

沈鑫甫  
荆晓玲  
等编

# 高中化学实用词典

中国国际广播出版社

# **高中化学实用词典**

沈鑫甫 荆晓玲 等编

中国国际广播出版社

高中化学实用词典

沈鑫甫 荆晓玲 等编



中国国际广播出版社出版

(北京复兴门外广播电影电视部内)

秦皇岛市卢龙印刷厂印刷

新华书店北京发行所发行

开本787×1092 1/32 320千字 13.75印张

1989年4月第1版 1989年4月北京第1次印刷

印数：1—12,000册



ISBN 7-80035-158-0/G·45

定价：5.10元

## 前　　言

《高中化学实用辞典》是参照国家教委制订的全日制中学《化学教学大纲》和现行的中学化学教科书的内容，按照化学基本概念和基本理论、元素及其化合物、有机化学简介、化学实验、化学计算、参考资料和附录等七个部分顺序编写而成的。

本书对词语的释义，力求简明准确，说明部分由浅入深，层次分明。内容选择上做到依据大纲、紧扣教材，同时在理论联系实际方面作了适当的补充和加深。有利于学生正确理解概念和掌握知识的内在联系。

编写本书的目的，着力于培养学生的自学能力、综合与概括能力、理论联系实际和解决实际问题的能力。在内容安排上以中学生实用为原则，不局限于一般辞书中单纯的词条的解释，而是从知识结构的系统性出发编写，融实用性与知识性于一体。是高中学生学习化学的工具书。也可供中专、中技和职业高中学生学习化学的参考。

在编写过程中，我们参考了《辞海》、《中学化学教师手册》、《化工辞典》以及有关词典和手册，恕不一一注明。参加本书编写的有沈鑫甫、荆晓玲、夏致远、董璐、王广岳、颜雅各、朱嘉泰、刘延等同志。

欢迎广大读者提出批评与改进意见，以便进一步修订。

编者

一九八七年十一月

## 前　　言

《高中化学实用辞典》是参照国家教委制订的全日制中学《化学教学大纲》和现行的中学化学教科书的内容，按照化学基本概念和基本理论、元素及其化合物、有机化学简介、化学实验、化学计算、参考资料和附录等七个部分顺序编写而成的。

本书对词语的释义，力求简明准确，说明部分由浅入深，层次分明。内容选择上做到依据大纲、紧扣教材，同时在理论联系实际方面作了适当的补充和加深。有利于学生正确理解概念和掌握知识的内在联系。

编写本书的目的，着力于培养学生的自学能力、综合与概括能力、理论联系实际和解决实际问题的能力。在内容安排上以中学生实用为原则，不局限于一般辞书中单纯的词条的解释，而是从知识结构的系统性出发编写，融实用性与知识性于一体。是高中学生学习化学的工具书。也可供中专、中技和职业高中学生学习化学的参考。

在编写过程中，我们参考了《辞海》、《中学化学教师手册》、《化工辞典》以及有关词典和手册，恕不一一注明。参加本书编写的有沈鑫甫、荆晓玲、夏致远、董璐、王广岳、颜雅各、朱嘉泰、刘延等同志。

欢迎广大读者提出批评与改进意见，以便进一步修订。

编者

一九八七年十一月

## 凡例

一、本辞典面向高中学生及中专、中技和职业高中学生学习化学参考，也可供广大中等文化程度的其它读者使用。

二、本辞典分为化学基本概念和基本理论、元素及其化合物、有机化学、化学实验、化学计算、参考资料等六编。

三、本辞典在内容选择上以中学生实用为原则，不局限于单纯词条的解释，而从知识结构的系统性出发，将科学性、知识性、实用性融为一体。

四、本辞典所收词条目，凡一词多名的，选用比较恰当或习见的名称做词目，其它名称附在词目之后，一般不单独列出条目。词目名称一般以中国化学会《化学命名原则》为正名；不习用的以习用的为正名。

