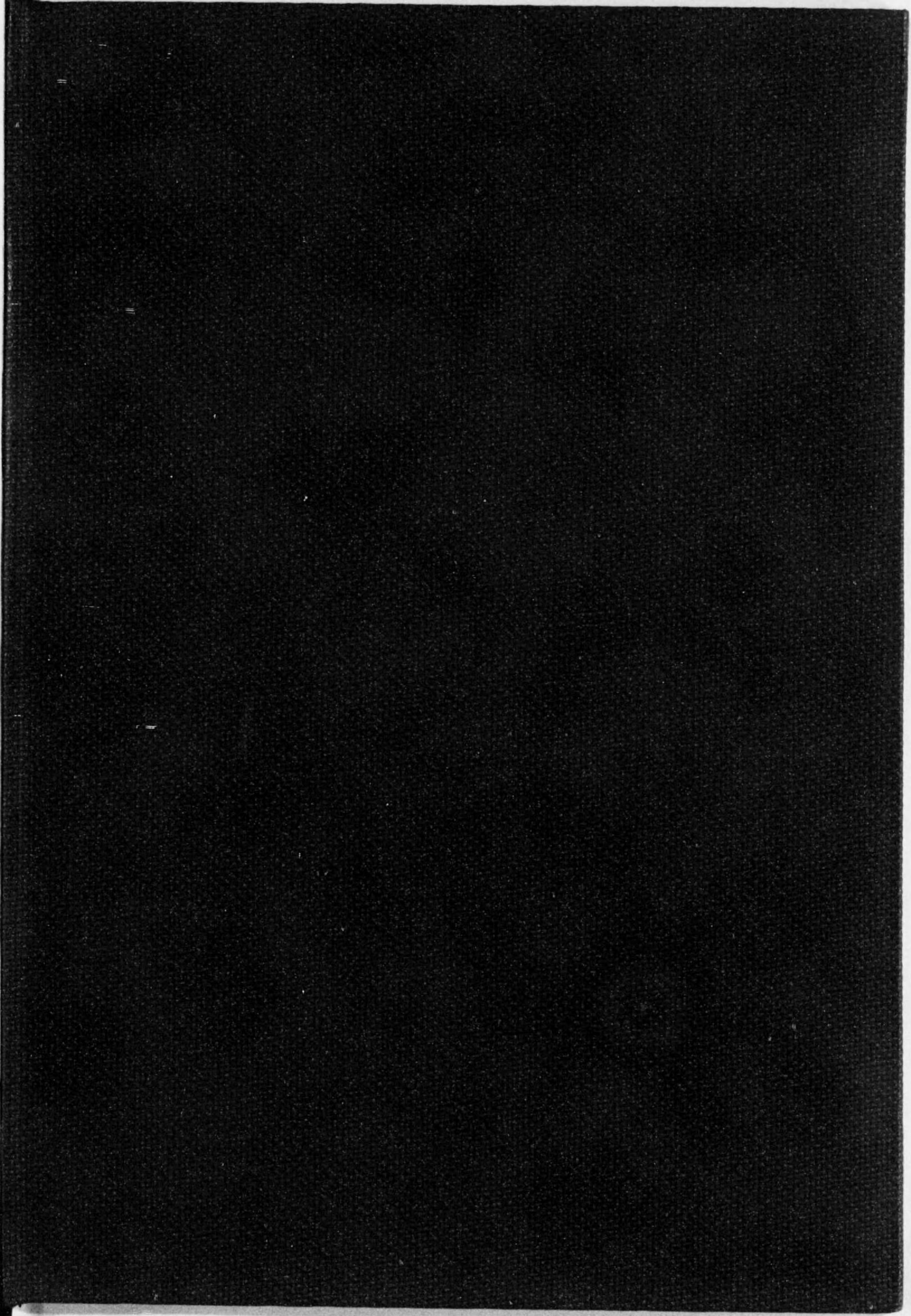
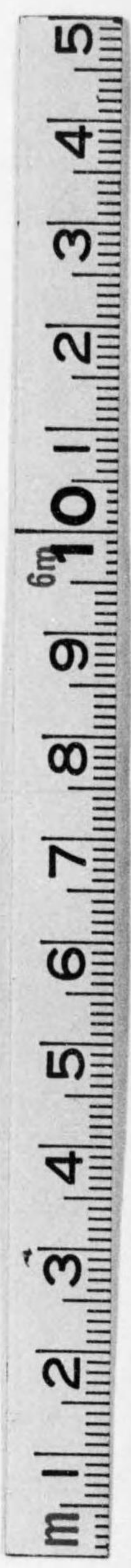


始



27428

大正
 法團社
 工業化學會編纂
 實用
 化學便覽

第一篇



昭和五年九月

東京
 化學工業時報社

47-619

序

化學工業の進展は近年殊に著しくその領域の廣汎なると共に之に關する研究は益々深奥を加へつゝあり。隨て化學工業の計劃、設計并に管理はその様式昔日の如きものにあらず。一般的事項の簡潔なる説明と精確なる研究結果による數表とを常に坐右に備ふるに非ずんばその孰をも全うする事能はず。斯の如き書籍は歐米に於て發行せられたるものあるも未邦文による完備せるものなきを以て廣く用ひらるゝに至らず、本會の竊に遺憾としたる所なりしが偶々本會々員藤井榮三郎氏はその急務なるを痛感し之が編纂を本會に委託せられ之に要する一切の費用を寄附せられたるを以て、本會は直に下記六氏を委員とし其編纂を委嘱したり。

實用化學便覽編纂委員

越智主一郎 大島義清 龜山直人
柴田雄次 庄司務 田中芳雄

各委員は分擔部門を定め職務の餘暇を以て専心事に當り極めて短時日の間に編纂を了し今之を出版するに到れり。

本會は本書が本邦化學工業の將來に貢獻する所多大なるべきを信ずると共に茲に藤井榮三郎氏の篤志と委員諸氏の努力に對し深厚なる敬意を表するものなり。

昭和五年九月 社團 工業化學會
法人

本書は昭和四年四月編纂に着手し同五年一月稿を了したるものにして各事項の執筆者下記の如し。

無機及有機化合物諸性質表	中川春雄, 植田龍太郎
有機微量元素分析	漆原義之
化學平衡, 反應速度	龜山直人, 岡宗次郎
分析	藤林東太郎
數學公式, 諸單位換算表, 定量分析諸表, 電氣分析法, 電導度, 起電力, 電解當量解, 離恒數	岡俊平
氣體容積の計量, 比重計, 寒暖計, 標準試藥, 規定液, 指示藥, 常用試藥, 無機大化學工業	鈴木榮三郎
窯業	永井彰一郎
石炭及其他固體燃料, タール類, 比重表, 膨脹係數, 蒸氣張力, 水蒸氣の性質, 溫度, 硬度	香坂要三郎
石油試驗法, 溶解度	小林良之助
脂肪油, 脂肪, 蠟, 樹脂, 護謄, 溶劑性質表	桑田勉
化學實驗一般操作	上野宰三雄
水, 土壤, 空氣, 起寒劑	高橋武元
パルプ, 紙, セルロイド, 人造絹絲, 爆發物	岡田雄一
熱化學諸表	中村松佐
工業諸材料の性質	幡野亮
重要耐火材料性質	伊藤

本書は内外に於ける同種の諸書を参考とし通常此等に登載せられたる事項は普く之を採録するの外特に化學工業に密接の關係ある諸般の事項及數表を蒐集するに留意せるも微力能く其志を致さざる所あり。殊に編纂に當り脱稿の早きを尙びたるを以て聊拙速の嫌なきにあらず。此等は他日を待ち更に改訂増補を期せんとす。

本書に使用せる用語は終始曩に本會に於て選定發表せる工業化學語彙に據れり。

社團法人工業化學會

昭和五年九月 實用化學便覽編纂委員

實用化學便覽第一篇目次

無機化合物諸性質表.....	1
有機化合物諸性質表.....	69
數學公式及び算式.....	309
代數—面積算出法—體積算出法—三角法—微分—	
積分—誤差計算法—最小二乘法	
諸單位換算表.....	319
度量衡比較表—木材單位—實用單位と C. G. S. 單位	
—壓諸單位換算表—エネルギー諸單位換算表—工率	
諸單位換算表	
定量分析諸表.....	326
重量分析計算の係數表—容量分析當量表—分析略算表	
氣體容積の計量(及大氣壓の測定).....	337
氣體の溫度に依る膨脹—氣壓計示度諸補正—氣體容	
積換算係數—封塞液上の蒸氣壓—發生する氣體容積	
に依る分析—壓諸單位換算表	
寒暖計.....	354
各種比重計.....	356
蒸氣張力.....	360
水蒸氣張力—有機液體の蒸氣張力—金屬の蒸氣張力	
—鹽類及び金屬酸化物の蒸氣壓—鹽類水溶液の沸點	
—溶液の蒸氣張力—液化瓦斯の蒸氣壓	
臨界現象.....	376
比重.....	378
乾燥空氣の密度—眞空に對する秤量値換算法—氣體	

の比重—固體元素及液體元素の比重—溶液の比重— 鹽基(391)—酸(400)—鹽類(420)—アルコール類其 他(458)—溫度に伴ふ比重或は容積の變化(456,469)	
比熱.....	472
固體の比熱—液體の比熱—水溶液の比熱—氣體の比熱	
潜熱.....	490
熔融潜熱—蒸發潜熱—溶解熱—稀釋熱	
無機化合物の生成熱.....	504
非金属化合物—金屬化合物—中和熱—水和熱	
有機化合物の燃燒熱及生成熱.....	525
有機化合物の生成熱及燃燒熱に關係ある元素の反應 熱—有機化合物の生成熱の計算例—有機化合物の燃 燒熱—食料品の燃燒熱	
熱傳導度.....	536
膨脹.....	538
固體の膨脹—液體の膨脹係數—氣體定律,氣體恒數R, —氣體運動説	
金屬の電氣抵抗.....	552
水溶液の比電導度及び當量電導度.....	553
鹽類溶液の比電導度及當量電導度—鹽基溶液の比電 導度及當量電導度—酸溶液の比電導度及當量電導度 —無機化合物の當量電導度	
電池の起電力.....	561
電解當量表.....	562
電極の標準單極電壓.....	563
弱酸及び弱鹽基の解離恒數.....	564

溶解度.....	570
水に對する瓦斯の溶解度(570)—二液體の相互溶解 度(575)—固體の溶解度及溶解度表(576)—溶解度に 對する種々なる影響(606)	
起寒劑表.....	611
溶劑性質表.....	612
最低共沸混合物.....	621
硬度.....	622
化學工業用諸材料の性質.....	624
化學工業關係諸材料の見掛け密度—化學工業關係諸 材料の機械的強度(624)—日本標準規格各種材料の 化學成分及強度拔萃(638)—機械裝置諸材料の耐腐 蝕性(632)—耐火材料の性質(646)	
對數表.....	650

無機化合物諸性質表

(化學式, 分子量, 色, 結晶系, 比重, 融點, 沸點, 溶解度, 其他)

1. 本表には元素並に重要無機化合物の諸性質を採録せり
2. 本表に於ける用語は主として工業化學語彙(工業化學會編昭和三年)に依り, 同書中に見出し得ざる語に就きては化學語彙(日本化學會編第四版昭和三年)を参照せり。
3. 記載順序は元素又は基の五十音順とし, 元素は之を太字にて記し, 其條下に重要化合物を集録せり。
4. 本表中に用ひたる記號及び略字下の如し。

第一欄(物質名) ①=同位元素混合物; (II, III)=二價及三價, 例: クロム
(II, III, IV)はクロムの三種の原子價を示す; (3)=三價, 例: (3)鹽化鐵
は鐵が三價なる事を示す; (2, 3H₂O)=二水化物及三水化物, 例: 鹽化亞鉛
(2, 3H₂O)は二種の水化物あるを示す。

第二欄(化學式) aq=結晶水, 例: CuSO₄·5aq=CuSO₄·5H₂O

第三欄(分子量) 化學式(第二欄)より算出せし分子量を示せり, 例: NaI·
2aq=185.95) 又原子量には括弧を附して之を區別す, 例: 鐵=(55.84)

第四欄(色及結晶系) 結晶系: 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。

第五, 六, 七欄(比重, 融點, 沸點) 蒸=蒸氣密度; 移=轉移點, 例: 移(α↔β),
α, β兩態間の轉移點; 昇=昇華, 例: 昇; ~80, 約80°にて昇華; (壓)=
加壓, 例: -272(26氣壓), 26氣壓にて-272°

第八欄(溶解度) Ac.=アセトン, Alc.=アルコール, Alk.=アルカリ, Bz.=
ベンゼン, Chlf.=クロロホルム, E.=エーテル, W.=水; 溶: W., Alc.
=水及びアルコールに可溶; (溶)^{27/20}=20°の飽和水溶液100g中に27
gの無水物を含む; (溶常)=常溫に於ける溶解度; (溶Alc.)=アルコール
に於ける溶解度。

物質名	化學式	分子量	色結晶	及系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融點 °C	沸點 °C	溶解
亞鉛 (II)	Zn	(65.38)	帶青白	III	7.1	419.44	907	不溶: W.; 溶: 酸, Alk.
鹽化— $(1, 1\frac{1}{2}, 2\frac{1}{2})$	ZnCl ₂	136.29	白	I (?)	2.91	365	730	(3H ₂ O): (溶) 67.5/0; (OH ₂ O): (溶) 86.0/100; 溶: Al, E., Ac.
臭化—(2, 3H ₂ O)	ZnBr ₂	225.21	無	IV	3.64 融: 4.22	334	650	(2H ₂ O): (溶) 79.5/0; (OH ₂ O): (溶) 87.1/100; 溶: Alc., E.
沃化—	ZnI ₂	319.21	無	I	4.70	446	—	溶) 81.2/18, 83.6/100; 溶: Alc., E.
水酸化—	Zn(OH) ₂	99.39	白非晶	IV	晶: 3.08	—	—	(溶) 1.9×10 ⁻⁴ /29; 溶: 酸, Alk.
酸化—	ZnO	81.37	白非晶, III	III	非晶: 5.42 III: 5.78	1260?	—	難溶: W. (水酸化物); 溶: 酸, Alk.
硫化—(閃亞鉛礦)	ZnS	97.44	白非晶	I, III	4.06	融(壓): ~1800	昇: 1182	(沈澱): (溶) 6.88×10 ⁻⁴ /18; (I) (溶) 6.46×10 ⁻⁵ /18; 易溶: 酸
硫酸—	ZnSO ₄ ·7aq	237.55	無	IV(V)	{ 7aq: 1.96 0aq: 3.49 } 移(7H ₂ O): 39.0 移(6H ₂ O): 39.0	—	—	(溶) 29.55/0.15; (1H ₂ O): (溶) 41.0/100.
硝酸—(水化物)	Zn(NO ₃) ₂ ·6aq	297.48	無	柱	2.07	36.4	—	(溶) 48.66/0; 溶: Alc.
磷酸—(正, 水化物)	Zn ₃ (PO ₄) ₂ ·4aq	453.25	無	IV	0aq: 4.00	0aq: 赤熱	—	不溶: W.; 溶: 酸, Alk.
炭酸—(1/2, 1H ₂ O)	ZnCO ₃	125.37	白	IIIa	4.44	解離: 140	—	難溶: W.; 溶: 酸; 不溶: Ac, ビリヂン
アムモニア	NH ₃	17.032	無	氣液	0°: 0.638	—77.7	-33.4	易溶: W., CH ₃ OH, Alc. 其他
アムモニアム								
弗化—(正)	NH ₄ F	37.04	無	III	—	—	昇	(溶) ⁵⁰ /0; 微溶: Alc.

弗化—(酸性)	NH ₄ HF ₂	57.05	無	IV	1.21	—	—	溶: 冷 W.; 易溶: 溫 W.
鹽化—	NH ₄ Cl	53.50	無	I, 二形	1.53 { 蒸: 1.01/350°	移: 180	昇: 335	(溶) 25.0/10, 43.6/100; (溶) Alc.
臭化—	NH ₄ Br	97.96	無	I, 二形	2.39	移: 109	—	(溶) 41.1/15, 56.1/100
沃化—	NH ₄ I	144.96	無	I	2.86	—	昇	(溶) 62.5/15, 72.4/110.5; 溶: Alc.
鹽素酸—	NH ₄ ClO ₃	101.50	無	V	—	爆: 100	—	易溶: W., 稀 Alc.; 微溶: Alc.
過鹽素酸—	NH ₄ ClO ₄	117.50	無	IV	1.87	熱して分解	—	(溶) ~16.5/159; 微溶: Alc.
沃素酸—	NH ₄ IO ₃	192.96	無	V	3.31	分解: 150	—	(溶) 4.2/30, 12.6/100
硫化—(酸性)	(NH ₄) ₂ HS	51.12	無	IV	蒸: 0.89/57°	120(壓)	—	溶: W., Alc.
亞硫酸—(正)	(NH ₄) ₂ SO ₃ ^{1aq}	134.19	無	V	—	昇: 150	—	(溶) ~50/12
硫酸—(正)	(NH ₄) ₂ SO ₄	132.15	無	IV	1.77	513 分解	—	(溶) 4.2/10, 50.8/100; 微溶: Alc.
硫酸—(酸性)	(NH ₄) ₂ HSO ₄	115.13	無	IV	1.81	147	490	(溶) ⁵⁰ /0; 微溶: Alc.
過硫酸—	(NH ₄) ₂ S ₂ O ₈	228.22	無	V	—	熱して分解	—	(溶) 36.7/0
チオ硫酸—	(NH ₄) ₂ S ₂ O ₃	148.22	無	V	—	分解: 150	—	易溶: W.
亞硝酸—	NH ₄ NO ₂	64.05	弱淡黃	晶	—	分解	—	易溶: W.; Alc., CH ₃ OH; 微溶: E.
硝酸—	NH ₄ NO ₃	80.05	無	IV, IIIa, I	1.73	移: 32, 84, 125; 融: 165	分解: 200	(溶) 60/12; (溶) Alc.) 3.7/30
硝酸硫酸— (ルナ硝石)	2(NH ₄)NO ₃ (NH ₄) ₂ SO ₄	292.2	無	IV	1.68	分離: 310	—	易溶: W. (分解)

物質名	化學式	分子量	色結晶	及系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融点 °C	沸点 °C	溶解
亞磷酸—(酸性)	$(\text{NH}_4)_2\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_7$	99.10	無	V	—	—	—	(溶) ⁶³ / ₀ , ^{65.5} / ₁₅
(オ尔特)磷酸—	$\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$	115.10	無	II	1.79	—	—	(溶) ¹⁸ / ₅ 温度と共に著しく増加
"	$(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$	132.13	無	V	1.62	分解	—	(溶) ^{36.5} / ₁₀ 温度と共に著しく増加
"	$(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4 \cdot 3\text{aq}$	203.22	無	晶	—	—	—	溶: W.
燐モリブデン酸—	燐モリブデン酸							
炭酸—(正)	$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3 \cdot 1\text{aq}$	114.1	無		—	—	—	(溶) ⁵⁰ / ₁₅ ; Alc. 分解
炭酸—(酸性)	NH_4HCO_3	79.06	無	IV, V	1.59	—	—	(溶) ^{15.7} / ₁₅ , ^{30.0} / ₆₀ ; 不溶: Alc.
炭酸カルバミン酸—	$\text{NH}_4\text{HCO}_3 + \text{NH}_4\text{CO}_2\text{NH}_2$	157.11	白	晶	—	—	—	(溶) ⁵⁰ / ₁₅ , ⁴⁰ / ₆₅ ; カルバミン酸鹽は Alc. に溶
青化—	NH_4CN	44.05	無	I	蒸: 0.79	—	—	易溶: W.; 溶: Alc.
チオシヤン酸—	NH_4CNS	76.12	無	V	1.31	—	—	(溶) ⁵⁵ / ₀ , ⁶² / ₅₀ ; 溶: Alc.; ヒリチン* 熔融物は $\text{CS}(\text{NH}_2)_2$ を含む
クロム酸—	$(\text{NH}_4)_2\text{CrO}_4$	152.1	黄	V	1.9	熱して分解	—	(溶) ^{28.7} / ₃₀
重クロム酸—	$(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	252.1	黄赤	V	2.15	熱して分解	—	(溶) ³² / ₃₀ ; 溶: Alc.
アルゴン(0) ①	A 又は Ar	(39.94)	無	氣	液(−183°): 1.38	—	—	W. 一容に ^{0.058} / ₀ , ^{0.026} / ₅₀ 容
アルミニウム (III)	Al	(26.97)	青白	I	2.70	—	—	溶: Alk., HCl, H_2SO_4 ; 不溶: HNO_3

欠

ス

水酸化—	アンチモン酸								
(3)酸化—	Sb ₂ O ₃	291.6	白	I, IV	I: 5.20 IV: 5.67	656昇	不溶: W, Alc.; 溶: 濃 HCl, 酒石酸		
(3.5)酸化—	Sb ₂ O ₄	307.6	白		7.5不融	不揮	不溶: W, Alc.; 微溶: 酸; 溶: Alk.		
(5)酸化—	Sb ₂ O ₅	323.6	白黄		5.2	分解: 300	不溶: W.; 溶: HCl, KOH.		
亜アンチモン酸 (正)	Sb(OH) ₃	172.8	白	非晶	—	—	不溶: W, Alc.; 溶: 酸, Alk.		
アンチモン酸	Sb(OH) ₅ ·23aq	—	白	非晶	—	—	作りたてのものは水に可溶; 溶: Alk.		
1) オキシン酸, 硫黄酸の鹽類は K, Na の項参照									
(3)硫化—	Sb ₂ S ₃	339.8	紫黒	IV	4.12 4.28 4.65	548 分解せず	(溶) 1.7×10 ⁻⁴ /1s; 溶: HCl, NH ₄ HS		
(5)硫化—	Sb ₂ S ₅	404.0	橙	非晶	—	—	不溶: W.; 溶: Alk., NH ₄ SH		
酒石酸アンチモンニルカリウム (吐酒石)	SbO ₂ ·(C ₄ H ₄ O ₆ K) _{1/2} ·aq	333.8	無	IV	2.6	熱して分解	(溶) 7.3/21, 26.3/100; 不溶: Alc.		
一化水素 (スチビン)	SbH ₃	124.8	無	氣	液 (-25): 2.26	-90	(溶) 5容 W.; 1/15容 Alc.; 1/2.50容 CS ₂ (0°)		
硫黄 (II, IV, VI) ①	S	(32.06)	黄	IV	2.07	移(IV↔V) 融: 95.5; 112.8	不溶: W.; 溶: CS ₂ , トルエン其他		
"	S	(32.06)	淡黄	V	1.96	118.95	不溶: W.; 溶: CS ₂ , トルエン其他		
"	S	(32.06)	黄	非晶	1.92	—	不溶: W, CS ₂		
(6)弗化—	SF ₆	146.07	無	氣	蒸: 5.03 (壓)	-55昇	難溶: W.; 微溶: Alc.		

物質名	化學式	分子量	色結晶	及系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融点 °C	沸點 °C	溶解度
(2)鹽化—	S ₂ Cl ₂	135.06	濃黃	液	1.68	-80	138	W.により徐々に分解; 溶:CS ₂
(4)鹽化—	SCl ₄	173.91	黃褐	液	—	-30	解離	W.にて分解
(2)臭化—	S ₂ Br ₂	223.98	赤	液	2.64	-46	54/ 0.18mm	W.にて分解
(4)酸化—	SO ₂	64.07	無	氣	液:1.46 液:1.92	-72.7	-10.0	易溶:W, Alc.
(6)酸化—	SO ₃	80.07	無	(三形)	{ β:1.97	{ α:16.8 32.5 62.2	44.6	∞溶:W.
硫酸	H ₂ SO ₄	98.09	無	III	液:1.85	10.49	338 (解離)	∞溶:W.; 有機溶媒
一水化硫酸	H ₂ SO ₄ ·1aq	116.10	無	V	液:1.79	8.62	—	∞溶:W.
ピロ硫酸	H ₂ S ₂ O ₇	178.16	無	晶	—	35	—	∞溶:W.
硫酸誘導體								
鹽化チオニル	SOCl ₂	118.99	無	液	1.68	-105	78.8	W. 酸, Alc., Alc. にて分解
鹽化スルフリル	SO ₂ Cl ₂	134.99	無	液	1.67	-54.1	69.1	W. 酸, Alc. にて分解
鹽化 ピロスルフリル クロスルフォン 酸	S ₂ O ₃ Cl ₂ SO ₂ ·OH·Cl	215.06 116.54	無	液	1.84 1.79	-37	140	W. 酸にて分解
							~156	W. 酸, Alc. にて分解

ニトロシル硫酸	SO ₂ ·OH·ONO	127.09	無	IV	—	+73	—	溶:W, H ₂ SO ₄
過硫酸 (カーロ—酸)	H ₂ SO ₅	114.09	無	晶	—	45	—	溶:W, Alc, E., 水醋
硫化水素	H ₂ S	34.09	無	氣	液:0.96	-83	-60.2	溶:W, Alc.
イッテルビウム(III)	Yb	(173.5)		—	—	—	—	—
酸化—	Yb ₂ O ₃	395.0	無		9.18	—	—	不溶:W.; 溶:酸
イットリウム(III)	Y	883.9	灰		4.6	—	—	熱 W.にて分解
酸化—	Y ₂ O ₃	226.0	白		4.84	—	—	(溶) 1.8×10 ⁻⁴ /29; 溶:酸
イリヂウム(III, IV)	Ir	(193.1)	白	I, IIIa	22.4	2350	—	不溶:酸, 王水, (黒): 溶:王水
(3)鹽化—(4H ₂ O)	IrCl ₃	299.48	暗緑褐		5.30	分解:763	—	不溶:W, 酸, Alc.
(4)鹽化—	IrCl ₄	334.94	赤黒	I	—	—	—	—
(4)鹽化—錯鹽 (NH ₄)	Ir(NH ₄) ₂ Cl ₆	441.94	赤黒	I	2.86	—	—	(溶) ^{0.69} /14.4, ^{2.75} /69.3
(3)水酸化—	Ir(OH) ₃	244.12	黄淡緑 黒	非晶	—	—	—	不溶:Alk.; 溶:酸.
(4)酸化—	IrO ₂	225.1	黒	針	—	—	—	不溶:W., 酸.
インヂウム (I, II, III)	In	(114.8)	銀白	I	7.25	154	—	HCl, H ₂ SO ₄ に徐々に可溶; 易溶:HNO ₃
(3)鹽化—(4H ₂ O)	InCl ₃	221.18	白	晶	3.46	586	—	易溶:W.
(3)酸化—	In ₂ O ₃	277.6	淡黄	非晶 IIIa	7.18	—	—	溶:酸; 灼熱後は微溶.

物質名	化學式	分子量	色 結晶	及系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融 °C	沸 °C	溶	解	度
(3)硫酸— ウラニウム (III, IV, VI)	In ₂ (SO ₄) ₃ U	517.81 (238.1)	白 銀白	晶 I	3.44 18.7	— ~1300	—	— —	— —	— —
(6)弗化—	UF ₆	352.2	淡黄	V	4.68	69.5	昇:56	溶:W., OS ₂ ; Alc. と E. にて分解		
(3)三鹽化—	UCl ₃	344.58	暗赤	晶	—	—	—	易溶:W. (分解)		
(4)四鹽化—	UCl ₄	380.04	綠	I	蒸:13.33	—	昇	溶:W. (加水分解), Alc., Ac.		
(4)二酸化—	UO ₂	270.2	褐黑又赤	I	10.95	2176	—	不溶:W.; 難溶:酸; 溶:HNO ₃ .		
(6)三酸化—	UO ₃	286.2	黄赤又赤	多形	6.0	—	—	不溶:W.; 溶:酸; 炭酸Alk. 溶液		
(4.6)酸化-(ドツランド)	U ₃ O ₈	842.6	綠黑		8.2	—	—	不溶:W.; 溶:酸		
(6)硫酸ウラニル	(UO ₂)SO ₄ ·3aq	420.32	黄綠	晶	3.28	—	—	(溶) ^{14.82} /15.5; 易溶:H ₂ SO ₄ .		
(6)硝酸ウラニル	UO ₂ (NO ₃) ₂ ·6aq	502.31	黄	晶	2.81	59.5	—	(溶) ^{40.46} /0; 溶:Alc., E., Ac.		
(6)磷酸ウラニル	(UO ₂)HPO ₄ ·4aq	438.31	黄	晶	—	—	—	不溶:W., 醋酸		
エルビウム(III) ①Er		(167.6)	—	—	4.77	—	—	—		
鹽素 ①Cl		35.46	黄綠	氣	蒸:2.49 液:1.57	-101	-33.6	(溶)W. 一容に 4.6/0, 1.22/50, 0.39/90 容		

一鹽化沃素, 三鹽化沃素は沃素の項参照
漂白粉はカルシウムの項参照
四鹽化炭素, フォスゲンは炭素の項参照
鹽化窒素及鹽化ニトロシルは窒素の項参照
クロールスルホン酸は硫黄の項参照

亞酸化鹽素	Cl ₂ O	86.92	黄褐	氣	蒸:3.007	—	3.8	W. 一容に 200/0 容		
二酸化—	ClO ₂	67.46	黄	氣	蒸:2.33	-79	10	W. 一容に 20/40 容		
鹽素酸	HClO ₃	84.47	水溶液のみ		—	—	—	—		
過鹽素酸 (3, 2 1/2, 2, 1H ₂ O)	HClO ₄	100.47	無	液	1.77	-112	(56): 39	(1H ₂ O)(溶) ^{95.4} /12; 86.2/45; 溶:Chlf.		
鹽化水素 (鹽酸ガス)	HCl	36.47	無	氣	(蒸:1.269 液:1.185	-114 移:-175	-85	W. 一容に 507/0, 339/60 容		
オスミウム(II, III, IV, VI, VIII)	Os	(190.9)	灰白	I	22.48	2500	—	不溶:酸; (黒として) 溶:HNO ₃ , 王水		
(8)弗化—	OsF ₈	342.9	黄	晶	—	34.4	47.3	溶:Alk (過オスミウム酸)		
(4)鹽化—	OsCl ₄	332.74	黑	晶	—	熱して揮發	—	溶:W. (加水分解), HCl (→H ₂ O ₂ ·Cl ₂)		
(4)酸化—	OsO ₂	222.9	黑	非晶	非晶:7.71	—	—	不溶:W., 酸		
(8)酸化— (過オスミウム酸)	OsO ₄	254.9	黄二形, 晶 白	晶	晶:7.91 4.91	— { 白:39.5 黄:41	130	(溶) ^{6.1} /18; 溶:Alk., CCl ₄		

物質名	化學式	分子量	色結晶	及系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融 °C	沸點 °C	溶解度
カドミウム(II) ①	Cd	(112.4) 灰	III		8.64	321	770	不溶:W; 溶:HCl, H ₂ SO ₄ , HNO ₃
弗化—(OH ₂ O)	CdF ₂	150.4 白	I		6.0—6.6	1100	—	(溶)~4.3/25; 溶:HF
鹽化— (4,2 ¹ / ₂ ,1H ₂ O)	CdCl ₂	183.3 無	板		4.05	568	~900	易溶:W. 水化物; (溶:Alc.) 1.2/15.5
鹽化—(水化物)	CdCl ₂ ·2.5aq	228.4 無	V		3.33	移(→1H ₂ O):34	—	(2.5aq)(溶)47.4/0 (1aq)(溶)59.5/200; 溶:Alc.
臭化—(4,1H ₂ O)	CdBr ₂	272.2 白	晶		5.19	568	~810	(4H ₂ O)(溶)48.8/18; (1H ₂ O)61.6/100; (溶:Alc.)20.9/15
沃化—(OH ₂ O)	CdI ₂	366.2 白	III		5.67	387	~710	(溶)46.0/18, 56.1/100
水酸化—	Cd(OH) ₂	146.4 白	非晶 III		4.79	熱して分解	—	(溶) .6×10 ⁻⁴ /25; 溶:酸, NH ₃
酸化—	CdO	128.4 褐	I		8.15	解離:~900	—	微溶:W, 水酸化—
硫化—	CdS	144.5 黄	III		4.8	(壓)~1750	—	(溶)1.3×10 ⁻⁴ /18; 溶:酸; 不溶:Alc.
硫酸— (7,8/3,1H ₂ O)	CdSO ₄	208.5 無	IV		4.69	1000	—	水化物; 不溶:Alc.
硫酸—(水化物)	CdSO ₄ ·8/3aq	256.5 無	V		3.1	移(→1aq):74	—	(溶)43.2/15, 45.0/60; (溶)(1H ₂ O) 37.7/100
硝酸—	Cd(NO ₃) ₂ ·4aq	308.5 無	柱		2.46	4aq:60 0aq:~350	—	(溶)52.3/0, 76.6/60; 溶:Alc.
炭酸—	CdCO ₃	172.4 白	IIIc		4.26	熱して分解	—	微溶:W; 溶:酸

ガドリニウム(III)	Gd	(157.3)	—		—	—	—	—
ガリウム(II, III) ①	Ga	(69.72) 灰白	II		5.9	29.75	—	溶:酸, Alk.
(2)鹽化—	GaCl ₂	140.64 無	晶		—	175	~535	易溶:W. (加水分解)
(3)鹽化—	GaCl ₃	176.10 無	晶		(80°):2.29	75.5	215	潮解; 溶:W. (加水分解)
(3)酸化—	Ga ₂ O ₃	187.44 白	—		—	~1900	—	溶:酸, Alk.; 不溶:(灼熱後)
(3)硫酸—	Ga ₂ (SO ₄) ₃ ·18aq	427.65 無	晶		—	—	—	易溶:W; 溶:60%Alc.; 不溶:E.
カリウム(I) ①	K	(39.10) 銀白	II		0.86	63.5	762.2	W., Alc. にて分解; 不溶:E., 石油, 流動パラフィン
弗化— (中性)(2H ₂ O)	KF	58.10 無	I		2.369	846	1505	(2H ₂ O):(溶)48.0/18; 不溶:Alc.
〃 (酸性)	KHF ₂	78.11 無	II		—	—	—	溶:W; 難溶:HF 溶液, Alc.
鹽化—(シルヴァイン)	KCl	74.56 無	I		1.989	~768	1415	(溶)35.6/20; 微溶:Alc.; 溶:Glyc.
臭化—	KBr	119.02 無	I		2.756	728	1380	(溶)39.4/20; 微溶:Alc.; 溶:Glyc.
沃化—	KI	166.02 無	I		3.115	~680	1319 —1330	(溶)59.1/20; (溶:Alc.)1.92/25; (溶)メチルアルコール)12.95/0
鹽素酸—	KClO ₃	122.56 無	V		2.344	370	分解	(溶)6.78/20, 35.9/100
過鹽素酸—	KClO ₄	138.56 無	IV		2.52	分解:~610	—	(溶)1.92/25; 不溶:Alc.
臭素酸—	KBrO ₃	167.02 無	IIIa		3.24	434	—	(溶)6.45/20, 33.20/100
沃素酸—(1/2H ₂ O)	KIO ₃	214.02 無	I		3.89	560	—	(溶)7.5/20; 不溶:Alc.

物質名	化學式	分子量	色結晶	晶系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融點 °C	沸點 °C	溶解度
過沃素酸—	KIO ₄	230.02	無	IV	3.618	~582	—	(溶) ^{0.656/13}
水酸化— (4,2,1,0H ₂ O)	KOH	56.11	白	晶	2.044	0aq:360.4	1324	(2H ₂ O):(溶) ^{30.47/8.8, 56.72/32.8;} (1H ₂ O):(溶) ^{58.52/49} ; 溶:Alc.
酸化—	K ₂ O	94.2	淡黃	晶	2.32	赤熱	—	(溶) 溶 KOH
過酸化—	K ₂ O ₄	142.2	黃	晶	—	~400	—	易溶:W. (分解)
水硫化—	KSH	72.18	無	IIIa	—	455	—	易溶:W.; 溶:Alc.
硫化—(5,2H ₂ O)	K ₂ S	110.27	無	—	1.80	—	—	易溶:W. (加水分解); 溶:Alc.
〃	K ₂ S ₅	238.55	黃褐	—	—	206	分解	易溶:W.; 溶:Alc.
焦性亞硫酸—	K ₂ S ₂ O ₅	222.3	無	V	—	分解:190	—	(溶) ^{31/23}
亞硫酸—	K ₂ SO ₃	158.3	無	III	—	熱して分解	—	(溶) ^{51.5/20} ; 難溶:Alc.
硫酸—	K ₂ SO ₄	174.27	無(二形)	III IV	2.67	移:582 融:1067	—	(溶) ^{6.9/0, 10/20, 19.4/100} ; 不溶:Alc.
酸性硫酸— (11,11H ₂ O)	KHSO ₄	136.18	無(二形)	IV V	2.36	210 分解→ K ₂ S ₂ O ₇	—	(溶) ^{25.3/0, 53.2/100}
焦性硫酸—	K ₂ S ₂ O ₇	254.34	無	晶	2.28	>300	—	溶:W.
過硫酸—	K ₂ S ₂ O ₈	270.34	無	VI	—	熱して分解	—	(溶) ^{1.73/0}
才硫酸— (2,3,1,1/3H ₂ O)	K ₂ S ₂ O ₈ ·5/3aq	220.36	無	IV	1/3aq:2.23	熱して分解	—	(2H ₂ O):(溶) ^{19/0} ; (5/3H ₂ O):(溶) ^{68.28/50} ; 不溶:Alc.

亞硝酸—	KNO ₂	85.11	無	晶	1.92	297.5	—	(溶) ^{73.6/0, 80.5/100} ; 不溶:Alc.
硝酸—	KNO ₃	101.11	無 (二形) IIIa, IV	IV	2.11	移:127.8 融:336	—	(溶) ^{11.6/0, 24/20, 71.1/100} ; 難溶:Alc.
亞磷酸—	K ₂ HPO ₃	158.25	無	晶	—	—	—	易溶:W.; 不溶:Alc.
次亞磷酸—	KH ₂ PO ₂	104.16	無	III	—	熱→PH ₃	—	易溶:W.; 稀 Alc.; 溶:無水 Alc.; 不溶:F.
磷酸(二水素)—	KH ₂ PO ₄	136.16	無	II	2.33	融→KPO ₃	—	易溶:W.; 不溶:Alc.
〃(一水素)—	K ₂ HPO ₄	174.25	無	—	—	—	—	溶:W.
〃	K ₃ PO ₄	212.34	無	IV	—	1340	—	易溶:W.; 不溶:Alc.
焦性磷酸— (3H ₂ O)	K ₄ P ₂ O ₇	330.48	無	—	2.33	1090	—	易溶:W.
異性磷酸—	KPO ₃	118.14	無	晶	2.26	~810	—	難溶:W.; 溶:酸
亞砷酸—	K ₃ AsO ₃	240.26	無	針	—	—	—	易溶:W.; 溶:Alc.
砷酸—	KH ₂ AsO ₄	180.08	無	II	2.85	融→KAsO ₃	—	(溶) ^{15.8/6} ; 不溶:Alc.
アンチモン酸— (6H ₂ O)	K ₂ H ₅ Sb ₂ O ₇ ·4aq	507.88	白	粒狀	—	—	—	(溶) ^{2.74/20}
炭酸—	K ₂ CO ₃ ·2aq	174.23	無	V	2.043	—	—	(溶) ^{53.2/25, 60.9/100} ; 不溶:濃 NH ₃ , Alc.
〃(0H ₂ O)	K ₂ CO ₃	138.20	無	—	2.29	891	—	—
酸性炭酸—	KHCO ₃	100.11	無	V	2.17	分解:200	—	(溶) ^{24.3/20, 37.5/60}
過炭酸—	K ₂ C ₂ O ₆	198.20	白	—	—	熱して分解	—	易溶:W. (溶液は熱して分解)

物質名	化學式	分子量	色結晶系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融点 °C	沸点 °C	溶解度
硫炭酸—	K_2CS_3	186.41	黄	—	熱して分解	—	易溶:W.; 微溶:Alc.
珪弗化—	K_2SiF_6	220.26	無(二形)	I:2.75 III:3.08	赤熱	—	(溶) ^{0.12/17.5} , ^{0.9/100} ; 不溶:Alc.
青化—	KCN	65.11	無	1.52	623.5	—	易溶:W. (加水分解); 不溶:Alc.; 微溶:メチルアルコール
シヤン酸—	KCNO	81.11	無	2.05	—	—	易溶:W.; 不溶:Alc.
チオシヤン酸—	KCNS	97.18	無	1.89	173.8-179	—	(溶) ^{63.9/6} , ^{70.5/25} ; 溶:Alc.
異性硼酸— (3H ₂ O)	KBO ₂	81.92	無	—	947	—	易溶:W.
四硼酸—	$K_2B_4O_7 \cdot 5aq$	323.56	無	0aq:1.74	—	—	易溶:W.
錫酸—	$K_2SnO_3 \cdot 3aq$	298.95	無	3.20	—	—	(溶) ^{46/10} ; 微溶:Alc.
マンガン酸—	K_2MnO_4	197.13	暗緑	—	熱して分解	—	溶:Alk.; W. にて分解
過マンガン酸—	$KMnO_4$	158.03	黒赤	2.703	分解:>200	—	(溶) ^{2.75/6} , ^{7.6/25} ; 易溶:メチルア ルコール, 水醋, Ac.
モリブデン酸—	K_2MoO_4	238.20	無(四形)	—	919	—	(溶) ^{64.86/25} ; 不溶:Alc.
異性ヴァナヂン酸—	KVO ₃	138.10	無	—	易融	—	溶:W.; 微溶:KOH; 不溶:Alc.
タングステン酸—	K_2WO_4	326.20	無(多形)	—	移:388 融:921	—	(溶常)
カルシウム(II) ①Ca		(40.07)	白	1.55	800	1240	W. にて分解

弗化—	CaF_2	78.07	無	I	3.16	1378	—	(溶) ^{3.7 \times 10^{-3}/15.5} ; 溶:酸
鹽化—(6,4,2,1aq)	$CaCl_2$	110.99	白	晶	2.22	774	—	水化物; (溶Alc.) ^{19.7/20} ; 溶:メチルアルコール
鹽化—(水化物)	$CaCl_2 \cdot 6aq$	219.05	無	III	1.65	29.5	—	(溶(6H ₂ O)) ^{42.7/20} ; (4H ₂ O) ^{53.5/40}
臭化—(6,4H ₂ O)	$CaBr_2$	199.90	無	晶	3.35	760	—	(6H ₂ O) 溶) ^{58.8/20} ; 溶:Alc.
沃化—(6H ₂ O)	CaI_2	293.91	白	晶	3.96	740	—	(6H ₂ O)(溶) ^{67.1/20} ; 溶:Alc.
次亞鹽素酸—	$Ca(ClO)_2 \cdot 3aq$	197.03	無	晶	—	—	—	(溶) ^{21.8/6}
水酸化—(消石灰)	$Ca(OH)_2$	74.09	白III, 非晶	非晶	2.08 晶:2.23	熱して分解	—	(溶) ^{0.13/15} , ^{0.058/95} ; 溶:酸, グリ セリン+W.
酸化—(生石灰)	CaO	56.07	無	I, 非晶	3.2-3.4	2572	—	水酸化カルシウム
過酸化—	CaO ₂	72.07	白	—	—	熱して分解	—	微溶:W.; 溶:酸.
硫化—(酸性)	$Ca(SH)_2 \cdot 6aq$	214.29	無	柱	—	—	—	(溶常)~80; 易溶:Alc.
硫化—	CaS	72.14	白	I	2.25 晶:2.8	—	—	(溶) ^{0.015/10} , ^{0.033/90} , 熱湯にて Ca(SH) ₂ , Ca(OH) ₂ に分解
亞硫酸—(0,2H ₂ O)	$CaSO_3 \cdot 2aq$	156.16	白	—	—	熱して分解	—	(溶) ^{0.17/15} , ^{0.16/100} ; 易溶:SO ₂ 溶液
硫酸—(硬石膏)	CaSO ₄	136.14	白	IV, V	2.97	移:1193 融:1450	—	石膏
硫酸—(石膏)	$CaSO_4 \cdot 2aq$	172.16	無	V	2.32	—	—	(溶) ^{0.19/10} ; 不溶:Alc.
硫酸—(焼石膏)	$CaSO_4 \cdot 1/2aq$	145.15	無	IV	—	—	—	—
チオ硫酸—	$CaS_2O_3 \cdot 6aq$	260.27	無	VI	1.87	熱して分解	—	(溶) ^{50/3}
硝酸—	$Ca(NO_3)_2 \cdot 4aq$	236.13	無	V	1.82 0aq:2.4	42.5 0aq:561	—	(溶) ^{51.8/15} , ^{69.5/42.5}

物質名	化學式	分子量	色結晶	及系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融 ^{°C}	沸 ^{°C}	溶解度
磷化—	Ca ₃ P ₂	182.29	赤褐	晶	2.51	—	—	W., 酸にて分解
メタ磷酸—	Ca(PO ₃) ₂	198.15	白	—	—	1020	—	不溶:W., 酸
磷酸—	Ca(H ₂ PO ₄) ₂ aq	252.20	白	IV	2.04—2.7	—	—	W. にて分解; 溶:酸
〃	CaHPO ₄ ·2aq	172.14	白	III, V	2.32	—	—	(溶) ^{0.02/24.5, 0.1/60} ; 溶:枸橼酸ア ンモニウム
〃	Ca ₃ (PO ₄) ₂	310.29	白	非晶	—	1550	—	W. 分解; 溶:酸.
炭化— (カーバイド)	CaC ₂	64.07	無	晶	2.22	2300	—	W. にて C ₂ H ₂ 發生
炭酸—	CaCO ₃	100.07	白	IIIa, IV	IIIa: 2.71	1339 (1025氣壓)	—	IIIa(溶) ^{1.3×10⁻³/18} ; IV(溶) ^{1.5×10⁻³/18}
—シヤナミド	CaCN ₂	80.09	無	—	—	—	—	熱 W. にて分解.
珪酸—	CaSiO ₃	116.13	白	V, 二形	2.92	1510	—	不溶:W., 酸.
クロム酸—	CaCrO ₄ ·2aq	192.1	黄	IV, V	—	—	—	(溶) ^{14.2/20} ; 無水物(溶) ^{2.2/20}
過マンガン酸—	Ca(MnO ₄) ₂ ^{5aq}	367.97	赤黒	晶	—	—	—	(溶) ^{28/6}
タンダステン酸—	CaWO ₄	288.1	無	II	6.04	—	—	(溶)~ ^{0.2/15} ; 不溶:Alc.
水素化—	CaH ₂	42.09	白	晶	1.7	816 (870mm)	—	W. にて分解
金 (I, III)	Au	(197.2)	黄	I	19.3	1063	2677	不溶:酸; 溶:王水, KCN 溶液

