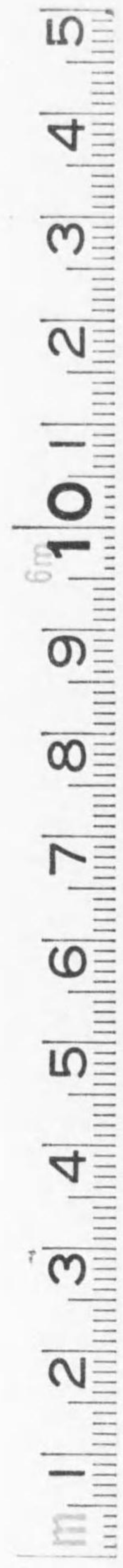


始



實驗化學便覽

實驗化學便覽
編纂委員會

共立出版株式會社

47
794



省橋内
18. 2. 15
廣島

實驗化學便覽

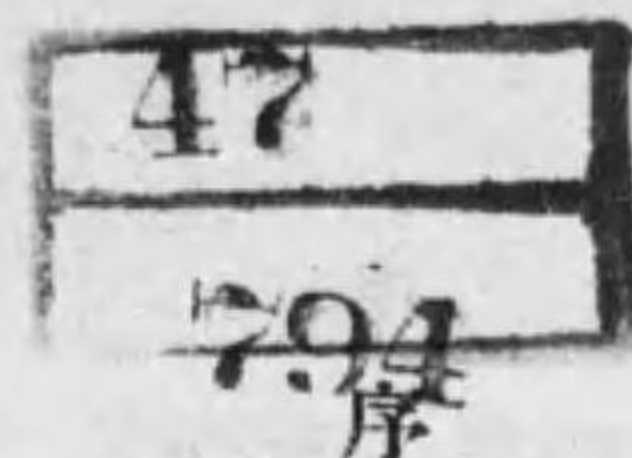


實驗化學便覽
編纂委員會



共立出版株式會社





化學は他の科學諸學科と同様若しくはより以上に實驗を基礎とする學問である。而て、讀んで學ぶ可き化學書は邦語のものもその數が頗る多いが、全般的に實驗研究の指針たる可き物は割合に少い。彼のChemiker Kalender(獨), Chemical Engineers' Handbook(米)その他は殆ど間然する所なきものであるが、現今入手は殆ど不可能で、而もこれ等を充分に使ひこなすには相當な語學の素養を必要とするから初學者には向かない。本書は一般研究者には勿論、初學者にも亦充分に活用出来る様心掛けて、化學實驗室に於て普通に必要とする事項を輯録したものであるが、若しこれが實驗室に於ける伴侶として、研究者實驗者の仕事を輔け、その能率を幾分でも向上させることが出来れば本書の目的は足り、又編者の喜もこれに過ぎない。

終りに、本書を編むに當り引用参考した書目を列記し、それ等の編著者に對して深甚なる敬意と謝意とを表する。

實用化學便覽 (工業化學會編)

理化學辭典 (岩波書店)

橋本吉郎 : 化學用語新辭典 (太陽堂)

高木誠司 : 定性分析化學〔上,下〕 (日本藥報社)

内田宗義 : 實用分析化學便覽 (工業圖書株式會社)

津田 榮 : 高等無機化學 (瞭文堂)

- 山口誠太郎 : 實驗有機化學 (南江堂)
 宮道悦男 : 植物成分研究法 (南山堂)
 實驗化學講座〔4,IV〕 (共立出版株式會社)
 藥學大全書〔5,15〕 (非凡閣)
 第五改正日本藥局方註解 (南江堂)
 Chemiker Kalender.
 Chemical Engineers' Handbook.
 Landolt-Börnstein: Physikalische-Chemische Tabellen
 Küster: Logarithmische Rechentafeln für Chemiker.
 Treadwell: Analytische Chemie I,II.
 Richter: Organische Chemie.
 Schmidt: Pharmazeutische Chemie I,II.

2602年10月

編者代表 衛生試驗所技師
兼特許局技師 田 中 穰

目 次

第1篇 溶解度	139
溶液の濃度	139
溶解度表	140
(1) 氣體の溶解度(附, 單體の溶解度)	140
(2) 液體の溶解度	145
(3) 固體の溶解度	147
(4) 有機化合物の溶解度	168
(5) 有機溶劑に對する溶解度(附, 特殊溶劑の場合)	172
分配係數	179
第2篇 比 重	183
比重の測定	183
1. 液體の比重測定	183
2. 固體の比重測定	185
酸, アルカリの比重	186
塩酸稀釋法	186
塩類溶液の比重	208
有機化合物の比重	217
雜 類	225
第3篇 熱と比熱	229
熱量の單位	229
熱量の測定	231
比 熱	232
溶 解 熱	238
稀 釋 熱	243

熱の傳導	245
第4篇 温度	
温度の測定	250
絶對温度	255
臨界温度	255
熔融點(融解點)	255
熔融點の測定	256
氷點の降下	257
沸騰點(沸點)	259
沸騰點の測定	259
沸騰點の上昇	260
恒温槽	265
加熱浴	266
寒劑	266
第5篇 膨脹	
膨脹係數	270
元素の膨脹係數	270
合金の線膨脹係數	273
第6篇 壓力	
壓の測定	275
第7篇 發火と爆發	
發火性物質	281
爆發性物質	281
第8篇 光の屈折及旋光	
屈折率	289
屈折率の測定	290

氣體の屈折率	291
液體の屈折率	293
固體の屈折率	294
旋光度	295
旋光度の測定	295
比旋光度	296
第9篇 電氣化學	
電氣の單位	302
金屬の電氣抵抗	302
金屬線の種類	304
絶緣電線の安全電流	304
電熱線(合金發熱體)	309
水溶液の比電導度及當量電導度	311
弱酸及弱塩基の解離恒數	314
イオン化傾向列	316
電解當量表	316
酸化還元電位	317
電池	318
第10篇 化學兵器	
化學兵器の分類	322
代表的化學兵器の檢知法	325
毒性徵數及危險濃度指數	329
第11篇 寫真要項	
寫眞の種類と目的	331
感光材料の取扱法	332
感光材料の保存法	333
濾光器	333

現 像	334
定 着	335
補力及減力	335
操作上の二三の心得	336

第12篇 試 薬

定性分析用試薬	337
酸 類	337
塩 基 類	339
NH ₄ 塩 類	340
Na 塩 類	341
その他の塩類	344
雑 類	347
氣體試薬	348
特殊試薬	348
試 験 紙	352
標示薬(指示薬)	352
定規液(標準液)	354
力價検定(標定)	357
有機分析用試薬	359
アルカロイド沈澱試薬	359
アルカロイド呈色反応試薬	360

第13篇 定性分析

[A]陽イオンの分析	362
1. 豫備試験(乾式法)	362
2. 試料溶液の調製	365
3. 硫化水素法による分析表	367
4. 硫化ソーダ法による分析表	373

[B]陰イオンの分析	378
1. 陰イオンの分類	378
2. 硫酸による試験	379
3. 塩化バリウムによる試験	381
4. 硝酸銀による試験	382
第一屬陰イオンの分析	383
第二屬陰イオンの分析	383
第三屬陰イオンの分析	383
第四屬陰イオンの分析	384
第五屬陰イオンの分析	385
[C]イオン反應	385
1. 陽イオンの反應	385
2. 陰イオンの反應	401

第14篇 定量分析

1. 重量分析	410
金屬元素	410
酸 類	412
重量分析數値計算の係數表	413
2. 容量分析	419
容量分析規定液の當量表	424
分析上重要無機化合物の分子量表	426

第15篇 ガス分析及分光分析

ガス分析	430
定性分析	430
定量分析	433
分光分析	434
定性分析	435
定量分析	435

主要元素のスペクトル線表	436
第16篇 有機分析	
1. 植物成分の分離法	439
豫備試験	439
主試験	440
原子團の検出及定量	443
元素分析	446
構成元素の検出	446
炭素, 水素の定量	447
窒素の定量	449
ハロゲン, 硫黄, 燐の定量	450
分子量の測定	452
化学的測定法	452
物理的測定法	453
油脂類の試験(附, 精油の定量)	457
水素イオン濃度(pH)	460
比色的測定法	460
電氣的測定法	460
検出反應	465
主要な基名	470
環状化合物の位置表示法	471
溶剤精製法	475
第17篇 酸化と還元	
酸化劑	479
還元劑	483
觸媒表	490
有名化学反應	494

〔附 録〕

萬國原子量表	1	元素週期律表	5
重要原子の原子量及其倍數表	6	繁用原子, 原子團重量及其倍數表	7
常用對數	8	眞數表	10
繁用無機化合物性質表	13	繁用有機化合物性質表	50
化学畧號	498	ギリシヤ文字, 數の稱呼	501
硬度, 結晶系	503	度量衡比較表	504
特殊單位	507	度量衡略換算	507
藥品急性中毒處置法	512	無害染料	516
日本藥局方藥品	528	毒藥劇藥表	536
極量表	545	化學異名解	548

索 引

萬國原子量表

[1941]

記號	原子 番號	原子量	元 素 名 (日, 羅, 獨, 英)
A(Ar)	18	39.944	アルゴン, Argon, Argon, Argon
Ag	47	107.880	銀, Argentum, Silber, Silver
Al	13	26.97	アルミニウム, Aluminium, Aluminium, Aluminum
As	33	74.91	砒素, Arsenicum, Arsen, Arsenic
Au	79	197.2	金, Aurum, Gold, Gold
B	5	10.82	硼素, Borum, Bor, Boron
Ba	56	137.36	バリウム, Barium, Baryum, Barium
Be	4	9.02	ベリリウム, Beryllium, Beryllium, Beryllium
Bi	83	209.00	蒼鉛, Bismuthum, Wismut, Bismuth
Br	35	79.916	臭素, Bromum, Brom, Bromine
C	6	12.010	炭素, Carboneum, Kohlenstoff, Carbon
Ca	20	40.08	カルシウム, Calcium, Kalzium, Calcium
Cb(Nb)	41	92.91	ニオブ, Niobium, Niob, Columbium
Cd	48	112.41	カドミウム, Cadmium, Cadmium, Cadmium
Ce	58	140.13	セリウム, Cerium, Cer, Cerium
Cl	17	35.457	塩素, Chlorum, Chlor, Chlorine
Co	27	58.94	コバルト, Cobaltum, Kobalt, Cobalt
Cr	24	52.01	クロム, Chromium, Chrom, Chromium
Cs	55	132.91	セシウム, Caesium, Zäsium, Coesium
Cu	29	63.57	銅, Cuprum, Kupfer, Copper
Dy	66	162.46	ヂスプロシウム, Dysprosium, Dysprosium, Dysprosium
Er	68	167.2	エルビウム, Erbium, Erbium, Erbium
Eu	63	152.0	ユーロピウム, Europium, Europium Europium
F	9	19.00	弗素, Fluorum, Fluor, Fluorine
Fe	26	55.85	鐵, Ferrum, Eisen, Iron

記號	原子 番號	原子量	元 素 名 (日, 羅, 獨, 英)
Ga	31	69.72	ガリウム, Gallium, Gallium, Gallium
Gd	64	156.9	ガドリニウム, Gadolinium, Gadolinium, Gadolinium
Ge	32	72.60	ゲルマニウム, Germanium, Germanium, Germanium
H	1	1.0080	水素, Hydrogenium, Wasserstoff, Hydrogen
He	2	4.003	ヘリウム, Helium, Helium, Helium
Hf	72	178.6	ハフニウム, —, Hafnium, Hafnium
Hg	80	200.61	水銀, Hydrargyrum, Quecksilber, Mercury
Ho	67	164.94	ホルミウム, Holmium, Holmium, Holmium
I(J)	53	126.92	沃素, Iodum, Jod, Iodine
In	49	114.76	インヂウム, Indium, Indium, Indium
Ir	77	193.1	イリヂウム, Iridium, Iridium, Iridium
K	19	39.096	カリウム, Kalium, Kalium Potassium
Kr	36	83.7	クリプトン, —, Krypton, Krypton
La	57	138.92	ランタン, Lanthanum, Lanthan, Lanthanum
Li	3	6.940	リチウム, Lithium, Lithium, Lithium
Lu	71	174.99	ルテシウム, Lutecium, Lutecium, Lutecium
Mg	12	24.32	マグネシウム, Magnesium, Magnesium, Magnesium
Mn	25	54.93	マンガン, Manganium, Mangan, Manganese
Mo	42	95.95	モリブデン, Molybdaenium, Molybdän, Molybdenum
N	7	14.008	窒素, Nitrogenium, Stickstoff, Nitrogen
Na	11	22.997	ナトリウム, Natrium, Natrium, Sodium
Nd	60	144.27	ネオヂム, Neodymium, Neodym, Neodymium
Ne	10	20.183	ネオン, —, Neon, Neon
O	8	16.0000	酸素, Oxygenium, Sauerstoff, Oxygen
Os	76	190.2	オスミウム, Osmium, Osmium, Osmium
P	15	30.98	磷, Phosphorus, Phosphor, Phosphorus
Pb	82	207.21	鉛, Plumbum, Blei, Lead
Pd	46	106.7	パラヂウム, Palladium, Palladium, Palladium

記號	原子 番號	原子量	元 素 名 (日, 羅, 獨, 英)
Pr	59	140.92	プラセオヂム, Praseodymium, Praseodym, Praseodymium
Pt	78	195.23	白金, Platinum, Platin, Platinum
Ra	88	226.05	ラヂウム, Radium, Radium, Radium
Rb	37	85.48	ルビヂウム, Rubidium, Rubidium Rubidium
Re	75	186.31	レニウム, Rhenium, Rhenium Rhenium
Rh	45	102.91	ロヂウム, Rhodium, Rhodium, Rhodium
Rn(Em)	86	222	ラドン, —, Radon, Radon
Ru	44	101.7	ルテニウム, Ruthenium, Ruthenium, Ruthenium
S	16	32.06	硫黄, Sulfur, Schwefel, Sulfur
Sb	51	121.76	アンチモン, Stibium, Antimon, Antimony
Sc	21	45.10	スカンジウム, Scandium, Scandium, Scandium
Se	34	78.96	セレン, Selenium Selen, Selenium
Si	14	28.06	珪素, Silicium, Silicium, Silicon
Sm	62	150.43	サマリウム, Samarium, Samarium, Samarium
Sn	50	118.70	錫, Stannum, Zinn, Tin
Sr	38	87.63	ストロンチウム, Strontium, Strontium, Strontium
Ta	73	180.88	タンタル, Tantalum, Tantal, Tantalum
Tb	65	159.2	テルビウム, Terbium, Terbium, Terbium
Te	52	127.61	テルル, Tellurium, Tellur, Tellurium
Th	90	232.12	トリウム, Thorium, Thorium, Thorium
Ti	22	47.90	チタン, Titanium, Titan, Titanium
Tl	81	204.39	タリウム, Thallium, Thallium, Thallium
Tm	69	169.4	ツリウム, Thulium, Thulium, Thulium
U	92	238.07	ウラン, Uranium, Uran, Uranium
V	23	50.95	ヴァナヂン, Vanadium, Vanadin, Vanadium
W	74	183.92	ヴォルフラム, Wolframium, Wolfram, Tungsten
Xe	54	131.3	キセノン, —, Xenon, Xenon

記號	原子番號	原子量	元素名 (日, 羅, 獨, 英)
Y	39	88.92	イットリウム, Yttrium, Yttrium, Yttrium
Yb	70	173.04	イッテルビウム, Ytterbium, Ytterbium, Ytterbium
Zn	30	65.38	亜鉛, Zincum, Zink, Zinc
Zr	40	91.22	ジルコニウム, Zirconium, Zirkonium, Zirconium

元素週期律表

	I		II		III		IV		V		VI		VII		VIII		0																								
	a	b	a	b	a	b	a	b	a	b	a	b	a	b	a	b																									
I	1	1H 1.0078															2He 4.002																								
II	2	3Li 6.940	4Be 9.02	5B 10.82	6C 12.000	7N 12.000	8O 16.000	9F 19.00	10Ne 20.18	11Na 22.997	12Mg 24.32	13Al 26.97	14Si 28.06	15P 31.02	16S 32.06	17Cl 35.457	18Ar 39.944																								
III	3	19K 39.10	20Ca 40.08	21Sc 45.10	22Ti 47.90	23V 50.95	24Cr 52.01	25Mn 54.93	26Fe 55.84	27Co 58.94	28Ni 58.69	29Cu 63.57	30Zn 65.38	31Ga 69.72	32Ge 72.60	33As 74.91	34Se 79.2	35Br 79.916	36Kr 82.9																						
IV	4	37Rb 85.48	38Sr 87.63	39Y 88.92	40Zr 91.22	41Nb 92.91	42Mo 96.0	43Mn 95.94	44Rn 101.7	45Rh 102.91	46Pd 106.7	47Ag 107.880	48Cd 112.41	49In 114.8	50Sn 118.70	51Sb 121.76	52Te 127.5	53J 126.92	54X 130.2																						
V	5	55Cs 132.81	56Ba 137.36	57~71*	58Ce 140.12	59Pr 140.92	60Nd 144.27	61La 138.92	62Sm 150.43	63Eu 152.0	64Gd 157.3	65Tb 158.92	66Dy 162.46	67Ho 163.5	68Er 167.64	69Tm 168.93	70Yb 173.04	71Lu 175.0	72Hf 178.6	73Ta 181.5	74W 184.0	75Re 186.31	76Os 190.9	77Ir 193.1	78Pt 195.23	79Au 197.2	80Hg 200.61	81Tl 204.39	82Pb 207.22	83Bi 208.98	84Po (210.0)	85At (210.0)	86Rn 222.0								
VI	6	87Fr (223)	88Ra (226)	89Ac (227)	90Th 232.12	91Pa (231)	92U 238.0	93Np (237)	94Pu (244)	95Am (243)	96Cm (247)	97Bk (247)	98Cf (251)	99Es (252)	100Fm (257)	101Md (258)	102No (259)	103Lr (260)	104Rf (261)	105Db (262)	106Sg (263)	107Bh (264)	108Hs (265)	109Mt (266)	110Dn (267)	111Nh (268)	112Fl (269)	113Uu (270)	114Lv (271)	115Ts (272)	116Og (273)	117Nh (274)	118Uuq (275)	119Uub (276)	120Uuq (277)						
VII	7	111Nh (274)	112Fl (275)	113Uu (276)	114Lv (277)	115Ts (278)	116Og (279)	117Nh (280)	118Uuq (281)	119Uub (282)	120Uuq (283)	121Uuq (284)	122Uuq (285)	123Uuq (286)	124Uuq (287)	125Uuq (288)	126Uuq (289)	127Uuq (290)	128Uuq (291)	129Uuq (292)	130Uuq (293)	131Uuq (294)	132Uuq (295)	133Uuq (296)	134Uuq (297)	135Uuq (298)	136Uuq (299)	137Uuq (300)	138Uuq (301)	139Uuq (302)	140Uuq (303)	141Uuq (304)	142Uuq (305)	143Uuq (306)	144Uuq (307)	145Uuq (308)	146Uuq (309)	147Uuq (310)	148Uuq (311)	149Uuq (312)	150Uuq (313)

* 稀土類元素

重要原子の原子量及其倍数表

元	素	記號	1	2	3	4	5	6	7	8	9	log
			0.00000	0.30103	0.47712	0.60206	0.69897	0.77815	0.84510	0.90309	0.95424	
銀		Ag	107.88	215.76	323.64	431.52	539.40	647.28	755.16	863.04	970.92	2.03294
アルミニウム		Al	26.97	53.94	80.91	107.88	134.85	161.82	188.79	215.76	242.73	1.43988
バリウム		Ba	137.4	274.8	412.21	549.6	681.0	824.4	961.8	1099.2	1233.6	2.13799
ブロン		Br	79.92	159.84	239.76	319.68	399.60	479.52	559.44	639.36	719.28	1.90266
炭素		C	12.00	24.00	36.00	48.00	60.00	72.00	84.00	96.00	108.00	1.07918
カルシウム		Ca	40.07	80.14	120.21	160.28	200.35	240.42	280.49	320.56	360.63	1.60282
塩素		Cl	35.46	70.92	106.38	141.84	177.30	212.76	248.22	283.68	319.14	1.54974
弗素		F	19.00	38.00	57.00	76.00	95.00	114.00	133.00	152.00	171.00	1.27875
鐵		Fe	55.84	111.68	167.52	223.36	279.20	335.04	390.88	446.72	502.56	1.74695
水素		H	1.008	2.016	3.024	4.032	5.040	6.048	7.055	8.064	9.072	0.00346
ヨード		J	126.92	253.84	380.76	507.68	634.60	761.52	888.44	1015.36	1142.28	2.10357
カリウム		K	39.10	78.20	117.30	156.40	195.50	234.60	273.70	312.80	351.90	1.59218
マグネシウム		Mg	24.32	48.63	72.96	97.28	121.60	145.92	170.24	194.56	218.88	1.38596
窒素		N	14.008	28.016	42.024	56.032	70.040	84.048	98.056	112.064	126.072	1.14638
ナトリウム		Na	23.00	46.00	69.00	92.00	115.00	138.00	161.00	184.00	207.00	1.36173
酸素		O	16.000	32.000	48.000	64.000	80.000	96.000	112.000	128.000	144.000	1.20412
燐		P	31.04	62.08	93.12	124.16	155.20	186.24	217.28	248.32	279.36	1.49192
硫黄		S	32.07	64.14	96.21	128.28	160.35	192.42	224.49	256.56	288.63	1.50610
珪素		Si	28.06	56.12	84.18	112.24	140.30	168.36	196.42	224.48	252.54	1.44809

常用原子, 原子團重量及其倍数表

元	素	記號	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	log
エチル		C ₂ H ₅	29.04	58.08	87.12	116.16	145.20	174.24	203.28	232.32	261.36	290.40	1.46300
アミド		NH ₂	16.024	32.048	48.072	64.096	80.120	96.144	112.168	128.192	144.216	160.24	1.20477
ブロン		Br	79.92	159.84	239.76	319.68	399.60	479.52	559.44	639.36	719.28	799.20	1.90266
カルボニル		CO	28.00	56.00	84.00	112.00	140.00	168.00	196.00	224.00	252.00	280.00	1.44716
カルボキシル		COOH	45.008	90.02	135.02	180.03	225.04	270.05	315.06	360.06	405.07	450.10	1.65329
メチレン		CH ₂	14.016	28.03	42.05	56.06	70.08	84.10	98.11	112.13	126.14	140.20	1.14663
塩素		Cl	35.46	70.92	106.38	141.84	177.30	212.76	248.22	283.68	319.14	354.60	1.54974
シアニ		CN	26.008	52.02	78.02	104.03	130.04	156.05	182.06	208.06	234.07	260.10	1.41511
ヨード		J	126.92	253.84	380.76	507.68	634.60	761.52	888.44	1015.36	1142.28	1269.20	2.10353
炭素		C	12.00	24.00	36.00	48.00	60.00	72.00	84.00	96.00	108.00	120.00	1.07918
メチル		CH ₃	15.024	30.05	45.07	60.10	75.12	90.14	105.17	120.19	135.22	150.20	1.17679
ニトロ		NO ₂	46.008	92.016	138.024	184.032	230.040	276.048	322.056	368.064	414.072	460.08	1.66283
フェニル		C ₆ H ₅	77.04	154.08	231.12	308.16	385.20	462.24	539.28	616.32	693.36	770.40	1.88672
酸素		O	16.000	32.000	48.000	64.000	80.000	96.000	112.000	128.000	144.000	160.000	1.20412
珪素		Si	28.3	56.6	84.9	113.2	141.5	169.8	198.1	226.4	254.7	283.0	1.45179
窒素		N	14.008	28.016	42.024	56.032	70.040	84.048	98.056	112.064	126.072	140.08	1.14638
水		H ₂ O	18.016	36.032	54.048	72.064	90.080	108.096	126.112	144.128	162.144	180.16	1.25565
水素		H	1.008	2.016	3.024	4.032	5.040	6.048	7.056	8.064	9.072	10.08	1.00346

常用對數 (1)

	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	1	2	3	4	5	6	7	8	9
10	0000	0043	0086	0128	0170	0212	0253	0294	0334	0374	4	8	12	17	21	25	29	33	37
11	0414	0453	0492	0531	0569	0607	0645	0682	0719	0755	4	8	11	15	19	23	26	30	34
12	0792	0828	0864	0899	0934	0969	1004	1038	1072	1106	3	7	10	14	17	21	24	28	31
13	1139	1173	1206	1239	1271	1303	1335	1367	1399	1430	3	6	10	13	16	19	23	26	29
14	1461	1492	1523	1553	1584	1614	1644	1673	1703	1732	3	6	9	12	15	18	21	24	27
15	1761	1790	1818	1847	1875	1903	1931	1959	1987	2014	3	6	8	11	14	17	20	22	25
16	2041	2068	2095	2122	2148	2175	2201	2227	2253	2279	3	5	8	11	13	16	18	21	24
17	2304	2330	2355	2380	2405	2430	2455	2480	2504	2529	2	5	7	10	12	15	17	20	22
18	2553	2577	2601	2625	2648	2672	2695	2718	2742	2765	2	5	7	9	12	14	16	19	21
19	2788	2810	2833	2856	2878	2900	2923	2945	2967	2989	2	4	7	9	11	13	16	18	20
20	3010	3032	3054	3075	3096	3118	3139	3160	3181	3201	2	4	6	8	11	13	15	17	19
21	3222	3243	3263	3284	3304	3324	3345	3365	3385	3404	2	4	6	8	10	12	14	16	18
22	3424	3444	3464	3483	3502	3522	3541	3560	3579	3598	2	4	6	8	10	12	14	15	17
23	3617	3636	3655	3674	3692	3711	3729	3747	3765	3784	2	4	6	7	9	11	13	15	17
24	3802	3820	3838	3856	3874	3892	3909	3927	3945	3962	2	4	5	7	9	11	12	14	16
25	3979	3997	4014	4031	4048	4065	4082	4099	4116	4133	2	3	5	7	9	10	12	14	15
26	4150	4166	4183	4200	4216	4233	4249	4265	4281	4298	2	3	5	7	8	10	11	13	15
27	4314	4330	4346	4362	4378	4393	4409	4425	4440	4456	2	3	5	6	8	9	11	13	14
28	4472	4487	4502	4518	4533	4548	4564	4579	4594	4609	2	3	5	6	8	9	11	12	14
29	4624	4639	4654	4669	4683	4698	4713	4728	4742	4757	1	3	4	6	7	9	10	12	13
30	4771	4786	4800	4814	4829	4843	4857	4871	4886	4900	1	3	4	6	7	9	10	11	13
31	4914	4928	4942	4955	4969	4983	4997	5011	5024	5038	1	3	4	6	7	8	10	11	12
32	5051	5065	5079	5092	5105	5119	5132	5145	5159	5172	1	3	4	5	7	8	9	11	12
33	5185	5198	5211	5224	5237	5250	5263	5276	5289	5302	1	3	4	5	6	8	9	10	12
34	5315	5329	5340	5353	5366	5378	5391	5403	5416	5428	1	3	4	5	6	8	9	10	11
35	5441	5453	5465	5478	5490	5502	5514	5527	5539	5551	1	2	4	5	6	7	9	10	11
36	5563	5575	5587	5599	5611	5623	5635	5647	5658	5670	1	2	4	5	6	7	8	10	11
37	5682	5694	5705	5717	5729	5740	5752	5763	5775	5786	1	2	3	5	6	7	8	9	10
38	5798	5809	5821	5832	5843	5855	5866	5877	5888	5899	1	2	3	5	6	7	8	9	10
39	5911	5922	5933	5944	5955	5966	5977	5988	5999	6010	1	2	3	4	5	7	8	9	10
40	6021	6031	6042	6053	6064	6075	6085	6096	6107	6117	1	2	3	4	5	6	8	9	10
41	6128	6138	6149	6160	6170	6180	6191	6201	6212	6222	1	2	3	4	5	6	7	8	9
42	6232	6243	6253	6263	6274	6284	6294	6304	6314	6325	1	2	3	4	5	6	7	8	9
43	6335	6345	6355	6365	6374	6385	6395	6405	6415	6425	1	2	3	4	5	6	7	8	9
44	6435	6444	6454	6464	6474	6484	6493	6503	6513	6522	1	2	3	4	5	6	7	8	9
45	6532	6542	6551	6561	6571	6580	6590	6599	6609	6618	1	2	3	4	5	6	7	8	9
46	6628	6637	6646	6656	6665	6675	6684	6693	6702	6712	1	2	3	4	5	6	7	8	9
47	6721	6730	6739	6749	6758	6767	6776	6785	6794	6803	1	2	3	4	5	6	7	8	9
48	6812	6821	6830	6839	6848	6857	6866	6875	6884	6893	1	2	3	4	5	6	7	8	9
49	6902	6911	6920	6928	6937	6946	6955	6964	6972	6981	1	2	3	4	5	6	7	8	9
50	6990	6998	7007	7016	7024	7033	7042	7050	7059	7067	1	2	3	3	4	5	6	7	8
51	7076	7084	7093	7101	7110	7118	7126	7135	7143	7152	1	2	3	3	4	5	6	7	8
52	7160	7168	7177	7185	7193	7202	7210	7218	7226	7235	1	2	2	3	4	5	6	7	7
53	7243	7251	7259	7267	7275	7284	7292	7300	7308	7316	1	2	2	3	4	5	6	6	7
54	7324	7332	7340	7348	7356	7364	7372	7380	7388	7396	1	2	2	3	4	5	6	6	7
	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	1	2	3	4	5	6	7	8	9

常用對數 (2)

	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	1	2	3	4	5	6	7	8	9
55	7404	7412	7419	7427	7435	7443	7451	7459	7466	7474	1	2	2	3	4	5	5	6	7
56	7482	7490	7497	7505	7513	7520	7528	7536	7543	7551	1	2	2	3	4	5	5	6	7
57	7559	7566	7574	7582	7589	7597	7604	7612	7619	7627	1	2	2	3	4	5	5	6	7
58	7634	7642	7649	7657	7664	7672	7679	7686	7694	7701	1	1	2	3	4	4	5	6	7
59	7709	7716	7723	7731	7738	7745	7752	7760	7767	7774	1	1	2	3	4	4	5	6	7
60	7782	7789	7796	7803	7810	7818	7825	7832	7839	7846	1	1	2	3	4	4	5	6	6
61	7853	7860	7868	7875	7882	7889	7896	7903	7910	7917	1	1	2	3	4	4	5	6	6
62	7924	7931	7938	7945	7952	7959	7966	7973	7980	7987	1	1	2	3	4	4	5	6	6
63	7993	8000	8007	8014	8021	8028	8035	8041	8048	8055	1	1	2	3	4	4	5	5	6
64	8062	8069	8075	8082	8089	8096	8102	8109	8116	8122	1	1	2	3	4	4	5	5	6
65	8129	8136	8142	8149	8156	8162	8169	8176	8182	8189	1	1	2	3	3	4	5	5	6
66	8195	8202	8209	8215	8222	8228	8235	8241	8248	8254	1	1	2	3	3	4	5	5	6
67	8261	8267	8274	8280	8287	8293	8299	8306	8312	8319	1	1	2	3	3	4	5	5	6
68	8325	8331	8338	8344	8351	8357	8363	8370	8376	8382	1	1	2	3	3	4	4	5	6
69	8388	8395	8401	8407	8414	8420	8426	8432	8439	8445	1	1	2	2	3	4	4	5	6
70	8451	8457	8463	8470	8476	8482	8488	8494	8500	8506	1	1	2	2	3	4	4	5	6
71	8513	8519	8525	8531	8537	8543	8549	8555	8561	8567	1	1	2	2	3	4	4	5	5
72	8573	8579	8585	8591	8597	8603	8609	8615	8621	8627	1	1	2	2	3	4	4	5	5
73	8633	8639	8645	8651	8657	8663	8669	8675	8681	8686	1	1	2	2	3	4	4	5	5
74	8692	8698	8704	8710	8716	8722	8727	8733	8739	8745	1	1	2	2	3	4	4	5	5
75	8751	8756	8762	8768	8774	8779	8785	8791	8797	8802	1	1	2	2	3	3	4	5	5
76	8808	8814	8820	8825	8831	8837	8842	8848	8854	8859	1	1	2	2	3	3	4	5	5
77	8865	8871	8876	8882	8887	8893	8899	8904	8910	8915	1	1	2	2	3	3	4	4	5
78	8921	8927	8932	8938	8943	8949	8954	8960	8965	8971	1	1	2	2	3	3	4	4	5
79	8976	8982	8987	8993	8998	9004	9009	9015	9020	9025	1	1	2	2	3	3	4	4	5
80	9031	9036	9042	9047	9053	9058	9063	9069	9074	9079	1	1	2	2	3	3	4	4	5
81	9085	9090	9096	9101	9106	9112	9117	9122	9128	9133	1	1	2	2	3	3	4	4	5
82	9138	9143	9149	9154	9159	9165	9170	9175	9180	9186	1	1	2	2	3	3	4	4	5
83	9191	9196	9201	9206	9212	9217	9222	9227	9232	9238	1	1	2	2	3	3	4	4	5
84	9243	9248	9253	9258	9263	9269	9274	927											

眞 数 表 (1)

	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	1	2	3	4	5	6	7	8	9
.00	1000	1002	1005	1007	1009	1012	1014	1016	1019	1021	0	0	1	1	1	1	2	2	2
.01	1023	1026	1028	1030	1033	1035	1038	1040	1042	1045	0	0	1	1	1	1	2	2	2
.02	1047	1050	1052	1054	1057	1059	1062	1064	1067	1069	0	0	1	1	1	1	2	2	2
.03	1072	1074	1076	1079	1081	1084	1086	1089	1091	1094	0	0	1	1	1	1	2	2	2
.04	1096	1099	1102	1104	1107	1109	1112	1114	1117	1119	0	1	1	1	1	2	2	2	2
.05	1122	1125	1127	1130	1132	1135	1138	1140	1143	1146	0	1	1	1	1	2	2	2	2
.06	1148	1151	1153	1156	1159	1161	1164	1167	1169	1172	0	1	1	1	1	2	2	2	2
.07	1175	1178	1180	1183	1186	1189	1191	1194	1197	1199	0	1	1	1	1	2	2	2	2
.08	1202	1205	1208	1211	1213	1216	1219	1222	1225	1227	0	1	1	1	1	2	2	2	3
.09	1230	1233	1236	1239	1242	1245	1247	1250	1253	1256	0	1	1	1	1	2	2	2	3
.10	1259	1262	1265	1268	1271	1274	1276	1279	1282	1285	0	1	1	1	1	2	2	2	3
.11	1288	1291	1294	1297	1300	1303	1306	1309	1312	1315	0	1	1	1	1	2	2	2	3
.12	1318	1321	1324	1327	1330	1334	1337	1340	1343	1346	0	1	1	1	1	2	2	2	3
.13	1349	1352	1355	1358	1361	1365	1368	1371	1374	1377	0	1	1	1	1	2	2	2	3
.14	1380	1384	1387	1390	1393	1396	1400	1403	1406	1409	0	1	1	1	1	2	2	2	3
.15	1413	1416	1419	1422	1426	1429	1432	1435	1439	1442	0	1	1	1	1	2	2	2	3
.16	1445	1449	1452	1455	1459	1462	1466	1469	1472	1476	0	1	1	1	1	2	2	2	3
.17	1479	1483	1486	1489	1493	1496	1500	1503	1507	1510	0	1	1	1	1	2	2	2	3
.18	1514	1517	1521	1524	1528	1531	1535	1538	1542	1545	0	1	1	1	1	2	2	2	3
.19	1549	1552	1556	1560	1563	1567	1570	1574	1578	1581	0	1	1	1	1	2	2	2	3
.20	1585	1589	1592	1596	1600	1603	1607	1611	1614	1618	0	1	1	1	1	2	2	2	3
.21	1622	1626	1629	1633	1637	1641	1644	1649	1652	1656	0	1	1	1	1	2	2	2	3
.22	1660	1663	1667	1671	1675	1679	1683	1687	1690	1694	0	1	1	1	1	2	2	2	3
.23	1698	1702	1706	1710	1714	1718	1722	1726	1730	1734	0	1	1	1	1	2	2	2	3
.24	1738	1742	1746	1750	1754	1758	1762	1766	1770	1774	0	1	1	1	1	2	2	2	3
.25	1778	1782	1786	1791	1795	1799	1803	1807	1811	1816	0	1	1	1	1	2	2	2	3
.26	1820	1824	1828	1832	1837	1841	1845	1849	1854	1858	0	1	1	1	1	2	2	2	3
.27	1862	1866	1871	1875	1879	1884	1888	1892	1897	1901	0	1	1	1	1	2	2	2	3
.28	1905	1910	1914	1919	1923	1928	1932	1938	1941	1945	0	1	1	1	1	2	2	2	3
.29	1950	1954	1959	1963	1968	1972	1977	1982	1986	1991	0	1	1	1	1	2	2	2	3
.30	1995	2000	2004	2009	2014	2018	2023	2028	2032	2037	0	1	1	1	1	2	2	2	3
.31	2042	2046	2051	2056	2061	2065	2070	2075	2080	2084	0	1	1	1	1	2	2	2	3
.32	2089	2094	2099	2104	2109	2113	2118	2123	2128	2133	0	1	1	1	1	2	2	2	3
.33	2138	2143	2148	2153	2158	2163	2168	2173	2178	2183	0	1	1	1	1	2	2	2	3
.34	2188	2193	2198	2203	2208	2213	2218	2223	2228	2234	1	1	1	1	2	2	2	2	3
.35	2239	2244	2249	2254	2259	2265	2270	2275	2280	2286	1	1	1	1	2	2	2	2	3
.36	2291	2296	2301	2307	2312	2317	2323	2328	2333	2339	1	1	1	1	2	2	2	2	3
.37	2344	2350	2355	2360	2366	2371	2377	2382	2388	2393	1	1	1	1	2	2	2	2	3
.38	2399	2404	2410	2415	2421	2427	2432	2438	2443	2449	1	1	1	1	2	2	2	2	3
.39	2455	2460	2466	2472	2477	2483	2489	2495	2500	2506	1	1	1	1	2	2	2	2	3
.40	2512	2518	2523	2529	2535	2541	2547	2553	2559	2564	1	1	1	1	2	2	2	2	3
.41	2570	2576	2582	2588	2594	2600	2606	2612	2618	2624	1	1	1	1	2	2	2	2	3
.42	2630	2636	2642	2649	2655	2661	2667	2673	2679	2685	1	1	1	1	2	2	2	2	3
.43	2692	2698	2704	2710	2716	2723	2729	2735	2742	2748	1	1	1	1	2	2	2	2	3
.44	2754	2761	2767	2773	2780	2786	2793	2799	2805	2812	1	1	1	1	2	2	2	2	3
.45	2818	2825	2831	2838	2844	2851	2858	2864	2871	2877	1	1	1	1	2	2	2	2	3
.46	2884	2891	2897	2904	2911	2917	2924	2931	2938	2944	1	1	1	1	2	2	2	2	3
.47	2951	2958	2965	2972	2979	2985	2992	2999	3006	3013	1	1	1	1	2	2	2	2	3
.48	3020	3027	3034	3041	3048	3055	3062	3069	3076	3083	1	1	1	1	2	2	2	2	3
.49	3090	3097	3105	3112	3119	3126	3133	3141	3148	3155	1	1	1	1	2	2	2	2	3
0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	1	2	3	4	5	6	7	8	9	

眞 数 表 (2)

	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	1	2	3	4	5	6	7	8	9
.50	3162	3170	3177	3184	3192	3199	3206	3214	3221	3228	1	1	2	3	4	4	5	6	7
.51	3236	3243	3251	3258	3266	3273	3281	3289	3296	3304	1	2	2	3	4	5	5	6	7
.52	3311	3319	3327	3334	3342	3350	3357	3365	3373	3381	1	2	2	3	4	5	5	6	7
.53	3388	3396	3404	3412	3420	3428	3436	3443	3451	3459	1	2	2	3	4	5	6	6	7
.54	3467	3475	3483	3491	3499	3508	3516	3524	3532	3540	1	2	2	3	4	5	6	6	7
.55	3548	3556	3565	3573	3581	3589	3597	3606	3614	3622	1	2	2	3	4	5	6	7	7
.56	3631	3639	3648	3656	3664	3673	3681	3690	3698	3707	1	2	3	3	4	5	6	7	8
.57	3715	3724	3733	3741	3750	3758	3767	3776	3784	3793	1	2	3	3	4	5	6	7	8
.58	3802	3811	3819	3828	3837	3846	3855	3864	3873	3882	1	2	3	4	4	5	6	7	8
.59	3890	3899	3908	3917	3926	3936	3945	3954	3963	3972	1	2	3	4	5	6	7	8	8
.60	3981	3990	3999	4009	4018	4027	4036	4046	4055	4064	1	2	3	4	5	6	6	7	8
.61	4074	4083	4093	4102	4111	4121	4130	4140	4150	4159	1	2	3	4	5	6	7	8	9
.62	4169	4178	4188	4198	4207	4217	4227	4236	4246	4256	1	2	3	4	5	6	7	8	9
.63	4266	4276	4285	4295	4305	4315	4325	4335	4345	4355	1	2	3	4	5	6	7	8	9
.64	4365	4375	4385	4395	4406	4416	4426	4436	4446	4457	1	2	3	4	5	6	7	8	9
.65	4467	4477	4487	4498	4508	4519	4529	4539	4550	4560	1	2	3	4	5	6	7	8	9
.66	4571	4581	4592	4603	4613	4624	4634	4645	4656	4667	1	2	3	4	5	6	7	9	10
.67	4677	4688	4699	4710	4721	4732	4742	4753	4764	4775	1	2	3	4	5	6	7	8	9
.68	4786	4797	4808	4819	4831	4842	4853	4864	4875	4887	1	2	3	4	5	6	7	8	9
.69	4898	4909	4920	4932	4943	4955	4966	4977	4989	5000	1	2	3	5	6	7	8	9	10
.70	5012	5023	5035	5047	5058	5070	5082	5093	5105	5117	1	2	4	5	6	7	8	9	11
.71	5129	5140	5152	5164	5176	5188	5200	5212	5224	5236	1	2	4	5	6	7	8	10	11
.72	5248	5260	5272	5284	5297	5309	5321	5333	5346	5358	1	2	4	5	6	7	9	10	11
.73	5370	5383	5395	5408	5420	5433	5445	5458	5470	5483	1	3	4	5	6	8	9	10	11
.74	5496	5508	5521	5534	5546	5559	5572	5585	5598	5610	1	3	4	5	6	8	9	10	12
.75	5623	5636	5649																

繁用無機, 有機化合物性質表 [五十音順]

繁用無機化合物性質表凡例

1. [化合物名] 太字は元素; ①は同位元素混合物; II, III, IV...=原子價; (1), (2), (3)はその化合物中の元素の原子價, 例: (3)塩化鐵は鐵が3價なる意; aq=結晶水, 例: 塩化亞鉛(2, 3aq)は2種の水和物存在する意。
2. [化學式] aq=結晶水。
3. [分子量] 括弧を附したものは原子量。
4. [色, 結晶] I=等軸晶系, II=正方晶系, III=六方晶系, (IIIa=菱面體), IV=斜方晶系, V=單斜晶系, VI=三斜晶系。
5. [比重以下の欄] 普通水=1とし, 融=熔融狀態の比重, 蒸=蒸氣密度(空氣=1とす), 移=轉位點, 昇=昇華, 壓=加壓, A=アルコール, Ac=アセトン, Alk=アルカリ, Bz=ベンゾール, Chlf=クロロホルム, E=エーテル, W=水, 溶:=溶解, 易:=易溶, 難:=難溶, 不:=不溶, [例] 不:水=水に不溶, 溶:A=アルコールに溶解, 易:E=エーテルに易溶。

繁用有機化合物性質表凡例

1. [化合物名] (n)=正, (iso)=イソ, (prim)=第一級, (sec)=第二級, (tert)=第三級, (o)=オルト, (m)=メタ, (p)=パラ, (sym)=對稱性, (asym)=不對稱性, (v)=連続, [d]=右旋性, [l]=左旋性。
2. [比重] 普通, 水=1とし, 氣體は空氣=1とす。
3. [沸騰點] 230/15=15mmにて沸點230°Cの意。
4. [溶解度] 溶媒100g中に溶解する溶質のg數を示す, 溶解の程度を示す略字は無機化合物の場合と同じ, 冷, 熱時の溶解度の區別は次の様に示す, 不;0.5=冷時不溶で熱時は100g中に0.5g溶解する, ○=その溶劑より再結晶可能の意, ∞=随意の割合に混合するの意, 誘=誘導體, その他, 結晶系, 溶媒の略號等は無機化合物の場合と同じ。

常用無機化

化合物名	化學式	分子量	色, 結晶
亜鉛(II)①	Zn	(65.38)	帶白 III
塩化-(1.1½, 2½, 3, 4aq)	ZnCl ₂	136.29	白 I(?)
臭化-(2, 3aq)	ZnBr ₂	225.21	無 IV
沃化-	ZnI ₂	319.21	無 I
水酸化-	Zn(OH) ₂	99.39	白 非晶, IV
酸化-	ZnO	81.37	白 非晶, III
硫化-(閃亜鉛礦)	ZnS	97.44	白 非晶 I, III
硫酸-	ZnSO ₄ ·7aq	287.55	無 IV(V)
硝酸-	Zn(NO ₃) ₂ ·6aq	297.48	無 柱
炭酸-(½, 1aq)	ZnCO ₃	125.37	白 IIIa
アンモニア	NH ₃	17.032	無 氣
アンモニウム			
塩化-	NH ₄ Cl	53.50	無 I 二形
臭化-	NH ₄ Br	97.96	無 I 二形
沃化-	NH ₄ I	144.96	無 I
塩素酸-	NH ₄ ClO ₃	101.50	無 V
硫化-(酸性)	(NH ₄)HS	51.12	無 IV
硫酸-(正)	(NH ₄) ₂ SO ₄	132.15	無 IV
過硫酸-	(NH ₄) ₂ S ₂ O ₈	228.22	無 V
亜硝酸-	NH ₄ NO ₂	64.05	弱淡黄 晶
硝酸-	NH ₄ NO ₃	80.05	無 IV, IIIa, I
(オルト)磷酸-	NH ₄ H ₂ PO ₄	115.10	無 II
ク	(NH ₄) ₂ HPO ₄	132.13	無 V
ク	(NH ₄) ₃ PO ₄	203.22	無 晶
炭酸-(正)	(NH ₄) ₂ CO ₃ ·1aq	114.1	無
炭酸カルバミン酸-	NH ₄ HCO ₃ + NH ₄ CO ₂ NH ₂	157.11	白 晶
チオシアン酸-	NH ₄ CNS	76.12	無 V
アルゴン(0)①	A 又は Ar	(39.94)	無 氣
アルミニウム(III)	Al	(26.97)	青白 I
塩化-(無水)	AlCl ₃	133.5	無 III
塩化-	AlCl ₃ ·6aq	241.45	無

