

化學藥品辭典

(正編)

高

銘 編譯

科學技術出版社

化学藥品辞典

(正 編)

Thomas C. Gregory 原編

高 銛 編譯



科学技術出版社

內 容 提 要

本書所載藥品達六千余种，每一藥品分列化學式、性狀、常數、由來、品級、包裝、用途等項，切合實用，而藥品之有別名、俗名、及舊名之尚通行者，亦均采入。

化 学 藥 品 辭 典

(正 編)

原 編 者 Thomas C. Gregory

編 譯 者 高 銓

*

科 学 技 術 出 版 社 出 版

(上海建國西路336弄1号)

上海市書刊出版業營業許可證出〇七九号

上海市印刷四厂印刷 新華書店上海發行所總經售

*

統一書号: 17119·2

(原新亞版印 16,300 冊)

开本 787×1092 紙 1/21·印張 40 20/21·字數 1,596,000

一九五六年十月新一版

一九五六年十月第一次印刷·印數 1—1,500

定價: (10) 七元三角

第五版改序

首先我得在這裏聲明一句：這個序文是出乎常例。常例，只有訂正或補訂以後的重版書，纔有重版序文。既然是依然如舊的再一次重版，何必來作序文，空虛的裝點一下？反乎常例的序文似乎可以免，而我們終沒有免去的理由是有兩種：

第一種是文字的問題。在譯述本書的時候，盛行淺易文言，所以用文言敘述，到了現在，成了亟待改革的一端。正文的解說雖則也是文言，差幸它是簡短淺明，還不難解。獨有書首序文，卻是文縷縷的兩大篇。裝點門面的序文，在現時不如免去，而解說編譯方法和使用方法的，不但不可免，而且很重要。因此，在這次重版時，張序已刪，我自己的序文也與以改造。所謂改造，從頭至尾的由文言翻成白話，也是多餘，只須將原序中認為不可刪削的意思留下，轉成白話，也就够了。依留下來的意思，改編一下，就成為下列各項：

一 本書所錄，以化學上的物質名詞為主，而且注重有實際用途的工業或醫療藥品，所以稱之為化學藥品辭典。這個名詞和原本書名不免有點出入。名詞的排列，在原本不消說是依英文字母的順序，現在則改依中國文字的筆畫來排列，就是依首字的筆畫多少，少的在先，多的在後。在同一筆畫中，則依部首排定次序。

二 名詞譯名，都根據化學命名原則譯出。許多無系統的俗名，和舊系統的名詞，尚通行於世的，也都採入，列入括弧。不過太俗了的名詞，像雙氧水（過氧化氫），太舊了的名詞，像鈹錳養（高錳酸鉀）一類的，都已略去。

三 化學名詞以外，在本書中，還有許多用作化學原料的動植礦的名詞。前者多依據商務本動植物學兩辭典，後者多依據礦物名詞。它

們不具備的，再參考了別書，或依自己的意思譯出。

四 除了上述以外，還採有譯意譯音的兩途。因為依據命名原則，對於構造複雜，原子衆多的化合物，來取定名詞，往往冗長得讀不清，繁到了五六個字，本來就很難成為名詞。要使它簡化，只有二種方法：一是依據這物質的來源與以意譯，例如 asparaginic acid 來源是天門冬，譯它為天冬酸，camphene 是樟腦中的萜，譯作樟腦萜；一是加以音譯，許多因地因人而得名的，都屬於此，例如俾斯麥褐是依照 Bismarck brown 來音譯，比從 triamino-azobenzene 命名來得更簡。此外對於 phenanthrene 的譯作菲，早見於商務本大學叢書有機化學。山道年 (santonine) 實在是得義於 santonica，世已通用，而且見於藥學名詞。凡此等等，在本書中都已採用。為譯者所自譯的也是不少，尤其是書中的商品名稱，多採此法，免得去推敲默索，費了許多不必耗費的時間。

五 關於藥品的等級，在工業品，各國都有規格或向例；在醫療藥品，各國都有藥典鄭重規定。在中國亦曾有中華藥典的頒布，可惜它的內容不多，而且發刊以來，還只是第一版。本書是譯本，慣例和規格不免是捨己從人，因此對於中華藥典，特別另立一條，以示鄭重。其他習用品級名稱見於本書的，列述它的意義在這裏：——

(1) 化學純(C.P.) 表示這項物質是已經由現在可行的方法精製而能達到的最高純度。

(2) 工業品級(Tec.) 表示它是普通商品，未經精製，或只稍加精製，只適於普通工業用途的純度。

(3) 其他各品級 上面所列的品級以外，還有純、極純、分析用、試劑用等各項，意思很是顯明，不必再述。

除了上述三條所列的以外，書中尚有 N.F.，和 N. N. R.，這是兩種未曾列入美國藥典的藥品標準。

六 數據是已定之數，或已知之數，在實用上極為重要。除原本本有的已經全部移錄以外，更參考別書，儘量加入。原本對於元素的原子

量、原子序、化合物的分子量等，都不曾載明，現在概行補列，以便應用。

七 同一物質而有各種名稱的時候，這些名稱都附列在主名的下面，不過加個括弧，以示區別。括弧中的名稱仍列專條，註明同某條，並將主要的英名列入。參考者如果只要這個名稱的原文，只此已足，不必輾轉再查。我們知道同一物質，在英文也有種種的名稱。要知道英文名稱是指何物，是什麼中文名詞，可應用卷末索引，回轉到本文去查看。如果只要知道中文名詞，那末，索引中已經列有，只此已足，不必再查了。