(1) 鹽化—	AuCl	232.66	淡黄	晶	7.4	熱して分解	—	溶:鹽化アルカリ溶液; W. にて 分解
(3) 鹽化—(2H ₂ O)	AuCl ₃	303.58	赤褐	晶	3.9	288	—	揮 易溶:W., Alc.
(3) 鹽化—ナトリウム(複)	AuNaCl ₄ ·2aq	398.07	黄	IV	—	熱して分解	—	易溶:W., Alc.; 溶:E.
鹽化金水素酸	AuHCl ₄ ·4aq	412.11	淡黄	針	—	—	—	易溶:W., Alc.
(1) 臭化—	AuBr	277.12	灰黄	—	—	分解:115	—	溶:臭化アルカリ溶液; W. にて 分解
(1) 沃化—	AuI	324.12	黄	—	—	分解:<100	—	難溶:W.; 溶:KI 溶液
(1) 水酸化—	AuOH	214.21	淡灰紫	—	—	分解:>200	—	コロイド水溶液(藍青); 溶:Alk. 分解→Au+AuO·OH
(3) 水酸化—	AuO(OH)	230.21	黄	—	—	失水:140	—	溶:HCl, HNO ₃ , KOH
(1) 酸化—	Au ₂ O	410.4	灰紫	—	—	分解:>200	—	不溶:W.; 溶:HCl; 微溶: 濃H ₂ SO ₄ +HNO ₃
(3) 酸化—	Au ₂ O ₃	442.4	褐黒	—	—	分解:>100	—	不溶:W.; 溶:HI, ICl.
(1) 硫化—	Au ₂ S	426.47	暗褐	—	—	分解:240	—	コロイド溶:W.; 不溶:酸; 溶:王水
(1) 青化—	AuCN	223.21	黄	晶	—	熱して分解	—	難溶:W., 稀酸; 溶:Alk.
(1) 青化—カリウム(複)	AuK(CN) ₂	288.32	無	晶	—	—	—	(溶常)~20; 微溶:Alc.; 不溶:E.
(3) 青化—	Au(CN) ₃ ·3aq	329.27	無	晶	—	50	—	溶:W., Al., E.
(3) 青化—カリウム(複)	AuK(CN) ₃ ^{3aq}	734.71	無	晶	—	—	—	易溶:W.; 微溶:Alc.
銀 (I) ①Ag	Ag	(107.88)	白	I	10.50	960.5~2000	—	溶:HNO ₃ , 熱濃 H ₂ SO ₄

物質名	化學式	分子量	色結晶	及晶系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融 ^{°C}	沸點 ^{°C}	溶解度
弗化—(2,4H ₂ O)	AgF	126.88	黃	晶	5.85	435	—	(4H ₂ O):(溶) ^{57.5/15.5} ; 溶:HF. (溶) ^{1.54×10⁻⁴/21} ; (溶) ^{2.17×10⁻³/100} ; (溶NH ₃) ^{0.39} 常 ^{7.15}
鹽化—(角銀鏽)	AgCl	143.34	白	非晶 又ハI	5.56	455	—	(溶) ^{1.35×10⁻⁵/25} ; (溶) ^{3.7×10⁻⁴/100} ; 微溶:NH ₃ ; 溶:Na ₂ S ₂ O ₃ 溶液
臭化—	AgBr	187.80	淡黃	非晶 又ハI	融:6.47	422	—	(溶) ^{2.5×10⁻⁷/25} ; (溶常)10% NH ₃ :0.04; 溶:Na ₂ S ₂ O ₃ 溶液
沃化—	AgI	234.80	黃	三形 III _a , I	5.67	移:144.6 融:552	—	(溶常):~16; (溶) ^{33.33} /100
鹽素酸—	AgClO ₃	191.34	白	II, I	II:4.43	230	—	易溶:W; 溶:Alc.
過鹽素酸—	AgClO ₄	207.34	白	晶	—	486	—	(溶) ^{0.166} /25; 溶:NH ₃ .
臭素酸—	AgBrO ₃	235.80	白	II	5.20	分解	—	(溶) ^{3.9×10⁻³/20} ; 微溶:HNO ₃ ; 溶:NH ₃ .
沃素酸—	AgIO ₃	282.80	無	IV	5.53	—	—	(溶) ^{2.15×10⁻³/20} ; 溶:HNO ₃
酸化—	Ag ₂ O	231.76	黑褐	I	7.52	分解:300	—	不溶:W; 溶:HNO ₃ .
過酸化—	Ag ₂ O ₂	247.76	黑	—	7.44	分解:>100	—	(溶) ^{1.37×10⁻⁵/18} ; 不溶:NH ₃ ; 溶:KCN溶液
硫化—(輝銀鏽)	Ag ₂ S	247.83	黑	非晶 又ハI	6.85	移:178	—	難溶:W; 溶:NH ₃ .
亞硫酸—	Ag ₂ SO ₃	295.83	白	非晶 又ハ晶	晶:7.28	融:~840	—	(溶) ^{0.77} /17; 溶:HNO ₃ .
硫酸—	Ag ₂ SO ₄	311.83	白	IV, I(?)	5.40	分解:100	—	

窒水素酸—	AgN ₃	150.09	無	針	—	250(爆)	—	難溶:W, HNO ₃ ; 溶:NH ₃ .
亞硝酸—	AgNO ₂	153.89	帶黃	IV	4.45	分解(加熱)	—	(溶) ^{0.28} /15; (溶) ^{1.36} /60
硝酸—	AgNO ₃	169.89	無	IV, III _a	4.35	移:159.6 208.5	—	(溶) ^{53.5} /0; (溶) ^{90.1} /100; 溶:Alc.
磷酸—(オルソ)	Ag ₃ PO ₄	418.68	黃	非晶 又ハI	6.37	~849	—	(溶) ^{6.44×10⁻⁴/19.46} ; 溶:酸NH ₃
メタ磷酸—	AgPO ₃	186.92	白	非晶	—	~482	—	不溶:W; 溶:HNO ₃ , NH ₃ .
ピロ磷酸—	Ag ₄ P ₂ O ₇	605.60	白	—	5.31	585	—	不溶:W, 醋; 溶:HNO ₃ , NH ₃ .
クロム酸—	Ag ₂ CrO ₄	331.77	綠又ハ赤	IV	5.63	—	—	(溶) ^{2.5×10⁻³/18} ; ~3×10 ⁻³ /100
重クロム酸—	Ag ₂ Cr ₂ O ₇	431.78	赤	VI	4.77	—	—	(溶) ^{8.3×10⁻³/15} ; 易溶:HNO ₃ ; NH ₃ .
亞砷酸—	Ag ₃ AsO ₃	446.60	黃	非晶	—	—	—	(溶) ^{1.15×10⁻³/20} ; 溶:HNO ₃ ; NH ₃ , Alk.
砷酸—	Ag ₃ AsO ₄	462.60	褐赤	I	6.66	—	—	(溶) ^{8.5×10⁻⁴/20} ; 溶:NH ₃ .
アセチレン化—	Ag ₂ C ₂	239.76	白	非晶	—	爆	—	微溶:W.(加水分解), Alc.; 溶:HCl.
炭酸—	Ag ₂ CO ₃	275.76	淡黃	晶	6.08	分解:200	—	(溶) ^{3.2×10⁻³/25} ; (溶10%NH ₃) ^{0.33} /12
青化—	AgCN	133.89	白	非晶 又ハ晶	3.96	~325	—	(溶) ^{2.2×10⁻⁵/20} ; (溶10%NH ₃) ^{0.52} /18
青化—カリウム	(Ag(CN) ₂) ₂ K	199.00	無	III _a	—	—	—	(溶) ^{20.0} /20; 微溶:Alc.
チオシヤン酸— (ロダニ化銀)	AgCNS	165.96	白	非晶 又ハ晶	—	分解(加熱)	—	(溶) ^{2.5×10⁻⁵/21} ; (溶) ^{6.40×10⁻⁴/100} ; 溶:NH ₃ , チオシヤン酸鹽溶液

物質名	化學式	分子量	色結晶	及系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融 °C	沸 °C	溶解度
キセノン(0)	① X 又は Xe	(130.2)	無	氣	液:3.06	-140	-106.9	1容 W. (0°C)に0.242 容溶 溶:ア=リン
クリプトン(0)	① Kr	(82.9)	無	氣	蒸:2.87 液:2.155	-169	-151.7	—容 W. (20°)に0.06 容を溶
クロム (II, III, VI)	Cr	(52.01)	灰	I	6.7	1520	~2200	溶:稀酸
(3)弗化—	CrF ₃	109.0	緑 (P) IIIa		3.78	昇:1200	—	不溶:W., Alc.
(2)鹽化—	CrCl ₂	122.93	白	針	2.75	—	—	やや揮 易溶:W.
(3)鹽化—水化物	CrCl ₃	158.4	紫	晶	2.75	—	昇	不溶:W., Alc.
(3)鹽化—水化物 緑 [CrCl ₂ (H ₂ O) ₄].Cl·2aq		266.45	緑	IV	—	83	—	(溶)~ ^{36.9/35}
(3)鹽化—水化物 紫 [Cr(H ₂ O) ₆].Cl ₃		266.45	紫	V	—	95	—	(溶)~ ^{37/25} 溶解度は異性體平衡 によりて變化す
(6)酸鹽化— (鹽化クロミル)	CrO ₂ Cl ₂	154.93	黒赤	液	1.92	-96.5	116.7	W. 分解; 溶:Alc., E., CS ₂ , 水醋酸
(3)水酸化—	Cr(OH) ₃	103.04	紫	非晶	—	—	—	不溶:W.; 溶:酸
(3)酸化—	Cr ₂ O ₃	152.0	緑	III	5.21	1990	—	不溶:W., 酸, Alc.
(6)酸化— (酸無水物)	CrO ₃	100.01	赤	IV	2.70	196	—	(溶) ^{62.4/159} , ^{65.1/60} , ^{67.4/100} ; 溶:E.
(3)硫酸—	Cr ₂ (SO ₄) ₃ ·18aq CrK(SO ₄) ₂ ·12aq	716.4 499.4	紫	I	1.86	分解	—	(溶)~ ^{55/20} ; 溶解度は異性體平衡 によりて變化す
クロム明礬(K)		499.4	紫	I	1.84	89	—	(溶) ^{11.1/25} ; 不溶:Alc.

" (NH ₄) Cr(NH ₄)(SO ₄) ₂ ·12aq	478.3	紫	I	1.72	94	—	—	(溶) ^{3.8/07} , ^{24.7/40}
(3)硝酸— 青化—カリウム (複)	Cr(NO ₃) ₃ ·9aq	400.12	紫	V	—	36.5	—	易溶:W., Alc.
ゲルマニウム (II, IV)	[Cr(CN) ₆].K ₃	325.3	黄	V	1.71	—	—	(溶) ^{23.6/20} ; 不溶:Alc.
(4)鹽化—	Ge	(72.60)	灰白	I	5.35	958±5	—	溶:H ₂ O ₂ 溶液; 不溶:HCl, KOH
(4)鹽化—	GeCl ₄	214.44	無	液	1.88	-50	83	水にて分解→GeO ₂
(4)臭化—	GeBr ₄	392.28	無	液	3.13	26.1	185.9	水にて分解→GeO ₂
(4)酸化—	GeO ₂	104.60	白	IV? (多形?)	3.64	1107	—	(溶) ^{0.40/20} , ^{1.04/100} ; 溶解度は製法によりて異なる
(4)硫化—	GeS ₂	136.74	白		—	—	—	コロイド溶:W(加水分解). 溶:KOH, NH ₄ OH, NaOH
(4)水素化— ゲルマニウム クロホルム	GeH ₄	76.63	無	氣	-142°:1.523	-165	-90	—
珪素 (IV)	① Si	28.08	灰褐	I 非晶	2.35	—	—	—
弗化—	SiF ₄	104.06	無	氣	蒸:3.622	(壓)-77	(壓)-65	W.にて分解; HF.
鹽化—	SiCl ₄	169.90	無	液	1.48	-68.7	+57	W.にて分解
—クロロフォルム	SiHCl ₃	135.45	無	液	1.34	-134	+33	W.にて分解; 溶:CS ₂ , OCl ₂ , CHCl ₃ , Bz.

物質名	化學式	分子量	色結晶	及系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融點 °C	沸點 °C	溶解度
酸化—(無水珪酸)	SiO ₂	60.06	無	非晶	2.20	—	—	溶:Alk., 不溶:W., 酸.
酸化—(水晶)	SiO ₂	60.06	無	III, III異極	2.65	移:575 融:1470	2590	不溶:Alk.; 溶:HF.
酸化— (トリテイマイト)	SiO ₂	60.06	無	IV, III	2.31	1670	—	水晶に同じ
酸化—(クリ ストバライイト)	SiO ₂	60.06	無	II, I	2.32	1710	—	水晶に同じ
珪化水素	モノシラン, デシ ランを見よ							
炭化—(カーボラ ンダム)	SiC	40.06	無	IIIa, III	3.12	—	—	不溶:W., 酸, 王水, Alk.
モノシラン	SiH ₄	32.09	無	氣	液:0.68	-185	-112	W. にて分解
テイシラン	Si ₂ H ₆	62.17	無	氣	液:0.69	-132.5	-15	W. にて分解; 溶:Alc., CS ₂ .
コバルト(II, III)	Co	(58.94)	灰		8.8	1490	~2375	溶:酸
(2)鹽化— (6,4,2,1 ₁ /2,1H ₂ O)	CoCl ₂	129.89	青	晶	3.348	昇	—	水化物を見よ; (溶常Alc.)36.0; (溶常E.)0.021; (溶Ac.) 2.6/18
(2)鹽化—(水化物)	CoCl ₂ ·6aq	237.99	赤	V	1.84	—	—	(溶) ^{30.2/0} ; (溶常E)0.291
(2)水酸化—	Co(OH) ₂	92.99	赤又、紫	IV	3.60	—	—	不溶:W.; 溶:酸, 熱Alk.
(3)水酸化—	Co(OH) ₃	109.99	褐		—	熱して分解	—	(溶常)3.2×10 ⁻⁴

(2,3)水酸化—	Co ₃ O ₄ ·3aq	294.96	褐		—	—	—	溶:HCl, 砒酸
(2)酸化—	CoO	74.97	灰緑又、褐	I	5.68	—	—	不溶:W.; 溶:酸
(3)酸化—	Co ₂ O ₃	165.94	褐		5.18	熱して分解	—	溶:酸(Co-(2)鹽に分解)
(2,3)酸化—	Co ₃ O ₄	240.91	黒	非晶 I	6.073	—	—	溶:酸(Co-(2)鹽に分解)
(2)硫化—	CoS	91.04	黒	非晶 IIIa?	5.45	>1100	—	(溶) ^{3.79×10⁻⁴/18} ; 溶:酸
(2)硫酸— (7,6,4, H ₂ O)	CoSO ₄ ·7aq	281.15	赤	二形 IV, V	1.924	—	—	(溶) ^{26.6/20} ; (溶Alc) ^{2.4/3} ; (溶メチルアルコール) ^{88.7/15}
(-)硝酸—	Co(NO ₃) ₂ ·6aq	291.08	赤	V	1.83	移(→3aq) :55	—	(溶) ^{49.7/18}
(3)六ニトロコバル ト酸カリウム	CoK ₃ (NO ₂) ₆ ¹ aq	452.32	黄	晶	—	—	—	難溶:冷W.; 溶:熱W. (分解)
ナトリウム	CoNa ₃ (NO ₂) ₆ ¹ / ₂ aq	404.02	黄	晶	—	—	—	不溶:Alc., E.
(2)炭酸—	CoCO ₃	118.97	淡赤	IIIa	4.13	熱して分解	—	溶:W.; 不溶:Alc., E.
(3)青化—カリウム	(Co(CN) ₆)K ₃	332.32	黄	V	1.906	—	—	不溶:W.; 溶:酸
アルミ酸— (テナルド青)	Co(AlO ₂) ₂	176.91	青	I	—	—	—	易溶:W.; 不溶:Alc.
サマリウム(III)	Sa	(150.43)	淡灰		7.7	—	—	不溶:W.
鹽化—	SaCl ₃	256.78	黄	晶	4.47	686	—	溶:W.
酸化—	Sa ₂ O ₃	348.8	淡	黄	7.43	—	—	不溶:W.; 溶:酸
硫酸—	Sa ₂ (SO ₄) ₃ ·8aq	733.14	黄	V	2.96	—	—	溶:W.

物質名	化學式	分子量	色結晶	及系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融點 °C	沸點 °C	溶解度
酸素 (II)	O	(16.00)	無	氣	液(沸):1.12	移:-227 融:-218.4	-183	—
オゾン	O ₃	48.00	無青	氣液	—	-251.5	-112	1容W.(0°C)0.49容O ₃ を溶かす (分解); 溶:CCl ₄ , CHCl ₃ .
臭素 (I)	Br	(79.92)	赤褐	液	3.14	-7.3	58.7	(溶) ^{4.0/0} , ^{3.46/20} , ^{3.41/50} 溶:Alc., E., CS ₂
弗化—	BrF ₃	136.92	無	晶	—	4—5	—	W. 分解
沃化—	BrI	206.84	褐黑	晶	4.416	~40	116	溶:ハロゲンアールカリ溶液, Alc., E., CHCl ₃ , CS ₂ ; W. 分解
臭素酸	HBrO ₃	128.93	無	—	—	—	—	易溶:W.
臭化水素	HBr	80.93	無	氣	蒸:2.16	-86.0	-68.7	W. 1容に580容(10°), 345容(100°); 溶:Alc.
シヤン	(CN) ₂	52.02	無	氣	蒸:1.806	-34.4	-20.7	W. 1容に4.5容; Alc. 1容に 2.3容; E. 1容に5容
鹽化—	CNCl	61.47	無	氣	蒸:2.13	-6	12.7	溶:W., Al., E.
臭化—	CNBr	105.93	無	I	2.015	52	61.3	溶:W., Alc.
沃化—	CNI	152.93	無	針	—	146.5	>100	微溶:W., 溶:Alc., E.
シヤン化水素	HCN	27.02	無	液	:0.691	-13	26.5	∞ 溶:W.; Alc., E.
イソシヤン酸	CONH	43.02	無	液	-20°:1.16	—	—	溶:W.; 溶液は分解

シヤヌール酸	C ₃ H ₃ O ₃ N ₃ 2H ₂ O	165.08	無	V	1.74	融解前に分解	—	(溶) ^{0.15/s} , ^{4/100} ; 溶:Alc.
硝酸	窒素の項を見よ							
ジルコニウム (IV) ①	Zr	(91.22)	銀白	III	6.53	1860	—	不溶:W., 酸; 溶:HF, 王水. (溶常):1.3(50°C)加水分解; 昇:灼熱 微溶:酸.
弗化—	ZrF ₄	167.2	無	柱	4.43	—	—	易溶:W.(加水分解); 溶:Alc.
鹽化—	ZrCl ₄	233.04	白	晶	2.80	—	—	易溶:W., Alc.; 微溶:HCl.
酸鹽化—	ZrOCl ₂ ·8aq	322.25	無	II	—	—	—	(溶) ^{1.7/19}
弗化—カリウム (複鹽)	ZrK ₂ F ₆	283.4	無	IV	—	—	—	難溶:W.; (冷時沈澱)溶:酸
水酸化—	Zr(OH) ₄	159.23	白	非晶	—	—	—	不溶:W., 酸; 溶:濃 H ₂ SO ₄ , HF.
二酸化—	ZrO ₂	123.2	白	V, (II?)	5.75	2680	—	不溶:W., 酸, 王水, Alk.
珪酸—(チルコン)	ZrSiO ₄	183.26	無	II	4.56	—	—	1容W.(0°C)0.0215容H ₂ を溶
水素 (I)	H	(1.008)	無	氣	液:0.070	-257.14	-252.79	∞ 溶:W.; 溶:E.
過酸化—	H ₂ O ₂	(34.016)	無	液	液(0°):1.46	-1.70	(47mm): 80.2	—
水銀 (I, II) ①	Hg	(200.61)	銀白	液	13.551	-38.89	357	不溶:W.; 溶:HNO ₃ , 濃 H ₂ SO ₄
(1)鹽化—(甘汞)	Hg ₂ Cl ₂	472.12	白	II	7.15	543	383.2	(溶) ^{2.1×10⁻⁴/18} , ^{7.0×10⁻⁴/43} ; 溶:Bz., ヒリヂン
(2)鹽化—(昇汞)	HgCl ₂	271.52	無IV(二形)	—	5.42	275	301	(溶) ^{6.89/20} ; 溶:Alc., E., Ac.
(1)臭化—	Hg ₂ Br ₂	561.04	白	II	7.31	昇:345	—	(溶) ^{3.9×10⁻⁶/25}

物質名	化學式	分子量	色結晶	及系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融 °C	沸點 °C	溶解度
(2)臭化—	HgBr ₂	360.44	無	IV (二形)	5.73	~236	325	(溶) ^{0.61/25} ; (溶Alc.) ^{23.1/25} ; 易溶:メチルアルコール, E. (赤)(溶) ^{~6×10⁻³/25} ; 溶:Alc., E., Ac., CS ₂
(2)沃化—	HgI ₂	454.44	赤 II; 黄 IV	IV	赤:6.28 黄:6.27	昇:253	349	難溶:W, 溶:濃醋酸. (赤)(溶) ^{5.15×10⁻³/25} ; (黄)(溶) ^{5.20×10⁻³/25} ; 溶:HNO ₃ , HCl. (沈澱)(溶) ^{1.25×10⁻⁶/18} ; 不溶:酸; (非晶)溶:硫化アルカリ溶液.
(1)酸化—	Hg ₂ O	417.2	黑褐	V	9.8	—	—	—
(2)酸化—	HgO	216.6	赤又、黄	V	11.14	—	—	—
(2)硫化—(辰砂)	HgS	232.67	赤 IIIa 黑 I, 非晶	IIIa I, 非晶	赤:8.09 黑:7.67	昇:580 融:1450(壓)	—	—
(1)硫酸—	Hg ₂ SO ₄	497.27	無	V	7.56	灼熱	—	—
(2)硫酸—	HgSO ₄	296.67	無	IV	6.47	—	—	W. 加水分解; 溶:酸.
(2)青化—	Hg(CN) ₂	252.62	無	II	3.99	—	—	(溶) ^{7.41/-0.45} ; (溶Alc.) ^{9.2/10.5} ; (溶)メチルアルコール ^{30.6/10.5} .
(2)ロタン化—	Hg(CNS) ₂	316.76	無	晶	—	熱して膨脹	—	(溶) ^{0.086/25} ; 溶:HCl, KCNS溶液, Alc.; 微溶:E.
(2)クロム酸—	HgCrO ₄	316.61	赤	IV	—	—	—	W. 加水分解; 溶:酸.
(3)雷酸—(雷汞)	Hg(CNO) ₂ ^{1/2} _{aq}	284.6	白	晶	4.42	爆	—	—
(1)窒水素酸—	HgN ₃	242.62	白	晶	—	光にて分解	—	—
スカンヂウム(III)	Sc	(45.10)	—	—	—	—	—	—
鹽化—	ScCl ₃ ·6aq	259.58	無	晶	—	0aq:940	—	易溶:W.

酸化—	Sc ₂ O ₃	138.20	白	晶	3.86	—	—	不溶:W.; 微溶:冷酸; 易溶:熱酸
硫酸—	Sc ₂ (SO ₄) ₃ ·6aq	486.51	無	晶	0aq:2.6	—	—	(5H ₂ O):(溶) ^{22.2/25}
錫 (II, IV)	① Sn	(118.7)	銀白 灰	II 晶 V	白:728 灰:5.7	移:18 融:231.84	2275	不溶:W.; 溶:熱酸, 熱Alk.; 不溶:濃 HNO ₃ .
(2)弗化第一—	SnF ₂	156.7	白	V	—	—	—	溶:W.
(4)弗化第二—	SnF ₄	194.7	白	晶	4.78	—	705	易溶:W.(加水分解)
(2)鹽化第一—	SnCl ₂ ·2aq	225.64	無	V	2.70	0aq:241	0aq: 603.25	(溶) ^{45.6/0} ; (溶) ^{73.0/15} ; 溶:Alc., E.
(4)鹽化第二— (3,5,8aq)	SnCl ₄	260.54	無	液	2.28	—33	113.9	溶:W.(加水分解); ∞溶:CS ₂ .
(2)臭化第一— (1H ₂ O)	SnBr ₂	278.54	淡黄	IV	5.12	215.5	619	W. にて分解.
(4)臭化第二— (4H ₂ O)	SnBr ₄	438.38	白	IV	3.35	29.9	201	溶:W.(加水分解), HCl, AsBr ₃ .
(2)沃化第一— (2H ₂ O)	SnI ₂	372.54	黄赤	IV	—	319	720	(溶) ^{0.97/20} ; (溶) ^{5.88/100} ; 溶:HF, CS ₂ .
(4)沃化第二—	SnI ₄	626.38	黄褐	I	4.70	143.5	340	W. にて分解; 溶:Alc., E., CS ₂ , Bz.
(4)鹽化—複鹽 (NH ₄)(ビシク鹽)	Sn(NH ₄) ₂ Cl ₆	367.52	白	I	2.51	昇	—	(溶) ^{25/14.5} ; 濃溶液は分解せず 沸騰
(2)水酸化第一—	Sn(OH) ₂	152.72	白	非晶	—	—	—	難溶:W.; 溶:酸, Alk.
(4)水酸化第二— (オルソ錫酸)	Sn(OH) ₄	186.73	白	非晶	—	—	—	微溶:W.; 溶:酸, Alk.(膠質溶液)
(4)水酸化第二— (メタ錫酸)	SnO ₃ H ₂	168.71	白	非晶	—	—	—	不溶:W.; 酸, NH ₃ ; 溶:稀 HCl, 稀 Alk., (膠質溶液)
(2)酸化第一—	SnO	134.7	青黑	非晶 又ハ	6.3	—	—	不溶:W.; 溶:酸.

物質名	化學式	分子量	色結晶系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融 °C	沸點 °C	溶解度
(4)酸化第二(錫石)	SnO ₂	150.7	II, III, IV	6.75	1127	—	不溶:W., 酸
(2)硫化第一	SnS	150.77	非晶	5.27	880	1230	(溶) ^{1.36×10⁻⁶/18} ; 溶:濃 HCl, 黃(NH ₄) ₂ S.
(4)硫化第二(碲金)	SnS ₂	182.84	III	4.51	—	—	(溶) ^{1.46×10⁻⁵/18} ; (非晶)溶:酸, Alk., 黃(NH ₄) ₂ S.
(2)硫酸—	SnSO ₄	214.77	晶	—	—	—	(溶) ^{15.83/19} ; (溶) ^{15.33/100}
(4)水素化—	SnH ₄	122.73	氣	—	-150	-52	溶:濃 H ₂ SO ₄
ストロンチウムII①	Sr	(87.63)	晶	2.54	~800	—	W., Alk. を分解
鹽化—	SrCl ₂ ·6aq	266.62	IIIa	1.96	0aq:870	—	(溶) ^{30.6/0} ; (2H ₂ O)(溶) ^{30.5/100} ; (溶)Alk. ^{3.7/6}
臭化—	SrBr ₂ ·6aq	355.54	III	2.36	0aq:643	—	(溶) ^{46.8/0} (OH ₂ O):(溶常Alc.) 39.2l.
沃化—	SrI ₂ ·6aq	449.54	晶	0aq:4.55	0aq:~507	—	(溶) ^{62.1/0} ; 溶:Alc.
水酸化—	Sr(OH) ₂ ·8aq	265.74	II	1.40	—	—	(溶) ^{0.41/0} ; (溶) ^{22.68/100}
酸化—	SrO	103.6	非晶 又ハI	4.5	2430	—	溶:W.(水酸化物を見よ), 酸; 不溶:Ac.
過酸化—	SrO ₂ ·8aq	263.73	晶	—	0aq:灼熱	—	難溶:W., Alk.; 溶:酸.
硫酸—(天青石)	SrSO ₄	183.67	IV, V?	3.7—3.9	移:1152 融:~1600	—	(溶) ^{11.4×10⁻³/18} ; ^{17.9×10⁻³/97} ; 不溶:Alc. (4H ₂ O):(溶) ^{28.3/0} ; (OH ₂ O): (溶) ^{50.3/100} ; 難溶:Alc.
硝酸—(4H ₂ O)	Sr(NO ₃) ₂	211.62	I	2.93	645	—	—

炭酸—(ストロント チアニット)	SrCO ₃	147.6	無 IV, III	3.62	1497	—	(溶常):1.0×10 ⁻³ ; 溶:NH ₄ 鹽溶液
セシウム(I)	Cs	(132.81)	白	1.87	28.5	670	W. 分解
鹽化—	CsCl	168.3	無 I, 二形	3.99	645	3100	(溶) ^{63.5/10} ; 73.0/100; 溶:Alc.
水酸化—	CsOH	149.8	無 二形	3.68	272	—	易溶:W.; 溶:Alc.
硫酸—	Cs ₂ SO ₄	361.7	無 IV, III	4.24	1019	—	(溶) ^{63.4/10} ; 68.9/100; 不溶:Alc.
硝酸—	CsNO ₃	194.8	無 III, I	3.68	移:161 融:414	—	(溶) ^{13.0/10} ; 66.3/100; 微溶:Alc.
炭酸—	Cs ₂ CO ₃	325.6	無 晶	—	—	—	易溶:W.; (溶:Alc.) ^{10.0/19} , ^{16.7/80}
セリウム(III, IV)①	Ce	(140.13)	灰	6.8	630	—	W. を分解; 溶:酸; 不溶:Alk.
(3)鹽化—(7H ₂ O)	CeCl ₃	246.6	白 晶	3.92	848	—	易溶:W., Alc.
(4)酸化—	CeO ₂	172.2	黃白 非晶	I:7.5 6.7	—	—	不溶:W., HCl, HNO ₃ ; 溶:酸 (還元劑又は濃 H ₂ SO ₄ 共に)
(3)硫酸— (12,9,8,5,4H ₂ O)	Ce ₂ (SO ₄) ₃ ·8aq	712.7	白 晶	2.89	失水:400	—	(SH ₂ O)(溶) ^{11/15} , ^{4.1/60} ; (4H ₂ O)(溶) ^{6.0/40} , ^{0.43/100} ; 易溶:W.
(4)硫酸—(4H ₂ O)	Ce(SO ₄) ₂ ·4aq	404.4	黃 晶	—	—	—	易溶:W., Alc.
(3)硝酸—	Ce(NO ₃) ₃ ·6aq	422.3	無 晶	—	分解:200	—	易溶:W., Alc.
(4)硝酸—アムモニ ウム(複鹽)	Ce(NH ₄) ₂ (NO ₃) ₆	548.3	黃赤 晶	—	—	—	(溶) ^{58.5/25} , ^{69.4/86} ; 微溶:HNO ₃
(3)磷酸—	CePO ₄	235.2	黃 晶	5.22	—	—	不溶:W., 稀酸
(2)炭酸—	Ce ₂ (CO ₃) ₃ ·5aq	550.5	白 柱	—	—	—	難溶:W.; 微溶:稀炭酸鹽溶液

物質名	化學式	分子量	色結晶	及系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融 °C	沸點 °C	溶解度
セレン (II, IV, VI)	Se	(79.2)	灰赤 灰又赤, 非晶	IIIa V 非晶	4.80 4.47 4.26—4.28	220.2 144(不安定)	688	不溶:W, CS ₂ ; 溶:濃 H ₂ SO ₄ . 不溶:W; 微溶:CS ₂ ; 溶:濃 H ₂ SO ₄ .
(2)鹽化—	Se ₂ Cl ₂	229.32	褐黃	液	2.91	—	分解	W, Alc, E. にて分解; 溶:CS ₂
(4)鹽化—	SeCl ₄	221.04	白	晶	—	分解:>200	—	W. にて分解; 溶:熱 POCl ₃ ; 不溶:CS ₂ .
(4)酸鹽化—	SeOCl ₂	166.17	淡黃	液	2.44	10	179.4	W. にて分解
(4)酸化—(OH ₂ O)	SeO ₂	111.2	白	V	3.95	340(壓)	—	易溶:W, Alc, H ₂ SO ₄ .
セレン酸								
亞セレン酸	SeO ₃ H ₂	129.22	無	III	3.00	—	—	易溶:W.
セレン酸	SeO ₄ H ₂	145.22	無	III	2.95	58	—	易溶:W.
セレン化合物素	SeH ₂	81.22	無	氣	液:2.12	—64	-42	1容W.(4°C)3.77容H ₂ Seを溶かす
蒼鉛 (III, V)	Bi	(209.0)	帶赤白	IIIa	9.80	271.0	~1500	不溶:W, HCl; 溶:HNO ₃ .
鹽化—	BiCl ₃	315.38	白	晶	4.75	232.5	447	W. にて分解; 溶:HCl, Ac.
酸鹽化—	BiOCl	260.46	無	II	7.72	—	—	不溶:W; 溶:酸.

水酸化—	Bi(OH) ₃	260.02	白	非晶	—	—	—	(溶常)1.44×10 ⁻⁴ ; 溶:酸; タリセリン; 微溶:Alk.
酸化—	Bi ₂ O ₃	466.0	黃褐	I IV	9.0	移:704 融:860	—	不溶:W; 溶:酸.
硫化—	Bi ₂ S ₃	514.21	黑	非晶, IV	7.39	—	—	(沈澱)(溶) ^{1.8×10⁻⁵/18} ; 難溶:Alk; 溶:濃酸; W. にて分解; 溶:マンニツト 溶液, HNO ₃ , Ac.
硝酸—(正)	Bi(NO ₃) ₃ ·5aq	485.10	無	VI	2.83	—	—	難溶:W.; 溶:HNO ₃ .
硝酸ピスマチイル	BiO(NO ₃)·1aq	305.02	無	晶	—	—	—	不溶:W, 酸, 王水, Alk.; 溶:HF+HNO ₃
タンクステン (II, III, IV, V, VI)	W	(184.0)	灰	I	19.1	3370±50	4830 (計算)	W. にて分解; 溶:Alk.
(6)弗化—	WF ₆	298.0	淡黃	液	蒸:10.2	+2.5	19.5	W. にて分解; 溶:Alk.
(4)鹽化—	WCl ₄	325.84	灰褐	晶	—	分解(加熱)	—	W. にて分解
(5)鹽化—	WCl ₅	361.30	黑	晶	蒸:12.4	248	275.6	易溶:W.(加水分解); 溶:Alc, E, CS ₂
(6)鹽化—	WCl ₆	396.76	黑紫	I?	3.52	275	346.7	W. にて分解; 溶:Alc, E, CS ₂ , Bz.
(6)酸鹽化—	WO ₂ Cl ₂	286.92	淡黃	晶	—	266	—	不溶:W, 酸; 溶:Alk.
(4)酸化—	WO ₂	216.0	褐	I	12.11	—	—	不溶:W, 酸, Alk.
(6)酸化—(酸)	WO ₃	232.0	黃	非晶, IV	6.84	1473	—	不溶:W, 酸; 溶:Alk, HF.
(4)硫化—	WS ₂	248.14	灰黑	晶	7.5	—	—	不溶:W, 酸; 溶:HF+HNO ₃
タリウム (I, III)	Tl	(204.4)	灰	二形, 晶	11.85	302	1306	不溶:W; 溶:稀 H ₂ SO ₄
(1)鹽化—	TlCl	239.86	白	I	7.02	427	~720	(溶) ^{0.17/0} ; 難溶:HCl.

物質名	化學式	分子量	色結晶	及系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融 °C	沸點 °C	溶解度
(8)鹽化—	TlCl ₃ ·4aq	382.84	無	晶	—	0aq:~25	—	(溶) ^{37.58/17}
(1)臭化—	TlBr	284.32	白	I	7.54	457	—	(溶) ^{1.23×10⁻²/18, 0.25/68.5} ; 不溶:HBr
(8)臭化—	TlBr ₃ ·4aq	516.22	淡黃	針	—	—	—	易溶:W.; 溶:Alc.
(1)沃化—	TlI	331.32	黃	IV	7.45	431	~80C	(溶) ^{5.60×10⁻³/18} ; 微溶:Alc.
(1)水酸化—	TlOH·1aq	239.42	赤	I	—	—	—	(OH ₂ O): (溶) ^{0.6/0, 34.2/40} ; 溶:Alc.
(3)水酸化—	TlO(OH)	237.41	褐	IV	—	—	—	不溶:W.; 溶:酸
(1)酸化—	Tl ₂ O	421.8	黑	非晶	—	~300	—	TlOH を見よ
(3)酸化—	Tl ₂ O ₃	456.8	褐	非晶	III:5.56	分解:759	—	難溶:W.; 溶:酸
(1)硫化—	Tl ₂ S	440.87	褐黑	非晶	8.0	448	—	(溶) ^{2.5×10⁻²/9.96}
(3)硫化—	Tl ₂ S ₃	505.01	黑	非晶	—	—	—	難溶:W.; 溶:酸
(1)硫酸—(OH ₂ O)	Tl ₂ SO ₄	504.87	無	IV	6.77	632	—	(溶) ^{0.63/0, 14.19/90}
(3)硫酸—	Tl ₂ (SO ₄) ₃ ·7aq	823.12	無	晶	—	—	—	W. にて分解; 溶:H ₂ SO ₄
(1)硝酸—	TlNO ₃	266.41	無	IV	5.50	移:72.8 融:205	—	(溶) ^{3.76/0, 8.50/100} ; 不溶:Alc.
(3)硝酸—	Tl(NO ₃) ₃ ·3aq	444.47	無	晶	—	—	—	W. にて分解

(1)炭酸—	Tl ₂ CO ₃	468.8	無	V	7.11	273	—	(溶) ^{3.87/15.5, 21.4/100} ; 不溶:Alc.
(1)ロタン化—	TlCN ₃	262.48	無	II	—	—	—	(溶) ^{0.35/19.94}
炭素 (IV, III)	C, 金鋼石	(12.00)	無	I	3.51	—	—	微溶:融 Fe, 融 Na ₂ CO ₃ 又は K ₂ CO ₃ 1000—1200°
"	C, 石墨	(12.00)	灰	IIIa	2.17—2.3	3500, 融? 又昇?	—	—
四鹽化炭素	CCl ₄	153.84	無	液	0°:1.632	-23.77	76.6	微溶:W.; 溶:Alc., E.
フオスゲン	COCl ₂	98.92	無	氣	0°:1.436	-12C	8.1	溶:W (分解→CO ₂ , HCl) 易溶:Etz, トルエン
酸	一酸化炭素	CO	無	氣	蒸:0.967 (100mm): —1.07	—19C	—	W (0°)I 容に 0.0329 容 溶:Alc., CuCl 溶液.
二酸化炭素	CO ₂	44.00	無	氣	蒸:1.524	(5.1 氣壓): 昇: —57	—	Alc (0°)I 容に 4.330 容
二硫化炭素	C ₃ O ₂	68.00	無	氣	固:1.53	—	7	溶:W. → マロン酸.
窒素化合物	CS ₂	76.14	無	液	0°:1.114	-107	-112	微溶:W.; 溶:Alc., E., 等.
タンタル(V)	シアン及びロタンを見よ							
弗化—	Ta	(181.5)	灰	I	16.6	3030	—	不溶:W., 酸, 王水
鹽化—	TaF ₅	276.5	無	晶	4.74	96.8	229.5	溶:W., 弗化物 溶液
弗化—複鹽(K)	TaCl ₅	358.8	淡黃	晶	3.68	211.3	242	W. にて分解; 溶:Alc.
	TaF ₇ K ₂	392.7	無	IV	—	—	—	微溶:W. (分解), HF.

物質名	化學式	分子量	色結晶系	比重 水=1 蒸:空=1	融点 °C	沸点 °C	溶解度
水酸化—	Ta(OH) ₅	266.54	白 非晶	—	—	—	不溶:W, 酸; 溶:Alk.
酸化—	Ta ₂ O ₅	443.0	白 IV	8.70	—	—	不溶:W, 酸; 徐々溶:HF.
チオニール	硫黄を見よ						
チタン ①	Dy	(162.46)	—	—	—	—	—
(II, III, IV)	Ti	(47.90)	灰 非晶, III	4.50	~1800	—	不溶:W; 溶:酸
(4)弗化—	TiF ₄	(124.1)	白 非晶	2.83	—	284	溶:W, Alc.; 不溶:E.
(2)鹽化—	TiCl ₂	119.02	黒	—	—	昇 (H ₂ 中 にて)	W.にて分解; 溶:Alc.; 不溶:E.
(3)鹽化—	TiCl ₃	154.48	紫 晶	—	—	—	易溶:W.
(4)鹽化—	TiCl ₄	189.94	無 液	1.76	-23	136.5	溶:HCl, Alc.; W.分解
(4)弗化—複鹽(K)	TiK ₂ F ₆ ·1aq	258.1	無 V	—	—	無水物は分解せず に融	(溶) ^{1.3/20}
(4)水酸化— (チタン酸)	TiO ₃ H ₂	98.12	白 非晶 又は晶	—	—	—	不溶:W.; 難溶:酸; 溶:熱 濃 H ₂ SO ₄ , Alk.
過水酸化— ルチル, アナタス, アルツキ ット	Ti(OH) ₆	150.15	黄赤 非晶	—	—	—	不溶:W., Alk.; 溶:酸
(4)酸化—	TiO ₂	80.1	白 II, III, IV	(ル):4.26 (ア):3.84	1560	—	不溶:W., 酸
窒化—	TiN	62.11	青銅色 晶	5.10	2930	—	不溶:W., 酸

窒素 (III, V)	N	(14.008)	無 氣	液:0.879	-210.52	-195.67	W.(0°)—容 ^{2.348×10⁻²} 容溶
鹽化—	NCl ₃	120.39	黄 液	1.65	<-40	<71	W.にて分解; 溶:CCl ₄ , CHCl ₃ , CS ₂ , Bz.
鹽化ニトロシル	NOCl	65.47	黄 氣	液:1.42	-61.5	-5.8	W.にて分解.
臭化ニトロシル	NOBr	109.93	褐 氣	—	-55.5	-2	W.にて徐々に分解.
亞酸化—(笑氣)	N ₂ O	44.02	無 氣	液:1.226	-102.4	-88.7	W.(5°)—容 ^{1.048} 容溶
酸化—	NO	30.01	無 氣	液:1.27	-160.9	-150.2	W.(0°)—容 ^{0.0738} 容溶 溶:FeSO ₄ 溶液, 微溶:H ₂ SO ₄
過酸化—	N ₂ O ₄ ⇌ 2NO ₂	92.02	(NO ₂) 褐氣 (N ₂ O ₄) 無液	液(0°):1.49	-10	21.2	W.にて分解; 溶:濃 H ₂ SO ₄
三二酸化—	N ₂ O ₃	76.02	青 液	1.45	-102	—	分解: 溶:冷W. (帶青色); 徐々に分解.
五二酸化—	N ₂ O ₅	108.02	無 IV	1.63	30	45—50	HNO ₃ を見よ
硝酸(1,3H ₂ O)	HNO ₃	63.02	無 液	1.53	-41.3	—	分解: ⁸⁶ ∞溶:W.; 溶:E.; 分解:Alc.
炭化—, シヤン, ロタンを見よ							
水素化物, アムモニウム, ヒドラジン, ヒドロキシルアミン. を見よ							
一水素酸 (アンイミド)	N ₃ H	43.03	無 液	—	-80	37	溶:W., Alc.
ツリウム (III)	Tu	(169.4)	—	—	—	—	—
テルビウム (III)	Tb	(159.5)	—	—	—	—	—

物質名	化學式	分子量	色結晶	及系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融 °C	沸點 °C	溶解度
テルリウム (II, IV, VI)	Te	(127.5)	錫白	IIIa	6.24	452.5	1390	不溶:W.; 溶:濃 H ₂ SO ₄
(2)鹽化—	TeCl ₂	198.42	褐	非晶	6.1	—	—	—
(4)鹽化—	TeCl ₄	269.34	黑	非晶	蒸:6.6	175	324	W., 酸, Alk. にて分解
(2)臭化—	TeBr ₂	287.34	白	晶	蒸:9.1	214	414	冷W. にて分解; 溶:熱W., 酸, Alc.
(4)臭化—	TeBr ₄	447.18	暗綠	晶	—	~280	339	W. にて分解; 溶:E., 濃酒石酸
(2)酸化— (テルリット)	TeO ₂	159.5	無	II, IV	4.31	~380	~420	溶:W. (加水分解), HBr.
(3)酸化—	TeO ₃	175.5	黃	晶	~5.8	灼熱	—	(溶常):6.7×10 ⁻⁴ ; 溶:酸, Alk.; 不溶:NH ₃
テルル酸 (4 H ₂ O)	H ₆ TeO ₆	229.55	無	I, V	5.08	分解 (加熱)	—	不溶:W., 酸, Alk.; 溶:熱濃 KOH.
テルル化水素	TeH ₂	129.52	無	氣	I:3.05 V:3.07	失水	—	(4H ₂ O):(溶) ^{16.51/0} ; (OH ₂ O):(溶): ^{72.16/100}
鐵 (II, III, VI) ①	Fe	(55.84)	灰	I	7.86	—57	—1.8	易溶:W.; 溶:Alc.
			α-Fe: 體中心正立方體			移*(α↔β): 780	2450	溶:稀酸
			β-Fe: 體中心正立方體			移(β↔γ): 900	—	* 磁性を失ふ

(2)鹽化—(4, 2aq)	FeCl ₂	126.76	無	III	2.99	—	—	易溶:W., Alc.
(3)鹽化— (6, 3 ^{1/2} , 2 ^{1/2} , 2aq)	FeCl ₃	162.22	灰黑	III	2.80	302	—	溶:水化物; 溶:Alc., E.; 溶:Ac.): ^{8.6/18}
(3)鹽化—(水化物)	FeCl ₃ ·6H ₂ O	270.35	黃	晶	—	37	—	(溶) ^{47.9/20} ; (OH ₂ O)(溶) ^{84.56/100}
(2)臭化— (6, 4H ₂ O)	FeBr ₂	215.68	綠黃	III	4.64	—	—	(6H ₂ O)(溶) ^{52.4/10} ; (4H ₂ O) 溶 ^{61.2/95} ; 溶:Alc.
(3)臭化—(6H ₂ O)	FeBr ₃	295.60	褐	IV?	—	(6aq):27	—	易溶:W.; 溶:Alc., E.
(2)沃化— (6, 4H ₂ O)	FeI ₂	309.65	灰	III	4aq:2.87	177	—	溶:W.
(2)水酸化—	Fe(OH) ₂	89.86	白, 非晶, III	III	3.4	—	—	(溶) ^{9.6×10⁻³/18} ; 溶:酸; 不溶:Alc.
(3)水酸化—	Fe(OH) ₃	106.86	赤褐	非晶	—	—	—	溶: ^{4.8×10⁻⁹/18} ; 溶:酸; 不溶:Alc.
(2)酸化—	FeO	71.84	黑	非晶	5.9?	1377	—	F.(OH) ₂ を見よ; 溶:酸
(3)酸化—(赤鐵礦)	Fe ₂ O ₃	159.69	赤	非晶 IIIa	5.1-5.2	1565	—	不溶:W.; 溶:Fe(OH) ₃ (灼後) 不溶:酸
(2,3)酸化— (磁鐵礦)	Fe ₃ O ₄	231.53	黑	I	5.16	1527	—	不溶:W.; 微溶:酸
硫化—	F ₂ S	87.91	黑	III	4.84	1170-97	—	不溶:W.; 溶:酸