合物性質表

比重	熔融點	沸騰點	溶解性
7.1	419.44	907	不:水; 溶:酸, Alk.
2.91	365	730	溶:水, A., E., Ac.
3.64	394	650	溶:水, A., E.
融:4.22	446	—	溶:水, A., E.
4.70	—	—	溶:水, 酸, Alk.
晶:3.08	—	—	難:水(水酸化物); 溶:酸, Alk.
非晶:5.42	1260?	—	微:水; 易:酸
III:5.78	融(壓):~1800	昇:1182	溶:水
4.06	移(7aq→6aq)	—	溶:水, A.
7aq:1.96	:39.0	—	難:水; 溶:酸; 不:Ac., ピリジン
0aq:3.49	36.4	—	易:水, A., メチルアルコール, 其他
2.07	解離:140	—	
4.44	-77.7	-33.4	
液:0°:0.638			
1.53	移:184	昇:335	溶:水, A.
蒸:1.01/350°	移:138	—	溶:水
2.39	—	昇	溶:水, A.
2.86	—	昇	易:水; 稀Alc., 微:A.
—	爆:100	—	溶:水, A.
蒸:0.89/57°	120(壓)	—	溶:水; 微:A.
1.77	513	分解	易:水
—	分解	—	易:水, A. CH ₃ OH; 微:E.
—	分解	—	溶:水, A.
1.73	移:32, 84, 125;	分解:200	溶:水(温度と共に著しく増加)
融:165	融:165	—	溶:水(温度と共に著しく増加)
1.79	—	—	溶:水
1.62	分解	—	溶:水, A. 分解
—	—	—	昇:60
—	—	—	溶:水; カルバミン酸塩は A. に溶
1.31	149*	—	溶:水, A. ピリジン.*溶融點は
液(-183°):1.38	-190	-1858	CS(NH ₂) ₂ を含む
2.70	658	~2000	微:水
2.41	(2.5氣壓)190	183	溶:Alk., HCl, H ₂ SO ₄ ; 不溶:HNO ₃
—	離水	—	易:水
			溶:水

化合物名	化学式	分子量	色, 結晶	
臭化一(6aq)	AlBr ₃	266.73	無	二形
沃化一	AlI ₃	407.73	白	
酸化一	Al ₂ O ₃	101.94	白	III
水酸化一	Al(OH) ₃	77.99	白	非晶
硫化一	Al ₂ S ₃	150.15	白	III?
硫酸一(無水)	Al ₂ (SO ₄) ₃	342.15	白	
硫酸一	Al ₂ (SO ₄) ₃ ·18aq	666.42	無	V
一複塩(明礬)	AlK(SO ₄) ₂ ·12aq	474.45	無	I
ク	Al(NH ₄)(SO ₄) ₂ ·12aq	453.40	無	I
磷酸一(正)(3aq)	AlPO ₄	122.01	無	III
アンチモン(III,V)①	Sb	(121.8)	灰	IIIa 黄 I
(3)塩化一	SbCl ₃	228.2	無	IV
(5)塩化一	SbCl ₅	299.1	無	液
(3)酸化一	Sb ₂ O ₃	291.6	白	I,IV
(3.5)酸化一	Sb ₂ O ₄	307.6	白	
(5)酸化一	Sb ₂ O ₅	323.6	白黄	
亜アンチモン酸(正)	Sb(OH) ₃	172.8	白	非晶
アンチモン酸	Sb(OH) ₅ xaq	—	白	非晶
(3)硫化一	Sb ₂ S ₃	339.8	橙又は赤	非晶
(5)硫化一	Sb ₂ S ₅	404.0	紫黒橙	IV 非晶
酒石酸アンチモニルカリウム(吐酒石)	SbO·(C ₄ H ₄ O ₆ K)·½aq	333.8	無	IV
一化水素(スチビン)	SbH ₃	124.8	無	氣
硫黄(II,IV,VI)①	S	32.06	黄	IV
ク 斜方	S	32.06	淡黄	V
ク 單斜	S	32.06	黄	非晶
ク 非晶	S	32.06	黄	非晶
(2)塩化一	S ₂ Cl ₂	135.06	濃黄	液
(4)塩化一	SCl ₂	173.91	黄褐	液
(4)酸化一	SO ₂	64.07	無	氣
(6)酸化一	SO ₃	80.07	無	三形

比重	熔融點	沸騰點	溶解性
2.54	97.1	260	易:水, 溶:A. アミルアルコール
2.63	191	382	易:水; 溶:A. CS ₂
3.85	2050	2980	不:水; 不灼のものは溶:酸
2.423	—	—	溶:酸, Alk., 微溶:水
2.37	1100	—	水にて分解
2.71	—	—	溶:水
1.62	—	—	溶:水
1.751	—	—	溶:水
1.64	—	—	溶:水
2.59	—	—	不:水; 氷醋; 溶:酸, Alk.
6.69	630	1440	不:HF, HCl, 稀H ₂ SO ₄ , Alk.; 溶:王水, HNO ₃ +酒石酸
3.06	73.2	219	溶:少水, 濃HCl; 多量の水にて分解
2.39	4.0	(68):102	水にて分解; 溶:濃HCl, 酒石酸
1:5.20	656	昇	不:水, Alc.; 溶:濃HCl, 酒石酸
IV:5.67	7.5	不揮	不:水, A. 微溶:酸; 溶:Alk.
5.2	分解:300	—	不:水; 溶:HCl, KOH.
—	—	—	不:水, A; 溶:酸, Alk.
—	—	—	作りたてのものは水に可溶; 溶:Alk.
4.12	—	—	—
4.28	5.48	分解せず	溶:水, HCl, NH ₄ HS
4.65	—	に蒸	—
—	—	—	不:水; 溶:Alk., NH ₄ HS
2.60	熱して分解	—	溶:水; 不:A.
液(-25°):2.26	-90	-17	溶:水; A., CS ₂
2.07	移(IV→V):95.5	—	不:水; 溶:CS ₂ , トルエン其他
1.96	融:112.8	444.55	不:水; 溶:CS ₂ , トルエン其他
1.92	118.95	—	不:水, CS ₂
1.68	—	—	不:水, CS ₂
1.68	-80	138	水により徐々に分解; 溶:CS ₂
—	-30	解離	水にて分解
液:1.46	-72.7	10.0	易:水, A.
液:1.92	α:16.8	—	—
β:1.97	β: { 32.5	44.6	溶:水 ●
	62.2		

化合物名	化学式	分子量	色, 結晶
硫酸	H ₂ SO ₄	98.09	無 III
一水化硫酸	H ₂ SO ₄ ·1aq	116.10	無 V
ピロ硫酸	H ₂ S ₂ O ₇	178.16	無 晶
塩化チオニル	SOCl ₂	118.99	無 液
塩化スルフリル	SO ₂ Cl ₂	134.99	無 液
クロロスルホン酸	SO ₂ ·OH·Cl	116.54	無 液
ニトロシル硫酸	SO ₂ ·OH·ONO	127.09	無 IV
過硫酸(カーロー酸)	H ₂ SO ₅	114.09	無 晶
硫化水素	H ₂ S	34.09	無 氣
イッテルビウム(III)	Yb	(173.5)	—
イットリウム(III)	Y	(883.9)	灰
イリチウム(III,IV)	Ir	(193.1)	白 I,IIIa
(4)酸化一	IrO ₂	225.1	黒 針
インヂウム(I,II,III)	In	(114.8)	銀白 II
ウラニウム(III,IV,VI)①	U	(238.1)	銀白 I
(4)二酸化一	UO ₂	270.2	褐黒又は赤 I
(6)三酸化一	UO ₃	286.2	黄赤又は赤 多形
エルビウム(III)①	Er	(167.6)	—
塩素(I,III,V,VII)①	Cl	35.46	黄緑 氣
亜酸化塩素	Cl ₂ O	—	黄褐 氣
二酸化一	ClO ₂	67.46	黄 氣
塩素酸	HClO ₃	84.47	水溶液のみ
過塩素酸(3,2½,2,1aq)	HClO ₄	100.4	無 液
塩化水素(塩酸ガス)	HCl	36.47	無 氣
オスミウム① (II,III,IV,VI,VIII)	Os	(190.9)	灰白 III
カドミウム(II)①	Cd	(112.4)	灰 III
塩化一(4,2½,1aq)	CdCl ₂	183.3	無 板
塩化一(水化物)	CdCl ₂ ·2½aq	228.4	無 V
酸化一	CdO	128.4	褐 I
硫化一	CdS	144.5	黄 III
硫酸一(7,8/3,1aq)	CdSO ₄	208.5	無 IV

比重	融点	沸騰点	溶解性
液:1.85	10.49	(解離)338	溶:水,有機溶媒
液:1.79	8.62	—	溶:水
—	35	—	溶:水
1.68	-105	78.8	水,酸,Alk.,A.にて分解
1.67	-54.1	69.1	水,酸,A.にて分解
1.79	—	~156	水,酸,A.にて分解
—	73	—	溶:水, H ₂ SO ₄
—	45	—	溶:水, A., E., 氷醋
液:0.96	-83	-60.2	溶:水, A.
—	—	—	—
4.6	—	—	熱水にて分解
22.4	2450	—	不:酸, 王水, (黒):溶:王水
—	—	—	不:水, 酸
7.25	154	—	HCl, H ₂ SO ₄ に徐々に可溶; 易: HNO ₃
18.7	~1690	—	不:水; 溶:酸
10.95	2176	—	不:水; 難:酸; 溶:HNO ₃
6.0	—	—	不:水; 溶:酸, 炭酸 Alk. 溶液
4.77	—	—	—
蒸:2.49	-101	33.6	溶:水
液:1.57	—	3.8	溶:水
蒸:3.007	-79	10	溶:水
蒸:2.33	—	—	—
—	—	—	—
1.77	-112	(56):39	(1aq)溶:水, Chlf.
蒸:1.239	-114	—	—
液:1.185	移:-175	-85	溶:水
22.48	2500	—	不:酸;(黒として)溶:HNO ₃ , 王水
8.64	321	770	不:水, 溶:HCl, H ₂ SO ₄ , HNO ₃
4.05	568	~900	易:水, 【参照】水化物;(溶:A.)
3.33	移(→1aq):34	—	(2½aq)溶,(1aq)溶:水, A.
8.15	解離:~900	—	微:【参照】水酸化
4.8	(壓)~1750	—	溶:水, 酸; 不:A.
4.69	1000	—	【参照】水化物; 不:A.

化合物名	化學式	分子量	色, 結晶
ガドリニウム(III)	Gd	(157.3)	—
ガリウム(II,III)①	Ga	(69.72)	灰白 II
カリウム(I)①	K	(39.10)	銀白 II
塩化—	KCl	74.56	無 I
臭化—	KBr	119.02	無 I
沃化—	KI	166.02	無 I
塩素酸—	KClO ₃	122.56	無 V
過塩素酸—	KClO ₄	138.56	無 IV
水酸化—(4,2,1,0aq)	KOH	56.11	白 晶
酸化—	K ₂ O	94.2	淡黄 晶
過酸化—	K ₂ O ₄	142.2	黄 晶
水硫化—	KSH	72.18	無 IIIa
硫化—(5,2aq)	K ₂ S	110.27	無
亜硫酸—	K ₂ SO ₃	158.3	無 III
硫酸—	K ₂ SO ₄	174.27	無(二形)III,IV
酸性硫酸—(11,1aq)	KHSO ₄	136.18	無(二形)IV,V
焦性硫酸—	K ₂ S ₂ O ₇	252.34	無 晶
亜硝酸—	KNO ₂	85.11	無 晶
硝酸—	KNO ₃	101.11	無(二形)IIIa,IV
磷酸(二水素)—	KH ₂ PO ₄	136.16	無 II
ク (一水素)—	K ₂ HPO ₄	174.25	無
ク	K ₃ PO ₄	212.34	無 IV
焦性磷酸—(3aq)	K ₄ P ₂ O ₇	330.48	無
異性磷酸—	KPO ₃	118.14	無 晶
亜砒酸—	K ₃ AsO ₃	240.26	無 針
砒酸—	KH ₂ AsO ₄	180.08	無 II
炭酸—(2aq)	K ₂ CO ₃ ·2aq	174.23	無 V
ク (0aq)	K ₂ CO ₃	138.20	無
酸性炭酸—	KHCO ₃	100.11	無 V
青化—	KCN	65.11	無 I
シヤン酸—	KCNO	81.11	無 針

比重	熔融點	沸騰點	溶解性
—	—	—	—
5.9	29.75	2300	溶:酸, Alk.
0.86	63.5	762.2	水, A. にて分解; 不溶: E., 石油, 流動パラフィン
1.989	~768	1415	溶:水; 微: Alc; 溶: Glycer.
2.756	728	1380	溶:水; Glycer.; 微: A.
3.115	~680	~1330	溶:水; A.; メチルA.
2.344	370	分解	溶; 水
2.52	分解: ~610	—	溶:水; 不: A.
2.044	0aq: 360.4	1324	(2aq): 溶:水; (1aq): 溶:水, A.
2.32	赤熱	—	溶【参照KOH】
—	~400	—	易:水(分解)
—	455	—	易:水; 溶: A.
1.80	—	—	易:水(加水分解); 溶: A.
—	熱して分解	—	溶:水; 難: A.
2.67	移: 582	—	溶:水; 不: A.
2.36	融: 1067	—	溶:水
2.28	210	分解	溶:水
1.92	>300	K ₂ S ₂ O ₇	溶:水
2.11	297.5	—	溶:水; 不: A.
2.33	移: 127.8	—	溶:水; 難: A.
—	融: 336	—	易:水; 不: A.
—	融→KPO ₃	—	溶:水
—	—	—	易:水; 不: A.
2.33	1340	—	易:水
2.26	1090	—	難:水; 溶:酸
—	~310	—	易:水; 溶: A.
2.85	—	—	溶:水; 不: A.
2.043	融→KAsO ₃	—	溶:水; 不:濃NH ₃ , A.
2.29	—	—	—
2.17	891	—	溶:水
1.52	分解: 200	—	溶:水(加水分解); 不: A.; 微: メチ ルアルコール
2.05	623.5	—	易:水; 不: A.

化合物名	化学式	分子量	色, 結晶
チオシアン酸—	KCNS	97.18	無 晶
異性硼酸—(3aq)	KBO ₂	81.92	無 V
四硼酸—(5aq)	K ₂ B ₄ O ₇	323.56	無 III
錫酸—(3aq)	K ₂ SnO ₃	298.95	無 IIIa
マンガン酸—	K ₂ MnO ₄	197.13	暗緑 IV
過マンガン酸—	KMnO ₄	158.03	黒赤 IV
カルシウム(II)①	Ca	(40.07)	白 I, III
弗化—	CaF ₂	78.07	無 I
塩化—(6,4,2,1aq)	CaCl ₂	110.99	白 晶
塩化—(水化物)	CaCl ₂ ·6aq	219.06	無 III
臭化—(6,4aq)	CaBr ₂	199.90	無 晶
沃化—(6aq)	CaI ₂	293.91	白 晶
次亜塩素酸—	Ca(ClO) ₂ ·3aq	197.03	無 晶
水酸化(消石灰)—	Ca(OH) ₂	74.09	白 III, 非晶
酸化(生石灰)	CaO	56.07	無 I, 非晶
過酸化—	CaO ₂	72.07	白
硫化—	CaS	72.14	白 I
硫酸—(硬石膏)	CaSO ₄	136.14	白 IV, V
硫酸—(石膏)	CaSO ₄ ·2aq	172.16	無 V
硫酸—(焼石膏)	CaSO ₄ ·½aq	145.15	無 IV
硝酸—	Ca(NO ₃) ₂ ·4aq	236.13	無 V
燐化—	Ca ₃ P ₂	182.29	赤褐 晶
燐酸—	Ca(H ₂ PO ₄) ₂ ·aq	252.20	白 IV
ク	CaHPO ₄ ·2aq	172.14	白 III, V
ク	Ca ₃ (PO ₄) ₂	310.29	白 非晶
炭化—(カーバイド)	CaC ₂	64.07	無 晶
炭酸—	CaCO ₃	100.07	白 IIIa, IV
—シアナミド	CaCN ₂	80.09	無
金(I, III)	Au	(197.2)	黄 I
(1)塩化—	AuCl	232.66	淡黄 晶
(3)塩化—(2aq)	AuCl ₃	303.58	赤褐 晶

比重	熔融点	沸騰点	溶解性
1.89	173.8~179	—	溶:水, A.
—	947	—	易:水
0aq: 1.74	—	—	易:水
3.20	—	—	溶:水; 微:A.
—	熱して分解	—	溶:Alk.; 水にて分解
2.703	分解:>200	—	溶:水; 易:メタノール, 氷醋酸, Ac.
1.55	851	1240	水にて分解
3.16	1403	—	溶:水, 酸
2.22	774	—	【参照】水化物; 溶:A., メチルアルコール
1.65	29.5	—	溶:水
3.35	760	810	溶:水, A.
3.96	740	—	溶:水, A.
—	—	—	溶:水
2.08	熱して分解	—	溶:水, 酸, グリセリン+水
晶: 2.23	2572	—	【参照】水酸化カルシウム
3.2~3.4	—	—	微:水; 溶:酸
—	熱して分解	—	溶:水, 熱湯にてCa(SH) ₂ , Ca(OH) ₂ に分解
2.25	—	—	【参照】石膏
晶: 2.8	移: 1193	—	—
2.97	融: 1450	—	溶:水; 不:A.
2.32	—	—	—
1.82	—	—	—
0aq: 561	—	—	溶:水
2.51	—	—	水, 酸にて分解
2.04~2.7	—	—	水にて分解; 溶:酸
2.32	—	—	溶:水, クエン酸アンモニウム
—	1730	—	水にて分解; 溶:酸
2.22	2300	—	水にてC ₂ H ₂ 発生
IIIa: 2.71	1339(1025気圧)	—	溶:水
—	1190	—	熱湯にて分解
19.3	1063	2677	不:酸; 溶:王水, KCN溶液
7.4	熱して分解	—	溶:塩化アルカリ溶液; 水にて分解
4.67	288	揮	易:水, A.

化合物名	化学式	分子量	色, 結晶
(3)青化一	$\text{Au}(\text{CN})_3 \cdot 3\text{aq}$	329.27	無 晶
(3)青化一カリウム(複)	$\text{AuK}(\text{CN})_4 \cdot 3\text{aq}$	734.71	無 晶
銀(I)①	Ag	(107.88)	白 I
塩化一(角銀鏡)	AgCl	143.34	白 非晶又はI
臭化一	AgBr	187.80	淡黄 非晶又はI
沃化一	AgI	234.80	黄 三形IIIa, I
塩素酸一	AgClO_3	191.34	白 II, I
酸化一	Ag_2O	231.76	黒褐 I
過酸化一	Ag_2O_2	247.76	黒
硫化一	Ag_2S	247.83	黒 非晶又はI
硫酸一	Ag_2SO_4	311.83	白 IV, I(?)
亜硝酸一	AgNO_2	153.89	帯黄 IV
硝酸一	AgNO_3	169.89	無 IV, IIIa
磷酸一(オルト)	Ag_3PO_4	418.68	黄 非晶又はI
クロム酸一	Ag_2CrO_4	331.77	緑又は赤 IV
重クロム酸一	$\text{Ag}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	431.78	赤 IV
アセチレン化一	Ag_2C_2	239.76	白 非晶
炭酸一	Ag_2CO_3	275.76	淡黄 晶
青化一	AgCN	133.89	白 非晶又は晶
青化一カリウム	$[\text{Ag}(\text{CN})_2]\text{K}$	199.00	無 IIIa
キセノン(0)①	X又はXe	(130.2)	無 氣
クロム(II, III, VI)	Cr	(52.01)	灰 I
(2)塩化一	CrCl_2	122.93	白 針
(3)塩化一	CrCl_3	158.4	紫 晶
(3)塩化一水化物	$[\text{CrCl}_2(\text{H}_2\text{O})_4]\text{Cl} \cdot 2\text{aq}$	266.45	緑 IV
(3)塩化一水化物	$[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{Cl}_3$	266.45	紫 V
(6)塩化クロミル	CrO_2Cl_2	154.93	黒赤 液
(3)水酸化一	$\text{Cr}(\text{OH})_3$	103.04	紫 非晶
(3)酸化一	Cr_2O_3	152.0	緑 III
(6)酸化一(酸無水物)	CrO_3	100.01	赤 IV
クロム明礬(K)	$\text{CrK}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{aq}$	499.4	紫 I

比重	熔融點	沸騰點	溶解性
—	50	—	溶:水, A., E
—	—	—	易:水; 微:A.
10.50	960.5	~2152	溶: HNO_3 , 熱濃 H_2SO_4
5.56	455	—	溶:水, NH_3
融:6.47	422	—	溶:水, $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 溶液; 微: NH_3
5.67	移:145.8 融:552	—	溶:水, $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 溶液, NH_3
II:4.43	230	—	溶:水
7.52	分解:300	—	溶:水, HNO_3
7.44	分解:>100	—	不:水; 溶: HNO_3
6.85	移:178	—	溶:水, KCN 溶液; 不: NH_3
晶:7.28	融:~840	—	溶:水, HNO_3
5.40	660	—	溶:水, HNO_3
4.45	分解(加熱)	—	溶:水
4.35	移:159.6	—	溶:水, A.
6.37	208.5 ~849	—	溶:水, 酸, NH_3
5.63	—	—	溶:水
4.77	—	—	溶:水, 易 HNO_3 , NH_3
—	爆	—	微:水(加水分解), A.; 溶: HCl
6.08	分解:200	—	溶:水, 10% NH_3
3.96	~325	—	溶:水, 10% NH_3
—	—	—	溶:水, 微:A.
液:3.06	-111.5	-106.9	溶:水, アニリン
6.7	1765	~2660	溶:稀酸
2.75	—	やや揮	易:水
2.75	—	昇	不:水, A.
—	83	—	溶:水
—	95	—	溶:水, 溶解度は異性體平衡によ りて變化す
1.92	-96.5	116.7	水にて分解:溶:A., E., CS_2 , 氷醋酸
—	—	—	不:水, 溶:酸
5.21	2275	—	不:水, 酸, Alk.
2.70	196	—	溶:水, E.
1.84	89	—	溶:水; 不溶:A.

化合物名	化学式	分子量	色, 結晶
クロム明礬(NH ₄)	Cr(NH ₄)(SO ₄) ₂ ·12aq	478.3	紫 I
ゲルマニウム(II,IV)①	Ge	(72.60)	灰白 I
珪素(IV)①	Si	(28.06)	灰褐 非晶 I
弗化一	SiF ₄	104.06	無 氣
塩化一	SiCl ₄	169.90	無 液
酸化一(無水珪酸)	SiO ₂	60.06	無 非晶, III
酸化一(水晶)	SiO ₂	60.06	無 III, 異極
モノシラン	SiH ₄	32.09	無 氣
ヂシラン	Si ₂ H ₆	62.17	無 氣
炭化(カーボランダム)	SiC	40.06	無 IIIa, III
コバルト(II,III)	Co	(58.94)	灰 III, I
(2)塩化一(6,4,2,1½aq)	CoCl ₂	129.89	青 晶
(2)塩化一(水化物)	CoCl ₂ ·6aq	237.99	赤 V
(2)水酸化一	Co(OH) ₂	92.99	赤又は紫 IV
(3)水酸化一	Co(OH) ₃	109.99	褐
(2)酸化一	CoO	74.97	灰緑又は褐 I
(3)酸化一	Co ₂ O ₃	165.94	褐 非晶 I
(2,3)酸化一	Co ₃ O ₄	240.91	黒灰 非晶 I
(2)硫化一	CoS	91.04	黒 非晶, IIIa?
(2)硫酸一(7,6,4,1aq)	CoSO ₄ ·7aq	287.15	赤 二形, IV, V
(2)硝酸一	Co(NO ₃) ₂ ·6aq	291.08	赤 V
(2)炭酸一	CoCO ₃	118.97	淡赤 IIIa
サマリウム(III)	Sm	(150.43)	淡灰
酸素(II)	O	(16.00)	無 氣
オゾン	O ₃	48.00	無 液
臭素(I)	Br	(79.92)	赤褐 液
臭素酸	HBrO ₃	128.93	無
臭化水素	HBr	80.93	無 氣
シアン	(CN) ₂	52.02	無 氣
臭化一	CNBr	105.93	無 I
シアン化水素	HCN	27.02	無 液

比重	熔融點	沸騰點	溶解性
1.72	94	—	溶:水
5.35	958±5	—	溶:H ₂ O ₂ 溶液;不:HCl, KOH
2.35	~1414	2400	不:水, 酸;溶:Alk., HF + HNO ₃
蒸:3.622	(壓)90	(壓)-65	水にて分解;溶:HF
1.48	-68.7	57	水にて分解
2.20	—	2590	溶:Alk., 不:水, 酸
2.65	移:575 融:1470		不:Alk., 溶:HF
液:0.68	-185	-112	水にて分解
液:0.69	-132.5	-15	水にて分解;溶:A., CS ₂
3.12	—	—	不:水, 酸, 王水, Alk.
8.8	1490	~2375	溶:酸
3.348	昇	—	【参照】水化物;溶:A., E., Ac.
1.84	—	—	溶:水, E
3.60	—	—	不:水;溶:酸, 熱Alk.
—	熱して分解	—	溶:水
5.68	1935	—	不:水;溶:酸
5.18	熱して分解	—	溶:酸[Co-(2)塩に分解]
6.073	—	—	溶:酸[Co-(2)塩に分解]
5.45	>1100	—	溶:水, 酸
1.924	—	—	溶:水, A., メチルアルコール
1.83	移(→3aq):55	—	溶:水
4.13	熱して分解	—	不:水;溶:酸
7.7	—	—	—
液(沸):1.12	移:-227 融:-218.4	-183	—
—	-251.5	-112	溶:水(分解), CCl ₄ , CHCl ₃
3.14	-7.3	58.7	溶:水, A., E., CS ₂
—	—	—	易:水
蒸:2.16	86.0	-68.7	溶:水, A.
蒸:1.806	-34.4	-20.7	溶:水, A., E.
2.015	52	61.3	溶:水, A.
液:0.691	-13	26.5	溶:水, A., E.

化合物名	化學式	分子量	色, 結晶
イソシアン酸	CONH	43.02	無 液
ジルコニウム(IV)①	Zr	(91.22)	銀白 III
水素(I)	H	(1.008)	無 氣
過酸化—	H ₂ O ₂	34.016	無 液
水銀(I,II)①	Hg	(200.61)	銀白 液
(1)塩化—(甘汞)	Hg ₂ Cl ₂	472.12	白 II
(2)塩化—(昇汞)	HgCl ₂	271.52	無 (IV)二形
(1)臭化—	Hg ₂ Br ₂	561.04	白 II
(2)臭化—	HgBr ₂	360.44	無 (IV)二形
(2)沃化—	HgI ₂	454.44	赤II,黄IV
(1)酸化—	Hg ₂ O	417.2	黒褐
(2)酸化—	HgO	216.6	赤又は黄 V
(2)硫化—(辰砂)	HgS	232.67	赤 IIIa
(1)硫酸—	Hg ₂ SO ₄	497.27	黒 無 I,非晶 V
(2)硫酸—	HgSO ₄	296.67	無 IV
(2)青化—	Hg(CN) ₂	252.62	無 II
(3)雷酸—(雷汞)	Hg(CNO) ₂ ·1/2aq	284.6	白
スカンジウム(III)	Sc	(45.10)	—
錫(II,IV)①	Sn	(118.7)	銀白 II
(2)塩化第一—	SnCl ₂ ·2aq	225.64	灰 無 晶 V
(4)塩化第二—(3,5,8aq)	SnCl ₄	260.54	無 液
(4)塩化—複塩 (NH ₄)(ピンク塩)	Sn(NH ₄) ₂ Cl ₆	367.52	白 I
(2)水酸化第一—	Sn(OH) ₂	152.72	白 非晶
(4)水酸化第二— (オルト錫酸)	Sn(OH) ₄	186.73	白 非晶
(4)水酸化第二— (メタ錫酸)	SnO ₃ H ₂	168.71	白 非晶
(2)酸化第一—	SnO	134.7	青黒 非晶又はI
(4)酸化第二—(錫石)	SnO ₂	150.7	白 II,III,IV
(2)硫化第一—	SnS	150.77	褐 非晶 IV
(4)硫化第二—(偽金)	SnS ₂	182.84	灰 金黄 III

比重	熔融點	沸騰點	溶解性
-20°:1.16	分解	—	溶:水;溶液は分解
6.53	1860	—	不:水,酸;溶:HF,王水
液:0.070	-259.14	-252.79	微:水
液(0°):1.46	-0.89	(47mm):80.2	溶:水, E.
13.551	-38.89	357	不:水;溶:HNO ₃ ,濃硫酸
7.15	543	383.2	溶:水, Bz.,ピリヂン
5.42	275	301	溶:水, A., E., Ac.
7.31	昇:345	—	溶:水
5.73	~236	325	溶:水;A.,易:メチルアルコール, E.
赤:6.28	移:130	349	(赤)溶:水, A., E., Ac., CS ₂
黄:6.27	融:253	—	難:水;溶:濃醋
9.8	—	—	溶:水, HNO ₃ , HCl
11.14	昇:580	—	(沈澱)溶水;不:酸(非晶)溶:硫化
赤:8.09	融:1450(壓)	—	アルカリ溶液
黒:7.67	灼熱	—	溶:水, HNO ₃
7.56	—	—	水にて加水分解;溶:酸
6.47	—	—	溶:水, A., メチルアルコール
3.99	—	—	溶:水
4.42	爆	—	—
—	—	—	—
白:7.28	移:18	2275	不:水,濃HNO ₃ ;溶:熱酸,熱Alk.
灰:5.7	融:231.84	0aq:603.25	溶:水, A., E.
2.70	0aq:241	113.9	溶:水(加水分解), CS ₂
2.28	-34	—	溶:水;濃溶液は分解せずに沸騰
2.51	昇	—	難:水;溶:酸, Alk.
—	—	—	微:水;溶:酸, Alk. (膠質溶液)
—	—	—	不:水,酸, NH ₃ ;溶:稀HCl, 稀Alk. (膠質溶液)
—	—	—	不:水;溶:酸
6.3	—	—	不:水, 酸
6.75	>1800	—	不:水, 酸
5.27	880	1230	溶:水, 濃HCl, 黄(NH ₄) ₂ S
4.51	—	—	溶:水, 酸, Alk, 黄(NH ₄) ₂ S

化合物名	化学式	分子量	色, 結晶
ストロンチウム(II)①	Sr	(87.63)	灰白 晶
塩化一	SrCl ₂ ·6aq	266.62	無 IIIa
水酸化一	Sr(OH) ₂ ·8aq	265.74	無 II
酸化一	SrO	103.6	白 非晶又はI
硫酸一(天青石)	SrSO ₄	183.67	無 IV,V?
硝酸一(4aq)	Sr(NO ₃) ₂	211.62	無 I
炭酸一(ストロンチア ニット)	SrCO ₃	147.6	無 III,IV
セシウム(I)	Cs	(132.81)	白 I
セリウム(III,IV)①	Ce	(140.13)	灰 I
(3)塩化一(7aq)	CeCl ₃	246.6	白 晶
(4)酸化一	CeO ₂	172.2	黄白 I
(4)硫酸一(4aq)	Ce(SO ₄) ₂ ·4aq	404.4	黄 非晶 IV
セレン(II,IV,VI)①	Se	(79.2)	{ 灰 非晶 赤 IIIa 灰又は赤 V
(2)塩化一	Se ₂ Cl ₂	229.32	褐黄 液
(4)塩化一	SeCl ₄	221.04	白 晶
(4)酸化一(0aq)	SeO ₂	111.2	白 V
セレン酸	SeO ₄ H ₂	145.22	無 III
セレン化水素	SeH ₂	81.22	無 氣
蒼鉛(III,V)	Bi	(209.0)	帶赤白 IIIa
塩化一	BiCl ₃	315.38	白 晶
水酸化一	Bi(OH) ₃	260.02	白 非晶 I
酸化一	Bi ₂ O ₃	466.0	黄褐 IV
硫化一	Bi ₂ S ₃	514.21	黒 非晶,IV
硝酸一(正)	Bi(NO ₃) ₃ ·5aq	485.10	無 VI
タングステン (II,III,IV,V,VI)	W	(184.0)	灰 I
(4)塩化一	WCl ₄	325.84	灰褐 晶
(5)塩化一	WCl ₅	361.30	黒 晶
(6)塩化一	WCl ₆	396.76	黒紫 I?

比重	融点	沸騰点	溶解性
2.54	~797	1366	水:A. を分解
1.94	0aq:870	—	溶:水, A.(2H ₂ O)
0aq:3.05	—	—	溶:水
1.40	—	—	溶:水
0aq:3.63	—	—	溶:水
4.5	2430	—	溶:水(【参照】水酸化物)酸;不:Ac.
3.7~3.9	移:1152 融:~1600	—	溶:水
2.93	645	—	(4aq):溶:水,(0aq):溶:水;難:A.
3.62	1497	—	溶:水, NH ₄ 塩溶液
1.87	28.5	670	水を分解
6.8	630	—	水を分解;溶:酸;不:Alk.
3.92	822	—	易:水, A.
I:7.5	>2600	—	不:水, HCl, HNO ₃ ;溶:酸(還元剤 又は濃H ₂ SO ₄ と共に)
6.7	—	—	易:水
4.80	220.2	688	不:水, CS ₂ ;溶:濃H ₂ SO ₄
4.47	144(不安定)	—	不:水;微:CS ₂ ;溶:濃H ₂ SO ₄
4.26~4.28	—	—	分解
2.91	—	—	水, A., E. にて分解;溶:CS ₂
—	分解:>200	—	水にて分解;溶:熱POCl ₃ ;不:CS ₂
3.95	340(壓)	—	易:水, A., H ₂ SO ₄
2.95	58	—	易:水
液:2.12	-64	-42	易:水
9.80	271.0	~1500	不:水, HCl;溶:HNO ₃
4.75	232.5	447	水にて分解;溶:HCl, Ac.
—	—	—	溶:水, 酸, グリセリン;微:Alk.
9.0	移:704 融:860	—	不:水;溶:酸
7.39	—	—	(沈澱)溶:水, 濃酸;難:Alk.
2.83	—	—	水にて分解;溶:マンニット溶液, HNO ₃ , Ac.
19.1	3370±50	4830	不:水, 酸, 王水, Alk.;溶:HF + HNO ₃
—	分解(加熱)	—	水にて分解
蒸:3.87	248	275.6	易:水(加水分解);溶:A., E., CS ₂ .
3.52	275	346.7	水にて分解;溶:A., E., CS ₂ , B ₂ .

化合物名	化学式	分子量	色, 結晶
(4)酸化一	WO ₂	216.0	褐 I
(6)酸化一(酸)	WO ₃	232.0	黄 非晶,IV
(4)硫化一	WS ₂	248.14	灰黒 晶
タリウム(I,III)	Tl	(204.4)	灰 二形,晶
炭素(III,IV)	C. 金剛石	(12.00)	無 I
ク	C. 石墨	(12.00)	灰 IIIa
四塩化炭素	CCl ₄	153.84	無 液
一酸化一	CO	28.00	無 氣
二酸化一(炭酸ガス)	CO ₂	44.00	無 氣
(無水炭酸)			
二硫化炭素	CS ₂	76.14	無 液
タンタル(V)	Ta	(181.5)	灰 I
ヂスプロシウム(III)	Dy	(162.46)	—
チタン(II,III,IV)①	Ti	(47.90)	灰 非晶,III
(2)塩化一	TiCl ₂	119.02	黒 晶
(3)塩化一	TiCl ₃	154.48	紫 晶
(4)塩化一	TiCl ₄	189.94	無 液
(4)水酸化一(チタン酸)	TiO ₃ H ₂	98.12	白 非晶又は晶
(4)酸化一	TiO ₂	80.1	白 II,IV
窒素(III,V)	N	(14.008)	無 氣
塩化ニトロシル	NOCl	65.47	黄 氣
亜酸化一(笑氣)	N ₂ O	44.02	無 氣
酸化一	NO	30.01	無 氣
過酸化一	N ₂ O ₄ ⇌ 2NO ₂	92.02	(NO ₂) 褐 氣 (N ₂ O ₄) 無 液
三二酸化一	N ₂ O ₃	76.02	青 液
五二酸化一	N ₂ O ₅	108.02	無 IV
硝酸一(1,3aq)	HNO ₃	63.02	無 液
ツリウム(III)	Tu	(169.4)	—
テリビウム(III)	Tb	(159.2)	—
テリリウム(II,IV,VI)	Te	(127.5)	錫白 IIIa 褐 非晶
鐵(II,III,VI)①	Fe	(55.84)	灰 I
(2)塩化一(4,2aq)	FeCl ₂	126.76	無 III

比重	熔融點	沸騰點	溶解性
12.11	—	—	不:水,酸,Alk.
6.84	1473	—	不:水,酸;溶:Alk.,HF
7.5	—	—	不:水,酸;溶:HF+HNO ₃
11.85	移228 融302	1457	不:水;溶:稀H ₂ SO ₄
3.51	—	—	微:融Fe,融Na ₂ CO ₃ 又はK ₂ CO ₃ 1000~1200°
2.17~2.3	3500融? 又は昇?	—	
0°:1.632	-23.77	76.6	微:水;溶:A.,E.
蒸:0.967	(100mm):-205	-190	微:水;溶:A.,Cu ₂ Cl ₂ 溶液
蒸:1.524	(5.1氣壓):-57	昇:-78.5	溶:水
固:1.53			溶:A.
1.27	-112	46.25	微:水;溶:A.,E.等
16.6	3030	—	不:水,酸,王水
—	—	—	—
4.50	~1800	—	不:水;溶:酸
—	—	昇(H ₂ 中 にて)	水にて分解;溶:A.;不溶:E.
—	—	—	易:水
1.76	-23	136.5	溶:HCl,A.,水にて分解
—	—	—	不:水;難:酸;溶:熱,濃H ₂ SO ₄ ,Alk.
(II):4.26	1825	—	不:水,酸
(IV):3.84	—	—	—
液:0.879	-210.52	-195.67	溶:水
液:1.42	-61.5	-5.8	水にて分解
液:1.226	-90.7	-88.7	溶:水
液:1.27	-163.7	150.2	溶:水,FeSO ₄ 溶液;微:H ₂ SO ₄
液(0°):1.49	-10	21.2	水にて分解;溶:濃H ₂ SO ₄
1.45	-102	分解:-10	溶;冷水(帶青色);徐々に分解
1.63	30	45~50	HNO ₃ を見よ
1.53	41.3	分解:86	溶:水,E.;分解A.
—	—	—	—
—	—	—	—
6.24	452.5	1390	不:水;溶:濃H ₂ SO ₄
6.1	—	—	
7.86	1530	2840	溶:稀酸
2.99	—	—	易:水,A.

化合物名	化學式	分子量	色, 結晶
(3)塩化-(6,3 $\frac{1}{2}$,2 $\frac{1}{2}$,2aq)	FeCl ₃	162.22	灰黒 III
(3)塩化-(水化物)	FeCl ₃ ·6aq	270.32	黄 晶
(2)臭化-(6,4aq)	FeBr ₂	215.68	緑黄 III
(3)臭化-(6aq)	FeBr ₃	295.60	褐 IV?
(2)沃化-(6,4aq)	FeI ₂	309.68	灰 III
(2)水酸化-	Fe(OH) ₂	89.86	白 非晶,III
(3)水酸化-	Fe(OH) ₃	106.86	赤褐 非晶
(2)酸化-	FeO	71.84	黒
(3)酸化-(赤鐵礦)	Fe ₂ O ₃	159.68	赤 非晶,IIIa
(2,3)酸化-(磁鐵礦)	Fe ₃ O ₄	261.52	黒 I
硫化-	FeS	87.91	黒 III
硫化-(黄鐵礦)	FeS ₂	119.98	黄 I(安)
(2)硫酸-(綠礬)(7,5,1aq)	FeSO ₄ ·7aq	278.02	淡緑 V,III
(3)硫酸-(10,9,3aq)	Fe ₂ (SO ₄) ₃	399.89	黄 IV
(2)硫酸-アンモニウム(モール塩)	Fe(NH ₄) ₂ (SO ₄) ₂ ·6aq	392.16	淡緑 V
鐵明礬(NH ₄)	Fe(NH ₄)(SO ₄) ₂ ·12aq	482.21	淡紫 I
炭化-	Fe ₃ C	179.52	灰 IV?
炭酸-	FeCO ₃	115.84	白 IIIa
鐵カルボニル	Fe(CO) ₅	195.84	黄 液
(2)青化-錯塩(黄血塩)	K ₄ [Fe(CN) ₆]·3aq	422.34	黄 V
(3)青化-錯塩(赤血塩)	K ₃ [Fe(CN) ₆]	329.19	赤 V
(3)青化-錯塩(ニトロプロシッドナトリウム)	[Fe(CN) ₅ NO]Na ₂ ·2aq	297.92	赤 IV
銅(I,II)①	Cu	(63.57)	赤 I
(1)塩化-	CuCl	99.03	白 I
(2)塩化-	CuCl ₂ ·	170.52	青緑 IV
(1)水酸化-	CuOH	80.58	黄
(2)水酸化-	Cu(OH) ₂	97.59	青 非晶
(1)酸化-	Cu ₂ O	143.14	赤 I
(2)酸化-	CuO	79.57	黒 VI
(1)硫化-	Cu ₂ S	159.21	青(二形)I,IV
(2)硫化-	CuS	95.64	黒 非晶,V

比重	熔融點	沸騰點	溶解性
2.80	302	—	【參照】水化物;溶:水, A., E., Ac.
—	37	—	溶:水
4.64	—	—	溶:水, A.
—	(6aq):27	—	易:水;溶:A., E.
(4aq):2.87	177	—	溶:水
3.4	—	—	溶:水, 酸;不:Alk.
—	—	—	溶:水, 酸;不:Alk.
5.9?	1377	—	【參照】Fe(OH) ₂ ;溶:酸
5.1~5.2	1565	—	不:水;【參照】Fe(OH) ₃ ; (灼後)不:酸
5.16	1527	—	不:水;微:酸
4.84	1170~97	—	不:水;溶:酸(分解)
5.03	—	—	不:水, 稀酸
1.89	—	—	溶:水, 稀A.
3.10	—	—	溶:水(加水分解);不:濃H ₂ SO ₄
1.87	—	—	溶:水;不:A.
1.71	—	—	溶:水;不:A.
7.40	—	—	溶:稀酸
3.80	—	—	溶:水
1.46	-21	102.9	溶:A., E., Bz. 等
1.88	—	—	溶:水;微:A.
1.85	—	—	溶:水;微:A.
1.71	—	—	溶:水, A.
8.93	1083	2360	溶:HNO ₃ , 熱HBr, 熱濃H ₂ SO ₄ ; 不:HCl, 稀H ₂ SO ₄
3.53	425	~1000	溶:水, HCl, NH ₃ , ピリジン
2.50	—	—	溶:水
3.37	—	—	溶:酸, NH ₃
—	—	—	不:水;溶:酸, NH ₃
5.88	>1230	—	不:水;溶:NH ₃
6.40	1148	—	不:水, A.;溶:酸, NH ₃ , NH ₄ 塩 溶液
5.78	1130	—	溶:水;難:HCl, Alk.
4.65	灼熱分解	—	溶:水;KCN溶液;不:Alk.

