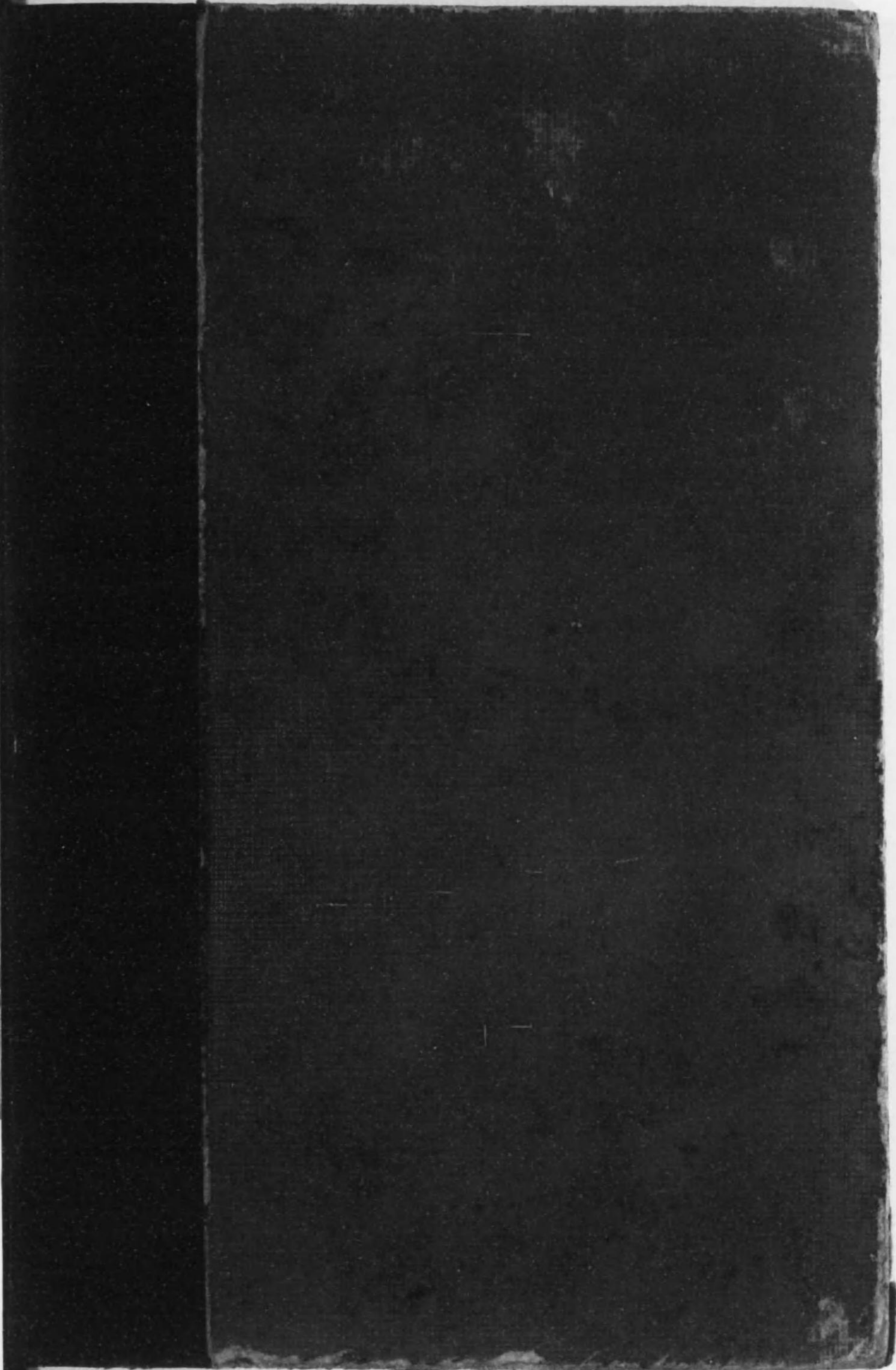


始



R570.36

Ko26



上海圖書館藏
藏書

-619
1

4-20
+

36

26 初版の序

工業の進展は近年殊に著しくその領域の廣汎なる之に關する研究は益々深奥を加へつゝあり。隨て業の計劃、設計并に管理はその様式昔日の如きもならず。一般的事項の簡潔なる説明と精確なる研究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り。

本會は本書が本邦化學工業の將來に貢獻する所るべきを信ずると共に茲に藤井榮三郎氏の篤志と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

社団法人 工業化

改訂版に於ける部門擔當

上 卷

編纂擔任者

第1編 元素及び重要化合物性質表 柴田 雄次

第2編 數學公式及び諸量換算

1. 數學公式及び算式
2. 諸量換算表

内田 俊一 矢木 多
内田 俊一 藤田 重三

第3編 比重及び比重計

1. 比 重
2. 液體用各種比重計

内田 俊一 中 島 敏
田中 芳雄 小林 良之助

第4編 蒸氣張力關係

龜山 直人 仲 篤 司

第5編 粘 度

内田 俊一 藤田 重三

第6編 表面張力

内田 俊一 藤田 重三

第7編 硬 度

龜山 直人 吉田 俊一

第8編 熱關係

井上 春成 安藤 秀雄

第9編 熱の移動に關する諸事項

内田 俊一 内田 俊一

編 膨脹(固體及び液體)

大島 義清 福田 義一

光

井上 春成 安藤 秀雄

及び電氣化學

龜山 直人 吉田 修

服部 正

小栗 捨藏 山口 泰

及び pH

小栗 捨藏 小栗 捨

編纂擔任者 執筆者

3. 沸點の分子上昇表 小栗 捨藏 小栗 捨藏

4. 起寒劑 龜山 直人 服部 正策

5. 溶劑性質表 } 田中 芳雄 桑田 勉

6. 共沸混合物 }

第15編 發火溫度と爆發範圍 龜山 直人 仲 篤 司

第16編 化學工業用諸材料の性質 永井 彰一郎 永井 彰一郎

中 卷

第1編 化學理論

1. 元素及び原子

龜山 直人 牧島 象二

2. 氣體運動論

龜山 直人 牧島 象二

3. 反應速度

龜山 直人 菊池 眞一

4. 觸媒反應表

井上 春成 石村 幸四郎

5. 化學平衡及び化學熱力學

龜山 直人 牧島 象二

6. 有機化學反應名表

井上 春成 石村 幸四郎

7. 環狀化合物の名稱と位置表示法

井上 春成 石村 幸四郎

第2編 化學實驗一般操作

小栗 捨藏 小栗 捨藏

(次の二編目を除く)

4. 比重の測定の中、重水密度の測定

岡本 剛

14. 氣體容積の計算 附 氣壓計の補正

内田 俊一 中島 敏

第3編 實驗室監理法

井上 春成 安藤 秀雄

第4編 分析

第1-2章 一般操作, 器具及び試薬

宗宮 尙行 岡 宗次郎

第3-5章 定性分析, 重量分析, 容量

宗宮 尙行 平野 四藏

分析

第6-9章 水素イオン濃度測定法, 電

宗宮 尙行

解分析, 電氣滴定法, ガス分析

第10-11章 乾式試金, 有機物の元素

分析

第12章 分光

編集擔任者 著者

- 第13章 微量分析
 - 1. 微量定性分析
 - 2. 有機微量元素分析(ブレーゲル法)
- 定量分析用諸表
- 第5編 應用X線工學

宗宮 尚行	宗宮 尚行
宗宮 尚行	原 義之
宗宮 尚行	宗宮 尚行
龜山 直人	村 繁隆

下 卷

- 第1編 鑛石、金屬及び合金分析
- 第2~4編 酸及びアルカリ工業、無機化學工業、肥料、水、空氣、土壤
- 第5編 窯業
- 第6編 紙、パルプ、セルロイド、人造絹絲、人造短纖維
- 第7~8編 糖類及び澱粉、酒精、酒精含有飲料及び醬油
- 第9編 石油
- 第10~13編 油脂、蠟、油脂製品、精油、ゴム、樹脂
- 第14編 塗料、顔料、漆
- 第15~16編 燃料、ターボ類
- 第17~18編 染料、化學兵器
- 第19編 爆發物
- 真 宮

宗宮 尚行	平野 四藏
庄 司 務	榮三郎 龍二郎
永井 彰一郎	永井 彰一郎
小栗 捨藏	小栗 捨藏
小栗 捨藏	武 昇
田中 芳雄	小 良之助
田中 芳雄	桑 勉
田中 芳雄	小 良之助
田中 芳雄	桑 勉
大島 義清	福田 義民
大島 義清	牧 夫
龜山 直人	山本 祐徳
龜山 直人	菊 一
龜山 直人	清 誠
井上 春成	石 幸四郎

名表

實用化學便覽 總目次

上 卷

第1編 元素及び化合物重要性質表	頁 1
第2編 數學公式及び諸量換算	上 309
第3編 比重及び比重計	上 355
第4編 蒸氣張力關係	上 436
第5編 粘 度	上 457
第6編 表面張力	上 472
第7編 硬 度	上 475
第8編 熱 關係	上 479
第9編 熱の移動に關する諸事項	上 558
第10編 膨脹(固體及び液體)	上 579
第11編 光	上 589
第12編 電氣及び電氣化學	上 613
第13編 溶 解 度	上 657
第14編 溶液及び溶劑	上 743
第15編 發火溫度と爆發範圍	上 759
第16編 化學工業用諸材料の性質	上 763

中 卷

第1編 化學理論	上 1
第2編 化學實驗一般操作	中 110

第3編 實驗室監理法	中	165
第4編 分 析	中	204
第5編 應用X線工學	中	370

下 卷

第1編 鑛石, 金屬及び合金分析	下	1
第2編 酸及びアルカリ工業	下	22
第3編 肥 料	下	85
第4編 水, 空氣, 土壤	下	100
第5編 窯 業	下	119
第6編 紙, パルプ, セルロイド, 人造絹絲, 人造短纖維	下	157
第7編 糖類及び澱粉	下	195
第8編 酒精及び酒精含有飲料	下	209
第9編 石 油	下	226
第10編 油脂, 蠟及び油脂製品	下	303
第11編 精 油	下	337
第12編 ゴ ム	下	344
第13編 樹 脂	下	357
第14編 塗料, 顔料, 漆	下	368
第15編 燃 料	下	383
第16編 タ ー ル 類	下	419
第17編 染 料	下	426

第18編 化學兵器	下	459
第19編 爆 發 物	下	473
第20編 寫 眞	下	488
第21編 皮 革	下	501
第22編 商品名及び俗名表	下	524

ギリシヤ文字の讀方及び數の記號及び呼稱	卷末
索 引	1-23

(以 上)

上 卷

實用化學便覽 上卷

目 次

	頁
第 1 編 元素及び化合物重要性質表	1
第 1 元素及び無機化合物重要性質表	1
第 2 有機化合物重要性質表	69
第 2 編 數學公式及び諸量換算	309
1. 數學公式及び算式	309
代 數	309
三角函數	312
微 分	313
積 分	314
微分方程式	318
平面の面積	319
立體の體積及び表面積	321
計算尺の使用法	323
誤差計算法	326
最小二乘法	328
數の 2 乗, 3 乗の表	332
逆 數 表	338
常用對數	340
逆 對 數	342
指數函數	344
2. 諸單位換算表	345
度量衡比較表	345
木材單位	347
實用單位と C.G.S. 單位	347
溫度換算式	354

電子ヴォルト, エルグ其他の換算表	354
第3編 比重及び比重計	355
1. 比 重	356
A. 氣體の比重	356
乾燥空氣の密度	356
空氣の密度に及ぼす湿度の影響	357
各種氣體の比重	358
B. 固體及び液體の比重	360
固體元素及び液體元素の比重	360
合金及び鐵類の比重表	365
各種木材の比重	367
液體化合物の比重	367
各種固體の比重	368
蒸溜水の眞の比重及び容積	369
水又は水銀を容れて秤量せる硝子容器の容積	369
水銀の比重及び體積	370
C. 溶液の比重	372
比重表目次	372
甲. 工業用表	374
1. 鹽 基	374
2. 酸	378
3. 鹽 類	394
乙. 一般比重表	398
使用法	398
比重計の毛管現象補正	399
A. 溶質一種の溶液	402
Ia. 無機物質水溶液	402
Ib. 有機物質水溶液	416
B. 溶質二種の溶液	426
モル組成水溶液の濃度	427
2. 液體用各種比重計	429

各種比重計示度と比重の比較表	430
トワドル度とボーマ度の比較表	432
新式ボーマ度と比重の比較表	434
比重計示度, 比重, 重量, 容積の換算表	434
第4編 蒸氣張力關係	436
1. 蒸氣張力及び沸點	436
水蒸氣張力	436
大氣の湿度	439
種々なる氣壓に於ける水の沸點	441
水銀の蒸氣張力	441
金屬の蒸氣張力	442
鹽類及び金屬酸化物の蒸氣壓	442
硫黃の蒸氣張力	443
鹽素の張力, 比重及び平均膨脹係數	443
液化ガスの蒸氣張力	444
有機液體の蒸氣張力	445
沸騰せる液體による恒温浴	447
溶液の蒸氣張力	448
鹽類水溶液の沸點	452
2. 一定溫度を與へる溶液の表	454
3. 臨界現象	455
第5編 粘 度	457
第6編 表面張力	472
第7編 硬 度	475
鑽石の硬度	475
元素の硬度	477
絶對硬度	477
ブリネル硬度	478

第8編 熱關係	479
1. 比 熱	479
固體の比熱	479
元素の比熱	479
無機化合物の比熱	486
合金の比熱	489
有機化合物の比熱	490
工業用材料の比熱	491
液體の比熱	492
水の比熱 (0°~29°)	492
" (0°~100°)	493
水銀の眞の比熱	493
其他の液體元素の比熱	493
液體無機化合物の比熱	494
有機液體の比熱	494
液體の比熱式	496
水溶液の比熱	496
氣體の比熱	500
氣體の恒容分子熱	501
Cp/Cvの値	501
氣體の恒壓分子熱	502
氣體の比熱, 恒壓 (1 atm)	502
熱化學的計算	504
2. 潜 熱	506
熔融潜熱	506
元 素	506
無機化合物	507
有機化合物	507
蒸發潜熱	508
元 素	508
無機化合物	508

有機化合物	509
3. 無機化合物の生成熱	511
非金屬化合物	511
金屬化合物	515
金屬相互化合物	528
4. 有機化合物の生成熱及び燃燒熱	529
有機化合物生成熱の計算に必要な元素の反應熱	529
有機化合物生成熱の計算例	529
有機化合物燃燒熱測定法	530
有機化合物の燃燒熱	533
食料品其他の燃燒熱	542
5. 溶解熱及び稀釋熱	543
溶解熱	543
氣體類	543
固體及び液體	544
有機物	549
稀釋熱	551
6. 水和熱	552
7. 中和熱	554
8. 元素及び無機化合物の轉移熱	555
9. 有機化合物の轉移熱, 異性化熱, 及び重合熱	557
第9編 熱の移動に関する諸事項	558
緒 論	558
A. 傳 導	558
固體の熱傳導率	559
A. 金屬材料	559
B. 非金屬材料	560
液體の熱傳導率	564
氣體の熱傳導率	565

混合氣體の熱傳導率	565
B. 對 流	566
記號の説明	567
(水平管に於ける傳熱式)	568
C_N の値	569
自然對流に於ける記號の説明	569
C. 輻 射	570
二物體間の輻射授受	571
各種表面の黒度表	573
第10編 膨脹(固體及び液體)	579
元素の線(又は體)膨脹係數	579
合金の線膨脹係數	582
固體の線膨脹係數	583
液體の體膨脹係數	586
第11編 光	589
1. 光の屈折	589
光の屈折	589
比屈折及び分子屈折	589
原子屈折及び原子分散	590
屈折率の測定	591
A. 氣體の屈折率	594
B. 固體の屈折率	597
C. 純粹なる液體の屈折率	600
D. 水溶液の屈折率	603
2. 旋光性物質	606
旋光性物質	606
旋光計	607
比旋光度	608
第12編 電氣及び電氣化學	613

1. 金屬の電氣抵抗及び安全電流	613
1. 金屬の電氣抵抗	613
2. 金屬線の番號と直徑	614
3. 絶緣電線の安全電流	616
4. 電熱線(合金發熱體)	618
2. 電氣絶緣材料	622
高温用電氣絶緣物	625
3. 溶液及びイオン電導	626
A. 溶液の比電導度及び當量電導度	626
I. 鹽類水溶液	626
II. 鹽基水溶液	629
III. 酸	630
水溶液に於ける稀釋度と當量電導度	631
IV. 稀釋度が10の倍數のときの表	631
V. 稀釋度が 2^n のときの表	633
VI. 非水溶液の場合	634
B. イオンの輸率	635
C. イオンの易動度	636
4. 弱酸及び弱鹽基の解離恒數	638
5. 強電解質の活量と活量係數	643
諸電解質の平均活量係數	644
6. 電解當量表	649
7. 電極の標準單極電位	650
8. 電及び蓄電池の性能	652
(1) 一次電池	652
(2) 二次電池	653
第13編 溶解度	657
水に於ける氣體の溶解度	657
二液體相互の溶解度	667
水に於ける固體無機化合物の溶解度	669
固體有機化合物の水に對する溶解度	711

他の物質の水溶液に於ける、無機物質の溶解度	716
水以外の溶媒に於ける溶解度	727
溶度積表	735
溶解度に対する種々なる影響	739
第14編 溶液及び溶剤	743
1. 緩衝溶液の組成及びpH	743
2. 氷点の分子降下表	745
3. 沸点の分子上昇表	746
4. 起寒剤表	747
5. 溶剤性質表	749
6. 共沸混合物	755
第15編 発火温度と爆発範囲	759
可燃性ガス或は蒸気の発火点	759
ガス及び蒸気の爆発範囲	760
可燃ガス又は蒸気の混合體の爆発範囲の計算	762
第16編 化学工業用諸材料の性質	763
(1) 諸材料の見掛密度	763
(2) 諸材料の機械的強度	763
(3) 日本標準規格各種材料の化学成分及び強度抜萃	771
(4) 機械装置諸材料の腐蝕性	775
(5) 各種耐火物の性質	786
(6) 各種窯業製品の性質	797
(7) 各種保温材料の性質	810
(8) 電気絶縁用窯業製品の比較	815
(9) 各種電熱體の比較	818
(10) 各種木材の性状	819
木材に関する日本標準規格	823
(11) 瀝青材料の性状比較	833

(以 上)

第1編 元素及び化合物重要性質表

第1 元素及び無機化合物重要性質表

(通し番號第[1]節)

(化学式, 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した。
2. 本表に於ける用語は主として工業化学語彙(工業化学會編昭和九年第二版)に依り, 同書中に見出し得ぬ語に就きては化学語彙(日本化学會編増訂第五版昭和八年)を参照した。
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した。
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(化学式) aq=結晶水, 例: CuSO₄·5aq=CuSO₄·5H₂O

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

第四欄(色又結晶系) 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.=クロロフォルム, 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 ~27g 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	色及結晶系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融点 °C	沸點 °C	溶解度
亞鉛 (II) ①	Zn	(65.38)	帶青白 III	7.14	419.44	907	不溶: W.; 溶: 酸, Alk.
鹽化— $(\frac{1,1'}{3,4}H_2O)^{2/3}$	ZnCl ₂	136.29	白 I (?)	2.92	365	730	(3H ₂ O): 溶 ^{67.5/0} ; (OH ₂ O): (溶) ^{86.9/100} ; (溶): Al, E., Ac.
臭化—(2, 3H ₂ O)	ZnBr ₂	225.21	無 IV	3.64 融: 4.22	394	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	3.08	—	—	(溶) ^{1.9x10⁻⁴/29} ; 溶: 酸, Alk.
酸化—	ZnO	81.37	白非晶, III	5.42, 2000 III-5.76 (32氣壓)	—	—	難溶: W. (水酸化物); 溶: 酸, Alk.
硝化—(四亞鉛)	ZnS	97.44	白非晶 I, III	4.06	融(壓): ~1800	昇: 1182	沈澱): (溶) ^{6.88x10⁻⁴/18} ; (I) (溶) ^{6.46x10⁻⁵/18} ; 易溶: 酸
硫酸—	ZnSO ₄ ·7aq	287.55	無 IV(V)	{7aq: 1.96 {0aq: 3.49 6H ₂ O): 39.0	—	—	(溶) ^{29.55/0.33} ; (1H ₂ O): (溶) ^{44.9/100} .
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	458.25	無 IV	0aq: 4.00	0aq: 赤熱	—	不溶: W.; 溶: 酸, Alk.
碳酸—(1/2, 1H ₂ O)	ZnCO ₃	125.38	白 IIIa	4.35	解離: 140	—	難溶: W.; 溶: 酸; 不溶: Ac., セリ チン
アンモニア	NH ₃	17.02	無 氣液	0°: 0.638	-77.7	-33.4	易溶: W., CH ₃ OH, Alc. 其他
アミン							
弗化—(正)	NH ₄ F	37.04	無 III	—	—	昇	(溶) ^{60/0} ; 微溶: Alc.

弗化—(酸性)	NH ₄ HF ₂	57.05	無 IV	1.21	—	—	溶: 冷 W.; 易溶: 温 W.
鹽化—	NH ₄ Cl	53.50	無 I, 二形	1.53 {蒸: 1.01/3500	移: 184	昇: 335	(溶) ^{25.9/10} , ^{43.6/100} ; (溶 Alc.) ^{0.67/17}
臭化—	NH ₄ Br	97.96	無 I, 二形	2.39	移: 138	—	溶) 41.1/15, 55.1/100
沃化—	NH ₄ I	144.96	無 I	2.50	—	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) ~ ^{18.5/166} ; 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: 0.39/570	120(壓)	—	溶: W., Alc.
亞硫酸—(正)	(NH ₄) ₂ SO ₃ ·1aq	134.19	無 V	—	昇: 150	—	(溶) ^{37.8/20} , ^{50.9/60} , ^{60.4/100}
硫酸—(正)	(NH ₄) ₂ SO ₄	132.15	無 IV	1.77	513	分解	(溶) ^{42.2/10} , ^{50.8/100} ; 微溶: Alc.
硫酸—(酸性)	(NH ₄)HSO ₄	115.13	無 IV	1.81	147	490	(溶) ^{50/3} ; 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.) ^{3.7/20.5}
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	化学式	分子量	色結晶系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融点 °C	沸点 °C	溶解度
硝酸—	$Al(NO_3)_3 \cdot 9aq$	375.18	無二形 IV, V	—	離水	—	(溶) 38.9/25; 溶:Ac.
窒化—	AIN	40.98	淡青綠	—	—	2200	W. にて NH_3 發生
磷酸—(正)(3aq)	$AlPO_4$	122.01	無 III	2.59	—	—	不溶:W., 水醋:溶:酸, Alk.
炭化—	Al_2C_3	143.90	淡黃	2.36	—	—	W. にて CH_4 發生
アンチモン二 (III, V) ①	Sb	(121.76)	灰 IIIa 黃 I	6.69	630	1635	不溶:HF, HCl, 稀 H_2SO_4 , Alk., 溶:王水, HNO_3 + 酒石酸
(3) 弗化—	SbF_3	178.8	無 IV, 二形?	4.38	292	—	(溶) 81.6/20, 84.9/30
(3) 弗化—複鹽	$Sb(NH_4)_2F_5$	252.9	無 IV	—	昇及分解	—	(溶常) 52
"	$SbNa_3F_6$	304.8	無 IV	—	—	—	(溶常) 6.7
(5) 弗化—	SbF_5	216.8	無 液	2.99	7	150	易溶:W.
(3) 鹽化—	$SbCl_3$	228.2	無 IV	3.06	73.2	219	溶:少W. 濃 HCl; 多量の W. に於て分解
(3) 酸鹽化—	$SbOCl$	173.3	白 IIIa 又 V?	—	分解:170	—	不溶:W., Alc., E.; 溶:HCl, 酒石酸, CS_2
(5) 鹽化—	$SbCl_5$	299.1	無 液	2.33	4.0	102	W. に於て分解; 溶:濃 HCl, 酒石酸
(3) 臭化—	$SbBr_3$	361.6	無 IV	4.15	94	280	W. に於て分解; 溶:濃 HCl, 酒石酸
(3) 沃化—	SbI_3	502.6	{ 無 III(常定) 黃 IV(常定) }	4.85 4.79	171	~400	W. に於て分解; 溶:濃 HCl, III

物質名	化学式	分子量	色結晶系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融点 °C	沸点 °C	溶解度
水酸化—	アンチモン酸	—	—	—	—	—	—
(3) 酸化—	Sb_2O_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_2O_4	307.6	白	7.5 不融	不揮	—	不溶:W., Alc.; 微溶:酸; 溶: Alk.
(5) 酸化—	Sb_2O_5	323.6	白黃	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. 作りたてのものには水に可溶; 溶:Alk.
アンチモン酸 1)	$Sb(OH)_5 \cdot 2aq$	—	白 非晶	—	—	—	—
(3) 硫化—	Sb_2S_3	339.8	紫 非晶	4.12 4.28 4.65	548	分解せ ずに蒸	(溶) $1.7 \times 10^{-4}/15$; 溶:HCl, NH_4HS
(5) 硫化—	Sb_2S_5	404.0	橙 非晶	—	—	—	不溶:W., 溶:Alk., NH_4HS
酒石酸アンチモンニルカリウム (吐酒石) $SbO \cdot (C_4H_4O_6K) \cdot 1/2 aq$	—	333.8	無 IV	2.60	熱して分解	—	(溶) $7.5/21, 26.3/100$; 不溶:Alc.
一化水素 (スチボン)	SbH_3	124.8	無 氣	液(-25): 2.26	-90	-17	(溶) 5容W.; $1/15$ 容Alc.; $1/250$ 容 $CS_2(0^\circ)$
硫黃 (II, IV, VI) ①	S	(32.06)	黃 IV	2.07	{ 移(IV \leftrightarrow V) :95.5; 融 :112.8	—	不溶:W.; 溶: CS_2 , トルエン 其他
"	斜方	(32.06)	淡黃 V	1.96	118.95	444.55	不溶:W., 溶: CS_2 , トルエン 其他
"	單斜	(32.06)	黃 非晶	1.92	—	—	不溶:W., CS_2 .
(6) 弗化—	SF_6	146.07	無 氣	蒸:5.03(壓)	-50.8	-63.8	難溶:W., 微溶:Alc.

物質名	化学式	分子量	色	結晶系	及	比重 水=1 蒸:空=1	融点 °C	沸点 °C	溶解度	解度
(2) 鹽化—	S_2Cl_2	135.06	濃黄	液		1.68	-80	138	W.により徐々に分解; 溶: CS_2	
(4) 鹽化—	SCl_4	173.91	黄褐	液		—	-30	解離	W.にて分解	
(2) 臭化—	S_2Br_2	223.98	赤	液		2.64	-46	$54/0.18$	W.にて分解	
(4) 酸化—	SO_2	64.07	無	氣		液: 1.46	-72.7	-10.0	易溶: W., Alc.	
(6) 酸化—	SO_3	80.07	無 (三形)			液: 1.92	$\alpha: 16.8$	44.6	∞ 溶: W.	
硫酸	H_2SO_4	98.09	無	III		液: 1.85	10.49	338	∞ 溶: W.; 有機溶媒	
一水化硫酸	$H_2SO_4 \cdot 1aq$	116.10	無	V		液: 1.79	8.62	—	∞ 溶: W.	
ピロ硫酸	$H_2S_2O_7$	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	
鹽化スルフル	SO_2Cl_2	134.99	無	液		1.67	-54.1	69.1	W. 酸, Alc.にて分解	
鹽化 ピロ スル フル フオ ン	$S_2O_5Cl_2$	215.06	無	液		1.84	-37	140	W. 酸にて分解	
酸	$SO_2 \cdot OH \cdot Cl$	116.54	無	液		1.79	—	~156	W. 酸, Alc.にて分解	

ニトロシル硫酸	$SO_2 \cdot OH \cdot ONO$	127.09	無	IV		—	+73	—	溶: W., H_2SO_4	
過硫酸 (カ—ロ—酸)	H_2SO_5	114.09	無	晶		—	45	—	溶: W., Alc., E., 水醋	
硫化水素	H_2S	34.09	無	氣		液: 0.96	-83	-60.2	溶: W., Alc.	
イッテルビウム(III)	Yb	(173.04)	—	—		—	—	—	—	
酸化—	Yb_2O_3	394.1	無			9.18	—	—	不溶: W., 溶: 酸	
イットリウム(III)	Y	88.92	灰			4.6	—	—	熱 W.にて分解	
酸化—	Y_2O_3	226.0	白			4.84	—	—	(溶) $1.8 \times 10^{-4}/25$; 溶: 酸	
イリチウム(III, IV)	Ir	(193.1)	白	I, IIIa		22.5	2454	—	不溶: 酸, 王水, (黒): 溶: 王水	
(3) 鹽化—(4 H_2O)	$IrCl_3$	299.44	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)	$Ir(NH_4)_2Cl_6$	441.94	赤黒	I		2.86	—	—	溶) $0.60/14.4$, $2.75/100$.	
(3) 水酸化—	$Ir(OH)_3$	244.12	黄淡綠 黒	非晶		—	—	—	不溶: Alc.; 溶: 酸.	
(4) 酸化—	IrO_2	225.1	黒	針		—	—	—	不溶: W., 酸.	
インヂウム (I, II, III)	In	(114.76)	銀白	II		7.30	154	—	HCl, H_2SO_4 に徐々に可溶; 易溶: HNO_3	
(3) 鹽化—(4 H_2O)	$InCl_3$	221.14	白	晶		3.46	586	—	易溶: W.	
(3) 酸化—	In_2O_3	277.6	淡黄	非晶 IIIa		7.04	—	—	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	融點 °C	沸點 °C	溶解度
(3)硫酸—	In ₂ (SO ₄) ₃	517.77	白	晶	3.44	—	—	— 溶:W.
(1)硫化—	In ₂ S ₃	325.6	黄赤	I	4.90	1050	—	不溶:W., 微溶:酸
ウラニウム ⁽¹⁾ (III, IV, VI)	U	(238.07)	銀白	I	18.7	~1690	—	不溶:W.; 溶:酸
(6)弗化—	UF ₆	352.1	淡黄	V	4.68	69.5	昇:56	昇:56 溶:W., CS ₂ ; Alc. と E. にて分解
(3)三鹽化—	UCl ₃	344.51	暗赤	晶	5.44	—	—	易溶:W. (分解)
(4)四鹽化—	UCl ₄	379.97	綠	I	4.85	—	—	溶:W. (加水分解), Alc, Ac.
(4)二酸化—	UO ₂	270.1	褐黑又赤	I	10.75	2176	—	不溶:W.; 難溶:酸; 溶:HNO ₃ .
(6)三酸化—	UO ₃	286.1	黄赤又赤	多形	6.0	—	—	不溶:W.; 溶:酸, 炭酸Alk. 溶液
(4,6)酸化-(<i>ラジヤ</i>)	U ₃ O ₈	842.4	綠黑	—	8.2	—	—	不溶:W.; 溶:酸
(6)硫酸ウラニル	(UO ₂)SO ₄ ·3aq	420.25	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	502.24	黄	晶	2.81	59.5	—	(溶) 46.46/0; 溶:Alc., E. Ac.
(6)磷酸ウラニル	(UO ₂)HPO ₄ ·4aq	438.24	黄	晶	—	—	—	不溶:W., 醋酸
エルビウム(III) ⁽¹⁾ Er	—	(167.2)	—	—	4.77(?)	—	—	—
鹽素 ⁽¹⁾ Cl	—	(35.457)	黄綠	氣	蒸:2.49	—100.5	—33.9	(溶)W. 一容に 4.6/0, 1.22/50, 0.30/60 容
(I, III, V, VII)	—	—	—	—	液:1.57	—	—	—

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
 四鹽化窒素及鹽化ニトロシルは窒素の項参照
 クロロールスルフォア酸は硫黄の項参照

亞酸化鹽素	Cl ₂ O	86.92	黄褐	氣	蒸:3.007	—116	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 20/4 容
鹽素酸	HClO ₃	84.47	水溶液のみ	—	—	—	—	(1H ₂ O)(溶) ^{95.4/12, 89.2/45} ; 溶:Chlf.
過鹽素酸 (3,2/3, 2,1H ₂ O)	HClO ₄	100.47	無	液	1.77	—112	(56):39	—
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 ^(I, III, IV, VI, VIII)	Os	(190.2)	灰白	III	22.48	2500	—	不溶:酸; (黒として) 溶:HNO ₃ , 王水
(8)弗化—	OsF ₈	342.2	黄	晶	—	34.4	47.3	溶:Alk (過オスミウム酸)
(4)鹽化—	OsCl ₄	332.0	黒	晶	—	熱して揮發	—	溶:W. (加水分解), HCl (→H ₂ O ₈ Cl ₆)
(4)酸化—	OsO ₂	222.2	{ 黒 褐 }	非晶 晶	非晶:11.4 晶:11.4	—	—	不溶:W., 酸.
(8)酸化— (過オスミウム酸)	OsO ₄	254.2	{ 黄二形, 晶 白 }	晶	4.95 液:4.3	{ 白:39.5 黄:41 }	131	(溶) ^{6.7/18} ; 溶:Alk., CCl ₄

物質名	化学式	分子量	色結晶	及系	比重 水=1 蒸:空=1	融 °C	沸點 °C	溶解度	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		6.1	1100	1758	(溶) ~4.5/25; 溶:HF	
鹽化— (4,2 ¹ / ₃ ,1H ₂ O)	CdCl ₂	183.3 無	板		4.05	568	~900	易溶:W. 水化物; (溶:Alc.) 1.5/15.5	
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	272.1 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) 2.6×10 ⁻⁴ /25; 溶:酸, NH ₃	
酸化—	CdO	128.4 褐	I		8.15	解離:~900	昇1390	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 ¹ / 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	(→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	—	(溶) 32.3/6, 76.6/60; 溶:Alc.	
炭酸—	CdCO ₃	172.4 白	IIIa		4.26	0aq:~350	—	微溶:W; 溶:酸	
シアニ化—(複鹽)	CdK ₂ (CN) ₄	294.6 無	I		1.85	—	—	常溶, 25; 微溶:Alc.	

ガドリニウム(III)	Gd	(156.9)			—	—	—	—	—
ガリウム(II, III) ①	Ga	(69.72) 灰白	II		5.9	29.75	(2300)	溶:酸, Alc.	
(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		2.47	78.0	205	潮解; 溶:W. (加水分解)	
(3)酸化—	Ga ₂ O ₃	187.44 白			6.44	~1900	—	溶:酸, Alc.; 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. W, Alc. にて分解; 不溶:E., 石油, 流動パラフィン	
カリウム(I) ①	K	(39.096) 銀白	II		0.86	63.5	762.2	1505	2H ₂ O)(溶) 48.0/18; 不溶:Alc.
弗化— (中性)(2H ₂ O)	KF	58.10 無	I		2.369	846	—	—	—
〃 (酸性)	KHF ₂	78.11 無	II		—	—	—	—	—
鹽化—(シルゲイン)	KCl	74.56 無	I		1.989	768	1415	(溶) 26.6/20; 微溶:Alc; 溶:Glyc.	
臭化—	KBr	119.02 無	I		2.756	728	1380	(溶) 29.4/20; 微溶:Alc; 溶:Glyc.	
沃化—	KI	166.02 無	I		3.115	~680	1319	(溶) 50.1/20; (溶:Alc.) 1.02/25; (溶) メチルアルコール) 12.95/6	
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:~310	—	(溶) 1.95/25; 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		3.99	560	—	(溶) 7.5/20; 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
過沃素酸—	KIO ₄	230.02	無	IV	3.618	~582	—	(溶) ^{0.35/15, 6.8/97}
水酸化— (4,2,1,0H ₂ O)	KOH	56.11	白	晶	2.12	0aq:360.4	1324	(2H ₂ O):(溶) ^{50.47/8.8, 56.72/32.85} (1H ₂ O):(溶) ^{58.82/40} , 溶:Aic.
酸化—	K ₂ O	94.2	淡黃	晶	2.32	赤熱	—	(溶) KOH
過酸化—	K ₂ O ₄	142.2	黃	晶	—	~400	—	易溶:W. (分解)
水酸化—	KSH	72.18	無	IIIa	1.71	455	—	易溶:W.; 溶:Aic.
硫化—(5,2H ₂ O)	K ₂ S	110.27	無	—	1.80	—	—	易溶:W. (加水分解); 溶:Aic.
"	K ₂ S ₅	238.55	黃褐	—	—	206	分解	易溶:W.; 溶:Aic.
焦性亞硫酸—	K ₂ S ₂ O ₅	222.3	無	V	—	分解:190	—	(溶) ^{31/20}
亞硫酸—	K ₂ SO ₃	158.3	無	III	—	熱して分解	—	(溶) ^{51.5/20} ; 難溶:Aic.
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:Aic.
酸性硫酸— (11,1H 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— (2,3/3,1,1/3H ₂ O)	K ₂ S ₂ O ₈ ^{·5/3} /aq	220.36	無	IV	1/3aq:2.23	熱して分解	—	(2H ₂ O):(溶) ^{49/0} ; (5/3H ₂ O):(溶) ^{60.03/17.2} ; (1H ₂ O):(溶) ^{68.28/50} ; 不溶:Aic.

