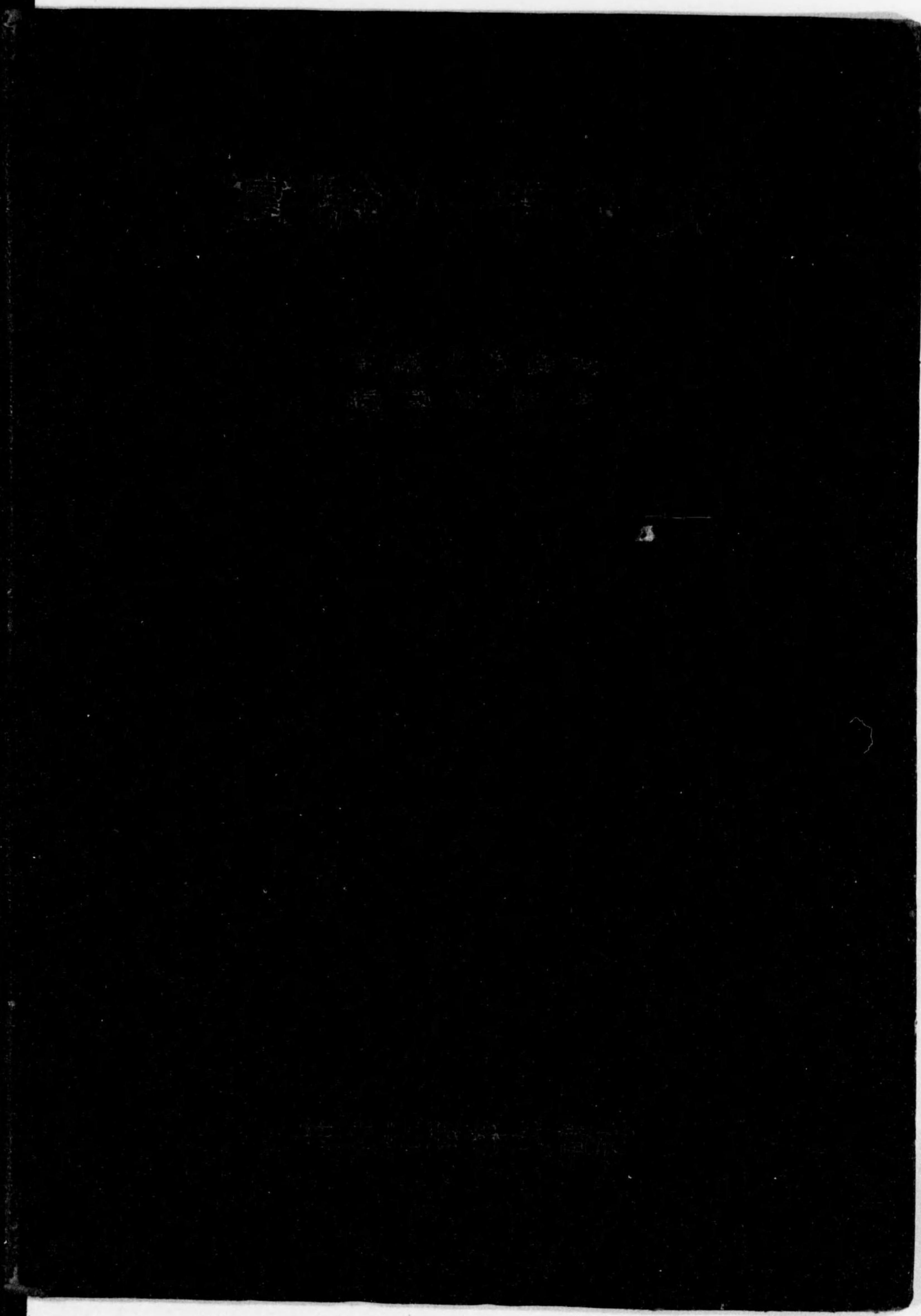
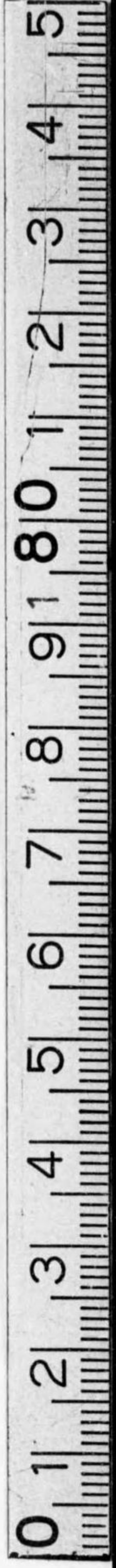


始



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

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
~~48~~
888

序

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-Eörnstein: 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.....250

温度の測定.....255

絶対温度.....255

臨界温度.....255

熔融點(融解點).....256

 熔融點の測定.....257

 氷點の降下.....259

沸騰點(沸點).....259

 沸騰點の測定.....260

 沸騰點の上昇.....265

恒温槽.....266

加熱浴.....266

寒劑.....270

第5篇 膨脹.....270

膨脹係數.....270

 元素の膨脹係數.....273

 合金の線膨脹係數.....275

第6篇 壓力.....275

壓の測定.....281

第7篇 發火と爆發.....281

發火性物質.....281

爆發性物質.....289

第8篇 光の屈折及旋光.....289

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.....302

電氣の單位.....302

金屬の電氣抵抗.....302

金屬線の種類.....304

絶縁電線の安全電流.....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 有毒瓦斯.....322

有毒瓦斯の分類.....322

代表的有毒瓦斯の檢知法.....325

毒性徵數及危險濃度指數.....329

第11篇 寫眞要項.....331

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	336
操作上の二三の心得	337
第12篇 試薬	
定性分析用試薬	337
酸類	339
塩基類	340
NH ₄ 塩類	341
Na塩類	344
その他の塩類	347
雑類	348
氣體試薬	348
特殊試薬	352
試験紙	352
標示薬(指示薬)	354
定規液(標準液)	357
力價検定(標定)	359
有機分析用試薬	359
アルカロイド沈澱試薬	360
アルカロイド呈色反応試薬	362
第13篇 定性分析	
[A]陽イオンの分析	362
1. 豫備試験(乾式法)	365
2. 試料溶液の調製	367
3. 硫化水素法による分析表	373
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]イオン反応	385
1. 陽イオンの反応	385
2. 陰イオンの反応	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	439
1. 植物成分の分離法	439
豫備試験	440
主試験	443
原子團の検出及定量	446
元素分析	446
構成元素の検出	447
炭素, 水素の定量	449
窒素の定量	450
ハロゲン, 硫黄, 磷の定量	452
分子量の測定	452
化学的測定法	453
物理的測定法	457
油脂類の試験(附, 精油の定量)	460
水素イオン濃度(pH)	460
比色的測定法	460
電氣的測定法	465
検出反應	470
主要な基名	471
環状化合物の位置表示法	475
溶剤精製法	479
第17篇 酸化と還元	479
酸化劑	483
還元劑	490
觸媒表	494
有名化学反應	

〔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	化学異名解	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, Aluminum, 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, 一, 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, 一, 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, 一, 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, 一, 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	a	b
I	1	1H 1.0078															2He 4.002	
II	2	3Li 6.940	4Be 9.02	9B 10.82	6C 12.00	7N 12.00	8O 16.00	9F 19.00	10Ne 20.18								18Ar 39.944	
III	3	11Na 22.997	12Mg 24.32	13Al 26.97	14Si 28.06	15P 31.02	16S 32.06	17Cl 35.457										
IV	4	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							
V	5	37Rb 85.48	38Sr 87.63	39Y 88.92	40Zr 91.22	41Nb 92.91	42Mo 96.0	43Ma 101.7	44Rn 102.91	45Rh 106.7	46Pd 106.7						36Kr 82.9	
VI	6	55Cs 132.81	56Ba 137.36	57~71*	58Ce 140.12	59Pr 140.92	60Nd 144.27	61P 150.43	62Sm 152.04	63Eu 152.04	64Gd 157.3	65Tb 159.2	66Dy 162.46	67Ho 163.5	68Er 167.64	69Tm 169.4	70Yb 173.5	71Lu 175.0
VII	7	81Tl 204.39	82Pb 207.22	83Bi 209.00	84Po (210.0)	85At (210.0)	86Rn 222.0											
	8	79Au 197.2	80Hg 200.61	81Tl 204.39	82Pb 207.22	83Bi 209.00	84Po (210.0)	85At (210.0)	86Rn 222.0									
	9	87Fr —	88Ra 226.05	89Ac (226)	90Th 232.12	91Pa (230)	92U 238.2											
	10																	
	11																	

* 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	1.43088
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
ブロム	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	1.74635
水素	H	1.008	2.016	3.024	4.032	5.040	6.048	7.056	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	1.33596
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	1.33173
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
		29.04	58.08	87.12	116.16	145.20	174.24	203.28	232.32	261.36	290.40	
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	160.240	1.20477
ブロム	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	3	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	23	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	2406	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	11	13	16	18	20
19	2783	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	16	17
23	3617	3636	3655	3674	3692	3711	3729	3747	3766	3784	2	4	6	7	9	11	13	16	17
24	3802	3820	3838	3856	3874	3892	3909	3927	3945	3963	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	4345	4362	4378	4393	4409	4425	4440	4456	2	3	5	6	8	9	11	12	14
28	4472	4487	4502	4518	4533	4548	4564	4579	4594	4609	2	3	5	6	8	9	10	12	13
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	5328	5340	5352	5365	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	6655	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	3	3	4	5	6	7	8
53	7243	7251	7259	7267	7275	7284	7292	7300	7308	7316	1	2	3	3	4	5	6	7	8
54	7324	7332	7340	7348	7356	7364	7372	7380	7388	7396	1	2	3	3	4	5	6	7	8
	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	6
72	8573	8579	8585	8591	8597	8603	8609	8615	8621	8627	1	1	2	2	3	4	4	5	6
73	8633	8639	8645	8651	8657	8663	8669	8675	8681	8686	1	1	2	2	3	4	4	5	6
74	8692	8698	8704	8710	8716	8722	8727	8733	8739	8745	1	1	2	2	3	4	4	5	6
75	8751	8756	8762	8768	8774	8779	8785	8791	8797	8802	1	1	2	2	3	4	4	5	6
76	8808	8814	8820	8825	8831	8837	8842	8848	8854	8859	1	1	2	2	3	4	4	5	6
77	8865	8871	8876	8882	8887	8893	8899	8904	8910	8915	1	1	2	2	3	4	4	5	6
78	8921	8927	8932	8938	8943	8949	8954	8960	8965	8971	1	1	2	2	3	4	4	5	6
79	8976	8982	8987	8993	8998	9004	9009	9015	9020	9025	1	1	2	2	3	4	4	5	6
80	9031	9036	9042	9047	9053	9058	9063	9069	9074	9079	1	1	2	2	3	4	4	5	6
81	9085	9090	9096	9101	9106	9112	9117	9122	9128	9133	1	1	2	2	3	4	4	5	6
82	9138	9143	9149	9154	9159	9165	9170	9175	9180	9186	1	1	2	2	3	4	4	5	6
83	9191	9196	9201	9206	9212	9217	9222	9227	9232	9238	1	1	2	2	3	4	4	5	6
84	9243	9248	9253	9258	9263	9269	9274	9279	9284	9289	1	1	2	2	3	4	4	5	6

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

- 〔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。
- 〔化學式〕 aq=結晶水。
- 〔分子量〕 括弧を附したものは原子量。
- 〔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。
- 〔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

- 〔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。
- 〔比重〕 普通，水=1とし，氣體は空氣=1とす。
- 〔沸騰點〕 230/15=15mmにて沸騰點230°Cの意。
- 〔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。

繁用無機化

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	99.59	白 非晶, IV
酸化-	ZnO	81.37	白 非晶, III
硫化-(閃亜鉛鑛)	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	Ar 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.
品: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	—
4.06	移(7aq→6aq)	—	溶:水
7aq:1.96	:39.0	—	溶; 水, A.
0aq:3.49	36.4	—	難:水; 溶:酸; 不:Ac., ピリヂン
2.07	解離:140	—	易:水, A., メチルアルコール, 其他
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	爆:100	—	易:水; 稀Alc., 微:A.
—	120(壓)	—	溶:水, A.
蒸:0.89/57°	513	分解	溶:水; 微:A.
1.77	—	—	易:水
—	分解	—	易:水, A. CH ₃ OH; 微:E.
—	移:32, 84, 125; 融:165	分解:200	溶:水, A.
1.73	—	—	溶:水(温度と共に著しく増加)
1.79	—	—	溶:水(温度と共に著しく増加)
1.62	—	—	溶:水
—	—	—	溶:水, A. 分解
—	—	昇:60	溶:水; カルバミン酸塩は A. に溶
—	—	—	溶:水, A. ピリヂン.*溶融點は CS(NH ₂) ₂ を含む
1.31	149*	—	微:水
液(-183°):1.38	-190	-1858	溶:Alk., HCl, H ₂ SO ₄ ; 不溶: HNO ₃
2.70	658	~2000	易:水
2.41	(2.5氣壓)190	183	溶:水
—	離水	—	—

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 非晶
酒石酸アンチモンニルカリウム(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 ₄	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	2080	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; 水醋; 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.
ゲル	—	—	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	—	—	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:16.3	—	—
β:1.07	β: { 32.5 62.2	44.6	溶:水