化合物名	化學式	分子量	色, 結晶
(2)硫酸一	$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{aq}$	249.72	青 VI
(2)硝酸一	$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \cdot 3\text{aq}$	241.63	青 晶
塩基性炭酸一(孔雀石)	$\text{CuCO}_3 \cdot \text{Cu}(\text{OH})_2$	221.16	緑 非晶, V
(1)青化一	CuCN	89.58	白 V
トリウム(IV)	Th	(232.12)	暗灰 I
ナトリウム(I)①	Na	(23.00)	銀白 I
弗化一	NaF	42.00	無 I
塩化一(2aq)	NaCl	58.46	無 I
臭化一(0,2,5aq)	$\text{NaBr} \cdot 2\text{aq}$	138.95	無 V
沃化一	$\text{NaI} \cdot 2\text{aq}$	185.95	無 V
塩素酸一	NaClO_3	106.46	無 I, IIIa, IV
臭素酸一	NaBrO_3	150.92	無 I, IIIa, IV
沃素酸一	$\text{NaIO}_3 \cdot 5\text{aq}$	288.00	無 V
水酸化一(1,2,3½aq)	NaOH	40.01	白 二形
酸化一	Na_2O	62.00	白
過酸化一(8aq)	Na_2O_2	78.00	黄
硫化一	$\text{Na}_2\text{S} \cdot 9\text{aq}$	240.21	無 II
水硫化一	NaSH	56.01	無 IV
亜硫酸一(7,0aq)	$\text{Na}_2\text{SO}_3 \cdot 7\text{aq}$	252.18	無 V
焦性ク一(7aq)	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_5$	190.1	無 柱
硫酸一(7,10aq)	Na_2SO_4	142.07	無 IV, V, VI, III
ク一(水化物)	$\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{aq}$	322.22	無 V
ク一(酸性)(水化物)	$\text{NaHSO}_4 \cdot 1\text{aq}$	138.09	無 (0aq): VI
次亜硫酸一	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{aq}$	210.17	無 V?
チオ硫酸一	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{aq}$	248.22	無 V, 三形
窒水素酸一(ナトリウムアチド)	NaN_3	65.02	無 III
一アミド	NaNH_2	39.02	無 晶
亜硝酸一	NaNO_2	69.01	無 IV
硝酸一	NaNO_3	85.01	無 IIIa
亜磷酸一	$\text{Na}_2\text{HPO}_3 \cdot 5\text{aq}$	216.13	無 IIIa

比重	熔融點	沸騰點	溶解性
2.29	失水:258	—	溶:水, A., メチルアルコール
2.05	—	—	溶:水
3.85	分解:200	—	不:水, ピリヂン; 溶: NH_4 塩溶液, NH_3
—	474.5	—	不:水; 溶:酸, NH_3 , KCN溶液
11.5	1842	—	不:水, HNO_3 , Alk; 微:HF, H_2SO_4 ; 溶:HCl, 王水
0.97	97.7	880	水, A.にて分解; 不:E., 石油, 流動パラフィン
2.73	992	1695	溶:水; 難:A.
2.17	800	1440	溶:水; 不:A.
2.18	移(→0aq):51	1395	溶:水; 微:A.
0aq:3.2	0aq:740		
2.45	0aq:661.4	1300	溶:水
0aq:3.7			
2.50	248	—	溶:水
3.34	~381	—	溶:水
0aq:4.28	—	—	溶:水
2.13	322	1388	溶:水
1aq:1.83	0aq:318		
2.27	灼熱	—	易:水; 参照NaOH
—	—	—	易:水(分解); 不:A.
0aq:1.86	—	—	溶:水, A.
—	—	—	易:水; 溶:A.
1.56	—	—	溶:水
—	分解:>150	—	溶:水; 不:A.
2.67	移:240	—	溶:水
1.46	融:884	—	溶:水
0aq:2.74	移:32.4	—	溶:水
—	—	—	易:水
1.73	移(→2aq):48	—	溶:水
1.846	—	—	溶:水, A.; 不:E.
—	206	昇~400	水にて分解
2.17	276.9	—	溶:水; 微:A.
2.27	308	—	溶:水; 難:A.
—	—	—	易:水

化合物名	化學式	分子量	色, 結晶
次亞磷酸一	NaH ₂ PO ₂ ·1aq	106.07	無
磷酸二水素一	NaH ₂ PO ₄ ·1aq	138.07	無 IV, 二形
ク 一水素一(7,12aq)	Na ₂ HPO ₄ ·12aq	358.24	無 V
磷酸一(7,12aq)	Na ₃ PO ₄ ·12aq	380.23	無 III
焦性磷酸一	Na ₄ P ₂ O ₇ ·10aq	446.24	無 V
重碳酸一	NaHCO ₃	84.01	無 V
碳酸一(10,1aq)	Na ₂ CO ₃	106.00	無
碳酸一(水化物)(ソーダ)	Na ₂ CO ₃ ·10aq	286.16	無 V
青化一(1/2, 2aq)	NaCN	49.01	無 I
珪酸一(9aq)	Na ₂ SiO ₃	122.06	無 晶, 非晶
珪弗化一	Na ₂ SiF ₆	188.06	無 III
異性硼酸一(2,4aq)	NaBO ₂ ·4aq	137.88	無 VI
四硼酸一(水化物)(硼砂)	Na ₂ B ₄ O ₇ ·10aq	381.43	無 V
過硼酸一	NaBO ₃ ·4aq	153.88	無 V
クロム酸一(10,6,4aq)	Na ₂ CrO ₄ ·10aq	342.17	黃 V
重クロム酸一	Na ₂ Cr ₂ O ₇ ·2aq	298.05	赤黃 V
鉛(II,IV)①	Pb	(207.21)	灰 I
(2)塩化一	PbCl ₂	278.1	無 IV
(4)塩化一	PbCl ₄	349	黃 液
(2)臭化一	PbBr ₂	367.0	無 IV
(2)沃化一	PbI ₂	461.0	黃 六角板
(2)水酸化一	Pb(OH) ₂	241.2	白 非晶
(2)水酸化一	3PbO·1aq	687.6	無 I
(2)酸化一(密陀僧)	PbO	223.2	黃 IV
(2,4)酸化一(鉛丹)	Pb ₃ O ₄	685.6	赤 III
(4)酸化一(過酸化鉛)	PbO ₂	239.2	褐 柱
(2)硫化一	PbS	239.3	黑 I
(2)硫酸一	PbSO ₄	303.3	白 IV, V
(4)硫酸一	Pb(SO ₄) ₂	399.3	白 晶
(2)硝酸一	Pb(NO ₃) ₂	331.2	無 I, V
(2)炭酸一	PbCO ₃	267.2	無 IV

比重	熔融點	沸騰點	溶解性
—	—	—	易:水, A.
2.04	—	—	溶:水;不:A.
1.53	—	—	溶:水
0aq: 2.54	—	—	溶:水
1.82	0aq: 988	—	溶:水
0aq: 2.45	熱して分解	—	溶:水
2.21	852	—	【参照】水化物
0aq: 2.5	移→(7aq): 32.5	—	溶:水
1.5	移(7aq↔1aq): 35.4	—	溶:水
—	562.3	—	易:水
2.4	1088	—	易:水(加水分解);不:A.
2.68	—	—	溶:水;不:A.
—	0aq: 966	—	易:水
1.72	0aq: 741	—	溶:水;不:A.
0aq: 2.37	—	—	溶:水;溶液は熱して分解
—	10aq: 21	—	溶:水
1.5	移(4aq): 20	—	溶:水
0aq: 2.72	0aq: 320	—	溶:水
2.5	移160	1755	不:水, HCl, H ₂ SO ₄ ; 溶: HNO ₃
11.34	融327	—	溶:水
5.85	500	~900	溶:水
液: 3.18	-15	分解: 105	水にて分解; 溶: 濃HCl
6.61	370	—	溶:水;不:A.
6.16	393	~900	溶:水;不:A.; 易: KI溶液
—	熱して解離	—	難:水; 溶: 酸, Alk.
7.6	熱して分解	—	溶:水, 酸, A.
9.5	880	—	溶:水, 酸, Alk.
9.3	移(→黄): 590	—	不:水; HNO ₃ , Alk.にて分解
9.07	熱して分解	—	難:水; 微: 酸
晶: 9.36	熱して分解	—	微:水
7.1	1110	—	微:水; 溶: Alk.; 不:A.
晶: 7.5	移: 850	—	水にて分解; 溶: 稀H ₂ SO ₄
6.06	融: ~1100	—	溶:水, 稀A.
—	—	—	微:水; 不溶:A.
4.5	分解: ~200	—	—
6.4~6.6	解離: 300	—	—

化合物名	化学式	分子量	色, 結晶
(2)塩基性炭酸一	$2\text{PbCO}_3 \cdot \text{Pb}(\text{OH})_2$	775.6	白 非晶
(2)クロム酸一	PbCrO_4	323.2	黄 V, 三形
ニオブ(III, IV, V)	Nb	(93.5)	白灰 I
ニッケル(II, III)①	Ni	(58.69)	灰 I
(2)塩化一(水化物)	$\text{NiCl}_2 \cdot 6\text{aq}$	237.70	緑 V
(2)水酸化一	$\text{Ni}(\text{OH})_2$	92.7	緑 非晶又は晶
(3)水酸化一	$\text{Ni}(\text{OH})_3$	109.70	黒 非晶
(2)酸化一	NiO	74.68	灰 非晶又は I
(3)酸化一	Ni_2O_3	165.36	黄 非晶
(2,3)酸化一	Ni_3O_4	240.04	黒 I, 非晶
(2)硫化一	NiS	90.75	黒 IIIa, 非晶
(2)硫酸一	$\text{NiSO}_4 \cdot 7\text{aq}$	280.86	緑 IV, V
(2)硝酸一	$\text{Ni}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{aq}$	290.79	緑 V
(2)炭酸一	NiCO_3	118.68	淡緑 IIIa
一カルボニル	$\text{Ni}(\text{CO})_4$	170.68	無 液
ネオチム(III)①	Nd	(144.27)	帯黄
ネオン(0)①	Ne	(20.18)	無 氣
白金(II, IV)	Pt	(195.23)	灰白 I
(4)塩化一(1,4,5,8aq)	PtCl_4	337.04	赤褐 晶
(4)塩化一酸	$[\text{PtCl}_6]\text{H}_2 \cdot 6\text{aq}$	518.07	黄褐 晶
(2)酸化一	PtO	211.2	灰又は紫
(4)酸化一	PtO_2	227.2	黒
ハフニウム(IV)	Hf	(178.6)	—
パラチウム(II, IV)	Pd	(106.7)	白 I(III, II)
(2)塩化一	$\text{PdCl}_2 \cdot 2\text{aq}$	213.65	赤褐 晶
(2)酸化一	PdO	122.7	緑
バリウム(II)①	Ba	(137.36)	白 I
塩化一	$\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{aq}$	244.4	無 IV
水酸化一	$\text{Ba}(\text{OH})_2 \cdot 8\text{aq}$	315.5	白 II
酸化一	BaO	153.4	白 I, III
過酸化一(無水)	BaO_2	169.4	白 非晶

比重	熔融點	沸騰點	溶解性
—	分解: ~180	—	不: 水, Alc.
6.12	844	—	微: 水; 溶: 酸, Alk.
12.7	1950	—	不: 酸, 王水; 溶: HF
8.8	移: ~350 融: 1455	(30mm) 2340	溶: HNO_3
—	—	—	溶: 水
—	—	—	微: 水; 溶: NH_3 , 酸
—	—	—	溶: 酸, NH_3
非晶: 6.66 晶: 7.45	—	—	溶: 熱酸, NH_3
4.83	—	—	溶: 酸, NH_3 , KCN溶液
—	—	—	溶: 酸
4.60	797	—	微: 水, 難溶: 酸
1.98	移(→6aq): 31.5	—	溶: 水, NH_3
2.05	3aq: 95	—	溶: 水, A.
—	—	—	不: 水; 溶: 酸
1.32	-25	4	不: 水, 稀酸, Alk. 溶: A. Bz., Chlf.
6.96	840	—	分解: 水
蒸: 0.695	-248.7	-245.9	微: 水
21.4	1773.5	3800	溶: 王水, $\text{HNO}_3 + \text{HF}$
3aq: 2.43	—	—	易: 水, AC.; 微: A., 不: E.
—	—	—	溶: 水, A., E.
—	—	—	不: 水, 酸, 王水; 溶: H_2SO_3
—	—	—	不: 水, 酸, 王水
—	—	—	—
11.5	1553	—	溶: HNO_3 , (黒として): 熱HCl及 び H_2SO_4
—	—	—	易: 水, 酸
8.3	分解: ~800	—	不: 水; 溶: 酸
3.6	658	—	水にて分解
3.10	0aq: 960	—	溶: 水; 不: A.
1.66	失水: 78	—	溶: 水; 微: A.
I: 5.72 III: 5.32	極高温	—	溶けて $\text{Ba}(\text{OH})_2$ となる
4.96	灼熱して分解	—	水にて分解

化合物名	化學式	分子量	色, 結晶
過酸化一(8aq)	BaO ₂ ·8aq	313.6	無 III
硫化一	BaS	169.5	白 I
硫酸一	BaSO ₄	233.5	白 IV, V
硝酸一	Ba(NO ₃) ₂	261.4	無 I
炭酸一	BaCO ₃	197.5	白 IV, III, I
砷素(III, V)	As	(74.96)	{灰(金屬) IIIa 黄(非金) I
(3)塩化一	AsCl ₃	181.34	無 液 I
(3)酸化一	As ₂ O ₃	197.92	白 { IV 非晶
(5)酸化一	As ₂ O ₅	229.92	白 非晶
砷酸	H ₃ AsO ₄ ·½aq	151.0	無 晶
硫化一(鷄冠石)	As ₂ S ₂	214.06	赤黑 } 二形互變 V, 非晶
(3)硫化一(石黄, 雄黄)	As ₂ S ₃	246.13	黄 V, 非晶
(5)硫化一	As ₂ S ₅	310.27	黄
砷化水素(アルシン)	AsH ₃	77.98	無 氣
ヒドラチン(ヂアミド)	N ₂ H ₄	32.05	無 液
塩化一(第一)	N ₂ H ₄ ·HCl	68.52	白 針
塩化一(第二)	N ₂ H ₄ ·2HCl	104.98	無 I
水化物	N ₂ H ₄ ·H ₂ O	50.06	無 液
ヒドロオキシルアミン	NH ₂ OH	33.03	無 晶
塩化一	NH ₂ OH·HCl	69.50	無 V
弗素(I)	F	(19.00)	黄緑 氣
弗化水素	HF	20.01	無 液
プラセオチム(III)	Pr	(140.92)	淡黄
ヘリウム(0)	He	(4.002)	無 氣
ベリリウム(II)	Be	(9.02)	白 III
硼素(III)①	B	(10.82)	褐 非晶
酸化一	B ₂ O ₃	69.64	無 非晶
硼酸一	H ₃ BO ₃	61.84	無 VI

比重	熔融點	沸騰點	溶解性
—	—	—	水にて分解; 不: A., E.
4.25	—	—	水にて分解; 不: A.
4.5	移: 1150 融: 1580	—	微: 水, 溶: 濃H ₂ SO ₄
3.24	592	—	溶: 水; 不: A.
4.4	移: 811; 982 融: ~1740	—	微: 水, 不: A.
5.72	(壓) 817	昇: 630	不: 水, 酸; HNO ₃ , 王水にて酸化
2.0	—	—	不: 水; 易: CS ₂
2.16	-13	130	水にて分解; 溶: HCl
I: 3.86 IV: 4.0 非晶: 3.7 4.09	昇	—	溶: 水, HCl
—	灼熱して分解 離水	—	水に溶けてH ₃ AsO ₄ 溶: 水
3.51	移: 267	} 565	不: 水, 稀酸; 溶: 硫化物, Alk.
3.20	融: 320		
3.46	310	707	微: 水; 溶: Alk.
—	可融	分解: 500	微: 水, 稀酸; 溶: Alk.
蒸: 2.695	-114	-55	易: 水
1.011	1.4	113.5	易: 水, A.
—	89	—	易: 水; 微: A.
1.423	198	—	溶: 水; 難: A.
1.03	<-40	118.5	易: 水, A.
1.204	分解: 33.05	70/60mm	易: 水, メチルアルコール; A. 難: E., CHCl ₃ , CS ₂ , Bz.
1.67	151	熱して 分解	溶: 水, メチルアルコール; 微: A.; 不: E.
液: 1.11	-223	-187	水: 分解
液: 0.987	-92.3	19.5	溶: 水(無制限)
6.47	940	—	不: 水; 溶: 酸
液(臨界): 0.122	(26氣壓)-272	-268.8	溶: 水; 不: A.
1.84	1280	—	不: 水; 溶: HCl, Alk.
1.73	2300	—	不: 水; HNO ₃ , 王水に酸化
1.79	577	—	水に溶けて硼酸; 溶: A.
1.46	熱して分解	—	溶: 水, A., グリセリン

化合物名	化学式	分子量	色, 結晶
炭化一	B ₆ C	76.92	黒 晶
ホルミウム(III)	Ho	(163.5)	—
ポロニウム	Po	(210)	—
マグネシウム(II)①	Mg	(24.32)	銀白 III
塩化一(2,4,7aq)	MgCl ₂	95.24	無 III
・	MgCl ₂ ・6aq	*203.34	無 V
臭化一(6,10aq)	MgBr ₂	184.16	無 晶
水酸化一	Mg(OH) ₂	58.34	無 IIIa
酸化一(マグネシヤ)	MgO	40.32	白 I
硫酸一(1,6,7aq)	MgSO ₄	120.39	白
ク (7aq)(瀉利塩)	MgSO ₄ ・7aq	246.50	無 二形,IV,V
炭酸一(菱苦土鹽)	MgCO ₃	84.32	白 二形 IIIa IV
(1,2,3,4,5aq)			
塩基性炭酸一(マグネシヤアルバ)	3MgCO ₃ ・MgO・4aq	365.34	白 非晶
マンガン	Mn	(54.93)	淡灰 II
(1,II,III,IV,VI,VII)			
(2)塩化一	MnCl ₂ ・4aq	197.91	桃 V(二形)
(2)水酸化一	Mn(OH) ₂	88.95	白 IIIa
(4)過酸化一	MnO ₂	88.93	灰黒(二形)IV,V
硫化一	MnS	87.00	赤褐 非晶 緑 I
(2)硫酸一	MnSO ₄ ・7aq	277.11	桃 (二形)V,IV
モリブデン(II-VI)	Mo	(96.00)	銀白 I
(6)酸化一	MoO ₃	144.00	白 IV
モリブデン酸(水化物)	H ₂ MoO ₄ ・1aq	180.03	黄 V
磷モリブデン酸アンモニウム	(NH ₄) ₃ PO ₄ ・12MoO ₃ ・6aq	1985.26	黄
ユーロビウム(III)	Eu	(152.0)	—
沃素(I,IV,V,VII)	I	(126.93)	黒灰 二形 IV V
(1)塩化一	ICl	162.38	赤 α: I
(3)塩化一	ICl ₃	233.30	黄 β: IV
(1)臭化一	IBr	206.84	褐黒 晶

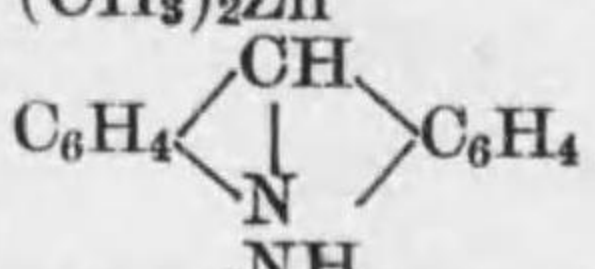
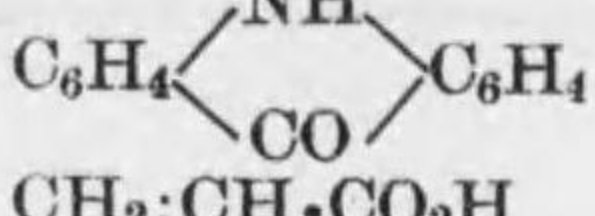
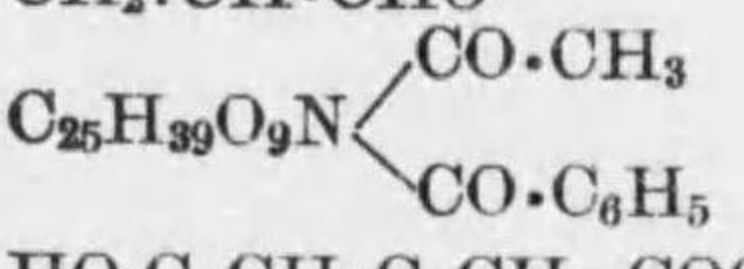
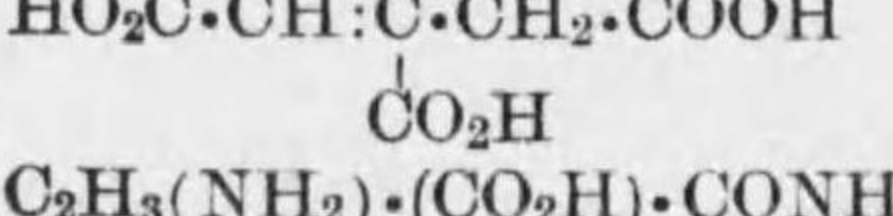
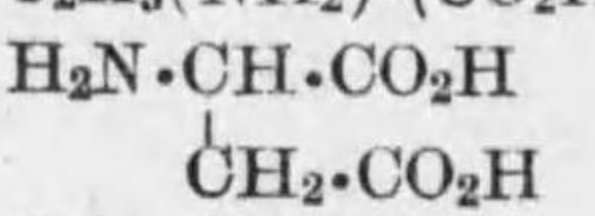
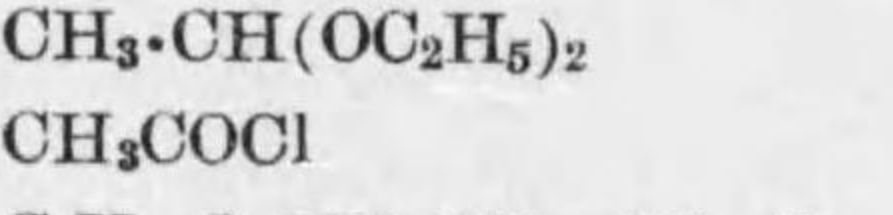
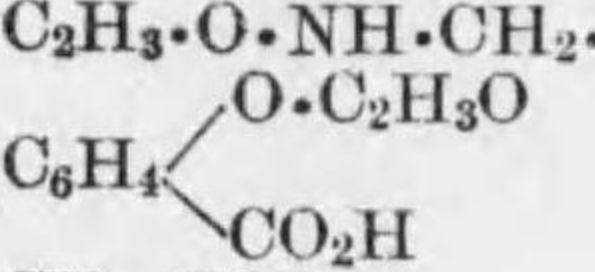
比重	融点	沸騰点	溶解性
2.51	—	—	不:酸;溶:融Alk.
—	—	—	—
—	—	—	—
1.74	650	1120	溶:酸;不:Alk,NH ₃
2.32	718	—	溶:A.
1.56	移(→4aq):116.7	—	溶:水,A.
3.72	711	—	溶:水,A.メチルアルコール
2.36	—	—	微:水;溶:酸
3.2~3.7	>2500	2800	【参照】Mg(OH) ₂ ;溶:酸
2.66	1120	—	溶:水,E;不:Ac.
(VI):1.68	—	—	溶:水,A.
3.04	—	—	微:水;Co ₂ を含む水にはやや易
—	—	—	微:水;易:NH ₄ 塩溶液
7.3	~1250	2250	溶:酸
2.0	移(→2aq):58	—	易:水,A.
3.26	0aq:650	—	微:水;溶:酸
5.03	分解:530	—	不:水;HCl:Cl ₂ を生じて分解
非晶:3.6	—	—	微:水;溶:酸
晶:4.0	—	—	—
4aq:2.1	無水:700	—	溶:水;不:A.
0aq:2.9	—	—	不:HCl,HF,稀H ₂ SO ₄ ;溶:HNO ₃ , 王水
10.2	2500	~3560	微:水;溶:酸,Alk.
4.5~4.7	795	—	溶:水(半コロイド);易:H ₃ PO ₄ , H ₂ C ₂ O ₄ ,Alk.
3.12	—	—	難:水,HNO ₃ ;溶:NH ₃ ,Alk.
—	—	—	—
—	—	—	—
4.942	113.5	184.35	微:水;溶:A.,E.,Chlf,CS ₂ ,グリセリン
α:3.22	α:27.17	101.3	溶:HCl,A.,E.,氷醋,CCl ₄ ;水にて I,HIO ₃ ,HClに分解
3.11	β:13.92	—	溶:水(加水分解),A.,E.等
4.416	(16気圧)101	116	溶:ハロゲン化アルカリ溶液,A., E.,Chlf,CS ₂ ;水にて分解

化合物名	化学式	分子量	色, 結晶
沃化水素	HI	127.93	無 氣
沃素酸	HIO ₃	175.93	無 IV(二形)
ラチウム(II)	Ra	(225.97)	銀白
臭化一	RaBr ₂	385.84	無 V
硫酸一	RaSO ₄	322.07	無
ラドン(ラチウムエマネーション) ⁽⁰⁾	Rn 又は RaEm	(222.0)	無 氣
ランタン(III)	La	(138.90)	黄
リチウム(I)①	Li	(6.940)	銀白 I
塩化一(1,2,3aq)	LiCl	42.40	無 I
炭酸一	Li ₂ CO ₃	73.88	白 晶
磷(III,V)	P	(31.02)	
白磷(黄磷)			白 I(IV?)
赤磷			赤 晶
三塩化一	PCl ₃	137.42	無 液
五塩化一	PCl ₅	208.34	帯黄 II
(3)臭化一	PBr ₃	270.80	無 液
(3)沃化一	PI ₃	411.80	赤 IIIa
(5)酸塩化一	PoCl ₃	153.42	無 液
(5)五酸化一	P ₂ O ₅	142.08	白 非晶,V
酸			
次亜磷酸	H ₃ PO ₂	66.06	無 晶
亜磷酸	H ₃ PO ₃	82.06	無 晶
正磷酸	H ₃ PO ₄	98.06	白,無 二形,IV
異性磷酸	(HPO ₃) _x	80.05x	無 非晶
焦性磷酸	H ₄ P ₂ O ₇	178.11	無 硝子状,晶
次磷酸	H ₂ PO ₃ ·0aq	99.07	無 IV
硫化一	P ₄ S ₃	220.37	黄 IV
	P ₄ S ₇	348.65	淡黄 晶
	P ₄ S ₁₀ (P ₂ S ₅)	444.86	淡黄 晶,二形
磷化水素 (フォスフィン)	PH ₃	34.06	無 氣
ルテシウム(III)	Lu 又は Cp	(175.0)	—

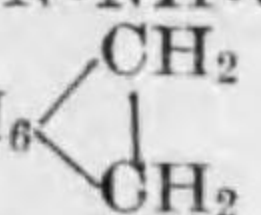
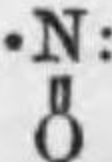
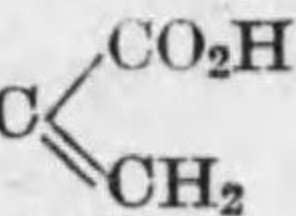
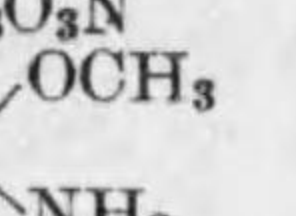
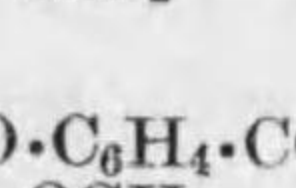
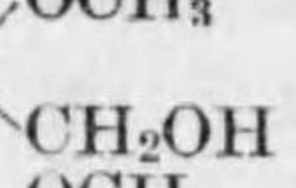
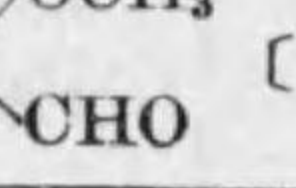
比重	熔融點	沸騰點	溶解性
{ 蒸:4.38 液:2.799 4.629	-50.8	-35.7	溶:水, A.
—	約200°にてI ₂ O ₆	—	溶:水; 微: HNO ₃ , HF, A.
—	700	—	水, 酸分解
5.79	—	—	溶:水
—	—	—	微:水; 不:酸
液:~5.5	-71	-62	溶:水
6.1	810	—	水を分解
0.534	180	>1336	水, A. にて分解
2.068	606	1382	溶:水, A., メチルアルコール, Ac.
2.111	732	—	溶:水, 不: A.
1.83	44	280.5	不:水; 溶: A., Cs ₂ , Bz.
2.20	—	—	不:水, 酸, 有機溶媒
1.57	-92	76.6	水, 酸, A. にて分解; 溶: E., Cholf. CS ₂
2.11	163(壓)	昇:140	水, 酸にて分解; 溶: CCl ₄
2.85	-40	172.9	水, A. にて分解; 溶: E., CCl ₄ , Chlf, CS ₂
4.18	61	昇	水にて分解; 易: CS ₂
1.69	1.3	107.23	水, 酸にて分解
2.39	563	—	溶:水(→HPO ₃)
1.49	17.4	熱して 分解	易:水, A.E.
1.65	73.6	—	易:水, A.
1.88	白:41.75 無:~37	—	易:水; 溶: A.
2.17	—	—	易:水
—	晶:61	—	易:水
—	0aq:35	—	易:水
2.03	172.5	407	不:水, HCl, H ₂ SO ₄ ; 溶: HNO ₃ , Alk, CS ₂
2.19	310	523	不:殆どすべての溶媒
2.09	290	514	溶: CS ₂ ; 水, Alk. にて分解
液:0.74	-133	-87.4	溶:水
—	—	—	—

化合物名	化學式	分子量	色, 結晶
ルテニウム(II,III,IV, VI,VII,VIII)	Ru	(101.7)	灰 III
ルビヂウム(I)①	Rb	(85.45)	銀白 晶
ロヂウム(II,III,IV)	Rh	(102.9)	銀白 I
ヴァナヂウム (II,III,IV,V)	V	(50.95)	銀白 I
(5)酸化	V ₂ O ₅	182.0	黃赤 IV

比重	熔融點	沸騰點	溶解性
12.26	>1950	—	不:水,酸;微:王水
1.52	39.0	696	水を分解
12.1	1970	—	不:水,酸,王水,Alk.
5.69	1800	—	不:水, HCl, Alk.; 溶: HF, 濃熱H ₂ SO ₄ , HNO ₃
3.32	658	—	微:水; 溶: Alk.

化合物名	化学式	分子量
アウラミン	$\text{NH}:\text{C}(\text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{CH}_3)_2)_2$	267.19
亜鉛エチル	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{Zn}$	123.45
亜鉛メチル	$(\text{CH}_3)_2\text{Zn}$	95.42
アクリジン		179.08
アクリドン		195.08
アクリル酸	$\text{CH}_2:\text{CH}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	72.03
アクロレイン	$\text{CH}_2:\text{CH}\cdot\text{CHO}$	56.03
アコニチン	$\text{C}_{25}\text{H}_{39}\text{O}_9\text{N}$ 	645.38
アコニト酸	$\text{HO}_2\text{C}\cdot\text{CH}:\text{C}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{COOH}$ 	174.05
アスパラギン(1)	$\text{C}_2\text{H}_5(\text{NH}_2)\cdot(\text{CO}_2\text{H})\cdot\text{CONH}_2$	132.08
アスパラギン酸(1)	$\text{H}_2\text{N}\cdot\text{CH}\cdot\text{CO}_2\text{H}$ 	133.06
アセタール	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}(\text{OC}_2\text{H}_5)_2$	118.11
アセチル, 塩化一	CH_3COCl	78.48
アセチルグリシン	$\text{C}_2\text{H}_5\cdot\text{O}\cdot\text{NH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\cdot\text{H}$ 	117.06
アセチルサリチル酸(アスピリン)	C_6H_4 	180.06
アセチル, 臭化一	$\text{CH}_3\cdot\text{COBr}$	122.94
アセチル, 青化一	$\text{CH}_3\cdot\text{COCN}$	69.03
アセチル尿素	$\text{C}_2\text{H}_5\text{O}\cdot\text{NH}\cdot\text{CO}\cdot\text{NH}_2$	102.06
アセチレン	$\text{CH}:\text{CH}$	26.02
アセチレン, 二塩化一	$\text{CHCl}:\text{CHCl}$	96.94
アセチレン 二カルボン酸	$\text{HO}_2\text{C}\cdot\text{C}:\text{C}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	114.02
アセトアニリド	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}\cdot\text{C}_2\text{H}_5\text{O}$	135.08
アセトアミド	CH_3CONH_2	59.05
アセトアルデヒド	$\text{CH}_3\cdot\text{CHO}$	44.03
アセトアルデヒド・セミカルバゾン	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}:\text{N}\cdot\text{NH}\cdot\text{CO}\cdot\text{NH}_2$	101.08

比重	熔融點	沸騰點	溶解性			特性
			水	アルコ ール	エー テル	
—	136	—	不	8.7	3.22	黄
1.182	-28	118	分解	分解	溶	自然發火
1.386	-40	46	分解	分解	—	自然發火
—	111	346	—;微	溶	溶	IV
—	354	蒸溜	不	—;易	微	
1.062	13	141	∞	—	—	
0.841	液	52	50~33	溶	溶	
—	197	—	不	溶	不	
—	191	—	33;-	50	微	
1.519	226	—	2.1;52.5	不;-	不	IV
1.661	270	—	0.6;5.37	溶	溶	IV
0.831	液	102	4.6;-	∞	溶	
1.105	液	51	分解	分解	—	
—	206	—	2.7;易溶	可ナリ ;易	—;不	
—	135	分解	0.3;-	易	5	
1.662	—	76	分解	分解	—	
—	液	93	—	—	—	
—	217	分解	—;溶	1.18 ;10	—	
—	-81	-84	0.118	—	—	
1.278	液	約58	—	—	—	
—	178	—	易	易	易	
1.211	115	304	0.5~3.5	溶	溶	
1.159	80	222	易	易	殆不	III
0.783	-123	20	∞	∞	∞	
—	162	—	—;易	—;易	—	

化合物名	化学式	分子量	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
アセトキシム	$(\text{CH}_3)_2\text{C}:\text{N}\cdot\text{OH}$	73.06	易	易	易	
アセト酢酸	$\text{CH}_3\cdot\text{COCH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$	102.05	∞	—	—	* 100°→ニクロロプロパン(2,2)+CO ₂
アセト酢酸エチル	$\text{CH}_3\cdot\text{COCH}_2\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$	130.08	微	∞	∞	銅塩[192°]
アセトール	$\text{CH}_3\cdot\text{CO}\cdot\text{CH}_2\text{OH}$	74.05	∞	∞	∞	セミカルバゾン[195~200°]
アセトニトリル	$\text{CH}_3\cdot\text{CN}$	41.03	∞	—	—	
アセトフェノン	$\text{CH}_3\text{CO}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	120.06	微	—	—	フェニルヒドラゾン[105°]
アセトン	$\text{CH}_3\cdot\text{CO}\cdot\text{CH}_3$	58.05	∞	∞	∞	
アセトン, 塩化—	$\text{CH}_3\cdot\text{CCl}_2\cdot\text{CH}_3$	112.97	—	—	—	
アセトンニカルボン酸	$\text{CO}(\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H})_2$	146.05	易	易	微	
アセトンニカルボン酸エチル	$\text{CO}(\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\cdot\text{C}_2\text{H}_5)_2$	202.11	微	∞	∞	銅塩[142°]
アセトンクロロフォルム	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH})\cdot\text{CCl}_3$	177.44	不;可	易	易	
アセトンシヤンヒドリン	$(\text{CH}_2)_2\text{C}(\text{OH})\text{CN}$	85.06	易	易	易	
アセトンフェニルヒドラゾン	$(\text{CH}_3)_2\text{C}:\text{N}\cdot\text{NH}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	148.11	易	—	—	IV
アセナフテン	$[\text{1.8}]\text{C}_{10}\text{H}_6$ 	154.08	—	微;溶	—	ピクラー特[161°]IV
アゾキシベンゾール	$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{N}:\text{N}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$ 	198.10	不	溶	溶	黄;IV
アゾベンゾール	$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{N}:\text{N}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	182.10	不	溶	溶	橙;V
アデビン酸	$\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$ $\text{CH}_2\cdot\text{CH}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	146.08	1.44溶	易	0.63;-	V
アトロバ酸	$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{C}$ 	148.06	0.13;-	—	—	V
アトロピン	$\text{C}_{17}\text{H}_{23}\text{O}_3\text{N}$ 	289.19	0.13;0.33	易	溶	
アニシチン(o)	C_6H_4 	123.08	—	溶	—	アセチル化物[84°]
ク (p)	ク	123.08	—	溶	—	IV
アニス酸	$\text{CH}_3\cdot\text{O}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\text{H}$	152.06	0.04;溶	易	易	
アニスアルコール	C_6H_4 	138.08	—	—	—	
アニスアルデヒド	C_6H_4 	136.06	0.2;-	∞	∞	フェニルヒドラゾン[120°]

比重	融点	沸騰点	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
0.97	60	135	易	易	易	
—	液	*	∞	—	—	
1.023	<-80	180	微	∞	∞	
1.082	-17	146	∞	∞	∞	
0.783	-45	82	∞	—	—	
1.030	20	202	微	—	—	
0.792	-94	56	∞	∞	∞	
1.093	液	70	—	—	—	
—	135	—	易	易	微	
1.113	液	140/13	微	∞	∞	銅塩[142°]
—	>97°	167	不;可	易	易	
0.932	-20	82/23	易	易	易	
—	42	140/16	易	—	—	IV
1.06/95	95	278	—	微;溶	—	ピクラー特[161°]IV
1.246	36	分解	不	溶	溶	黄;IV
1.03	68	296	不	溶	溶	橙;V
—	151	265/100	1.44溶	易	0.63;-	V
—	106	202/75	0.13;-	—	—	V
—	115	—	0.13;0.33	易	溶	
1.108	2	218	—	溶	—	アセチル化物[84°]
1.071/55	57	240	—	溶	—	IV
1.38	184	275~280	0.04;溶	易	易	
1.110	25	259	—	—	—	
1.123	2	248	0.2;-	∞	∞	フェニルヒドラゾン[120°]

化合物名	化学式	分子量
アニソール	$C_6H_5 \cdot O \cdot CH_3$	108.06
アニリン	$C_6H_5 \cdot NH_2$	93.06
アニリン, 塩酸一	$C_6H_5 \cdot NH_2 \cdot HCl$	129.53
アネトール(p)	$C_6H_4 \begin{cases} OCH_3 \\ CH:CH \cdot CH_3 \\ OH \end{cases}$	148.10
アノール(p) (プロペニルフェノール)	$C_6H_4 \begin{cases} OH \\ CH:CH \cdot CH_3 \end{cases}$	134.07
アポキニン	$C_{19}H_{22}O_2N_2 + 2H_2O$	346.22
アポモルフィン	$C_{17}H_{17}O_2N$	267.14
アミグダリン	$C_{20}H_{27}O_{11}N (+3H_2O)$	457.22
アミノ安息香酸(m)	$C_6H_4 \begin{cases} NH_2 \\ CO_2H \end{cases}$	137.06
ク (p)	ク	137.06
アミノイソ吉草酸(β)	$(CH_3)_2 \cdot C \cdot CH_2 \cdot CO_2H$ NH_2	117.10
ク (α)(グリソ)	$(CH_3)_2 \cdot CH \cdot CH \cdot CO_2H$ NH_2	117.10
アミノ吉草酸(α)	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH \cdot CO_2H$ NH_2	117.10
ク (γ)	$CH_3 \cdot CH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$ NH_2	117.10
ク (δ)	$CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$ NH_2	117.10
アミノキノリン(α)	$C_9H_6N(NH_2)$	144.08
ク (β)	ク	144.08
ク (γ)	ク	144.08
アミノフェノール(o)	$C_6H_4 \begin{cases} NH_2 \\ OH \end{cases}$	109.06
ク (m)	ク	109.06
ク (p)	ク	109.06

比重	融点	沸騰点	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
0.990	-37	154	不	溶	溶	
1.022	-6	184	3.6;-	∞	∞	
1.221	198	245	易	74	0	
0.991	22	235	不	∞	∞	ニトロゾクロリド [128°]
—	93	139/14	-;微	溶	溶	
—	210	—	-;溶	溶	易	溶:KOH ニベンゾイル化物 [156~158°]
—	—	—	微	溶	—	
—	214~216	—	8;-	-;溶	不	
1.511	174	—	0.6;溶	3.6;溶	2.5;溶	
—	187	—	0.3;溶	11.4;溶	11.4;溶	
—	217	—	易	微	不	
—	298	—	溶	微	不	V
—	291	—	107;易	微	不	
—	193	—	易	微	不	
—	158	*	∞	微	不	* → W + αピペリドン
—	129	—	溶	溶	—	
—	94	—	溶	溶	—	
—	154*	—	微;易	溶	—	* + H ₂ O [70°]
—	174	昇華	1.7;-	4.35	易	
—	123	—	21.7;-	溶	溶	
—	184	昇華	1.11;-	4.55;-	—	

化合物名	化学式	分子量
アミノナフトール(2.1)	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{OH} \end{matrix}$	159.08
ク (4.1)	ク	159.08
ク (1.2)	ク	159.08
ク (7.2)	ク	159.08
アミノニメチルアニリン(p)	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$	136.11
アミノベンジルアルコール(o)	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{matrix}$	123.08
ク (p)	ク	123.08
アミノベンズアルデヒド(o)	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{CHO} \end{matrix}$	121.06
ク (m)	ク	121.06
ク (p)	ク	121.06
アミノベンゼンスルホン酸(o)	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{SO}_3\text{H} \end{matrix}$	173.13
アミノピリジン(α)	$C_5H_4N(\text{NH}_2)$	94.06
ク (β)	ク	94.06
ク (γ)	ク	94.06
アミノプロピオン酸(β)	$\text{H}_2\text{N}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{COOH}$	89.06
アミノ酪酸(α)	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}_2\cdot\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}\cdot\text{COOH}$	103.08
ク (β)	$\text{CH}_3\cdot\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{COOH}$	103.08
アミルアミン(イツ)	$C_5H_{11}\cdot\text{NH}_2$	87.11
アミルアルコール(正. 第一)	$C_5H_{11}\text{OH}$	88.10
ク (第二)	$C_2H_5\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CHOH}\cdot\text{CH}_3$	88.10
ク (第三)	$C_2H_5\cdot\text{CHOH}\cdot\text{C}_2H_5$	88.10
(二エチルカルビノール)		
ク (旋光性)	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}_2\cdot\underset{\text{CH}_2\text{OH}}{\text{CH}}\cdot\text{CH}_3$	88.10
(第二ブチルカルビノール)		
ク (第三)(アミレンヒドラート)	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH})\cdot\text{C}_2H_5$	88.10

比重	融融点	沸騰点	溶解性			特 性
			水	アルコ ール	エー テル	
—	—	—	微;-	—	—	N-アセチル化物[128°]
—	—	—	溶	—	—	N-アセチル化物[187°]
—	—	—	難	—	溶*	N-アセチル化物[235°]
—	200	—	微	溶	溶	* 螢光 N-アセチル化物[220°]
1.039	41	257	溶	溶	—	
—	82	160/10	可	-;溶	溶	
—	65	—	易	溶	溶	
—	40	分解	微	易	易	
—	—	—	—	—	—	黄;非晶;オキシム [87°]
—	70~72	—	溶	溶	—	
—	分解	—	1.66;-	不	不	
—	57	204	易	易	易	
—	64	251	易	—	—	
—	158	—	易	—	—	溶: Bz
—	196	分解	易	微	不	
—	285	—	28.3	-;0.18	不	
—	184	—	100	不	不	
0.750	液	95	∞	溶	—	塩化金酸塩[151°]
0.815	液	138	不	—	—	フェニルウレタン [46°]
0.810	液	119	13.5	—	—	
0.827	液	117	—	溶	—	フェニルウレタン [48°]
0.816	液	128	—	—	—	フェニルウレタン [30°]
0.812	-12	102	12.5	溶	—	フェニルウレタン [42°]

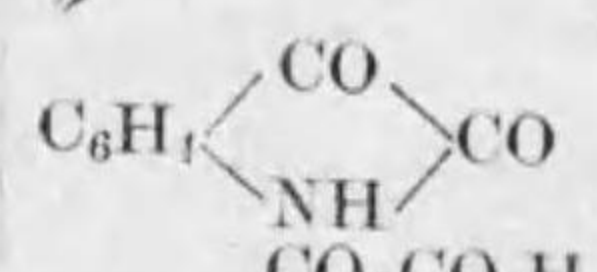
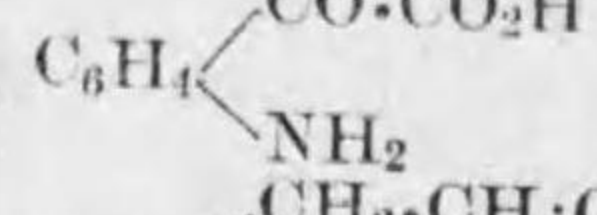
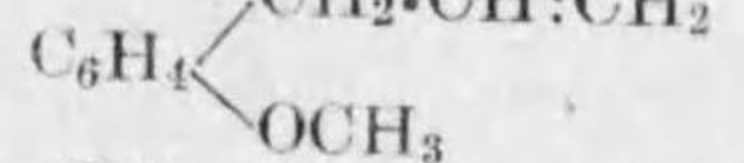
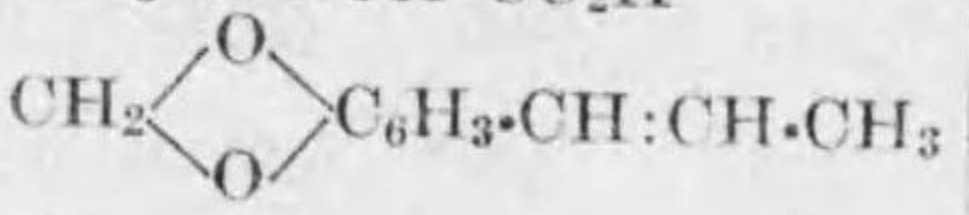
化合物名	化学式	分子量
アミルアルコール(メチルイソプロピルカルビノール)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}\cdot\text{CHOH}\cdot\text{CH}_3$	88.10
ク(酸酵イソアミルアルコール)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\text{OH}$	88.10
アミル, 塩化一(正)	$\text{C}_5\text{H}_{11}\text{Cl}$	106.55
ク(イソ)	ク	106.55
アミル, 臭化一(正)	$\text{C}_5\text{H}_{11}\text{Br}$	151.11
ク(イソ)	ク	151.11
アミル, 青化一(イソ)カプロニトリル	$\text{C}_5\text{H}_{11}\text{CN}$	97.10
アミル, 硝酸一(イソ)	$\text{C}_5\text{H}_{11}\text{O}\cdot\text{NO}_2$	133.10
アミル, 亜硝酸一(イソ)	$\text{C}_5\text{H}_{11}\text{O}\cdot\text{NO}$	117.10
アミル, 沃化一(正)	$\text{C}_5\text{H}_{11}\text{I}$	198.01
ク(イソ)	ク	198.01
アミレン	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}:\text{CH}\cdot\text{CH}_3$	70.08
ク(三メチルエチレン)	$(\text{CH}_3)_2\text{C}:\text{CH}\cdot\text{CH}_3$	70.08
ク(イソアミレン)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}\cdot\text{CH}:\text{CH}_2$	70.08
アラニ>	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$	89.06
アラビット[1]	$\text{C}_5\text{H}_7(\text{OH})_5$	152.10
アラビノーズ[1]	$\text{C}_4\text{H}_5(\text{OH})_4\cdot\text{CHO}$	150.08
アリザリン	$\text{C}_6\text{H}_4\begin{matrix} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_2(\text{OH})_2$ [1.2]	240.06
アリルアルコール	$\text{CH}_2:\text{CH}\cdot\text{CH}_2\text{OH}$	58.05
アリル, 塩化一	$\text{C}_3\text{H}_5\text{Cl}$	76.50
アリル芥子油	$\text{C}_3\text{H}_5\text{N}:\text{CS}$	99.12
アリル, 臭化一	$\text{C}_3\text{H}_5\text{Br}$	120.96
アリル, 青化一(クロトンニトリル)	$\text{C}_3\text{H}_5\text{CN}$	67.05
アリルフノール(o)	$\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CH}:\text{CH}_2$	134.08
ク(p)(カヴェイコール)	ク	134.08
アリル, 沃化一	$\text{C}_3\text{H}_5\text{I}$	167.96
アリレン	$\text{CH}_3\text{C}:\text{CH}$	40.03
アルサニル酸	$[\text{1:4}]\text{C}_6\text{H}_4\begin{matrix} \diagup \text{NH}_2 \\ \diagdown \text{AsO}(\text{OH})_2\cdot 2\text{H}_2\text{O} \end{matrix}$	217.03*

