化合物辞典

左右田德郎・高木誠司
監　修

共立出版

監修

東大名誉教授・理博 左右田徳郎

京都大学教授・薬博 高木誠司

化合物辞典

附・日本名索引

編集

東大名誉教授・理博 左右田徳郎

名古屋市工業研究所 小玉數信

東大教授 理学博士 島村修

東大助教授 薬学博士 高木敬次郎

東大教授 薬学博士 柴田承二

お茶の水女子大助教授 塩田三千夫

東大助教授 薬学博士 藤田路[illegible]

東大理学部化学教室 末広唯史

共立出版株式会社

序

本書は化学や薬学を学ぶものの座右書として編集したものであるが，化学、薬学，医学等の研究や業務に従事される方々にも常備本として価値があるように心がけた。

本書のような化合物の辞典の必要は化学関係者が久しく感じていられた筈である。しかし現在までにこの種の辞典がわが国で出版されなかった訳は恐らくは，資料の選別，記述の精疎，用語の選択等，そして結局では本の大きさの点等について，編集上の判断がむずかしいためであったと思われる。

このたび，われわれ志を同じくするもの達が合議して編集の方針を定め，検討を重ねた結果，ようやく手頃な化合物辞典が出来上った。何分にも小冊子のことでもあるから，不満のところが少なくないけれども，約1万項目をかように圧縮するには苦心を重ねた小労作である点と，有用書を提供したかったという微志を諒とせられ御厚意ある御叱正と御支持を得たくここにお願いいたします。

昭和29年7月

監修者しるす

凡　　例

1. 項目名の配列様式

(1) 項目は英語名によりアルファベット順に配列した。

(2) 各項目名の配列は，英語名（慣用名，万国名）および日本名の順序とし，日常取引で頻繁に使用せられる物質については特に商品名を附した。

(3) 記載された英語名はすべて一項目としてかかげたが，同一物質についての性質の記載は一カ所しかなく──→印で示された項目に記載されている。

(4) 日本名の索引は巻末に附してある。

2. 性質記載の様式

(1) 性質記載の順序は，化学式，分子量，色，結晶形，融点，沸点，密度，屈折率，旋光度，天然に産出する物質については由来する天然物，溶解度，その他の重要性質，製法，用途の順とした。元素の記載もこれに準ずる。

(2) 化学式は原則として分子式を記し，構造は別の式で示した。但し比較的構造の簡単な化合物についてはこの化学式で構造を示すようにした。

(3) 分子量は化学式の次のカッコ（ ）内に示した。分子量の計算は1951年の原子量により小数点以下3位を四捨五入して求めた。化学式に結晶水の加えられているものは分子量にもその値が合算されている。直前の項目を参照すれば化学式，分子量の明らかなものについてはこれらを省略した。

(4) 色，結晶形は注意すべきものについて記載した。無色結晶，無色液体は特に記してない。

(5) 融点：[ ]，沸点：( )，減圧における沸点：たとえば（120°, 15mm）。

d_4^{25}：25°Cにおける密度。

n_D^{25}：25°CにおけるD線に対する屈折率。

$[\alpha]_D^{25}$：25°CにおけるD線に対する比旋光度。カッコ（ ）内は溶媒を示す。

(6) 溶解度は溶媒に次の記号を附して示す。∞(いかなる割合にも自由に混ずる)，++(易溶)，+(可溶)，±(難溶)，∓(極めて難溶)，−(不溶)。

溶媒は化学式で示すが，次の略号を用いる。Ac(アセチル)，Am(アミル)，Ar(アリル)，Et(エチル)，Me(メチル)，Ph(フェニル)，Pr(プロピル)，またアルカリ

は略で示す。従つて例えば AcOH＝酢酸，Et_2O＝エーテル，MeOH＝メタノールなど。

$(0.77H_2O)+$：水0.77に可溶

$(22ccEtOH)^{60}+$：60℃のエチルアルコール22ccに可溶

3. 文　献

(1) 各項目について，Beilsteins Handbuch der Organischen Chemie, Organic Syntheses, あるいは重要な原報を参考文献として附した。

(2) Beilsteins Handbuch は次の略号で示す。

B-VII，636（第4版　第7巻　636頁）

B-XI′，15　（第一補輯　第11巻　15頁）

(3) Organic Syntheses は次の略号で示す。

Org. Syn., Coll. Vol. I (Organic Syntheses 第一合冊)

Org. Syn., 20 (Organic Syntheses 第20巻)

(4) 原報の雑誌名の省略は慣用のものによる。

4. 誘 導 体

文献の次に主要な誘導体の性質を示した。

此为试读,需要完整PDF请访问: www.ertongbook.com

元素の周期律表

族 / 周期	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	O
1	$_{1}$H								$_{2}$He
2	$_{3}$Li	$_{4}$Be	$_{5}$B	$_{6}$C	$_{7}$N	$_{8}$O	$_{9}$F		$_{10}$Ne
3	$_{11}$Na	$_{12}$Mg	$_{13}$Al	$_{14}$Si	$_{15}$P	$_{16}$S	$_{17}$Cl		$_{18}$A
4	$_{19}$K　$_{29}$Cu	$_{20}$Ca　$_{30}$Zn	$_{21}$Sc　$_{31}$Ga	$_{22}$Ti　$_{32}$Ge	$_{23}$V　$_{33}$As	$_{24}$Cr　$_{34}$Se	$_{25}$Mn　$_{35}$Br	$_{26}$Fe　$_{27}$Co　$_{28}$Ni	$_{36}$Kr
5	$_{37}$Rb ?　$_{47}$Ag	$_{38}$Sr　$_{48}$Cd	$_{39}$Y　$_{49}$In	$_{40}$Zr　$_{50}$Sn	$_{41}$Nb　$_{51}$Sb	$_{42}$Mo　$_{52}$Te	$_{43}$Tc　$_{53}$I	$_{44}$Ru　$_{45}$Rh　$_{46}$Pd	$_{54}$Xe
6	$_{55}$Cs　$_{79}$Au	$_{56}$Ba　$_{80}$Hg	ランタニド元素 57–71　$_{81}$Tl	$_{72}$Hf　$_{82}$Pb	$_{73}$Ta　$_{83}$Bi	$_{74}$W　$_{84}$Po	$_{75}$Re　$_{85}$At	$_{76}$Os　$_{77}$Ir　$_{78}$Pt	$_{86}$Rn
7	$_{87}$Fr	$_{88}$Ra	アクチニド元素 89–	($_{90}$Th)	($_{91}$Pa)	($_{92}$U)			

ランタニド元素　$_{57}$La　$_{58}$Ce　$_{59}$Pr　$_{60}$Nd　$_{61}$Pm　$_{62}$Sm　$_{63}$Eu　$_{64}$Gd　$_{65}$Tb　$_{66}$Dy　$_{67}$Ho　$_{68}$Er　$_{69}$Tu　$_{70}$Yb　$_{71}$Lu

アクチニド元素　$_{89}$Ac　$_{90}$Th　$_{91}$Pa　$_{92}$U　$_{93}$Np　$_{94}$Pu　$_{95}$Am　$_{96}$Cm　$_{97}$Bk　$_{98}$Cf

16.1
2
1

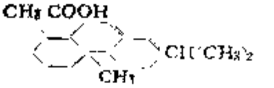
電子殻		K	L		M			N				O	
主量子数		1	2		3			4				5	
副量子数		0	0	1	0	1	2	0	1	2	3	0	1
1	H	1											
2	He	2											
3	Li	2	1										
4	Be	2	2										
5	B	2	2	1									
6	C	2	2	2									
7	N	2	2	3									
8	O	2	2	4									
9	F	2	2	5									
10	Ne	2	2	6									
11	Na	2	2	6	1								
12	Mg	2	2	6	2								
13	Al	2	2	6	2	1							
14	Si	2	2	6	2	2							
15	P	2	2	6	2	3							
16	S	2	2	6	2	4							
17	Cl	2	2	6	2	5							
18	A	2	2	6	2	6							
19	K	2	2	6	2	6		1					
20	Ca	2	2	6	2	6		2					
21	Sc	2	2	6	2	6	1	2					
22	Ti	2	2	6	2	6	2	2					
23	V	2	2	6	2	6	3	2					
24	Cr	2	2	6	2	6	5	1					
25	Mn	2	2	6	2	6	5	2					
26	Fe	2	2	6	2	6	6	2					
27	Co	2	2	6	2	6	7	2					
28	Ni	2	2	6	2	6	8	2					
29	Cu	2	2	6	2	6	10	1					
30	Zn	2	2	6	2	6	10	2					
31	Ga	2	2	6	2	6	10	2	1				
32	Ge	2	2	6	2	6	10	2	2				
33	As	2	2	6	2	6	10	2	3				
34	Se	2	2	6	2	6	10	2	4				
35	Br	2	2	6	2	6	10	2	5				
36	Kr	2	2	6	2	6	10	2	6				
37	Rb	2	2	6	2	6	10	2	6			1	
38	Sr	2	2	6	2	6	10	2	6			2	
39	Y	2	2	6	2	6	10	2	6	1		2	
40	Zr	2	2	6	2	6	10	2	6	2		2	
41	Nb	2	2	6	2	6	10	2	6	4		1	
42	Mo	2	2	6	2	6	10	2	6	5		1	
43	Tc	2	2	6	2	6	10	2	6	6		1	
44	Ru	2	2	6	2	6	10	2	6	7		1	
45	Rh	2	2	6	2	6	10	2	6	8		1	
46	Pd	2	2	6	2	6	10	2	6	10		0	
47	Ag	2	2	6	2	6	10	2	6	10		1	
48	Cd	2	2	6	2	6	10	2	6	10		2	
49	In	2	2	6	2	6	10	2	6	10		2	1