八 原本是取材實地，由多數人合編而成，所以它的統一性並不嚴密，因此重覆及繁簡失當的地方，不只一處，現在都已與以補正。更有一點，是已見說明文中的物質名詞，不見專條，當是一個缺點，現在也已經與以增補。以原本的範圍，本可以將物質以外的名詞列入，然所列未免過少。此僅少之術語，由何標準而列入，也不易明。它的條項極少，或為原著者所重視而加入，因此在本書中也未嘗割愛，概行列入。

以上是從老序文中抄錄下來的部分。第一種問題講完後，應當來提及第二問題了。

第二種是增訂的問題。這本書的譯述是在一九三七年着手，到現在已十餘年了。再一考其間的經過，原序文撰述於一九四一年發刊的時候，兩者相距是五年，這個遷延，是由於日寇的侵入上海；發行是在一九四六年，就是排版印刷又費了五年。總計起來，自譯述到發行，整整的費了十年。雖則說，歲月蹉跎，日寇侵略是主要的大原因，但是刊行辭典，不是易事，也不為無因。因此，就可以想到改訂和增訂，都不是輕而易舉的。

本書所據是原本的第二版，現在原本已經改訂過兩次。去年(1950年)出版的是改訂增補的第四版，內容是增加了一倍。許多的新化學藥品如各種合成樹脂和塑料，生物制劑如青黴素、鏈黴素等等，在第二版中所未載的，在第四版中都有了着落。這十幾年來，化學工業上既來了這樣的長足進步，原本增補了兩次，事實上決不容許我們再來抱殘守

缺。尤其是解放以來，本書銷行甚廣，正是告訴我們：祖國建設日益開展，社會需要日益加殷，加大了出版者和譯述者的責任，深深的感覺到儘管是困難，增補改版，已是不可再緩。

鑒於上次的刊行，費了整整的十年歲月，知道重譯、重編、重排、重印是一個浩大工程，在短短的時期內，決不能實現。爲了照顧譯述者的從事時間不多，減少刊行者的浩大支出，將原本刪蕪（多數商品名稱）摘要，別刊續編，另冊發行，也足以彌補原有的缺陷。這是一個三面俱到的辦法。縱然是採用這樣的方法，工程也並不過小。因此，事與願違，雖經着手，終不能及時刊行，少不得又來一次抱殘守缺。這是遺憾，遺憾萬分，希望讀者與以原諒。

本書譯述的時期，國內出版的專門書籍化學書籍可供參考的，爲數甚少。因此許多命名，雖則依據命名原則，多出個人見解，不免主觀，甚至訛誤，或亦不免。在續編中固當力矯此病，即在本編中讀者如肯惠然賜以糾正，亦當立表在續編中與以更正，深望讀者不吝教言。

高銑誌於上海，一九五一年十一月

附 啓

按中華人民共和國藥典（簡稱中國藥典），已於1953年7月出版。在此以前，本書採用中華藥典作爲參考，從本版起，改以中國藥典爲準，幸希讀者亮察！

1955年2月

化學藥品辭典正編目次

(括弧內數字表頁數)

【一 畫】	一(1)	乙(3)					
【二 畫】	丁(12)	二(15)	人(40)	八(42)	十(42)		
【三 畫】	三(43)	上(52)	凡(52)	刃(52)	士(52)	大(53)	女(55)
	小(55)	山(56)	工(58)	己(58)	干(58)		
【四 畫】	不(59)	中(60)	丹(61)	五(61)	介(63)	六(63)	分(64)
	化(64)	匹(65)	升(65)	厄(65)	及(66)	壬(66)	天(66)
	孔(68)	巴(68)	支(70)	文(70)	方(70)	日(71)	月(71)
	木(73)	比(75)	毛(75)	水(76)	火(85)	瓜(86)	片(86)
	牙(86)	牛(86)	犬(87)	王(87)			
【五 畫】	丙(88)	仙(90)	代(90)	以(90)	冬(90)	加(91)	包(92)
	北(92)	半(92)	卡(92)	古(94)	可(96)	台(99)	右(100)
	司(100)	四(100)	奴(105)	尼(105)	左(106)	巧(106)	巨(106)
	布(106)	平(107)	幼(107)	弗(107)	式(107)	必(107)	戊(107)
	旦(108)	本(108)	正(108)	玄(109)	玉(109)	瓜(110)	瓦(110)
	甘(110)	生(113)	田(113)	由(113)	甲(113)	白(122)	皮(128)
	石(128)						
【六 畫】	丟(134)	企(134)	伊(134)	伍(136)	伏(136)	休(136)	光(136)
	共(136)	冰(136)	劣(137)	印(137)	合(138)	吉(149)	后(140)
	吐(140)	叮(141)	因(141)	地(141)	多(143)	好(143)	安(143)
	尖(147)	托(147)	收(147)	曲(147)	有(148)	次(148)	死(150)
	氛(150)	汗(150)	灰(150)	百(150)	米(150)	羊(159)	老(151)
	考(151)	肉(151)	自(152)	白(152)	色(152)	艾(153)	血(153)
	西(153)						
【七 畫】	伯(156)	似(156)	伽(156)	但(156)	低(156)	佛(156)	克(157)
	利(159)	助(160)	卵(160)	君(161)	吞(161)	含(161)	吸(163)
	呖(163)	吡(165)	咧(165)	困(166)	均(166)	坎(166)	夾(167)
	妥(167)	尿(167)	延(167)	忒(167)	成(167)	抑(167)	改(167)