比重	熔融點	沸騰點	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
0.819	液	113	—	—	—	フェニルウレタン [55°]
0.810	液	130	2.58	溶	溶	
0.883	液	107	—	溶	—	
0.800	液	101	不	溶	—	
1.246	-95	129	—	溶	—	
1.206	液	119	不	溶	—	
0.806	液	154	微	溶	—	
0.996	液	148	—	—	—	
0.872	液	99	不	溶	—	
1.517	液	155	—	溶	—	
1.468	液	147	—	溶	—	IV; * > 200°昇華 IV; p-ブロムフェニル ヒドラゾン[162°] IV; 赤; アセチル化 物[182°]
0.660	-147	40	不	溶	—	
0.668	-134	37	不	溶	—	
0.648	液	21	不	溶	—	
—	295*	*	20;-	0.2	不	
—	102	—	溶	2.18;-	—	
—	160	—	60; 溶	0.42;-	不	
—	289	430	不; 0.034	溶	—	
0.855	-129	97	∞	溶	—	
0.938	-136	45	不	溶	—	
1.006	約-80	148	0.2;-	∞	∞	
1.398	液	71	不	—	—	
0.826	液	118	—	溶	—	
1.026	<-6	220	—	—	—	
1.033	<-25	237	溶	∞	∞	
1.850	液	102	不	—	—	
—	-110°	-23.5°	溶	易	0.25	
—	>350	—	微	易	微	

* 無水; Na塩アトキシ
ル

化合物名	化学式	分子量
アルシン, 三エチルー	$\text{As}(\text{C}_2\text{H}_5)_3$	162.08
アルシン, 三メチルー	$\text{As}(\text{CH}_3)_3$	120.03
アルシン, 二エチルー	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{As}\cdot\text{As}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	266.08
アルドール	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}(\text{OH})\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CHO}$	88.06
アルブチン	$\text{C}_{12}\text{H}_{16}\text{O}_7(\text{H}_2\text{O})$	272.14
アルミニウム, エチルー	$\text{Al}(\text{C}_2\text{H}_5)_3$	114.2
アロキサンチン	$\text{C}_8\text{H}_6\text{N}_4\text{O}_8$	286.08
アロキサン	$\begin{array}{c} \text{NH}\cdot\text{CO} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CO} \quad \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH}\cdot\text{CO} \end{array}$	142.03
アングリカ酸	$\text{CH}_3\text{CH}:\text{CCH}_3$ $\quad \quad \quad $ $\quad \quad \quad \text{CO}_2\text{H}$	100.06
安息香酸	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$	122.05
安息香酸エチル	$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CO}_2\cdot\text{C}_2\text{H}_5$	150.08
安息香酸ベンジル	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\cdot\text{O}\cdot\text{CO}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	212.10
安息香酸; 無水一	$(\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CO})_2\text{O}$	226.08
安息香酸メチル	$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CO}_2\cdot\text{CH}_3$	136.06
アンスラキノ	$\begin{array}{c} \text{CO} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_4 \quad \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CO} \end{array}$	208.06
アンスラセン	$\begin{array}{c} \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_4 \quad \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH} \end{array}$	178.08
アンスラニル酸	$\begin{array}{c} \text{COOH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_4 \quad \text{NH}_2 \end{array}$ [1.2]	137.06
アンスラプルプリン(1.2.7)	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\begin{array}{c} \text{CO} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CO} \end{array}\text{C}_6\text{H}_2(\text{OH})_2$	256.06
アンスロン	$\begin{array}{c} \text{CO} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_4 \quad \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \end{array}$	194.08
アンスロール(2)	$\begin{array}{c} \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_4 \quad \text{C}_6\text{H}_3\cdot\text{OH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH} \end{array}$	194.08
アンチピリン(1.2.3フェニルニメチル-5-ピラゾロン)	$\text{C}_{11}\text{H}_{12}\text{ON}_2$	188.11

比重	熔融點	沸騰點	溶解性			特性
			水	アルコ ール	エー テル	
1.151	液	140	不	∞	∞	→硫化三エチルアルシ ン[119°]
—	液	約70	—	—	—	→沃化四メチルアルソ ニウム[170~180°分解]
>1	液	185~190	不	溶	溶	→二エチルアルシン酸 [約190°]自爆
1.109	—	77/16	∞	∞	溶	→クロトンアルデヒド
—	約162	—	—;溶	微	不	
—	<-18°	194	分解	—	—	
—	分解170	—	難	難	難	IV;
—	分解	—	溶	溶	—	IV;
—	45	185	微;易	溶	易	V
1.266	121	249*	0.27;易	58.4;-	46.7	V;*100°以上昇華
1.047	-34	212	—;微	溶	溶	
1.122	21	323	—	溶	—	
1.23	42	330	不	溶	溶	IV
1.088	-13	199	不	—	—	
1.425	286	381	不	0.05; 2.25	難	昇華;IV
1.242	217	351	不	微;0.8	微	V;→アンスラキノ
—	145	—	—;溶	溶	溶	
—	369	462	—;微	再品	微	橙;アセチル化物 [223°]
—	155	—	不	微	—	無色
—	200	—	不	易	易	黄;溶;アセトン
—	113	319/174	溶	溶	溶	

化合物名	化学式	分子量
イオノン(α)	C ₁₃ H ₂₀ O	192.16
〃 (β)	〃	192.16
イサチン		147.05
イサチン酸		165.06
イツアネトール(1.4)		148.10
イツカブロン酸	(CH ₃) ₂ CH·CH ₂ ·CO ₂ H	116.10
イツキノリン	C ₉ H ₇ N	129.06
イツクロトン酸	CH ₃ ·CH:CH·CO ₂ H	86.05
イツサフロール(α)		162.08
〃 (β)	〃	162.08
イツシアン酸フェニル	C ₆ H ₅ N:CO	119.05
イツニコチン酸(γ-ピリヂンカルボン酸)	C ₅ H ₄ N·CO ₂ H	123.05
イツニトロゾアセトン	CH ₃ ·CO·CH:NOH	87.05
イツフタル酸(1.3)	C ₆ H ₄ (CO ₂ H) ₂	166.05
イツブタン	CH(CH ₃) ₃	58.08
イツブチルアミン	(CH ₃) ₂ CH·CH ₂ ·NH ₂	73.10
イツブチルアルコール	(CH ₃) ₂ CH·CH ₂ OH	74.08
イツブチルアルデヒド	(CH ₃) ₂ CH·CHO	72.06
イツブチル, 塩化-	(CH ₃) ₂ CH·CH ₂ Cl	92.53
イツブチル, 沃化-	(CH ₃) ₂ CH·CH ₂ I	183.99
イツブチレン	(CH ₃) ₂ C:CH ₂	56.06
イツプロピルアミン	(CH ₃) ₂ CHNH ₂	59.08
イツプロピルアルコール	(CH ₃) ₂ CHOH	60.06
イツプロピル, 塩化-	(CH ₃) ₂ CHCl	78.52
イツプロピル, 沃化-	(CH ₃) ₂ CHI	169.98
イツブレン	CH ₂ :C(CH ₃)·CH:CH ₂	68.06

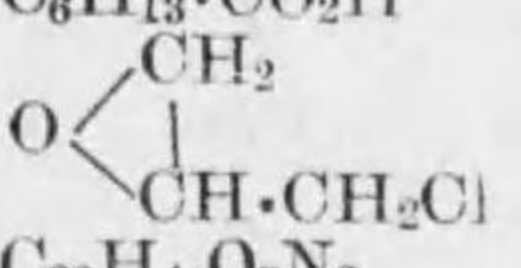
比重	熔融點	沸騰點	溶解性			特性
			水	アルコ-ール	エーテル	
0.932	液	124/12	—	溶	溶	溶:Chlf, p-ブロムフェニルヒドラゾン[142°]
0.946	液	132/12	—	溶	溶	p-ブロムフェニルヒドラゾン[115°]
—	201	昇華	-;溶	-;易	微	黄-赤;V;溶:アルカリ
—	*	—	—	—	—	* イサチン
0.965	液	215	不	溶	溶	ニトロシット[147°]
0.924	-35	200	微	—	—	アミド[119°]
1.103	24	241	—	—	—	ピクラー特[222°]
1.013	15	169	40;-	—	—	
1.122	6	252	—	∞	∞	
1.123	液	252	—	—	—	
1.095	液	163	分解	*	—	* フェニルカルバミン酸エチルエステル
—	309	昇華	微	微	微	
—	69	昇華	易	—	易	水蒸気蒸溜
—	348	昇華	0.01;0.22	溶	—	メチルエステル[67°]
—	—	-10	—	—	—	
0.736	<-77	68	∞	—	—	塩化物[160°]
0.800	-108	108	9.5	—	—	フェニルウレタン[80°]
0.794	液	61	8.8;-	—	—	p-ニトロフェニルヒドラゾン[132°]
0.870	液	69	—	—	—	
1.605	-91	120	—	—	—	
—	—	-6	—	—	—	
0.690	<-77	32	∞	—	—	
0.789	-86	+82	∞	溶	溶	フェニルウレタン[90°]
0.859	液	37	0.30;-	—	—	
1.703	• -93	89	0.14;-	溶	溶	
0.682	液	34	—	—	—	

化合物名	化学式	分子量
イソボルネオール	$C_{10}H_{18}O$	154.14
イソオイゲノール(4.3.1)	$C_3H_5C_6H_3(OCH_3)OH$	164.10
イソ酪酸	$(CH_3)_2CH \cdot CO_2H$	88.06
イソ酪酸エチル	$(CH_3)_2CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	116.10
イソ酪酸, 無水-	$(C_3H_7CO)_2O$	158.11
イソ酪酸メチル	$(CH_3)_2CH \cdot CO_2 \cdot CH_3$	102.08
イソロイシン[d]	$(C_2H_5)(CH_3)CH \cdot CH \cdot NH_2$ COOH	131.11
イヌリン	$(C_6H_{10}O_5)_6 + H_2O$	990.50
イノシット	$C_6H_6(OH)_6 + 2H_2O$	216.13
イロン	$C_{13}H_{20}O$	192.10
インダンスレン	$C_{14}H_6O_2 \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix} C_{14}H_6O_2$	442.13
インヂカン	$C_{26}H_{31}O_{17}N$	629.26
インヂゴ(インヂゴチン)	$[C_6H_4(CO)(NH)C:]_2$	262.10
インヂゴ白	$C_{16}H_{12}O_2N_2$	264.11
インデン	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} = CH$	116.06
インドキシル	C_8H_6NOH	133.06
インドール	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown NH \end{matrix} = CH$	117.06
ウレタン	$NH_2 \cdot CO \cdot OC_2H_5$	89.06
ウンデカン	$C_{11}H_{24}$	156.19
ヴァニリン	$[3]CH_3O \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} C_6H_3 \cdot CHO [1]$ $[4] HO \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} C_6H_3 \cdot CHO [1]$	152.06
ヴァレリアン酸(吉草酸)(n)	$CH_3(CH_2)_3COOH$	102.08
ク (イツ)	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	102.08
ヴァレリアン酸エチル	$C_4H_9 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	130.11
ヴァレリアン酸メチル	$C_4H_9 \cdot CO_2 \cdot CH_3$	116.10
ヴァレルアルデヒド(正)	$CH_3 \cdot (CH_2)_3 \cdot CHO$	86.08
ク (イツ)	$(CH_3)_2 \cdot CH \cdot CH_2 \cdot CHO$	86.08

比重	融点	沸騰点	溶解性			特性
			水	アルコ ール	エー テル	
—	212	昇華	不	易	易	III
1.085	液	261	微	易	易	→ヴァニリン
0.950	-47	154	20;-	—	—	→αオキシイソ酪酸
0.859	-93	110	不	溶	—	
0.954	液	182	—	—	—	
0.891	液	93	—	溶	溶	
—	280	—	4;-	○	—	
1.35	160*	—	微	微	—	* 分解
1.524	247	分解	10	不	不	V
0.939	液	144/16	—	不	—	オキシム[121°]
—	—	—	—	不	不	青; Na ₂ S ₂ O ₄ 染色槽
—	シラップ	分解	易	易	—	褐;
1.85	390~392	昇華	不	不	不	青;
—	—	—	不	不	不	
1.006	-2	181	—	—	—	ピクラー特[98°]
—	液	—	—	—	—	アルカリ→インヂゴ
—	52	254	-;微	-;溶	易	
1.11	50	184	易	易	易	易溶: Chlf., Bz.
0.682	-27	195	—	—	—	
—	81	285	1;5	易	易	V
0.932	-35	187	3.7	—	—	アミド[100~104°]
0.942	-38	177	3.34	—	—	
0.868	-99	135	不	溶	—	
0.881	液	117	—	—	—	
0.819	液	103	微	—	—	オキシム[52°]
0.803	液	92	微	溶	溶	パラニトロフェニルヒ ドラゾン[109°]

化合物名	化学式	分子量
ヴィニル, 塩化-	$\text{CH}_2:\text{CHCl}$	62.48
ヴィニル, 臭化-	$\text{CH}_2:\text{CHBr}$	106.94
ヴェラトリン	$\text{C}_{32}\text{H}_{49}\text{O}_9\text{N}$	591.40
ヴェラトルム酸(3.4.1)	$(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\cdot\text{CO}_2\text{H}$	182.08
ヴェラトロール(1.2)	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{OCH}_3)_2$	138.08
エオシン	$\text{C}_{20}\text{H}_8\text{O}_5\text{Br}_4$	647.74
エクゴニン	$\text{C}_9\text{H}_{15}\text{NO}_3 + \text{H}_2\text{O}$	203.14
エゼリン	$\text{C}_{15}\text{H}_{21}\text{O}_2\text{N}_3$	275.19
エタン	C_2H_6	30.05
エチリデン, 塩化-	CH_3CHCl_2	98.95
エチリデン, 臭化-	CH_3CHBr_2	187.87
エチリデン, 沃化-	CH_3CHI_2	281.87
エチル, 亜硝酸-	$\text{C}_2\text{H}_5\text{ONO}$	75.05
エチルアニリン	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}\cdot\text{C}_2\text{H}_5$	121.10
エチルアミン	$\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$	45.06
エチルアルコール	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$	46.05
エチルエーテル	$\text{C}_2\text{H}_5\cdot\text{O}\cdot\text{C}_2\text{H}_5$	74.08
エチル, 塩化-	$\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$	64.50
エチル, 臭化-	$\text{C}_2\text{H}_5\text{Br}$	108.96
エチル, 青化-	$\text{C}_2\text{H}_5\text{CN}$	55.05
エチル, 硝酸-	$\text{C}_2\text{H}_5\text{ONO}_2$	91.05
エチルスルフォン	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{SO}_2$	122.15
エチルフェノール(o)	$\text{C}_2\text{H}_5\cdot\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$	122.08
ク (p)	ク	122.08
エチル, 二硫化-	$\text{C}_2\text{H}_5\cdot\text{S}\cdot\text{S}\cdot\text{C}_2\text{H}_5$	122.22
エチルブチルエーテル(n)	$\text{C}_2\text{H}_5\text{O}\cdot\text{C}_4\text{H}_9$	102.11
エチルベンゾール	$\text{C}_6\text{H}_5\text{C}_2\text{H}_5$	106.08
エチルプロピルエーテル(n)	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OC}_3\text{H}_7$	88.10
エチルプロピルケトン(n)	$\text{C}_2\text{H}_5\cdot\text{CO}\cdot\text{C}_3\text{H}_7$	100.10
エチルメルカプタン	$\text{C}_2\text{H}_5\text{SH}$	62.19

比重	融点	沸点	溶解性			特性
			水	アルコ ール	エー テル	
—	—	-18	—	—	—	+KMnO ₄ 溶液→グリ コールアルデヒド
1.517	-138	16	—	—	—	
—	205	—	0.11;-	溶	溶	
—	179	昇華	0.04;0.6	易	易	
1.086	15	207	—	—	—	ビクラート[56°]
—	—	—	難	溶	—	溶:アルカリ
1.370 0.777/37	198*	—	易	溶	不	* 無水[205°]
—	106	—	微	易	—	溶:Bz.
—	-172	-93	微	0.008	—	
1.175	-97	57	0.55	—	—	
2.055	液	109	—	—	—	→アセトアルデヒド
2.84	液	177~179	—	—	—	
0.900	—	17	不	溶	—	
0.963	-64	205	—	—	—	p-トルオールスルフォ ン化物[87°]
0.708	-81	17	∞	∞	∞	→エチルベンズアミド
0.789	-114	78	∞	∞	∞	
0.714	-117	35	7.51	∞	∞	
0.921	-139	13	難	∞	∞	
1.431	-119	38	0.914	∞	∞	
0.781	-104	98	可	—	—	
1.110	-112	88	溶	溶	—	
—	70	248	15.6	—	—	IV
1.037	<-18	197	難	易	—	フェニルウレタン [140°]
—	47	218	溶	易	易	
0.993	—	154	難	—	—	
0.769	液	92	—	—	—	
0.876	-94	136	不	∞	∞	三ニトロ誘[37°]
0.747	—	64	—	—	—	
0.813	液	123	—	—	—	セミカルバゾン[118°]
0.839	-144	37	難	溶	—	Hg塩[76°]

化合物名	化学式	分子量	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
エチル, 沃化一	C_2H_5I	155.96	0.40	溶	溶	
エチル, 硫化一	$(C_2H_5)_2S$	90.15	0.31;-	—	—	
エチレン	$CH_2:CH_2$	28.03	微	溶	—	
エチレン, 塩化一	$CH_2Cl \cdot CH_2Cl$	98.95	1.261	溶	—	
エチレン, 酸化一	$(CH_2)_2>O$	44.03	0.896	液	13.5	+KOH→重合[56°]
エチレン, 臭化一	$CH_2Br \cdot CH_2Br$	187.87	2.178	8	131	
エチレン二アミン	$H_2N \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot NH_2 (+H_2O)$	60.08	0.902	8	117	アセチル化物[172°]
エチレン, 沃化一	$CH_2I \cdot CH_2I$	281.87	2.132	81	分解	○
エナント酸	$C_6H_{13} \cdot CO_2H$	130.11	0.918	-11	223	0.24;-
エピクロロヒドリン		92.50	1.181	-48	117	不
エメチン	$C_{33}H_{40}O_5N_2$	544.34	—	68	—	0.1
エモジン	$C_{14}H_{14}O_2(OH)_3CH_3$	270.08	—	253	昇華	不
エライジン酸	$CH \cdot (CH_2)_7 \cdot CO_2H$ \parallel $CH \cdot (CH_2)_7 \cdot CH_3$	282.27	0.851/79	51	234/15	—
塩化クロルアセチル	$ClCH_2 \cdot COCl$	112.94	1.495	液	106	分解
塩化ニトロベンジル(m)	$NO_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH_2Cl$	171.52	—	45	173-183	—
ク (p)	ク	171.52	—	71	/30-35	—
オイゲノール	$C_3H_5 \cdot C_6H_3(OH) \cdot OCH_3$	164.10	1.065	液	252	難
オクタデシルアルコール	$C_{18}H_{38}O$	270.30	0.812/59	59	211/15	—
オクタン(n)	C_8H_{18}	114.14	0.702	-56	126	—
ク (二イソブチル)	$CH_2 \cdot CH(CH_3)_2$ \parallel $CH_2 \cdot CH(CH_3)_2$	114.14	0.699	液	109	—
オクチル, 塩化一(n)	$C_8H_{17}Cl$	148.60	0.880	液	180	—
ク (sec)	ク	148.60	0.773	液	164~173	—
オクチルアルコール(n)(prim)	$C_8H_{18}O$	130.14	0.827	-15	196	—
ク (sec)	$CH_3 \cdot CHOH \cdot C_6H_{13}$	130.14	0.819	液	180	—
(メチルヘキシルカルビノル)						
オキサリル, 塩化一	$C_2O_2Cl_2$	126.92	1.488	-12	64	分解
オキシ安息香酸(o)	サリチル酸を見よ	—	—	—	—	—
ク (m)	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	138.05	1.473	188	—	0.84; 溶

比重	融点	沸騰点	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
1.934	-111	72	0.40	溶	溶	
0.837	-102	92	0.31;-	—	—	
—	-169	-102	微	溶	—	
1.261	-35	84	0.87	溶	—	
0.896	液	13.5	∞	∞	易	+KOH→重合[56°]
2.178	8	131	不	溶	—	
0.902	8	117	易	—	0.33	アセチル化物[172°]
2.132	81	分解	—	溶	○	
0.918	-11	223	0.24;-	溶	—	アミド[94°](255°)
1.181	-48	117	不	—	—	
—	68	—	0.1	溶	溶;-	
—	253	昇華	不	溶	溶	橙; V; アセチル化物[193°]
0.851/79	51	234/15	—	易	易	
1.495	液	106	分解	分解	—	
—	45	173-183	—	溶	溶	黄; 水蒸気蒸溜
—	71	—	—	-; 易	-; 易	
1.065	液	252	難	易	易	
0.812/59	59	211/15	—	○	—	
0.702	-56	126	—	—	—	
0.699	液	109	—	—	—	
0.880	液	180	—	—	—	
0.773	液	164~173	—	—	—	
0.827	-15	196	—	—	—	フェニルウレタン[69°]
0.819	液	180	—	—	—	
1.488	-12	64	分解	—	—	
—	—	—	—	—	—	
1.473	188	—	0.84; 溶	-; 溶	12;-	

化合物名	化学式	分子量
オキシ安息香酸(p)	HO·C ₆ H ₄ ·CO ₂ H	138.05
オキシインドール	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown NH \end{matrix} CO$	133.06
オキシエチルアミン	HOCH ₂ ·CH ₂ ·NH ₂	61.06
オキシキノリン(o)	C ₉ H ₆ (OH)N	145.06
ク (γ)(キノリン)	ク	145.06
オキシニフェニル(p)	C ₆ H ₅ ·C ₆ H ₄ ·OH	170.08
オキシヒドロキノン(1,2,4)	C ₆ H ₃ (OH) ₃	126.05
オキシピリジン(α)(ピリドン)	C ₅ H ₄ N(OH)	95.05
ク (β)(ピリドン)	ク	95.05
ク (γ)(ピリドン)	ク	95.05
オキシフェニルエチルアミン(p)	HO·C ₆ H ₄ (CH ₂) ₂ NH ₂	137.50
オキシベンジルアルコール(o) (サリゲニン)	HO·C ₆ H ₄ ·CH ₂ OH	124.06
オキシベンズアルデヒド(o)	HO·C ₆ H ₄ ·CHO	122.05
ク (m)	ク	122.05
ク (p)	ク	122.05
オキシ酪酸(α)	CH ₃ ·CH ₂ ·CHOH·CO ₂ H	104.06
ク (β)[1]	CH ₃ ·CH·OH·CH ₂ ·CO ₂ H	104.06
ク (γ)	CH ₂ OH·CH ₂ ·CH ₂ ·CO ₂ H	104.06
オピアン酸	$(CH_3O)_2 \cdot C_6H_2 \begin{matrix} \diagup CHO \\ \diagdown CO_2H \end{matrix}$	210.08
オルシン	CH ₃ ·C ₆ H ₃ ·(OH) ₂ +H ₂ O	142.08
オルト蟻酸エチルエステル	CH(OC ₂ H ₅) ₃	148.13
オルト炭酸エチルエステル	C(OC ₂ H ₅) ₄	192.16
カコゲル	(CH ₃) ₂ As·As(CH ₃) ₂	210.02
カコゲル, 酸化一	(CH ₃) ₂ As·O·As(CH ₃) ₂	226.02
過酸化二エチル	C ₂ H ₅ O·OC ₂ H ₅	90.08
カチネン	C ₁₅ H ₂₄	204.19
カテキン	C ₁₅ H ₉ O(OH) ₅	290.11
果糖	CH ₂ OH(CHOH) ₃ ·CO·CH ₂ OH	180.10

比重	融融点	沸騰点	溶解性			特性
			水	アルコ ール	エー テル	
1.468	210	分解	0.5; 溶	易	12; -	V
—	120	—	-; 溶	溶	溶	
1.022	液	171	∞	∞	約1	ベンゾイル化物[188°]
—	75	267	微	溶	微	
—	201	>300	0.47; -	溶	微	V
—	165	305~308	-; 溶	易	易	
—	141	—	易	易	易	V
—	106	蒸溜	易	易	溶	
—	129	—	溶	溶	—	
—	148*	>350	100; -	溶	殆不	V; *水化物[67°]
—	160	180/8	微	-; 10	—	溶: Bz.
1.161	86	昇華	6.6; ∞	易	易	IV.IIIa;
1.150	2	193	溶	∞	∞	フェニルヒドラゾン [142°](234/28)
—	108	191/50	-; 溶	溶	溶	
—	115	昇華	微; 溶	溶	溶	
—	43	*	潮解	—	—	*昇: 60~70°; 分解255~260°
—	49	蒸溜*	易	易	易	*分解しつつ蒸溜→ク ロトン酸
—	<-17	*	—	—	—	*真空中にて揮發
—	145	—	-; 1.67	溶	溶	
1.29	58*	289	易	易	易	V; *無水[107°]
0.897	<-18	146	難	—	—	
0.920	液	158	—	—	—	
>1	-6	170	微	+	+	
1.462	-25	120	難	易	易	
0.827	液	65	微	∞	∞	
0.921	液	274	不	溶	—	ニクロロ水化物[117°]
—	172	分解	-; 易	溶	0.83	
1.669	95	*	易	8.5; -	溶	{*分解(170°)→P-ニト ロフェニルヒドラゾ ン[176°]}

化合物名	化学式	分子量
カフェイン	$C_8H_{10}N_4O_2$	194.11
カプリル酸(n)	$C_7H_{15}CO_2H$	144.13
カプリン酸	$C_9H_{19}CO_2H$	172.16
カプロニトリル	$C_5H_{11}CN$	97.10
カプロン酸(n)	$C_5H_{11}CO_2H$	116.10
ガラクトーズ[d]	$C_6H_{12}O_6(+H_2O)$	180.10
カルヴオン[d]	$C_{10}H_{14}O$	150.11
カルバクロル	$C_6H_3 \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{CH}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{OH} \end{matrix}$	150.11
カルバジド	$N_3CO \cdot N_3$	112.05
カルバゾール	$(C_6H_4)_2NH$	167.08
カルボスチリル	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}=\text{CH} \\ \text{NH}-\text{CO} \end{matrix}$	145.06
カルミン酸	$C_{22}H_{22}O_{13}$	494.18
カンタリジン	$C_{10}H_{12}O_4$	196.10
カンファン	$C_{10}H_{18}$	138.14
カンフェン	$C_{10}H_{16}$	136.13
カンフォル酸[d]	$C_8H_{14}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO}_2H$	170.14
蟻酸	$H \cdot \text{COOH}$	46.02
蟻酸エチル	$H \cdot \text{CO}_2 \cdot C_2H_5$	74.05
蟻酸メチル	$H \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	60.03
キシリジン	$(\text{CH}_3)_2C_6H_3 \cdot \text{NH}_2$ 1.2 3	121.10
ク	$(\text{CH}_3)_2C_6H_3 \cdot \text{NH}_2$ 1.2 4	121.10
ク	$(\text{CH}_3)_2C_6H_3 \cdot \text{NH}_2$ 1.3 2	121.10
ク	$(\text{CH}_3)_2C_6H_3 \cdot \text{NH}_2$ 1.3 4	121.10
ク	$(\text{CH}_3)_2C_6H_3 \cdot \text{NH}_2$ 1.3 5	121.10
ク	$(\text{CH}_3)_2C_6H_3 \cdot \text{NH}_2$ 1.4 2	121.10

比重	熔融點	沸騰點	溶解性			特性
			水	アルコ ール	エー テル	
1.23	236*	昇華	2.13;-	2.3;-	—	*昇(>180°)
0.910	16	237	不;0.25	∞	∞	アミド[110°]
0.895/30	31	268~270	難;微	易	易	アミド[108°]
0.809	液	162	不	易	易	
0.929	-2	205	不	—	—	アミド[98°]
—	166	—	-;易	難	—	IV;メチルフェニルヒ ドラゾン[190°] {セミカルバゾン[160~ 162°]オキシム[72°] ラセミ[93°]}
0.943	液	230	—	溶	—	
0.978	0	238	不	易	易	
—	爆	—	易	易	易	
—	238	355	不	-;溶	-;溶	昇華
—	199	昇華	微;溶	易	易	
—	—	—	易	溶	微	赤
—	218	—	不	0.03;-	0.11	IV
—	154	約160	—	溶	易	III
0.879	51	160	不	易	易	二臭化物[91°]
—	106	255	難;微	65;-	溶	V
1.220	8	101	∞	溶	溶	キニン塩[110~113°]
0.923	-81	54	9.4	溶	溶	
0.975	-100	32	30.4	—	—	
0.991	<-15°	223	—	—	—	アセチル化物[131°]
1.076	49	226	微	—	—	V;アセチル化物[99°]
0.980	液	216	—	—	—	アセチル化物 [174~176°]
0.977	液	212	—	—	—	アセチル化物[129°]
0.993	<-20	221	—	—	—	アセチル化物[144°]
0.980	15	215	—	—	—	アセチル化物[138°]

化合物名	化学式	分子量
キシレノール	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\cdot\text{OH}$ 1.2 3	122.08
ク	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\cdot\text{OH}$ 1.2 4	122.08
ク	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\cdot\text{OH}$ 1.3 2	122.08
ク	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\cdot\text{OH}$ 1.3 4	122.08
ク	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\cdot\text{OH}$ 1.3 5	122.08
キシロール(o)	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_4$	106.08
ク (m)	ク	106.08
ク (p)	ク	106.08
キシローズ(d)	$\text{C}_4\text{H}_5(\text{OH})_4\cdot\text{CHO}$	150.08
キナ酸[d](1.2.3.4.1四オキシシク ロヘキサンカルボン酸)	$\text{C}_6\text{H}_7(\text{OH})_4\text{CO}_2\text{H}$	192.10
キナズリン	C_6H_4 CH:N N: CH	130.06
キナルジン	$\text{C}_9\text{H}_6\text{N}\cdot\text{CH}_3(1)$	143.08
キニン	$\text{C}_{20}\text{H}_{24}\text{O}_2\text{N}_2(+3\text{H}_2\text{O})$	324.21
キノリン	C_6H_4 CH=CH N=CH	129.06
キノリンカルボン酸*(β)	$\text{C}_9\text{H}_6\text{N}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	173.06
キノリン酸(ピリジン2.3-二カル ボン酸)	$\text{C}_5\text{H}_3\text{N}(\text{CO}_2\text{H})_2$	167.05
キノリン二カルボン酸**(α,γ)	$\text{C}_9\text{H}_5\text{N}(\text{CO}_2\text{H})_2$	217.06
キノン	$\text{C}_6\text{H}_4\text{O}_2$	108.03
キノン二オキシム	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{NOH})_2$	138.06
キンヒドロン	$\text{C}_6\text{H}_4\text{O}_2\cdots\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2$	218.08
グアニジン	$\text{HN}:\text{C}(\text{NH}_2)_2$	59.06
グアニン(2-アミノ-6-オキシプ リン)	$\text{C}_5\text{H}_5\text{ON}_5$	151.08
グアヤコール(1.2)	C_6H_4 OH OCH ₃	124.06
クエン酸	$\text{C}_3\text{H}_4(\text{OH})(\text{CO}_2\text{H})_3+\text{H}_2\text{O}$	210.08
クサンチン	$\text{C}_5\text{H}_4\text{O}_2\text{N}_4$	152.06

比重	熔融点	沸騰点	溶解性			特性
			水	アルコ ール	エー テル	
—	75	218	溶	溶	—	
—	63	225	溶	溶	—	
—	49	203	-;溶	溶	—	
1.036	26	212	難	∞	∞	
—	64	220	微	溶	—	
0.863	-27	141	不	易	易	→キシロールスルフォ ン酸
0.862	-54	139	不	易	易	→三ニトロキシロール V; →三ニトロキシロ ール
0.861	15	136	不	易	易	
1.535	144	—	117;-	—	—	
1.637	162	分解	40;-	微	不	V
—	48	243	—	—	—	
1.059	液	247	—	—	—	重クロム酸塩[110°]
—	57*	—	0.06;	易	溶	* 無水物[177°]
1.095	-15	238	—	溶	—	重クロム酸塩[164-167°] ピクラー特[203°]
—	275	—	—	—	—	
—	190	*	0.55;-	微	難	* →ニコチン酸+CO ₂
—	246	*	-;溶	微	—	* →CO ₂ +シンコニン 酸
1.31	116	昇華	-;易	溶	溶	
—	240	—	—	—	—	
1.401	171	昇華	微;易	易	易	緑 ピクラー特310°にて分 解, 炭酸塩[197°]
—	—	—	潮解	—	—	
—	分解	—	不	難	難	
1.128	32	205	1.86;-	易	易	III; ベンゾイル化物 [57°]
1.542	153	分解	207.7;	62.2;-	1.06	IV
—	—	昇華	-;微	—	—	溶:NH ₃

化合物名	化学式	分子量
クサンテン		182.08
クサントゲン酸	$C_2H_5O \cdot CS \cdot SH$	122.19
クサントン		196.06
クマラン		120.06
クマリン		146.05
クマル酸(o)	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CH : CH \cdot CO_2H$	164.06
クマル酸(m)	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CH : CH \cdot CO_2H$	164.06
クマル酸(p)	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CH : CH \cdot CO_2H$	164.06
クマロン		118.05
クモール (イソプロピルベンゼン)	$C_6H_5 \cdot CH(CH_3)_2$	120.10
グリオキサリン(イミダゾール)		68.05
グリオキザル	$CHO \cdot CHO$	58.02
グリオキシム	$CH : NOH$ $CH : NOH$	88.05
グリオキシル酸	$CHO \cdot CO_2H \cdot H_2O$	92.03
グリクロン酸[d]	$CHO(CHOH)_2 \cdot CO_2H$	194.08
グリココール	$H_2N \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	75.05
グリコサミン(グルコサミン)	$CH_2OH(CHOH)_3 \cdot CH \cdot CHO$ NH_2	179.11
グリコーゼ(グルコース)	葡萄糖を見よ	—
グリコソン(グルコソン)	$CH_2OH(CHOH)_3 \cdot CO \cdot CHO$	178.08
グリコール	$CH_2OH \cdot CH_2OH$	62.05
グリコールアルデヒド	$CH_2OH \cdot CHO$	60.03
グリコールクロルヒドリン	$ClCH_2 \cdot CH_2OH$	80.50

比重	融融点	沸騰点	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
—	100	315	殆不	微	溶	
>1	液	分解	不	—	—	
—	173	350	-;微	-;溶	—	
1.065	液	189	不	溶	溶	
0.935	67	291	不;易	易	溶	IV
—	207	昇華	微;溶	易	難	
—	191	—	微;易	易	易	
—	206~210	—	微;溶	-;易	-;易	
1.107	<-18	174	不	—	—	ピクラー特[102°]; 二臭化物[88°] →パラスルホン酸ア ミド[109°]
0.864	液	153	不	溶	溶	
—	88	55	溶	易	溶	
1.14	15	51	溶	易	易	フェニルヒドラゾン [170°]
—	178	昇華	-;易	易	易	IV
—	シラップ	*	溶	溶	—	{V; P-ニトロフェニル ヒドラゾン[約200°]* 濃溶液より水蒸気蒸溜 シンコニン塩[157°]* →ラクトン[175°]
—	シラップ	*	溶	溶	—	V
1.60	232~236	分解	23	0.2	不	
—	105~110	—	易	微	不	
—	—	—	—	—	—	
—	*シラップ	—	—	溶	-;溶	→グルコサゾン[d];* シラップ非晶に固化 ベンゾイル化物[73°] →フェニルオサゾン [170°]
1.109	-12	197	∞	∞	1.1	
—	95~97	—	易	-;易	微	
1.199	液	130	∞	溶	溶	

化合物名	化学式	分子量
グリコール酸	CH ₂ OH·COOH	76.03
グリコール醋酸エステル	CH ₂ O·C ₂ H ₃ O	146.08
グリコン酸(グルコン酸)[d]	CH ₂ O·C ₂ H ₃ O	196.10
クリサロビン(二オキシメチルア ンスラノール)	CH ₂ OH·(CHOH) ₄ ·CO ₂ H	240.10
グリシド	C ₁₅ H ₁₂ O ₃ O CH·CH ₂ OH CH ₂	74.05
グリセリン	C ₃ H ₅ (OH) ₃	92.05
グリセリンアルデヒド	CH ₂ OH·CHOH·CHO	90.05
グリセリン酸	CH ₂ OH·CHOH·CO ₂ H	106.05
クリセン	C ₆ H ₄ -CH C ₁₀ H ₆ -CH	228.10
クリソイジン(2.4)	C ₆ H ₅ N=N·C ₆ H ₃ (NH ₂) ₂	212.13
クリソキノン	C ₆ H ₄ -CO C ₁₀ H ₆ -CO	258.08
クリソファン酸	C ₁₄ H ₅ O ₂ (OH) ₂ CH ₃	254.08
クルクミン	C ₂₁ H ₂₀ O ₆	368.16
グルタミン酸(α)	CH ₂ CH(NH ₂)·CO ₂ H CH ₂ ·CO ₂ H	147.08
グルタル酸	CH ₂ CH ₂ ·CO ₂ H CH ₂ ·CO ₂ H	132.06
クレアチニン	C ₄ H ₇ ON ₃	113.08
クレアチン	C ₄ H ₉ O ₂ N ₃ ·H ₂ O	131.10
クレオゾール	C ₆ H ₃ OH (1) OCH ₃ (2) CH ₃ (4)	138.08
クレゾール(o)	CH ₃ ·C ₆ H ₄ ·OH	108.06
ク (m)	CH ₃ ·C ₆ H ₄ ·OH	108.06
ク (p)	CH ₃ ·C ₆ H ₄ ·OH	108.06
クレゾールメチルエーテル(p)	CH ₃ ·C ₆ H ₄ ·OCH ₃	122.08
クロチルアルコール	CH ₃ ·CH:CH·CH ₂ OH	72.06

比重	熔融点	沸騰点	溶解性			特性
			水	アルコ ール	エー テル	
—	79	分解	∞	∞	∞	
1.128	液	187	16.1;-	∞	∞	
—	シラップ	*	易	不	—	* →ラクトン [130~135°]
—	205~210	—	不	微:溶	—	黄;アセチル化物 [193°]
1.111	液	62/15	∞	∞	∞	+W:→グリセリン
1.260	19	290	∞	∞	不	IV;ベンゾイル化物
—	138	—	溶	難	微	[76°]フェニルオサゾン [132°]
—	液	—	∞	∞	不	
—	25	448	不	0.10- 0.17	難;-	IV
—	117	—	微	溶	—	黄
—	235	昇華	不	-;微	難	橙
—	196	昇華	難	-;4.15	—	黄
—	177	—	—	微	難	黄
1.538	202	—	1;溶	難	不	IV
—	97	302~304	83.3;-	易	易	V
—	—	—	8.7;-	-;溶	—	V
—	100*	—	1.35;溶	0.008;-	不	V;*無水;アセチル化 物[165°]
1.109	5	222	微	∞	∞	ベンゾイル化物[75°]
1.046	30	190	2.5;-	溶	溶	
1.035	4	201	0.53;-	溶	溶	
1.031	37	200	1.8;-	溶	溶	ベンゾイル化物[71°] (316°)
0.973	液	176	—	—	—	
0.873	<-30	117	145;-	—	—	

化合物名	化学式	分子量
クロトニレン	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} : \text{C} \cdot \text{CH}_3$	54.05
クロトンアルデヒド	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CHO}$	70.05
クロトン酸	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	86.05
クロモン(ベンゾアピロン)	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{cases} \text{CO}-\text{CH} \\ \text{O}-\text{CH} \end{cases}$	146.05
クロラール	$\text{CCl}_3 \cdot \text{CHO}$	147.39
クロラール, 抱水一	$\text{CCl}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH})_2$	165.40
クロルアセトン(mono)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	92.50
クロルアニリン(o)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{NH}_2$	127.52
ク (m)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{NH}_2$	127.52
ク (p)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{NH}_2$	127.52
クロル安息香酸(o)	$\text{ClC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	156.50
ク (m)	$\text{ClC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	156.50
ク (p)	$\text{ClC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	156.50
クロル醋酸	$\text{CH}_2\text{ClCO}_2\text{H}$	94.48
クロル醋酸エチルエステル	$\text{CH}_2\text{ClCOOC}_2\text{H}_5$	122.52
クロルシヤン(モノメル)	$\text{Cl} \cdot \text{CN}$	61.47
クロルトルオール(o)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CH}_3$	126.52
ク (m)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CH}_3$	126.52
ク (p)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CH}_3$	126.52
クロルナフタリン(α)	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{Cl}$	162.52
ク (β)	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{Cl}$	162.52
クロルニトロベンゾール(o)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{NO}_2$	157.50
ク (m)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{NO}_2$	157.50
ク (p)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{NO}_2$	157.50
クロルピクリン	CCl_3NO_2	164.39
クロルヒドリン(mono)(α)	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHOH} \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	110.52
ク (β)	$\text{CH}_2 \cdot \text{OH} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	110.52
クロルフェノール(o)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{OH}$	128.50

比重	融融点	沸騰点	溶解性			特 性
			水	アルコ ール	エー テル	
—	液	28	不	—	—	四臭化物[230°]
0.856	-74	102	溶	—	—	
1.018	71	189	8.33;-	—	—	V; 二臭化物[87°]
—	59	—	不	溶	溶	
1.512	-58	98	*	**	—	{ * +W→抱水クロラール **→クロラール アルコール V; +KOH→蟻酸+ Chlf. アセチル化物[134°]
1.908	47	分解	474;-	易	—	
1.162	液	119	溶	易	易	
1.213	0	211	—	—	—	
1.215	-10	230	—	—	—	
1.43/70	70	232	—	—	—	
1.547	140	昇華	0.23; 易	溶	溶	V
—	158	昇華	0.045; 易	溶	溶	
1.541	243	昇華	0.009;-	易	易	VI
1.358/75	63	185~187	易	—	—	IV
1.159	液	144	不	∞	溶	
1.186	-6	13.8	微	易	溶	
1.081	-34	159	—	—	—	
1.072	-48	162	—	—	—	
1.069	+7	162	—	—	—	
1.194	液	259	—	溶	—	ピクラー ト[137°]
1.266	60	264~266	—	易	易	
1.368	33	243	不	溶	—	
1.534	44	236	不	易	易	IV
1.380	83	234	不	微; 易	易	V
1.651	-69	112	殆不	370	—	
1.338	液	139/18	∞	—	—	
1.328	液	146/18	—	—	—	
1.241	7	175	—	溶	—	{ m-ニトロベンゾイル 化物[98°]; ピクラー ト[81°]

化合物名	化学式	分子量
クロルフェノール(m)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{OH}$	128.50
ク (p)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{OH}$	128.50
クロルプロピオン酸(α)	$\text{CH}_3\cdot\text{CHCl}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	108.50
ク (β)	$\text{CH}_2\cdot\text{Cl}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$	108.50
クロルベンズアルデヒド(o)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CHO}$	140.50
ク (m)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CHO}$	140.50
ク (p)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CHO}$	140.50
クロルベンゾール	$\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$	112.50
クロロホルム	CHCl_3	119.39
ケテン	$\text{CH}_2:\text{C}:\text{O}$	42.02
ゲラニオール	$\text{C}_9\text{H}_{15}\cdot\text{CH}_2\text{OH}$	154.14
コカイン	$\text{C}_{17}\text{H}_{21}\text{O}_4\text{N}$	303.18
糊精(デキストリン)	$(\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5)_x$	162.08x
コタルニン	$\text{C}_{12}\text{H}_{15}\text{O}_4\text{N}$	237.13
コデイン	$\text{C}_{17}\text{H}_{17}\text{ON} \begin{matrix} \text{OCH}_3 \\ \text{OH} \end{matrix} + \text{H}_2\text{O}$	317.19
コイン[d]	$\text{C}_3\text{H}_{17}\text{N}$	127.14
コニフェリルアルコール	$\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{O}_3$	180.10
コニフェリン	$\text{C}_{16}\text{H}_{22}\text{O}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$	378.21
琥珀酸	$\text{CH}_2-\text{CO}_2\text{H}$ $\text{CH}_2-\text{CO}_2\text{H}$	118.05
琥珀酸, 無水-	$\text{CH}_2-\text{CO} \begin{matrix} \diagup \text{O} \\ \diagdown \end{matrix}$ $\text{CH}_2-\text{CO} \begin{matrix} \diagup \text{O} \\ \diagdown \end{matrix}$	100.03
琥珀酸アルデヒド	$\text{C}_2\text{H}_4(\text{CHO})_2$	86.05
琥珀酸エチル	$\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_4(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	174.11
五メチレン二アミン ₁ (カダヴェリン)	$\text{NH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot(\text{CH}_2)_3\cdot\text{CH}_2\cdot\text{NH}_2$	102.13
コリン	$\text{CH}_2(\text{OH})\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)\text{OH}$	121.13
コルク酸	$\text{C}_6\text{H}_{12}(\text{CO}_2\text{H})_2$	174.11
コル酸	$\text{C}_{24}\text{H}_{40}\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O}$	426.34