物質名	化學式	分子量	色結晶	及系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融 °C	沸點 °C	溶解度
硫化鐵(黃鐵礦) " (白鐵礦)	FeS ₂	119.98	黃・黃鐵礦 白・白鐵礦	I(安) IV(不安)	5.03 4.86	—	—	不溶:W, 稀酸
(2) 硫酸—(綠礬) (7,5,1H ₂ O)	FeSO ₄ ·7aq	278.02	淡綠	V, III	1.89	—	—	(溶) ^{13.53/0} ; (1.H ₂ O)(溶) ^{27.15/90} ; (溶 40% Alc.) ^{9.3/15}
(3) 硫酸— (10,9,3aq)	Fe ₂ (SO ₄) ₃	399.89	黃	IV	3.10	—	—	溶:W. (加水分解); 不溶:濃 H ₂ SO ₄
(2) 硫酸—アムモ ニウム (モ—ル 鹽)	Fe(NH ₄) ₂ (SO ₄) ₂ ·6aq	392.16	淡綠	V	1.87	—	—	(溶) ^{10.8/0} , ^{36/75} ; 不溶:Alc.
(3) 硫酸—(複)鐵明礬を見よ 鐵明礬(NH ₄)	Fe(NH ₄)(SO ₄) ₂ 12aq	482.21	淡紫	I	1.71	—	—	(溶常)14; 不溶:Alc.
(2) 硝酸—	Fe(NO ₃) ₂ ·6aq	287.95	淡綠	IV	—	60.5	—	(溶) ^{41.5/0} , ^{62.5/60.5}
(3) 硝酸—	Fe(NO ₃) ₃ ·9aq	404.01	無	V	1.68	—	—	溶:W. (加水分解); 難溶:濃 HNO ₃
(2) 磷酸—	Fe ₃ (PO ₄) ₂ ·8aq	501.73	白	V	2.58	—	—	不溶:W; 溶:酸
(3) 磷酸—	FePO ₄ ·2aq	186.91	黃白 IV, V	二形 IV, V	—	—	—	不溶:W, 水醋; 溶:HCl, H ₂ SO ₄
(3) チオシヤン酸— (ロダニ化—)	Fe(CNS) ₂ ·3aq	284.12	黑赤	I	—	—	—	易溶:W, Alc., E.
炭化— (セメンチット)	Fe ₃ C	179.52	灰	IV?	7.40	—	—	溶:稀酸

炭酸—	FeCO ₃	115.84	白	IIIa	3.80	—	—	(溶) ^{6.7×10⁻³/25}
鐵カルボニル	Fe(CO) ₅	195.84	黃	液	1.46	-21	102.9	溶:Alc, E, Bz. 等
(2) 青化—錯鹽 (黃血鹽)	K ₄ [Fe(CN) ₆] 3aq	422.34	黃	V	1.88	—	—	(溶) ^{19.7/20} , ^{39.0/75} ; 微溶:Alc.
(3) 青化—錯鹽 (赤血鹽)	K ₃ [Fe(CN) ₆]	329.19	赤	V	1.85	—	—	(溶) ^{27.5/13} , ^{43.7/100} ; 微溶:Alc.
(3) 青化—錯鹽 (チロアルブ)	[Fe(CN) ₅ NO] Na ₂ ·2aq	297.92	赤	IV	1.71	—	—	(溶常)25; 溶:Alc.
銅 (I, II) ①	Cu	(63.57)	赤	I	8.93	1083	2360	溶:HNO ₃ , 熱 HBr, 熱濃 H ₂ SO ₄ ; 不溶:HCl, 稀 H ₂ SO ₄
(2) 弗化—	CuF ₂ ·2aq	137.60	淡青	晶	—	—	—	微溶:W. (加水分解); 溶:酸
(1) 鹽化—	CuCl	99.03	白	I	3.53	425	~1000	(溶) ^{1.5/25} ; 溶:HCl, NH ₃ , ヒリヂン.
(2) 鹽化—	CuCl ₂	134.49	黃	晶	3.054	630	—	水化物を見よ; (溶 Alc.) ^{1.9/6} ; 溶:メチルアルコール
"	CuCl ₂ ·2aq	170.52	青綠	IV	2.50	—	—	(溶) ^{41.4/0} , ^{43.1/17} , ^{51.0/91}
"	Cu(NH ₄) ₂ Cl ₂ 2aq	277.52	綠青	II	1.97	—	—	(溶) ^{22.0/0} , ^{25.05/20} , ^{39.13/60} ; 溶:Alc.
(1) 臭化—	CuBr	143.49	無	I	4.72	480	—	不溶:W; 溶:HCl, HNO ₃ , NH ₃
(2) 臭化—(4H ₂ O)	CuBr ₂	223.41	黑	V	—	484	~900	易溶:W; 溶:Alc., Ac., ヒリヂン
(1) 沃化—	CuI	190.49	白 I (多形)	I (多形)	5.3-5.6	602 移:402	770	不溶:W; 溶:酸, NH ₃ , KCN; 微溶:HCl
(1) 水酸化—	CuOH	80.58	黃	—	3.37	—	—	溶:酸, NH ₃
(2) 水酸化—	Cu(OH) ₂	97.59	青	非晶	—	—	—	不溶:W; 溶:酸, NH ₃

物質名	化學式	分子量	色結晶系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融點 °C	沸點 °C	溶解度
(1)酸化—	Cu ₂ O	143.14	赤	I	>1230	—	不溶:W; 溶:NH ₃
(2)酸化—	CuO	79.57	黒	VI	1148	—	不溶:W, Alc; 溶:酸, NH ₃ , NH ₄ 鹽溶液
(1)硫化—	Cu ₂ S	159.21	青 (二形) I, IV	非晶	1130	—	(溶) ^{1.94} ×10 ⁻⁵ / ₁₈ ; 難溶:HCl, Alc.
(2)硫化—	CuS	95.64	黒	V	4.65 灼熱分解	—	(溶) ^{3.36} ×10 ⁻¹⁵ / ₁₈ ; 不溶:Alk; 溶:KCN 溶液
(2)硫酸— (5,3,1aq)	C ₂ SO ₄	159.64	白	IV	3.55	—	水化物を見よ, (溶)メチルアルコ ール) ^{1.04} / ₁₈
(2)硫酸—(水化物)	CuSO ₄ ·5aq	249.72	青	VI	失水:258	—	(溶) ^{18.7} / ₂₅ ; ^{5.10} / ₅₀ ; (溶)Alc. ^{2.4} / ₅ ; (溶)メチルアルコール) ^{13.5} / ₁₈
(2)硝酸—(水化物) (9,6,3H ₂ O)	Cu(NO ₃) ₂ ·3aq	241.63	青	晶	2.05	—	(6H ₂ O):(溶) ^{5.0} / ₆ ; (3H ₂ O): (溶) ^{61.5} / ₄₀ ; ^{67.5} / ₈₀
焦性亞砷酸—	Cu ₂ As ₂ O ₅	357.00	淡綠	非晶	—	—	溶:Alk.→青色, NH ₃ →無色
アセチレン化—	Cu ₂ C ₂	151.14	赤	非晶	—	—	難溶:W; 溶:KCN 溶液 (C ₂ H ₂ 發生)
鹽基性炭酸— (孔雀石)	Cu ₂ CO ₃ · Cu(OH) ₂	221.10	綠	V 非晶	3.85 分解:200	—	不溶:W, ヒリチン; 溶:NH ₄ 鹽溶液, NH ₃
(1)青化—	CuCN	89.58	白	V	—	474.5	不溶:W; 溶:酸, NH ₃ , KCN 溶液
(1)青化—(複)	CuK ₃ (CN) ₄	284.90	無	IIIa	—	—	易溶:W.
(1)ロタン化—	CuCNS	121.65	白	—	2.85 分解:>130	—	不溶:W; 溶:NH ₃ , KCNS 溶液, E.
トリウム (IV)	Th	(232.12)	暗灰	I	11.5	1842	不溶:W, HNO ₃ , Alc; 微溶: HF, H ₂ SO ₄ ; 溶:HCl, 王水

鹽化—(8, 9H ₂ O)	ThCl ₄	373.94	無	IV	4.59	814	—	溶:W, Alc; 難溶:E.
水酸化—	Th(OH) ₄	300.13	白	非晶	—	—	—	難溶:W; Alc; 溶:酸, 炭酸アルカリ溶液
酸化—	ThO ₂	264.10	白	非晶, II	9.87	>2800	—	不溶:W, 酸; 徐々に溶: 濃 H ₂ SO ₄ .
硫酸—(4, 8, 9H ₂ O)	Th(SO ₄) ₂	424.24	白	—	4.23	—	—	易溶:W, NH ₄ C ₂ H ₃ O ₂ 溶液
硫酸—(水化物)	Th(SO ₄) ₂ ·9aq	563.63	無	V	2.77	移(9H ₂ O)→ 4H ₂ O):45	—	(溶) ^{0.74} / ₆ ; (4H ₂ O)(溶) ^{2.47} / ₅₀ ^{0.71} / ₉₅
硝酸—(4H ₂ O)	Th(NO ₃) ₄ ·4aq	552.20	無(6H ₂ O)II	—	—	熱して自ら 膜	—	易溶:W, Alc.
次磷酸—(水化物)	Th(PO ₃) ₂ · 11aq	538.36	白	非晶	—	—	—	不溶:W, 酸, Alc.
砷酸—	Th(C ₂ O ₄) ₂ ·6aq	516.21	白	—	—	—	—	不溶:W, HNO ₃ ; 溶:Na ₂ CO ₃ , 溶液, (NH ₄) ₂ C ₂ O ₄ 溶液
ナトリウム(I)①	Na	(23.00)	銀白	I	0.97	97.7	880	分解:W, Alc; 不溶:E, 石油, 流動パラフィン.
弗化—	NaF	42.00	無	I	2.73	992	1655	(溶) ^{3.85} / ₁₅ ; ^{4.0} / ₂₁ ; 難溶:Alc.
弗化—(酸性)	NaHF ₂	62.01	無	IIIa	—	—	—	微溶:冷W; 溶:熱W.
鹽化—(2H ₂ O)	NaCl	58.46	無	I	2.17	800	1440	(溶) ^{26.39} / ₂₀ ; ^{28.15} / ₁₀₀ ; 不溶:Alc.
臭化—(0, 2, 5H ₂ O)	NaBr·2aq	138.95	無	V	{ 2.18 0aq:3.2	移(→0aq):51 0aq:7.40	1395	(溶) ^{44.3} / ₆ ; (0H ₂ O)(溶) ^{54.8} / ₁₀₀ ; 微溶:Alc.
沃化—	NaI·2aq	185.95	無	V	{ 2.45 0aq:3.7	0aq:661.4	1300	(溶) ^{61.3} / ₆ ; ⁷² / ₆₀ ; (0-H ₂ O) ^{75.3} / ₁₀₀
鹽素酸—	NaClO ₃	106.46	無	I, IIIa, IV	2.50	248	—	(溶) ^{45.1} / ₆ ; ^{67.1} / ₁₀₀

物質名	化學式	分子量	色結晶	及系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融點 °C	沸點 °C	溶解度
過鹽素酸—	$\text{NaClO}_4 \cdot 1\text{aq}$	140.48	無	IIIa	2.02	0aq:482	—	易溶:W.; 溶:Alc.
臭素酸—	NaBrO_3	150.92	無	I, IIIa, IV	3.34	~381	—	(溶) ^{21.6/0, 47.6/100}
沃素酸—	$\text{NaIO}_3 \cdot 5\text{aq}$	288.00	無	V	0aq:4.28	—	—	(溶) ^{2.44/0, 8.24/20}
過沃素酸—	$\text{NaIO}_4 \cdot 3\text{aq}$	267.97	無	IIIa	3.22	—	—	易溶:W.
水酸化— ($1, 2, 3, \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$)	NaOH	40.01	白	二形	2.13 1aq:1.83	322 0aq:318	1388	($\frac{3}{2}\text{H}_2\text{O}$)(溶) ^{3.97/75} ; (H_2O)(溶) ^{51.7/18} ; (OH_2O)(溶) ^{75.83/80}
酸化—	Na_2O	62.00	白	—	2.27	灼熱	—	易溶:W.; NaOH を見よ
過酸化—($8\text{H}_2\text{O}$)	Na_2O	78.00	黃	—	—	—	—	易溶:W.(分解); 不溶:Alc.
硫化—	$\text{Na}_2\text{S} \cdot 9\text{aq}$	240.21	無	II	0aq:1.86	—	—	(溶) ^{13.36/10, 24.19/45} ; ($6\text{H}_2\text{O}$)(溶) ^{36.42/96} ; 溶:Alc.
水硫化—	NaSH	56.01	無	IV	—	—	—	易溶:W.; 溶:Alc.
亞硫酸—($7, 0\text{H}_2\text{O}$)	$\text{Na}_2\text{SO}_3 \cdot 7\text{aq}$	252.18	無	V	1.56	—	—	(溶) ^{50.3/20} ; ($0\text{H}_2\text{O}$): (溶) ^{20.6/100}
焦性—($7\text{H}_2\text{O}$)	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_5$	190.1	無	柱	—	分解: >150	—	(溶) ^{39.5/20} ; 不溶:Alc.
硫酸—($7, 10\text{H}_2\text{O}$)	Na_2SO_4	142.07	無	IV, V, VI, III	2.67	移:240 融:884	—	(溶) ^{33.2/32.5, 29.9/100}
〃—(水化物)	$\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{aq}$	322.23	無	V	1.46	移:32.4	—	(溶) ^{4.2/0, 29.1/30}
〃—(酸性)(水化物)	$\text{NaHSO}_4 \cdot 1\text{aq}$	138.09	無	(0aq):VI	0aq:2.74	—	—	易溶:W.

次亞硫酸—	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{aq}$	210.17	無	V?	—	—	—	易溶:W.; 不溶:Alc.
チオ硫酸—	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{aq}$	248.22	無	V, 三形	1.73	移(→2aq):48	—	(溶) ^{41.17/20} ; ($2\text{H}_2\text{O}$)(溶) ^{72.08/100}
室水素酸—(ナトリウムアチド)	NaN_3	65.02	無	III	1.846	—	—	(溶) ^{29.43/15} ; (溶 Alc.) ^{0.314/16} ; 不溶:Et.
—アミド	NaNH_2	39.02	無	晶	—	206	昇~400	分解:W.
亞硝酸—	NaNO_2	69.01	無	IV	2.17	276.9	—	(溶) ^{45.4/15} ; 微溶:Alc.
硝酸—	NaNO_3	85.01	無	IIIa	2.27	308	—	(溶) ^{42.2/0, 64.4/100} ; 難溶:Alc.
亞磷酸—	$\text{Na}_2\text{HPO}_3 \cdot 5\text{aq}$	216.13	無	IIIa	—	—	—	易溶:W.
次亞磷酸—	$\text{NaH}_2\text{PO}_2 \cdot \text{aq}$	106.07	無	—	—	—	—	易溶:W., Alc.
異性磷酸—	NaPO_3	102.04	無	非晶	2.48	610	—	難溶:W.; 溶:酸
磷酸二水素—	$\text{NaH}_2\text{PO}_4 \cdot 1\text{aq}$	138.07	無	IV, 二形	2.04	—	—	(溶) ^{37.4/0, 45.0/18} ; 不溶:Alc.
〃—水素— ($7, 12\text{H}_2\text{O}$)	$\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{aq}$	358.24	無	V	1.53	—	—	(溶) ^{19.2/30} ; ($7\text{H}_2\text{O}$)(溶) ^{35.4/40} ; ($0\text{H}_2\text{O}$)(溶) ^{49.7/99}
〃—複鹽 ($4, 5\text{H}_2\text{O}$)	$\text{NaNH}_4\text{HPO}_4 \cdot 4\text{aq}$	380.23	無	III	1.63 0aq:2.54	—	—	(溶) ^{9.51/15}
焦性磷酸—	$\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 10\text{aq}$	209.15	無	V	1.55	—	—	易溶:W.
次磷酸—(酸性)	$\text{NaHPO}_3 \cdot 3\text{aq}$	446.24	無	V	1.82 0aq:2.45	0aq:938	—	(溶) ^{3.1/0, 23.1/80}
砒酸二水素— ($1, 2\text{H}_2\text{O}$)	$\text{NaH}_2\text{AsO}_4 \cdot 1\text{aq}$	157.10	無	V	1.85	—	—	(溶常)2.2; (溶)~ ²⁰ /100
		182.0	無	IV, V	V:2.53	—	—	易溶:W.

物質名	化學式	分子量	色結晶	及系	比重 水=1 蒸:空氣=	融点 °C	沸點 °C	溶解度
砒酸-水素-	$\text{Na}_2\text{HASO}_4 \cdot 12\text{aq}$	402.16	無	V	1.72	—	—	(溶) ^{6.8/0} , ^{27/30}
〃	$\text{Na}_3\text{AsO}_4 \cdot 12\text{aq}$	424.15	無	III	1.76	—	—	(溶常)10.7
焦性アンチモン酸	$\text{Na}_2\text{H}_2\text{Sb}_2\text{O}_7 \cdot \text{aq}$	511.71	無	II	—	—	—	(溶) ^{0.05/1.3} , ~ ^{0.3/100} ; 不溶:Alc.
硫アンチモン酸 (シユリツベ鹽)	$\text{Na}_2\text{Sb}_2\text{S}_4 \cdot 9\text{aq}$	481.22	黃白	I	1.81	—	—	(溶) ^{16.7/15} ; 不溶:Alc.
重炭酸-	NaHCO_3	84.01	無	V	2.2	熱して分解	—	溶 ^{6.45/0} , ^{14.09/60}
炭酸-(10,1H ₂ O)	Na_2CO_3	106.00	無	V	0aq:2.5	852	—	水化物を見よ
炭酸-(水化物) (ソーダ)	$\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{aq}$	286.16	無	V	1.5	移(-7aq)32.5 移(7aq)35.4	—	(溶) ^{6.63/0} , ^{17.6/20} ; (7H ₂ O): ^{31.5/31.85}
青化-(1/2, 2H ₂ O)	NaCN	49.01	無	I	—	562.3	—	易溶:W.
珪酸-(9H ₂ O)	Na_2SiO_3	122.06	無	晶 非晶	2.4	1088	—	易溶:W. (加水分解); 不溶:Alc.
珪弗化-	Na_2SiF_6	188.06	無	III	2.68	—	—	(溶) ^{0.65/17.5} , ^{2.4/100} ; 不溶:Alc.
異性硼酸- (3,4H ₂ O)	$\text{NaBO}_2 \cdot 4\text{aq}$	137.85	無	VI	—	0aq:966	—	易溶:W.
四硼酸-(水化物) (硼砂)	$\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{aq}$	381.43	無	V	1.72	0aq:74	—	(溶) ^{.55/10} ; (5H ₂ O)(溶) ^{18.0/65} 不溶:Alc.
過硼酸-	$\text{NaBO}_3 \cdot 4\text{aq}$	153.88	無	V	—	—	—	(溶) ^{1.32/15} ; 溶液は熱して分解
錫酸-	$\text{Na}_2\text{SnO}_3 \cdot 3\text{aq}$	266.75	無	IIIa	—	—	—	(溶) ^{32.0/0} , ^{50.2/20}

モリアブレン酸- (2,10H ₂ O)	$\text{Na}_2\text{M}_6\text{O}_4$	206.00	白	(四形)	—	移:445,592 640;融:687	—	(10H ₂ O)(溶) ^{30.7/6} ; (2H ₂ O):(溶) ^{39.4/20} , ^{55.6/100}
モリアブレン酸- (パラ)	$\text{Na}_6\text{M}_7\text{O}_{24} \cdot 22\text{aq}$	1590.35	無	V	—	—	—	(溶) ^{54.1/30}
タングステン酸-	$\text{Na}_2\text{WO}_4 \cdot 2\text{aq}$	330.03	無	IV	3.5 0aq:4.2	0aq:698	—	(10H ₂ O):(溶) ^{36.5/6} ; (2H ₂ O):(溶) ^{49.1/100}
〃 (パラ)	$\text{Na}_{10}\text{W}_{12}\text{O}_{41} \cdot 25\text{aq}$	3598.45	無	VI	4.0	—	—	(溶常)6.6; 不溶:Alc.
クロム酸- (10,6,4H ₂ O)	$\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \cdot 10\text{aq}$	342.17	黃	V	1.5 0aq:2.7	10aq:21 移(4aq):20	—	(溶) ^{4.1/6} ; (4H ₂ O)(溶) ^{51.2/50} (H ₂ O) ^{55.8/100}
重クロム酸-	$\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \cdot 2\text{aq}$	298.05	赤黃	V	2.5	0aq:320	—	(溶) ^{62/0} , ^{79.4/80}
水素化-	NaH	24.01	無	晶	0.92	—	—	分解:W; 不溶:Alc., E., C ₂ , CCl ₄
鉛 (II, IV) ①	Pb	(207.21)	灰	I	11.34	327	1540	不溶:W, HCl, H ₂ SO ₄ ; 溶:HNO ₃
ウラニウム鉛	RaG	(206.0)			11.278			
トリウム鉛	ThD	(208.0)			11.3			
(2)弗化-	PbF_2	245.2	無		8.24	~84	—	(溶) ^{6.8 \times 10^{-2}/16.6} ; 溶:HC, HNO ₃
(2)鹽化-	PbCl_2	278.1	無	IV	5.85	500	~900	(溶) ^{3.91/15} , ^{3.2/100}
(4)鹽化-	PbCl_4	349	黃	液	液:3.18	—15	分解:	W. にて分解; 溶:濃 HCl
(2)臭化-	PbBr_2	367.0	無	IV	6.61	370	—	(溶) ^{0.73/15} , ^{4.5/100} ; 不溶:Alc.
(2)沃化-	PbI_2	461.0	黃	六角板	6.16	393	~900	(溶) ^{.6/15} , ^{0.43/100} ; 不溶:Alc.; 易溶:KI溶液
(2)鹽素酸-	$\text{Pb}(\text{C}_2\text{O}_3)_2$	374.1	白	V	3.8	熱して分解	—	(1H ₂ O)(溶) ^{6.2/18} ; 溶:Alc.

物質名	化學式	分子量	色結晶系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融點 °C	沸點 °C	溶解度
(2)水酸化—	Pb(OH) ₂	241.2	白 非晶	—	—	—	難溶:W.; 溶:酸, Alk.
(2)水酸化—	3PbO.1aq	687.6	無 I	7.6	熱して解離	—	(溶) ^{0.01/18} ; 溶:酸, Alk.
(2)酸化—(密陀僧)	PbO	223.2	黃 IV	9.5	880	—	{(溶) ^{1.7×10⁻²/20} ; 溶:酸, Alk.
(2,4)酸化—(鉛丹)	Pb ₃ O ₄	685.6	赤 柱	9.3	移(→黃):590	—	不溶:W.; HNO ₃ , Alk. にて分解
(4)酸化—(過酸化鉛)	PbO ₂	239.2	褐 晶	9.07	熱して分解	—	難溶:W.; 微溶:酸
(2)硫化—	PbS	239.3	黑 I	7.1	1110	—	(沈澱)(溶) ^{8.6×10⁻⁵/18} ;
(2)硫酸—	PbSO ₄	303.3	白 IV, V	晶:7.5	移:850	—	(晶)(溶) ^{2.8×10⁻⁵/18} ;
(4)硫酸—	Pb(SO ₄) ₂	399.3	白 晶	6.06	融:~1100	—	(溶) ^{4.0×10⁻³/17°} , ^{4.4×10⁻³/33°} ;
(2)チオ硫酸—(0.H ₂ O)	PbS ₂ O ₃	319.3	白 晶	—	—	—	溶:Alk.; 不溶:Alc.
(2)窒酸—	Pb(N ₃) ₂	291.2	無 柱	—	—	—	W. にて分解; 溶:稀 H ₂ SO ₄
(2)硝酸—	Pb(NO ₃) ₂	331.2	無 I, V	4.5	分解:~200	—	(溶)0.03; 溶:チオ硫酸鹽溶液
(2)磷酸—	Pb ₃ (PO ₄) ₂	811.7	白 非晶	—	易融	—	微溶:冷W.; (溶) ^{0.05/100}
(2)炭酸—	PbCO ₃	267.2	無 IV	6.4-6.6	解離:300	—	(溶) ^{30.8/10} , ^{56/100} ; (溶 Alc. 45%) ^{8.1/22}
							(溶) ^{1.3×10⁻⁵/20} ; 溶:酸, Alk. (溶) ^{1.5×10⁻⁴/20} ; 不溶:Alc.

(2)鹽基性炭酸—	² PbCO ₃ Pb(OH) ₂	775.6	白 非晶	—	—	—	不溶:W., Alc.
(2)クロム酸—	PbCrO ₄	323.2	黃 V, 三形	6.12	844	—	(溶) ^{~1×10⁻⁵/18} ; 溶:酸, Alk.
ニオブ (III, IV, V)	Nb	(93.5)	白灰 IV?	12.7	1950	—	不溶:酸, 王水; 溶:HF
(5)弗化—	NbF ₅	188.5	無 V	3.29	75.5	218	溶:W., Alc.; 微溶:CS ₂ , Chlf.
(5)鹽化—	NbCl ₅	270.8	黃 針	—	194	240.5	W. 分解; 溶:濃 HCl, Alc., E.
(5)酸弗化—(複)	(NbOF ₅)K ₂ .aq	300.72	無 V	—	0aq:灼熱	—	(溶常)7.14
(5)水酸化—	Nb(OH) ₅	178.5	白 非晶	—	—	—	不溶:W., 酸; 溶:Alc.
(5)酸化—	Nb ₂ O ₅	267	白 IV	4.47	—	—	不溶:W., 酸, Alk.
ニッケル (II, III)①Ni	Ni	(58.69)	灰 I	8.8	移:~350(30mm) 融:1452 2340	—	溶:HNO ₃
(2)鹽化—(6,4H ₂ O)	NiCl ₂	129.60	綠 晶	2.56	昇	—	水化物を見よ; 溶:NH ₃ , Alc.
(2)鹽化—水化物	NiCl ₂ .6aq	237.70	綠 V	—	—	—	(溶) ^{37.5/10}
(2)臭化—	NiBr ₂	218.52	黃褐 晶	4.64	昇:灼熱	—	(6H ₂ O)(溶) ^{56.5/20} ; (3H ₂ O)(溶) ^{60.5/58} ; 溶:Alc.
(2)水酸化—	Ni(OH) ₂	92.7	綠 非晶 又、晶	—	—	—	(溶常)1.3×10 ⁻³ ; 溶:NH ₃ , 酸
(3)水酸化—	Ni(OH) ₃	109.70	黑 非晶	—	—	—	溶:酸, NH ₃
(2)酸化—	NiO	74.68	灰 非晶 又、I	非晶:6.66 晶:7.45	—	—	溶:熱酸, NH ₃
(3)酸化—	Ni ₂ O ₃	165.36	黃 非晶	4.83	—	—	溶:酸, NH ₃ , KCN 溶液.

物質名	化學式	分子量	色結晶	及系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融 °C	沸點 °C	溶解度
(2,3)酸化—	Ni ₃ O ₄	240.04	黒	I 非晶	—	—	—	溶:酸
(2)硫化—	NiS	90.75	黒	非晶 IIIa	4.60	797	—	(沈澱)(溶) ^{3.62×10⁻⁴/18} ; (IIIa)(溶) 1.48×10 ⁻⁴ /18; 難溶:酸
(2)硫酸—	NiSO ₄ ·7aq	280.86	緑	IV, V	1.98	移(→6aq): 31.5	—	(溶) ^{2.4/6} ; (6H ₂ O)(溶) ^{43.4/95} 溶:NH ₃
(2)硫酸—複鹽	(NH ₄) ₂ (SO ₄) ₂ Ni·6aq	394.99	青緑	V	1.91	—	—	(溶) ^{9.4/20} , ^{23.1/80}
(2)硝酸—	Ni(NO ₃) ₂ ·6aq	290.79	緑	V	2.05	3aq:95	—	(溶) ^{44.3/6} ; 溶:Alc.
(2)炭酸—	NiCO ₃	118.68	淡緑	IIIa	—	—	—	不溶:W; 溶:酸
—カルボニル	Ni(CO) ₄	170.68	無	液	1.32	-25	+4	不溶:W; 稀 酸, Alk.; 溶:Alc., Bz., Chlf.
—アシアンチン —チン	Ni(N ₃ H ₅ C ₂ O ₂) ₂ · 2aq	296.86	褐	針	—	—	—	難溶:W; 不溶:NH ₃ , KOH; 溶:KCN溶液.
—ニメチルグリ —キシム	Ni[(CH ₃) ₂ CH] ₂ (CNO) ₂ H] ₂	288.8	赤	針	—	昇:250	—	難溶:W, Alc., E., Bz., Chlf.
ネオチム(III) ①	Nd	(144.27)	帶黄	—	6.96	840	—	分解:W.
鹽化—(6H ₂ O)	NdCl ₃	250.7	桃	晶	4.13 6aq:2.3	0aq:784	—	6H ₂ O(溶) ^{49.7/13} , ^{58.4/100} ; 易溶:Alc.
酸化—	Nd ₂ O ₃	336.6	青又淡赤	—	7.24	—	—	(溶) ^{1.9×10⁻⁴/29} ; 溶:酸.
硫酸—	Nd ₂ (SO ₄) ₃ ·8aq	720.94	桃	V	2.85	—	—	(溶) ^{8.7/6} , ^{2.6/80}

ネオン(0) ①	Ne	(20.18)	無	氣	蒸:0.695	-248.7	-245.9	W(10°)—容 ^{0.012} 容溶
白金 (II, IV)	Pt	(195.23)	灰白	I	21.4	1771	38.0	溶:王水, HNO ₃ +HF
(2)鹽化—	PtCl ₂	266.12	灰緑又褐	—	6.05	—	—	不溶:W, 酸, Ac.
(4)鹽化— (1,4,5,8H ₂ O)	PtCl ₄	337.04	赤褐	晶	Saq: 2.43	—	—	易溶:W, Ac.; 微溶:Alc.; 不溶:E.
(4)鹽化白金酸	(PtCl ₆)H ₂ ·6aq	518.07	黄褐	晶	—	—	—	溶:W., Alc., E.
(2)鹽化—錯鹽	(PtCl ₄)K ₂	415.24	赤	II	3.38	—	—	(溶) ^{0.92/16} ; ^{5.0/100} , 不溶:Alc.
(4) "	(PtCl ₆)(NH ₄) ₂	444.04	黄	I	3.03	—	—	(溶常)0.66; ^{1.24/100} ; 不溶:冷HCl, Alc., E.
"	(PtCl ₆)K ₂	486.16	黄	I	3.50	—	—	(溶) ^{0.67/16} ; 不溶:Alc., E.
"	(PtCl ₆)N ₃ · 6aq	562.06	黄赤	VI	2.50	—	—	(溶) ^{89.77/15} ; 易溶:Alc.; 不溶:E.
(2)臭化—	PtBr ₂	355.04	綠褐	—	—	—	—	不溶:W; 溶:臭素水; 微溶:KBr 溶液
(4)臭化—	PtBr ₄	514.88	褐	非晶	5.69	熱して分解	—	(溶) ^{0.4/20} ; 易溶:Alc., E.
(4)臭化—錯鹽	(PtBr ₆)(NH ₄) ₂	710.80	赤	I	4.27	—	—	(溶) ^{0.59/20}
(2)沃化—	PtI ₂	449.04	黒	—	6.4	—	—	不溶:W, 酸, Alk.
(2)水酸化—	Pt(OH) ₂	229.22	黒	非晶	—	—	—	不溶:W; H ₂ SO ₄ , 稀 HNO ₃ ; 溶:HCl, KCN 溶液
(4)水酸化—	Pt(OH) ₄	263.23	褐	晶	—	—	—	不溶:W, 溶:濃 HCl, 王水, Alk.
(2)酸化—	PtO	211.2	灰又紫	—	—	—	—	不溶:W, 酸, 王水; 溶:H ₂ SO ₃

物質名	化學式	分子量	色結晶	及系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融 °C	沸 °C	溶解度
(4)酸化—	PtO ₂	227.2	黒	—	—	—	—	不溶:W, 酸, 王水
(2)硫化—	PtS	227.27	黒灰	—	8.90	—	—	不溶:W, 酸, 王水, Alk.
(4)硫化—	PtS ₂	259.34	黒灰	—	7.22	—	—	不溶:W, 酸, 溶:熱 HNO ₃ , 熱王水
(2)青化—	Pt(CN) ₂	247.22	黄褐	晶	—	—	—	不溶:W, 酸, Alk.
(2)青化—錯鹽	[Pt(CN) ₄]K ₂ ·3aq	431.48	淡黄青	IV	2.45	—	—	易溶:W, Alc.
(2)青化—錯鹽	[Pt(CN) ₄]Ba·4aq	508.70	黄又ハ緑	—	黄:2.076 綠:2.09	—	—	(溶常)2.94
ハフニウム(IV)	Hf	(178.6)	—	—	—	—	—	—
酸化—	HfO ₂	210.6	白	V	13.1	2812	—	不溶:W.
パラチウム(II, IV)	Pd	(106.7)	白	I (III, II)	11.5	1557	—	溶:HNO ₃ ; (黒として):熱HCl 及び H ₂ SO ₄
(2)鹽化—	PdCl ₂ ·2aq	213.65	赤褐	晶	—	—	—	易溶:W, 酸.
(2)鹽化—錯鹽	[PdCl ₄]K ₂	326.74	褐綠	II	—	—	—	溶:W, 微溶:Alc.
(4)鹽化—錯鹽	[PdCl ₆]K ₂	397.66	赤	I	2.77	—	—	微溶:W.; 熱W. にて分解
(4)鹽化—錯鹽	[PdCl ₆](NH ₄) ₂	355.54	赤	I	2.42	—	—	微溶:W.
(2)青化—	Pd(CN) ₂	158.72	白	非晶	—	—	—	不溶:W.; 微溶:HCl; 溶:NH ₃ , KCN 溶液

(2)酸化—	PdO	122.7	綠	—	8.3	分解:~800	—	不溶:W.; 溶:酸.
バリウム(II)	① Ba	(137.36)	白	—	3.6	850	—	W. にて分解
弗化—	BaF ₂	175.4	白	非晶	4.83	1280	—	(溶) ^{0.16/9.5} , ^{0.16/26} ; 溶:HF, NH ₄ Cl
鹽化—	BaCl ₂ ·2aq	244.4	無	IV	3.10	0aq:960	—	(溶) ²⁵ / ₁₀ , ³⁷ / ₁₀₀ ; 不溶:Alc.
臭化—	BaBr ₂ ·2aq	333.3	無	IV	3.83	0aq:~850	—	(溶) ^{51.0} / ₂₀ , ^{59.8} / ₁₀₀
沃化—	BaI ₂ ·2aq	427.3	無	IV	0aq:5.15	740	—	(溶) ^{69.6} / ₄₀ , ^{72.9} / ₁₀₀ ; (溶Alc.) ^{1.07} / ₁₅
鹽素酸—	Ba(ClO ₃) ₂ ·aq	322.3	無	V	3.18	414	—	(溶) ^{17.52} / ₁₀ , ^{33.8} / ₁₀₀ ; 微溶:HCl; 不溶:Alc.
過鹽素酸—	Ba(ClO ₄) ₂ ·3aq	390.4	無	III	2.74	505	—	溶:W, Alc.
臭素酸—	Ba(BrO ₃) ₂ ·aq	411.3	無	晶	3.82	分解:260	—	(溶): ^{0.44} / ₁₀ , ^{5.12} / ₁₀₀
沃素酸—	Ba(IO ₃) ₂ ·aq	505.3	無	V	0aq:5.23	熱して分解	—	(溶) ^{0.014} / ₁₀ , ^{0.196} / ₁₀₀ ; 溶:HCl, HNO ₃
水酸化—	Ba(OH) ₂ ·8aq	315.5	白	II	1.66	失水:78	—	(溶) ^{2.17} / ₁₀ , ^{48.65} / ₇₈ ; 微溶:Alc.
酸化—	BaO	153.4	白	I, III	I:5.72 III:5.32	極高温	—	溶けて Ba(OH) ₂ になる
過酸化—(無水)	BaO ₂	169.4	白	非晶	4.96	灼熱して分解	—	W. にて分解
過酸化—(SH ₂ O)	BaO ₂ ·8aq	313.6	無	III	—	—	—	W. にて分解; 不溶:Alc, E.
硫化—	BaS	169.5	白	I	4.25	—	—	W. にて分解; 不溶:Alc.
亞硫酸—	BaSO ₃	217.5	無	—	—	—	—	(溶) ^{0.02} / ₂₀ , ^{0.002} / ₈₀ ; 溶:酸

物質名	化學式	分子量	色結晶	及系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融點 °C	沸點 °C	溶解度
硫酸—	BaSO ₄	233.5	白	IV, V	4.5	移:1150 融:1580	—	(溶) ^{2.3} ×10 ⁻⁴ / ₁₈ , 3.9×10 ⁻⁴ / ₁₀₀ ; 溶:濃 H ₂ SO ₄
過硫酸	BaS ₂ O ₈ ·4aq	401.6	白	V	—	熱分解	—	(溶) ²⁸ / ₆ ; 熱W.にて分解
チオ硫酸— (1H ₂ O)	BaS ₂ O ₃	249.5	白	IV	1aq:3.5	熱分解	—	(溶常)0.2
亞硝酸—(12H ₂ O)	(BaNO ₂) ₂ ·aq	247.4	無	III	3.17	0aq:220	—	(溶) ^{38.6} / ₂₀ , 67.3/ ₈₀ ; 溶:Alc.
硝酸—	Ba(NO ₃) ₂	261.4	無	I	3.24	592	—	(溶) ^{16.5} / ₁₀ , 25.5/ ₁₀₀ ; 不溶:Alc.
磷酸—	BaHPO ₄	233.5	白	IV	—	—	—	微溶:W.; 溶:酸及NH ₄ Cl
〃	Ba ₃ (PO ₄) ₂	602.3	白	I	4.1	—	—	不溶:W.; 溶:酸
青化—	Ba(CN) ₂ ·2aq	225.4	無	—	—	—	—	(溶) ⁴⁴ / ₁₄ ; (溶Alc70%) ¹⁵ / ₁₄
炭化—	BaC ₂	161.4	灰	晶	3.75	—	—	W.にて C ₂ H ₂ 發生
炭酸—	BaCO ₃	197.5	白	IV, III, I	4.4	移:811; 982 融:~1740	—	(溶) ^{1.62} ×10 ⁻³ / ₁₃ , 3.5×10 ⁻³ / ₅
クロム酸—	BaCrO ₄	253.4	黃	IV	4.5—4.6	—	—	(溶) ^{3.37} ×10 ⁻⁴ / ₁₆ , 4.36×10 ⁻⁴ / ₂₈
マンガン酸—	BaMnO ₄	256.3	綠	III	4.9	—	—	微溶:W.; 溶:酸
過マンガン酸—	Ba(MnO ₄) ₂	375.3	黑赤	IV	3.77	—	—	微溶:W.
砒素 (III, V)	As	(74.96)	灰(金屬)	IIIa	5.72	817(壓)昇	630	不溶:W., 酸; HNO ₃ , 王水にて 酸化

(3)弗化—	AsF ₃	131.96	無	液	2.0	—	—	不溶:W.; 易溶:CS ₂
(3)弗化—	AsF ₅	169.96	無	氣	2.70	—	63	W.にて分解; 溶:Bz., Alc., E.
(3)鹽化—	AsCl ₃	181.34	無	液	—	—80	—55	溶:E., Alc., Bz.
(3)臭化—	AsBr ₃	314.72	無	柱	2.16	—13	130	W.にて分解; 溶:HCl
(3)沃化—	AsI ₃	455.72	赤	III	3.66	31	221	W.にて分解; 溶:HCl
(3)酸化—	As ₂ O ₃	197.92	白	I IV 非晶	4.39	146	~400	微溶:W.; 溶:Alc., E., Bz.
(5)酸化—	As ₂ O ₅	229.92	白	非晶	I:3.86 IV:4.0 非晶:3.7	昇	—	(I)(溶) ^{1.2} / ₂ , 2.6/ ₄₀ ; 非晶はもつと 溶け易し; 溶:HCl
砒酸	H ₃ AsO ₄ ¹ / ₂ ·aq	151.0	無	晶	4.09	灼熱して 分解	—	W.に溶けて H ₃ AsO ₄
異性砒酸	HAsO ₃	123.97	白	晶	—	難水	—	(溶) ^{81.0} / ₆ ; 94.4/ ₁₀₀
焦性砒酸	H ₄ As ₂ O ₇	265.96	無	晶	—	灼熱して 分解	—	W.に溶けて H ₃ AsO ₄
硫化—(鷄冠石)	As ₂ S ₂	214.06	赤	V } 二形 黑 } 互變	3.51 3.20	移:267 融:320	565	不溶:W., 稀酸; 溶:硫化物, Alk.
(3)硫化— {石黃 {雄黃	As ₂ S ₃	246.13	黃	V, 非晶	3.46	310	707	(溶) ^{5.17} ×10 ⁻⁵ / ₁₈ ; 溶:Alk.
(5)硫化—	As ₂ S ₅	310.27	黃	—	—	可融	分解: 5.0	不溶:W., 稀酸; 溶:Alk.
砒化水素 (アルシン)	AsH ₃	77.98	無	氣	—	—114	—55	W. 五容に一容溶

物質名	化學式	分子量	色結晶	及系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融點 °C	沸點 °C	溶解度
ヒドラジン (ジアミン)	N_2H_4	32.05	無	液	1.011	+1.4	113.5	易溶:W, Alc.
鹽化—(第一)	$N_2H_4 \cdot HCl$	68.52	白	針	—	89	—	易溶:W; 微溶:Alc.
鹽化—(第二)	$N_2H_4 \cdot 2HCl$	104.98	白	I	1.423	198	—	(溶) ⁷³ / ₂₃ ; 難溶:Alc.
水化物	$N_2H_4 \cdot H_2O$	50.06	無	液	1.03	<-40	118.5	易溶:W, Alc.
硫酸—(第一)	$2N_2H_4 \cdot H_2SO_4$	162.18	無	晶	—	85	—	易溶:W; 不溶:Alc.
硫酸—(第二)	$N_2H_4 \cdot H_2SO_4$	130.13	無	IV	1.38	254(分解)	—	(溶) ^{2,96} / ₃₂ ; 易溶:熱湯; 不溶:Alc.
硝酸—(第一)	$N_2H_4 \cdot HNO_3$	95.06	無	二形 針(不安) 柱(安定)	—	針: 62.1 柱: 70.7 昇	140	易溶:W; 微溶:Alc.
硝酸—(第二)	$N_2H_4 \cdot 2HNO_3$	158.08	無	晶	—	分解:104	—	易溶:W.
ヒドロオキシル アミン	NH_2OH	33.03	無	晶	1.204	分解:33.05 ⁷⁰ / _{60mm}	熱して 分解	易溶:W; メチルアルコール及び Alc. 難溶:E, Chlf, CS ₂ , Bz.
鹽化—	$NH_2OH \cdot HCl$	69.50	無	V	1.67	151	—	(溶) ⁴⁵ / ₁₇ ; 溶:メチルアルコール; 微溶:Alc; 不溶:E.
硫酸—	$2NH_2OH \cdot H_2SO_4$	164.15	無	V(VI?)	—	分解:170	—	(溶) ^{24,70} / ₀ ; ^{30,60} / ₃₀ ; ^{40,65} / ₉₀ ; 難溶:Alc.
硝酸—	$NH_2OH \cdot HNO_3$	96.05	白	—	—	48	分解: 100	易溶:W, Alc.
弗素 (I)	F	(19.00)	黃綠	氣	液:1.11	-223	-187	W. 分解

弗化水素	Fluorine	—	—	—	—	—	—	—
フラセオザム (III)	Pr	20.01	無	液	液:0.987	-92.3	19.5	溶:無制限
鹽化—	$PrCl_3 \cdot 7aq$	(140.92)	淡黃	—	6.47	940	—	不溶:W; 溶:酸
酸化—	Pr_2O_3	373.39	綠	VI	2.25 0aq:4.02	0aq:810	—	(溶) ^{50,96} / ₁₃ ; 溶:Alc.
過酸化—	PrO_2	329.8	綠黃	晶	6.9	—	—	(溶) ^{2.1 \times 10^{-5}} / ₂₃₅ ; 溶:酸.
硫酸—	$Pr_2(SO_4)_3 \cdot 8aq$	172.9	褐黑	—	6.82	—	—	不溶:W; 酸で分解.
硝酸—	$Pr(NO_3)_3 \cdot 6aq$	714.14	綠	V	0.82 0aq:3.72	—	—	(溶) ^{16,5} / ₀ ; (5H ₂ O)(溶) ^{1.00} / ₉₅
ヘリウム (0)	He	435.02	綠	針	—	—	—	—
ベリリウム (II)	Be	(4.002)	無	氣	液(臨界): 0.122	-272 (26氣壓)	-268.8	W. 容 ¹ / ₆₉ ; ¹ / ₅₀ ° 容溶; 不溶:Alc.
鹽化—	$BaCl_2 \cdot 4aq$	(9.02)	白	III	1.84	1280	—	不溶:W; 溶:HCl, Alc.
臭化—	$BeBr_2$	152.0	白	V	0aq:1.90	0aq:404 昇	—	易溶:W, Alc, E.
沃化—	BeI_2	168.86	白	針晶	—	490	—	易溶:W, Alc, E.
酸化—	BeO	262.86	白	針	4.20	510	590	易溶:W, Alc, E.
硫酸—	$BeSO_4 \cdot 4aq$	25.02	白	III	3.06	~2500	—	不溶:W; 溶:酸, Alc.
硝酸—	$Be(NO_3)_2 \cdot 3aq$	177.16	白	II	1.71	—	—	(溶) ^{8,2} / ₂₅ ; ^{53,6} / ₁₀₀
硼素 III①	B	187.10	白	晶	—	60	—	易溶:W.
		(10.82)	褐	非晶	1.73	2300	—	不溶:W; HNO ₃ , 王水にて酸化

物質名	化學式	分子量	色結晶	及系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融 ^o C	沸點 ^o C	溶解度
硫酸鹽化—(複) (カイニツト)	MgK(SO ₄)Cl· 3aq	249.00	無	V	2.12-2.15	—	—	— 溶:W.
窒化—	Mg ₃ N ₂	100.98	黃綠	非晶	—	熱して MgO	—	W. 分解→MgO, NH ₃
硝酸—	Mg(NO ₃) ₂ ·6aq	256.41	無	V	1.464	90	—	(溶) ⁴⁰ / ₆ , ^{57.9} / ₉₀ ; 易溶:Alc.
焦性磷酸—	Mg ₂ P ₂ O ₇	222.72	無	晶	3.06	—	—	不溶:W., Alc.; 溶:酸
磷酸—アムモニウム (3H ₂ O)	MgNH ₄ ·PO ₄ · 6aq	245.50	無	IV	1.7	熱して Mg ₂ P ₂ O ₇	—	(溶) ^{0.006} / ₁₅ ; 不溶:Alc.
砒酸—アムモニウム (複)	MgNH ₄ · AsO ₄ ·6aq	289.42	無	IV	1.932	熱して Mg ₂ As ₂ O ₇	—	(溶常)0.036; 不溶:Alc.
炭酸—(菱苦土礦) (1,2,3,4,5H ₂ O)	MgCO ₃	84.32	白	(二形) IIIa, IV	3.04	—	—	(溶常)1.1×10 ⁻² ; CO ₂ を含むW. にはやや易溶.
鹽基性炭酸—(マ グネシアアルバ)	3MgCO ₃ · MgO·4aq	365.34	白	非晶	—	—	—	(溶) ^{0.02} / ₁₅ ; 易溶:NH ₄ 鹽溶液.
炭酸—カリウム (複)	MgKH(CO ₃) ₂ · 4aq	256.49	無	VI	1.98	—	—	溶:W. MgCO ₃ ·3H ₂ Oを生ず, CO ₂ を含むW.(分解せず)
正珪酸—	Mg ₂ SiO ₄	140.70	無	IV	3.21	<1900	—	不溶:W.
珪酸— マンガン (II, III, IV, VI, VII)	MgSiO ₃	100.38	無(五形)	IV V	3.16 2.85	{ 移(IV→V) 1375? 融:1560 ~1250	—	不溶:W.
(2)鹽化—	Mn	(54.93)	淡灰	II	7.3	—	1900	溶:酸
(2)水酸化—	MnCl ₂ ·4aq	197.91	桃	V(二形)	2.0	移(→2aq):58 0aq:650	—	(溶) ^{38.3} / ₈ , ^{49.5} / ₅₀ ; 易溶:Alc.
	Mn(OH) ₂	88.95	白	IIIa	3.26	—	—	(溶) ^{1.9} ×10 ⁻⁴ / ₁₅ ; 溶:酸.