五、本辞典前面刊用详细的分类目录，每一编中又分若干细目，在每一细目中汇集有关词条。因此检索具体词条时，一般可根据该词条所属的编目，从分类目录中检索。

六、本辞典后面附有汉语拼音检字索引，把第一、二、三编的全部词条（共660条）根据词条第一个汉字的汉语拼音的顺序排列。有些词条以阿拉伯数字或拉丁文、英文字母为词首时，仍以汉字第一字的汉语拼音检索。第四、五、六编的内容是有关实验、计算和参考资料，不适宜作为词条和用汉语拼音检索，则应从分类目录中检索。

七、本辞典收有附录《SI基本单位》、《常用的SI导出单位》、《常用酸、碱的密度与浓度》、《酸、碱、盐的溶解性表》、《国际原子量表》供参考。

# 目 录

## 第一编 化学基本概念和基本理论

### 一、物质的分类

混合物	( 1 )	两性氧化物	( 8 )
纯净物	( 1 )	不成盐氧化物	( 8 )
化合物	( 2 )	过氧化物	( 8 )
无机物	( 2 )	超氧化物	( 9 )
有机物	( 2 )	酸酐	( 9 )
单质	( 2 )	氢氧化物	( 9 )
金属	( 3 )	碱	( 10 )
非金属	( 3 )	酸	( 10 )
惰性气体	( 3 )	盐	( 10 )
黑色金属	( 4 )	正盐	( 11 )
有色金属	( 4 )	酸式盐	( 11 )
重金属	( 4 )	碱式盐	( 11 )
轻金属	( 5 )	复盐	( 11 )
贵金属	( 5 )	络盐	( 12 )
稀有金属	( 5 )	络合物	( 12 )
半金属	( 6 )		
合金	( 6 )		
氢化物	( 6 )	二、物质的变化	
氧化物	( 7 )	物理变化	( 13 )
酸性氧化物	( 7 )	化学变化	( 13 )
碱性氧化物	( 8 )	物理性质	( 13 )
		化学性质	( 14 )

化合反应	( 14 )	分子式	( 24 )
分解反应	( 14 )	电子式	( 25 )
置换反应	( 14 )	结构式	( 26 )
复分解反应	( 14 )	结构简式	( 27 )
中和反应	( 15 )	示性式	( 27 )
离子反应	( 15 )	原子结构示意图	( 27 )
吸热反应	( 16 )	轨道表示式	( 28 )
放热反应	( 16 )	电子排布式	( 28 )
反应热	( 16 )	质量守恒定律	( 28 )
生成热	( 16 )	化学方程式	( 29 )
燃烧热	( 17 )	热化学方程式	( 29 )
中和热	( 17 )	离子方程式	( 30 )
氧化反应	( 17 )	电离方程式	( 30 )
还原反应	( 18 )	电极反应式	( 31 )
氧化-还原反应	( 18 )	原子量	( 31 )
氧化剂	( 19 )	质量数	( 31 )
还原剂	( 20 )	分子量	( 32 )
燃烧	( 20 )	摩尔	( 32 )
着火点	( 21 )	摩尔质量	( 32 )
自燃	( 21 )	气体摩尔体积	( 33 )
爆炸	( 21 )	阿伏伽德罗定律	( 33 )
爆炸极限	( 22 )	阿伏伽德罗常数	( 33 )
<b>三、化学用语和化学量</b>		当量	( 33 )
元素	( 22 )	克当量	( 34 )
元素符号	( 23 )	当量定律	( 35 )
离子符号	( 23 )	<b>四、物质的结构</b>	
化学式	( 24 )	分子	( 35 )
实验式	( 24 )	原子	( 36 )

原子核	( 36 )	化合价	( 49 )
质子	( 36 )	离子化合物	( 50 )
中子	( 36 )	共价化合物	( 51 )
电子	( 37 )	氢键	( 51 )
电子云	( 37 )	分子间作用力	( 52 )
电子层	( 37 )	分子的极性	( 53 )
电子亚层	( 38 )	极性分子	( 53 )
电子云伸展方向	( 38 )	非极性分子	( 53 )
轨道	( 38 )	晶体	( 54 )
电子的自旋	( 39 )	离子晶体	( 55 )
电离能	( 39 )	原子晶体	( 55 )
电负性	( 40 )	分子晶体	( 55 )
离子	( 41 )	金属晶体	( 55 )
原子半径	( 42 )		
离子半径	( 42 )		
原子团	( 43 )		
化学键	( 43 )	元素周期律	( 56 )
离子键	( 44 )	元素周期表	( 56 )
共价键	( 44 )	原子序数	( 56 )
极性键	( 45 )	同位素	( 56 )
非极性键	( 46 )	周期	( 57 )
配位键	( 46 )	族	( 57 )
轨道杂化	( 47 )	碱金属	( 58 )
键长	( 47 )	碱土金属	( 58 )
键能	( 47 )	硼族	( 58 )
键角	( 48 )	碳族	( 59 )
金属键	( 48 )	氮族	( 59 )
价电子	( 48 )	氧族	( 59 )
特征电子构型	( 49 )	卤族	( 60 )
		零族	( 60 )