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
クロソルフォン酸	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	熔融點	沸騰點	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: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)④	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 ₂	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
◇ (一水素)—	K ₂ HPO ₄	174.25	無
◇	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
亜砷酸—	K ₃ AsO ₃	240.26	無 針
砷酸—	KH ₂ AsO ₄	180.08	無 II
炭酸—(2aq)	K ₂ CO ₃ ·2aq	174.23	無 V
◇ (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
シアン酸—	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: Glyc.
2.756	728	1380	溶:水; Glyc.; 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→ K ₂ S ₂ O ₇	溶:水
1.92	>300	—	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
—	~810	—	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	化學式	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	暗綠 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
磷化—	Ca ₃ P ₂	182.29	赤褐 晶
磷酸—	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	熔融點	沸騰點	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	—	—	—
3.2~3.4	2572	—	【参照】水酸化カルシウム
—	熱して分解	—	微:水; 溶:酸
2.25	—	—	溶:水, 熱湯にてCa(SH) ₂ , Ca(OH) ₂ に分解
晶: 2.8	移: 1193	—	—
2.97	融: 1450	—	【参照】石膏
2.32	—	—	溶:水; 不: A.
—	—	—	—
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 發生
IIIa: 2.71	1339(1025氣壓)	—	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	化學式	分子量	色, 結晶
(3)青化一	Au(CN) ₃ ·3aq	329.27	無 晶
(3)青化一カリウム(複)	AuK(CN) ₄ ·3aq	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 ₂ O	281.76	黒褐 I
過酸化一	Ag ₂ O ₂	247.76	黒
硫化一	Ag ₂ S	247.83	黒 非晶又はI
硫酸一	Ag ₂ SO ₄	311.83	白 IV,I(?)
亜硝酸一	AgNO ₂	153.89	帶黄 IV
硝酸一	AgNO ₃	169.89	無 IV,IIIa
磷酸一(オルト)	Ag ₃ PO ₄	418.68	黄 非晶又はI
クロム酸一	Ag ₂ CrO ₄	331.77	緑又は赤 IV
重クロム酸一	Ag ₂ Cr ₂ O ₇	431.78	赤 IV
アセチレン化一	Ag ₂ C ₂	239.76	白 非晶
炭酸一	Ag ₂ CO 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	[Ag(CN) ₂]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	[CrCl ₂ (H ₂ O) ₄]Cl·2aq	266.45	緑 IV
(3)塩化一水化物	[Cr(H ₂ O) ₆]Cl ₃	266.45	紫 V
(6)塩化クロミル	CrO ₂ Cl ₂	154.93	黒赤 液
(3)水酸化一	Cr(OH) ₃	103.04	紫 非晶
(3)酸化一	Cr ₂ O 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)	CrK(SO ₄) ₂ ·12aq	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 ₂ SO ₄
5.56	455	—	溶:水, NH ₃
融:6.47	422	—	溶:水, Na ₂ S ₂ O ₃ 溶液; 微:NH ₃
5.67	移:145.8 融:552	—	溶:水, Na ₂ S ₂ 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
{ 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	-103.9	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 非晶 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
ジシラン	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 青 氣
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	—	—	溶:Alk., 不:水, 酸
2.65	移:575 融:1470	2590	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	化学式	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	赤黒 IIIa I,非晶
(1)硫酸—	Hg ₂ SO ₄	497.27	無 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 ·½aq	284.6	白
スカンジウム(III)	Sc	(45.10)	—
錫(II,IV)①	Sn	(118.7)	銀白 II 灰 晶
(2)塩化第一—	SnCl ₂ ·2aq	225.64	無 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 灰 IV
(4)硫化第二—(偽金)	SnS ₂	182.84	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.,ピリジン
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	—	—	(沈澱)溶:水;不:酸(非晶)溶:硫化
赤:8.09	昇:580	—	アルカリ溶液
黒:7.67	融:1450(壓)	—	溶:水, HNO ₃
7.56	灼熱	—	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	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)
6.3	—	—	不:水;溶: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)	灰赤 IIIa V 灰又は赤 非晶
(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
銻鉛(III,V)	Bi	(209.0)	帯赤白 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	熔融点	沸騰点	溶解性
2.54	~797	1366	水:A.を分解
1.94			
0aq:3.05	0aq:870	—	溶:水,A.(2H ₂ O)
1.40			
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	—	溶:水
2.93	融:~1600	—	(4aq):溶:水,(0aq):溶:水;難:A.
3.62	645	—	溶:水,NH ₄ 塩溶液
1.87	1497	—	水を分解
6.8	28.5	670	水を分解;溶:酸;不:Alk.
3.92	630	—	易:水,A.
I:7.5	822	—	不:水,HCl,HNO ₃ ;溶:酸(還元剤 又は濃H ₂ SO ₄ と共に)
6.7	>2600	—	易:水
4.80	—	—	不:水,CS ₂ ;溶:濃H ₂ SO ₄
4.47	220.2	688	不:水;微:CS ₂ ;溶:濃H ₂ SO ₄
4.26~4.28	144(不安定)	—	分解 水,A.,E.にて分解;溶:CS ₂
2.91	—	—	水にて分解;溶:熱POCl ₃ ;不:CS ₂
—	分解:>200	—	易:水,A.,H ₂ SO ₄
3.95	340(壓)	—	易:水
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	—	不:水;溶:酸
7.39	融:860	—	(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	—	—	不:水,酸,王水,Alk.;溶:HF+ HNO ₃
—	3370±50	4830	水にて分解
蒸:3.87	分解(加熱)	—	易:水(加水分解);溶:A.,E.,CS ₂ .
3.52	248	275.6	水にて分解;溶:A.,E.,CS ₂ ,B ₂ .
	275	346.7	

化合物名	化學式	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	灰黑 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 褐灰 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
1.86	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	
2.99	—	—	溶: 稀酸
—	—	—	易: 水, A.

化合物名	化學式	分子量	色, 結晶
(3)塩化-(6,3½,2½,2aq)	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	綠黄 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	淡綠 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	淡綠 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(ニトロプルシッドナトリウム)	[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	青綠 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
5.78	1130	—	溶液 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 品
塩基性炭酸一(孔雀石)	$\text{CuCO}_3 \cdot \text{Cu}(\text{OH})_2$	221.16	綠: 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, ピリジン; 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	—	—
Caq: 3.2	0aq: 740	1395	溶: 水; 微: A.
2.45	—	—	—
Caq: 3.7	0aq: 661.4	1300	溶: 水
2.50	248	—	溶: 水
3.34	~381	—	溶: 水
0aq: 4.28	—	—	溶: 水
2.13	322	—	溶: 水
1aq: 1.83	Caq: 318	1388	溶: 水
2.27	灼熱	—	易: 水; [参照] NaOH
—	—	—	易: 水(分解); 不: A.
Caq: 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
—	移: 32.4	—	溶: 水
0aq: 2.74	—	—	易: 水
—	—	—	易: 水; 不: A.
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	黒 J
(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	~900	溶:水
5.85	500	~900	水にて分解; 溶:濃HCl
液:3.18	-15	分解:105	溶:水; 不:A.
6.61	370	—	溶:水; 不:A.; 易:KI溶液
6.16	393	~900	難:水; 溶:酸, Alk.
—	熱して解離	—	溶:水, 酸, A.
7.6	熱して分解	—	溶:水, 酸, Alk.
9.5	880	—	不:水; HNO ₃ , Alk.にて分解
9.3	移(→黄):590	—	難:水; 微:酸
9.07	熱して分解	—	微:水
晶:9.36	熱して分解	—	微:水; 溶:Alk.; 不:A.
7.1	1110	—	水にて分解; 溶:稀H ₂ SO ₄
晶:7.5	移:850	—	溶:水, 稀A.
6.06	融:~1100	—	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_2O_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
ネオヂム(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	融点	沸騰点	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, $\text{HNO}_3 + \text{HF}$
8aq: 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 黃(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
(5)酸化一	As ₂ O ₅	229.92	白 非晶
砷酸	H ₃ AsO ₄ · $\frac{1}{2}$ aq	151.0	無 晶
硫化一(鷄冠石)	As ₂ S ₂	214.06	赤黒 V } 二形互變
(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(ジアミド)	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	—	水に溶けてH ₃ AsO ₄
—	離水	—	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(2,4,6aq)	MgCl ₂	95.24	無 III
ク	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
(1,2,3,4,6aq)			
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
(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 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
ユーロピウム(III)	Eu	(152.0)	—
銻素(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

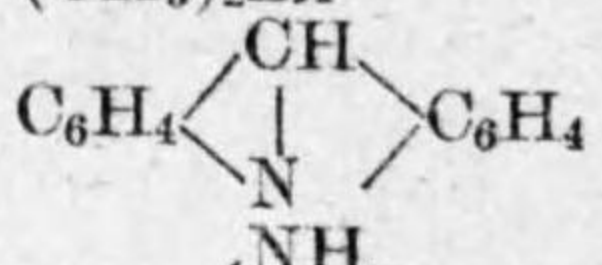

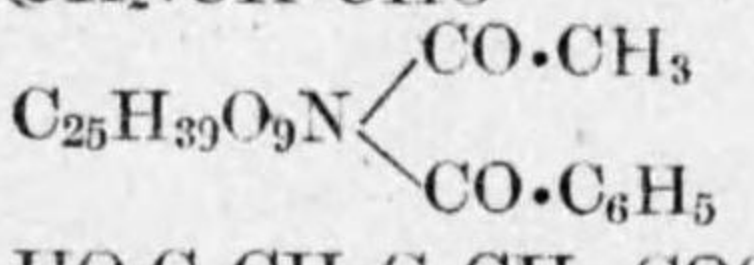
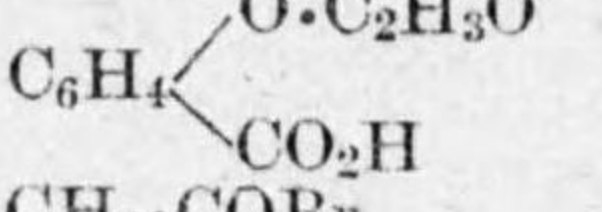
比重	融点	沸騰点	溶解性
2.51	—	—	不: 酸; 溶: 融 Alk.
—	—	—	—
—	—	—	—
1.74	650	1120	溶: 酸; 不: Alk, NH ₃
2.32	718	—	溶: A.
1.56	移(→4aq): 116.7	—	溶: 水, A.
3.72	711	—	溶: 水, A. メチルアルコール
2.36	—	—	微: 水; 溶: 酸
3.2~3.7	>2500	2800	【参照】Mg(OH) ₂ ; 溶: 酸
2.66	1120	—	溶: 水, E; 不: Ac.
(VI): 1.68	—	—	溶: 水, A.
3.04	—	—	微: 水; CO ₂ を含む水にはやや易
—	—	—	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: 580	—	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
—	β: 13.92	—	—
3.11	(16気壓): 101	—	溶: 水(加水分解), A., E.等
4.416	~40	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
燐(III,V)	P	(31.02)	
白燐(黄燐)			白 I(IV?)
赤燐			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			
次亜燐酸	H ₃ PO ₂	66.06	無 晶
亜燐酸	H ₃ PO ₃	82.06	無 晶
正燐酸	H ₃ PO ₄	98.06	白,無 二形,IV
異性燐酸	(HPO ₃) _x	80.05x	無 非晶
焦性燐酸	H ₄ P ₂ O ₇	178.11	無 硝子状,晶
次燐酸	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
燐化水素 (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	-50.8	-35.7	溶:水, A.
4.629	約200°にてI ₂ O ₅	—	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 ②	182.0	黃赤 IV

比重	熔融點	沸騰點	溶解性
12.26	>1950	—	不:水,酸;微:水
1.52	39.0	606	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	$\text{NH}\cdot\text{C}[\text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{CH}_3)_2]_2$	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
アクリヂン		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
アコニット酸	$\text{HO}_2\text{C}\cdot\text{CH}=\text{C}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{COOH}$ CO_2H	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)	$\text{H}_2\text{N}\cdot\text{CH}\cdot\text{CO}_2\text{H}$ $\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$	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—	CH_3COCl	78.48
アセチルグリシン	$\text{C}_2\text{H}_5\cdot\text{O}\cdot\text{NH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\cdot\text{H}$ $\text{O}\cdot\text{C}_2\text{H}_5\text{O}$	117.06
アセチルサリチル酸(アスピリン)		180.06
アセチル, 臭化—	$\text{CH}_3\cdot\text{COBr}$	122.94
アセチル, 青化—	$\text{CH}_3\cdot\text{COCN}$	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—	$\text{CHCl}:\text{CHCl}$	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
アセトキシム	$(CH_3)_2C:N \cdot OH$	73.06
アセト酢酸	$CH_3 \cdot COCH_2 \cdot CO_2H$	102.05
アセト酢酸エチル	$CH_3 \cdot COCH_2 \cdot CO_2C_2H_5$	130.08
アセトール	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2OH$	74.05
アセトニトリル	$CH_3 \cdot CN$	41.03
アセトフェノン	$CH_3CO \cdot C_6H_5$	120.06
アセトン	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_3$	58.05
アセトン, 塩化一	$CH_3 \cdot CCl_2 \cdot CH_3$	112.97
アセトンニカルボン酸	$CO(CH_2 \cdot CO_2H)_2$	146.05
アセトンニカルボン酸エチル	$CO(CH_2 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5)_2$	202.11
アセトンクロロフォルム	$(CH_2)_2 \cdot C(OH) \cdot CCl_3$	177.44
アセトンシヤンヒドリン	$(CH_2)_2C(OH)CN$	85.06
アセトンフェニルヒドラゾン	$(CH_3)_2C:N \cdot NH \cdot C_6H_5$	148.11
アセナフテン	$[1.8]C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \\ \diagdown CH_2 \end{matrix}$	154.08
アゾキシベンゾール	$C_6H_5 \cdot N : N \cdot C_6H_5$ \parallel O	198.10
アゾベンゾール	$C_6H_5 \cdot N : N \cdot C_6H_5$	182.10
アヂピン酸	$CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$ $ $ $CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	146.08
アトロバ酸	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup CO_2H \\ \diagdown CH_2 \end{matrix}$	148.06
アトロピン	$C_{17}H_{23}O_3N$ $\begin{matrix} OCH_3 \\ \\ NH_2 \end{matrix}$	289.19
アニシデン(o)	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OCH_3 \\ \diagdown NH_2 \end{matrix}$	123.08
ク (p)	ク	123.08
アニス酸	$CH_3 \cdot O \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	152.06
アニスアルコール	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OCH_3 \\ \diagdown CH_2OH \end{matrix}$ [1.4]	138.08
アニスアルデヒド	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OCH_3 \\ \diagdown CHO \end{matrix}$ [1.4]	136.06