電子殻		K	L		M			N				O				P			Q
主量子数		1	2		3			4				5				6			7
副量子数		0	0	1	0	1	2	0	1	2	3	0	1	2	3	0	1	2	0
50	Sn	2	2	6	2	6	10	2	6	10		2	2						
51	Sb	2	2	6	2	6	10	2	6	10		2	3						
52	Te	2	2	6	2	6	10	2	6	10		2	4						
53	I	2	2	6	2	6	10	2	6	10		2	5						
54	Xe	2	2	6	2	6	10	2	6	10		2	6						
55	Cs	2	2	6	2	6	10	2	6	10		2	6			1			
56	Ba	2	2	6	2	6	10	2	6	10		2	6			2			
57	La	2	2	6	2	6	10	2	6	10		2	6	1		2			
58	Ce	2	2	6	2	6	10	2	6	10	1	2	6	1		2			
59	Pr	2	2	6	2	6	10	2	6	10	2	2	6	1		2			
60	Nd	2	2	6	2	6	10	2	6	10	3	2	6	1		2			
61	Pm	2	2	6	2	6	10	2	6	10	4	2	6	1		2			
62	Sm	2	2	6	2	6	10	2	6	10	5	2	6	1		2			
63	Eu	2	2	6	2	6	10	2	6	10	6	2	6	1		2			
64	Gd	2	2	6	2	6	10	2	6	10	7	2	6	1		2			
65	Tb	2	2	6	2	6	10	2	6	10	8	2	6	1		2			
66	Dy	2	2	6	2	6	10	2	6	10	9	2	6	1		2			
67	Ho	2	2	6	2	6	10	2	6	10	10	2	6	1		2			
68	Er	2	2	6	2	6	10	2	6	10	11	2	6	1		2			
69	Tm	2	2	6	2	6	10	2	6	10	12	2	6	1		2			
70	Yb	2	2	6	2	6	10	2	6	10	13	2	6	1		2			
71	Lu	2	2	6	2	6	10	2	6	10	14	2	6	1		2			
72	Hf	2	2	6	2	6	10	2	6	10	14	2	6	2		2			
73	Ta	2	2	6	2	6	10	2	6	10	14	2	6	3		2			
74	W	2	2	6	2	6	10	2	6	10	14	2	6	4		2			
75	Re	2	2	6	2	6	10	2	6	10	14	2	6	5		2			
76	Os	2	2	6	2	6	10	2	6	10	14	2	6	6		2			
77	Ir	2	2	6	2	6	10	2	6	10	14	2	6	7		2			
78	Pt	2	2	6	2	6	10	2	6	10	14	2	6	8		2			
79	Au	2	2	6	2	6	10	2	6	10	14	2	6	10		1			
80	Hg	2	2	6	2	6	10	2	6	10	14	2	6	10		2			
81	Tl	2	2	6	2	6	10	2	6	10	14	2	6	10		2	1		
82	Pb	2	2	6	2	6	10	2	6	10	14	2	6	10		2	2		
83	Bi	2	2	6	2	6	10	2	6	10	14	2	6	10		2	3		
84	Po	2	2	6	2	6	10	2	6	10	14	2	6	10		2	4		
85	At	2	2	6	2	6	10	2	6	10	14	2	6	10		2	5		
86	Rn	2	2	6	2	6	10	2	6	10	14	2	6	10		2	6		
87	Fr	2	2	6	2	0	10	2	6	10	14	2	6	10		2	6		1
88	Ra	2	2	6	2	6	10	2	6	10	14	2	6	10		2	6		2
89	Ac	2	2	6	2	6	10	2	6	10	14	2	6	10		2	6	1	2
90	Th	2	2	6	2	6	10	2	6	10	14	2	6	10	1(0)	2	6	1(2)	2(2)
91	Pa	2	2	6	2	6	10	2	6	10	14	2	6	10	2(0)	2	6	1(3)	2(2)
92	U	2	2	6	2	6	10	2	6	10	14	2	6	10	3(0)	2	6	1(4)	2(2)
93	Np	2	2	6	2	6	10	2	6	10	14	2	6	10	4	2	6	1	2
94	Pu	2	2	6	2	6	10	2	6	10	14	2	6	10	5	2	6	1	2
95	Am	2	2	6	2	6	10	2	6	10	11	2	6	10	6	2	6	1	2
96	Cm	2	2	6	2	6	10	2	6	10	14	2	6	10	7	2	6	1	2
97	Bk	2	2	6	[illegible]	[illegible]	10	2	6	10	14	2	6	10	8	2	6	1	2
98	Cf	2	2	6	2	6	10	2	6	10	14	2	6	10	9	2	6	1	2

A

Abasin, Acetyldiethylbromoacetylurea, Acetylcarbromal, **アバシン** $(C_2H_5)_2$-$CBrCONHCONHCOCH_3$ (279.14) [109°] **溶** H_2O±; EtOH, AcOEt∞ **用途** 鎮静剤, 催眠剤 **文献** B-III, 30.

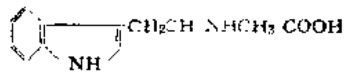
Abietic Acid, Sylvic Acid, **アビエチン酸** $C_{20}H_{30}O_2$ (302.44) [171–174°] $[\alpha]_D^{20}$ −102° **溶** H_2O−; EtOH, C_6H_6, $CHCl_3$, Et_2O, Me_2CO, CS_2, 稀滷+ **製法** ロジンを AcOH 又は濃 HCl と熱し, 或は高度減圧で 200–210° で蒸溜して得る. 市販のアビエチン酸はロジン酸といわれるものの混合物で, 主にアビエチン酸, ピマリン酸, サピニン酸, ピロアビエチン酸などよりなる **用途** エステルはラッカー, ワニス, 可塑剤に用う. ナトリウム塩は紙のサイズに, 洗濯石鹸にまぜる. マンガン, コバルト塩はペイント油, ワニスの乾燥剤 **文献** Ruzicka, *et al.*, *Helv.*, **15**, 1300 (1932).



Abietin → Coniferin

Abrastol → Asaprol

Abrine, **アブリン** $C_{12}H_{14}O_2N_2$ (218.25) 柱晶 [295°, 分解] $[\alpha]_D^{21}$ −44° (稀塩酸) **溶** (100 MeOH), 稀酸, 稀滷+; H_2O±, Et_2O−.



Abrus precatorius L. (トウアズキ)の種子のアルカロイド **文献** 星野, *Ann.*, **520**, 31 (1935).

Abrodil → Sodium Iodomethanesulfonate

Abrotanine → Abrotine

Abrotine, Abrotanine, **アブロチン** $C_{21}H_{22}ON_2$ (318.40) 結晶 *Artemisia abrotanum* L. のアルカロイド **溶** H_2O±; EtOH, 稀酸+. 心臓毒, 防腐性.

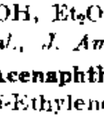
Absinthin, Absinthiin, **アブシンチン** $C_{30}H_{40}O_8$ (528.62) 光沢ある針晶 [68°] ニガヨモギの配糖体 **溶** H_2O, 石油ベンジン±; EtOH, Et_2O, C_6H_6, $CHCl_3$, 滷+ **文献** Bourcet, *Bull. soc. chim.*, [3] **19**, 537 (1898).

Acaciin, **アカシイン** $C_{28}H_{32}O_{13}$ (576.58) 小針晶 [260°, 分解] *Robinia pseudacacia* L. (ハリエンジュ) の花の配糖体 **溶** H_2O±, $(H_2O)^{100}$+, 有機溶媒± **文献** 服部, *Acta Phytochim.*, **2**, 99 (1925).

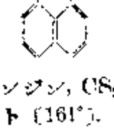
Acecoline → Acetylcholine Chloride

Acedicon, Dihydrocodeinone Enol Acetate, **アセジコン** $C_{20}H_{23}O_4N \cdot HCl$ (341.39) 粉末 [154–156°] 苦味 **溶** H_2O−; EtOH, Et_2O+ **用途** 鎮咳剤 **文献** Small, *et al.*, *J. Am. Chem. Soc.*, **58**, 1457 (1936).