过渡元素	( 60 )
镧系元素	( 61 )
锕系元素	( 61 )
稀土元素	( 61 )
放射性元素	( 62 )
超铀元素	( 62 )

## 六、溶液和胶体

蒸馏水	( 62 )
溶液	( 63 )
溶质	( 63 )
溶剂	( 63 )
溶解	( 63 )
溶解平衡	( 63 )
溶解度	( 64 )
溶解性	( 64 )
饱和溶液	( 64 )
不饱和溶液	( 65 )
过饱和溶液	( 65 )
结晶	( 65 )
重结晶	( 65 )
结晶水	( 66 )
结晶水合物	( 66 )
风化	( 66 )
潮解	( 66 )
分散系	( 66 )
分散质	( 67 )
分散剂	( 67 )
悬浊液	( 67 )

乳浊液	( 67 )
胶体	( 68 )
凝聚	( 68 )
凝胶	( 68 )
布朗运动	( 68 )
丁达尔现象	( 68 )
电泳	( 69 )
渗析	( 69 )
溶液的浓度	( 69 )
质量百分比浓度	( 69 )
体积百分比浓度	( 70 )
体积比浓度	( 70 )
摩尔浓度	( 70 )
当量浓度	( 70 )
ppm浓度	( 70 )

## 七、化学反应速度和 化学平衡

化学反应速度	( 71 )
质量作用定律	( 71 )
有效碰撞	( 71 )
活化分子	( 72 )
活化能	( 72 )
催化剂	( 72 )
催化作用	( 73 )
助催化剂	( 73 )
可逆反应	( 73 )
化学平衡	( 73 )
平衡的移动	( 73 )

勒沙特列原理	( 74 )	等当点	( 79 )
平衡常数	( 74 )	原电池	( 79 )
转化率	( 75 )	化学电池	( 80 )
<b>八、电解质溶液</b>		铅蓄电池	( 80 )
电解质	( 75 )	干电池	( 81 )
非电解质	( 76 )	金属腐蚀	( 81 )
强电解质	( 76 )	化学腐蚀	( 81 )
弱电解质	( 76 )	电化腐蚀	( 82 )
电离	( 76 )	析氢腐蚀	( 82 )
电离度	( 77 )	吸氧腐蚀	( 82 )
电离平衡	( 77 )	电化学防护	( 82 )
电离平衡常数	( 78 )	电解	( 83 )
水的离子积常数	( 78 )	电镀	( 84 )
pH值	( 78 )	无氰电镀	( 84 )
溶度积	( 79 )	电解精炼	( 84 )
盐的水解	( 79 )	法拉第电解定律	( 84 )
		电化当量	( 85 )

## 第二编 元素及其重要化合物

### 一、空气、氢和水

空气	( 86 )	水	( 88 )
人造空气	( 86 )	重水	( 88 )
氧气	( 86 )	硬水	( 88 )
臭氧	( 87 )	软水	( 88 )
氢	( 87 )	暂时硬水	( 89 )
氢气	( 87 )	永久硬水	( 89 )

水的硬度	( 89 )
过氧化氢	( 89 )

## 二、碱金属元素

锂	( 89 )
钠	( 90 )
氧化钠	( 90 )
过氧化钠	( 90 )
氢氧化钠	( 91 )
硫化钠	( 91 )
溴化钠	( 91 )
钠汞齐	( 91 )
碳酸钠	( 91 )
碳酸氢钠	( 91 )
钾	( 92 )
重铬酸钾	( 92 )
氢氧化钾	( 92 )
高锰酸钾	( 92 )
硫酸钾	( 93 )
碳酸钾	( 93 )
铷	( 93 )
铯	( 93 )
钫	( 93 )