(3)水酸化—	MnO.OH	87.94	黒	IV	4.34	—	—	不溶:W.; 溶:酸
(4)水酸化—	MnO(OH) ₂	104.95	黒褐	非晶	2.58	—	—	難溶:W., Alc.
(2)酸化—	MnO	70.93	綠	非晶 I	4.73	—	—	不溶:W.; 溶:酸
(3)酸化—	Mn ₂ O ₃	157.86	黒	II	4.3-4.8	<940 Mn ₃ O ₄	—	不溶:W.; 酸は熱して分解
(2,4)酸化—(ハウ スマンニツト)	Mn ₃ O ₄	228.79	赤褐 黒	非晶 II	4.3-4.9	—	—	不溶:W.; 溶:酸
(4)過酸化—	MnO ₂	86.93	灰黒(二形) IV, II	IV, II	5.03	分解:530	—	不溶:W.; HCl:Cl ₂ を生じて分解
硫化—	MnS	87.00	赤褐 黒	非晶 II	非晶:3.6 晶:4.0	—	—	(沈澱)(溶) ^{6.1} ×10 ⁻⁴ / ₁₈ ; (綠)(溶) ^{4.8} ×10 ⁻⁴ / ₁₈ ; 溶:酸.
(2)硫酸—	MnSO ₄ ·7aq	277.11	桃	(二形) V, IV	4aq:2.1 0aq:2.9	無水:700	—	(7H ₂ O)(溶) ^{34.7} / ₆ ; (5H ₂ O)(溶) ^{89.3} / ₂₅ ; 不溶:Alc.
(2)硝酸—	Mn(NO ₃) ₂ ·6aq	287.04	桃	V	1.82	6aq:26 3aq:35	—	(溶) ^{50.5} / ₆ ; (3H ₂ O)(溶) ^{67.4} / ₃₀ ; 溶:Alc.
磷酸—水素—	MnHPO ₄ ·3aq	205.03	白→桃	IV	—	—	—	微溶:W.
(2)炭酸—	MnCO ₃	114.93	白 桃	非晶 IIIa	非晶:3.1 IIIa:3.6	—	—	(溶常)0.013; (溶炭酸水)0.026
(2)硼酸—	MnH ₄ (BO ₃) ₂ · 1aq	194.62	淡褐	晶	—	—	—	(溶) ^{0.19} / _{14.2} , ^{0.69} / ₅₂
水	H ₂ O	18.016	無	III, 多形	固(0°): 0.9168	0	100	∞ 溶:Alc.
モリブデン(II-VI)	Mo	(96.00)	銀白	I	10.2	2500	~3560	不溶:HCl, HF, 稀H ₂ SO ₄ ; 溶:HNO ₃ , 王水
(6)弗化—	MoF ₆	210.00	無	晶	—	17	35	W. にて分解
(3)鹽化—	MoCl ₃	202.38	赤褐	晶	—	熱して分解	—	不溶:W., HCl; 分解:HNO ₃ , H ₂ SO ₄

物質名	化學式	分子量	色結晶	及系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融 °C	沸點 °C	溶解度
(4) 鹽化	MoCl ₄	237.84	褐	晶	—	—	—	W, Alc, E, にて分解
(5) "	MoCl ₅	273.30	黑	晶	—	194	268	易溶:W.(加水分解), 酸, Alc, E; 溶:CHCl ₃ , CCl ₄ , CS ₂
(5) 酸鹽化—複鹽	(MoOCl ₅)(NH ₄) ₂	325.38	綠	IV	—	—	—	溶:W.(加水分解)
(5) 水酸化—	MoO(OH) ₃	163.02	淡褐	非晶	—	—	—	(溶常) ^{0.2} (コロイド); 易溶:HCl; 溶:炭酸アルカリ
(6) 水酸化鹽化—	MoO(OH) ₂ Cl ₂ MoO ₃ ·2HCl	216.94	白	針	—	—	HCl中 加熱分解 により	易溶:W.(加水分解), Alc, E, 水醋, Ac.
(4) 酸化—	MoO ₂	128.00	褐	V	4.52	—	—	不溶:W.; 酸, Alk.
(6) 酸化—	MoO ₃	144.00	白	IV	4.5-4.7	795	—	(溶常)0.002; 溶:酸, Alk.
モリブデン酸 (水化物)	H ₂ MoO ₄ ·1aq	180.03	黃	V	3.12	—	—	(溶) ^{0.120} / ₁₈ ; 1.958/ ₇₅ (半コロイド) 易溶:H ₃ PO ₄ , H ₂ C ₂ O ₄ , Alk.
燐モリブデン酸 アンモニウム	(NH ₄) ₃ PO ₄ 12MoO ₃ ·6aq	185.26	黃	—	—	—	—	難溶:W., HNO ₃ ; 溶:NH ₃ , Alk.
(4) 硫化—	MoS ₂	160.14	黑	III	4.6-4.8	1185	—	不溶:W., 酸, Alk.; 溶:王水, 熱濃 H ₂ SO ₄ .
ユーロピウム(III)	Eu	(152.0)	黑灰	IV	—	—	—	(溶) ^{0.0276} / ₁₅ ; 0.047/ ₃₅ ; 0.09222/ ₅₅ ; (溶Alc.) ^{0.5} / _{14.8} ; (溶E.) ^{20.6} / _{16.6} ; 溶:Chlf, CS ₂ , グリセリン
沃素(I, IV, V, VII)	I	(126.93)	—	V	4.942	113.5	184.35	—

(1) 鹽化—	ICl	162.38	赤	α: I β: IV	α: 3.22	α: 27.17 β: 13.92	101.3	溶:HC, Alc, E, 水醋, CCl ₄ ; W.にてI, HIO ₃ , HClに分解
(3) 鹽化—	ICl ₃	233.30	黃	IV	3.11(16氣壓)	101	—	溶:W.(加水分解), Alc, E, 等
(1) 臭化—	IBr	206.84	褐黑	晶	4.416	~40	116	溶:ハロゲン化アルカリ溶液, Alc, E, Chlf, CS ₂ ; 水にて分解
(5) 酸化—	I ₂ O ₅	333.84	白	晶	4.799	分解:300	—	易溶:W.(溶 HIO ₃); 微溶:Alc; 他の有機溶媒に不溶
沃素酸	HIO ₃	175.93	無.	IV (二形)	4.629	約200°にて I ₂ O ₅	—	(溶) ^{7.3} / ₁₀ ; 8.8/ ₁₀₀ ; 微溶:HNO ₃ , HF, Alc.
沃化水素	HI	127.93	無	氣	蒸:4.3 液:2.799	—50.8	—35.7	W.一容 ^{4.25} / ₁₀₀ 容溶; 溶:Alc.
ラヂウム(II)	Ra	(225.97)	銀白	—	—	700	—	W., 酸, 分解.
臭化—	RaBr ₂	385.84	無	V	5.79	—	—	溶:W.
硫酸—	RaSO ₄	322.07	無	—	—	—	—	(溶) ^{2.1} ×10 ⁻⁶ / ₂₅ ; 5.0×10 ⁻⁶ / ₄₅ 不溶:酸
ラドン(ラヂウムイ マネーション)⁽⁰⁾	Rn又はRaEm	(222.0)	無	氣	液:~5.5	—71	—62	W.一容 ^{0.5} / ₁₀₀ 容 RaEm溶
ランタン(III)	La	(138.90)	黃	—	6.1	810	—	W. 分解
鹽化—	LaCl ₃	245.28	白	針	3.95	890	—	易容:W., Alc.
酸化—	La ₂ O ₃	325.8	白	—	6.48	2000	—	(溶)4×10 ⁻⁴ / ₂₅ ; 溶:酸.
硫酸—	La ₂ (SO ₄) ₃ ·9aq	728.15	無	III	2.8	—	—	(溶) ^{2.91} / ₁₀ ; 1.86/ ₃₀ ; 0.69/ ₁₀₀
リチウム(I)①	Li	(6.940)	銀白	I	0.534	180	>1400	分解. W., Alc.
弗化—	LiF	25.94	無	I	2.60	842	1676	(溶) ^{0.26} / ₁₈ ; 溶:酸; 不溶:Alc.

物質名	化學式	分子量	色結晶	及系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融 °C	沸點 °C	溶解度
鹽化—(1,2,3H ₂ O)	LiCl	42.40	無	I	2.068	606	1382	(溶) ^{45.9/25} (溶 Alc.) ^{2.48/25} ; (溶 [×] 于アルコール) ^{5.2/15} ; (溶Ac.) ^{3.94/25}
臭化—(1,2,3H ₂ O)	LiBr	86.86	無	I	3.464	549	1310	(溶) ^{58.8/0} , ^{70.9/82}
沃化—水化物 (1,2,3H ₂ O)	LiI·3aq	187.91	無	V?	0aq:4.061	失水:75 0aq:450	1189	(溶) ^{60.3/30} , ^{66.8/60} ; 溶:Alc.
鹽素酸—	LiClO ₃ · ¹ / ₃ aq	96.41	無	I	—	0aq:127	—	(溶) ^{75.8/18} ; 易溶:Alc.
過鹽素酸—	LiClO ₄ ·3aq	160.45	無	III	1.841	0aq:236	—	易溶:W, Alc.
水酸化—	LiOH·1aq	41.96	無	V	1.83 0aq:2.54	0aq:445	—	(溶) ^{11.28/10} , ^{11.08/45.5} , ^{14.9/100} ; 微溶:Alc.
酸化—	Li ₂ O	29.88	白	晶	1.80	>1700	—	徐々に溶:W; LiOH を見よ
硫酸—	Li ₂ SO ₄ ·1aq	127.97	無	V	2.02	移(0aq):585 融:849	—	(溶) ^{26.2/6} , ^{22.8/100} ; 不溶:無水Alc.
硝酸—(1/2,3H ₂ O)	LiNO ₃	68.95	無	IIIa, IV, I	2.366	249	—	(3H ₂ O)(溶) ^{37.9/0.1} ; (1/2H ₂ O): (溶) ^{50.2/40} ; 易溶:Alc.
磷酸—(0.5H ₂ O)	Li ₃ PO ₄	115.86	無	IV	2.41	~857	—	(溶) ^{0.089/18} ; NH ₃ にやや難溶; 易溶:酸
炭酸—	Li ₂ CO ₃	73.88	白	晶	2.111	732	—	(溶) ^{1.31/20} ; 不溶:Alc.
磷 (III, V)	P	(31.02)	白	I(IV?)	1.83	44	280.5	不溶:W; (溶常 Alc.)0.3; (溶CS ₂) ^{89.8/10} ; 溶:Bz.
白磷(黃磷)			赤	晶	2.20	—	—	不溶:W, 酸, 有機溶媒

紫磷(金屬性)			紫	V	2.36	593	—	赤磷に同じ
黑磷			黑		2.70	—	—	—
三鹽化—	PCl ₃	137.42	無	液	1.57	-92	76.6	W, 酸, Alc. 分解; 溶:E, Chlf., CS ₂
五鹽化—	PCl ₅	208.34	帶黃	II	—	163(壓)昇:140	—	W, 酸, 分解; 溶:CCl ₄
(3)臭化—	PBr ₃	270.80	無	液	2.85	-40	172.9	W, Alc. 分解; 溶:E, CCl ₄ , CHCl ₃ , CS ₂
(5)臭化—	PBr ₅	430.64	黃又は赤	IV	—	—	106	W. 分解
(3)沃化—	PI ₃	411.80	赤	IIIa	—	61昇	—	W. 分解; 易溶:CS ₂
次沃化—	P ₂ I ₄	569.76	赤黃	VI	—	124.5	—	W. 分解; 溶:CS ₂
(5)酸鹽化—	POCl ₃	153.42	無	液	1.69	1.3	107.23	W, 酸. 分解
(5)酸臭化—	POBr ₃	286.80	無	晶	2.82	~55	193	不溶:W; 溶:濃 H ₂ SO ₄ , E., CHCl ₃ , CS ₂
(3)酸化—	P ₄ O ₆	220.16	白	非晶V	2.14	22.5	173	溶:W, E, CS ₂ , Bz.
(5)五酸化	P ₂ O ₅	142.08	白	非晶V	2.39	563	—	溶:W. (-HPO ₃)
(3.5)酸化—	P ₂ O ₄	126.08	無	II(?)	2.54	昇:~180	—	易溶:W. (分解)
酸								
次亞磷酸	H ₃ PO ₂	66.06	無	晶	1.49	17.4 熱し分解	—	易溶:W, Alc, E.
亞磷酸	H ₃ PO ₃	82.06	無	晶	1.65	73.6	—	易溶:W, Alc.

物質名	化學式	分子量	色結晶	及晶系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融點 °C	沸點 °C	溶解度
正磷酸	H ₃ PO ₄	98.06	白無	二形IV	1.88	白:41.75 無:~37	—	易溶:W.; 溶:Alc.
異性磷酸	(HPO ₃) _x	80.05x	無	非晶	—	—	—	易溶:W.
焦性磷酸	H ₄ P ₂ O ₇	178.11	無	硝子狀 晶	—	晶:61	—	易溶:W.
次磷酸	H ₂ PO ₃ ·0aq	99.07	無	IV	—	0aq:35	—	易溶:W.
硫化—	P ₄ S ₃	220.37	黃	IV	2.03	172.5	407	不溶:W, HCl, H ₂ SO ₄ ; 溶:HNO ₃ , Alk., CS ₂
	P ₄ S ₇	348.65	淡黃	晶	2.19	310	523	不溶:殆どすべての溶媒
硫酸化—	P ₄ S ₁₀ (P ₂ S ₅)	444.86	淡黃	晶 二形	2.09	290	514	溶:CS ₂ ; W., Alk. 分解
	PSBr ₃	302.87	黃	I	2.85	37	分解: 175	不溶:W.; 溶:E., CS ₂
硫磺化—	PSCl ₃	169.49	無	液	1.67	-35	+125	不溶:W.; 溶:CS ₂
磷化水素 (フォスフィン)	PH ₃	34.06	無	氣	液:0.74	-133	-87.4	W.一容 0.26/17° 容溶
沃化フォスフィン ニウム	PH ₃ I	161.99	無	II	—	昇: 61.8	—	溶:W, 酸; Alk. (分解)
ルチウム(III) ルチニウム (II, III, IV, VI VII, VIII)	Lu 又は Cp	(175.0)	—	—	—	—	—	—
	Ru	(101.7)	灰	I	12.26	>1950	—	不溶:水; 微溶:王水

(3)鹽化—	RuCl ₃	208.08	褐黃	晶	—	熱して分解	—	易溶:水; 溶:Alc.; Alk. 分解
(3)酸化—	Ru ₂ O ₃	251.4	青黒	—	—	—	—	不溶:Alk., W., 酸
(8)酸化—	RuO ₄	165.7	黃	IV	—	25.5	100.8/183 mm	微溶:水; 溶:Alk.
ルビヂウム(I)①	Rb	(85.45)	銀白	晶	1.52	39.0	696	W. 分解
	鹽化—	RbCl	120.96	無	I	2.76	717	1385 (溶) ^{43.50/0} , 58.14/100; 不溶:Alc.
臭化—	RbBr	165.42	無	I	3.36	681	1345 (溶) ^{51.2/16} ; 不溶:Alc.	
沃化—	RbI	212.42	無	I	3.55	641.5	1305 (溶) ^{60.3/17.4} ; (溶Ac) ^{0.674/25}	
水酸化—	RbOH	102.51	白	—	3.20	301	—	易溶:W.; 溶:Alc.
硫酸—	Rb ₂ SO ₄	267.07	無 IV, III	—	3.61	移:649 融:1051	—	(溶) ^{26.7/0} , 45.5/100
硝酸—	RbNO ₃	147.51	無 IIIa, I, IIIa	—	3.11	移:161.4, 219 融:306	—	(溶) ^{16.4/0} , 81.9/100
ロタン(スル フォシアン)	(CNS) ₂	116.16	黃白	—	—	-2	—	易溶:Alc., E.; 溶:CS ₂ , CCl ₄
ロタン水素酸	CNSH	59.09	無	氣	—	分解 > -10	—	易溶:W., Alc., E., Bz.
ロヂウム(II, III, IV)	Rh	(102.9)	銀白	I	12.1	1970	—	不溶:W., 酸, 王水, Alk.
	(3)鹽化—	RhCl ₃ ·4aq	281.34	赤	—	—	—	易溶:W., Alc.; 不溶:E.; (無水物)
(3)鹽化—錯鹽	(RhCl ₆)Na ₃ · 12aq	600.85	赤	VI	—	—	—	不溶:W., 酸, 王水
(3)水酸化—	Rh(OH) ₃	153.93	黃	—	—	—	—	易溶:W. 溶:酸, Alk.

物質名	化學式	分子量	色結晶	及系	比重 水=1 蒸:空=1	融 °C	沸點 °C	溶解度
(3)酸化—	Rh ₂ O ₃	253.8	灰	非晶	—	—	—	不溶:W, 酸.
(3)硫酸—	Rh ₂ (SO ₄) ₃ · 12aq	710.20	淡黄	晶	—	—	—	溶:W.
(3)硫酸— 複鹽	RhK(SO ₄) ₂ · 12aq	550.33	黄	I	—	—	—	溶:W.
バナチウム (II, III, IV, V)	V	(50.95)	銀白	I	5.69	1715	—	不溶:W, HCl, Alk.; 溶:HF, 濃熱H ₂ SO ₄ , HNO ₃
(3)三鹽化—(6H ₂ O)	VCl ₃	157.38	淡赤	晶	3.00	—	—	易溶:W.; (6H ₂ O) 溶:Alc., E.
(4)四鹽化—	VCl ₄	192.84	褐赤	液	1.87	-109	148.5	W.にて分解; 溶:濃HCl, A.c., E.
(5)酸鹽化—	VOCl ₃	173.38	黄	液	1.84	—	127.19	溶:W. (分解), 水醋, Alc., E.
(5)水酸化—	V(OH) ₅	136.04	赤褐	非晶	—	—	—	(溶常)~0.1; 溶:Alk.
(3)酸化—	V ₂ O ₃	150.0	黒	晶	4.87	1970	—	不溶:W.; 不溶:酸, Alk.; 溶:HF, HNO ₃
(5)酸化—	V ₂ O ₅	182.0	黄赤	IV	3.32	658	—	溶常)0.5×10 ⁻² ; 溶:Alk. 難溶:W., 酸, Alk.; 溶:濃 H ₂ SO ₄ , HNO ₂
(3)硫化—	V ₂ S ₃	147.21	灰黒	非晶	4.00	—	—	—

有機化合物諸性質表

(化學式, 分子量, 比重, 融點, 沸點, 溶解度, 特性等)

1. 本表には重要有機化合物の諸性質を採録せり。
2. 本表に於ける用語は主として工業化學語彙(工業化學會編昭和三年)に範り, 同書中に見出し得ざる語に就きては化學語彙(日本化學會編第四版昭和三年)に依りたるも, 兩書に適當の語なきものは新語を採用せり。
3. 配列順序は五十音順とす。
4. 本表に用ひたる記號及び略字下の如し。

第一欄(物質名) (n)又は(norm)=正, (iso)=イソ, (prim)=第一, (sec)=第二, (tert)=第三, (o)=オルト, (m)=メタ, (p)=パラ, (sym)=對稱, (asym)=不對稱, (v)=連續, [d]=右旋性, [l]=左旋性。

第四欄(比重) 比重測定の溫度明かなるものは斜線下に之を附記せり。例: 1.063/100=100°Cにて 1.063。

第五, 六欄(融點, 沸點) 加壓又は減壓下に於ける融點及沸點は斜線下に其壓力を示せり。例: 120/55=55 mm.にて 120°C。

第七欄(溶解度) 數字は溶媒 100 瓦中に溶くる溶質の g 數を示す。又不, 殆不, 難, 微, 可, 溶, 易, 等にて概略の溶解度を示せり。尙同一溶媒に於ける冷時及び熱時の溶解度は ; を以て區別せり。例: 不; 0.034=冷時不溶; 熱時溶媒 100 g 中に溶質 0.034 g。

第八欄(特性) 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; Ac.=アセトン, Alc.=アルコール, Alk.=アルカリ, Bz.=ベンゾール, Chlf.=クロロフォルム, E.=エーテル, W.=水; ×=再結晶, 溶=溶解, 誘=誘導體, 例: ×W.=水より再結晶可能; 溶: 醋酸=醋酸に可溶; 復原=初め之を作るに用ひたる化合物に分解する事。

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール エーテル	
1 アイコサン	$C_{20}H_{42}$	282.34		38	205/15	不	不	黄赤; →ロイコアウリン
2 アウラミン	$NH_2C[C_6H_4N(CH_3)_2]_2$	267.19		136		微	不	自然發火
3 アウリン	$(p-HO-C_6H_4)_2C_2C_6H_4 \cdot O$	290.11		>220		不	不	自然發火
4 亞鉛エチル	$(C_2H_5)_2Zn$	123.45	1.182	-28	118	分解	分解	自然發火
5 亞鉛メチル	$(CH_3)_2Zn$	95.42	1.386	-40	46	分解	分解	IV
6 アクリリン	$C_6H_4 \begin{matrix} CH \\ \\ N \\ \\ C_6H_4 \end{matrix}$	179.08		107	346	-; 微	溶	* →βキノリンカルボン酸
7 アクリン(キノリン二カルボン酸(α,β))	$C_9H_5N(CO_2H)_2$	217.06		120-130*	*	不	溶	→βアクリンプロピオン酸
8 アクリド	$C_6H_4 \begin{matrix} NH \\ \\ C \\ \\ O \\ \\ C_6H_4 \end{matrix}$	195.08		354	蒸溜	不	-; 易	→βアクリンプロピオン酸
9 アクリル酸	$CH_2=CH \cdot CO_2H$	72.03	1.062	13	141	∞	溶	→βアクリンプロピオン酸
10 アクリル酸エチル	$CH_2=CH \cdot CO_2C_2H_5$	100.06	0.914	液	102	50-33	溶	→βアクリンプロピオン酸
11 アクロレイン	$CH_2=CH \cdot CHO$	56.03	0.841	液	52	50-33	不	→βアクリンプロピオン酸
12 アコニチン	$C_{25}H_{39}O_9N < \begin{matrix} CO \cdot CH_3 \\ CO \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	645.38		197		不	溶	→βアクリンプロピオン酸
13 アコニツト酸	$HO_2C \cdot CH_2 \cdot C \cdot CH_2 \cdot COOH$ CO_2H	174.05		191		33;-	微	→βアクリンプロピオン酸

14 アニコニン	$C_{25}H_{41}O_9N$ $CH=C \cdot CO_2H$ $O \cdot CO \cdot CH_2$	499.34		約 140		易	易	IV
15 アニコニ酸	$C_6H_5 \begin{matrix} CH \cdot CH \cdot CH_3 [1] \\ \\ (O \cdot CH_3)_3 [2,4,5] \end{matrix}$	128.03		164	296	微	溶	V; ×W; ヒク ラート[81°]
16 アサロ	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot N_3H$	208.13	1.165	61	323	-; 微	-; 易	×Bz; 無色
17 アズイミノトル	$C_6H_4 \begin{matrix} NH \\ \\ N \end{matrix}$	133.08		83		-; 溶	不	IV; 復原
18 アズイミノベンゾール	$C_6H_4 \begin{matrix} NH \\ \\ N \end{matrix}$	119.06		99		不	溶	IV
19 アスバラギン[I]	$C_2H_3(NH_2) \cdot (CO_2H) \cdot CONH_2$	132.08	1.519	226		2.1; 52.5	不;-	
20 アスバラギン酸[I]	$H_2N \cdot CH \cdot CO_2H$ $CH_2 \cdot CO_2H$	133.06	1.661	270		0.6; 5.37	溶	
21 アセアンズレンキン	$CO-CO$ C C_6H_4 CH	232.06		270		不	難	赤; +トルイレン アミン → 誘 [237°]
22 アセタール	$CH_3 \cdot CH(OC_2H_5)_2$	118.11	0.831	液	102	4.6;-	∞	復原
23 アセチルアセト	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$	100.06	0.972	-30	137	12.5		→βアクリンプロピオン酸
24 アセチルアミノ安息香酸(O)	$C_6H_4 \begin{matrix} NH \cdot C_2H_5O \\ \\ CO_2H \end{matrix}$	179.08		185		微;-	溶	IV; 復原

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール エーテル	
1 アセチルアミノ安息香酸(m)	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH.C_2H_5O \\ \diagdown CO_2H \end{matrix}$	179.08		248	昇華	微; -	-; 溶	復原
2 アセチルアミノ安息香酸(p)	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH.C_2H_5O \\ \diagdown CO_2H \end{matrix}$	179.08		278		微	溶	復原
3 アセチルアミノフェノール(o)	$HOC_6H_4.NH.C_2H_5O$	151.08		201		-; 易	易	復原
4 アセチルイサチン	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown N-C_2H_5O \end{matrix}$	117.06		141		微	易	黄; ×Bz.
5 アセチルインドル(N)(1)	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH:CH \\ \diagdown N-C_2H_5O \end{matrix}$	159.08		液	152/14			復原
6 アセチルインドル(β)(3)	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C-CO.CH_3 \\ \diagdown NH-CH \end{matrix}$	159.08		189		-; 溶	易	×Bz.; オキシム Δ[144°-147°] +NH ₃ 水溶液 →アセチル炭素
7 アセチルウレタイン	$CH_3.CO.NH.CO_2.C_2H_5$	131.08		78	205, 215	溶	溶	復原
8 アセチル, 鹽化-	CH_3COCl	78.48	1.105	液	51	分解	分解	爆
9 アセチル, 過酸化-	$CH_3.CO.O.CO.CH_3$	118.05		30	63/21	溶; -	2.7; 易可ナリ; 易	×W.; 復原
10 アセチルグリシン	$C_2H_5.O.NH.CH_2.CO_2.H$	117.06		206		2.7; 易可ナリ; 易	-; 不	

11 アセチル琥珀酸エステル	$CH_3.CO.CH.CO_2.C_2H_5$	216.13	1.087	液	142/15	不	溶	沸+重土水 →レザリン酸
12 アセチルサリチル酸(アスピリン)	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OC_2H_5O \\ \diagdown CO_2H \end{matrix}$	180.06		135	分解	0.3; -	易	5
13 アセチル, 臭化-	CH_3COBr	122.94		-	76	分解	分解	復原 +HCl → 焦性 葡萄糖アミド
14 アセチル, 青化-	CH_3COCN	69.03		液	93	易	易	復原
15 アセチルセミカルバチド	$C_2H_5.O.NH.NH.CO.NH_2$	117.08		165		易	-; 易	×W.
16 アセチルチオ尿素	$CS \begin{matrix} \diagup NH.C_2H_5O \\ \diagdown NH_2 \end{matrix}$	118.13		165		易	溶	
17 アセチル(二アエニルアミン(二アエニルアセタミド))	$(C_6H_5)_2N.C_2H_5O$	211.11		103	昇華	-; 溶	1.18; 10	復原
18 アセチル尿素	$C_2H_5.O.NH.CO.NH_2$	102.06		217	分解	-; 不	溶	250° → αピリ ルメチルケト ン
19 アセチルピロル(N)	$C_4H_4N.CO.CH_3$	109.06		液	182	-; 不	易	復原
20 アセチルフェニルヒトラジン	$C_6H_5.NHNH.C_2H_5O$	150.10		128	蒸溜	溶; 易	溶	溶: アルカリ; +HN O ₃ → イソニトロソア セト龍酸エステル
21 アセチルマロン酸エステル	$CH_3.CO.CH.CO_2.C_2H_5$	202.11	1.080	液	120/17	液	液	復原
22 アセチル, 沃化-	CH_3COI	169.94	1.95	液	108	液	液	復原
23 アセチル林檎酸	$C_2H_5.O.O.CHCO_2H$ $\begin{matrix} \\ CH_2CO_2H \end{matrix}$	176.06		134				復原
24 アセチル林檎酸, 無水-	$C_2H_5.O.O.CH-CO$ $\begin{matrix} \\ CH_2-CO \end{matrix}$	158.05		53	160/14			+1モルW. → アセチル林檎 酸

物質名	化学式	分子量	比重	融点 °C	沸点 °C	溶解度			特性
						水	アルコール	エーテル	
1 アセチレン	CH:CH	26.02		-81	-84	0.118			→アセトアルデヒド F(H ₂ SO ₄ とHg 鹽により)
2 アセチレン, 四 鹽化	四鹽化エタン(對稱)を見よ								
3 アセチレン, 二 鹽化	CHCl:CHCl(工業的)*	96.94	1.278	液	約58		易	易	*二鹽化エチ レン cis, trans の混合物
4 アセチレン二カ ルボン酸	HO ₂ C:C:CO ₂ H	114.02		178			易		
5 アセトアニリド (アセチフェリン)	C ₆ H ₅ :NH·C ₂ H ₃ O	135.08	1.211	115	304		溶		復原
6 アセトアミヂン	CH ₃ :C ₂ NH ₂	58.06					溶		復原; 鹽化物 [166°]
7 アセトアミド	CH ₃ :CONH ₂	59.05	1.159	80*	222		易		復原; III,* 又 は 69°
8 アセトアルデヒ ド	CH ₃ :CHO	44.03	0.783	-123	20		∞	∞	→アセトアルデヒ ド・D-ニトロフェ ニルヒドトラゾン
9 アセトアルデヒ ド・セミカルバ ゾン	CH ₃ :CH:N·NH·CO·NH ₂	101.08		162			-; 易	-; 易	×W, Alc.; 復 原或 ZnCl ₂ 誘 橙; ×CCl ₄ 復原
10 アセトアルデヒ ド-p-ニトロフェ ニルヒドトラゾン	CH ₃ :CH:N·NH·C ₆ H ₄ :NO ₂	179.10		128			不		
11 アセトンオキシ ム	(CH ₃) ₂ C:NOH	73.06	0.97	60	135		易	易	復原
12 アセトクロルア ミド	CH ₃ :CONHCl	93.50		110					復原
13 アセト酢酸	CH ₃ :COCH ₂ :CO ₂ H	102.05		液	*		∞	∞	*100° → ニクロル プロパン (2,2) + CO ₂

14 アセト酢酸ア ニリド	CH ₃ :COCH ₂ :CO·NH·C ₆ H ₅	177.10		85			溶	溶	オキシム [125°]; ×Alc.
15 アセト酢酸エ ステル	CH ₃ :COCH ₂ :CO ₂ C ₂ H ₅	130.08	1.023	<-80	180		微	微	→アセトアルデヒ ド・ピラゾロン 鹽 [192°] ×Bz.
16 アセトアル ド	CH ₃ :CO·CH ₂ OH	74.05	1.082	-17	146		∞	∞	セミカルバ ゾン [195°-200°]
17 アセトアル ド(o)	CH ₃ :C ₆ H ₄ :NH·C ₂ H ₃ O	149.10		110	296	0.86; -	溶	溶	復原; 溶: Bz.; V.
18 アセトアル ド(m)	CH ₃ :C ₆ H ₄ :NH·C ₂ H ₃ O	149.10		153	303	0.44; -	溶	溶	復原
19 アセトアル ド(p)	CH ₃ :C ₆ H ₄ :NH·C ₂ H ₃ O	149.10		147	307	0.89; -	溶; 易	溶; 易	復原; V, IV
20 アセトナ フタリ	C ₁₀ H ₇ :NH·C ₂ H ₃ O	185.10		159					復原
21 アセトナ フタリ	C ₁₀ H ₇ :NH·C ₂ H ₃ O	185.10		134-136			-; 可	易	復原
22 アセトニ トリル	CH ₃ :CN	41.03	0.783	-45	82		∞	∞	復原 フェニルヒド ラゾン [120°]
23 アセトニ ルアセ トン	CH ₃ :CO·CH ₂ CH ₃ :CO·CH ₂	114.08	0.974	-9	194		∞	∞	×稀Alc. フェニルヒド ラゾン [105°]
24 アセトフェ ノン	CH ₃ :CO·C ₆ H ₅	120.06	1.030	20	202		微	微	×Alc. 甘味; +フェニ ルヒドトラ ゾン → メチ ル-N- フェニル ラゾン [102°]
25 アセトフェ ン酸(o)	C ₆ H ₄ : CO·CH ₃ COOH	164.06		114			-; 溶	-; 溶	

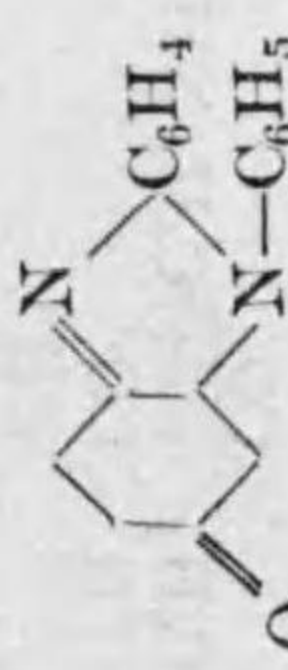
物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度			特性
						水	アルコール	エーテル	
1 アセトフェノン カルボン酸(p) アセトプロムア ミド	$\text{CH}_3\text{CO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{COOH}$	164.06		200	昇華	難; 溶	難	難	ノチルエステ ル[92°]; 白 復原; *+aq [70°-80°] →ペンザル アセトン
2 アセトン	$\text{CH}_3\cdot\text{CONHBr}$	137.96		108*		-; 溶	易	易	
3 アセトン	$\text{CH}_3\cdot\text{CO}\cdot\text{CH}_3$	58.05	0.792	-94	56	∞	∞	∞	
4 アセトン, 鹽化-	$\text{CH}_3\cdot\text{CCl}_2\cdot\text{CH}_3$	112.97	1.093	液	70			微	+8容 W. 160° -180°→アセ トン ×醋酸エステ ル
5 アセトニニカル ボン酸	$\text{CO}(\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H})_2$	146.05		135		易	易	微	
6 アセトニニカル ボン酸エチルエ ステル	$\text{CO}(\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5)_2$	202.11	1.113	液	140/13	微	∞	∞	銅鹽[142°]
7 アセトニクロロ フォルム	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH})\cdot\text{OCl}_3$	177.44		>97°	167	不; 可	易	易	+KOH → α オキシイソ酪 酸 解離→アセト ン+青酸
8 アセトニシヤンヒド リン (オキシイソ酪 酸ニトリル)	$(\text{CH}_2)_2\text{C}(\text{OH})\text{CN}$	85.06	0.932	-20	82/23	易	易	易	
9 アセトニフェニ ルヒドラゾン	$(\text{CH}_3)_2\text{C}\cdot\text{N}\cdot\text{NH}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	148.11		42	165/91	易		易	復原; IV
10 アセナフチレン	C_{10}H_6 	152.06		93	270	不	易	易	黄; IV; ×E. 二臭化物[121 -123°]; ×Alc.

11 アセナフテン	$[\text{1-8}]\text{C}_{10}\text{H}_6$ 	154.08	1.05/95	95	278	微; 溶			IV; ×Alc. ヒクラート [161°]
12 アセライン酸	$\text{CO}_2\text{H}\cdot(\text{CH}_2)_7\cdot\text{CO}_2\text{H}$	188.13	1.029	106	237/15	0.24; ∞	2.68; -		水蒸氣にて蒸 溜せず
13 アゾ安息香酸 (o)	$\text{N}=\text{N}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\text{H}$	270.10		237		微	-; 易		黄
14 アゾ安息香酸 (m)	$\text{N}=\text{N}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\text{H}$	270.10		340	分解	微	微	微	
15 アゾ安息香酸 (p)	$\text{N}=\text{N}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\text{H}$	270.10			分解	微	微	微	赤味を帯ぶ;
16 アゾオキシ安息 香酸(o)	$\text{O}=\text{N}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\text{H}$	286.10		237-240		微	-; 溶		IV
17 アゾオキシ安息 香酸(m)	$\text{O}=\text{N}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\text{H}$	286.10		320		不	微	微	
18 アゾオキシナフ タリン(αα')	$\text{C}_{10}\text{H}_7\cdot\text{N}=\text{N}\cdot\text{C}_{10}\text{H}_7$ 	298.13		127		不	×	不	黄; IV
19 アゾオキシナフ タリン(ββ')	$\text{C}_{10}\text{H}_7\cdot\text{N}=\text{N}\cdot\text{C}_{10}\text{H}_7$ 	298.13		167		不			

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール エーテル	
1 アゾキシシベンゾール	$C_6H_5-N=N-\overset{O}{\parallel}C_6H_5$	198.10	1.246	36	分解	不	溶	黄; IV
2 アゾトルオール	$CH_3-C_6H_4-N=N-C_6H_4-CH_3$	210.13		55		不	溶	赤
3 アゾトルオール	$CH_3-C_6H_4N=N-C_6H_4-CH_3$	210.13		55		不	溶	橙; IV
4 アゾトルオール	$CH_3-C_6H_4N=N-C_6H_4-CH_3$	210.13		144		不	微	橙
5 アゾナフタリン	$C_{10}H_7N=NC_{10}H_7$	232.13		190	昇華	不	不	黄; 溶; 醋酸
6 アゾナフタリン	$C_{10}H_7N=N-C_{10}H_7$	282.13		204		不	微	黄; × Bz.
7 アゾニカルボンアミド	$H_2N-CO-N=N-CONH_2$	116.06		180	*	不	不	赤; *180-200° → NH ₃ + シ アスール酸 橙; → アゾニ カルボンアミ ド
8 アゾニカルボニル	$H_5C_2O_2C-N=N-CO_2C_2H_5$	174.10		溶	106/13	不	不	
9 アゾベンゾール	$C_6H_5-N=N-C_6H_5$	182.10	1.03	68	296	不	溶	橙; V

10 アヂピン酸	$CH_2=CH_2CO_2H$ $CH_2=CH_2CO_2H$	146.08		151	255/100	1.44	溶	易	0.63; -	× 醋酸 エス ル; V
11 アヂニン	アミノアリン(6)を見よ									
12 アトロパ酸	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \nearrow CO_2H \\ \searrow CH_2 \end{matrix}$	148.06		106	202/75	0.13; -		易	V	
14 アトロピン	$C_{17}H_{23}O_3N$	289.19		115		0.13; 0.33		易		
15 アトロラクチン酸	$C_6H_5 \begin{matrix} \nearrow C(OH)CO_2H + \frac{1}{2}H_2O \\ \searrow CH_3 \end{matrix}$	175.09		93*				易		*無水, IV
16 アニジチン(o)	$C_6H_4 \begin{matrix} \nearrow OCH_3 \\ \searrow NH_2 \end{matrix}$	123.08	1.108	2	218			溶		アセチル化物 [84°]
17 アニジチン(p)	$C_6H_4 \begin{matrix} \nearrow OCH_3 \\ \searrow NH_2 \end{matrix}$	123.08	1.071/55	57	240			溶	IV	
18 アニス酸	$CH_3 \cdot O \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	152.06	1.38	184	275-280	0.04	溶	易		→ アニスアル デヒド + アニ ス酸
19 アニスアルコール	$C_6H_4 \begin{matrix} \nearrow OCH_3 \\ \searrow CH_2OH \end{matrix}$ [1.4]	138.08	1.110	25	259			易		
20 アニスアルデヒド	$C_6H_4 \begin{matrix} \nearrow OCH_3 \\ \searrow CHO \end{matrix}$ [1.4]	136.06	1.123	2	248	0.2; -		易		フェニルヒド ラゾン [120°]

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度			特性
						水	アルコール	エーテル	
1 アニゾール	$C_6H_5 \cdot O \cdot CH_3$	108.06	0.990	-37	154	不	溶	溶	
2 β-アニソニア β-アノニア ビオニア ド	$NH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5$ C_6H_5	240.14		93		不	易	易	×Alc.
3 アニリン	$C_6H_5 \cdot NH_2$	93.06	1.022	-6	184	3.6;—	∞	∞	→アセトア リド
4 アニリン, 鹽酸-	$C_6H_5 \cdot NH_2 \cdot HCl$	129.53	1.221	198	245	易	74	0	
5 アニリン, 硫酸-	$(C_6H_5 \cdot NH_2)_2 \cdot H_2SO_4$	284.21	1.377			5.2;—	微	不	
6 アノール(p) (アノール) ニゾル	$C_6H_4 \begin{matrix} /OCH_3 \\ \backslash CH \cdot CH \cdot CH_3 \end{matrix}$	148.10	0.991	22	235	不	∞	∞	ニトロソグ リド [128°]
7 アノール(p) (アノール) フェノ	$C_6H_4 \begin{matrix} /OH \\ \backslash CH \cdot CH \cdot CH_3 \end{matrix}$	134.07		93	139/14	—; 微	溶	溶	
8 アビオール	$CH_2 \begin{matrix} /O \\ \backslash O \end{matrix} C_6H_4 \begin{matrix} /CH_2 \cdot CH \cdot CH_2 \\ \backslash (OCH_3)_2 \end{matrix}$	222.11	1.015	30	294	微	溶	溶	
9 アビゲニン(1.3- 4-三オキシフ ラボン)	$(HO)_2 \cdot C_6H_2 \begin{matrix} /CO \cdot CH \\ \backslash O \cdot C \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	270.08		347			微		

10 アボキニン	$C_{19}H_{22}O_2N_2 + 2H_2O$	346.22		210		—; 溶	—	不	溶: KOH.
11 アボサフラノン		272.11		242		微	溶	赤	
12 アボモルフィン	$C_{17}H_{17}O_2N$	267.14							
13 アマリン(三フェ ニルイミダゾリ ン)	$C_6N_5 \cdot CH \cdot NH \cdot C_6H_5$ $C_6H_5 \cdot CH \cdot N$	298.16		113 *198		不	溶	溶	ニベンゾイル 化物 [156— 158°] ×Alc. *イソアマ マリ
14 アミダリン	$C_{20}H_{27}O_{11}N(+3H_2O)$	457.22		214-216		8;—	—; 溶	不	
15 アミノアゾトル オール	$CH_3 \begin{matrix} /CH_3 \\ \backslash NH_2 \end{matrix} C_6H_4 \begin{matrix} /N \cdot C_6H_5 \\ \backslash NH_2 \end{matrix}$	225.14		100		溶	溶	黄	
16 アミノアゾトル オール	$CH_3 \begin{matrix} /CH_3 \\ \backslash NH_2 \end{matrix} C_6H_4 \begin{matrix} /N \cdot C_6H_5 \\ \backslash NH_2 \end{matrix}$	225.14		80		溶	溶	黄	
17 アミノアゾトル オール	$CH_3 \begin{matrix} /CH_3 \\ \backslash NH_2 \end{matrix} C_6H_4 \begin{matrix} /N \cdot C_6H_5 \\ \backslash NH_2 \end{matrix}$	225.14		127		溶	溶	黄(板状)	

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度			特性
						水	アルコール	エーテル	
1 アミノアゾトル オール	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{N}:\text{N}:\text{C}_6\text{H}_3\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$	225.14		127		溶	溶	薄層	黄
2 アミノアゾナフ タリン(α)	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{N}:\text{N}:\text{C}_{10}\text{H}_6\text{NH}_2$	297.14		175	蒸溜	微	微		赤
3 アミノアゾナフ タリン(β)	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{N}:\text{N}:\text{C}_{10}\text{H}_6\text{NH}_2$	297.14		156	蒸溜	微	微		赤
4 アミノアゾベン ゾール(p)	$\text{C}_6\text{H}_5\text{N}:\text{N}:\text{C}_6\text{H}_4\text{NH}_2$	197.11		127	225/120	微	溶		黄
5 アミノ安息香酸 (m)	$\text{C}_6\text{H}_4\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \\ \text{CO}_2\text{H} \end{matrix}$	137.06	1.511	174		—; 溶	溶		
6 アミノ安息香酸 (p)	$\text{C}_6\text{H}_4\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \\ \text{CO}_2\text{H} \end{matrix}$	137.06		187		可	溶		
7 アミノアストラキ ニン(1)	$\text{C}_6\text{H}_4\begin{matrix} \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_3\text{NH}_2$	223.08		241	昇華	溶	溶		赤
8 アミノアストラキ ニン(2)	$\text{C}_6\text{H}_4\begin{matrix} \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_3\text{NH}_2$	223.08		302	昇華	溶	溶		赤

9 アミノエチルベ ンゾール(o)	$\text{C}_6\text{H}_4\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	121.10	0.983	-43	210			ベンゾイル化 物[147°]
10 アミノエチルベ ンゾール(p)	$\text{C}_6\text{H}_4\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	121.10	0.975	-5	213			硫酸鹽[239°]
11 アミノイソ纈草 酸(β)	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{NH}_2)\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$	117.10		217		易	不	V: *ラセミ體 ×Alc.; 旋光性 [315°]
12 アミノイソ纈草 酸(α)(プリン)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{CH}(\text{NH}_2)\text{CO}_2\text{H}$	117.10		298*		溶	不	×W, Alc.
13 アミノ纈草酸(α)	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{CO}_2\text{H}$	117.10		291		10.7; 易	不	
14 アミノ纈草酸(γ)	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{NH}_2)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$	117.10		193		易	不	
15 アミノ纈草酸(δ)	$\text{CH}_2(\text{NH}_2)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$	117.10		158	*	∞	不	* → W, +α 比 ベリドン
16 アミノキノリン (α)	$\text{C}_9\text{H}_6\text{N}(\text{NH}_2)$	144.08		129		溶	溶	溶: リグロイ ン; ×W.
17 アミノキノリン (β)	$\text{C}_9\text{H}_6\text{N}(\text{NH}_2)$	144.08		94		溶	溶	

物質名	化学式	分子量	比重	融点 °C	沸点 °C	溶解度		特性
						水	アルコール	
1 アミノキノリン	$C_9H_6N(NH_2)$	144.08		154*		微; 易	易	*+aq [70°] +酸 → NH ₃ +アセト酢酸 +エステル
2 アミノクロトン酸エステル	$CH_3C=CHCO_2C_2H_5$ NH_2 C	129.10	1.022	33	101/13	不	易	
3 アミノグアニジン	$C=NH$ NH ₂ NH·NH ₂	74.08				溶	不	+アセトアル +アヒド → 誘 [144°]
4 アミノ酢酸	グリコロールを見よ							
5 アミノサリチル酸 (5.2.1)	$C_6H_3(OH)(CO_2H)(NH_2)$	153.06		280	分解	—; 微	不	
6 アミノサリチル酸 (3.2.1)	$C_6H_3(OH)(CO_2H)(NH_2)$	153.06		235				
7 アミノサリチル酸 (4.2.1)	$C_6H_3(OH)(CO_2H)(NH_2)$	153.06		220				