	杉(167)	李(168)	杏(168)	杜(168)	步(170)	氘(170)	汞(170)
	汽(170)	沃(171)	沉(171)	沒(172)	沙(173)	狄(173)	皂(174)
	芒(174)	角(175)	谷(175)	豆(175)	貝(176)	赤(176)	車(178)
	辛(178)	辰(179)	迅(179)	那(179)	里(179)	防(179)	
【八 畫】	並(180)	乳(180)	亞(183)	佩(191)	來(192)	依(192)	兒(192)
	兩(193)	卑(193)	咀(194)	咖(194)	咋(194)	固(194)	坦(195)
	坯(195)	夜(195)	奇(195)	委(195)	孟(195)	屈(195)	岱(195)
	帕(196)	帛(196)	庚(196)	忽(197)	怪(197)	房(198)	拉(198)
	放(199)	昇(199)	昆(199)	明(199)	易(199)	東(200)	松(200)
	板(203)	果(203)	毒(204)	河(205)	沸(205)	油(205)	治(209)
	沼(209)	法(209)	泡(209)	波(210)	泥(211)	物(211)	玫(211)
	的(212)	矽(212)	空(215)	羌(215)	肥(215)	育(216)	肱(216)
	芝(216)	芥(216)	荒(216)	芬(216)	花(217)	荔(218)	芳(218)
	芸(219)	芹(219)	芑(220)	蒧(220)	虎(220)	表(221)	軋(221)
	金(222)	長(227)	門(227)	阿(227)	附(234)	青(234)	非(234)
【九 畫】	亮(235)	俄(235)	保(235)	刺(235)	勃(235)	南(236)	品(236)
	哈(237)	奎(237)	姬(237)	威(237)	客(238)	封(239)	屍(239)
	帝(239)	拜(239)	括(239)	指(239)	枯(239)	枸(239)	柏(239)
	柑(239)	染(239)	柘(240)	查(240)	柱(241)	拇(241)	氟(241)
	洋(244)	洒(246)	洗(246)	洛(246)	活(246)	派(247)	炭(248)
	炸(248)	玳(257)	玻(257)	珊(259)	珍(259)	癸(259)	砂(259)
	秋(260)	穿(260)	約(262)	紅(262)	美(264)	耐(266)	耶(267)
	胃(267)	胡(267)	胍(268)	脾(268)	苔(269)	苛(269)	苦(269)
	英(273)	茅(273)	茱(273)	苯(273)	軍(287)	迭(289)	酊(289)
	重(290)	鉅(295)	面(295)	革(295)	頁(295)	風(296)	飛(296)
	食(296)	香(296)					
【十 畫】	俾(300)	倍(300)	倫(300)	凍(301)	剛(301)	剝(301)	原(301)
	哥(301)	埃(301)	夏(301)	冢(301)	展(301)	庫(301)	弱(302)
	彩(302)	恩(302)	息(302)	旃(304)	栗(304)	核(304)	格(304)
	桂(305)	桃(306)	按(306)	桐(307)	桔(308)	氣(308)	氮(308)
	氧(320)	氫(327)	泰(327)	流(327)	浦(327)	浮(328)	海(328)
	浸(330)	消(330)	烏(331)	特(332)	珠(334)	盎(334)	眞(334)

砥(334)	破(334)	砵(334)	祖(337)	神(337)	祕(337)	秦(337)
笑(337)	粉(337)	納(337)	紐(338)	純(338)	紙(339)	素(339)
紡(340)	索(340)	缺(340)	朋(340)	胰(340)	脂(340)	脆(341)
胺(341)	臭(341)	航(342)	茜(342)	茱(342)	茴(342)	茵(343)
荼(344)	草(344)	茱(346)	茆(347)	衾(347)	迷(347)	貢(347)
酖(347)	酒(347)	釘(353)	釘(353)	針(353)	閃(354)	除(354)
馬(354)	骨(359)	高(360)	鬼(362)			
【一一畫】	乾(363)	假(363)	偉(364)	偏(364)	健(365)	側(365)
	副(365)	勒(365)	動(367)	唾(368)	商(368)	培(368)
	堅(369)	婆(369)	密(369)	將(370)	專(370)	崩(370)
	康(370)	庸(370)	排(371)	掘(371)	接(371)	敝(371)
	斜(371)	旋(372)	曼(372)	朗(373)	梅(373)	櫟(373)
	梭(373)	氫(374)	氮(384)	液(384)	淚(385)	淡(385)
	淬(385)	深(386)	混(386)	清(386)	淺(386)	烹(386)
	攄(386)	猛(387)	球(387)	琉(387)	瓷(387)	畢(387)
	衆(388)	研(388)	硒(388)	符(388)	第(388)	粒(389)
	紫(390)	細(391)	脣(391)	脫(391)	脈(393)	甜(393)
	荷(395)	著(395)	莢(395)	莧(395)	萑(395)	莪(395)
	蛋(396)	祛(397)	豚(397)	貫(397)	透(397)	酚(398)
	鈞(399)	鈔(399)	釧(399)	鉗(401)	鉸(401)	陰(401)
	陶(402)	雪(402)	魚(403)	烏(404)	鹵(404)	鹿(404)
	麻(407)					麥(405)

【一二畫】	傅(407)	凱(407)	勞(407)	喇(408)	喬(408)	單(408)
	媒(409)	富(409)	寒(409)	幾(409)	復(409)	揮(410)
	斐(410)	斑(410)	斯(411)	普(412)	晶(413)	智(413)
	梨(413)	棉(413)	棒(415)	植(415)	棕(416)	殘(417)
	氯(418)	氫(436)	氫(439)	氫(439)	減(439)	焙(439)
	焦(443)	琥(444)	培(445)	番(445)	異(446)	發(450)
	硝(451)	硫(461)	硬(485)	稀(488)	筆(488)	筋(488)
	給(489)	絲(489)	絳(489)	腎(489)	菊(489)	菜(490)
	堇(490)	華(490)	菱(490)	菲(491)	菸(492)	萆(492)
	帖(492)	菴(493)	荼(493)	訶(491)	象(497)	貴(497)

