

應 用 化 學 辭 典

朱 積 煊 編

商 務 印 書 館

應用化學辭典

編者——朱積煊

出版者——商務印書館香港分館

香港鯉魚涌芬尼街2號D僑英大廈五樓

印刷者——中華商務聯合印刷（香港）有限公司

香港九龍炮仗街75號

版次——1956年2月香港第一版

1984年3月重印

© 1956 1984 商務印書館香港分館

ISBN 962 07 2025 3

序

化學與其有關的工業部分聯繫日趨密切，應用方面的化學辭典已爲現代化學學生、化學師、化學工程師，與化學有關的工業家日常所必要的參考工具。編者因此採取普通的、實用的名詞，包括化學和化工方面的定義、定律、術語、化學藥品、藥物、香料、染料半製品、芳香油、油脂、金屬、礦物、石油產物、黏土產物、殺蟲劑及鞣料等彙成本書。

化學爲近代進步極速的一門科學，名詞爲數極多，本書祇收比較普通的名詞。當我在一九四八年編譯時，認爲化學名詞的推行還有些困難，所以這本應用化學辭典採用英文字母次序的排列，於書末附以中文的索引；但在新中國這樣排列是不好的。我當在日後吸收化學工作者和檢用者的意見，逐漸增刪和修訂，以期漸臻於完善。

書中所用中文化學名詞，根據中國科學院編譯局編訂的化學物質命名原則和中國化學會編訂的化學名詞草案。

同學汪統元、錢慶榮、鄭秀實、王傳銘，子侄善農、善工、善倩，分工謄清全稿，且時提問題，得隨時修正；而於全書中文索引之編成，費力尤多。

至於錯誤或不妥的地方，還希化學工作者和查用者隨時提出意見，予以批評，以便改進。

編者

編 例

1. 目前我國化學名詞尚未普及，現爲便於學習和應用，按西文字典式依字母次序編列，次舉中文名詞。

2. 關於定義、定律、術語，用簡單詞句說明。

3. 化學藥品，半製品或天然原料，注以分子式或結構式，物理性或化學性，產源，或製造法，末爲用途。

4. 有機化合物名詞上冠有間 meta-，隣 ortho-，對 para-， α - 或 1- (alpha-)， β - 或 2- (beta-) 者，改爲縮寫 m-，o-，p-， α - 及 β - 等，仍按它主要名詞排列。例如 Bata-Naphthol 作 β -Naphthol，列入“N”部。

5. 一物之有學名、商業名或別名的，用一符號代替見某某或同某某，不重複敘述。

6. 譯名中的文字，有加方括弧的，表示括號內的文字，於應用時可省略。

7. 譯名中的學名，有普通名詞者，並列之，用' 隔開。

8. 溫度概以攝氏度 $^{\circ}\text{C}$. 計。遇有華氏的，才註有 $^{\circ}\text{F}$. 符號。

9. 爲謀便於由中文化學名詞檢查定義、定律、品性、製法或用途等，可從中文索引按筆劃多少，檢出西文名詞而得。

1952 年國際原子量表

元 素		符號	原子序	原子量	元 素		符號	原子序	原子量
中名	英 名				中名	英 名			
錒	Actinium	Ac	89	227	銻	Europium	Eu	63	152.0
鋁	Aluminum	Al	13	26.98	氟	Fluorine	F	9	19.00
鋂	Americium	Am	95	[243]	釷	Francium	Fr	87	[223]
銻	Antimony	Sb	51	121.76	釷	Gadolinium	Gd	64	156.9
氬	Argon	A	18	39.944	鎔	Gallium	Ga	31	69.72
砷	Arsenic	As	33	74.91	鍺	Germanium	Ge	32	72.60
砹	Astatine	At	85	[210]	金	Gold	Au	79	197.2
鋇	Barium	Ba	56	137.36	鈦	Hafnium	Hf	72	178.6
鐳	Berkelium	Bk	97	[245]	氦	Helium	He	2	4.003
鈹	Beryllium	Be	4	9.013	釷	Holmium	Ho	67	164.94
鉍	Bismuth	Bi	83	209.00	氫	Hydrogen	H	1	1.0080
硼	Boron	B	5	10.82	銦	Indium	In	49	114.76
溴	Bromine	Br	35	99.916	碘	Iodine	I	53	126.91
鎘	Cadmium	Cd	48	112.41	銥	Iridium	Ir	77	193.10
鈣	Calcium	Ca	20	40.08	鐵	Iron	Fe	26	55.85
鐳	Californium	Cf	98	[246]	氪	Krypton	Kr	36	83.80
碳	Carbon	C	6	12.010	釷	Lanthanum	La	57	138.92
鈰	Cerium	Ce	58	140.13	鉛	Lead	Pb	82	207.21
銫	Cesium	Cs	55	132.91	鋰	Lithium	Li	3	6.940
氯	Chlorine	Cl	17	35.457	鋨	Lutecium	Lu	71	174.99
鉻	Chromium	Cr	24	52.01	鎂	Magnesium	Mg	12	24.32
鈷	Cobalt	Co	27	58.94	錳	Manganese	Mn	25	54.93
銅	Copper	Cu	29	63.54	汞	Mercury	Hg	80	200.61
鐳	Curium	Cm	96	[242]	鉬	Molybdenum	Mo	42	95.95
鐳	Dysprosium	Dy	66	162.46	釷	Neodymium	Nd	60	144.27
鐳	Erbium	Er	68	167.2	氖	Neon	Ne	10	20.183

