

科学技术名詞解釋

化工部分

北京工業學院

化工系第二教研組編

科学技术名詞解釋 化工部分

北京工業學院
化工系第二教研組編

科学普及出版社
1959年·北京

本書提要

本書是“科學技術名詞解釋”的一種。分化學工業和化工設備兩部分編寫，簡明地解釋主要化學工業和常用的化工設備方面的名詞。凡具有初中文化水平的讀者，都可以用它作為參考或加深化工常識的用書。

卷一

序

意號：1044

科學技術名詞解釋——化工部分

編 著：北京工業學院化工系第二教研組

出版者：科 學 曹 及 出 版 社
(北京市西直門外郵局旁)

北京市書刊出版業營業登記證字第091號

發行者：新 华 書 店

印刷者：北 京 市 印 刷 一 厂
(北京市西直門內南大通七巷)

开 本：787×1092 毫 印 张：3^{1/2}

1959年1月第 1 版 字 数：84,000

1959年1月第1次印刷 印数：20,050

統一書號：17051·9

定 价：(9) + 角 1 分

出版者說明

目前，我国正处在工农業生产大躍进的形势之下，群众性的技术革命运动，也正在蓬勃地开展，广大的工农群众和干部都要求學習科学技术知識。而根据一般讀者反映，他們學習科学技术知識或閱讀科学技术書籍，最感到困难的是“科学名詞一大堆”，要了解它們又得去翻其他很多的参考書，所以科学技术名詞，有时候成了学科学的“攔路虎”。但是要占領科学堡垒，这些“攔路虎”是非打倒不可的。为此，我們組織編輯这套“科学技术名詞解釋”，內分数学、物理、化学、动物、植物、天文、气象、地質、农業、林業、水产、水利以及冶金、机械、电力、煤炭、石油、化工、建筑、交通运输和輕工業等三十余种，陸續分冊出版，以帮助具有初中文化水平的干部、学生和初級技术人員，便于掌握科学技术知識。

由于我們編輯工具書的經驗不足，而科学技术名詞所涉及的范围非常广泛，編輯和出版时间又相当仓促，錯誤和挂一漏万的地方仍是难免的。所以我們誠懇地希望讀者随时提供宝贵意見，以便在重版时修訂补充。

科学普及出版社

1958年

目 次

化 学 工 业 部 分

一 四

乙烯基树脂..... 1

二 四

丁二烯钠橡膠(丁钠橡膠)..... 1

丁苯橡膠..... 1

丁腈橡膠..... 1

人造石油..... 1

人造尿..... 1

三 四

工艺流程(生产流程

或工业流程)..... 2

土法硫酸銨和白堊銨氮肥..... 2

三硝基甲苯(T.N.T)..... 3

三聚氰胺醛塑料..... 3

干餾..... 3

四 四

中性耐火材料..... 3

天然水..... 3

化学平衡..... 4

化学反应速度..... 4

水的淨化..... 4

水泥..... 4

水煤气..... 5

水煤气的变换..... 5

水垢..... 5

水的硬度..... 5

天然橡膠..... 5

五棓子塑料..... 6

双料过磷酸鈣..... 6

六聚偏磷酸鈉..... 6

五 四

半成品..... 7

尼龙..... 7

生产过程..... 7

生产强度..... 7

生产能力..... 8

甘油..... 8

石油..... 8

石灰窑..... 8

石英玻璃..... 8

可塑性..... 9

皮革..... 9

白糖..... 9

白鉛	9
立德粉	9
卡普隆	10
電鍍工業	10

六 画

冰染染料	10
再生	11
自然	11
成品	11
壓模粉	11
共聚	11
共聚合型塑料	11
合成汽油	12
安全火药	12
过磷酸鈣	12
多效肥料	12
有机合成工業	13
有机物工業	13
产品产率(得率)	13
动物油	14

七 画

防腐剂	14
低温干馏	14
低温干馏人造石油	14
芒硝氮肥	14
尿素	15
完全肥料	15

沉淀磷酸鈣	16
-------	----

八 画

沼气	16
肥皂	16
肥料	17
肥料的質量	17
油脂	17
还原染料	17
直接染料	18
环氧树脂(万能膠)	18
亞硝基硫酸	18

九 画

耐火材料	18
耐热玻璃	19
玻璃	19
玻璃纖維	19
食鹽水的淨制	19
香蕉水	20
保險粉	20
活性染料	20
染料中間体	21
氨	22
氨鹽水	23
紅糖	23
炸藥	23
重碳酸鈉(小苏打)	23
树脂	23