物質名	化学式	分子量	比重	融点 °C	沸点 °C	溶解度		特性
						水	アルコール	
8 アミノニトロベンゼン	$(C_6H_5)_2CH·C_6H_4·NH_2$	259.14		84				
9 アミノフェノール	$C_6H_4(OH)(NH_2)$	109.06		174	昇華	1.7; —	4.35	易
10 アミノフェノール	$C_6H_4(OH)(NH_2)$	109.06		123		21.7; —	溶	溶
11 アミノフェノール	$C_6H_4(OH)(NH_2)$	109.06		184	昇華	1.11; —	4.55; —	微
12 アミノチアゾール	$CH·N=C·NH_2$ CH·S	100.12		90		微	微	微
13 アミノチオフェノール	$HS·C_6H_4·NH_2$	125.13		26	234			融液 + 無水酢酸 → アセチルベンゾ アゾール
14 アミノチオフェノール	$C_4H_3S·NH_2$	99.12		液	62/1	易溶	易	アセチル化物 [160°]
15 アミノナフトール	$C_{10}H_6(OH)(NH_2)$	159.08						N-アセチル化 物 [128°]
16 アミノナフトール	$C_{10}H_6(OH)(NH_2)$	159.08				溶		N-アセチル化 物 [187°] FeCl ₃ にて → αナフトキ ン (1.4)

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度			特性
						水	アルコール	エーテル	
1 アミノナフトール(1.2)	$C_{10}H_6 \begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ OH \end{matrix}$	159.08				—; 溶	溶*	溶*	N-アセチル化物 [235]; *螢光
2 アミノナフトール(7.2)	$C_{10}H_6 \begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ OH \end{matrix}$	159.08		200		—; 溶	溶	溶	N-アセチル化物 [220°]
3 アミノ肉桂酸(o)	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ CH:CH:CO_2H \end{matrix}$	163.08		158		—; 溶	溶	溶	黄
4 アミノ肉桂酸(m)	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ CH:CH:CO_2H \end{matrix}$	163.08		180		—; 溶	易	易	黄
5 アミノ肉桂酸(p)	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ CH:CH:CO_2H \end{matrix}$	163.08		175	分解	—; 溶	溶	溶	黄
6 アミノニフェール(o)	$C_6H_5 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	196.10		44		不	溶	溶	
7 アミノニフェール(p)	$C_6H_5 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	169.10		49	322	—; 溶	溶	溶	
8 アミノニフェール(p)	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	184.11		66		溶			

9 アミノニフェール(o)	$C_6H_5CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	183.11		52	190/22				アセチル化物 [135°]
10 アミノニフェール(p)	$C_6H_5CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	183.11		34		易	易	易	×リグロイン
11 アミノニフェール	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ N(CH_3)_2 \end{matrix}$	136.11		41	257	溶	溶	溶	メチレン青反 應
12 アミノベンジルアルコール(o)	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ CH_2OH \end{matrix}$	123.08		82	270-280	可	—; 溶	可	× Bz.
13 アミノベンジルアルコール(p)	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ CH_2OH \end{matrix}$	123.08		65					
14 アミノベンズアルデヒド(o)	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ CHO \end{matrix}$	121.06		40	分解	微	易	易	
15 アミノベンズアルデヒド(m)	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ CHO \end{matrix}$	121.06							
18 アミノベンズアルデヒド(p)	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ CHO \end{matrix}$	121.06		70-72		溶	溶	溶	黄; 非晶; オキ シム [57°]
19 アミノベンズアルデヒド(o)	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\ \diagdown \\ SO_3H \end{matrix}$	173.13				1.66; —	溶	溶	

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度			特性
						水	アルコール	エーテル	
1 アミルアミン	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	197.10		106		溶	溶	溶	黄
2 アミルアミン(0)	"	197.10		87		溶	溶	溶	
3 アミルアミン(m)	"	197.10		124		微	溶	溶	
4 アミルアミン(p)	$C_5H_4N(NH_2)$	94.06		57	204	易	易	易	×リダロイン
5 アミルアミン(α)	"	94.06		64	251	易	易	易	
6 アミルアミン(β)	"	94.06		158		易	易	易	溶: Bz.
7 アミルアミン(γ)	$C_5H_5N_5$	135.08		360		—; 溶			
8 アミルアミン(δ)	$H_2N \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	89.06		196	分解	易			不
9 アミルアミン(ε)	アラニン見よ								
10 アミルアミン(α)	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH \cdot CO_2H$ NH_2	103.08		285		23.3	—; 0.18	不	×4容 H_2O + 1容 Alc.
11 アミルアミン(β)	$CH_3 \cdot CH \cdot CH_2 \cdot CO_2H$ NH_2	103.08		184		100	不	不	フェニル芥子 油 → 誘 [170°] × Alc.
12 アミルアミン(イソ)	$C_6H_5 \cdot NH \cdot C_3H_7$	163.14	0.923	液					

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度			特性
						水	アルコール	エーテル	
13 アミルアミン(イソ)	$C_3H_{11} \cdot NH_2$	87.11	0.750	液	95	∞	溶	溶	鹽化金酸鹽 [151°] フェニル芥子 油 [46°]; × 石油エーテル
14 アミルアミン(正, 第一)	$C_3H_{11}OH$	88.10	0.815	液	138	不			
15 アミルアミン(第二)(メチルプロピル)	$C_2H_5 \cdot CH_2 \cdot CHOH \cdot CH_3$	88.10	0.810	液	119	13.5			
16 アミルアミン(第三)(二エチル)	$C_2H_5 \cdot CHOH \cdot C_2H_5$	88.10	0.827	液	117		溶		フェニル芥子 油 [48°]
17 アミルアミン(旋光性)(第二)	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH \cdot CH_3$ CH_2OH	88.10	0.816	液	128				$[\alpha]_D^{20} = -5.90^\circ$; フェニル芥子 油 [30°]
18 アミルアミン(第三)(アミレヒド)	$(CH_3)_2C(OH) \cdot C_2H_5$	88.10	0.812	—12	102	12.5	溶		フェニル芥子 油 [42°]
19 アミルアミン(メチルプロピル)	$(CH_3)_2CH \cdot CHOH \cdot CH_3$	88.10	0.819	液	113				
20 アミルアミン(酸酔イソ)	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CH_2OH$	88.10	0.810	液	130	2.58	溶	溶	フェニル芥子 油 [55°]
21 アミルアミン(イソ)	$C_5H_{11}OOC \cdot NH_2$	131.11		64	220	—; 溶	溶	溶	

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール エーテル	
1 アミルエーテル (イソ)	$C_5H_{11}O \cdot C_5H_{11}$	158.18	0.777	液	175	不		
2 アミル、鹽化— (正)	$C_5H_{11}Cl$	106.55	0.883	液	107	不	溶	
3 アミル、鹽化— (イソ)	$C_5H_{11}Cl$	106.55	0.800	液	101	不	溶	
4 アミル、臭化— (正)	$C_5H_{11}Br$	151.11	1.246	液	129	不	溶	
5 アミル、臭化— (イソ)	$C_5H_{11}Br$	151.11	1.206	液	119	不	溶	
6 アミル、青化— (イソ)カプロニ トリル	$C_5H_{11}CN$	97.10	0.806	液	154	微	溶	復原
7 アミル、アエノ— (p)(第三)	$C_6H_4 \begin{array}{c} C_5H_{11} \\ \diagup \\ OH \end{array}$	164.13		92	265	—; 難	溶	× W. 或は石 油エーテル
8 アミル、硝酸— (イソ)	$C_5H_{11}O \cdot NO_2$	133.10	0.996	液	148	不	溶	復原
9 アミル、亞硝酸— (イソ)	$C_5H_{11}O \cdot NO$	117.10	0.872	液	99	不	溶	
10 アミル、メルカ タン(イソ)	$C_5H_{11}SH$	104.17	0.835	液	120	不	溶	
11 アミル、沃化— (正)	$C_5H_{11}I$	198.01	1.517	液	155	不	溶	十三メチラミ ン→ $C_5H_{11}(C$ $H_3)_3NI_3$ [80°]
12 アミル、沃化— (イソ)	$C_5H_{11}I$	198.01	1.468	液	147	不	溶	
13 アミレン(エチ ルプロピレン)	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH : CH \cdot CH_3$	70.08	0.660	液	40	不	溶	

14 アミレン(三メ チルエチレン)	$(CH_3)_2C : CH \cdot CH_3$	70.08	0.668	液	37	不	溶	濃溶液+醋酸水銀 →アセトアルデヒ ド+アセトン
15 アミレン(イソ アミレン)	$(CH_3)_2CH \cdot CH : CH_2$	70.08	0.648	液	21	不	溶	
16 アラキニン酸	$C_{19}H_{39}CO_2H$	312.32		75	328	—; 易	溶	
17 アラニン	$CH_3 \cdot CH(NH_2) \cdot CO_2H$	89.06		295*	*	20; —	0.2	IV; × W.*; >200°昇華
18 アラピット[1]	$C_5H_7(OH)_5$	152.10		102		溶	2.18; 溶	
19 アラビノーズ[1]	$C_4H_5(OH)_4 \cdot CHO$	150.08		160		CO; 溶	0.42; —	IV; p-アロム フェニルヒド ラゼン[162°]
20 アラントイン	$NH_2 \cdot CO \cdot NH \cdot CH \cdot CO \begin{array}{c} NH \cdot CO \\ \\ NH \end{array}$	158.08		231		0.6; 3.3	溶	
21 アリザリン	$C_6H_4 \begin{array}{c} CO \\ \diagdown \quad \diagup \\ CO \end{array} C_6H_2(OH)_2 [1.2]$	240.06		289	430	不; 0.034	溶	IV; 赤; アセチ ル化物[182°]
22 アリザリンカル ボン酸	$C_6H_3 \begin{array}{c} CO \\ \diagdown \quad \diagup \\ CO \end{array} C_6H_2(OH)_2 [1.2]$ CO_2H	284.06		305	昇華	難	溶	赤; × ニトロ ベンゼン
23 アリザリンスル フォン酸(1.2.7)	$C_6H_3 \begin{array}{c} CO \\ \diagdown \quad \diagup \\ CO \end{array} C_6H_2(OH)_2$ SO_3H	320.13				溶	溶	橙色
24 アリルアセトン	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH : CH : CH_2$	98.08	0.843	液	130	不	不	セミカルバ ン[100°]

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール エーテル	
1 アリルアミン	$\text{CH}_2=\text{CH}\cdot\text{CH}_2\text{NH}_2$	57.06	0.763	液	53	∞	溶	D-トルオスル フオン酸[64°]
2 アリルアルコール	$\text{CH}_2=\text{CH}\cdot\text{CH}_2\text{OH}$	58.05	0.855	-129	97	∞	溶	二臭化物→ニプロ ムアプロピオン酸
3 アリルエーテル	$(\text{CH}_2=\text{CH}\cdot\text{CH}_2)_2\text{O}$	98.08	0.805	液	94	不	溶	+Alc.性KOH →エチルアリルエ ーテル
4 アリル, 鹽化—	$\text{C}_3\text{H}_5\text{Cl}$	76.50	0.938	-136	45	不	溶	+ NH_3 →ア リルチオ尿素
5 アリル芥子油	$\text{C}_3\text{H}_5\text{N}=\text{CS}$	99.12	1.006	約-80	148	0.2;—	∞	アミド[94°]
6 アリル 醋酸	$\text{CH}_2=\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$	100.06	0.984	<-18	188	微	易	三プロムヒドリン
7 アリル, 臭化—	$\text{C}_3\text{H}_5\text{Br}$	120.96	1.398	液	71	不	溶	+HBr→βア ロムアチルア ミド[92°]×ク ロロアチルム アエニルウレ タン[106]
8 アリル, 青化— (クロトシニト リル)	$\text{C}_3\text{H}_5\text{CN}$	67.05	0.826	液	118	溶	溶	V(又はIV) *長時間の沸 騰により→ アリルアエニル
9 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	1.026	<-20	220	溶	∞	
10 アリルフェノ ール(p)(カグアイコ ール)	$\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$	134.08	1.033	<-25	237	溶	∞	
11 アリルチオ尿素 (チオジナミン)	$\text{NH}_2\text{CS}\cdot\text{NHC}_3\text{H}_5$	116.15	1.219	74		微; 2	溶	
12 アリルアエニル エーテル	$\text{C}_6\text{H}_5\text{O}\cdot\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$	134.08	0.982	液	191*	不	不	

13 アリルベンゼン	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$	118.08	0.893	液	157	易	溶	+沸Alc.性KOH →アプロパニルベン ゼン
14 アリルマロン酸	$\text{C}_3\text{H}_5\text{CH}(\text{CO}_2\text{H})_2$	144.06		103	約180	易	易	VI; XE.; 易溶; 熱 Bz.; *→アリル縮 酸
15 アリルメルカプ タン	$\text{C}_3\text{H}_5\text{SH}$	74.12		液	90			HgCl ₂ 誘×Alc. 100°にて分解
16 アリル, 沃化—	$\text{C}_3\text{H}_5\text{I}$	167.96	1.850	液	102	不	溶	→沃化ニメチルア リルアエニルア モニウム[86°]
17 アリル, 硫化—	$(\text{C}_3\text{H}_5)_2\text{S}$	114.15	0.888	液	140	溶	溶	+沃化エチル+ヨ ウドソベンゼン →[98°]
18 アリル, ロダン 化—	$\text{C}_3\text{H}_5\text{SCN}$	99.12	1.056	液	161*	微	易	*蒸溜に際し→ア リル赤子油
19 アリレン	$\text{CH}_3\text{C}=\text{CH}$	40.03		-110°	-23.5°	溶	易	+濃 H_2SO_4 →ア セトン又はメシチ レン
20 アルサニル酸	$[\text{1.4}]\text{C}_6\text{H}_4\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{AsO}(\text{OH})_2 \end{matrix} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	* 217.03		>200		不	微	*無水; Na鹽; アトキシル
21 アルシン, 三エ チル—	$\text{As}(\text{C}_2\text{H}_5)_3$	162.08	1.151	液	140	不	∞	→酸化三エチルア ルシン[119°]
22 アルシン, 三メ チル—	$\text{As}(\text{CH}_3)_3$	120.03		液	約70	不	溶	→次化四メチルア ルシンニウム(170— 180°にて分解)
23 アルシン, 二エ チル—	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{As}\cdot\text{As}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	266.08	>1	液	185-190	不	溶	自燃; HgOにて→ 二エチルアルシン 酸[約190°]
24 アルデヒド安息 香酸(o)	$\text{C}_6\text{H}_4\begin{matrix} \text{CHO} \\ \diagdown \\ \text{CO}_2\text{H} \end{matrix}$	150.05	1.404	98		易	易	V; オキシム [120°]
25 アルデヒド安息 香酸(m)	$\text{C}_6\text{H}_4\begin{matrix} \text{CHO} \\ \diagdown \\ \text{CO}_2\text{H} \end{matrix}$	150.05		165		易	易	オキシム× W[100°]

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール エーテル	
1 アルデヒド安息香酸(P)	<chem>C6H4(CHO)CO2H</chem>	150.05		約 285	昇華	微	微	オキシム [209°]
2 アルデヒドアンモニア	<chem>CH3·CH(OH)·NH2</chem>	61.06		70-80	100	不	微	復原 →クロトロン アルデヒド
3 アルドール	<chem>CH3·CH(OH)·CH2·CHO</chem>	88.06	1.109	約 162	77/16	∞	溶	
4 アルブチン	<chem>C12H16O7(H2O)</chem>	272.14		< -18°	194	-; 溶	不	
5 アルミニウムエチル	<chem>Al(C2H5)3</chem>	114.2		液		分解		四臭化物[10°] (1.70°/80)
6 アルミニウムメチル	<chem>Al(CH3)3</chem>	72.2		液	130			黄; 溶: KOH
7 アレイン	<chem>CH2=C:CH2</chem>	40.03		分解 100	-146	微; -		IV; Ba(OH)2 にて紫青の沈 澱; 酸化 → ア ロキサン
8 アロイン	<chem>C17H18O7·1/2H2O</chem>	343.15		分解 170		難	難	IV; + Ba(OH)2 → アロキサン 酸
9 アロキサンチン	<chem>CO-NH-CO-CH-O-C(OH)-CO-NH-CO-NH-CO</chem>	286.08		分解		溶		
10 アロキサン	<chem>CO-NH-CO-NH-CO-CO</chem>	142.03						

11 アロキサン酸	<chem>CO-NH-C(OH)-CO2H</chem>	160.05		分解		易	20	微	VI; + 濃 HI → ヒダントイ ン
12 アロ肉桂酸 (シス)	<chem>H·C=C6H5</chem> <chem>H·C·COOH</chem>	148.06		68	95/*				V; → 二臭化肉 桂酸 [197°]; *陰極線真空
14 アロファン酸エステル	<chem>NH2·CO·NH·CO2·C2H5</chem>	132.08		193	分解	難; 可		難	× W.
15 アンゲリカ酸	<chem>CH3·CH=C·CH3</chem> <chem>CO2H</chem>	100.06		45	185	微; 易	溶	易	V
16 安息香酸	<chem>C6H5·CO2H</chem>	122.05	1.266	121	245*	0.27; 易	58.4; -	46.7	V; *100° 以上 昇華
17 安息香酸エチル	<chem>C6H5·CO2·C2H5</chem>	150.08	1.047	-34	212	-; 微	溶	溶	復原
18 安息香酸カルシウム	<chem>(C6H5CO2)2Ca(+3H2O)</chem>	282.15		*		8.6; 10.2			* 風化
19 安息香酸ベンゼン	<chem>C6H5CH2·O·CO·C6H5</chem>	212.10	1.122	21	323		溶		復原
20 安息香酸ナトリウム	<chem>C6H5CO2Na(+H2O)</chem>	144.04		*		56.2	7.7; -		* 風化
21 安息香酸, 無水-	<chem>(C6H5CO)2O</chem>	226.08	1.23	42	360	不	溶	溶	IV
22 安息香酸メチル	<chem>C6H5·CO2·CH3</chem>	136.06	1.088	-13	199	不	溶	溶	復原
23 アンスラガロール (1.2.3)	<chem>C6H4(CO)2C6H(OH)3</chem>	256.06		310	昇華	微			帯赤色; アセ チル化合物 [181°]

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度			特性
						水	アルコール	エーテル	
1 アンストラキノリン(β)		229.10		170	446	不	易	易	
2 アンストラキノリン		208.06	1.425	286	381	不	0.05; 2.25	難	昇華; IV
4 アンストラキノリンカルボン酸(α)		252.06		293		不	—; 微	難	×醋酸; メチルエステル [189°]
5 アンストラキノリンカルボン酸(β)		252.06		290		不	難	不	×醋酸; メチルエステル [147°]
6 アンストラクテリン(1-3,5,7)		272.06	> 360	昇華		不	微	微	×醋酸; アセチル化物 [253°] ×醋酸
7 アンストラセネ		178.08	1.242	217	351	不	微; 0.83	微	V; →アンストラキノ
8 アンストラセネカルボン酸(1)		222.08		245	昇華	不	溶	微	黄; アמיד [256°]

9 アンストラセネカルボン酸(2)		222.08		約 280	昇華	微			黄; アמיד [294°]
10 アンストラセネカルボン酸(9)		222.08		206	*	不; 微	溶	溶	黄; * → アンスラセネ
11 アンストラセネ, ニヒドロ—		180.10		106-108	313	不	易	易	V; ×Alc.; 水蒸気蒸溜
12 アンストラニル		119.05	1.183	< -18	100/15	—; 微	溶	溶	HeCl2-化合物 [178°]; ×稀Alc.
13 アンストラニル酸		137.0°		145		—; 溶	溶	溶	
14 アンストラノール		194.08		163-170			溶	溶	黄
15 アンストラピリヂン(α)		179.08		275		不	溶	溶	黄
16 アンストラピリヂン(β)		179.08		166		不	溶	溶	赤

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール エーテル	
1 アンストラフラ ザイン酸(2.6)	<chem>HO-C6H3(OH)-C6H3-OH</chem>	240.06		>330	昇華	不	1.4; -	黄; X Alc; アセチル化物 [228°]
2 アンストラアル リン(1.2.7)	<chem>HO-C6H3(OH)-C6H3(OH)2</chem>	256.06		369	462	-; 微	再晶	橙; アセチル化物 [223°]; X 醋酸
3 アンストラ ミン(α)	<chem>C6H4(OH)-C6H3-NH2</chem>	193.10		130		不	微	黄
4 アンストラ ミン(β)	<chem>C6H4(OH)-C6H3-NH2</chem>	193.10		237	昇華	不	微	黄
5 アンストラ ミン(メソ)	<chem>C6H4(OH)-C6H3-NH2</chem>	193.10		145-150		難	溶	黄
6 アンストラ ルフィ (1.5)	<chem>HO-C6H3(OH)-C6H3-OH</chem>	240.06		280	昇華	不	微	黄; X 醋酸; アセチル化物 [244°]; X 醋酸
7 アンストラ ロピン (テスオキ シリン ザリン)	<chem>C6H4(OH)-C6H3(OH)2</chem>	226.08		208		微	易	黄; X ニメチルエーテル [150°]

8 ア ン ス ロ ン	<chem>C6H4(OH)-C6H3-OH</chem>	194.08		155		不	微	無色
9 ア ン ス ロ ー ル(2)	<chem>C6H4(OH)-C6H3-OH</chem>	194.08		200		不	易	黄; 溶: アセト
10 アン チ ピ リ ン(1.2.3 フェニ ルニ メチ ル-5- ピ ラ ゾ ン)	<chem>C6H5-N-CO-CH</chem> <chem>CH3-N=C-CH3</chem>	188.11		113	319/174	溶	溶	溶: Chlf. p-プロモ フェニルヒ ドロゾン [142°] p-プロモフェ ニルヒ ドロゾン [115°]
11 アン チ モ ン, 三 エ チ ル-	<chem>Sb(C2H5)3</chem>	207.3	1.324	液	159	不	溶	溶
12 アン チ モ ン, 三 メ チ ル-	<chem>Sb(CH3)3</chem>	165.3	1.523	液	81	微	不	溶
13 イ オ ノ ン(α)	<chem>C13H20O</chem>	192.16	0.932	液	124/12		溶	溶
14 イ オ ノ ン(β)	<chem>C13H20O</chem>	192.16	0.946	液	132/12		溶	溶
15 イ オ ノ ン セ ミ カ ル バ ゾ ン(α)	<chem>C13H20:N-NH-CO-NH2</chem>	249.21		110			溶	
16 イ オ ノ ン セ ミ カ ル バ ゾ ン(β)	<chem>C13H20:N-NH-CO-NH2</chem>	249.21		148		不	溶	
17 イ サ チ ン	<chem>C6H4(OH)-C6H3-OH</chem>	147.05		201	昇華	-; 溶	-; 易	黄-赤; V; 溶: アルカリ
18 イ サ チ ン ア ニ リ ド(α)	<chem>C6H4(OH)-C6H3-OH</chem>	222.10		126		-; 易	-; 易	紫; 溶: CS ₂

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール エーテル	
1 イサチン, 鹽化-		165.50		約 180		不	溶*	褐; *溶液は青
2 イサチン酸		165.06		*				*→イサチン
3 イサトキシム		162.06		202		微	溶	
4 イサト酸		163.05		230		微	微	
5 イセチオニ酸	$\text{CH}_2\text{OH}\cdot\text{CH}_2\text{SO}_3\text{H}$	126.12		シラブ		易		+CrO ₃ →スルフォ酢酸
6 イソアネトール (1.4), (エスドラ ゴール)		148.10	0.965	液	215	不	溶	ニトロシット [147°]
7 イソアンスラフ ラザイン酸(2.7)		240.06		>330	昇華		溶	黄; アセチル 化物 [191- 195°]
8 イソカプロン酸	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$	116.10	0.924	-35	200	微		アミド [119°]

9 イソ縮草酸及誘 導體	縮草酸の項を見よ							
10 イソキノリン		129.06	1.103	24	241			ヒクラート [222°]
11 イソクマリン		146.05		47	286	不	易	溶: CS ₂ ; 水蒸 氣蒸溜; X Bz. X石油エーテ ル
12 イソクロトン酸	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}=\text{CH}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	86.05	1.031	15	169	40; -		
13 イソクルエン酸	$\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2\text{C}_2\text{H}_5$	114.08	0.927	液	136			
14 イソコレステリ ン	$\text{C}_{26}\text{H}_{48}\text{OH}$	372.35		138				ベンゾイル化 物 [195°]
15 イソサフロール (α)		162.08	1.107	液	242			
16 イソサフロール (β)		162.08	1.123	液	252			
17 イソシアル 酸	$\text{C}_3\text{O}_3\text{N}_3(\text{C}_2\text{H}_5)_3$	213.14		95	276	-; 溶	易	溶
18 イソシアル 酸メチル	$\text{C}_3\text{O}_3\text{N}_3(\text{CH}_3)_3$	171.10		175	274	-; 微	溶	V
19 イソ焦性粘液酸	$\text{CH}_2\text{O}-\text{CO}$ $\text{CH}\cdot\text{CH}:\text{C}(\text{OH})$	112.03		82	112/20	5; -	易	XW.

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール エーテル	
1 イソシンコンメロン酸 (ペリジシニニカルボ ン酸 2.5)	$C_6H_3N(OO_2H)_2(+H_2O)$	167.05		236	昇華	難	難	*→フェニルカル バミン酸エチルエ ステル
2 イソシアン酸 フェニル	$C_6H_5N:CO$	119.05	1.095	液	163	分解	難	
3 イソダシルット	ラムノースを見よ			液	195-197		*	
4 イソドウォール	$C_6H_2(CH_3)_4(1.2.3.5)$	134.11	0.896	液	276	微	微	ニトロ誘 [156°]×Alc. 赤褐; アセチ ル化物[105°]
5 イソアフラザリン(2.3) (チオキシ-α-ナフト キノン)	$C_{10}H_7O_2(OH)_2$	190.05		276	昇華	微	微	
6 イソニコチン酸 (γ-ピリヂンカ ルボン酸)	$C_5H_4N \cdot CO_2H$	123.05		309	昇華	微	微	
7 イソニトロソア セト酢酸エチル エステル	$CH_3 \cdot CO \cdot C: NOH$ $CO_2C_2H_5$	159.08		56	155/15	溶	易	×Chlf.; アル カリ溶液は黄
8 イソニトロソア セトン	$CH_3 \cdot CO \cdot CH: NOH$	87.05		69	昇華	易	易	× CCl_4 ; 水蒸 気蒸溜
9 イソヒドロベン ゾイン	$C_6H_5 \cdot CHOH$ $C_6H_5 \cdot CHOH$	214.11		119		0.19; 1.25	易	V
10 イソフタル酸 (1.3)	$C_6H_4(CO_2H)_2$	166.05		348	昇華	0.01; 0.22	溶	メチルエステ ル[67°] + Cl_2 → 鹽化 ブチル(tert)
11 イソブタン	$CH(CH_3)_3$	58.08		-10				

12 イソブチリル, 鹽化	$(CH_3)_2CH \cdot COCl$	106.52	1.017	液	92	分解	微	復原 V; ×Bz, E. 或 Chlf.; 復原
13 イソブチリルア ミド	$(CH_3)_2CH \cdot CO \cdot NH_2$	87.08	1.013	128	216-220	易	微	鹽化物 [160°] フェニルウレ タン[80°]
14 イソブチルアミ ド	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot NH_2$	73.10	0.736	<-77	68	∞	溶	p-ニトロプロ ピルヒド [132°]
15 イソブチルアル コール	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot OH$	74.08	0.800	-108	108	9.5; -	溶	+ NH_3 → 誘 [93°]
16 イソブチルアル デヒド	$(CH_3)_2CH \cdot CHO$	72.06	0.794	液	61	8.8; -	微	復原
17 イソブチル, 鹽 化	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2Cl$	92.53	0.870	液	69		微	
18 イソブチル芥子 油	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2N:CS$	115.15	0.964	液	162		微	
19 イソブチル, 青 化-(ブアレロニ トリル)	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2CN$	83.08	0.807	液	128		微	
20 イソブチル, 沃 化	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2I$	183.99	1.605	-91	120		微	
21 イソブチレン リコ	$(CH_3)_2C:CH_2$	56.06		液	-6		溶	+W.(180°-200° にて) → イソブチ ルアール ベンゾール フェン フオン化物[26°]
22 イソブチレン ミン	$(CH_3)_2C(OH) \cdot CH_2OH$	90.08	1.003	液	176-178	溶	溶	フェニルウレ タン[90°]
23 イソブチルア ール	$(CH_3)_2CHNH_2$	59.08	0.690	-77	32	∞	溶	復原
24 イソブチルア ール	$(CH_3)_2CHOH$	60.06	0.789	-86	+82	∞	溶	
25 イソブチル ニトリル	$(CH_3)_2CH \cdot N: C$	69.06	0.750	液	87		溶	

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール	
1 イソプロピル, 鹽化	(CH ₃) ₂ CHCl	78.52	0.859	液	37	0.30; -		復原 鹽化白金酸鹽 [170°]; ピクラー ト [116°]
2 イソプロピル, 青化	(CH ₃) ₂ CH·CN	69.06		液	108			
3 イソプロピル, ビリヂン(α)	C ₅ H ₄ N·CH(CH ₃) ₂	121.10	0.934	液	159	微		
4 イソプロピル, ビリヂン(γ)	C ₅ H ₄ N·CH(CH ₃) ₂	121.10	0.944	液	178			鹽化白金酸鹽 [205°]
5 イソプロピル, 灰化	(CH ₃) ₂ CHI	169.98	1.703	-93	89	0.14; -	溶	
6 イソブレン	CH ₂ :C(CH ₃)·CH:CH ₂	68.06	0.682	液	34			
7 イソペンタン	(CH ₃) ₂ CH·C ₂ H ₅	72.10	0.621	<-24	31			
8 イソボルネオール	C ₁₀ H ₁₈ O	154.14		212	昇華		易	III; X石油エ ーテル
9 イソオイゲノール(4.3.1)	C ₆ H ₃ (OH)(OCH ₃)·CH:CH·CH ₃	164.10	1.085	液	261	微	易	→ ヴァア → αオキ ン酸
10 イソ酪酸	(CH ₃) ₂ CH·CO ₂ H	88.06	0.950	-47	154	20; -		復原
11 イソ酪酸エチルエステル	(CH ₃) ₂ CH·CO ₂ ·C ₂ H ₅	116.10	0.859	-93	110	不	溶	
12 イソ酪酸ニトリル	青化イソプロピルを見よ							
13 イソ酪酸, 無水-	(C ₃ H ₇ CO) ₂ O	158.11	0.954	液	182			
14 イソ酪酸メチルエステル	(CH ₃) ₂ CH·CO ₂ ·CH ₃	102.08	0.891	液	93		溶	復原

15 イソロイシン[d]	(C ₂ H ₅) ₂ CH·CH·CH·NH ₂ CO ₂ H	131.11		280		4; -	×	4; -	V; 易溶: Chlf.
16 イソヴァニリン(1.3.4)	C ₆ H ₃ (CHO)(OH)(OCH ₃)	152.06	1.196	116	分解	微; 易	溶	微; 易	
17 イソヴァニリン酸(1.3.4)	C ₆ H ₃ (CO ₂ H)(OH)(OCH ₃)	168.06		250		0.05; 0.62	溶	溶	
18 イタコン酸	CH ₂ :C·CH ₂ ·CO ₂ H CO ₂ H	130.05	1.537	161	*	5.9; -	2.5; -	5.9; -	IV; 水蒸氣蒸溜; 難溶: Chlf., CS ₂ , Bz.; * → 藍水シト ラコニ酸
19 イタコン酸エチルエステル	C ₅ H ₄ O ₄ (C ₂ H ₅) ₂	186.11	1.046	液	228				復原
20 ニトログリセリン(α)	C ₃ H ₅ (OH) ₂ (ONO ₂)	137.06	1.40	58	155-160/15	70	易	微	X E.
21 ニトログリセリン(β)	C ₃ H ₅ (OH) ₂ (ONO ₂)	137.06		54	155-160/15	溶	溶	溶	
22 イヌリン	(C ₆ H ₁₀ O ₅) ₆ + H ₂ O	990.50	1.35	160*		微	微	微	* 分解
23 イノシット	C ₆ H ₆ (OH) ₆ + 2H ₂ O	216.13	1.524	247	分解	10	不	不	V
24 イミダゾール	グリオキサリンを見よ								
25 イロ	C ₁₃ H ₂₀ O	192.16	0.939	液	144/16		溶	溶	オキシム [121°]
26 インダゾール	C ₆ H ₄ CH N	118.06		146	270	溶	溶	溶	黄
27 イندانトレン	C ₁₄ H ₆ O ₂ NH NH C ₁₄ H ₆ O ₂	442.13				不	不	不	青; Na ₂ S ₂ O ₄ 染色槽

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール	
1 イインヂカ	$C_{26}H_{31}O_{17}N$	629.26		シラップ	分解	易	易	褐; →イインヂゴ
2 イインヂゴ (イインヂゴチン)	C_6H_4 	262.10	1.85	390-392	昇華	不	不	青; ×アニリン; →イイサチン
3 イインヂゴ白	C_6H_4 	264.11				不	溶	→イインヂゴ
4 イインヂゴニスル	$C_{16}H_8O_2N_2(SO_3H)_2$	422.24				易	溶	青
5 イインヂゴニスル	$C_{16}H_9O_2N_2SO_3H$	342.17		200*		溶	溶	紫; *分解
6 イインヂルビン	C_6H_4 	262.10		昇華		溶	溶	褐赤
7 イインヂ	C_6H_4 	116.06	1.006	-2	181			ビクラー ト [98°]
8 イインヂキシル	C_6H_4 	133.06		液				アルカリに溶けて →イイサチン →イイサチン →イイサチン →イイサチン


物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール	
9 イインヂキシル酸	C_6H_4 	177.06			*	微		*125°にて昇華; VI:分解→イインヂキシル
10 イインヂドリ	C_6H_4 	119.08		液	221			ベンゾールスル フオン化物 [133°]
11 イインヂー	C_6H_4 	117.06		52	254	易	易	
12 ウムベリフエロ	$HO-C_6H_3$ 	162.05		240	昇華	微	微	
13 ウムベル酸 (2,4,1)	$(HO)_2-C_6H_3-CH:CH-CO_2H$	180.06		*	*	不	不	黄; *→ウムベリフエロ
14 ウラゾ	CO 	101.05		244		易	微	
15 ウラシ	$CO-NH$ 	112.05		335		微	微	
16 ウレタ	$NH_2-CO-OC_2H_5$	89.06	1.11	50	184	易	易	易溶: Chlf, Bz.; 微溶: リグロイン
17 ウラミ	CO 	143.06				微	微	溶: NH ₃

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール エーテル	
1 ウロトロピン	ヘキサメチレンテトラミンを見よ							
2 ウンデカン	$C_{11}H_{24}$	156.19	0.682	-27	195			
3 ヴァニリン	$[3] \begin{matrix} CH_3O \\ \\ C_6H_3 \cdot CHO \end{matrix} [1]$ $[4] \begin{matrix} HO \\ \\ C_6H_3 \cdot CHO \end{matrix}$	152.06		81	235	易	易	V; ×リグロ イン
4 ヴァニリンアルコール	$\begin{matrix} CH_3O \\ \\ C_6H_3 \cdot CH_2OH \\ \\ HO \end{matrix}$	154.08		115			溶	×W, Rz.
5 ヴァニリン酸	$\begin{matrix} CH_3O \\ \\ C_6H_3 \cdot CO_2H \\ \\ HO \end{matrix}$	168.06		207	昇華	0.12; 2.5	易	×W.
6 ヴァニリン	αアミノノイソ縮草酸を見よ							
7 ヴァレリアン酸 (縮草酸)(n)	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	102.08	0.932	-35	187			アミド [100°-104°]
8 ヴァレリアン酸 (縮草酸)(イソ)	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	102.08	0.942	-38	177			アミドはヴァレル アミドを見よ
9 ヴァレリアン酸 (縮草酸)	$C_4H_9 \cdot CO_2 \cdot C_5H_{11}$	172.16	0.870	液	190	微		復原
10 ヴァレリアン酸 (縮草酸)	$C_4H_9 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	130.11	0.868	-99	135	不		復原
11 ヴァレリアン酸 (縮草酸), 無水	$(C_4H_9CO)_2O$	186.14	0.929	液	215			復原

12 ヴァレリアン酸 (縮草酸)メチルエステル	$C_4H_9 \cdot CO_2 \cdot CH_3$	116.10	0.881	液	117			復原
13 ヴァレリアン酸 (イソ)	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CO \cdot NH_2$	101.10	0.965	135 ²³⁰ -232		溶	溶	×Alc.
14 ヴァレリアン酸 (正)	$CH_3 \cdot (CH_2)_3 \cdot CHO$	86.08	0.819	液	103	微	溶	オキシム [52°] パラニトロフェニ ルヒドロラズン [109°]
15 ヴァレリアン酸 (イソ)	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CHO$	86.08	0.803	液	92	微	溶	IV; * 失水 P-トルオキシム フェニルヒドロラズン * 或 エチレンイミ ド $\begin{matrix} CH_2 \\ \\ CH_2 \end{matrix} > NH$
16 ヴァレリアン酸 (イソ)	$\begin{matrix} NH \cdot CO \\ \diagdown \\ C \\ \diagup \\ NH \cdot CO \end{matrix} (+H_2O)$	157.05	100*	100*		—; 溶	溶	
17 ヴァレリアン酸 (イソ)	$CH_2 : CH \cdot NH_2^*$	43.05	0.832	液	56	溶	溶	+Alc. 性 NH ₃ (150° C に C) → エチレンジアミン → 二クロロエーテル
18 ヴァレリアン酸 (イソ) 塩化	$CH_2 : CHCl$	62.48			-18			
19 ヴァレリアン酸 (イソ) エーテル	$CH_2 : CH \cdot O \cdot C_2H_5$	72.06	0.763	液	36	微	溶	
20 ヴァレリアン酸 (イソ) 酢酸	$CH_2 : CH \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	86.05	1.018	-39	163	∞		二臭化物 [49°]
21 ヴァレリアン酸 (イソ) 臭化	$CH_2 : CHBr$	106.94	1.517	-138	16			+KMnO ₄ 溶 液 → グリコロ アルデヒド
22 (セヴァチン)	$C_{32}H_{49}O_9N$	591.40		205		0.11; —	溶	
23 (3.4.1)	$(CH_3O)_2C_6H_3 \cdot CO_2H$	182.08		179	昇華	0.04; 0.6	易	

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール	
1 ヴェラトロール (1.2)	$C_8H_4(OCH_3)_2$	138.08	1.086	15	207	難	アルコール	ヒクラー [56°]
2 ヴェロナール	二エチルバルビツール酸を見よ					難	アルコール	溶: アルカリ
3 エオシン	$C_{20}H_9O_5Br_4$	647.74				易	アルコール	*無水[205°]
4 エクゴニン	$CH_2 \cdot CH - CH \cdot CO_2H$ N · CH ₃ · CH · OH + H ₂ O CH ₂ · CH - CH ₂	1.370 203.14 0.777 /37		198*		易	アルコール	→ エスクレチン + 葡萄糖; *無水 + FeCl ₃ → 帯緑色 溶: Bz.
5 エスクリン	$C_{15}H_{16}O_9 + 1\frac{1}{2}H_2O$	367.15		160*		0.15; -	アルコール	→ エスクレチン + 葡萄糖; *無水 + FeCl ₃ → 帯緑色 溶: Bz.
6 エスクレチン	$C_9H_6O_4 + H_2O$	196.06		>270		不; 溶	アルコール	→ エスクレチン + 葡萄糖; *無水 + FeCl ₃ → 帯緑色 溶: Bz.
7 エセリン	$C_{15}H_{21}O_2N_3$	275.19		106		微	アルコール	→ エスクレチン + 葡萄糖; *無水 + FeCl ₃ → 帯緑色 溶: Bz.
8 エタ	C_2H_6	30.05		-172	-93	微	アルコール	→ エスクレチン + 葡萄糖; *無水 + FeCl ₃ → 帯緑色 溶: Bz.
9 エチリアンアセト	$CH_3CH : CHCOCH_3$	84.06	0.861	液	122	溶	アルコール	→ エスクレチン + 葡萄糖; *無水 + FeCl ₃ → 帯緑色 溶: Bz.
10 エチリアン塩	$CH_3CHC \cdot$	98.95	1.175	-97	57	0.55	アルコール	→ エスクレチン + 葡萄糖; *無水 + FeCl ₃ → 帯緑色 溶: Bz.
11 エチリアン臭	CH_3CHBr_2	187.87	2.055	液	109		アルコール	→ エスクレチン + 葡萄糖; *無水 + FeCl ₃ → 帯緑色 溶: Bz.
12 エチリアン二アセト	$CH_3CH(OOCCH_3)_2$	146.08	1.061	液	169		アルコール	→ エスクレチン + 葡萄糖; *無水 + FeCl ₃ → 帯緑色 溶: Bz.

13 エチリアン二ウレタ	$CH_3CH(NHCO_2C_2H_5)_2$	204.14		125	分解	難; 易	アルコール	復原
14 エチリアン二メチル	$CH_3CH(OCH_3)_2$	90.08	0.852	液	63	易	アルコール	→ エチリアン + 2メチル
15 エチリアン尿素	$CH_3CH \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix} CO$	86.06		154	160	微	アルコール	→ エチリアン + 2尿素
16 エチリアン沃	$CH_3 \cdot CHI_2$	281.87	2.84	液	177-179	不	アルコール	→ エチリアン + 2ヨウ素
17 エチリアンミ	$C_2H_5OC_3H_7$	116.13	0.764	液	112	易	アルコール	→ エチリアン + 2メチル
18 エチリアンシ	$C_2H_5N : C$	55.05	0.741	<-66	78	難; 易	アルコール	→ エチリアン + 2シアン
19 エチリアンシ	$C_2H_5N : CO$	71.05	0.898	液	60	*	アルコール	→ エチリアン + 2シアン + CO
20 エチリアンブチ	$C_2H_5OC_4H_9$	102.11	0.751	液	79	易	アルコール	→ エチリアン + 2ブチル
21 エチリアンプロ	$C_2H_5OC_3H_7$	88.10	0.745	液	54	易	アルコール	→ エチリアン + 2プロピル
22 エチリアン硝酸	C_2H_5ONO	75.05	0.900	液	17	不	アルコール	→ エチリアン + 2硝酸
23 エチリアンセタ	$CH_3 \cdot CONH \cdot C_2H_5$	87.08	0.942	液	205	易	アルコール	→ エチリアン + 2セタ
24 エチリアンセタ	$C_2H_5C : CH$	54.05	0.668	-130	18	難; 易	アルコール	→ エチリアン + 2セタ
25 エチリアンニリン	$C_6H_5NH \cdot C_2H_5$	121.10	0.963	-64	205	易	アルコール	→ エチリアン + 2ニリン
26 エチリアンミン	$C_2H_5NH_2$	45.06	0.708	-81	+11	易	アルコール	→ エチリアン + 2アミン
27 エチリアンエ	$C_2H_5 \cdot O \cdot C_3H_5$	86.08	0.765	液	66	易	アルコール	→ エチリアン + 2エーテル

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度			特性
						水	アルコール	エーテル	
1 エチルアルコール	C_2H_5OH	46.05	0.789	-114	78	∞	∞	∞	
2 エチル亜硫酸	$SO(OC_2H_5)_2$	138.15	1.077	液	158	溶	溶	溶	復原
3 エチルアンスラセン(9)		206.11		60		不	溶	溶	ビクラー ト [120°]
4 エチル安息香酸	$C_2H_5C_6H_4COOH$	150.08		68	259	微	溶	溶	アミド [151°]
5 エチルエーテル	$C_2H_5 \cdot O \cdot C_2H_5$	74.08	0.714	-117	35	7.51	∞	∞	+HI → 沃化 エチル
6 エチル, 鹽化—	C_2H_5Cl	64.50	0.921	-139	13	難	∞	∞	
7 エチル芥子油	$C_2H_5N : CS$	87.12	1.997	-6	133	不	溶	溶	+アニリン → 誘 [100°]
8 エチル, 正珪酸—	$Si(OC_2H_5)_4$	208.5	0.933	液	165	分			復原
9 エチル, 珪素—	$(C_2H_5)_4Si$	114.5	0.767	液	154	不			
10 エチル, 臭化—	C_2H_5Br	108.96	1.431	-119	38	0.914	∞		→ 硫酸エチル
11 エチル, 普化-(プロピオニトリル)	C_2H_5CN	55.05	0.781	-104	98	可			復原 +NaOC ₂ H ₅ + H ₂ NOH →Na ₂ N ₂ O ₃
12 エチル, 硝酸—	$C_2H_5ONO_2$	91.05	1.110	-112	88	溶			

13 エチルスルフィド	$C_2H_5 \cdot SO_2H$	94.12		液	分解	易				* シラツブ・ナリ リウム鹽+臭化エ チル → エチルスル フォン
14 エチルスルフィド	$(C_2H_5)_2SO$	106.15		液	177	易				→ エチルスルフォ ン
15 エチルスルフィド	$C_2H_5SO_2Cl$	128.57	1.357	液	248	微; 分解				→ アミド [58°] ×E.
16 エチルスルフィド	$(C_2H_5)_2SO_2$	122.15		70	15.6	潮解				IV.
17 エチルスルフィド	$C_2H_5 \cdot SO_3H$	110.12				潮解	溶			アミド [58°] ×E.
18 エチルフェノール	$C_2H_5 \cdot C_6H_4OH$	122.08	1.037	< -18	197	難	易			フェニルウレ タン [140°]
19 エチルフェノール	$C_2H_5 \cdot C_6H_4OH$	122.08		47	218	可	易			
20 エチル, セレン—	$(C_2H_5)_2Se$	137.3	> 1	液	108	不				
21 エチル, テルル—	$(C_2H_5)_2Te$	185.6		液	138	不				赤黄
22 エチルナフタリン(α)	$C_{10}H_7 \cdot C_2H_5$	156.10	1.018	< -14	258	不				ビクラー ト [98°]
23 エチルナフタリン(β)	$C_{10}H_7 \cdot C_2H_5$	156.10	1.001	-19	252	不				ビクラー ト [71°]
24 エチルナフタリン(α)	$C_{10}H_7NHC_2H_5$	171.11			303					鹽化物 [193°]
25 エチルナフタリン(β)	$C_{10}H_7NHC_2H_5$	171.11			305					鹽化物 [235°] ×W.
26 エチル尿素	$NH_2CONHC_2H_5$	88.08	1.213	92	分解	易	易; 易			×Alc. + E.

