература.

(Ключ к периодическим изданиям—в конце тома.)

(1) Abegg und Hamburger, *93*, **50:** 403; 06. (2) Bell and Buckley, *1*, **34:** 10; 12. (3) Bray and MacKay, *1*, **32:** 914; 10. **32:** 1207; 10. (4) Browne and Stotz, Cornell University, Ithaca, N. Y., *0*. (5) Bruner, *7*, **26:** 145; 98. (6) Carter, *4*, **127:** 2861; 25. (7) Dawson, *4*, **85:** 467; 04. (8) Dawson and Gawler, *4*, **81:** 524; 02. (9) Dawson and Goodson, *4*, **85:** 796; 04. (10) Dawson and Jackson, *4*, **93:** 2063; 08. (11) Fedotiev, *93*, **69:** 22; 10. (11.5) Fedotiev, *93*, **73:** 173; 11. (12) Fischer, *93*, **78:** 41; 12. (13) Foote, *11*, **29:** 203; 03. (14) Foote and Chalker, *11*, **39:** 561; 08. (15) Gill, *455*, **14:** 290; 14. (16) van der Goot, *7*, **84:** 419; 13. (17) Herz und Knoch, *93*, **45:** 262; 05. (18) Herz und Paul, *93*, **85:** 214; 14. (19) Jones and Hartmann, *1*, **37:** 241; 15.

(20) Joseph, *4*, **103:** 1554; 13. (20.5) Joseph, *4*, **117:** 377; 20. (21) Küster und Heberlein, *93*, **43:** 53; 05. (22) Laurie, *7*, **67:** 627; 09. (23) Losana, *36*, **53:** 396; 23. (24) McLauchlan, *7*, **44:** 600; 03. (25) Marden and Dover, *1*, **38:** 1235; 16. (26) Mori, *41*, **44:** 730; 23. (27) Noyes und Seidensticker, *7*, **27:** 357; 98. (28) Oliveri-Mandalà e Angenica, *36*, **50 I:** 273; 20. (29) Parsons and Corliss, *1*, **32:** 1367; 10.

(30) Parsons and Whittemore, *1*, **33:** 1933; 11. (31) Pearce and Eversole, *50*, **28:** 245; 24. (32) Pellini, *36*, **45 I:** 469; 15. (33) Ringer, *93*, **32:** 183; 02. (34) Schoorl and Regenbogen, *233*, **17:** 538; 19. (35) Spring et Demarteau, *27*, **1:** 311; 89. (36) Strömholm, *7*, **44:** 721; 03.

КЛЮЧ К ПЕРИОДИЧЕСКИМ ИЗДАНИЯМ.

Литературные ссылки обозначены в «Справочнике» по следующему принципу: стоящая впереди к у р с и в н а я цифра указывает номер периодического издания по общему перечню; если перед такой цифрой стоит буква *B*, то ссылка имеет в виду не периодическое издание, а монографию или один из справочников, упомянутых в общем перечне; вторая цифра, набранная ж и р н ы м ш р и ф т о м, указывает номер тома (для книг номер тома обозначен р и м с к о й цифрой); третья цифра, отделенная от предыдущей двоеточием, указывает страницу; наконец, последняя, двузначная цифра указывает год издания. Так, *64V*, **31**: 253; 22 обозначает Verslagen koninklijke Akademie van Wetenschappen te Amsterdam, том 31, страница 253, издание 1922 года (номер серии не указывается); *B10*, **IV**: 191; 18—обозначает Doelter, Handbuch der Mineralchemie, том IV, страница 191, издание 1918 года. Ссылка *0* (нуль) указывает на частное, неопубликованное сообщение поименованного автора.

ПЕРЕЧЕНЬ ПЕРИОДИЧЕСКИХ ИЗДАНИЙ.

1. Journal of the American Chemical Society.
2. Physical Review.
3. London, Edinburgh and Dublin Philosophical Magazine and Journal of Science.
4. Journal of the Chemical Society, London. (Memoirs of the Chemical Society; продолжение—Quarterly Journal; затем Journal).
5. Proceedings of the Royal Society (London). A. Mathematical and Physical Sciences.