比重	熔融点	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	*	∞	—	—	* 100°→ニクロルプロパン(2.2)+CO ₂
1.023	<-80	180	微	∞	∞	銅塩[192°]
1.082	-17	146	∞	∞	∞	セミカルバゾン[195~200°]
0.783	-45	82	∞	—	—	
1.030	20	202	微	—	—	フェニルヒドラゾン[105°]
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)	$C_6H_4 \begin{cases} OCH_3 \\ CH:CH \cdot CH_3 \end{cases}$	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)(グリーン)	$(CH_3)_2 \cdot CH \cdot CH \cdot CO_2H$ 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	∞	∞	ニトロソクロリド [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	一	
—	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	
—	113	—	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)	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{N}(\text{CH}_3)_2 \end{matrix}$	136.11
アミノベンチルアルコール(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)(アミレンヒドレート)	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH})\cdot\text{C}_2H_5$	88.10

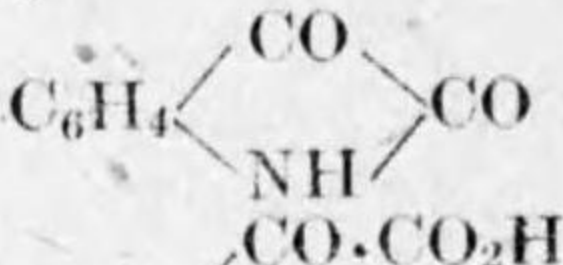
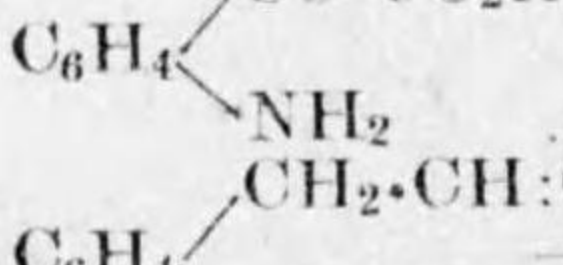
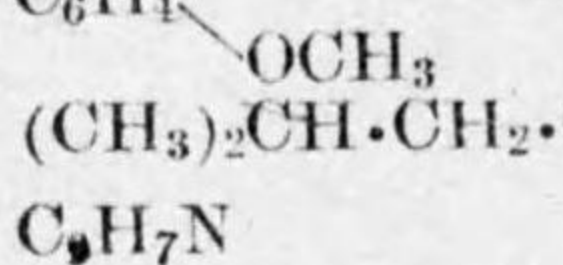
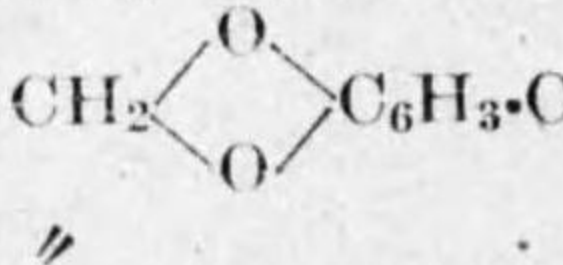
比重	熔融点	沸騰点	溶解性			特性
			水	アルコ ール	エー テル	
—	—	—	微;-	—	—	N-アセチル化物[128°]
—	—	—	溶	—	—	N-アセチル化物[187°]
—	—	—	難	—	溶*	N-アセチル化物[235°]
—	200	—	微	溶	溶	* 螢光
1.039	41	257	溶	溶	—	N-アセチル化物[220°]
—	82	160/10	可	-; 溶	溶	
—	65	—	易	溶	溶	
—	40	分解	微	易	易	
—	—	—	—	—	—	黄; 非晶; オキシム [87°]
—	70~72	—	溶	溶	—	
—	分解	—	1.66;-	不	不	
—	57	204	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°]
0.813	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 (醜醇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
アラニン	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$	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
アリルフェノール(o)	$\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CH}:\text{CH}_2$	134.08
ク (p)(カウイコール)	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	熔融点	沸騰点	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
0.560	-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	溶	
0.855	-129	97	∞	溶	—	
0.938	-136	45	不	溶	—	
1.006	約-80	148	0.2;-	∞	∞	フェニルウレタン [106°] →沃化二メチルアリル フェニルアンモニウ ム[86°] * 無水; Na塩アトキシ ル
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	

化合物名	化学式	分子量
アルシン, 三エチル-	$As(C_2H_5)_3$	162.08
アルシン, 三メチル-	$As(CH_3)_3$	120.03
アルシン, 二エチル-	$(C_2H_5)_2As \cdot As(C_2H_5)_2$	266.08
アルドール	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot CHO$	88.06
アルブチン	$C_{12}H_{16}O_7(H_2O)$	272.14
アルミニウム, エチル-	$Al(C_2H_5)_3$	114.2
アロキサンチン	$C_8H_6N_4O_8$	286.08
アロキサン	$CO \begin{array}{c} \diagup NH \cdot CO \\ \diagdown NH \cdot CO \end{array} CO$	142.03
アンゲリカ酸	$CH_3CH : CCH_3$ $\quad \quad \quad $ $\quad \quad \quad CO_2H$	100.06
安息香酸	C_6H_5COOH	122.05
安息香酸エチル	$C_6H_5 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	150.08
安息香酸ベンジル	$C_6H_5CH_2 \cdot O \cdot CO \cdot C_6H_5$	212.10
安息香酸; 無水-	$(C_6H_5 \cdot CO)_2O$	226.08
安息香酸メチル	$C_6H_5 \cdot CO_2 \cdot CH_3$	136.06
アンスラキノン	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{array} C_6H_4$	208.06
アンスラセン	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CH \\ CH \\ \diagdown CH \end{array} C_6H_4$	178.08
アンスラニル酸	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup COOH \\ \diagdown NH_2 \end{array} [1.2]$	137.06
アンスラプルプリン(1.2.7)	$HO \cdot C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{array} C_6H_2(OH)_2$	256.06
アンスロン	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CO \\ \diagdown CH_2 \end{array} C_6H_4$	194.08
アンスロール(2)	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CH \\ CH \\ \diagdown CH \end{array} C_6H_3 \cdot OH$	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)	$C_{11}H_{12}ON_2$	188.11

比重	融点	沸騰点	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	360	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; → アンスラキノン
—	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
ク (β)	ク	192.16
イサチン	C_6H_4 	147.05
イサチン酸	C_6H_4 	165.06
イソアネトール(1.4)	C_6H_4 	148.10
イソカプロン酸	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	116.10
イソキノリン	C_9H_7N	129.06
イソクロトン酸	$CH_3 \cdot CH : CH \cdot CO_2H$	86.05
イソサフロール(α)	CH_2 	162.08
ク (β)	ク	162.08
イソシアン酸フェニル	$C_6H_5N : CO$	119.05
イソニコチン酸(γ -ピリジンカルボン酸)	$C_5H_4N \cdot CO_2H$	123.05
イソニトロゾアセトン	$CH_3 \cdot CO \cdot CH : NOH$	87.05
イソフタル酸(1.3)	$C_6H_4(CO_2H)_2$	166.05
イソブタン	$CH(CH_3)_3$	58.08
イソブチルアミン	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot NH_2$	73.10
イソブチルアルコール	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2OH$	74.08
イソブチルアルデヒド	$(CH_3)_2CH \cdot CHO$	72.06
イソブチル, 塩化一	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2Cl$	92.53
イソブチル, 沃化一	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2I$	183.99
イソブチレン	$(CH_3)_2C : CH_2$	56.06
イソプロピルアミン	$(CH_3)_2CHNH_2$	59.08
イソプロピルアルコール	$(CH_3)_2CHOH$	60.06
イソプロピル, 塩化一	$(CH_3)_2CHCl$	78.52
イソプロピル, 沃化一	$(CH_3)_2CHI$	169.98
イソプレン	$CH_2 : C(CH_3) \cdot CH : CH_2$	68.06

比重	融融点	沸騰点	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 F[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;	—	—	
1.708	-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 (イソ)	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	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 (イソ)	$(CH_3)_2 \cdot CH \cdot CH_2 \cdot CHO$	86.08

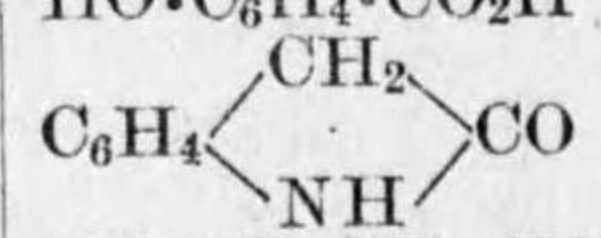
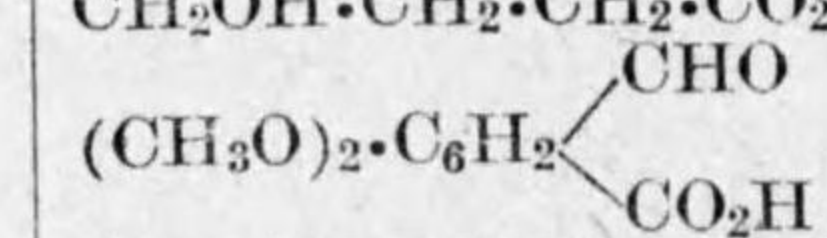
比重	熔融點	沸騰點	溶解性			特性
			水	アルコ ール	エー テル	
—	212	昇華	不	易	易	III
1.085	液	261	微	易	易	→ヴァニリン
0.950	-47	154	20;-	—	—	→αオキシイソ酪酸
0.859	-93	110	不	溶	—	
0.954	液	182	—	—	—	
0.891	液	93	—	溶	溶	
—	280	—	4;-	○	—	
1.35	160*	—	微	微	—	* 分解
1.524	247	分解	10	不	不	V
0.939	液	144/16	—	不	—	オキシム[121°]
—	—	—	—	不	不	青; Na ₂ S ₂ O ₄ 染色槽
—	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	283	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[100°]

化合物名	化学式	分子量
ヴィニル, 塩化一	CH ₂ :CHCl	62.48
ヴィニル, 臭化一	CH ₂ :CHBr	106.94
ヴェラトリン	C ₃₂ H ₄₉ O ₉ N	591.40
ヴェラトルム酸(3.4.1)	(CH ₃ O) ₂ C ₆ H ₃ ·CO ₂ H	182.08
ヴェラトロール(1.2)	C ₆ H ₄ (OCH ₃) ₂	138.08
エオシン	C ₂₀ H ₈ O ₅ Br ₄	647.74
エクゴニン	C ₉ H ₁₅ NO ₃ +H ₂ O	203.14
エゼリン	C ₁₅ H ₂₁ O ₂ N ₃	275.19
エタン	C ₂ H ₆	30.05
エチリデン, 塩化一	CH ₃ CHCl ₂	98.95
エチリデン, 臭化一	CH ₃ CHBr ₂	187.87
エチリデン, 沃化一	CH ₃ CHI ₂	281.87
エチル, 亜硝酸一	C ₂ H ₅ ONO	75.05
エチルアニリン	C ₆ H ₅ NH·C ₂ H ₅	121.10
エチルアミン	C ₂ H ₅ NH ₂	45.06
エチルアルコール	C ₂ H ₅ OH	46.05
エチルエーテル	C ₂ H ₅ ·O·C ₂ H ₅	74.08
エチル, 塩化一	C ₂ H ₅ Cl	64.50
エチル, 臭化一	C ₂ H ₅ Br	108.96
エチル, 青化一	C ₂ H ₅ CN	55.05
エチル, 硝酸一	C ₂ H ₅ ONO ₂	91.05
エチルスルフォン	(C ₂ H ₅) ₂ SO ₂	122.15
エチルフェノール(o)	C ₂ H ₅ ·C ₆ H ₄ OH	122.08
ク (p)	ク	122.08
エチル, 二硫化一	C ₂ H ₅ ·S·S·C ₂ H ₅	122.22
エチルブチルエーテル(n)	C ₂ H ₅ O·C ₄ H ₉	102.11
エチルベンゾール	C ₆ H ₅ C ₂ H ₅	106.08
エチルプロピルエーテル(n)	C ₂ H ₅ OC ₃ H ₇	88.10
エチルプロピルケトン(n)	C ₂ H ₅ ·CO·C ₃ H ₇	100.10
エチルメルカプタン	C ₂ H ₅ SH	62.19