1952 年國際原子量表 (續)

元 素		符號	原子序	原子量	元 素		符號	原子序	原子量
中名	英 名				中名	英 名			
鎳	Neptunium	Np	93	[237]	硒	Selenium	Se	34	78.96
鎳	Nickel	Ni	28	58.69	矽	Silicon	Si	14	28.09
銱	Niobium	Nb	41	92.91	銀	Silver	Ag	47	107.880
氮	Nitrogen	N	7	14.008	鈉	Sodium	Na	11	22.997
銱	Osmium	Os	76	190.2	銻	Strontium	Sr	38	87.63
氧	Oxygen	O	8	16	硫	Sulfur	S	16	32.06
鈀	Palladium	Pd	46	106.7	鉬	Tantalum	Ta	73	180.88
磷	Phosphorus	P	15	30.975	鐳	Technetium	Tc	43	[99]
鉑	Platinum	Pt	78	195.23	碲	Tellurium	Te	52	127.61
釷	Plutonium	Pu	94	[241]	鐳	Terbium	Tb	65	159.2
錒	Polonium	Po	84	210	銻	Thallium	Tl	81	204.39
鉀	Potassium	K	19	39.100	釷	Thorium	Th	90	232.12
鐳	Praseodymium	Pr	59	140.92	鐳	Thulium	Tm	69	169.4
鉅	Promethium	Pm	61	[145]	錫	Tin	Sn	50	118.70
鐳	Protoactinium	Pa	91	231	鈦	Titanium	Ti	22	47.90
鐳	Radium	Ra	88	226.05	鈾	Uranium	U	92	238.07
氡	Radon	Rn	86	222	釩	Vanadium	V	23	50.95
銻	Rhenium	Re	75	186.31	鎢	Wolfram	W	74	183.92
銻	Rhodium	Rh	45	102.91	氙	Xenon	Xe	54	131.3
鉀	Rubidium	Rb	37	85.48	鐳	Ytterbium	Yb	70	173.04
鈳	Ruthenium	Ru	44	101.7	釔	Yttrium	Yt	39	88.92
鈳	Samarium	Sm	62	150.43	鋅	Zinc	Zn	30	65.38
銻	Scandium	Sc	21	44.96	銻	Zirconium	Zr	40	91.22

表中原子量外附括號的，表明該原子量是已知半衰期最長的同位素的質量數。

元素的週期表

H 氫 1	He 氦 2
----------	-----------

0	I	II	III	IV	V	VI	VII	0
He 2	Li 3	Be 4	B 5	C 6	N 7	O 8	F 9	Ne 10
Ne 10	Na 11	Mg 12	Al 13	Si 14	P 15	S 16	Cl 17	Ar 18

應用化學辭典

A

Abegg rule, 阿柏基法則

元素的正負原子價之和常是 8，有下列諸例爲證：

元素	正 原 子 價	負 原 子 價	和
C	在 CCl_4 +4	在 CH_4 -4	8
N	HNO_3 +5	NH_3 -3	8
S	SO_3 +6	H_2S -2	8
Cl	HClO_4 +7	HCl -1	8

Abel's reagent 阿貝爾試藥

是彫刻試藥，10% 的鉻酸溶液，用於碳鋼之微量分析。

Abietic acid 松香酸

$\text{C}_{20}\text{H}_{30}\text{O}_2$ 分子量 302.23。黃棕色粉末，熔點 182° 。可溶於乙醇、苯、乙醚、丙酮、冰乙酸、二硫化碳，不溶於水。爲松香用稀乙醇萃取而得。供製金屬鹽、油漆乾燥劑，可助醋酸（乙酸）及醋酸酵母之生長。