5B. Proceedings of the Royal Society (London). B. Biological Sciences.

6. Annales de chimie et de physique. (Разделился на №№ 14 и 16 в 1914.)
7. Zeitschrift für physikalische Chemie, Stöchiometrie und Verwandtschaftslehre.
8. Annalen der Physik. [Journal der Physik, 1790—1794. Neues Journal der Physik, 1795—1796. Annalen der Physik, 1799—1819; Annalen der Physik und der physikalischen Chemie, 1819—1824 (Gilbert). Annalen der Physik und Chemie, 1824—1899 (Poggendorff, Wiedemann). Annalen der Physik, ab. 1900 (Drude, Wien and Planck)].
9. Zeitschrift für Elektrochemie und angewandte physikalische Chemie.
10. Tables annuelles internationales de constantes et données numériques.
11. American Chemical Journal (соединился с № 1 в 1914).
12. American Journal of Science. (American Journal of Science and Arts, 1820—79; известен также как Silliman's Journal of Science.)
13. Annalen der Chemie, Justus Liebig's.
14. Annales de chimie.
16. Annales de physique.
18. Archives néerlandaises des sciences exactes et naturelles, Série IIIA (Sciences exactes).
19. Arkiv för Kemi, Mineralogi och Geologi.
22. Atti della reale accademia nazionale dei Lincei. (Rendiconti classe di scienze fisiche, matematiche e naturali.)
23. Atti della reale accademia delle scienze di Torino.
24. Atti del reale istituto Veneto di scienze, lettere ed arti.
25. Berichte der deutschen chemischen Gesellschaft.
26. Berichte der deutschen physikalischen Gesellschaft. См. также № 96.
27. Bulletin de la société chimique de France. (До 1908—Bulletin de la société chimique de Paris.)
28. Bulletin de la société chimique de Belgique. (До 1904—Bulletin de l'association belge des chimistes.)
29. Bureau of Mines, Bulletin.
31. Bureau of Standards, Scientific Papers.

31A. Bureau of Standards, Bulletin.

32. Bureau of Standards, Technologic Papers.
33. Chemical and Metallurgical Engineering. (До июля 1918—Metallurgical and Chemical Engineering.)
34. Comptes rendus hebdomadaires des séances de l'académie des sciences, de l'institut de France.
36. Gazzetta chimica italiana.
37. Helvetica Chimica Acta.
38. Journal of the American Ceramic Society.

38B. Bulletin of the American Ceramic Society.

41. Journal of the Chemical Society of Japan (Nippon Kwagaku Kwai Shi). (До января 1921—Journal of the Tokyo Chemical Society.)

41B. Bulletin of the Chemical Society of Japan.

42. Journal de chimie physique.
44. Journal of the Faculty of Science, Tokyo Imperial University.
45. Industrial and Engineering Chemistry. (До января 1923—Journal of Industrial and Engineering Chemistry).
49. Journal de pharmacie et de chimie.
50. Journal of Physical Chemistry.
51. Journal de physique et le Radium. (Образовался из Le Radium и Journal de physique théorique et appliquée.)
52. Journal für praktische Chemie.
53. Журнал Русского физико-химического общества (часть химическая). Ленинград.
54. Journal of the Society of Chemical Industry.
55. Kolloid-Zeitschrift. (Прежнее название: Zeitschrift für Chemie und Industrie der Kolloide.)
57. Monatshefte für Chemie und verwandte Teile anderer Wissenschaften.
58. Nature (London).
59. Nuovo Cimento.
62. Philosophical Transactions of the Royal Society of London, Series A (Physical and Mathematical.)
63. Physikalische Zeitschrift, vereinigt mit dem Jahrbuch der Radioaktivität und Elektronik.

64P. Proceedings of the Royal Academy of Sciences of Amsterdam.

64V. Verslag koninklijke Akademie van Wetenschappen te Amsterdam.