【一六畫】	凝(621)	器(621)	噴(621)	暹(621)	憶(622)	樹(622)	樺(623)
	橄(624)	橐(624)	橘(624)	橙(624)	機(625)	橡(625)	澱(626)
	溴(626)	濃(626)	餒(627)	燈(627)	燐(627)	燒(627)	燃(628)
	獨(628)	磨(628)	磚(628)	礪(628)	篤(629)	糖(629)	膨(630)
	脍(630)	蕪(630)	螢(630)	衛(630)	諾(630)	豬(631)	貓(631)
	赭(631)	輓(632)	輸(633)	銅(633)	錠(633)	錦(633)	錫(633)
	錳(635)	鉦(636)	鋼(636)	霍(636)	錠(637)	頭(637)	餘(637)
	鮑(637)	龍(637)	龜(637)				
【一七畫】	優(638)	壓(639)	擦(639)	擬(639)	檀(640)	檜(640)	檣(640)
	燧(640)	燭(640)	環(641)	療(642)	礪(642)	磷(642)	礮(649)
	穗(650)	縫(650)	聯(650)	膽(650)	薄(651)	薑(652)	薑(653)
	螺(653)	賽(653)	還(654)	醛(654)	醴(654)	鍍(655)	鋸(661)
	鎂(661)	鎔(662)	隱(662)	霞(662)	鮑(662)	鮫(662)	鮭(662)
	鮮(662)	麴(662)	黏(663)	鵬(666)	點(666)		
【一八畫】	叢(667)	曙(667)	檳(667)	樟(667)	瀘(670)	瀉(670)	壁(670)
	瘴(670)	薩(671)	薰(672)	藍(673)	蟲(675)	轉(676)	臂(676)
	鎌(676)	鎗(676)	鎔(676)	鎬(677)	鎮(679)	鎢(679)	鎢(680)
	雙(680)	雜(681)	鷄(682)	鞣(682)	顏(683)	駢(684)	
【一九畫】	懷(684)	瀝(684)	爆(685)	獸(685)	瓊(685)	繩(685)	羅(685)
	臘(687)	藜(687)	藤(687)	藥(687)	蟻(687)	贊(688)	鎬(689)
	銳(689)	離(689)	難(689)	顛(689)	類(689)	鯨(689)	鯢(690)
	麒(690)	麴(691)					
【二〇畫】	櫨(691)	爐(691)	礦(691)	礬(692)	礬(693)	臘(693)	蘆(693)
	蘇(694)	蘋(695)	鐘(696)	鑄(696)	霰(696)	露(696)	
【二一畫】	攝(697)	櫻(697)	礮(697)	纈(697)	續(697)	纏(697)	蘭(697)
	蠟(698)	鐺(698)	鐵(699)	鏡(706)	霹(706)	驅(707)	鯢(707)
	蔚(707)						
【二二畫】	賈(709)	鑄(709)	響(709)	繁(709)	鏢(709)	鱒(709)	
【二三畫】	巖(710)	曬(710)	織(710)	襪(711)	變(711)	顯(714)	鱗(714)
【二四畫】	釀(714)	靈(714)	鷹(714)	鹼(715)	鹽(717)		
【二五畫】	籬(721)	繡(721)					
【二七畫】	鑽(722)						
【二八畫】	驢(722)	鸚(723)					

化學藥品辭典正編

一 畫

一水合萜二醇〔含水環癸二醇；含水環己烷二甲基二甲醇〕(Terpine hydrate; Dipentene glycol)

【化學式】 $C_{10}H_{20}O_2 \cdot H_2O = 190.23$.

【性狀】 無色有光之斜方晶體。

【常數】 熔點 $116^\circ - 117^\circ C$ 。

【溶解】 能溶於醇及醚，微溶於水。

【由來】 松節油與稀硝酸及乙醇接觸時徐徐生成。

【品級】 工業用；美國藥典方 (U. S. P.)。

【包裝】 1 磅，瓶裝，紙盒裝；100 磅，紙桶裝。

【用途】 醫藥上用以治療枯草熱病及百日咳，亦用為製松油腦 (Terpineol) 之原料。

一水硫酸亞鐵 (Ferrous sulphate, exsiccated; Dried ferrous sulphate)

【化學式】 $FeSO_4 \cdot H_2O = 169.90$.

【性狀】 白色粉末。

【溶解】 徐溶於水。

【由來】 取七水硫酸鐵，熱至 $140^\circ C$ ，使其六分子之水蒸去而得。

【用途】 丸藥製造。

一水碳酸鈉 (Sodium carbonate, monohydrate; Crystal carbonate)

【化學式】 $Na_2CO_3 \cdot H_2O = 124.00$.

含有結晶水一分子之結晶碳酸鈉，其化學式如上所示。所含有效成分 Na_2O 較之含十分子結晶水者為多而純，故品質亦較優。又一水晶體溶解時發熱，故溫度漸升；而十水晶體溶解時吸熱，故溫度下降，因之一水晶體之溶解亦較十水者為易。

一品紅 (Magenta)

同品紅。

一品紅液 (Carbolfuchsin)

同品紅液。

一氧二烯五圓 (Furan)

同呋喃。

一氧化二氮〔氧化亞氮；笑氣〕(Nitrogen monoxide; Nitrous oxide; Laughing gas; Dental gas)

【化學式】 $N_2O = 44.10$.