Abietic acid ethyl ester 松香酸乙酯

$\text{C}_{19}\text{H}_{29}\text{COOC}_2\text{H}_5$ 琥珀色黏液體，於氧化時變硬。比重 1.02，沸點 350° ，熔點 45° 。溶於乙醚，不溶於水，係氯乙烷和松香的醇溶液及苛性鈉共熱而得。供製硝化纖維素塑料之用。

Abietic anhydride 松香酸酐

= Gum rosin

Abietinic acid = Abietic acid

Absinthin 苦艾苳

$\text{C}_{40}\text{H}_{56}\text{O}_8 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 黃褐色無定形粉，味極苦。熔點 $120^\circ - 125^\circ$ 。溶於水、乙醇、氯仿、乙醚。由苦艾萃取而得。用作醫療品，是驅蟲藥。

Absolute alcohol 絕對乙醇

$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ 無色清澄液體，燃燒呈藍色焰，有特臭。比重 0.793 (15°)。可與水混和，遇無水硫酸銅，不能使其變呈藍色，遇二碳化鈣，不生乙炔。係 95.5% 乙醇與活性石灰共煮沸除去其最後所含的

4.5% 之水蒸餾而得。新法加苯於 95% 乙醇經蒸餾而得。供實驗室，工業合成化學和燃料等用。

Absolute temperature 絕對溫度

以攝氏零度下 273 度為起點的溫度。攝氏溫度加 273 度，便是絕對溫度。

Absolute weight of molecules 分子的絕對重量

在標準狀況下一升氣體中之分子數 2.7×10^{22} ，除其氣體之重量克，即得該氣體物質各個分子之絕對重量。

例如在標準狀況下一升氫的重量是 0.0899 克，以其分子數 2.7×10^{22} 除之即得一個氫分子之絕對重量 0.332×10^{-23} 克。

Absolute zero 絕對零度

溫度的物理意義，是示分子運動的快慢。在攝氏溫度 -273.18° 叫絕對零度，即分子停止運動，或嚴格的說趨於分子可能運動的最小值。

Absorbent 吸收劑

是有吸着性的物質。例如木炭能吸收氨或碳酸氣。

Absorption 吸收

固體或液體吸收氣體的現象。例如石灰水之吸收二氧化碳。

Absorption indicator 吸收指示劑

是一系中某一成分被該系之固體相所吸收，在其試驗中用色彩或其他性質表示的。例如螢光素為鹵化銀吸收時，有深紅色生成。

Absynthin = Absinthin

Abyssinian gold 阿比西尼亞金

是銅和鋅的合金，含銅 91%，鋅 8%；或銅 86%，鋅 12%，和錫 1%。供製價廉首飾。

Acacia gum = Gum arabia

Acaroid gum 阿卡羅特樹膠

有紅色及黃色二種。紅色似龍血，形似小星，斷面有光澤，色愈黃者容積亦愈大。含有 80—85% 的黃樹脂鞣質 (Xanthoresino-tannol)。產於澳洲。為紙之膠料，造假漆的原料。

Accelerators 催速劑，促進劑

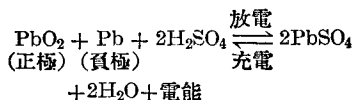
可使化學作用的時間減短，並得增加其運用時所需性質之物質。例如橡膠於加硫作用時所酌加之少量的某種有機化合物，即是加速劑之一。又稱促進劑，即足以助催化之作用者。例如製造硬化油時之加用酸性白土、銅或苯甲酸等是。

Acceptor 接受體

能與誘導物質之變化共同起反應者。

Accumulator 蓄電池

蓄電池的電能是從化學能轉換而來的。在充電時，利用電流通過某種溶液，產生化學反應，將電能變成化能。在放電時，將充電時所造成的化能又變成了電能。



Acenaphthene 蒽, 萘駢乙烷

$\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{CH}_2)_2$ 分子量 154.2。白色針晶，熔點 95° ，沸點 277.5° 。可溶於熱乙醇。由煤膠(落)蒸餾而得。為染料之半製品。

Acenaphthene quinone 蒽醌

$\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{CO})_2$ 白色針晶，熔點 $262^\circ - 263^\circ$ 。為蒽經冰乙酸和重鉻酸鉀之氧化而得。供染料合成用。

Acenaphthenone 萘駢乙酮, 蒽醌

$\text{C}_{10}\text{H}_6\text{COCH}_3$ 無色片晶。熔點 121° 。溶於乙醇、氯仿及苯。係 α -萘乙醯之鹵衍生物偕氯化鋁於溶劑中共作用而得。供染料合成用。

