

<<高中化学图析题典>>

图书基本信息

书名：<<高中化学图析题典>>

13位ISBN编号：9787563375325

10位ISBN编号：7563375325

出版时间：2008-7

出版时间：广西师范大学出版社

作者：蒋晓荣 主编

页数：520

字数：670000

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>

## <<高中化学图析题典>>

### 内容概要

题目选取新颖、全面，编排合理：本书为“图析题典丛书”中的《高中化学图析解题》分册。本书精选近年来全国或各省市高考、会考、联考等考试中的典型试题，约1000题，几乎涵盖了近年来各类考试中出现的全部题型。

按知识模块编排试题，查阅方便、快捷。

分析解答准确、精练，图析清晰：题目都有详细的解答，引入风靡全球的思维导图模式分析典型试题，展示解题思路全景；跟随图示，可激发与生俱来的放射性思考能力，调动多感官学习特性，更好、更快、更牢地掌握解题技能。

知识呈现活泼、有序，能刺激读者主动学习。

## &lt;&lt;高中化学图析题典&gt;&gt;

## 书籍目录

- 第一部分 基本概念和基本理论
- 一、氧化还原反应 1.氧化还原反应概念及其相互关系 2.氧化性、还原性强弱及其影响因素 3.氧化还原反应规律的应用 4.氧化还原反应的计算 5.氧化还原反应化学方程式的配平
- 二、离子反应 1.离子方程式的书写 2.离子方程式的正误判断 3.离子大量共存问题 4.离子反应综合应用
- 三、反应热热化学方程式 1.化学反应中的能量变化与吸热、放热反应 2.反应热、燃烧热和中和热的概念及实验 3.热化学方程式的意义、书写和正误判断 4.化石燃料、新能源的开发与利用
- 四、物质的量 1.物质的量、摩尔质量 2.阿伏加德罗常数的应用 3.气体摩尔体积和气体定律 4.物质的量浓度的概念和相关计算 5.一定物质的量浓度溶液的配制 6.溶液的浓缩、稀释和混合 7.物质的量应用于化学方程式的计算
- 五、物质结构元素周期律 1.原子结构与构成原子的微粒间的关系 2.原子核外电子排布规律的应用 3.粒子半径大小规律的应用 4.元素周期表的结构 5.元素性质、结构及其在周期表中位置的关系 6.化学键和极性分子、非极性分子 7.氢键的基本知识 8.电子式的书写和正误判断 9.成键原子最外层8电子结构的判断 10.四种晶体的结构特点与性质 11.各类晶体典型代表物的结构 12.物质所属晶体类型的判断 13.晶体熔沸点高低比较
- 六、化学反应速率化学平衡 1.化学反应速率的概念、影响因素和计算 2.可逆反应的特点 3.化学平衡的建立和特征判断 4.化学平衡的移动 5.影响化学平衡的因素 6.有关化学平衡的计算 7.等效平衡 8.化学反应速率和化学平衡图像题分析
- 七、电离平衡 1.电解质溶液的导电性比较 2.强、弱电解质的比较 3.弱电解质的电离平衡和影响因素 4.电解质溶液的稀释 5.水的离子积和影响水的电离平衡因素 6.溶液的酸碱性及其pH 7.强酸、强碱混合后pH的计算 8.盐类水解的实质和影响因素 9.盐类水解规律的应用 10.电离平衡和水解平衡的综合应用 11.酸碱中和滴定的原理和操作
- 八、电化学 1.原电池、电解池的构成,电极名称的比较 2.原电池、电解池的工作原理 3.电极反应式的书写 4.依据原电池原理分析新型电池的反应 5.电解规律的应用 6.电镀铜、铜的电解精炼和氯碱工业
- 九、胶体 1.三种分散系的比较 2.胶体的本质特征 3.胶体的制备和提纯 4.胶体的重要性质
- 第二部分 非金属元素知识
- 一、卤素 1.氯气的性质和应用 2.氯气的实验室制法和工业制法 3.氯化物的性质 4.溴、碘单质及其化合物的性质 5.卤素性质及其递变规律 6.拟卤素、卤素互化物 7.卤素单质及其离子的检验与鉴别