【性狀】 無色氣體；有甜味；不能燃燒；凝縮之則為無色液體。

【常數】 比重 (氣體) 0.937；(液體) 1.530；熔點 (液體) $-103^\circ C$ ；沸點 (液體) $-89.8^\circ C$ 。

【溶解】 能溶於醇及濃硫酸；微溶於水。

【由來】 以硫酸銨與硝酸鈉混合後，熱至 $230^\circ C$ ，即發生氣體，於水銀或熱水上收集之。

【品級】 純；美國藥典方 (U. S. P.)。

【包裝】 鋼筒裝。

【用途】 外科及齒科用麻醉劑，或單獨使用或和以氧而用之。

一氧化二銅〔氧化亞銅；赤色氧化銅〕

(Cuprous oxide; Copper oxide, red; Copper protoxide; Copper hemioxide; Copper suboxide)

【化學式】 $Cu_2O = 143.10$.

【性狀】 紅棕色結晶性粉末。

【常數】 比重 575 至 6.09；熔點 $1,210^\circ C$ ；沸點 $1,800^\circ C$ 。

【溶解】 能溶於酸及鹼類；不溶於水。

【由來】 (a) 氧化銅粉而得。(b) 以氫氧醪類作用於氯化亞銅而得。(c) 以葡萄糖 (Glucose) 作用於氫氧化銅而得。

【品級】工業用；化學純 (C. P.).

【包裝】1, 5磅, 瓶裝; 25磅, 罐裝; 25磅, 箱裝; 100磅, 桶裝; 1000磅, 琵琶桶裝。

【用途】銅鹽; 陶瓷器; 瓷器紅釉; 紅色玻璃; 電鍍。

一氧化鉛 (Lead monoxide)

同密陀僧。

一氧化碳 (Carbon monoxide)

【化學式】 $\text{CO}=28.00$.

【性狀】無色氣體; 具金屬臭及金屬味; 極毒, 令人窒息; 空氣中含有0.2%, 已呈毒性, 含有0.43%, 即可窒息而致人於死。

【常數】比重 0.96716; 沸點 -190°C .

【由來】(a)導氧氣及二氧化碳之混合氣體, 於白熱之無煙煤或石墨中, 即可得極純之一氧化碳。(b)以水汽作用於紅熱之煤及焦煤亦可得之(水煤氣)。(c)多量化學反應之副產物。(d)以不充分之氧氣氧化有機物而得。

多數金屬及碳素, 均能吸收此氣體; 氯化亞銅之氫氯酸或氯溶液, 亦能吸收一氧化碳。

一氧化銅 (Copper monoxide)

同黑色氧化銅。

一氧化銫 (Cesium monoxide)

見氧化銫。

一氧化鎳 (Nickel monoxide)

同氧化鎳。

一烯萜 (Australene)

同松節油萜。

一氮二烯伍圓 (Azole)

同吡啶。

一氮三烯陸圓 (Pyridine)

同吡啶。

一氮陸圓 (Hexahydropyridine)

同胡椒園。

一氮蒽 (Acridine)

同吡啶。

一氯乙酸 (Chloroacetic acid)

同氯醋酸。

一氯化汞[氯化亞汞; 輕粉; 甘汞] (Mercurous chloride; Mercury monochloride;

Mercury subchloride; Mercury protochloride; Mercury chloride, mild; Calomel; Hydrargyri chloridum mite; Hydrargyri subchloridum)

【化學式】 $\text{Hg}_2\text{Cl}_2=472.20$ 或 $\text{HgCl}=236.10$.

【性狀】白色之結晶粉末或為斜方結晶; 無毒; 其產于自然者曰甘汞石 (Calomel, native), 可參看。

【常數】比重 6.993; 熔點在 400° 至 500°C 間昇華而不溶解。

【溶解】不溶于水、醇及醚。

【由來】以汞與氯化汞共熱, 再使其昇華而得。

【精製】昇華。

【不純質】氯化汞。

【品級】工業用; 化學純 (C. P.); 美國藥典方 (U. S. P.).

【包裝】1, 5磅, 瓶裝; 1, 5, 25磅, 箱裝; 100磅, 桶裝; 250磅, 琵琶桶裝。

【用途】醫藥(變質劑, 瀉劑, 利尿劑)等火術。

中國藥典: 甘汞(氯化亞汞)(頁 45)。

一氯醋酸 (Chloroacetic acid)

同氯醋酸。

一溴二甲苯 (Xylyl bromide; Tolylyl bromide)

【化學式】 $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{Br}=184.92$.

第一次世界大戰時德軍所用催淚性毒氣之一。參看軍用毒氣條。

一溴樟腦[溴化樟腦] (Camphor monobromate; Camphor bromate; Bromo-camphor; Brominated camphor)

【化學式】 $\text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{BrO}=231.20$.

【性狀】無色結晶。

【常數】熔點 76°C ; 沸點 274°C .

【溶解】能溶于醇、醚、氯仿及油類; 不溶於水。

【由來】以樟腦與溴共熱而得。

【精製】結晶法。

【品級】工業用; 美國藥典方 (U. S. P.).