Acerdol = Calcium permanganate

Acetal 縮醛, 二乙氧基乙烷

$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OC}_2\text{H}_5)_2$ 分子量 118.11。

無色液體，有不適之臭。遇酸易分解。比重 0.831，沸點 102.2° 。可溶於乙醇及乙醚，難溶於水。係乙醇部分受氧化，其初生之乙醛與乙醇縮合而成。常用作溶劑、化粧品、香料及醫療品。

Acetaldehyde 乙醛

CH_3CHO 分子量 44.03。無色可燃液體，有刺激性之菓子香。比重 0.782 (15°)，熔點 -123.5° ，沸點 20.2° 。可溶於水、乙醇及乙醚。係乙醇汽通過鉑絨或由乙炔所合成。常用製有機衍生物、合成藥、染料及橡膠，亦用於造銀鏡、酚醛樹脂及攝影用之顯像劑。

Acetaldehyde, Para- 三聚乙醛

$(\text{CH}_3\text{CHO})_3$ 分子量 132.09。無色液體，有愉快之臭。比重 0.9960，熔點 10.5° ，沸點 124° 。溶於水，可與乙醇、乙醚、氯仿、揮發油相混和。係鹽酸與乙醛共作用而得。用製染料、半製品、有機化學品、消毒劑、醫藥品、橡膠之加速及抗氧化劑、油脂與樹脂等之溶劑。

Acetaldehyde ammonia = Aldehyde ammonia

Acetaldol 丁醇醛

$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{CHO}$ 分子量 88.06。水白至灰黃色之澄清糖漿液體。比重 1.1098，沸點 83° (20 mm.)。可與水、乙醇、乙醚及有機溶劑相混和。常作合成橡膠之加速劑、香料、磺浮劑、醋酸纖維酯溶劑，亦常用製染料、藥物。

Acetaldoxime 乙醛肟

$\text{CH}_3\text{CH} : \text{NOH}$ 無色晶體。熔點 47° ，沸點 115° 。溶於水、乙醇及乙醚。為羥胺加於乙醛水溶液而製成。借稀酸類共熱，則分解為乙醛及羥胺。用以檢定或精製乙醛。

Acetals 縮醛

醛一分子與醇二分子結合縮去一分子水所成之化合物。例如 $\text{CH}_2(\text{OCH}_3)_2$ 之二甲氧基甲烷， $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OC}_2\text{H}_5)_2$ 之 1,1-二乙氧基乙烷(或二乙醇縮乙醛)。

Acetamide 乙醯胺, 醋醯胺

CH_3CONH_2 分子量 59.05。無色潮解晶體，有臭。比重 1.159，熔點 81° ，沸點 222° 。可溶於水、乙醇。係乙醯乙酯與氫氧化銨共作用而成。供製半製品、氰化甲烷、合成藥、滲透劑、潮解劑等。

Acetanilide 乙醯苯胺

$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}(\text{COCH}_3)$ 白色片晶。比重 1.2105，熔點 113° ，沸點 305° 。可溶於熱水、乙醇、乙醚。為苯胺受乙醯之乙醯作用而成。供製對硝基乙醯苯胺、對苯二胺、對硝基苯胺等半製品、藥物、染料、纖維素染，過氧化氫之穩定劑，橡膠之加速劑。

Acetanilidine 乙醯對甲氧基苯胺

$\text{CH}_3\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ 白色結晶粉，味苦。熔點 127.1° 。溶於乙醇、丙酮、稀酸類，不溶於水。係對甲氧基苯胺經乙醯作用而得。供醫藥用。

Acetannin = Acetyl tannic acid

Acetate of lime 乙醯石灰, 醋醯石灰

由木醋酸與石灰乳所製成之乙醯鈣之商品名，呈棕灰色。詳見乙醯鈣。

Acetate silk dyes 醋醯絲染料

為特種染料專染醋醯絲，通常為酯似化合物溶於有機溶劑如丙酮，不溶於水。染色在溶液中之。主有三類：(1) Ionamines, 為某種第一或第二胺之甲基亞硫酸氫鹽化合物；(2) Dispersols, 脂溶染料用於膠狀溶液；(3) Duranols 為氨基蔥醌類用於膠狀溶液。

Acetic acid 乙醯, 醋醯

CH_3COOH 無色液體，有刺激臭，比重 1.049 (25°)，熔點 16.7° ，沸點 118.1° 。溶於水、乙醇及乙醚。由蒸餾木材所得之木醋酸或由稀乙醇氧化而得。用製醋醯鹽、醋醯有機衍生物、酯類、藥物、偶氮染料、甲基紫、火柴、印染墨、人造皮革、鉛白、樹脂、人造絲、殺蟲成分、羊毛及絲之染用助劑等。