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール	
1 エチルニトロロル酸	$\text{CH}_3\text{C}(\text{NO}_2)=\text{NOH}$	104.05		81		溶	易	×W. 或 E. IV; 赤色のアルカリ鹽
2 エチルニフェニルアミン	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{N}\cdot\text{C}_2\text{H}_5$	197.13	0.993	液	296	溶	易	→エチルメルカプタン
3 エチル, 二硫化-	$\text{C}_2\text{H}_5\cdot\text{S}\cdot\text{S}\cdot\text{C}_2\text{H}_5$	122.22		液	154	難	易	+フェニル芥子油 → 誘 [109°]
4 エチルヒドラジ	$\text{C}_2\text{H}_5\text{NHNH}_2$	60.08		液	100	易	易	鹽化物 [128°]
5 エチルヒドロキシルアミン (2)	$\text{NH}_2\text{OC}_2\text{H}_5$	61.06	0.883	液	68	∞	∞	
6 エチル, ヒドロ過酸化-	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OOH}$	62.05		液	約 95	∞	∞	
7 エチル, 弗化-	$\text{C}_2\text{H}_5\text{F}$	48.04			-32	0.0043	易	
8 エチルフェニルカルボニル	$\text{C}_2\text{H}_5\text{CHOH}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	136.10	0.994		212	溶	溶	エチルフェニルケトン
9 エチルフェニルケトン	$\text{C}_2\text{H}_5\text{CO}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	134.08	1.012	21	218	分解	易	セミカルバゾン [179°] × Alc.
10 エチルフェニルアミン	$\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$	90.13	<1	液	25	溶解	易	→エチルフェニルアミン [44°]
11 エチルフェニル尿素 (對稱)	$\text{C}_2\text{H}_5\cdot\text{SO}_2\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	170.15		42	>300	微	易	V
12 エチルフェニルヒドラジン (不對稱)	$\text{C}_2\text{H}_5\text{NHCONH}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	164.11		99		液	×	鹽化物 [137°]; × Chlf. + Bz.

14 エチルフェニルヒドラジン (對稱)	$\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}\cdot\text{NH}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	136.11		液	237-240	微	溶	鹽化物 [164°]; × Alc. + E.
15 エチルフェニルアミン	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CONH}\cdot\text{C}_2\text{H}_5$	149.10		68	298	-; 溶	溶	× W.
16 エチルフェニルアミン (n)	$\text{C}_2\text{H}_5\text{O}\cdot\text{C}_4\text{H}_9$	102.11	0.769	液	92	不	∞	三ニトロ誘 [97°] × Alc.
17 エチルフェニルアミン	$\text{C}_6\text{H}_5\text{C}_2\text{H}_5$	106.08	0.876	-94	136	不	易	
18 エチルフェニルアミン	$\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	211.15		<0	285	不	易	
19 エチルフェニルアミン	$\text{C}_2\text{H}_5\text{O}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	136.10		液	185		溶	水蒸氣蒸溜
20 エチルフェニルアミン	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OC}_3\text{H}_7$	88.10	0.747		64		溶	+CrO ₃ → エチルアセトニル + 酢酸
21 エチルフェニルアミン	$\text{C}_2\text{H}_5\text{CHOHC}_3\text{H}_7$	102.11	0.818		135		溶	セミカルバゾン [118°]
22 エチルフェニルアミン	$\text{C}_2\text{H}_5\cdot\text{CO}\cdot\text{C}_3\text{H}_7$	100.10	0.813	液	123		易	× W. → 酪酸 (n)
23 エチルフェニルアミン	$\text{C}_2\text{H}_5\text{CH}(\text{CO}_2\text{H})_2$	132.06		111	分解 160	易	易	Hg 鹽 [76°] × Alc. (水銀メルカプタンを見よ)
24 エチルフェニルアミン	$\text{C}_2\text{H}_5\text{SH}$	62.12	0.839	-144	37	難	溶	→ 沃化ニフェニルアミン
25 エチル, 沃化-	$\text{C}_2\text{H}_5\text{I}$	155.96	1.934	-111	72	0.40	溶	→ エチルフェニルアミン
26 エチル, 硫化-	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{S}$	90.15	0.837	-102	92	0.31; -		→ エチルフェニルアミン
27 エチル, 硫酸	$\text{C}_2\text{H}_5\text{O}\cdot\text{SO}_3\text{H}$	126.12	1.316	*	*	易		復原 * 蒸溜に際し → 硫酸エチル
28 エチル, 硫酸-	$\text{SO}_2(\text{OC}_2\text{H}_5)_2$	154.15	1.184	-24	208	不	-; 分解	復原

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール エーテル	
1 エチル、硫青化-	C_2H_5SCN	87.12	1.010	液	142	不	∞	→エチル フオン酸
2 エチレン	$CH_2:CH_2$	28.03		-169	-102	微	∞	IV; 復原
3 エチレン、安息 香酸-	$C_2H_4(O\cdot CO\cdot C_6H_5)_2$	270.11		73	>160	不	∞	→エチレンニフ ニルニアミン
4 エチレン、鹽化-	$CH_2Cl\cdot CH_2Cl$	98.95	1.261	-35	84	0.87	∞	+KOH → 重 合[56°]
5 エチレン、酸化-	$CH_2\cdot CH_2$ 	44.03	0.896	液	13.5	∞	易	→グリコール +Alc.性KOH → KN ₂ O ₂ + CH ₂ OH·CO ₂ K
6 エチレン、臭化-	$CH_2Br\cdot CH_2Br$	187.87	2.178	8	131	不	溶	復原
7 エチレン、硝酸-	$C_2H_4(NO_3)_2$	152.05	1.491	液	分解	易	易	稀酸 → アクリル酸 +ヒドロアクリル 酸
9 エチレン、青化-	$NC\cdot CH_2\cdot CH_2\cdot CN$	80.05	1.023/ 45°	55	266	∞	2.3; -	アセチル化物 [172°]
10 エチレンシアン ヒドリン	$CH_2OH\cdot CH_2CN$	71.05	1.059	液	221	∞	∞	×醋酸(多少無水 醋酸): 鹽化物 [91°] × E.
11 エチレンニアミ ン	$H_2N\cdot CH_2\cdot CH_2\cdot NH_2(+H_2O)$	60.08	0.902	8	117	易	0.33	臭化物, ×Alc. [248/50°]
12 エチレンニスル フオン酸	$CH_2\cdot SO_3H$ $CH_2\cdot SO_3H$	190.19		104		∞	易	
13 エチレンニフエ ニルニアミン	$(C_6H_5NH)_2C_2H_4$	212.14		59		不	溶	

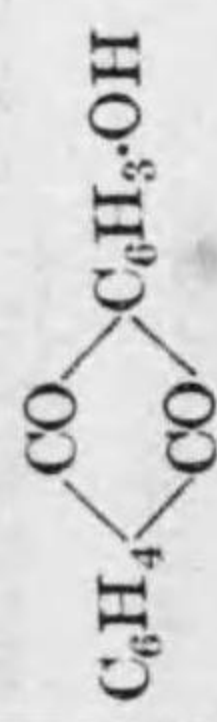


14 エチレン尿素	CH_2NH 	86.06		131		易	不	不	ニトロ誘 [210°] × Alc.
15 エチレンニフエ ニルエーテル	$(C_6H_5O)_2C_2H_4$	214.11		98		不	易	易	×Alc.
16 エチレンニスル フオン酸	$(C_6H_5SO_2)_2C_2H_4$	310.25		180		不	×	易溶: 醋酸 +HNO ₃ → エチ レンジアミン +Br → 四硫化二 エチレン [152°]	
17 エチレンメルカ プタン	$CH_3SH\cdot CH_2SH$	94.19	1.123	液	146	不	溶	×	+HNO ₃ → エチ レンジアミン ×W., Alc., E.
18 エチレン、沃化-	CH_2ICH_2I	231.87	2.132	81	分解	溶	溶	溶	オキシム [57°] (195°) アミド [94°] (255°) 復原 復原
19 エチレン、ロダ ン化-	$C_2H_4(SCN)_2$	144.19		90	分解	微; 溶	溶	溶	
20 エトオキシ醋酸	$C_2H_5O\cdot CH_2\cdot CO_2H$	104.06		液	206	不	不	不	
21 エナントアルデ ヒド	$C_6H_{13}CHO$	114.11	0.825	液	155	不	不	不	
22 エナント酸	$C_6H_{13}\cdot CO_2H$	130.11	0.918	-11	223	微	溶	溶	
23 エナント酸、無 水-	$(C_6H_{13}CO)_2O$	242.21	0.922	17	165/15	0.24; -			
24 エナント酸エチ ルエステル	$C_6H_{13}\cdot CO_2\cdot C_2H_5$	158.14	0.872	液	188	不	不	不	
25 エピクロルヒド リン		92.50	1.181	-48	117	不			
26 エピ沃度ヒドリン		183.96	2.03	液	160-180	不			


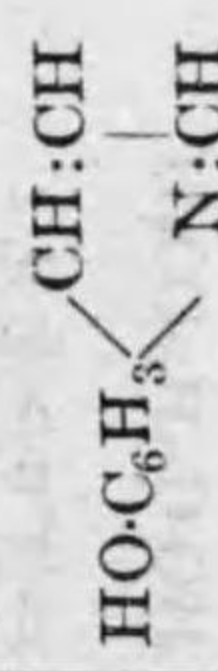
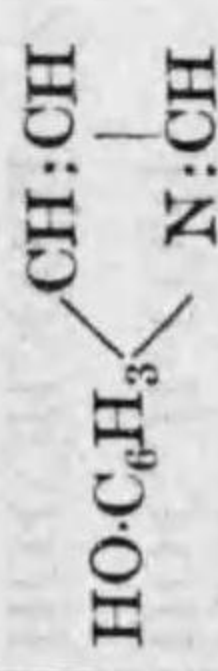

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール	
1 エメチン	$C_{33}H_{40}O_5N_2$	544.34		68		0.1	溶; 一	
2 エモチン(三オキシメチルアスラキノン)	$C_{14}H_4O_2(OH)_3CH_3$	270.08		253	昇華	不	溶	橙; V; アセチル化物[193°]
3 エライチン酸	$CH(CH_2)_7CO_2H$ $CH(CH_2)_7CH_3$	282.27	0.851/79	51	234/15	易	易	×Alc.
4 エルカ酸	$CH(CH_2)_{11}CO_2H$ $CH(CH_2)_7CH_3$	338.34	0.860/55	33	264/15	不	易	アミド[84°]; ×Alc., 石油エーテル
5 エレオステアリン酸(α)	$CH_3(CH_2)_4CH:CH-CH_2$ $HO_2C(CH_2)_7CH:CH$	280.26		48	235/12	溶	易	×Alc.; 易溶; CS_2
6 エレオステアリン酸(β)	$CH_3(CH_2)_4CH:CH-CH_2$ $HO_2C(CH_2)_7CH:CH$	280.26		71		溶	易	
7 エレミチン	$CH_2:CHCH_2C_6H_2(OCH_3)_3$ 3-4-5	208.13	1.063	液	145/10	不	溶	溶; Bz.; +Alc. 性 KOH → イソエレミチン
8 エレミチン(iso)	$CH_3CH:CHC_6H_2(OCH_3)_3$ 3-4-5	208.13	1.073	液	154/10	不	溶	二臭化物[89°]
9 塩化クロルアル	$ClCH_2COCl$	112.94	1.495	液	106	分解	分解	復原

10 鹽化ニトロベンザル(m)	$NO_2C_6H_4CHCl_2$	205.97		65		易	易	V; ×Alc.
11 鹽化ニトロベンザル(p)	$NO_2C_6H_4CHCl_2$	205.97		46		易	易	×Alc.
12 鹽化ニトロベンザル(o)	$NO_2C_6H_4CH_2Cl$	171.52		48		易	易	×石油エーテル
13 鹽化ニトロベンザル(m)	$NO_2C_6H_4CH_2Cl$	171.52		45	173-183/30-35	溶	溶	×石油エーテル; 蒸氣蒸溜可能
14 鹽化ニトロベンザル(p)	$NO_2C_6H_4CH_2Cl$	171.52		71		易	易	×Alc.
15 オイゲノル	$C_6H_3(OH)CH_2CH:CH_2$ [1] [2] [4]	164.10	1.065	液	252	難	易	→ ヴァニアニン酸
16 オイキサントン酸	$C_{19}H_{16}O_{10} + 3H_2O$	458.18		240		易	易	黄
17 オイキサントン(1,7)	$HO-C_6H_3-CO-C_6H_3-OH$	228.06				不	微	黄; 溶; Alk.
18 オイキサントン酸(2,4,3',6')	$(HO)_2C_6H_3-CO$ $(HO)_2C_6H_3$	246.08		200-202		易	易	黄; 溶; Alk.
19 オクタデカン	$C_{18}H_{38}$	254.30	0.777	28	317	×	×	
20 オクタデシルアルコール	$C_{18}H_{38}O$	270.30	0.812/59	59	211/15	×	×	
21 オクタデシレン(n)	$C_{18}H_{36}$	252.29	0.791	18	179/15			
22 オクタデシン(n)	$C_{18}H_{34}$	114.14	0.702	-56	126			

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール エーテル	
1 オクタタン, (二イソブチル)	$\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ $\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	114.14	0.699	液	109			
2 オクチル, 鹽化-	$\text{C}_8\text{H}_{17}\text{Cl}$	148.60	0.880	液	180			
3 オクチル, 鹽化-	$\text{C}_8\text{H}_{17}\text{Cl}$	148.60	0.871	液	173			
4 オクチルアミン	$\text{C}_8\text{H}_{17}\text{NH}_2$	129.16	0.777	液	180	*		ビクラート [122—114°] *→結晶水
5 オクチルアミン	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}_6\text{H}_{13}$ NH_2	129.16	0.773	液	164—174			
6 オクチルアルコ ール(n)(prim)	$\text{C}_8\text{H}_{18}\text{O}$	130.14	0.827	-15	196			フェニルウレ タン[69°]
7 オクチルアルコ ール(sec), (メチ ルヘキシルカル ビノル)	$\text{CH}_3\text{CHOH}\cdot\text{C}_6\text{H}_{13}$	130.14	0.819	液	180			→ケトン(セ ミカルバゾン [121°])
8 オクチレン(n)	C_8H_{16}	112.13	0.722	液	123			
9 オクチレン	二イソブチレンを見よ							
10 オキザミド酸	$\text{H}_2\text{N}\cdot\text{CO}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	89.03		210		1.41; 分解	殆不	×W.
11 オキサムエチル ン, (修酸エチル アミド)	$\text{H}_2\text{N}\cdot\text{CO}\cdot\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$	117.06	0.808	114		溶	溶	IV

12 オキサリル, 鹽 化-	$\text{C}_2\text{O}_2\text{Cl}_2$	126.92		-12	64	分解		復原
13 オキサロール酸	$\text{H}_2\text{N}\cdot\text{CO}\cdot\text{NH}\cdot\text{CO}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	132.05		187		難; -		復原
14 オキサントロン (2.10)	C_6H_4 $\begin{array}{c} \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{C}_6\text{H}_3\text{OH}$	210.08		204	蒸溜	微	易	易
15 オキサントロン (9.10)	C_6H_4 $\begin{array}{c} \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CHOH} \end{array} \text{C}_6\text{H}_4$	210.08		167		不	溶	黄; 溶: Alk.
16 オキシアセト フェノン(o)	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{COCH}_3$	136.06	1.130	液	213		∞	アセチル化物 ×Alc. [89°]
17 オキシアセト フェノン(p)	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{COCH}_3$	136.06		108		1; 7.1	易	×稀 Alc.
18 オキシアゾベン ゾール(p)	$\text{C}_6\text{H}_5\text{N}:\text{N}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$	198.10		152	分解	-; 難	易	赤
19 オキサンスラ ガロル(α) (1.2.3.5)	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_3$ $\begin{array}{c} \text{CO} \quad \text{CO} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}_6\text{H}(\text{OH})_3 \end{array}$	272.06		>350	昇華	微		黄; アセチル 化物[207°]
20 オキサンスラ ガロル(β) (1.2.3.7)	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_3$ $\begin{array}{c} \text{CO} \quad \text{CO} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}_6\text{H}(\text{OH})_3 \end{array}$	272.06		>380	昇華	微		赤; アセチル 化物[189°]
21 オキシ安息香酸 (o)	サリチル酸を見よ							
22 オキシ安息香酸 (m)	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\text{H}$	138.05	1.473	188		0.84; 溶	12; -	×W.

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール	
1 オキシ安息香酸 (p)	HO·C ₆ H ₄ ·CO ₂ H·(+H ₂ O)	138.05	1.468	210	分解	0.5; 溶	12; -	V
2 オキシアンスラキノン(α)		224.06		190	昇華	溶	易	橙; ×Alc.
3 オキシアンスラキノン(β)		224.06		302	昇華	不溶	可	黄; ×Alc., 醋酸
4 オキシイソ酪酸(α)	(CH ₃) ₂ C(OH)·CO ₂ H	104.06		79	212	易	易	昇華: 50°; ×Bz.; 水蒸氣蒸溜
5 オキシイソ酪酸(β)	アセトンシアンヒドリンを見よ							
6 オキシインドール		133.06		120		-; 溶	溶	×W.
7 オキシイソプロピル安息香酸(p)	(CH ₃) ₂ C(OH)·C ₆ H ₄ ·CO ₂ H	180.10		155		×	易	VI
8 オキシイソプロピル安息香酸(m)	(CH ₃) ₂ C(OH)·C ₆ H ₄ ·CO ₂ H	180.10		123		×		
9 オキシエチルアミン	HOCH ₂ ·CH ₂ ·NH ₂	61.06	1.022	液	171	∞	∞	ベンゾイル化物 [188]
10 オキシカプロン酸(α)	ロイシン酸[]を見よ							

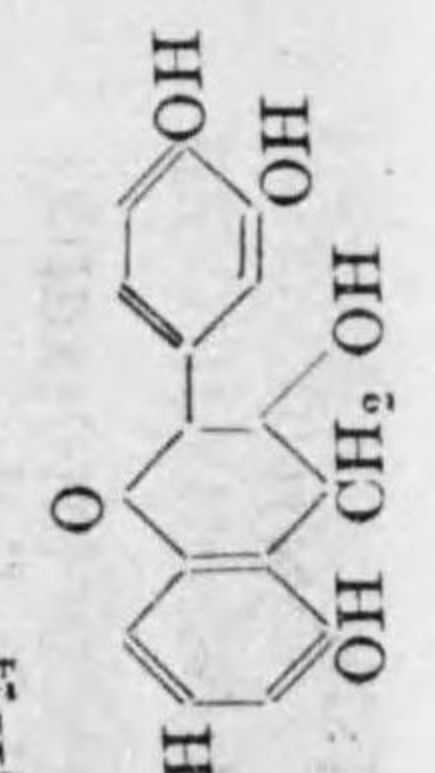
11 オキシキノリン(o)		145.06		75	267	微	微	×	無水 Alc.	
12 オキシキノリン(m)		145.06		235-238		溶	易			
13 オキシキノリン(p)		145.06		193	>360	-; 溶	微	難	×	無水 Alc.
14 オキシキノリン(α)	カルボスチリルを見よ									
15 オキシキノリン(γ), (キヌリン)		145.06		201	>300	0.47; -	溶	微	V	
16 オキシグルタル酸(β)	CO ₂ H·CH ₂ ·CH(OH)·CO ₂ H	148.05		95		易	易	微		
17 オキシステアリン酸(i)	C ₁₈ H ₃₆ O ₃	300.29		84		8.8; -	2.3; -	×	Alc.	
18 オキシトルイロン酸(クレンチン酸)	CH ₃ ·C ₆ H ₃ (OH)·CO ₂ H	152.06		168	*	0.14; 溶	易	易	×	W.*水蒸氣蒸溜
19 オキシトルイロン酸	CH ₃ ·C ₆ H ₃ (OH)·CO ₂ H	152.06		145						
20 オキシトルイロン酸	CH ₃ ·C ₆ H ₃ (OH)·CO ₂ H	152.06		183	昇華	-; 溶	易	易	×	W.; メチルエステル [75°] ×W.

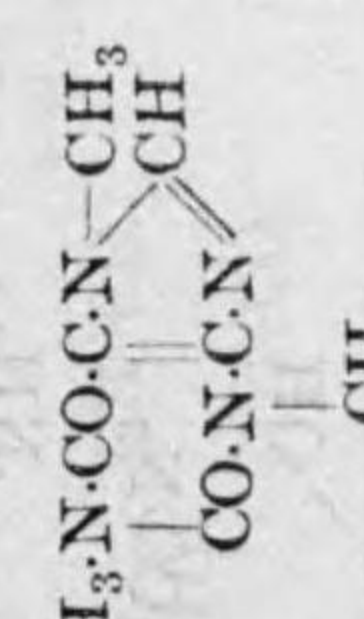
物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール	
1 オキシトリル	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$	152.06		177		微; 溶	易	×W.
2 オキシトリル	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$	152.06		163	*	難; 溶	易	×W.; *水蒸氣蒸溜
3 オキシトリル	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$	152.06		151	昇華	微; 溶	易	×W.
4 オキシトリル	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$	152.06		208	昇華	可	×	×
5 オキシトリル	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$	152.06		172	昇華	微; 溶	溶	×
6 オキシトリル	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$	152.06		177	昇華	溶	易	×
7 オキシトリル	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$	152.06		206	昇華	微; 溶	溶	×
8 オキシトリル	$\text{HO}\cdot\text{C}_{10}\text{H}_6\cdot\text{CO}_2\text{H}$	188.06		187		不; 微	×	×
9 オキシトリル	$\text{HO}\cdot\text{C}_{10}\text{H}_6\cdot\text{CO}_2\text{H}$	188.06		169		易	易	×
10 オキシトリル	$\text{HO}\cdot\text{C}_{10}\text{H}_6\cdot\text{CO}_2\text{H}$	188.06		156		難	易	×
11 オキシトリル	$\text{HO}\cdot\text{C}_{10}\text{H}_6\cdot\text{CO}_2\text{H}$	188.06		216		-; 微	溶	×
12 β-オキシトリル	ユグロンを見よ							
13 オキシトリル	$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{OH}$	170.08		165	305-308	-; 溶	易	×
14 オキシトリル	$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{NH}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{OH}$	185.10		70	330	-; 溶	溶	×

15 オキシトリル	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_3$	126.05		141		易	易	V
16 オキシトリル	$\text{C}_5\text{H}_4\text{N}(\text{OH})$	95.05		106	蒸溜	易	易	×
17 オキシトリル	$\text{C}_5\text{H}_4\text{N}(\text{OH})$	95.05		129		溶	溶	×
18 オキシトリル	$\text{C}_5\text{H}_4\text{N}(\text{OH})$	95.05		148	>350	100; -	溶	V; *水化物 [67°]
19 エチルアミン	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{NH}_2$	137.10		160	180/8	微	-; 10	溶; Bz.
20 オキシトリル	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$	152.05		137		溶	×	×
22 オキシトリル	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$	152.05		129		易	易	×
23 オキシトリル	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$	152.05		148	昇華	可; 易	易	×
24 オキシトリル	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_3(\text{CO}_2\text{H})_2$	182.05		150	*	20; -	易	×
25 オキシトリル	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_3(\text{CO}_2\text{H})_2$	182.05		204	*	3.08; -	易	×
26 オキシトリル	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_3(\text{CO}_2\text{H})_2(+\text{H}_2\text{O})$	182.05		244	*	0.14; 3	溶	×
27 オキシトリル	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_3(\text{CO}_2\text{H})_2$	182.05		310	分解	0.03; 0.645	易	×
28 オキシトリル	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_3(\text{CO}_2\text{H})_2$	182.05		288	昇華	難; 18.5	溶	×
29 オキシトリル	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_3(\text{CO}_2\text{H})_2$	182.05		>330	昇華	-; 微	溶	×

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール	
1 オキシベンジル アルコール(o)	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CH}_2\text{OH}$	124.06	1.161	86	昇華	6.6; ∞	易	IV, IIIa; ×W., Bz., E.
2 オキシベンジル アルコール(m)	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CH}_2\text{OH}$	124.06		67約	300	—; 溶	溶	×Bz.
3 オキシベンジル アルコール(p)	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CH}_2\text{OH}$	124.06		124		溶	溶	×W.
4 オキシベンズア ルデヒド(o)	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CHO}$	122.05	1.150	—7	193	可	∞	フェニルヒドロラゾ ン[142°](234°/28)
5 オキシベンズア ルデヒド(m)	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CHO}$	122.05		108	191/50	—; 可	溶	
6 オキシベンズア ルデヒド(p)	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CHO}$	122.05		115	昇華	微; 可	溶	
7 オキシベンゾ フェノン(o)	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	198.08		40	250/560	不	易	オキシム [133°]
8 オキシベンゾ フェノン(p)	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CO}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	198.08		134	蒸溜	微; 溶	易	×稀Alc., 醋酸 *分解; +HNO ₂ → 異性體[53°]; × Alc.
9 オキシ油酸(リ チヌス油酸)	$\text{C}_{18}\text{H}_{34}\text{O}_3$	298.27		4	250/15*		∞	*昇: 60°—70°; *分解: 255—260° *不溶: Bz.
10 オキシ酪酸(α)	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CHOH}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	104.06		43	*	潮解	易	*分解しつゝ、蒸気 蒸溜→クロロトロン酸 *真空中にて揮發 す
11 オキシ酪酸(β[1])	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}\cdot\text{OH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$	104.06		49	蒸溜*	易	易	
12 オキシ酪酸(γ)	$\text{CH}_2\text{OH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$	104.06		<—17	*			

13 オントリアゾル (1.2.3.三アゾル)	$\begin{array}{c} \text{CH:N} \\ \diagdown \\ \text{CH:N} \end{array}$	69.05	1.186	22	204	∞	∞	×リグロイン
14 オビア ン酸	$(\text{CH}_3\text{O})_2\cdot\text{C}_6\text{H}_2\cdot\begin{array}{l} \text{CHO} \\ \diagdown \\ \text{CO}_2\text{H} \end{array}$	210.08		145		—; 1.67	溶	V; *無水; ×ク ロロフォルム [107°]
15 オルシン(對稱 二オキシトルオ ール)	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_2\cdot(\text{OH})_2\cdot\text{H}_2\text{O}$	142.08	1.29	58*	289	易	易	II; ×W., Bz.
16 オルシン(β), (二 オキシキノロ ル1.3.4.6)	$(\text{CH}_3)_2\cdot\text{C}_6\text{H}_2\cdot(\text{OH})_2$	138.08		163	279	多; 易	溶	溶: Alk.
17 オルシン イレイ ン酸	$\text{C}_{22}\text{H}_{16}\text{O}_5$	360.13		230		不	不	×醋酸; *→オ ルシン(對稱)
18 オルセリン 酸	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_2\cdot(\text{OH})_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$	168.06		176*		溶	22.2; —	復原
19 オルト スチル 酸	$\text{CH}(\text{OC}_2\text{H}_5)_3$	148.13	0.897	<—18	146	難	液	復原
20 オルト スチル 酸	$\text{CH}_3\cdot\text{C}(\text{OH}_2\text{H}_5)_3$	162.14	0.94	液	142		液	復原
21 オルト スチル 酸	$\text{C}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$	192.16	0.920	液	158		液	復原
22 カイロリン, メチル四ヒドロ キノリン	$\text{C}_9\text{H}_{10}\text{N}\cdot\text{CH}_3$	147.11		液	245		液	ビクラー ート [125°]
23 カガイベ ートル	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}_6\text{H}_3\text{—OH} \quad \text{OCH}_3 \end{array}$	146.10	1.067	8.5	255		溶	アセチル化物 [275—277°]

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール	
1 過酸化エーテル	$(C_2Cl_5)_2O$	418.60	1.900	69	*			* → 六クロロエタレン + 三クロロアセチル
2 過酸化メチルメタール	CCl_3SCl	185.91	1.695	液	149	不	+	黄 → 鹽化カコチル
3 カコチル	$(CH_3)_2As \cdot As(CH_3)_2$	210.02	>1	-6	170	微	+	VI; → 三鹽化カコチル
4 カコチル酸	$(CH_3)_2AsOOH$	138.02	>1	200	>100	82; -	+	→ 三鹽化カコチル
5 カコチル, 鹽化-	$(CH_3)_2AsCl$	140.47	>1	液		不	+	→ 三鹽化カコチル
6 カコチル, 三鹽化-	$(CH_3)_2AsCl_3$	211.39			*	分解	+	* → 鹽化メチルアールシン + 鹽化メチル
7 カコチル, 酸化	$(CH_3)_2As \cdot O \cdot As(CH_3)_2$	226.02	1.462	-25	120	難	易	易
8 カコチル, 硫化	$(CH_3)_2As \cdot S \cdot As(CH_3)_2$	242.09		-40	211	難	易	易
9 過酸化二エチル	$C_2H_5O \cdot OC_2H_5$	90.08	0.827	液	65	微	+	二クロロ水化物 [117°] × 醋酸エステル
10 カチネン	$C_{15}H_{21}$	204.19	0.921	液	274	不	+	
11 カチキン		290.11		217	分解	-; 易	+	0.83

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール	
12 果糖	$CH_2OH(CHOH)_3CO \cdot CH_2OH$	180.10	1.669	95		易	8.5; -	* 分解 (170°); × 無水 AlCl ₃ ; → グルトコサゾン; p-ニトロフェニルヒドラーゾン [170°]
13 カフェイン(1,3,7-三メチルクサントシン)		194.11	1.23	236*	昇華	2.13; -	2.3; -	* 昇 (>180°); 溶: CS ₂ 0.06
14 珈琲酸(3,4-ジオキシン肉桂酸)	$C_6H_3(OH)_2 \cdot CH : CH \cdot CO_2H$	180.06		213		微; +	+	黄
15 カブリン酸	$C_7H_{13}CO_2H$	144.13	0.910	16	237	不; 0.25	+	アミド [110°]
16 カブリン酸エチル	$C_7H_{15}CO_2C_2H_5$	172.16	0.873	-48	207	難; 微	易	復原
17 カブリン酸	$C_9H_{19}CO_2H$	172.16	0.895	31 ²⁶⁸ -270		難; 微	易	アミド [108°]; × E.
18 カブリン酸エチル	$C_9H_{19}CO_2C_2H_5$	200.19	0.862	液	245	不	易	復原
19 カブロンニトリル	$C_5H_{11}CN$	97.10	0.809	液	162	不	易	復原
20 カブロンアルデヒド	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CHO$	100.10	0.834	液	128	微	溶	オキシム [51°]
21 カブロン酸	$C_5H_{11}CO_2H$	116.10	0.929	-2	205	不	不	アミド [98°]
22 カブロン酸エチル	$C_5H_{11}CO_2C_2H_5$	144.13	0.873	液	167	不	溶	復原 IV; × AlCl ₃ , W; × チルフェニルヒドラーゾン [190°] 或 → 粘液糖
23 ガラクトーゼ [d]	$C_6H_{12}O_6 (+1H_2O)$	180.10		166		-; 易	難	* 昇華; アセチル化物 [184°]
24 カリオフィリン	$C_{22}H_{32}O_2$	328.26			230*	不	微	易

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール	
1 カルザオメンテ	<chem>CC(C)C(C)C(C)C</chem>	138.14	0.821	液	175	溶	溶	鹽化ニトロシル[95°]
2 カルザオメントール	<chem>CC(C)C(C)C(C)C(O)C</chem>	156.16	0.904	液	222	溶	溶	フェニルウレタンラセミ體[74°] 旋光性體[105°]
3 カルザオン[d]	<chem>CC(C)C(C)C(C)C(C)C</chem>	150.11	0.943	液	230	溶	溶	セミカルバゾン[160°-162°] オキシム[72°] ラセミ[93°]
4 カルコン	ベンザルアセトフェノンを見よ							
5 カルバクロル	<chem>CC(C)C(C)C(C)C</chem> [1] <chem>CC(C)C(C)C(C)C</chem> [4] <chem>CC(C)C(C)C(C)C</chem> [2]	150.11	0.978	0	238	不	易	ベンゾールスルフォン化物[55°]
6 カルバジド	<chem>CC(C)C(C)C(C)C</chem>	112.05		爆		易	易	×E.
7 カルバゾール	<chem>CC(C)C(C)C(C)C</chem>	167.08		238		不	一; 溶	昇華
8 カルバニリド	二フェニル尿素を見よ							

9 カルベノン, (カルベオール)	<chem>CC(C)C(C)C(C)C</chem>	152.13	0.927	液	232	不	不	オキシム[91°]
10 カルボスチリル	<chem>CC(C)C(C)C(C)C</chem>	145.06		199	昇華	微; 溶	易	×Alc.
11 カルボヒドラジド	<chem>CC(C)C(C)C(C)C</chem>	90.08	152	152		溶	不	×Alc.
12 カルミン酸	<chem>CC(C)C(C)C(C)C</chem>	494.18				易	微	赤
13 ガレイン	<chem>CC(C)C(C)C(C)C</chem>	364.10				一; 難	微	赤; 溶: アルカリ; 四ベンゾールスルフォン化物[187°]
14 カンタリヂン	<chem>CC(C)C(C)C(C)C</chem>	196.10		218		不	0.03; -	IV
15 カンファン	<chem>CC(C)C(C)C(C)C</chem>	138.14		154	約160	溶	易	III; ×メチルアルコール
16 カンフィルアミン	<chem>CC(C)C(C)C(C)C</chem>	153.16	0.874	液	194-196			重修酸鹽[194°]; ×W.
17 カンフェン	<chem>CC(C)C(C)C(C)C</chem>	136.13	0.879	51	160	不	易	×Alc.; 二臭化物[91°]
18 カンフォル酸[d]	<chem>CC(C)C(C)C(C)C</chem>	170.14		106	255	微; 難	65; -	V

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール	
1 カンフェロン酸	$(CH_3)_2C-C(CH_3)-CH_2$ $HO_2C CO_2H CO_2H$	218.11		158	250/12	12.5; -	7.4; -	×W, CS ₂ 不溶; Bz, C ₆ S ₂
2 蟻酸	H·COOH	46.02	1.220	8	101	∞	溶	キニン鹽 [110—113°]
3 蟻酸アミル	H·CO ₂ C ₅ H ₁₁	116.10	0.871	液	124	0.31; -	溶	復原
4 蟻酸アリル	H·CO ₂ C ₃ H ₅	86.05	0.948	液	82		溶	復原
5 蟻酸イソブチル	H·CO ₂ C ₄ H ₉	102.08	0.885	液	98	1.01; -	溶	復原
6 蟻酸エチル	H·CO ₂ C ₂ H ₅	74.05	0.923	-81	54	9.4	溶	復原
7 蟻酸鉛	Pb(HCO ₂) ₂	297.2	4.56			1.6; 19	不	IV
8 蟻酸カルシウム	Ca(HCO ₂) ₂	130.09	2.015			16; 18.3	不	IV
9 蟻酸銅	Cu(HCO ₂) ₂ (+4H ₂ O)	153.59	*			溶	溶	V; *無水物
10 蟻酸ナトリウム	H·CO ₂ Na	68.01		253		80; 160	溶	V
11 蟻酸メチル	H·CO ₂ ·CH ₃	60.03	0.975	-100	32	30.4		復原
12 キシリヂン	$(CH_3)_2C_6H_3·NH_2$ 1,2	121.10	0.991	液	223			アセチル化物 [131°]
13 キシリヂン	$(CH_3)_2C_6H_3·NH_2$ 1,2	121.10	1.076	49	226	微		V; 可溶; リグロイン; アセチル化物 [99°]

14 キシリヂン	$(CH_3)_2C_6H_3·NH_2$ 1,3	121.10	0.980	液	216			アセチル化物 [174°—176°]
15 キシリヂン	$(CH_3)_2C_6H_3·NH_2$ 1,3	121.10	0.977	液	212			アセチル化物 [129°]
16 キシリヂン	$(CH_3)_2C_6H_3·NH_2$ 1,3	121.10	0.993	液	221			アセチル化物 [144°]
17 キシリヂン	$(CH_3)_2C_6H_3·NH_2$ 1,4	121.10	0.980	15	215			アセチル化物 [138°]
18 キシリル, 鹽化-	CH ₃ ·C ₆ H ₄ ·CH ₂ Cl	140.53		液	198			
19 キシリル, 鹽化-	CH ₃ ·C ₆ H ₄ ·CH ₂ Cl	140.53		液	200			
20 キシリル酸	$(CH_3)_2C_6H_3·CO_2H$ 1,3	150.08		126	267	不; 微	—; 溶	×Alc.
21 キシリル酸	$(CH_3)_2C_6H_3·CO_2H$ 1,2	150.08		166	昇華	不; 難	易	×Alc.
22 キシリル酸	$(CH_3)_2C_6H_3·CO_2H$ 1,3	150.08		116			易	×リグロイン
23 キシリレンイミ ン(0)ニヒドール	C_6H_4 NH	119.08		液	213			ニトロソアミ ン[95°—97°]
24 キレノール	$(CH_3)_2C_6H_3·OH$ 1,2	122.08		75	218	×	溶	
25 キレノール	$(CH_3)_2C_6H_3·OH$ 1,2	122.08		63	225	×	溶	
26 キレノール	$(CH_3)_2C_6H_3·OH$ 1,3	122.08		49	203	—; 可	溶	
27 キレノール	$(CH_3)_2C_6H_3·OH$ 1,3	122.08	1.036	26	212	難	∞	
28 キレノール	$(CH_3)_2C_6H_3·OH$ 1,3	122.08		64	220	微	溶	×W.

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール	
1 キシリレン, 鹽化(0)	$C_6H_4(CH_2Cl)_2$	174.98	1.393	55	239-241	易	易	×石油
2 キシリレン, 鹽化(m)	$C_6H_4(CH_2Cl)_2$	174.98	1.302	34	250-255	×	易	V
3 キシリレン, 鹽化(p)	$C_6H_4(CH_2Cl)_2$	174.98	1.417	100	240-250	溶	25	×
4 キシリレン, アルコール(0)	$C_6H_4(CH_2OH)_2$	138.08	1.161	64		易	易	
5 キシリレン, アルコール(m)	$C_6H_4(CH_2OH)_2$	138.08	1.161	46		易	易	
6 キシリレン, アルコール(p)	$C_6H_4(CH_2OH)_2$	138.08		112		易	易	
7 キシリレン, 一ノ	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot OH$	122.08	0.98	74	212	溶	易	V; ×Alc. + E.
8 キシロキノン(0)	$(CH_3)_2C_6H_2 \cdot O_2$	136.06		55	昇華	微	可	黄
9 キシロキノン(m)	$(CH_3)_2C_6H_2 \cdot O_2$	136.06		72				黄
10 キシロキノン(p)	$(CH_3)_2C_6H_2 \cdot O_2$	136.06		125	昇華	微; 溶	溶	VI; 黄; ×Alc. → ヒドロフロノン
11 キシロール(m)	$(CH_3)_2C_6H_4$	106.08	0.863	-27	141	不	易	→ キシロール酸
12 キシロール(p)	$(CH_3)_2C_6H_4$	106.08	0.862	-54	139	不	易	→ 三ニトロキ
13 キシロールスル	$(CH_3)_2C_6H_4$	106.08	0.861	15	136	不	易	シロール
14 フォン酸	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot SO_3H(+2H_2O)$	186.15		分解		溶	易	V; → 三ニトロキ ロキシロール アミド[144°]: ×Alc.

15 キシロールスル	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot SO_3H(+2H_2O)$	186.15		60		溶	易	アミド[137°]: ×W.
16 キシロールスル	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot SO_3H(+2H_2O)$	186.15		86	194/*	溶	易	アミド[147°]: *高 度の真空にて
17 キシロールズ(I)	$C_4H_5(OH)_4 \cdot CHO$	150.08	1.535	144	117; -	溶	不	V
18 キシロールシン(m)	$(CH_3)_2C_6H_2(OH)_2$	138.08		124	276-279	溶	微	V
19 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)	$C_6H_7(OH)_4 \cdot CO_2H$	192.10	1.637	162	分解	40; -		
20 キナゾリン	$C_6H_4 \begin{matrix} CH:N \\ \diagdown \quad / \\ N:CH \end{matrix}$	130.06		48	243			
21 キナリザリン(1.2.5.8)	$(HO)_2C_6H_2 \begin{matrix} CO & & CO \\ \diagdown & & / \\ & C_6H_2(OH)_2 & \end{matrix}$	272.06		> 275	昇華	難	IV; ×ニトロベン ゾール; アセチル 化物[201°]× Chif.	
22 キナルヂン	$C_9H_6N \cdot CH_3(1)$	143.08	1.059	液	247	溶; 易		重クロム酸鹽 [110°] ×W.; 溶; Bz.
23 キナルヂン酸	$C_9H_6N \cdot CO_2H(2)(+2H_2O)$	173.06		156				
24 キニザリン(1.4)	$C_6H_4 \begin{matrix} CO & & CO \\ \diagdown & & / \\ & C_6H_2(OH)_2 & \end{matrix}$	240.06		194	昇華	溶	赤; ×Alc.; ペリヂ ン; アセチル化物 [200°]	
25 キニシン(キノ トキシ)	$C_{30}H_{24}O_2N_2$	324.21		60		溶	微	溶; Chif.; イソニ トロゾ化合物 [168-170°]
25 クロヘキサシンヂ オール	$C_6H_{10}(OH)_2 [1.4]$	116.10		139	蒸溜	易	易	×アセトン

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール	
1 キロヘキサンチオール	$C_6H_{10}(OH)_2$ [1.4]	116.10		102	蒸溜	易	難	×アセトン 溶:Chlf., Bz., CS ₂ ; 蒸水物 [177°]
2 ニン	$C_{20}H_{24}O_2N_2(+3H_2O)$	324.21		57*		0.06;	溶	黄
3 キニン酸	$C_9H_5N(OCH_3)_2$ [6]	203.08		約 280		微	微	
4 キノクサリン (キナジン)	$C_6H_4(N=CH)_2$ [4]	130.06	1.13/45	30	229	溶; -	溶	
5 キノリン	$C_6H_4(CH=CH)_2$	129.06	1.095	-5	238	溶	溶	溶:CS ₂ ; 重クロム 酸酐 [164°-167°] ピクテラート [203°]
6 キノリンカルボン酸*(β)	$C_9H_6N_2CO_2H$	173.06		275				キナルヂン酸 及シニコニン 酸を参照
7 キノリン酸 (ピリヂン 2,3-二カルボン酸)	$C_5H_3N(CO_2H)_2$	167.05		190	*	0.55; -	難	* → ニコチン 酸 + CO ₂
8 キノリン二カルボン酸** (α, γ)	$C_9H_5N(CO_2H)_2$	217.06		246	*	-; 溶	溶	* → CO ₂ + シン ニジン酸; **ア クニジン酸を参照
9 キノリン	$C_6H_4O_2$	108.03	1.31	116	昇華	-; 易	溶	黄; ×石油エ テル
10 キノリンクロールイミド	$C_6H_4(NC=O)NCl$	141.50		85	分解	微; 易	易	黄; 易溶: ク ロホルム



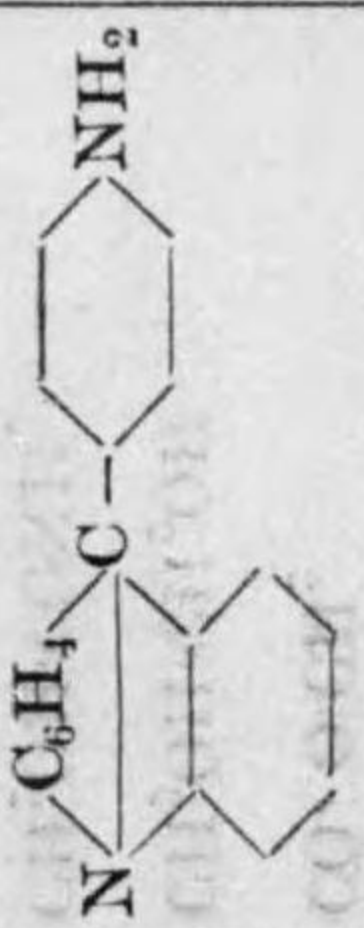
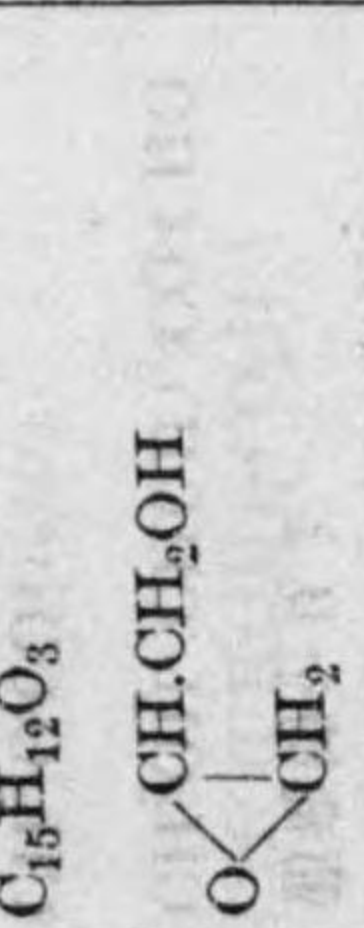
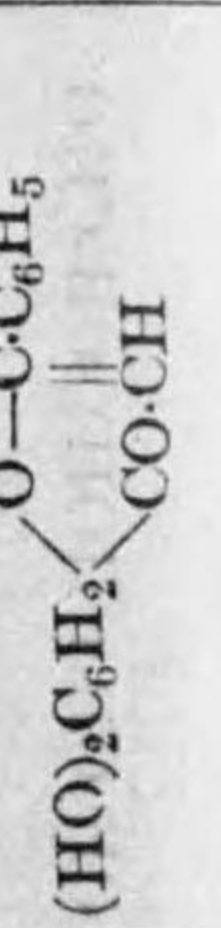

11 キノニオキシム	$C_6H_4(NOH)_2$	138.06		240		×	×	易溶: Bz.
12 キノニクロールイミド	$C_6H_4(NCl)_2$	174.97		124		不; 微	-; 溶	緑 ビクテラート 31°Cにて分解 炭酸鹽 [197°]
13 キンヒドロロン	$C_6H_4O_2 \cdot C_8H_4(OH)_2$	218.08	1.401	171	昇華	微; 易	易	
14 グアニヂン	$HN \cdot C(NH_2)_2$	59.06		分解		潮解	難	
15 グアニン (2-アミノ-6-オキシアリン)	$C_5H_5ON_5$	151.08		分解		不	難	
16 グアヤロール (1.2)	$C_6H_4(OH)(OCH_3)$	124.06	1.128	32	205	1.86; -	易	III; ベンゾイ ル化物 [57°]
17 クエルシット	$CH_2(CHOH \cdot CHOH)(CHOH \cdot CHOH)$	164.10	1.585	235	分解	溶	不	V
18 クエルシトリン	$C_{21}H_{20}O_{11}$	448.16		250-252		-; 微	溶	黄
19 クエルセチン	$(HO)_2C_6H_2(O-C_6H_3(OH)_2)(CO-C-OH)$	302.08		< 250	昇華	-; 微	溶	黄
20 枸橼酸	$C_3H_4(OH)(CO_2H)_3 + H_2O$	210.08	1.542	153	分解	207.7; 62.2; -	-	IV
21 枸橼酸アムモニウム	$C_6H_5C_7(NH_4)_3 \cdot H_2O$	261.18		*		分解	1.06	*105°にてア ムモニウム 枸橼酸二 モニウム