十 面

热裂(裂化).....	24
热固性.....	24
热塑性.....	24
热法磷肥.....	24
原料.....	24
能量.....	25
骨粉.....	25
酒精.....	25
高粱酒.....	25
高分子化合物.....	26
高压加氢人造石油.....	26
草木灰化肥.....	26
纯碱.....	26
氨碱法.....	27
侯德榜制碱法.....	27
堆煤干馏.....	27
桐油.....	28
烘漆.....	28
厚漆.....	28
离子交换树脂.....	28

十一面

清漆.....	29
啤酒.....	29
绍酒.....	29
酚醛塑料.....	29
脲甲醛塑料.....	29

控制反应.....	29
副反应.....	30
间接肥料.....	30
接触反应(催化反应).....	30
硅素树脂.....	30
硅酸鹽工業(窯業).....	31
陶瓷工业.....	31
焦炭.....	31
焦爐煤气.....	31
混合肥料.....	31

十二面

黑色火药.....	32
硫化鈉.....	32
硫代硫酸鈉.....	32
硫酸.....	33
硫酸銅.....	33
硫酸鈉.....	34
硫酸鉀.....	35
硫酸銨.....	35
硫鐵矿.....	36
無烟火药.....	36
無机物工業.....	36
無机肥料.....	36
鈣鎂磷肥.....	37
硝土化肥.....	37
硝酸.....	37
硝酸鈣.....	38
硝酸鉀.....	38

硝酸鈉(智利硝石).....	39
硝酸銨.....	39
硝酸纖維塑料(賽璐珞).....	40
燒碱(苛性鈉).....	40
氮肥.....	40
植物油.....	41
硬脂酸.....	41
發烟硫酸.....	41
發酵.....	41
結晶玻璃.....	41

十三面

氯.....	42
氯化鉀.....	42
氯化銨.....	42
氯丁橡膠.....	43
搪瓷.....	43
煉焦.....	44
煤的綜合利用工業.....	44
煤焦油.....	44
塑料.....	45
酪素塑料.....	45
填料.....	45
煅燒過程.....	45
触媒(催化剂).....	46
触媒中毒.....	46
荳棉.....	46

十四面

碱.....	46
磁漆.....	46
滴滴涕.....	46
鉻黃.....	47
碳酸化.....	47
碳酸氫銨.....	47
漂白粉.....	48
漂粉精.....	48
聚乙烯塑料.....	48
聚丙烯.....	48
聚丙烯腈纖維.....	49
聚甲基丙烯酸甲酯塑料 (有机玻璃).....	49
聚合型塑料.....	49
聚氯乙烯.....	49
聚苯乙烯.....	50
聚氟乙烯.....	50
聚酯塑料.....	50
菸草肥料.....	51
焙燒過程.....	51
膠.....	51
鋅白.....	51
鉻黃.....	51
調和漆.....	51
增塑劑.....	52
墨水藍(溶性藍).....	52
蔗糖.....	52

十五面

醋	52	磷酸銨	55
醋酸纖維塑料	53	磷酸鉀	55
十六画		磷肥	55
糖化	53	磷酸鈉	55
糖蜜	53	二十画	
凝結剂	53	爐煤气	56
繩紋漆	53	二十四画	
十七画		鹼性耐火材料	56
縮合型塑料	53	二十五画	
糠醛	54	鹽基品紅	56
十八画		鹽基玫瑰精	57
鞣皮	54	鹽酸	57
化 工 設 备 部 分			
二画		气体过滤器	60
二次蒸汽	58	气体压缩机	61
三画		气吸輸送器	61
大气压	58	气流攪拌器	61
大气压强計	58	水力冲击水泵	61
干燥	59	水力离析	62
四画		水表	62
化工过程	59	水蒸汽蒸餾	62
气体的淨制	60	五画	
生产过程自动化	63	生产过程全盤自动化与局部	

自动化	63
生产过程机械化	64
电阻溫度計	64
电除塵器	64
皮托管(測速管)	65
对流	65
节流流量計	66

六 画

自动控制(自动操縱)	66
自动調節	66
压强計(压强表)	67
压强溫度計	67
列管換熱器	68
过滤	68
过滤介質	69
过滤机	69
多效蒸發器	69
农業用内燃水泵	70
机械攪拌器	70
导热系数	71