Acetic acid amine = Acetamide

Acetic anhydride 乙酐, 醋酐

$(\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O}$ 分子量 102.05。無

色液體，有強醋酸香。比重 1.082(15°)，沸點 139.6°。可溶於乙醇、氯仿、乙醚。遇水分解為醋酸。為乙醛氯 CH_3COCl 與醋酸鹼共蒸餾而得；亦為造人造絲之副產。供製乙醯酯、化學品、半製品、合成藥及染料。

Acetic-arsenic acid 乙酸砷酸

$\text{AsO}(\text{OH})_2\text{CH}_2\text{COOH}$ (?) 無色硬晶體。熔點 152°。溶於水及乙醇，幾不溶於丙酮、苯及乙醚。係三氧化二砷溶於苛性鈉液與氯乙醯共作用之，用乙醯令呈酸性後以氨水作用之，製成鈣鹽，濾取，用硫酸分解為遊離酸。作獸醫治療品。

Acetic crude = Pyrolicneous acid

Acetic ester 乙醯乙酯

$\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$ 無色有香氣之液體。比重 0.9003，熔點 -82.4°，沸點 77.15°。溶於乙醇、氯仿、乙醚，稍溶於水。係乙醯及乙醇於硫酸存在下共熱蒸餾而得。用製合成染料、藥物、香料、光氣、硝化棉及硝化纖維素塑料、菓子香精、無烟火藥、溶劑等。

Acetic ether = Acetic ester

Acetic isobutyl ester 乙醯異丁酯

$\text{CH}_3\text{COOCH}(\text{CH}_3)(\text{C}_2\text{H}_5)$ 分子量 116.09。比重 0.875(15°)，沸點 112.2°。

溶於乙醇及乙醚。為硝化纖維素之溶劑，製清漆、稀釋劑、指甲油、人造皮革、可洗紙張、香料。

Acetic oxide = Acetic anhydride

Acetin 一醯酯，一醯酸甘油酯

$\text{C}_2\text{H}_5\text{O}_2\text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_2$ 無色稠厚液體，易犯潮。比重 1.221(15°)，沸點 240°。加熱分解，可溶於水、乙醇及乙醚。為甘油與濃醋酸共熱而成。供製二硝基乙醯甘油、炸藥、可鞣皮、鹽基性染料之溶劑。

Acetoacetanilide 乙醯-乙醯苯胺

$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CONHC}_6\text{H}_5$ 雪白血體。熔點 84°—85°。稍溶於水，可溶於稀氫氧化鈉溶液。係乙醯乙醯乙酯與苯胺共同作用除去乙醇而成。供造染料或用於有機合成。

Acetoacetic ester 乙醯乙醯乙酯，丁醯酸乙酯

$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5$ 無色或稍帶黃色液體，有菓子香。比重 1.025，沸點 94°(45 mm.)。溶於苯、氯仿、乙醇，稍溶於水。係乙醯乙醯為金屬鈉作用後蒸餾而得。用製半製品、安替比林、紫蘿蘭酮及其他合成香料、清漆及塑料。

Acetoacet-o-anisidide 乙醯-乙醯-鄰甲氧基苯胺

$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CONHC}_6\text{H}_4\text{OCH}_3$ 分子量 207.32。白色細結晶粉。熔點 $82-5^\circ$ 。用爲半製品，供造染料（如 Hansa yellows）。

Acetoacet-*o*-chloranilide

乙醯-乙醯-磷氯苯胺

$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CONHC}_6\text{H}_4\text{Cl}$ 分子量 211.65。白色細結晶粉。熔點不低於 102.5° 。用爲半製品，供造染料。

Acetoacet-*o*-toluidide · 乙

醯-乙醯-磷甲苯胺

白色粒狀粉。熔點不低於 103.5° ；純淨度按 CO_2 發生法不低於 96%。供製染料。

Acetoacet-*p*-chloranilide

乙醯-乙醯-對氯苯胺

$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CONHC}_6\text{H}_4\text{Cl}$ 分子量 211.65。白色細結晶粉。熔點 $130-2^\circ$ 。爲製造染料之半製品。

p-Acetoanisol 對甲氧基苯

乙醯

$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3\text{O})\text{OCCH}_3$ 結晶片。熔點 $38-39^\circ$ ，沸點 258° 。溶於乙醇、乙醚。係苯甲醚與乙醯氯在氯化鋁及二硫化碳存在下共作用而成。供香料用。