比重	融点	沸騰点	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
—	—	-18	—	—	—	
1.517	-138	16	—	—	—	+KMnO ₄ 溶液→グリ コールアルデヒド
—	205	—	0.11;-	溶	溶	
—	179	昇華	0.04;0.6	易	易	
1.086	15	207	—	—	—	ピクラー特[56°]
—	—	—	難	溶	—	溶:アルカリ
1.370	198*	—	易	溶	不	*無水[205°]
0.777/37	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	133	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
エチル, 沃化一	C_2H_5I	155.96
エチル, 硫化一	$(C_2H_5)_2S$	90.15
エチレン	$CH_2:CH_2$	28.03
エチレン, 塩化一	$CH_2Cl \cdot CH_2Cl$	98.95
エチレン, 酸化一	$(CH_2)_2>O$	44.03
エチレン, 臭化一	$CH_2Br \cdot CH_2Br$	187.87
エチレンジアミン	$H_2N \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot NH_2 (+H_2O)$	60.08
エチレン, 沃化一	$CH_2I \cdot CH_2I$	281.87
エナント酸	$C_6H_{13} \cdot CO_2H$	130.11
エピクロルヒドリン	$O \begin{array}{l} \diagup CH_2 \\ \\ CH \cdot CH_2Cl \end{array}$	92.50
エメチン	$C_{33}H_{40}O_5N_2$	544.34
エモジン	$C_{14}H_{19}O_2(OH)_3CH_3$	270.08
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
塩化クロルアセチル	$ClCH_2 \cdot COCl$	112.94
塩化ニトロベンジル(m)	$NO_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH_2Cl$	171.52
ク (p)	ク	171.52
オイゲノール	$C_3H_5 \cdot C_6H_3(OH) \cdot OCH_3$	164.10
オクタデシルアルコール	$C_{18}H_{38}O$	270.30
オクタン(n)	C_8H_{18}	114.14
ク (二イソブチル)	$CH_2 \cdot CH(CH_3)_2$ \parallel $CH_2 \cdot CH(CH_3)_2$	114.14
オクチル, 塩化一(n)	$C_8H_{17}Cl$	148.60
ク (sec)	ク	148.60
オクチルアルコール(n)(prim)	$C_8H_{18}O$	130.14
ク (sec)	$CH_3 \cdot CHOH \cdot C_6H_{13}$	130.14
(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
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

比重	融融点	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	/30-35	—	-; 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	分子量	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
オキシ安息香酸(p)	HO·C ₆ H ₄ ·CO ₂ H	138.05	0.5; 溶	易	12;-	V
オキシインドール		133.06	-; 溶	溶	溶	
オキシエチルアミン	HOCH ₂ ·CH ₂ ·NH ₂	61.06	∞	∞	約1	ベンゾイル化物[188°]
オキシキノリン(o)	C ₉ H ₆ (OH)N	145.06	微	溶	微	V
ク (γ)(キノリン)	ク	145.06	0.47;-	溶	微	V
オキシニフェニル(p)	C ₆ H ₅ ·C ₆ H ₄ ·OH	170.08	-; 溶	易	易	V
オキシヒドロキノン(1.2.4)	C ₆ H ₃ (OH) ₃	126.05	易	易	易	V
オキシピリジン(α)(ピリドン)	C ₅ H ₄ N(OH)	95.05	易	易	溶	
ク (β)(ピリドン)	ク	95.05	溶	溶	-	
ク (γ)(ピリドン)	ク	95.05	溶	溶	-	
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	微	-; 10	-	V; *水化物[67°] 溶: Bz.
オキシベンジルアルコール(o)	HO·C ₆ H ₄ ·CH ₂ OH	124.06	6.6; ∞	易	易	IV.IIIa; フェニルヒドラゾン [142°](234/28)
オキシベンズアルデヒド(o)	HO·C ₆ H ₄ ·CHO	122.05	溶	∞	∞	
ク (m)	ク	122.05	-; 溶	溶	溶	
ク (p)	ク	122.05	微; 溶	溶	溶	
オキシ酪酸(α)	CH ₃ ·CH ₂ ·CHOH·CO ₂ H	104.06	潮解	-	-	*昇: 60~70°; 分解255~260° * 分解しつつ蒸溜→ク ロトン酸 * 真空中にて揮發
ク (β)[1]	CH ₃ ·CH·OH·CH ₂ ·CO ₂ H	104.06	易	易	易	
ク (γ)	CH ₂ OH·CH ₂ ·CH ₂ ·CO ₂ H	104.06	-	-	-	
オピアン酸		210.08	-; 1.67	溶	溶	
オルシン	CH ₃ ·C ₆ H ₃ ·(OH) ₂ +H ₂ O	142.08	易	易	易	V; *無水[107°]
オルト蟻酸エチルエステル	CH(OC ₂ H ₅) ₃	148.13	難	-	-	
オルト炭酸エチルエステル	C(OC ₂ H ₅) ₄	192.16	-	-	-	
カコヂル	(CH ₃) ₂ As·As(CH ₃) ₂	210.02	微	+	+	
カコヂル, 酸化一	(CH ₃) ₂ As·O·As(CH ₃) ₂	226.02	難	易	易	
過酸化二エチル	C ₂ H ₅ O·OC ₂ H ₅	90.08	微	∞	∞	
カヂネン	C ₁₅ H ₂₄	204.19	不	溶	-	二クロロ水化物[117°]
カテキン	C ₁₅ H ₉ O(OH) ₅	290.11	-; 易	溶	0.83	*分解(170°)→P-ニト ロフェニルヒドラゾ ン[176°]
果糖	CH ₂ OH(CHOH) ₃ ·CO·CH ₂ OH	180.10	易	8.5;-	溶	

比重	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	V
-	201	>300	0.47;-	溶	微	V
-	165	305~308	-; 溶	易	易	V
-	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°] 溶: Bz.
-	160	180/8	微	-; 10	-	IV.IIIa; フェニルヒドラゾン [142°](234/28)
1.161	86	昇華	6.6; ∞	易	易	
1.150	2	193	溶	∞	∞	
-	108	191/50	-; 溶	溶	溶	
-	115	昇華	微; 溶	溶	溶	
-	43	*	潮解	-	-	*昇: 60~70°; 分解255~260° * 分解しつつ蒸溜→ク ロトン酸 * 真空中にて揮發
-	49	蒸溜*	易	易	易	
-	<-17	*	-	-	-	
-	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	-	二クロロ水化物[117°]
-	172	分解	-; 易	溶	0.83	*分解(170°)→P-ニト ロフェニルヒドラゾ ン[176°]
1.669	95	*	易	8.5;-	溶	

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)	$C_6H_{11}CO_2H$	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	$C_6H_5-\begin{matrix} CH_3 \\ \\ CH(CH_3)_2 \\ \\ OH \end{matrix}$	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	$C_6H_4-\begin{matrix} CH=CH \\ \\ NH-CO \end{matrix}$	145.06
カルミン酸	$C_{22}H_{22}O_{13}$	494.18
カンタリヂン	$C_{10}H_{12}O_4$	196.10
カンファン	$C_{10}H_{18}$	138.14
カンフェン	$C_{10}H_{16}$	138.13
カンフォル酸[d]	$C_9H_{14}(CH_3) \cdot CO_2H$	170.14
蟻酸	$H \cdot COOH$	46.02
蟻酸エチル	$H \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	74.05
蟻酸メチル	$H \cdot CO_2 \cdot CH_3$	60.03
キシリヂン	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot NH_2$ 1.2 3	121.10
ク	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot NH_2$ 1.2 4	121.10
ク	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot NH_2$ 1.3 2	121.10
ク	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot NH_2$ 1.3 4	121.10
ク	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot NH_2$ 1.3 5	121.10
ク	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot NH_2$ 1.4 2	121.10

比重	融点	沸騰点	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 F[110°]
0.895/30	31	268~270	難;微	易	易	アミ F[108°]
0.809	液	162	不	易	易	
0.929	-2	205	不	—	—	アミ F[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
キナゾリン	C_6H_4 CH:N N:CH	130.06
キナルヂン	$\text{C}_9\text{H}_6\text{N}\cdot\text{CH}_3(1)$	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	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ール)	$C_6H_5 \cdot CH(CH_3)_2$	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]	$CHO \cdot (CHOH)_2 \cdot CO_2H$	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)	$CH_2OH \cdot (CHOH)_3 \cdot CH \cdot CHO$ 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)	$CH_2OH \cdot (CHOH)_3 \cdot CO \cdot CHO$	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	熔融点	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	255	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
—	シラップ	*	溶	溶	—	シンコニン塩[157°]* →ラクトン[175°]
1.60	232~236	分解	23	0.2	不	V
—	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
1.109	-12	197	∞	∞	1.1	ベンゾイル化物[73°] →フェニルオサゾン [170°]
—	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	$\text{CH}_2\text{OH}\cdot\text{COOH}$	76.03
グリコール醋酸エステル	$\text{CH}_2\text{O}\cdot\text{C}_2\text{H}_3\text{O}$	146.08
グリコン酸(グルコン酸)[d]	$\text{CH}_2\text{OH}\cdot(\text{CHOH})_4\cdot\text{CO}_2\text{H}$	196.10
クリサロビン(二オキシメチルア ンスラノール)	$\text{C}_{15}\text{H}_{12}\text{O}_3$	240.10
グリシド	$\begin{array}{c} \text{CH}\cdot\text{CH}_2\text{OH} \\ \diagdown \\ \text{O} \\ \diagup \\ \text{CH}_2 \end{array}$	74.05
グリセリン	$\text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_3$	92.05
グリセリンアルデヒド	$\text{CH}_2\text{OH}\cdot\text{CHOH}\cdot\text{CHO}$	90.05
グリセリン酸	$\text{CH}_2\text{OH}\cdot\text{CHOH}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	106.05
クリセン	$\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}$ $\text{C}_{10}\text{H}_6-\text{CH}$	228.10
クリソイチン(2.4)	$\text{C}_6\text{H}_5\text{N}=\text{N}\cdot\text{C}_6\text{H}_3(\text{NH}_2)_2$	212.13
クリソキノン	$\text{C}_6\text{H}_4-\text{CO}$ $\text{C}_{10}\text{H}_6-\text{CO}$	258.08
クリソフェン酸	$\text{C}_{14}\text{H}_5\text{O}_2(\text{OH})_2\text{CH}_3$	254.08
クルクミン	$\text{C}_{21}\text{H}_{20}\text{O}_6$	368.16
グルタミン酸(α)	$\begin{array}{c} \text{CH}(\text{NH}_2)\cdot\text{CO}_2\text{H} \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \\ \diagup \\ \text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H} \end{array}$	147.08
グルタル酸	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H} \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \\ \diagup \\ \text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H} \end{array}$	132.06
クレアチニン	$\text{C}_4\text{H}_7\text{ON}_3$	113.08
クレアチン	$\text{C}_4\text{H}_9\text{O}_2\text{N}_3\cdot\text{H}_2\text{O}$	131.10
クレオゾール	$\text{C}_6\text{H}_3\begin{array}{l} \text{OH} \quad (1) \\ \text{OCH}_3 \quad (2) \\ \text{CH}_3 \quad (4) \end{array}$	138.08
クレゾール(o)	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{OH}$	108.06
ク (m)	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{OH}$	108.06
ク (p)	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{OH}$	108.06
クレゾールメチルエーテル(p)	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{OCH}_3$	122.08
クロチルアルコール	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}:\text{CH}\cdot\text{CH}_2\text{OH}$	72.06

比重	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°] 黄;アセチル化物 [193°]
—	205~210	—	不	微;溶	—	+W:→グリセリン
1.111	液	62/15	∞	∞	∞	
1.260	19	290	∞	∞	不	IV;ベンゾイル化物 [76°]フェニルオサゾン [132°]
—	138	—	溶	難	微	
—	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)	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{CO}-\text{CH} \\ \diagdown \text{O}-\text{CH} \end{array}$	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	$\text{CH}_2\text{ClCO}_2\text{Et}$	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)	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHOH} \cdot \text{CH}_2\text{O}$	110.52
ク (β)	$\text{CH}_2 \cdot \text{OH} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	110.52
クロルスェノール(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	—	ビクラー ト[137°]
1.266	60	264~266	—	溶	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°]; ビクラー 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
クロルベンゼン	$\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$	112.50
クロホルム	CHCl_3	119.39
ケテン	$\text{CH}_2\text{:C:O}$	42.02
セラニオール	$\text{C}_9\text{H}_{15}\cdot\text{CH}_2\text{OH}$	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
コニイン[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, (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	熔融点	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°] セミカルバマート[82°]
0.889	<-15	121/17	不	∞	∞	V
—	98	—	0.028;-	易	易	
1.038	—	—	易	不	—	
—	133	—	微	不	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	$C_2H_4 \begin{array}{c} \diagup CO \diagdown \\ \diagdown CO \diagup \end{array} NH \cdot H_2O$	117.06
サッカリン	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CO \diagdown \\ \diagdown SO_2 \diagup \end{array} NH$	183.12
サフロール	$CH_2 \begin{array}{c} \diagup O \diagdown \\ \diagdown O \diagup \end{array} C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH \cdot CH_2$	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
サルグアルサン (As·OH·NH ₂ =1.43)	$As \cdot C_6H_3(OH) \cdot NH_2 \cdot HCl$	338.97
三アミノ三フェニルカルビノール (パラロザニリン)	$As \cdot C_6H_3(OH) \cdot NH_2 \cdot HCl$	338.97
三アミノ三フェニルメタン (パラロイコアニリン)	$HO \cdot C(C_6H_4 \cdot NH_2)_3$	305.18
三エチルアミン	$HC(C_6H_4 \cdot NH_2)_3$	289.18
三エチルフォスフィン	$(C_2H_5)_3N$	101.13
三オキシナフタリン(1.3.6)	$(C_2H_5)_3P$	118.16
ク (ヒドログロン)	$C_{10}H_5(OH)_3$	176.06
三オキシベンゾフェノン(1.2.3.4) (アリザリン黄A)	$C_{10}H_5(OH)_3$	176.06
	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_2(OH)_3$	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	黄
—	—	—	易	微	難	黄
—	約205	—	難	溶	○	酸性にて赤; →三アミ ノ三フェニルメタン
—	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
三オキシメチレン(α)	$(\text{CH}_2\text{O})_3$	90.05
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
三オレイン	$\text{C}_3\text{H}_5(\text{OC}_{18}\text{H}_{33}\text{O})_3$	884.83
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
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	$\text{CCl}_2 \cdot \text{CHCl}$	131.39
三クロル醋酸	$\text{CCl}_3 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	163.39
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
三ステアリン	$\text{C}_3\text{H}_5(\text{C}_{18}\text{H}_{35}\text{O}_2)_3$	890.88
サントニン	$\text{C}_{15}\text{H}_{15}\text{O}_3$	246.14
三ニトログリセリン	$\text{C}_3\text{H}_5(\text{ONO}_2)_3$	227.06
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
ク (2.3.4.1)(β)	$(\text{NO}_2)_3\text{C}_6\text{H}_2 \cdot \text{CH}_3$	227.06
ク (2.4.6.1)(α)	$(\text{NO}_2)_3\text{C}_6\text{H}_2 \cdot \text{CH}_3$	227.06
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
三ニトロベンゾール(1.3.5)	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)_3$	213.05
三パルミチン	$\text{C}_3\text{H}_5(\text{C}_{16}\text{H}_{31}\text{O}_2)_3$	806.78
三フェニルメタン	$(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{CH}$	244.13
三ブロム醋酸	$\text{CBr}_3 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	296.77
三ブロムヒドリン	$\text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	280.80
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
三ブロムベンゾール(1.3.5)	$\text{C}_6\text{H}_3\text{Br}_3$	314.78
ク (1.2.4)	$\text{C}_6\text{H}_3\text{Br}_3$	314.78