亞硝酸—	KNO ₂	85.11	無	晶	1.92	297.5	—	(溶) ^{73.6/0, 80.5/100} ; 不溶:Aic.
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:Aic.
亞磷酸—	K ₂ HPO ₃	156.25	無	晶	—	—	—	易溶:W.; 不溶:Aic.
次亞磷酸—	KH ₂ PO ₂	104.16	無	III	—	熱→PH ₃	—	易溶:W.; 稀 Aic.; 溶:無水 Aic.; 不溶:E.
磷酸(二水素)—	KH ₂ PO ₄	136.16	無	II	2.33	融→KPO ₃	—	(溶) ^{16.8/15, 20.1/25} ; 不溶:Aic.
"(一水素)—	K ₂ HPO ₄	174.25	無	—	—	—	—	溶:W.
"	K ₃ PO ₄	212.34	無	IV	2.56	134C	—	(8H ₂ O)(溶); 40.9/23; 不溶:Aic.
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:Aic.
砷酸—	KH ₂ AsO ₄	180.08	無	II	2.85	融→KAsO ₃	—	(溶) ^{15.8/6} ; 不溶:Aic.
アンチモン酸— (6H ₂ O)	K ₂ H ₂ Sb ₂ O ₇ ^{·4aq}	507.88	白	粒狀	—	—	—	(溶) ^{2.74/20}
炭酸—	K ₂ CO ₃ ·1.5aq	165.22	無	V	2.043	—	—	(溶) ^{33.2/25, 60.9/100} ; 不溶:濃 NH ₃ , Aic.
"(0H ₂ O)	K ₂ CO ₃	138.21	無	—	2.43	891	—	(溶) ^{34.9/20, 37.5/60}
酸性炭酸—	KHCO ₃	100.12	無	V	2.17	分解:200	—	易溶:W. (溶液は熱して分解)
過炭酸—	K ₂ C ₂ O ₆	198.22	白	—	—	熱して分解	—	易溶:W.; 微溶:Aic.
硫酸—	K ₂ CS ₃	186.42	黃	—	—	熱して分解	—	(溶) ^{0.12/17.5, 0.9/100} ; 不溶:Aic.
珪弗化—	K ₂ SiF ₆	220.26	無(二形)	I III	1:2.75 III:3.08	赤熱	—	—

物質名	化学式	分子量	色結晶系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融点 °C	沸点 °C	溶解度
青化—	KCN	65.12	無	1.56	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	81.12	無	2.05	—	—	易溶:W.; 不溶:Alc.
チオシヤン酸—	KCNS	97.19	無	1.89	173.8-179	—	(溶) ^{63.7/0} ; ^{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 ₂ B ₄ O ₇ ·5aq	323.56	無	0aq:1.74	—	—	易溶:W.
錫酸—	K ₂ SnO ₃ ·3aq	298.95	無	3.20	—	—	(溶) ^{10/10} ; 微溶:Alc.
マンガン酸—	K ₂ MnO 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) ^{2.75/0} ; ^{7.6/25} ; 易溶:メチルア ルコール, 水醋, Ac.
モリアテリオン酸—	K ₂ MoO ₄	238.15	無(四形)IV	—	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 ₄ WO ₆	326.12	無(多形)IV	—	移:388 融:921	—	(溶) 50
金酸—	KAuO ₂ ·3aq	322.35	淡黄	—	熱して分解	—	易溶:W.
クロム酸—	K ₂ CrO ₄	194.21	黄(二形)IV	2.74	移:670 融:975	—	(溶) ^{38.6/20} ; ^{44.2/100} ; 不溶:Alc.
重クロム酸	K ₂ Cr ₂ O ₇	294.22	赤V	2.70	移:236 融:395	—	(溶) ^{11.6/20} ; ^{30.5/100} ; 不溶:Alc.
過レウム酸—	KReO ₄	289.41	無	—	550 融:450	—	1367(溶) ^{10.98/19} ; 微溶:Alc
カルシウム(II) ①Ca	—	(40.08)	白	1.54	融:851	—	1240 W. にて分解

弗化—	CaF ₂	78.07	無	3.16	1403	2500(溶) ^{3.7×10⁻³/15.5} ; 溶:酸
鹽化—(6,4,2,1aq)	CaCl ₂	110.99	白	2.15	774	水化物; (溶Alc.) ^{19.7/26} ; 溶:メチルアルコール
鹽化—(水化物)	CaCl ₂ ·6aq	219.05	無	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	199.92	無	3.35	760	(6H ₂ O)(溶) ^{38.8/20} ; 溶:Alc.
沃化—(6H ₂ O)	CaI ₂	293.91	白	3.96	740	(6H ₂ O)(溶) ^{67.1/20} ; 溶:Alc.
次亞鹽素酸—	Ca(C ₂ O ₄) ₂ ·3aq	197.03	無	—	—	(溶) ^{21.8/0}
水酸化—(消石灰)	Ca(OH) ₂	74.09	白III, 非晶	2.08 品:2.24	熱して分解	(溶) ^{0.15/15} ; ^{0.008/95} ; 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 ·6aq	214.29	無	—	—	(溶)常~80; 易溶:Alc.
硫化—	CaS	72.14	白	2.25 品:2.8	—	(溶) ^{0.015/10} ; ^{0.003/50} ; 熱湯にて Ca(SH) ₂ , Ca(OH) ₂ に分解
亞硫酸—(0,2H ₂ O)	CaSO ₃ ·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	2.97	移:1193 融:1450	石膏
硫酸—(石膏)	CaSO ₄ ·2aq	172.16	無	2.32	—	(溶) ^{0.19/10} ; 不溶:Alc.
硫酸—(燒石膏)	CaSO ₄ ·1/2aq	145.15	無	—	—	—
チオ硫酸—	CaS ₂ O ₃ ·6aq	260.27	無	1.87	熱して分解	—
硝酸—	Ca(NO ₃) ₂ ·4aq	236.13	無	1.82 0aq:2.4	42.5 0aq:561	(溶) ^{54.8/18} ; ^{69.5/42.5}

物質名	化学式	分子量	色結晶系	比重 水=1 蒸:空=1	融点 °C	沸点 °C	溶解度	程度
磷化—	Ca_3P_2	182.29	赤褐	2.51	—	—	W, 酸にて分解	—
メタ磷酸—	$\text{Ca}(\text{PO}_3)_2$	198.15	白	—	975	—	不溶:W, 酸	—
磷酸—	$\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2\text{aq}$	252.20	白	2.04—2.7	—	—	W. にて分解; 溶:酸	—
〃	$\text{CaHPO}_4 \cdot 2\text{aq}$	172.14	白	2.32	—	—	(溶) ^{0.02/24.5, 0.11/60} ; 溶:枸橼酸ア ンモニウム	—
〃	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	310.29	白	3.07	1730	—	W. 分解; 溶:酸	—
砒酸—	$\text{Ca}_3(\text{AsO}_4)_2\text{3aq}$	452.2	白	—	—	—	微溶:W; 溶:HCl; 灼熱シテモ 分解セズ	—
炭化— (カーバイド)	CaC_2	64.09	無	2.22	2300	—	W. にて C_2H_2 發生	—
炭酸—	CaCO_3	100.08	白	IIIa: 2.71	1339 (1025氣壓)	—	IIIa(溶) ^{1.3×10⁻³/18} ; IV(溶) ^{1.5×10⁻²/18}	—
—シヤナミド	CaCN_2	80.10	無	—	~1190	—	熱 W. にて分解	—
珪酸—	CaSiO_3	116.13	白	2.92	1510	—	不溶:W, 酸	—
クロム酸—	$\text{CaCrO}_4 \cdot 2\text{aq}$	192.1	黄	—	—	0aq:灼熱	(溶) ^{14.2/20} ; 無水物(溶) ^{2.2/20}	—
過マンガン酸—	$\text{Ca}(\text{MnO}_4)_2 \cdot 5\text{aq}$	367.97	赤黒	—	—	0aq:融	(溶) ^{28/6}	—
モリブデン酸—	CaMoO_4	200.1	無	—	—	—	微溶:W; 溶:酸	—
タングステン酸—	CaWO_4	288.0	無	6.04	—	—	(溶) ^{~0.95/15} ; 不溶:Alc.	—
水素化—	CaH_2	42.09	白	1.7	816 (870mm)	—	W. にて分解	—
金 (I, III)	Au	(197.2)	黄	19.3	1063	2677	不溶:酸; 溶:王水, KCN 溶液	—

(1)鹽化—	AuCl	232.66	淡黄	品	7.8	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	品	4.67	288	揮易溶:W, Alc.	—
(3)鹽化—ナトリ ウム(複)	$\text{AuNaCl}_4 \cdot 2\text{aq}$	398.07	黄	IV	—	熱して分解	易溶:W, Alc.; 溶:E.	—
鹽化金水素酸	$\text{AuHCl}_4 \cdot 4\text{aq}$	412.11	淡黄	針	—	—	易溶:W, Alc.	—
(1)臭化—	AuBr	277.12	灰黄	—	7.9	分解:115	溶:臭化アルカリ溶液; W. に て分解	—
(1)沃化—	AuI	324.12	黄	—	8.25	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—	$\text{AuO}(\text{OH})$	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:HCl.	—
(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	223.22	黄	品	7.12	熱して分解	難溶:W, 稀酸; 溶:Alk.	—
(1)青化—カリウ ム(複)	$\text{AuK}(\text{CN})_2$	288.34	無	IV	3.45	—	(溶常)~20; 微溶:Alc.; 不溶:E.	—
(3)青化—	$\text{Au}(\text{CN})_3 \cdot 3\text{aq}$	329.30	無	品	—	50	溶:W, Al, E.	—
(3)青化—カリウ ム(複)	$2\text{AuK}(\text{CN})_4 \cdot 3\text{aq}$	734.75	無	品	—	—	易溶:W, 微溶:Alc.	—
銀 (I) ①	Ag	(107.88)	白	I	10.50	960.5	2152	溶:HNO ₃ , 熱濃 H ₂ SO ₄

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	度
弗化—(2,4H ₂ O)	AgF	126.88	黃 晶	5.85	435	—	(4H ₂ O):(溶) ^{27.7} / _{15.5} ; 溶:HF.	
鹽化—(角銀鏡)	AgCl	143.34	白 非晶 又ハハ	5.56	455	—	(溶) ^{1.54} ×10 ⁻⁴ / ₂₁ ; (溶) ^{2.17} ×10 ⁻³ / ₁₀₀ ; (溶)NI ₂ (0.89)常7.15	
臭化—	AgBr	187.80	淡黃 非晶 又ハハ	融:6.47	422	—	(溶) ^{1.25} ×10 ⁻⁵ / ₂₅ ; (溶) ^{3.7} ×10 ⁻⁴ / ₁₀₀ ; 微溶:NI ₂ ; 溶:Na ₂ S ₂ O ₃ 溶液	
沃化—	AgI	234.80	黃 三形 III _a , I	5.68	移:145.8 融:552	—	(溶) ^{2.5} ×10 ⁻⁷ / ₂₅ ; (溶常)10% NH ₃ :0.04; 溶:Na ₂ S ₂ O ₃ 溶液	
鹽素酸—	AgClO ₃	191.34	白 II, I	II:4.43	230	—	(溶常)~16; (溶) ^{33.33} / ₁₀₀	
過鹽素酸—	AgClO ₄	207.34	白 晶二形	(I)4.0	486	—	易溶:W, 溶:Alc.	
臭素酸—	AgBrO ₃	235.80	白 II	5.20 分解	—	—	(溶) ^{0.166} / ₂₅ ; 溶:NH ₃	
沃素酸—	AgIO ₃	282.80	無 IV	5.53	—	—	(溶) ^{3.9} ×10 ⁻³ / ₂₀ ; 微溶:HNO ₃ ; 溶:NH ₃	
酸化—	Ag ₂ O	231.76	黑褐 I	7.52	分解:300	—	(溶) ^{2.78} ×10 ⁻³ / ₀ ; 溶:HNO ₃	
過酸化—	Ag ₂ O ₂	247.76	黑	7.44 分解:>100	—	—	不溶:W.; 溶:HNO ₃ .	
硫化—(輝銀鏡)	Ag ₂ S	247.83	黑 非晶 又ハハ	6.85	移:178	—	(溶) ^{1.37} ×10 ⁻⁵ / ₁₈ ; 不溶:NH ₃ ; 溶:KCN溶液	
亞硫酸—	Ag ₂ SO ₃	295.83	白 非晶 又ハハ	7.20	融:~840	—	難溶:W., 溶:NH ₃	
硫酸—	Ag ₂ SO ₄	311.83	白 IV, I(?)	5.46	分解:100	—	(溶) ^{0.772} / ₁₅ ; HNO ₃	

窒水素酸—	AgN ₃	149.90	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 又ハハ	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	239.78	白 非晶	—	爆	—	微溶:W.(加水分解), Alc; 溶:HCl.	
炭酸—	Ag ₂ CO ₃	275.77	淡黃 晶	6.08	分解:200	—	(溶) ^{3.2} ×10 ⁻³ / ₂₅ ; (溶 10%NH ₃) _{0.33} / ₁₂	
青化—	AgCN	133.90	白 非晶 又ハハ	4.72	~325	—	(溶) ^{2.8} ×10 ⁻³ / ₂₀ ; (溶 10%NH ₃) _{0.52} / ₁₈	
青化—カリウム	(Ag(CN) ₂)K	199.02	無 III _a	2.36	—	—	(溶) ^{30.0} / ₂₀ ; 微溶:Alc.	
チオシヤン酸— (ロタン化銀)	AgCNS	165.97	白 非晶 又ハハ	—	分解(加熱)	—	(溶) ^{2.5} ×10 ⁻³ / ₂₀ ; (溶) ^{6.40} ×10 ⁻⁴ / ₁₀₀ ; 溶:NH ₃ , チオシヤン酸鹽溶液	

物質名	化学式	分子量	色結晶系	比重 水=1 蒸:空=1	融点 °C	沸点 °C	溶解度
キセノン(0)	① X 又は Xe	(131.3)	無	液:3.06	-111.5	-106.9	1容 W. (0°C)に0.242 容溶 溶:アニリン
クリプトン(0)	① Kr	(83.7)	無	蒸:2.87 液:2.155	-157	-151.7	1容 W. (25°C)に0.06 容を溶
クロム(II,III,VI)①	Cr	(52.01)	灰	7.1	1765	~2660	溶:稀酸
(3)弗化—	CrF ₃	109.0	緑(I ⁺) IIIa	3.78	昇	—	不溶:W., Alc.
(2)鹽化—	CrCl ₂	122.93	白	2.75	—	—	やや揮 易溶:W.
(3)鹽化—	CrCl ₃	158.4	紫	2.92	—	昇	不溶:W., Alc. 觸媒の存在する 時Wに溶
(3)鹽化—水化物 緑 [CrCl ₂ (H ₂ O) ₄].Cl.2aq		266.45	緑	—	83	—	(溶)~ ^{36.9/25}
(3)鹽化—水化物 紫 [Cr(H ₂ O) ₆].Cl ₃		266.45	紫	—	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	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	—	—	—	不溶:W.; 溶:酸
(8)酸化—	Cr ₂ O ₃	152.0	緑	5.21	2275	—	不溶:W.; 酸, Alc.
(6)酸化— (酸無水物)	CrO ₃	100.01	赤	2.70	196	—	(溶) ^{62.4/15} ; ^{65.1/60} , ^{67.4/100} ; 溶:E. (溶)~ ^{55/20} ; 溶解度は異性體平 衡によりて變化す
(3)硫酸—	Cr ₂ (SO ₄) ₃ .18aq CrK(SO ₄) ₂ .12aq	716.4 499.4	紫	1.86 1.84	分解	89	(溶) ^{11.1/25} ; 不溶:Alc.
クロム明礬(K)							

〃 (NH ₄) Cr(NH ₄ (SO ₄) ₂).12aq		478.3	紫	1.72	94	—	(溶) ^{3.8/0} ; ^{24.7/40}
(3)硝酸—	Cr(NO ₃) ₃ .9aq	400.12	紫	—	36.5	—	易溶:W., Alc.
青化—カリウム (複)	[Cr(CN) ₆].K ₂	325.3	黄	1.71	—	—	(溶) ^{25.6/20} ; 不溶:Alc.
ゲルマニウム (II, IV)	Ge	(72.60)	灰白	5.40	958±5	—	溶:H ₂ O ₂ 溶液; 不溶:HCl, KOH
(4)鹽化—	GeCl ₄	214.44	無	1.88	-50	83	水にて分解→GeO ₂
(4)臭化—	GeBr ₄	392.28	無	3.13	26.1	186.5	水にて分解→GeO ₂
(4)酸化—	GeO ₂	104.60	白	品6.26 3.64	1115	—	(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	3.01	—	—	コロイド溶:W(加水分解). 溶:KOH, NH ₄ OH, NaOH
(4)水素化—	GeH ₄	76.63	無	-143°:1.523	-165	-90	—
ゲルマニウム クロホルム	GeHCl ₃	179.99	無	1.93	-71	75.2	W.にて分解; 溶:HCl.
珪素 (IV)	Si	(28.06)	灰 褐	2.35	~1414	2400	不溶:W., 酸; 溶:Alk., HF+HNO ₃
弗化—	SiF ₄	104.06	無	蒸:1.59	(藍)-90	(藍)-95	W.にて分解; 溶:HF.
鹽化—	SiCl ₄	169.90	無	1.48	-68.7	+57	W.にて分解
—クロロフォルム SiHCl ₃		135.45	無	1.34	-134	+33	W.にて分解; 溶:CS ₂ , CCl ₄ , CHCl ₃ , Bz.

物質名	化学式	分子量	色結晶系	比重 水=1 蒸:空=1	融点 °C	沸点 °C	溶解度	解
酸化—(無水珪酸)	SiO ₂	60.06	無 非晶	2.20	—	—	溶:Alk, HF, 不溶:W, 酸.	
酸化—(水品)	SiO ₂	60.06	無 III異極	2.65	移:573 融:1470	2590	不溶:Alk.; 溶:HF.	
酸化— (トリダイマイト)	SiO ₂	60.06	無 IV, III	2.31	1670	—	水品に同じ	
酸化—(クリ ストパライイト)	SiO ₂	60.06	無 II, I	2.32	1710	—	水品に同じ	
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	40.07	無 IIIa, III	3.21	—	—	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	
ダイシラン	Si ₂ H ₆	62.17	無 氣	液:0.69	-132.5	-15	W. にて分解; 溶:Alc, OS ₂	
コバルト(II, III)	Co	(58.94)	灰 III, I	8.8	1490	(30mm) ~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.) 2.67/18	
(2)鹽化—(水化物)	CoCl ₂ ·6aq	237.99	赤 V	1.84	—	—	(溶)3.02/0; (溶常E.)0.291	
(2)水酸化—	Co(OH) ₂	92.99	赤又ハ紫 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	294.90	褐	—	—	—	溶 HCl, 砒酸.	
(2)酸化—	CoO	74.97	灰綠又、褐 I	6.3	1935	—	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)酸化—	CoS	91.04	黒 非晶 IIIa ²	5.45	>1100	—	(溶) 3.79×10 ⁻⁴ /18; 溶:酸.	
(2)硫酸— (7,6,4,1H ₂ O)	CoSO ₄ ·7aq	281.15	赤 二形 IV, V	1.980	—	—	(溶) 29.6/20; (溶Alc) 2.4/2; (溶メチルアルコール) 33.7/15	
(2)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 · 1aq	452.32	黄 晶	2.64	—	—	難溶:冷W.; 溶:熱W. (分解)	
ナトリウム	CoNa ₃ (NO ₂) ₆ · 1/2aq	404.02	黄 晶	—	—	—	不溶:Alc, E.	
(2)炭酸—	CoCO ₃	118.98	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) ₂ K ₃	332.38	黄 V	1.906	—	—	不溶:W.; 溶:酸.	
アルミ酸— (テナーール青)	Co(AlO ₂) ₂	176.91	青 I	—	—	—	易溶:W.; 不溶:Alc.	
サマリウム(III)	Sm	(150.43)	淡灰	7.7	—	—	不溶:W.	
鹽化—	SmCl ₃	256.78	黄 晶	4.31	677	—	溶:W.	
酸化—	Sm ₂ O ₃	348.8	淡 黄	7.43	—	—	不溶:W.; 溶:酸.	
硫酸—	Sm ₂ (SO ₄) ₃ ·8aq	733.14	黄 V	2.96	—	—	(溶) 2.8/20, 1.55/40	

物質名	化學式	分子量	色結晶	比重 水=1 蒸:空氣=1	融点 °C	沸点 °C	溶解度
酸素 (II)	O	(16.00)	無	液(沸): 1.20	移: -229 融: -218.8	-183	—
オゾン	O ₃	48.00	無青	—	-251.5	-112	1容W.(0°C)0.49容O ₃ を溶かす (分解); 溶: OCl ₄ , CHCl ₃ ,
酸化弗素	OF ₂	54.00	無	氣液(融) 1.90	-223.8	-144.8	微溶: W.; 徐々に分解
臭素 (I)	Br	(79.92)	赤褐	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	136.916	無	3.23	8.8	127	W. 分解
沃化—	BrI	206.83	褐黒	4.416	~40	116	溶: ハロゲンアルカリ溶液, A ^c , E., Chlf., CS ₂ ; W. 分解
臭素酸	HBrO ₃	128.98	無	—	—	—	易溶: W.
臭化水素	HBr	80.93	無	蒸: 2.16	-86.0	-68.7	W. 1容に580容(10°), 345容(100°); 溶: Alc.
シアン	(CN) ₂	52.04	無	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	61.48	無	蒸: 2.13	-6	12.7	溶: W., Al., E.
臭化—	CNBr	105.94	無	2.015	52	61.3	溶: W., Alc.
沃化—	CNI	152.94	無	—	146.5	>100	微溶: W., 溶: Alc., E.
シヤン化水素	HCN	27.03	無	液: 0.691	-13	26.5	∞溶: W.; Alc., E.
イオンシヤン酸	CONH ₂	43.03	無	-20°: 1.16	分解	—	溶: W.; 溶液は分解

シヤヌールル酸 硝酸	C ₂ H ₃ O ₃ N ₃ 2H ₂ O	165.11	無	1.74	融解前に 分解	—	(溶) 0.15/s, 4/100; 溶: Alc.
ジルコニウム (IV) ①	Zr	(91.22)	銀白	0.53	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	4.43	—	—	易溶: W. (加水分解); 溶: Alc.
鹽化—	ZrCl ₄	233.04	白	2.80	—	—	易溶: W., Alc.; 微溶: HCl.
酸鹽化—	ZrOCl ₂ ·8aq	322.25	無	—	—	—	(溶) 1.7/19
弗化—カリウム (複鹽)	ZrK ₂ F ₆	283.4	無	—	—	—	難溶: W.; (冷時沈澱) 溶: 酸
水酸化—	Zr(OH) ₄	159.23	白	—	—	—	不溶: W., 酸; 溶: 濃 H ₂ SO ₄ , HF.
二酸化—	ZrO ₂	123.2	白 V, (II?)	5.56	2680	—	不溶: W., 酸, 王水, Alk.
珪酸—(チルコン)	ZrSiO ₄	183.26	無	4.56	—	—	1容W.(0°C)0.0215容H ₂ を溶
水素 (I)	H	(1.008)	無	液: 0.070	-259.18	-252.81	(47mm) ∞ 溶: W., 溶: E.
過酸化—	H ₂ O ₂	34.016	無	液(0°): 1.465	-0.89	80.2	(溶) 3.1×10 ⁻⁶ /30, 6.10 ⁻³ /100; 溶: HNO ₃ , 濃 H ₂ SO ₄
水銀 (I, II) ①	Hg	(200.61)	銀白	13.546	-38.89	357	(溶) 2.1×10 ⁻⁷ /18, 7.0×10 ⁻⁷ /43;
(1)鹽化—(甘汞)	Hg ₂ Cl ₂	472.12	白	7.15	543	383.2	溶: Bz., ビリヂン
(2)鹽化—(昇汞)	HgCl ₂	271.52	無 IV(二形)	5.42	275	301	(溶) 6.89/50; 溶: Alc., E., Ac.
(1)臭化—	Hg ₂ Br ₂	561.04	白	7.31	昇: 345	—	(溶) 3.9×10 ⁻⁶ /55

①. 同位元素 H²=D (重水素)は質量 2.0136 で純粋にされ. H₂²=D₂ は融點 -254.58° 沸點(760)= -249.66°

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) 臭化—	HgBr ₂	360.44	無 (二形)	5.73	~236	325	(溶) 0.01/25; (溶 Alc.) 20.1/25; 易溶: マチアルコール, E. (赤)(溶) ~0.10 ³ /25; 溶: Alc., E., Ac., CS ₂
(2) 沃化—	HgI ₂	454.44	赤II; 黄IV	赤: 6.31 黄: 6.2	融: 253	349	難溶: W., 溶: 濃醋酸. (赤)(溶) 5.15×10 ⁻³ /25; (黄)(溶) 5.30×10 ⁻³ /25; 溶: HNO ₃ , HCl, (沈澱)(溶) 1.55×10 ⁻⁵ /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	9.8	—	—	(溶) 0.06/25; 溶: HNO ₃
(2) 酸化—	HgO	216.6	赤又、黄V	11.2	—	—	W. 加水分解; 溶: 酸.
(2) 酸化—(辰砂)	HgS	232.67	赤 IIIa I, 非晶	赤: 8.09 黑: 7.67	昇: 580 融: 1450(壓)	—	(溶) 7.41/-0.49; (溶 Alc.) 9.2/10.5; (溶) マチアルコール 99.6/19.5. (溶) 0.69/25; 溶: HCl, KCN 溶液, Alc.; 微溶: E.
(1) 硫酸—	Hg ₂ SO ₄	497.27	無	7.56	灼熱	—	W. 加水分解; 溶: 酸.
(2) 硫酸—	HgSO ₄	296.67	無	6.47	—	—	溶: W.
(2) 青化—	Hg(CN) ₂	252.64	無	3.99	—	—	(溶常) 0.025
(2) ロタン化—	Hg(CNS) ₂	316.78	無	—	熱して膨脹	—	溶: W., 溶: 稀 HNO ₃
(2) クロム酸—	HgCrO ₄	316.61	赤	—	—	—	易溶: W. (加水分解)
(3) 雷酸—(雷汞)	Hg(CNO) ₂	284.6	白	4.42	爆	—	易溶: W.
(1) 窒水素酸—	HgN ₂	242.62	白	—	光にて分解	—	—
(1) 硝酸—	Hg(NO ₃) ₂	280.62	無	4.79	—	—	—
(2) 硝酸—	Hg(NO ₃) ₂	333.62	無	4.3	無水: 79	—	—
スカンチウム(III) 鹽化—	Sc	(45.10)	無	—	—	—	—
	ScCl ₃ ·6aq	259.58	無	—	0aq: 940	—	易溶: W.

酸化—	Se ₂ O ₃	138.20	白	3.86	—	—	不溶: W.; 微溶: 冷酸; 易溶: 熱酸
硫酸—	Se ₂ (SO ₄) ₃ ·6aq	486.51	無	0aq: 2.6	—	—	(5H ₂ O): (溶) 22.2/25
錫 (II, IV)	① Sn	(118.7)	銀白 灰	白: 7.28 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	—	—	—	溶: W.
(4) 弗化第二—	SnF ₄	194.7	白	4.78	—	705	易溶: W. (加水分解)
(2) 鹽化第一—	SnCl ₂ ·2aq	225.64	無	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	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	5.12	215.5	619	W. にて分解
(4) 臭化第二— (4H ₂ O)	SnBr ₄	438.38	白	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	—	319	720	(溶) 0.97/10; (溶) 3.88/100; 溶: HF, CS ₂ .
(4) 沃化第二—	SnI ₄	626.38	黄褐	4.70	143.5	340	W. にて分解; 溶: Alc., E., CS ₂ . Bz.
(4) 鹽化—複鹽 (NH ₄)(エング鹽)	Sn(NH ₄) ₂ Cl ₆	367.52	白	2.51	昇	—	(溶) 14.5/20; 濃溶液は分解せず, 沸騰
(2) 水酸化第一—	Sn(OH) ₂	152.72	白	—	—	—	難溶: W.; 溶: 酸, Alk.
(4) 水酸化第二— (オルソノ錫酸)	Sn(OH) ₄	186.73	白	—	—	—	微溶: W.; 溶: 酸, Alk. (膠質溶液)
(4) 水酸化第二— (メタノ錫酸)	SnO ₃ H ₂	168.71	白	—	—	—	不溶: W.; 酸, NH ₄ ; 溶: 稀 HCl, 稀 Alk., (膠質溶液)
(2) 酸化第一—	SnO	134.7	青黑	6.3	—	—	不溶: W., 溶: 酸

物質名	化學式	分子量	色結晶	及晶系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融点 °C	沸点 °C	溶解度	解度
(4)酸化第二(錫石)	SnO ₂	150.7	白	II, III, IV	6.95	>1800	(昇~2000)	不溶:W.; 酸: (溶) $1.39 \times 10^{-3}/18$; 溶:濃HCl, 黃(NH ₄) ₂ S, (溶) $1.40 \times 10^{-5}/18$; (非晶)溶:酸, Alk., 黃(NH ₄) ₂ S, (溶) $15.85/19$; (溶) $15.35/100$	
(2)硫化第一	SnS	150.77	褐	非晶	5.27	880	1230		
(4)硫化第二(銻金)	SnS ₂	182.84	金黃	III	4.51	—	—		
(2)硫酸—	SnSO ₄	214.77	白	晶	—	—	—		
(4)水素化—	SnH ₄	122.73	無	氣	—	-150	-52	難溶; W., 溶:酸 Alk.	
ストロンチウムII①	Sr	(87.63)	灰白	晶	2.60	797	1366	W., Alk. を分解	
鹽化—	SrCl ₂ ·6aq	266.62	無	IIIa	1.96	0aq:870	—	(溶) $30.6/0$; (2H ₂ O)(溶) $50.5/100$; (溶)Alc. $33.7/6$	
臭化—	SrBr ₂ ·6aq	355.54	無	III	3.05	0aq:643	—	(溶) $40.8/6$ (0H ₂ O):(溶常)Alc.) 39.21.	
沃化—	SrI ₂ ·6aq	449.54	無	晶	0aq:4.1	0aq:~507	—	(溶) $62.1/6$; 溶:Alc.	
水酸化—	Sr(OH) ₂ ·8aq	265.74	無	II	1.40	—	—	(溶) $0.41/6$, (溶) $22.68/100$	
酸化—	SrO	103.6	白	非晶 又ハI	4.1	2430	—	溶:W.(水酸化物を見よ), 酸; 不溶:Ac.	
過酸化—	SrO ₂ ·8aq	263.73	無	晶	1.95	0aq:灼熱	—	難溶:W., Alk.; 溶:酸.	
硫酸—(天青石)	SrSO ₄	183.67	無	IV, V, V?	3.7—3.9	融:~1152 融:~1600	—	(溶) $11.4 \times 10^{-3}/18$; $1.79 \times 10^{-3}/97$; 不溶:Alc.	
硝酸—(4H ₂ O)	Sr(NO ₃) ₂	211.62	無	I	2.93	645	—	(4H ₂ O):(溶) $28.3/0$; (0H ₂ O): (溶) $50.3/100$; 難溶:Alc.	

炭酸—(ストロンチウム)	SrCO ₃	147.6	無	IV, III	3.73	1497	—	(溶常): 1.0×10^{-3} ; 溶:NH ₄ 鹽溶液	
セシウム(I)	Cs	(132.91)	白	I	1.87	28.5	670	W. 分解	
鹽化—	CsCl	168.4	無	I, 二形	3.99	645	3100	(溶) $63.5/10$, $73.0/100$; 溶:Alc.	
水酸化—	CsOH	149.9	無	二形	3.68	272	—	易溶:W.; 溶:Alc.	
硫酸—	Cs ₂ SC ₄	361.9	無	IV, III	4.24	1019	—	(溶) $63.4/10$, $68.9/100$; 不溶:Alc.	
硝酸—	CsNO ₃	194.9	無	III, I	3.68	融:161 融:414	—	(溶) $13.0/10$, $66.3/100$; 微溶:Alc.	
炭酸—	Cs ₂ CO ₃	325.8	無	晶	—	灼熱	—	易溶:W.; (溶)Alc.) $10.0/19$, $16.7/80$	
セリウム(III, IV)①	Ce	(140.13)	灰	I	6.8	630	—	W. を分解; 溶:酸; 不溶:Alk.	
(3)鹽化—(7H ₂ O)	CeCl ₃	246.6	白	晶	3.91	822	—	易溶:W., Alc.	
(4)酸化—	CeO ₂	172.2	黃白	I 非晶	I:7.5 7.2	>2600	—	不溶:W., HCl, HNO ₃ ; 溶:酸 (還元剤又は濃 H ₂ SO ₄ 共に) (8H ₂ O)溶) $11/15$, $4.1/60$; (41H ₂ O)(溶) $6.0/40$, $0.43/100$	
(3)硫酸—(12, 9, 8, 5, 4H ₂ O)	Ce ₂ (SO ₄) ₃ ·8aq	712.7	白	IV	2.89	失水:400	—	易溶:W.	
(4)硫酸—(4H ₂ O)	Ce(SO ₄) ₂ ·4aq	404.4	黃	IV	—	—	—	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	V	—	—	—	(溶) $35.5/35$, $69.4/65$; 微溶:HNO ₃	
(3)磷酸—	CePO ₄	235.2	黃	IV	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	化学式	分子量	色 結晶系	比重 水=1 蒸:空=1	融点 °C	沸点 °C	溶解度
セレン (II, IV, VI)	Se	(78.96)	灰赤 灰赤, 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	228.83	橘黄	2.91	—	—	W, Alc, E. にて分解; 溶: CS ₂
(4) 鹽化—	SeCl ₄	220.8	白	—	—	—	W. にて分解; 溶: 熱 POCl ₃ ; 不溶: CS ₂ .
(4) 酸鹽化—	SeOCl ₂	165.93	淡黄	2.44	10	179.4	W. にて分解.
(4) 酸化—(OH ₂ O)	SeO ₂	111.0	白	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	129.00	無	3.00	—	—	易溶: W.
セレン酸	SeO ₄ H ₂	145.00	無	2.95	58	—	易溶: W.
セレン化水素	SeH ₂	81.00	無	液: 2.12	-64	-42	1容 W. (4°C) 3.77 容 H ₂ Se を溶かす
銻 (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	4.75	232.5	447	W. にて分解; 溶: HCl, Ac.
酸鹽化—	BiOCl	260.46	無	7.72	—	—	不溶: W; 溶: 酸.

水酸化—	Bi(OH) ₃	260.02	白	—	—	—	(溶常) 1.44 × 10 ⁻⁴ ; 溶: 酸, グリセリン; 微溶: Alk.
酸化—	Bi ₂ O ₃	466.0	黄褐	9.0	移: 704 融: 860	—	不溶: W; 溶: 酸.
硫化—	Bi ₂ S ₃	514.21	黒	7.39	—	—	(沈源) (溶) 1.8 × 10 ⁻⁵ / 16; 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	2.83	—	—	難溶: W; 溶: HNO ₃ .
硝酸ピスマチイル	BiO(NO ₃)·1aq	305.02	無	—	—	—	不溶: W, 酸, 王水, Alk.; 溶: HF + HNO ₃
タンクステン (II, III, IV, V, VI)	W	(183.92)	灰	19.1	3370 ± 50	4830	W. にて分解; 溶: Alk.
(6) 弗化—	WF ₆	297.9	淡黄	液: 3.42	2.3 (計算) 17.5	—	W. にて分解
(4) 鹽化—	WCl ₄	325.76	灰褐	4.62	分解 (加熱)	—	易溶: W, 加水分解; 溶: Alc, E., CS ₂
(5) 鹽化—	WCl ₅	381.22	黒	3.87	248	275.6	—
(6) 鹽化—	WCl ₆	336.68	黒紫	3.54	275	346.7	W. にて分解; 溶: Alc, E., CS ₂ , Bz.
(6) 酸鹽化	WO ₂ C ₂	286.84	淡黄	—	266	—	不溶: W, 酸; 溶: Alk.
(4) 酸化—	WO ₂	215.9	褐	12.11	—	—	不溶: W, 酸, Alk.
(6) 酸化—(酸)	WO ₃	231.9	黄 非晶, IV	6.84	1473	—	不溶: W, 酸; 溶: Alk., HF.
(4) 硫化—	WS ₂	248.06	灰黒	7.5	—	—	不溶: W, 酸; 溶: HF + HNO ₃
タリウム (I, III)	Tl	(204.39)	灰 二形, 晶	11.85	移: 228 融: 302	1457	不溶: W; 溶: 稀 H ₂ SO ₄
(1) 鹽化—	TlCl	239.86	白	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	融点 °C	沸點 °C	溶解度
(3)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) 4.23×10 ⁻² /18, 0.25/88.5; 不溶: HBr
(3)臭化—	TlBr ₃ ·4aq	516.22	淡黃	針	—	—	—	易溶: W; 溶: Alc.
(1)沃化—	TlI	331.32	黃赤	IV	7.45	431	~806	(溶) 5.60×10 ⁻² /18; 微溶: Alc.
(1)水酸化—	TlOH·1aq	239.42	黃	IV	—	—	—	(OH ₂ O): (溶) 20.6/0, 34.2/40 溶: Alc.
(3)水酸化—	TlO(OH)	237.41	褐	非晶	—	—	—	不溶: W; 溶: 酸
(1)酸化—	Tl ₂ O	424.8	黑	非晶	—	~300	—	TlOH を見よ
(3)酸化—	Tl ₂ O ₃	456.8	褐黑	非晶 III	III: 5.56	717.5	—	難溶: W; 溶: 酸
(1)硫化—	Tl ₂ S	440.87	褐黑	非晶	8.40	448	—	(溶) 2.15×10 ⁻² /19.58
(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) 2.63/0, 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 IIIa.I	5.56	移: 72.8 融: 275	—	(溶) 3.76/0, 80.50/100 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) 3.57/15.5, 21.4/100; 不溶: Alc.
(1)ロタン化—	TlCNs	262.49	無	II	—	—	—	(溶) 0.315/19.94
炭素 (IV, III)	C, 金鋼石	(12.010)	無	I	3.51	—	—	{ 微溶: 融 Fe, 融 Na ₂ CO ₃ 又は K ₂ CO ₃ 1000—1200°
"	C, 石墨	(12.01)	灰	IIIa	2.17—2.3	3500, 融? 又へ昇?	—	{ 微溶: 融 Fe, 融 Na ₂ CO ₃ 又は K ₂ CO ₃ 1000—1200°
四鹽化炭素	CCl ₄	153.85	無	液	0°: 1.632	—23.77	76.6	微溶: W; 溶: Alc., E.
フオスゲン	COCl ₂	98.93	無	氣	0°: 1.436	移: -18.5 -12F	8.2	溶: W. (分解→CO ₂ , HCl) 易溶: Bz., トルエン
酸 化 物	二酸化炭素 (炭酸ガス) (無水炭酸)	CO	28.01	無	氣	蒸: 0.967 (100mm): -205	-191.5	W. (0°) 1 容に 0.0329 容 溶: Alc., Cu ₂ Cl ₂ 溶液
		CO ₂	44.01	無	氣	蒸: 1.524 (5.1氣壓): -57	昇: -78.5	W. (0°) 1 容に 1.797 容
二硫化炭素	C ₂ O ₂	C ₂ O ₂	68.03	無	氣	固: 1.53	—	Alc. (0°) 1 容に 4.330 容
		CS ₂	76.15	無	液	0°: 1.114	-107	7 溶: W. → マロン酸.
窒素化合物	シアノン及びロタン	見よ	見よ	見よ	1.27	-112	46.25	微溶: W; 溶: Alc., E., 等.
タンタル(V)	Ta	(181.4)	灰	I	16.6	3030	—	不溶: W., 酸, 王水
弗化—	TaF ₅	276.4	無	晶	4.74	96.8	229.5	溶: W., 弗化物溶液
鹽化—	TaCl ₅	358.7	淡黃	晶	3.68	211.3	242	W. にて分解; 溶: Alc.
弗化—複鹽(K)	TaF ₇ ·K ₂	392.6	無	IV	4.06	—	—	微溶: W. (分解), HF.