Aceto-arsenic acid = Acetic-arsenic acid

Acetocinnamoen = Benzylidene-acetone

Acetoin 乙醯甲基甲醇，經丁醌

$\text{CH}_3\text{COCHOHCH}_3$ 微黃色液體，有徐徐變爲結晶之聚合體之傾向，但慎熔化仍能復原。比重 1.016 (15°)，沸點 $140-144^\circ$ 。可與水相混和。放在空氣中徐徐氧化爲聯乙醯，常用代聯乙醯，以其易於揮發之故。

Acetol 羥基丙醯

$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{OH}$ 爲液體。比重 1.0824 (20°)，沸點 146° ，熔點 -17° 。溶於水、乙醇及乙醚。係碳酸鉀作用於溴丙醯，或乙酸鉀作用於氯丙醯在甲醇溶液而得。爲硝化纖維素之溶劑。

Acetolysis 乙醯解（作用）

用於由有機化合物除去乙醯基之方法。通常乙醯化合物借水的或醇的鹼溶液共熱，使乙醯基成爲乙酸而除去。

Acetone 丙醯，醋醯

CH_3COCH_3 分子量 94.9°。無色液體有芳香。沸點 $55.5^\circ-57.5^\circ$ 。可混和於乙醇、醚，若干油類。係醯類受發酵或乾餾醋酸鈣而得。供製有機化合物、氯仿、碘仿、汽車燃料，用作溶劑、清潔劑，蓄藏乙炔，羊毛脫脂及絲之脫膠。

Acetone alcohol = Methyl alcohol

Acetone chloroform 1,1,1-三氯-2-甲基丙醇-[2]

$\text{CCl}_3(\text{CH}_3)_2\text{COH}$ 分子量 177.47。白色晶體，有樟腦香。熔點 $80^\circ-81^\circ$ 。溶於乙醇、乙醚、苯、丙酮、氯仿、甘油、冰醋酸。稍溶於水。係丙酮與氯仿之冷溶液與苛性鉀共作用而得。用於醫藥、局部麻醉藥、防腐藥。

Acetone cyanhydrin 2-氰

丙醇

$(\text{CH}_3)_2\text{COHCH}_2\text{CN}$ 液體。沸點 82° (23 mm.)，熔點 -20° 。溶於水，乙醇、乙醚。係丙酮與氫氰酸共縮合而成。作殺蟲劑用。

Acetone dicarboxylic acid 3-氧戊二酸-[1.5]

$\text{COOHCH}_2\text{COCH}_2\text{COOH}$ 無色針晶，受熱、酸類、鹼類之作用，分解為丙酮及碳酐，遇三氯化鐵呈紫色。熔點約 130° 。溶於乙醚。係脫水檸檬酸與濃硫酸混和後於水蒸氣浴共熱而得。為烘焙之發酵劑，用製橡膠品。

Acetone diethyl sulfone

丙酮縮二乙磺

$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{SO}_2\text{C}_2\text{H}_5)_2$ 無色結晶粉。熔點 $125^\circ-126^\circ$ ，分解於 300° 。溶於乙醇、乙醚、氯仿、苯，稍溶於水。為無水丙酮與無水乙硫醇混合後，通以無水鹽酸，結果分成二層，取其上層用高錳酸鉀行氧化而得。於醫療上作催眠藥用。

Acetone oils 丙酮油類

商品分三種：(一)檸檬黃，比重 0.826—0.830，沸點 $75^\circ-160^\circ$ ；(二)水似，比

重 0.812，沸點 $75^\circ-105^\circ$ ；(三)深橘黃，比重 0.855—0.865，沸點 $80^\circ-225^\circ$ 。為蒸餾丙酮所遺剩之油狀殘渣，含有酮類、醛類及丙酮之縮合物。為溶劑、酒精之變性劑。

Acetone oxime = Acetoxime

Acetone-sodium bisulfite

亞硫酸氫鈉丙酮

$(\text{CH}_3)_2\text{COHNaSO}_3$ 或 $(\text{CH}_3)_2\text{CONaHSO}_3$ 晶體。係亞硫酸氫鈉與丙酮共作用而得。用製化學藥品、純丙酮、照相術用藥品，印染用品。

Acetonic acid α -羥異丁酸

$(\text{CH}_3)_2\text{COHCOOH}$ 無色晶體。沸點 212° ，熔點 79° 。溶於水、乙醇、乙醚。供有機合成用。

Acetonitrile 乙腈，氰化甲烷

CH_3CN 分子量 41.05。無色有芳香之液體，性毒。熔點 -44° ，沸點 82° 。可溶於水及乙醇。係乙腈胺與冰醋酸共熱而得。用於有機合成，香料及變性劑。

