

<<高中化学疑难解析手册>>

图书基本信息

书名：<<高中化学疑难解析手册>>

13位ISBN编号：9787806824047

10位ISBN编号：7806824049

出版时间：2008-1

出版时间：四川辞书出版社

作者：左华荣，陆中权 主编

页数：560

版权说明：本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介，请支持正版图书。

更多资源请访问：<http://www.tushu007.com>

<<高中化学疑难解析手册>>

内容概要

学好高中课程，取得优良的高考成绩的关键是解决好各科学学习中的疑难问题。

“疑难问题”是指学生在学习过程中带有规律性和普遍性的，理解起来又较费力的重难点，也包括知识结构中的关节点。

这些问题的解决能起到举一反三、触类旁通的作用，确保学生高考时“胸中自有雄兵百万”。

本套丛书由教学经验丰富的中学特级教师担纲编写，结合高中各科学学习的难点重点，与现行高考接轨。

书中疑难讲解简明深透，例题和习题具有典型性、针对性和较强的训练价值，部分题目来自于近几年全国各地有代表性的高考试题，有针对性的解读极具启发性，可以为高中学生学习提供一种有效的学习用书。

<<高中化学疑难解析手册>>

书籍目录

第一章 化学反应及其能量变化 一、氧化还原反应有何规律？
 如何判断氧化还原反应电子转移的方向和数目 二、如何判断微粒氧化性、还原性的强弱 三、如何运用氧化还原规律进行方程式的配平与计算 四、电解质与金属导体、强电解质与弱电解质有什么不同 五、怎样才能正确写出离子方程式中的分子式和离子符号 六、怎样将离子方程式改写成化学方程式 七、离子不能大量共存的规律有哪些 八、如何正确书写热化学方程式和应用其进行计算 第二章 碱金属 一、钠与空气中的氧气，钠与酸、盐溶液是怎样反应的 二、 Na_2O 、 Na_2O_2 都是碱性氧化物吗？其结构与性质怎样 三、正盐和酸式盐的生成及二者之间的相互转化 第三章 物质的量 一、怎样理解物质的量 二、有关阿伏加德罗常数与阿伏加德罗定律的问题 三、有关气态物质分子量的求法 四、怎样配制物质的量浓度溶液 五、怎样解有关溶液浓度的计算问题 第四章 卤族元素 一、氯有哪些典型非金属性 二、实验室怎样制备氯气？
 制取氯化氢的反应原理是什么 三、如何认识氯水成分的复杂性和性质的多样性 四、卤素及化合物的变化规律中的“例外”之处 五、卤素单质、卤离子 X^- 性质的相似性和递变规律 第五章 物质结构 元素周期律 一、如何由元素的原子结构和性质确定化合物的化学式（分子式） 二、元素周期律中元素的性质有哪些含义 三、同周期、同主族元素及化合物的性质有哪些递变规律 四、如何理解元素周期表中“位、构、性”的三角关系？
 如何解元素推断题 五、离子键与共价键的比较 六、怎样判断分子有无极性- 七、四类晶体在结构和性质上有何差异 第六章 硫和硫的化合物环境保护 一、 S 、 O_2 、 F_2 、 Cl_2 、 Br_2 、 I_2 的氧化性顺序是怎样排列的 二、 H_2S 、 S 、 SO_2 、 SO_3 的氧化性、还原性有什么规律 三、什么叫酸的氧化性？
 H_2SO_4 （浓）与 H_2SO_4 （稀）的氧化性有什么不同 四、 SO_2 -离子检验，一般应排除哪些干扰 五、 H_2SO_4 （浓）的吸水性和脱水性一样吗 第七章 碳族元素无机非金属材料 一、碳族元素及其化合物的相似性与递变规律 二、碳和硅在性质上有何异同 三、 SiO_2 、 CO_2 的结构与性质上的差异有哪些 四、碳与硅及硅的化合物与同类物质的比较有没有“反常”现象 第八章 氮和磷 一、有关混合气体各组分的体积分数和质量分数的计算 二、 NO_2 是酸酐吗？
 为什么常用 NO_2 制硝酸而不用 N_2O_5 三、 NO_2 、 NO 、 O_2 溶于水应当怎样分析计算 四、氨水中有哪些微粒？
 $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 可写成 NH_4OH 吗？
 NH 和 NH_3 化学性质相同吗 五、怎样干燥氨气？
 实验室干燥气体的一般原则是什么 六、怎样解用氨气制硝酸或硝酸铵的计算题？
 有关 HNO_3 的计算题的解题思路是什么 七、有关铵盐、硝酸盐热分解的几个问题，铵盐热分解都产生氨气吗 八、如何配平复杂的氧化还原反应方程式 第九章 化学平衡 一、什么是化学反应速率 二、外界条件对化学反应速率有何影响 三、怎么确定是否是化学平衡状态 四、化学平衡移动方向以及等效平衡的形成条件和规律 五、怎样理解勒夏特列原理 六、怎样进行化学平衡的有关计算？
 同一平衡状态的计算有什么规律？
 怎样求平衡时反应物的分解率 七、怎样解化学反应速率和化学平衡图像题 第十章 电离平衡 一、怎样理解弱电解质的电离平衡以及浓度等条件对电离平衡的影响 二、弱酸溶液稀释时，电离度增大， $c(\text{H}^+)$ 为什么不一定增大 三、酸碱的强弱、酸碱性强弱、酸碱度有什么不同 四、如何计算溶液的pH值 五、稀释强酸、强碱和弱酸、弱碱时，溶液的pH值变化为什么不同 六、如何理解盐类水解的概念和规律 七、若溶液的物质的量浓度相同，如何比较pH值大小 八、酸碱中和滴定的原理和如何选择适当的指示剂 九、胶体有哪些主要性质？
 怎样才能使胶体发生凝聚 第十一章 几种重要的金属 一、金属的结构和性质有何特点 二、元素镁、元素铝有何特殊性 三、认识 $\text{Al}(\text{OH})_3$ 的两种电离方式，弄清怎样计算 $\text{Al}(\text{OH})_3$ 的沉淀量 四、如何计算离子浓度？
 如何判断离子方程式的正误 五、硬水软化有哪些方法 六、 Fe^{3+} 和 Fe^{2+} 如何相互转化？
 其鉴别方法有哪些 七、铁的氧化物以及怎样理解 Fe_3O_4 的特殊性质 八、原电池的结构、反应原理及构成条件是什么 九、解答有关电解问题的步骤有哪些？