- 二、氧族元素环境保护硫酸工业 1.硫的性质 2.O<sub>2</sub>、O<sub>3</sub>、H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>的性质和用途 3.SO<sub>2</sub>的性质和检验 4.硫酸的性质 5.SO<sub>2</sub>-3、SO<sub>2</sub>-4的检验 6.硫酸的工业制法 7.环境保护
- 三、碳族元素硅和硅酸盐工业 1.碳的同素异形体和单质碳的性质 2.CO、CO<sub>2</sub>的性质、用途和实验 3.碳酸盐、碳酸氢盐的性质,CO<sub>2</sub>-3的检验 4.硅及其化合物的结构和性质 5.碳族元素的性质及其递变规律 6.硅酸盐材料和新型无机非金属材料
- 四、氮和磷 1.氮族元素的性质及其递变规律 2.氮气的分子结构、性质和制法 3.氮的氧化物的性质 4.氨的结构、性质、检验和制法 5.氨水的性质及其浓度的计算 6.铵盐的化学性质和铵根离子的检验 7.硝酸的性质 8.有关NO、NO<sub>2</sub>、O<sub>2</sub>混合气体溶于水的计算 9.磷的同素异形体、磷的化合物
- 五、稀有气体原子结构和性质
- 第三部分 金属元素知识
- 一、碱金属 1.钠的性质和用途 2.钠的氧化物的性质、用途和鉴别 3.钠的重要化合物 4.焰色反应和钾、钠化合物的检验 5.碱金属元素性质的递变规律 6.碱金属的计算
- 二、镁和铝 1.金属的通性 2.镁和铝的性质和用途 3.镁和铝的化合物
- 三、铁和铁的化合物金属的冶炼 1.单质铁、铁的氧化物的性质 2.Fe<sup>2+</sup>、Fe<sup>3+</sup>的性质、检验及其相互转化 3.Fe(OH)<sub>2</sub>、Fe(OH)<sub>3</sub>的性质及其综合推断 4.金属的冶炼和无机化工
- 四、铜及其化合物
- 第四部分 有机化学
- 一、烃 1.甲烷、烷烃 2.烯烃、炔烃 3.苯、苯的同系物、芳香烃的结构 4.烃分子中原子的共线、共面问题 5.烃的综合应用
- 二、烃的衍生物 1.卤代烃 2.醇 3.苯酚、酚类 4.乙醛、醛类 5.羧酸、酯 6.有机反应类型的判断 7.有机物的燃烧计算
- 三、糖类油脂蛋白质
- 四、合成材料
- 第五部分 化学实验
- 一、常用化学仪器及其使用
- 二、化学实验基本操作 1.试剂的存放和取用 2.溶液的配制和酸碱中和滴定 3.试纸的使用 4.装置气密性的检查 5.防倒吸或安全装置 6.玻璃仪器的洗涤 7.沉淀的洗涤和检验 8.实验事故的防止和处理
- 三、混合物的分离和提纯
- 四、常见气体及其他物质的实验室制备
- 五、物质的检验、鉴别和鉴定
- 六、有机化学实验
- 七、定量实验
- 八、化学实验方案的设计
- 第六部分 化学计算基本方法和类型
- 一、化学计算常见基本方法 1.代数法(方程组法) 2.关系式法 3.守恒法 4.极值法 5.差量法 6.平均值法 7.估算法 8.特殊值法 9.讨论法

<<高中化学图析题典>>

10.图像法 二、化学计算常见类型 1.有关化学量和化学式的计算 2.有关溶液的计算 3.有关反应速率、化学平衡的计算 4.有关氧化还原反应、电化学的计算 5.有关化学方程式的计算

编辑推荐

《高中化学图析题典》紧扣新课标，立足新教材，推广新方法，启迪新思维。

用概念地图和思维导图展示解题思路，激活与生俱来的放射性思维。

思维导图能够帮你：拓展解题思路，促进新旧知识联系，让解题过程变得灵活、轻松、有趣。

思维导图能够让你：看图解题思考全景，更高效、快捷地掌握解题技巧，更容易记住要领，过后也更容易回忆。

思维导图是终极的组织性思维工具，是从大脑中“取出”信息，或是将信息“放进”大脑最简单的方法。

它将一长串枯燥的信息转换为容易记忆的、有高度组织性的图表，顺应大脑处理信息的自然方式。

<<高中化学图析题典>>

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>