七 画

吸收	72
吸附	72
冷冻	73
冷冻能力	73
冷冻鹽水	74
夾套換熱器	74

沉降器	74
远程控制(远距离操縱)、 遙控	75

八 画

空气調理	75
定压降流量計	75
泡沫除塵器	75
往复泵	76
环天平	76

九 画

泵	77
泵的压头(揚程)	77
泵的效率	77
送風机	78
虹吸管	78
恒沸混合物	79
恒值調節系統	79
沸騰層	79
速度式流量計	80

十 画

流体	80
流体流量	80
流体流动速度	80
流量計	81
浸漬	81
差压流量計	81

目 次

翅片加热器	81	循序调节系统	92	
容积流量计	82	闸门阀	92	
浮标压强计(浮标差压计)		82		
套管换热器	82			
被调量	83	传导	92	
粉碎度	83	传热学	93	
粉碎和磨碎	83	传热系数	93	
离心泵	84	遥控机械	93	
离心机	85	塔器	93	
真空泵	85	蒸馏	94	
热偶高温计(热电偶)	85	蒸发	94	
凉水塔	86			
		十四画		
十一画		酸蛋	95	
球心阀	86	十五画		
液体与液体的离析	87	弹性压强计	95	
液柱压强计	87	十六画		
液面计	88	筛析	96	
蛇管热交换器	88	辐射	96	
旋风分离器	89	辐射高温计	96	
旋塞	89	膨胀温度计	96	
旋转齿轮泵	90			
随动系统	90			
十二画		十八画		
温度计	90	转子流量计	98	
给热系数	91	雾沫	98	
结晶	91	额外蒸汽	98	
晶体粘结	91			

二十画

鐘式压強計 93

二十三画

攪拌 99

化学工业部分

一 画

乙烯基树脂 是所有含乙烯基 ($-CH=CH_2$) 的塑料的统称，主要有聚乙烯、聚乙烯乙酸酯、聚氯乙烯、聚苯乙烯、及乙酸酯与氯化物的共聚产物，都是热塑性的塑料。

二 画

丁二烯钠橡膠(丁钠橡膠)

丁二烯钠橡膠，是丁二烯在金属钠接触作用下聚合成的一种橡膠，简称丁钠橡膠；为浅黄色，稍有臭味。虽然它的耐寒性和彈性不及天然橡膠，可是，它对磨耗的抵抗力和不透气的性质，都比天然橡膠强得多。根据苏联莫斯科的一次汽車竞赛的結果證明，用丁二烯钠橡膠制成的輪胎，行驶 1,000 公里胎面只磨耗 64 克，而用天然橡膠制成的輪胎，却要消耗 89 克。

丁苯橡膠 用丁二烯和苯乙烯縮合聚合而成，是目前合成橡膠中生产量最大的一种。这种橡膠虽然耐热性和彈性比較差，但是耐磨、耐老化和电絕緣性能却比天然橡膠和丁钠橡膠都强。此外，丁苯橡膠

中如果含有10%的苯乙烯，还能具有良好的耐寒性。

丁腈橡膠 是由丁二烯和丙烯腈縮合聚合成的人造橡膠。耐油性特別强，浸在油里几个星期，几乎一点也不膨胀，强度和彈性也絲毫不減弱。在工业上，主要用它来制造各种需要高度抵抗油类作用的特別零件，比如用它制造飞机和战船上的“自封油箱”等，作为襯里和自封剂。

人造石油 人造石油就是利用自然界中含碳、氢元素的物质，如煤、油页岩、焦炭、氯、天然气等经过一系列化学加工以制得液体的燃料。一般有“低温干馏”、“合成”及“高压加氯”三种方法制造人造石油。

人造尿 人造尿是浙江省永康县桥下乡前黄社首先試制成功的尿肥。制法很简单，利用田边、地角的小塘当尿池，把树叶、青草、綠肥、欄肥、石灰或綠矾放在池里使它腐爛。热天只要二十天就能全部發爛成为液体速效肥料。肥效高的相当于人尿，一般的也有人尿三分之一以上的肥效。配料比例是 100 斤

水加树叶、青草或綠肥 10 担，欄肥 1 担，人糞 1 担，綠矾 1 斤半。原料放好后就进行封闭，防止肥分散失和雨水冲进。

人造尿用到水稻田里，效果比较好。如永康县李店乡李店社有四亩落后苗，施上 80 担人造尿，10 天后秧苗就長得嫩綠旺盛，提高为一类苗。又如古山鎮荣丰社有被水淹过的 2 亩半三类苗，施上 300 担人造尿，5 天就轉青。

制造人造尿时有以下几点值得注意：①小塘、高沿塘、死水塘可以漚制人造尿，大塘、靠溪的塘、有流水的塘不宜漚制人造尿；②造肥和用肥結合，防止只造而不用，浪費原料。合理选定人造尿塘的地点，能节省运肥劳动力；③推广人造尿坑，提高肥料質量。