物質名	化學式	分子量	色結晶	及品系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融点 °C	沸點 °C	溶解度
水酸化—	Ta(OH) ₅	266.44	白	非晶	—	—	—	不溶:W., 酸; 溶:Alk.
酸化—	Ta ₂ O ₅	442.9	白	IV	8.02	—	—	不溶:W., 酸; 徐々溶:HF.
チオニール	硫黄を見よ	(162.46)	—	—	—	—	—	—
チスプロシウム(III)	Dy	(47.90)	灰非晶	III	4.50	~1800	—	不溶:W.; 溶:酸
チタン (I, III, IV)	Ti	124.1	白	非晶	2.83	—	284	溶:W., Alc.; 不溶:E.
(4)弗化—	TF ₄	119.02	黒	—	—	—	昇 (H ₂ 中 にて)	W.にて分解; 溶:Alc.; 不溶:E.
(2)鹽化—	TiCl ₂	154.48	紫	晶	—	—	—	易溶 W.
(3)鹽化—	TiCl ₃	189.94	無	液	1.76	-23	136.5	溶:HCl, Alc.; W. 分解.
(4)鹽化—	TiCl ₄	258.1	無	V	3.01	—	—	(溶) 1.3/20
(4)弗化—複鹽(K)	TiK ₂ F ₆ ·1aq	93.12	白	非晶 又は晶	—	—	—	不溶:W.; 難溶:酸; 溶:熱 濃 H ₂ SO ₄ , Alk.
(4)水酸化— (チタン酸)	TiO ₃ H ₂	150.15	黄赤黄	非晶	—	—	—	不溶:W., Alk.; 溶:酸
過水酸化— ルチル. アナタス. ブルツキ ツト	Ti(OH) ₆	79.9	白	II, III, IV	(ル):4.26 (ア):3.84	1825	—	不溶:W., 酸
(4)酸化—	TiO ₂	62.11	青銅色	晶	5.29	2930	—	不溶:W., 酸
窒化—	TiN	—	—	—	—	—	—	—

窒素 (III, V)	N	(14.008)	無固二形	氣 I?	液:0.879	-210.1	-195.67	W.(0°)—容 2.348×10 ⁻² 容溶
弗化—	NF ₃	71	無	氣	(-129)1.54	-208.5	-129	難溶:W.
鹽化—	NCl ₃	120.39	黄	液	1.65	<-40	<71	W.にて分解; 溶:OCl ₂ , CHCl ₃ , CS ₂ , Bz.
鹽化=トロシル	NOCl	65.47	黄	氣	液:1.42	-61.5	-5.8	W.にて分解.
臭化=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	-90.7	-88.7	W.(5°)—容 1.048 容溶
酸化—	NO	30.01	無	氣	液:1.27	-163.7	-151.8	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 (N ₂ O ₄) 無液	氣	液(0°):1.48	-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	86	分解: ∞ 溶 W.; 溶:E.; 分解:Alc.
炭化—, シヤン, ロタンを見よ	—	—	—	—	—	—	—	—
水素化物, アムモニア, アムモニウム, ヒドロキシルアミン, を見よ	—	—	—	—	—	—	—	—
—水素酸 (アゾイミド)	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	(159.2)	—	—	—	—	—	—

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
テールル (II, IV, VI)	Te	(127.61)	錫白 IIIa	6.24	452.0	1390	不溶:W.; 溶:濃 H ₂ SO ₄
(2)鹽化—	TeCl ₂	198.52	無 非晶	6.1	—	—	W., 酸, Alk. にて分解.
(4)鹽化—	TeCl ₄	269.44	無 非晶	蒸:6.6	175	324	冷W.にて分解; 溶:熱W., 酸, Alc.
(2)臭化—	TeBr ₂	287.44	無 晶	3.26	214	414	W.にて分解; 溶:E., 濃酒石酸
(4)臭化—	TeBr ₄	447.28	無 晶	4.31	~280	~420	溶:W (加水分解), HBr.
(2)酸化— (テールリット)	TeO ₂	159.6	無 II, IV	6.02	733	—	(溶常):6,7×10 ⁻⁴ ; 溶:酸, Alk.; 不溶:NH ₃
(3)酸化—	TeO ₃	175.6	無 晶	5.9	分解(加熱)	—	KOH. 不溶:W., 酸, Alk.; 溶:熱濃
テールル酸 (4H ₂ O)	H ₆ TeO ₆	229.6	無 I, V	I:3.05 V:3.09	失水	—	(4H ₂ O):(溶) ^{16.51/0} ; (OH ₂ O):(溶) ^{7.2.16/100}
テールル化水素	TeH ₂	129.62	無 氣	液:2.57	-57	-1.8	易溶:W.; 溶:Alc.
鐵 (II, III, VI) ①	Fe	(55.84)	灰 I	7.86	1530	2840	溶:稀酸
			γ-Fe: 面中心正立方體		移*(α→β): 780		*磁性を失ふ
			β-Fe: 體中心正立方體		移(β→γ): 900		

(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	2.90	302	—	(溶)水化物; 溶:Alc., E.; (溶Ac.) ^{35.6/15}
(3)鹽化—(水化物)	FeCl ₃ ·6H ₂ O	270.32	黃 晶	—	37	—	(溶) ^{47.9/20} ; (OH ₂ O)(溶) ^{84.26/100}
(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) ^{63.2/95} ; 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	309.68	灰 III	4aq:2.87	177	—	溶:W.
(2)水酸化—	Fe(OH) ₂	89.86	白, 非晶, III	3.4	—	—	(溶) ^{9.6×10⁻³/15} ; 溶:酸; 不溶:Alk.
(3)水酸化—	Fe(OH) ₃	106.86	赤褐 非晶	—	—	—	(溶) ^{4.8×10⁻³/15} ; 溶:酸; 不溶:Alk.
(2)酸化—	FeO	71.84	黑 非晶	5.7	1377	—	Fe(OH) ₂ を見よ; 溶:酸
(3)酸化—(赤鐵鏽)	Fe ₂ O ₃	159.68	赤 非晶 IIIa	5.1-5.4	1565	—	不溶:W.; 溶:Fe(OH) ₃ ; (灼後) 不溶:酸
(2,3)酸化— (磁鐵鏽)	Fe ₃ O ₄	231.52	黑 I	5.16	1527	—	不溶:W.; 微溶:酸
硫化—	FeS	87.91	黑 III	4.76	1170-97	—	難溶: ^{0.0004/15} ; 溶:酸

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
硫化鐵 (黃鐵礦) 白鐵礦	FeS ₂	119.98	黃. 黃鐵礦 I(安) 白鐵礦 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. 0.37/15; 溶: W. (加水分解); 不溶: 濃 H ₂ SO ₄
(3) 硫酸 (10, 9, 3aq)	Fe ₂ (SO ₄) ₃	399.89	黃 IV	3.23	—	—	(溶) 10.8/0, 36/75; 不溶: Alc.
(2) 硫酸—アムモ ニウム鹽	Fe(NH ₄) ₂ (SO ₄) ₂ ·6aq	392.16	淡綠 V	1.87	—	—	(溶) 常 14 不溶: Alc.
(3) 硫酸 (複) 鐵明礬 鐵明礬(NH ₄)	Fe(NH ₄) ₂ (SO ₄) ₂ ·12aq	482.21	淡紫 I	1.71	—	—	(溶) 41.5/0, 62.5/60.5 溶: 46.6/25, 雜音: 濃 HNO ₃
(2) 硝酸	Fe(NO ₃) ₂ ·6aq	287.95	淡綠 IV	1.68	60.5	—	不溶: W.; 溶: 酸
(3) 硝酸	Fe(NO ₃) ₃ ·9aq	404.01	無 V	2.58	—	—	不溶: W., 水醋; 溶: HCl, H ₂ SO ₄
(2) 磷酸	Fe ₃ (PO ₄) ₂ ·8aq	501.73	白 IV, V	—	—	—	易溶: W., Alc., E.
(3) 磷酸	FePO ₄ ·2aq	186.91	黃白 II, V	—	—	—	溶: 稀酸
(3) チオシヤン酸 (ロダン化—)	Fe(CNS) ₂ ·3aq	284.15	黑赤 I	—	—	—	—
炭化 (セメンチット)	Fe ₃ C	179.53	灰 IV?	7.3	—	—	—

炭酸	eCO ₃	115.85	白 IIIa	38.0	—	—	(溶) 0.7 × 10 ⁻³ /25
鐵カルボニル	Fe(CO) ₅	195.89	黃 V	1.46	—	102.9	(溶): Alc., E., Bz. 等
(2) 青化—錯鹽 (黃血鹽)	K ₄ [Fe(CN) ₆] 3aq	422.40	黃 V	1.93	—	—	(溶) 10.7/20, 39.0/75; 微溶: Alc.
(3) 青化—錯鹽 (赤血鹽)	K ₃ [Fe(CN) ₆]	329.25	赤 V	1.85	—	—	(溶) 27.5/13, 43.7/100; 微溶: Alc.
(3) 青化—錯鹽 (トリロソ)	[Fe(CN) ₅ NO] Na ₂ ·2aq	297.97	赤 IV	1.71	—	—	(溶) 常 25; 溶: Alc.
(2) 青化—錯鹽	(NH ₄) ₂ Fe (CN) ₆ ·3H ₂ O	338.2	黃 V	—	—	—	溶: W; 加熱分解
(3) 青化—錯鹽	(NH ₄) ₃ Fe (CN) ₆ ·3H ₂ O	320.10	赤 IV	—	—	—	溶: W; 加熱分解
鋼 (I, II) ①	Cu	(63.57)	赤 I	89.3	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	2.93	—	—	微溶: W. (加水分解); 溶: 酸
(1) 鹽化—	CuCl	99.03	白 I	4.14	425	~1000	(溶) 1.5/25, 溶: HCl, NH ₃ , ビリチン.
(2) 鹽化—	CuCl ₂	134.45	黃 晶	3.39	630	—	水化物を見よ; (溶 Alc.) 31.9/6; 溶: メチルアルコール
"	CuC ₂ ·2aq	170.52	青綠 IV	2.50	—	—	(溶) 41.4/0, 43.1/17
"	Cu(NH ₄) ₂ Cl ₂ · 2aq	277.52	綠青 II	1.97	—	—	(溶) 22.0/0, 25.95/50, 36.12/100; 溶: Alc.
(1) 臭化—	CuBr	143.45	無 I	5.05	488	—	(4H ₂ O) 溶: 55/15 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., ビリチン
(1) 沃化	CuI	190.45	白 I (多形)	5.6	602	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(C ₂ H ₃) 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	度
(1)酸化—	Cu_2O	143.14	赤 I	6.12	>1230	—	不溶:W.; 溶: NH_3	
(2)酸化—	CuO	79.57	黒 VI	6.40	1148	—	不溶:W.; Alc.; 溶:酸, NH_3 , NH_4 鹽溶液	
(1)硫化—	Cu_2S	159.21	青 (二形) I, IV	5.78	1130	—	(溶) $^{4.14 \times 10^{-5}/16}$; 難溶: HCl , Alc.	
(2)硫化—	CuS	95.64	黒 非晶 V	4.65	灼熱分解	—	(溶) $^{3.36 \times 10^{-5}/16}$; 不溶: Alc.; 溶: KCN 溶液	
(1)硫酸— (5, 3, laq)	CuSO_4	159.64	白 IV	3.58	—	—	水化物を見よ, (溶)メチルアルコール (溶) $^{1.04/19}$	
(2)硫酸—(水化物)	$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{aq}$	249.72	青 VI	2.29	失水: 258	—	(溶) $^{18.7/59}$, $^{25.10/59}$; (溶)Alc. $^{2.4/5}$; (溶)メチルアルコール $^{13.5/15}$	
(2)硝酸—(水化物) (9, 6, 3H ₂ O)	$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \cdot 3\text{aq}$	241.63	青 晶	2.05	—	—	(6H ₂ O): (溶) $^{45.0/6}$; (3H ₂ O): (溶) $^{61.5/40}$, $^{67.5/80}$	
焦性亞砷酸—	$\text{Cu}_2\text{As}_2\text{O}_5$	357.06	淡緑 非晶	—	—	—	溶: Alc. → 青色, NH_3 → 無色	
アモチレン化—	Cu_2C_2	151.16	赤 非晶	—	爆	—	難溶: W., 溶: KCN 溶液 (C_2H_2 發生)	
鹽基性炭酸— (孔雀石)	$\text{CuCO}_3 \cdot \text{Cu}(\text{OH})_2$	221.17	緑 V 非晶	3.85	分解: 200	—	不溶: W., 酸; 徐々に溶: 鹽溶液, NH_3	溶: NH_4 , 鹽溶液, NH_3
(1)青化—	CuCN	89.59	白 V	2.92	474.5	—	不溶: W.; 溶: 酸, NH_3 , KCN 溶液	
(1)青化—(複)	$\text{CuK}_3(\text{CN})_4$	284.94	無 IIIa	—	熱して分解	—	易溶: W.	
(1)ロタン化—	CuCNS	121.66	白	2.85	分解: >130	—	不溶: W.; 溶: NH_3 , KCN 溶液, E.	
トリウム (IV)	Th	(232.12)	暗灰 I	11.7	1842	—	不溶: W., HNO_3 , Alc.; 微溶: HF, H_2SO_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—	$\text{Th}(\text{OH})_4$	300.13	白 非晶	—	—	—	難溶: W., Alc.; 溶: 酸, 炭酸アルカリ溶液	
酸化—	ThO_2	264.1	白 非晶, II	9.87	3050	—	不溶: W., 酸; 徐々に溶: 酸 H_2SO_4	
硫酸—(4, 8, 9, H ₂ O)	$\text{Th}(\text{SO}_4)_2$	424.24	白	4.23	—	—	易溶: W., $\text{NH}_4\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2$ 溶液	
硫酸—(水化物)	$\text{Th}(\text{SO}_4)_2 \cdot 9\text{aq}$	586.38	無 V	2.77	移 (9H ₂ O) → 4H ₂ O): 45	—	(溶) $^{0.74/61}$; (4H ₂ O) (溶) $^{2.47/50}$ $^{0.71/95}$	
硝酸—(4H ₂ O)	$\text{Th}(\text{NO}_3)_4 \cdot 4\text{aq}$	552.20	無 (6H ₂ O) II	—	熱して自ら 膜	—	(溶) $^{65.0/6}$ 易溶: Alc.	
次磷酸—(水化物)	$\text{Th}(\text{PO}_3)_2 \cdot 11\text{aq}$	588.36	白 非晶	—	—	—	不溶: W., 酸, Alc.	
磷酸—	$\text{Th}(\text{C}_2\text{O}_4)_2 \cdot 6\text{aq}$	516.24	白	—	—	—	不溶: W., HNO_3 ; 溶: Na_2CO_3 , 溶液, (NH_4) $_2\text{C}_2\text{O}_4$ 溶液	
ナトリウム (I)	Na	(22.997)	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 III I	2.73	992	1695	(溶) $^{3.85/15}$, $^{4.1/25}$ 難溶: Alc.	
弗化—(酸性)	NaHF_2	62.01	無 IIIa	—	—	—	微溶: 冷水, 溶: 熱 W.	
鹽化—(2H ₂ O)	NaCl	58.46	無 I	—	800	1440	(溶) $^{36.30/20}$, $^{28.15/100}$; 不溶: Alc.	
臭化—(0, 2, 5, H ₂ O)	$\text{NaBr} \cdot 2\text{aq}$	138.95	無 V	2.18	移 (+0aq): 51 0aq: 740	1395	(溶) $^{44.3/6}$; (0H ₂ O) (溶) $^{54.8/100}$ 微溶: Alc.	
沃化—	$\text{NaI} \cdot 2\text{aq}$	185.95	無 V	2.45	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	色結晶系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融點 °C	沸點 °C	溶解度	解度
過鹽素酸	$\text{NaClO}_4 \cdot 1\text{aq}$	140.48	無 IIIa	2.02	0aq:482	—	(溶) ^{65.6/15} ; 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) ^{3.41/0} ; 8.34/20	—
過沃素酸	$\text{NaIO}_4 \cdot 3\text{aq}$	267.97	無 IIIa	3.22	—	—	(溶) ^{0.3/20} ; (OH ₂ O) ^{21.5/5}	—
水酸化 (1,2,3 ¹ / ₂ H ₂ O)	NaOH	40.01	白 二形	2.02	322	1388	(3 ¹ / ₂ H ₂ O)(溶) ^{32.97/7.5} ; (1H ₂ O)(溶) ^{51.7/18} ; (OH ₂ O)(溶) ^{75.85/80}	—
酸化	Na_2O	62.00	白	1aq:1.82	0aq:318	—	易溶:W.; NaOH を見よ	—
過酸化—(SH ₂ O)	Na_2O_2	78.00	黃	—	—	—	易溶:W.(分解); 不溶:Alc.	—
硫化—(無水物)	Na_2S	78.05	白 I	1.86	920	—	(溶) ^{13.36/10} ; 24.19/45; (6H ₂ O)	—
硫化	$\text{Na}_2\text{S} \cdot 9\text{aq}$	240.21	無 II	0aq:1.86	—	—	(溶) ^{30.42/90} ; 溶:A.c.	—
水硫化	NaSH	56.01	無 IV	1.79	—	—	易溶:W.; 溶:Alc.	—
亞硫酸—(7,0H ₂ O)	$\text{Na}_2\text{SO}_3 \cdot 7\text{aq}$	252.18	無 V	1.56	—	—	(溶) ^{20.3/20} ; (OH ₂ O):(溶) ^{20.6/100}	—
焦性"—(7H ₂ O)	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_5$	190.1	無 柱性	—	—	—	(溶) ^{30.5/20} ; 不溶:Alc.	—
硫酸—(7,10H ₂ O)	Na_2SO_4	142.07	無 IV, V, VI	2.67	—	—	(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	1.43	—	—	(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	17.3	移(+2aq):48	—	(溶) ^{11.17/20} ; (2H ₂ O)(溶) ^{72.68/100}	—
鹽水素酸—(ナトリウムアチド)	NaN_3	65.02	無 III	1.846	—	—	溶) ^{20.43/17} ; (溶 Alc.) ^{0.314/105} 不溶:E.	—
—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) ^{45.4/18} ; 微溶:Alc.	—
硝酸	NaNO_3	85.01	無 IIIa	2.25	308	—	溶) ^{42.2/0} ; 64.4/100; 難溶:Alc.	—
亞磷酸	$\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 5\text{aq}$	216.13	無 IIIa	—	—	—	(溶) ^{82.2/25} ; 92.7/43	—
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	3.04	—	—	(溶) ^{37.4/0} ; 45.9/18; 不溶:Alc.	—
"—水素 (7,12H ₂ O)	$\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{aq}$	358.24	無 V	1.53	—	—	(溶) ^{19.2/20} ; (7H ₂ O)(溶) ^{35.4/40} ; (OH ₂ O)(溶) ^{40.7/99}	—
"— (7,10,12H ₂ O)	$\text{Na}_3\text{PO}_4 \cdot 12\text{aq}$	380.23	無 III	1.63	—	—	(溶) ^{9.53/15}	—
"— (4,5H ₂ O)	$\text{NaNH}_4\text{HPO}_4 \cdot 4\text{aq}$	209.15	無 V	1.55	—	—	易溶:W.	—
焦性磷酸	$\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 10\text{aq}$	446.24	無 V	1.82	0aq:988	—	(溶) ^{3.1/0} ; 27.5/70	—
次磷酸—(酸性)	$\text{NaH}_2\text{PO}_3 \cdot 3\text{aq}$	157.10	無 V	1.85	—	—	(溶) ^{82.2/25} ; 92.7/43	—
砷酸二水素 (1,2H ₂ O)	$\text{NaH}_2\text{AsO}_4 \cdot 1\text{aq}$	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=1	融点 °C	沸點 °C	溶解度	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} , (7H ₂ O): ^{28.3/25}	—
〃—	$\text{Na}_3\text{AsO}_4 \cdot 12\text{aq}$	424.15	無	III	1.76	—	—	(溶常)10.7	—
焦性アンチモン酸	$\text{Na}_2\text{H}_2\text{Sb}_2\text{O}_7 \cdot 6\text{aq}$	511.71	無	II	—	—	—	(溶) ^{0.63/12.3} , ~ ^{0.3/100} ; 不溶:Alc.	—
硫アンチモン酸 (シユクリツベ鹽)	$\text{Na}_3\text{SbS}_4 \cdot 9\text{aq}$	481.22	黄白	I	1.81	—	—	(溶) ^{16.7/155} ; 不溶:Alc.	—
重炭酸—	NaHCO_3	84.02	無	V	2.21	熱して分解	—	(溶) ^{6.45/0} , 14.69/60	—
炭酸—(10,1H ₂ O)	Na_2CO_3	106.01	無	—	Caq:2.5	852	—	水化物を見よ	—
炭酸—(水化物) (ソーダ)	$\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{aq}$	286.17	無	V	1.5	移(→7aq):32.5 移(7aq→1aq): 35.4	—	(溶) ^{6.63/0} , 17.6/26; (7H ₂ O): ^{31.5/31.85}	—
青化—(1/2, 2H ₂ O)	NaCN	49.0	無	I	—	562.3	—	易溶:W.	—
珪酸—(9H ₂ O)	Na_2SiO_3	122.06	無	晶 非晶	2.6	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— (2,4H ₂ O)	$\text{NaBO}_3 \cdot 4\text{aq}$	137.88	無	VI	—	Caq: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:741	—	(溶) ^{1.58/10} ; (5H ₂ O)(溶) ^{15.0/5} 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} , 30.2/20.	—

モリブデン酸— (2,10H ₂ O)	Na_2MoO_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} , 45.6/100	—
モリブデン酸— (パラ)	$\text{Na}_2\text{MoO}_7 \cdot 22\text{aq}$	1590.35	無	V	—	—	—	(溶) ^{54.1/30}	—
タングステン酸— (パラ)	$\text{Na}_2\text{WO}_4 \cdot 2\text{aq}$	330.03	無	IV	3.25 0aq:4.2	0aq:698	—	(10H ₂ O):(溶) ^{36.5/6} ; (2H ₂ O):(溶) ^{49.2/100}	—
〃	$\text{Na}_{10}\text{W}_{12}\text{O}_{41} \cdot 28\text{aq}$	3598.45	無	VI	4.0	—	—	(溶常)6.6; 不溶:Alc.	—
クロム酸— (10,6,4H ₂ O)	$\text{Na}_2\text{CrO}_4 \cdot 10\text{aq}$	342.17	黄	V	1.5 0aq:2.72	10aq:21 移(4aq):20	—	(溶) ^{54.1/6} ; (4H ₂ O)(溶) ^{81.2/5} (OH ₂ O) ^{55.5/100}	—
重クロム酸—	$\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \cdot 2\text{aq}$	298.05	赤黄	V	2.5	0aq:320	—	(溶) ^{62/0} , 79.4/80	—
水素化—	NaH	24.01	無	晶	1.36	—	—	分解:W.; 不溶:Alc., E, C ₂ H ₆ , CCl ₄	—
鉛 (II, IV) ①	Pb	(207.21)	灰	I	11.34	移160; 融327	1755	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)			11.38				
(3)弗化—	PbF_2	245.2	無		8.24	—	—	(溶) ^{6.8 \times 10^{-2}/26.6} ; 溶:HCl, HNO ₃	—
(2)鹽化—	PbCl_2	278.1	無	IV	5.91	500	—	(溶) ^{0.91/15} , 3.2/100	—
(4)鹽化—	PbCl_4	349	黄	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.	—
(3)沃化—	PbI_2	461.0	黄	六角板	6.16	393	—	(溶) ^{0.06/15} , 0.43/100; 不溶:Alc.; 易溶:KI溶液	—
(2)過素酸—	$\text{Pb}(\text{ClO}_3)_2$	374.1	白	V	3.89	熱して分解	—	(1H ₂ O)(溶) ^{60.2/15} ; 溶:Alc.	—

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
(2)水酸化—	Pb(OH) ₂	241.2	白 非晶	—	熱して解離	—	難溶:W.; 溶:酸, Alk.
(2)水酸化—	3PbO·1aq	687.6	無 I	7.6	熱して解離	—	溶) ^{0.00/18} ; 溶:酸, Alk.
(2)酸化—(密陀僧)	PbO	223.2	黄 IV	9.7	880	—	{ (溶) ^{1.7×10⁻²/20} ; 溶:酸, Alk.
(2,4)酸化—(鉛丹)	Pb ₃ O ₄	685.6	赤 III	9.4	移(→黄):590	—	不溶:W., HNO ₃ , Alk. にて分解
(4)酸化—(過酸化鉛)	PbO ₂	239.2	褐 柱	品9.5	熱して分解	—	難溶:W., 微溶:酸.
(2)硫化—	PbS	239.3	黒 I	7.1	1110	—	(沈澱)(溶) ^{8.6×10⁻⁵/18}
(2)硫酸—	PbSO ₄	303.3	白 IV, V	品:7.6	移:850	—	(品)(溶) ^{2.8×10⁻³/18}
(4)硫酸—	Pb(SO ₄) ₂	399.3	白 晶	6.05	融:~1100	—	(溶) ^{4.0×10⁻³/17} ; 4.4×10 ⁻³ /33; 溶:Alk.; 不溶:Alc.
(2)チオ硫酸— (O, H ₂ O)	Pb(S ₂ O ₃) ₂	319.3	白 晶	—	—	—	W. にて分解; 溶:稀 H ₂ SO ₄
(2)窒酸—	Pb(N ₃) ₂	291.2	無 柱	—	熱して分解	—	(溶常)0.03; 溶:チオ硫酸鹽 溶液
(2)硝酸—	Pb(NO ₃) ₂	331.2	無 I, V	4.5	分解:~200	—	微溶:冷W.; (溶)~ ^{0.05/100}
(2)磷酸—	Pb ₃ (PO ₄) ₂	811.7	白 非晶	—	易融	—	(溶) ^{30.8/10} ; ^{56/100} ; (溶 Alc. 45%) 8.1/22
(2)炭酸—	PbCO ₃	267.2	無 IV	6.4-6.6	解離:300	—	(溶) ^{1.5×10⁻⁵/20} ; 溶:酸, Alk. (溶) ^{1.5×10⁻⁴/50} ; 不溶:Alc.

(2)鹽基性炭酸—	² PbCO ₃ Pb(OH) ₂	775.6	白 非晶	—	分解:~180	—	不溶:W., Alc.
(2)クロム酸—	PbCrO ₄	323.2	黄 V, 三形	6.12	844	—	(溶)~ ^{1×10⁻⁵/18} ; 溶:酸, Alk.
ニオブ(III, IV, V)	Nb	92.91	白灰 I	8.56	1950	—	不溶:酸, 王水; 溶:HF
(5)弗化—	NbF ₅	187.9	無 V	3.29	75.5	218	溶:W., Alc; 微溶:CS ₂ , Chlf.
(5)鹽化—	NbCl ₅	270.5	黄 針	—	194	240.5	W. 分解; 溶:濃 HCl, Alc., E.
(5)酸弗化—(複)	(NbOF ₅)K ₂ ·aq	300.13	無 V	—	0aq:灼熱	—	(溶常)7.14
(5)水酸化—	Nb(OH) ₅	177.9	白 非晶	—	—	—	不溶:W., 酸; 溶:Alc.
(5)氮化—	Nb ₂ O ₅	265.8	白 IV	4.47	—	—	不溶:W., 酸, Alk.
ニッケル(II, III)①	Ni	(58.69)	灰 I	8.8	移:~350(30mm) 融:1455	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	237.7	綠 V	—	—	—	(溶) ^{37.5/10}
(2)臭化—	NiBr ₂	218.52	黄褐 晶	4.64	昇:灼熱	—	(6H ₂ O)(溶) ^{50.5/20} ; (3H ₂ O)(溶) ^{60.5/50} ; 溶:Alc.
(2)水酸化—	Ni(OH) ₂	92.7	綠 非晶 又、晶	4.1	—	—	(溶常)1.3×10 ⁻³ ; 溶:NH ₃ , 酸
(3)水酸化—	Ni(OH) ₃	109.70	黒 非晶	—	—	—	溶:酸, NH ₃
(2)酸化—	NiO	74.68	灰 非晶 又、I	—	—	—	溶:熱酸, NH ₃
(3)酸化—	Ni ₂ O ₃	165.36	黄 非晶	4.83	—	—	溶:酸, NH ₃ , KCN 溶液.

物質名	化學式	分子量	色結晶系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融点 °C	沸點 °C	溶解度
(2,3)酸化—	Ni ₃ O ₄	240.04	黒	—	—	—	— 溶:酸
(2)硫化—	NiS	90.75	黒	5.2	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	1.98	移(→6aq): 31.5	—	(溶) ^{21.4/6} ; (6H ₂ O) 溶) ^{48.4/66} ; 溶:NH ₃
(2)硫酸—複鹽	(NH ₄) ₂ (SO ₄) ₂ Ni·6aq	394.99	青緑	1.91	—	—	(溶) ^{9.4/20} , ^{23.1/60}
(2)硝酸—	Ni(NO ₃) ₂ ·6aq	290.79	緑	2.05	3aq:95	—	(溶) ^{44.3/6} 溶:Alc.
(2)炭酸—	NiCO ₃	118.69	淡緑	—	—	—	不溶:W.; 溶:酸
—カルボニル	Ni(CO) ₄	170.72	無	1.32	—25	+43	不溶:W.; 稀 酸, Alk; 溶:Alc., Bz, Chlf.
—チシアンチア ミン	Ni(N ₄ H ₃ C ₂ O) ₂ 2aq	296.88	褐	—	—	—	難溶:W.; 不溶:NH ₃ , KOH; 溶:KCN溶液.
—ニメチルグリ オキシム	Ni[(CH ₃) ₂ (CNO) ₂ H] ₂	288.9	赤	—	昇:250	—	難溶:W., Alc, E, Bz, Chlf.
ネオチム(III) ①	Nd	(144.27)	帶黄	7.0	840	—	分解:W.
鹽化—(6H ₂ O)	NdCl ₃	250.7	桃	4.13 6aq:2.3	0aq:761	—	(6H ₂ O)(溶) ^{49.7/111} , ^{58.4/106} ; 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	2.85	—	—	(溶) ^{8.7/6} , ^{2.6/50}

物質名	化學式	分子量	色結晶系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融点 °C	沸點 °C	溶解度
ネオチム(0) ①	Ne	(20.183)	無	蒸:0.695	-248.6	-245.9	W.(10°)—容 ^{0.012} 容溶
白金 (II,IV)	Pt	(195.23)	灰白	21.4	1773.5	3800	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,SH ₂ O)	PtCl ₄	337.04	赤褐	8aq:243	—	—	(5H ₂ O) ^{88.7/25} ; 易溶:Ac.; 微溶: Alc.; 不溶:E.
(4)鹽化白金酸	[PtCl ₆]H ₂ ·6aq	518.07	黄褐	—	—	—	溶:W., Alc, E.
(2)鹽化—錯鹽	[PtCl ₄]K ₂	415.24	赤	3.38	—	—	(溶) ^{0.92/16} , ^{5.0/100} , 不溶:Alc.
(4) "	[PtCl ₆](NH ₄) ₂	444.04	黄	3.03	—	—	(溶) ^常 0.66; ^{1.24/100} ; 不溶:冷 HCl, Alc, E.
"	[PtCl ₆]K ₂	486.16	黄	3.50	—	—	(溶) ^{0.67/16} ; 不溶:Alc, E.
"	[PtCl ₆]Na ₂ · 6aq	562.06	黄赤	2.50	—	—	(溶) ^{29.77/15} ; 易溶:Alc.; 不溶:E.
(2)臭化—	PtBr ₂	355.04	綠褐	6.65	—	—	不溶:W.; 溶:臭素水; 微溶:KBr 溶液
(4)臭化—	PtBr ₄	514.88	褐	5.69	熱して分解	—	(溶) ^{0.4/26} ; 易溶:Alc, E.
(4)臭化—錯鹽	[PtBr ₆](NH ₄) ₂	710.80	赤	4.2	—	—	(溶) ^{0.50/20}
(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	—	—	—	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	—	—	—	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 結晶系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融点 °C	沸点 °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	247.24	黄褐 晶	—	—	—	不溶:W, 酸, Alk.
(2)青化—錯鹽	[Pt(CN) ₄]K ₂ ·3H ₂ O	431.52	淡黄青 IV	2.45	—	—	易溶:W, Alc.
(2)青化—錯鹽	[Pt(CN) ₄]Ba ₂ ·4aq	508.74	黄及綠 V, 二形	黄:2.076 綠:2.09	—	—	(溶常)2.94
ハフニウム(IV)	Hf	(178.6)	白 III	13.3	2207	—	—
酸化—	HfO ₂	210.6	白 V	9.7	2812	—	不溶:W.
ハラチウム(II, IV)	Pd	(106.7)	白 I (III, II)	11.9	1553	—	溶:HNO ₃ ; (黒として):熱HCl 及 H ₂ SO ₄
(2)鹽化—	PdCl ₂ ·2aq	213.65	赤褐 晶	4.00	—	—	易溶:W, 酸.
(2)鹽化—錯鹽	(PdCl ₂)K ₂	326.74	褐綠 II	—	—	—	溶:W, 微溶:Alc.
(4)鹽化—錯鹽	(PdCl ₂)K ₂	397.66	赤 I	2.77	—	—	微溶:W.; 熱W. にて分解
(4)鹽化—錯鹽	(PdCl ₂)(NH ₄) ₂	355.54	赤 I	2.42	—	—	微溶:W.
(2)青化—	Pd(CN) ₂	158.74	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)	Ba	(137.36)	白 I	3.7	658	1537	W. にて分解
弗化—	BaF ₂	175.4	白 非晶	4.83	1353	2137	(溶) ^{0.16/0.5, 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) ^{21.3/10, 51.3/100} ; 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, 0.106/100} ; 溶:HCl, HNO ₃
水酸化—	Ba(OH) ₂ ·8aq	315.5	白 II	2.16	失水:78	—	(溶) ^{2.17/10, 48.65/78} ; 微溶:Alc.
酸化—	BaO	153.4	白 I, III	1:5.72 III:5.32	極高温 灼熱して 分解	—	溶けて Ba(OH) ₂ になる
過酸化—(無水)	BaO ₂	169.4	白 非晶	5.43	—	—	W. にて分解
過酸化—(8H ₂ O)	BaO ₂ ·8aq	313.6	無 III	2.29	—	—	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	色結晶系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融点 °C	沸点 °C	溶解度
硫酸	BaSO ₄	233.5	白 IV, V	4.5	移:1150 融:1580	—	(溶) ^{2.3} ×10 ⁻⁴ / ₁₀₀ ; 3.9×10 ⁻⁴ / ₁₀₀ ; 溶:濃 H ₂ SO ₄
過硫酸	Ba ₂ S ₂ O ₈ ·4aq	401.6	白 V	—	熱分解	—	(溶) ²⁵ / 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) ^{35.6} / ₅₀ ; 67.5/ ₅₀ ; 溶:Alc.
硝酸	Ba(NO ₃) ₂	261.4	無 I	3.24	592	—	(溶) ^{6.5} / ₁₀₀ ; 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) ⁴ / 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	4.3	移:811; 982 融:~1740	—	(溶) ^{1.62} ×10 ⁻³ / ₁₃ ; 3.5×10 ⁻³ / ₂₅ ; 不溶: Alc.
クロム酸	BaCrO ₄	253.4	黄 IV	4.5—4.6	—	—	(溶) ^{3.37} ×10 ⁻⁴ / ₁₆ ; 4.96×10 ⁻⁴ / ₂₈
マンガン酸	BaMnO ₄	256.3	緑 III	4.9	—	—	微溶:W.; 溶:酸
過マンガン酸	Ba(MnO ₄) ₂	375.3	黒赤 IV	3.77	—	—	微溶:W.
ロタン化	Ba(CNS) ₂ ·3aq	307.6	白 針	—	—	—	易溶:W.; Alc.; (溶メチルアルコール) ¹⁷ / ₂₅

砒素 (III, V)	As	74.91	灰(金屬) III ₂	5.72	817(壓)昇	63	不溶:W., 酸; HNO ₃ , 王水にて 酸化
(3)弗化	AsF ₃	131.91	無 液	2.70	—	63	W.にて分解; 溶:Bz, Alc., E.
(5)弗化	AsF ₅	169.91	無 氣	液:2.33	-80	-53	溶:E., Alc., Bz.
(3)鹽化	AsCl ₃	181.29	無 液	2.16	-13	130	W.にて分解; 溶:HCl
(3)臭化	AsBr ₃	314.67	無 柱	3.66	31	221	W.にて分解; 溶:HCl
(3)沃化	AsI ₃	455.67	赤 III	4.39	141	~400	微溶:W.; 溶:Alc., E., CS ₂ , Bz.
(3)酸化	As ₂ O ₃	197.82	白 I IV 非晶	1:3.86 IV:4.0 非晶:3.7	昇 灼熱して 分解	—	(I)(溶) ^{1.2} / ₂ ; ^{2.9} / ₄₀ ; 非晶はもつと 溶け易し; 溶:HCl
(5)酸化	As ₂ O ₅	229.81	白 非晶	4.09	灼熱して 分解	—	W.に溶けて H ₃ AsO ₄
砒酸	H ₃ AsO ₄ · ¹ / ₂ aq	151.0	無 晶	—	離水	—	(溶) ^{81.0} / ₆ ; ^{94.4} / ₁₀₀
異性砒酸	HAsO ₃	123.92	白 晶	—	灼熱して 分解	—	W.に溶けて H ₃ AsO ₄
焦性砒酸	H ₄ As ₂ O ₇	265.86	無 晶	—	—	—	W.に溶けて H ₃ AsO ₄
硫化(鷄冠石)	As ₂ S ₂	213.96	赤 V 黒 } 二形 互變	3.51 3.20	移:267 融:320	565	不溶:W., 稀酸; 溶:硫化物, Alk.
(3)硫化	As ₂ S ₃	246.03	黄 V, 非晶	3.46	310	707	(溶) ^{5.17} ×10 ⁻³ / ₁₈ ; 溶:Alk.
(5)硫化	As ₂ S ₅	310.17	黄	—	可融	分解: 500	(溶) ^{1.4} ×10 ⁻³ / ₆ ; 微溶:稀酸; 溶: Alk.
砒化水素 (アルシン)	AsH ₃	77.93	無 氣	蒸:2.695	-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 °C	沸點 °C	溶解度	度
ヒドラジン (チアミド)	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	無	I	1.423	198	—	(溶) ⁷³ / ₂₅ ; 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	品	—	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} / ₃₅ ; 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	140	易溶:W.; 微溶:Alc.	
硝酸—(第二)	$N_2H_4 \cdot 2HNO_3$	158.08	無	品	—	分解:104	—	易溶:W.	
ヒドロオキシル アミン	NH_2OH	33.03	無	品	1.204	分解:33.05	70/60mm	易溶:W., メチルアルコール及 びAlc.; 難溶:E., Chlf., CS ₂ , Bz.	
鹽化—	$NH_2OH \cdot HCl$	69.53	無	V	1.67	151	熱して 分解	(溶) ⁴⁵ / ₁₇ ; 溶:メチルアルコール 難溶:Alc.; 不溶:E.	
硫酸—	$2NH_2OH \cdot H_2SO_4$	164.15	無	V(VI)?	—	分解:170	—	(溶) ^{24,76} / _{0, 30.00} / _{30, 40.65} / ₅₀ ; 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	HF	20.01	無	液	液:0.987	-92.3	19.5	溶:無制限	
フラゼオチム(III)	Pr	(140.92)	淡黃	—	6.47	940	—	不溶:W.; 溶:酸	
鹽化—	$PrCl_3 \cdot 7aq$	373.38	綠	VI	2.25 0aq:4.02	0aq:810	—	(溶) ^{50,56} / ₁₅ ; 溶:Alc.	
酸化—	Pr_2O_3	329.8	綠黃	—	6.9	—	—	(溶) ^{2,1} / _{10⁻⁵} / ₂₅ ; 溶:酸.	
過酸化—	PrO_2	172.9	褐黑	品	6.82	—	—	不溶:W.; 酸で分解.	
硫酸—	$Pr_2(SO_4)_3 \cdot 8aq$	714.14	綠	V	0.82 0aq:3.72	—	—	(溶) ^{16,5} / ₆ ; (5H ₂ O)(溶) ^{1,00} / ₅₅	
硝酸—	$Pr(NO_3)_3 \cdot 6aq$	435.02	綠	針	—	—	—	—	
ヘリウム (0)	He	(4.003)	無	氣	液(臨界): 0.122	-272 (26氣壓)	-268.8	W. 容 ¹ / ₀ , ¹ / ₅₀ 容溶; 不溶:Alc.	
ベリリウム (II)	Be	(9.02)	白	III	1.86	1280	—	不溶:W.; 溶:HCl, Alc.	
鹽化—	$BeCl_2 \cdot 4aq$	152.0	白	V	0aq:1.90	0aq:404	昇	易溶:W., Alc., E.	
臭化—	$BeBr_2$	168.86	白	針晶	—	490	昇	易溶:W., Alc., E.	
沃化—	BeI_2	262.86	白	針	4.20	510	590	易溶:W., Alc., E.	
酸化—	BeO	25.02	白	III	3.06	~2530	—	不溶:W., 溶:酸, Alc.	
硫酸—	$BeSO_4 \cdot 4aq$	177.16	白	II	1.71	—	—	(溶) ^{8,2} / ₂₅ , ^{53,6} / ₁₀₀	
硝酸—	$Be(NO_3)_2 \cdot 4aq$	205.12	白	品	—	61	—	(溶): ^{51,2} / ₁₅ , ^{58,6} / ₅₀	
弗化—復鹽	BeK_2F_4	163.2	無	IV	—	灼熱	—	(溶): ⁷ / ₂₀	
硼素 III①	B	(10.82)	非	品	3.3	2300	—	不溶:W.; HNO ₃ ; 王水にて酸化	

物質名	化学式	分子量	色結晶系	比重 水=1 蒸:空=1	融点 °C	沸点 °C	溶解度	解度
硫酸鹽化(複) (カイニット)	MgK(SO ₄)Cl·3aq	249.00	無	2.12-2.15	—	—	溶:W.	—
窒化	Mg ₃ N ₂	100.98	黄綠	2.71	熱して	—	W. 分解→MgO, NH ₃	—
硝酸	Mg(NO ₃) ₂ ·6aq	256.43	無	1.64	90	—	(溶) ²⁸ / ₀ ; ^{45.5} / ₅₀ 易溶:Alc.	—
焦性磷酸	Mg ₃ P ₂ O ₇	222.72	無	3.06	—	—	不溶:W, Alc.; 溶:酸.	—
磷酸—アムモニウム(複)	MgNH ₄ PO ₄ ·6aq	245.50	無	1.7	熱して	—	(溶) ^{0.006} / ₁₅ ; 不溶:Alc.	—
砒酸—アムモニウム(複)	MgNH ₄ AsO ₄ ·6aq	289.42	無	1.932	熱して	—	(溶常)0.036; 不溶:Alc.	—
炭酸—(菱苦土鹽)	MgCO ₃	84.33	白 IIIa, IV	2.98	—	—	(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	365.37	白	—	—	—	(溶) ^{0.02} / ₁₅ ; 易溶:NH ₄ 鹽溶液.	—
炭酸—カリウム(複)	MgKH(CO ₃) ₂ ·4aq	256.52	無	2.98	—	—	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	3.21	<1900	—	不溶:W.	—
珪酸	MgSiO ₃	100.38	無(五形)	3.16	移(IV→V) 137.5?	—	不溶:W.	—
醋酸	Mg(CH ₃ COO) ₂ ·4aq	214.47	無	2.85	融:1560	—	(溶) ³⁸ / ₁₅ ; ^{40.5} / ₅₅	—
マンガン (II, III, IV, VI, VII)	Mn	(54.93) 淡灰	無	1.454	~68	—	2250 溶:酸.	—
(2)鹽化—	MnCl ₂ ·4aq	197.91 桃	V(二形)	2.0	移(→2aq):58 0aq:6.50	—	(溶) ^{38.3} / ₃ ; ^{40.5} / ₅₅ 易溶:Alc.	—