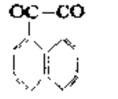
Acenaphthene, Naphthylene-ethylene, *peri*-Ethylenenaphthalene, **アセナフテン** $C_{12}H_{10}$ (154.20) [95°] (278°) d 1.068 n_D^{100} 1.6048 コールタール油溜分 (コールタール) にある **溶** H_2O−; (31 EtOH), (56 MeOH), (5 $PhCH_3$), AcOH, 石油ベンジン, CS_2+ **文献** B-V, 586. **ピクラート** [161°].



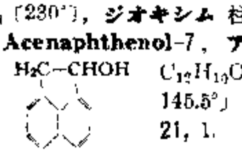
Acenaphthenequinone. **アセナフテンキノン** $C_{12}H_6O_2$ (182.17) 黄色針晶 [261°] **溶** 温 C_6H_6, 温 $PhCH_3$+; EtOH, AcOH± **文献** B-VII, 744; *Org. Syn.*, 24, 1. **モノオキシム** 柱晶 [230°], **ジオキシム** 柱晶 [222°].



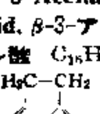
Acenaphthenol-7, **アセナフテノール-7** $C_{12}H_{10}O$ (170.20) [144.5–145.5°] **文献** *Org. Syn.*, 21, 1.



β-3-Acenaphthenylcarbonylpropionic Acid, **β-3-アセナフテニルカルボニルプロピオン酸** $C_{16}H_{14}O_3$ (254.27) [206–208°, 分解] **文献** *Org. Syn.*, 20, 1.



Acenaphthylene, **アセナフチレン** $C_{12}H_8$ (152.18) 黄色柱晶 [92–93°] **溶** EtOH, Et_2O, ベンジン++ **文献**



B-V, 625.

Acetal, Acetaldehyde Diethylacetal, Ethylidene Diethyl Ether, **アセタール** $CH_3CH(OC_2H_5)_2$ (118.17) (103°) d_4^{0} 0.846 n_D^{20} 1.3819 **溶** EtOH, Et_2O∞; (18 H_2O)+ **製法** 痕跡の鉱酸又は無水塩化カルシウムの存在でアセトアルデヒドとアルコールより得る **用途** 催眠剤, 鎮静剤, 溶媒 **文献** B-I, 603; *Org. Syn., Coll. Vol.* I, 1.

Acetaldehyde, Ethanal, **アセトアルデヒド** CH_3CHO (44.23) [-121°] (21°) d_4^{16} 0.788 n_D^{20} 1.3316 **溶** H_2O, EtOH, Et_2O ∞ **製法** アセチレンに水の添加, アルコールの酸化 **用途** パラアルデヒド, 酢酸, フェノール縮合製品の製造 **文献** B-I, 594. **フェニルヒドラゾン** [98-101°], **セミカルバゾン** [162°]

Acetaldehyde Ammonia, アセトアルデヒドアンモニア $CH_3CH(OH)NH_2$ (61.08) [97°] **溶** H_2O∞, Et_2O− **製法** アセトアルデヒドにアンモニアを通ず **用途** アセトアルデヒドの精製, 有機合成 **文献** B-XXVI, 7.

Acetaldehyde Oxime → Acetaldoxime

Acetaldehyde Sodium Bisulfite, アセトアルデヒド亜硫酸水素ナトリウム附加物 $CH_3CH(OH)SO_3Na$ (148.12) **溶** H_2O+, EtOH− **製法** アセトアルデヒドに亜硫酸水素ナトリウムを作用

Acetaldol → Aldol

Acetaldoxime, Acetaldehyde Oxime, Ethylidenehydroxylamine, **アセトアルドキシム** $CH_3CH:NOH$ (59.07) [47°] (115°) **溶** H_2O, EtOH, Et_2O++ **製法** アセトアルデヒドにヒドロキシルアミンを作用 **文献** B-I, 608.

Acetamide, アセトアミド CH_3CONH_2 (59.07) [81-82°] (222°) d 1.159 **溶** (0.5 H_2O), (2 EtOH), C_6H_6+ **製法** 酢酸アンモニウムの蒸溜 **用途** 溶媒, メチルアミンの合成, アルコールの変性 **文献** B-II, 175; *Org. Syn., Coll. Vol.* I, 3.

Acetamidine Hydrochloride, 塩酸アセトアミジン $CH_3C(:NH)NH_2 \cdot HCl$ (94.55) [167°] **溶** H_2O++; EtOH+; Me_2CO, Et_2O− **製法** 無水アルコール中でアセトニトリルに塩酸ガス次にアンモニアを作用 **文献** B-II, 185; *Org. Syn., Coll. Vol.* I, 5.

p-Acetamidobenzaldehyde Thiosemicarbazone → Thioacetasone

p-Acetamidobenzenesulfinic Acid, p-アセトアミドベンゼンスルフィン酸 p-$CH_3CONHC_6H_4SO_2H$ (199.23) [155°, 分解] **文献** *Org. Syn., Coll. Vol.* I, 7.

p-Acetamidobenzenesulfonyl Chloride, p-アセトアミドベンゼンスルホン酸クロリド p-$CH_3CONHC_6H_4SO_2Cl$ (233.68) 針晶 [149°] **溶** EtOH, Et_2O, AcOH+; C_6H_6± **製法** アセトアニリドとクロルスルホン酸の反応 **文献** B-XIV, 718; *Org. Syn. Coll. Vol.*, I, 8.

α-Acetamidocinnamic Acid, α-アセトアミド桂皮酸 $C_6H_5CH:C(NHCOCH_3)$-$COOH$ (205.21) [191-192°, 分解] **溶** H_2O+ **文献** B-X, 683; *Org. Syn.*, 19, 1.

Acetamidotoluene → Acetotoluidide

Acetanilide, Antifebrin, Acetylaniline, **アセトアニリド** $C_6H_5NHCOCH_3$ (135.16) [113-115°] (304°) d 1.21 **溶** 1g が (185cc H_2O), (22cc H_2O)[100], (47cc C_6H_6), (18cc Et_2O), (3.4cc EtOH)+; 石油ベンジン± **用途** 解熱剤; 医薬, 染料の製造 **文献** B-XII, 237.

p-Acetaniside, p-Acetanisidide, Methacetin, p-Methoxyacetanilide, **p-アセトアニシド** p-$CH_3CONHC_6H_4OCH_3$ (165.19) [129-131°] **溶** H_2O±; EtOH, Me_2CO, $CHCl_3$+ **用途** 解熱剤 **文献** B-XIII, 461.

Acetannin → Acetyltannic Acid

Acetarsone → Stovarsol

Acetic Acid, Ethanoic Acid, Methanecarboxylic Acid, **酢酸** CH_3CO_2H (60.05) [16.7°] (118°) d_4^{20} 1.049 n_D^{20} 1.3718 **溶** H_2O, EtOH, Et_2O, グリセリン, $CHCl_3$, C_6H_6∞ **製法** アセトアルデヒドの酸化 **用途** 溶媒, 食酢, 香料, 染料, アセトンの製造; 塩化アセチル, 無水酢酸の合成. 氷酢酸は 96 %以上の酢酸 **文献** B-II, 96.

Acetic Anhydride, 無水酢酸 $(CH_3CO)_2O$ (102.09) [-73°] (139°) d_4^{15} 1.080 **溶** Et_2O+ **製法** ケテンに酢酸の附加, 酢酸ソーダと塩化アセチルの反応 **文献** B-II, 166.

Acetic Ether → Ethyl Acetate

Acetoacetanilide → Acetylacetanilide

Acetoacetic Acid, Diacetic Acid, Acetylacetic Acid, 2-Ketobutyric Acid, Acetonecarboxylic Acid, **アセト酢酸** CH_3COCH_2COOH (102.09) シロップ状液体, 不安定な酸, 加熱すればアセトンと CO_2 に分解 **溶** H_2O, EtOH∞ **製法** アセト酢酸エチルの加水分解 **用途** 有機合成 **文献** B-III, *690*.

Acetoacetic Ester → Ethyl Acetoacetate

Acetobromoglucose, 2,3,4,6-Tetraacetyl-2-α-D-glucopyranosyl Bromide, **アセトブロムグルコース** $C_{14}H_{19}O_9Br$ (411.21) α-型 柱晶 〔79–80°〕 β-型 針晶 〔88–89°〕 **文献** B-II, 162; *Org. Syn.*, **22**, 1.