## 三、碱土金属元素

铍	( 94 )
氧化铍	( 94 )
镁	( 94 )
氧化镁	( 94 )

硫酸镁	( 95 )
碳酸镁	( 95 )
氢氧化镁	( 95 )
钙	( 95 )
生石灰	( 95 )
熟石灰	( 95 )
碱石灰	( 96 )
锶	( 96 )
钡	( 96 )
镭	( 96 )

## 四、硼族元素

硼	( 97 )
硼酸	( 97 )
硼砂	( 97 )
铝	( 97 )
氧化铝	( 98 )
刚玉	( 98 )
矾土	( 98 )
氢氧化铝	( 98 )
偏铝酸钠	( 99 )
硫酸铝	( 99 )
高岭土	( 99 )
硫酸铝钾	( 99 )
氯化铝	( 100 )
铝热剂	( 100 )
水晶石	( 100 )
镓	( 100 )
铟	( 101 )

铊	(101)	锡	(107)
五、 碳族元素		锡	(108)
碳	(101)	铅	(108)
金刚石	(101)	六、 氮族元素	
石墨	(102)	氮	(108)
无定形碳	(102)	氨气	(108)
活性炭	(102)	一氧化二氮	(109)
焦炭	(102)	一氧化氮	(109)
炭黑	(103)	二氧化氮	(109)
一氧化碳	(103)	三氧化二氮	(109)
二氧化碳	(103)	五氧化二氮	(109)
碳化钙	(103)	氨	(110)
金刚砂	(103)	氨水	(110)
碳酸	(103)	铵盐	(110)
碳酸铵	(104)	硝酸	(110)
碳酸钙	(104)	硝酸盐	(110)
碳酸氢铵	(104)	硝酸铵	(111)
硅	(104)	硝酸银	(111)
一氧化硅	(105)	硝酸钾	(111)
二氧化硅	(105)	黑火药	(111)
四氟化硅	(105)	磷	(111)
四氯化硅	(105)	五氧化二磷	(112)
硅酸	(105)	磷化氢	(112)
水泥	(106)	三氯化磷	(112)
硅酸盐水泥	(106)	五氯化磷	(112)
玻璃	(106)	磷酸	(113)
水玻璃	(107)	偏磷酸	(113)
硅藻土	(107)	磷酸钙	(113)

过磷酸钙	(113)	硒	(119)
重过磷酸钙	(113)	碲	(119)
安福粉	(113)	钋	(120)
砷	(114)		
锑	(114)	<b>八、卤族元素</b>	
铋	(114)		
<b>七、氧族元素</b>			
氧	(114)	氟	(120)
硫	(115)	氟化氢	(120)
二氧化硫	(115)	氟化钙	(121)
三氧化硫	(115)	氟化氢钾	(121)
硫化氢	(115)	氯	(121)
硫化亚铁	(116)	氯化氢	(121)
黄铁矿	(116)	盐酸	(121)
二硫化碳	(116)	王水	(122)
硫酸	(116)	高氯酸	(122)
发烟硫酸	(117)	氯酸	(122)
硫酸盐	(117)	氯酸钾	(122)
硫酸铵	(117)	次氯酸	(122)
硫酸钡	(117)	漂白粉	(123)
硫酸钠	(117)	氯化钠	(123)
石膏	(118)	氯化钾	(123)
皓矾	(118)	氯化镁	(123)
亚硫酸	(118)	氯化锌	(123)
亚硫酸钠	(118)	氯化铁	(123)
硫代硫酸钠	(119)	氯化银	(124)
石灰硫黄合剂	(119)	溴	(124)
波尔多液	(119)	溴化氢	(124)
		溴化银	(124)
		溴化钾	(124)
		碘	(124)