比重	融点	沸騰点	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
—	28	214	—	溶	—	ベンゾイル化物[71°]
1.306	37	217	難	易	易	ベンゾイル化物[87°]
1.28	液	186	∞	∞	∞	アミド[80°]
—	*	204	易	易	—	* 30°及61°の間にて與へらる
1.29	11	208	—	—	—	フェニルヒドラゾン[86°]
1.257	17	213	—	—	—	
—	47	213	—; 溶	易	易	
1.106	-45	132	—	溶	—	
1.488	-63	61	0.82; -	易	易	
—	-151	-56	—	—	—	{ アニリン→アセトアニリドフェニルヒドラゾン[144°]
0.889	<-15	121/17	不	∞	∞	セミカルバマート[82°]
—	98	—	0.028; -	易	易	V
1.038	—	—	易	不	—	
—	133	—	微	易	易	
1.31	155*	—	0.83; -	易	—	IV; *無水
0.842	-3	167	1.11	∞	易	塩化物[220°]
—	73	—	不; 微	溶	易	
—	185	—	—; 溶	微	不	
1.565	183	235*	6.8; 60.4	7; -	1.25; -	V; *→無水物
1.104	120	261	微	溶	難	
1.069	液	170	溶	溶	溶	フェニルヒドラゾン[125°]
1.042	-21	218	不	—	—	
—	液	179	易	易	微	ベンゾイル化物[130°]
—	シラップ	—	易	易	不	塩化白金酸塩[233°]
—	140	230/15	0.14; 溶	溶	0.81; -	
—	180	—	難	—; 4.8	1.96; -	IV

化合物名	化学式	分子量
コレステリン	$C_{27}H_{45}OH$	386.37
醋酸, 無水-	$(CH_3 \cdot CO)_2O$	102.05
醋酸, (氷醋)	$CH_3 \cdot CO_2H$	60.03
醋酸アミル(iso)	$C_2H_5O_2 \cdot C_5H_{11}$	130.11
醋酸エチル	$C_2H_5O_2 \cdot C_2H_5$	88.06
醋酸グリコール(mono)	$CH_3 \cdot COOCH_2 \cdot CH_2OH$	104.06
醋酸ベンジル	$C_2H_5O_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	150.08
醋酸メチル	$C_2H_5O_2 \cdot CH_3$	74.05
醋酸リナリル	$C_{10}H_{17}O \cdot CO \cdot CH_3$	196.16
サクシニミド	$C_2H_4 \begin{array}{c} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{array} NH \cdot H_2O$	117.06
サッカリン	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CO \\ \diagdown SO_2 \end{array} NH$	183.12
サフロール	$CH_2 \begin{array}{c} \diagup O \\ \diagdown O \end{array} C_6H_3 \cdot CH_2 \cdot CH : CH_2$	162.08
サリチル酸(o)	$HO \cdot C_6H_4CO_2H$	138.05
サリチル酸エチルエステル	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	166.17
サリチル酸ナフチルエステル (ベトール)	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot C_{10}H_7$	264.10
サリチル酸フェニルエステル (ザロール)	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot C_6H_5$	214.08
サリチル酸メチルエステル	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2CH_3$	152.06
サルヴアルサン ($As \cdot OH \cdot NH_2 = 1.4.3$)	$As \cdot C_6H_3(OH) \cdot NH_2 \cdot HCl$	338.97
三アミノ三フェニルカルビノール (パラロザニリン)	$HO \cdot C(C_6H_4 \cdot NH_2)_3$	305.18
三アミノ三フェニルメタン (パラロイコアニリン)	$HC(C_6H_4 \cdot NH_2)_3$	289.18
三エチルアミン	$(C_2H_5)_3N$	101.13
三エチルフォスフィン	$(C_2H_5)_3P$	118.16
三オキシナフタリン(1.3.6)	$C_{10}H_5(OH)_3$	176.06
ク (1.4.5) (ヒドロユグロン)	$C_{10}H_5(OH)_3$	176.06
三オキシベンゾフェノン(1.2.3.4) (アリザリン黄A)	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_2(OH)_3$	230.08

比重	融点	沸点	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
1.067	148	約360	不	-; 溶	溶	V; ベンゾイル化物 [150°]
1.082	液	140	11*	*	∞	* 徐々に分解→アセト アニリド
1.049	17	118	∞	∞	∞	キニン塩[124~126°]
0.874	液	137~145	0.25;-	溶	溶	
0.901	-83	77	8.6;-	∞	∞	
>1	液	182	∞	∞	溶	
1.040	液	216	—	—	—	
0.934	-98	57	31.9	溶	溶	
0.895	溶	103/13	—	—	—	
—	126	288	溶	溶	—	
—	223	*	0.29;-	3.33;-	1.05;-	* 真空中にて昇華 (約300°)
1.110	11	233	不	溶	溶	V
1.484	155	昇華	0.225; 9.4	50;-	47.8	V
1.13	1	232	—	—	—	
—	95	—	不	溶	—	
—	42	173/12	0.01	-; 易	易	IV
1.185	-9	223	0.07;-	溶	溶	
—	—	—	易	微	難	黄
—	約205	—	難	溶	○	酸性にて赤; →三アミ ノ三フェニールメタン
—	207	—	—	溶	○	
0.726	-115	89	微	溶	—	硝酸塩[98°], 臭化物 [248°]
0.801	液	128	不	溶	溶	
—	95	揮發	○	易	易	アセチル化物[112°]
—	69	—	0.5	溶	溶	
—	140	—	微; 溶	-; 溶	溶	黄

化合物名	化学式	分子量	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
三オキシメチレン(α)	$(\text{CH}_2\text{O})_3$	90.05	19; 溶	溶	溶	
三オキシメチレン(メタフォルムアルデヒド)	$(\text{CH}_2\text{O})_x$	30.02x	不	不	不	* 二醋酸フォルムアルデヒド
三オレイン	$\text{C}_3\text{H}_5(\text{OC}_{13}\text{H}_{33}\text{O})_3$	884.83	不	微	易	
三クロルアセタール(b)	$\text{CCl}_3 \cdot \text{CH}(\text{OC}_2\text{H}_5)_2$	221.47	0.5	∞	∞	
三クロルエタン(1.1.2)	$\text{CHCl}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	133.40	—	—	—	
三クロルエチレン	$\text{CCl}_2 : \text{CHCl}$	131.39	—	—	—	
三クロル醋酸	$\text{CCl}_3 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	163.39	1201; —	溶	溶	
三クロル醋酸エチルエステル	$\text{CCl}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	191.42	—	—	—	
三クロルヒドリン	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	147.42	—	—	—	
三クロルフェノール(2.3.5.1)	$\text{Cl}_3\text{C}_6\text{H}_2 \cdot \text{OH}$	197.40	—	—	—	
ク (2.4.6.1)	$\text{Cl}_3\text{C}_6\text{H}_2 \cdot \text{OH}$	197.40	—	—	—	
三クロルベンゾール(1.3.5)	$\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_3$	181.40	—	—	—	
ク (1.2.4)	$\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_3$	181.40	—	—	—	
ク (1.2.3)	$\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_3$	181.40	—	微	—	
三ステアリン	$\text{C}_3\text{H}_5(\text{C}_{18}\text{H}_{35}\text{O}_2)_3$	890.88	不	不; 溶	不; 微	* 蒸(真空中にて)
サントニン	$\text{C}_{15}\text{H}_{15}\text{O}_3$	246.14	1.187	169	昇華	微 溶 溶 IV
三ニトログリセリン	$\text{C}_3\text{H}_5(\text{ONO}_2)_3$	227.06	1.596	13	257*	0.13 31.2 ∞ * 爆
三ニトロトルオール(2.4.5.1)(γ)	$(\text{NO}_2)_3\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_3$	227.06	—	104	—	— 難; 溶 易 IV
ク (2.3.4.1)(β)	$(\text{NO}_2)_3\text{C}_6\text{H}_2 \cdot \text{CH}_3$	227.06	—	112	—	— 微; 溶 溶 VI
ク (2.4.6.1)(α)	$(\text{NO}_2)_3\text{C}_6\text{H}_2 \cdot \text{CH}_3$	227.06	—	81	—	— 1.6; >10 易 IV
三ニトロフェノール(3.4.6.1)	$(\text{NO}_2)_3\text{C}_6\text{H}_2 \cdot \text{OH}$	229.05	—	96	—	—; 溶 易 易 ビクリン酸を見よ
三ニトロベンゾール(1.3.5)	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)_3$	213.05	—	121	分解	0.04; 溶 1.9; 溶 1.5; 溶 IV
三バルミチン	$\text{C}_3\text{H}_5(\text{C}_{16}\text{H}_{31}\text{O}_2)_3$	806.78	0.877/64	65	—	不 0.004; — 易
三フェニルメタン	$(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{CH}$	244.13	1.017/95	92	359	— —; 溶 溶 IV
三ブロム醋酸	$\text{CBr}_3 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	296.77	—	135	245	易 易 易 V
三ブロムヒドリン	$\text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	280.80	2.436	16	219~221	— — —
三ブロムフェノール(2.4.6.1)	$\text{Br}_3\text{C}_6\text{H}_2 \cdot \text{OH}$	330.78	—	95	昇華	難 易 — V
三ブロムベンゾール(1.3.5)	$\text{C}_6\text{H}_3\text{Br}_3$	314.78	—	120	278	不 —; 微 —
ク (1.2.4)	$\text{C}_6\text{H}_3\text{Br}_3$	314.78	—	44	276	— 微; 易 易

比重	融点	沸点	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
—	64	114	19; 溶	溶	溶	
—	—	*	不	不	不	* 二醋酸フォルムアルデヒド
0.920	約-17	235-240/18	不	微	易	
1.266	液	197	0.5	∞	∞	
1.441	液	114	—	—	—	
1.470	-86	87	—	—	—	
1.62	57	196	1201; —	溶	溶	
1.383	液	168	—	—	—	
1.417	液	158	—	—	—	
—	53	253	—; 微	易	易	
—	67	244	0.07; 0.2	易	易	IV
—	63	209	—	—	—	
1.466	16	213	—	—	—	
—	53	219	—	微	—	
1.010	72	*	不	不; 溶	不; 微	* 蒸(真空中にて)
1.187	169	昇華	微	溶	溶	IV
1.596	13	257*	0.13	31.2	∞	* 爆
—	104	—	—	難; 溶	易	IV
—	112	—	—	微; 溶	溶	VI
—	81	—	—	1.6; >10	易	IV
—	96	—	—; 溶	易	易	ビクリン酸を見よ
—	121	分解	0.04; 溶	1.9; 溶	1.5; 溶	IV
0.877/64	65	—	不	0.004; —	易	
1.017/95	92	359	—	—; 溶	溶	IV
—	135	245	易	易	易	V
2.436	16	219~221	—	—	—	
—	95	昇華	難	易	—	V
—	120	278	不	—; 微	—	
—	44	276	—	微; 易	易	

化合物名	化学式	分子量
三ブロムベンゾール(1.2.3)	$C_6H_3Br_3$	314.78
三メチルアミン	$(CH_3)_3N$	59.08
三メチルフォスフィン	$(CH_3)_3P$	76.11
三メチレン	$\begin{array}{c} CH_2 \\ \\ CH_2-CH_2 \end{array}$	42.05
三メチレン, 臭化一	$Br \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot Br$	201.89
三メチレングリコール	$CH_2OH \cdot CH_2 \cdot CH_2OH$	76.06
シアンアミド	$NC \cdot NH_2$	42.03
シアン醋酸	$CN \cdot CH_2 \cdot COOH$	85.03
シアン, 沃化一	CNI	152.93
四エチル鉛	$Pb(C_2H_5)_4$	323.4
四クロロエタン(sym)(四塩化アセチレン)	$CHCl_2 \cdot CHCl_2$	167.86
四クロロエタン(asym)	$CH_2Cl \cdot CCl_3$	167.86
四クロロエチレン	$CCl_2 : CCl_2$	165.84
四クロロメタン(四塩化炭素)	CCl_4	153.84
四クロルベンゾール(sym)	$C_6H_2Cl_4$	215.86
ク (asym)	$C_6H_2Cl_4$	215.86
ク (v)	$C_6H_2Cl_4$	215.86
四ニトロメタン	$C(NO_2)_4$	196.03
シクロオクタン	C_8H_{16}	112.13
シクロノナン	$\begin{array}{c} CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \\ \\ CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \end{array} \cdot CH_2$	126.14
シクロブタン	$\begin{array}{c} CH_2 \cdot CH_2 \\ \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{array}$	56.06
シクロプロパン	三メチレンを見よ	—
シクロヘキサノール	$C_6H_{11} \cdot OH$	100.10
シクロヘキサノン	$CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO$	98.08
シクロヘキサノン	$CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2$	98.08
シクロヘキサノン	$CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2$	84.10

比重	融点	沸点	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
2.658	87	—	—	○	—	V
0.673/-4	<-75	約-3	91;-	易	—	塩化金酸塩[220°]
<1	液	40~42	不	—	—	
0.720/79	—	*	—	—	—	* 赤熱にて→ピロメコン酸
1.973	液	165	—	—	—	
1.053	液	214	∞	∞	—	ベンゾイル化物[53°]
1.083	44	*	潮解	易	易	* 水蒸気蒸溜
—	70	165*	溶	—	—	* →アセトニトリル + CO ₂
—	146	昇華	微;易	易	易	
1.62	液	91/19	不	—	∞	
1.592	-44	146	—	—	—	
1.550	液	131	—	—	—	
1.620	液	121	—	—	—	
1.594	-23	77	0.08;-	∞	∞	
1.734	137	243~246	—	不;微	可	V; Bz.
—	50	246	—	微;溶	—	
—	45	254	—	微	易	
1.650	13	126	不	易	易	無色
0.839	14	150	不	—	—	
0.773	液	170~172	—	—	—	
0.704	<-80	12	不	易	—	
—	—	—	—	—	—	
0.947	22	160	5.7;-	溶	溶	
0.947	-45	157	微	溶	—	セミカルバゾン[155°]
0.778	8	81	—	—	—	

化合物名	化学式	分子量
シクロヘプタノン	スベロンを見よ	—
シクロヘプタン	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$	98.11
シクロペンタン	$\text{CH}_2 \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$	70.08
シクロペンタノン	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}$	84.06
四臭化炭素	CBr_4	331.68
シトラル(ゲラニアル)	$\text{C}_9\text{H}_{15}\text{CHO}$	152.13
シトロネラル(d)	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$	154.14
シネオール	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$	154.14
四メチレン二アミン	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	88.11
四ヒドロナフタリン(テトラリン)	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$	132.10
シモール(メチルイソプロピルベンゾール)(p)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	134.11
蓚酸	$\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H} + 2\text{H}_2\text{O}$	126.05
蓚酸アミド	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	88.05
蓚酸エチル	$\text{C}_2\text{O}_4(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	146.08
蓚酸醋酸エステル	$\text{H}_5\text{C}_2 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	188.10
蓚酸メチル	$\text{C}_2\text{O}_4(\text{CH}_3)_2$	118.05
酒石酸[d](通常)	$\text{CHOH} \cdot \text{CO}_2\text{H} \cdot \text{CHOH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	150.05
酒石酸[l]	$\text{OHOH} \cdot \text{CO}_2\text{H} \cdot \text{CHOH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	150.05
酒石酸(ラセミ體), (葡萄酸)	$\text{CHOH} \cdot \text{CO}_2\text{H} \cdot \text{CHOH} \cdot \text{CO}_2\text{H} + \text{H}_2\text{O}$	168.06
酒石酸二エチル[d]	$\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	206.11
酒石酸一エチル[d]	$\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6\text{H}(\text{C}_2\text{H}_5)$	178.08
四氯化炭素	Cl_4	519.68

比重	融点	沸点	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
—	—	—	—	—	—	
0.811	-13	118	—	—	—	
0.754	<-80	51	不	—	溶	
0.948	液	130	微	—	—	ニベンザル誘[191°]
3.42	94	190	不	溶	溶	<46.7°, V; >46.7°, I
0.887	液	228	不	溶	—	醋酸→誘[122°]
0.856	液	205~208	—	—	—	セミカルバゾン[82°]
0.927	1	176	0.2	∞	∞	HBr化物[56°]
—	27	158~160	易	—	—	ベンゾイル化物[176°]
0.971	<-20	205~207	—	—	—	
0.865	-74	175	不	溶	溶	V; *無水 **但し無水23.6
1.653	189*	昇華	8; 120	23.7; -	1.47**	V; *密閉管中にて且つ 豫熱した槽に於て
1.667	417*	—	微	難	—	
1.082	-41	185	微	∞	易	
1.159	液	132/24	不	∞	∞	Cu-塩無水[162°]
1.422	54	163	微	溶	—	V
1.760	170	—	138; 343	25; -	0.61	V; 溶: アセトン
1.760	170	—	138; 343	25; -	0.61	V; 溶: アセトン
1.687	204-206*	—	20; 184	2.1; -	1.1; -	VI; *無水物
1.202	15	167/16	溶	—	—	
—	約90	—	潮解	易	不	IV
4.32	—	—	—	—	—	赤; I

化合物名	化学式	分子量
四沃化ピロール(ヨードール)	C_4I_4NH	570.70
焦性酒石酸(メチル琥珀酸)	$CH_3 \cdot CH \cdot CO_2H$ $CH_2 \cdot CO_2H$	132.06
焦性葡萄糖	$CH_3 \cdot CO \cdot CO_2H$	88.03
樟腦[d]	$C_{10}H_{16}O$	152.13
樟腦オキシム	$C_{10}H_{16} \cdot NOH$	167.14
樟腦キノン	$C_{10}H_{14}O_2$	166.11
樟腦酸[d]	$C_8H_{14}(COOH)_2$	200.13
蔗糖	$C_{12}H_{22}O_{11}$	342.18
シンコニジン	$C_{19}H_{22}ON_2$	294.19
シンコニン	$C_{19}H_{22}ON_2$	294.19
シンコニン酸(4)	$C_9H_6N \cdot CO_2H (+1又は2H_2O)$	173.06
水銀, 二エチル-	$Hg(C_2H_5)_2$	258.7
水銀, 二フェニル-	$Hg(C_6H_5)_2$	354.7
水銀, 沃化メチル-	$CH_3Hg \cdot I$	342.5
スカトール(β -メチルインドール)	$C_8H_7 \begin{matrix} \diagup C \cdot CH_3 \\ \diagdown NH \end{matrix} \diagup CH$	131.08
錫, 四エチル-	$(C_2H_5)_4Sn$	234.9
錫, 四メチル-	$(CH_3)_4Sn$	178.8
錫, 二エチル-	$(C_2H_5)_2Sn$	176.8
ステアリン酸	$C_{17}H_{35} \cdot CO_2H$	284.29
スチルベン	$C_6H_5 \cdot CH : CH \cdot C_6H_5$	180.10
スチロール	$C_6H_5 \cdot CH : CH_2$	104.06
ストリキニン	$C_{21}H_{22}O_2N_2$	334.19
スバルテイン	$C_{15}H_{26}N_2$	234.22
スペロン(シクロヘプタノン)	$CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} CO$ $CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2$	112.10
スルファニル酸(1,4)	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot SO_3H + 2H_2O$	209.17
スルフォナール	$(CH_3)_2C(SO_2 \cdot C_2H_5)_2$	228.27
青酸	HCN	27.02

比重	熔融点	沸騰点	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
—	140	分解	0.02	-; 溶	50	黄; 溶: Bz.
1.410	112	>200*	66.5; -	易	易	VI; * \rightarrow 無水焦性酒石酸
1.267	約13	61/12	∞	∞	∞	フェニルヒドラゾン [192°]
0.811	180	209	—	溶	易	III, 昇華
—	120	250	—	易	易	V
—	198	昇華	微; 溶	易	易	黄; 水蒸気蒸溜
1.193	187	分解*	0.76; 3.1	溶	91.4	V; * CO_2 気流中にて殆ど分解せずに蒸溜
1.588	約160	分解	190; -	微	—	V
—	202	—	難	6.1; -	0.53; -	
—	256	昇華	0.013; -	0.71; -	0.29; -	V
—	253	—	○	—	—	Cu-塩
2.444	液	159	不	微	溶	$\rightarrow C_2H_5HgCl$ [190°]
2.32	120	>207/12	不	微; 溶	微	IV; 溶: Chlf., CS_2 , Bz.
—	143	—	不	可	易	溶: Chlf.
—	95	265	微	溶	—	
1.187	液	181	不	—	溶	
1.291	液	78	不	—	—	
1.558	液	分解*	不	溶	溶	* \rightarrow Sn + 四エチル錫
0.94	69	232/15	0.03	2.0; 溶	25.06	
0.971/119	124	307	—	0.9; 7.8	7.8; -	V; 水蒸気蒸溜
0.907	液	145	不	∞	∞	二臭化物 [74°] (140°/15)
1.359	268	270/5	0.014; -	-; 溶	不	IV; 溶: Chlf.
—	液	181/20	難	溶	溶	溶: Chlf.; ヨードメチル化物 [222~225°]; ニトロシット [145°]
0.951	液	179~181	不	—	—	ニベンザル誘 [107°]
—	約288	*	0.9; 6.6	不	不	IV, V; *分解
—	128	300	0.2; 6.67	1.54; 50	0.75; -	
0.697	-13	26	∞	∞	溶	

化合物名	化学式	分子量
セチルアルコール	$C_{15}H_{31}CH_2OH$	242.27
セミカルバチッド	$H_2N \cdot CO \cdot NH \cdot NH_2$	75.06
セリルアルコール	$C_{25}H_{51}CH_2OH$	382.43
セルローズ	$(C_6H_{10}O_5)_x$	162.08 ^x
ソラニン	$C_{32}H_{51}O_{11}N$	625.42
ソルビット[d]	$C_6H_{14}O_6 (+1/2 \text{或は} 1H_2O)$	182.11
ソルボーズ[d]	$C_6H_{12}O_6$	180.10
タウリン	$H_2N \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot SO_3H$	125.13
ダルシット	$C_6H_8(OH)_6$	182.11
炭酸エチル	$CO(OC_2H_5)_2$	118.08
ジアゾメタン	$N_2:CH_2$	42.03
チアゾール	$\begin{array}{c} CH-N \\ \quad \diagup \\ CH-S \quad CH \end{array}$	85.10
チアントレン	$\begin{array}{c} S \\ / \quad \backslash \\ C_6H_4 \quad C_6H_4 \\ \backslash \quad / \\ S \end{array}$	216.20
チオインヂゴ	$\begin{array}{c} CO \\ / \quad \backslash \\ C_6H_4 \quad C \\ \backslash \quad / \\ S \quad S \quad CO \\ \quad \quad \quad \backslash \quad / \\ \quad \quad \quad C_6H_4 \end{array}$	296.10
チオ醋酸	CH_3COSH	76.10
チオナフテン	$\begin{array}{c} CH \\ / \quad \backslash \\ C_6H_4 \quad CH \\ \backslash \quad / \\ S \end{array}$	134.12
チオナフトール(α)	$C_{10}H_7SH$	160.13
チオ尿素	$CS(NH_2)_2$	76.12
チオフェノール	C_6H_5SH	110.12
チオフエン	$\begin{array}{c} CH:CH \\ \\ CH:CH \\ \backslash \quad / \\ S \end{array}$	84.10
チオフエンカルボン酸(α)	$C_4H_3S \cdot CO_2H$	128.10
デペンテン(d+l-リモネン)	$C_{10}H_{16}$	136.13
デペンテン二ヒドロクロリド	$C_{10}H_{15}Cl_2$	208.06
チモール(Thymol)	$[1]CH_3 \cdot C_6H_3 \begin{array}{l} \diagup CH(CH_3)_2 [4] \\ \diagdown OH [3] \end{array}$	150.11

比重	熔融点	沸騰点	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
0.818/50°	50	190/15	不	溶	溶	
—	96	—	溶	○	不	不溶: Bz., Chlf.
—	79	分解	不	溶	溶	
1.525	—	—	—	—	—	溶: $Cu(NH_3)_4(OH)_2$
—	262	分解	難	-; 溶	不	
1.654	110*	—	易	不; 易	—	ベンザル誘[162°]; *無水物
1.654	165	—	60;-	0.8; 微	—	IV
—	>300	—	6.25;-	難	不	V; Hg-塩: 難溶
1.466	188	分解*	2.9; 59	0.07;-	不	V; *少量は昇華す
0.976	液	126	不	溶	—	
—	-145	-23	—	—	溶	黄; 200°にて爆発
1.198	液	117	—	溶	溶	HgCl ₂ -化合物 [約225°]
1.706	158	360	不	0.25	溶	
—	>288	昇華	不	不	—	赤; 溶: Chlf.
1.074	<-17	98	-; 溶	易	—	→二硫化物[20°]
—	32	221	—	溶	溶	
1.155	液	161/20	不	易	易	二硫化物[91°]
1.405	180*	*	9.1	不; 溶	微	IV; O.A.*→NH ₄ SON[149°]
1.078	液	170	不	易	易	→フェニルシアナミド
1.062	-30	84	不	溶	∞	溶: H ₂ SO ₄
—	126	260	-; 易	易	易	
0.845	液	178~180	不	溶	—	
—	50*	110/10	不	易	易	*trans; cis[約25°]
0.969	51	232	0.09;-	易	易	チモキノ

化合物名	化学式	分子量	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
チロシン(p)	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CH}_2\cdot\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	181.10	0.4;0.67	微	不	* 290~300にて分解→ チラシン オキシム[54°] (135°/20)
ツヨン,(タナセトン)	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}$	152.13	—	溶	溶	V
テオフィリン(二メチルクサンチン1.3)	$\text{C}_7\text{H}_8\text{O}_2\text{N}_4(+\text{H}_2\text{O})$	180.10	—;溶	微	—	IV;*昇華
テオプロミン(二メチルクサンチン3.7)	$\text{C}_7\text{H}_8\text{O}_2\text{N}_4$	180.10	微	微	微	
デクチルアルコール(n-デチルアルコール)	$\text{C}_9\text{H}_{19}\cdot\text{CH}_2\text{OH}$	158.18	—	溶	—	
デカヒドロナフタリ:	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}$	138.14	—	—	—	
デカン(n)	$\text{C}_{10}\text{H}_{22}$	142.18	—	—	—	
テトラジン(1.2.4.5)	$\text{CH} \begin{array}{c} \diagup \text{N} \text{---} \text{N} \diagdown \\ \diagdown \text{N} \text{=N} \diagup \end{array} \text{CH}$	82.05	—	—	—	赤
テトラデカン	$\text{C}_{14}\text{H}_{30}$	198.24	—	—	—	
テバイン	$\text{C}_{10}\text{H}_{21}\text{O}_2\text{N}$	311.18	殆不	○	溶	フェニルウレタン [113°]; ニトロソ塩 化物[107°] ニトロソ塩化物[103°] 溶:稀 H_2SO_4
テルピネオール(α)	$\text{C}_{10}\text{H}_{17}\cdot\text{OH}$	154.14	—	易	易	V
ク (β)	$\text{C}_{10}\text{H}_{17}\cdot\text{OH}$	154.14	—	溶	—	メチルエステル[140°]
ク (4)	$\text{C}_{10}\text{H}_{17}\cdot\text{OH}$	154.14	—	溶	—	
テルピン(cis)	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}(\text{OH})_2$	172.16	—;4.55	溶	溶	
テルピン—水化物	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}(\text{OH})_2+\text{H}_2\text{O}$	190.17	—;溶	溶	溶	
テレフタル酸	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO}_2\text{H})_2$	166.05	不;難	不;微	不	
糖酸[d]	$\text{HO}_2\text{C}\cdot(\text{CHOH})_4\cdot\text{CO}_2\text{H}$	210.08	易	易	微	
ドデカン	$\text{C}_{12}\text{H}_{26}$	170.21	—	—	—	
トリアセチン	$\text{C}_3\text{H}_5(\text{OC}_2\text{H}_5\text{O})_3$	218.11	7.1;-	∞	∞	
トリアゾール(1.2.4)	$\text{CH:N} \begin{array}{c} \diagdown \text{NH} \\ \diagup \text{N:CH} \end{array}$	69.05	易	易	微	
トリデカン	$\text{C}_{13}\text{H}_{28}$	184.22	—	—	—	
トリプトファン	$\text{C}_{11}\text{H}_{12}\text{O}_2\text{N}_2$	204.11	溶	不	不	
トリルアルコール(o)	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CH}_2\text{OH}$	122.08	1;1.51	易	易	
ク (p)	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CH}_2\text{OH}$	122.08	微;溶	易	易	
ク (m)	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CH}_2\text{OH}$	122.08	5;25	易	易	
トルイデン(o)	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{NH}_2$	107.08	—	—	∞	

比重	融点	沸騰点	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
1.456	*	270	0.4;0.67	微	不	* 290~300にて分解→ チラシン オキシム[54°] (135°/20)
0.916	液	201	—	溶	溶	V
—	264	—	—;溶	微	—	IV;*昇華
—	837	*	微	微	微	
0.830	7	231	—	溶	—	
0.877	-125	188	—	—	—	
0.745	-32	174	—	—	—	
—	99	昇華	—	—	—	赤
0.765	5	253	—	—	—	
1.29	193	—	殆不	○	溶	フェニルウレタン [113°]; ニトロソ塩 化物[107°] ニトロソ塩化物[103°] 溶:稀 H_2SO_4
0.936	35	218	—	易	易	V
0.923	32	210	—	溶	—	メチルエステル[140°]
0.926	液	212	—	溶	—	
—	104.7	258	—;4.55	溶	溶	
—	117	—	—;溶	溶	溶	
—	—	約300	不;難	不;微	不	
—	粘性	—	易	易	微	
—	-10	215	—	—	—	
1.160	液	260	7.1;-	∞	∞	
—	120	260	易	易	微	
0.757	-6	234	—	—	—	
—	289	—	溶	不	不	
1.08	34	223	1;1.51	易	易	
—	59	217	微;溶	易	易	
0.916	<-20	215	5;25	易	易	
1.000	-24	201	—	—	∞	

化合物名	化学式	分子量
トルイデン(m)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	107.08
ク (p)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	107.08
トルイルアルデヒド(o)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CHO}$	120.06
ク (m)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CHO}$	120.06
ク (p)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CHO}$	120.06
トルイル酸(o)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	136.06
ク (m)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	136.06
ク (p)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	136.06
トルオール	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_3$	92.06
トロバ酸(rac)	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$ CH_2OH	166.08
トロピン	$\text{C}_8\text{H}_{15}\text{ON}$	141.13
トロピン酸[d]	$\text{C}_6\text{H}_{11}\text{N}(\text{COOH})_2$ $\text{CH}:\text{CH}$	187.11
ナフタリン	C_{10}H_8 $\text{CH}:\text{CH}$	128.06
ナフタリン二カルボン酸(ナフタール酸)(1.8)	$\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{CO}_2\text{H})_2$	216.06
ナフタリン二カルボン酸(1.2)	$\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{CO}_2\text{H})_2$	216.06
ナフトアルデヒド(β)	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{CHO}$	156.06
ク (α)	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{CHO}$	156.06
ナフチルアミン(α)	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{NH}_2$	143.08
ク (β)	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{NH}_2$	143.08
ナフトエ酸(α)	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	172.06
ク (β)	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	172.06
ナフトキノン(α)(1.4)	$\text{C}_{10}\text{H}_6\text{O}_2$	158.05
ク (β)(1.2)	$\text{C}_{10}\text{H}_6\text{O}_2$	158.05
ナフトール(α)	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH}$	144.06
ク (β)	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH}$	144.06
ナフトールエチルエーテル(α)	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	172.10
ク (β)	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	172.10
ナフトールメチルエーテル(β) (ネロリン)	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	158.08

比重	融融点	沸騰点	溶解性			特性
			水	アルコ ール	エー テル	
0.989	液	203	—	—	∞	
1.046	45	200	0.7;	溶	溶	
—	液	200	微	溶	—	オキシム[97~99°] フェニルヒドラゾン [91°]
1.024	液	199	不	溶	溶	フェニルヒドラゾン [108°]
1.072	液	204	—	—	—	
1.062/115	104	259	微;溶	易	—	
1.054/115	110	263	0.08;1.6	易	易	
—	179	275	-;<1	易	易	
0.867	-95	111	不	微	溶	
—	117	分解	2; ∞	溶	溶	
1.039/76	62	233	易	易	○	
—	253	—	溶	不	不	
1.145	80	218	不	5.3; ∞	易	
—	180*	—	難	溶	微	メチルエステル[102°] *→無水ナフタール酸 *→無水物
—	175*	—	難;可	溶	微	
—	59	—	-;微	溶	溶	
—	—	292	微	溶	—	フェニルヒドラゾン [152°]
1.101	50	301	0.167;-	易	易	
1.061	306	—	溶	—	—	
—	160	—	-;難	-;溶	—	
—	182	>300	不;微	溶	溶	V
—	125	昇華	微	溶	易	VI;黄 赤;B ₂
—	115~120	—	溶	溶	—	
1.224	96	280	不;微	溶	溶	V;ピクラー特[190°]
1.217	122	286	-;微	溶	溶	V;ピクラー特[157°]
1.061	5	276	—	—	—	
1.064	37	282	不	溶	溶	
—	72	274	微	微	易	

化合物名	化学式	分子量
ナルコチン	$C_{22}H_{23}O_7N$	413.19
ナルセイン	$C_{23}H_{27}O_8N(+3H_2O)$	445.22
二アセチル	$CH_3 \cdot COCO \cdot CH_3$	86.05
二アセチン	$C_3H_5(OH)(O \cdot C_2H_5O)_2$	176.10
ニイソブチルアミン	$(C_4H_9)_2NH$	129.16
ニイソブチルケトン(バレロン)	$C_4H_9CO \cdot C_4H_9$	142.14
ニイソプロピルケトン	$C_3H_7 \cdot CO \cdot C_3H_7$	114.11
二エチルアニリン	$C_6H_5N(C_2H_5)_2$	149.13
二エチルケトン	$C_2H_5 \cdot CO \cdot C_2H_5$	86.08
二エチル醋酸	$(C_2H_5)_2CH \cdot COOH$	116.10
二エチルバルビツル酸 (ペロナル)	$CO \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} C(C_2H_5)_2$	184.11
二エチルベンゾール(p)	$C_6H_4(C_2H_5)_2$	134.11
二エチレングリコール	$CH_2OH \cdot CH_2 \cdot O \cdot CH_2 \cdot CH_2OH$	106.08
二オキシアセトン	$CH_2OH \cdot CO \cdot CH_2OH$	90.05
二オキシアンスラキノン(1.6)	$HO \cdot C_6H_3 \begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{CO} \end{array} C_6H_3 \cdot OH$	240.06
ク (1.7)	$HO \cdot C_6H_3 \begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{CO} \end{array} C_6H_3 \cdot OH$	240.06
二オキシアンスラセン(1.5) (ルフォル)	$HO \cdot C_6H_3 \begin{array}{c} \text{CH} \\ \\ \text{CH} \end{array} C_6H_3 \cdot OH$	210.08
二オキシナフタリン(1.2)	$C_{10}H_6(OH)_2$	160.06
ク (1.5)	ク	160.06
ク (1.8)	ク	160.06
ク (2.3)	ク	160.06
ク (2.6)	ク	160.06
ク (2.7)	ク	160.06
肉桂アルコール(シチロン)	$C_6H_5 \cdot CH : CH \cdot CH_2OH$	134.08
肉桂アルデヒド	$C_6H_5 \cdot CH : CH \cdot CHO$	132.06
肉桂酸	$C_6H_5 \cdot CH : CH \cdot CO_2H$	148.08

比重	融融點	沸騰點	溶解性			特性
			水	アルコ ール	エー テル	
1.395	175	分解	0.004;-	-;5	60.3;-	
—	170	—	-;易	-;溶	不	黄;ビスフェニルヒド ラゾン[242°]
0.979	液	175/40	易	易	溶	
1.177	123	—	-;微	微;易	易	
0.746	-77	140	難	—	—	ベンゾイル化物[65°]
—	液	166	不	—	—	セミカルバゾン[108°]
0.806	液	124	殆不	∞	∞	セミカルバゾン[150°]
0.934	216	-38	不	溶	溶	
0.816	液	101	4.16;-	—	—	セミカルバゾン[139°]
0.920	<-15	196	微	—	—	アミド[105°]
—	191	*	—	—	—	* 真空中にて昇華
0.864	-34	183	不	溶	溶	
1.132	液	250	不	溶	溶	
—	68~75	—	易	-;溶	微	甘味;フェニルオサゾ ン[132°]
—	271	—	不	溶	—	アセチル化物[205°]
—	292	昇華	不	溶	溶	黄;アセチル化物 [199°]
—	265	—	—	溶	溶	黄
—	60	—	溶	—	—	黄
—	約250	—	微	微	—	—
—	140	—	-;微	—	—	—
—	160	—	微	—	—	IV
—	215	昇華	微;-	—	—	—
—	190	昇華	-;溶	—	—	—
1.044	33	257	溶	—	—	溶: Bz
1.050	約-8	129/20	—	溶	—	二臭化物[74°] フェニルヒドラゾン [168°]
1.249	133	300	0.05;溶	23.8;-	易	V; cisはアロ肉桂酸を 見よ

化合物名	化学式	分子量
肉桂酸, 塩化一	C_9H_7OCl	166.52
二クロルアセトアルデヒド	$CHCl_2 \cdot CHO$	112.94
二クロルアセトン(asym)	$CH_3COCHCl_2$	126.95
ク (sym)	$ClCH_2 \cdot CO \cdot CH_2Cl$	126.95
二クロルアニリン(2.4.1)	$C_6H_3Cl_2NH_2$	161.96
ク (2.5.1)	ク	161.96
二クロルエーテル	$CH_2Cl \cdot CHCl \cdot O \cdot C_2H_5$	142.98
二クロルエチレン(asym)	$CH_2:CCl_2$	96.94
ク (sym. *cis)	$CHCl:CHCl$	96.94
ク (sym. trans)	ク	96.94
二クロル醋酸	$CHCl_2 \cdot CO_2H$	128.94
二クロルヒドリン(α)	$CH_2Cl \cdot CH \cdot OH \cdot CH_2Cl$	128.97
ク (β)	$CH_2Cl \cdot CHCl \cdot CH_2OH$	128.97
二クロルフェノール(2.4.1)	$Cl_2C_6H_3OH$	162.95
二クロルプロピオン酸(α, β)	$CH_2Cl \cdot CHCl \cdot CO_2H$	142.95
二クロルベンゾール(o)	$C_6H_4Cl_2$	146.95
ク (m)	ク	146.95
ク (p)	ク	146.95
ニコチン	$C_5H_4N \cdot C_4H_7NCH_3$	162.13
ニコチン酸	$C_5H_4N \cdot CO_2H$	123.05
ニトロアニリン(o)	$NO_2 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	138.06
ク (m)	ク	138.06
ク (p)	ク	138.06
ニトロ安息香酸(o)	$C_6H_4(NO_2)CO_2H$	167.05
ク (m)	ク	167.05
ク (p)	ク	167.05
ニトロエタン	$C_2H_5NO_2$	75.05

比重	融点	沸騰点	溶解性			特性
			水	アルコ ール	エー テル	
—	35	136/15	—	—	—	
—	液	90	不*	—	—	* + W → 水化物[56°]
1.236	液	120	微	—	—	O; Bz
1.383/46	45	173	溶	易	易	
1.567	63	245	—	溶	—	
—	50	251	微	溶	溶	
1.174	液	140~145	難	溶	溶	
1.250	液	37	—	—	—	
1.265	-50	48	—	—	—	* 工業用
1.291	-80	60	—	—	—	
1.552	10	192	—	—	—	
1.346	液	174	11;16	—	∞	→二クロルアセトン (sym)
1.355	液	182	—	—	—	→ α, β 二クロルプロピ オン酸
—	43	210	0.45;-	-;溶	溶	
—	50	210*	—	—	—	* 一部分分解; +A. → β モノクロルヒドリン
1.328	-18	179	—	溶	—	→二クロルニトロベン ゾール(1.2.4)
1.282	-24	173	—	溶	—	→二クロルニトロベン ゾール(1.3.4)
1.458	53	174	不	-;∞	易	{ 易溶: Bz. 及 CS_2 ; V; →二クロルニトロベ ンゾール(1.4.2)
1.009	液	247	∞	∞	∞	ピクレート[218°]
—	228	昇華	-;溶	-;溶	難	
1.442	72	—	-;溶	溶	易	橙
1.430	114	286	0.67;-	7;-	7.9;-	黄
1.424	148	—	0.08;2.22	溶	易	黄
1.575	147	—	0.65;-	35;-	30;-	VI; 甘味
1.494	141	—	0.3;-	38;-	35;-	V
—	238	昇華	0.04;-	1.1;溶	3.1;-	V
1.050	液	114	不	—	—	→エチルニトロール酸

化合物名	化学式	分子量
ニトロエチルアルコール	CH ₂ OH CH ₂ NO ₂	91.05
ニトロキシロール	NO ₂ ·C ₆ H ₃ (CH ₃) ₂ 3 1.2	151.08
ク	NO ₂ ·C ₆ H ₃ (CH ₃) ₂ 4 1.2	151.08
ク	NO ₂ ·C ₆ H ₃ (CH ₃) ₂ 2 1.3	151.08
ク	NO ₂ ·C ₆ H ₃ (CH ₃) ₂ 4 1.3	151.08
ク	NO ₂ ·C ₆ H ₃ (CH ₃) ₂ 5 1.3	151.08
ク	NO ₂ ·C ₆ H ₃ (CH ₃) ₂ 2 1.4	151.08
ニトロキノリン(o)	C ₉ H ₆ N·NO ₂	174.06
ク (m)	ク	174.06
ク (p)	ク	174.06
ク (ana)	ク	174.06
ニトロサリチル酸	NO ₂ ·C ₆ H ₃ (OH)(CO ₂ H) 5 2 1	183.05
ク	NO ₂ ·C ₆ H ₃ (OH)(CO ₂ H) 3 2 1	183.05
ニトロスチロール(ω)	C ₆ H ₅ ·CH:CH·NO ₂	149.06
ニトロソフェノール(p)	C ₆ H ₄ (NO)OH	123.05
ニトロソベンゾール	C ₆ H ₅ NO	107.05
ニトロトルオール(o)	CH ₃ ·C ₆ H ₄ ·NO ₂	137.06
ク (m)	ク	137.06
ク (p)	ク	137.06
ニトロナフタリン(α)	C ₁₀ H ₇ ·NO ₂	173.06
ク (β)	ク	173.06
ニトロナフトール(1.2)	C ₁₀ H ₆ (NO ₂)OH	189.06
ク (1.4)	ク	189.06
ニトロフェノール(o)	HO·C ₆ H ₄ ·NO ₂	139.05
ク (m)	ク	139.05
ク (p)	ク	139.05

比重	融点	沸騰点	溶解性			特性
			水	アルコ ール	エー テル	
1.270	<-80	194	—	—	—	.
1.147	9	245	—	—	—	→キシリゲン(1.2.3)
1.139	29	258	—	2;∞*	易	黄;* >30°; →キシリゲン(1.2.4)
1.112	液	225	—	—	—	→キシリゲン(1.3.2)
1.126	液	246	—	—	—	→キシリゲン(1.3.4)
—	74	273	—	—	—	
1.132	液	240	—	—	—	→キシリゲン(1.4.2)
—	88	—	—;溶	溶	易	V;溶:Bz
—	131	—	○	—	—	
—	153	昇華	—;溶	—;溶	微	易溶:Bz
—	72	昇華	—;微	—	—	
—	228	—	0.18;溶	溶	難	
—	144*	—	0.13;—	溶	溶	* 水化物[125°] 硫黄色;水蒸気蒸溜; * 分解
—	58	250-260*	不;微	溶	易	IV;アセチル化物:黄 [107°]
—	124~144	分解	溶	溶	溶	V;溶液(緑);水蒸気蒸 溜
—	68	59/18	—	微;—	溶	→oアセトトルイド
1.163	-4	222	不	溶	—	→mアセトトルイド
1.157	15	231	—	溶	—	IV;→pアセトトルイド
—	57	238	—	溶	—	黄;易溶:CS ₂
1.331	61	304	—	2.8;溶	—	黄
—	79	—	—	易	溶	黄
—	103	—	難	微	—	黄
—	164	—	—;溶	易	—	易溶:醋酸
1.451	45	214	微;易	易	易	黄;水蒸気蒸溜
1.280/100	96	194/70	微;溶	易	易	V;黄;水蒸気蒸溜不能
1.468	113	蒸溜	溶;易	易	易	無色;水蒸気蒸溜不能