(2)水酸化—	Mn(OH) ₂	88.95	白	IIIa	3.26	—	(溶) ^{1.9} / _{10⁻⁴} / ₁₈ ; 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	5.4	—	不溶:W., 溶:酸	—
(3)酸化—	Mn ₂ O ₃	157.86	黒	II	43.-4.8	<940	不溶:W.; 酸は熱して分解	—
(2,3)酸化—(ハフスマンニツフ)	Mn ₃ O ₄	228.79	赤褐	非晶 II	4.3-4.9	1705	不溶:W., 溶:酸	—
(4)過酸化—	MnO ₂	86.93	黒	IV, II	4.94	分解:530	不溶:W., HCl:Cl ₂ を生じて分解	—
硫化—	MnS	87.00	赤褐	非晶 I	非晶:3.6 晶:4.0	—	(沈澱)(溶) ^{0.1} / _{10⁻⁴} / ₁₈ (綠)(溶) ^{4.8} / _{10⁻⁴} / ₁₈ ; 溶:酸	—
(2)硫酸—	MnSO ₄ ·7aq	277.11 桃	綠	(二形) V, IV	4aq:2.1 0aq:3.2	無水:700	(7H ₂ O)(溶) ^{34.7} / ₆ ; (5H ₂ O)(溶) ^{30.5} / ₅₅ ; 不溶:Alc.	—
(2)硝酸—	Mn(NO ₃) ₂ ·6aq	287.04 桃	桃	V	6aq:26 3aq:25	—	(溶) ^{76.8} / ₂₀ (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	114.94	白	非晶 IIIa	非晶:3.1 IIIa:3.7	—	(溶常)0.013; (溶炭酸水)0.026	—
(2)硼酸—	MnH ₂ (BO ₃) ₂ ·1aq	194.62	淡褐	晶	—	—	(溶) ^{0.19} / _{14.2} , ^{0.09} / ₅₂	—
水	H ₂ O	18.016	無	III, 多形	固(0°): 0.9168	100	∞ 溶:Alc.	—
重水	H ₂ O=D ₂ O	20.027	無	(4°)1.106	3.8	101.4	—	—
モリブデン(II-VI)	Mo	(95.95) 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	209.95	無	晶	液:2.55	17.5	35 W. にて分解.	—

物質名	化学式	分子量	色結晶	及系	比重 水=1 蒸:空=1	融点 °C	沸点 °C	溶解度
(3) 鹽化—	MoCl ₃	202.33	赤褐	晶	3.58	熱して分解	—	不溶:W, HCl; 分解:HNO ₃ , H ₂ SO ₄
(4) 鹽化	MoCl ₄	237.79	褐	晶	—	—	—	W, Alc., E., にて分解
(5) #	MoCl ₅	273.25	黒	晶	2.93	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	325.33	緑	IV	—	—	—	溶:W.(加水分解)
(5) 水酸化—	MoC(OH) ₃	162.97	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	216.89	白	針	—	—	HCl 中	易溶:W.(加水分解), Alc., E., 水醋, Ac.
(4) 酸化—	MoO ₂	127.95	褐	V	4.52	—	—	不溶:W; 酸, Alk.
(6) 酸化—	MoO ₃	143.95	白	IV	4.7	795	—	(溶常)0.002; 溶:酸, Alk.
モリアブレン酸 (水化物)	H ₂ MoO ₄ ·1aq	179.98	黄	V	3.12	—	—	(溶) ^{0.120/19} , ^{1.550/75} (牛コロイド) 易溶:H ₃ PO ₄ , H ₂ C ₂ O ₄ , Alk.
磷モリアブレン酸	(NH ₄) ₂ PO ₄	1084.76	黄	—	—	—	—	難溶:W, HNO ₃ ; 溶:NH ₃ , Alk.
アンモニウム	12MoO ₃ ·6aq	160.09	黒	III	4.6-4.8	1185	—	不溶:W; 酸, Alk.; 溶:王水, 熱濃 H ₂ SO ₄ .
(4) 硫化—	MoS ₂	(152.0)	—	—	—	—	—	—
ユーロピウム(III)	Eu	(136.92)	黒灰	IV	4.93	113.5	184.35	{ (溶) ^{0.0276/15} , ^{0.047/30} , ^{0.00222/65} ; (溶, Alc.) ^{20.5/14.5} , (溶, E.) ^{20.6/16.6} ; 溶:Chf, (S ₂), グリセリン
元素(I, IV, V, VII)	I	279.92	無	二形 V	液(6°): 2.8	5.5 (融)	4.5	易溶:W. 分解.
(7) 弗化—	IF ₇	—	—	晶	—	—	—	—

(1) 鹽化—	ICl	162.37	赤	α: I β: IV	α: 27.17 β: 13.52	101.3	—	溶:HCl, Alc., E., 水醋, CCl ₄ ; W. にて I, HIO ₃ , HCl に分解
(3) 鹽化—	ICl ₃	233.29	黄	IV	3.11 (16 氣壓)	101	—	溶:W.(加水分解), Alc., E., 等
(1) 臭化—	IBr	206.83	褐黄	晶	4.416	~40	—	溶:ハロゲン化アルカリ溶液, Alc., E., Chf., CS ₂ ; 水にて分解
(5) 酸化—	I ₂ O ₅	333.82	白	晶	4.799	分解: 300	—	易溶:W. (H ₂ O-HIO ₃); 微溶:Alc; 他の有機溶媒に不溶
沃素酸	HIO ₃	175.92	無	IV (二形)	4.65	約 200° にて I ₂ O ₅	—	(溶) ^{0.3/6} , ^{30.5/100} ; 微溶:HNO ₃ HF, Alc.
沃化水素	HI	127.92	無	氣	蒸: 4.38 液: 2.799	—50.8	—35.7	W. 一容 4.25/10 容溶; 溶:Alc.
ラチウム(II)	Ra	(226.05)	銀白	—	—	700	—	W., 酸. 分解.
臭化—	RaBr ₂	385.88	無	V	5.79	—	—	(溶) ^{4.4/20}
硫酸—	RaSO ₄	322.11	無	—	—	—	—	(溶) ^{2.1 × 10⁻⁶/25} , ^{5.0 × 10⁻⁶/45} ; 不溶:酸
ラドン(ラチウムエ マネーション) ⁽⁰⁾	Rn 又は RaEm	(222)	無	氣	液: ~5.5	-71	-62	W. 一容 0.5/0 容 RaEm 溶
ランタン(III)	La	(138.92)	黄	—	6.1	810	—	W. 分解
鹽化—	LaCl ₃	245.28	白	針	3.95	872	—	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	723.15	無	III	2.8	—	—	(溶) ^{2.91/6} , ^{1.86/30} , ^{0.60/100}
リチウム(I)①	Li	(6.940)	銀白	I	0.534	180	1336	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	及品系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融点 °C	沸點 °C	溶解度
鹽化—(1,2,3H ₂ O)	LiCl	42.40	無	I	2.068	606	1382	(溶) ^{45.0/25} (溶 Alc.) ^{2.48/25} ; (溶) <small>アルテコ—ル</small> ^{5.2/1} ; (溶 Alc.) ^{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) ^{90.3/30} , 66.8/60; 溶:Alc.
鹽素酸—	LiClO ₃ ·1/3aq	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	—	(溶) ^{36/20} ; 易溶:Alc.
水酸化—	LiOH·1aq	41.96	無	V	1.83 0aq:1.4	0aq:445	—	(溶) ^{11.28/10} , 11.68/45.5, 14.9/100; 微溶:Alc.
酸化—	Li ₂ O	29.88	白	品	2.00	>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) ^{28.2/6} , 22.8/100; 不溶:無水Alc
硝酸—(1/2,3H ₂ O)	LiNO ₃	68.95	無	III, IV, I	2.366	249	—	(3H ₂ O)(溶) ^{37.9/0.1} ; (1/2H ₂ O): (溶) ^{56.2/40} ; 易溶:Alc.
磷酸—(0.5H ₂ O)	Li ₃ PO ₄	115.86	無	IV	2.41	~857	—	(溶) ^{0.689/18} ; NH ₃ にやや難溶; 易溶:酸.
炭酸—	Li ₂ CO ₃	73.89	白	品	2.111	732	—	(溶) ^{1.5/0} , 0.72/100; 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) ^{50.5/10} ; 溶:Ez.
白磷(黃磷)			赤	品	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	(IIIa?)	2.70	—	—	—
三氯化—	PCl ₃	137.42	無	液	1.57	—92	76.6	W, 酸, Alc. 分解; 溶: E., Chlf., CS ₂
五氯化—	PCl ₅	208.34	帶黃	II	2.11	163(壓)	昇:140	W, 酸, 分解; 溶:OCl 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	4.18	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	液:1.69	1.3	107.23	W, 酸, 分解
(5)酸臭化—	POBr ₃	286.80	無	品	2.82	~55	193	不溶:W.; 溶:濃 H ₂ SO ₄ , E., CHCl ₃ , CS ₂
(5)酸化—	P ₄ O ₆	220.16	白	非晶	2.14	23.8	173	溶:W., E., CS ₂ , Bz.
(5)五酸化—	P ₂ O ₅	142.08	白	非晶	2.29	563	—	溶:W./(-HPO 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	品	1.49	17.4	熱して分解	易溶:W., Alc., E.
亞磷酸	H ₃ PO ₃	82.06	無	品	1.65	73.6	—	易溶:W., Alc.

物質名	化学式	分子量	色結晶	及系	比重 水=1 蒸:空=1	融点 °C	沸點 °C	溶解度	度
正磷酸	H ₃ PO ₄	98.06	白	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	2.17	—	—	易溶:W.	
焦性磷酸	H ₄ P ₂ O ₇	178.11	無	硝子状 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 ₂ S ₅	220.37	黄	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	淡黄	晶	2.19	310	523	不溶:殆どすべての溶媒	
硫臭化—	P ₂ S ₁₀ (P ₂ S ₅)	444.86	淡黄	二形	2.09	290	514	溶:CS ₂ ; W., Alk. 分解	
	PSBr ₃	302.87	黄	I	2.85	37	分解: 175	不溶:W; 溶:E., CS ₂	
硫鹽化—	PSCl ₃	169.49	無	液	1.67	-35	+125	不溶:W; 溶:CS ₂	
磷化水素 (フォスファイン)	PH ₃	34.06	無	氣	液:0.74	-133	-87.4	W. 容 ^{0.26/17} 容溶	
活化フォスファイン = ヴム	PH ₂ I	161.99	無	II	2.8	昇:61.8	—	溶:W, 酸; Alk. (分解)	
フォスファイン	PN ₂ H	60.06	白	非晶	—	—	—	不溶:W; 酸, Alk., 溶:濃H ₂ SO ₄	
ルチニウム(III)	Lu xH ₂ O	—	—	—	—	—	—	—	
ルテチウム (II, III, IV, VI, VII, VIII)	Ru	(175.0)	—	—	—	—	—	—	
		(101.7)	灰	III	12.26	>1950	—	不溶:W, 酸; 微溶:王:水	

(3)鹽化—	RuCl ₃	208.08	褐黄	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	IV	—	—	100.5/183 mm	不溶:Alk., W., 酸	
(8)酸化—	RuO ₄	165.7	黄	品	3.28	25.5	696	微溶:水; 溶:Alk.	
ルビヂウム(I)ⓐ	Rb	85.48	銀白	品	1.52	39.0	—	W. 分解	
鹽化—	RbCl	120.94	無	I	2.80	717	1385	(溶) 43.50/0, 58.14/100; 不溶:Alc.	
臭化—	RbBr	165.40	無	I	3.36	681	1345	溶) 51.2/16; 不溶:Alc.	
沃化—	RbI	212.40	無	I	3.55	641.5	1305	(溶) 60.3/17.4; (溶:Ac.) 0.674/25	
水酸化—	RbOH	102.49	白	—	3.20	301	—	易溶:W; 溶:Alc.	
硫酸—	Rb ₂ SO ₄	267.02	無	IV, III	3.61	移:649 融:1051	—	(溶) 26.7/0, 45.5/100	
硝酸—	RbNO ₃	147.46	無	IIIa, I, IIIa	3.11	移:161.4, 219 融:306	—	(溶) 16.4/0, 81.9/100	
炭酸—	Rb ₂ CO ₃	230.97	無	品	—	~837	—	易溶:W; 溶:Alc(常)0.73	
ロタン(スル フォシアン)	(CNS) ₂	116.18	黄白	—	—	~2	—	易溶:Alc, E.; 溶:CS ₂ , CCl ₄	
ロタン水素酸	CNSH	59.10	無	氣	—	分解>-10	—	易溶:W., Alc., E., Bz.	
レニウム (IV, VI, VII)	Re	(186.31)	白	III	21.2	3167±60	—	酸素では揮發性酸化物を 與へる	
(6)弗化—	ReF ₆	300.3	黄	(融點)	液:3.62	18.8	47.6	W. で分解	
(6)酸化—	ReO ₃	234.3	赤	I	7.43	—	—	微溶:W., HCl, H ₂ SO ₄ , Alk.	
(7)酸化—	Re ₂ O ₇	489.4	黄	I	(20)8.2	220	<450	易溶:W., Alc.; 微溶:エーテル 溶液に溶けてHReO ₄ 發生	
ロチウム(II, III, IV)	Rh	(162.91)	銀白	I	12.4	1966	—	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)不溶:W., 酸, 王:水	

物質名	化學式	分子量	色結晶	晶系	比重 水=1 蒸:空氣=1	融点 °C	沸点 °C	溶解度
(3) 鹽化—錯鹽	$(\text{RhCl}_6)\text{Na}_3 \cdot 12\text{aq}$	600.85	赤	VI	—	—	—	易溶:W.
(3) 水酸化—	$\text{Rh}(\text{OH})_3$	153.93	黄	—	—	—	—	溶:酸, Alk.
(3) 酸化—	Rh_2O_3	253.8	灰	非晶	—	—	—	不溶:W, 酸.
(3) 硫酸—	$\text{Rh}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 12\text{aq}$	710.20	淡黄	晶	—	—	—	溶:W.
(3) 硫酸—複鹽	$\text{RhK}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{aq}$	550.33	黄	I	2.23	—	—	溶:W.
バナチウム (II, III, IV, V)	V	(50.95)	銀白	I	5.8	1800	—	不溶:W, HCl, Alk.; 溶:HF, 濃熱 H_2SO_4 , HNO_3
(3) 三鹽化—(6 H_2O)	VCl_3	157.38	淡赤	晶	3.00	—	—	易溶:W.; (6 H_2O) 溶:Alc., E.
(4) 四鹽化—	VCl_4	192.84	褐赤	液	1.87	—106	148.5	W.にて分解; 溶:濃 HCl, Alc., E.
(5) 酸鹽化—	VOCl_3	173.38	黄	液	1.84	—	—	溶:W. (分解). 水酸, Alc., E.
(6) 水酸化—	$\text{V}(\text{OH})_5$	136.04	赤褐	非晶	—	—	—	(溶常) ~0.1; 溶:Alk.
(3) 酸化—	V_2O_3	150.0	黒	晶	4.87	—	1970	不溶:W., 酸, Alk.; 溶:HF, HNO_3
(5) 酸化—	V_2O_5	182.0	黄赤	IV	3.32	—	—	(溶常) 0.5×10^{-2} ; 溶:Alc.
(3) 酸化—	V_2S_3	147.21	灰黒	非晶	4.00	—	—	難溶:W., 酸, Alk.; 溶:濃 H_2SO_4 , HNO_3

第2 有機化合物重要性質表

(通し番號第[2]節)

(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した。
2. 本表に於ける用語は主として工業化學語彙(工業化學會編昭和九年第二版)に範り, 同書中に見出し得ぬ語に就いては化學語彙(日本化學會編増訂第五版昭和八年)に依りたるも, 兩書に適當の語なきものは新語を採用した。
3. 配列順序は五十音順とした。
4. 本表に用ひたる記號及び略字下の如くである。

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)=連続, [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した。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した。例:120/55=55mm.にて 120°C。

第七欄(溶解度) 數字は溶媒 100 瓦中に溶解せる溶質の 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した。尙同一溶媒に於ける冷時及び熱時の溶解度は; を以て區別した。例: 不; 0.034=冷時不溶; 熱時溶媒 10 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=ベンゼン, 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=醋酸に溶解す。

物質名	化学式	分子量	比重	融点 °C	沸点 °C	溶解度		特性
						水	エーテル	
1 アイコサン	$C_{30}H_{42}$	282.54		38	205/15	分解	溶	自然發火
2 亞鉛エチル	$(C_2H_5)_2Zn$	123.49	1.182	-28	118	分解	分解	自然發火
3 亞鉛メチル	$(CH_3)_2Zn$	95.44	1.386	-40	46	分解	溶	IV
4 アクリジン	C_9H_7N	179.21		111	346	-; 微	溶	* →βキノリン カルボン酸
5 アクリジン酸, キノリン二カルボン酸 (α,β)	$C_9H_5N(COO_2H)_2$	217.17		120-130*	*	不	溶	
6 アクリジン	C_9H_7N	195.21		354	蒸溜	不	-; 易	
7 アクリル酸	$CH_2=CH\cdot CO_2H$	72.06	1.062	13	141	∞	溶	→アクリル酸又はP ニトロフェニルピ ロロ α,β-ニトロプロ ピロ ピロ
8 アクリル酸エチル	$CH_2=CH\cdot CO_2C_2H_5$	100.11	0.914	液	102	50-33	溶	→アクリル酸又はP ニトロフェニルピ ロ ピロ
9 アクロレイン	$CH_2=CH\cdot CHO$	56.06	0.841	液	52	50-33	溶	→アクリル酸又はP ニトロフェニルピ ロ ピロ
10 アコニチン	$C_{25}H_{39}O_9N$	645.72		197		不	溶	
11 アコニツト酸	$HO_2C\cdot CH: C\cdot CH_2\cdot CO_2H$ CO ₂ H	174.11		191		33;-	微	× W, E.

12	アコニチン	$C_{25}H_{39}O_9N$	499.59		約 140		易	溶	IV
13	アコニチン酸	$CH=C\cdot CO_2H$ O-CO-CH ₂	128.08		164		17.8;-	溶	V; × W; ビク ラー ト [81°]
14	アサロ	C_6H_5 CH:CH-CH ₃ [1]	208.25	1.165	61	296	-; 微	溶	× Bz; 無色
15	アズイミノトル オール	$CH_3\cdot C_6H_4\cdot N_3H$ (O-CH ₂) ₂ [2,4,5]	133.15		83	323	-; 溶	-; 易	
16	アズイミノベン ゾール	C_6H_4 NH N	119.12		99		不	溶	
17	アスバラギン[1]	$C_2H_3(NH_2)\cdot(CO_2H)\cdot CONH_2$	132.12	1.519	226		2.1; 52.5	不	IV; 復原
18	アスバラギン 酸[1]	$H_2N\cdot CH\cdot CO_2H$ CH ₂ ·CO ₂ H	133.10	1.661	270		0.6; 5.37	溶	IV
19	アセアンスレン キノ	C_6H_5 CO-CO C CH C ₆ H ₅	232.22		270		不	難	赤; + トルイレン チアミン → 誘 [237°]
20	アセタール	$CH_3\cdot CH(OC_2H_5)_2$	118.17	0.831	液	102	4.6;-	溶	復原
21	アセチルアセト ン	$CH_3\cdot COCH_2\cdot CO\cdot CH_3$	100.11	0.972	-30	137	12.5	溶	+ ヒドラジン水化 物 → ニメチルピラ ゾール 8.5
22	アセチルアミノ 安息香酸(o)	C_6H_4 NH·C ₂ H ₅ O CO ₂ H	179.17		185		微;-	溶	IV

番号	物質名	式	分子量	比重	融点 °C	沸点 °C	溶解度		特性
							水	アルコール	
1	アセチルアミン 安息香酸(m)	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \cdot C_2H_5O \\ \diagdown CO_2H \end{matrix}$	179.17		248	昇華	不	不	
2	アセチルアミン 安息香酸(p)	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \cdot C_2H_5O \\ \diagdown CO_2H \end{matrix}$	179.17		256		微	溶	
3	アセチルアミン フェノール(o)	$HOC_6H_4 \cdot NH \cdot C_2H_5O$	151.16		201		易	易	
4	アセチルアミン アセチルアミン	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown N \cdot C_2H_5O \end{matrix}$	177.16		141		微	易	黄; × Bz.
5	アセチルアミン アセチルアミン	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH:CH \\ \diagdown N \cdot C_2H_5O \end{matrix}$	159.18		液	152/14			復原
6	アセチルアミン アセチルアミン	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \cdot CH_3 \\ \diagdown NH \cdot CH \end{matrix}$	159.18		189		易	易	× Bz.; オキシ ム [144°-147°] + NH ₄ OH 溶液 + アセチルアミン
7	アセチルアミン アセチルアミン	$CH_3 \cdot CO \cdot NH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	131.13		78	130/72	溶	溶	復原
8	アセチルアミン アセチルアミン	$CH_3 \cdot COCl$	78.50	1.105	液	51	分解	分解	爆
9	アセチルアミン アセチルアミン	$CH_3 \cdot CO \cdot O \cdot O \cdot CO \cdot CH_3$	118.09		30	63/21	溶	溶	× W; 復原
10	アセチルアミン アセチルアミン	$C_2H_5 \cdot O \cdot NH \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot H$	117.10		206		2.7; 易	可; 易	

11	アセチルアミン アセチルアミン	$CH_3 \cdot CO \cdot CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	216.23	1.087	液	142/15	不	溶	沸 + 重土水 → レゾリン酸
12	アセチルアミン アセチルアミン	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup OC_2H_5O \\ \diagdown CO_2H \end{matrix}$	180.15		135	分解	0.3; 不	易	復原
13	アセチルアミン アセチルアミン	$CH_3 \cdot COBr$	122.96	1.662	液	76	分解	分解	+ HCl → 焦性 葡萄糖アミド
14	アセチルアミン アセチルアミン	$CH_3 \cdot COCN$	69.06		93			易	復原
15	アセチルアミン アセチルアミン	$C_2H_5 \cdot O \cdot NH \cdot NH \cdot CO \cdot NH_2$	117.11		165		易	易	× W.
16	アセチルアミン アセチルアミン	$CS \begin{matrix} \diagup NH \cdot C_2H_5O \\ \diagdown NH_2 \end{matrix}$	118.16		165		溶; 易	溶	
17	アセチルアミン アセチルアミン	$(C_6H_5)_2 \cdot N \cdot C_2H_5O$	211.25		103	昇華			復原
18	アセチルアミン アセチルアミン	$C_2H_5 \cdot O \cdot NH \cdot CO \cdot NH_2$	102.09		217	分解	1.18; 10		
19	アセチルアミン アセチルアミン	$C_4H_4 \cdot N \cdot CO \cdot CH_3$	109.12		液	182	不		250° → エピリ ルメチルケト ン
20	アセチルアミン アセチルアミン	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH \cdot C_2H_5O$	150.18		128	蒸溜	溶; 易	易	復原
21	アセチルアミン アセチルアミン	$CH_3 \cdot CO \cdot CH(CO_2 \cdot C_2H_5)_2$	202.20	1.080	液	120/17	分解	分解	アセチルアミン; + HN OH; + イソニトロソア セチルアミン
22	アセチルアミン アセチルアミン	$CH_3 \cdot COI$	169.96	1.98	液	108			復原
23	アセチルアミン アセチルアミン	$C_2H_5 \cdot O \cdot O \cdot CHCO_2H$ $CH_2 \cdot CO_2H$	176.12		134				復原
24	アセチルアミン アセチルアミン	$C_2H_5 \cdot O \cdot O \cdot CH \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown CH_2 \cdot CO \end{matrix}$	158.11		53	160/14			無水マレイン酸 + 硫酸; + 1モル W. → アセチルア ミン

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 アセチレン	CH:CH	26.04		-81	-84	0.118		→アセトアルデヒド (H ₂ SO ₄ と Hg 鹽により)
2 アセチレン, 四鹽化エタン(對稱)を見よ								
3 アセチレン, 二鹽化(工業的*)	CHCl:CHCl	96.96	1.278	液	約58		易	*二鹽化エチレン cis, trans の混合物
4 アセチレン, カルボン酸	HO ₂ C:C:CO ₂ H	114.06		178			易	
5 アセトアニリド (アセチルアエタニン)	C ₆ H ₅ :NH-CO ₂ H ₃ O	135.16	1.211	115	304	0.5; 3.5	8; 溶	復原 IV
6 アセトアミチン	CH ₃ :C ₂ H ₅ :NH ₂	58.08						復原; 鹽化物 [166°]
7 アセトアミド	CH ₃ :CONH ₂	59.07	1.159	80*	222		易	復原; III, * 又は 69°
8 アセトアルデヒド	CH ₃ :CHO	44.05	0.783	-123	20		∞	→アセトアルデヒド, p-ニトロフェニルヒドロゾン
9 アセトアルデヒド, セミカルバゾン	CH ₃ :CH:N:NH·CO·NH ₂	101.11		162			∞	× W, Alc., 復原或 ZnCl ₂ 誘
10 アセトアルデヒド, p-ニトロフェニルヒドロゾン	CH ₃ :CH:N:NH·C ₆ H ₄ :NO ₂	179.18		128			易	橙; × CCl ₄ ; 復原
11 アセトオキシム	(CH ₃) ₂ :C:NOH	73.09	0.97	60	135		易	復原
12 アセトクロルアミド	CH ₃ :CONHCl	93.5		110			∞	復原
13 アセト酢酸	CH ₃ :COCH ₂ :CO ₂ H	102.09		液	*			→アセトニオン + CO ₂

14 アセト酢酸アニリド	CH ₃ :COCH ₂ :CO·NH·C ₆ H ₅	177.20		85				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	130.14	1.023	<-80	180		∞	→フェニルメチルピラゾロン; 銅鹽 [192°] × Bz.
16 アセト - ル	CH ₃ :CO·CH ₂ :OH	74.08	1.082	-17	146		∞	セミカルバゾン [195°-200°]
17 アセトトルイド (o)	CH ₃ :C ₆ H ₄ :NH·C ₂ H ₅ O	149.19	1.17	110	29f	0.86; -	溶	復原; V
18 アセトトルイド (m)	CH ₃ :C ₆ H ₄ :NH·C ₂ H ₅ O	149.19		66	303	0.44; -	溶	復原
19 アセトトルイド (p)	CH ₃ :C ₆ H ₄ :NH·C ₂ H ₅ O	149.19	1.21	147	307	0.12; 易	10.2; 易	復原; V, IV
20 アセトナフタリド (α)	C ₁₀ H ₇ :NH·C ₂ H ₅ O	185.22		159			易	復原
21 アセトナフタリド (β)	C ₁₀ H ₇ :NH·C ₂ H ₅ O	185.22		134-136			易	復原
22 アセトニトリル	CH ₃ :CN	41.05	0.783	-45	82		∞	復原
23 アセトニルアセトン	CH ₃ :CO·CH ₂ :CO·CH ₂ :CO·CH ₂	114.14	0.974	-9	194		∞	フェニルヒドフラノン [120°] × 稀 Alc.
24 アセトフェノン	CH ₃ :CO·C ₆ H ₅	120.14	1.030	20	202		微	フェニルヒドフラノン [105°] × Alc.
25 アセトフェノン, カルボン酸(o)	C ₆ H ₄ : CO·CH ₃ COOH	164.15		114			微	甘味; + フェニルヒドフラノン → メチル-N-フェニルアミン [102°]

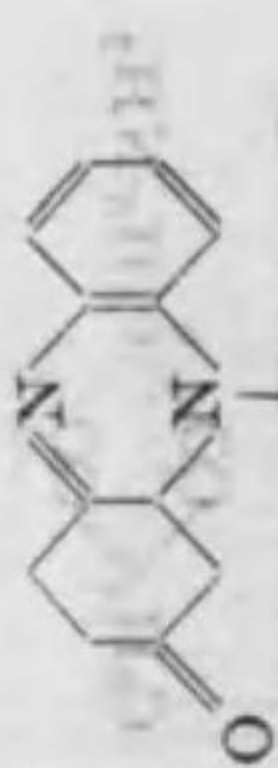
物質名	化学式	分子量	比重	融点 °C	沸点 °C	溶解度		特性
						水	アルコール	
1 アセトフェノン カルボン酸(p) アセトプロムア ミド	$\text{CH}_3\text{CO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{COOH}$ $\text{CH}_3\cdot\text{CO}\cdot\text{NHBr}$ $\text{CH}_3\cdot\text{CO}\cdot\text{CH}_3$	164.15 137.98 58.08	0.792	200 108*	昇華 56	難 易	難 易	メルエステル [93°]; 白 復原; *+aq [70°-80°] → ベンザル アセトン
2 アセトン	$\text{CH}_3\text{CO}\cdot\text{CH}_3$	58.08	0.792	-94	液	∞	∞	+8容W.160° -180°→アセ トン
3 アセトン, 鹽化-	$\text{CH}_3\text{COCl}_2\cdot\text{CH}_3$	113.00	1.093	液	70			
4 アセトンニカル ボン酸	$\text{CO}(\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H})_2$	146.10		135	*	易	微	× 難溶エステル* アセトン+CO ₂ ; 蒸 留してアセトン とロワセト ン酸エステル 銅鹽[142°]
5 アセトンニカル エスチル	$\text{CO}(\text{CH}_2\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5)_2$	202.20	1.113	液	140/13	微	∞	+KOH → α オキシイソ酪 酸
6 アセトシクドロ フォルム	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH})\cdot\text{COCl}_3$	177.48		>97	167	不; 可	易	解離→アセト ン+酪酸
7 アセトシキシン セドリン (4オキシイソ酪 酸ニトリル)	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH})\cdot\text{CN}$	85.13	0.932	-20	82/23	易	易	復原; IV
8 アセトシキシン ニラジ	$(\text{CH}_3)_2\text{C}:\text{N}\cdot\text{NH}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	149.20		27	140/16	易	易	蒸; IV; ×E; ニ化物 [121° -123°] ×Alc.
9 アセトシキシン ニラジ	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{N}:\text{N}:\text{C}_{10}\text{H}_7$	150.38		93	270	不	易	

11 アセトナフテン	$[\text{1.8}]\text{C}_{10}\text{H}_6$	154.20	1.05/95	95	278	微; 溶	微; 溶	IV; ×Alc. ピクラー [161°]
12 アセライン酸	$\text{CO}_2\text{H}\cdot(\text{CH}_2)_7\cdot\text{CO}_2\text{H}$	188.22	1.029	106	237/15	易	易	水蒸氣にて蒸 溜せず
13 アゾ安息香酸 (o)	$\text{N}=\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\text{H}$ $\text{N}=\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\text{H}$	270.24		237	分解	溶; 易	溶; 易	黄
14 アゾ安息香酸 (m)	$\text{N}=\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\text{H}$ $\text{N}=\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\text{H}$	270.24		340	分解	微	微	黄; ×E; ニメ チルエステル [163°]
15 アゾ安息香酸 (p)	$\text{N}=\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\text{H}$ $\text{N}=\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\text{H}$	270.24		約330*		微	微	*分解; 赤; ニメ チルエステル [163°]
16 アゾオキシ安息 香酸(o)	$\text{O}:\text{N}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\text{H}$ $\text{N}=\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\text{H}$	286.24		252	分解	微	微	VI; メチルエ ステル [116°]
17 アゾオキシ安息 香酸(m)	$\text{O}:\text{N}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\text{H}$ $\text{N}=\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\text{H}$	286.24		>320	分解	不	微	メチルエステ ル [136°]
18 アゾオキシナフ タリン(ox)	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{N}:\text{N}:\text{C}_{10}\text{H}_7$	298.33		127		不	×	黄; IV
19 アゾオキシナフ タリン(ββ)	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{N}:\text{N}:\text{C}_{10}\text{H}_7$	298.33		167		不	微	黄

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 アゾキシベンゾール	$C_6H_5 \cdot N : N \cdot C_6H_5$	198.22	1.246	36	分解*	不	11; 1	溶	黄; IV *水蒸気蒸溜
2 アゾトルオール (o)	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot N : N \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	210.27		55	*	不	6; 溶	148; -	赤; V *水蒸気蒸溜
3 アゾトルオール (m)	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot N : N \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	210.27		55		不	易	易	橙; IV
4 アゾトルオール (p)	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot N : N \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	210.27		144		不	微; 可	溶	橙; V
5 アゾナフタリン (α-f)	$C_{10}H_7N : N \cdot C_{10}H_7$	282.33		190	昇華	不	微		赤; × 醋酸
6 アゾナフタリン (β-f)	$C_{10}H_7N : N \cdot C_{10}H_7$	282.33		204	昇華	不	難	難	赤; × Bz.
7 アゾニカルボンアミド	$H_2N \cdot CO \cdot N : N \cdot CONH_2$	116.08		180	*	不; 難	不		赤; *180-200° → NH ₃ + シアスール酸
8 アゾニカルボン酸エステル	$H_5C_2O_2C \cdot N : N \cdot CO_2C_2H_5$	174.16		液	106/13				橙; → アソニカルボンアミド
9 アゾベンゾノール	$C_6H_5 \cdot N : N \cdot C_6H_5$	182.22	1.03	68	296	不	93; 溶	溶	橙; V

10 アヂピリン酸	$CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	146.14		151	265/100	1.44 溶	易	0.63; -	× 醋酸 エステル; V
11 アヂニリン	$CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$								V
12 アトロバ酸	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} CO_2H \\ \diagup \\ CH_2 \end{matrix}$	148.15		106	202/75	0.13; -	易		
14 アトロピリン	$C_{17}H_{23}O_3N$	289.36		115		0.13; 0.33	易		
15 アトロラクチン酸	$C_6H_5 \begin{matrix} O(OH)CO_2H + \frac{1}{2}H_2O \\ \diagdown \\ CH_3 \end{matrix}$	175.18		93*		易			*無水; IV
16 アニジチン (o)	$C_6H_4 \begin{matrix} OCH_3 \\ \diagdown \\ NH_2 \end{matrix}$	123.15	1.094	5	218		溶		アセチル化物 [84°]
17 アニジチン (p)	$C_6H_4 \begin{matrix} OCH_3 \\ \diagdown \\ NH_2 \end{matrix}$	123.15	1.071/55	57	240	×			アセチル化物 [130°]
18 アニス酸	$CH_3 \cdot O \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	152.14	1.38	184	275-280	0.04; 可	易	易	→ アニスアルデヒド + アニス酸
19 アニスアルコール	$C_6H_4 \begin{matrix} OCH_3 \\ \diagdown \\ CH_2OH \end{matrix}$	138.16	1.110	25	259				
20 アニスアルデヒド	$C_6H_4 \begin{matrix} OCH_3 \\ \diagdown \\ CHO \end{matrix}$	136.14	1.123	2	248	0.2; -	∞	∞	フェニルヒドラン [120°]

物 質 名	化 学 式	分子 量	比 重	融 點 °C	沸 點 °C	溶 解 度		特 性	
						水	アール コール エーテル		
11 アニリン	$C_6H_5 \cdot O \cdot CH_3$	108.13	0.990	-37	154	不	溶	溶	× Alc.
12 β-アニリン酸	$NH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5$	240.24		93		不	易	易	→ アセトアニ リド
13 アニリン	$C_6H_5 \cdot NH_2$	93.12	1.022	-6	184	3,6;	∞	∞	
14 アニリン, 鹽酸-	$C_6H_5 \cdot NH_2 \cdot HCl$	129.59	1.221	198	245	易	74	0	
15 アニリン, 硫酸-	$(C_6H_5 \cdot NH_2)_2 \cdot H_2 \cdot SO_4$	284.33	1.377			5,2;	微	不	
16 アネトール (p)	$C_6H_4(OCH_3) \cdot CH \cdot CH_3$	148.20	0.991	22	235	不	∞	∞	ニトロソクロ リド [128°]
17 アネトール (p)	$C_6H_4(OH) \cdot CH \cdot CH_3$	134.17		93	139/14	—; 微	溶	溶	
18 アピオール	$CH_2 \cdot O \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \cdot CH \cdot CH_2$	222.23	1.015	30	294	微	溶	溶	イソアピオール ピクラー [89°]
19 アピゲニン (5,7- 4'-三オキシ ラボン)	$(HO)_2 \cdot C_6H_2 \cdot CO \cdot CH$ $O \cdot C \cdot C_6H_5 \cdot OH$	270.23		348			微	微	アセチル化物 [181°]

10 アボキニン	$C_{19}H_{22}O_2 \cdot N_2 + 2H_2O$	346.41		210		—; 溶	易	易	溶: KOH
11 アボサフラン		272.29		242		微	溶	溶	赤
12 アボモルフィン	$C_{17}H_{17}O_2 \cdot N$	267.31							ニベンゾイル 化物 [156°- 158°] × Alc.
13 アマリン (三ア ニルイミダゾ ン)	$C_6H_5 \cdot CH \cdot N$ $C_6H_5 \cdot CH \cdot N$	298.37		113 *198		不	溶	溶	* イソアマリ ン
14 アミグダリン	$C_{20}H_{27}O_{11} \cdot N (+3H_2O)$	457.42		214-216		8; —	—; 溶	不	黄; V
15 アミノア ニール	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot N : N \cdot C_6H_5$	225.28		100		溶	溶	溶	黄; × リグロ イン
16 アミノア ニール	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot N : N \cdot C_6H_5$	225.28		124		溶	溶	溶	黄 (板状) × リグロイン
17 アミノア ニール	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot N : N \cdot C_6H_5$	225.28		127		溶	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	エーテル	
1 アミノアゾトル オール	$\text{CH}_3\text{-C}_6\text{H}_4\text{-N: N-C}_6\text{H}_3\text{-CH}_3$ 1 4 6 1 3	225.28		127		溶	溶	溶	黄; 薄板 ×リドロイン
2 アミノアゾナフ タリン(α)	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{-N: N-C}_{10}\text{H}_6\text{-NH}_2$	297.34		175	蒸溜	微	微	微	赤; ×キシロ ール
3 アミノアゾナフ タリン(β)	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{-N: N-C}_{10}\text{H}_6\text{-NH}_2$	297.34		156	蒸溜	微	微	微	赤
4 アミノアゾベン ゾール(p)	$\text{C}_6\text{H}_5\text{-N: N-C}_6\text{H}_4\text{-NH}_2$	197.31		127	225/120	—; 難	—; 溶	溶	黒; V
5 アミノ安息香酸 (m)	$\text{C}_6\text{H}_4\text{-NH}_2\text{-CO}_2\text{H}$	137.13	1.511	174		0.6; 溶	3.4; 溶	2.5; 溶	
6 アミノ安息香酸 (p)	$\text{C}_6\text{H}_4\text{-NH}_2\text{-CO}_2\text{H}$	137.13		187		0.3; 溶	14; 溶	11.4; 溶	V
7 アミノアンスラ キノン(1)	$\text{C}_6\text{H}_4\text{-CO-C}_6\text{H}_3\text{-NH}_2$	223.22		243	昇華	不	溶	溶	赤; アセチル 化物 [215°]
8 アミノアンスラ キノン(2)	$\text{C}_6\text{H}_4\text{-CO-C}_6\text{H}_3\text{-NH}_2$	223.22		302	昇華	不	溶	不	赤; アセチル 化物 [257°]

9 アミノエチルベ ンゾール(o)	$\text{C}_6\text{H}_4\text{-NH}_2\text{-C}_2\text{H}_5$	121.18	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)	$\text{C}_6\text{H}_4\text{-NH}_2\text{-C}_2\text{H}_5$	121.18	0.975	-5	213				硫酸鹽 [239°]
11 アミノイソ細草 酸(β)	$(\text{CH}_3)_2\text{C-CH}_2\text{-CO}_2\text{H}$ NH ₂	117.15		217		易	不	不	V; *ラセミ體 ×Alc.; 旋光性 [315°]
12 アミノイソ細草 酸(α)(アリン)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH-CH-CO}_2\text{H}$ NH ₂	117.15		298*		溶	微	不	
13 アミノ細草酸(α)	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH-CO}_2\text{H}$ NH ₂	117.15		291		10.7; 易	微	不	×W., Alc.
14 アミノ細草酸(γ)	$\text{CH}_3\text{-CH-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CO}_2\text{H}$ NH ₂	117.15		193		易	微	不	
15 アミノ細草酸(ε)	$\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CO}_2\text{H}$ NH ₂	117.15		158	*	∞	微	不	*→W. + αピ ベリドン
16 アミノキノリン (α)	$\text{C}_9\text{H}_6\text{N(NH}_2\text{)}$	144.17		129		溶	溶	溶	溶; リドロイ ン; ×W.
17 アミノキノリン (β)	$\text{C}_9\text{H}_6\text{N(NH}_2\text{)}$	144.17		94		溶	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 (γ)	$C_9H_9N(NH_2)$	144.17		154*		微; 易	溶	* + aq [70°] + 酸 → NH ₃ + アセト エステル
2 アミノグロトン 酸エステル	$CH_3C=CHCO_2C_2H_5$	129.16	1.022	33	101/13	不	易	アセトアル デヒド → 誘 [144°]
3 アミノグアニチン	$C=NH$ NH ₂	74.05				溶	不	* → P-アミノ フェニール
4 アミノ酪酸	グリコロールを見よ							メチルエステ ル [90°]
5 アミノサリチル 酸 (5.2.1)	C_6H_5 NH ₂ [5] OH[2] CO ₂ H[1]	153.13		280*	分解*	不	不	
6 アミノサリチル 酸 (3.2.1)	C_6H_5 NH ₂ [3] OH[2] CO ₂ H[1]	153.13		235		不	不	
7 アミノサリチル 酸 (4.2.1)	C_6H_5 NH ₂ [4] OH[2] CO ₂ H[1]	153.13		220		易	易	微

8 アミノ三フェニ ルメタン(p)	$(C_6H_5)_2CH-C_6H_4-NH_2$	259.33		84	248/12	×	×	アセチル化物 [168°]
9 アミノフェノ ール(o)	C_6H_4 NH ₂ OH	109.12		174	昇華	1.7; -	4.35	溶
10 アミノフェノ ール(m)	C_6H_4 NH ₂ OH	109.12		123		21.7; -	溶	溶
11 アミノフェノ ール(p)	C_6H_4 NH ₂ OH	109.12		184	昇華	1.11; -	4.55; -	微
12 アミノチアゾル (2)	$C \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown S \end{matrix} = C-NH_2$	100.15		90		微	微	微
13 アミノチオフェ ニール(o)	$HS-C_6H_4-NH_2$	125.19		26	234			微 遊離 + 無水酢酸 → メチルベンゾチ アゾール
14 アミノチオフェ ニール(α)	$C_4H_9S-NH_2$	99.16		液	62/1	易	易	アセチル化物 [160°]
15 アミノナフト ール(2.1)	$C_{10}H_6$ NH ₂ OH	159.18				微; -		不 ニアセチル化 物 [128°]
16 アミノナフト ール(4.1)	$C_{10}H_6$ NH ₂ OH	159.18				溶		N-アセチル 化物 [187°] FeCl ₃ にて → α ナフトキノ 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)	$C_{10}H_6 \begin{matrix} NH_2 \\ \\ OH \end{matrix}$	159.18				—; 難	微	微	N-アセチル化物 [235°]; β-ナフトキノン(1.2)
2 アミノナフトール(7.2)	$C_{10}H_6 \begin{matrix} NH_2 \\ \\ OH \end{matrix}$	159.18		200		微	溶	溶	N-アセチル化物 [220°]
3 アミノ肉桂酸(o)	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\ \\ CH:CH:CO_2H \end{matrix}$	163.17		158		微; 溶	溶	溶	黄
4 アミノ肉桂酸(m)	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\ \\ CH:CH:CO_2H \end{matrix}$	163.17		180		微; 溶	易	易	黄; メチルエース [84°]
5 アミノ肉桂酸(p)	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\ \\ CH:CH:CO_2H \end{matrix}$	163.17		175	分解	微; 溶	溶	溶	黄; メチルエース [128°]
6 アミノニフェール(o)	$C_6H_5 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	196.22		44	298	不	溶	溶	アセチル化物 [117°] (355°)
7 アミノニフェール(p)	$C_6H_5 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	169.22		49	302	微; 溶	溶	溶	アセチル化物 [171°]
8 アミノニフェール(p)	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\ \\ NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	184.23		66		溶			

9 アミノニフェール(m)	$C_6H_5CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	183.24		52	190/22		易	易	アセチル化物 [135°]
10 アミノニフェール(p)	$C_6H_5CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	183.24		34			易	易	×リグロイン
11 アミノニフェール(p)	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\ \\ N(CH_3)_2 \end{matrix}$	136.19	1.039	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)	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\ \\ CH_2OH \end{matrix}$	123.15		82	160/10	可	—; 溶	可	×Bz.; ヒクラー
13 アミノベンジルアルコール(p)	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\ \\ CH_2OH \end{matrix}$	123.15		65		易	溶	溶	×Bz.
14 アミノベンズアルデヒド(o)	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\ \\ CHO \end{matrix}$	121.13		40	分解	微	微	易	オキシム [136°]
15 アミノベンズアルデヒド(m)	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\ \\ CHO \end{matrix}$	121.13							黄; 非晶; オキシム [87°]
16 アミノベンズアルデヒド(p)	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\ \\ CHO \end{matrix}$	121.13		70—72		溶	溶	溶	オキシム [124°]
17 アミノベンズアルデヒド(o)	$C_6H_4 \begin{matrix} NH_2 \\ \\ SO_3H \end{matrix}$	173.19		分解		1.66; —	不	不	チアゾン化物 → クロルベン センスルファ ミド

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 アミノペンゼン	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	197.23		106		溶	溶	溶	黄; ベンゾイ ル化物[81°] 鹽化物[187°]
2 アミノペンゼン(o)	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	197.23		87		微	溶	溶	
3 アミノペンゼン(m)	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	197.32		124		微	溶	溶	
4 アミノペンゼン(p)	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	197.32		124		微	溶	溶	
5 アミノペリチン	$C_6H_4 \cdot N(NH_2)$	94.11		57	204	易	易	易	×リテロイン
6 アミノペリチン(α)	$C_6H_4 \cdot N(NH_2)$	94.11		64	251	易	易	易	溶: Bz.
7 アミノペリチン(β)	$C_6H_4 \cdot N(NH_2)$	94.11		158		易	易	易	
8 アミノペリチン(γ)	$C_6H_4 \cdot N(NH_2)$	94.11		360		—; 溶	易	易	
9 アミノアミン	$H_2N \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	89.09		196	分解	易	微	不	
10 アミノアミン(α)	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH \cdot CO_2H$ NH_2	103.12		285		28.3	—; 0.18	不	×4容H ₂ O+ 1容Alc.
11 アミノアミン(β)	$CH_3 \cdot CH \cdot CH_2 \cdot CO_2H$ NH_2	103.12		184		100	不	不	
12 アミノアミン(γ)	$C_6H_5 \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	163.25	0.923	液	255				十フェニル芥 子油→誘 176°] × Alc.