碘化氢	(125)	亚铁氰化钾	(129)
碘化钾	(125)	铁氰化钾	(130)
碘化银	(125)	普鲁士蓝	(130)
砹	(125)	锈	(130)
<b>九、惰性气体</b>		铁锈	(130)
氦	(125)	铁合金	(130)
氖	(126)	生铁	(131)
氩	(126)	钢	(131)
氪	(126)	碳素钢	(131)
氙	(126)	合金钢	(131)
氡	(127)	不锈钢	(131)
<b>十、过渡元素</b>		白口铁	(132)
铁	(127)	灰口铁	(132)
氧化铁	(127)	铜	(132)
氧化亚铁	(128)	氧化铜	(132)
四氧化三铁	(128)	氧化亚铜	(133)
土红	(128)	碱式碳酸铜	(133)
氢氧化亚铁	(128)	硫酸铜	(133)
氢氧化铁	(128)	胆矾	(133)
硫酸亚铁	(129)	钛	(133)
硫氰化钾	(129)	二氧化钛	(134)
		四氯化钛	(134)

### 第三编 有机化学简介

#### 一、有机物的结构

结构式	(135)	同分异构	(137)
凯库勒式	(136)	碳链异构	(138)

位置异构	( 139 )	烃	( 154 )
类别异构	( 139 )	烷烃	( 154 )
顺反异构	( 139 )	开链烃	( 154 )
单键	( 140 )	环烃	( 155 )
双键	( 140 )	同系物	( 155 )
叁键	( 141 )	不饱和烃	( 155 )
杂化轨道	( 142 )	烯烃	( 155 )
$\delta$ 键	( 143 )	二烯烃	( 155 )
$\pi$ 键	( 144 )	系统命名法	( 155 )
大 $\pi$ 键	( 144 )	炔烃	( 158 )
共轭双键	( 145 )	芳香族化合物	( 158 )
官能团	( 145 )	芳香烃	( 159 )
烃基	( 146 )	稠环芳香烃	( 159 )
烷基	( 147 )	卤代烃	( 159 )
羟基	( 147 )	醇	( 159 )
羰基	( 147 )	芳香醇	( 160 )
醛基	( 148 )	酚	( 160 )
酮基	( 148 )	醚	( 161 )
羧基	( 148 )	醛	( 161 )
磺酸基	( 149 )	酮	( 161 )
氨基	( 149 )	羧酸	( 163 )
酰基	( 150 )	高级脂肪酸	( 164 )
肽键	( 150 )	油脂	( 164 )
		硝基化合物	( 164 )
		腈	( 165 )
		重氮和偶氮化合物	( 165 )
		芳香酸	( 165 )
		羧酸衍生物	( 166 )
		胺	( 167 )

## 二、有机物的分类

有机化学	( 151 )
有机化合物	( 151 )
有机化合物的分类	( 152 )

酰胺	( 167 )
酯	( 167 )
糖类	( 168 )
单糖	( 168 )
低聚糖	( 168 )
二糖	( 168 )
多糖	( 168 )
高分子化合物	( 168 )
单体	( 169 )
聚合度	( 169 )
氨基酸	( 169 )
蛋白质	( 169 )
酶	( 169 )
杂环化合物	( 170 )

### 三、有机反应类型

取代反应	( 171 )
加成反应	( 172 )
马可尼可夫法则	( 174 )
消去反应	( 174 )
氧化反应	( 175 )
还原反应	( 176 )
加聚反应	( 176 )
裂化反应	( 176 )
酯化反应	( 177 )
水解反应	( 177 )
脱水反应	( 178 )
皂化反应	( 179 )
席切洛夫反应	( 179 )

格氏反应	( 180 )
催化重整	( 180 )
铂重整	( 180 )
烃基化	( 181 )
银镜反应	( 181 )
费林反应	( 181 )
缩聚反应	( 182 )
颜色反应	( 182 )

### 四、重要的有机物

甲烷	( 183 )
天然气	( 183 )
沼气	( 184 )
坑气	( 184 )
氯甲烷	( 184 )
二氯甲烷	( 184 )
三氯甲烷	( 184 )
四氯化碳	( 184 )
乙烷	( 185 )
丙烷	( 185 )
环丙烷	( 185 )
环己烷	( 185 )
丁烷	( 185 )
庚烷	( 186 )
辛烷	( 186 )
异辛烷	( 186 )
乙烯	( 186 )
丙烯	( 187 )
丁烯	( 187 )