化合物名	化学式	分子量	溶解性			特性			
			水	アルコール	エーテル				
ニトロフタル酸・	$C_6H_3(NO_2)_3(CO_2H)_2$	211.05	2.0;可	-;易	微	帯黄;V			
ク	$C_6H_3(NO_2)_4(CO_2H)_2(+H_2O)$	211.05	易	易	微				
ク	$C_6H_3(NO_2)_5(CO_2H)_2(+1\frac{1}{2}H_2O)$	211.05	0.2;81.5	易	易				
ニトロプロパン(α)	$CH_3\cdot CH_2\cdot CH_2\cdot NO_2$	89.06	1.006 液	131	不	-			
ク (β)	$(CH_3)_2CH\cdot NO_2$	89.06	1.024 液	118	-	-			
ニトロベンジルアルコール(o)	$NO_2\cdot C_6H_4\cdot CH_2OH$	153.06	-	74	168/20	微	易		
ク (m)	ク	153.06	-	27	175-180/3	-	溶	IV	
ク (p)	ク	153.06	-	93	185/12	微;易	溶	溶	
ニトロベンザルデヒド(o)	$C_6H_4(NO_2)CHO$	151.05	-	46	153/23	微	溶	溶	黄
ク (m)	ク	151.05	-	58	164/23	微;溶	溶;易	可	無色
ク (p)	ク	151.05	-	106	-	微;易	溶	微	無色
ニトロベンゾール	$C_6H_5NO_2$	123.05	1.203	9	211	不	溶	-	
ニトロメタン	$CH_3\cdot NO_2$	61.03	1.130	-29	102	微	-	-	
ニトロレゾルシン(2)	$NO_2\cdot C_6H_3(OH)_2$	155.05	-	85	蒸溜	-	○	-	橙;水蒸気蒸溜
ク (4)	ク	155.05	-	115	-	○	溶	溶	黄;水蒸気蒸溜不能
二ニトロ-p-クレゾール(4.2.6.1)	$CH_3\cdot C_6H_2(NO_2)_2OH$	198.06	-	81	-	微	可	易	黄
二ニトロトルオール(2.4.1)	$C_6H_3(NO_2)_2CH_3$	182.06	1.82/70	70	-	不	微	微	V;易溶:Bz
ク (3.4.1)	ク	182.06	-	60	-	不	溶	-	
ク (1.3.5)	ク	182.06	-	92	昇華	微	溶;易	溶	V;水蒸気蒸溜
二ニトロナフタリン(1.5)	$C_{10}H_6(NO_2)_2$	218.06	-	214	昇華	-	微	-	溶;醋酸, Bz
ク (1.8)	ク	218.06	-	170	分解	-	微	-	IV;微溶:Bz
二ニトロフェノール(2.4.1)	$C_6H_3(NO_2)_2OH$	184.05	-	114	-	0.5;4.75	4;-	-;易	IV
ク (2.3.1)	ク	184.05	-	144	-	微	-;易	易	黄
二ニトロベンゾール(o)	$C_6H_4(NO_2)_2$	168.05	1.59	117	319	0.01;0.38	3.8;33	-	V;水蒸気蒸溜
ク (m)	ク	168.05	1.361/95	91	291	0.05;0.32	3.3;易	-	IV;水蒸気蒸溜
ク (p)	ク	168.05	1.625	172	299	0.01;0.18	0.4;溶	-	V;水蒸気蒸溜
二ニトロレゾルシン(2.4.1.3)	$C_6H_2(NO_2)_2(OH)_2$	200.05	-	142	昇華	-	溶	-	黄
二ヒドロアクリチン	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} C_6H_4$	181.10	-	169	昇華	不	-;溶	溶	

比重	熔融点	沸騰点	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
-	219	-	2.0;可	-;易	微	帯黄;V
-	161	-	易	易	微	
-	248	-	0.2;81.5	易	易	
1.006	液	131	不	-	-	
1.024	液	118	-	-	-	
-	74	168/20	微	易	易	
-	27	175-180/3	-	溶	溶	IV
-	93	185/12	微;易	溶	溶	
-	46	153/23	微	溶	溶	黄
-	58	164/23	微;溶	溶;易	可	無色
-	106	-	微;易	溶	微	無色
1.203	9	211	不	溶	-	
1.130	-29	102	微	-	-	
-	85	蒸溜	-	○	-	橙;水蒸気蒸溜
-	115	-	○	溶	溶	黄;水蒸気蒸溜不能
-	81	-	微	可	易	黄
1.82/70	70	-	不	微	微	V;易溶:Bz
-	60	-	不	溶	-	
-	92	昇華	微	溶;易	溶	V;水蒸気蒸溜
-	214	昇華	-	微	-	溶;醋酸, Bz
-	170	分解	-	微	-	IV;微溶:Bz
-	114	-	0.5;4.75	4;-	-;易	IV
-	144	-	微	-;易	易	黄
1.59	117	319	0.01;0.38	3.8;33	-	V;水蒸気蒸溜
1.361/95	91	291	0.05;0.32	3.3;易	-	IV;水蒸気蒸溜
1.625	172	299	0.01;0.18	0.4;溶	-	V;水蒸気蒸溜
-	142	昇華	-	溶	-	黄
-	169	昇華	不	-;溶	溶	

化合物名	化学式	分子量
ニフェニル	(C ₆ H ₅) ₂	154.08
ニフェニルアミン	(C ₆ H ₅) ₂ NH	169.10
ニフェニルエタン(asym)	CH ₃ ·CH(C ₆ H ₅) ₂	182.11
ニフェニルエーテル	(C ₆ H ₅) ₂ O	170.08
ニフェニル尿素(sym)(カルバニライド)	C ₆ H ₅ NH·CO·NH·C ₆ H ₅	212.11
ニフェニルメタン	(C ₆ H ₅) ₂ CH ₂	168.10
ニフェニレン, 酸化一	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \end{array}$	168.06
ニフェノール(o, o')	HO·C ₆ H ₄ ·C ₆ H ₄ ·OH	186.08
ク (m, m')	ク	186.08
ク (p, p')	ク	186.08
ニブromプロピオン酸(α, β)	CH ₂ Br·CHBr·CO ₂ H	231.87
ニブromベンゾール(o)	C ₆ H ₄ Br ₂	235.87
ク (m)	ク	235.87
ク (p)	ク	235.87
ニベンジル	C ₆ H ₅ CH ₂ ·CH ₂ ·C ₆ H ₅	182.11
ニメチルアニリン	C ₆ H ₅ N(CH ₃) ₂	121.10
ニメチルアミン	(CH ₃) ₂ NH	45.06
ニメチルグリオキシム	CH ₃ C:NOH	116.08
ニメチルスルフォン	CH ₃ ·SO ₂ ·CH ₃	94.12
ニメチルマロン酸	(CH ₃) ₂ C(CO ₂ H) ₂	132.06
乳酸(act)	CH ₃ ·CHOH·CO ₂ H	90.05
乳酸(rac)	ク	90.05
乳酸エチル	C ₃ H ₅ O ₃ ·C ₂ H ₅	118.05
乳酸=トリル	CH ₃ ·CHOH·CN	71.05
乳酸, 無水-(ラクチル酸)	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CHOH} \cdot \text{CO} \\ > \text{O} \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H} \end{array}$	162.08
乳糖	C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁ + H ₂ O	360.19

比重	融点	沸騰点	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
1.16	70	255	不	10; 溶	溶	V; 水蒸気蒸溜
1.158	54	302	不; 難	56; 溶	易	V
1.006	液	270	—	—	—	
1.073	28	259	殆不	易	∞	
1.24	235	260	難	微	溶	
1.001	26	260	不	微	溶	
—	86	288	不	溶	易	溶: Bz
—	109	326	難	溶	溶	
—	123	—	不; 溶	易	易	溶: CHCl ₃
—	272	昇華	微	溶	溶	
—	64	約227	1945; -	易	304; -	V; 溶: Bz., CS ₂
1.977	6	224	—	溶	—	
1.955	-7	219	—	溶	溶	
1.840/95	87	219	—	溶	—	V
0.995	52	284	—	可	溶	V; 溶: CS ₂
0.955	2	194	—	溶	—	
0.680	<-76	+8	易	溶	—	ベンゾイル化物[41°] [256°]
—	—	—	不	易	易	
—	109	238	—	—	—	
—	*	*	10; 35	易	易	{ V; *120°以下昇華; 186°にて→CO ₂ +イ ソ酪酸 キニン塩[d]=[175°] [l]=[172°] キニン塩[165°]
—	26	分解	∞	∞	微	
1.240	18	122/15	∞	∞	微	
1.031	液	155	∞	—	—	
0.992	<-21	182~184	∞	∞	溶	橙; 溶: CS ₂
—	*	分解	難	溶	溶	* 易融
1.525	約200	分解	17; 100	難	不	IV

化合物名	化学式	分子量
尿酸	$C_5H_4O_3N_4$	168.06
尿素	$CO(NH_2)_2$	60.05
尿素, 塩化(塩化カーバミド)	$NH_2 \cdot COCl$	79.48
ニョードベンゾール(o)	$C_6H_4I_2$	329.87
ク (m)	ク	329.87
ク (p)	ク	329.87
二硫化炭素	CS_2	76.14
二硫化二エチレン	$S \begin{array}{c} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \diagdown \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \diagup \end{array} S$	120.20
粘液酸	$HO_2C \cdot (CHOH)_4 \cdot CO_2H$	210.08
ノイリン	$CH_2 \cdot CH \cdot N(CH_3)_3 \cdot OH$	103.11
ノナン(n)	$CH_3 \cdot (CH_2)_7 \cdot CH_3$	128.16
ノニルアルコール(n)	$CH_3(CH_2)_7 \cdot CH_2 \cdot OH$	144.16
麦芽糖	$C_{12}H_{22}O_{11} + H_2O$	360.19
ババヴェリン	$C_{20}H_{21}O_4N$	339.18
バラアルデヒド	$(CH_3 \cdot CHO)_3$	132.10
バルピツール酸	$CH_2 \begin{array}{c} \diagup CONH \diagdown \\ \diagdown CONH \diagup \end{array} CO$	128.05
バルミチン酸	$C_{15}H_{31}CO_2H$	256.26
ビウレット	$NH(CONH_2)_2$	103.06
ヒオスチアミン	$C_{17}H_{23}O_3N$	289.19
ピクラミン酸(4.6.2.1)	$(NO_2)_2 \cdot C_6H_2 \cdot (NH_2) \cdot OH$	199.06
ピクリル, 塩化(1.2.4.6)	$Cl \cdot C_6H_2(NO_2)_3$	247.50
ピクリン酸(1.2.4.6)	$HO \cdot C_6H_2(NO_2)_3$	229.05
ピクラミド(1.2.4.6)	$NH_2 \cdot C_6H_2 \cdot (NO_2)_3$	228.06
ピコリン(α)	$C_5H_4N \cdot CH_3$	93.06
ク (β)	ク	93.06
ク (γ)	ク	93.06
ピコリン酸(α)	$C_5H_4N \cdot CO_2H$	123.05

比重	融点	沸騰点	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
1.855	分解		難	不	不	II; *真空にて昇華
1.335	133	*	100; ∞	20	難	
—	約50*	61	分解	分解	—	* 通常は液態
—	23.4	287	難	微;-	—	V; 水蒸気蒸溜 →ニトロ誘[112°]
—	34.2	285	—	溶	—	IV; ニトロ誘[168°]
—	129.4	285	—	易	易	IV
1.262	-112	46	0.20;-	∞	∞	フェニルヒドラジン→ 誘[97°]
—	111	200*	微	溶	溶	溶: CS_2 *昇華
—	213	—	0.33; 1.67	不	—	二エチルエステル [163°]
—	液	—	易	溶	溶	塩化金酸塩[248°]
0.718	-51	161	—	—	—	フェニルウレタン [62~64°]
0.828	-5	214	—	—	—	フェニルオサゾン [203°]
1.540	—	—	溶	溶	不	VI
1.317	147	—	殆不	-; 易	0.887;-	
0.994	12	124	12.5	∞	∞	
—	—	—	微;-	—	—	IV
0.853/62°	62	215/15	不	9.2; 溶	溶	
—	190	—	1.5; 45	○	—	
—	108	—	溶	溶	溶	
—	168	—	微	溶	微	赤; V; 溶: 酸
—	83	—	不; 分解	-; 易	微	V; 黄
1.767	122	*	1.2; 7.2	6.2; 66.2	2;-	LV; 黄; *昇華爆發
1.762	188	—	不	不	微	黄; V
0.965	液	129	—	—	—	HCl·HgCl ₂ 化合物 [153°]
0.973	液	144	∞	—	—	HCl·HgCl ₂ 化合物 [146°]
0.974	液	143	—	—	—	
—	134~136		易	易	難	

化合物名	化学式	分子量
ヒダントイン	$\text{CO} \begin{array}{l} \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \\ \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array}$	100.05
ヒドラクリル酸	$\text{CH}_2\text{OH} \cdot \text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$	90.05
ヒドラステチン	$\text{C}_{21}\text{H}_{21}\text{O}_6\text{N}$	383.18
ヒドラゾトルオール(o)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	212.14
ク (p)	ク	212.14
ヒドラゾベンゾール	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	184.11
ヒドラトロバ酸	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	150.08
ヒドリンデン	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH}_2$	118.08
ヒドロキノン(1.4)	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2$	110.05
ヒドロキノン二メチルエーテル	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{OCH}_3)_2$	138.08
ヒドロトルキノン(1.2.5)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2$	124.06
ヒドロ肉桂酸	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	150.08
ヒドロベンゾイン	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	214.11
ピナヨリン	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_3$	100.10
ピナコン	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH}) \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot (\text{CH}_3)_2$	118.11
ピネン	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}$	136.13
ピペラジン	$\text{NH} \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \quad \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{NH}$	86.10
ピペリチン	$\text{CH}_2 \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \quad \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{NH}$	85.10
ピペリン	$\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{O}_3\text{N}$	285.16
ピペリン酸	$\text{CH}_2 \begin{array}{l} \text{O} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \end{array} \begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH} : \text{CH} \\ \\ \text{HO}_2\text{C} \cdot \text{CH} : \text{CH} \end{array}$	218.08
ピペロナール(ヘリオトロピン)	$\text{CH}_2 \begin{array}{l} \text{O} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \end{array} \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CHO}$	150.05
ピペロニルアルコール	$\text{CH}_2 \begin{array}{l} \text{O} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \end{array} \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	152.06

比重	融点	沸点	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
—	216	—	-; 溶	溶	—	
—	シラップ	分解	—	—	—	Zn塩+4H ₂ O[60°]
—	132	—	難	微	微	
—	165	分解	—	○	溶	
—	126	分解	—	易	溶	* アニリン+アゾベンゾールに分解
—	126	*	不	溶	溶	アミド[91°]
1.1	<-20	265	微	—	—	二臭化誘; +A→オキシ臭化誘[129°]
0.957	液	177	—	—	—	
1.33	172	285	5.9; 易	易	易	IIIa; V; 昇華
1.036/66	56	213	不	—	—	溶: Bz
—	124	昇華	溶	溶	溶	IV
1.071/49	49	280	0.6; 溶	溶	溶	V; OA, リグロイン; アミド[105°]OW
—	134	>300	0.25; 1.25	-; 易	—	V
0.811	液	106	2.44; -	—	—	オキシム[75~77°](172°)
0.967	35~38	172	*微; 易	易	易	* →水加物(+6H ₂ O)[46°]
0.858	液	156	不	溶	—	
—	106	146	易	易	—	IV
0.859	-9	108	∞	∞	—	
1.193	128	—	-; 微	溶	溶	V
—	216	昇華	難	-; 溶	微	黄
—	37	263	-; 溶	溶; 易	∞	黄; 芳香
—	51	分解	-; 溶	∞	∞	

化合物名	化学式	分子量
ビペロニル酸	<chem>CH2-O-C6H3-CO2H</chem>	166.05
ヒポキサンチン(6-オキシプリン)	<chem>C5H4ON4</chem>	136.06
ピラジン	<chem>N=C(CH=CH)N</chem>	80.05
ピラゾール	<chem>CH=C(N-NH)CH</chem>	68.05
ピラズロン(5)	<chem>CH=C(N-NH)CH2-CO</chem>	84.05
ピラミドン(ニメチルアミノアンチピリン)	<chem>(C11H11ON2)N(CH3)2</chem>	231.16
ピリダジン	<chem>CH=C(N=CH)CH</chem>	80.05
ピリチン	<chem>C5H5N</chem>	79.05
ピリミジン	<chem>CH=C(N=CH)CH</chem>	80.05
ピロカテキン	<chem>C6H4(OH)2(o)</chem>	110.05
ピロガロール(1.2.3)	<chem>C6H3(OH)3</chem>	126.05
ピロガロールニメチルエーテル	<chem>C6H3(OH)(OCH3)2</chem>	154.08
ピロリジン	<chem>CH2-CH2-CH2-NH</chem>	71.08
ピロール	<chem>CH:CH-CH-NH</chem>	67.05
ピロールカルボン酸(α)	<chem>CH:C-CO2H</chem>	111.05
ピロン(γ)	<chem>CO-CH:CH-O</chem>	96.03
フェナセチン(1.4)	<chem>C2H5O-C6H4-NH-CO-CH3</chem>	179.11
フェナンスレン	<chem>C6H4-CH-C6H4-CH</chem>	178.08

比重	融点	沸点	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
—	228	昇華	-;微	-;微	微	
—	—	分解	-;溶	微	不	
1.031	52	116	溶	溶	—	溶:酸
—	70	188	微	溶	○	ビクラー特[159°]
—	165	昇華*	溶	易	難	* 分解
—	108	—	10	溶	微	
1.107	-8	205	—	—	—	溶:酸;塩化金化合物[170°]
0.981	-42	116	∞	∞	溶	ビクラー特[146°]
—	20~22	124	溶	溶	—	ビクラー特[156°]
1.37	105	245	45;-	溶	溶	V;水蒸気蒸溜
1.463	132	293	44;-	溶	溶	
—	55	258	—	—	—	V
0.879	液	86~89	∞	—	—	
0.948	液	131	—	溶	溶	→ベンゾールアゾピロール[62°]
—	192	—	溶	溶	溶	V
—	32	215	易	易	易	
—	135	—	0.067	6.25	1.5;-	
1.063/100	100	340	不	26;10.0	溶	V;96°にて昇華

化合物名	化学式	分子量
フェナンスレンキノン	$C_6H_4 \cdot CO$	208.06
フェニルアセトアルデヒド	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CHO$	120.06
フェニルアラニン(α)	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH \cdot CO_2H$	165.10
ク (β)	$C_6H_5 \cdot CH \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	165.10
フェニルエチルアミン(α)	$C_6H_5 \cdot CH \cdot NH_2$	121.10
ク (β)	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot NH_2$	121.10
フェニルエチルアルコール(prim)	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$	122.08
フェニルキノリン(α)	$C_9H_7N \cdot C_6H_5$	205.10
フェニルグリシン	$C_6H_5 \cdot NH \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	151.08
フェニル芥子油	$C_6H_5 \cdot N : CS$	135.12
フェニル醋酸	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	—
フェニルナフタリン(α)	$C_{10}H_7 \cdot C_6H_5$	204.10
ク (β)	ク	204.10
フェニル尿素	$C_6H_5 \cdot NH \cdot CO \cdot NH_2$	136.08
フェニルヒドラジン	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2$	108.08
フェニルヒドロキシラミン(β)	$C_6H_5 \cdot NHOH$	109.06
フェニルプロピオン酸	$C_6H_5 \cdot C : C \cdot CO_2H$	146.05
フェニルプロピルアルコール(prim)	$C_6H_5 \cdot (CH_2)_2 \cdot CH_2 \cdot OH$	136.10
ク (sec)	$C_6H_5 \cdot CHOH \cdot CH_2 \cdot CH_3$	136.10
フェニルメチルカルビノール	$C_6H_5 \cdot \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} CHO \\ HO \end{matrix}$	122.08
フェニル, 硫化—	$(C_6H_5)_2S$	186.15
フェニレン二アミン(o)	$C_6H_4(NH_2)_2$	108.08
ク (m)	ク	108.08
ク (p)	ク	108.08
フェネチデン(p)	$C_2H_5 \cdot O \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	137.10
フェネトール	$C_6H_5 \cdot O \cdot C_2H_5$	122.08

比重	融点	沸騰点	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
1.405	207	>360*	-;微	微	溶	橙; 溶: Bz., 醋酸; *昇華
1.027	液	99/21	溶	—	—	{フェニルヒドラゾン [58°]; セミカルバゾン [152°]}
—	264	—	微	-;微	不	
—	231	—	微; 溶	微; 溶	殆不	V
0.940	液	187	4.17;-	∞	∞	ベンゾイル化物; ラセ ミ[120°]旋光性[126°]
0.958	<-18	198	可	易	易	
1.034	液	219	可	溶	—	フェニルウレタン [79°]
—	83	363	微	-; 溶	溶	
—	126	—	溶	微	難	黄
1.129	-21	219	不	微	溶	
1.23	76	266	微; 易	溶	溶	
—	約45	325	—	易	易	
—	102	347	—	-; 溶	溶	水蒸気蒸溜
—	147	160*	微; 易	易	微	V*分解
1.098	20	244	微; 溶	∞	∞	V; 砒酸塩[184°]
—	81	分解	2; 10	易	易	
—	136	昇華	-; 溶	易	易	
1.008	液	235	23.5;-	∞	∞	フェニルウレタン[47°] →エチルフェニルケト ン
0.992	液	211	—	—	—	→アセトフェノン; フェ ニルウレタン[94°]
1.013	液	204	不	∞	∞	∞ 溶: Bz. →スルフォ ンチド
1.12	液	296	不	-; 易	∞	II
—	103	256	-; 溶	易	易	IV
1.139	63	283	易	易	易	V
—	147	267	可	溶	溶	→フェナセチン(1.4)
1.061	液	253	—	溶	—	
0.967	-33	168	—	溶	—	

化合物名	化学式	分子量
フェノール(石炭酸)	C_6H_5OH	94.05
フェノール, 炭酸一	$CO(OC_6H_5)_2$	214.08
フェノールフタレイン	$O_6H_4 \cdot CH(C_6H_4 \cdot OH)_2$	320.30
フォスゲン	$COCl_2$	98.92
フォルムアニリド	$C_6H_5 \cdot NH \cdot CHO$	121.06
フォルムアルデヒド	$H \cdot CHO$	30.02
フォルムアミド	$HCONH_2$	45.03
フクシン	$C_{20}H_{20}N_3Cl$	337.64
ブタジエン(1,3)	$CH_2:CH:CH:CH_2$	54.05
フタルイミジン	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown CO \\ \diagup \end{matrix} NH$	133.06
フタルイミド	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown CO \\ \diagup \end{matrix} NH$	147.05
フタル酸(o)	$C_6H_4(CO_2H)_2$	166.05
フタル酸エチル(o)	$C_6H_4(CO_2 \cdot C_2H_5)_2$	222.11
フタル酸二アミド(o)	$C_6H_4(CONH_2)_2$	164.08
フタル酸, 無水一(o)	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown O \\ \diagup \end{matrix} CO$	148.03
フタリル, 塩化一(o)	$C_6H_4(COCl)_2$	202.95
ブタン(n)	C_4H_{10}	58.08
ブチルアミド(n)	$C_3H_7CONH_2$	87.08
ブチルアミン(n)	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot NH_2$	73.10
ブチリル, 塩化一	C_3H_7COCl	106.52
ブチルアミン(sec)	$CH_3 \cdot CH(NH_2) \cdot CH_2 \cdot CH_3$	73.10
ブチルアルコール(n)(prim)	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$	74.08
ク (sec)	$CH_3 \cdot CH_2 \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} CHO$	74.08
ク (tert), (三メチルカルビノール)	$(CH_3)_3C \cdot OH$	74.08
ブチルアルデヒド(n)	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CHO$	72.06

比重	熔融点	沸騰点	溶解性			特性
			水	アルコ- ール	エー- テル	
1.060/41	41	181	6;∞	∞	∞	IV;ベンゾイル化物 [68°](314°)
—	78	306	不	○	-;易	
—	225	—	0.02;-	—	—	アルカリ溶液は赤
1.42	-118	8	微	分解	—	易溶:Bz.等
1.144	50	271	-;溶	溶	溶	
0.815/-20	-92	-21	溶	溶	—	P=トロフェニルヒド ラゾン[181°]
1.135	-5	114/18	∞	∞	不	
1.220	—	—	0.27;-	溶	不	IV;赤 四臭化物[118°]及び [38°]
—	—	-5	—	—	—	
—	150	237	—	—	—	
—	238	昇華	—	溶	-;溶	溶:冷醋酸
1.59	約203	分解	0.8;18	12;-	0.68;-	V;->無水フタル酸
1.118	液	298	難	溶	—	
—	219	—	難;-	難;-	—	->フタルイミド
1.527	131	285	—	—	—	IV;昇華
1.409	12	281	—	—	—	
0.60	-135	+1	不	0.581	—	
1.032	115	216	易	溶	溶	IV
0.740	-46	77	∞	液	—	ピクラー特[147°]
1.028	液	102	—	—	—	
0.718	<-72	63	∞	—	—	塩化白金酸塩[228°]
0.804	-80	117	7.36;-	—	—	
0.808	-89	100	12.5	—	—	易溶:稀硫酸
0.789	25	83	∞	—	—	IV;フェニルウレタン [136°]
0.817	液	75	3.7	—	—	パラニトロフェニルヒ ドラゾン[91°]

化合物名	化学式	分子量
ブチルエーテル(n)	$(C_4H_9)_2O$	130.14
ブチル, 塩化-(n)	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2Cl$	92.53
ク (tert)	$(CH_3)_3CCl$	92.53
ブチル, 臭化-(n)	C_4H_9Br	136.99
ブチリル, 塩化-(n)	$C_3H_7 \cdot COCl$	106.52
ブチレン(α)	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH : CH_2$	56.06
ク (β)	$CH_3 \cdot CH : CH \cdot CH_3$	56.06
ブチレングリコール(1.3)	$CH_3 \cdot CH(OH)CH_2 \cdot CH_2OH$	90.08
ク (1.2)	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH(OH)CH_2OH$	90.08
ク (2.3)	$CH_3 \cdot CHOH \cdot CH \cdot OH \cdot CH_3$	90.08
ブチル, 沃化-(n)	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2I$	183.99
ク (sec)	$CH_3CH_2 \cdot CHI \cdot CH_3$	183.99
ク (tert)	$(CH_3)_3CI$	183.99
ブチレン, 臭化-(β)(2.3)	$CH_3 \cdot CHBr \cdot CHBr \cdot CH_3$	115.90
ブチロラクトン	$CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2$ $\begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ CO \quad O \end{array}$	86.05
葡萄糖	酒石酸(rac)を見よ	—
葡萄糖	$C_6H_{12}O_6 + H_2O$	198.11
ク	$C_6H_{12}O_6$	180.10
フマル酸	$CH \cdot CO_2H$ \parallel $CH \cdot CO_2H$ (trans)	116.03
フラヴァン	C_6H_4 $\begin{array}{l} \diagup \quad \diagdown \\ O-C_6H_5 \\ \diagdown \quad \diagup \\ CO \cdot CH \end{array}$	221.06
フラン	$CH : CH$ $\diagdown \quad \diagup$ $CH : CH$ $\diagup \quad \diagdown$ O	68.03
プリン	$C_5H_4N_4$	120.06
フルオラン	$C_{20}H_{12}O_3$	300.10
フルオレセイン	$C_{20}H_{12}O_5$	332.10
フルオレノン	C_6H_4 $\diagdown \quad \diagup$ CO $\diagup \quad \diagdown$ C_6H_4	180.06

比重	融点	沸騰点	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
0.769	液	141	—	—	—	
0.884	液	78	—	—	—	
0.843	液	52	—	—	—	+5容水(100°で) →ブチラミン(n)
1.299	液	100	—	—	—	
1.028	液	102	—	—	—	
—	—	-5	—	—	—	
0.635	—	+1	—	—	—	不溶:硫酸;ニトロシ ト[135°]
1.026	液	204	易	溶	—	甘味
1.006	液	192	易	∞	不	
1.048	液	184	∞	溶	∞	
1.612	液	130	—	—	—	
1.595	液	119	—	—	—	
1.536	液	99	—	—	—	
1.821	液	158	—	—	—	
1.129	<-17	204	∞	溶	溶	→琥珀酸
—	—	—	—	—	—	
1.56	82	—	98;-	-;溶	—	V
1.544	146	—	81.7;-	1.9;21.7	—	IV
1.625	286*	分解	0.44;-	5;-	微	*封管中にて
—	97	蒸溜	不	溶	溶	
0.944	液	32	不	∞	∞	
—	-217	—	易	-;易	—	溶:トルオール
—	180	—	不	溶	—	
—	>315	分解	-;微	微	微	赤
—	84	342	—	易	易	黄IV; オキシム[192°]

化合物名	化学式	分子量
フルオレン	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} \begin{array}{l} \diagup \\ \text{CH}_2 \\ \diagdown \end{array}$	166.08
ブルシン	$\text{C}_{23}\text{H}_{26}\text{O}_4\text{N}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$	466.29
ブルプリン(1.2.4)	$\text{C}_{14}\text{H}_8\text{O}_5$	256.06
フルフルアルコール	$\begin{array}{c} \text{CH}:\text{CH} \\ \\ \text{CH}:\text{C} \begin{array}{l} \text{>O} \\ \text{---} \end{array} \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$	98.05
フルフロール	$\begin{array}{c} \text{CH}:\text{CH} \\ \\ \text{CH}:\text{C} \begin{array}{l} \text{>O} \\ \text{---} \end{array} \text{CHO} \end{array}$	96.03
ブレゴン	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}$	152.13
プロトカテキールアルデヒド(1.3.4)	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHO} : (\text{OH})_2$	138.05
プロトカテキール酸(3.4.1)	$(\text{HO})_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CO}_2\text{H} (+\text{H}_2\text{O})$	154.05
プロパン	C_3H_8	44.08
プロピオニル, 塩化-	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{COCl}$	92.50
プロピオール酸	$\text{CH} : \text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	70.02
プロピオンアミド	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CONH}_2$	73.06
プロピオン酸	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	74.05
プロピオン酸エチル	$\text{C}_2\text{H}_5\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$	102.08
プロピオン酸, 無水-	$(\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO})_2\text{O}$	130.08
プロピルアミン	$\text{C}_3\text{H}_7\text{NH}_2$	59.08
プロピルアルコール	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	60.06
プロピルアルデヒド	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CHO}$	58.05
プロピル, 塩化-	$\text{C}_3\text{H}_7\text{Cl}$	78.82
プロピル, 沃化-	$\text{C}_3\text{H}_7\text{I}$	169.98
プロピレン	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{CH}_2$	42.05
プロピレングリコール(1.3) (三メチレンアルコール)	$\text{CH}_2\text{OH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	76.06
ク (1.2)	$\text{CH}_2 \cdot \text{OH} \cdot \text{CHOH} \cdot \text{CH}_3$	76.06
プロピレン, 臭化-	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	201.89

比重	熔融点	沸騰点	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
—	116	294	—	3.4; 溶	溶	溶: CS ₂ , Bz
—	178	—	0.6; -	—	不	赤; アセチル化物
—	256	昇華	可	○	-; 溶	[198°]
1.136	液	171	溶	溶	溶	二フェニルカルバミド 酸エステル[98°]
1.165	-31	162	9.1	溶	溶	フェニルヒドラゾン [97°]
0.932	液	131/60	—	—	—	セミカルバゾン旋光性 [173°]ラセミ[182°]
—	150	分解	5; 33	-; 100	易	V
1.54	194	—	2; 33	易	可	
—	-190	-45	—	溶	—	
1.065	液	80	—	—	—	
1.134	約9	84/50	溶	溶	溶	二臭化物[85°]
1.034	79	213	易	易	易	VI
0.992	-22	141	∞	溶	溶	キニン塩[111°]
0.889	-74	99	2.38; -	—	—	
1.110	液	167	不	—	—	
0.719	<-82	49	∞	—	—	ベンゾイル化物[85°]
0.804	-127	97	∞	∞	∞	フェニルウレタン [57~59°]
0.807	-81	50	16.15	—	—	{ セミカルバゾン[88-90] P = トロフェニルヒ ドラゾン[123°]
0.890	液	46	0.27; -	溶	溶	
1.747	-101	102	0.107; -	溶	溶	
—	—	-50	微	0.282	—	
1.053	液	214	∞	∞	—	ベンゾイル化物[53°]
1.040	液	189	∞	∞	11.2	
1.933	液	142	—	—	—	

化合物名	化学式	分子量	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
ブロムアニソール(p)	$\text{CH}_3\cdot\text{O}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\text{Br}$	187.01	—	—	—	
ブロムシヤン	BrCN	105.92	溶	溶	—	
ブロムトルオール(o)	$\text{Br}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CH}_3$	170.98	—	溶	—	
ク (m)	ク	170.98	—	溶	—	
ク (p)	ク	170.98	—	溶	—	IV
ブロムナフタリン(α)	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{Br}$	206.98	—	∞	∞	\rightarrow ニトロ誘(1.4)[85°]
ク (β)	ク	206.98	—	6;-	易	溶: Bz.
ブロムフェノール(o)	$\text{Br}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$	172.96	不	溶	—	溶; Chlf.; ベンゾイル
ク (m)	ク	172.96	不	溶	—	化物[86°]
ク (p)	ク	172.96	1.4;-	易	易	II; ベンゾイル化物
ブロムプロピオン酸(α)	$\text{CH}_3\text{-CHBr}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	152.96	—	—	—	[104°]
ク (β)	$\text{CH}_2\cdot\text{Br}\cdot\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$	152.96	易	易	易	アミド[123°]
ブロムベンゾール	$\text{C}_6\text{H}_5\text{Br}$	156.96	—	—	—	
ブロマー	$\text{CBr}_3\cdot\text{CHO}$	280.77	3.34	液	174	\rightarrow *水化物[53°]
ブromoホルム	CHBr_3	252.77	2.890	9	151	VI
フロログルシン(1.3.5)	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_3(+2\text{H}_2\text{O})$	126.05	—	218	昇華*	IV; *無水物
ヘキサメチレンテトラミン	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{N}_4$	140.13	—	—	—	III; 溶: 酸塩化物
ヘキサン(n)	C_6H_{14}	86.11	0.660	-94	69	[188°]; 真空にて昇華
ク (エチル, イソブチル)	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	86.11	0.658	液	62	
ク (ニイソプロピル)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}\cdot\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	86.11	0.668	液	58	フェニルウレタン
ヘキシルアルコール(n.prim)	$\text{C}_6\text{H}_{13}\text{CH}_2\text{OH}$	102.11	0.820	液	158	[42°]
ベタイン	$\text{CH}_2\cdot\text{N}(\text{CH}_3)_3$ $\text{CO}-\text{O}$	117.10	—	293	—	塩化物[227°]; $1\text{H}_2\text{O}$ の
ヘプタン(n)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\cdot\text{CH}_3$	100.13	0.730	-97	98	結晶もあり
ク (三エチルメタン)	$\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)_3$	100.13	0.689	液	96	
ヘプチルアルコール(n)	$\text{C}_6\text{H}_{13}\cdot\text{CH}_2\text{OH}$	116.13	0.817	-36	176	
ヘプチレン(n)	C_7H_{14}	98.11	0.703	液	99	
ヘマトキシリン	$\text{C}_{16}\text{H}_9\text{O}(\text{OH})_5(+3\text{H}_2\text{O})$	302.11	—	—	—	II
ペラルゴン酸	$\text{C}_8\text{H}_{17}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	158.14	0.907	12	254	徐々に水蒸気蒸溜, ア

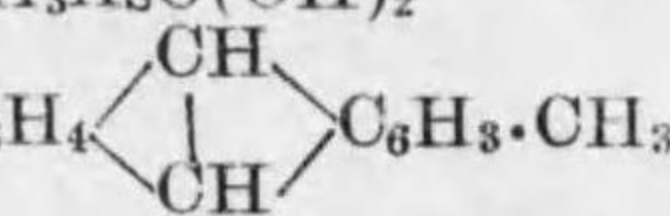
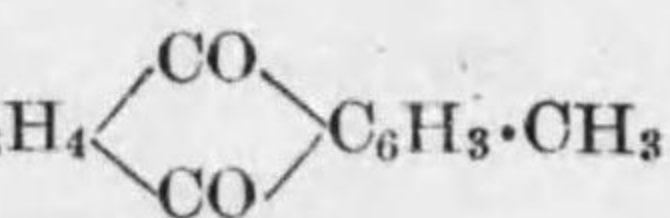
比重	熔融点	沸騰点	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
1.494	9	223	—	—	—	
2.015	52	61.6	溶	溶	—	
1.421	-29	182	—	溶	—	
1.401	-40	184	—	溶	—	
1.406	28	184	—	溶	—	IV
1.482	3	280	—	∞	∞	\rightarrow ニトロ誘(1.4)[85°]
1.605	59	282	—	6;-	易	溶: Bz.
1.661	6	195	不	溶	—	溶; Chlf.; ベンゾイル
—	32	237	不	溶	—	化物[86°]
1.840	63	238	1.4;-	易	易	II; ベンゾイル化物
1.700	25	205	—	—	—	[104°]
—	62	—	易	易	易	アミド[123°]
1.495	-31	156	—	—	—	
3.34	液	174	*	—	—	\rightarrow *水化物[53°]
2.890	9	151	難	易	易	VI
—	218	昇華*	○	溶	溶	IV; *無水物
—	—	—	溶	14.3; 7.15	不	III; 溶: 酸塩化物
0.660	-94	69	—	溶	不	[188°]; 真空にて昇華
0.658	液	62	—	溶	溶	
0.668	液	58	—	溶	溶	フェニルウレタン
0.820	液	158	微	溶	—	[42°]
—	293	—	162;-	易	難	塩化物[227°]; $1\text{H}_2\text{O}$ の
0.730	-97	98	—	溶	溶	結晶もあり
0.689	液	96	—	溶	溶	
0.817	-36	176	不	溶	溶	
0.703	液	99	—	溶	溶	
—	—	—	-; 溶	溶	溶	II
0.907	12	254	溶	溶	溶	徐々に水蒸気蒸溜, ア

化合物名	化学式	分子量	溶解性			特性			
			水	アルコール	エーテル				
ベルベリン	$C_{20}H_{19}O_4NOH$	434.23	-;溶	溶	溶	黄;無水			
ベルベロン酸(ピリジン三カルボン酸)(2,4,5)	$C_5H_2N(CO_2H)_3 + H_2O$	229.06	微溶	-;微	不	VI			
ベンザニリド	$C_6H_5CONH \cdot C_6H_5$	197.10	不	4;溶	溶				
ベンザミド	$C_6H_5 \cdot CONH_2$	121.06	1.35;-	21;-	-;微	V			
ベンザルアセトフェノン(カルコン)	$C_6H_5 \cdot CH:CH \cdot CO \cdot C_6H_5$	208.10	不	微	易	IV			
ベンザルアセトン	$C_6H_5 \cdot CH:CH \cdot CO \cdot CH_3$	146.08	不	易	易	II			
ベンザルアニリン	$C_6H_5CH:N \cdot C_6H_5$	181.10	不	溶	溶	黄			
ベンザル,塩化-	$C_6H_5CHCl_2$	160.97	—	—	—				
ベンジル	$C_6H_5CO \cdot CO \cdot C_6H_5$	210.08	1.23	95	347	不	○	易	黄;IV
ベンジルアニリン	$C_6H_5CH_2 \cdot NH \cdot C_6H_5$	183.11	1.38/55	37	306	—	溶	溶	ベンゾイル化物[104°]
ベンジラミン	$C_6H_5 \cdot CH_2NH_2$	107.08	0.981	液	183	∞	∞	∞	フェニルウレタン [78°]
ベンジルアルコール	$C_6H_5 \cdot CH_2OH$	108.06	1.045	液	205	4;-	溶	溶	
ベンジリエーテル	$(C_6H_5 \cdot CH_2)_2O$	198.11	1.036	液	296	—	—	—	
ベンジル,塩化-	$C_6H_5CH_2 \cdot Cl$	126.52	1.103	-39	179	不	溶	溶	ニメチルアニリン誘 [110°]
ベンジル酸	$(C_6H_5)_2C(OH) \cdot CO_2H$	228.10	—	150	—	微;易	溶	溶	V;濃硫酸に溶けて赤
ベンジル,臭化-	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot Br$	107.98	1.438	-4	199	—	—	—	
ベンジル,青化-	$C_6H_5CH_2 \cdot CN$	117.06	1.018	-24	234	不	溶	—	
ベンジメルカプタン	$C_6H_5 \cdot CH_2SH$	124.13	1.058	液	195	—	—	—	溶:CS ₂
ベンジル,沃化-	$C_6H_5CH_2I$	217.98	1.734	24	分解	—	溶	溶	微溶:CS ₂ ;+ニメチル アニリン誘[165°]
ベンズアルデヒド	C_6H_5CHO	106.05	1.046	-26	179	<0.33	溶	∞	
ベンズアンスロン	$C_{18}H_{10}O$	230.08	—	170	—	不	微	—	黄;濃硫酸中にては黄 赤色溶液
ベンズイミダゾル	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown NH \end{matrix} = CH$	118.06	1	170	>300	溶	溶	—	煉瓦色の第二銅塩;不 溶:NH ₃
ベンズオキサゾール	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown O \end{matrix} = CH$	119.05	—	30	183	不	—	溶	
ベンズヒドロール	$C_6H_5CHOH \cdot C_6H_5$	184.10	—	69	298	0.05;-	易	易	○:リグロイン
ベンゾイルアセトアルデヒド	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CHO$	148.06	—	液	分解	不	—	—	アニリド[140°]
ベンゾイルアセトン	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$	162.08	1.090/60	60	261	微;溶	易	易	
ベンゾイル,塩化-	C_6H_5COCl	140.50	1.211	-1	198	分解	分解	—	

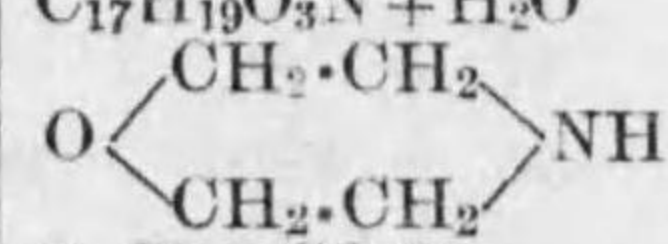
比重	熔融点	沸騰点	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
—	145	—	-;溶	溶	溶	黄;無水
—	235	—	微溶	-;微	不	VI
1.31	162	1181.0	不	4;溶	溶	
1.341	128	290	1.35;-	21;-	-;微	V
—	58	347	不	微	易	IV
1.035	42	262	不	易	易	II
—	48	300	不	溶	溶	黄
1.245	-17	205	—	—	—	
1.23	95	347	不	○	易	黄;IV
1.38/55	37	306	—	溶	溶	ベンゾイル化物[104°]
0.981	液	183	∞	∞	∞	フェニルウレタン [78°]
1.045	液	205	4;-	溶	溶	
1.036	液	296	—	—	—	
1.103	-39	179	不	溶	溶	ニメチルアニリン誘 [110°]
—	150	—	微;易	溶	溶	V;濃硫酸に溶けて赤
1.438	-4	199	—	—	—	
1.018	-24	234	不	溶	—	
1.058	液	195	—	—	—	溶:CS ₂
1.734	24	分解	—	溶	溶	微溶:CS ₂ ;+ニメチル アニリン誘[165°]
1.046	-26	179	<0.33	溶	∞	
—	170	—	不	微	—	黄;濃硫酸中にては黄 赤色溶液
1	170	>300	溶	溶	—	煉瓦色の第二銅塩;不 溶:NH ₃
—	30	183	不	—	溶	
—	69	298	0.05;-	易	易	○:リグロイン
—	液	分解	不	—	—	アニリド[140°]
1.090/60	60	261	微;溶	易	易	
1.211	-1	198	分解	分解	—	

化合物名	化学式	分子量
ベンゾイルカルビノール	$C_6H_5CO \cdot CH_2OH$	136.06
ベンゾイル蟻酸	$C_6H_5CO \cdot CO_2H$	150.05
ベンゾイル, 青化—	C_6H_5COCN	131.05
ベンゾイル, 沃化—	$C_6H_5 \cdot CO \cdot I$	231.96
ベンゾイン	$C_6H_5 \cdot CH \cdot OH$ $C_6H_5 \cdot CO$	212.10
ベンズチアゾル	$C_6H_4 \begin{matrix} N \\ \diagdown \\ \diagup \\ S \end{matrix} CH$	135.12
ベンズフェノン	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_5$	182.08
ベンゾールスルファミド	$C_6H_5SO_2NH_2$	157.13
ベンゾールスルフィン酸	$C_6H_5SO_2H$	142.12
ベンゾールスルフォクロリド	$C_6H_5SO_2Cl$	176.57
ベンゾールスルホン酸	$C_6H_5SO_3H + H_2O$	176.13
ベンズニトリル	C_6H_5CN	103.05
ペンタエリスリット	$C(CH_2OH)_4$	136.10
ペンタン(n)	$CH_3 \cdot (CH_2)_3 \cdot CH_3$	72.10
ク (tert)	$C(CH_3)_4$	72.10
硼酸三エチル	$B(OC_2H_5)_3$	146.02
硼素, 三エチル—	$B(C_2H_5)_3$	98.02
ホモフタル酸	$C_6H_4 \begin{matrix} CO_2H[1] \\ \\ CH_2 \cdot CO_2H[2] \end{matrix}$	180.06
ボルニルアミン	$C_{10}H_{17}NH_2$	153.16
ボルニル, 塩化—	$C_{10}H_{17}Cl$	172.60
ボルネオール[d]	$C_{10}H_{17}OH$	154.14
マレイン酸	$CH \cdot CO_2H$ \parallel $CH \cdot CO_2H$ (cis)	116.03
マレイン酸, 無水—	$CH-CO$ \parallel $CH-CO$ O	98.02
マロン酸	$CH_2(CO_2H)_2$	104.03
マロン酸エチル	$C_3H_2O_4(C_2H_5)_2$	160.10

比重	熔融點	沸騰點	溶解性			特性
			水	アルコ ール	エー テル	
1.013	86	119/11	-;易	易	易	{ フェニルヒドラゾン [161°]; アニリド [151°]* 分解
—	65	蒸溜*	易	溶	溶	
—	34	208	分解	—	—	
—	3	128/20	分解	分解	—	
—	134	344	不;微	○	微	V
1.248	液	230	不	—	溶	ピクラー特[168~170°];
1.087/50	48	306	不	溶	溶	IV; フェニルヒドラゾ ン [134°]
—	156	—	0.43;-	-;易	溶	* 分解
—	83	100*	微;易	溶	溶	
1.378	14	247	不	溶	溶	* 高度真空にて
—	44	136/*	易	易	不	
1.005	-13	191	-;易	∞	∞	四硝酸塩
—	約253	—	5.55;-	—	—	
0.626	-131	36	—	—	—	→* 無水物[141]
—	-20	10	—	—	—	
0.867	液	117	分解	—	—	I, 昇華
0.691	液	95	難	溶	溶	
—	175*	—	-;可	易	溶	V
—	163	昇華	不	易	易	
—	131	208	不	33	溶	VI* →CO ₂ +酸酸
1.011	204	212	不	溶	溶	
1.590	130	—	50;-	易	溶	V
0.934	56	202	—	—	—	
—	136	*	138;-	—	8;-	VI* →CO ₂ +酸酸
1.155	-50	199	—	—	—	