此外，其他各地还創造别的許多人造尿配制方法。

三 画

工艺流程(生产流程或工業流程) 工艺流程是指由原料制成成品所經過的步骤，和各步骤所用的设备，一般是用串联起来的简圖表示。設計工厂时工艺流程的制定很重要，因为工艺流程制定得好，

就能縮短操作时间，并且在能量消耗最小的条件下使产品产率最大。

土法硫酸銨和白堊銨肥

湖南零陵县用土法制成了化学肥料硫酸銨和白堊銨。这两种化学肥料的制造过程都不复杂，主要原料都是烟煤。

土法硫酸銨的制造方法是：把烟煤放到鍋爐或窯內密封裝上导管，导管中間裝一冷却設備，加热到攝氏 1,200—1,800 度左右，便会从导管內流出氨水，將氨水加上青矾(硫酸亞鐵)或石膏(硫酸鈣)，經過过滤，將水分蒸發后便成为硫酸銨。

白堊銨的制造方法是：在土窯內裝上烟煤密封，窯頂裝上导管，中間裝一水槽作冷却用，导管尾部再裝一竹管引至放白堊土的地方(白堊土即做碗用的白泥或其他泥也可以)。窯內烟煤被加热到 1,200—1,800 度左右时，便發出气体，經中間冷却，一部分为煤焦油，由管內流出，另一部分氮气則由竹管直通到白堊土，与窯底加热处發出的碳酸气直通烟囱到白堊土处相結合，則成为白堊銨。窯底加热处为了要使其發出碳酸气，在放煤时同时放上几塊石灰石一起燒，这样便

一举几得，在生产白垩錳的同时，还可以制取煤焦油、焦炭、石灰等副产品。

三硝基甲苯(T.N.T.) 三硝基甲苯，是一种炸药，在大小炮弹、手榴弹、地雷和水雷中，都很适用。它是一种灰黄色针状物，熔点为80℃。爆炸力量很大，但并不很怕撞击，所以运输时，不容易发生危险。而且没有酸性，与金属接触，不会生爆炸性的物质，储藏时，也没有丝毫的危险。

三聚氰胺塑料 是由三聚氰胺($C_3H_6N_6$)和甲醛起化学变化制得的，为热固性塑料，是胺醛塑料的一种。工业上通常在塑料中加入淡色颜料，制成半透明的物品，坚硬而耐磨，在95℃的温度下受热也不要紧。这种塑料广泛用于制造饮食器皿，如不碎茶杯等，很美观，此外可做收音机外壳、伞柄及粘合板用的胶合剂。

干馏 固体燃料在隔绝空气的条件下受热而分解，馏出气体的产物，和蒸汽状态的液体产物，剩下的便是固体燃料或残渣。工业上有煤的干馏、木材的干馏及页岩的干馏等。它们的目的不外是制取燃料和化学原料。

四 画

中性耐火材料 属于中性耐火材料的，普通是铬耐火砖或者铬砖(含 Cr_2O_3 30—45%)。它们的原料，主要是铬铁矿。

天然水 天然水就是直接从自然界取得的水，按照来源的不同可以分为雨水、地下水及地面水三类。雨水比较清淨，但是收集困难，有时有，有时没有，所以没有工业价值。地下水指泉水及井水，地面水指江、河、湖、海等水。地下水及地面水经常用于工业生产中。

通常天然水中都含有一定的杂质，杂质可分为悬浮物和胶体、微生物、溶解的气体及溶解的盐类四种。悬浮物为粘土及砂等的细粒，胶体为氧化铁、氧化硅及高分子化合物等。微生物指水中含有的有机物腐败和发酵时生成的细菌及其他微生物等。溶解的气体一般为二氧化碳、氧、氮、硫化氢及二氧化硫等气体。溶解的盐类一般为钙、镁等的碳酸盐、酸性碳酸盐、硫酸盐、氯化物及硝酸盐等。所以在工业上应用时，应该先将天然水进行分析，然后根据具体工业的需要加以净化，这样才能保证工业产品的

质量，同时可使生产顺利进行。

化学平衡 化学平衡就是反应进行达到了生成物与反应物的量不再随时间而改变的情况。显然达到平衡后不再有更多的生成物生成。为了得到更多的产品，化学工业生产上也需要研究打破化学平衡的问题。化学平衡与温度、压力及浓度有关，所以需掌握温度、压力及浓度对化学平衡的影响等。