$CH_3COOCH_2CH(CHOCOCH_3)_3CHBr$
└────── O ──────┘

Acetocinnamone → Benzalacetone

Acetoin, Acetylmethylcarbinol, Dimethylketol, **アセトイン** $CH_3CH(OH)COCH_3$ (88.10) 微黄色芳香液体 〔15°〕 (148°) d_{15}^{15} 1.011 空気中で徐々にジアセチルになる, フェーリング液を還元 **溶** H_2O, EtOH∞; Et_2O± **製法** ジアセチルの部分還元 **文献** B-I, 827. **セミカルバゾン** 〔193–194°〕.

Aceto-p-iodoanilide → Iodoacetanilide

Acetol, Hydroxyacetone, Acetylcarbinol, Acetonyl Alcohol, **アセトール** CH_3COCH_2OH (74.08) 芳香液体 (145–146°) d_{20}^{20} 1.0824 n_D^{20} 1.4295 **溶** H_2O, EtOH, Et_2O∞ **文献** B-I, 821.

Acetone, Dimethyl Ketone, Propanone, Pyroacetic Ether, **アセトン** CH_3COCH_3 (58.08) (56.5°) d_{25}^{25} 0.788 n_D^{20} 1.3591 **溶** H_2O, EtOH, Et_2O, $CHCl_3$ ∞ **製法** アセチレン又はアセトアルデヒドを水蒸気と共に酸化鉄などの触媒 (500°) 上に通して得らる. 又ブタノール菌による醗酵 **用途** 溶媒 (酢酸セルロース, 塗料, フィルム, アセチレンなどの), メタクリラート樹脂の原料 **文献** B-I, 635. **オキシム** → Acetoxime

Acetone-bromoform → Brometone

Acetonecarboxylic Acid → Acetoacetic Acid

Acetone-chloroform → Chlorobutanol

Acetone Cyanohydrin, アセトンシアンヒドリン $(CH_3)_2C(OH)CN$ (85.10) 〔−20°〕 (82°, 23mm) **溶** H_2O++; **EtOH, Et_2O+** **文献** B-III, 316; *Org. Syn.*, **11**, 4.

Acetonedicarboxylic Acid, β-Ketoglutaric Acid, **アセトンジカルボン酸** $CO(CH_2COOH)_2$ (146.10) 〔138°, 分解〕 **溶** H_2O, EtOH++; Et_2O± **文献** B-III, 789; *Org. Syn., Coll. Vol.* I, 9.

Acetone Sodium Bisulfite アセトン亜硫酸水素ナトリウム附加物 $(CH_3)_2C(OH)-SO_3Na$ (162.15) **溶** H_2O++, EtOH±, 酸で分解 **製法** アセトンに亜硫酸水素ナトリウムの作用.

Acetonitrile, Methyl Cyanide, Cyanomethane, **アセトニトリル** CH_3CN (41.05) 〔−42°〕 (81–82°) d_{25}^{25} 0.783 n_D^{16} 1.3459 **溶** H_2O, EtOH, Et_2O∞ **製法** ジメチル硫酸をシアン化ナトリウム溶液と蒸溜, 又アセトアミドと無水燐酸とから得らる **用途** 溶媒 **文献** B-II, 183.

Acetonylacetone, α,β-Diacetylethane, **アセトニルアセトン** $CH_3COCH_2CH_2COCH_3$ (114.14) 〔−9°〕 (188°) d_4^{20} 0.970 n_D^{20} 1.449 **溶** H_2O, EtOH, Et_2O∞ **製法** アセトニルアセト酢酸エステル又は2,5-ジメチルフランの加水分解 **文献** B-I, 788. **ジフェニルヒドラゾン** 〔120°〕.

Acetonyl Chloride → Chloroacetone

Acetonylurea → 5,5-Dimethylhydantoin

Acetophenetidine, Phenacetin, Ethoxyacetanilide, **アセトフェネチジン** フェナセチン p-$CH_3CONHC_6H_4OC_2H_5$ (179.21) 〔134–135°〕 **溶** 1g が (1.9l H_2O)°, (15cc EtOH), (90cc Et_2O)+ **製法** p-ニトロフェネトールを還元後アセチル化 **用途** 解熱鎮痛剤 **文献** B-XIII, 461.

Acetophenone, Hypnone, Methyl Phenyl Ketone, Acetylbenzene, **アセトフェノン** $C_6H_5COCH_3$ (120.66) 〔20.5°〕 (202°) d_{15}^{15} 1.033 n_D^{20} 1.5339 **溶** H_2O±; EtOH, $CHCl_3$, Et_2O, グリセリン∞ **製法** ベンゼンと塩化アセチルを無水塩化アルミニウムの存在で反応 **用途** 香料製造 **文献** B-VII, 271; *Org. Syn. Coll. Vol.*, I, 105. **フェニルヒドラゾン** 〔105°〕, **2,4-ジニトロフェニルヒ**

ドラゾン〔250°〕，セミカルバゾン〔198°〕，オキシム〔59°〕.

Acetosal → Acetylsalicylic Acid

Acetosalic Acid → Acetylsalicylic Acid

Acetosalin → Acetylsalicylic Acid

Acetosulfamine, N^1-Acetylsulfanilamide, **アセトスルファミン** p-$H_2NC_6H_4SO_2NHCOCH_3$ (214.24)〔182-185°〕 **溶** H_2O, EtOH＋ **用途** 化学療法剤

2-Acetothienone → Methyl 2-Thienyl Ketone

o-Acetotoluidide, o-Acetotoluide, o-Tolylacetamide, Aceto-o-aminotoluene, **o-アセトトルイジド** o-$CH_3C_6H_4NHCOCH_3$ (149.09)〔110°〕(296°) **溶** H_2O±; EtOH, $CHCl_3$, Et_2O＋ **製法** o-トルイジンのアセチル化 **文献** B-XII, 792.

m-Acetotoluidide, **m-アセトトルイジド**〔65.5°〕(303°) **溶** H_2O±; EtOH, Et_2O＋ **文献** B-XII, 860.

p-Acetotoluidide, **p-アセトトルイジド**〔153°〕(307°) **溶** H_2O±; EtOH, Et_2O, AcOEt, AcOH＋ **文献** B-XII, 920.

Acetovanillon → Apocynin

Acetoxime, Acetone Oxime, **アセトオキシム** $(CH_3)_2C{=}NOH$ (73.09) 柱晶〔60°〕(134.8°, 728mm) 昇華性 d_4^{60} 0.9113 **溶** H_2O, EtOH, Et_2O, 石油エーテル∞ **製法** ヒドロキシルアミンの水溶液をアセトンと振りエーテルで抽出 **文献** *Org. Syn.*, 3, 61.

1-Acetoxy-3-naphthaldehyde, **1-アセトキシ-3-ナフトアルデヒド** $CH_3COOC_{10}H_6CHO$ (214.21)〔112-114°〕 **文献** *Org. Syn.*, 21, 87.

Acetozone, Acetyl Benzoyl Peroxide, Benzozone, **アセトゾン** $C_6H_5COOOCOCH_3$ (180.15)〔36-37°〕(130°, 19mm) **溶** CCl_4, $CHCl_3$, Et_2O＋ **用途** 殺菌剤, 酸化剤 **文献** B-IX, 179.

Acet-Theocin-Sodium → Theophylline Sodium Acetate

Aceturic Acid, Acetylglycine, **アセトウル酸** $CH_3CONHCH_2CO_2H$ (117.10)〔207-208°〕 **文献** *Org. Syn.*, 19, 4.

Acetylacetanilide, Acetoacetanilide, **アセチルアセトアニリド** $C_6H_5NHCOCH_2COCH_3$ (177.20) 針晶又は板晶〔85°〕エノール形は不安定 **溶** H_2O±; EtOH, $CHCl_3$, Et_2O, 温 C_6H_6, 温石油ベンジン, 酸＋ **用途** ピラゾロン, ピリミジンなどの合成 **文献** B-XII, 518; *Org. Syn.*, 21, 4. **オキシム**〔125°〕.

Acetylacetone, 2,4-Pentanedione, Diacetylmethane, **アセチルアセトン** $CH_3COCH_2COCH_3$ (100.11)〔-23°〕(139°) d 0.976 n_D^{20} 1.4512 **溶** EtOH, C_6H_6, $CHCl_3$, Et_2O, Me_2CO, AcOH∞; (8 H_2O)＋ **製法** 酢酸エチルとアセトンをナトリウムの作用で縮合 **文献** B-I, 777; *Org. Syn.*, 20, 6.

Acetylaminoazotoluene → Azodermin

p-Acetylaminobenzaldehyde Thiosemicarbazone → Thioacetazone

Acetylaminohydroxyphenylarsonic Acid → Stovarsol

Acetylaniline → Acetanilide

Acetylbenzene → Acetophenone

Acetylbenzoin, **アセチルベンゾイン** $C_6H_5CH(OCOCH_3)COC_6H_5$ (254.27)〔81.5-82.5°〕 **文献** *Org. Syn.*, 12, 1.