化合物名	化学式	分子量	溶解性			特 性			
			水	アルコ ール	エー テル				
マロンニトリル	$\text{CH}_2(\text{CN})_2$	66.03	13.3	40	20				
マンデル酸	$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CHOH}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	152.06	15.9;-	溶	溶	IV			
マンデルニトリル	$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CHOH}\cdot\text{CN}$	133.06	不	溶	溶	分解*			
マンニット [d]	$\text{C}_6\text{H}_8(\text{OH})_6$	182.11	15.4;-	0.07;+	不	IV			
マンノン酸[d]	$\text{C}_5\text{H}_6(\text{OH})_5\cdot\text{CO}_2\text{H}$	196.10	溶	—	—				
ムレキシド	$\text{C}_8\text{H}_8\text{O}_6\text{N}_6 + \text{H}_2\text{O}$	302.13	-;溶	不	—				
メコニン	$\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{O}_4$	194.08	-;溶	不	—				
メコン酸	$\text{C}_7\text{H}_4\text{O}_7$	200.03	昇華	-;溶	溶				
メソ蔞酸	$\text{CO}(\text{CO}_2\text{H})_2 + \text{H}_2\text{O}$	136.03	—	—	—	IV;三エチル誘[110°]			
メソ酒石酸	HOCHCO_2H $\text{HOCHCO}_2\text{H} + \text{H}_2\text{O}$	168.06	—	—	—	オキシム[131°]フェニ ルヒドラゾン[165-167]			
メタアルデヒド	$(\text{CH}_3\cdot\text{CHO})_x$	44.03x	1;25	溶	微	* 無水物			
メタニル酸(1.3)	$\text{NH}_2\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{SO}_3\text{H}$	173.13	—	—	—	II;*112~115°にて昇 華			
メタン	CH_4	16.03	—	—	—				
メチラール	$\text{CH}_2(\text{OCH}_3)_2$	76.06	125;-	—	—				
メチル, 亜硝酸—	CH_3ONO	61.03	—	—	—				
メチルアニリン	$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{NH}\cdot\text{CH}_3$	107.08	1.47;-	—	—				
メチルアミン	$\text{CH}_3\cdot\text{NH}_2$	31.05	0.415	-184	-161.4	不	微	—	
メチルアルコール	CH_3OH	32.03	0.855	-105	42	28.5	—	—	
メチルアルシン酸	$\text{CH}_3\text{AsO}(\text{OH})_2$	140.00	0.991/15	—	-12	—	—	—	
メチルアンスラセン(1)	C_6H_4  $\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}_3$	192.10	0.990	-57	196	不	∞	∞	pトルオールスル フ化物[94°]
ク (2)	ク	192.10	0.695/-12	<-79	-6	溶	溶	—	ベンゾイル化物[78°]
メチルアンスラキノ(2)	C_6H_4  $\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}_3$	222.08	0.790	-98	65	∞	∞	∞	フェニルウレタン [47°]或→蔞酸メチル
メチル, イソシアン化—	$\text{CH}_3\cdot\text{N}:\text{C}$	41.03	—	—	—	溶	—	—	
メチルエチルケトン	$\text{CH}_3\cdot\text{CO}\cdot\text{C}_2\text{H}_5$	72.06	—	—	—	—	—	—	
メチルエチルスルフィド	$\text{CH}_3\cdot\text{S}\cdot\text{C}_2\text{H}_5$	76.13	—	—	—	—	—	—	
メチルエーテル	CH_3OCH_3	46.05	—	—	—	—	—	—	
メチル, 塩化—	CH_3Cl	50.48	0.952	-92	-24	4.1	9.85	—	溶:濃硫酸

比 重	熔融點	沸騰點	溶 解 性			特 性
			水	アルコ ール	エー テル	
1.051	32	219	13.3	40	20	
1.36	118	分解	15.9;-	溶	溶	IV
1.117	22	170*	不	溶	溶	分解*
1.521	166	298/3	15.4;-	0.07;+	不	IV
—	—	—	溶	—	—	
—	—	—	-;溶	不	—	
—	102	昇華	-;溶	溶	溶	
—	—	分解	1;25	溶	微	IV;三エチル誘[110°]
—	120	—	易	可	可	オキシム[131°]フェニ ルヒドラゾン[165-167]
—	140*	—	125;-	—	—	* 無水物
—	—	*	不	-;1.8	-;0.5	II;*112~115°にて昇 華
—	—	—	1.47;-	—	—	
0.415	-184	-161.4	不	微	—	
0.855	-105	42	28.5	—	—	
0.991/15	—	-12	—	—	—	
0.990	-57	196	不	∞	∞	pトルオールスル フ化物[94°]
0.695/-12	<-79	-6	溶	溶	—	ベンゾイル化物[78°]
0.790	-98	65	∞	∞	∞	フェニルウレタン [47°]或→蔞酸メチル
—	—	—	溶	—	—	
—	85	蒸溜	—	可	可	ピクラー ト[113°]
—	203	昇華	不	微	微	溶: Bz, CS ₂
—	177	昇華	—	溶;易	易	黄
0.756	-45	60	10;-	—	—	
0.805	-86	80	—	—	—	p-ニトロフェニルヒ ドラゾン[120°]
0.837	-105	67	—	—	—	
—	-138	-25	7.6;-	溶	—	溶:濃硫酸
0.952	-92	-24	4.1	9.85	—	

化合物名	化学式	分子量
メチル, 臭化一	CH ₃ Br	94.94
メチル, 硝酸一	CH ₃ ONO ₂	77.03
メチルシクロヘキサン	C ₆ H ₁₁ ·CH ₃	98.11
メチルナフタリン(α)	C ₁₀ H ₇ ·CH ₃	142.08
ク (β)	ク	142.08
メチルナフチルアミン(α)	C ₁₀ H ₇ ·NH·CH ₃	157.10
ク (β)	ク	157.10
メチル尿素	NH ₂ ·CO·NH·CH ₃	74.06
メチルヒドラジン	CH ₃ ·NH·NH ₂	46.06
メチルヒドロキシルアミン(β)	CH ₃ ·NHOH	47.05
メチルメルカプタン	CH ₃ ·SH	48.10
メチル, 沃化一	CH ₃ I	141.94
メチル, 硫化一	(CH ₃) ₂ S	62.12
メチル硫酸	CH ₃ O·SO ₃ H	112.10
メチル, 硫酸一(硫酸二メチル)	SO ₂ O(CH ₃) ₂	126.12
メチレン, 塩化一	CH ₂ Cl ₂	84.94
メチレン, 臭化一	CH ₂ Br ₂	173.86
メチレン, 沃化一	CH ₂ I ₂	267.86
メリシルアルコール	C ₂₉ H ₅₉ ·CH ₂ OH	438.50
メントン(p)	C ₁₀ H ₁₈	138.14
メントール(p)[1]	C ₁₀ H ₁₉ ·OH	156.16
メントン(p)	C ₁₀ H ₁₈ O	154.2
没食子酸	C ₆ H ₂ (OH) ₃ ·CO ₂ H + H ₂ O	188.06
モノアセチン	C ₃ H ₅ (OH) ₂ OC ₂ H ₃ (O)	134.08
モルフィン	C ₁₇ H ₁₉ O ₃ N + H ₂ O	303.18
モルフィリン		87.08
油酸	C ₁₇ H ₃₃ ·CO ₂ H	282.27

比重	融融点	沸騰点	溶解性			特性
			水	アルコ ール	エー テル	
1.732	—	4.5	微	∞	∞	溶: Bz.
1.209	液	65*	—	—	—	*過熱すれば爆
0.769	-148	101	—	—	—	
1.005	-22	240~243	—	易	易	ピクラー特[141°]
1.029	37	242	—	—	—	V; ピクラー特[116°]
—	液	293	—	溶	溶	赤; 溶: CS ₂
—	液	308	—	—	—	ピクラー特[145°]
1.204	102	分解	易	易	不	IV
—	液	87	易	∞	∞	ピクラー特[162°]
1.003	42	62/15	易	易	微	
<1	—	6	不	溶	溶	Hg-塩[175°]
2.279	-66	43	1.8;-	∞	—	
0.845	-83	38	不	溶	—	HgI ₂ -化合物[75°]
—	<-30	*	易	溶	∞	*->H ₂ SO ₄ +二メチル 硫酸
1.028	7	189	—	—	—	
1.336	-97	42	不	—	—	
2.488	液	99	1.15;-	—	—	
3.333	6	180	1.42;-	—	—	黄
—	88	—	—	殆不; 溶	易	
0.807	液	167	—	—	—	{ニトロソクロリド: 旋 光性[140°]; ラセミ [142°]
0.879	43	212	微	易	易	溶: CS ₂ ; フェニルウレ タン[111°]
0.896	-6	207	不	∞	∞	溶: Bz.; オキシム旋光 性[59°]ラセミ[79°]
1.70	239	分解	1.16;33	28;-	2.5;-	VI
1.20	液	158~165	易	易	微	
1.32	230	191/*	0.025;0.25	-;750	不	IV; *高度真空にて
—	液	129	溶	溶	溶	ピクラー特[145°]
0.898	14	233/15	不	∞	∞	

化合物名	化学式	分子量
ヨードアニソール(p)	$I \cdot C_6H_4 \cdot OCH_3$	233.98
ヨードアニリン(p)	$I \cdot C_6H_4NH_2$	218.98
ヨードキシベンゾール	$C_6H_5IO_2$	235.96
ヨードソベンゾール	C_6H_5IO	219.96
ヨードフォルム	CHI_3	393.77
ヨードプロピオン酸(α)	$CH_3CHI \cdot CO_2H$	199.96
ク (β)	$CH_2I \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	199.96
ヨードベンゾール	C_6H_5I	203.96
雷酸	$C:NOH$	43.02
ラウリン酸	$C_{11}H_{23} \cdot CO_2H$	200.19
酪酸(n)	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	88.06
酪酸アミル(イソ)	$C_4H_7O_2C_5H_{11}$	158.14
酪酸エチル	$C_4H_7O_2C_2H_5$	116.10
酪酸メチル	$C_4H_7O_2CH_3$	102.08
酪酸, 無水-	$(C_4H_7O)_2O$	158.11
ラクチッド	$CH_3CH \begin{matrix} \diagup CO \cdot O \\ \diagdown O \cdot CO \end{matrix} CHCH_3$	144.06
ラクトアミド	$CH_3 \cdot CHOH \cdot CONH_2$	89.06
ラムニット	$CH_3 \cdot C_7H_6(OH)_5$	166.11
ラムノーズ	$CH_3 \cdot (CHOH)_4 \cdot CHO + H_2O$	182.11
リナロール[l]	$C_{10}H_{18}O$	154.14
リモネン[d]	$C_{10}H_{16}$	136.13
林檎酸[l]	$HOCH \cdot CO_2H$ $ $ $CH_2 \cdot CO_2H$	134.05
林檎酸エチル	$HOCH \cdot CO_2C_2H_5$ $ $ $CH_2 \cdot CO_2C_2H_5$	190.11
ルーベアン水素	$H_2N \cdot CS \cdot CS \cdot NH_2$	120.19
レヴリン酸	$CH_3CO \cdot (CH_2)_2 \cdot CO_2H$	116.06
レヴリン酸エチル	$C_5H_7O_3 \cdot C_2H_5$	144.10
レシチン	$C_{42}H_{74}O_9NP?$	777.72

比重	熔融点	沸騰点	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
—	51	237	不	○	易	
—	63	—	不	溶	—	
—	237	*	溶	—	—	*爆
—	約210	*	-; 溶	溶	不	*爆
4.008	119	昇華*	不	1.5; 11.1	18.5	黄; III; 水蒸気蒸溜; *分解
—	45	—	微	易	易	
—	82	—	難;	易	易	熱すれば分解
1.833	-31	189	不	溶	—	
—	*	—	—	—	—	*爆
0.883	44	176/15	不	易	易	水蒸気蒸溜
0.964	-8	162	∞	∞	∞	キニン塩[77°]
0.882	液	179	微	易	易	
0.880	-92	121	0.5	溶	溶	
0.898	液	102	—	溶	—	
0.966	液	198	—	—	—	
—	120	255	難;-	難;-	—	V
—	74	—	易	易	—	
—	121	*	易	易	殆不	VI; *一部分解せずに 蒸溜
1.471	93*	—	56; >109	溶	—	V; *無水物[122~126°] フェニルウレタン [65°]
0.862	液	87/14	—	—	—	四臭化物[104°]
0.846	液	176	—	—	—	
1.595	100	分解	易	易	8.4;-	
—	—	—	—	—	—	
1.129	液	253	—	—	—	
—	—	昇華	難	溶	溶	黄赤色 フェニルヒドラゾン [108°]
1.140	33	246	易	易	易	
1.016	液	205	易	—	—	
—	分解	—	不	溶	溶	

化合物名	化学式	分子量
レゾルシン	$C_6H_4(OH)_2$	110.05
レゾルシンメチルエーテル	$HO \cdot C_6H_4 \cdot OCH_3$	124.06
レゾルシン二メチルエーテル	$C_6H_4(OCH_3)_2$	138.08
レテン	$C_{18}H_{18}$	234.14
ロイシン[1]	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot \underset{\substack{ \\ NH_2}}{CH} \cdot CO_2H$	131.11
六オキシベンゾール	$C_6(OH)_6$	174.05
六クロルエタン	$CCl_3 \cdot CCl_3$	236.76
六クロルベンゾール	C_6Cl_6	284.76
六ヒドロシモール(メントン)	$CH_3 \cdot C_6H_{10}C_3H_7$	140.16
六ブロムベンゾール	C_6Br_6	551.52
ロザニン	$HO \cdot C \cdot (C_6H_4NH_2)_2$	319.19
ロゾル酸	$CH_3 \underset{\substack{ \\ NH_2}}{C} C_6H_5 \cdot NH_2$ $O : C_6H_4 : C \begin{cases} C_6H_5(OH) \cdot CH_3 \\ C_6H_4 \cdot OH \end{cases}$	304.13

比重	熔融点	沸騰点	溶解性			特性
			水	アルコ ール	エー テル	
1.283	111	277	200;-	溶	溶	IV
>1	液	244	可	∞	∞	
1.058	<-65	215	難	易	易	
1.13	98	394	—	2.7;69	易	ピクラー ト[125°]
1.293	293~295	昇華	2.2;-	-;溶	—	ベンゾイル化物(rac) [135~139°]
—	—	—	微	微	微	
2.091/130	187	185	不	溶	溶	
1.569/236	227	326	不	不;難	難;2	V;溶:熱Bz.
0.793	液	169	—	—	—	
—	約315	—	—	-;微	難	
—	186	分解	難	溶	不	
—	270*	*	難	-;易	溶	赤;*分解→ロイコン酸

第1篇 溶解度

一定量の溶媒が、飽和に達する迄に溶解し得る溶質の量を溶解度といふ。氣體の溶解度は概ね温度が上ると減ずる。一般に固體の溶解度は温度高き程大きいものであるが、少數の場合に温度の高い程溶解度の小さいもの（例、消石灰）があり、又食塩の如きは温度によつて溶解度は餘り變らない。水和物の溶解度は通常、無水塩の量を以てする。

溶液の濃度

1. **重量百分率** 溶液 100g 中に含まれてゐる溶質の g 数を以て示し、幾パーセント(%)であるといふ。

[例] 90g の水と 10g のアルコールとを混じると 100g の溶液が出来、この溶液は 10% のアルコールの水溶液である。

2. **容量百分率** 溶液の成分が何れも液體である時に限つて用ひられる。混合前の容積の割合を百分率とする。

[例] 90cc の水と 10cc のアルコールとを混じたものは 10% (容量) アルコールとなる。

3. **分子率** 溶液の各成分の分子数の和を 1 とし、その幾割であるかによつて示す。

[例] 水の分子量は 18, アルコールの分子量は 46 である。水を $18 \times 3 = 54g$ とアルコール 46g とを混じた溶液は分子数の比が 3:1 で、水の分子率は $\frac{3}{3+1} = 0.75$, アルコールの分子率は $\frac{1}{3+1} = 0.25$ である。

4. **分子濃度 (モル濃度) (m)** 單位容積 (通常 1l) の溶液中にある溶質の互分子数を以て示し、幾モル立又は幾モルといふ。

[例] アルコールの水溶液 1l 中に 46g のアルコールを含む時は 1 モル立の濃度、又は 1 モル (1m) 溶液といふ。

5. **當量濃度 (定規度, ノルマル) (N 又は n)** 酸, 塩基の溶液, 酸化剤, 還元剤の溶液の濃度を表すのに用ふ。溶液 1l 中にある溶質の互當量数を以てする。

酸、塩基の分子量を夫々塩基度及び酸度で割つたものを1當量と定め、これを瓦單位で表したものを1瓦當量といふ。

[例] 塩化水素 HCl の分子量は 36.47 で、一塩基酸であるから、水溶液 1 l 中に塩化水素 36.47g を含む塩酸は、1 モル立であつて、1 定規(1 n-) である。又硫酸 H₂SO₄ の分子量は 98 で、二塩基酸であるから、水溶液 1 l 中に 98g の硫酸を含めば、1 モル立であつて、2 定規(2 n-) である。

6. 稀釋度 分子濃度(稀には當量濃度)の逆数を以て示す。即ち1瓦分子の溶質が幾 l の溶液中に存在するかを示す。

[例] 1 モル立のアルコール溶液では、1 瓦分子のアルコールが 1 l の溶液中に含まれるから、稀釋度 1 であり、0.1 モル立のアルコール溶液では1瓦分子のアルコールが 10 l の溶液中に含まれるから、稀釋度は 10 である。

溶解度表

下掲の溶解度表は、特に溶媒の記載なきものは水を溶媒とす。或る温度に於ける飽和溶液 100g 中のその物質(普通無水物、水酸化物の場合は酸化物)の g 数を以て表す。又、固相とは、その温度に於て飽和溶液と安定な平衡をなす固相の種類を意味する。

(1) 氣體の溶解度

[附] 單體の溶解度

空氣、炭酸ガス、一酸化炭素、酸化窒素、硫化水素、亞硫酸ガス等の水に對する溶解度(760mm) 1容の水に溶解するガスの容量

温度	空氣 (Winkler)	CO ₂ (Bohr, Bock)	CO (Winkler)	NO (Geffeck-en)	H ₂ S (Winkler)	SO ₂ (Schönfeld-Freese)
0°	0.02881	1.713	0.03537	(1.2469)	4.621	79.789
1	0.02808	1.646	0.03455	(1.2048)	4.475	77.210
2	0.02738	1.584	0.03375	(1.1639)	4.333	74.691
3	0.02670	1.527	0.03297	(1.1241)	4.196	72.230
4	0.02606	1.473	0.03222	(1.0855)	4.063	69.78
5	0.02543	1.424	0.03149	1.0480	3.935	67.485

温度	空氣 (Winkler)	CO ₂ (Bohr, Bock)	CO (Winkler)	NO (Geffeck-en)	H ₂ S (Winkler)	SO ₂ (Schönfeld-Freese)
6°	0.02482	1.377	0.03078	1.0118	3.811	65.200
7	0.02424	1.331	0.03009	0.9767	3.692	62.973
8	0.02369	1.282	0.02942	0.9428	3.587	60.805
9	0.02316	1.237	0.02878	0.9100	3.468	58.697
10	0.02264	1.194	0.02816	0.8778	3.362	56.647
11	0.02217	1.154	0.02757	0.8480	3.265	54.655
12	0.02171	1.117	0.02701	0.8187	3.172	52.723
13	0.02127	1.083	0.02646	0.7906	3.082	50.849
14	0.02085	1.050	0.02593	0.7637	2.996	49.033
15	0.02045	1.019	0.02543	0.7378	2.913	47.276
16	0.02005	0.985	0.02494	0.7134	2.834	45.578
17	0.01970	0.956	0.02448	0.6899	2.759	43.91
18	0.01935	0.928	0.02402	0.6678	2.687	42.39
19	0.01901	0.902	0.02360	0.6466	2.619	40.78
20	0.01869	0.878	0.02319	0.6294	2.554	39.37
21	0.01838	0.854	0.02281	0.6080	2.491	37.98
22	0.01808	0.829	0.02244	0.5904	2.429	36.59
23	0.01779	0.804	0.02208	0.5740	2.370	35.30
24	0.01751	0.781	0.02174	0.5587	2.312	33.94
25	0.01724	0.759	0.02142	0.5443	2.257	32.76

氣狀化合物の溶解度

温度	メタン (Winkler 1901)		エタン (Winkler 1907)		エチレン (Winkler)		アセチレン (Winkler)	
	水1容に溶解するガスの容量	水100g中に溶解するガスの重量	水1容に溶解するガスの容量	水100g中に溶解するガスの重量	水1容に溶解するガスの容量	水100g中に溶解するガスの重量	水1容に溶解するガスの容量	水100g中に溶解するガスの重量
0°	0.05563	0.003959	0.09874	0.01317	0.226	0.0281	1.73	0.200
1	0.05401	0.003842	0.09476	0.01263	0.219	0.0272	1.68	0.194
2	0.05244	0.003728	0.09093	0.01212	0.211	0.0262	1.63	0.188
3	0.05093	0.003619	0.08725	0.01162	0.204	0.0253	1.58	0.182
4	0.04946	0.003513	0.08372	0.01114	0.197	0.0244	1.53	0.176
5	0.04805	0.003410	0.08033	0.01069	0.191	0.0237	1.49	0.171
6	0.04669	0.003312	0.07709	0.01025	0.184	0.0228	1.45	0.167
7	0.04539	0.003217	0.07400	0.00983	0.178	0.0220	1.41	0.162
8	0.04413	0.003124	0.07106	0.00943	0.173	0.0214	1.37	0.157
9	0.04292	0.003039	0.06826	0.00906	0.167	0.0207	1.34	0.154
10	0.04177	0.002955	0.06561	0.00870	0.162	0.0200	1.31	0.150

温度	メタン (Winkler 1901)		エタン (Winkler 1907)		エチレン (Winkler)		アセチレン (Winkler)	
	水1容に溶解するガスの容量	水100g中に溶解するガスの重量	水1容に溶解するガスの容量	水100g中に溶解するガスの重量	水1容に溶解するガスの容量	水100g中に溶解するガスの重量	水1容に溶解するガスの容量	水100g中に溶解するガスの重量
11°	0.04072	0.002879	0.06328	0.00838	0.157	0.0194	1.27	0.146
12	0.03970	0.002805	0.06106	0.00808	0.152	0.0188	1.24	0.142
13	0.03872	0.002733	0.05894	0.00780	0.148	0.0183	1.21	0.138
14	0.03779	0.002665	0.05694	0.00753	0.143	0.0176	1.18	0.135
15	0.03690	0.002599	0.05504	0.00727	0.139	0.0171	1.15	0.131
16	0.03606	0.002538	0.05326	0.00703	0.136	0.0167	1.13	0.129
17	0.03525	0.002478	0.05159	0.00680	0.132	0.0162	1.10	0.125
18	0.03448	0.002422	0.05003	0.00659	0.129	0.0158	1.08	0.123
19	0.03376	0.002369	0.04858	0.00639	0.125	0.0153	1.05	0.119
20	0.03308	0.002319	0.04724	0.00620	0.122	0.0149	1.03	0.117
21	0.03243	0.002270	0.04589	0.00602	0.119	0.0146	1.01	0.115
22	0.03180	0.002222	0.04459	0.00584	0.116	0.0142	0.99	0.112
23	0.03119	0.002177	0.04335	0.00567	0.114	0.0139	0.97	0.110
24	0.03061	0.002133	0.04217	0.00551	0.111	0.0135	0.95	0.107
25	0.03006	0.002091	0.04104	0.00535	0.108	0.0131	0.93	0.105
25							0.941*	0.944 [△]
26	0.02952	0.002050	0.03997	0.00520	0.106	0.0129	0.91	0.102
27	0.02901	0.002011	0.03895	0.00506	0.104	0.0126	0.89	0.100
28	0.02852	0.001974	0.03799	0.00493	0.102	0.0123	0.87	0.098
29	0.02806	0.001938	0.03709	0.00480	0.100	0.0121	0.85	0.095
30	0.02762	0.001904	0.03624	0.00468	0.098	0.0118	0.84	0.094
35	0.02546	0.001733	0.03230	0.00412				
40	0.02369	0.001586	0.02915	0.00366				
45	0.02238	0.001466	0.02660	0.00327				
50	0.02134	0.001359	0.02459	0.00294				
60	0.01954	0.001144	0.02177	0.00239				
70	0.01825	0.000926	0.01948	0.00185				
80	0.01770	0.000695	0.01826	0.00134				
90	0.01735	0.00040	0.0176	0.00008				
100	0.0170	0.000000	0.0172	0.0000				

* △ W. Manchot (1924)

△ 水1g中に溶解する氣體のcc数

塩素の溶解度 (L. Winkler)

温度	容量	重量	温度	容量	重量	温度	容量	重量	温度	容量	重量
0°	4.610	1.46*	16°	2.553	0.8230	24°	2.035	0.6570	40°	1.415	0.4589
6	3.411	1.08*	17	2.474	0.7977	25	1.985	0.6411	45	1.300	0.4227
10	3.095	0.9969	18	2.399	0.7736	26	1.937	0.6257	50	1.204	0.3927
11	2.996	0.9652	19	2.328	0.7508	27	1.891	0.6110	60	1.006	0.3294
12	2.900	0.9344	20	2.260	0.7291	28	1.848	0.5973	70	0.848	0.2792
13	2.808	0.9048	21	2.200	0.7098	29	1.808	0.5845	80	0.672	0.2226
14	2.720	0.8766	22	2.143	0.6916	30	1.769	0.5722	90	0.380	0.1268
15	2.635	0.8493	23	2.087	0.6737	35	1.575	0.5103	100	0.000	0.0000

* Rooze boom

ブロムの溶解度 (L. Winkler)

温度	容量	重量	温度	容量	重量	温度	容量	重量
0°	60.5	43.1	14°	28.4	20.0	28°	15.0	10.3
2	54.1	38.4	16	25.7	18.0	30	13.8	9.4
4	48.3	34.2	18	23.4	16.4	40	9.4	6.2
6	43.3	30.6	20	21.3	14.8	50	6.5	4.0
8	38.9	27.5	22	19.4	13.5	60	4.9	2.8
10	35.1	24.8	24	17.7	12.2	70	3.8	1.8
12	31.5	22.2	26	16.3	11.2	80	3.0	1.1

ヨードの溶解度

温度	J	温度	J	温度	J
0.0°	0.0162	18°	0.0277	55°	0.0922
約11	0.0181	25	0.0340	60	0.1055
13	0.0263	35	0.0466		
15	0.0276	45	0.0647		

アンモニアの溶解度 (Raoult)

温度	溶解されるアンモニアガスの容量	アンモニアガスの重量	温度	溶解されるアンモニアガスの容量	アンモニアガスの重量	温度	溶解されるアンモニアガスの容量	アンモニアガスの重量
0°	1305	98.4	10°	915.5	68.6	20°	715.4	53.1
1	1225	92.4	11	892.1	66.8	21	694.7	51.5
2	1161	87.4	12	870.1	65.1	22	678.3	50.2
3	1107	83.3	13	848.1	63.4	23	665.6	49.2
4	1058	79.6	14	826.1	61.7	24	653.0	48.2
5	1024	77.0	15	806.7	60.2	25	640.5	47.2
6	1002	75.3	16	787.4	58.7	26	626.6	46.1
7	980.2	73.6	17	768.0	57.2	27	614.1	45.1
8	959.5	72.0	18	748.8	55.7	28	600.3	44.0
9	937.5	70.3	19	730.8	54.3			

塩酸の溶解度 (Deicke)

温度	HCl ガスの容積	HCl 比重	HCl %
0°	525.2	1.2257	45.148
4	497.7	1.2215	44.361
8	480.3	1.2185	43.828
12	471.3	1.2148	43.277
14	462.4	1.2074	42.829
18	451.2	1.2064	42.344
18.25	450.7	1.2056	42.283
23	435.0	1.2014	41.536

(2) 液體の溶解度

アルコール溶液の容量及び重量%の比較表 (15.55°) (Tralles)

容量	重量	容量	重量	容量	重量	容量	重量	容量	重量
%	%	%	%	%	%	%	%	%	%
99.9	99.9	81.5	75.4	62.5	54.8	43.5	36.7	24.5	20.2
99.7	99.5	81.0	74.8	62.0	54.3	43.0	36.2	24.0	19.8
99.5	99.2	80.5	74.3	61.5	53.8	42.5	35.8	23.5	19.3
99.0	98.5	80.0	73.7	61.0	53.3	42.0	35.3	23.0	18.9
98.5	97.8	79.5	73.1	60.5	52.8	41.5	34.9	22.5	18.5
98.0	97.0	79.0	72.5	60.0	52.3	41.0	34.4	22.0	18.1
97.5	96.2	78.5	72.0	59.5	51.8	40.5	34.0	21.5	17.7
97.0	95.5	78.0	71.4	59.0	51.3	40.0	33.5	21.0	17.2
96.5	94.7	77.5	70.8	58.5	50.8	39.5	33.1	20.5	16.8
96.0	94.0	77.0	70.3	58.0	50.3	39.0	32.7	20.0	16.4
95.5	93.3	76.5	69.7	57.5	49.8	38.5	32.2	19.5	15.9
95.0	92.6	76.0	69.1	57.0	49.4	38.0	31.8	19.0	15.5
94.5	91.9	75.5	68.6	56.5	48.9	37.5	31.3	18.5	15.0
94.0	91.2	75.0	68.0	56.0	48.4	37.0	30.9	18.0	14.6
93.5	90.5	74.5	67.5	55.5	47.9	36.5	30.5	17.5	14.2
93.0	89.8	74.0	66.9	55.0	47.4	36.0	30.0	17.0	13.8
92.5	89.1	73.5	66.4	54.5	46.9	35.5	29.6	16.5	13.3
92.0	88.4	73.0	65.8	54.0	46.4	35.0	29.2	16.0	12.9
91.5	87.8	72.5	65.3	53.5	46.0	34.5	28.7	15.5	12.5
91.0	87.1	72.0	64.7	53.0	45.5	34.0	28.3	15.0	12.1
90.5	86.5	71.5	64.2	52.5	45.0	33.5	27.9	14.5	11.6
90.0	85.8	71.0	63.7	52.0	44.5	33.0	27.4	14.0	11.2
89.5	85.2	70.5	63.1	51.5	44.1	32.5	27.0	13.5	10.8
89.0	84.5	70.0	62.6	51.0	43.6	32.0	26.6	13.0	10.4
88.5	83.9	69.5	62.1	50.5	43.1	31.5	26.1	12.5	10.0
88.0	83.3	69.0	61.5	50.0	42.6	31.0	25.7	12.0	9.6
87.5	82.7	68.5	61.0	49.5	42.2	30.5	25.3	11.0	8.8
87.0	82.0	68.0	60.5	49.0	41.7	30.0	24.9	10.0	8.0
86.5	81.4	67.5	60.0	48.5	41.3	29.5	24.4	9.0	7.2
86.0	80.8	67.0	59.4	48.0	40.8	29.0	24.0	8.0	6.4
85.5	80.2	66.5	58.9	47.5	40.3	28.5	23.6	7.0	5.6
85.0	79.6	66.0	58.4	47.0	39.9	28.0	23.1	6.0	4.8
84.5	79.0	65.5	57.9	46.5	39.4	27.5	22.7	5.0	4.0
84.0	78.4	65.0	57.4	46.0	38.9	27.0	22.3	4.0	3.2
83.5	77.8	64.5	56.9	45.5	38.5	26.5	21.9	3.0	2.4
83.0	77.2	64.0	56.4	45.0	38.0	26.0	21.4	2.0	1.6
82.5	76.6	63.5	55.8	44.5	37.6	25.5	21.0	1.0	0.8
82.0	76.0	63.0	55.3	44.0	37.1	25.0	20.6	0.5	0.4

エーテル, 水相互間の溶解度 (Klobbie)

温度	水のエーテル飽和溶液中のエーテルの量	エーテルの水飽和溶液中の水の量	温度	水のエーテル飽和溶液中のエーテルの量	エーテルの水飽和溶液中の水の量	温度	水のエーテル飽和溶液中のエーテルの量	エーテルの水飽和溶液中の水の量
-4°	12.63	99.06	25°	6.03	98.70	70°	3.10	98.00
0	12.17	99.07	30	5.04	98.65	80	2.75	97.83
10	9.01	98.86	40	4.50	98.50	90	—	99.67
15	7.95	98.74	50	4.04	98.34			
20	6.87	98.76	60	3.60	98.18			

ベンゾール, 水相互間の溶解度

(W. Herz 1898; A. Hantsch, F. Sebaldt 1899; E. Groschuff 1911)

温度	水のベンゾール飽和溶液中のベンゾールの量	ベンゾールの水飽和溶液中の水の量	温度	水のベンゾール飽和溶液中のベンゾールの量	ベンゾールの水飽和溶液中の水の量	温度	水のベンゾール飽和溶液中のベンゾールの量	ベンゾールの水飽和溶液中の水の量
3°	—	99.97	25°	0.113	99.987	66°	—	99.745
22	0.072	99.77	40	—	99.986	77	—	99.663
23	—	99.939	55	—	99.816			

アニリン, 水相互間の溶解度

(N. V. Sidgwick, P. Piekford, B. H. Wilsdon)

温度	水のアニリン飽和溶液中のアニリンの量	アニリンの水飽和溶液中の水の量	温度	水のアニリン飽和溶液中のアニリンの量	アニリンの水飽和溶液中の水の量	温度	水のアニリン飽和溶液中のアニリンの量	アニリンの水飽和溶液中の水の量
13.8°	3.611	—	51.1°	—	93.51	127.2°	—	83.42
20.0	—	94.88	62.8	4.709	—	145.1	15.43	—
30.6	3.752	—	66.6	—	92.53	150.4	—	75.58
35.6	—	94.28	79.7	5.640	—	165.0	—	63.60
39.8	3.956	—	89.9	6.436	—	167.0	30.18	—
43.2	—	93.92	97.4	—	89.57	168.0	(上部臨界温度)	—
50.1	4.187	—	108.8	7.960	—			

(3) 固体の溶解度

(有機酸の塩類の溶解度は有機化合物の溶解度の項参照)

食塩, ブロムナトリウム, ヨードナトリウムの溶解度

温度	NaCl (Poggiale)	温度	NaBr (Kremers) (de Coppet)	温度	NaJ (Kremers) (de Coppet)	NaJ + 2H ₂ O (de Coppet)
-15°	32.73	-21°	—	71	-17°	149
-10	33.49	-6.5	—	76.6	-5.4	155.2
-5	34.22	0	77.52	78.85	0	158.7
0	35.52	4	—	82.29	3.15	162.6
5	35.63	12.7	—	86.10	5	163.7
9	35.74	20	88.49	—	14	174
14	35.87	23	—	92.6	20	178.6
25	36.13	25	—	94.5	20.5	179.3
40	36.64	40	104.16	106	25.9	185.7
50	36.98	49.8	—	115.8	40	208.4
60	37.25	50	—	110.8	50	228
70	37.98	60	111.11	—	60	256.4
80	38.22	80	112.38	—	64.5	275.4
90	38.87	100	114.94	—	80	303
100	39.61				100	312.5
109.7	40.35				120	322.5
					140	333.3

苛性ソーダの溶解度

温度	NaOH	固相	温度	NaOH	固相
-5.27°	5.78	氷	-18.0°	24.7	5水和物 + 4水和物 α
-10.29	10.03	〃	-12.60	25.47	4水和物 α
-17.2	14.11	〃	-8.45	26.91	〃
-25.2	18.17	〃	1.62	30.38	〃
-28.0	19.0	氷 + 7水和物	5.40	32.3	4水和物 α + 3.5水和物
-26.0	19.98	7水和物	7.00	32.97	3.5水和物
-25.2	21.10	〃	13.20	35.51	〃
-24.0	22.10	7水和物 + 5水和物	15.55	38.83	融解点
-21.7	23.31	5水和物	13.95	42.28	〃
-19.55	23.97	〃	10.75	44.22	〃

温度	NaOH	固相	温度	NaOH	固相
5.00°	45.5	3.5水和物+2水和物	62.0°	74.20	1水和物+NaOH
7.80	47.30	2水和物	80.0	75.83	NaOH
10.30	49.11	〃	110.0	78.15	〃
12.30	50.80	2水和物+1水和物	159.0	81.09	〃
18.00	51.70	1水和物	192.0	83.87	〃
40.25	56.44	〃	205.0	85.5	〃
57.85	62.85	〃	265.0	91.0	〃
63.23	66.45	〃	298.0	96.7	〃
64.3	68.49	〃融解點	319.0	98.7	〃
68.0	71.17	〃	322.0	100.0	〃融點

硫化ソーダの溶解度

温度	Na ₂ S	固相	温度	Na ₂ S	固相
-9.0°	9.5	氷+9水和物	50.0°	28.0	9水和物+5.5水和物
10.0	13.36	9水和物	60.0	28.10	5.5水和物
14.1	14.99	〃	62.0	30.5	〃
15.0	14.36	〃	70.0	30.22	〃
17.0	14.0	〃	80.0	32.95	〃
18.0	15.3	〃	90.0	39.5	〃
18.1	16.1	〃	97.0	43.6	〃
22.0	17.26	〃	98.0	44.1	〃融解點
26.1	18.55	〃	97.5	44.8	〃
28.0	17.73	〃	97.5	45.3	〃
30.05	19.8	〃	97.0	46.0	〃
32.0	19.09	〃	93.0	50.4	〃
37.0	20.98	〃	88.0	53.5	〃
40.0	21.0	〃	85.0	55.5	5.5水和物+1水和物
44.0	23.0	〃	87.0	56.2	1水和物
45.0	24.19	〃	90.5	58.4	〃
47.0	26.0	〃	95.0	60.0	1水和物+n水和物 (n<1)

炭酸ソーダ(ソーダ灰), 重炭酸ソーダの溶解度

温度	Na ₂ CO ₃		NaHCO ₃		
	(Löwel)	(Mulder)	(Poggiale)	温度	(Dibbits)
0°	6.97	7.1	7.92	0°	6.88
5	—	9.5	—	5.6	7.54
10	12.06	12.6	8.88	8.2	7.89
15	16.20	16.5	—	14.8	8.83
20	21.71	21.4	9.84	20.5	9.68
25	28.50	28	—	24.8	10.32

硝酸ソーダの溶解度

温度	NaNO ₃	温度	NaNO ₃	温度	NaNO ₃	温度	NaNO ₃
(Mulder)				(Ditte)			
-6°	68.8	70°	134	-15.7°	} 66.69	18°	83.62
0	72.9	80	148	0		21	85.73
10	80.8	90	162	2	70.97	26	90.33
20	87.5	100	180	4	71.04	29	92.93
30	94.9	110	200	8	75.65	36	99.38
40	102			10	76.31	51	113.63
50	112			13	79.00	68	125.07
60	122			15	80.06		

亜硝酸ソーダの溶解度

温度	NaNO ₂	固相	温度	NaNO ₂	固相	温度	NaNO ₂	固相
-4.5°	9.1	氷	-8°	40.8	NaNO ₂	-65°	54.6	NaNO ₂
-9	23.8	〃	0	41.9	〃	81	57.9	〃
-12.5	29.6	〃	15	45.4	〃	92	59.7	〃
-26.0	38.0	氷+NaNO ₂	19	44.9	〃	103	62.6	〃
			52.5	51.4	〃	128	68.7	〃沸點 (761.5mm)

硫酸ソーダ(芒硝)の溶解度

温度	固相の種類 (安定系)	Na ₂ SO ₄ %	温度	固相の種類 (不安定系)	Na ₂ SO ₄ %
-0.6°	水	1.96	34°	10水塩	35.5
-1.2	氷+10水塩	3.85	約34	ク融解点	44.1
0	10水塩	4.76	-3.55	氷+7水塩	12.7
10	ク	8.25	0	7水塩	16.4
20	ク	16.10	10	ク	23.4
30	ク	28.85	20	ク	30.9
32,385	10水塩+斜方Na ₂ SO ₄	33.20	24.4	7水塩+斜方Na ₂ SO ₄	34.1
40	斜方Na ₂ SO ₄	32.50	19	斜方Na ₂ SO ₄	34.7
50	ク	31.85	25	ク	34.0
70	ク	30.70	30	ク	33.5
90	ク	29.95			
100	ク	29.90			

チオ硫酸ソーダ, 亜硫酸ソーダの溶解度

温度	Na ₂ S ₂ O ₃ (Kremers)	Na ₂ S ₂ O ₃ (Mulder)	Na ₂ S ₂ O ₃ +5H ₂ O (Mulder)	Na ₂ SO ₃ (Kremers)
0°	47.6	—	—	14.1
16	—	65	162	—
20	69.5	69	—	25.8
25	—	75	206	—
30	—	82	—	—
35	—	89	283	—
40	104.2	98	—	49.5(不安定)
45	—	109	450	—
47	—	114	—	28.1
60	192.3	—	—	28.3

オルト磷酸ソーダ, ピロ磷酸ソーダの溶解度
(Mulder, Poggiale)

温度	Dinatrium- phosphat Na ₂ HPO ₄	Trinatrium- phosphat Na ₃ PO ₄	Natriumpyrophosphat	
			Na ₄ P ₂ O ₇	Na ₄ P ₂ O ₇ +10aq
0°	2.5	1.5	3.16	5.41
10	3.9	4.1	3.95	6.81
15	5.8	10.5	—	—
20	9.3	11	6.23	10.92
30	24.1	20	9.25	18.11
40	63.9	31	13.50	24.97
50	82.5	43	17.45	33.25
60	91.6	55	21.83	44.07
70	95.0	69	25.62	52.11
80	96.6	81	30.04	63.40
90	97.8	95	35.11	77.47
100	99	108	40.26	93.11

クロム酸ソーダ, 重クロム酸ソーダの溶解度
(Mylius, Funk)

温度	Na ₂ CrO ₄	Na ₂ Cr ₂ O ₇	温度	Na ₂ CrO ₄	Na ₂ Cr ₂ O ₇
0°	31.7	163	60°	115	283
10	50.2	170	68	123.5	—
20	—	180	70	—	323
21	89.9	—	80	124	386
30	—	197	93	—	432
40	96	220	98	—	433
50	105	248	100	126	—

硼砂の溶解度 (Horn, v. Wagener)

温度	Na ₂ B ₄ O ₇	温度	Na ₂ B ₄ O ₇	温度	Na ₂ B ₄ O ₇	温度	Na ₂ B ₄ O ₇
5°	1.3	45°	8.1	60°	20	80°	31.4
10	1.6	50	10.5	65	22	90	40.8
30	3.9	55	14.2	70	24.4	100	52.3

アンモニウム塩類の溶解度

(塩化物, 臭化物, 硝酸塩, 硫酸塩)

温度	NH ₄ Cl %	NH ₄ Br %	NH ₄ NO ₃ %	(NH ₄) ₂ SO ₄ %
-19.1°	—	—	—	38.4
-17.4	—	32.1	41.2	—
16	19.4	—	—	—
0	23.0	—	54.2	41.4
10	25.0	39.8	—	42.2
20	27.1	—	—	43.0
30	29.3	44.8	—	43.8
30.4	—	—	69.9	—
39.2	—	—	73.3	—
40	31.4	—	—	44.8
50	33.5	48.5	78.0	45.8
60	35.6	—	81.2	46.8
70	37.6	—	83.7	47.9
80	39.6	—	85.3	48.8
90	41.6	—	88.1	49.8
100	43.6	56.1	89.7	50.8
108.9	—	—	—	51.8
110	45.6	—	—	—

塩化リチウムの溶解度

温度	LiCl	固相	温度	LiCl	固相
-5.11°	5.20	氷	40.5°	47.2	1水塩
-12.22	9.65	ク	50.0	48.5	ク
-18.75	13.07	ク	60.0	49.2	ク
-25.44	15.67	ク	65.0	51.0	ク
-16.5	—	3水塩+2水塩	80.0	53.4	ク
0.0	39.0	2水塩	96.0	56.3	ク
12.5	40.5	2水塩+1水塩	98.0	56.7	ク
20.0	44.5	1水塩	100.5	56.5	1水塩+LiCl
25.0	45.37	ク	120.0	57.4	LiCl
30.0	46.0	ク	140.0	58.2	ク
40.0	47.4	ク	160.0	59.0	ク

塩化カリの溶解度

温度	KCl	温度	KCl	温度	KCl	温度	KCl
(Mulder)				(Coppet)			
0°	28.5	70°	48.3	-11°	24.46	38.8°	39.71
10	32	80	51	-6.4	25.78	46.15	42.34
15	33.4	90	53.8	0	27.90	55.10	44.51
20	34.7	100	56.6	3.9	29.37	64.95	47.17
30	37.4			9.4	30.84	74.25	49.27
40	40.1			14.95	32.66	86.6	52.53
50	42.8			19	34.32	107.25	58.5
60	45.5			25.7	36.10	109.6	59.26

ブロムカリの溶解度

温度	KBr	温度	KBr	温度	KBr	温度	KBr
(Kremers)		(Coppet)					
0°	53.48	-13.4°	46.17	20.65°	68.31	60.15°	85.35
20	64.60	-6.2	49.57	30	70.35	71.45	90.69
40	74.62	0	53.42	37.9	74.46	80	93.46
60	84.74	5.2	56.63	43.15	77	97.9	102.9
80	93.46	12.65	61.03	50.5	80.5	110	110.3
100	102.04	18.3	64.11				

ヨードカリの溶解度

温度	KJ	温度	KJ	温度	KJ	温度	KJ
(Mulder)		(Coppet)					
0°	127.8	60°	176	-22.65°	107.2	45.75°	163.6
5	132.1	70	184	-11.53	116.3	55.05	169.1
10	136.1	80	192	0	126.1	65	178.3
15	140.2	90	201	9.55	133.7	74.75	185.6
20	144.2	100	209	12.9	137.9	86.35	194.6
30	152.3	110	218	21.05	143.3	110.2	216.1
40	160			29.1	149.6	120	221
50	168			37.3	156.7		

