

<<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。

<<高中化学图析题典>>

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.氯化化合物的性质 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.O₂、O₃、H₂O₂的性质和用途 3.SO₂的性质和检验 4.硫酸的性质 5.SO₂-3、SO₂-4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、CO₂的性质、用途和实验 3.碳酸盐、碳酸氢盐的性质,CO₂-3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、NO₂、O₂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.Fe²⁺、Fe³⁺的性质、检验及其相互转化 3.Fe(OH)₂、Fe(OH)₃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。

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>