65. Proceedings of the American Academy of Arts and Sciences.
67. Proceedings of the Physical Society of London.
68. Proceedings of the Royal Society of Edinburgh.
69. Proceedings and Transactions of the Royal Society of Canada.
70. Recueil des travaux chimiques des Pays-Bas.
73. Rendiconti della societa chimica italiana.

75. Sitzungsberichte der Akademie der Wissenschaften in Wien, mathematisch-naturwissenschaftliche Klasse.
76. Sitzungsberichte der preussischen Akademie der Wissenschaften.
77. Stahl und Eisen.
78. Transactions of the American Electrochemical Society.
80. Transactions of the American Institute of Mining and Metallurgical Engineers.
81. Transactions of the American Ceramic Society. (С 1917 продолжался под названием, указанным в № 38.)
83. Transactions of the Faraday Society.
86. University of Illinois, Engineering Experiment Station, Bulletin.
87. Verhandelingen der koninklijke Akademie van Wetenschappen te Amsterdam.
89. Wissenschaftliche Abhandlungen der physikalisch-technischen Reichsanstalt.
91. Zeitschrift für analytische Chemie.
92. Zeitschrift für angewandte Chemie.
93. Zeitschrift für anorganische und allgemeine Chemie. (До 1915—Zeitschrift für anorganische Chemie.)
94. Zeitschrift für Krystallographie. (До 1921—Zeitschrift für Krystallographie und Mineralogie.)
95. Zeitschrift für Metallkunde. (Прежнее название: Internationale Zeitschrift für Metallographie.)
96. Zeitschrift für Physik. (Verhandlungen der physikalischen Gesellschaft zu Berlin, 1882—1898; Verhandlungen der deutschen physikalischen Gesellschaft, 1899—1902; Berichte der deutschen physikalischen Gesellschaft, 1903—1919; Zeitschrift für Physik, ab 1920.)
97. Zeitschrift für technische Physik.
100. Sprechsaal, Zeitschrift für die keramischen, Glas- und verwandten Industrien.
105. Journal of Society of Glass Technology.
115. Engineering.
124. Silikat-Zeitschrift.
128. Journal of the Washington Academy of Sciences.
132. Anales de la sociedad española de fisica y quimica.
133. Britisch Associaton for the Advancement of Science, Reports.
134. Известия Академии наук СССР. (Прежнее название: Известия имп. Академии наук, С.-Петербург; в 1917 название изменено на: Известия Российской Академии наук; нынешнее название—1925.)
135. Chemical News and Journal of Industrial Science. (Переименован в 1921 из Chemical News and Journal of Physical Science.)
136. Chemiker-Zeitung.
137. Kongelige Danske Videnskabernes Selskab, Mathematisk-fysiske Meddelelser.
139. Ferrum.
141. Journal of Biological Chemistry.
142. Journal of the Society of Chemical Industry, Japan. (Прежнее название Journal of Chemical Industry, Japan.)
143. Journal of the Franklin Institute.
147. Meddelanden från K. Vetenskapakademiens Nobelinstitut.
148. Zeitschrift für die gesamte Kälte-Industrie.
149. Archives des sciences physiques et naturelles. (Bibliothèque britannique, 1796—1815; Bibliothèque universelle des sciences, belles-lettres et arts, 1816—1835; Bibliothèque universelle de Genève, 1836—1845; Supplément à la bibliothèque universelle de Genève. Archives des sciences physiques et naturelles, 1846—1847; Bibliothèque universelle de Genève. Archives des sciences physiques et naturelles, 1848—1857; Bibliothèque universelle, revue suisse et étrangère. Archives des sciences physiques et naturelles, 1858—1861; Bibliothèque universelle et revue suisse. Archives des sciences physiques et naturelles, 1862—1877; Bibliothèque universelle. Archives des sciences physiques et naturelles, ab 1878).