比重	融点	沸騰点	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	IY
—	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	ピクリン酸を見よ
—	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	$CH_2 \begin{array}{l} \diagup \\ \\ \diagdown \end{array} CH_2$	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
四クロルエタン(sym)(四塩化アセチレン)	$CHCl_2 \cdot CHCl_2$	167.86
四クロルエタン(asym)	$CH_2Cl \cdot CCl_3$	167.86
四クロルエチレン	$CCl_2 : CCl_2$	165.84
四クロルメタン(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	$CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \begin{array}{l} \diagup \\ \\ \diagdown \end{array} CH_2$ $CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2$	126.14
シクロブタン	$CH_2 \cdot CH_2 \begin{array}{l} \diagup \\ \\ \diagdown \end{array} CH_2$	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	$CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO$ $CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2$	98.08
シクロヘキサン	$CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2$ $CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2$	84.10

比重	熔融点	沸騰点	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	—	—	* 赤熱にて→ピロメコン酸
0.720/79	—	*	—	—	—	⊙
1.973	液	165	—	—	—	ベンゾイル化物[53°]
1.053	液	214	∞	∞	—	* 水蒸気蒸溜
1.083	44	*	潮解	易	易	* →アセトニトリル + CO ₂
—	70	165*	溶	—	—	
—	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	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2 \end{array}$	98.11
シクロペンタン	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2\text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2\text{CH}_2 \end{array}$	70.08
シクロペンタノン	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{-CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2\text{-CH}_2 \\ \\ \text{CO} \end{array}$	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	$\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{NH}_2$	88.11
四ヒドロナフタリン(テトラリン)	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{-CH}_2 \\ \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\ \\ \text{CH}_2\text{-CH}_2 \end{array}$	132.10
シモール(メチルイソプロピルベンゾール)(p)	$\text{CH}_3\text{-C}_6\text{H}_4\text{-CH}(\text{CH}_3)_2$	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	$\text{H}_5\text{C}_2\text{-O}_2\text{C}\cdot\text{CO}\cdot\text{CH}_2\text{-CO}_2\cdot\text{C}_2\text{H}_5$	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)	$\text{CHOH}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	150.05
酒石酸(l)	$\text{CHOH}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	150.05
酒石酸(ラセミ體), (葡萄酒)	$\text{CHOH}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	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
四沃化炭素	Cl_4	519.68

比重	熔融點	沸騰點	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
1.653	189*	昇華	8;120	23.7;-	1.47**	**但し無水23.6
1.667	417*	—	微	難	—	V;*密閉管中にて且つ
1.082	-41	185	微	∞	易	豫熱した槽に於て
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 ₄ I ₄ NH	570.70
焦性酒石酸(メチル琥珀酸)	CH ₃ ·CH·CO ₂ H CH ₂ ·CO ₂ H	132.06
焦性葡萄糖	CH ₃ ·CO·CO ₂ H	88.03
樟腦[d]	C ₁₀ H ₁₆ O	152.13
樟腦オキシム	C ₁₀ H ₁₆ :NOH	167.14
樟腦キノン	C ₁₀ H ₁₄ O ₂	166.11
樟腦酸[d]	C ₈ H ₁₄ (COOH) ₂	200.13
蔗糖	C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁ (OH) ₃	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 ₉ H ₆ N·CO ₂ H(+1又は2H ₂ O)	173.06
水銀,二エチル-	Hg(C ₂ H ₅) ₂	258.7
水銀,二フェニル-	Hg(C ₆ H ₅) ₂	354.7
水銀,沃化メチル-	CH ₃ Hg·I	342.5
スカトール(β-メチルインドール)	C ₈ H ₇ N C·CH ₃ NH CH	131.08
錫,四エチル-	(C ₂ H ₅) ₄ Sn	234.9
錫,四メチル-	(CH ₃) ₄ Sn	178.8
錫,二エチル-	(C ₂ H ₅) ₂ Sn	176.8
ステアリン酸	C ₁₇ H ₃₅ ·CO ₂ H	284.29
スチルベン	C ₆ H ₅ ·CH:CH·C ₆ H ₅	180.10
スチロール	C ₆ H ₅ ·CH:CH ₂	104.06
ストリキニン	C ₂₁ H ₂₂ O ₂ N ₂	334.19
スパルテイン	C ₁₅ H ₂₆ N ₂	234.22
スベロン(シクロヘプタノン)	CH ₂ ·CH ₂ ·CH ₂ CO	112.10
スルフェニル酸(1,4)	CH ₂ ·CH ₂ ·CH ₂ CO	112.10
スルフォナール	H ₂ N·C ₆ H ₄ ·SO ₃ H + 2H ₂ O	209.17
青酸	(CH ₃) ₂ C(SO ₂ ·C ₂ H ₅) ₂	228.27
	HCN	27.02

比重	熔融點	沸騰點	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;*→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;水蒸氣蒸溜
1.193	187	分解*	0.76;3.1	溶	91.4	V;*CO ₂ 氣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	→C ₂ H ₅ HgCl[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	*→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;水蒸氣蒸溜 二臭化物[74°] (140°/15)
0.907	液	145	不	∞	∞	IV;溶:Chlf.
1.359	268	270/5	0.014;-	-;溶	不	溶:Chlf.;ヨードメチル化物[222~225°]; ニトロシット[145°]
—	液	181/20	難	溶	溶	ニベンザル誘[10;°]
0.951	液	179~181	不	—	—	
—	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	$\begin{array}{c} CH-N \\ \quad \diagdown \\ CH-S \quad CH \end{array}$	85.10
チアントレン	$\begin{array}{c} C_6H_4 \quad S \\ \diagdown \quad / \\ C_6H_4 \quad S \end{array}$	216.20
チオインヂゴ	$\begin{array}{c} C_6H_4 \quad CO \\ \diagdown \quad / \\ S \quad C:C \quad CO \\ \diagup \quad \diagdown \\ C_6H_4 \quad S \end{array}$	296.10
チオ酢酸	CH_3COSH	76.10
チオナフテン	$\begin{array}{c} CH \\ / \quad \diagdown \\ C_6H_4 \quad S \quad CH \end{array}$	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	$\begin{array}{c} CH:CH \\ \quad \diagdown \\ CH:CH \quad S \end{array}$	84.10
チオフエンカルボン酸(α)	$C_4H_3S \cdot CO_2H$	128.10
デベンテン(d+l-リモネン)	$C_{10}H_{16}$	136.13
デベンテン二ヒドロクロリド	$C_{10}H_{15}Cl_2$	203.06
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	融融点	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	—	不	○	不	不溶: Bz, Chlf.
—	79	分解	不	溶	不	
1.525	—	—	—	—	—	溶: $Cu(NH_3)_4(OH)_2$
—	262	分解	難	-; 溶	不	ベンザル誘[162°]; *無
1.654	110*	—	易	不; 易	—	水物
1.654	165	—	60; -	0.3; 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 SCN[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
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
ツヨン,(タナセトン)	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}$	152.13
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
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
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
デカヒドロナフタリン()	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}$	138.14
デカン(n)	$\text{C}_{10}\text{H}_{22}$	142.18
テトラジン(1.2.4.5)	$\text{CH} \begin{array}{c} \diagup \text{N} \text{---} \text{N} \diagdown \\ \diagdown \text{N} \text{=} \text{N} \diagup \end{array} \text{CH}$	82.05
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
テルピネオール(α)	$\text{C}_{10}\text{H}_{17}\cdot\text{OH}$	154.14
(β)	$\text{C}_{10}\text{H}_{17}\cdot\text{OH}$	154.14
(γ)	$\text{C}_{10}\text{H}_{17}\cdot\text{OH}$	154.14
テルピン(cis)	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}(\text{OH})_2$	172.16
テルピン一水化物	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}(\text{OH})_2+\text{H}_2\text{O}$	190.17
テレフタル酸	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO}_2\text{H})_2$	166.05
糖酸[d]	$\text{HO}_2\text{C}\cdot(\text{CHOH})_4\cdot\text{CO}_2\text{H}$	210.08
ドデカン	$\text{C}_{12}\text{H}_{26}$	170.21
トリアセチン	$\text{C}_3\text{H}_5(\text{OC}_2\text{H}_3\text{O})_3$	218.11
トリアゾール(1.2.4)	$\text{CH} \begin{array}{c} \text{N} \\ \\ \text{N} \end{array} \text{CH} \begin{array}{c} \diagup \text{NH} \\ \diagdown \end{array}$	69.05
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
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
(p)	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CH}_2\text{OH}$	122.08
(m)	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CH}_2\text{OH}$	122.08
トルイジン(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
0.916	液	201	—	溶	溶	オキシム[54°] (135°/20)
—	264	—	-;溶	微	—	V
—	337	*	微	微	微	IV;*昇華
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	フェニルウレメン [113°]; ニトロソ塩 化物[107°] ニトロソ塩化物[103°]
0.936	35	218	—	易	易	溶:稀H ₂ SO ₄
0.923	32	210	—	溶	—	V
0.926	液	212	—	溶	—	
—	104.7	258	-;4.55	溶	溶	
—	117	—	-;溶	溶	溶	
—	—	約300	不;難	不;微	不	メチルエステル[140°]
—	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	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
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)	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$ $\quad \quad \quad \text{CH}_2\text{OH}$	166.08	—	—	∞	
トロピン	$\text{C}_8\text{H}_{15}\text{ON}$	141.13	—	—	∞	
トロピン酸[d]	$\text{C}_6\text{H}_{11}\text{N}(\text{COOH})_2$ $\quad \quad \quad \text{CH}:\text{CH}$	187.11	—	—	∞	
ナフタリン	C_{10}H_8	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	熔融点	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	
—	液	200	微	—	—	オキシム[97~99°] フェニルヒドラゾン [91°]
1.024	液	199	不	—	—	フェニルヒドラゾン [108°]
1.072	液	204	—	—	—	
1.062/115	104	259	微;溶	—	—	
1.054/115	110	263	0.08;1.6	—	—	
—	179	275	-;<1	—	—	
0.867	-95	111	不	—	—	
—	117	分解	2; ∞	—	—	
1.039/76	62	233	易	—	—	
—	253	—	溶	—	—	
1.145	80	218	不	5.3; ∞	—	
—	180*	—	難	—	—	メチルエステル[102°] *→無水ナフタール酸
—	175*	—	難;可	—	—	*→無水物
—	59	—	—;微	—	—	
—	—	292	微	—	—	フェニルヒドラゾン [152°]
1.101	50	301	0.167;-	—	—	
1.061	306	—	溶	—	—	
—	160	—	-;難	-;溶	—	
—	182	>300	不;微	—	—	V
—	125	昇華	微	—	—	VI;黄
—	115~120	—	溶	—	—	赤;B ₂
1.224	96	280	不;微	—	—	V;ピクラー特[190°]
1.217	122	286	-;微	—	—	V;ピクラー特[157°]
1.061	5	276	—	—	—	
1.064	37	282	不	—	—	
—	72	274	微	—	—	