【包裝】1磅, 瓶裝; 5, 25磅, 箱裝; 100磅, 桶裝; 100, 112磅, 箱裝; 200磅, 琵琶桶裝。

【用途】醫藥上常用以爲鎮痛劑, 亦用以製樟腦之衍生物。

一碘化汞 (Mercury moniodide)

見碘化亞汞。

一縮原磷酸 (Phosphoric acid)

見磷酸。

一鹼磷酸鈣 [磷酸二氫鈣; 磷酸一鈣]

(Monobasic calcium phosphate, Calcium biphosphate; Acid calcium phosphate; Calcium phosphate, primary; Monocalcium phosphate)

【化學式】 $\text{CaH}_4(\text{PO}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{O} = 252.14$ 。

【性狀】 無色片狀, 有珍珠光; 在空氣中具潮解性。

【常數】 熔點 熱至 100°C 即失去 H_2O ; 熱至 200°C 則分解

【溶解】 能溶于水及酸。

【由來】 以磷酸二鈣或磷酸鈣, 溶於磷酸中任其自行蒸發而得。

【品級】 工業用; 化學純 (C. P.)。

【包裝】 1, 5磅, 瓶裝; 25, 50磅, 桶裝。

乙二甲腈 [二氰乙烷] (Ethylene cyanide;

Succinonitrile; Glycol dicyanide; Dicyanoethane)

【化學式】 $\text{C}_2\text{H}_4(\text{CN})_2 = 80.07$ 。

【性狀】 無色之潮解性結晶。

【常數】 熔點 $51^\circ\text{--}55^\circ\text{C}$; 沸點 $158^\circ\text{--}160^\circ\text{C}$ 。

【溶解】 能溶於醇, 氯仿及水。

【由來】 以溴化乙腈與氰化鉀作用而得 (於乙醇存在下)。

【精製】 結晶法。

【品級】 工業用。

【包裝】 罐裝。

【用途】 有機物合成。

乙二酸 (Dicarboxylic acid)

同草酸。

乙二酸乙酯 (Diethyl oxalate)

同草酸乙酯。

乙二酸鉀 (Potassium oxalate)

同草酸鉀。

乙二醇 (Ethylene glycol; Ethylene alcohol; Glycol; Glycol alcohol; Gly-

cohol alcohol; Dihydroxyethane)

【化學式】 $\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{OH} = 62.06$ 。

【性狀】 無色之糖漿狀液體; 澄清而有甜味; 具吸水性; 使水之冰點降下。

【常數】 比重 1.125; 熔點 -12°C ; 沸點 197.37°C 。

【溶解】 能溶於水, 醇及醚。

【由來】 (a) 於加壓下, 以二氯化乙烯 (Ethylene chloride) 與碳酸鹼類或重碳酸鹼類共熱而得。(b) 以氯乙醇 (Ethylene chlorohydrin) 與碳酸鹼類或重碳酸鹼類之溶液共熱而得。(c) 以二氯化乙烯之甲醇溶液與碳酸鈉作用而得。

【品級】 工業用。

【包裝】 5, 10, 55, 110加侖, 鐵桶裝; 槽車裝; 淨重: 45, 90, 465, 930磅; 8000加侖, 槽車裝。

【用途】 發動機降冷劑; 汽車放熱器用不凍水; 不凍甘油炸藥之製造。

乙炔 [電石氣] (Acetylene; Ethine)

【化學式】 $\text{C}_2\text{H}_2 = 26.03$ 。

【性狀】 無色之氣體; 有醚香; 極易燃燒。

【常數】 比重 0.91; 熔點 -81.5°C ; 沸點 -83.6°C 。

【標準成分】 可燃成分 96.0%; 氧 0.8%; 氮 3.2%; 燭光 225; 熱量 (B. T. U.) 1 350。

【溶解】 能溶於醇, 酮及水。

【由來】 以水作用於碳化鈣而得。

【品級】 工業用。

【包裝】 鋼筒裝; 溶入丙酮而貯於鋼筒中。

【用途】 染料, 中間物, 藥品 (乙醚, 醋酸, 四氯乙烷, 三氯乙烷, 氫, 乙炔, 及金屬之乙炔化合物), 爆炸藥, 乙炔炭, 合成橡膠, 合成膠質, 合成樹脂之製造; 點燈; 燃料; 鋁合金屬或切開金屬。

【火災】 可燃性之氣體。

乙炔炭 (Acetylene black)

見碳黑。

乙炔聚合質 (Cupren)

同容浦林。

乙苯 [乙基苯] (Ethylbenzene; Ethylbenzol)

【化學式】 $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}_2\text{H}_5 = 106.12$ 。

【性狀】 無色液體。

【常數】 比重 0.867; 熔點 -94°C ; 沸點 136°C 。

【溶解】 能溶於醇及醚, 微溶於水。

【由來】以苯與氯乙烷，於氯化鋁存在下，共熱後再蒸餾之而得。

【精製】精餾。

【品級】工業用。

【包裝】鐵桶裝；玻璃瓶裝。

【用途】有機物合成。

乙苯胺 (Ethylaniline)

【化學式】 $C_2H_5NHC_6H_5=121.17$ 。

【性狀】無色液體，於有光處漸變棕色。

【常數】比重 0.9631；熔點 $-80^{\circ}C$ ；沸點 $206^{\circ}C$ 。

【溶解】溶於醇，不溶於水及醚。

【由來】將苯胺與乙醇於硫酸存在時加熱，再行蒸餾之即得。

【精製】精餾。

【品級】工業用。

【包裝】鐵桶裝。

【用途】有機物合成。

乙氨基乙胺 (Lysidine; Methylglyoxalidine; Ethylene ethenyldiamine; Methylhydroimidazol)

【化學式】 $CH_3CNOCH_2CH_2NH=84.10$

【性狀】淡紅色之結晶，作風臭，有吸水性。

【常數】熔點 105° 至 $106^{\circ}C$ ；沸點 198° 至 $200^{\circ}C$ 。

【溶解】能溶於水，醇及醚。

【由來】乾蒸醋酸鈉與氫氯化二氨基乙烷 (Ethylenediamine hydrochloride) 後，再以濃厚氫氧化鉀分解之，使鹼與氫氯酸分離，結晶而得。

【精製】再結晶法。

【品級】工業用；50% 溶液。

【包裝】玻璃瓶裝。

【用途】醫藥。

乙氧基乙醯苯胺 (Oxyethylacetanilide) 同乙醯氨基苯乙醚。

乙氧基二乙二醇醚 (Diethylene glycol ethyl ether; Carbitol)