<<高中化学疑难解析手册>>

一般电解与特种电解有什么不同
第十二章 烃 一、有机物有哪些特点？
原子团、根、基的区别与联系是什么 二、同系物与同分异构体的比较 三、如何掌握烷烃的结构、性质与命名 四、烯烃与炔烃的命名、性质及同分异构的比较 五、实验室制取甲烷、乙烯、乙炔要注意的问题
第十三章 烃的衍生物 一、卤代烃的结构特点是什么？
有哪些主要性质 二、醇的重要化学性质有哪些？
掌握醇类的结构和性质时应注意的几个问题 三、如何确定有机物的分子式 四、苯酚的化学性质有哪些？
为什么苯酚不溶于（反应）碳酸氢钠溶液 五、有关“银镜反应”要注意的问题 六、使溴水或酸性KMnO₄褪色的有机物有哪些
第十四章 糖类油脂蛋白质合成材料 一、如何认识糖类的结构与性质
二、蛋白质的结构与性质怎样？
如何认识氨基酸的两性 三、理解加聚反应和缩聚反应应该注意的问题
第十五章 实验化学 一、基本仪器与常用试剂的使用中应注意的问题 二、物质分离、提纯的基本方法有哪些 三、如何进行物质的检验与推断 四、常见气体制备的注意事项
第十六章 化学计算 一、如何进行有关物质的量的计算 二、如何进行溶液pH值与氢离子浓度、氢氧根离子浓度的计算 三、有关溶液浓度的计算方法 四、有关化学式（分子式）、化学方程式的计算方法理解与迁移·习题参考答案

<<高中化学疑难解析手册>>

版权说明

本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介，请支持正版图书。

更多资源请访问:<http://www.tushu007.com>