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
ニアセチル	$CH_3 \cdot COCO \cdot CH_3$	86.05
ニアセチン	$C_3H_5(OH)(O \cdot C_2H_5O)_2$	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
ニエチルアニリン	$C_6H_5N(C_2H_5)_2$	149.13
ニエチルケトン	$C_2H_5 \cdot CO \cdot C_2H_5$	86.08
ニエチル酢酸	$(C_2H_5)_2CH \cdot COOH$	116.10
ニエチルバルビツル酸 (ペロナール)	$CO \begin{array}{c} \diagup NH \cdot CO \\ \diagdown NH \cdot CO \end{array} C(C_2H_5)_2$	184.11
ニエチルベンゾール(p)	$C_6H_4(C_2H_5)_2$	134.11
ニエチレングリコール	$CH_2OH \cdot CH_2 \cdot O \cdot CH_2 \cdot CH_2OH$	106.08
ニオキシアセトン	$CH_2OH \cdot CO \cdot CH_2OH$	90.05
ニオキシアンストラキノン(1.6)	$HO \cdot C_6H_3 \begin{array}{c} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{array} C_6H_3 \cdot OH$	240.06
〃 (1.7)	$HO \cdot C_6H_3 \begin{array}{c} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{array} C_6H_3 \cdot OH$	240.06
ニオキシアンストラセン(1.5) (ルフォル)	$HO \cdot C_6H_3 \begin{array}{c} \diagup CH \\ \diagdown CH \end{array} C_6H_3 \cdot OH$	210.08
ニオキシナフタリン(1.2)	$C_{10}H_6(OH)_2$	160.06
〃 (1.5)	〃	160.06
〃 (1.8)	〃	160.06
〃 (2.3)	〃	160.06
〃 (2.6)	〃	160.06
〃 (2.7)	〃	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	熔融點	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	
0.818	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 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	—	溶
—	140	—	-;微	—	—	溶
—	160	—	微	—	—	溶
—	215	昇華	微;-	—	—	溶
—	190	昇華	-;溶	—	—	溶;Bz
1.044	33	257	溶	—	—	二臭化物[74°]
1.050	約-8	129/20	—	—	—	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)	$CH_2 \cdot CCl_2$	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	熔融点	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) → α, β 二クロルプロピ オン酸
1.355	液	182	—	—	—	
—	43	210	0.45;-	-;溶	溶	
—	50	210*	—	—	—	* 一部分分解; +A. → β モノクロルヒドリン →二クロルニトロベン ゾール(1.2.4)
1.328	-18	179	—	溶	—	
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	∞	∞	∞	ピクラー特[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
ニトロステロール(o)	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	—	—	—	→キシリジン(1.2.3)
1.139	29	258	—	2;∞*	易	黄; * > 30°; →キシリジン(1.2.4)
1.112	液	225	—	—	—	→キシリジン(1.3.2)
1.126	液	246	—	—	—	→キシリジン(1.3.4)
—	74	273	—	—	—	
1.132	液	240	—	—	—	→キシリジン(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	—	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	不	—	—				
ク (β)	$(CH_3)_2CH \cdot NO_2$	89.06	—	—	—				
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	易	
ク (m)	ク	153.06	—	27	175-180/3	—	易	溶	IV
ク (p)	ク	153.06	—	93	185/12	微;易	溶	溶	
ニトロベンzal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	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;水蒸氣蒸溜
ク (4)	ク	155.05	—	115	—	○	溶	溶	黄;水蒸氣蒸溜不能
ニニトロ-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
ニニトロトルオール(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;水蒸氣蒸溜
ニニトロナフタリン(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
ニニトロフェノール(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
ニニトロベンゾール(o)	$C_6H_4(NO_2)_2$	168.05	1.59	117	319	0.01;0.38	3.8;33	—	V;水蒸氣蒸溜
ク (m)	ク	168.05	1.361/95	91	291	0.05;0.32	3.3;易	—	IV;水蒸氣蒸溜
ク (p)	ク	168.05	1.625	172	299	0.01;0.18	0.4;溶	—	V;水蒸氣蒸溜
ニニトロレゾルシン(2.4.1.3)	$C_6H_2(NO_2)_2(OH)_2$	200.05	—	142	昇華	—	溶	—	黄
ニヒドロアクリヂン	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \end{matrix} C_6H_4$	181.10	—	169	昇華	不	-;溶	溶	

比重	熔融點	沸騰點	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	溶	
1.130	-29	102	微	—	—	
—	85	蒸溜	—	○	—	橙;水蒸氣蒸溜
—	115	—	○	溶	溶	黄;水蒸氣蒸溜不能
—	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;水蒸氣蒸溜
—	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;水蒸氣蒸溜
1.361/95	91	291	0.05;0.32	3.3;易	—	IV;水蒸氣蒸溜
1.625	172	299	0.01;0.18	0.4;溶	—	V;水蒸氣蒸溜
—	142	昇華	—	溶	—	黄
—	169	昇華	不	-;溶	溶	

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	
ニフェニル	(C ₆ H ₅) ₂	154.08	不	10; 溶	溶	V; 水蒸気蒸溜
ニフェニルアミン	(C ₆ H ₅) ₂ NH	169.10	不; 難	56; 溶	易	V
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	殆不	易	∞	
ニフェニル尿素(sym)(カルバニ リール)	C ₆ H ₅ NH·CO·NH·C ₆ H ₅	212.11	難	微	溶	
ニフェニルメタン	(C ₆ H ₅) ₂ CH ₂	168.10	不	微	溶	
ニフェニレン, 酸化一	C ₆ H ₄ ·C ₆ H ₄ \ / O	168.06	不	溶	易	溶: Bz
ニフェノール(o,o')	HO·C ₆ H ₄ ·C ₆ H ₄ ·OH	186.08	難	溶	溶	
ク (m,m')	ク	186.08	不; 溶	易	易	溶: CHCl ₃
ク (p,p')	ク	186.08	微	溶	溶	
ニブロムプロピオン酸(α,β)	CH ₂ Br·CHBr·CO ₂ H	231.87	—	1945; -	304; -	V; 溶: Bz., CS ₂
ニブロムベンゾール(o)	C ₆ H ₄ Br ₂	235.87	1.977	6	224	—
ク (m)	ク	235.87	1.955	-7	219	—
ク (p)	ク	235.87	1.840/95	87	219	—
ニベンジル	C ₆ H ₅ CH ₂ ·CH ₂ ·C ₆ H ₅	182.11	0.995	52	284	—
ニメチルアニリン	C ₆ H ₅ N(CH ₃) ₂	121.10	0.955	2	194	—
ニメチルアミン	(CH ₃) ₂ NH	45.06	0.680	<-76	+8	易
ニメチルグリオキシム	CH ₃ C:NOH	116.08	—	—	—	不
ニメチルスルホン	CH ₃ ·SO ₂ ·CH ₃	94.12	—	109	238	—
ニメチルマロン酸	(CH ₃) ₂ C(CO ₂ H) ₂	132.06	—	*	*	10; 35
乳酸(act)	CH ₃ ·CHOH·CO ₂ H	90.05	—	26	分解	∞
乳酸(rac)	ク	90.05	1.240	18	122/15	∞
乳酸エチル	C ₃ H ₅ O ₃ ·C ₂ H ₅	118.05	1.031	液	155	∞
乳酸ニトリル	CH ₃ ·CHOH·CN	71.05	0.992	<-21	182~184	∞
乳酸, 無水一(ラクチル酸)	CH ₃ ·CHOH·CO >O CH ₃ ·CH·CO ₂ H	162.08	—	*	分解	難
乳糖	C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁ +H ₂ O	360.19	1.525	約200	分解	17; 100


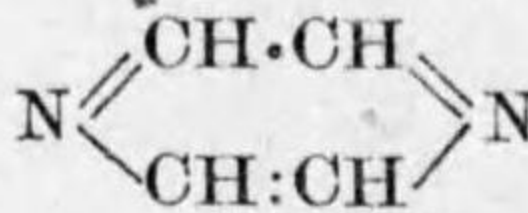
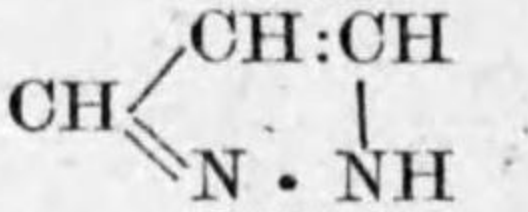
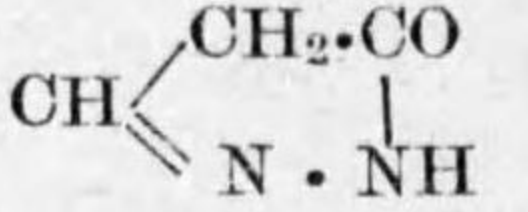
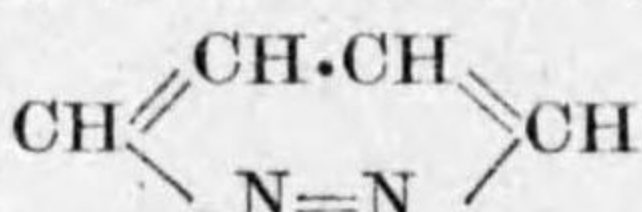
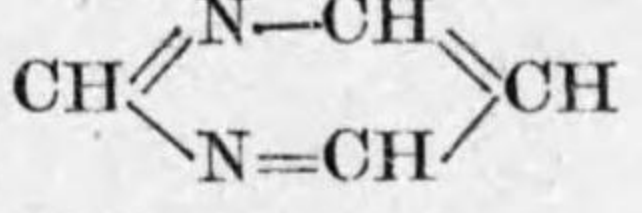
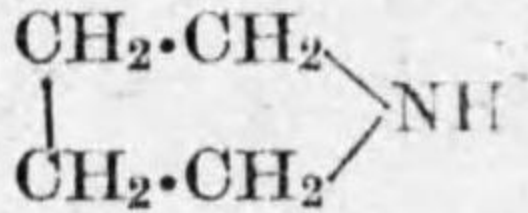
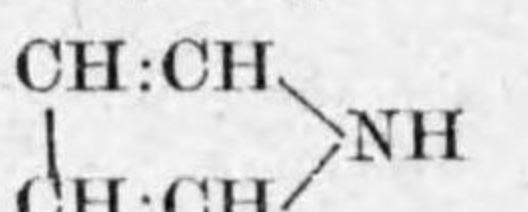
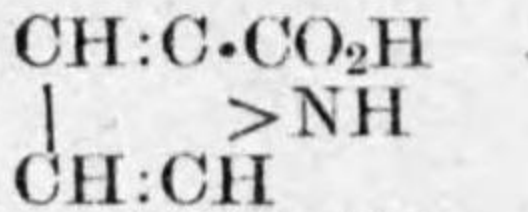
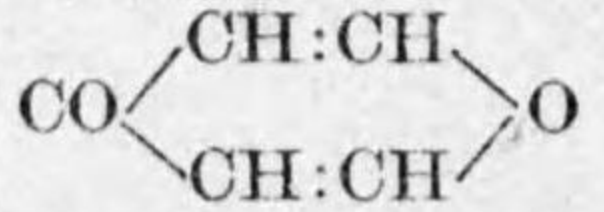
比重	融点	沸点	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
1.16	70	255	不	10; 溶	溶	V; 水蒸気蒸溜
1.158	54	302	不; 難	56; 溶	易	V
1.006	液	270	—	—	—	
1.073	28	259	殆不	易	∞	
1.24	235	260	難	微	溶	
1.001	26	260	不	微	溶	
—	86	288	不	溶	易	溶: Bz
—	109	326	難	溶	溶	
—	123	—	不; 溶	易	易	溶: CHCl ₃
—	272	昇華	微	溶	溶	
—	64	約227	1945; -	易	304; -	V; 溶: Bz., CS ₂
1.977	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, 塩化一(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	$S \begin{array}{c} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{array} S$	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
パバヴェリン	$C_{20}H_{21}O_4N$	339.18
バラアルデヒド	$(CH_3 \cdot CHO)_3$	132.10
バルピツール酸	$CH_2 \begin{array}{c} \diagup CONH \\ \diagdown CONH \end{array} CO$	128.05
バルミチン酸	$C_{15}H_{31}CO_2H$	256.26
ピウレット	$NH(CONH_2)_2$	103.06
ヒオスチアミン	$C_{17}H_{25}O_3N$	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, 塩化一(1.2.4.6)	$Cl \cdot C_6H_2(NO_2)_3$	247.50
ピクリン酸(1.2.4.6)	$HO \cdot C_6H_2(NO_2)_3$	229.06
ピクラミド(1.2.4.6)	$NH_2 \cdot C_6H_2(NO_2)_3$	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	
1.335	133	*	100;∞	20	難	II; *真空にて昇華
—	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	不	溶	塩化金酸塩[248°]
0.718	-51	151	—	—	—	
0.828	-5	214	—	—	—	フェニルウレタン [62~64°]
1.540	—	—	溶	溶	不	フェニルオサゾン [208°]
1.317	147	—	殆不	-;易	0.387;-	VI
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;-	IV; 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
ヒドラゾベシゾール	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	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	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH}_2$	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
ピナコリン	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_3$	100.10
ピナコン	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{CH}) \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot (\text{CH}_3)_2$	118.11
ピネン	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}$	136.13
ピペラジン	$\text{NH} \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{NH}$	86.10
ピペリジン	$\text{CH}_2 \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{NH}$	85.10
ピペリン	$\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{O}_3\text{N}$	285.16
ピペリン酸	$\text{CH}_2 \begin{array}{l} \text{O} \\ \text{O} \end{array} \begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \\ \text{HO}_2\text{C} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \end{array}$	218.08
ピペロナール(ヘリオトロピン)	$\text{CH}_2 \begin{array}{l} \text{O} \\ \text{O} \end{array} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHO}$	150.05
ピペロニルアルコール	$\text{CH}_2 \begin{array}{l} \text{O} \\ \text{O} \end{array} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	152.06