13 アミルアミン	$C_8H_{11} \cdot NH_2$	87.16	0.750	液	95	∞	溶	溶	鹽化金酸鹽 [151°]
14 アミルアルコール(正第一)	$C_8H_{11} \cdot OH$	88.15	0.815	液	138	不	不	不	フェニルウレ タン[46°]; × 石油エーテル
15 アミルアルコール(第二)(メチルプロピル)	$C_2H_5 \cdot CH_2 \cdot CHOH \cdot CH_3$	88.15	0.810	液	119	13.5	溶	溶	
16 アミルアルコール(第三)(二エチル)	$C_2H_5 \cdot CHOH \cdot C_2H_5$	88.15	0.827	液	117		溶	溶	フェニルウレ タン[48°]
17 アミルアルコール(旋光性)(第二)	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH \cdot CH_3$ CH_2OH	88.15	0.816	液	128		溶	溶	[α] _D ²⁰ = -5.90°; フェニルウレ タン[30°]
18 アミルアルコール(第三)(アミレンドラート)	$(CH_3)_2C(OH) \cdot C_2H_5$	88.15	0.812	—12	102	12.5	溶	溶	フェニルウレ タン[42°]
19 アミルアルコール(メチルプロピル)	$(CH_3)_2 \cdot CH \cdot CHOH \cdot CH_3$	88.15	0.819	液	113		溶	溶	
20 アミルアルコール(醇酔イソ)	$(CH_3)_2 \cdot CH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$	88.15	0.810	液	130	2.58	溶	溶	フェニルウレ タン[55°]
21 アミルアルコール(イソ)	$C_8H_{11} \cdot OOC \cdot NH_2$	131.17		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)	$C_5H_{11}O \cdot C_5H_{11}$	158.28	0.777	液	175	不			
2 アミル, 鹽化— (正)	$C_5H_{11}Cl$	106.60	0.883	液	107	不	溶	溶	
3 アミル, 鹽化— (イソ)	$C_5H_{11}Cl$	106.60	0.800	液	101	不	溶	溶	
4 アミル, 臭化— (正)	$C_5H_{11}Br$	151.16	1.246	-95	130	不	溶	溶	
5 アミル, 臭化— (イソ)	$C_5H_{11}Br$	151.16	1.206	液	119	不	溶	溶	
6 アミル, 膏化— (イソ) カプロニトリル	$C_5H_{11}CN$	97.16	0.806	液	154	微	溶	溶	復原 × W. 或は石油エーテル
7 アミル フェノール (p)(第三)	$C_6H_4 \begin{matrix} C_5H_{11} \\ \diagdown \\ OH \end{matrix}$	164.24		92	265	—; 難	溶	溶	
8 アミル, 硝酸— (イソ)	$C_5H_{11}O \cdot NO_2$	133.15	0.996	液	148	不	溶	溶	復原
9 アミル, 亞硝酸— (イソ)	$C_5H_{11}O \cdot NO$	117.15	0.872	液	99	不	溶	溶	復原
10 アミルメルカプタン (イソ)	$C_5H_{11}SH$	104.22	0.835	液	120	不	溶	溶	
11 アミル, 沃化— (正)	$C_5H_{11}I$	198.06	1.517	液	155	不	溶	溶	十三メチルアミン → $C_5H_{11}(CH_3)_3NI_3$ [80°]
12 アミル, 沃化— (イソ)	$C_5H_{11}I$	198.06	1.468	液	147	不	溶	溶	
13 アミレン (エチルプロピレン)	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH \cdot CH \cdot CH_3$	70.13	0.660	-147	36	不	溶	溶	

高熱水銀の濃密液
中に
→ アセトアセトン
+ 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	エーテル	
14 アミレン (三メチルエチレン)	$(CH_3)_2C \cdot CH \cdot CH_3$	70.13	0.668	-134	37	不	溶	溶	
15 アミレン (イソ)	$(CH_3)_2CH \cdot CH \cdot CH_3$	70.13	0.648	液	21	不	溶	溶	
16 アラキニン酸	$C_{19}H_{39}CO_2H$	312.52		75 • 328	295*	—; 易	—; 易	易	IV; × W; * > 200° 昇華
17 アラニン	$CH_3 \cdot CH(NH_2)CO_2H$	89.09		295*	*	20; —	0.2	不	
18 アラビット [I]	$C_3H_7(OH)_5$	152.15		102	102	溶	2.18; 溶	不	IV; p-アプロム フェニルヒド ラゾン [162°]
19 アラビノーズ [I]	$C_4H_8(OH)_4 \cdot CHO$	150.13		160	160	溶	0.42; —	不	
20 アラントイン	$\begin{matrix} NH \cdot CO \\ \\ NH_2 \cdot CO \cdot NH \cdot CH \cdot CO \end{matrix}$	158.12		231	231	—; 0.6; 3.3	溶	不	
21 アリザリン	$C_6H_4 \begin{matrix} CO \\ \diagdown \\ CO \end{matrix}$	240.20		289	430	不; 0.034	溶	溶	IV; 赤; アセチル 化物 [182°]
22 アリザリンカルボン酸	$C_6H_3 \begin{matrix} CO \\ \diagdown \\ CO \end{matrix} \begin{matrix} CO_2H \\ \diagup \\ CO \end{matrix}$	284.21		305	昇華	難	溶	微	赤; × ニトロ ベンゾール
23 アリザリンスルホン酸 (1:2:7)	$C_6H_3 \begin{matrix} CO \\ \diagdown \\ CO \end{matrix} \begin{matrix} CO_2H \\ \diagup \\ CO \end{matrix} \begin{matrix} SO_3H \\ \diagup \\ CO \end{matrix}$	320.27				溶	溶	不	橙色
24 アリルアセトン	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH \cdot CH_2 \cdot CH_3$	98.14	0.843	液	130	不	溶	不	セミカルバゾン [100°]

有機化合物重要性質表

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 アリルアミン	$\text{CH}_2=\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{NH}_2$	57.09	0.763	液	53	∞	溶	D-トルオールのアミン酸[64]
2 アリルアルコール	$\text{CH}_2=\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{OH}$	58.08	0.855	-129	97	∞	溶	二臭化物→ニプロムプロピオン酸
3 アリルエーテル	$(\text{CH}_2=\text{CH}\cdot\text{CH}_2)_2\text{O}$	98.14	0.805	液	94	不	溶	+酒精加里
4 アリル、鹽化—	$\text{C}_3\text{H}_5\text{Cl}$	76.53	0.938	-136	45	不	溶	+エチルアリルエーテル
5 アリル芥子油	$\text{C}_3\text{H}_5\text{N}:\text{CS}$	99.16	1.006	約-80	148	0.2;	∞	+NH ₃ →アリルチオ尿素
6 アリル醋酸	$\text{CH}_2=\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$	100.11	0.984	<-18	188	微	易	アミド[94°]
7 アリル、臭化—	$\text{C}_3\text{H}_5\text{Br}$	120.99	1.398	液	71	不	不	ニプロムヒドリン
8 アリル、背化— (クロトンニトリル)	$\text{C}_3\text{H}_5\text{CN}$	67.09	0.826	液	118	溶	溶	+HBr→β-プロムアチルアミド[92°]×クロプロフォルムフェニルウレタン[106°]
9 アリルフェノール(o)	$\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CH}:\text{CH}_2$	134.17	1.026	<-6	220	溶	∞	V(又はIV)
10 アリルフェノール(p) (カウイコール)	$\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CH}:\text{CH}_2$	134.17	1.033	<-25	237	溶	∞	長時間の沸騰により→0-アリルフェノール
11 アリルチオ尿素 (チオジナミン)	$\text{NH}_2\cdot\text{CS}\cdot\text{NHC}_3\text{H}_5$	116.19	1.219	74		微; 2	溶	
12 アリルフェニルエーテル	$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{O}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}:\text{CH}_2$	134.17	0.982	液	191*	不	不	

有機化合物重要性質表

13 アリルベンゼン	$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}:\text{CH}_2$	118.17	0.893	液	157	易	溶	+酒精加里 →プロピニルベンゼン
14 アリルマロン酸	$\text{C}_3\text{H}_5\text{CH}(\text{CO}_2\text{H})_2$	144.12		103 約	180	易	易	VI; X; E; 易溶結晶 Bz.; →アリル九龍
15 アリルメルカプタン	$\text{C}_3\text{H}_5\text{SH}$	74.15		液	90	液	液	HgCl ₂ -過×Alc. 100にて分解
16 アリル、沃化—	$\text{C}_3\text{H}_5\text{I}$	167.99	1.850	液	102	不	溶	→沃化ニメチルアリルアミン
17 アリル、硫化—	$(\text{C}_3\text{H}_5)_2\text{S}$	114.21	0.888	液	140	溶	溶	セニウム[85]→ニウム[88]の化合物
18 アリル、ロタン化—	$\text{C}_3\text{H}_5\cdot\text{SCN}$	99.16	1.056	液	161*	微	易	→[88]の化合物 *蒸留に際し→アリル芥子油
19 アリレン	$\text{CH}_3\cdot\text{C}:\text{CH}$	40.06		-110 -23.5		溶	易	+濃H ₂ SO ₄ →アリル芥子油 セニウム又はメシチレン
20 アルサニル酸	$[\text{1.4}]\text{C}_6\text{H}_4\begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{AsO}(\text{OH})_2 \end{matrix}$	217.09		>350		×	微; 易	*無水; Na鹽: アトキシムル; +沸HI水溶液→ケンアミロール
21 アルシン, 三エチル—	$\text{As}(\text{C}_2\text{H}_5)_3$	162.14	1.151	液	14	不	∞	→沃化三エチルアルシン[119°]
22 アルシン, 三メチル—	$\text{As}(\text{CH}_3)_3$	120.06		液	約70	不	溶	→沃化四メチルアルシン[170°-180°にて分解]
23 アルシン, 二エチル—	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{As}\cdot\text{As}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	266.16	>1	液	185-190	不	溶	自體; Hgにて→二エチルアルシン[約190°]
24 アルデヒド安息香酸(o)	$\text{C}_6\text{H}_4\begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{CO}_2\text{H} \end{matrix}$	150.13	1.404	98		易	易	V; オキシム[120°]
25 アルデヒド安息香酸(m)	$\text{C}_6\text{H}_4\begin{matrix} \text{CHO} \\ \text{CO}_2\text{H} \end{matrix}$	150.13		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	
1 アルデヒド安息香酸(P)	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CHO \\ \diagdown CO_2H \end{matrix}$	150.13		約 285	昇華	微	易	オキシム [209°] 復原 →クロトロンア ルテヒト
2 アルデヒド安息香酸(M)	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot NH_2$	61.08		70—80	100	溶	∞	
3 アルデヒド安息香酸	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot CHO$	88.10	1.109	約 162	77/16	∞	微	
4 アルデヒド安息香酸	$C_{12}H_{16}O_7(H_2O)$	272.26		約 162		—; 溶		
5 アルミニウムエチル	$Al(C_2H_5)_3$	114.2		<—18	194	分解		
6 アルミニウムメチル	$Al(CH_3)_3$	72.2		液	130			
7 アロイ	$CH_2 : C : CH_2$	40.06		—146	—32		微; —	四臭化物 [10°] (170°/80) 黄; 溶; KOH
8 アロキサンチン	$C_{17}H_{18}O_7 \cdot 1/2 H_2O$	343.32		分解 100		微; —	難	IV; Ba(OH) ₂ にて紫青の沈 源; 酸化 → ア ロキサンチン
9 アロキサントニン	$CO \begin{matrix} \diagup NH \cdot CO \\ \diagdown NH \cdot CO \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CH \cdot C(OH) \cdot CO \\ \diagdown NH \cdot CO \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CO \cdot NH \\ \diagdown CO \cdot NH \end{matrix}$	286.16		分解 170		難	難	IV; + Ba(OH) ₂ → アロキサント ニン
10 アロキサントニン	$CO \begin{matrix} \diagup NH \cdot CO \\ \diagdown NH \cdot CO \end{matrix} \begin{matrix} \diagup NH \cdot CO \\ \diagdown NH \cdot CO \end{matrix} \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix}$	142.07		分解		溶	溶	

11 アロキサントニン	$CO \begin{matrix} \diagup NH \cdot C(OH) \cdot CO_2H \\ \diagdown NH \cdot CO \end{matrix}$	160.09		分解	昇	20	微	VI; + 濃 HI → ヒダントニ ン
12 アロキサントニン	$H \cdot C \cdot C_6H_5$ $H \cdot C \cdot CO_2H$	148.15		68	95/*	0.7; —	難	V; → 二臭化肉 桂酸 [197°]; * 陰極線真空
14 アロキサントニン	$NH_2 \cdot CO \cdot NH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	132.12		193	分解	難; 可	難	× W.
15 アロキサントニン	$CH_3 \cdot CH : C \cdot CH_3$ CO_2H	100.11		45	185	微; 易	易	V; 四十時間 沸騰 → チグリ ン酸
16 安息香酸	$C_6H_5 \cdot CO_2H$	122.12	1.266	121	249*	0.27; 易	46.7	V; *100°以下 にて昇華
17 安息香酸エチル	$C_6H_5 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	150.17	1.047	—34	212	—; 微	溶	復原
18 安息香酸カルシウム	$(C_6H_5 \cdot CO_2)_2Ca (+ 3H_2O)$	282.27		*		8.6; 10.2		* 風化
19 安息香酸ベンジル	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot O \cdot CO \cdot C_6H_5$	212.24	1.122	21	323		溶	復原
20 安息香酸ナトリウム	$C_6H_5 \cdot CO_2Na (+ H_2O)$	144.11		*		56.2	7.7; —	* 風化
21 安息香酸, 無水-	$(C_6H_5 \cdot CO)_2O$	226.22	1.23	42	360	不	溶	IV
22 安息香酸メチル	$C_6H_5 \cdot CO_2 \cdot CH_3$	136.14	1.088	—13	199	不	溶	復原
23 アロキサントニン	$CO \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} \begin{matrix} \diagup C_6H_4 \\ \diagdown C_6H(OH)_3 \end{matrix}$	256.20		310	昇華	微	溶	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	
1 アンスラキノリン(β)		229.27		170	446	不	易	昇華
2 アンスラキノリン		208.20	1.425	286	381	不	0.05; 2.25	昇華; IV
3 アンスラキノリンカルボン酸(α)		252.21		293	293	不	—; 微	× 醋酸; メチルエステル [189°]
4 アンスラキノリンカルボン酸(β)		252.21		290	290	不	難	× 醋酸; メチルエステル [147°]
5 アンスラキノリン(1,3,5-7)		272.20		>360	昇華	不	微	× 醋酸; アセチル化物 [253°] × 醋酸
6 アンスラセネン		178.22	1.242	217	351	不	微; 0.83	V; → アンスラキノリン
7 アンスラセネンカルボン酸(1)		222.23		245	昇華	不	溶	黄; アミド [256°]

9 アンスラセネンカルボン酸(2)		222.23		約 280	昇華	微		黄; アミド [294°]
10 アンスラセネンカルボン酸(9)		222.23		206	*	不; 微	溶	黄; * → アンスラセネン
11 アンスラセネン, 二ヒドロ-		180.24		106-108	313	不	易	V; × Al ₂ O ₃ ; 水蒸気蒸留
12 アンスラニル		119.12	1.183	<-18	100/15	—; 微	溶	HgCl ₂ -化合物 [178°]; × 稀 Alc.
13 アンスラニル酸		137.13		145		0.3; 溶	13.4; 溶	2; 溶
14 アンスラニール		194.2		163-170		溶		黄
16 アンスラピリヂン(β)		179.21		166		不	溶	赤

有機化合物重要性質表

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 アンストラフラ グイン酸(2.6)	<chem>HO-C6H3-CO-CO-C6H3-OH</chem>	240.20		>330	昇華	不	1.4;-	黄; × Alc.; アセチル化物 [225°]
2 アンストラブル リン(1.2.7)	<chem>HO-C6H3-CO-CO-C6H3(OH)2</chem>	256.20		369	462	-; 微	×	橙; アセチル 化物 [223°]; × 醋酸
3 アンストラミン (α)	<chem>C6H4-CH-CH-C6H3-NH2</chem>	193.24		約 130		不	微	黄; アセチル 化物 [198°]
4 アンストラミン (β)	<chem>C6H4-CH-CH-C6H3-NH2</chem>	193.24		237	昇華	不	微	黄; アセチル 化物 [240°]
5 アンストラミン (メソ)	<chem>C6H4-C(NH2)-CH-C6H4</chem>	193.24		147-150		難	溶	黄; × 稀 Alc.
6 アンストララル フィン(1.5)	<chem>HO-C6H3-CO-CO-C6H3-OH</chem>	240.20		280	昇昇	不	微	黄; × 醋酸; ア セチル化物 [244°] × 醋酸
7 アンストラロ ピニア (テスオキシ リザリン)	<chem>C6H4-CH-CH2-C6H3(OH)2</chem>	225.22		208		微	易	黄; × ニメチ ルエーテル [150°]

有機化合物重要性質表

8 アン ス ロ ン	<chem>C6H4-CO-CH2-C6H4</chem>	194.22		155		不	微	無色
9 アン ス ロ ー ル (2)	<chem>C6H4-CH-CH-C6H3-OH</chem>	194.22		200		不	易	黄; 溶; アセト ン
10 アン チ ピ リ ン (1.2.3 フェニル ニメチル ビラゾ ン)	<chem>C6H5-N-CO-CH CH3-N-C-CH3</chem>	188.22		113	319/174	溶	溶	無色
11 アン チ モ ン, 三 エチル	<chem>Sb(C2H5)3</chem>	207.36	1.324	液	159	不	溶	無色
12 アン チ モ ン, 三 メチル	<chem>Sb(CH3)3</chem>	165.33	1.523	液	81	微	溶	無色
13 イ オ ノ ン (α)	<chem>C13H20O</chem>	192.29	0.932	液	124/12		溶	無色
14 イ オ ノ ン (β)	<chem>C13H20O</chem>	192.29	0.946	液	132/12		溶	無色
15 イ オ ノ ン セ ミ カ ル バ ン ン (α)	<chem>C13H20:N-NH-CO-NH2</chem>	249.35		110		不	溶	無色
16 イ オ ノ ン セ ミ カ ル バ ン ン (β)	<chem>C13H20:N-NH-CO-NH2</chem>	249.35		148		不	溶	無色
17 イ サ チ ン	<chem>C6H4-CO-NH-CO</chem>	147.13		201	昇華	-; 溶	-; 易	黄-赤; V; 溶; アルカリ
18 イ サ チ ン ア ニ リ F(α)	<chem>C6H4-CO-NH-C:N-C6H5</chem>	222.24		126		-; 易	-; 易	紫; 溶; CS ₂

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 イサチン、鹽化-		165.58		約 180		不	溶*	褐; *溶液は青
2 イサチン酸		165.14		*		微	溶	*→イサチン
3 イサトキシム		162.14		202		微	溶	
4 イサト酸		163.13		230		微	微	
5 イセチオン酸		126.14		シラップ		易	溶	+CrO ₃ →スル フルオ酢酸
6 イソアネトール (1.4), (エスドラゴール)		148.20	0.965	液	215	不	溶	ニトロシット [17°]
7 イソアンスラフラグイン酸(27)		240.20		>330	昇華		溶	黄; アセチル化物 [191°-195°]
8 イソカブロン酸		116.15	0.924	-35	200	微	微	アミド [119°]

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	
9 イソ縮草酸及誘導體								
10 イソキノリン		129.15	1.103	24	241		易	ピクラート [222°]
11 イソクマリン		146.14		47	286	不	易	水蒸氣蒸溜; ×Bz.; 二臭化物 [135°]
12 イソクロトン酸		86.09	1.031	15	169	40; -		×石油エーテル
13 イソクロトン酸エチルエステル		114.14	0.927	液	136			
14 イソコレステリ		372.61		138				ベンゾイル化物 [195°]
16 イソサフロール		162.18	1.122	6	252		∞	二臭化物 [52°]
17 イソシアモール酸エチル		213.23		95	276	-; 溶	溶	
18 イソシアモール酸メチル		171.13		175	274	-; 微	溶	V
19 イソ焦性粘液酸		112.08		92	102/15	5; 易	易	×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 イソシロネン酸 <small>イソシロネン酸 (2,5)</small>	$C_6H_3N(CO_2H)_2(+H_2O)$	167.12		236	昇華	難	難	* → フェニルカリスチン酸エステル
2 イソシロネン酸 フェニル	$C_6H_5N : CO$	119.12	1.095	液	163	分解	*	
3 イソダルシット	ラムノースを見よ			液	195-197	溶	溶	二ニトロ誘 [156°] × Alc. 赤褐; アセチ ル化物 [105°]
4 イソチロネン酸	$C_6H_5(CH_2)_3(1.2.3.5)$	134.21	0.896	液	276	微	微	
5 イソチロネン酸 <small>イソチロネン酸 (2,3,5) (イソチロネン酸) トキノン)</small>	$C_{10}H_4O_2(OH)_2$	190.15		309	昇華	微	微	
6 イソニコチン酸 ルボニン	$C_3H_4N \cdot CO_2H$	123.11		56	155/15	溶	易	× Chlf; アル カリ溶液は黄
7 イソニコチン酸 セステル	$CH_3 \cdot CO \cdot C : NOH$ $CO_2C_2H_5$	159.14		69	昇華	易	易	× CCl_4 ; 水蒸 氣蒸留
8 イソニコチン酸 セトン	$CH_3 \cdot CO \cdot CH : NOH$	87.08		119		易	易	V
9 イソニコチン酸 ベンゾイン	$C_6H_5 \cdot CHOH$ $C_6H_5 \cdot CHOH$	214.25		348	昇華	溶	溶	メチルエステ ル [67°] + Cl_2 → 鹽化 アチル (tert)
10 イソニコチン酸 (1.3)	$C_6H_4(CO_2H)_2$	166.13				0.19, 1.26		
11 イソニコチン酸 ブタン	$CH(CH_3)_3$	58.12			-10			

12 イソニコチン酸 ブチル	$(CH_3)_2CH \cdot COCl$	106.56	1.017	液	92	分解	微	復原 V; × Bz.; E. 或 Chlf; 復原
13 イソニコチン酸 ブチル	$(CH_3)_2CH \cdot CO \cdot NH_2$	117.12	1.013	128	216-220	易	溶	鹽化物 [160°] フェニルウレ タン [80°]
14 イソニコチン酸 ブチル	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot NH_2$	73.14	0.736	< -77	68	∞		
15 イソニコチン酸 ブチル	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot OH$	74.12	0.800	-108	108	9.5; -		
16 イソニコチン酸 ブチル	$(CH_3)_2CH \cdot CHO$	72.10	0.794	液	61	8.8; -		P-ニトロプロ ニルヒドフラン ン [132°]
17 イソニコチン酸 ブチル	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot Cl$	92.57	0.870	液	69			+ NH_3 → 誘 [93°]
18 イソニコチン酸 ブチル	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot N : CS$	115.19	0.964	液	162			復原
19 イソニコチン酸 ブチル	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CN$	83.13	0.807	液	128	微		
20 イソニコチン酸 ブチル	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot I$	184.03	1.605	-91	120			
21 イソニコチン酸 ブチル	$(CH_3)_2C : CH_2$	56.10			-6			+ 50% H_2SCl_4 → プロピルア ル (n)
22 イソニコチン酸 ブチル	$(CH_3)_2C(OH) \cdot CH_2 \cdot OH$	90.12	1.003	液	176-178	溶		+ W; (180°-200° に T) → イソプロ ピルアルコール ベンゾールスル フオン化物 [36°]
23 イソニコチン酸 ブチル	$(CH_3)_2CHNH_2$	59.11	0.690	< -77	32	∞		フェニルウレ タン [90°]
24 イソニコチン酸 ブチル	$(CH_3)_2CHOH$	60.09	0.781	-86	+82		溶	復原
25 イソニコチン酸 ブチル	$(CH_3)_2CH \cdot N : C$	69.10	0.760	液	87			

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 イソプロピル	(CH ₃) ₂ CHCl	78.55	0.859	液	37	0.30; -	—	復原
2 イソプロピル	(CH ₃) ₂ CHCN	69.10	0.773	液	108	—	—	變化白金触媒 (170°); セクラート (116°)
3 イソプロピル	C ₅ H ₁₁ N-CH(CH ₃) ₂	121.18	0.934	液	159	微	—	鹽化白金酸鹽 (205°)
4 イソプロピル	C ₅ H ₁₁ N-CH(CH ₃) ₂	121.18	0.944	液	178	微	—	—
5 イソプロピル	(CH ₃) ₂ CHI	170.01	1.703	-93	89	0.14; -	—	—
6 イソブレン	CH ₂ :C(H ₃)CH:CH ₂	68.11	0.682	液	34	—	—	—
7 イソペンタン	(CH ₃) ₂ CH·C ₂ H ₅	27.15	0.621	<-24	31	—	—	—
8 イソボルネオール	C ₁₀ H ₁₈ O	154.24	—	212	昇華	—	—	III; × 石油エ — テル
9 イソオイゲノール (4.3.1)	C ₆ H ₁₃ (OH)(OCH ₃) ₂ CH·CH·CH ₃	164.20	1.085	液	261	—	—	—
10 イソ酪酸	(CH ₃) ₂ CH·CO ₂ H	88.10	0.950	-47	154	20; -	—	—
11 イソ酪酸エチルエステル	(CH ₃) ₂ CH·CO ₂ ·C ₂ H ₅	116.16	0.859	-93	110	—	—	—
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	158.19	0.954	液	182	—	—	—
14 イソ酪酸メチルエステル	(CH ₃) ₂ CH·CO ₂ ·CH ₃	102.13	0.891	液	93	—	—	—

15 イソロイシン [d]	(C ₂ H ₅) ₂ CH·CH·CH·NH ₂ CO ₂ H	131.17	—	280	—	4; -	×	V; 易溶: Chif.
16 イソグアニリン (1.3.4)	C ₆ H ₃ (CHO)(OH)(OCH ₃)	152.14	1.196	116	分解	微; 易	—; 溶	—
17 イソグアニリン (1.3.4)	C ₆ H ₃ (CO ₂ H)(OH)(OCH ₃)	168.14	—	250	—	0.05; 0.62	溶	IV; 水蒸気蒸餾; 融点: Chif., CS ₂ , Bz.; * → 無水シト ラコン酸
18 イタコン酸	CH ₂ :C-CH ₂ ·CO ₂ H CO ₂ H	130.10	1.537	161	*	5.9; -	2.5; -	—
19 イタコン酸エチルエステル	C ₅ H ₇ O ₄ (C ₂ H ₅) ₂	186.20	1.046	液	228	—	—	—
20 ニトログリセリン (α)	C ₃ H ₅ (OH) ₂ (ONO ₂)	137.09	1.40	58	135-160 /15	70	易	—
21 ニトログリセリン (β)	C ₃ H ₅ (OH) ₂ (ONO ₂)	137.09	—	54	135-160 /15	—	溶	—
22 イタリン	(C ₃ H ₅ O) ₆ +H ₂ O	990.86	1.35	160*	—	—	—	* 分解
23 イノシット	C ₆ H ₆ (OH) ₆ +2H ₂ O	216.19	1.524	247	分解	10	—	V
24 イベリット	ニトロロチエチルサルファイドを見よ	—	—	—	—	—	—	—
25 イミダゾール	グリオキサリンを見よ	—	—	—	—	—	—	—
26 イロ	C ₁₃ H ₂₀ O	192.23	0.939	液	144	16	溶	オキシム [121°]
27 インダノール	C ₆ H ₄ CH N NH	118.13	—	146	270	—	—	—
28 インダノスレン	C ₁₄ H ₆ O ₂ NH NH C ₁₄ H ₆ O ₂	442.41	—	—	—	—	—	青; Na ₂ S ₂ O ₄ 染色槽

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 インチカン	$C_{20}H_{31}O_{17}N$	629.52		シラップ	分解	易	易		褐; →インチゴ
2 インチゴ (インチゴチン)	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \text{CO} \diagdown \\ \diagdown \text{NH} \diagup \end{matrix} \text{C} : \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{CO} \diagdown \\ \diagdown \text{NH} \diagup \end{matrix} C_6H_4$	262.26	1.35	300-382	昇華	不	不		青; ×アニリン; →イサチン
3 インチゴ白	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \text{C(OH)} \diagdown \\ \diagdown \text{NH} \diagup \end{matrix} \text{C} = \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{C(OH)} \diagdown \\ \diagdown \text{NH} \diagup \end{matrix} C_6H_4$	264.26				不	溶		→インチゴ
4 インチゴニスル フオン酸	$C_{16}H_{19}O_2N_2(SO_3H)_2$	422.40				易	易		青
5 インチゴースル フオン酸	$C_{16}H_{19}O_2N_2 \cdot SO_3H$	342.33		200*		溶	溶		紫; *分解
6 インチルビン	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \text{CO} \diagdown \\ \diagdown \text{NH} \diagup \end{matrix} \text{C} : \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{CO} \diagdown \\ \diagdown \text{NH} \diagup \end{matrix} C_6H_4$	262.26			昇華	溶	溶		褐赤
7 イシテ	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \text{CH} \diagdown \\ \diagdown \text{CH}_2 \diagup \end{matrix} \text{C} : \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{CH} \diagdown \\ \diagdown \text{CH}_2 \diagup \end{matrix} C_6H_4$	116.15	1.006	-2	181				ビクラート [98°]
8 インドキシル	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \text{C(OH)} \diagdown \\ \diagdown \text{NH} \diagup \end{matrix} \text{C} = \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{C(OH)} \diagdown \\ \diagdown \text{NH} \diagup \end{matrix} C_6H_4$	133.14		液					アルカリに溶けて →インチゴ; →イサチン; →インチルビン

9 インドキシル酸	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \text{C(OH)} \diagdown \\ \diagdown \text{NH} \diagup \end{matrix} \text{C} = \text{CO}_2H$	177.15							*123°にて昇華; VI; 分解→インドキシル
10 イシドリ	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \text{CH}_2 \diagdown \\ \diagdown \text{NH} \diagup \end{matrix} \text{C} = \text{CH}_2$	119.16		液	229				ベンゾールスル フオン化物 [133°]
11 イシドール	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \text{CH} \diagdown \\ \diagdown \text{NH} \diagup \end{matrix} \text{C} = \text{CH}$	117.14		52	254	可	易		
12 ウムベリフェロ	$HO-C_6H_3 \begin{matrix} \diagup \text{CH} \diagdown \\ \diagdown \text{O} \diagup \end{matrix} - \text{CO}$	162.14		225	昇華	不; 1	微		アセチル化物 [140°]
13 ウムベル酸 (2-4I)	$(HO)_2-C_6H_3-CH:CH-CO_2H$	180.15		*	*	不; 1	不		黄; *→ウムベ リフェロ
14 ウラゾール	$\begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \diagdown \text{CO} \diagup \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \text{NH} \diagdown \\ \diagdown \text{NH} \diagup \end{matrix} \text{NH} \cdot \text{NH}$	101.07		244		易	微		
15 ウラシール	$\begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{NH} \\ \diagdown \text{CH} \diagup \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \text{CO} \diagdown \\ \diagdown \text{CH} \diagup \end{matrix} \text{NH} \cdot \text{NH}$	112.09		335		微	微		
16 ウレタ	$NH_2 \cdot CO \cdot OC_2H_5$	89.09	1.11	50	184	易	易		易溶: Chlf, Bz.; 微溶: リ グロイン
17 ウラミール	$\begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \diagdown \text{CO} \diagup \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \text{NH} \diagdown \\ \diagdown \text{NH} \diagup \end{matrix} \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2$	143.10				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	$C_{11}H_{24}$	156.30	0.682	-26	195				
3 ヴァニリン	$[3]CH_3O$ $[4]HO$ $C_6H_3 \cdot CHO[1]$	152.14		81	285	易	易	易	V; ×リグロ イオン
4 ヴァニリンアル コール	CH_3O HO $C_6H_3 \cdot CH_2OH$	154.16		115		-; 溶	溶	溶	×W., Bz.
5 ヴァニリン酸	CH_3O HO $C_6H_3 \cdot CO_2H$	168.14		207	昇華	0.12; 2.5	易	溶	×W.
6 ヴァニリン 酸	αアミノノイノ顯草酸を見よ								
7 ヴァレリアン酸 (顯草酸)(n)	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	102.13	0.932	-35	187	3.7			アミド [100°-104°] アミドはヴァレル アミドを見よ
8 ヴァレリアン酸 (顯草酸)(イソ)	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	102.13	0.942	-38	177	3.34			復原
9 ヴァレリアン酸 (顯草酸)(イソ)	$C_4H_9 \cdot CO_2 \cdot C_3H_7$	172.26		液	190	微	∞	∞	復原
10 ヴァレリアン酸 (顯草酸)(イソ)	$C_4H_9 \cdot CO_2 \cdot C_3H_5$	130.18		-99	135	不	溶		復原
11 ヴァレリアン酸 (顯草酸, 無水-イソ)	$(C_4H_9CO)_2O$	186.24		液	215				復原

12 ヴァレリアン酸 (顯草酸)メチルエステル (イソ)	$C_4H_9 \cdot CO_2 \cdot CH_3$	116.16		液	117				復原
13 ヴァレリアン酸 (イソ)	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CO \cdot NH_2$	101.15	0.965	135-230	-252	溶	溶	溶	×Alc.
14 ヴァレリアン酸 ヒド(E)	$CH_3 \cdot (CH_2)_3 \cdot CHO$	86.13	0.819	液	103	微	溶	溶	オキシム[52°] パラニトロフェニ ルヒドrazon [109°]
15 ヴァレリアン酸 ヒド(イソ)	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CHO$	86.13	0.803	液	92	微	溶	溶	IV; *失水 D-トルオールの アミン化物[52°] *或エチレンイミ ド $\begin{matrix} CH_2 & & NH \\ & \diagdown & / \\ & C & \\ & / & \diagdown \\ CH_2 & & CH_2 \end{matrix}$
16 ヴァイオール酸	$\begin{matrix} NH \cdot CO \\ \diagdown \quad / \\ CO \quad NH \cdot CO \end{matrix} \cdot C \cdot NOH$ (+H ₂ O)	157.09		100*		-; 溶	溶	溶	+Alc. 性 NH ₃ 150° Cにて* エチレンジアミン →ニクロルエーテ ル
17 ヴァニリン *	$CH_2 \cdot CH \cdot NH_2^*$	43.07		液	56	溶	溶	溶	二臭化物[49] +KMnO ₄ 溶 液→グリコロ アルデヒド
18 ヴァニル, 鹽化—	$CH_2 \cdot CHCl$	62.50		液	-18	微	溶	溶	
19 ヴァニルエチル エーテル	$CH_2 \cdot CH \cdot O \cdot C_2H_5$	72.10		液	36	微	溶	溶	
20 ヴァニル 酯酸	$CH_2 \cdot CH \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	86.09		-39	163	∞			
21 ヴァニル, 臭化—	$CH_2 \cdot CHBr$	106.96	1.517	-138	16				
22 ヴァラトリン (セヴァアチン)	$C_2H_9O_3N$	591.72		205		0.11; —	溶	溶	
23 ヴァラトリル酸 (3-4-1)	$(CH_3O)_2C_6H_3 \cdot CO_2H$	182.17		179	昇華	0.04; 0.6	易	易	