Acetonyl acetone 己二酮，

丙酮基丙酮

$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_2\text{COCH}_3$ 無色水溶性液體，沸點 191.3° 。可為醋酸纖維素酯之溶劑，可與反應劑縮合為環狀化合物，對皮有上鞣的效應。

Acetonylalcohol = Acetol

Aceto-*o*-toluidine 乙醯磷 氨基甲苯

$\text{CH}_3\text{CONHC}_6\text{H}_4\text{CH}_3$ 分子量 179.21。白色細結晶粉末。熔點 $104-5^\circ$ 。溶於乙醇，不溶於熱水。係冰醋酸與磷氨基甲苯共煮沸而得。可供製染料及有機合成。

Acetophen = Acetyl sali- cylic acid

Acetophenone 苯乙酮

$\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}_3$ 分子量 120.06。無色液體或透明晶體，有刺戟性臭味。比重 1.02825，熔點 20.5° ，沸點 202° 。不溶於水，溶於乙醇、乙醚、氯仿。為苯與乙醯氯於氯化鋁存在時共作用而成。供製香料、藥物及有機藥品。

β -Acetopropionic acid 戊 酮-[4]-酸-[1]，左旋糖酸， 果糖酸

$\text{CH}_3\text{CO}(\text{CH}_2)_2\text{COOH}$ 無色片晶，熔點 33° ，沸點 $245^\circ-246^\circ$ ，比重 1.137 (24°)。溶於水、乙醇及乙醚。用製脂類及藥物。

Acetopyrine 阿西多比林

白色結晶粉，熔點 $63^\circ-65^\circ$ 。溶於乙醇及暖水，難溶於冷水。為安替比林(1-苯-2,3-甲基吡唑酮-[5])(50%)，磷經苯甲酸(36%)及乙酸(14%)共接合而成。作解熱藥、風濕病藥。

Acetosal = Acetyl salicy- lic acid

Acetosalic acid = Acetyl salicylic acid

Acetosol = Acetylene tetrachloride

Acetoxime 丙酮肟

$(\text{CH}_3)_2\text{CNOH}$ 無色晶體，具有酸性及鹼性。遇稀酸易於分解。沸點 136.3° ，熔點 61° 。溶於乙醇、乙醚及水。供有機合成、纖維素酯溶劑等用。

Acetozone = Acetyl ben- zoyl peroxide

Acetoaminosalol = Phene- tsal

Acetphenacetin 二乙醯對 氨基苯乙醚

$(\text{CH}_3\text{CO})_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{OC}_2\text{H}_5$ 無色針晶，熔點 $53^\circ-54^\circ$ ，沸點 $182^\circ(12\text{ mm.})$ 。溶於乙醇、氯仿及乙醚，稍溶於水。為乙醯對氨基苯乙醚與乙酐共作用而得。醫療上供解熱用。

Acetphenetidine 乙醯對氨 基苯乙醚

$\text{CH}_3\text{CONHC}_6\text{H}_4\text{OC}_2\text{H}_5$ 分子量 179.20。白色細結晶粉，無臭稍有苦味。

熔點 134.9°。溶於有機溶劑，稍溶於水。爲對氨基苯乙醚與冰醋酸共作用而得。用於醫藥爲鎮靜劑及解熱藥。

Acetyl 乙醯基

CH_3CO -由乙酸減去氫氧原子團所成之基。

Acetylacetanilide = Acetoacetanilide

Acetylacetone 乙醯丙酮，戊二酮-[2,4]

$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{OCCH}_3$ 無色易動性液體，有不適之臭，冷卻之爲有光澤之固體，沸點 136.5°—137°。可溶於酸性水中，乙醇、氯仿及乙醚。不耐光之作用，變呈棕色樹脂質。爲氯化鋁作用於乙醯氯後之產物經水分解而得。供醋酸纖維酯之溶劑用。

p-Acetylaminobenzoic acid, 對乙醯氨基苯甲酸

$\text{CH}_3\text{CONH}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\text{COOH}$ 針似晶體，熔點 256.5°(分解)。溶於乙醇，稍溶於水。係乙醚對甲苯胺爲高錳酸鉀氧化而得。供有機合成用。

4-Acetylaminocoumarone 4-乙醯氨基駢呋喃

$\text{C}_8\text{H}_5\text{O}_2\text{NHOCCH}_3$ 黃色晶體，幾無味，熔點 240°—246°(分解)。幾不溶於有機溶劑及水。係高錳酸鉀作用於 2-氧-5-乙醯氨基二苯甲酮之乙酸溶液而得。爲醫藥品，用以退熱、治風濕病。