152. Carnegie Institution of Washington, Publications.
159. Science Reports of the Tôhoku Imperial University. Series I, Mathematics, Physics and Chemistry.
159B. Science Reports of the Tôhoku Imperial University. Series III, Petrology, Mineralogy and Mineral Deposits.
165. Bulletin international de l'académie des sciences de Cracovie. (Переименован в Bulletin international de l'académie Polonaise des sciences et des lettres.)
168. Communications from the Physical Laboratory at the University of Leiden.
169. Ежегодник политехнического института, Петроград.
172. International Congress of Applied Chemistry.
173. Analyst, London.
174. Transactions of the Royal Society of Edinburgh.
176. Chemisch Weekblad, Amsterdam.
179. Известия Политехнического института, Петроград.
180. Anzeiger der Akademie der Wissenschaften, Krakau.
181. Труды Харьковского физико-химического общества.
182. Proceedings of the Chemical Society, London.
183. Ежегодник Электротехнического института, Петроград.
184. American Journal of Pharmacy.
185. Chemisches Centralblatt.
186. Bulletin de l'académie royale de Belgique, classe des sciences.
187. Metall und Erz, Zeitschrift für Metallhüttenwesen und Erzbergbau, einschl. Aufbereitung.
188. Nachrichten von der königlichen Gesellschaft der Wissenschaften zu Göttingen. Geschäftliche Mitteilungen mathematisch-physikalische Klasse.
189. Centralblatt für Mineralogie, Geologie und Paläontologie.
190. Neues Jahrbuch für Mineralogie, Geologie und Paläontologie.
190B. Neues Jahrbuch für Mineralogie, Geologie und Paläontologie, Beilage Band.
191. Bulletin de la société française de minéralogie.
192. Metallurgie. (Разделен на № 139 и № 187.)
193. Mitteilungen der Naturforschenden Gesellschaft zu Halle.
194. Journal of the Science Association, Maharajah's College.
195. Sitzungsberichte der Dorpater Naturforscher-Gesellschaft an der Universität.
196. Sammlung chemischer und chemisch-technischer Vorträge.
197. Proceedings of the National Academy of Sciences.
201. Proceedings of the Cambridge Philosophical Society.
202. Zeitschrift für die physiologische Chemie.
204. Photographic Journal.
205. Biochemische Zeitschrift.
213. Sitzungsberichte der mathematisch-physikalischen Klasse der Bayerischen Akademie der Wissenschaften zu München.
216. Giornale di chimica industriale ed applicata. (До 1914—Annali di chimica applicata; в 1914 переименован в Giornale di chimica applicata; в марте 1920, соединившись с Giornale di chimica industriale, получил общее название Giornale di chimica industriale ed applicata.)
228. Denkschriften der kaiserlichen Akademie der Wissenschaften zu Wien, mathematisch-naturwissenschaftliche Klasse.
233. Pharmaceutisch Weekblad.
242. Vierteljahrschrift der naturforschenden Gesellschaft, Zürich.
245. Zeitschrift für das gesamte Schiess- und Sprengstoffwesen.
277. Proceedings of the Society for Experimental Biologie and Medecine.
278. Archiv für die gesamte Physiologie des Menschen und der Tiere. (Pflüger.)
279. Zeitschrift für die Untersuchung der Nahrungs- und Genussmittel sowie der Gebrauchsgegenstande. Zeitschrift für Untersuchung der Lebensmittel.