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 ヴェラトロール (1,2)	$C_6H_4(OCH_3)_2$ 二エチルバルビツール酸を見よ	138.16		15	207			ピクラー [56°]
2 ヴェロナール	$C_{10}H_8O_3Br_2$	647.94				難	不	溶: アルカリ; アセチル化物 [290°] 酸化すれば オキシ酸[82°]
3 エオシン	$(CH_2)_{11} \begin{matrix} O \\ / \quad \backslash \\ CO \end{matrix}$	240.41	0.945	31	176/15			
4 エキザルトロド	シクロペンタデカノンを見よ							
5 エキザルトン	$CH_3CH-CH \cdot CO_2H$							
6 エクゴニン	$N \cdot CH_3CH \cdot OH + H_2O$ CH_3CH-CH_2	203.23 0.777/37	1.370	198*		易	不	*無水[205°]
7 エスクリン	$C_{15}H_{10}O_3 \cdot 1/2 H_2O$	367.30		160*		0.15; -	不	+ エスクレチン + 葡萄糖; *無水
8 エスクレチン (6,7-二オキシク マリン)	$C_9H_8O_4$	178.15		>270		不; 溶	難	+ $FeCl_3$ → 帯 緑色 溶: Bz.
9 エセリン	$C_{11}H_{21}O_2N_2$	275.34		106		微	易	
10 エタ	C_2H_6	30.07		-172	-93	微	0.008	+2モルの亞硝酸 メチル → 誘 [126°]; X Alc.
11 エチリデンアセ トン	$CH_3CH : CHCOCH_3$	84.11	0.861	液	122	溶		
12 エチリデン, 鹽 化	CH_3CHCl_2	98.97	1.175	-97	57	0.55		
13 エチリデン, 臭 化	CH_3CHBr_2	187.89	2.055	液	109			→ アセトアル デヒド

14 エチリデンアセ トン	$CH_3CH(OCHOCH_3)_2$	146.14	1.061	液	163			復原
15 エチリデンアセ トン	$CH_3CH(NHCO_2C_2H_5)_2$	204.22		125	分解			易
16 エチリデンアセ トン	$CH_3CH(OCH_3)_2$	90.12	0.852	液	63			易
17 エチリデンアセ トン	$CH_3CH < \begin{matrix} NH \\ NH \end{matrix} > CO$	86.09		154	160	不		不
18 エチリデンアセ トン	CH_3CHI_2	281.89	2.84	液	177-179			
19 エチリデンアセ トン	$C_2H_5OC_3H_7$	116.20	0.764	液	112			
20 エチリデンアセ トン	$C_2H_5N : C$	55.08	0.741	<-66	78	微		復原 + アニリン → エチ ルアミン + CO_2 → エチル 尿素
21 エチリデンアセ トン	$C_2H_5N : CO$	71.08	0.898	液	60	*		1% H_2SO_4 と共に 1:50 に熱すれば + エチルアミン + + イソプロピルア ルコール
22 エチリデンアセ トン	$C_2H_5OC_3H_9$	102.17	0.751	液	79			復原
23 エチリデンアセ トン	$C_2H_5OC_3H_7$	88.15	0.745	液	54			
24 エチル, 亞硝酸 酸	C_2H_5ONO	75.07	0.900	液	17	不		復原
25 エチルアセタミ ド	$CH_3COONH \cdot C_2H_5$	87.14	0.942	液	205	∞		復原 + $HgCl_2$ 溶液 に HCl → エチル アセチル D-トールエン ルアミン化物[87°] × Alc.
26 エチルアセチレ ン	$C_2H_5C : CH$	54.09	0.668	-130	18			
27 エチルアセチレ ン	$C_6H_5NH \cdot C_2H_5$	121.18	0.963	-64	205			→ エチルベン ズアミド 稀硫酸 → アリ ルアルコール
28 エチルアセチレ ン	$C_2H_5NH_2$	45.08	0.708	-81	+17	∞		
29 エチルアセチレ ン	$C_2H_5 \cdot O \cdot C_3H_7$	86.13	0.765	液	66			

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 エチルアルコール	C_2H_5OH	46.07	0.789	-114	78	∞	∞	→ フェニルカ ルバミン酸エ テルエステ ル復原
2 エチル, 亞硫酸-	$SO(OC_2H_5)_2$	138.19	1.077	液	158	溶	溶	ビクラー ト [120°]
3 エチルア ン(9)		206.27		60		不	不	
4 エチル安息香酸 (o)	$C_2H_5C_6H_4CO_2H$	150.17		68	259	微	溶	アミド [151°]
5 エチルエーテル	$C_2H_5O-C_2H_5$	74.12	0.714	-117	35	7.51	∞	+HI → 沃化 エテル
6 エチル, 鹽化-	C_2H_5Cl	64.52	0.921	-139	13	難	∞	+アミン 誘 [100°]
7 エチル芥子油	$C_2H_5N:CS$	87.15	1.967	-6	133	不	溶	復原
8 エチル, 正 酸-	$Si(OC_2H_5)_4$	208.58	0.933	液	165	分		
9 エチル, 珪素-	$(C_2H_5)_2Si$	144.58	0.767	液	154	不		
10 エチル, 臭化-	C_2H_5Br	108.98	1.431	-119	38	0.914	∞	→ 硫酸エチル
11 エチル, 蓄化- プロ ビオトリル)	C_2H_5CN	55.08	0.781	-104	98	可	溶	復原 +NaOC ₂ H ₅ + H ₂ NOH →Na ₂ NO ₂
12 エチル, 硝酸-	$C_2H_5ONO_2$	91.07	1.110	-112	88	溶		

13 エチル スル 酸	$C_2H_5SO_3H$	94.14		シラツブ				ナリリウム 化エチル スル フオン
14 エチル スル キ シ イ ド	$(C_2H_5)_2SO$	106.19		5	89/15	易		→ エチル スル フ ン
15 エチル スル ニ ル, 鹽化-	$C_2H_5SO_2Cl$	128.59	1.357	液	177	微 分 解		→ アミ ド [58°] ×E.
16 エチル スル ソ ン	$(C_2H_5)_2SO_2$	122.19		70	248	15.6		IV.
17 エチル スル ソ ン 酸	$C_2H_5SO_3H$	110.14				潮 解		アミ ド [58°] ×E.
18 エチル ル(o)	$C_2H_5-C_6H_4OH$	122.16	1.037	<-18	197	難	易	フェ ニル ウ レ タン [140°]
19 エチル ル(p)	$C_2H_5-C_6H_4OH$	122.16		47	218	可	易	
20 エチル, セ レ ン 化-	$(C_2H_5)_2Se$	137.34	>1	液	108	不		
21 エチル, テ ル ル 化-	$(C_2H_5)_2Te$	185.64		液	138	不		赤 黄
22 エチル ナ フ タ リ ン(α)	$C_{10}H_7-C_2H_5$	156.22	1.018	<-14	258	不		ビク ラー ト [98°]
23 エチル ナ フ タ リ ン(β)	$C_{10}H_7-C_2H_5$	156.22	1.001	-19	252			ビク ラー ト [71°]
24 エチル ナ フ タ リ ン(α)	$C_{10}H_7NHC_2H_5$	171.23			303			鹽 化 物 [193°]
25 エチル ナ フ タ リ ン(β)	$C_{10}H_7NHC_2H_5$	171.23		<-15	305			鹽 化 物 [235°] ×W.
26 エチル 尿 素	$NH_2CONHC_2H_5$	88.05	1.213	92	分解	易	易; 易	×Alc. + E.

物 質 名	化 学 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	$\text{CH}_3\text{C}(\text{NO}_2)\text{NOH}$	104.07		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	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{N}\cdot\text{C}_2\text{H}_5$	197.27		液	296	溶	易	→ エチルメルカプタン
3 エチル, 二硫化-	$\text{C}_2\text{H}_5\text{S}\cdot\text{S}\cdot\text{C}_2\text{H}_5$	122.26	0.993	液	154	難	易	+ フェニル芥子油 + 誘[109°]
4 エチルヒドロラジ	$\text{C}_2\text{H}_5\text{NHNH}_2$	60.10		液	100	易	∞	鹽化物[128°]
5 エチルヒドロキシシナルミン(α)	$\text{NH}_2\text{OC}_2\text{H}_5$	61.08	0.883	液	68	∞	∞	
6 エチル, ヒドロ過酸化-	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OOH}$	62.07		液	約 95	∞	∞	
7 エチル, 弗化-	$\text{C}_2\text{H}_5\text{F}$	48.06			-32	0.0043	易	
8 エチルフェニルカルビノール	$\text{C}_2\text{H}_5\text{CHOH}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	136.19	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	$\text{C}_2\text{H}_5\text{CO}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	134.17	1.012	21	218	溶	溶	セミカルバゾン [179°] × Alc.
10 エチルフェニルアミン	$\text{C}_2\text{H}_5\text{PH}_2$	90.15	<1	液	25	分解	易	→ エチルフェニルアミン酸[44°]
11 エチルフェニルアミン	$\text{C}_2\text{H}_5\text{SO}_2\text{C}_6\text{H}_5$	170.23		42	>300	難; 溶	易	V
12 エチルフェニル尿素(對稱)	$\text{C}_2\text{H}_5\text{NHCONH}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	164.20		99			×	鹽化物[137°]; × Chlf. + Bz.
13 エチルフェニルヒドロラジシ(不對稱)	$\text{C}_2\text{H}_5\text{N}\cdot\text{NH}_2$	136.19	1.018	液	237			

14 エチルフェニルヒドロラジシ(對稱)	$\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}\cdot\text{NH}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	136.19	1.004	液	237-240	微	溶	鹽化物[164°]; × Alc. + E.
15 エチルフェニルアミン	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CONH}\cdot\text{C}_2\text{H}_5$	149.19		68	298	-; 溶	溶	× W.
16 エチルフェニルアミン	$\text{C}_2\text{H}_5\text{O}\cdot\text{C}_4\text{H}_9$	102.17	0.769	液	92	不	∞	三ニトロ誘 [37°] × Alc.
17 エチルフェニルアミン	$\text{C}_6\text{H}_5\text{C}_2\text{H}_5\text{CH}_2\cdot\text{ZnH}\cdot\text{H}^+$	106.16	0.876	-94	136	不	∞	ピクラー ト [116°]
18 エチルフェニルアミン	$\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	211.30	1.034	<0	285	不	∞	水蒸氣蒸溜
19 エチルフェニルアミン	$\text{C}_2\text{H}_5\text{O}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	136.19		液	185	溶	溶	+ CrCl ₃ → エチルアロピロケトニ + ビベロニル酸
20 エチルフェニルアミン	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OC}_3\text{H}_7$	88.15	0.747		64		溶	セミカルバゾン [118°]
21 エチルフェニルアミン	$\text{C}_2\text{H}_5\text{CHOHC}_3\text{H}_7$	102.17	0.818		135		溶	× W. → 酪酸(n)
22 エチルフェニルアミン	$\text{C}_2\text{H}_5\text{CO}\cdot\text{C}_3\text{H}_7$	100.16	0.813	液	123		溶	Hg 鹽 [100°] × Alc. (水銀メルカプタンを見よ)
23 エチルマロン酸	$\text{C}_2\text{H}_5\text{CH}(\text{CO}_2\text{H})_2$	132.11		111	分解 164	易	易	+ フェニルアミンモウ
24 エチルメルカプタン	$\text{C}_2\text{H}_5\text{SH}$	62.14	0.839	-144	37	難	溶	→ エチルメルカプタン
25 エチル, 沃化-	$\text{C}_2\text{H}_5\text{I}$	155.98	1.934	-111	72	0.40	溶	復原 * 蒸溜に際し → 硫黄エチル
26 エチル, 硫化-	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{S}$	90.19	0.837	-102	92	0.31; -		復原
27 エチル硫酸	$\text{C}_2\text{H}_5\text{O}\cdot\text{SO}_3\text{H}$	126.14	1.316	*	*	易		
28 エチル硫酸	$\text{SO}_2(\text{OC}_2\text{H}_5)_2$	154.19	1.184	-24	208	不	-; 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	
1 エチル、硫青化-	C_2H_5SCN	87.15	1.010	液	142	不	∞	→エチルスル フオン酸
2 エチレン	$CH_2=CH_2$	28.05		-169	-102	微	溶	IV; 復原
3 エチレン、安息 香酸-	$C_2H_4(O-CO-C_6H_5)_2$	270.27		73	>360	不	溶	→エチレン ニニアミン
4 エチレン、鹽化-	CH_2Cl-CH_2Cl	98.97	1.261	-35	84	0.87		冷濃HCl→グ リコルクロロ ヒドリン
5 エチレン、酸化-	CH_2-CH_2 O	44.05	0.896	液	13.5	∞	溶	→グリコール + 酒精加里→ KNO ₃ + CH ₂ OH·CO ₂ K
6 エチレン、臭化-	CH_2Br-CH_2Br	187.89	2.178	8	131	不	溶	復原
7 エチレン、硝酸-	$C_2H_4(NO_2)_2$	152.07	1.491	液	分解	易	易	→アクリル酸 + ヒドロアタリル
9 エチレン、青化-	$NC-CH_2-CH_2-CN$	80.09	1.023/ 45°	55	266	∞	易	アクリル化物 [172°]
10 エチレンジアン ヒドリン	CH_2OH-CH_2CN	71.08	1.059	液	221	∞	易	× 酢酸 (多少無水 結晶); 鹽化物 [91°] × E.
11 エチレンニアミ ン	$H_2N-CH_2-CH_2-NH_2(+H_2O)$	60.10	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	$CH_2=SO_3H$	190.21		104		∞	易	
13 エチレンニアミ ン	$(C_6H_5NH)_2C_2H_4$	212.28		64		不	溶	

14 エチレン尿素	$CH_2-NH-CO$ CH_2-NH	86.09		131		易	不	不	ニニトロ誘 [210°] × Alc.
15 エチレンニアミ ン	$(C_6H_5O)_2C_2H_4$	214.25		98		不	易	× Alc.	
16 エチレンニアミ ン	$(C_6H_5SO_2)_2C_2H_4$	310.39		180		不	易	易溶: 醋酸	
17 エチレンメルカ プタン	CH_2SH-CH_2SH	94.11	1.123	液	146	不	×	+ HNO ₃ → エチ レンニアミン + Br → 四酸化ニ エチレン [152°]	
18 エチレン、沃化-	CH_2ICH_2I	281.89	2.132	81	分解	不	溶	+ HNO ₃ → エチ レンニアミン × W; Alc.; E.	
19 エチレン、硫青 化-	$C_2H_4(SCN)_2$	144.23		90	分解	不	溶	アミ F [81°]	
20 エトオキシ醋酸	$C_2H_5O-CH_2-CO_2H$	104.10	1.102	液	206	微	溶	オキシム [57°] (195°)	
21 エトニトアルデ ヒド	$C_6H_{13}-CHO$	114.18	0.825	液	155	微	溶	アミ F [94°] (255°)	
22 エトニト酸	$C_6H_{13}-CO_2H$	130.18	0.918	-11	223	0.24	不	復原	
23 エトニト酸、無 水	$(C_6H_{13}CO)_2O$	242.35	0.922	17	165/15			復原	
24 エトニト酸エチ ルスチル	$C_6H_{13}-CO_2-C_2H_5$	158.23	0.872	液	188				
25 エピクロルヒド リン	CH_2 O CH-CH ₂ Cl	92.53	1.181	-48	117	不			
26 エピ沃度ヒドリン	CH_2 O CH-CH ₂ I	183.99	20.3	液	167	不			

有機化合物重要性質表

物質名	化學式	分子量	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
					水	アルコール エーテル	
1 エメチン	$C_{33}H_{40}O_5N_2$	544.68	68	0.1	溶	溶	橙; V; アセチル化物[193°]
2 エモチン(三オキシメチルアンストラキノン)	$C_{14}H_4O_2(OH)_3CH_3$	270.23	253	昇華	不	溶	× Alc.
3 エライチン酸	$CH_2(CH_2)_7CO_2H$ $CH(CH_2)_7CH_3$	282.45	51	234/15	易	易	アミド[84°]; × Alc, 石油エーテル
4 エルカ酸	$CH_2(CH_2)_{11}CO_2H$ $CH(CH_2)_7CH_3$	338.56	33	264/15	易	易	× Alc.; 易溶; CS_2
5 エレオステアリン酸(α)	$CH_3(CH_2)_8(CH=CH)_2(CH_2)_7CO_2H$	278.42	48	235/12	溶	溶	溶; Bz.; + Alc. 性 KOH → イソエレミチン
6 エレオステアリン酸(β)	$CH_3(CH_2)_8(CH=CH)_3(CH_2)_7CO_2H$	278.42	71		溶	溶	二臭化物[89°] 復原
7 エレミチン	$CH_2:CH:CH_2-C_6H_2(OCH_3)_3$ 3-4-5	208.25	液	145/10	1.063		
8 エレミチン(iso)	$CH_3CH:CH-C_6H_2(OCH_3)_3$ 3-4-5	208.25	液	154/10	1.073		
9 塩化クロロアセチル	$ClCH_2COCl$	112.96	液	106	1.495	分解	

有機化合物重要性質表

10 鹽化ニトロベンザル(m)	$NO_2-C_6H_4-CHCl_2$	206.04	65			易	易	V; × Alc.
11 鹽化ニトロベンザル(p)	$NO_2-C_6H_4-CHCl_2$	206.04	46			易	易	× Alc.
12 鹽化ニトロベンザル(o)	$NO_2-C_6H_4-CH_2Cl$	171.59	48			易	易	× 石油エーテル
13 鹽化ニトロベンザル(m)	$NO_2-C_6H_4-CH_2Cl$	171.59	45	173-18 / 30-35		溶	溶	× 石油エーテル; 水蒸気蒸留
14 鹽化ニトロベンザル(p)	$NO_2-C_6H_4-CH_2Cl$	171.59	71			易	易	× Alc.
15 オイゲノル	$C_6H_5-OCH_3$ $CH_2:CH:CH_2$ [1] [2] [4]	164.20	液	252	1.065	難	易	→ ヴァニリン 及 ヴァニリン 酸
16 オイキサントン酸	$C_{19}H_{16}O_{10} + 3H_2O$	458.37				難	易	黄
17 オイキサントン(1,7)	$HO-C_6H_3-CO-C_6H_3-OH$	228.19	240	昇華		不	不	黄;
18 オイキサントン酸(2-4,3'6')	$(HO)_2C_6H_3-CO-C_6H_3-CO$	246.21	200-202			不	不	黄; 溶: Alk × W.
19 オクタテアカン	$C_{18}H_{38}$	254.48	28	317	0.777	×	×	
20 オクタテシルアルコー	$C_{18}H_{38}O$	270.48	59	211/15	0.812 / 59	×	×	
21 オクタテシルン(n)	$C_{18}H_{36}$	252.47	18	179/15	0.791			
22 オクタタン(n)	C_8H_{18}	114.22	-56	126	0.702			

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 オクタレン, (二イソブチル)	$\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2$ $\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)_2$	114.22	0.699	液	109			
2 オクタレン, 鹽化-	$\text{C}_8\text{H}_{17}\text{Cl}$	148.68	0.880	液	180			
3 オクタレン, 鹽化-	$\text{C}_8\text{H}_{17}\text{Cl}$	148.68	0.871	液	173			
4 オクタレンアミン	$\text{C}_8\text{H}_{17}\text{NH}_2$	129.24	0.777	液	180	*		ヒクラート [112-114°] *→水化物
5 オクタレンアミン	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-C}_6\text{H}_{13}$ NH_2	129.24	0.773	液	164-174			フェニルクレ タン[69°]
6 オクタレンアルコ ール(n)(prim)	$\text{C}_8\text{H}_{18}\text{O}$	130.22	0.827	-15	196			→ケトシン(セ ミカルバズン [121°])
7 オクタレンアルコ ール(sec), (メチ ルヘキシルカル ビノル)	$\text{CH}_3\text{-CHOH-C}_6\text{H}_{13}$	130.22	0.819	液	180			
8 オクタレン(n)	C_8H_{16}	112.21	0.722	液	123			
9 オクタレン	二イソブチレンを見よ							
10 オキサミド	$\text{H}_2\text{N-CO-CO-NH}_2$	88.07	1.667	417*		0.0037 -; 微 1.41; 分解	難 殆不 溶	復原: V; *熱封管 中にて × W. IV
11 オキサミド酸	$\text{H}_2\text{N-CO-C}_2\text{H}_4$	89.05		210				
12 オキサミドエチル	$\text{H}_2\text{N-CO-CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$	117.10	0.808	114				

13 オキサリル, 鹽 化-	$\text{C}_2\text{O}_2\text{Cl}_2$	126.94	1.488	-12	64	分解		復原
14 オキサロール酸	$\text{H}_2\text{N-CO-NH-CO-CO}_2\text{H}$	132.08		187		難: -		復原
15 オキサントロン (2.10)	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4\text{-OH}$	210.22		204	蒸溜	微	易	易
16 オキサントロン (9.10)	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CHOH} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4$	210.22		167		不	易	黄; 溶: Alk.
17 オキサアセト フェノン(o)	$\text{HO-C}_6\text{H}_4\text{-COCH}_3$	136.14	1.130	液	213		∞	アセチル化物 × Alc. [89°]
18 オキサアセト フェノン(p)	$\text{HO-C}_6\text{H}_4\text{-COCH}_3$	136.14		108		1; 7.1	易	× 稀 Alc.
19 オキサゾベン ゾール(p)	$\text{C}_6\text{H}_5\text{-N:N-C}_6\text{H}_4\text{OH}$	198.22		152	分解	-; 難	易	赤
20 ガロン(a) (1.2.3.5)	$\text{HO-C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}(\text{OH})_3$	272.20		> 350	昇華	微	溶	黄; アセチル 化物[207°]
21 オキサンスラ ガロル(p) (1.2.3.7)	$\text{HO-C}_6\text{H}_3 \begin{matrix} \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}(\text{OH})_3$	272.20		> 380	昇華	微	×	赤; アセチル 化物[189°]
22 オキサ安息香酸 (o)	サリチル酸を見よ							
23 オキサ安息香酸 (m)	$\text{HO-C}_6\text{H}_4\text{-CO}_2\text{H}$	138.12	1.473	188		0.84; 溶	-; 溶	12; - × W.

物 質 名	化 学 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 オキシ安息香酸 (p)	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\text{H}(+\text{H}_2\text{O})$	138.12	1.468	210	分解	0.5; 溶	易	12; -	V 橙; × Alc.
2 オキシアンスラ キノン(α)	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \diagdown \\ \diagdown \text{CO} \diagup \end{array} \text{C}_6\text{H}_3\text{OH}$	224.20		190	昇華	溶	溶	易	黄; × Alc., 醋酸
3 オキシアンスラ キノン(β)	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \diagdown \\ \diagdown \text{CO} \diagup \end{array} \text{C}_6\text{H}_3\text{OH}$	224.20		302	昇華	不; 溶	可	可	昇華: 50°; × Bz.; 水蒸気蒸 溜
4 オキシイソフタル酸 (α)	$(\text{CH}_2)_2\text{C}(\text{OH})\cdot\text{CO}_2\text{H}$	104.10		79	212	易	易	易	× W.
5 オキシイソフタル酸 ニトリル	アセトキシアミンヒドリンを見よ								
6 オキシイソフタル酸 ニトリル	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \diagdown \\ \diagdown \text{NH} \diagup \end{array} \text{CO}$	133.14		120		-; 溶	溶	溶	VI
7 オキシイソフタル酸 ニトリル	$(\text{CH}_2)_2\text{C}(\text{OH})\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\text{H}$	180.20		155		×	易	易	
8 オキシイソフタル酸 ニトリル	$(\text{CH}_2)_2\text{C}(\text{OH})\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\text{H}$	180.20		123		×	易	易	
9 オキシエチルア ミン	$\text{HOCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$	61.08	1.022	液	171	∞	∞	約 1	ベンゾイル化 物[188]
10 オキシカプロン 酸	ロイシイ酸[1]又はニニトオ キザル酸を見よ								

11 オキシキノリン (o)	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \diagup \text{CH}:\text{CH} \diagdown \\ \diagdown \text{N}:\text{CH} \diagup \end{array}$	145.15		75	267	微	微	微	× 無水 Alc.
12 オキシキノリン (m)	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \diagup \text{CH}:\text{CH} \diagdown \\ \diagdown \text{N}:\text{CH} \diagup \end{array}$	145.15		235-238		溶	易	易	× 無水 Alc.
13 オキシキノリン (p)	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \diagup \text{CH}:\text{CH} \diagdown \\ \diagdown \text{N}:\text{CH} \diagup \end{array}$	145.15		193	>360	-; 溶	微	難	
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), (キスリン)	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{C}(\text{OH})\text{CH} \diagdown \\ \diagdown \text{N} \equiv \text{CH} \diagup \end{array} (+3\text{H}_2\text{O})$	145.15		201	>300	0.47; -	溶	微	V
16 オキシグルタル酸 (β)	$\text{CO}_2\text{H}\cdot\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\cdot\text{CO}_2\text{H}$	148.10		95		易	易	微	
17 オキシステアリン酸 (c)	$\text{C}_{18}\text{H}_{36}\text{O}_3$	300.47		84		8.8; -	8.8; -	2.3; -	× Alc.
18 オキシチオナ フラン	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{C}(\text{OH})\text{CH} \diagdown \\ \diagdown \text{S} \diagup \end{array}$	150.20		71	分解	微; 溶	溶	溶	水蒸気蒸溜
19 オキシトルイル 酸(α)	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$	152.14		168	*	0.14; 溶	易	易	× W.; *水蒸気 蒸溜
20 オキシトルイル 酸	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$	152.14		145					W.; メチル エステル[75°]
21 オキシトルイル 酸	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$	152.14		183	昇華	-; 溶	易	易	× W.

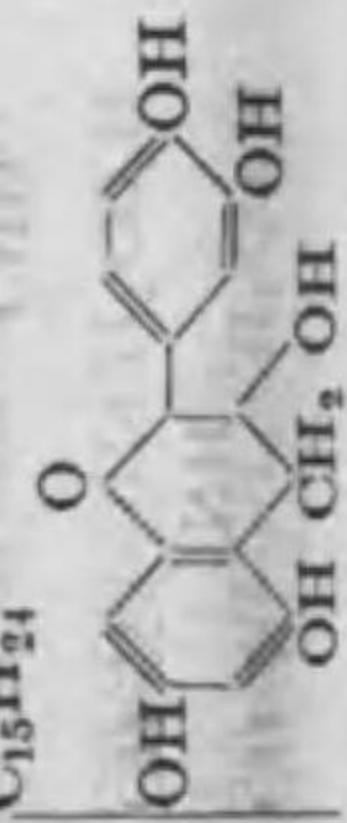
物質名	化学式	分子量	融点 °C	沸点 °C	溶解度		特性
					水	アルコール	
1 オキシトリル	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$	152.14	177		微; 溶	易	× W.
2 オキシトリル	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$	152.14	163	*	難; 溶	易	× W.; * 水蒸気蒸留
3 オキシトリル	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$	152.14	151	昇華	微; 溶	易	× W.
4 オキシトリル	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$	152.14	208	昇華	可	溶	× W.
5 オキシトリル	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$	152.14	172	昇華	微; 溶	易	× W., Alc.; V
6 オキシトリル	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$	152.14	177	昇華	微; 溶	溶	× W.
7 オキシトリル	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{CO}_2\text{H}$	152.14	206	昇華	微; 溶	×	× E.
8 オキシトリル	$\text{HO-C}_{10}\text{H}_6\text{-CO}_2\text{H}$	188.17	187		不; 微	易	× 稀 Alc.
9 オキシトリル	$\text{HO-C}_{10}\text{H}_6\text{-CO}_2\text{H}$	188.17	169		易	易	× 稀 Alc., Chlf.; IV
10 オキシトリル	$\text{HO-C}_{10}\text{H}_6\text{-CO}_2\text{H}$	188.17	156		難	溶	× W.
11 オキシトリル	$\text{HO-C}_{10}\text{H}_6\text{-CO}_2\text{H}$	188.17	216		一; 微	易	× 稀 Alc.
12 β-オキシトリル	ユドロリンを見よ						
13 オキシトリル	$\text{C}_6\text{H}_5\text{-C}_6\text{H}_4\text{-OH}$	170.20	165.305-308		一; 溶	易	× 稀 Alc.
14 オキシトリル	$\text{C}_6\text{H}_5\text{-NH-C}_6\text{H}_4\text{-OH}$	185.22	70	330	難; 溶	溶	× W.

15 オキシトリル	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_3$	126.11	141		易	易	V
16 (α)オキシトリル	$\text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{OH})$	95.10	106	蒸留	易	易	× Bz.
17 (β)オキシトリル	$\text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{OH})$	95.10	129		溶	溶	V; * 水化物
18 (γ)オキシトリル	$\text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{OH})$	95.10	148*	>350	100; -	溶	[67°]
19 エチルアミン	$\text{HO-C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-NH}_2$	137.18	160	180/8	1.05; 溶	-; 10	溶; Bz.
20 オキシトリル	$\text{HO-C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2\text{-CO}_2\text{H}$	152.13	137		溶	×	× Bz. + リン
22 オキシトリル	$\text{HO-C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2\text{-CO}_2\text{H}$	152.13	129		易	易	× W.
23 オキシトリル	$\text{HO-C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2\text{-CO}_2\text{H}$	152.13	148	昇華	可; 易	易	× W. * → 無水物
24 オキシトリル	$\text{HO-C}_6\text{H}_3(\text{CO}_2\text{H})_2$	182.13	150	*	20; -	易	× W.; * → 無水物
25 オキシトリル	$\text{HO-C}_6\text{H}_3(\text{CO}_2\text{H})_2$	182.13	204	*	3.08; -	可	× W.; * → 無水物
26 オキシトリル	$\text{HO-C}_6\text{H}_3(\text{CO}_2\text{H})_2(+\text{H}_2\text{O})$	182.13	244*		0.14; 3	溶	* 水化物 [239°]
27 オキシトリル	$\text{HO-C}_6\text{H}_3(\text{CO}_2\text{H})_2$	182.13	310	分解	0.03; 0.645	易	メチルエステル [96°]
28 オキシトリル	$\text{HO-C}_6\text{H}_3(\text{CO}_2\text{H})_2$	182.13	288	昇華	難; 18.5	溶	メチルエステル [159°]
29 オキシトリル	$\text{HO-C}_6\text{H}_3(\text{CO}_2\text{H})_2$	182.13	>330	昇華	一; 微	溶	メチルエステル [94°]

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	
1 オキシベンジル アルコール(o)	<chem>HO-C6H4-CH2OH</chem>	124.13	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)	<chem>HO-C6H3-CH2OH</chem>	124.13		67	約 300	—; 溶	溶	× Bz.
3 オキシベンジル アルコール(p)	<chem>HO-C6H4-CH2OH</chem>	124.13		134		溶	溶	× W.
4 オキシベンズア ルデヒド(o)	<chem>HO-C6H4-CHO</chem>	122.12	1.150	197		可	∞	フタルヒドロキシ ン(142°)(243°/28)
5 オキシベンズア ルデヒド(m)	<chem>HO-C6H3-CHO</chem>	122.12		108	191/50	—; 可	溶	
6 オキシベンズア ルデヒド(p)	<chem>HO-C6H4-CHO</chem>	122.12		115	昇華	微; 可	溶	
7 オキシベンゾ ン(o)	<chem>HO-C6H4-CO-C6H5</chem>	198.21		40	250/560	不	易	オキシム [133°]
8 オキシベンゾ ン(p)	<chem>HO-C6H4-CO-C6H5</chem>	198.21		134	蒸溜	微; 溶	易	× 稀 Alc., 醋酸
9 オキシ油酸, (リ ネオス油酸)	<chem>C18H31O3</chem>	298.45		4	250/15*	潮解	∞	* 分解: +HNO ₂ + 炭酸[50°]; × A.C. * 昇華 60°-70° 分解: 255-260°
10 オキシ醋酸(α)	<chem>CH3-CH2-CHOH-CO2H</chem>	104.10		43	*	潮解	易	V; 不溶 Bz. * 分解しつゝ、蒸気 通過→クロトン酸 * 蒸溜中にトロン チン+プロピラント ン
11 オキシ醋酸(β)(l)	<chem>CH3-CH(OH)-CH2-CO2H</chem>	104.10		49	蒸溜*	易	易	
12 オキシ醋酸(γ)	<chem>CH2(OH)-CH2-CH2-CO2H</chem>	104.10		<-17	*	易	易	

13 オゾトリアゾ ン(1,2,3-三アゾ ル)	<chem>CH3-N=N-NH</chem>	69.07	1.186	22	204	∞	∞	× リ グロ イ ン
14 オビア ン 酸	<chem>(CH3O)2C6H2-CHO</chem>	210.18		145	160*	0.25; 1.67	溶	* 分解
15 オルシン (對稱 二オキシトルオ ール)	<chem>CH3-C6H3(OH)2+H2O</chem>	142.15	1.29	58*	239	易	易	V; * 無水 × Chlf [107°]
16 オルシン(β) 二オキシシロ ル(1,3,4-6)	<chem>(CH3)2C6H2(OH)2</chem>	138.16		163	279	可; 易	溶	II; × W., Bz.
17 オ ー ラ ン	<chem>HN:C(C6H4N(CH3)2)2</chem>	267.36		136		不	8.7; 溶	黄
18 オ ー リ ン	<chem>(p-HO-C6H4)2C:C6H4:O</chem>	29.30		<220		不	溶	赤; →ロイコ オーリン
19 オルシンア イレン	<chem>C22H16O6</chem>	360.35				不	溶	アセチル化物 [227°]
20 オルセリン 酸 (1,3,5-4)	<chem>CH3-C6H2(OH)2CO2H</chem>	168.14		176*		溶	易	× 醋酸; * →オ ルシン(對稱)
21 オルト蟻酸エチ ルエステル	<chem>CH(OC2H5)3</chem>	148.20	0.897	<-18	146	難		復原
22 オルエステル エステル	<chem>CH3-C(OC2H5)3</chem>	162.22	0.94	液	142			復原
23 オルエステル エステル	<chem>C(OC2H5)4</chem>	192.25	0.920	液	158			復原
24 カメチリン(N, ロロルヒド キノリン)	<chem>C9H10N-CH3</chem>	147.21	1.019	液	245		易	ビク ラート [144°]

有機化合物重要性質表

物質名	化學式	分子量	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
					水	アルコール	
1 カグイペトール	$C_6H_3(OH)(CH_2OH)(CH_2CH_2OH)$ [1] [3] [4]	164.20	8.5	255	溶		アセチル化物 [275°-277°] *十六タロルエタ ン+三酸化三タロ ル アセチル 黄
2 過鹽化エーテル	$(C_2Cl_3)_2O$	418.64	69	*			
3 過鹽化メチルメ ルカブタン	OC_2Cl_3Cl	185.92	液	149	不		
4 カニコチル	$(CH_3)_2As_2O(CH_3)_2$	210.06	-6	170	微	+	鹽化ニコチ ル
5 カニコチル酸	$(CH_3)_2As_2OOH$	138.04	200		82; -	+	VI; →三鹽化 カニコチル
6 カニコチル, 鹽化-	$(CH_3)_2As_2Cl$	140.49	液	>100	不	+	→三鹽化カ ニコチル
7 カニコチル, 三鹽 化	$(CH_3)_2As_2Cl_3$	211.41	液	*	分解	+	*鹽化メチルア ルシニン+鹽化メチ ル
8 カニコチル, 酸化	$(CH_3)_2As_2O \cdot As(CH_3)_2$	226.06	-25	120	難	易	
9 カニコチル, 硫化	$(CH_3)_2As_2S \cdot As(CH_3)_2$	242.13	-40	211	難	易	
10 過酸化二エチル	$C_2H_5O \cdot OC_2H_5$	90.12	液	65	微	易	二タロル水化物 [117°] * 縮醛エステル
11 カチネン	$C_{15}H_{24}$	204.34	液	274	不		
12 カチキニン		290.28	175*	分解	微; 易	溶	*無水

有機化合物重要性質表

12 果糖	$CH_2OH(CHOH)_4CO \cdot CH_2OH$	180.16	1.669	95	*	易	8.5; -	溶	*分解(170°); *無 水AlCl ₃ ; +d-タリ ロフエニルヒド ゾン[176°]
13 カフェイン(1,3,7 三メチルキサン チン)	$CH_3N \cdot CO \cdot C \cdot N \cdot CH_3$ $CO \cdot N \cdot C \cdot N \cdot CH_3$	194.19	1.22	236*	昇華	微; +	2.13; -	微	*昇(<180°); 溶; CS ₂ 0.06
14 咖啡酸(3,4-チオ キシ肉桂酸)	$C_6H_5(OH)_2 \cdot CH \cdot CH \cdot CO_2H$	180.15		213		微; +		黄	
15 カブリン酸	$C_7H_{15}CO_2H$	144.21	0.910	16	237	不; 0.2%		∞	アミド[110°]
16 カブリン酸エチ ルエステル	$C_7H_{15}CO_2C_2H_5$	172.26	0.873	-48	207	難; 微		易	復原 アミド[108°]; ×E.
17 カブリン酸	$C_9H_{19}CO_2H$	172.26	0.895/30	31	268-270	難; 微		易	復原
18 カブリン酸エチ ルエステル	$C_9H_{19}CO_2C_2H_5$	200.31	0.861	液	245			易	復原
19 カブリン酸トリ ルエステル	$C_9H_{19}CN$	97.16	0.809	液	162	不		易	復原
20 カブリン酸トリ ルエステル	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CHO$	100.16	0.834	液	128	微		易	オキシム[51°]
21 カブリン酸	$C_9H_{11}CO_2H$	116.16	0.929	-2	205	不		溶	アミド[98°]
22 カブリン酸エチ ルエステル	$C_9H_{11}CO_2C_2H_5$	144.21	0.873	液	167	不		溶	復原 IV; ×AlCl ₃ ·W; × チルフエニルヒド ゾン[190°]或 *昇華; アセチル化 物[184°]
23 ガラクトース [d]	$C_6H_{12}O_6(+1H_2O)$	180.16		166		-; 易		難	
24 カリオフィリン	$C_{22}H_{32}O_2$	328.48			280*	不		微	

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 カルダオメチン	<chem>CH3-C(CH3)2-CH-CH2-CH(CH3)2</chem>	138.23	0.821	液	175	溶	溶	溶	還元ニトロシ ル[95°]
2 カルダオメチン ール	<chem>CH3-CH(CH3)-CH2-CH2-CH(CH3)2</chem>	156.26	0.904	液	222	溶	溶	溶	フェニルウレタン ラセミ体[74°] 旋 光性体[105°]
3 カルダオメチン[d]	<chem>CH3-C(CH3)2-CH-CH2-CH(CH3)2</chem>	150.21	0.943	液	230	溶	溶	溶	セミカルバゾ ン[160°-162°] オキシシム[72°] ラセミ[93°]
4 カルコリン	<chem>CH3-C(CH3)2-CH-CH2-CH(CH3)2</chem>	150.21	0.978	0	238	不	易	易	ペンゾールス ルアオン化物 [55°]
5 カルバクロル	<chem>C6H5-CH(CH3)-OH</chem>	112.06	爆	爆	355	不	易	易	×E. 昇華
6 カルバジド	<chem>N3CO-N3</chem>	167.20	238	238		不	易	易	
7 カルバゾール	<chem>C6H5-NH-C6H5</chem>								
8 カルバニリド	<chem>C6H5-NH-C6H5</chem>								

ベンザルアセトフェノンを見よ
[1]
[4]
[2]

9 カルベノン, (カルベオール)	<chem>CH3-CH(CH3)-CO-CH2-CH(CH3)2</chem>	152.23	0.927	液	232	不	易	易	オキシム[91°] ×Alc.
10 カルボスチリル	<chem>C6H5-CH=CH-NH-CO</chem>	145.15	199	昇華	152	微; 溶	微; 溶	微; 溶	×Alc.
11 カルボヒドラジド	<chem>CO(NH.NH2)2</chem>	90.09	152	152		溶	溶	溶	赤 赤; 澄: アルカリ; 四ペンゾールスル アオン化物[187°]
12 カルミン酸	<chem>C22H22O13</chem>	494.40	>30	>30		不; 難	不	不	IV
13 ガレイン	<chem>C20H12O7</chem>	364.30	218	218		不	0.03;	0.11	
14 カンタリヂン	<chem>C10H12O4</chem>	196.20	154	約160		溶	溶	溶	III; ×メチル アルコール
15 カンフラン	<chem>CH2-CH(CH3)-CH2</chem>	138.24	153.26	液	194-196	不	易	易	重酸酸鹽 [194°]; ×W.
16 カンフイルアミン	<chem>C9H15-CH2-NH2</chem>	153.26	0.874	液	51	不	易	易	×Alc.; 二臭化 物[91°]
71 カンフエン	<chem>CH2-CH(CH3)-C=CH2</chem>	136.23	0.879	51	160	不	易	易	
18 [d] カンフオール酸	<chem>C8H11(CH3)2CO2H</chem>	170.24	106	255	255	難; 微	65;	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 カンファロン酸	$(CH_3)_2C-C(CH_3)-CH_2$ HO_2C-CO_2H	218.20		158, 250/12	12.5;—	75.8;—	7.4;—	×W, 不溶; Bz, CS ₂
2 蟻酸	H·COOH	46.03	1.220	8	101	∞	溶	キニン鹽 [110—113°]
3 蟻酸 (iso)	H·CO ₂ ·C ₆ H ₁₁	116.16	0.871	液	124	0.31;—	溶	復原
4 蟻酸アリル	H·CO ₂ ·C ₃ H ₅	86.09	0.948	液	82		溶	復原
5 蟻酸イソブチル	H·CO ₂ ·C ₄ H ₉	102.13	0.885	液	98	1.01;—	溶	復原
6 蟻酸エチル	H·CO ₂ ·C ₂ H ₅	74.08	0.923	—81	54	9.4	溶	復原
7 蟻酸鉛	Pb(HCO ₂) ₂	297.22	4.56			1.6; 19	不	IV
8 蟻酸カルシウム	Ca(HCO ₂) ₂	130.11	2.015			16; 18.3	不	IV
9 蟻酸銅	Cu(HCO ₂) ₂ (+4H ₂ O)	153.61*		253		1.73; 分解	溶	V; *無水物
10 蟻酸ナトリウム	H·CO ₂ ·Na	63.02	0.975	—100	32	30.4	溶	V
11 蟻酸メチル	H·CO ₂ ·CH ₃	60.05	0.975	—100	32	30.4	溶	復原
12 キシリリン	$(CH_3)_2C_6H_3NH_2$	121.18	0.991	<—15	223			アセチル化物 [181°] V; ×リグロイン; アセチル化物 [99°]
13 キシリリン	$(CH_3)_2C_6H_3NH_2$	121.18	1.076	49	226		微	

14 キシリリン	$(CH_3)_2C_6H_3NH_2$	121.18	0.980	液	216			アセチル化物 [174°—176°]
15 キシリリン	$(CH_3)_2C_6H_3NH_2$	121.18	0.918	液	212			アセチル化物 [129°]
16 キシリリン	$(CH_3)_2C_6H_3NH_2$	121.18	0.993	<—20	221			アセチル化物 [144°]
17 キシリリン	$(CH_3)_2C_6H_3NH_2$	121.18	0.980	15	215	—; 可		アセチル化物 [138°]
18 キシリル, 鹽化	CH ₃ ·C ₆ H ₄ ·CH ₂ Cl	140.61		液	198			
19 キシリル, 鹽化	CH ₃ ·C ₆ H ₄ ·CH ₂ Cl	140.61		液	200			
20 キシリル酸	$(CH_3)_2C_6H_3CO_2H$	150.17		126	267	不; 微	—; 溶	×Alc.
21 キシリル酸	$(CH_3)_2C_6H_3CO_2H$	150.17		166	昇華	不; 難	易	×Alc.
22 キシリル酸	$(CH_3)_2C_6H_3CO_2H$	150.17		116			易	×リグロイン
23 キシリレンイミ ン(0)ニドロール	C_6H_4 $\begin{matrix} CH_2 \\ \diagdown \quad / \\ CH_2 \end{matrix}$ NH	119.16		液	213		溶	ニドロール [95°—97°]
24 キシリレン, 鹽	C ₆ H ₄ (CH ₂ Cl) ₂	175.06	1.393	55	239—241		易	×石油
25 キシリレン, 鹽	C ₆ H ₄ (CH ₂ Cl) ₂	175.06	1.302	34	250—255		易	
26 キシリレン, 鹽	C ₆ H ₄ (CH ₂ Cl) ₂	175.06	1.417	100	240—250		×	V
27 キシリレンアル	C ₆ H ₄ (CH ₂ OH) ₂	138.16		64			溶	25 × E.
28 キシリレンアル	C ₆ H ₄ (CH ₂ OH) ₂	138.16	1.161	46			溶	
29 コーレンアル	C ₆ H ₄ (CH ₂ OH) ₂	138.16		112			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 キシレノール	$(CH_3)_2C_6H_3(OH)_3$	122.16		75	218	×	溶	
2 キシレノール	$(CH_3)_2C_6H_3(OH)_4$	122.16		63	225	×	溶	
3 キシレノール	$(CH_3)_2C_6H_3(OH)_2$	122.16		49	203	-; 可	溶	
4 キシレノール	$(CH_3)_2C_6H_3(OH)_4$	122.16	1.036	26	212	難	∞	×
5 キシレノール	$(CH_3)_2C_6H_3(OH)_5$	122.16		64	220	微	溶	×
6 キシレノール	$(CH_3)_2C_6H_3(OH)_2$	122.16	0.98	74	212	溶	易	V; × Alc., E.
7 キシロキノン	$(CH_3)_2C_6H_2(O_2)$	136.14		55	昇華	微	可	黄
8 キシロキノン	$(CH_3)_2C_6H_2(O_2)$	136.14		72				黄
9 キシロキノン	$(CH_3)_2C_6H_2(O_2)$	136.14		125	昇華			V; 黄; × Alc. → ヒドロフロロン
10 キシロズ[d]	$C_4H_8(OH)_4 \cdot CHO$	150.13	1.535	144		117; -	微; 溶	
11 キシロール	$(CH_3)_2C_6H_4$	106.16	0.863	-27	141	不	易	→ キシロール スルフォートロキ
12 キシロール	$(CH_3)_2C_6H_4$	106.16	0.862	-54	139	不	易	→ ニニール シロニール
13 キシロール	$(CH_3)_2C_6H_4$	106.16	0.861	15	136	不	易	V; → ニニール ロキシニール
14 キシロール酸	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot SO_3H(+2H_2O)$	186.23		分解		溶		アミド [144°]; × Alc.