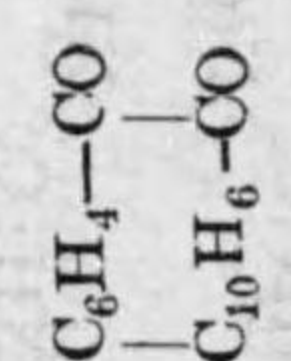
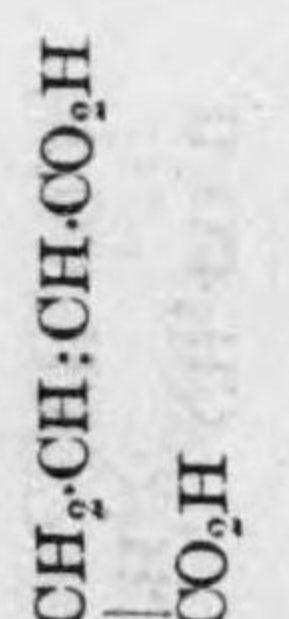
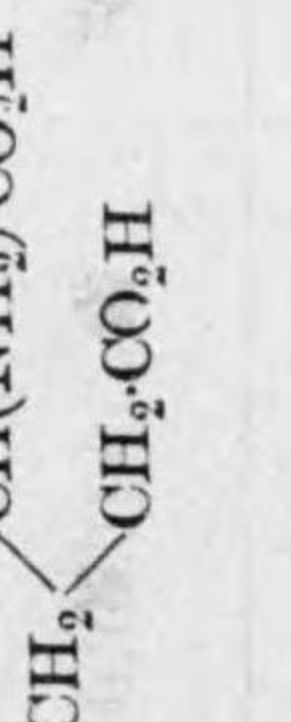
物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度			特性
						水	アルコール	エーテル	
1 枸橼酸エチル	$C_3H_5O(CO_2C_2H_5)_3$	276.16	1.137	液	294				苦味; 復原
2 クサンチン	$NH \cdot CO \cdot C \cdot NH \begin{array}{l} \diagup CH \\ \diagdown CO \cdot NH \cdot C \cdot N \end{array}$	152.06			昇華	—; 微			溶: NH_3
3 クサンチン	$C_6H_4 \begin{array}{l} \diagup CH_2 \\ \diagdown O \end{array} C_6H_4$	182.08		100	315	殆不	微	溶	\times Alc.; 溶: CS_2 , Chlf., Bz.
4 クサンチン ミド	$C_2H_6O \cdot CS \cdot NH_2$	105.13		38	分解	微	∞	∞	V.
5 クサンチン ゲン酸	$C_2H_5O \cdot CS \cdot SH$	122.19	>1	液	分解	不		易	$\rightarrow CS_2 + Alc.$
6 クサンチン エチルエステル	$C_2H_5O \cdot CS \cdot SC_2H_5$	150.22	1.085	液	200	不		易	黄
7 クサンチン	アルプロクサンチン(1.3)を見よ								
8 クサンチン	$C_6H_4 \begin{array}{l} \diagup CO \\ \diagdown O \end{array} C_6H_4$	196.06		173	250	—; 微	—; 溶		\times Alc.; 微溶: リグロイン
9 クベビ	$C_{10}H_{10}O_3$	178.08		125		難	1.31; —	3.75	
10 クマラ	$C_6H_4 \begin{array}{l} \diagup CH_2 \\ \diagdown O \end{array} CH_2$	120.06	1.065	液	189	不		溶	

11 クマリ (cumalin) (α -ピロ)	$\begin{array}{c} CH-CH \\ \diagdown \diagup \\ CH-CO \end{array} O$	96.03	1.2	5	120/30	溶	溶	溶	\times E.; IV
12 クマリ (cumarin)	$C_6H_4 \begin{array}{l} \diagup CH=CH \\ \diagdown O-CO \end{array}$	146.05	0.935	67	291	溶; 易	易	易	
13 クマリ ン酸	$CO \begin{array}{l} \diagup CH=CH \\ \diagdown O-CH \end{array} C \cdot CO_2H$	140.03		205—210	昇華	微; —	易	微	溶: アセトン
14 クマ ル酸(o)	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CH : CH \cdot CO_2H$	164.06		207	昇華	微; 溶	易	難	
15 クマ ル酸(m)	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CH : CH \cdot CO_2H$	164.06		191		微; 易	易	易	
16 クマ ル酸(p)	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CH : CH \cdot CO_2H$	164.06		206—210		微; 溶	—; 易	—; 易	\times W.
17 クマ ロ	$C_6H_4 \begin{array}{l} \diagup CH \\ \diagdown O \end{array} CH$	118.05	1.107	< -18	174	不			ピクラー ト [102°]; 二臭化 物[88°]
18 クミ ヂ (1.2.4.5)	$C_6H_2(CH_3)_3NH_2$	135.11	0.953	63	235	溶	溶	溶	\times W.
19 クミ ヂン, (p-ア イソ プロ ル)	$C_6H_4 \begin{array}{l} \diagup CH(CH_3)_2 \\ \diagdown NH_2 \end{array}$	135.11		< -20	217—220	微	溶	溶	アセチル化物 [102°]; \times W.
20 クミ ル酸 (1.2.4.5)	$C_6H_2(CH_3)_3 \cdot CO_2H$	164.10		149	*	—; 難	易	易	\times Bz.; * 水蒸 氣蒸溜
21 クミ ル (p)	$(CH_3)_2CH \cdot C_6H_4 \cdot CH_2OH$	150.11	0.978	液	247	微	∞	∞	

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール エーテル	
1 クミンアンアルデヒド (クミンノール)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CHO}(\text{p})$	148.10	0.978	液	237	不	溶	セミカルババゾン [210°]; オキシム [55—57°]; フェニ ルヒドラーゾン[127 —129°]
2 クミン酸	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\text{H}(\text{p})$	164.10	1.162	117	昇華	難溶	易	IV; X Alc. → パラスル フオン酸アミ ド[109°]
3 クモール(イソ プロピルベンゼ ール)	$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	120.10	0.864	液	153	不	溶	
4 グリオキサリ (イミダゾール)	$\begin{array}{c} \text{NH}\cdot\text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{N}\text{---}\text{CH} \end{array}$	68.05		88	255	溶	易	
5 グリオキサ ール	$\text{CHO}\cdot\text{CHO}$	58.02	1.14	15	51	溶	易	フェニールヒ ドラーゾン [170°]
6 グリオキサ ム	$\text{CH}\cdot\text{NOH}$ $\text{CH}\cdot\text{NOH}$	88.05		178	昇華	—; 易	易	IV; X W.
7 グリオキサ ル酸	$\text{CHO}\cdot\text{CO}_2\text{H}\cdot\text{H}_2\text{O}$	92.03		シラップ	*	溶	溶	V; p-トロプロフェ ニルヒドラーゾン[約 200°]* 濃溶液より 水蒸気蒸溜
8 グリクロン 酸	$\text{CHO}(\text{CHOH})_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$	194.08		シラップ	*	溶	溶	シンコニンニ ン[157°]* → フラクト ン[175°]
9 グリコキ ン	$\text{H}_2\text{N}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$	75.05	1.60	232—236	分解	23	0.2	V
10 (d) グリコキ ン	$\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_4(\text{NNH}\cdot\text{C}_6\text{H}_5)_2$	358.21		204		難	微	

11 グリコキサ (d) ミン	$\text{CH}_2\text{OH}(\text{CHOH})_3\cdot\text{CH}\cdot\text{CHO}$ NH ₂	179.11		105—110		易	不	×メチルアルコ ル; +HNO ₃ →ニ トロソ硝酸(シ ンコニンニ ン[208°])
12 グリコキ (d) ミン	葡萄糖を見よ	178.08		*		—	—; 溶	→ グリコキサ ン(d); *シラッ プ, 非晶に固 化
13 グリコキ (d) ミン	$\text{CH}_2\text{OH}\cdot(\text{CHOH})_3\cdot\text{CO}\cdot\text{CHO}$	116.03		86		—; 溶	微; 溶	
14 グリコキ (d) ミン	$\text{CH}_2\text{O}\cdot\text{CO}$ CO·O·CH ₂	62.05	1.109	—12	197	∞	1.1	ベンゾイル化 物[73°]
15 グリコキ (d) ミン	$\text{CH}_2\text{OH}\cdot\text{CH}_2\text{OH}$	75.05		120		溶	微	IV; 復原
16 グリコキ (d) ミン	$\text{CH}_2\text{OH}\cdot\text{CONH}_2$	60.03		95—97		易	微	→ フェニルオ キサ ン[170°]
17 グリコキ (d) ミン	$\text{CH}_2\text{OH}\cdot\text{CHO}$	88.06	1.002	液	82	66.7		復原
18 グリコキ (d) ミン	$\begin{array}{c} \text{OCH}_2 \\ \\ \text{CH}_3\text{---}\text{CH} \\ \\ \text{OCH}_2 \end{array}$	80.50	1.199	液	130	∞	溶	×W, E.
19 グリコキ (d) ミン	$\text{ClCH}_2\cdot\text{CH}_2\text{OH}$	76.03		79	分解	∞	∞	復原
20 グリコキ (d) ミン	$\text{CH}_2\text{OH}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	146.08	1.128	液	187	16.1; —	∞	∞
21 グリコキ (d) ミン	$\text{CH}_2\text{O}\cdot\text{C}_2\text{H}_5\text{O}$ $\text{CH}_2\text{O}\cdot\text{C}_2\text{H}_5\text{O}$	197.13		137		易	難	×メチルアル コ ール
22 グリコキ (d) ミン	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_5\cdot\text{NOH}$							

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール エーテル	
1 グリコン酸 (グルコン酸)	$\text{CH}_2\text{OH} \cdot (\text{CHOH})_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	196.10		シラップ	*	易	不	フェニルヒド ラジド [200°] *→ラクトン [130-135°]
2 クリサジン(1.8)		240.06		191		×		赤; ×水蒸; ア セチル化物 [約230°]
3 クリサゾル(1.8)		210.08		225		不	溶	黄; ×Alc. + E.
4 クリサニン		270.13		266	蒸溜	微	微	黄; ×Bz.
5 クリサロピ ン(二オキシ メチル)		240.10		205-210		不	微; 溶	黄; ×醋酸エ ステル; アセ チル化物 [193°]
6 クリシ ド		74.05	1.111	液	161	溶	不	+W. →グリ セリン
7 クリシン(1.3- 二オキシ アラボ ン)		254.08		275	昇華	不	0.56; -	黄

8 グリセリン	$\text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_3$	92.05	1.260	19	290	不	不	IV; ベンゾ イル化物[76°]
9 グリセリン ア ル ド	$\text{CH}_2\text{OH} \cdot \text{CHOH} \cdot \text{CHO}$	90.05		138		∞	難	フェニル オキサ ゾン [132°]; ×Bz.
10 グリセリン酸	$\text{CH}_2\text{OH} \cdot \text{CHOH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	106.05		液		∞	不	Pb鹽; →β沃 度 アロピ オン酸
11 グリセリン酸 エ ステル	$\text{CH}_2\text{OH} \cdot \text{CHOH} \cdot \text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$	134.08	1.191	液	121/14	溶	復原	
12 クリ セ ン		228.10		250	448	不	0.10- 0.17	IV; ×Bz.
13 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	117			微	不	黄; 溶; Chlf.
14 クリ ソ キ ノ ン		258.08		235	昇華	不	難	橙; ×水 蒸
15 クリ ソ フ ア ン 酸	$\text{C}_{14}\text{H}_{25}\text{O}_2(\text{OH})_2\text{CH}_3$	254.08		172	昇華	難	-; 4.15	黄; ×Alc.
16 クル ク ミ ン	$\text{C}_{21}\text{H}_{20}\text{O}_6$	368.16		177		微	難	黄; 溶; Alk.
17 グル タ リ ク 酸		130.05		138		易	易	×
18 グル タ リ ク 酸 (α)		147.08	1.538	202		1; 溶	難	IV

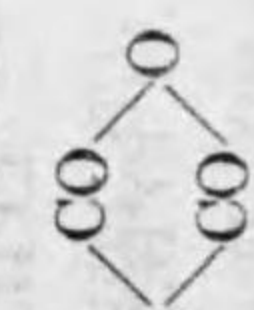
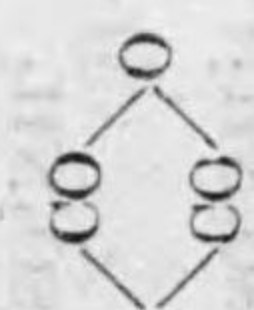
物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール	
1 タルタル酸	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{CO}_2\text{H} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2\text{CO}_2\text{H} \end{array}$	132.06		97 ³⁰²⁻³⁰⁴	83.3; -	易	易	V
2 ダルタル酸二エチルエステル	$\text{C}_5\text{H}_6\text{O}_4(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	188.13	1.025	液	237	難	易	復原
3 クレアチニン	$\begin{array}{c} \text{NH}\cdot\text{CO} \\ \\ \text{HN}\cdot\text{C} \\ \\ \text{N}(\text{CH}_3)\cdot\text{CH}_2 \end{array}$	113.08			8.7; -	-; 溶		V
4 クレアチン	$\begin{array}{c} \text{NH}\cdot\text{C} \\ \\ \text{NH}_2(+\text{H}_2\text{O}) \\ \\ \text{N}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	131.10		100*	1.35; 溶	0.008; -	不	V; *無水; アセチル化物 [165°] × Alk.
5 クレオゾール, (ホモブレンツカチキンモノメチルエーテル)	$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \\ \text{C}_6\text{H}_3-\text{OCH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	138.08	1.109	5	222	微	∞	ベンゾイル化物 [75°]
6 クレゾチン酸	オキシトリルイル酸を見よ							
7 クレゾール(o)	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{OH}$	108.06	1.046	30	190	2.5; -	溶	ベンゾールスルホン化物 [39°]
8 クレゾール(m)	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{OH}$	108.06	1.035	4	201	0.53; -	溶	ベンゾイル化物 [54°] [313°]

9 クレゾール(p)	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{OH}$	108.06	1.031	37	200	1.8; -	溶	ベンゾイル化物 [71°] [316°]
10 クレゾールシ(1.2.4)	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)(\text{OH})_2$	124.06		104	269	溶	溶	× Bz. + 石油エーテル
11 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	0.973	液	176			→ アニス酸
12 クロコニン酸	$\text{C}_5\text{H}_3(\text{OH})_2(+3\text{H}_2\text{O})$	142.02		180	昇華	156; -	19; -	黄; → ロイコニン酸
13 クロチルアルコール	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}:\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{OH}$	72.06	0.873	< -30	117	145; -		四臭化物 [230°]
14 クロトニレン	$\text{CH}_3\cdot\text{C}:\text{C}\cdot\text{CH}_3$	54.05		液	28	不		→ クロトン酸
15 クロトニアルデヒド	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}:\text{CH}\cdot\text{CHO}$	70.05	0.856	-74	102	可		× W; V; 微溶; クロイソニル化物 [87°] × 可溶; グロイン
16 クロトニ酸	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}:\text{CH}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	86.05	1.018	71	189	8.33; -		復原
17 クロトニ酸エチルエステル	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}:\text{CH}\cdot\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$	114.08	0.920	液	138			
18 クロモン(ベンゾイビロン)	$\begin{array}{c} \text{CO}\cdot\text{CH} \\ \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\ \\ \text{O}\cdot\text{CH} \end{array}$	146.05		59		不	溶	*+W; → 純水クロラール → クラートールアルコラート
19 クロラール	$\text{CCl}_3\cdot\text{CHO}$	147.39	1.512	-58	98	*	**	
20 クロラールアルコラート	$\text{CCl}_3\cdot\text{CH}(\text{OH})\cdot\text{OC}_2\text{H}_5$	193.44	1.143/40	46	115-117	溶	溶	V; 溶; CS ₂ (2.2.25); +KOH → 蟻酸 + Chlf.
21 クロラール, 抱水	$\text{CCl}_3\cdot\text{CH}(\text{OH})_2$	165.40	1.908	47	分解	474; -	易	+HCl → α,β,γ-クロロプロピオン酸
22 クロールアクリル酸(α)	$\text{CH}_2:\text{CCl}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	106.48		65	176-181	∞	∞	
23 クロールアクリル酸(β)	$\text{CHCl}:\text{CH}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	106.48		84				

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール エーテル	
1 クロールアセト アニド(o)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{NH}\cdot\text{C}_2\text{H}_3\text{O}$	169.53		87		溶		溶: Bz.; 復原
2 クロールアセト アニド(m)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{NH}\cdot\text{C}_2\text{H}_3\text{O}$	169.53		72		易		溶: Bz., CS ₂ ; 復原
3 クロールアセト アニド(p)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{NH}\cdot\text{C}_2\text{H}_3\text{O}$	169.53		172		易		易溶: CS ₂ ; 復原
4 クロールアセト ン(mono)	$\text{CH}_3\cdot\text{CO}\cdot\text{CH}_2\text{Cl}$	92.50	1.162	液	119	溶	易	十チオ尿素→ニチア ミノ四メチルチア ゾル[42°], アセチ ル化物[134°]
5 クロールアニリ ン(o)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{NH}_2$	127.52	1.213	0	211			→0-クロルア セトアニリド
6 クロールアニリ ン(m)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{NH}_2$	127.52	1.215	-10	230			→m-クロルア セトアニリド
7 クロールアニリ ン(p)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{NH}_2$	127.52	1.170/70	70	232			→p-クロルア セトアニリド
8 クロールアニル	$\text{C}_6\text{Cl}_4\text{O}_2$	245.84		290	昇華	不	微	黄; V; →四クロ ニルヒドロキノ ン
9 クロール安息香 酸(o)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{H}$	156.50	1.547	140	昇華	0.23; 易	溶	V
10 クロール安息香 酸(m)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{H}$	156.50		158	昇華	0.045; 易	溶	
11 クロール安息香 酸(p)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{H}$	156.50	1.541	243	昇華	0.009; -	易	VI

12 クロールアンス ラキノン(1)		242.52		162		微		黄; 易溶: 熱醋 酸; ×トルオ ール
13 クロールアンス ラキノン(2)		242.52		210		×		×醋酸
14 クロール安息香 酸エステル	$\text{ClCOOC}_2\text{H}_5$	108.50	1.137	液	92		易	→フェニルカルバ ミン酸エステル エス
15 クロール安息香 酸(α)	$\text{CH}_3\text{CH}\cdot\text{OCl}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	120.50		99	212	2.12; -		IV
16 クロール安息香 酸	$\text{CH}_2\text{ClCO}_2\text{H}$	94.48	1.358/75	63	185-187	易		復原
17 クロール安息香 酸エステル	$\text{CH}_2\text{ClCO}_2\text{C}_2\text{H}_5$	122.52	1.159	液	144	不		
18 クロール安息香 酸(1,2,4,6)	鹽化ヒキリルを見よ							
19 クロール安息香 酸(モノメル)	$\text{Cl}\cdot\text{CN}$	61.47	1.186	-6	13.8	微	易	+ HCl → 鹽化 シアニル
20 クロール安息香 酸(α)	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{Cl}_2$	207.05		93	245	-; 微	溶; 易	
21 クロール安息香 酸(m)	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}\cdot\text{CH}\cdot\text{Cl}$	138.52	1.112	液	199			
22 クロール安息香 酸(o)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CH}_3$	126.52	1.081	-34	159			→クロラール アル
23 クロール安息香 酸(m)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CH}_3$	126.52	1.072	-48	162			→クロラール アル
24 クロール安息香 酸(p)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CH}_3$	126.52	1.069	+7	162			→クロラール アル

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度			特性
						水	アルコール	エーテル	
1 クロールナフタレン(α)	C ₁₀ H ₇ Cl	162.52	1.194	液	259	不	易	易	ビクラート [137°]
2 クロールナフタレン(β)	C ₁₀ H ₇ Cl	162.52	1.266	60 ²⁶⁴⁻²⁶⁶		不	易	易	×Alc.
3 ナフタレンニトリン(1,4)	C ₁₀ H ₆ Cl(NO ₂)	207.52		85		微	溶	溶	黄; ×Alc. 黄; 水蒸氣蒸溜
4 ナフタレンニトリン(2,6)	C ₁₀ H ₃ Cl(NO ₂) ₂	173.50		70		×	易	易	V; 黄; 水蒸氣蒸溜
5 ナフタレンニトリン(5,2)	C ₁₀ H ₃ Cl(NO ₂) ₂	173.50		39		×	易	易	V; 黄; 水蒸氣蒸溜
6 ナフタレンニトリン(4,2)	C ₁₀ H ₃ Cl(NO ₂) ₂	173.50		86		×	易	易	V; 黄; 水蒸氣蒸溜
7 ナフタレンニトリン(2,4)	C ₁₀ H ₃ Cl(NO ₂) ₂	173.50		110		×	易	易	V; 黄; 水蒸氣蒸溜
8 ベンゾールニトリン	ClC ₆ H ₄ NO ₂	157.50	1.368	33	243	不	易	易	易溶; Bz.; IV
9 ベンゾールニトリン(o)	ClC ₆ H ₄ NO ₂	157.50	1.534	44	236	不	易	易	V
10 ベンゾールニトリン(m)	ClC ₆ H ₄ NO ₂	157.50	1.380	83	234	不	微; 易	易	+ 鐵 + 醋酸 → メチルアミン
11 ベンゾールニトリン(p)	ClC ₆ H ₄ NO ₂	164.39	1.651	-69	112	不	370	易	+ 三ニテアルアミン → 加成分; 鹽化金 酸鹽 [155°]
12 クロールビトリン(mono)(α)	CH ₂ Cl·CHOH·CH ₂ OH	110.52	1.338	液	139/18	∞	溶	溶	+ ヒドラジン 水化 物 → ヒドリチルヒド ラジン [46°]
13 クロールビトリン(mono)(β)	CH ₂ OH·CHCl·CH ₂ OH	110.52	1.328	液	146/18	∞	溶	溶	
14 クロールビトリン(α)	C ₅ H ₄ NCl	113.50		液	148	溶	易	易	

15 クロールビトリン(β)	C ₅ H ₄ NCl	113.50		液	148	可	溶	易	鹽化金酸鹽 [188°]
16 クロールビトリン(γ)	C ₅ H ₄ NCl	113.50		液	148	可	溶	易	m-ニトロベンゾ イール化物 [98°]; ピ クラート [81°]
17 クロールフェノール(o)	ClC ₆ H ₄ OH	128.50	1.241	7	175	溶	溶	易	ベンゾイル化 物 [71°]
18 クロールフェノール(m)	ClC ₆ H ₄ OH	128.50		28	214	難	易	易	ベンゾイル化 物 [87°]
19 クロールフェノール(p)	ClC ₆ H ₄ OH	128.50	1.306	37	217	難	易	易	×Alc.
20 クロールフェノール(4-1,2)	ClC ₆ H ₃ (CO ₂ H) ₂	200.50		150		易	溶	易	×W.
21 クロールフェノール(3-1,2)	ClC ₆ H ₃ (CO ₂ H) ₂	200.50		184		2,2;-	—	易	VI
22 クロールフェノール(4-1,2), 無水	ClC ₆ H ₃ 	182.48		98	297	—	—	易	
23 クロールフェノール(3-1,2), 無水	ClC ₆ H ₃ 	182.48		122	313	—	—	易	
24 クロールフェノール(α)	CH ₃ ·CHCl·CO ₂ H	108.50	1.28	液	186	∞	易	易	アミド [80°] ×W.; + アルカリ → アクリル酸 *30°及61°の間に て與へらる フェニルヒドラ ン [86°]
25 クロールフェノール(β)	CH ₂ Cl·CH ₂ ·CO ₂ H	108.50		*	204	易	易	易	
26 クロールフェノール(β)	ClC ₆ H ₄ CHO	140.50	1.29	11	208	—	—	易	
30 クロールフェノール(α)	ClC ₆ H ₄ CHO	140.50	1.257	17	213	—	—	易	
31 クロールフェノール(β)	ClC ₆ H ₄ CHO	140.50		47	213	—	—	易	

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール	
1 クロールベンゼン	C_6H_5Cl	112.50	1.106	-45	132	溶	アルコール	
2 クロールベンゾール	$ClC_6H_4SO_2NH_2$	191.59		188		×	アルコール	
3 クロールベンゾール	$ClC_6H_4SO_2NH_2$	191.59		148		溶	アルコール	
4 クロールベンゾール	$ClC_6H_4SO_2NH_2$	191.59		143		溶	アルコール	
5 クロールベンゾール	$C_2H_5OCH_2Cl$	94.52	1.013	液	83	*	水	アニリン→アセトニリン→アセトニリン [144°]
6 クロールベンゾール	CH_3OCH_2Cl	80.50	1.070	液	60	*	水	アセトニリン→アセトニリン [144°]
7 クロロホルム	$CHCl_3$	119.39	1.488	-63	61	0.82; -	水	アセトニリン→アセトニリン [144°]
8 ケタジン	$(CH_3)_2C:N:N:C(CH_3)_2$	121.11	0.837	液	131	∞	水	アセトニリン→アセトニリン [144°]
9 ケチン	ニメチルピラジンを見よ							アセトニリン→アセトニリン [144°]
10 ケチン	$CH_2:C:O$	42.02		-151	-56			アセトニリン→アセトニリン [144°]
11 ケト酪酸(α)	$CH_3CH_2CO_2CO_2H$	102.05	1.2	32	74/15	易	アルコール	アセトニリン→アセトニリン [144°]
12 ゲラニール	$(CH_3)_2C:CH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot C \cdot CH_3$ $HO \cdot CH_2 \cdot CH$	154.14	0.889	<-15	121/17	不	アルコール	アセトニリン→アセトニリン [144°]

13 ケリドン酸(ピロニル)	$CO-CH=C-CO_2H$ $CH=C-O$ CC_2H	184.03		262		-; 3.84	0.4; -	黄
14 ゲンチン	$C_{14}H_{10}O_5$	258.08		267	昇華	難	-; 微	黄
15 ゲンチン	ニオキシベンザルデヒド (2.5.1)を見よ							
16 ケンベロシラ (三オキシラ)	$(HO \cdot C_6H_4)_2O-C_6H_4-OH$ $CO \cdot C(OH)$	286.06		275		溶	溶	黄; 溶: 硫酸
17 五アセチル	$C_6H_7O(O \cdot C_2H_3)_5$	390.18		111		0.15; -	1.29; -	復原
18 コカイ	$CH_2-CH-CH \cdot CO_2 \cdot CH_3$ $CH_3 \cdot N$ $CH-OCO \cdot C_6H_5$ $CH_2-CH-CH_2$	303.18		98		0.028; -	易	V; × Alc.
19 五クロルアニリン	$C_6Cl_5(NH_2)$	265.32		232		×	溶	
20 五クロルエタン	C_2HCl_5	202.31	1.709	<-18	159			+Cl ₂ +AlCl ₃ → 六クロルエタン→ は+AlCl ₃ ・KOH→ 四クロルエチレン
21 五クロルベンゼン	C_6HCl_5	250.31	1.834	85	275-277	不; 溶	溶	× Alc. 溶: CS ₂ , Bz.
22 五クロルベンゼン	C_6HBr_5	472.61		160	昇華	-; 微	微	× Bz., 醋酸

物質名	化学式	分子量	比重	融点 °C	沸点 °C	溶解度			特性
						水	アルコール	エーテル	
1 糊精 (デキストリン)	$(C_6H_{10}O_5)_x$	162.08x	1.038			易	不		
2 コタールニン	$C_{12}H_{15}O_4N$	237.13		133		微	易	易	
3 コテイン	$C_{17}H_{17}ON + H_2O$	317.19	1.31	155*		0.83; -	易		溶: Chlf.; IV; ×E.; *無水
4 コニイン[d] (α-アロピルビペリン)	$C_3H_{17}N$	127.14	0.842	-3	167	1.11	∞	易	鹽化物 [208—210°]
5 コニフェリルアルコール	$C_{10}H_{12}O_3$	180.10		73		不; 微	溶	易	
6 コニフェリン	$C_{16}H_{22}O_3 + 2H_2O$	378.21		185		-; 溶	微	不	
7 琥珀酸	CH_2-CO_2H CH_2-CO_2H	118.05	1.565	183	235*	6.8; 60.4	7; -	1.25; -	V; * → 無水物
8 琥珀酸, 無水-	CH_2-CO CH_2-CO	100.03	1.104	120	261	微	溶	溶	フェニルヒド ラゾン [125°]
9 琥珀酸アミド等	サクシナミド及サクシニミドを見よ								
10 琥珀酸アルデヒド	$C_2H_4(CHO)_2$	86.05	1.069	液	170	溶	溶	溶	

11 琥珀酸エチル	$C_4H_8O_4(C_2H_5)_2$	174.11	1.042	-21	218	不	不	復原	
12 琥珀酸ニトリル	青化エチレンを見よ								
13 琥珀酸メチル	$C_4H_8O_4(CH_3)_2$	146.08	1.115	18	195	微	微	復原	
14 コマロン酸 (ピロカルボン酸α)	$C_5H_8O_2(CO_2H)$	140.03		250				VI	
15 五メチルアミン	$C_6(CH_3)_5NH_2$	163.14		151	278	-; 不	溶	×稀 Alc.	
16 五メチルエトール	ヘプチアルアルコールを見よ								
17 五メチルフェノール	$C_6(CH_3)_5OH$	164.13		125	267		×		
18 五メチルベンゼン	$C_6H(CH_3)_5$	148.13	1.706	53	230		易		
19 五メチルロザニン	$C_{24}H_{29}ON_3$	375.26		130		不	溶	不	赤褐 +アミン → フェニル ベリチン
20 五メチレン, 臭化-	$BrCH_2(CH_2)_3CH_2Br$	229.92	0.887	-35	220				
21 五メチレンニアミン, (カダヴェリン)	$NH_2CH_2(CH_2)_3CH_2NH_2$	102.13		液	179	易	易	微	ベンゾイル化 物 [130°]
22 コリチン, (三メチルベリチン 2-46)	$C_5H_2N(CH_3)_3$	121.10	0.929	液	172	-; 微	易	易	ビクラー [155°]; *アル デヒド コリチ ンを見よ
23 コリチン, (三メチルベリチン 2-45)	$C_5H_2N(CH_3)_3$	121.10	0.966	液	165-168	不	溶	溶	ビクラー [128°]
24 コリチン, (三メチルベリチン 2-3-4)	$C_5H_2N(CH_3)_3$	121.10	0.913	液	185-188	溶	易	易	鹽化白金酸鹽 [211°]

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度			特性
						水	アルコール	エーテル	
1 コリリン	$\text{CH}_2(\text{OH})\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_3\text{OH}$	121.13		シラップ		易	易	不	鹽化白金酸鹽 [233°] ×W.
2 コルク酸	$\text{C}_8\text{H}_{12}(\text{CO}_2\text{H})_2$	174.11		140	230/15	0.14; 溶	0.81; -	-	IV
3 コルル酸	$\text{C}_{24}\text{H}_{40}\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O}$	426.34		180		難	-; 4.8	1.96; -	
4 コレステリン	$\text{C}_{27}\text{H}_{46}\text{OH}$	386.37	1.067	液	約360	不	溶	溶	V; ×Alc.; ペンゾ イル化物 [150°]
5 醋酸, 無水-	$(\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O}$	102.05	1.082	液	140	11*	*	∞	* 徐々に分解 → アセ トアニリド
6 醋酸, (水醋)	$\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$	60.03	1.049	17	118	∞	∞	∞	キニン鹽 [124°-126°]
7 醋酸亞鉛	$\text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	183.42	1.840	241		44.5; -	易	溶	V; *100° にて 脱水
8 醋酸アミル(iso)	$\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2 \cdot \text{C}_5\text{H}_{11}$	130.11	0.874	液	137-145	0.25; -	溶	復原	眞空蒸溜にて 分解せず
9 醋酸アムモノウ	$\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2\text{NH}_4 \cdot \text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$	137.10		66	*	潮解	可	溶	復原
10 醋酸アリル	$\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2 \cdot \text{C}_3\text{H}_5$	100.06	0.928	液	105		溶	∞	復原
11 醋酸エチル	$\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	88.06	0.901	-83	77	8.6; -	∞	∞	復原
12 醋酸カリウム	$\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2\text{K}$	98.12		292		220*	33.50	不	* 潮解
13 醋酸カルシウム	$(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2\text{Ca} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	158.12		100		34.7; 29.6			

14 醋酸グリコール (mono)	$\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	104.06	>1	液	182	∞	∞	溶	復原 V; *100° にて 脱水
15 醋酸ナトリウム	$\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2\text{Na} + 3\text{H}_2\text{O}$	136.06	1.528	324		126; 170	2.1; -		* 無水 [280°]; V
16 醋酸鉛, (鉛糖)	$(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2\text{Pb} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	325.2		75*		72.5; 200	6.3; 溶	分解	×醋酸; V; 溶: Chlf.
17 醋酸鉛, (四醋酸鉛)	$(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_4\text{Pb}$	443.3	2.228	175		分解	溶	復原	
18 醋酸フェニル	$\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	136.06	1.077	液	197	難	溶	溶	
19 醋酸ベンジル	$\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	150.08	1.040	液	216		溶	復原	
20 醋酸メチル	$\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2 \cdot \text{CH}_3$	74.05	0.934	-98	57	31.9		復原	
21 醋酸リナリル	$\text{C}_{10}\text{H}_{17}\text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	196.16	0.895	溶	103/13			復原	
22 サクシニル, 鹽化-	$\text{C}_2\text{H}_4(\text{COCl})_2$	154.95	1.407	16	190*		不	不	* 一部分分解; 復 原 → サクシ ニイミド ×W.
23 サクシナミド	$\text{C}_2\text{H}_4(\text{CONH}_2)_2$	116.08		242		0.45; 11.1			
24 サクシニミド	$\text{C}_2\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{CO} \end{array} \text{NH} \cdot \text{H}_2\text{O}$	117.06		126	288	溶	溶	溶	×Ac.
25 サッカリン, (安息香酸スルフイイミド)	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{SO}_2 \end{array} \text{NH}$	183.12		223	*	0.29; -	3.33; -	1.05; -	V; 溶: キシロ ール; 極甘 * 眞空中に昇 華(約300°)
26 サッカリン, (サクカリン酸フラクトン)	$\text{CH}_3\text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CHOH} \cdot \text{CO} \cdot \text{O} - \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	162.06		160	昇華	13			IV

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール エーテル	
1 サッカリンナト リウム, (溶性 サッカリン)	$C_7H_4O_3SNNa$	205.11		*		易	不	IV *分解 V; +Alc.KOH → α 及 β イソサ フロール
2 サフロール	$CH_2 \begin{array}{c} \diagup O \diagdown \\ \diagdown O \diagup \end{array} C_6H_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2$	162.08	1.110	11	233	不	溶	
3 サリゲニン	オキシベンジルアルコールを 見よ							
4 サリチルアミド	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CONH_2$	137.06		142	270*	微		復原; *分解 且昇華
5 サリチルアルデ ヒド	オキシベンズアルデヒドを見 よ							
6 サリチル酸	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	138.05	1.484	155	昇華	0.225; 9.4	50; -	47.8 ×W, Alc.; V
7 サリチル酸アニ リド	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5$	213.10		134		-; 微	溶	×稀Alc.
8 サリチル酸エチ ルエステル	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	166.08	1.13	1	232			復原
9 サリチル酸ナフ チルエステル(β)	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot C_{10}H_7$	264.10		95		不	溶	復原
10 サリチル酸フ エニルエステル (ザロール)	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot C_6H_5$	214.08		42	173/12	0.01	-; 易	IV; ×Alc.
11 サリチル酸, 無 水—(サリチリ ド)	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CO \diagdown \\ \diagdown CO \diagup \end{array} C_6H_4$	240.06		200-220	分解	不	-; 溶	復原

12 サリチル酸メチ ルエステル	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot CH_3$	152.06	1.185	-9	223	0.07; -	溶	復原
18 サリチン	$C_{13}H_{18}O_7$	286.14	1.43	198	分解	-; 溶	不	IV
14 サルザルサン (As·OH·NH ₂ = 1.4.3)	$As \cdot C_6H_3(OH) \cdot NH_2 \cdot HCl$ $As \cdot C_6H_3(OH) \cdot NH_2 \cdot HCl$	338.97				易	微	黄
15 サルコシン	$CH_3 \cdot NH \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	89.06		210	分解	易	微	IV; ×稀Alc.
16 三アミノ安息香 酸(2.3.5.1)	$(H_2N)_3C_6H_2 \cdot CO_2H (+1/2 H_2O)$	167.10				-; 易	-; 難	×W.
17 三アミノ安息香 酸(3.4.5.1)	$(H_2N)_3C_6H_2 \cdot CO_2H (+1/2 H_2O)$	167.10				-; 溶	不	
18 三アミノ三フェ ニルカルビノー ル(パラロザニ リン)	$HO \cdot C(C_6H_4 \cdot NH_2)_3$	305.18				不	溶	酸溶液は赤; →三アミノ三 フェニルメ タン
19 三アミノ三フェ ニルメタン(パ ラロイコアニ ン)	$HC(C_6H_4 \cdot NH_2)_3$	289.18		148			溶	×Chlf.
20 三アミノベンゾ ール(1.2.4)	$C_6H_3(NH_2)_3$	123.10		<100	約340	易	易	
21 三アミノベンゾ ール(1.2.3)	$C_6H_3(NH_2)_3$	123.10		103	330	易	易	
22 三エチルアミン	$(C_2H_5)_3N$	101.13	0.726	-115	89	微	溶	硝酸鹽[98°] 臭化物[248°] ×E; +S→誘 [120°]
23 三エチルアルシ ン	$(C_2H_5)_3As$	162.08	1.151	液	140	不		
24 三エチル珪化水 素	$(C_2H_5)_3SiH$	116.4	0.751	液	107			

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度			特性
						水	アルコール	エーテル	
1 三エチルスチレン	$(C_2H_5)_3Sb$	207.3	1.324	> -29	159	易	易	易	二沃化[91°] 爆發性
2 三エチル蒼鉛	$(C_2H_5)_3Bi$	296.1	1.82	液	107/79	不	易	易	
3 三エチル鉛	$(C_2H_5)_3Pb \cdot Pb(C_2H_5)_3$	588.6	1.471	液	分解	不	易	易	
4 三エチル砒素	$As(C_2H_5)_3$	162.08	1.151	液	140	不	易	易	→ 硫化三エチルア ルシン[119°]
5 三エチルベンゾ ール(1.3.5)	$C_6H_3(C_2H_5)_3$	162.14	0.863	液	217	不	易	易	スルフォアンア ミド[119°]
6 二エチルフォス フィン	$(C_2H_5)_2P$	118.16	0.801	液	128	不	易	易	→ 酸化三エチル フォスフィン 或は 硫化三エチルフォ スフィン
7 三エチルフォス フィン, 酸化—	$(C_2H_5)_3PO$	134.16		53	243	∞	易	易	
8 三エチルフォス フィン, 硫化—	$(C_2H_5)_3PS$	150.23		94	*				III; * 水蒸氣 蒸溜容易
9 三オキシナフト リン(1.3.6)	$C_{10}H_5(OH)_3$	176.06		95	揮發	×	易	易	アセチル化物 [112°]
10 三オキシナフト リン(1.4.5(ヒド ロユグロン)	$C_{10}H_5(OH)_3$	176.06		169		0.5	易	易	×
11 三オキシベンゾ フェノン(1.3.4.5)	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4(OH)_3$	230.08		176		微;	易	易	×

15 三オキシベンゾ フェノン(1.2.3.4) (アザリン黄)	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4(OH)_3$	230.08		140		微; 溶	一; 溶	溶	黄; × Alc.
16 三オキシメチレ ン(α)	$(CH_2O)_3$	90.05		60	昇華	溶	溶	溶	
17 三オキシメチレ ン(メタフォル ムアルデヒド)	$(CH_2O)_x$	30.02x		*		不	不	不	* → 二醋酸フォ ルムアルデヒ ド
18 三クロールア ン	$C_3H_5(OC_2H_5)_3$	884.83	0.920	約-17	235-240 /18	不	微	易	復原
19 三クロールア ン(a)	$CHCl_2 \cdot CCl(OC_2H_5)_2$	221.47		83	230*	不	溶	∞	V; 水蒸氣溜 * 一部分解
20 三クロールア ン(b)	$CCl_3 \cdot CH(OC_2H_5)_2$	221.47	1.266	液	197	0.5	分解	∞	復原
21 三クロールア ン, 鹽化—	$CCl_3 \cdot CO \cdot Cl$	181.84	1.629	液	118	分解	難	易	復原
22 三クロールア ン	$CCl_3 \cdot CONH_2$	162.40		141	239	難	易	易	V; × W.
23 三クロールア ン(2.4.6.1)	$Cl_3C_6H_2 \cdot NH_2$	196.42		77	262		溶	溶	× リグロイン; 溶; CS ₂
24 三クロールア ン(2.4.5.1)	$Cl_3 \cdot C_6H_2 \cdot NH_2$	196.42		95	約270				× リグロイン
25 三クロールア ン(2.3.4.1)	$Cl_3C_6H_2 \cdot NH_2$	196.42		67	292				× リグロイン
26 三クロール安 息	$Cl_3C_6H_2 \cdot CO_2H$	225.40		203	昇華	不; 溶	溶	溶	× 稀 Alc.
27 三クロール安 息	$Cl_3C_6H_2 \cdot CO_2H$	225.40		186		可			
28 三クロール安 息	$Cl_3C_6H_2 \cdot CO_2H$	225.40		163	昇華	不; 溶	溶	溶	×

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール	
1 三クロールエタン(1.1)	メチルクロロフォルムを見よ <chem>CHCl2·CH2Cl</chem>	133.40	1.441	液	114			+KOH → 二クロルエチレン
2 三クロールエタン(1.2)	<chem>CCl2·CHCl</chem>	131.39	1.470	-86	87			+アルカリHg(CN) ₂ 溶液 → Hg-化合物[83°]
3 三クロールエチレン	<chem>Cl3C6HO2</chem>	211.39	1.62	169	196	難	微; 溶	黄; ×Chlf. + リグロイン
4 三クロール酢酸	<chem>CCl3·CO2H</chem>	163.39	1.383	57	120	-	溶	Alk. 溶液沸點に して → CO ₂ + クロフォルム
5 三クロール酢酸エステル	<chem>CCl3·CO2·C2H5</chem>	191.42	1.417	液	168			易溶: Chlf.
6 三クロール乳酸	<chem>CCl3·CHOH·CO2H</chem>	193.40		124	115/18	易		
7 三クロールヒドリン	<chem>CH2Cl·CHCl·CH2Cl</chem>	147.42	1.417	液	158			
8 三クロールヒドリン	<chem>C6HCl3(OH)2</chem>	213.40		134	昇華	0.625; -		×W.
9 三クロールフェノール	<chem>Cl3C6H2·OH</chem>	197.40		53	253	-	易	×稀Alc.
10 三クロールフェノール(2.3-5.1)	<chem>C3·C6H2·OH</chem>	197.40		67	244	0.07; 0.2	易	IV
11 三クロールフェノール(2.4.6.1)	<chem>C6H3C3</chem>	181.40		63	209			

13 三クロールベンゼン(1.2.4)	<chem>C6H3Cl3</chem>	181.40	1.466	16	213			×Alc.
14 三クロールベンゼン(1.2.3)	<chem>C6H3Cl3</chem>	181.40		53	219			復原; ×E.; 蒸 (真空中にて)
15 三ステアリン	<chem>C3H5(C18H35O2)3</chem>	890.88	1.010	72	*	不	微	IV
16 サントニン	<chem>C15H18O3</chem>	246.14	1.187	169	昇華	微	溶	*爆發性
17 トロアセトリル	<chem>(NO2)3C·CN</chem>	176.03		41	220*	分解	溶	
18 トロアセリン	ピクラミド見よ							
19 トロキシロル(2.3-6.1.4)	<chem>(NO2)3C6H(CH3)2</chem>	241.08		140				V; ×Alc.
20 トロキシロル(2.4.6.1.3)	<chem>(NO2)3C6H(CH3)2</chem>	241.08	1.604	182		0.05; -		IV; ×Alc. + Bz.
21 トログリセリン	<chem>C3H5(ONO2)3</chem>	227.06	1.596	13	257*	0.13	∞	*爆
22 トロトルオ(2.4.5.1)(γ)	<chem>(NO2)3C6H2CH3</chem>	227.06		104			易	IV; ×アセト
23 トロトルオ(2.3.4.1)(β)	<chem>(NO2)3C6H2·CH3</chem>	227.06		112			溶	VI; ×アセト
24 トロトルオ(2.4.6.1)(α)	<chem>(NO2)3C6H2·CH3</chem>	227.06		81		1.6; > 10	易	IV; ×Alc.
25 トロナフタリン(1.4.5)	<chem>C10H5(NO2)3</chem>	263.06		154			微	黄
26 トロナフタリン(1.3.8)	<chem>C10H5(NO2)3</chem>	263.06		218			難	V; ×Chlf.
27 トロナフタリン(1.3.5)	<chem>C10H5(NO2)3</chem>	263.06		122			溶	IV; 溶: 醋酸; ×Chlf.
28 トロフェノール(2.3.6.1)	<chem>(NO2)3C6H2·OH</chem>	229.05		117		-	易	溶: Bz.