【化學式】 $CH_2OHCH_2OCH_2CH_2OC_2H_5=134.0$

【性狀】淡黃色之液體，有溫香及微粘性。

【常數】比重 0.9902；沸點 $198^{\circ}C$ ；在 $15^{\circ}C$ 時每加侖重 8.3 磅。

【溶解】能溶於水。

【由來】以環氧乙烷 (Ethylene oxide) 與乙基乙二醇醚 (Ethylene glycol monoethyl ether) 在加壓下共熱而得。

【品級】工業用。

【包裝】5, 10, 55, 110 加侖，桶裝；淨重 40, 80, 425, 850 磅。

【用途】硝酸纖維素，樹脂及染料之溶劑；棉膠漆及可塑性賦與劑；織物用肥皂；安全玻璃；織物印染。

乙氧基二(對)苯胺 (Ethoxybenzidine; Di-para-aminoethoxydiphenyl)

【化學式】 $C_6H_4NH_2C_6H_4(OC_2H_5)NH_2=228.14$ 。

【性狀】有光之針狀結晶。

【常數】熔點 $135^{\circ}C$ 。

【溶解】能溶於醇；微溶於水。

【由來】自苯基偶氮苯乙醯磺酸 (Benzene azophenetol sulphonic acid) 製得乙氧基二(對)苯胺磺酸，取此與水共熱於加壓器中即得。

【精製】結晶法。

【品級】工業用。

【包裝】木桶裝。

【用途】有機物合成；染料。

乙氧基苯胺甲磺酸鈉，(對) [納拉爾替] (Sodium-para-ethoxyphenyl-amino-methane sulphonate; Neraltein; Nevraltein)

【化學式】 $C_2H_5OC_6H_4NHCH_2SO_3Na=253.07$ 。

【性狀】白色結晶。

【溶解】能溶於水。

【用途】醫藥 (解熱藥，傷風質素鎮痛劑)。

乙氧基苯脲 (Ethoxyphenyl-urea)

同達爾新。

乙氧基偶氮苯 [偶氮苯乙醚] (Azophenetole)

【化學式】 $(C_6H_4OC_2H_5)_2N_2=270.16$ 。

磷化合物：熔點 $131^{\circ}C$ ；分解於 $240^{\circ}C$ ；能溶於醇，醚，氯仿，不溶於水。對化合物：熔點 $167^{\circ}C$ ；能溶於醚，不溶於水及醇。

乙氧基喹啉苯甲醯胺 (Ethoxybenzoyl-aminoquinoline)

同安納爾舍。

乙酐 (Acetic acid anhydride)

同醋酐。

乙基乙二醇醚 (Ethylene glycol ethyl ether)

見賽羅梭夫。

乙基乙醇酸薄荷〔可爾門梭爾〕 (Menthyl ethylglycolate; Colmenthol; Coryfin)

【化學式】 $C_{10}H_{18}O_4 = 242.20$ 。

【性狀】 無色無臭之液體；用鹼類分解時，即分離薄荷腦；對於粘膜之刺激小於薄荷腦。

【溶解】 能溶於醇、醚；微溶於水。

【用途】 醫藥（炎症，喉頭炎，氣管支炎）。

乙基二苯胺 (Ethyl carbazole)

同乙基吡唑。

乙基丙二酸 (Ethylmalonic acid)

【化學式】 $CH_3CH_2OH(COOH)_2 = 132.07$ 。

【性狀】 無色結晶。

【常數】 熔點 $111.5^{\circ}C$ 。

【溶解】 能溶於水、醇及醚。

【由來】 以 α -溴丁酸與汞氰化鉀共熱後，再以氫氧化鉀分解而得。

【精製】 結晶法。

【品級】 工業用。

【包裝】 玻璃瓶裝；罐裝。

【用途】 醫藥製劑如二乙基丙二酸酐 (Veronal) 及丙醛 (Propanal) 等合成之始基。

乙基丙二酸乙酯〔乙基胡蘿蔔酸乙酯〕

(Ethylethylmalonate; Ethyl malonic ester)

【化學式】 $C_9H_{16}O_4 = 188.13$ 。

【性狀】 無色液體；有酯香。

【常數】 比重 $1.0005(18^{\circ}C)$ ；沸點 $207^{\circ}C$ 。

【溶解】 能溶於醇、醚、苯、氯仿；不溶於水。

【由來】 人工合成。

【精製】 蒸餾法。

【品級】 工業用；化學純 (C. P.)。

【包裝】 細頸瓶裝；鐵桶裝。

【用途】 中間物。

乙基(隣)甲苯胺 (Ethyl-ortho-toluidine)

【化學式】 $C_8H_9(NH_2)CH_2CH_3 = 135.15$ 。

【性狀】 無色或帶黃色之油狀液體。

【常數】 比重 0.9534 ；沸點 $214^{\circ}C$ 。

【溶解】 能溶於醇、醚及氫氯酸；不溶於水。

【由來】 以乙醇、(隣)甲苯胺、氫氯酸共熱而得。

【精製】 精餾。

【品級】 工業用。

【包裝】 鐵桶裝。

【用途】 染料；中間物。

乙基(隣)甲苯胺磺酸 (Ethyl-ortho-toluidine-para-sulphonic acid)