15 キシロール酸	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot SO_3H(+2H_2O)$	186.23		60		溶	溶	アミド [137°]; × W.
16 キシロール酸	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot SO_3H(+2H_2O)$	186.23		86	149/*	溶	溶	アミド [147°]; * 高 度の真空中にて
17 キシロルシン	$(CH_3)_2C_6H_2(OH)_2$	138.16		124	276-279	溶	微	V
18 キナ酸[d](1.2.3.4.5 四オキシシタクロへキ サンカルボ酸)	$C_6H_7(OH)_4CO_2H$	192.17	1.637	162	分解	溶	微	V
19 キナゾリン	$C_6H_4 \begin{matrix} CH:N \\ \diagup \quad \diagdown \\ N:CH \end{matrix}$	130.14		48	243			
20 キナリザリン	$(HO)_2C_6H_2 \begin{matrix} CO \\ \diagup \quad \diagdown \\ CO \end{matrix} C_6H_2(OH)_2$	272.20		> 275	昇華		難	IV; × ニトロベン ゾール; アセチル 化物 [201°]; × Chlf.
21 キナルチン	$C_9H_6N \cdot CH_3(1)$	143.18	1.059	-2	247			ピクラー [194°]
22 キナルチン酸	$C_9H_6N \cdot CO_2H(2)(+2H_2O)$	173.16		156		溶; 易		× W; 溶; 熱 Bz.
23 キニザリン(1.4)	$C_6H_4 \begin{matrix} CO \\ \diagup \quad \diagdown \\ CO \end{matrix} C_6H_2(OH)_2$	240.20		194	昇華	溶	溶	赤; × Alc.; ビリヂ ン; アセチル化物 [200°]
24 キニシン(キノ トキシリン)	$C_{20}H_{24}O_2N_2$	324.41		60		微	溶	赤-Chlf.; イソニ トロ化合物 [168-170°]
25 キニト(trans), シンチオール)	$C_6H_{10}(OH)_2 [1.4]$	116.16		139	蒸溜	易	易	× アセトン

物質名	化学式	分子量	融点 °C	沸点 °C	溶解度		特性
					水	アルコール エーテル	
1 キノト(シクロヘキサリンオール)キ	$C_6H_{10}(OH)_2$ [1.4]	116.16	102	蒸溜	易	難	×アセトン 溶: Chlf., Bz., CS ₂ ; 無水糖 [177°]
2 キニ	$C_{20}H_{34}O_2N_2(+3H_2O)$	324.41	57*		0.06;	溶	
3 キニ	C_9H_9N [6]	203.19	約 280		微	微	黄
4 キノクサリン (キナジン)	C_8H_4 [4]	130.14	30	229	溶; -	溶	
5 キノリ	C_6H_4 [4]	129.15	-15	238	難; 可	∞	軍クロム酸鹽 [164°-167°]ピク ラート[203°] キナルヂン酸 及シニコニン 酸を参照 *→ニコチン 酸+CO ₂ *→CO ₂ +シンコ ニン酸; 無アケリ ジン酸を参照 黄; ×石油エ ーテル 黄; 易溶: Chlf.
6 キノリンカルボ ン酸(β)	$C_9H_8N_2CO_2H$	173.16	275				
7 キノリン酸(ピ リヂン2,3-二カ ルボン酸)	$C_8H_7N(CO_2H)_2$	167.12	190	*	0.55; -	難	
8 キノリンニカル ボン酸(α,γ)	$C_9H_8N(CO_2H)_2$	217.17	246	*	-; 溶	溶	
9 キノ	$C_6H_4O_2$	108.09	116	昇華	-; 易	溶	
10 キノクロール イミド	C_6H_4NCl	141.56	85	分解	微; 易	易	

11 キノニオキシム	$C_6H_4(NO_2)_2$	138.12	240		138.12		×	易溶: Bz.
12 キノニクロル ニイミド	C_6H_4NCl C_6H_4NCl	175.03	124		175.03		×	易 緑 ベク ラート 約31°にて分 解炭酸鹽 [197°]
13 キノピドロ ン	$C_6H_4O_2 \cdot C_6H_4(OH)_2$	218.20	171	昇華	218.20	1.401	×	易 III; ベンゾ ン化物[57°]
14 グア ニ	$HN:C(NH_2)_2$	59.07	分解		59.07		×	V 黄
15 グア ニ	$C_6H_5ON_3$	151.13	分解		151.13		×	不 潮解
16 グア ニ	$C_6H_4(OH)$ OCH_3	124.13	32		124.13	1.128	×	不; 微 微; 易 潮解
17 ク エ ル シ ツ ト	$CHOH-CHOH$ $CHOH-CHOH$	164.16	235	分解	164.16	1.585	×	不; 微 不; 微
18 ク エ ル シ ツ ト リ ン	$C_{21}H_{20}O_{11}$	448.37	250-252		448.37		×	不; 微 不; 微
19 ク エ ル セ チ ン	$(HO)_2C_6H_3$ $O-C-C_6H_3$ $CO-C-OH$	302.23	313	昇華	302.23		×	不; 微 不; 微
20 枸 櫞 酸	$C_6H_8(OH)(CO_2H)_3 + H_2O$	210.14	153	分解	210.14	1.542	×	207.7; 62.2; - 分解
21 枸 櫞 酸 ア ム モ ニ ウム	$C_6H_5O_7(NH_4)_3 \cdot H_2O$	261.24	*		261.24		×	1.06 IV; +五ア プロモ ア セ ト ン *105°にて→枸 櫞 酸 ア ム モ ニ ウム
22 枸 櫞 酸 ナ トリ ウム	$C_6H_5O_7Na_3(5H_2O)$	258.10			258.10	1.857	×	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 枸橼酸エチル	<chem>C3H5O(CO2C2H5)3</chem>	276.22	1.137	液	294	—; 微	—	苦味; 復原 溶: NH ₃	
2 クサニンチン	<chem>NH.CO.C.NH<CH<CO.NH.C.N</chem>	152.10			昇華			× Alc.; 溶: CS ₂ , Chif, Bz.	
3 クサニテン	<chem>C6H4<CH2<O<C6H4</chem>	182.21		100	315	殆不	微	∞	V; * 稍、揮發 → CS ₂ + Alc.
4 クサントゲンアミド	<chem>C2H5O.CS.NH2</chem>	105.16		38	分解*	微	∞	易	淡黄
5 クサントゲン酸	<chem>C2H5O.CS.SH</chem>	122.22	> 1	液	分解	不	易	不	
6 クサントゲンエステル	<chem>C2H5O.CS.SC2H5</chem>	150.27	1.085	液	200	不	不	不	
7 クサントゲン	フルプロクサニチン(1.3)を見よ								
8 クサントン	<chem>C6H4<CO<O<C6H4</chem>	196.19		174	350	不; 微	0.7; 8.5	3.75	
9 クベピン	<chem>C10H10O3</chem>	178.18		125		難	1.31; —	溶	
10 クマラ	<chem>C6H4<CH2<O<CH2</chem>	120.14	1.057	液	189	不	溶	溶	

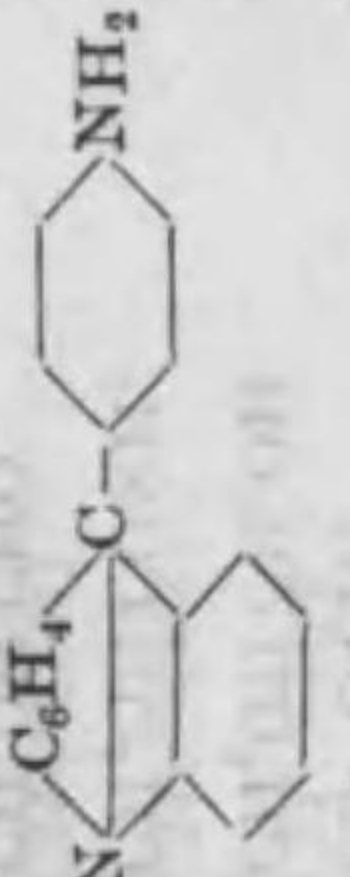
11 クマリン (α-ピロン)	<chem>CH<CH-CH<O<CH-CH<O</chem>	96.08	1.200	5	120/30	∞	溶	溶	K ₂ CO ₃ にて水より鹽析
12 クマリン (cumarin)	<chem>C6H4<CH-CH<O<CO</chem>	146.14	0.935	67	291	不; 易	易	溶	× E.; IV
13 クマリン酸	<chem>CO<CH-CH<O<CH<C-CO2H</chem>	140.09		205-211	約 218/120*	微; —	易	微	× メタノール *昇華
14 クマール酸(o)	<chem>HO-C6H4<CH:CH-CO2H</chem>	164.15		207	昇華	微; 溶	易	難	
15 クマール酸(m)	<chem>HO-C6H4<CH:CH-CO2H</chem>	164.15		191		微; 易	易	易	
16 クマール酸(p)	<chem>HO-C6H4<CH:CH-CO2H</chem>	164.15		206-210		微; 溶	—; 易	—; 易	× W.
17 クマロン	<chem>C6H4<CH<O<CH</chem>	118.13	1.073	< -18	174	不			ピクラー [102°]; 二臭化物 [88°]
18 クミジン (1.2.4.5)	<chem>C6H2(CH3)3NH2</chem>	135.20	0.953	68	234	0.12; +	溶	溶	× W.
19 クミジン, (p-アミノベンゼン)	<chem>C6H4<CH(CH3)2<NH2</chem>	135.20	0.953	< -20	220	微	溶	溶	アセチル化物 [102°]; × W.
20 クミル酸(アユリル酸)(1.2.4.5)	<chem>C6H2(CH3)3CO2H</chem>	164.20		149	*	—; 難	易	易	× Bz.; * 水蒸 氣蒸溜
21 クミル酸(p)	<chem>(CH3)2CH-C6H4<CH2OH</chem>	150.21	0.978	液	247	微	∞	∞	

有機化合物重要性質表

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 グリキシルアルデヒド (グリキシルアル)	$(\text{CH}_2)_2\text{CH}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CHO}(\text{p})$	148.20	0.978	液	237	不	溶	セミカルバゾン [210°]; オキシム [55-57°]; フォン ルヒドドラゾン [127-129°] VI; × Alc.
2 グリキシル酸	$(\text{CH}_2)_2\text{CH}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\text{H}(\text{p})$	164.20	1.16	117	昇華	難; 溶	易	→ パラスル フォン酸アミ ド [109°]
3 グリキシルベネン アル	$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}(\text{OH})_2$	120.19	0.864	液	153	不	溶	
4 グリキシル (イミダゾール)	$\text{CH}=\text{N}-\text{CH}$	68.08		88		溶	易	
5 グリキシル アル	$\text{CHO}\cdot\text{CHO}$	58.04	1.14	15	51	溶	易	フェニールヒ ドラゾン [170°]
6 グリキシル アル	$\text{CH}\cdot\text{NOH}$	88.07		178	昇華	-; 易	易	IV; × W.
7 グリキシル アル	$\text{CHO}\cdot\text{CO}_2\text{H}\cdot\text{H}_2\text{O}$	92.05		シラップ	*	溶	溶	V; p-トロプロ ルヒドドラゾン [約 200°] 濃溶液より 水蒸気蒸留
8 グリキシル アル	$\text{CHO}(\text{CHOH})_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$	194.12		シラップ	*	溶	溶	シンコニン [204°] → クラ ン [175°]
9 グリキシル アル	$\text{H}_2\text{N}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$	75.07	1.60	232-236	分解	23	0.2	V
10 グリキシル アル	$\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_4(\text{NNH}\cdot\text{C}_6\text{H}_5)_2$	358.39		204		難	微	黄

有機化合物重要性質表

11 グリキシル アル	$\text{CH}_2\text{OH}(\text{CHOH})_3\text{CH}\cdot\text{CHO}$	179.17	(105-110)	110		易	微	不	× イチルアル ル; + HNO ₃ → ニ トロシロニ ン [208°]
12 グリキシル アル	葡萄糖を見よ								
13 グリキシル アル	$\text{CH}_2\text{OH}(\text{CHOH})_3\text{CO}\cdot\text{CHO}$	178.14	シラップ			溶	-; 溶	微	→ グルコサ ン(d); 非晶に 固化
14 グリキシル アル	$\text{CH}_2\text{O}\cdot\text{CO}$	116.07	86			-; 溶	微; 溶	微	
15 グリキシル アル	$\text{CO}\cdot\text{O}\cdot\text{CH}_2$	62.07	1.109	-12	197	∞	∞	1.1	ペンゾイル化 物 [73°]
16 グリキシル アル	$\text{CH}_2\text{OH}\cdot\text{CH}_2\text{OH}$	75.07	120			溶	微	微	IV; 復原
17 グリキシル アル	$\text{CH}_2\text{OH}\cdot\text{CONH}_2$	60.05	95-97			易	-; 易	微	→ フェニル サゾン [170°]
18 グリキシル アル	$\text{O}_2\text{N}\cdot\text{O}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{O}\cdot\text{NO}_2$	152.07	-23	分解					復原
19 グリキシル アル	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OCH}_2)\text{CH}_2\text{OH}$	88.10	液	82		69.7	∞	∞	パラニトロ イリ化物 [56°]
20 グリキシル アル	$\text{C}\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\text{OH}$	80.52	液	130		∞	∞	∞	カリウム アルコ ールに 溶解
21 グリキシル アル	$\text{CH}_2\text{OH}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	76.05	79	分解					復原
22 グリキシル アル	$\text{CH}_2\text{O}\cdot\text{C}_2\text{H}_3\text{O}$	146.14	液	187		16.1;	∞	∞	
23 グリキシル アル	$\text{C}_6\text{H}_{14}\text{O}_8\cdot\text{NOH}$	197.19	137			易	難	不	× メチル アル コ ール

物質名	化學式	分子量	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)(d)	$\text{CH}_2\text{OH} \cdot (\text{CHOH})_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	196.16	シラップ	*	易	不	フェニルヒドラジド F[200°] → クラクトン [130-135°]
2 クリサジン(1.8)	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$	240.20	191		×		赤; × 水酸; ア セチル化物 [約230°]
3 クリサゾル(1.8)	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$	210.22	225		不	溶	黄; × Alc. + E.
4 クリサニリン		270.32	266	蒸溜	微		黄; × Bz.
5 クリサロピン (ニオキシメチ ルアンスラノー ル)	$\text{C}_{15}\text{H}_{12}\text{O}_3$	240.25	205-210		不	微; 溶	黄 × 醋酸エ ステル; アセ チル化物 [193°]
6 グリシン	$\text{CH}_2\text{OH} \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	74.08	液	62/15	∞	∞	+ W. → グリ セリン
7 クリシン(5.7. ニオキシアラボ ン)	$(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}$	254.23	275	昇華	不	0.56; 2	黄; アセチル 化物[185°]

8 グリセリン	$\text{C}_3\text{H}_8(\text{OH})_3$	92.08	1.260	19	290	不	IV; ベンゾ イル化物[76°] フェニルオサゾ ン[132°]; × Bz.
9 グリセリンアル デヒド	$\text{CH}_2\text{OH} \cdot \text{CHOH} \cdot \text{CHO}$	90.08	138	液		∞	Pb鹽; → β 沃 プロピオン酸
10 グリセリン酸	$\text{CH}_2\text{OH} \cdot \text{CHOH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	106.08	液	121/14		∞	復原
11 グリセリン酸エ ステル	$\text{CH}_2\text{OH} \cdot \text{CHOH} \cdot \text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$	134.13	1.191	液		0.1C; 0.17	IV; × Bz.
12 クリセ ン	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{OH}$	228.28	250	250	448	不	黄; 溶; Chlf.
13 クリソイヂン (2.4)	$\text{C}_6\text{H}_5\text{N}=\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5(\text{NH}_2)_2$	212.25	117	117		-; 微	橙; × 水酸
14 クリソキノ ン	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{CO}$	258.26	235	昇華		不	黄; × Alc.; ア セチル化物 [208°] 黄; 溶; Alc.
15 クリソファン 酸	$\text{C}_{11}\text{H}_5\text{O}_2(\text{OH})_2 \cdot \text{CH}_3$	254.23	196	昇華		難	
16 グルク ミン	$\text{C}_{21}\text{H}_{30}\text{O}_6$	368.37	177	177		∞	
17 グルタ コン酸	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	130.10	138	138		易	×
18 グルタ ミン酸 (α)	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot \text{CO}_2\text{H} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	147.13	1.538	202		1; 溶	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	$\text{CH}_2(\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H})_2$	132.11		97	302-304	83.3;	易	V
2 タルタル酸二エチルエステル	$\text{C}_8\text{H}_{16}\text{O}_4(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	188.22	1.025	液	237	難	易	復原
3 クレブチン	$\text{HN}:\text{C}(\text{NH}\cdot\text{CO})\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2$	113.12				8.7;	-;	V
4 クレブチン	$\text{NH}:\text{C}(\text{NH}_2(\text{H}_2\text{O}))\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$	131.14		100*		1.35;	0.008;	V; *無水; アセチル化物 [165°] × Alc.
5 クレブチン (ホモアレンツメカチキモンメチルエーテル)	$\text{C}_6\text{H}_5\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$	138.16	1.109	5	222	微	∞	ベンゾイル化物 [75°]
6 クレブチン酸	オキシトルイル酸を見よ							
7 クレブチン (o)	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$	108.13	1.046	30	190	2.5;	溶	ベンゾールスルホン化物 [89°]
8 クレブチン (m)	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$	108.13	1.035	4	201	0.53;	溶	三臭化物 [82°]

9 クレブチン (p)	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$	108.13	1.031	37	200	1.8;	溶	ベンゾイル化物 [71°] (316°) × Bz. + 石油エーテル
10 クレブチン (1-2-4)	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_2\text{OH})_2$	124.13		104	269	溶	溶	→ アニス酸
11 クレブチン (p)	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{OCH}_3$	122.16	0.973	液	176	昇華	156;	黄; → ロイコ酸
12 クレブチン酸	$\text{C}_5\text{O}_3(\text{OH})_2(+3\text{H}_2\text{O})$	142.07		180	昇華	156;	19;	四臭化物 [230°]
13 クレブチン (o)	$\text{CH}_3\text{CH}:\text{CH}\cdot\text{CH}_2\text{OH}$	72.10	0.873	<-30	117	145;	不	→ クロトニ酸
14 クレブチン (m)	$\text{CH}_3\text{C}:\text{C}\cdot\text{CH}_3$	54.09		液	28	不	可	× W; V; 難溶; クロトニ酸 [87°] 可溶; リタロイン
15 クレブチン (p)	$\text{CH}_3\text{CH}:\text{CH}\cdot\text{CHO}$	70.09	0.856	-74	102	可	可	復原
16 クレブチン酸	$\text{CH}_3\text{CH}:\text{CH}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	86.09	1.018	71	189	8.33;	-	× 石油エーテル
17 クレブチン酸エチルエステル	$\text{CH}_3\text{CH}:\text{CH}\cdot\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$	114.14	0.920	液	138			+ W. → 脱水クロロケル
18 クレブチン (ベンゾイロ)	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO}\cdot\text{CH}=\text{O})_2$	146.14		59		不	溶	× 石油エーテル
19 クレブチン (p)	OCl_3CHO	147.41	1.512	-58	98	*	**	+ W. → 脱水クロロケル
20 クレブチン (o)	$\text{CCl}_3\text{CH}(\text{OH})\text{OC}_2\text{H}_5$	193.49	1.143/40	46	115-117	溶	溶	× 石油エーテル
21 水	$\text{CCl}_3\text{CH}(\text{OH})_2$	165.42	1.908	47	分解	74;	易	V; 溶; CS ₂ (2.2.2.); + KOH → 蟻酸 + Clif.
22 クレブチン酸 (α)	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CCl}_2\text{CO}_2\text{H}$	106.52		65	176-181	∞	∞	+ HCl → α, β-ニク
23 クレブチン (β)	$\text{CHCl}:\text{CH}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	106.51		84				ロルプロレキオン酸

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	
1 クロールアセチル鹽化	ClCH_2COCl	112.96	1.495	液	106	分解	易	復原
2 クロールアセトアニリド(o)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{NH}\cdot\text{C}_2\text{H}_5\text{O}$	169.61		87		溶	易	×稀醋酸;復原
3 クロールアセトアニリド(m)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{NH}\cdot\text{C}_2\text{H}_5\text{O}$	169.61		72		易	易	×50%醋酸復原
4 クロールアセトアニリド(p)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{NH}\cdot\text{C}_2\text{H}_5\text{O}$	169.61		172		易	易	×アセトン又は稀醋酸;復原
5 クロールアセトン(mono)	$\text{CH}_3\text{CO}\cdot\text{CH}_2\text{Cl}$	92.53	1.162	液	119	溶	易	+アセトン又は稀醋酸;復原
6 クロールアセトン(o)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{NH}_2$	127.58	1.213	4	211		易	+アセトン又は稀醋酸;復原
7 クロールアセトン(m)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{NH}_2$	127.58	1.215	-10	230		易	+アセトン又は稀醋酸;復原
8 クロールアセトン(p)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{NH}_2$	127.58	1.43	70	232		易	+アセトン又は稀醋酸;復原
9 クロールアセトニル	$\text{C}_6\text{Cl}_4\text{O}_2$	245.90		290	昇華	不	易	VI; →D-クロロアセトニル
10 クロール安息香酸(o)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{H}$	156.57	1.547	140	昇華	0.23; 易	溶	重; V; →四クロロ安息香酸
11 クロール安息香酸(m)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{H}$	156.57		158	昇華	0.045; 易	溶	V
12 クロール安息香酸(p)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{H}$	156.57	1.541	243	昇華	0.009; 易	溶	VI

13 クロールアセトキシノン(1)	C_6H_4 (ring) $\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$	242.66		16		微	×	黄; 易溶; 熱醋酸; ×トルエン
14 クロールアセトキシノン(2)	C_6H_4 (ring) $\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$	242.66		210		×		×醋酸
15 クロール安息香酸エチル	$\text{ClCOOC}_2\text{H}_5$	108.53	1.137	液	92			+アセトン又は稀醋酸; 復原
16 クロール安息香酸エチル(α)	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCl}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	120.54		99	212	2.12; 易	易	IV
17 クロール安息香酸エチル(β)	$\text{CH}_2\text{ClCO}_2\text{H}$	94.52	1.358/75	63	185-187	易	不	復原
18 クロール安息香酸エチル(γ)	$\text{CH}_2\text{ClCO}_2\text{C}_2\text{H}_5$	122.56	1.159	液	144	不		
19 クロール安息香酸エチル(δ)	鹽化ビクリルを見よ							
20 クロール安息香酸(モノメチル)	$\text{Cl}\cdot\text{CN}$	61.48	1.186	-6	13.8	微	易	+HCl → 鹽化シアヌール
21 クロール安息香酸(樟腦)	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{Cl}_2$	207.15		93	245	-; 微	溶; 易	
22 クロール安息香酸(ω)	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$	138.60	1.112	液	199			
23 クロール安息香酸(o)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CH}_3$	126.55	1.081	-34	159			→クロール安息香酸
24 クロール安息香酸(m)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CH}_3$	126.59	1.072	-48	162			→クロール安息香酸
25 クロール安息香酸(p)	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CH}_3$	126.59	1.069	+7	162			→クロール安息香酸

物質名	化學式	分子重量	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
					水	アルコール	
1 クロールナフタリン(α)	C ₁₀ H ₇ Cl	162.62	液	259	溶	易	ビクラート [137°] × Alc.
2 クロールナフタリン(β)	C ₁₀ H ₇ Cl	162.62	60 ²⁶⁴ -266		易	溶	黄; × Alc.
3 クロールナフタリン(1.4)	C ₁₀ H ₆ Cl(NO ₂)	207.62	85		溶	易	黄; 水蒸気蒸溜
4 クロールナフタリン(2.6)	C ₁₀ H ₅ Cl(NO ₂)OH	173.56	70		微	易	V; 黄; 水蒸
5 クロールナフタリン(5.2)	C ₁₀ H ₃ Cl(NO ₂)OH	173.56	39		×	易	氣蒸溜
6 クロールナフタリン(4.2)	C ₁₀ H ₃ Cl(NO ₂)OH	173.56	86		難	易	
7 クロールナフタリン(2.4)	C ₁₀ H ₃ Cl(NO ₂)OH	173.56	110		×	易	
8 ベンゾール(α)	C ₆ H ₅ NO ₂	157.56	33	243	不	易	易溶; Bz.; IV
9 ベンゾール(m)	C ₆ H ₅ NO ₂	157.56	44	236	不	易	
10 ベンゾール(p)	C ₆ H ₅ NO ₂	157.56	83	234	不	易	
11 シクロヘキサノール	CCl ₃ NO ₂	164.40	-69	112	殆	不	V
12 シクロヘキサノール(mono)(α)	CH ₂ Cl·CHOH·CH ₂ OH	110.55	液	139/18	∞	溶	+ 酸 + 鹼 + 三甲基アミン + 成物; 融合金
13 シクロヘキサノール(mono)(β)	CH ₂ OH·CHCl·CH ₂ OH	110.55	液	146/18	溶	∞	+ ヒドロキシ + 水 + 物 + ビリヂル + フラジリヂル [46°]
14 シクロヘキサノール(α)	C ₆ H ₁₁ NO ₂	113.55	液	166	0	∞	

物質名	化學式	分子重量	融點 °C	沸點 °C	溶解度		特性
					水	アルコール	
15 クロールナフタリン(β)	C ₁₀ H ₇ Cl	113.55	液	148	可	溶	ビクラート [135°]
16 クロールナフタリン(γ)	C ₁₀ H ₇ Cl	113.55	液	148	溶	易	融合金酸鹽 [202°]
17 クロールナフタリン(α)	ClC ₆ H ₄ OH	128.56	7	175	溶	易	m-ニトロベンゾイル化物 [98°]; p-ニトロベンゾイル化物 [81°]; ベンゾイル化物 [71°]
18 クロールナフタリン(m)	ClC ₆ H ₄ OH	128.56	28	214	溶	易	ベンゾイル化物 [87°]
19 クロールナフタリン(p)	ClC ₆ H ₄ OH	128.56	37	217	難	易	× Alc.
20 クロールナフタリン(4.1.2)	ClC ₆ H ₃ (CO ₂ H) ₂	200.58	150		易	溶	× W.
21 クロールナフタリン(3.1.2)	ClC ₆ H ₃ (CO ₂ H) ₂	200.58	184		2.2;	溶	VI
22 クロールナフタリン(4.1.2)	ClC ₆ H ₃ (CO ₂ H) ₂	182.56	98	297	易	溶	
23 クロールナフタリン(3.1.2), 無水		182.56	122	313	∞	易	アミド [80°]
24 クロールナフタリン(α)	CH ₃ ·CHCl·CO ₂ H	108.53	液	186	∞	易	× W.; + アルカリ + アニリン + 30° 及 61° の間に融ける
25 クロールナフタリン(β)	CH ₂ Cl·CH ₂ ·CO ₂ H	108.53	*	204	易	溶	アニリン + フラジリヂル [83°]
26 クロールナフタリン(α)	ClC ₆ H ₄ CHO	140.57	11	208	易	溶	フエニルヒドロキシ [134°]
27 クロールナフタリン(m)	ClC ₆ H ₄ CHO	140.57	17	213	易	溶	
28 クロールナフタリン(p)	ClC ₆ H ₄ CHO	140.57	47	213	易	溶	

物質名	化学式	分子量	融点 °C	沸点 °C	溶解度		特性
					水	アルコール	
1 クロールベンゼン	C_6H_5Cl	112.56	-45	132	溶	エーテル	ニトロベンゼン トル(1.2.4)
2 クロールスルホン	$ClC_6H_4SO_2NH_2$	91.65	188		×		
3 クロールスルホン	$ClC_6H_4SO_2NH_2$	191.65	148		溶	溶	
4 クロールスルホン	$ClC_6H_4SO_2NH_2$	191.65	143		溶	溶	
5 エチルメチル	$C_2H_5OCH_2Cl$	94.55	液	83	*		ア ル ヒ ド リ ン 性 誘 導 体 [182°]
6 エチルメチル	CH_3OCH_2Cl	80.52	液	60	*		ア ル ヒ ド リ ン 性 誘 導 体 [182°]
7 クロロホルム	$CHCl_3$	119.40	-63	61	0.82; -	易	ア ル ヒ ド リ ン 性 誘 導 体 [189°] × W. 復原
8 ケタジン	$(CH_3)_2C:N:N:C(CH_3)_2$	121.17	液	131	∞	∞	ア セ ト リ ン ニ リ ン
9 ケチ	ニメチルピラジンを 見よ						
10 ケチ	$CH_2:C:O$	42.04	-151	-56			ア セ ト リ ン ニ リ ン
11 ケト酪酸(α)	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CO_2H$	102.09	32	74/15	易	微	ア セ ト リ ン ニ リ ン [144°]
12 ケラニオ	$(CH_3)_2C:CH \cdot CH_2 \cdot C \cdot CH_3$ $HO \cdot CH_2 \cdot CH$	154.24	< -15	121/17	不	∞	ニ フ エ ニ ル カ ル バ マ ー ト [82°]

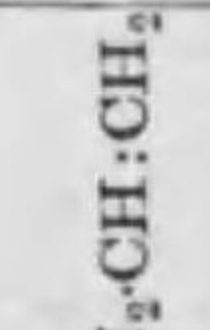

13 ケリド酸, (β α, α' 二カル ボン酸)	$CO \cdot CH=C \cdot CO_2H$ $CH=C \cdot O \cdot O \cdot O_2H$	184.10	262		1; 3.84	0.4; -	V; → ビロ ン
14 ゲンチア (ゲンチニ)	$C_{14}H_{10}O_5$	258.22	267	昇華	難	-; 微	黄
15 ゲンチン アール デヒド	ニオキシベンザ (2.5.1)を見よ						
16 ケンペ (三オキシ ゲン) 1.3.4)	$(HO)_2C_6H_2 \cdot O \cdot C \cdot C_6H_4 \cdot OH$ $CO \cdot C(OH)$	286.17	276		不	溶	黄; × 酪酸
17 アセチル グ ル コ ー ズ	$C_6H_7O(O \cdot C_2H_5)_5$ 	390.34	111		0.15; -	1.29; -	2.78; - 復原
18 コエル ライ ン		346.20			難	難	青黒
19 コカイ ン	$CH_2 \cdot CH \cdot CH \cdot CO_2 \cdot CH_3$ $CH_3 \cdot N \cdot CH \cdot OCO \cdot C_6H_5$ $CH_2 \cdot CH \cdot CH_2$	303.35	98		0.028; -		V; × Alc.
20 五クロ ル ア ニ リ	$C_6Cl_5(NH_2)$	265.38	232			×	+ Cl ₂ + AlCl ₃ → 六クロルエタン + Alc. KOH → 四クロルエチレン × Alc. 溶: CS ₂ , Bz. IV; × 酪酸 * 水蒸気蒸留
21 五クロ ル エ タ ン	C_5HCl_5	202.33	< -18	159	1.709		溶
22 五クロ ル ベ ン ゾ ン	C_6HCl_5	250.37	85	275-277	不; 溶	易	溶
23 五ア ロ マ ア セ ト ン	$CBr_3 \cdot CO \cdot CHBr_2$	452.65	75	*	0	易	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 五アロムベノン	C_9H_8	472.67		160	昇華	—	微	× Bz.; 醋酸
2 糊精 (デキストリン)	$(C_6H_{10}O_5)_x$	162.14x	1.038	133		易	不	
3 コタール	$C_{12}H_{15}O_4N$	237.25		155*		微	易	溶: Chlf.; IV; × E.; *無水
4 コデイン	$C_{17}H_{17}ON + H_2O$	317.37	1.31	155*		0.83; —	易	鹽化物[220°]
5 コニイン[d] (α-アロピルベベリン)	$C_3H_{17}N$	127.31	0.844	—3	167	1.11	易	
6 コニフェリン	$C_{10}H_{12}O_3$	180.20		73		不; 微	易	
7 コニフェリン	$C_{16}H_{22}O_8 + 2H_2O$	378.37		185		—; 溶	不	
8 琥珀酸	CH_2-CO_2H CH_2-CO_2H	118.09	1.565	183	235*	6.8; 60.4	7; —	V; *→無水物
9 琥珀酸, 無水—	CH_2-CO-O CH_2-CO-O	100.07	1.104	120	261	微	難	IV; × Chlf.
10 琥珀酸アミド等	サクシナミド及サクシニミドを見よ							
11 琥珀酸アルデヒド	$C_3H_4(CHO)_2$	86.09	1.069	液	170	溶	溶	フエニルピトラニン[125°]

12 琥珀酸エチル	$C_4H_8O_4(C_2H_5)_2$	174.19	1.042	—21	218	不	不	復原
13 琥珀酸ニトリル	青化エチレンを見よ							
14 琥珀酸メチル	$C_4H_8O_4(CH_3)_2$	146.09	1.115	18	195	微	溶	復原
15 コマン酸, (ピロカルボン酸α)	$C_5H_8O_3(CO_2H)$	146.09		250	*	—	—	VI; *→ピロニン
16 五メチルアミン	$C_6(CH_3)_5NH_2$	163.25		151	278	—; 不	溶	V; × 稀 Alc.
17 五メチルエチル	へプチルアルコールを見よ							
18 五メチルフェノール	$C_6(CH_3)_5OH$	164.24		125	267	×	×	
19 五メチルベンゾール	$C_6H(CH_3)_5$	148.24	1.706	53	230	易	易	
20 五メチルロザニン	$C_{24}H_{39}ON_3$	375.50		—35	220	不	不	赤褐
21 五メチレン, 臭化—	$BrCH_2(CH_2)_5CH_2Br$	229.97	0.887	液	179	易	微	十アニリン→フエニルピベリチン
22 五メチレンニアミン, (カタダゼリン)	$NH_2-CH_2-(CH_2)_3-CH_2-NH_2$	102.18		液	172	易	易	ベンゾイル化物[130°]
23 コリチン, (三メチルピリチン 2,4,6)	$C_5H_2N(CH_3)_3$	121.18	0.929	液	195	—; 微	易	ビクラー→アラルチンを見よ
24 コリチン, (三メチルピリチン 2,3,4)	$C_5H_2N(CH_3)_3$	121.18	0.966	液	195	微	易	ビクラー→アラルチンを見よ
25 コリ	$CH_2(OH)CH_2N(CH_3)_3OH$	121.18		シラップ		易	易	鹽化白金酸鹽[233°]