Acetylbenzoyl, 1-Phenyl-1,2-propanedione, Methylphenylglyoxal, **アセチルベンゾイル** $CH_3COCOC_6H_5$ (148.15) 黄色油 (114-116°, 20mm) d_4^{20} 1.10065 **溶** H_2O± **文献** B-VII, 677; *Org. Syn.*, 23, 1.

Acetyl Benzoyl Peroxide → Acetozone

Acetyl Bromide, **臭化アセチル** CH_3COBr (122.96) 発煙性液体〔-96°〕(81°) d 1.52 H_2O, EtOH で分解 **溶** Et_2O, $CHCl_3$, C_6H_6∞ **文献** B-II, 174.

Acetylcarbromal → Abasin

Acetyl Chloride, **塩化アセチル** CH_3COCl (78.50) 刺激臭発煙性液体〔-112°〕(52°) d 1.104 n_D^{20} 1.3898 H_2O, EtOH で分解 **溶** C_6H_6, $CHCl_3$, Et_2O, AcOH, 石油ベンジン∞ **製法** 燐の存在で酢酸と塩素の反応, 酢酸とクロルスルホン酸または酢酸ナトリウムと塩化スルフリルの反応 **用途** アセチル化剤 **文献** B-II, 173.

Acetylcholine Bromide, Pragmoline, **臭化アセチルコリン** $(CH_3)_3NBr(CH_2)_2OOCCH_3$ (226.12) 潮解性結晶, 温水, 酸により分解 **溶** H_2O, EtOH＋; Et_2O－, 密栓保存 **用途** 副交感神経刺激剤 **文献** B-IV, 281.

Acetylcholine Chloride, Acecoline, **塩**

此为试读,需要完整PDF请访问: www.ertongbook.com

化アセチルコリン $(CH_3)_3NCl(CH_2)_2OOC$-CH_3 (181.66) 吸湿性結晶. 温水, 鹸により分解 溶 H_2O, EtOH++; Et_2O− 用途 副交感神経刺戟剤 文献 B-IV, 281.

Acetyldiphenylamine → Diphenylacetamide

Acetylene, Ethyne, **アセチレン** CH≡CH (26.04) [−81°] (−84°) 溶 H_2O, AcOH, EtOH, Et_2O, C_6H_6+, Me_2CO は 15°, 1 気圧で 25 容, 12 気圧で 300 容のアセチレンを溶す 製法 カーバイドと水の反応, メタンの熱分解 用途 燈用, 酸素アセチレン熔用, アセトアルデヒド, 酢酸, 酢酸ビニル, 塩化ビニルなどの合成 文献 B-I, 228.

Acetylenecarbamide → Acetyleneurea

Acetylene Dibromide, 1, 2-Dibromoethylene, **二臭化アセチレン** CHBr:CHBr (185.87) **シス型** [−53°] (110°, 754 mm) $d_4^{27.5}$ 2.285 **トランス型** [−6.5°] (108°) $d_4^{27.5}$ 2.267 空気, 湿気, 光で徐々に分解 溶 H_2O−, 多くの有機溶媒+ 文献 B-I, 190.

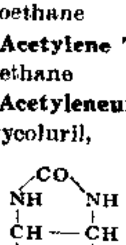
Acetylenedicarboxylic Acid, アセチレンジカルボン酸 $HO_2CC{\equiv}CCO_2H$ (114.06) [178°] 溶 H_2O, EtOH, Et_2O+ 文献 B-II, 801; *Org. Syn.*, **18**, 3.

Acetylene Dichloride, 1, 2-Dichloroethylene, *Dioform*, **二塩化アセチレン** CHCl:CHCl (96.95) **シス型** (59.8°, 763 mm) *d* 1.25 **トランス型** (60.3°) d_4^{15} 1.265 空気, 湿気, 光で徐々に分解 溶 H_2O−; EtOH, Et_2O, 多くの有機溶媒+ 用途 溶媒 文献 B-I, 187.

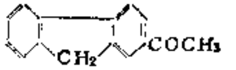
Acethylene Tetrabromide → Tetrabromoethane

Acetylene Tetrachloride → Tetrachloroethane

Acetyleneurea, Acetylenecarbamide, Glycoluril, **アセチレン尿素** $C_4H_6O_2N_4$ (142.12) [300°, 分解] 溶 H_2O±; 温 H_2O, 温酸, 温 NH_4OH+ 製法 アラントインにナトリウムアマルガムの作用, 又, 塩酸の存在でグリオキサルと尿素より得る 文献 B-XXVI, 441.



2-Acetylfluorene, 2-Fluorenyl Methyl Ketone, **2-アセチルフルオレン** $C_{15}H_{12}O$ (208.25) [128–129°] 文献 *Org. Syn.*, **28**, 3.



Acetylformic Acid → Pyruvic Acid

Acetyl Iodide, 沃化アセチル CH_3COI (169.96) 発煙性液体 (103°) *d* 1.98 H_2O, EtOH で分解 溶 C_6H_6, Et_2O+, 密栓保存 文献 B-II, 174.

Acetyliodosalicylic Acid, アセチルヨードサリチル酸 $C_9H_7O_4I$ (306.07) [175°] 溶 H_2O−; EtOH, Et_2O+ 文献 B-X′, 49.

Acetylketene → Diketene

Acetylmandelyl Chloride, 塩化アセチルマンデリル $C_6H_5CH(OCOCH_3)COCl$ (212.62) (125–130°, 10 mm) 文献 *Org. Syn. Coll. Vol.*, I, 12.

Acetyl-β-methylcholine Chloride → Mecholyl

9-Acetylphenanthrene, Methyl 9-Phenanthryl Ketone, **9-アセチルフェナントレン** $C_{16}H_{12}O$ (220.26) [73–74°] 文献 *Org. Syn.*, **28**, 6.

Acetylphenol → Phenyl Acetate

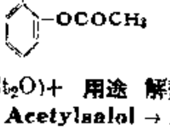
Acetylphenylhydrazine, Hydracetin, Pyrodin, **アセチルフェニルヒドラジン** $C_6H_5NHNHCOCH_3$ (150.18) [128°] 溶 H_2O, Et_2O±; 温 H_2O, EtOH+ 文献 B-XV, 241.

Acetylphenylsalicylate → Phenyl Acetylsalicylate

Acetylpropionic Acid → Levulinic Acid

Acetylresorcinol → Resorcinol Monoacetate

Acetylsalicylic Acid, Aspirin, Acetosal, Acetosalin, Acetosalic Acid, Acetophen, Saletin, Salacetin, **アセチルサリチル酸** $C_9H_8O_4$ (180.15) [135°] 溶 1g が (300cc H_2O), (5cc EtOH), (17 cc $CHCl_3$), (10-15cc Et_2O)+ 用途 解熱鎮痛剤 文献 B-X, 67.



Acetylsalol → Phenyl Acetylsalicylate

N¹-Acetylsulfanilamide → Acetosulfamine

Acetyltannic Acid, Diacetyltannic Acid, Tannyl Acetate, Acetannin, Tannigen, **アセチルタンニン酸** 黄色又は灰色

の粉末 溶 H_2O, EtOH±; AcOEt, 硼砂及燐酸ナトリウム溶液＋ 製法 タンニン酸に無水酢酸，ついで塩化アセチルを作用 用途 腸収斂剤

Acetylthymol, Thymyl Acetate, **アセチルチモール** $(CH_3)_2CHC_6H_3(CH_3)OCO-CH_3$ (192.25) 黄色油状 (242–243°) 溶 H_2O－; EtOH, C_6H_6, $CHCl_3$, Et_2O∞ 用途 殺菌駆虫剤 文献 B-VI, 537.

Achilleic Acid → Aconitic Acid

Achilleine, **アキレイン** $C_{20}H_{38}O_{15}N_2$ (546.52) 褐色粉末 *Achillea moschata* 及 *A. Millefolium* L.(セイヨウノコギリソウ)のアルカロイド 溶 H_2O＋; *EtOH*, Et_2O－ 用途 収斂剤 文献 Planta, *Ann.*, **155,** 153 (1870).

Acid Magenta → Fuchsine Acid

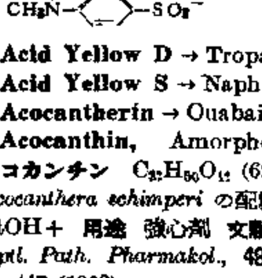
Acidogen → Urea

Acidol → Betaine Hydrochloride

Acid Rubin → Fuchsine Acid

Acidulin →Glutamic Acid Hydrochloride

Acid Violet 7B, Sodium Salt of Diethyldimethyldiphenyltriaminotriphenylcarbinol Disulfonic Acid Anhydride,



アシドバイオレット7B $C_{37}H_{38}O_6N_2S_2Na$ (705.81) 紫色粉末 溶 H_2O, EtOH＋ (深青色) 用途 バクテリアの染色

Acid Yellow D → Tropaeolin OO

Acid Yellow S → Naphthol Yellow S

Acocantherin → Ouabain

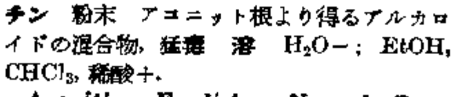
Acocanthin, Amorphous Ouabain, **アコカンチン** $C_{32}H_{50}O_{12}$ (626.72) 苦味粉末 *Acocanthera schimperi* の配糖体 溶 H_2O, EtOH＋ 用途 強心剤 文献 Faust, *Arch. exptl. Path. Pharmakol.*, **48,** 272 (1902); **49,** 447 (1903).