化学反应速度 化学反应速度是指单位时间经过化学反应所得到的生成物的量。化学工业生产过程中，为了保证产品的数量，就需要设法提高化学反应速度。提高化学反应速度的方法不外设法增加反应物的浓度，升高温度（但有的反应例外，如制造硝酸时，一氧化氮氧化成二氧化氮的反应），及加大压力（对气体反应，可使浓度增加，效果大）。另外还可以选择适当的催化剂。譬如合成氨时，就用很高的压力，较高的温度，同时采取铁作催化剂。但是，工业上也不能单纯从反应速度考虑，还需结合经济观点全面考虑。

水的净化 天然水中含有许多杂质，不能直接在工业生产中应用，需要将其中的杂质设法除掉。

这种除掉天然水中杂质的处理过程，称为水的净化。

水的净化方法很多，最简单的是加明矾 $[Al_2(SO_4)_3 \cdot K_2SO_4 \cdot 24H_2O]$ 一类的凝聚剂，来除去胶体杂质；加石灰及纯碱，以除钙、镁的盐类。

水泥 水泥是无机粉状材料。它与水混合后形成浆体，并且经过一个时期后能够硬化为石状物体。它的种类很多，如波特兰水泥（硅酸盐水泥）、罗马水泥、爐渣水泥、高铝水泥、耐酸水泥等。但是应用最广的是波特兰水泥。

波特兰水泥依照它的机械强度可分为六类，即标号200、250、300、400、500及600六类。其中以600号水泥机械强度最高。硅酸盐水泥的成分为：

硅酸三钙	$3CaO \cdot SiO_2$	37.5
—60% (主要成分)		—
硅酸二钙	$2CaO \cdot SiO_2$	15—
37.5%		—
铝酸三钙	$3CaO \cdot Al_2O_3$	7—
15%		—

铁铝酸四钙	$4CaO \cdot Al_2O_3 \cdot Fe_2O_3$	10—18%
-------	------------------------------------	--------

水泥广泛用在建筑工程，水利工程，化学工业及国防等各方面。

制造水泥的原料可分为三类：第一类为石灰石，大理石，白垩，蚌壳等的含钙物；第二类为粘土，泥板石，鼓风炉渣，页岩，石英，铁矿等粘土质；第三类是石膏及煤。制造方法有干法及湿法两种。湿法容易管理，但燃料消耗较多，所以两种方法都有应用。

水煤气 煤炭在爐子里处于攝氏 1,000 多度的溫度下，受到水蒸汽的作用，分解并气化得水煤气。水煤气的主要成分是一氧化碳和氢气，因此燃燒时發热能力比較强。水煤气不單是人造石油的原料，并且又是合成氨及其他化学工業的原料。

水煤气的变换 水煤气中含有 38—40% 的一氧化碳，52—54% 的氢，將这一氧化碳与水作用，产生更多的氢的反应，称为水煤气的变换。水煤气的变换条件是以 Fe、Cr、Mn 或 Ni 的氧化物作催化剂，同时温度保持在 450°C。



这样只要將二氧化碳等杂质除掉，就可得到纯氢。这样制得的氢經常作为合成氨的原料。所以水煤气的变换，可以說是合成氨生产中的一个重要步骤。

水垢 燒开水的壺用了一些时候以后里边就生一层白色的固体，附在壺壁上面，这就是水垢。水垢是由于溶解度小的鹽类沉淀出来形成的，如硫酸鈣、碳酸鈣等鹽类都是。傳热的設備有了水垢以后則傳热变慢，浪費燃料，所以工業用水首先需要淨制，以免在鍋爐等中很快結成水垢。

水的硬度 水含可溶性鹽类的量称为水的硬度。水的硬度分为暫時的硬度、永久的硬度及总硬度。暫時硬度是指水里边碳酸氫鈣及碳酸氫鎂的含量，当水沸腾时就可以变成碳酸鈣及碳酸鎂沉淀出来。永久硬度是指水里边鈣和鎂的硫酸鹽、氯化物、磷酸鹽及硅酸鹽等的含量，当水加热沸腾后还剩余在水中。总硬度是暫時硬度和永久硬度的总和。

水的硬度以每公升水所含鈣和鎂的毫克当量数来表示，根据硬度可將天然水分为以下几种：最軟水含鈣及鎂的毫克当量数为 0—1.5；軟水为 1.5—3；中等水为 3—6；硬水为 6—10；最硬水为大于 10。

天然橡膠 我們工业上所用的橡膠，如果来自橡膠树，叫天然橡膠，因为它具有很多优良的性