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. コルク酸	$C_6H_{12}(CO_2H)_2$	174.19		140	230/15	0.14; 溶	0.81; -	× W.
2. コルル酸	$C_{24}H_{40}O_8 + H_2O$	426.58		180		難	-; 4.8	IV
3. コレスチリン	$C_{27}H_{45}OH$	386.64	1.067	148	約360	不	-; 溶	V; × Alc.; ペンゾイル化物 [150°]
4. 醋酸, 無水-	$(CH_3CO)_2O$	102.09	1.082	液	140	11*	*	* 徐々に分解 → アセトアニリド
5. 醋酸, (水醋)	CH_3CO_2H	60.05	1.049	17	118	∞	∞	キニン鹽 [124°-126]
6. 醋酸亜鉛	$Zn(C_2H_3O_2)_2 + 2H_2O$	183.46	1.840	241*		44.5; -	易	V; *100°にて脱水
7. 醋酸アミル (iso)	$C_2H_5O_2 \cdot C_5H_{11}$	130.18	0.874	液	137-145	0.25; -	溶	復原
8. 醋酸アムモニウム	$C_2H_5O_2 \cdot NH_4 \cdot C_2H_4O_2$	137.14		66	*	潮解	可	* 眞空蒸留にて分解せず
9. 醋酸アリル	$C_2H_5O_2 \cdot C_3H_5$	100.11	0.928	液	105		溶	復原
10. 醋酸ウラニル	$UO_2(C_2H_3O_2)_2$	388.32	2.89	275*			溶	IV; 黄*100°にて脱水
11. 醋酸エチル	$C_2H_5O_2 \cdot C_2H_5$	88.10	0.901	-83	77	8.6; -	∞	復原
12. 醋酸カドミウム	$(C_2H_3O_2)_2Cd + 3H_2O$	230.54		255		易	0	V
13. 醋酸カリウム	$C_2H_3O_2K$	98.14		202		220*	33; 50	* 潮解
14. 醋酸カルシウム	$(C_2H_3O_2)_2Ca + 2H_2O$	158.16		100		34.7; 29.6	不	

15. 醋酸グリコロール (mono)	$CF_3COOCH_2CH_2OH$	104.10	> 1	液	182	∞	∞	復原
16. 醋酸コバルト	$Co(C_2H_3O_2)_2 + 4H_2O$	249.12	1.703			易		V
17. 醋酸水銀	$Hg(C_2H_3O_2)_2$	318.64	3.286	*		36.5; 100°	5.65*	* 一部分解
18. 醋酸銅	$(C_2H_3O_2)_2Cu + H_2O$	181.86	1.882			7.7; 20	-; 7	難; *100°にて脱水
19. 醋酸ナトリウム	$C_2H_3O_2Na + 3H_2O$	136.08	1.528	324*		126; 170	2.1; -	V; *100°にて脱水
20. 醋酸ナフチル	ナフトール醋酸を見よ							
21. 醋酸鉛, (鉛糖)	$(C_2H_3O_2)_2Pb + 3H_2O$	325.24		75*		72.5; 200	6.3; 溶	* 無水 [280°]; V
22. 醋酸鉛, (四醋酸鉛)	$(C_2H_3O_2)_4Pb$	443.38	2.228	175		分解	分解	× 醋酸; V;
23. 醋酸フェニル	$C_2H_5O_2 \cdot C_6H_5$	136.14	1.077	液	197	難	溶	溶; Chlf.
24. 醋酸ヘキシル	$C_2H_5O_2 \cdot C_6H_{13}$	144.21	0.890	液	169			復原
25. 醋酸ベンジル	$C_2H_5O_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	150.17	1.040	液	216			復原
26. 醋酸メチル	$C_2H_5O_2 \cdot CH_3$	74.08	0.934	-98	57	31.9	溶	復原
27. 醋酸リナリル	$C_{10}H_{17}O \cdot CO \cdot CH_3$	196.28	0.895	溶	103/13			復原
28. サクシニル, 鹽	$C_2H_4(COCl)_2$	154.99	1.407	16	190*			* 一部分解; 復原
29. サクシナミド	$C_2H_4(CONH_2)_2$	116.12		242		0.45; 1.1	不	原或 → サクシニド × W.
30. サクシニミド	$C_2H_4 \begin{matrix} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{CO} \end{matrix} \text{NH} \cdot H_2O$	117.10		126	288	溶	溶	× Alc.
31. サッカリン, (安息香酸スルフアイミド)	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{SO}_2 \end{matrix} \text{NH}$	183.19		223	*	0.29; -	3.33; -	1.05; -

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 サッカリン, (サク カリン酸ラク ト)	$\text{CH}_3(\text{COOH})\text{CHOH}$ $\text{CO-O-CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	162.14		160	昇華	13; 易	—; 微	IV
2 サッカリンナ トリウム, (溶 性)	$\text{C}_7\text{H}_4\text{O}_3\text{SNNa}$	205.18		*		易	溶	IV*分解
3 サフロール	CH_2  $\text{C}_6\text{H}_8\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2$ オキシベンジラルコロールを 見よ	162.18	1.110	11	233	不	溶	V; +alc.KOH →α及βイソサ フロール
4 サリゲニン	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{OONH}_2$	137.13		142	270*	微		復原;*分解 且昇華
5 サリチルアミド	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\text{NH}_2$	138.12	1.484	155	昇華	0.225; 9.4	50; —	47.8 × W, Alc.; V
6 サリチルアルデ ヒド	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\text{H}$	213.23		134	蒸溜	—; 微	溶	× 稀Alc.
7 サリチル酸(o)	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	166.17	1.13	1	232	不	溶	復原
8 サリチル酸ア ニド	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\cdot\text{C}_6\text{H}_5$.64.27		95		不	溶	復原
9 サリチル酸エチ ルエステル	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\cdot\text{C}_2\text{H}_5$	214.21		42	173/12	0.01	—; 易	IV; × Alc.
10 サリチル酸ナフ チルエステル(β)	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\cdot\text{C}_{10}\text{H}_7$	240.20		200	分解	不	難	× Chlf.
11 サリチル酸ア ニド(β)	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\cdot\text{C}_6\text{H}_5$							
12 サリチル酸, 無 水— (サリチ ル酸)	C_6H_4  C_6H_4							

13 サリチル酸メチ ルエステル	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\text{CH}_3$	152.14	1.18	—9	223	0.07; —	溶	復原
14 サリチル酸 ナトリウム	$\text{C}_{13}\text{H}_{18}\text{O}_7$	286.27	1.43	1.98	分解	—; 溶	溶	IV
15 サルゲルサン (As·OH·NH ₂ = 1:1:3)	$\text{As}\cdot\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})\cdot\text{NH}_2\cdot\text{HCl}$ $\text{As}\cdot\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})\cdot\text{NH}_2\cdot\text{HCl}$	329.09		*		易	難	黄; 185—195° にて分解
16 サルコシン	$\text{CH}_2\text{NHL}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$	89.09		210	分解	易	微	IV; × 稀 Alc. × W; *→三ア ミノペンゾー ル[1:2:4] × W
17 三アミノ安息香 酸(2:3:5-1)	$(\text{H}_2\text{N})_3\text{C}_6\text{H}_2\cdot\text{CO}_2\text{H} (+1/2\text{H}_2\text{O})$	167.17		*		微; 易	—; 難	酸性にて赤; →三アミノ三 アミノニルメ タン
18 三アミノ安息香 酸(3:4:5-1)	$(\text{H}_2\text{N})_3\text{C}_6\text{H}_2\cdot\text{CO}_2\text{H} (+1/2\text{H}_2\text{O})$	167.17		約 205	分解	—; 溶	溶	
19 ニルカルビノー ル(パラロザニ ン)	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{NH}_2)_3$	305.37		約 205		難	0	
20 ニルメタン(パ ラロイコアニ ン)	$\text{HC}(\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{NH}_2)_3$	289.37		207		×	溶	アセチル化物 [200°]
21 三アミノベンゾ ール(1:2:4)	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{NH}_2)_3$	123.16		<100	約 240	易	難	× Chlf.
22 三アミノベンゾ ール(1:2:3)	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{NH}_2)_3$	123.16		103	336	易	易	硝酸鹽[98°] 臭化物[248°]
23 三エチルアミン	$(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{N}$	101.19	0.726	—115	89	微	溶	× E; →酸化三エ チルアミン; + S→硫, 120°]
24 三エチルアルシ ン	$(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{As}$	162.14	1.151	液	140	不	∞	
25 三エチル珪化水 素	$(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{SiH}$	116.46	0.751	液	107	不	∞	

物質名	化學式	分子量	融點 °C	沸點 °C	溶解度			特性
					水	アルコール	エーテル	
1 三エチルアンチモン	(C ₂ H ₅) ₃ Sb	207.36	<-29	159	不	易	易	二硫化物[91°] 爆發性
2 三エチル蒼鉛	C ₂ H ₅ ₃ Bi	296.16	液	107/79	不	溶	溶	スルフォーンア ミド[119°] +酸化三エチル アキスアイン或は 酸化三エチルア スアイン
3 三エチル鉛	(C ₂ H ₅) ₃ Pb·Pb(C ₂ H ₅) ₃	588.72	液	分解	不	不	不	III; * 水蒸氣 蒸溜
4 三エチル砒素	三エチルアルシンを見よ							
5 三エチルベンゾール(1.3.5)	C ₆ H ₃ (C ₂ H ₅) ₃	162.26	液	217	不	不	不	
6 三エチルアスフィン	(C ₂ H ₅) ₃ P	118.22	液	128	不	不	不	
7 三エチルアスフィン, 酸化	(C ₂ H ₅) ₃ PO	134.22	58	243	不	不	不	
8 三エチルアスフィン, 酸化	(C ₂ H ₅) ₃ PS	150.29	94	*	不	不	不	
9 三オキシチオナフテン	チオインドキシルを見よ							
10 三オキシナフタリン(1.3.6)	C ₁₀ H ₅ (OH) ₃	176.16	95	揮發	×	易	易	アセチル化物 [112°]
11 三オキシナフタリン(1.4.5)(ヒドロエタロン)	C ₁₀ H ₅ (OH) ₃	176.16	169		0.5	溶	溶	×
12 三オキシベンゾフェノン(1.3.4.5)	C ₆ H ₃ ·CO·C ₆ H ₃ (OH) ₃	230.21	176		微	溶	溶	

13 三オキシベンゾフェノン(1.2.3.4)(アリザリン)黄	C ₆ H ₃ ·CO·C ₆ H ₃ (OH) ₃	230.21	140		微; 溶	—; 溶	溶	黄; × Alc.
14 三オキシメチレン(a)	(CH ₂ O) ₃	90.08	64	114	19; 溶	易	易	昇華
15 三オキシメチレン(メタルアヒド)	(CH ₂ O) ₃	90.03x	*	*	不	不	不	* → 二醋酸アヒド
16 三オレイン	C ₅ H ₅ (OC ₁₈ H ₃₅ O) ₃	885.40	約-17	235-240/18	不	微	易	復原 (CH ₂) ₃
17 三クロールアセタール(a)	CHCl ₂ ·CCl(C ₂ H ₅) ₂	221.53	83	230*	不	溶	∞	V; 水蒸氣溜 * 一部分分解
18 三クロールアセタール(b)	CCl ₃ ·CH(OC ₂ H ₅) ₂	221.53	液	197	0.5	∞	∞	復原
19 三クロールアセタール, 鹽化	CCl ₃ ·CO·Cl	181.86	液	118	分解	分解	分解	復原
20 三クロールアセタールミド	CCl ₃ ·CONH ₂	162.42	141	239	難	易	易	V; × W.
21 三クロールアセリン(2.4.6.1)	Cl ₃ C ₆ H ₂ ·NH ₂	196.48	77	262		溶	易	×
22 三クロールアセリン(2.4.5.1)	Cl ₃ C ₆ H ₂ ·NH ₂	196.48	95	約270		溶	易	×
23 三クロールアセリン(2.3.4.1)	Cl ₃ C ₆ H ₂ ·NH ₂	196.48	67	292		易	易	×
24 三クロール安息香酸(3.4.5.1)	Cl ₃ C ₆ H ₂ ·CO ₂ H	225.47	20	昇華	不; 溶	不; 溶	可	×
25 三クロール安息香酸(2.3.4.1)	Cl ₃ C ₆ H ₂ ·CO ₂ H	225.47	186		可	可	可	×
26 三クロール安息香酸(2.4.5.1)	Cl ₃ C ₆ H ₂ ·CO ₂ H	225.47	163	昇華	不; 溶	不; 溶	不; 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 エーテル	
1 三クロロエタン(1.1.1)	メチルクロロフォルムを見よ CHCl ₃ ·CH ₂ Cl	133.4	1.441	液	114			+KOH → 二 クロロエチレ ン(asym) +アルカリ性Hg- CN]とHg- 化合物[83]
2 三クロロエタン(1.1.2)	CCl ₂ :CHCl	131.41	1.470	-86	87			黄; × Chlf. + リグロイン Alk. 溶液は沸點 にてCO ₂ +ク ロロホルム; ロドは三クロロ アセタミドを見よ
3 三クロロエチレン	Cl ₃ C ₂ H ₂ O ₂	211.45		169		難	溶	
4 三クロロルキリン	CCl ₃ :CO ₂ H	163.41	1.62	57	196	1201; -	溶	
5 三クロロル醋酸	CCl ₃ :CO ₂ C ₂ H ₅	191.46	1.383	液	168			
6 三クロロル醋酸	CCl ₃ :CHOH·CO ₂ H	193.43		12	115/18	易	易	易溶: Chlf.
7 三クロロル乳酸	CH ₂ Cl·CHCl·CH ₂ Cl	147.45	1.417	液	158			
8 三クロロルヒドリ	C ₆ HCl ₃ (OH) ₂	213.46		124	昇華	1.625; -	易	× W.
9 三クロロルヒド	Cl ₃ C ₆ H ₂ ·OH	197.46		53	25;	-; 微	易	× 稀Alc.
10 三クロロルフェノール(2.3.5.1)	Cl ₃ C ₆ H ₂ ·OH	197.46		67	244	0.07; 0.2	易	IV
11 三クロロルフェノール(2.4.6.1)	C ₆ H ₃ Cl ₃	181.46		63	209			

13 三クロロルベンゼン(1.2.4)	C ₆ H ₃ Cl ₃	181.46	1.466	16	213			× Alc. 復原; × E.; *蒸 留(真空中に IV)
14 三クロロルベンゼン(1.2.3)	C ₆ H ₃ Cl ₃	181.46		53	219			
15 三ステアリン	C ₃ H ₅ (C ₁₈ H ₃₅ O ₂) ₃	891.45	1.010	72	*	不	不; 微	
16 サントニン	C ₁₃ H ₁₈ O ₃	246.29	1.187	169	昇華	微	溶	
17 ニトロアセト	(NO ₂) ₂ C·CN	176.05		41	220*	分解	分解	*爆発性
18 ニトロアセト	ヒクラミドを見よ							
19 ニトロキシロ	(NO ₂) ₂ C ₆ H(CH ₃) ₂	241.16		140				V; × Alc.
20 ニトロキシロ	(NO ₂) ₂ C ₆ H(CH ₃) ₂	241.16	1.604	182		0.05; -		IV; × Alc. + Bz.
21 ニトログリセリン	C ₃ H ₅ (ONO ₂) ₃	227.11	1.596	13	257*	0.13	∞	*爆発性 IV; × アセト VI; × アセト
22 ニトロトルオ	(NO ₂) ₂ C ₆ H ₂ CH ₃	227.13		104			易	IV; × Alc.
23 ニトロトルオ	(NO ₂) ₂ C ₆ H ₂ CH ₃	227.13		112			難; 溶	黄
24 ニトロトルオ	(NO ₂) ₂ C ₆ H ₂ CH ₃	227.13		81			微; 溶	V; × Chlf.
25 ニトロトルオ	C ₁₀ H ₆ (NO ₂) ₃	263.16		154		1.6; >10	難	IV; 溶: 醋酸; × Chlf.
26 ニトロトルオ	C ₁₀ H ₅ (NO ₂) ₃	263.16		218			溶	溶: Bz.
27 ニトロトルオ	C ₁₀ H ₅ (NO ₂) ₃	263.16		122			溶	
28 ニトロトルオ	(NO ₂) ₂ C ₆ H ₂ ·OH	229.11		117		-; 溶	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 三ニトロフェノール(3,4,6-1)	(NO ₂) ₃ C ₆ H ₂ OH	229.11		96		-; 溶	易	溶: Bz; *ピクリン酸を見よ
2 三ニトロベンゼン(1,3,5)	C ₆ H ₃ (NO ₂) ₃	213.11		121 分解		0.04; 溶	1.5; 溶	IV; 易溶: Bz.
3 三ニトロトルエン	スチロフェン酸を見よ							
4 三ニトロアニリン	C ₆ H ₃ (NO ₂) ₃ N	254.31	0.877/64	65		不	易	復原; ×E, 石油エーテル
5 三ニトロアニリン	(C ₆ H ₃) ₃ N	254.31		127	347	微; 可	×	V; 可溶: Bz.
6 三ニトロアニリン	C ₆ H ₃ C ₂ N ₂ O ₂	285.34		111	蒸留			IV; ×Alc. + E.; +CrO ₃ → 安息香酸
7 三ニトロトルエン	(C ₆ H ₃) ₃ COH	260.32	1.188	162	380		溶	IIIa, IV
8 三ニトロトルエン	C ₆ H ₃ N ₂ (CNH ₂ ·C ₆ H ₅) ₂	287.35		143 分解		-; 難	4.5; 溶	IV; ×Alc.
9 三ニトロトルエン	HN: C(N(C ₆ H ₅) ₂) ₂ NH·C ₆ H ₅	287.35		131		難	溶	I
10 三ニトロトルエン	(C ₆ H ₃) ₃ C-Cl	278.77		111	230-235/20	*	**	*三フエニールカ ルビノール; ** (C ₆ H ₅) ₃ C. OC ₂ H ₅
11 三ニトロトルエン	(C ₆ H ₃) ₃ P	262.34	1.194	75	>360	不	易	溶: 濃HCl

12 三ニトロトルエン	(C ₆ H ₃) ₃ C ₆ H ₅	306.3	1.206	169	>300	微	微	IV; ×E; 溶: Bz.
13 三ニトロトルエン	(C ₆ H ₃) ₃ CH	244.32	1.017/95	92	359	-; 溶	溶	IV; 溶: 熱 Bz.
14 三ニトロトルエン	(C ₆ H ₃) ₂ CH·C ₆ H ₄ ·CO ₂ H	288.33		161	昇華	×	溶	最良 Chlf., CS ₂ ; 三フエニールメチ ルパーオキシライド *或は六フエニール エタン(無色) ×トルオール
15 三ニトロトルエン	(C ₆ H ₃) ₃ C.....	243.31	145-147			不	微	
16 三ニトロトルエン	(C ₆ H ₃) ₃ CO·C(C ₆ H ₅) ₃	518.62		186		不	不	
17 三ニトロトルエン	プロマールを見よ					易	易	V; 微溶: 冷リ グロイン
18 三ニトロトルエン	CBr ₃ ·CO ₂ H	296.79		135	245	易	易	V; ×Bz.
19 三ニトロトルエン	CH ₂ Br·CHBr·CH ₂ Br	280.83	2.436	16	219-221	難	易	×Alc. 或 Alc. +E.
20 三ニトロトルエン	Br ₃ C ₆ H ₂ ·OH	330.84		95	昇華	不	易	×Alc.
21 三ニトロトルエン	C ₆ H ₃ Br ₃	314.84		120	278	-; 微	×	V
22 三ニトロトルエン	C ₆ H ₃ Br ₃	314.84		44	276	微; 易	溶	×
23 三ニトロトルエン	C ₆ H ₃ Br ₃	314.84	2.658	87		×	溶	×
24 三ニトロトルエン	Br ₃ C ₆ H(OH) ₂ (+H ₂ O)	346.24		111		難; 微	溶	×
25 三ニトロトルエン	(C ₆ H ₅ CH ₂) ₃ N	287.39		91	約 300	難	微; 溶	V; ×Alc.
26 三ニトロトルエン	H(CO·C ₆ H ₅) ₃	328.35		221-226	分解	難	難	溶: CS ₂ ; ×Ac.
27 三ニトロトルエン	(CH ₃) ₃ N	59.11	0.673/-4	<-75	約 -5	91; -	易	鹽化金銀鹽[220°] 二臭化物[91°]; + 四メチルアミンニ 於て 170-180° にて分解
28 三ニトロトルエン	(CH ₃) ₃ As	120.06		液	70	微		

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 三メチルエチレングリコール	$(CH_3)_2C(OH) \cdot CHOH \cdot CH_3$	104.15	0.987	液	117	∞	∞	25°Cにて永熱→W. + メチルケトン
2 三メチルエチレン	アミレンを見よ							
3 三メチル酢酸 (ピバリン酸)	$(CH_3)_3C \cdot CO_2H$	102.13	0.905/5r	35	164	2.22; -	∞	アミド [154°]
4 三メチルアミン	$(CH_3)_3C \cdot N \cdot I$	263.13		211			1.1; -	Chlf. (不溶); × Alc.
5 三メチルホスフィン	$(CH_3)_3P$	76.14	< 1	液	40-45	不		→ 酸化物 [137°] [214°]
6 三メチレン	$CH_2 \begin{matrix} \diagup \\ \\ \diagdown \end{matrix} CH_2$	42.08	0.720/-7r	液	気態*			* 赤熱にて → 2プロピレン + Br ₂ (光線にて) → 臭化三メチレン (+10% 臭化プロピレン)
7 三メチレン臭化	$BrCH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot Br$	201.9	1.973	液	165			→ 三メチレン二アミン
8 三メチレン二アミン	$H_2N \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot NH_2$	74.13		液	136	溶	∞	ベンゾイル化物 [147°]
9 三メチレングリコール	$CH_2OH \cdot CH_2 \cdot CH_2OH$	76.09	1.053	液	214	∞	∞	ベンゾイル化物 [53°]

10 三ヨロドフェニル (2,4,6-1)	$I_3C_6H_2 \cdot OH$	471.84		156		不	× 微	可 微	× 醋酸
11 三ヨロドベンゼン	$C_6H_3I_3$	455.84		184		不	× 微	易	× Alc.
12 三ヨロドベンゼン	$C_6H_3I_3$	455.84		91		不	× 微	易	* [86°] も 臭へらる
13 三ヨロドベンゼン	$C_6H_3I_3$	455.84		116*	昇華	不	× 微	不	× アミルアルコ
14 四アセチル臭化	$C_6H_7O \cdot (CO \cdot CH_3)_4 \cdot Br$	347.21		88		不	× 微	不	
15 シアヌルアミド (メラミン)	$C_3N_3(NH_2)_3$	126.13		昇華		-; 溶	× 微	-; 難	
16 シアヌル、鹽化-	$C_3N_3Cl_3$	184.43	1.4	146	190		× 微	-; 溶	
17 シアヌル酸	$(HO)C=N-C(OH)N \cdot C(OH)N \cdot (+2H_2O)$	129.08		*		0.5; -	× 微	-	V; × W, 稀 Alc.; * → 青酸
18 シアヌル酸メチル	$C_3N_3(OCH_3)_3$	171.16		135	265	-; 溶	× 微	溶	→ アンスラニル酸
19 シアンアミン	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup \\ \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} CN \\ NH_2 \end{matrix}$	118.13		50	267	微	× 微	溶	
20 シアンアセタミド	$CH_2 \begin{matrix} \diagup \\ \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} CONH_2 \\ CN \end{matrix}$	84.08		118	分解	15.4; -	× 微	1.8; -	
21 シアンアミド	$NC \cdot NH_2$	42.04	1.083	44	*	潮解	× 微	易	* 水蒸気蒸溜; 微溶; O ₂ ; * → アセトニトリル + CO ₂
22 シアノ酢酸	$CN \cdot CH_2 \cdot COOH$	85.06		70	165*	溶	× 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	アルコールエーテル	
1 シアン酢酸エチル	$\text{CH}_2(\text{CN})\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$	113.11	1.056	-23	206			+NH ₃ → シアンセタミド
2 シアン蟻酸エチル	$\text{CN}\cdot\text{CO}_2\cdot\text{C}_2\text{H}_5$	99.09	1.003	液	116	分解	溶	+アニン(100°C) → フェニルピリジン
3 シアンプロピオン酸(α)	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{CN})\text{CO}_2\text{H}$	99.09		液	*	溶	溶	*プロピオンニル+CO ₂
4 シアン, 沃化—	CNI	152.94		146	昇華	微; 易	易	× 無水 Alc. 或は E.
5 四エチルアムモニウム, 水酸化—	$(\text{C}_2\text{H}_5)_4\text{N}\cdot\text{OH} + 4\text{H}_2\text{O}$	219.32		49		易	溶	三臭化物 [78]
6 四エチル鉛	$\text{Pb}(\text{C}_2\text{H}_5)_4$	323.48	1.62	液	91/19	不	∞	
7 四エチル二アミン(ピP)	$\text{CO}[\text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2]_2$	324.45		96		不	溶	
8 四クロルアミン(2-3,4,6)	$\text{C}_6\text{HCl}_4\text{NH}_2$	230.93		90			溶	× リグロイン; アセチル化物 [181°]
9 四クロルアミン(2-3,4,5)	$\text{C}_6\text{HCl}_4\text{NH}_2$	230.93		118			溶	アセチル化物 [154°]
10 四クロルエタン(s) (四鹽化アセチレン)	$\text{CHCl}_2\text{CHCl}_2$	167.88	1.592	-44	146			Na ₂ CO ₃ 溶液 (或類似液) → 三クロルエチレン
11 四クロルエタン(as)	$\text{CH}_2\text{Cl}\cdot\text{OCl}_2$	167.88	1.550	液	131			+Naエチラート → エトキ酢酸

12 四クロルエチレン	$\text{CCl}_2:\text{CCl}_2$	165.86	1.620	液	121			+ 鹽素 → 六クロルエタン
13 四クロルエーテル	$\text{OCl}_2\text{CHCl}\cdot\text{O}\cdot\text{C}_2\text{H}_5$	211.93	1.423	液	190			+ 濃 H ₂ SO ₄ → HCl + Alc. + クロラール
14 四クロルメタン(四鹽化炭素)	OCl_4	153.85	1.594	-23	77	0.08; -	∞	+ Bz. + AlCl ₃ → アニリン + クロラール
15 四クロルヒドロキノン	$\text{OCl}_2(\text{OH})_2$	247.87		232	昇華	不	易	V; 難溶, × Bz.
16 四クロルベンゾ	$\text{C}_6\text{H}_2\text{Cl}_4$	215.92	1.734	137	213-246		可	V; × CS ₂ , E, E _z .
17 四クロルベンゾ	$\text{C}_6\text{H}_2\text{Cl}_4$	215.92		50	246		微; 溶	× Alc.
18 四クロルベンゾ	$\text{C}_6\text{H}_2\text{Cl}_4$	215.92		45	254		易	
19 四オキシキノ	$\text{C}_6\text{O}_2(\text{OH})_4$	172.09		*			微	青黑色; * 不融; 二アセチル化物 [205°]
20 四オキシナフタリン(1,2,5,8)	$\text{C}_{10}\text{H}_4(\text{OH})_4$	192.16		154		-; 易	×	× Alc.
21 四ニトロナフタリン(1,3,6,8)	$\text{C}_{10}\text{H}_4(\text{NO}_2)_4$	308.16		203	*	難	易	* 爆發性アセチル化物 [217°]
22 四オキシベンゾ	$\text{C}_6\text{H}_2(\text{OH})_4$	142.11		215-220			易	
23 四オキシベンゾ	$\text{CH}_3\text{O}\cdot\text{C}_6\text{H}_2(\text{OH})_3$	156.13		186			易	
24 テル(mono)(2,1,3,5)イソトール	$\text{CH}_2(\text{C}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)_2)_2$	348.23		172			不	黃; × 醋酸. 溶: Alc.
25 四ニトロニフェ	$[(\text{NO}_2)_2\text{C}_6\text{H}_2(\text{OH})]_2$	366.20		225			易	無色
26 四ニトロニフェ	$\text{C}(\text{NO}_2)_4$	196.04	1.650	13	126	不	不	無色
27 四ニトロニフェ	$\text{CH}_3\text{N}(\text{O}_2)_2\text{N}\cdot\text{C}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_2$	387.15	1.57	127	爆發	不	不	

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 シクロオクタテトラエン	$\begin{array}{c} \text{CH}:\text{CH}:\text{CH}:\text{CH} \\ \\ \text{CH}:\text{CH}:\text{CH}:\text{CH} \end{array}$	104.14	0.925	約-27	42/17	不		+HNO ₃ →ク レアチン
2 シクロオクタタン	C ₈ H ₁₆	112.21	0.839	14	150	不		
3 シクロノナン	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \end{array}$	126.23	0.773	液	170-172	不		
4 シクロデカタン	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2\text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2\text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2\text{CH}_2 \end{array}$	56.10	0.704	<-80	12	不		
5 シクロデカテン	$\begin{array}{c} \text{CH}=\text{CH} \\ \\ \text{CH}_2\text{CH}_2 \end{array}$	54.09	0.733	液	2	微		二硫化物[48°]
6 シクロデカペン	三メチレンを見よ							
7 シクロデカペンカルボン酸	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH} \\ \\ \text{CH}_2 \end{array} \begin{array}{c} \text{CH} \\ \\ \text{CO}_2\text{H} \end{array}$	86.05	1.080	18	182	微		アミドF[120°]; ×E. ×Chlf;*→シ クロデカペン カルボン酸+ト アチラク
8 シクロデカペン(1,1)	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH} \\ \\ \text{CH}_2 \end{array} \begin{array}{c} \text{C}(\text{CO}_2\text{H})_2 \end{array}$	130.10		139	*	易		

9 シクロヘキサノール	C ₆ H ₁₁ OH	100.16	0.947	22	160	5.7;-	溶	溶	溶	シクロヘキサノール、アピリン酸、アピリン酸、セミカルバズン[155°]
10 シクロヘキサノン	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{CH}_2\text{CO} \\ \\ \text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2 \end{array}$	98.14	0.947	-45	157	微	溶	溶	シクロヘキサノン→キノリン→シクロヘキサノン	
11 シクロヘキサノン	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2 \end{array}$	84.16	0.778	8	81				シクロヘキサノン→キノリン→シクロヘキサノン	
12 シクロヘキサノン、臭化-	C ₆ H ₁₁ Br	163.07	1.324	液	165				シクロヘキサノン→キノリン→シクロヘキサノン	
13 シクロヘキサノンアミン	C ₆ H ₁₁ NH ₂	99.17	0.864	液	135				シクロヘキサノン→キノリン→シクロヘキサノン	
14 シクロヘキサノン Δ_2	$\begin{array}{c} \text{CH}=\text{CH} \\ \quad \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 \end{array} \begin{array}{c} \text{CO} \\ \\ \text{CH}_2 \end{array}$	96.13	0.987	液	63/14				シクロヘキサノン→キノリン→シクロヘキサノン	
15 シクロヘキサノン	$\begin{array}{c} \text{CH}:\text{CH}:\text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2 \end{array}$	82.14	0.805	液	84	不	溶	溶	シクロヘキサノン→キノリン→シクロヘキサノン	
16 シクロヘキサノン	スベロンを見よ								シクロヘキサノン→キノリン→シクロヘキサノン	
17 シクロヘキサノン	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \end{array}$	98.18	0.811	-13	118				シクロヘキサノン→キノリン→シクロヘキサノン	
18 シクロペンタチエン	$\begin{array}{c} \text{CH}:\text{CH} \\ \\ \text{CH}:\text{CH} \end{array}$	66.10	0.807	液	41	不			シクロペンタチエン	

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 シクロペンタン	<chem>C1CCCC1</chem>	70.13	0.754	<-80	51	不	溶	× W.
2 シクロペンタン 二カルボン酸 1. (トランス型) 2. (シス型)	<chem>C1CCC(C1)C(=O)O</chem> <chem>C1CCC(C1)C(=O)O</chem>	158.15		159	蒸溜	-; 溶	溶	× M. タノ ル; 麝香様の 匂; セミカル バネン [187°]
3 シクロペンタ ンカノン (エキ サルトン)	<chem>C1CCC(C1)C=O</chem>	224.41		63	120/03	微		ニベンザル誘 [191°]
4 シクロペンタ ン	<chem>C1CCC(C1)C(=O)O</chem>	84.11	0.948	液	130	微	溶	フェニル CHOC(添加物の) (79°/12), [107°]
5 シクロペンテン	<chem>C1=CCCC1</chem>	68.11	0.776	液	44	不	溶	<46.7° V, >46.7° I
6 四臭化炭素	<chem>CBr4</chem>	331.69	3.42	94	190	不	溶	× E. リドロ イン; 水蒸気 蒸溜* → 無水 シトラコ ン酸 復原
7 シトラコ ン酸	<chem>CH3C(O)OCH=CHCO2H</chem>	130.10	1.616	81-91*	*	238; -	溶	
8 シトラコ ン酸エ ステル	<chem>C3H7(COO)2C2H5</chem>	186.20	1.061	液	230		溶	
9 シトラコ ン酸, 無水-	<chem>CH3C(O)OCH=CHCO</chem>	112.08	1.250	7	214		溶	

10 シトラマ ル酸	<chem>CH3C(OH)(CO2H)CH2CO2H</chem>	148.11		119	*	易	易	× 醋酸 エス ル; 不 溶; Bz; * → シ トラ コ ン 酸 エ ス テ ル
11 シトラ ル (ゲ ラ ニ アル)	<chem>CH2CH:C(CH3)2</chem> <chem>CH2C(CH3):CH·CHO</chem>	152.23	0.887	液	228	不	溶	溶; アル カリ; シヤ ン 酸 誘 [122°] × Bz
12 シトロ ネラル	<chem>CH2:C(CH3)2·CH·CH2·CHO</chem>	154.24	0.856	液	205-208			セミ カル バ ネ ン [82°]
13 シトロ ネロ ル	<chem>C10H20O</chem>	156.26	0.857	液	117/17	不	溶	HBr 化 物 [56°]; → シ ネ オ ル 酸
14 シネ オ ル	<chem>CH3·CH2·CH2·CH2·CH2·CH2·CH2·CH2·CH2·CH2·O</chem>	154.24	0.927	+1	176	0.2; -	∞	
15 シネ オ ル 酸	<chem>C10H18O5</chem>	216.23		204		1.4; 6.7	易	黄; V; × 醋酸
16 四プロ ムキ ン (プロ ム ア ニ ル)	<chem>C6O2Br4</chem>	423.74		300	昇華	不	微; 溶	V; × Alc. 或は リ タ ロ イ ン; 水 蒸 気 蒸 留
17 四プロ ム ア ン (1.2.3.4)	<chem>CH2Br(CHBr)2CH2Br</chem>	373.77		118	181/60	不; 5		IV; × Chlf. 溶; 醋酸
18 四プロ ム エ タ ン (sym)	<chem>(C6H5)2CH·CH·(C6H5)2</chem>	334.44	1.182	209	379-383	-; 0.78		

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	$(C_6H_5)_2C:C(C_6H_5)_2$	332.42		221	115-125	難	難	難	VI; × Bz.
2 四ベンチルピドラジン	$(C_6H_5)_2CH_2N_2N(CH_2C_6H_5)_2$	392.52		149		難	難	難	
3 四メチル琥珀酸	$(CH_3)_2C_2CO_2H$ $(CH_3)_2C_2CO_2H$	174.19		約190*	昇華	易	易	微	無水物として水蒸気蒸溜* → 無水物 [195°]
4 四メチルニアミン	$C_6H_5CH(C_6H_4N(CH_3)_2)_2$	330.45		93		可	可	溶	V; Alc. 或は Bz. ピクラー → トルアルコール + 三メチルアミン
5 四メチルアムモノニウム, 水酸化-	$(CH_3)_4NOH + 5H_2O$	181.23		62	*	不	不	∞	
6 四メチルニアミン(四メチル鹽基)	$[(CH_3)_2N \cdot C_6H_4]_2CH_2$	254.35		91	390	微; 溶	微; 溶	易	
7 四メチルニアミン	$[(CH_3)_2N \cdot C_6H_4]_2CHOH$	270.36		96		溶	溶	溶	V; × Bz.
8 ノベンゾアミン	$[(CH_3)_2N \cdot C_6H_4]_2CO$	268.35		173	> 360	不	不	難	× Alc.
9 四メチルメタン	ベンタン(第三)を見よ								

10 四メチレンニアミン	$CH_2CH_2NH_2$ $CH_2CH_2NH_2$	88.13		27	158-160	易	易	易	ベンゾイル化物 [176°]
11 四ヒドロキノリン	$C_9H_{10}NH$	133.19	1.060	液	251	溶	溶	溶	ピクラー → ト [141°]
12 四ヒドロテレフタル酸 Δ_2 (シス型)	$HO_2C-CH(CH_2CH_2CO_2H)-CH_2-CH_2-$	170.16		150		2.8; ∞			
13 四ヒドロテレフタル酸 Δ_2 (トランス型)	$HO_2C-CH(CH_2CH_2CO_2H)-CH_2-CH_2-$	170.16		220		0.17; 易			
14 四ヒドロナフタリン	C_6H_4 CH_2-CH_2 CH_2-CH_2	132.20	0.971	<	20.25-207				V; 無水物 [74°]
15 四ヒドロフタル酸 Δ_1	$CH_2-CH_2-CO_2H$ $CH_2-CH_2-CO_2H$	170.16		120		易			無水物 [78°]
16 四ヒドロフタル酸 Δ_2	$CH_2-CH_2-CO_2H$ $CH_2-CH_2-CH-CO_2H$	170.16		215		0.9; -			
17 四ヒドロナフチルアミン(ar.α)	$H_2N \cdot C_6H_3$ CH_2-CH_2 CH_2-CH_2	147.21	1.063	液	275	微	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 $CH_2-CH \cdot NH_2$ CH_2-CH_2	147.21	1.031	液	250	微; 可	微; 可	易	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.a.)	$C_6H_4 \begin{matrix} \text{CH}(\text{NH}_2)\text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \end{matrix}$	147.21		液	247	微;可	溶	アセチル化物 [148°]
2 四ヒドロナフトール(ar.β.)	$\text{HO}-C_6H_3 \begin{matrix} \text{CH}_2\text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2\text{CH}_2 \end{matrix}$	148.20		58	275	微;-	易	×リダロイン
3 四ヒドロナフトール(ar.a.)	$\text{HO}-C_6H_3 \begin{matrix} \text{CH}_2\text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2\text{CH}_2 \end{matrix}$	148.20		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	$\text{Pb}(\text{CH}_3)_4$	267.33	2.034	液	110	不	易	→メチル+修酸 タリド
6 シモンズプロピルベンゾール(o)	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	134.21	0.858	液	157	不	溶	→mオキシル安 息香酸,イシル酸 mトキシルイ Pオキシル安息 プロキシル安息 香酸,イシル酸 ガラストス状(E 溶液より)
7 シモール(メチルイソプロピルベンゾール)(m)	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	134.21	0.863	<-25	175	不	溶	
8 シモール(メチルイソプロピルベンゾール)(p)	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	134.21	0.865	-74	175	不	溶	
9 シリコ安息香酸	$C_6H_5\text{SiO}_2\text{H}$	138.36		92		不	+	

10 シリコ酢酸	$\text{CH}_3\text{SiO}_2\text{H}$	76.31						溶	二種酸添加物 [72]
11 シルベストレン	$\text{CH}_3\text{C}=\text{CH}-\text{CH}-\text{C}:\text{CH}_2$ $\begin{matrix} \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \end{matrix}$ 或 $\text{CH}_3\text{C}:\text{CH}_2-\text{CH}-\text{C}:\text{CH}_2$ $\begin{matrix} \\ \text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \end{matrix}$	136.23	0.851	液	177			不	{V;*無水;→ 修酸メチル 或はフェニ ルヒドロラジ ン鹽[148°] **但シ無水 23.6 ×Bz. 復原;V;*密閉 管中にて且豫 熱した槽に於 て IV 復原 復原 V V
12 修酸	$\text{HO}_2\text{C}\cdot\text{CO}_2\text{H} + 2\text{H}_2\text{O}$	126.07	1.53	189*	昇華	8;120	23.7;-	1.47**	
13 修酸アニリド	$(\text{CO}\cdot\text{NH}\cdot\text{C}_6\text{H}_5)_2$	240.25		245	>360	-;不	-;微	不	
14 修酸アミド	$\text{H}_2\text{N}\cdot\text{CO}\cdot\text{CO}\cdot\text{NH}_2$	88.07	1.667	417*		-;微	難		
15 修酸アムモニウム	$\text{C}_2\text{O}_4(\text{NH}_4)_2 (+\text{H}_2\text{O})$	124.68	1.501			5.8;-			
16 修酸アリル	$\text{C}_2\text{O}_4(\text{C}_3\text{H}_5)_2$	170.16	1.055	液	217	不	溶		
17 修酸エチル	$\text{C}_2\text{O}_4(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	146.14	1.082	-41	185	微	∞	易	
18 修酸カリウム	$\text{C}_2\text{O}_4\text{K}_2 (+\text{H}_2\text{O})$	166.22	2.08			33;-			
19 修酸カリウム, 酸性—	$\text{C}_2\text{O}_4\text{HK}$	128.13	2.03			3.84;-	-;2.94		