Acoin, Guanicaine, **アコイン** $C_{23}H_{25}O_3N_3 \cdot HCl$ (427.92) 〔176°〕 溶 (16 H_2O)＋,

EtOH∞ 用途 局所麻酔剤 文献 B-XIII,487

Aconine, **アコニン** $C_{25}H_{41}O_9N$ (499.59) 〔132°〕 〔α〕D ＋23° 苦味粉末 *Aconitum Napellus* L. の球根(アコニット根) のアルカロイド，又アコニチンの分解産物 溶 H_2O, EtOH, $CHCl_3$＋; Et_2O－ 文献 Craig, *et al.*, *J. Biol. Chem.*, **154,** 293 (1944). 塩酸塩 〔169–170°, 分解〕 〔α〕D －7.7°

Aconitic Acid, Equisetic Acid, Citridic Acid, Achilleic Acid, **アコニット酸** $C_6H_6O_6$ (174.11) シス型(I) 〔125°〕 トランス型(II) 〔194–195°〕 溶 H_2O, EtOH＋;



Et_2O－ 文献 B-II, 849; *Org. Syn.*, **17,** 1.

Aconitine, Acetylbenzoylaconine, **アコニチン** $C_{34}H_{49}O_{11}N$ (647.74) 〔204°〕 〔α〕D[20] ＋17° ($CHCl_3$) *Aconitum Napellus* L. の球根のアルカロイド，猛毒 溶 1gが(3300cc H_2O), (28cc EtOH), (7cc C_6H_6), (65cc Et_2O), 稀酸＋ 文献 真島, *Proc. Imper. Acad. Tokyo*, **5,** 415 (1929). 塩酸塩 $C_{34}H_{49}O_{11}N \cdot HCl$ (682.19) 〔約 170°〕 〔α〕D 35° 猛毒 溶 H_2O, EtOH＋ 硝酸塩 $C_{34}H_{49}O_{11}N \cdot HNO_3$ (708.74) 〔200° 分解〕 〔α〕D[20] －35° (2% H_2O) 溶 1g が (10cc 熱 H_2O), EtOH＋.

Aconitine Amorphous, **無定形アコニチン** 粉末 アコニット根より得るアルカロイドの混合物，猛毒 溶 H_2O－; EtOH, $CHCl_3$, 稀酸＋.

Aconitine, English or Nepaul→Pseudoaconitine

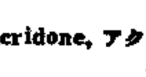
Acopyrine → Antipyrine Acetylsalicylate

Acorn Sugar → Quercitol

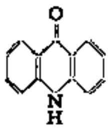
Acramine Yellow→9-Aminoacridine

Acraconitine → Pseudoaconitine

Acridine, **アクリジン** $C_{13}H_9N$ (179.20) 〔約 110°〕 (＞360°) 100° で昇華，コールタール中の一塩基 溶 H_2O ±; EtOH, C_6H_6, Et_2O, CS_2∞ 用途 染料，医薬の製造 文献 B-XX, 459.

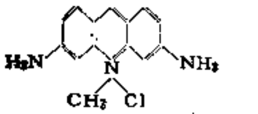


Acridone, **アクリドン** $C_{13}H_9ON$ (195.21)



〔354°〕 **溶** H_2O－, 熱 EtOH＋, Et_2O∓ **文献** B-XXI, 335; *Org. Syn.*, 19, 6.

Acriflavine, Euflavine, Trypaflavine Neutral, Neutroflavine, 3,6-Diaminoacridine 10-Methochloride, 3,6-Diamino-10-methylacridinium Chloride, **アクリフラビン**



$C_{14}H_{14}N_3Cl$ (259.73) 赤褐色粉末 **溶** (8 H_2O)＋, EtOH±; $CHCl_3$, Et_2O, 油－ **用途** 殺菌剤. **塩酸塩** "Acriflavine" B.P., Trypaflavine, Flavine, $C_{14}H_{14}N_3Cl \cdot HCl$ (296.19) 赤褐色粉晶 **溶** (3 H_2O), (3 EtOH)＋; $CHCl_3$, Et_2O, 油－

Acrinamin → Quinacrine

Acrinol, 2-Ethoxy-6,9-diaminoacridinium Lactate, Rivanol, **アクリノール** $C_{15}H_{21}O_4N_3$ (343.27) 黄色結晶〔240°,分解〕 **溶** $(100\ EtOH)^{100}$, (15 H_2O), $(9\ H_2O)^{100}$＋.

Acrolein, Propenal, Acrylaldehyde, Acrylic Aldehyde, **アクロレイン** CH_2=CHCHO (56.06) 刺激臭液体〔−87.5°〕(52°) d^{10} 0.8506 n_D^{20} 1.3998 **溶** (3 H_2O), EtOH, Et_2O＋ **製法** グリセリンを無水硫酸マグネシウムと加熱 **文献** B-I, 725; *Org. Syn., Coll. Vol.* I, 14. **セミカルバゾン**〔171°〕.

Acrolein Acetal, アクロレインアセタール $CH_2{:}CHCH(OC_2H_5)_2$ (128.18) (40°, 18 mm) d^{15} 0.8543 **溶** EtOH, Et_2O, H_2O± **文献** B-I, 727; *Org. Syn.*, 25, 1.

Acrylaldehyde → Acrolein

Acrylic Acid, Vinylformic Acid, **アクリル酸** $CH_2{:}CHCOOH$ (72.06)〔13°〕(141°) d 1.06 n_D^{20} 1.4224 **溶** H_2O, EtOH∞ **製法** エチレンシアンヒドリンの加水分解, ついで脱水, また濃 HCl と $Ni(CO)_4$, アセチレンより合成 (Reppe 反応) **文献** B-II, 397.

Actinium, アクチニウム 元素記号 Ac 原子番号 89 原子量 227 β 壊変(半減期 13.5 年)により Th となる.

Actinon → Radon

Activated Charcoal → Charcoal, Activated

Adalin → Carbromal

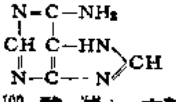
Adamon, Bornyl Dibromodihydrocinnamate **アダモン** $C_6H_5(CHBr)_2COOC_{10}H_{17}$ (444.21) 粉晶〔73°〕 **溶** H_2O－; 温 EtOH, $CHCl_3$, Et_2O＋ **用途** 鎮静剤 **文献** B-IX', 202.

Adams' Platinum Oxide Catalyst, アダムス酸化白金触媒 $PtO_2 \cdot H_2O$ (245.25) 黒色 **製法** 塩化白金酸を $NaNO_3$ 熔融 **用途** 氷酢酸, アルコールなどの溶媒中 1 気圧或はそれ以上で水素添加の触媒, 白金黒に還元され, これが触媒となる **文献** 邦訳 *Org. Syn.*, 506.

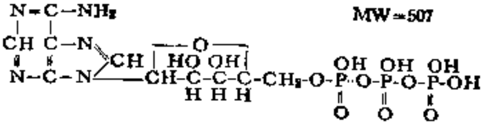
Adansonin, アダンソニン $C_{64}H_{36}O_{38}$ (1573.13) *Adansonia digitata* L. の皮の苦味質 **溶** H_2O－; EtOH, Et_2O＋ **文献** Walz, *Jahrb. parkt. Pharm.*, 24, 100, 242 (1852).

Adeniin, アデニイン $C_{19}H_{28}O_8$ (384.41) 淡黄色の粉末〔84–85°〕$[\alpha]_D$ +134° (EtOH) *Adenium hongkel* の果汁の苦味質 **溶** H_2O－, EtOH＋ **文献** Leprince, *Bull. sci. pharmacol.*, 18, 337 (1911).

Adenine, 6-Aminopurine **アデニン** $C_5H_5N_5 \cdot 3H_2O$ (189.18) 針晶〔360–365°, 分解〕220° で昇華 **溶** H_2O, EtOH, $CHCl_3$, Et_2O－; $(40\ H_2O)^{100}$, 酸, 濃＋ **文献** B-XXVI, 420. ベンゾイル誘導体〔234°〕, **硫酸塩** $(C_5H_5N_5)_2 \cdot H_2SO_4 \cdot 2H_2O$ (404.36) **溶** (150 H_2O)＋, EtOH－.