1-Acetylamino-8-naphthol-3-6-disulfonic acid

1-乙醯氨基-8-萘酚二磺酸-[3,6]

$\text{CH}_3\text{CONH}\cdot\text{C}_{10}\text{H}_4\text{OH}\cdot(\text{SO}_3\text{H})_2$ 溶於水。爲 H-酸之乙醯化合物。供製紅色染料。

p-Acetylanisol = p-Methoxyacetophenone

Acetylanthranilic acid

磷乙醯氨基苯甲酸

$\text{CH}_3\text{CONHC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ 針晶或稜晶(冰醋酸中結晶者)，熔點 185°。係磷乙醯氨基苯於硫酸鎂或氯化鉀存在下爲高錳酸鉀共作用而得。供有機合成用。

Acetylated starch = Starch acetates

Acetylation 乙醯化[作用]

乃使乙醯基導入含-OH 或-NH₂基之有機化合物之方法。係化合物偕乙醚或乙醯氯於惰性溶劑如苯或乙酸存在時共熱而得。

Acetyl atoxy = Arsacetin

Acetyl benzoyl peroxide

苯甲醯過氧化乙醯

$\text{C}_6\text{H}_5\text{COOOCH}_3\text{CO}$ 白色晶體，熔點 36.6°。遇水、有機質、若干有機溶劑

即分解，能自炸。商品通常混有 50% 中性的乾粉。用於醫藥及消毒劑。

Acetyl bromide 溴化乙醯， 乙醯溴

CH_3COBr 無色有煙液體，於空氣中變黃，遇水起劇烈作用，煙刺激眼睛。沸點 81° 。溶於乙醚。為乙酸與五溴化磷共作用而得。供有機合成，製造染料。

Acetylcarbamide 乙醯脲

$\text{CONH}_2\text{NHOCCH}_3$ 白色絲似長針晶，熔點 200° ，昇華於 160° 。溶於乙醇及熱水，稍溶於冷水。係氯化乙醯作用於脲，於 120° 除去過量之氯化乙醯，乃溶於煮沸乙醇任其結晶而得。供有機合成，與隣經苯甲酸鹽或有機酸製造蠟似物質。

Acetyl carbinol = Acetol

Acetyl cellulose 乙醯纖維素

(a) $\text{C}_6\text{H}_5(\text{COOCH}_3)_5$, (b) $\text{C}_6\text{H}_5\text{O}(\text{COOCH}_3)_4$ 或 (c) $\text{C}_6\text{H}_7\text{O}_2(\text{COOCH}_3)_3$ 帶黃色之無定形固體，不着火。(a) 溶於乙醇，不溶於水。(b) 不溶於水。(c) 不溶於水、乙醇及乙醚，溶於氯仿、冰醋酸及硝基苯。係纖維素於硫酸存在時經乙醯化作用而得。用製人造絲、飛機翼塗料、清漆、不着火軟片、塑料、絕緣線、防火皮革。

Acetyl chloride 氯化乙醯， 乙醯氯

CH_3COCl 分子量 78.48。無色可灼液體，有強臭，刺眼性。比重 $1.1051 (20^\circ)$ ，沸點 52° 。溶於乙醚，可與丙酮或乙酸相混和。遇水或乙醇生劇烈作用。為冰醋酸與三氯化磷於冷時混和後加熱去氯化氫蒸餾而得。常用製乙醯基衍生物、半製品、藥物及合成染料。

Acetylene 乙炔，電石氣

C_2H_2 分子量 26.02。無色，有毒，可燃之氣體，有蒜臭。比重 0.91，熔點 -81.5° ，沸點 -83.6° 。溶於乙醇、丙酮、水。為電石與水作用而成。用以照明、氧炔焊、有機合成。

Acetylene black 乙炔黑

為碳黑，係壓縮乙炔為電的分解而成，有氫放出。用作顏料及着色劑。

Acetylene series 炔屬

炔屬烴為不飽和化合物較相當之烯屬少含二個氫原子，其通式為 $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$ ，其碳原子以三重價標結合。本屬之重要化合物為乙炔 $\text{CH}\equiv\text{CH}$ 、丙炔 $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CH}$ 及丁炔 $\text{CH}_3\cdot\text{C}\equiv\text{C}\cdot\text{CH}_3$ 。

Acetylene tetrabromide

四溴化乙炔，1,1,2,2-四溴乙炔

$\text{CHBr}_2\text{-CHBr}_2$ 為白色或黃色油狀液體。比重 2.973，沸點 136° 。不溶於水，可與乙醇或乙醚相混和。為乙炔與溴作用後經蒸餾而成。作溶劑，分離礦物之混合體。