【化學式】 $C_9H_{13}NO_3S = 215.21$ 。

【性狀】 白色固體。

【溶解】 能溶於鹼類溶液；微溶於水。

【由來】 使乙基(隣)甲苯胺磺酸化而得。

【精製】 再結晶法。

【品級】 工業用。

【用途】 染料。

乙基-6-甲基-2-苯喹啉-4-羧酸酯〔羅瓦脫芬〕 (Ethyl-6-methyl-2-phenylquinoline-4-carboxylate; 6-Methyl-2-phenylquinoline-4-carboxylic ethyl ester; Novatophan; Neocinchophen; Neoquinophan)

【化學式】 $C_{19}H_{17}NO_2 = 291.00$ 。

【性狀】 淡黃色之結晶性粉末；無色；無味；在空氣中極為安定，持久不變。

【常數】 熔點 $75^{\circ}-76^{\circ}C$ 。

【溶解】 能溶於熱醇及強酸；甚溶於氯仿及醚；殆不溶於水及稀薄鹼類。

【由來】 人工合成。

【精製】 結晶法。

【品級】 美國藥學會法 (N. N. R.)

【包裝】 玻璃瓶裝；馬口鐵罐裝；紙瓶裝；罐裝。

【用途】 醫藥（利尿劑，痲瘋斯治療劑）。

乙基亞硫酸〔亞硫酸氫乙酯〕 (Ethylsulphurous acid; Sulphovinous acid; Monoethylsulphite; Acid ethylsulphite)

【化學式】 $C_2H_5HSO_3 = 110.10$ 。

【性狀】 不安定之結晶塊。

【溶解】 能溶於醇、醚及鹼類。

【由來】 以二氯亞砷 (Thionyl chloride) 與乙醇作用而得。

【精製】 結晶法。

【品級】 工業用。

【包裝】 玻璃瓶裝；罐裝。

【用途】 有機物合成。

乙基咪唑[乙基二苯胺] (Ethylcarbazole)

【化學式】 $(C_6H_4)_2NC_2H_5=195.13$ 。

【性狀】 小片狀結晶。

【常數】 熔點 $67^{\circ}-68^{\circ}C$ 。

【溶解】 能溶於醚及熱醇。

【由來】 以氯乙烷與咪唑鉀 (Potassium carbazolate) 作用而得。

【品級】 工業用。

【包裝】 鐵桶裝。

【用途】 染料；在第一次世界大戰時，德人曾作為軍用毒氣施放，但未有確效。

乙基胡蘿蔔酸乙酯 (Ethyl malonic ester)

同乙基丙二酸乙酯。

乙基苯 (Ethyl benzol)

同乙苯。

乙基氨基甲酸酯 (Ethyl phenylcarbamate; Carbamilic ether)

【化學式】 $C_6H_5COONHC_2H_5=165.10$ 。

【性狀】 白色結晶；有芳香，味如丁香。

【常數】 熔點 $51^{\circ}C$ 。

【溶解】 能溶於醇、醚及沸水；不溶於冷水。

【由來】 以醚作用於苯胺而得。

【用途】 醫藥（結核菌殺菌劑，緩性眼炎，膜脂質斯）。

乙基(隣)氨基(對)甲苯酚 (Ethyl-ortho-amino-para-cresol)

【化學式】 $C_6H_4NO=151.12$ 。

【性狀】 白色。

【常數】 凝固點 $94.5^{\circ}-95^{\circ}C$ 。

【溶解】 能溶於熱苯，甲苯及氫氧化鈉溶液中。

【由來】 自乙基(隣)甲苯胺(對)磺酸 (Ethyl-ortho-toluidine-para-sulphonic acid) 得之。

【品級】 工業用。

【用途】 染料。

乙基硫酸[硫酸氫乙酯] (Ethyl sulphuric acid; Sulphethylic acid; Sulphovinic acid; Ethyl sulphate)

【化學式】 $C_2H_5HSO_4=126.11$ 。

【性狀】 無色油狀液體。

【常數】 比重 1.316；沸點 $280^{\circ}C$ 。

【溶解】 溶於水、醇及醚。

【由來】 以硫酸作用於乙醇而得。

【精製】 蒸餾。

【品級】 工業用。

【包裝】 玻璃瓶裝。

【用途】 醫藥；乾酪素之沉澱劑；製造有機物質。

乙基硫酸酯 (Ethyl sulphate)

見硫酸氫乙酯及硫酸二乙酯。

乙基硫酸鉍 (Barium ethylsulphate; Barium sulphovinate)

【化學式】 $Ba(C_2H_5SO_4)_2 \cdot 2H_2O=423.56$ 。

【性狀】 有毒之無色結晶。

【溶解】 能溶於水及醇。

【由來】 以氫氧化鉍與硫酸氫乙酯作用而得。

【精製】 結晶法。

【品級】 工業用。

【包裝】 罐裝。

【用途】 有機物製造。

乙基碳酸戊乙炔 (Ethyl heptene carbonate)

一種液體，有紫羅蘭葉之香者；用於香料。

乙基癒創木酚 (Ethyl guaiacol; Guaetol; Ajacol; Pyrocatechin monoethylester; Ethoxy hydroxybenzene)

【化學式】 $C_6H_4(OOC_2H_5)OH=138.08$ 。

【性狀】 油狀液體。

【常數】 熔點 $27^{\circ}C$ ；沸點 $215^{\circ}C$ 。

【溶解】 不溶於水；能溶於醇及醚。

【用途】 醫藥（鎮痛劑）。

乙炔[生油氣；成油氣] (Ethylene; Olefiant gas; Bicarburetted hydrogen;