Adenosine Triphosphate, ATP, **アデノシン三燐酸**



糖の代謝の場合に燐酸の移動に重要な役目をする物質, 筋肉から抽出される **文献** Kerr, *J. Biol. Chem.*, 139, 121 (1941); Needham, *Biochem. J.*, 36, 113 (1942).

Adeps → Lard

Adepsine Oil → Petrolatum, Liquid

Adermin → Vitamin B_6

Adipic Acid, アジピン酸 $HOOC(CH_2)_4$–

COOH (146.14) 柱晶〔153°〕(265°, 100mm) 溶 (70 H_2O)+, EtOH∞, Et_2O± **製法** シクロヘキサノールの酸化 **用途** ナイロンの製造 **文献** B-II, 649; *Org. Syn.*, **13**, 110.

Adkins Copper Chromite Catalyst, アドキンス亜クロム酸銅触媒 100–250°, 100–350 気圧の水素によりアルデヒド, ケトン エステルをアルコールに還元する触媒 **文献** *J. Am. Chem. Soc.*, **53**, 1091 (1931); **70**, 3121 (1948); **71**, 1130 (1949).

Adlumidine, アドルミジン $C_{19}H_{16}O_6N$ (354.33) 葉晶〔234°〕*Adlumia cirrhosa* Rafin. の幹のアルカロイド **溶** H_2O−; EtOH, 稀酸+ **文献** Manske, *et al.*, *Can. J. Research*, **8**, 210, 404 (1933).

Adlumine, アドルミン $C_{21}H_{21}O_6N$ (383.39)〔187–188°〕$[\alpha]_D$ +40° (稀酸) *Adlumia cirrhosa* のアルカロイド **溶** H_2O−; 稀酸, EtOH, $CHCl_3$+ **文献** 上記.

Adonidin, アドニジン 淡褐色, 吸湿性の粉末 *Adonis vernalis* L. (洋種フクジュソウ) などの葉より得られるアドニン酸のグルコシドの混合物 **溶** H_2O, EtOH, AmOH ∞; $CHCl_3$, Et_2O− **用途** 強心剤

Adonite, Adonitol, Ribitol, **アドニット** $C_5H_{12}O_5$ (152.15)〔102°〕*Adonis vernalis* に存在, L-リボースをナトリウムアマルガムで還元して得らる **溶** H_2O, 温 EtOH∞; Et_2O− **文献** B-I, 530.

CH_2OH
|
HCOH
|
HCOH
|
HCOH
|
CH_2OH

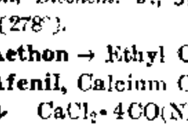
Adonitol → Adonite

Adrenalin → Epirenamin

Adrenalone → Kephrine

Adrenamine → Epirenamin

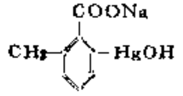
Adrenochrome, アドレノクロム $C_9H_9O_3N$ (179.17) ½ 分子結晶水, 赤色結晶〔115–120°, 分解〕**溶** H_2O∞, EtOH+; Et_2O, C_6H_6−, 生物体内でアドレナリンから変化してできる物質, 酸化還元に与る **文献** Green, *et al.*, *Biochem. J.*, **31**, 596 (1937). **オキシム**〔278°〕.



Aethon → Ethyl Orthoformate

Afenil, Calcium Chloride-Urea, **アフェニル** $CaCl_2 \cdot 4CO(NH_2)_2$ (351.23)〔158–160°〕**溶** H_2O∞ **用途** 利尿

Afridol, Sodium 6-Hydroxymercuri-2-methylbenzoate, **アフリドール** HOHg-$(CH_3)C_6H_3CO_2Na$ (374.74) **溶** H_2O± **用途** 殺菌剤 **文献** B-XVI², 570.



Agaricic Acid, Agaric Acid, Laricic Acid, "Agaricin" **アガリシン酸** $C_{22}H_{40}O_7 \cdot 1\frac{1}{2}H_2O$ (443.62)〔142°, 分解〕(無水物).

CH_3—C(OH)—$CHC_{16}H_{33}$
COOH COOH COOH

$[\alpha]_D^{19}$ −9° (NaOH). *Fomes officinalis* **Fries** (エブリコ) の成分 **溶** H_2O, $CHCl_3$, Et_2O ±; $(H_2O)^{100}$, EtOH, 滷, 温 AcOH+ **用途** 止汗剤 **文献** Thoms, *et al.*, *Ann.*, **357**, 145 (1907).

"Agaricin" → Agaricic Acid

Agene → Nitrogen Chloride

Agmatine, Aminobutylguanidine, **アグマチン** $HN{:}C(NH_2)NH(CH_2)_4NH_2$ (130.19) 麦角や *Ambrosia artemisifolia* L. (ブタクサ属の1種) の花粉より得るアルカロイド 塩としてのみ得られる **文献** B-IV², 420. **硫酸塩** 針晶〔231°〕**溶** H_2O+, EtOH干.

Agnin → Lanolin Anhydrous

Agoniadin, Plumieride, **アゴニアジン** $C_{57}H_{72}O_{33}$ (1285.15) 又は $C_{30}H_{40}O_{18} \cdot H_2O$ (706.64) 苦味結晶〔155–158°〕*Plumiera longifolia* の皮の苦味質 **溶** H_2O, EtOH, AcOEt+. **文献** Boorsma, *Mededeel. Lands Plant*, **31**, 132 (1899).

Agotan → Cinchophen

Agrostemmin, Githagin, **アグロステンミン** $C_{17}H_{26}O_{10} \cdot H_2O$ (408.39) *Agrostemma githago* L. の種子の配糖体 **溶** H_2O, 滷∞; EtOH±; $CHCl_3$, Et_2O, 石油ベンジン−. 溶血毒 **文献** Wedekind, *et al.*, *Z. physiol. Chem.*, **155**, 122 (1926).

Airoform, Airol → Bismuth Iodosubgallate

Ajacine, アジャシン $C_{22}H_{12}NO(OCH_3)_2 \cdot H_2O$ (297.34) 針晶〔142–143°〕*Delphinium ajacis* L. の種子のアルカロイド **溶** H_2O−; Et_2O, EtOH+ (青色螢光) **文献** Keller, *et al.*, *Arch. Pharm.*, **251**, 207 (1913).

Ajaconine, アジャコニン $C_{17}H_{23}ON$-

(OH) 柱晶 [162-163°] *Delphinium ajacis* L. の種子のアルカロイド 溶 EtOH＋.

Ajowan Oil, Ptycholis Oil, **アジョワン油** d 0.910-0.930 n_D^{20} 1.485-1.510 弱右旋性 *Carum Copticum* の果実を蒸溜して得る, 約40%のチモールを含む 溶 EtOH, Et_2O ＋ **用途** 防腐剤, 香料.

Akuammine, アクアンミン $C_{20}H_{21}O_2$-$N(OH)(OCH_3)(NCH_3)$ (384.46) [255°] $[\alpha]_D^{20}$ −67° (EtOH) *Picralima klaineana* Pierre の種子のアルカロイド 溶 H_2O, EtOH±; 熱 EtOH, $CHCl_3$, Me_2CO＋ **文献** Henry, *J. Chem. Soc.*, **136,** 2759 (1932).

Alabaster → Calcium Sulfate

Alanine, α-Aminopropionic Acid, **アラニン** $NH_2CH(CH_3)CO_2H$ (89.09) [264-297°] (不定) 溶 (5 H_2O)＋, EtOH±, Et_2O − **製法** α-アミノプロピオニトリルの加水分解, 蛋白質の加水分解, 天然産は L(+)-アラニン, $[\alpha]_D$ +2.7° **文献** B-IV, 381; *Org. Syn., Coll. Vol.* I, 20.

Alant Camphor → Helenin

Alantin → Inulin

Alantol, Pinguin, **アラントール** C_{10}-$H_{16}O$ (152.23) 黄色又は黄褐色の液体 (200°) *Inula Helenium* (オウグルマ) の根より得る 溶 H_2O±; EtOH, $CHCl_3$, Et_2O＋.

Alantolactone → Helenin

Alant Starch → Inulin

Albumin, 一群の単蛋白, 水に可溶, 熱により凝固. 例: 血清アルブミン, 卵アルブミン, 乳アルブミン.

Albumin Tannate, Tannin Albuminate, Albutannin, Tannalbin, **タンニン酸アルブミン** 黄白色粉末, 50% タンニン 溶 H_2O, EtOH, Et_2O, $CHCl_3$− **製法** 卵白水溶液にタンニン酸水溶液を加えて生じた沈澱を乾燥して製する **用途** 止瀉剤.