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度			特性
						水	アルコール	エーテル	
1 三ニトロフェニル*(3.4.6.1)	$(NO_2)_3C_6H_2OH$	229.05		96		一; 溶	易	溶: Bz.; ピクレーションを見よ	
2 三ニトロベンゾール(1.3.5)	$C_6H_3(NO_2)_3$	213.05		121	分解	0.04; 溶	1.5; 溶	IV; 易溶: Bz.	
3 三パルミチン	$C_3H_5(C_{16}H_{31}O_2)_3$	806.78	0.877/64	65		不	0.004; -	復原; X E., 石油エーテル	
4 三フェニルアミン	$(C_6H_5)_3N$	245.13		127			微	V; 可溶: Bz.	
5 三フェニルオキサゾン	$C_6H_5 \cdot C \cdot N \begin{matrix} \diagup C_6H_5 \\ \diagdown C_6H_5 \end{matrix}$	285.13		115	蒸溜			IV; X Alc. + E.; + CrO ₃ → 安息香酸	
6 三フェニルカルビノール	$(C_6H_5)_3COH$	260.13	1.188	162	380		溶	IIIa, IV	
7 三フェニルグアニチン(α)	$C_6H_5 \cdot N : C(NH \cdot C_6H_5)_2$	287.16		143	分解	一; 難	一; 溶	IV; X Alc.	
8 三フェニルグアニチン(β)	$HN : C \begin{matrix} \diagup N(C_6H_5)_2 \\ \diagdown NHC_6H_5 \end{matrix}$	287.16		131		難	溶	I	
9 三フェニルクロルメタン	$(C_6H_5)_3CCl$	278.58		111	230-235 / 20	*	**	→ 三フェニルカ ルビノール: ** → (C ₆ H ₅) ₃ C OC ₂ H ₅	
10 三フェニルホスフィン	$(C_6H_5)_3P$	262.16	1.194	75	360	不	溶	溶: 濃 HCl	

11 三フェニルベンゾール(1.3.5)	$(C_6H_5)_3C_6H_3$	306.14	1.206	169	> 300		微	IV; X E.; 溶: Bz.
12 三フェニルメタ	$(C_6H_5)_3CH$	244.13	1.017/95	92	359	一; 溶	溶	IV; 溶: 熱 Bz.
13 三フェニルメタカルボン酸(0)	$(C_6H_5)_2CH \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	288.13		161	昇華	不	×	易溶: Chlf, CS ₂ ; 黄; * 或は六フェニルエタン(無色)
14 三フェニルメチル*	$(C_6H_5)_3C \dots$	243.12		145-147			易	V; 溶: 冷リグロイン
15 三プロムアセトアルデヒド	プロムールを見よ					易	易	V; X Bz.
16 三プロム醋酸	$CBBr_3 \cdot CO_2H$	296.77		135	245		易	X Alc. 或 Alc. + E.
17 三プロムヒドリ	$CH_2Br \cdot CHBr \cdot CH_2Br$	280.80	2.436	16	219-221		易	X Alc.
18 三プロムフェノール(2.4.6.1)	$Br_3C_6H_2OH$	330.78		95	昇華	難	易	V
19 三プロムベンゾール(1.3.5)	$C_6H_3Br_3$	314.78		120	278	不	一; 微	× W.
20 三プロムベンゾール(1.2.4)	$C_6H_3Br_3$	314.78		44	276		微; 易	V; X Alc.
21 三プロムベンゾール(1.2.3)	$C_6H_3Br_3$	314.78	2.658	87			溶	溶: CS ₂ ; X Ac.
22 三プロムレゾルシン(2.4.6.1.3)	$Br_3C_6H(OH)_2(+H_2O)$	346.78		111		難; 微	溶	鹽化金酸鹽 [220°]
23 三ベンゾイルアミン	$(C_6H_5)_3CH_2N$	287.18		91		難	一; 溶	二臭化物[94°]
24 三ベンゾイルメタン	$CH(CO \cdot C_6H_5)_3$	328.13		224-226	分解		難	
25 三メチルアミン	$(CH_3)_3N$	59.08	0.673 / -	< -75	約 -3	91; -	易	
26 三メチルアルシ	$(CH_3)_3As$	120.03		液	70	微		

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール	
1 三メチルエチレングリコール	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH})\cdot\text{CHOH}\cdot\text{CH}_3$	104.10	0.987	液	177	∞	∞	220°にて永熱→W.十メチルケトン
2 三メチルエチレン	アミレンを見よ							
3 三メチル醋酸(ピバリン酸)	$(\text{CH}_3)_3\text{C}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	102.08	0.905/50	35	164	2.22;	∞	アミド[154°]
4 三メチル砒素	$\text{As}(\text{CH}_3)_3$	120.03		液	約70			→沃化四メチルアルシニウム
5 三メチルフェニルアルミニウム,沃化—	$(\text{CH}_3)_3(\text{C}_6\text{H}_5)\cdot\text{N}\cdot\text{I}$	263.04		211		1.1;		Chlf. (不; 溶); ×Alc.
6 三メチルフォスフィン	$(\text{CH}_3)_3\text{P}$	76.11	<1	液	40—42	不		→酸化物 [137°][214°]
7 三メチレン	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \end{array}$	42.05	0.720/79	*				*赤熱にて→ピロメコン酸; +Br ₂ (光線にて)→臭化三メチレン(+10%臭化プロピレン)
8 三メチレン, 臭化—	$\text{BrCH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{Br}$	201.89	1.973	液	165			→三メチレン二アミン
9 三メチレンニアミン	$\text{H}_2\text{N}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{NH}_2$	74.10		液	136	溶	∞	ベンゾイルル化物[147°]
10 三メチレンジグリコール	$\text{CH}_2\text{OH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{OH}$	76.06	1.053	液	214	∞	∞	ベンゾイルル化物[53°]

10 三ヨードフェニル(2.4.6.1)	$\text{I}_3\text{C}_6\text{H}_2\cdot\text{OH}$	471.78		156		可	微	×醋酸
11 三ヨードベンゾール(1.3.5)	$\text{C}_6\text{H}_3\text{I}_3$	455.78		184		溶	微	×Alc.
12 三ヨードベンゾール(1.2.4)	$\text{C}_6\text{H}_3\text{I}_3$	455.78		91		不	溶	
13 三ヨードベンゾール(1.2.3)	$\text{C}_6\text{H}_3\text{I}_3$	455.78		116*	昇華	不	易	*[86°]も與へらる
14 四アルセチル臭化ジアルコーズ	$\text{C}_6\text{H}_7\text{O}(\text{CO}\cdot\text{CH}_3)_4\text{Br}$	347.07		88		不	易	×アミルアルコール
15 シアヌルアミド(メラミン)	$\text{C}_3\text{N}_3(\text{NH}_2)_3$	126.10		昇華		—; 溶	—; 難	
16 シアヌル, 鹽化—	$\text{C}_3\text{N}_3\text{Cl}_3$	184.40	1.4	146	190	—; 溶	—; 難	
17 シアヌル酸	$(\text{HO})\text{C}=\text{N}-\text{C}(\text{OH})\text{N}:\text{C}(\text{OH})\text{N}:(+2\text{H}_2\text{O})$	129.05		*		0.5;	—	V; ×W., 稀Alc.; *→靑酸
18 シアヌル酸メチル	$\text{C}_3\text{N}_3(\text{OCH}_3)_3$	171.10		135	265	—; 溶	溶	
19 シアナンアミン(0)	$\text{C}_6\text{H}_4\begin{array}{l} \text{CN} \\ \\ \text{NH}_2 \end{array}$	118.06		50	267			→アンスラニル酸
20 シアンセタミド	$\text{CH}_2\begin{array}{l} \text{CONH}_2 \\ \\ \text{CN} \end{array}$	84.05		118	分解	15.4;	—	
21 シアンアミド	$\text{NC}\cdot\text{NH}_2$	42.03	1.083	44	*	潮解	易	*水蒸氣蒸溜; 微溶:CS ₂ ; *→アセトニトリル+CO ₂
22 シアン醋酸	$\text{CN}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{COOH}$	85.03		70	165*	溶		

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アール エーテル	
1 シル シアン醋酸エチル	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \text{CN} \\ \text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	113.06	1.056	-23	206	分解	溶	+NH ₃ → シ アンセタミ ド +アニリン (100° にT) → フェニルピ リジン * ← プロピオニト リル + CO ₂ × 無水 Alc., E. 三臭化物 [78]
2 シル シアン蟻酸エチル	CN·CO ₂ ·C ₂ H ₅	99.05	1.003	液	116	溶解	溶	
3 シル シアンプロピオ ン酸(α)	CH ₃ ·CH(CN)·CO ₂ H	99.05		液	*	溶解	溶	
4 シル シアン, 沃化一	CNI	152.93		146	昇華	微; 易	易	
5 シル シアン, ムモ ニウム, 水酸化-	(C ₂ H ₅) ₄ N·OH + 4H ₂ O	219.24		49		易	溶	
6 シル シアン, 鉛	Pb(C ₂ H ₅) ₄	323.4	1.62	液	91/19	不	∞	
7 シル シアン, アミ ノベンゾア ン(Pf')	CO[C ₆ H ₄ N(C ₂ H ₅) ₂] ₂	324.24		96		不	溶	
8 シル シアン, ア ン(2-3,5-6)	C ₆ HCl ₄ NH ₂	230.87		90			溶	
9 シル シアン, ア ン(2-3,4-5)	C ₆ HCl ₄ NH ₂	230.87		118			溶	溶: Bz. Na ₂ CO ₃ 溶液 (或類似液) → 三クロルエチ レン + Na エチラ ート → エトキ シシ ン
10 シル シアン, エ ン(4)	CHCl ₂ ·CHCl ₂	167.86	1.592	-44	146			
11 シル シアン, エ ン(as)	CH ₂ Cl·CCl ₃	167.86	1.550	液状	131			

12 シル シアン, エ ン	CCl ₂ ·CCl ₂	165.84	1.620	液	121			+ 鹽素 → 六 クロルエ タン + 濃 H ₂ SO ₄ → HCl + Alc. + クロル + Bz. + AlCl ₃ → 三フェニル メタン V; 難溶, × Bz. V; × CS ₂ , E., Bz. × Alc.
13 シル シアン, エ ン	CCl ₃ ·CHCl·O·C ₂ H ₅	211.89	1.423	液	190		∞	
14 シル シアン, エ ン(四 クロル 炭素)	CCl ₄	153.84	1.594	-23	77	0.08; -	易	
15 シル シアン, エ ン	CCl ₄ (OH) ₂	247.86		232	昇華	不	不; 微	
16 シル シアン, エ ン	C ₆ H ₂ Cl ₄	215.86	1.734	137	243-246		微; 溶	
17 シル シアン, エ ン(as)	C ₆ H ₂ Cl ₄	215.86		50	246		微	
18 シル シアン, エ ン(v)	C ₆ H ₂ Cl ₄	215.86		45	254		微	青 黒色; * 不融; アセチル化 物 [205°] × Alc.
19 シル シアン, エ ン	C ₆ O ₂ (OH) ₄	172.03		*		-; 易	易	
20 シル シアン, エ ン	C ₁₀ H ₄ (OH) ₄	192.06		154		難	可	
21 シル シアン, エ ン	C ₁₀ H ₄ (NO ₂) ₄	308.06		203	*		×	* 爆 發性 × 醋 酸; ア セチ ル化 物 [217]
22 シル シアン, エ ン	C ₆ H ₂ (OH) ₄	142.05		215-220		易	易	
23 シル シアン, エ ン	CH ₃ O·C ₆ H ₂ (OH) ₃	156.06		186		易	微	
24 シル シアン, エ ン	CH ₂ [C ₆ H ₃ (NO ₂) ₂] ₂	348.10		172		不	不	黄; × 醋 酸. 溶: Alk.
25 シル シアン, エ ン	[(NO ₂) ₂ ·C ₆ H ₂ (OH)] ₂	366.08		225		不	溶	黄
26 シル シアン, エ ン	C(NO ₂) ₄	196.03	1.650	13	126	不	易	無色

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度			特性
						水	アルコール	エーテル	
1 シクロオクタテトラエン	$\begin{array}{c} \text{CH}:\text{CH}:\text{CH}:\text{CH} \\ \quad \\ \text{CH}:\text{CH}:\text{CH}:\text{CH} \end{array}$	104.06	0.925	約-27	42/17	不			+HNO ₃ → レアチン
2 シクロオクタタン	C ₈ H ₁₆	112.13	0.839	14	150	不			
3 シクロノナン	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{---CH}_2\text{---CH}_2\text{---CH}_2 \\ \quad \quad \quad \\ \text{CH}_2\text{---CH}_2\text{---CH}_2\text{---CH}_2 \end{array}$	126.14	0.773	液	170-172	不			
4 シクロデカタン	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{---CH}_2 \\ \quad \\ \text{CH}_2\text{---CH}_2 \end{array}$	56.06	0.704	<-80	12	不			
5 シクロデカテン	$\begin{array}{c} \text{CH}=\text{CH} \\ \quad \\ \text{CH}_2\text{---CH}_2 \end{array}$	54.05	0.733	液	2	微			二沃化物[48°]
6 シクロプロパン	三メチレンを見よ								
10 シクロプロパンカルボン酸	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH} \\ \\ \text{CH}_2 \end{array} \begin{array}{c} \text{---} \\ \text{---} \\ \text{---} \end{array} \begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H} \\ \\ \text{CH}_2 \end{array}$	86.05	1.080	18	182	微			アミド[120°]; ×E.
11 シクロプロパン二カルボン酸(1.1)	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \\ \text{C}(\text{CO}_2\text{H})_2 \\ \\ \text{CH}_2 \end{array}$	130.05		139	*	易			×Chlf; *→シ クロプロパン カルボン酸+ ブチラクト

12 シクロヘキサノール	C ₆ H ₁₁ ·OH	100.10	0.947	22	160	5.7; -	溶		シクロヘキサノール, アセチン酸, アセチン酸, ベンゼン[155°]
13 シクロヘキサノン	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{---CH}_2\text{---CO} \\ \quad \\ \text{CH}_2\text{---CH}_2\text{---CH}_2 \end{array}$	98.08	0.947	-45	157	微	溶		シクロヘキサノン, アセチン酸, ベンゼン[155°]
14 シクロヘキサノール	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{---CH}_2\text{---CH}_2 \\ \quad \quad \\ \text{CH}_2\text{---CH}_2\text{---CH}_2 \end{array}$	84.10	0.778	8	81				シクロヘキサノール, アセチン酸, ベンゼン[155°]
15 シクロヘキサノール, 臭化	C ₆ H ₁₁ ·Br	163.01	1.324	液	165				シクロヘキサノール, アセチン酸, ベンゼン[155°]
16 シクロヘキサノール, アミン	C ₆ H ₁₁ ·NH ₂	99.11		液	135				シクロヘキサノール, アセチン酸, ベンゼン[155°]
17 シクロヘキサノール, Δ ₂	$\begin{array}{c} \text{CH}=\text{CH} \\ \quad \\ \text{CH}_2\text{---CH}_2 \end{array} \begin{array}{c} \text{---} \\ \text{---} \\ \text{---} \end{array} \begin{array}{c} \text{CO} \\ \\ \text{CH}_2 \end{array}$	96.06	0.987	液	63/14		易		シクロヘキサノール, アセチン酸, ベンゼン[155°]
18 シクロヘキサノール	$\begin{array}{c} \text{CH}:\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \\ \quad \\ \text{CH}_2\text{---CH}_2\text{---CH}_2 \end{array}$	82.08	0.805	液	84	不	溶		シクロヘキサノール, アセチン酸, ベンゼン[155°]
19 シクロヘキサノール	スベロンを見よ								シクロヘキサノール, アセチン酸, ベンゼン[155°]
20 シクロヘキサノール	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{---CH}_2\text{---CH}_2 \\ \quad \quad \\ \text{CH}_2\text{---CH}_2\text{---CH}_2 \end{array} \begin{array}{c} \text{---} \\ \text{---} \\ \text{---} \end{array} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH} \end{array}$	98.11	0.811	-13	118				シクロヘキサノール, アセチン酸, ベンゼン[155°]
21 シクロヘキサノール, エン	$\begin{array}{c} \text{CH}:\text{CH} \\ \quad \\ \text{CH}:\text{CH} \end{array} \begin{array}{c} \text{---} \\ \text{---} \\ \text{---} \end{array} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH} \end{array}$	66.05	0.807	液	41	不	∞		シクロヘキサノール, アセチン酸, ベンゼン[155°]

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール エーテル	
1 シクロペンタン	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{CH}_2 \\ \quad \\ \text{CH}_2\text{CH}_2 \\ \quad \\ \text{CH}_2 \end{array}$	70.08	0.754	<-80	51	不	溶	
2 シクロペンタン 二カルボン酸 1, 2-(トランス型)	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{CH}(\text{CO}_2\text{H}) \\ \quad \\ \text{CH}_2\text{CH}(\text{CO}_2\text{H}) \\ \quad \\ \text{CH}_2 \end{array}$	158.08		159	蒸溜	一; 溶	微	×W.
3 シクロペンタン	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{CH}_2 \\ \quad \\ \text{CH}_2\text{CH}_2 \\ \quad \\ \text{CH}_2\text{CO} \end{array}$	84.06	0.948	液	130	微		ニベンザル誘 [191°]
4 シクロペンタン	$\begin{array}{c} \text{CH}=\text{CH} \\ \quad \\ \text{CH}_2\text{CH}_2 \\ \quad \\ \text{CH}_2 \end{array}$	68.06	0.776	液	44	不	溶	フェニルウレタン (HOC(=O)R) (79°/12), [107°]
5 四臭化炭素	CBr_4	331.68	3.42	94	190	不	溶	<46.7°V, >46.7°I
6 シトラロン酸	$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{C}(\text{CO}_2\text{H}) \\ \\ \text{CH}(\text{CO}_2\text{H}) \end{array}$	130.05	1.616	91	*	238; -		×E-リドロイ ン; 水蒸気蒸 溜* → 無水シ トラロン酸 復原
7 シトラコステル	$\text{C}_3\text{H}_4(\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5)_2$	186.11	1.061	液	230			
8 シトラロン酸, 無水-	$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{C}-\text{CO} \\ \quad \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH} \quad \text{CO} \quad \text{O} \end{array}$	112.03	1.250	7	214			

9 シトラマル酸	$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{C}(\text{OH})\text{CO}_2\text{H} \\ \\ \text{CH}_2\text{CO}_2\text{H} \end{array}$	148.06		119	*	易	易	×醋酸エス ル; 不溶: Bz,* → シトラコ ステル	
10 シトラル (ゲラ ニアル)	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{CH}(\text{C}(\text{CH}_3)_2) \\ \\ \text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)\text{CHO} \end{array}$	152.13	0.887	液	228	不	溶	溶: アルカリ; シヤン醋酸 → 誘 [122°] × Bz	
11 シトロネラル	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_2)_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CHO} \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$	154.14	0.856	液	205-208			セミカルバ ン [82°]	
12 シトロネロル[d]	$\text{C}_{10}\text{H}_{20}\text{O}$	156.16	0.857	液	117/17	不	溶		
13 シネオ ル	$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_2\text{CH}_2 \\ \quad \\ \text{CH}_2\text{CH}_2 \end{array} \text{CH}(\text{CH}_3)_2 \\ \quad \\ \text{CH} \quad \text{C} \\ \quad \\ \text{O} \quad \text{O} \end{array}$	154.14	0.927	-1	176	分解			HBr化物 56°; → シネオ ル酸
14 シネオ ル酸	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}_5$	216.13		196		-; 6.7			
15 四プロム キニン (プロム アニル)	$\text{C}_6\text{O}_2\text{Br}_4$	423.68		300	昇華	不	微; 溶	黄; V; ×醋酸	
16 四プロム ブタン (1,2,3,4)	$\text{CH}_2\text{Br}(\text{CHBr})_2\text{CH}_2\text{Br}$	373.73		118/181/60		不; 5		V; ×Alc., リ グロ イン; 水蒸気 蒸溜	
17 四フェニ ルエタ ン(sym)	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{CH}\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$	334.18	1.182	209 ³⁷⁹⁻³⁸³		-; 0.78		IV; ×Chlf. 溶; 醋酸	

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール エーテル	
1 四フェニルエチレン	$(C_6H_5)_2C:C(C_6H_5)_2$	332.16		221	415-425	難	難	VI; ×Bz.
2 四ベンチルヒドラーゼン	$(C_6H_5 \cdot CH_2)_2N \cdot N \cdot (CH_2 \cdot C_6H_5)_2$	392.24		149		難	難	
3 四メチル琥珀酸	$(CH_3)_2C \cdot CO_2H$ $(CH_3)_2C \cdot CO_2H$	174.11		約190*	昇華	易	微	無水物として 水蒸氣蒸留 * → 無水物 [195°]
4 四メチルニアミノ三フェニルメタン	$C_6H_5 \cdot CH(C_6H_4 \cdot N(CH_3)_2)_2$	330.22		93		溶	溶	VI ビクラー [312°]* → メチ ルアール 十三 ミン
5 四メチルアムモニウム水酸化	$(CH_3)_4NOH + 5H_2O$	181.19		62	*	不	不	×Bz.
6 四メチルニアミノフェニルメタン(四メチル鹽基)	$[(CH_3)_2N \cdot C_6H_4]_2CH_2$	254.19		91		溶	溶	×Alc.
7 四メチルニアミノベンズヒドラーゼン	$[(CH_3)_2N \cdot C_6H_4]_2CHOH$	270.19		96		溶	溶	
8 四メチルニアミノベンゾラフィン	$[(CH_3)_2N \cdot C_6H_4]_2CO$	268.18		173	>360	溶	溶	
9 四メチルメタン	ペンタン(第三)を見よ							

10 四メチルニアミン	$CH_2 \cdot CH_2 \cdot NH_2$ $CH_2 \cdot CH_2 \cdot NH_2$	88.11		27	158-160	易		ペンゾイル化 物[176°]
11 四ヒドロキノリン	$C_9H_{10}NH$	133.10	1.070	液	251	溶		ビクラー ト [141°]
12 四ヒドロテレフタル酸(シス型)	$HO_2C \cdot CH \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown CH \\ \diagup CO_2H \end{matrix}$	170.08		150		2.8; ∞		
13 四ヒドロテレフタル酸(トランス型)	$HO_2C \cdot CH \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{matrix} \begin{matrix} \diagdown CH \\ \diagup CO_2H \end{matrix}$	170.08		220		0.17; 易		
14 四ヒドロナフタリン	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{matrix}$	132.10	0.971	<-20	205-207			V; 無水物 [74°]
15 四ヒドロフタル酸 Δ_1	$CH_2 \cdot CH_2 \cdot C \cdot CO_2H$ $CH_2 \cdot CH_2 \cdot C \cdot CO_2H$	170.08		120		易		
16 四ヒドロフタル酸 Δ_2	$CH_2 \cdot CH \cdot C \cdot CO_2H$ $CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH \cdot CO_2H$	170.08		215		0.9; -		無水物[78°]
17 四ヒドロナフチルアミン(ar.α)	$H_2N \cdot C_6H_3 \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{matrix}$	147.11	1.063	液	275	溶	溶	アセチル化物 [158°]
18 四ヒドロナフチルアミン(ac.β)	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH \cdot NH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{matrix}$	147.11	1.031	液	250			アセチル化物 [107°]


物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール エーテル	
1 四ヒドロナフチルアミン(ac.α.)	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH(NH_2) \cdot CH_2 \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} - CH_2$	147.11		液	247	溶	溶	アセチル化物 [148°]
2 四ヒドロナフトール(ar.β.)	$HO \cdot C_6H_3 \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{matrix}$	148.10		58	275	微; -	易	×リグロイン
3 四ヒドロナフトール(ar.α.)	$HO \cdot C_6H_3 \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{matrix}$	148.10		69	265	-; 微	易	V
4 四ヒドロベンゾール	シクロヘキセンを見よ							
5 四メチル鉛	$Pb(CH_3)_4$	267.3	2.034	液	110	不	易	→メチル →タ
6 シモール(メチルイソゾロピルベンゾール)(o)	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CH(CH_3)_2$	134.11	0.858	液	157	不	溶	→メチルイソ →タ
7 シモール(メチルイソゾロピルベンゾール)(m)	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CH(CH_3)_2$	134.11	0.863 < -25	液	175	不	溶	→メチルイソ →タ
8 シモール(メチルイソゾロピルベンゾール)(p)	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CH(CH_3)_2$	134.11	0.865	-74	175	不	溶	→メチルイソ →タ
9 シリコ安息香酸	$C_9H_9SiO_2H$	138.3		92		不	溶	→メチルイソ →タ


10 シリコ醋酸	CH_3SiO_2H	76.3				不	溶	
11 シルベストレン	$CH_3 \cdot C \equiv CH - CH - C : CH_2$ $CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_3$ 或 $CH_3 \cdot C \cdot CH_2 - CH - C : CH_2$ $CH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_3$	136.13	0.851	液	177	不	溶	二鹽酸添加物 [72]
12 修酸	$HO_2C \cdot CO_2H + 2H_2O$	126.05	1.653	189*	昇華	8; 120	23.7; -	V; *無水; → 修酸メニル; ヒド[148°] 鹽[148°] ***但シ無水 23.6
13 修酸アニリド	$(CO \cdot NH \cdot C_6H_5)_2$	240.11		245	320	-; 不	-; 微	復原; V; *密閉 管中に於て熱した槽に於て
14 修酸アミド	$H_2N \cdot CO \cdot CO \cdot NH_2$	88.05	1.667	417*		0.0037	難	IV
15 修酸アムモノウ	$C_2O_4(NH_4)_2 (+H_2O)$	124.06	1.501			5.8; -		復原
16 修酸アリル	$C_2O_4(C_3H_5)_2$	170.08	1.055	液	217	不	溶	復原
17 修酸エチル	$C_2O_4(C_2H_5)_2$	146.08	1.082	-41	185	微	∞	復原
18 修酸カリウム	$C_2O_4K_2 (+H_2O)$	166.20	2.08			33; -		V
19 修酸性カリウム	C_2O_4HK	128.11	2.03			3.84; -	-; 2.94	V

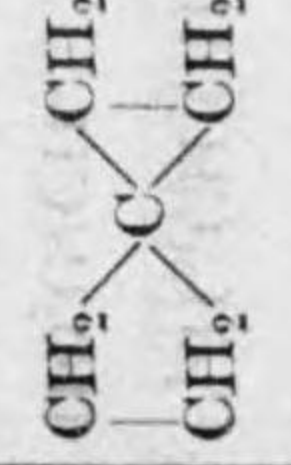
物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール	
1 脛酸カリウム, 酸性(酢漿酸鹽)	$C_2O_4HK \cdot C_2O_4H_2 + 2H_2O$	254.16	1.765	*	*	不		VI; *128°にて水を失ふ V; 溶解; *180°にて水を失ふ * 140°にて爆
2 脛酸カルシウム	$C_2O_4Ca(+H_2O)$	128.07	2.20	*	*	不		
3 脛酸銀	$C_2O_4Ag_2$	303.76	5.03	*	*	難		
4 脛酸醋酸エステル	$H_3C_2O_2 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	188.10	1.159	液	132/24	∞	∞	Cu-鹽無水 [162°]
5 脛酸メチル	$C_2O_4(CH_3)_2$	118.05	1.422	54	163	溶		復原 V; ×CH ₃ OH
6 酒石酸[d](通常)	CHOH·CO ₂ H CHOH·CO ₂ H	150.05	1.760	170	138; 343	25; -	0.61	V; 溶; アセト
7 酒石酸 [l]	CHOH·CO ₂ H CHOH·CO ₂ H	150.05	1.760	170	138; 343	25; -	0.61	V; 溶; アセト
8 酒石酸(メソ)	メソ酒石酸を見よ							
9 酒石酸(ラセミ體), (葡萄糖酸)	CHOH·CO ₂ H CHOH·CO ₂ H + H ₂ O	168.06	1.687	204-205*	20; 184	2.1; -	1.1; -	VI; *無水物
10 酒石酸カリウム [d](酒石)	$C_4H_4O_6HK$	188.14	1.956		0.654; -	不		IV

11 酒石酸アミド	CHOH·CO·NH ₂ CHOH·CO·NH ₂	148.08		195	0.03; -	不		IV
12 酒石酸アンチモニルカリウム, [d](吐酒石)	CHOH·CO ₂ H CH(OSbO) ₂ ·CO ₂ K + 1/2 H ₂ O	332.3	2.607	*	分解	8.52; -		IV; *無水物 [100°]
13 酒石酸二エチル	$C_4H_4O_6(C_2H_5)_2$	206.11	1.202	15	167/16	溶		復原
14 酒石酸一エチル	$C_4H_4O_6H(C_2H_5)$	178.08		約90		潮解		IV; 復原
15 酒石酸カリウム	$C_4H_4O_6K_2(+1/2 H_2O)$	226.23	1.975	*		158; -		V; *180°にて脱水
16 酒石酸カリウムナトリウム (ロシエル鹽)	$C_4H_4O_6KNa + 4H_2O$	282.2	1.79			114.2; -		IV.
17 酒石酸カルシウム [d]	$C_3H_4O_6Ca(+4H_2O)$	188.10				0.02; 微		IV.
18 四沃化炭素	Cl ₄	519.68	4.32					赤; 1-モル Alc. KOH → ヨード7 オキム 黄; ×稀 Alc. 溶; Bz.
19 四沃度ピロール (ヨードール)	C ₄ I ₄ NH	570.70		140		0.02	-; 溶	50
20 焦性酒石酸(メチル琥珀酸)	CH ₃ ·CH·CO ₂ H CH ₂ ·CO ₂ H	132.06	1.410	112 > 200*	66.5; -	易		VI; * → 無水 焦性酒石酸
21 焦性酒石酸, 無水	CH ₃ ·CH·CO CH ₂ ·CO	114.05	1.230	37	247	微	溶	
22 焦性粘液酸	CH=CH CH-O-C-CO ₂ H	112.03		134, 260-275*	-; 25	溶		*分解

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール エーテル	
1 焦性葡萄糖ニト リル	青化アセチルを見よ							
2 焦性葡萄糖	$\text{CH}_3\text{CO}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	88.03	1.267	約13	61/12	∞	∞	フエニルヒド ラゾン[192°] ×W, Alc. ×Alc, Bz. W; 溶: Chlf.; 復原
3 焦性葡萄糖アミ ド	$\text{CH}_3\text{CO}\cdot\text{CONH}_2$	87.05		124		易	溶	
4 樟腦 [d]	$\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CO}$	152.13	0.811	180	209	易	溶	III, 昇華→樟 腦オキシム
5 樟腦オキシム	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}\cdot\text{NOH}$	167.14		120	250	易	易	×リドロイ ン; V.
6 樟腦キノ ン	$\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CO}$ $\alpha(\text{CH}_3)_2$ $\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)\text{CO}$	166.11		198	昇華	易	微; 溶	黄; 水蒸氣蒸 溜
7 樟腦酸 [d]	$\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CO}_2\text{H}$ $\alpha(\text{CH}_3)_2$ $\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)\text{CO}_2\text{H}$	200.13	1.193	187	分解*	溶	0.76; 3.1	V; *CO ₂ 氣流 中にて殆ど分 解せず蒸溜

8 樟腦酸, 無水[d]		182.11		221	270			
9 蔗糖	$\text{C}_3\text{H}_4\text{O}_3(\text{OH})_8$	342.18	1.588	約160	分解	190; 一	微	V
10 シンコニザン	$\text{C}_{19}\text{H}_{32}\text{ON}_2$	294.19		202		難	6.1; 一	0.53; 一
11 シンコニン	$\text{C}_{19}\text{H}_{32}\text{ON}_2$	294.19		256	昇華	0.013; 一	0.71; 一	0.29; 一
12 シンコニン酸(4)	$\text{C}_9\text{H}_6\text{N}_2\text{CO}_2\text{H}(+1\text{又は}2\text{H}_2\text{O})$	173.06		253		×		V; ×Alc.
13 シンコメロン酸 (3.4)	$\text{C}_9\text{H}_8\text{N}_2(\text{CO}_2\text{H})_2$	167.05		266		一; 微	微	Cu-鹽 ×HCl
14 シンナメルトン	ベンザルアセトンを見よ							
15 シンナモン	ニベンザルアセトンを見よ							
16 水銀, ニエチル-	$\text{Hg}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	258.7	2.444	液	159	不	微	→ C ₂ H ₅ HgCl [190°] 溶: 熱Chlf., CS ₂
17 水銀, ニナフチ ル-(α)	$\text{Hg}(\text{C}_{10}\text{H}_7)_2$	454.7	1.944	243			一; 微	
18 水銀, ニフェニ ル-	$\text{Hg}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$	354.7	2.32	120	>300		一; 微	IV; 溶: Chlf., CS ₂ , Bz. →メチル沃化 水銀
19 水銀, ニメチル-	$\text{Hg}(\text{CH}_3)_2$	230.6	3.069	液	93-96	殆不	易	×
20 水銀メルカプ チド	$\text{Hg}(\text{SC}_2\text{H}_5)_2$	322.8		76		分解	一; 6.7	×
2 水銀, 沃化メチ ル-	$\text{CH}_3\text{Hg}\cdot\text{I}$	342.5		143		不	可	溶: Chlf. ×CH ₃ OH

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度			特性
						水	アルコール	エーテル	
1 スカトール (β-メチルイソボルネール)		131.08		95	265	微	溶	×	リグロイン
2 錫,三エチル-	(C ₂ H ₅) ₃ Sn·Sn(C ₂ H ₅) ₃	411.6	1.412	液	270	不	不	溶	
3 錫,四エチル-	(C ₂ H ₅) ₄ Sn	234.9	1.187	液	181	不	不	不	×
4 錫,四フェニル-	Sn(C ₆ H ₅) ₄	426.9		226	>420	不	不	不	×
5 錫,四メチル-	(CH ₃) ₄ Sn	178.8	1.291	液	78	不	不	不	
6 錫,二エチル-	(C ₂ H ₅) ₂ Sn	176.8	1.558	液	分解*	不	不	不	*
7 ステアリン酸	C ₁₇ H ₃₅ CO ₂ H	284.29	0.941	69	232/15	0.03	2.0	溶	25.06
8 ステアロキシル酸	CH ₃ (CH ₂) ₇ CO CO(CH ₂) ₇ CO ₂ H	312.26		86		不	微;易	易	黄
9 ステアロール酸	CH ₃ (CH ₂) ₇ C:C(CH ₂) ₇ CO ₂ H	280.26		48	260	不	不	易	×
10 ステアロニン酸	(C ₁₇ H ₃₅) ₂ CO	506.56	0.798 (89°)	88		不	微;易	易	
11 ニトロロレンシン (2,4,6,1,3)	(NO ₂) ₃ ·C ₆ H(OH) ₂	245.05	1.83	175	昇華	0.6;1.14	易溶	易溶	黄; III; × 酸エステル

12 スチラシン (肉桂酸シンナミルエステル)	C ₆ H ₅ ·CH:CH·CO ₂ ·C ₆ H ₅	264.13	1.156	44		不	5; 33	33	二臭化物 [151] × Alc.
13 スチルベン	C ₆ H ₅ ·CH:CH·C ₆ H ₅	180.10	0.971 /119	124	307	0.9; 7.8	7.8; -		V; 水蒸気蒸溜
14 スチルベン二アミン	C ₆ H ₅ ·CH·NH ₂ C ₆ H ₅ ·CH·NH ₂	212.14		91	分解	不	溶	溶	
15 スチロール	C ₆ H ₅ ·CH:CH ₂	104.06	0.907	液	145	不	∞	∞	二臭化物 [74°] (140°/15)
16 ストリキニン	C ₂₁ H ₂₂ O ₂ N ₂	334.19	1.359	268	270/5	0.014; -	-; 溶	不	IV; 溶: Chlf. 溶: Chlf.; ヨードメチル化物 [222°-225°]; ニトロソソット [145°]
17 スパルチイン	C ₁₅ H ₂₆ N ₂	234.22		液	181/20	難	溶	溶	×
18 スピロシクラン		68.06	0.723	液	40				醋酸エステル
19 スベロン (シクロヘプタノン)	CH ₂ ·CH ₂ ·CH ₂ ·CH ₂ ·CH ₂ ·CH ₂ ·CO	112.10	0.951	液	179-181	不			二ペンザル誘 [107°]
20 スルファニル酸 (1,4)	H ₂ N·C ₆ H ₄ ·SO ₃ H + 2H ₂ O	209.17		約288	*	0.9; 66			IV, V; *分解 → Dクロルベンゾールスルファミド
21 スルフォ安息香酸 (0)	HO ₂ C·C ₆ H ₄ ·SO ₃ H (+3H ₂ O)	202.12		141*		50; -	微	不	IV; → サツカリン (O-安息香酸スルファミド); 無水物
22 スルフォカルバニリド	ニフェルチオ尿素を見よ								
23 スルフォ酢酸	HO ₂ C·CH ₂ ·SO ₃ H + 1H ₂ O	158.12		84	約245分解	潮解	可; 易	不	

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール	
1 スルフォサリチル酸(5.2.1)	$\text{HO}_3\text{S}\cdot\text{C}_6\text{H}_5(\text{OH})\cdot\text{CO}_2\text{H}$	218.12		120		∞	∞	
2 スルフォナール	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{SO}_2\cdot\text{C}_2\text{H}_5)_2$	228.27		128	300	0.2; 6.67	1.54; 50	∞; Alc.
3 スルフォベンジド	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{SO}_2$	218.15		128	379	不; 微	微; 易	V; × Bz., Alc.
4 靑酸	HCN	27.02	0.697	-13	26	∞	∞	→ 伯林靑
5 セチルアルコール	$\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{CH}_2\text{OH}$	242.27	$\frac{0.818}{50^\circ}$	50	190/15	不	溶	× Alc.
6 セバチン酸	$\text{HO}_2\text{C}\cdot(\text{CH}_2)_8\cdot\text{CO}_2\text{H}$	202.14		133	243/15	0.10; 20	易	
7 セミカルバチッド	$\text{H}_2\text{N}\cdot\text{CO}\cdot\text{NH}\cdot\text{NH}_2$	75.06		96		溶	不	不溶; Bz., Chlf.
8 セリルアルコール	$\text{C}_{25}\text{H}_{51}\text{CH}_2\text{OH}$	382.43		79	分解	不	溶	
9 セリリン	$\text{CH}_2\text{OH}\cdot\text{CH}(\text{NH}_2)\cdot\text{CO}_2\text{H}$	105.06		246		4.35; -	不	V
10 セルロース	$(\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5)_x$	162.08	1.525					溶; Cu(NH ₃) ₄ (OH) ₂
11 セロチン酸	$\text{C}_{26}\text{H}_{53}\text{CO}_2\text{H}$	410.43	0.836	78	分解	不	-; 易	× E., 醋酸
12 ソラニチン	$\text{C}_{30}\text{H}_{61}\text{O}_2\text{N}(?)$	587.50		191	昇華	難	-; 溶	× E.
13 ソラニリン	$\text{C}_{32}\text{H}_{51}\text{O}_{11}\text{N}$	625.42		262	分解	難	-; 溶	

14 ソルビット [d]	$\text{C}_6\text{H}_{14}\text{O}_6(+\frac{1}{2}\text{或}1\text{H}_2\text{O})$	182.11	1.654	110*		易	不; 易	易	ベニザル誘物 [162°]; * 無水
15 ソルビン酸	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}:\text{CH}:\text{CH}:\text{CO}_2\text{H}$	112.06		134	228*	不; 溶	易	易	× 1容 Alc. + 2容 W.; 水蒸氣蒸溜; * 分解
16 ソルボース [d]	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$	180.10	1.654	165		60; -	0.3; 微	不	IV
17 タウリン	$\text{H}_2\text{N}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{SO}_3\text{H}$	125.13		> 300		6.25; -	難	難	V; Hg-鹽; 難溶
18 タリネチン	$\text{C}_9\text{H}_6\text{O}_4$	178.05	$\frac{253-256}{}$	42	283	-; 溶	易	難	IV
19 オキシキノリン	$\text{CH}_3\text{O}\cdot\text{C}_9\text{H}_7\text{NH}$	163.11		188	分解*	-; 溶	易	易	V; * 少量は昇華す
20 ダルシット	$\text{C}_6\text{H}_8(\text{OH})_6$	182.11		186	分解*	2.9; 59	0.07; -	不	メソソルホン酸; * 昇110°-120°
21 タルトロン酸	$\text{CHOH}(\text{CO}_2\text{H})_2(+\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O})$	120.03	1.466	186	分解*	易	易	溶**	** + $\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$ 殆不溶
22 炭酸エチル	$\text{CO}(\text{OC}_2\text{H}_5)_2$	118.08	0.976	液	126	不	溶	不	復原
23 炭酸フェニル	$\text{CO}(\text{OC}_6\text{H}_5)_2$	214.08		78	306	×	×	-; 易	
24 タンニン	?	?	1.35	分解		溶	微	難	
25 タンボーズ	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$	180.10	1.752	224	319/15	1.75; -	不	不	III
26 ギアゾベンゾルイミド	$\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_3$	119.06	1.088	液	59/14	不	微	微	爆発性; + H ₂ SO ₄ → アミノフェノール
27 ギアゾール	$\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2\cdot\text{NH}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	197.11		96	分解	不	-; 溶	易	黄; × Alc.

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール エーテル	
1 1-アゾベンゾンスルホン酸 (p)		184.13		分解		溶*	不	*60°にて×; それ以上にては分解; →クロロルベンゾニルスルホンアミド
2 1-アゾメタン	N ₂ :CH ₂	42.03		-145	-23		溶	黄; 200°にて爆発
3 1-アゾ酢酸エステル	N ₂ :CH·CO ₂ C ₂ H ₅	114.06	1.083	-22	84/61	微	∞	黄; 酸にて→N ₂
4 1-アゾニル		85.10	1.198	液	117		溶	HgCl ₂ -化合物 [約225°]
5 1-アザルチン		163.25	1.191	43	分解	微	溶	V
6 1-アロル酸 (タロニル尿素)		144.05				微		復原
7 1-アソトレン		216.20		158	360	不	0.25	V; ×Alc.
8 1-アセトアミド	CH ₃ ·CS·NH·C ₆ H ₅	151.15		75	分解	×		溶: NaOH

9 1-アセトアミド	CH ₃ ·CS·NH ₂	75.12		107		易	×	V
10 1-アセトアルデヒド (cis)	(CH ₃ ·CHS) ₂	180.31		101	246	不	易	×
11 1-アセトアルデヒド (trans)	(CH ₃ ·CHS) ₂	180.31		125	245-248	不	易	*水蒸気蒸溜; →安息香酸 + H ₂ S
12 1-アセト安息香酸 (α)	C ₆ H ₅ ·CO·SH	138.12		24	分解*	不	易	赤; 溶: Chlf.
13 1-アソインチン		296.10		>288	昇華	不	易	
14 1-アソインチン		150.12		71	*	不	易	*水蒸気蒸溜; 溶: Alk.
14 1-アソキザルエス	H ₂ N·CS·CO ₂ ·C ₂ H ₅	133.13		63		易	易	黄
15 1-アソカルバニリ	ニフェニルチオ尿素を見よ							
16 1-アソクマリン		162.12		101		不	溶	黄; 溶: Bz.
17 1-アソクレゾール	CH ₃ ·C ₆ H ₄ ·SH	124.13		15	194	不	溶	二硫化物 [38°]
18 1-アソクレゾール	CH ₃ ·C ₆ H ₄ ·SH	124.13		<-20	195	不	溶	→トルオール スルホン酸

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	エーテル	
チオクレゾール (p)	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{SH}$	124.13		43	194	不	×	二硫化物[46°] →二硫化物 [20°]
チオ酢酸	CH_3COSH	76.10	1.074	<-17	98	-; 溶	易	黄; 溶: Bz.
チオキサントン	$\text{C}_6\text{H}_4\langle\begin{smallmatrix} \text{CO} \\ \text{S} \end{smallmatrix}\rangle\text{C}_6\text{H}_4$	212.13		207	273	不		黄
チオシアヌル酸	$(\text{CNSH})_3$	177.26				-; 難	難	復原
チオ炭酸エチル (mono)	$\text{CS}(\text{OC}_2\text{H}_5)_2$	134.15	1.032	液状	162	不	易	
チオトールエン, β-メチルチオ フェン	$\text{C}_4\text{H}_3\text{S}\cdot\text{CH}_3$	98.12	1.025	液	114			HgCl_2 誘: × Alc.
チオナフテン	$\text{C}_6\text{H}_4\langle\begin{smallmatrix} \text{CH} \\ \text{S} \end{smallmatrix}\rangle\text{CH}$	134.12		32	221			
チオナフトール (α)	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{SH}$	160.13	1.155	液	161/20	不	易	二硫化物[91°] 易溶: 石油へ セン
チオナフトール (β)	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{SH}$	160.13		81	286	微	×	IV; ×Alc.* → NH_4SCN . [149°]
チオ尿素	$\text{CS}(\text{NH}_2)_2$	76.12	1.405	180*	*	9.1	不; 溶	×
チオニフェニル アミン	$\text{C}_6\text{H}_4\langle\begin{smallmatrix} \text{S} \\ \text{NH} \end{smallmatrix}\rangle\text{C}_6\text{H}_4$	199.15		180	371		微	×

チオニン, Lauth 氏紫	$\text{H}_2\text{N}\cdot\text{C}_6\text{H}_3\langle\begin{smallmatrix} \text{S} \\ \text{N} \end{smallmatrix}\rangle\text{C}_6\text{H}_3=\text{NH}_2$ OH	245.18				難	微	稀 Alc. →フェニルシ アミド
チオビドロキノ ン(di-)	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{SH})_2$	142.19		98			易	
チオフェノール	$\text{C}_6\text{H}_5\text{SH}$	110.12	1.078	液	170	不	易	溶: H_2SO_4 → チオニル鹽 化水銀[183°]
チオフェン	$\text{CH}:\text{CH}\langle\begin{smallmatrix} \text{S} \\ \text{CH}:\text{CH} \end{smallmatrix}\rangle$	84.10	1.062	-30	84	不	溶	ヒドロアミド [111°] ×W.*; 260°に て
チオフェンアル デヒド(α)	$\text{C}_4\text{H}_3\text{S}\cdot\text{CHO}$	112.10	1.215	液	198		易	×
チオフェンカル ボン酸(α)	$\text{C}_4\text{H}_3\text{S}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	128.10		126	昇華*	-; 易		×
チオフェンカル ボン酸(β)	$\text{C}_4\text{H}_3\text{S}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	128.10		136			易	×
チオフェスゲン	CSCl_2	114.99	1.509	液	74		分解	赤; 復原
チオフォルム アルデヒド	$(\text{CH}_2\text{S})_3$	138.26		218	昇華	-; 微	微	II
チオベンザミド	$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CS}\cdot\text{NH}_2$	137.13		116		不	×	溶: NaOH
チオベンザルデ ヒド(α)	$(\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CHS})_3$	366.35		167	分解	不	不	溶: Bz.
チオベンザルデ ヒド(β)	$(\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CHS})_3$	366.35		22			微	溶: 醋酸
チグリン酸	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}:\text{C}\cdot\text{CH}_3$ CO ₂ H	100.06	0.964/76	65	199	微; 可	溶	VI

物質名	化學式	分子量	比重	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
						水	アルコール エーテル	
1 チフェン酸	$(C_6H_4CO_2H)_2$	242.08		229	昇華	微; 溶	易	セミカルバゾン [151°]; ×Bz.
2 チブロン	$C_6H_5C(CH_3)CO_2C_6H_5$	222.11	1.108	液	225/22	不	易	→ニペンテン 二ヒドロクロ リド
3 チベリモノン	$C_{10}H_{16}$	136.13	0.845	液	178-180	不	易	*trans; cis [約 25°]
4 チベリモノン	$C_{10}H_{18}Cl_2$	208.06		50*	110/10	不	易	VI; 黄; →チモ ヒドロキノ
5 チモキノ	$C_6H_2O_2(CH_3)(C_3H_7)$	164.10		48	232	難	易	V; ×Bz.
6 チモキノ酸(o)	$CH_3C_6H_2(OH)(CO_2H)$	194.11		127	昇華	—; 難	溶	
7 チモキノ酸, 無水	$CH_3C_6H_2O_2C_3H_7$	176.10		187		不	×	
8 チモヒドロキノ	$C_6H_2(OH)_2(CH_3)(C_3H_7)$	166.11		139	290	難; 可	溶	
9 チモモノール (Thymol)	$[1]CH_3C_6H_3(OH)CH(CH_3)_2$ [4] [3]	150.11	0.969	51	232	0.09; —	易	チモキノ

10 チロシン(p)	$HO-C_6H_4-CH_2-CH(NH_2)-CO_2H$	181.10	1.456	235	270*	—; 0.67	不	*分解
11 ツーヨン, タナセトン	$CH_3CH(CO-CH_2)CH_2CO-CH_2$	152.13	0.916	液	201		溶	オキシム [54°] (135°/20)
12 テオアリリン(二メチルグサリン)	$C_7H_5O_2N_4(+H_2O)$	180.10		264		—; 溶	微	V; ×W.
13 テオアリリン(二メチルグサリン)	$NH-CO-CN(CH_3)-CH$ $CO-N(CH_3)-C-N$	180.10		337	*	微	微	IV; *昇華
14 テカチルアルコール(n-テチルアルコール)	$C_9H_{19}CH_2OH$	158.18	0.830	7	231		溶	→カブリン酸
15 デカヒドロキノリン	$C_9H_{17}N$	139.14		48	204	—; 溶	易	
16 デカリン(デカリン)	$C_{10}H_{18}$	138.14	0.877	—125	188			+HMnO ₄ → フタル酸
20 デカン(n)	$C_{10}H_{22}$	142.18	0.745	—32	173			
21 デキストロース	葡萄糖を見よ							
22 デスチン	アントラロピンを見よ							
23 デスチン	$C_6H_5CO-CH_2-C_6H_5$	196.10		60	320	—; 微	易	×Alc.; セミカ ルバゾン [148°]