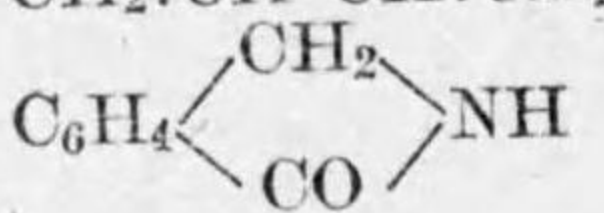
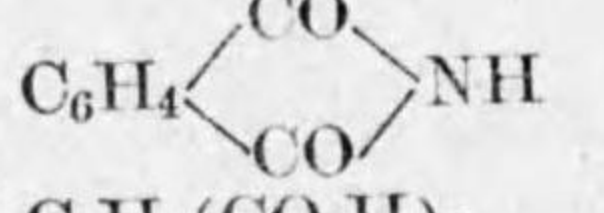
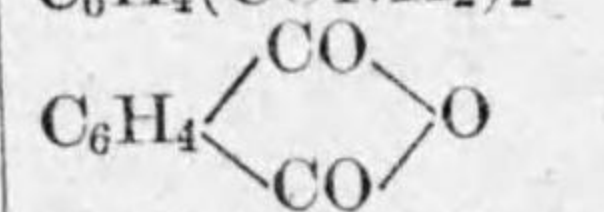
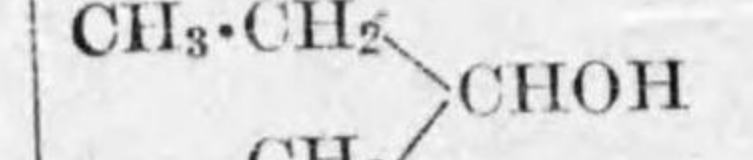
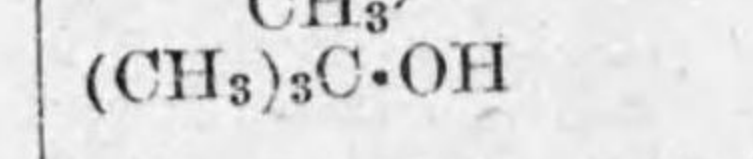
比重	融点	沸点	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
—	216	—	-;溶	溶	—	
—	シラップ	分解	—	—	—	Zn塩 + 4H ₂ O[60°]
—	132	—	難	微	微	
—	165	分解	—	○	溶	
—	126	分解	—	易	易	
—	126	*	不	溶	溶	* アニリン + アゾベ ゾールに分解 アミド[91°]
1.1	<-20	265	微	—	—	二臭化誘; +A → オキ シ臭化誘[129°]
0.957	液	177	—	—	—	
1.33	172	285	5.9;易	易	易	IIIa; V; 昇華
1.036/66	56	213	不	—	—	溶: Bz
—	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
ピペロニル酸		166.05
ヒポキサンチン(6-オキシプリン)	$C_5H_4ON_4$	136.06
ピラジン		80.05
ピラゾール		68.05
ピラゾロン(5)		84.05
ピラミドン(二メチルアミノアンチピリン)	$(C_{11}H_{11}ON_2)N(CH_3)_2$	231.16
ピリダジン		80.05
ピリヂン	C_5H_5N	79.05
ピリミジン		80.05
ピロカテキン	$C_6H_4(OH)_2(o)$	110.05
ピロガロール(1,2,3)	$C_6H_3(OH)_3$	126.05
ピロガロール二メチルエーテル	$C_6H_3(OH)(OCH_3)_2$	154.08
ピロリジン		71.08
ピロール		67.05
ピロールカルボン酸(α)		111.05
ピロン(γ)		96.03
フェナセチン(14)	$C_2H_5O \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot CO \cdot CH_3$	179.11
フェナンスレン	$C_6H_4 \cdot CH$ $C_6H_4 \cdot \overset{\parallel}{C}H$	178.08

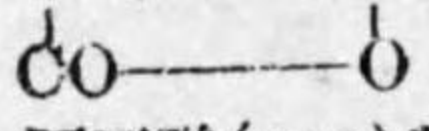
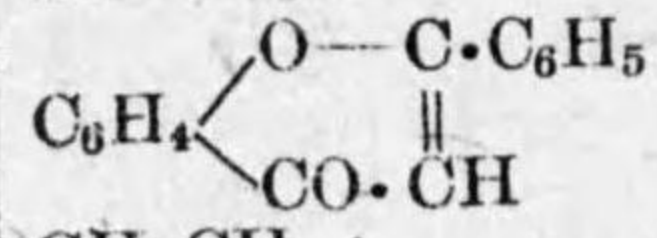
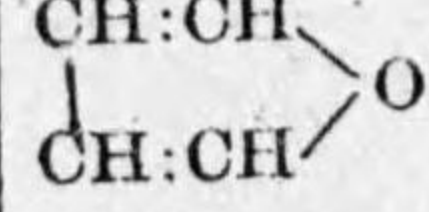
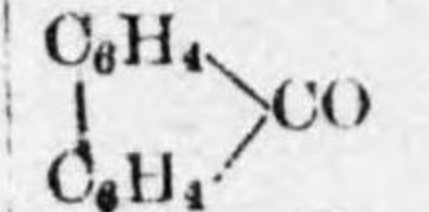
比重	融点	沸点	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
—	228	昇華	-;微	-;微	微	
—	—	分解	-;溶	微	不	
1.031	52	116	溶	溶	—	溶:酸
—	70	188	微	溶	○	ピクラー ト[159°]
—	165	昇華*	溶	易	難	* 分解
—	108	—	10	溶	微	
1.107	-8	205	—	—	—	溶:酸;塩化合物 [170°]
0.981	-42	116	∞	∞	溶	ピクラー ト[146°]
—	20~22	124	溶	溶	—	ピクラー ト[156°]
1.37	105	245	45;-	溶	溶	V;水蒸気蒸溜
1.463	132	293	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	$C_6H_4 \cdot CO$ $C_6H_4 \cdot CO$	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)	$C_6H_5 \cdot CH \cdot CH_2 \cdot CO_2H$ NH ₂	165.10
フェニルエチルアミン(α)	$C_6H_5 \cdot CH \cdot NH_2$ CH ₃	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)	$C_9H_6N \cdot C_6H_5$	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	$C_6H_5N : CS$	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
フェニルプロピオール酸	$C_6H_5 \cdot C : C \cdot CO_2H$	146.05
フェニルプロピルアルコール(prim)	$C_6H_5(CH_2)_2CH_2OH$	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	$C_6H_5 \cdot CHOH$ CH ₃	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
フェネチジン(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	>300*	-;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	343	微	-; 溶	溶	
—	126	—	溶	微	難	黄
1.129	-21	219	不	溶	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 ₆ H ₅ OH	94.05
フェノール, 炭酸一	CO(OC ₆ H ₅) ₂	214.08
フェノールフタレイン	O ₆ H ₄ ·CH(C ₆ H ₄ ·OH) ₂	320.30
フラスゲン	CO ₂ H COCl ₂	98.92
フォルムアニリド	C ₆ H ₅ ·NH·CHO	121.06
フォルムアルデヒド	H·CHO	30.02
フォルムアミド	HCONH ₂	45.03
フクシン	C ₂₀ H ₂₀ N ₃ Cl	337.64
ブタジエン(1,2)	CH ₂ :CH·CH:CH ₂	54.05
フタルイミジン		133.06
フタルイミド		147.05
フタル酸(o)	C ₆ H ₄ (CO ₂ H) ₂	166.05
フタル酸エチル(o)	C ₆ H ₄ (CO ₂ ·C ₂ H ₅) ₂	222.11
フタル酸二アミド(o)	C ₆ H ₄ (CONH ₂) ₂	164.08
フタル酸, 無水一(o)		148.03
フタル, 塩化一(o)	C ₆ H ₄ (COCl) ₂	202.95
ブタン(n)	C ₄ H ₁₀	58.08
ブチルアミド(n)	C ₃ H ₇ CONH ₂	87.08
ブチルアミン(n)	CH ₃ ·CH ₂ ·CH ₂ ·CH ₂ ·NH ₂	73.10
ブチリル, 塩化一	C ₃ H ₇ COCl	106.52
ブチルアミン(sec)	CH ₃ ·CH(NH ₂)·CH ₂ ·CH ₃	73.10
ブチルアルコール(n)(prim)	CH ₃ ·CH ₂ ·CH ₂ ·CH ₂ ·OH	74.08
ク (sec)		74.08
ク (tert), (三メチルカルピノール)		74.08
ブチルアルデヒド(n)	CH ₃ ·CH ₂ ·CH ₂ ·CHO	72.06

比重	融融点	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-ニトロフェニルヒド 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	$CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2$ 	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	$CH \cdot CO_2H$ $ $ $CH \cdot CO_2H$ (trans)	116.03
フラヴェン		221.06
フラン		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		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; = 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	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} \text{CH}_2$	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
プルプリン(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
ブレゴシ	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}$	152.13
プロトカテキールアルデヒド (1.3.4)	$\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CHO} : (\text{OH})_2$	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	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	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	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$	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	熔融點	沸騰點	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 [198°]
—	256	昇華	可	○	—; 溶	ニフェニルカルバミド 酸エステル[98°]
1.136	液	171	溶	溶	溶	フェニルヒドラゾン [97°]
1.165	-31	162	9.1	溶	溶	セミカルバゾン旋光性 [173°]ラセミ[182°]
0.932	液	131/60	—	—	—	
—	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	ニ臭化物[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 [83-90] p-ニトロフェニルヒ 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
ブromアニソール(p)	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{Br}$	187.01
ブromシヤン	BrCN	105.92
ブromトルオール(o)	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	170.98
ク (m)	ク	170.98
ク (p)	ク	170.98
ブromナフタリン(α)	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{Br}$	206.98
ク (β)	ク	206.98
ブromフェノール(o)	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$	172.96
ク (m)	ク	172.96
ク (p)	ク	172.96
ブromプロピオン酸(α)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152.96
ク (β)	$\text{CH}_2 \cdot \text{Br} \cdot \text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$	152.96
ブromベンゾール	$\text{C}_6\text{H}_5\text{Br}$	156.96
ブromアル	$\text{CBr}_3 \cdot \text{CHO}$	280.77
ブromホルム	CHBr_3	252.77
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
ヘキサメチレンテトラミン	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{N}_4$	140.13
ヘキサン(n)	C_6H_{14}	86.11
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
ク (二イソプロピル)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	86.11
ヘキシルアルコール(n.prim)	$\text{C}_6\text{H}_{13}\text{CH}_2\text{OH}$	102.11
ベタイン	$\text{CH}_2 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_3$ $\text{CO}-\text{O}$	117.10
ヘプタン(n)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5 \cdot \text{CH}_3$	100.13
ク (三エチルメタン)	$\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)_3$	100.13
ヘプチルアルコール(n)	$\text{C}_6\text{H}_{13} \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	116.13
ヘプチレン(n)	C_7H_{14}	98.11
ヘマトキシリン	$\text{C}_{16}\text{H}_{19}\text{O}(\text{OH})_5(+3\text{H}_2\text{O})$	302.11
ペラルゴン酸	$\text{C}_8\text{H}_{17} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	158.14

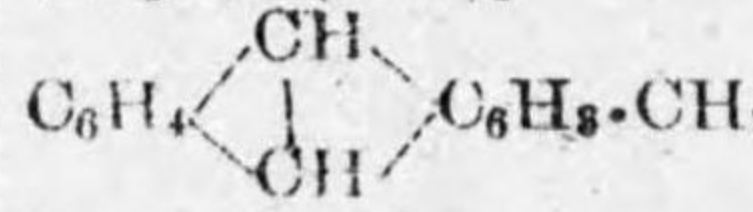
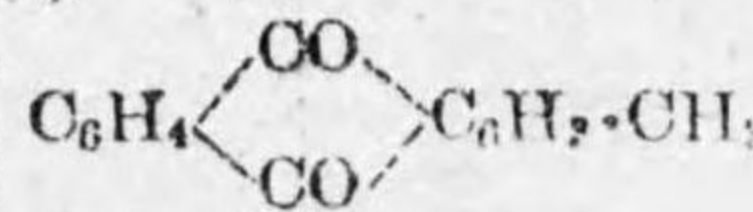
比重	熔融点	沸騰点	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
1.494	9	223	—	—	—	
2.015	52	61.6	溶	溶	—	
1.421	-29	182	—	溶	—	
1.401	-40	184	—	溶	—	
1.406	28	184	—	溶	—	IV
1.482	3	280	—	∞	∞	→ニトロ誘(1.4)[85°]
1.605	59	282	—	6;-	易	溶: Bz.
1.661	6	195	不	溶	—	溶: Chlf.; ベンゾイル
—	32	237	不	溶	—	化物[86°]
1.840	63	238	1.4;-	易	易	II; ベンゾイル化物
1.700	25	205	—	—	—	[104°]
—	62	—	易	易	易	アミド[123°]
1.495	-31	156	—	溶	—	
3.34	液	174	*	—	—	→*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°]; 1H ₂ 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
						ミド[99°]

化合物名	化学式	分子量
ベルベリン	$C_{20}H_{15}O_4NOH$	484.23
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
ベンザニリド	$C_6H_5CONH \cdot C_6H_5$	197.10
ベンザミド	$C_6H_5 \cdot CONH_2$	121.06
ベンザルアセトフェノン(カルボン)	$C_6H_5 \cdot CH:CH \cdot CO \cdot C_6H_5$	208.10
ベンザルアセトン	$C_6H_5 \cdot CH:CH \cdot CO \cdot CH_3$	146.08
ベンザルアニリン	$C_6H_5CH:N \cdot C_6H_5$	181.10
ベンザル, 塩化一	$C_6H_5CHCl_2$	160.97
ベンジル	$C_6H_5CO \cdot CO \cdot C_6H_5$	210.08
ベンジルアニリン	$C_6H_5CH_2 \cdot NH \cdot C_6H_5$	183.11
ベンジルアミン	$C_6H_5 \cdot CH_2NH_2$	107.08
ベンジルアルコール	$C_6H_5 \cdot CH_2OH$	108.06
ベンジルエーテル	$(C_6H_5 \cdot CH_2)_2O$	198.11
ベンジル, 塩化一	$C_6H_5CH_2 \cdot Cl$	126.52
ベンジル酸	$(C_6H_5)_2C(OH) \cdot CO_2H$	228.10
ベンジル, 臭化一	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot Br$	107.98
ベンジル, 青化一	$C_6H_5CH_2 \cdot CN$	117.06
ベンジメルカプタン	$C_6H_5 \cdot CH_2SH$	124.13
ベンジル, 沃化一	$C_6H_5CH_2I$	217.98
ベンズアルデヒド	C_6H_5CHO	106.05
ベンズアンスロン	$C_{13}H_{10}O$	230.08
ベンズイミダゾール	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown NH \end{matrix} = CH$	118.06
ベンズオキサゾール	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown O \end{matrix} = CH$	119.05
ベンズヒドロール	$C_6H_5CHOH \cdot C_6H_5$	184.10
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
ベンゾイルアセトン	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$	162.08
ベンゾイル, 塩化一	C_6H_5COCl	140.50