285. Journal of Mathematics and Physics.
286. Chemical Reviews, Baltimore.
288. Revue générale des colloides et de leurs applications industrielles.
289. Journal of Physiology.
292. Proceedings and Transactions of the Nova Scotian Institute of Science.
293. Archiv der Pharmazie. (С 1924—Archiv der Pharmazie und Berichte der deutschen pharmazeutischen Gesellschaft.)
308. Fortschritte der Mineralogie, Kristallographie und Petrographie.
315. Mémorial des poudres. (Прежнее название: Mémorial des poudres et salpêtres
318. Journal of the Indian Institute of Science.
320. Journal of Analytical and Applied Chemistry. (В 1893 включен в № 1.)
322. Schriften der Dorpater Naturforscher-Gesellschaft an der Universität.
323. Jahrbuch der königlichen-kaiserlichen geologischen Reichsanstalt.
324. Canadian Chemistry and Metallurgy.
342. Annales de chimie analytique et de chimie appliquée et revue de chimie analytique réunies.
345. Bulletin des sciences pharmacologiques.
347. Pharmaceutical Journal and Pharmacist.
352. Milchwirtschaftliche Zentralblatt. (С 1912—Milch-Zeitung.)
356. Journal of the Royal Society of Arts.
362. Chemické Listy pro vedu a prumysl.
378. Chimie et industrie.
410. Edinburgh Philosophical Journal, 1819—26; Edinburgh New Philosophical Journal, 1826—64; Quarterly Journal of Science, 1864—70; Quarterly Journal of Science and Annals of Mining, Metallurgy, Engineering, Industrial Arts, Manufactures and Technology, 1871—79; Monthly Journal of Science and Annals of Astronomy, Biology, Geology, Industrial Arts, Manufactures and Technology, 1879—85.
414. Mitteilungen über Forschungsarbeiten auf dem Gebiete des Ingenieurwesens, hrsg. vom Vereine deutscher Ingenieure.
416. Brennstoff-Chemie.
426. Acta Societatis Fennicae. (1839—1842, Commentationes Societatis Fennicae.)
427. Physikalische Berichte. (Beiblätter zu den Annalen der Physik und Chemie; Beiblätter соединились с Fortschritte der Physik и Halbmonatiches Literaturverzeichnis под общим названием Physikalische Berichte.)
429. Memoirs of the College of Science, Kyoto Imperial University. (До 1914 было частью Memoirs of the College of Science and Engineering, Kyoto Imperial University.)
432. Transactions of the Institution of Mining and Metallurgy (London).
445. Zeitschrift des Vereins der deutschen Zucker-Industrie. (До 1898 было Zeitschrift des Vereins für die Rübenzuckerindustrier.)
452. Die oesterreichische pharmazeutische Post.
453. Proceedings of the Iowa Academy of Science.
455. Journal of the Chemical, Metallurgical and Mining Society of South Africa.
464. United States Public Health Service. Hygienic Laboratory Bulletins.
465. Zeitschrift der deutschen Öl- und Fett-Industrie.
469. Bulletin of the Institute of Physical and Chemical Research, Tokyo.
476. Giornale di farmacia, chimica e di scienze affini.
478. Bulletin de l'association des chimistes de sucrerie et de distillerie de France et des colonies.
479. Memoirs of the College of Science and Engineering, Kyoto Imperial University. (Разделен в 1914 на № 429 и № 451.)
480. Chemical Trade Journal and Chemical Engineer.
481. Tschermak's mineralogische und petrographische Mitteilungen.
487. Die deutsche pharmazeutische Zeitung.
490. Atti e memorie della reale accademia di scienze, lettere ed arti in Padova.
495. Vierteljahresschrift für praktische Pharmazie. (Соединился в 1923 с № 293.)
496. Известия Политехнического института, Петроград.
508. Rivista di mineralogia e cristallografia italiana.
509. Archiv für Chemie und Meteorologie. Является частью «Archiv für die gesamte Naturlehre (Kastners Archiv»).