ロダンカリ, ロダンアンモンの溶解度 (Rüdorff)

温度	KONS	NH ₄ ·ONS
0°	177.2	122.1
20	217	162.2

シアンカリの溶解度

温度	KCN	固相	温度	KCN	固相
-33°	—	氷+?	103.3°	55.0	KCN 沸點

過マンガン酸カリの溶解度

温度	KMnO ₄	固相	温度	KMnO ₄	固相
-0.18°	0.58	氷	24.30°	7.06	KMnO ₄
-0.27	0.99	〃	25.00	7.07	〃
-0.48	1.98	〃	29.80	8.28	〃
-0.58	2.91	氷+KMnO ₄	34.80	9.64	〃
0	2.75	KMnO ₄	40.00	11.16	〃
9.80	4.13	〃	45.00	12.73	〃
10.00	4.01	〃	50.00	14.45	〃
15.00	4.99	〃	55.00	16.20	〃
19.80	5.96	〃	65.00	20.02	〃
20.00	5.94	〃			

苛性カリの溶解度

温度	KOH	固相	温度	KOH	固相
-2.2°	3.51	氷	8.8°	50.47	KOH, 2H ₂ O
-11.2	12.97	〃	15.0	51.70	〃
-20.7	18.50	〃	22.5	53.39	〃
-30.5	22.66	〃	32.8	56.72	〃
-65.2	30.83	〃	33.0	57.00	KOH, 2H ₂ O + KOH, H ₂ O
-42.2	37.33	KOH, 4H ₂ O	49.0	58.52	KOH, H ₂ O
-35.0	40.10	〃	88.5	62.50	〃
-33.0	43.12	〃	110.0	66.42	〃
-33.0	43.30	KOH, 4H ₂ O + KOH, 2H ₂ O	134.65	70.22	〃
-23.2	45.87	KOH, 2H ₂ O	139.15	71.84	〃
-9.0	48.12	〃	143.00	75.68	融點

重亜硫酸カリの溶解度

温度	KHSO ₃	固相	温度	KHSO ₃	固相
15°	31.3	KHSO ₃	50°	40.3	KHSO ₃
20	32.7	ク	55	41.7	ク
25	34.0	ク	60	43.3	ク
30	35.4	ク	65	44.6	ク
35	36.6	ク	70	46.1	ク
40	37.9	ク	75	47.8	ク
45	38.2	ク			

炭酸カリ, 重炭酸カリの溶解度

温度	K ₂ CO ₃ (Poggiale)	KHCO ₃ (Poggiale)	温度	K ₂ CO ₃ (Poggiale)	KHCO ₃ (Poggiale)
0°	83.12	19.61	80°	134.25	—
10	88.72	23.23	90	143.18	—
20	94.06	26.91	100	153.66	—
30	100.09	30.57	110	—	—
40	106.20	34.15	120	—	—
50	112.90	37.92	130	—	—
60	119.24	41.35	135	—	—
70	127.10	45.24			

塩素酸カリの溶解度

温度	KClO ₃ (Gay-Lussac)	温度	KClO ₃ (Gay-Lussac)	温度	KClO ₃ (Tilden, Shenstone)
0°	3.33	35.02°	12.05	0°	3.33
13.32	5.60	49.08	18.96	100	56.5
15.37	6.03	74.98	35.40	130	88.5
24.43	8.44	104.78	60.24	180	190

クロム酸カリ, 重クロム酸カリの溶解度 (Alluard)

温度	K ₂ CrO ₄	K ₂ Cr ₂ O ₇	K ₂ Cr ₂ O ₇ (Kremers)	温度	K ₂ CrO ₄	K ₂ Cr ₂ O ₇	K ₂ Cr ₂ O ₇ (Kremers)
0°	58.90	4.6	4.97	60°	71.02	45	50.5
10	60.92	7.4	8.5	70	73.04	56.7	—
20	62.94	12.4	13.1	80	75.06	68.6	73
30	64.95	18.4	—	90	77.06	81.1	—
40	66.98	25.9	29.1	100	79.10	94.1	102
50	69	35	—				

黄血塩, 赤血塩の溶解度 (Etard, Wallace)

温度	K ₄ Fe(CN) ₆ +3aq	温度	K ₄ Fe(CN) ₆ +3aq	温度	K ₃ Fe(CN) ₆	温度	K ₃ Fe(CN) ₆
0°	14.5	60°	49.5	4.4°	33	37.8°	58.8
20	24.5	75	64	10	36	100	77.5
40	36	80	70	15.6	39.4	104.4	82.6

硝石の溶解度 (Mulder)

温度	KNO ₃	温度	KNO ₃	温度	KNO ₃
0°	13.3	45°	74	85°	189
5	17.1	50	86	90	206
10	21.1	55	98	95	226
15	26	60	111	100	247
20	31.2	65	124	105	272
25	37.3	70	139	110	301
30	44.5	75	155	114	326
35	54	80	172	114.1	327.4
40	64				

硫酸カリの溶解度 (Mulder)

温度	K ₂ SO ₄	温度	K ₂ SO ₄	温度	K ₂ SO ₄
0°	8.46	35°	13.1	70°	19.8
5	9.1	40	14	75	20.8
10	9.7	45	14.9	80	21.8
15	10.3	50	15.8	85	22.8
20	10.9	55	16.8	90	23.9
25	11.6	60	17.8	95	25
30	12.3	65	18.8	100	26.2

塩化カルシウムの溶解度

温度	CaCl ₂	CaCl ₂	CaCl ₂ +6aq
	(Mulder)	(Kremers)	
0°	49.6	50	189.1
5	54	—	—
10	60	63.35	284.4
15	66	—	—
20	74	74	521.4
25	82	—	—
30	93	—	—
33	100	—	—
35	104	—	—
40	110	120.48	—
50	120	—	—
60	129	138.89	—
70	136	—	—
80	142	—	—
90	147	—	—
100	159	155	—

酸化カルシウムの溶解度 (Maben)

温度	CaO	温度	CaO	温度	CaO	温度	CaO
0°	0.131	30°	0.116	60°	0.088	90°	0.063
10	0.129	40	0.107	70	0.080	99	0.060
20	0.126	50	0.098	80	0.073		

炭酸石灰の溶解度 (Kendall)

温度	方解石	霰石	無定形石灰石	方解石
	空気中に炭酸ガスを含有しない時			空気10000部に炭酸ガス869部含有する時
25°	1,433.10 ⁻³	1,528.10 ⁻³	1,445.10 ⁻³	4,608.10 ⁻³
50	1,504.10 ⁻³	1,617.10 ⁻³	1,515.10 ⁻³	2,925.10 ⁻³
100	1,779.10 ⁻³	1,902.10 ⁻³	1,777.10 ⁻³ ~1,816.10 ⁻³	1,179.10 ⁻³

硫酸カルシウムの溶解度 (Marignac)

温度	CaSO ₄ +2aq	CaSO ₄	温度	CaSO ₄ +2aq	CaSO ₄
0°	0.241	0.190	41°	0.269	0.213
18	0.259	0.205	53	0.266	0.211
24	0.265	0.209	72	0.255	0.202
32	0.269	0.213	86	0.239	0.189
38	0.272	0.214	90	0.222	0.175

塩化マグネシウムの溶解度 (van't Hoff, Meyerhoffer)

温度	固相の種類	水100g中に溶解する量	温度	固相の種類	水100g中に溶解する量
-10°	氷	12.5	10°	6水塩	53.5
-20	氷	19	20	6水塩	54.5
-30	氷	24	22	6水塩	55.2
-33.6	氷+12水塩	26	40	6水塩	57.5
-20	12水塩	36.5	60	6水塩	61
-16.4	12水塩	44.04	80	6水塩	66
-16.8	12水塩+8水塩 α	46.2	100	6水塩	73
-17.4	12水塩+8水塩 β	47.6	116.7	6水塩+4水塩	85.5
-19.4	12水塩+6水塩	49.9	152.6	4水塩	96.4
-9.6	8水塩 β +6水塩	51.3	181.5	4水塩+2水塩	126
-3.4	8水塩 α +6水塩	52.3	186	2水塩	128
0	6水塩	52.8			

硫酸マグネシウムの溶解度 (Mulder)

温度	MgSO ₄	温度	MgSO ₄	温度	MgSO ₄	温度	MgSO ₄
0°	26.9	30°	40.9	60°	55	90°	68.9
5	29.3	35	43.3	65	57.3	95	71.4
10	31.5	40	45.6	70	59.6	100	73.8
15	33.8	45	48.0	75	61.9	105	76.2
20	36.2	50	50.3	80	64.2	108.4	77.9
25	38.5	55	52.7	85	66.5		

硝酸バリウムの溶解度 (Mulder)

温度	Ba(NO ₃) ₂
0°	5.2
10	7.0
20	9.2
30	11.6
40	14.2
50	17.1
60	20.3
70	23.6
80	27.0
90	30.6
100	32.2

塩化バリウムの溶解度 (Mulder)

温度	BaCl ₂	BaCl ₂ +2aq
0°	31.6	—
10	33.3	41.5
20	35.7	44.6
30	38.2	—
40	40.8	—
50	43.6	—
60	46.4	59.1
70	49.4	—
80	52.4	—
90	55.6	—
100	57.8	76.9

酸化バリウムの溶解度

温度	BaO	固相	温度	BaO	固相
-0.5°	1.48	氷 + {Ba(OH) ₂ +8aq}	70.0°	24.2	Ba(OH) ₂ +8aq
0.0	1.48	Ba(OH) ₂ +8aq	75.0	36.2	ク
10.0	2.17	ク	80.0	47.6	?
20.0	3.36	ク	78.5	48.65	融点
30.0	4.75	ク	78.0	48.65	ク
40.0	6.85	ク	77.9	48.65	ク
50.0	10.5	ク	107.0	61.44	Ba(OH) ₂ +3aq
60.0	15.8	ク			沸点

水酸化バリウムの溶解度 (Rosenstiekl)

温度	BaO	Ba(OH) ₂ +8aq	温度	BaO	Ba(OH) ₂ +8aq
0°	1.5	—	45°	9.12	—
5	1.75	—	50	11.75	—
10	2.22	4.69	55	14.71	—
15	2.89	—	60	18.76	48.08
20	3.48	7.43	65	24.67	—
25	4.19	—	70	31.9	—
30	5.0	—	75	56.85	—
35	6.17	—	80	90.77	88.46
40	7.36	16.42			

塩化アルミニウムの溶解度

温度	AlCl ₃ +6H ₂ O	温度	AlCl ₃ +6H ₂ O	温度	AlCl ₃ +6H ₂ O
0°	31.03	25°	31.10	60°	31.73
20	31.36	40	31.63	80	32.32

硫酸アルミニウムの溶解度 (Poggiale)

温度	Al ₂ (SO ₄) ₃ +18aq	Al ₂ (SO ₄) ₃	温度	Al ₂ (SO ₄) ₃ +18aq	Al ₂ (SO ₄) ₃
0°	86.85	31.3	60°	262.6	59.1
10	95.8	33.5	70	348.2	66.23
20	107.35	36.15	80	467.3	73.1
30	127.6	40.4	90	678.8	80.8
40	167.6	45.7	100	1132.0	89.11
50	201.4	52.13			

各種明礬の溶解度

温度	NH ₄ Al(SO ₄) ₂ +12aq (Poggiale)	NH ₄ Al(SO ₄) ₂ +12aq (Poggiale)	KAl(SO ₄) ₂ +12aq (Poggiale)	KAl(SO ₄) ₂ +12aq (Poggiale)	温度	
0°	2.6	5.22	2.1	3.90		NaAl(SO ₄) ₂ +12aq (Zellner)
10	4.5	9.16	5.0	9.52		
20	6.5	13.66	7.7	15.13	13.3°	46.7
30	9.0	19.29	11.0	22.01	15.5	110.0
40	12.3	27.27	14.9	30.92		
50	15.9	36.51	20.1	44.11		RbAl(SO ₄) ₂ +12aq
60	21.1	51.29	26.7	66.65	17°	2.27
70	26.9	71.97	35.1	90.67		
80	35.2	103.08	45.7	134.47		CsAl(SO ₄) ₂ +12aq
90	50.3	187.82	58.6	209.31	17°	0.619
100	70.8	421.90	74.5	457.48		

硝酸ストロンチウムの溶解度

温度	Sr(NO ₃) ₂	固相	温度	Sr(NO ₃) ₂	固相
-4.6°	20.1	氷	50°	48.1	Sr(NO ₃) ₂
-5.75	24.5	氷+4水塩	60	48.5	〃
0	28.3	4水塩	70	48.9	〃
10	35.5	〃	80	49.3	〃
20	41.5	〃	90	49.7	〃
30	46.7	〃	100	50.3	〃
31.3	47.4	4水塩+Sr(NO ₃) ₂	107.9	50.7	〃 沸點
40	47.7	Sr(NO ₃) ₂			

塩化鉛の溶解度

温度	PbCl ₂	固相	温度	PbCl ₂	固相
0.0°	0.672	PbCl ₂	45.0°	1.550	PbCl ₂
8.0	0.695	〃	65.0	2.058	〃
15.0	0.876	〃	80.0	2.540	〃
19.95	0.961	〃	100.0	3.200	〃
20.0	0.971	〃	101.6	3.100	〃
25.0	1.076	〃	30.0	1.171	〃 (g/100cc溶液)

硝酸鉛の溶解度

温度	Pb(NO ₃) ₂	固相	温度	Pb(NO ₃) ₂	固相
-1.5°	13.8	氷	40.0°	41.0	Pb(NO ₃) ₂
2.5	24.2	〃	50.0	44.79	〃
-2.7	26.0	氷 + Pb(NO ₃) ₂	60.0	46.8	〃
0	28.70	Pb(NO ₃) ₂	70.0	49.4	〃
10.0	30.8	〃	80.0	51.8	〃
20.0	34.3	〃	90.0	54.0	〃
25.0	37.07	〃	100.0	55.65	〃
30.0	37.8	〃	104.7	56.8	〃

塩化亜鉛の溶解度

温度	ZnCl ₂	温度	ZnCl ₂
0°	67.5	40°	81.9
10	73.1	60	83.0
20	78.6	80	84.4
26	80.9	100	86.0

塩化マンガンの溶解度

温度	MnCl ₂	固相	温度	MnCl ₂	固相
-5.5°	10.5	氷	58.089°	—	4水塩 + 2水塩
-12.0	17.0	〃	57.85	51.4	〃
-2.0	—	6水塩 + 4水塩	60	52.1	2水塩
8	38.3	4水塩	80	53.0	〃
25	43.6	〃	100	53.7	〃
30	44.7	〃	140	54.8	〃
50	49.5	〃	198	—	2水塩 + MnCl ₂

硫酸マンガンの溶解度 (Cottrell)

温度	重量	温度	重量	温度	重量
-10°	32.4	27°	39.8	100°	24.9
0	34.7	30	39.4		
9	37.2	50	37.3		
	38.6	70	34.2		

硝酸コバルトの溶解度

温度	Co(NO ₃) ₂	固相	温度	Co(NO ₃) ₂	固相
-18°	32.8	氷	-10°	43.7	6水塩
-22	36.4	〃	18	49.7	〃
-29	38.7	氷 + 9水塩	55	61.7	6水塩 + 3水塩
-23.5	40.4	9水塩	70	65.2	3水塩
-22	41.5	9水塩 + 6水塩	91	77.2	3水塩融解点

塩化第二鉄の溶解度

温度	FeCl ₃	固相	温度	FeCl ₃	固相
-10.0°	15.3	氷	30°	73.2	$\frac{7}{2}$ 水塩 + $\frac{5}{2}$ 水塩
-20.0	22.6	〃	35	73.79	5水塩
-40.0	29.9	〃	50.0	75.9	$\frac{5}{2}$ 水塩
約-55	33.1	氷 + 6水塩	56.0	78.3	$\frac{5}{2}$ 水塩融解點
-27.0	38.3	6水塩	55.0	78.60	$\frac{5}{2}$ 水塩 + 2水塩
0	42.7	〃	60	78.86	2水塩
0	42.66	〃	73.5	81.80	2水塩融解點
10.0	45.0	〃	66.0	84.01	2水塩 + FeCl ₃
20.0	47.9	〃	80.0	84.02	FeCl ₃
25.0	49.42	〃	100.0	84.26	〃
30.0	51.6	〃			
37.0	60.0	6水塩融解點			不安定系
27.4	68.0	6水塩 + $\frac{7}{2}$ 水塩	15°	—	6水塩 + $\frac{7}{2}$ 水塩
32.5	72.0	$\frac{7}{2}$ 水塩融解點			

硫酸鉄の溶解度 (Poggiale)

温度	FeSO ₄ +7aq	温度	FeSO ₄ +7aq	温度	FeSO ₄ +7aq
10°	61.0	39°	151.5	84°	270.0
15	69.9	46	227.0	90	370.0
24	115.0	60	263.0	100	333.3

塩化第二銅の溶解度

温度	CuCl ₂	固相	温度	CuCl ₂	固相
-10.0°	17.2	氷	17°	43.1	2水塩
-18.1	25.3	〃	25	43.32	〃
約-40	36.3	氷 + 2水塩	31.5	44.7	〃
0	40.92	2水塩	91.0	51.0	〃
16.1	43.3	〃			

硫酸銅の溶解度

温度	CuSO ₄	温度	CuSO ₄	温度	CuSO ₄	温度	CuSO ₄
0°	12.9 g	40°	22.8 g	70°	31.4 g	100°	42.4 g
15	16.2	50	25.1	80	34.9	104	43.8
25	17.4	60	28.1	90	38.5		

硝酸銀の溶解度 (Kremers)

温度	AgNO ₃	温度	AgNO ₃	温度	AgNO ₃
0°	121.95	54°	500	85°	714.28
19.5	227.27	60	540	100	940
40	390	80	680	110	1111

昇汞の溶解度 (Poggiale)

温度	HgCl ₂	温度	HgCl ₂	温度	HgCl ₂
0°	5.73	40°	9.62	80°	24.30
10	6.57	50	11.34	90	37.05
20	7.39	60	13.86	100	53.96
30	8.43	70	17.29		

硼酸の溶解度 (Nasini)

温度	%	温度	%	温度	%	温度	%
0°	2.59	31°	6.44	60°	12.90	90°	23.30
12.2	3.69	40	8.02	69	15.58	99.5	28.10
21	4.90	50	10.35	80	19.11		

亜砒酸の溶解度 (Bruner, Tolloczko)

温度	As ₂ O ₃	温度	As ₂ O ₃	温度	As ₂ O ₃
2°	1.201 g	25°	2.038 g	沸騰點	>6.0 g
15	1.656	39.8	2.930		

(4) 有機化合物の溶解度

氣體のものに就ては氣體の溶解度を、液體のものに就ては液體の溶解度を夫々参照。

醋酸カリ、醋酸ソーダの溶解度 (Osann)

温度	KC ₂ H ₃ O ₂	NaC ₂ H ₃ O ₂ +3aq	温度	KC ₂ H ₃ O ₂	NaC ₂ H ₃ O ₂ +3aq
2°*	188.3	—	37°	—	41.7
6	—	25.7	48	—	58.8
13.9	228.8	—	62	492.6	—

醋酸バリウムの溶解度

温度	Ba(C ₂ H ₃ O ₂) ₂	固相	温度	Ba(C ₂ H ₃ O ₂) ₂	固相
0.3°	37.0	3水塩	40°5	44.1	無水塩
7.9	38.1	ク	41.5	44.0	ク
17.5	40.9	ク	44.5	43.8	ク
21.6	42.1	ク	51.8	43.4	ク
24.1	43.9	ク	63.0	42.7	ク
26.2	43.3	1水塩	73.0	42.4	ク
30.6	42.9	ク	84.0	42.5	ク
35.0	43.1	ク			
39.6	43.8	ク			

醋酸鉛の溶解度

温度	Pb(C ₂ H ₃ O ₂) ₂	固相	温度	Pb(C ₂ H ₃ O ₂) ₂	固相
0°	16.5	3水塩	30°	41.1	3水塩
10	19.4	ク	35	47.1	ク
15	26.4	ク	40	53.7	ク
20	30.7	ク	45	*60.7	ク
25	35.6	ク	50	67.6	ク

醋酸の溶解度 (Alluard)

温度	C ₂ H ₂ O ₄	C ₂ H ₂ O ₄ +2aq	温度	C ₂ H ₂ O ₄	C ₂ H ₂ O ₄ +2aq
0°	3.6	5.2	50°	32.1	51.2
10	5.3	8.0	60	44.5	75.0
20	10.2	13.9	70	63.5	117.7
30	15.9	23.0	80	97.8	204.7
40	22.8	35.0	90	120.0	345.0

醋酸ソーダの溶解度

温度	水100gに溶解するg数	固相	温度	水100gに溶解するg数	固相
15°	3.226	Na ₂ C ₂ O ₄	25°	3.600	Na ₂ C ₂ O ₄
20	3.415	ク	100	6.33	ク

醋酸アンモンの溶解度

温度	水100gに溶解するg数	固相	温度	水100gに溶解するg数	固相
0°	2.5	—	25°	5.529	(NH ₄) ₂ C ₂ O ₄
10	3.1	—	30	5.9	ク
15	3.7985	(NH ₄) ₂ C ₂ O ₄ ·H ₂ O	40	8.0	ク
20	4.434	ク	50	10.3	ク

酒石酸の溶解度 (Leidié)

温度	C ₄ H ₆ O ₆	温度	C ₄ H ₆ O ₆	温度	C ₄ H ₆ O ₆	温度	C ₄ H ₆ O ₆
0°	115	30°	156	55°	206	80°	273
5	120	35	166	60	218	85	290
10	126	40	176	65	230	90	307
15	132	45	185	70	244	95	325
20	139	50	195	75	258	100	343
25	148						

重酒石酸カリ, 酒石酸カリ, 酒石酸カリソーダの溶解度

温度	KHC ₄ H ₄ O ₆ (水100分に溶解する量)			温度	KNaC ₄ H ₄ O ₆ + 4aq (Osann)
	(Alluard)	(Chancel)	(v. Babo)		
0°	0.320	0.244	0.370	3°	30.3
5	—	0.300	—	11	41.7
10	0.400	0.370	0.376	26	66.6
15	—	0.453	0.411		
20	0.570	0.553	—		
25	—	0.670	0.843		
30	0.900	0.805	1.020		
35	—	0.960	1.281	温度	K ₂ C ₄ H ₄ O ₆ (Osann)
40	1.31	1.130	1.450		
50	1.81	—	1.931	2°	133.3
60	2.40	—	2.475	14	151.5
70	3.20	—	3.160	23	158.7
80	4.50	—	4.050	64	212.8
90	5.70	—	—		2.8
100	6.90	—	5.850		

蔗糖の溶解度

温度	溶液 100g 中に含まれる蔗糖の量	水 100g に溶解する蔗糖の量	温度	溶液 100g 中に含まれる蔗糖の量	水 100g 中に溶解する蔗糖の量
0°	64.18	179.2	55°	73.20	273.1
5	64.87	184.7	60	74.18	287.3
10	65.58	190.5	65	75.18	302.9
15	66.33	197.0	70	76.22	320.5
20	67.09	203.9	75	77.27	339.9
25	67.89	211.4	80	78.36	362.1
30	68.70	219.5	85	79.46	386.8
35	69.55	228.4	90	80.61	415.7
40	70.42	238.1	95	81.77	448.6
45	71.32	248.8	100	82.97	487.2
50	72.25	260.4			

葡萄糖の溶解度

温度	C ₆ H ₁₂ O ₆	固相	温度	C ₆ H ₁₂ O ₆	固相
-0.772°	6.83	水	45.0°	65.71	αC ₆ H ₁₂ O ₆ ·H ₂ O
-2.116	16.65	ク	50.0	70.90	αC ₆ H ₁₂ O ₆ ·H ₂ O + αC ₆ H ₁₂ O ₆
-2.305	17.59	ク	55.22	73.08	αC ₆ H ₁₂ O ₆
-5.605	33.02	ク	64.75	76.36	ク
-5.3	31.75	水 + αC ₆ H ₁₂ O ₆ ·H ₂ O	70.2	78.23	ク
0.5	35.2	αC ₆ H ₁₂ O ₆ ·H ₂ O	80.5	81.49	ク
15.0	44.96	ク	90.8	84.90	ク
22.98	49.37	ク			不安定系
28.07	52.99	ク			
30.0	54.64	ク	28.0	67.0	αC ₆ H ₁₂ O ₆
35.0	58.02	ク	40.0	67.6	ク
40.4	62.13	ク	45.0	69.69	ク
41.45	62.82	ク			

安息香酸, サリチル酸の溶解度 (Bourgoin)

温度	安息香酸	サリチル酸	温度	安息香酸	サリチル酸
0°	0.170	0.150	40°	0.555	0.555
5	0.185	0.165	45	0.650	0.665
10	0.210	0.190	50	0.775	0.800
15	0.245	0.225	55	0.940	0.980
20	0.290	0.270	60	1.155	1.225
25	0.315	0.325	65	1.430	1.555
30	0.410	0.390	70	1.775	1.990
35	0.480	0.465	75	2.200	2.550

(5) 有機溶剤に対する溶解度

〔附〕 特殊溶剤の場合

アルコール, メタノールに於ける無機物質の溶解度

(L は溶液 100g に於ける無水物の g 数)

無機物質	メタノール		アルコール	
	温度	L	温度	L
AgNO ₃	20°	3.47	20°	2.08
B(OH) ₃	—	—	25	11.20
BaBr ₂	15	29.8	15	4.389
BaBr ₂ ·2H ₂ O	15	31.4	—	—
BaCl ₂	15.5	2.13	—	—
BaCl ₂ ·2H ₂ O	6~7	6.8	—	—
Ba(ClO ₄) ₂	25	68.46	25	55.48
BaI ₂	—	—	20	43.50
Ba(NO ₃) ₂	20	0.057	20	0.99
BiI ₃	—	—	20	3.5
CaBr ₂	15	34.90	15	33.56
CaCl ₂	20	22.6	20	19.7
Ca(ClO ₄) ₂	25	70.36	25	62.44
CaI ₂	15	55.30	—	—
Ca(NO ₃) ₂	10	57.28	20	38.9

無機物質	メタノール		アルコール	
	温度	L	温度	L
CdBr ₂	15°	11.9	20°	23.1
CdCl ₂	20	2.10	20	1.46
CdI ₂	20	67.39	20	52.49
CoBr ₂	20	30.07	20	43.53
CoCl ₂	20	27.80	20	35.23
CoCl ₂ ·2H ₂ O	—	—	25	14.6
CoSO ₄	18	1.03	—	—
CoSO ₄ ·7H ₂ O	15	33.7	3	2.4
CsClO ₄	25	0.093	25	0.011
CuCl ₂	20	26.9	20	33.33
CuSO ₄	18	1.04	—	—
CuSO ₄ ·5H ₂ O	15	12.8	3	1.1
FeCl ₃	—	—	15	67.0
H ₂ SO ₄	—	—	15.5	67.6
HgBr ₂	25	41.0	25	23.10
Hg(CN) ₂	25	31.9	25	9.57
HgCl ₂	25	40.0	25	33.55
HgI ₂	25	3.17	25	2.18
I	—	—	15	15.67
KBr	15	1.96	—	—
KCN	19.5	4.68	19.5	0.87
KCl	19.9	0.417	18.5	0.034
KClO ₄	25	0.105	25	0.012
KI	19.9	12.20	25	1.922
KOH	~28	28.7	~28	22.5
LiBr	—	—	10	26.48
LiCl	15	30.6	15	83.1
LiClO ₄	25	64.57	25	60.28
LiClO ₄ ·3H ₂ O	25	60.95	25	42.93
LiI·3H ₂ O	25	77.46	25	71.52
MgBr ₂	20	21.8	20	13.1
MgCl ₂	20	13.8	20	5.30
Mg(ClO ₄) ₂	25	34.14	25	19.33
MgI ₂	20	31.1	20	16.7
Mg(NO ₃) ₂	20	14.7	20	2.98

無機物質	メタノール		アルコール	
	温度	L	温度	L
MgSO ₄	18°	1.16	—°	—
MgSO ₄ ·7H ₂ O	17	28.6	3	1.3
NH ₄ Br	25	11.4	25	3.17
NH ₄ Cl	25	3.42	25	0.673
NH ₄ ClO ₄	25	6.41	25	1.872
NH ₄ I	—	—	25	26.3
NH ₄ NO ₃	18.5	14.0	20.5	3.7
NaBr	25	15.6	15	2.289
NaCl	19.5	1.39	25	19.4
NaClO ₄	25	33.93	25	12.82
Na ₂ CrO ₄	25	0.35	—	—
NaI	20	42.16	25	29.86
NaNO ₂	19.5	4.23	19.5	0.31
NaNO ₃	19.5	0.41	25	0.036
NaOH	~28	19.3	~28	12.0
NaSCN	—	—	25	17.409
NiBr ₂	20	26.0	—	—
NiCl ₂	—	—	室温	9.2
NiCl ₂ ·6H ₂ O	—	—	室温	34.9
NiSO ₄	18	0.5	—	—
NiSO ₄ ·6H ₂ O	15	31.0	17	2.11
P	—	—	室温	0.312
Pb(NO ₃) ₂	20.5	1.35	20.5	0.04
RbCl	25	1.41	25	0.078
RbClO ₄	25	0.060	25	0.009
S	18.5	0.03	18.5	0.05
SrBr ₂	20	54.42	20	33.98
SrCl ₂ ·6H ₂ O	6~7	38.7	6~7	3.7
SrClO ₄	25	67.95	25	64.37
SrI ₂	—	—	4	3.1
(UO ₂)(NO ₃) ₂ ·6H ₂ O	11	4.07	—	—
ZnSO ₄	18	0.65	—	—
ZnSO ₄ ·7H ₂ O	17	37.0	—	—

無水アルコールに於けるアンモニアの溶解度
(Delphine 1892) (de Brugn 1892)

温度	溶液 100cc 中のアンモ ニアの量 g	溶液100g中のアン モニアの量 g		アルコール100gに 溶解する量 g	
		Del.	Br.	Del.	Br.
0°	13.05	20.95	19.7	26.5	24.5
5	12.00	19.00	17.5	23.0	21.2
10	10.85	16.43	15.0	19.6	17.8
15	9.20	13.00	13.2	15.0	15.2
20	7.50	10.66	11.5	11.9	13.2
25	6.00	10.00	10.0	11.0	11.2
30	5.15	9.7	8.8	10.7	9.5

蔗糖のアルコールに於ける溶解度

アルコ ールの 容量 %	0°		14°			40°	
	溶液の比 重 17.5°	溶液 100 cc中の蔗 糖のg数	溶液の比 重 17.5°	溶液 100cc 中の g 数			溶液 100 cc中の蔗 糖のg数
				蔗糖	C ₂ H ₅ OH	H ₂ O	
0°	1.325	85.8	1.326	87.5	0	45.10	—
10	1.299	80.7	1.300	81.5	3.91	44.82	95.4
20	1.236	74.2	1.266	74.5	8.52	43.83	90
30	1.229	65.5	1.233	67.9	13.74	41.87	82.2
40	1.182	56.7	1.185	58	20.24	40.38	74.9
50	1.129	45.9	1.131	47.1	28.13	38.02	63.4
60	1.050	32.9	1.058	33.9	37.64	34.47	49.9
70	0.972	18.2	0.975	18.8	46.28	29.57	31.4
80	0.893	6.4	0.895	6.6	61.15	21.95	13.3
90	0.837	0.7	0.838	0.9	71.18	12.83	2.3
97.4	0.806	0.08	0.808	0.36	77.39	3.28	0.5

20° のアルコール、メタノールに於ける種々の糖類の溶解度

糖 類	溶 劑	溶液100cc中の無水糖 g	
		初溶解度	最終溶解度
α-アラビノーゼ	80% C ₂ H ₅ OH	0.74	1.94
β-セローゼ	20 "	3.2	4.7
β-果糖	80 "	13.4	27.4
ク	95 "	1.8	4.2
ク	CH ₃ OH	5.2	11.1
α-ガラクトーゼ	60 C ₂ H ₅ OH	1.1	3.1
ク	80 "	0.27	0.65
β, α-グルコヘプトーゼ	20 "	4	4.5
α-葡萄糖	80 "	2	4.5
ク	CH ₃ OH	0.85	1.6
ク (1水加物)	80 C ₂ H ₅ OH	1.3	3
β-葡萄糖	80 "	4.9	9.1
α-乳糖 1水加物	40 "	1.1	2.4
α-リキリーゼ	90 C ₂ H ₅ OH	5.4	7.9
β-麦芽糖 1水加物	60 "	3	4.75
β-マンノーゼ	80 "	2.4	13
ク	CH ₃ OH	0.78	4.4
β-メリビオーゼ 2水加物	80 C ₂ H ₅ OH	0.76	1.3
α-ラムノーゼ 1水加物	100 "	8.6	9.5
ク	70 "	8.2	9.6
α-キシローゼ	80 "	2.7	6.2
シュ-クローゼ	80 "	3.7	3.7
トレハローゼ 2水加物	70 "	1.8	1.8
ラフィノーゼ 5水加物	50 "	1.4	1.4

食塩のアルコールに対する溶解度 (15°) (Schiff)

アルコ- ル重量 %	NaCl	アルコ- ル重量 %	NaCl	アルコ- ル重量 %	NaCl
10	28.53	40	13.25	60	5.93
20	22.55	50	9.77	80	1.22
30	17.51				

塩化カリ、ヨードカリのアルコールに対する溶解度 (Gérardin)

ア ル コ ー ル			アルコール 100 分に溶解する量			
比 重	容量%	重量%	温 度	KCl	温 度	KJ
0.9904	7	5	0~52°	23.2+0.27 T	18°	180.5
0.9848	12	9	4~60	19.9+0.255 T	18	100.4
0.9793	19	15.4	4~43	15.7+0.233 T	18	—
0.9726	28	23	3~34	11.9+0.205 T	18	100.1
0.9665	35	29	—	—	18	89.0
0.9573	42	35	10~60	7.1+0.162 T	18	—
0.9528	45	38	—	—	18	76.9
0.9390	53	45	2~57	4.2+0.125 T	18	66.4
0.9088	67	59	—	—	18	48.2
0.8967	72	65	12~65	1.89+0.061 T	18	—
0.8464	90	86	—	—	18	11.4
0.8322	94	91	—	—	18	6.2

硝酸銀のアルコールに対する溶解度 (Eder)

アルコ- ル容量%	AgNO ₃ 15°	AgNO ₃ 50°	AgNO ₃ 75°	アルコ- ル容量%	AgNO ₃ 15°	AgNO ₃ 50°	AgNO ₃ 75°
95	3.8	7.3	18.3	40	56.4	98.3	160
80	10.3	—	42	30	43.7	—	—
70	22.1	—	—	20	107	214	340
60	30.5	58.1	89	10	158	—	—
50	35.8	—	—				

グリセリンに於ける溶解度 (Klever)
(15.5° に於て 100 分のグリセリンに溶解する量)

明礬.....40	塩化第二鉄.....極めて可溶	重硼酸ソーダ.....60
炭酸アンモン.....20	乳酸鐵(M).....16	重炭酸ソーダ.....8
塩化アンモン.....20	酒石酸鐵(M).....8	炭酸ソーダ.....93
亞砒酸.....20	硫酸鐵(M).....25	塩素酸ソーダ.....20
無水砒酸.....20	タンニン酸.....50	食塩(M).....20
アトロピン.....3	尿素.....50	蔞酸.....15
硫酸アトロピン.....33	ヨード.....1.9	磷.....0.20
塩化バリウム.....10	砒酸カリ.....50	昇汞.....7.5
安息香酸.....10	ブロムカリ.....25	シアン水銀.....27
醋酸鉛.....20	塩素酸カリ.....3.5	硫黄.....0.10
硼酸.....10	シアンカリ.....32	硝酸銀(M) 極めて可溶
吐酒石.....5.5	ヨードカリ.....40	ストリキニーネ...0.25
ブルチン.....2.2	醋酸銅.....10	硝酸ストリキニーネ 4
硫化石灰.....5	硫酸銅.....30	硫酸ストリキニーネ 22.50
キニーネ.....0.5	モルヒネ.....0.45	ペラトリン.....1
酒石酸キニーネ...0.25	醋酸モルヒネ.....20	塩化亞鉛.....50
シンコニン.....0.5	塩酸モルヒネ.....20	ヨード亞鉛.....40
硫酸シンコニン...6.7	砒酸ソーダ.....50	硫酸亞鉛.....35

M.....(Q. Marino)

硫黄 S₈ (斜方晶) の塩化硫黄に於ける溶解度

温 度	混合物に於ける S ₈ モル %	固 相	温 度	混合物に於ける S ₈ モル %	固 相
-16°	4.3	斜方硫黄	83.5°	67	斜方硫黄
0	6	ク	95.6	81.8	ク
17.9	9.9	ク	86	81.8	單斜硫黄
36.8	17.1	ク	103.2	88.4	ク
55.2	28.5	ク	110.4	95	ク
65.6	40.3	ク	118.8	100	ク
77.7	55.4	ク			

硫黄 S₈ (斜方晶) のベンゾール, 二硫化炭素に於ける溶解度
(溶液 100g 中の S の g 数)

温 度	C ₆ H ₆	CS ₂	温 度	C ₆ H ₆	CS ₂
0°	1.0	18.0	70°	8.0	72.0
10	1.3	23.0	80	10.5	79.0
20	1.7	29.5	90	13.8	86.0
25	2.1	33.5	100	17.5	92.0
30	2.4	38.0	110	23.0	
40	3.2	50.0	120	29.0	
50	4.3	59.0	130	36.0	
60	6.6	66.0			

硫黄 S₈ (斜方晶) のトルオール, 四塩化炭素に於ける溶解度
(溶液 100g 中の g 数)

温 度	C ₆ H ₅ ·CH ₃	CCl ₄	温 度	C ₆ H ₅ ·CH ₃	CCl ₄
0°	0.897	0.339	23.25°	—	0.841
13	1.515	—	25	2.018	0.831
15.5	1.649	0.641	35	2.722	1.155
18	—	0.720	45	—	1.564
20	1.827	—	54	4.85	2.008
22	—	0.748	83.5	11.64	—
23	1.889	—			

分 配 係 数

次表は相互に完全には溶解しない 2 液體にこれ等に溶解する第 3 物質が溶解する場合の係数を示すものである。

〔例〕 水とエーテルに於けるアルコールの分配に就て説明すれば, I. II なる縦行の下に記したる数字は夫々水, エーテル相のアルコールの濃度を

g-當量/l で示したもので、 $r=I/II$ はその兩濃度の比にして分配係數（分配律ともいふ）に相當する。I, II の行に於ける値を活量でとれば r は濃度に無關係に一定の筈であるが分配律が嚴密に適用されるのは稀薄溶液の範圍に限られ濃厚溶液の場合は可成りの變化をする。又溶解して解離、分子の會合等を起す物質に於ても r の値に相當差異を生ず。

分配律は或る溶媒に溶解してゐる物質を他の溶媒で抽出する様な場合に注意を要する事柄である。

水 (I) 及びエーテル (II)

I	II	r(I/II)	I	II	r(I/II)
アルコール (25°)			安息香酸 (10°)		
0.252	0.356	0.707	0.0009	0.0639	0.0141
1.496	2.448	0.611	0.00249	0.226	0.0110
2.215	4.118	0.538	ホルムアルデヒド (20°)		
醋酸 (25°)			0.0582	0.0063	9.2
(I に於て電離, II に於て 2 分子會合)			トリメチルアミン (20°)		
0.01323	0.006097	2.17	0.0444	0.0178	2.4
0.06654	0.03110	2.14	硝酸 (水中で電離)		
0.3265	0.1624	2.01	0.117	0.00211	55.6
0.2600	0.7413	1.70	0.531	0.0242	21.9
蓆酸 (11°)			1.77	0.354	5.01
0.451	0.0455	9.9	4.98	3.43	1.45
1.05	0.115	9.1	昇汞 (25°)		
酒石酸 (27°)			0.190	0.4152	0.46
0.427	0.0016	268			
1.625	0.0070	233			

水 (I) 及びベンゾール (II)

I	II	r(=I/II)	I	II	r(=I/II)
アルコール (25°)			トリメチルアミン (25°)		
0.867	0.834	1.04	0.0584	0.0295	1.98
3.467	2.852	1.22	1.1135	0.5681	1.90
5.677	4.105	1.35	石炭酸 (25°)		
アセトン (25°)			(II に於て 2 分子會合)		
0.2200	0.2065	1.066	0.0272	0.062	0.44
0.9185	0.8967	1.024	0.1013	0.279	0.36
2.2167	2.3947	0.926	0.5299	6.487	0.08
醋酸 (25°)			ピリジン (25°)		
(II に於て 2 分子會合)			0.00780	0.02008	0.388
0.5793	0.0159	36.5			
1.3821	0.0554	25.0			
3.2984	0.2555	12.9			
6.9974	0.9053	7.73			

水 (I) 及びクロロホルム (II)

I	II	r(=I/II)	I	II	r(=I/II)
ベンジルアルコール (25°)			アセトン (25°)		
(II に於て 2 分子會合)			0.032	0.168	0.190
0.0737	0.254	0.286	0.145	0.676	0.215
0.247	1.85	0.133	0.493	1.98	0.249
0.436	5.43	0.080	1.01	3.06	0.331
アンモニア (25°)			醋酸 (25°)		
0.000715	0.00002625	25.7	0.405	0.0231	17.5
0.04425	0.00165	26.2	0.727	0.0583	12.5
ヨード (25°)			1.188	0.1351	8.8
0.00025	0.0338	0.00741	2.056	0.3493	5.9
0.00120	0.1546	0.00775			
0.00242	0.3207	0.00725			

四塩化炭素 (I) 及び水 (II)

I	II	r(=I/II)	I	II	r(=I/II)
アセトン (25°) (I に於て 2 分子會合)			メタノール (25°)		
0.0833	0.186	0.45	0.0097	0.405	0.0239
0.514	1.01	0.51	0.0553	1.477	0.0239
2.10	2.87	0.73	石炭酸 (25°) (I に於て會合)		
醋酸 (25°) (I に於て會合)			0.0247	0.0605	0.41
0.0096	0.684	0.0141	0.0722	0.140	0.52
0.0450	1.691	0.0266	1.47	0.489	3.01
1.0461	9.346	0.1119	2.49	0.525	4.74
アンモニア (25°)			プロム		
0.00787	1.73	0.0045	0.1949	0.00853	22.7
0.0464	6.86	0.0068	1.2171	0.05300	22.9
0.0735	8.59	0.0086	3.9880	0.13132	30.3

第2篇 比重

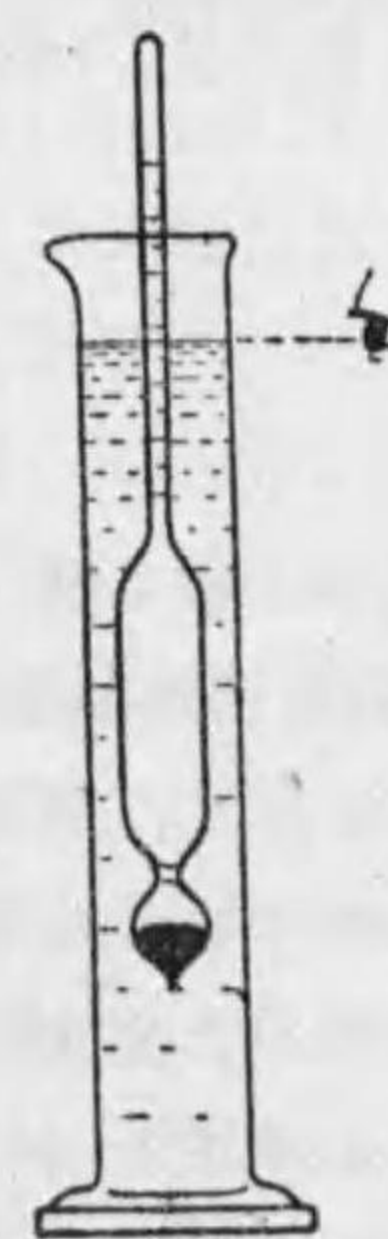
物質の単位容積の質量と或る標準物質のそれとの比をいふ。普通は標準物質として 4°C の水をとる。日本薬局方に於ては、蒸留水と薬品各 15°C に於ける同容積の重量の比を以て示す。4° の密度と 15° の密度とは 1:0.999126 の比を有するから、15° に於ける比重は 4° の場合に比し約 1/1000 弱の過大數を示すことになる。而て殆ど凡ての場合、小数點以下3位まで表し4位は四捨五入する。又、氣體の比重をいひ表すには多くは標準として 0°C、1 氣壓に於ける空氣をとり、或る場合には水素又は酸素をとる。

比重の測定

比重計 (浮秤, アレオメーター Areometer), 比重秤, 比重壺 (ピクノメーター Pycnometer) 等を適宜使用する。

1. 液體の比重測定

比重計 檢液多量の場合に適し、最も簡単に比重を求め得られる。直徑 5



第1圖

~6cm の硝子圓筒に檢液を入れ、この液中に本器を靜に挿入し浮遊せしめ、靜止した時に液の表面の度盛を讀んで直にその比重を知るものである(第1圖)。我國の浮秤の檢定は、檢液に浮秤を浮遊、靜止せしめた時、毛細管現象で浮秤の軸に上つた液の上端の目盛を讀むことになつてゐる。外國製例へば獨逸製の浮秤は、毛細管現象の底面の接線で讀む。

標準比重計と呼ばれるものは比重範圍 0.6~2.0 を 19 本の比重計に分割して一組としたものである。

我國の工業界ではボーム度 (Bé) が最も廣く使用されてゐる(後掲の對照表參照)。ボーム比重計には輕液用と重液用との2種があり、輕液用の目盛は浮秤を空氣中で 15°C の 10% 食塩水中に浮べた時を 0° とし、次に 15°