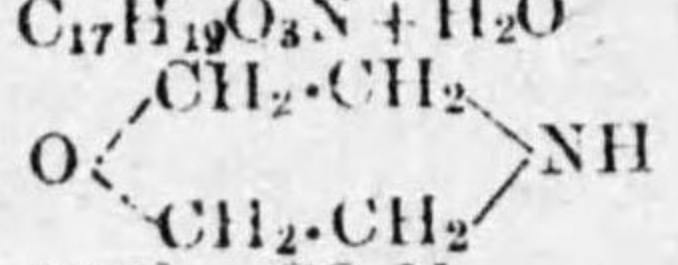
比重	融融点	沸騰点	溶解性			特性
			水	アルコール	エーテル	
—	145	—	-; 溶	溶	溶	黄; 無水
—	235	—	微溶	-; 微	不	VI
1.31	162	1181.0	不	4; 溶	不	
1.341	128	290	1.35; -	21; -	-; 微	V
—	58	347	不	微	易	IV
1.035	42	262	不	易	易	II
—	48	300	不	溶	溶	黄
1.245	-17	205	—	—	—	
1.23	95	347	不	○	易	黄; IV
1.38/55	37	306	—	溶	溶	ベンゾイル化物[104°]
0.981	液	183	∞	∞	∞	フェニルウレタン [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 煉瓦色の第二銅塩; 不 溶: NH ₃
1	170	>300	溶	溶	—	
—	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
ベンゾイルカルピノール	$C_6H_5CO \cdot CH_2OH$	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	$C_6H_5 \cdot CH \cdot OH$	212.10
	$C_6H_5 \cdot CO$	
ベンゾチアゾル	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown S \end{matrix} CH$	135.12
ベンゾフェノン	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_5$	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
ベンゾールスルフトクロリド	$C_6H_5SO_2Cl$	176.57
ベンゾールスルホン酸	$C_6H_5SO_3H + H_2O$	176.13
ベンゾニトリル	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	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO_2H[1] \\ \diagdown CH_2 \cdot CO_2H[2] \end{matrix}$	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	融点	沸点	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°]; IV; フェニルヒドラゾ ン [134°]
1.087/50	48	306	不	溶	溶	
—	156	—	0.43; -	-; 易	溶	
—	83	100*	微; 易	溶	溶	* 分解
1.378	14	247	不	溶	溶	
—	44	136/*	易	易	不	* 高度真空にて
1.005	-13	191	-; 易	∞	∞	
—	約253	—	5.55; -	—	—	四硝酸塩
0.626	-131	36	—	—	—	
—	-20	10	—	—	—	
0.867	液	117	分解	—	—	
0.691	液	95	難	溶	溶	
—	175*	—	-; 可	易	溶	→* 無水物[141°]
—	163	昇華	不	易	易	
—	131	208	不	33	易	
1.011	204	212	不	溶	溶	I, 昇華
1.590	130	—	50; -	易	溶	V
0.934	56	202	—	—	—	
—	136	*	138; -	—	8; -	VI* →CO ₂ + 醋酸
1.155	-50	199	—	—	—	

化合物名	化学式	分子量
マロンニトリル	$\text{CH}_2(\text{CN})_2$	66.03
マンデル酸	$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CHOH}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	152.06
マンデルニトリル	$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CHOH}\cdot\text{CN}$	133.06
マンニット [d]	$\text{C}_6\text{H}_8(\text{OH})_6$	182.11
マンノン酸[d]	$\text{C}_5\text{H}_6(\text{OH})_5\cdot\text{CO}_2\text{H}$	196.10
ムレキシド	$\text{C}_8\text{H}_8\text{O}_6\text{N}_6 + \text{H}_2\text{O}$	302.13
メコニン	$\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{O}_4$	194.08
メコン酸	$\text{C}_7\text{H}_4\text{O}_7$	200.03
メソ砒酸	$\text{CO}(\text{CO}_2\text{H})_2 + \text{H}_2\text{O}$	136.03
メソ酒石酸	$\text{HOCHCO}_2\text{H} + \text{H}_2\text{O}$	168.06
メタアルデヒド	$(\text{CH}_3\cdot\text{CHO})_x$	44.03x
メタニル酸(1,3)	$\text{NH}_2\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{SO}_3\text{H}$	173.13
メタン	CH_4	16.03
メチラール	$\text{CH}_2(\text{OCH}_3)_2$	76.06
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
メチルアミン	$\text{CH}_3\cdot\text{NH}_2$	31.05
メチルアルコール	CH_3OH	32.03
メチルアルシン酸	$\text{CH}_3\text{AsO}(\text{OH})_2$	140.00
メチルアンスラセン(1)		192.10
ク (2)	ク	192.10
メチルアンスラキノン(2)		222.08
メチル, イソシアン化-	$\text{CH}_3\cdot\text{N}:\text{C}$	41.03
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_3OCCH_3	46.05
メチル, 塩化-	CH_3Cl	50.48

比重	熔融点	沸騰点	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トルオールスルホン化物[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→砒酸メチル
—	—	—	溶	—	—	
—	85	蒸溜	—	可	可	ピクラー特[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 ₆ (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
モルフォリン		87.08
油酸	C ₁₇ H ₃₃ ·CO ₂ H	282.27

比重	熔融点	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
ヨードホルム	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(イツ)	$C_4H_7O_2 \cdot C_5H_{11}$	158.14
酪酸エチル	$C_4H_7O_2 \cdot C_2H_5$	116.10
酪酸メチル	$C_4H_7O_2 \cdot CH_3$	102.08
酪酸, 無水一	$(C_4H_7O)_2O$	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	$CH_3 \cdot C_5H_6(OH)_5$	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	$HOCH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$ $CH_2 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	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	$CH_3 \cdot CO \cdot (CH_2)_2 \cdot CO_2H$	116.06
レヴリン酸エチル	$C_5H_7O_3 \cdot C_2H_5$	144.10
レシチン	$C_{42}H_{84}O_9NP?$	777.72

比重	融融点	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	*	不	—	—	*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[122~12 6°]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
1.140	33	246	易	易	易	フェニルヒドラゾン [108°]
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]	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot \underset{\text{NH}_2}{\text{CH}} \cdot CO_2H$	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
ロザニリン	$HO \cdot C \cdot (C_6H_4NH_2)_2$	319.19
ロゾル酸	$CH_3C_6H_3 \cdot NH_2$ $O : C_6H_4 : C \begin{cases} C_6H_3(OH) \cdot CH_3 \\ C_6H_4 \cdot OH \end{cases}$	304.13

比重	融融点	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	ピクラー特[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、少数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。水と物の溶解度は通常、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モル分子数を以て示し、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、酸化劑、還元劑の溶液の濃度を表すのに用ふ。溶液 1l 中にある溶質の當量数を以てする。

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当量と定め、これを瓦単位で表したものを1瓦当量といふ。

[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(1n-) 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(2n-) 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、同相とは、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	0.02733	1.584	0.03375	(1.1639)	4.333	74.691
3	0.02670	1.527	0.03297	(1.1241)	4.196	72.230
4	0.02605	1.473	0.03222	(1.0855)	4.063	69.78
5	0.02543	1.421	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	0.002732	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 中に溶解する気体の 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

フロムの溶解度 (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. Pickford, 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	—	63.6	—	92.53	150.4	—	75.58
35.6	—	94.28	79.7	5.640	—	165.0	—	63.60
39.8	3.956	—	89.9	6.433	—	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, プロムナトリウム, ヨードナトリウムの溶解度

温度	NaCl (Poggiale)	温度	NaBr (Kremers)	温度	NaJ (Kremers)	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	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	208.3
60	37.25	50	—	110.8	50	—	228
70	37.98	60	111.11	—	60	256.4	259.4
80	38.22	80	112.38	—	64.5	—	275.4
90	38.87	100	114.94	—	80	303	—
100	39.61				100	312.5	—
100.7	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	10.63	ク	-12.60	25.47	4水和物 α
-17.2	14.11	ク	-8.45	26.91	ク
-25.2	18.17	ク	1.62	30.38	ク
-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	ク	13.26	35.51	ク
-24.0	22.10	7水和物 + 5水和物	15.55	38.33	ク融解点
-21.7	23.31	5水和物	13.95	42.28	ク
-19.55	23.97	ク	10.75	44.22	ク

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	〃
63.0	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	〃融點 (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	融解点	44.1
0	10水塩	4.76	-3.55	氷+7水塩	12.7
10	〃	8.25	0	7水塩	16.4
20	〃	16.10	10	〃	23.4
30	〃	28.85	20	〃	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	〃	31.85	25	〃	34.0
70	〃	30.70	30	〃	33.5
90	〃	29.95			
100	〃	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°	23.5	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	83.6	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	KCNS	NH ₄ CNS
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	24.80°	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	18.70	〃	22.5	53.39	〃
-30.5	22.66	〃	32.8	56.72	〃
-35.2	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	203
10	21.1	55	98	95	223
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	133	—	—
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	霏石	無定形石灰石	方解石
	空気中に炭酸ガスを含むしない時			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 (Rosenstickl)

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	NH ₄ Al(SO ₄) ₂ +12aq	KAl(SO ₄) ₂	KAl(SO ₄) ₂ +12aq	温度	
	(Poggiale)		(Poggiale)			
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		
100	70.8	421.90	74.5	457.48	17°	0.619

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
49	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	ク	35	73.79	5水塩
-40.0	29.9	ク	50.0	75.9	$\frac{5}{2}$ 水塩
約-55	33.1	氷 + 6水塩	56.0	78.3	$\frac{5}{2}$ 水塩融解点
-27.0	38.3	6水塩	55.0	78.60	$\frac{5}{2}$ 水塩 + 2水塩
0	42.7	ク	60	78.86	2水塩
0	42.66	ク	73.5	81.80	2水塩融解点
10.0	45.0	ク	66.0	84.01	2水塩 + FeCl ₃
20.0	47.9	ク	80.0	84.02	FeCl ₃
25.0	49.42	ク	100.0	84.26	ク
30.0	51.6	ク	不安定系		
37.0	60.0	6水塩融解点			
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	$\frac{7}{2}$ 水塩融解点			

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	ク	25	43.32	ク
約-40	36.3	氷 + 2水塩	31.5	44.7	ク
0	40.92	2水塩	91.0	51.0	ク
16.1	43.3	ク			

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	1.616	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	〃	41.5	44.0	〃
17.5	40.9	〃	44.5	43.8	〃
21.6	42.1	〃	51.8	43.4	〃
24.1	43.9	〃	63.0	42.7	〃
26.2	43.3	1水塩	73.0	42.4	〃
30.6	42.9	〃	84.0	42.5	〃
35.0	43.1	〃			
39.6	43.8	〃			

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	〃	35	47.1	〃
15	26.4	〃	40	53.7	〃
20	30.7	〃	45	60.7	〃
25	35.6	〃	50	67.6	〃

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	〃	100	6.33	〃

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	〃
15	3.7985	(NH ₄) ₂ C ₂ O ₄ ·H ₂ O	40	8.0	〃
20	4.434	〃	50	10.3	〃

酒石酸の溶解度 (Leidié)

温度	$C_4H_6O_6$	温度	$C_4H_6O_6$	温度	$C_4H_6O_6$	温度	$C_4H_6O_6$
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	$KHC_4H_4O_6$ (水100分に溶解する量)			温度	$KNaC_4H_4O_6 + 4aq$ (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	$K_2C_4H_4O_6$ (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	153.7
80	4.50	—	4.050	64	212.8
90	5.70	—	—		2.3
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	$C_6H_{12}O_6$	固相	温度	$C_6H_{12}O_6$	固相
-0.772°	6.83	氷	45.0°	65.71	$\alpha C_6H_{12}O_6 \cdot H_2O$
-2.116	16.65	〃	50.0	70.90	$\alpha C_6H_{12}O_6 \cdot H_2O$
-2.305	17.59	〃	55.22	73.08	+ $\alpha C_6H_{12}O_6$
-5.605	33.02	〃	64.75	76.36	$\alpha C_6H_{12}O_6$
-5.3	31.75	氷 + $\alpha C_6H_{12}O_6 \cdot H_2O$	70.2	78.23	〃
0.5	35.2	$\alpha C_6H_{12}O_6 \cdot H_2O$	80.5	81.49	〃
15.0	44.96	〃	90.8	84.90	〃
22.98	49.37	〃			
28.07	52.99	〃			不安定系
30.0	54.64	〃	28.0	67.0	$\alpha C_6H_{12}O_6$
35.0	58.02	〃	40.0	67.6	〃
40.4	62.13	〃	45.0	69.69	〃
41.45	62.82	〃			

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
FaBr ₂	15	29.8	15	4.389
FaBr ₂ ·2H ₂ O	15	31.4	—	—
FaCl ₂	15.5	2.13	—	—
FaCl·2H ₂ O	6~7	6.8	—	—
Fa(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	15	55.30	—	—
Ca(NO ₃) ₂	10	57.28	20	33.9

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	21.3	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	38.98
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	0.833	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-メリピオーゼ 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
シュークローゼ	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)

アルコー ル重量 %	NaCl	アルコー ル重量 %	NaCl	アルコー 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°	130.5
0.9848	12	9	4~60	19.9+0.255 T	18	109.4
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)

アルコー ル容量%	AgNO ₃ 15°	AgNO ₃ 50°	AgNO ₃ 75°	アルコー 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	汇石酸鐵(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	蓆酸.....15
硫酸アトロピン.....33	ヨード.....1.9	燐.....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
プルチン.....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	ベラトリン.....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 なる報告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
砒酸 (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	4.195	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	0.0002625	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	0.0333	0.00741	2.056	0.3493	5.9
0.00120	0.1546	0.00775			
0.00242	0.3207	0.00725			