B3. Landolt-Börnstein, Physikalisch-chemische Tabellen. 5 Aufl., Berlin, Springer, 1923.
B21. Abegg, Handbuch der anorganischen Chemie. Leipzig, Hirzel, ab 1905.
B50. Gmelin-Kraut's Handbuch der anorganischen Chemie. Heidelberg, Winter, ab 1906.
B51. Seidell, Solubilities of Inorganic and Organic Substances. New York, Van Nostrand, 1919.
B56. Onnes, Festschrift, Leiden, 1922.
B57. Tammann, Kristallisieren und Schmelzen. Leipzig, Barth, 1903.
B67. Jenkins and Shorthose, Thermal Properties of Ethyl Chloride. Dept. of Scientific and Industrial Research Food Investigation Board, Special Report No. 14, 1923.
B71. Mellor, Treatise on Inorganic and Theoretical Chemistry. London, Longmans, ab 1922.
B80. Mulder, Bijdragentol de geschiedenis van het scheikundig gebonden Water. Rotterdam, 1864.

См. также ключ к периодическим изданиям в I—V тт.

1938

СПИСОК ИЗМЕНЕНИЙ И ОПЕЧАТОК К VI ТОМУ «СПРАВОЧНИКА ТЭ».

Сокращения: гр. — графа; зг. — заголовок; лит. — литература; св. — сверху; сн. — снизу; ст. — столбец; тб. — таблица; фиг. — фигура. Примечания в конце страницы, отделенные от последней линейкой, а также колонтитулы и колонцифры в счет строк не входят. При указании таблицы и графы счет строк идет только в пределах указанной графы, причем наименование графы в счет не входит. При наличии на странице значительного количества мелких табличек указаний на них не делается, и счет строк идет, как и при счете строк текста.

Страница	Строка	Напечатано	Следует
51	18 св.	фаз кремнезема	форм кремнезема
6	16 св.	неметаллический элемент	неметаллический элемент.—T. R. Briggs в сотрудничестве с L. Greiff и F. H. Rhodes.
12, 3 ст.	11 св.	B = $C_2H_4O_2$ (35) Уксусная кислота 768 *мм*	B = $C_2H_4O_2$ (35) Уксусная кислота $t°_{кип.}$ | %$_m$B: жидк. | пар. 768 *мм*
25, 2 ст.	17 св., 1 гр.	Fe_3J_6 (36)	Fe_2J_6 (36)
33, 6 ст.	3 сн.	*p*-Тиолуидин	*p*-Толуидин
37, 5 ст.	23 сн.	Хлористый пиперидин	Хлористоводородный пиперидин
43, 2 ст.	1—7 св.	$C_4H_{10}O$ Изобутиловый алкоголь $C_{10}H_{20}O$ (34) Ментол T_B = 380.4 K_B = 28.3	$C_4H_{10}O$ Изобутиловый алкоголь T_B = 380.4 K_B = 28.3 $C_{10}H_{20}O$ (34) Ментол
46, 3 ст.	3—2 сн.	Дифениларсиновая кислота	Дифенилмышьяковая кислота
48, 6 ст.	9 сн.	Бензол	Бензил
49	1 св., зг.	Трехкомпонентная система	Трехкомпонентные системы
112, 2 ст.	19—17 сн.	—3.8 до +35 | Q_A | *1 | *2	—3.8 до +35 | Q_A | *1 | *2
122, 2 ст.	18 сн.	Петролейный эфир	Нефть
123, 1 ст.	7 сн.	собой элементы 131	собой элементы 124
138, 4 ст.	31 сн.	триметилбензиламмоний	триметилтолиламмоний
151, 4 ст.	8 св.	B = $(NH)_{22}$ CS	B = $(NH_2)_2$ CS
194, 2 ст.	23 сн.	нефелит ⇄	нефелин ⇄
221, 1 ст.	27 св.	*α*-Нафталин	*α*-Нафтол
222, 4 ст.	13—12 сн.	Трихлоруксусная кислота	Трихлормолочная кислота
309, 1 ст.	17 сн.	Метилкарбонат	Метилкарбамат
310, 2 ст.	16—17 св.	Азоксианизол	Азоксибензол
345, 1 ст.	2 св.	$Na_2SO_3 . 5H_2O$	$Na_2S_2O_3 . 5H_2O$
355, 4 ст.	14 св.	$NiCi_2$ (88, 144, 163)	$NiCl_2$ (88, 144, 163)
374, 2 ст.	27 сн.	$Rb_2SO_4 . CuSO_4$ (299)	$Rb_2SO_4 . CdSO_4$ (299)
384, 1 ст.	24 сн.	Хинол	Гидрохинон
413	фиг. 21	(2), (3′) — Фенол	(2), (3′) — Фенетол
426, 3 ст.	13 сн.	Пировинная кислота	Пировиноградная кислота
431, 3 ст.	31 сн.	Гексоновая кислота	Капроновая кислота
435, 3 ст.	10 сн.	8-Гидрохинолин	8-Оксихинолин