Albutannin → Albumin Tannate

Alchornin, Alkornin, Alkornol, **アルコルニン** $C_{22}H_{34}O$ (314.49) [205°] $[\alpha]_D$ +33.8° *Bowdichia virgilioides* の皮より得る苦味質 溶 EtOH, Et_2O, AcOEt, AcOH, 油＋ **文献** Hartwich, *et al., Arch. Pharm.*, **238,** 341 (1900).

Alcohol (Anhydrous) → Ethyl Alcohol

Alcohol, Denatured, 変性アルコール 他物を少量混入し飲用に適さぬようにした工業用のエチルアルコール **変性剤** メタノール, 樟脳, アミルアルコール, ガソリン, イソプロピルアルコール, テルピネオール, ベンゼン, アマニ油, アセトン, ニコチン, アニリン染料, エーテル, ピリジン塩基, ケロシン, フタル酸ジエチルなど.

Aldehol, アルデホル 液体 (200-290°) d 0.825 ケロシンの酸化生成物 **用途** アルコールの変性.

Aldehyde Ammonia → Acetaldehyde Ammonia

Aldol, Acetaldol, β-Hydroxybutyraldehyde, **アルドール** $CH_3CH(OH)CH_2$-CHO (88.10) (83°, 20*mm*) d^{16} 1.109 溶 H_2O, EtOH, Et_2O＋ **製法** アルカリ性の塩類, 塩基の存在でアセトアルデヒドを重合さす **文献** B-I, 824.

Aldoxime → Acetaldoxime

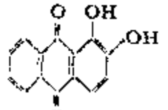
Aleudrin, α, α′-Dichloroisopropyl Carbamate, **アレウドリン** NH_2COOCH-$(CH_2Cl)_2$ (172.02) [82°] 溶 H_2O±; EtOH, C_6H_6, $CHCl_3$, Et_2O, Me_2CO, 油＋ **用途** 催眠剤, 鎮静剤 **文献** B-III, 29.

Alginic Acid, Algin, Norgine, **アルギン酸** 褐藻類 Phaeophyceae から得られる酸性高分子化合物 D-mannuronic acid 基からなると考えられる. 中和当量 176—184 **用途** 紙, 織物のサイズ, 人工象牙の製造.

Algiron → *Iron* Alginate

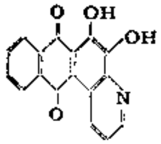
Alival, 3-Iodo-1, 2-dihydroxypropane, **アリバル** $CH_2ICHOHCH_2OH$ (202.00) [約49°] 溶 H_2O, EtOH＋ **文献** B-I, 475.

Alizarin, 1, 2-Dihydroxyanthraquinone, **アリザリン** $C_{14}H_8O_4$ (240.20) 橙赤色



針晶 [290°] (430°) セイヨウアカネの根の配糖体ルベリトリン酸として存す 溶 $(300 H_2O)^{100}$, EtOH, 温 MeOH, C_6H_6, Et_2O, AcOH, CS_2, C_5-H_5N＋ **製法** アントラキノンをスルフォン化してアルカリ熔融 **用途** 媒染染料 **文献** B-VIII, 439. **アセチル化物** [182°].

Alizarin Blue, Dihydroxyanthraquinone-quinoline, **アリザリン青** $C_{17}H_9O_4N$



(291.26) 暗青色結晶〔約270°〕 溶 H_2O－, EtOH± 用途 pH 指示薬 0–1.6 (紅–黄); 6.0–7.6 (黄–緑).

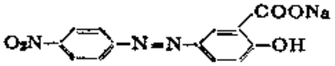
Alizarin Bordeaux → Quinalizarin

Alizarin Carmine, Alizain S → Sodium Alizarinsulfonate

Alizarin Yellow C → Gallacetophenone

Alizarin Yellow GG → Salicyl Yellow

Alizarin Yellow R, Sodium p-Nitrobenzeneazosalicylate, **アリザリン黄R** $C_{13}H_8N_3O_5Na$ (309.22) 黄褐色粉末 溶

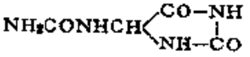


H_2O+ 用途 媒染染料 指示薬 (1％水溶液) pH 10.0 黄, 12.1 赤 文献 B–XVI, 247.

Aljodan, Iodoethyl Allophanate, **アルジョダン** $NH_2CONHCO_2C_2H_4I$ (258.03)〔約 192°, 分解〕 溶 H_2O±, EtOH+

Alkornin, Alkornol → Alchornin

Allantoin, Glyoxyldiureide, Cordianine, 5–Ureidohydantoin, **アラントイン** $C_4H_6O_3N_4$ (158.12) 柱晶〔238°, 分解〕 タバコの種子, テンサイ,

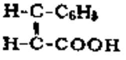


小麦の芽, 尿膜液にある 溶 H_2O±; 温 H_2O, EtOH, 濃+ 製法 尿酸の酸化 文献 B–XXV, 474; *Org. Syn., Coll. Vol.* II, 23.

Allene, Propadiene, **アレン** $CH_2:C:CH_2$ (40.06)〔−146°〕(−32°) 文献 B–I, 248. 四臭化物〔10°〕(170°, 80mm).

Allobarbital → Diallylbarbituric Acid

Allocinnamic Acid, cis-Cinnamic Acid, **アロ桂皮酸** $C_9H_8O_2$ (148.15)〔68°〕,



〔58°〕,〔42°〕 最初のが安定 溶 H_2O± 文献 B–IX, 591.

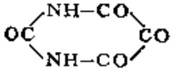
Allocryptopine, β-Homochelidonine, **アロクリプトピン** $C_{21}H_{23}O_5N$ (369.40) 針晶 α–〔159–160°〕, β–〔169–171°〕 *Chelidonium majus* (クサノオウ) 等のアルカロイド, クリプトピンの異性体. β– は γ– ホモチェリドニンとも言う 溶 EtOH, $CHCl_3$, Et_2O, AcOEt, 稀酸+ 文献 B–XXVII, 521, 522.

Allomaleic Acid → Fumaric Acid

Allonal, アロナール 52.4％のアミノピリンと 47.6％のアルレートとの混合物 用途 鎮痛剤.

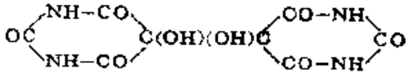
Allophanamide → Biuret

Alloxan, Mesoxalylurea, **アロキサン** $C_4H_2O_4N_2 \cdot 4H_2O$ (214.14) 柱晶〔170°, 分解〕



溶 H_2O, EtOH+ 製法 尿酸の酸化 文献 B–XXIV, 500; *Org. Syn.*, 23, 3.

Alloxanthin, Uroxin, **アロキサンチン** $C_8H_6O_8N_4 \cdot 2H_2O$ (322.19)〔253–255°, 分解〕



溶 H_2O, EtOH, Et_2O干; 水酸化バリウムで青色沈殿 文献 B–XXVI, 556.

Alloyohimbine, Dihydroyohimbine, **アロヨヒンビン** $C_{21}H_{26}O_3N_2 \cdot H_2O$ (372.45)〔135–140°〕$[\alpha]_D^{20}$ −72.7° (C_5H_5N) *Corynanthe Yohimbe* Schum. の皮のアルカロイド, ヨヒンビンの異性体 溶 H_2O－; EtOH, C_5H_5N, 稀酸+ 文献 Hahn, *et al.*, *Ber.*, 60, 669, 707 (1927); Warnat, *Ber.*, 60, 1118 (1927). 塩酸塩〔279°〕.

Allyl Alcohol, アリルアルコール CH_2=$CHCH_2OH$ (58.08) 刺激臭液体 (96–97°) d^{15} 0.857 n_D^{20} 1.4134 有毒 溶 H_2O, EtOH, $CHCl_3$, Et_2O, 石油ベンジン∞ 製法 グリセリンを蟻酸と加熱 文献 B–I, 436; *Org. Syn., Coll. Vol.* I, 34.

Allylamine, 3-Aminopropylene, **アリルアミン** $CH_2:CHCH_2NH_2$ (57.09) (55–58°) d_{20}^{20} 0.760 n_D^{20} 1.4186 溶 H_2O, EtOH, Et_2O∞ 文献 B–IV, 205; *Org. Syn.*, 18, 5. p–トルエンスルホアミド〔64°〕.

Allyl Bromide, 3-Bromopropylene, Bromallylene, **臭化アリル** $CH_2:CHCH_2$-Br (120.99) (70–71°) d_4^{20} 1.398 n_D^{20} 1.4655 溶 H_2O－; EtOH, $CHCl_3$, Et_2O, CS_2, CCl_4∞ 文献 B–I, 201; *Org. Syn., Coll. Vol.* I, 24.

Allyl Chloride, 3-Chloropropylene, **塩化アリル** $CH_2:CHCH_2Cl$ (76.53) 刺激臭液体〔−136°〕(44–45°) d_4^{20} 0.938 n_D^{20} 1.4154

此为试读，需要完整PDF请访问：www.ertongbook.com