

<<数理化高手(高中化学)>>

图书基本信息

书名：<<数理化高手(高中化学)>>

13位ISBN编号：9787501557462

10位ISBN编号：7501557462

出版时间：2009年7月1日

出版时间：第1版 (2009年7月1日)

作者：易相文

页数：348

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>

<<数理化高手(高中化学)>>

内容概要

《数理化高手(高中化学)》是一套从“学”而非“教”的角度编写的教辅书。它打造了一个善于学习的“阿聪”的形象，让你通过观摩阿聪的学习而领悟到科学的学习方法，开辟了教辅图书全新的视角。

它模拟家教情景，引入了对话模式，轻松的语言风格，让你感觉到像是真的在与老师对话一样，挑战了教辅图书传统的观念。

更重要的是，它紧扣学科知识最核心的本质，从具体问题入手引出一类问题的解决方法，从而达到帮助你快速提高成绩的目的。

<<数理化高手(高中化学)>>

书籍目录

一 化学反应概念和化学用语1.1 氧化还原反应1.2 氧化性、还原性强弱的比较1.3 氧化还原反应方程式的配平1.4 离子反应方程式的书写和正误判断1.5 离子共存的判断1.6 电子式、结构式的书写1.7 溶液胶体二 物质结构 元素周期律2.1 原子结构2.2 原子核外电子排布2.3 元素周期律2.4 微粒半径大小的比较2.5 元素周期表2.6 化学键极性分子和非极性分子2.7 晶体的结构特征与性质2.8 晶体化学式的推断2.9 分子间作用力、氢键对物质性质的影响三 化学反应速率和化学平衡3.1 化学反应速率的影响因素及其计算3.2 化学平衡状态的判断3.3 化学平衡的影响因素3.4 等效平衡3.5 化学反应速率与化学平衡图象的应用四 电解质溶液4.1 电解质与非电解质、强弱电解质4.2 弱电解质的电离平衡4.3 水的电离和水的离子积4.4 溶液的pH的计算4.5 盐类水解的原理4.6 盐类水解的应用4.7 溶液中离子浓度大小的比较五 化学反应中的能量变化5.1 热化学方程式5.2 原电池的原理5.3 电解原理及应用5.4 电解产物的判断及计算5.5 电极反应式的书写六 元素及其化合物6.1 钠、过氧化钠6.2 碱金属元素的性质6.3 镁、铝及其重要化合物的性质6.4 铁及其化合物的性质6.5 氮及其氧化物的性质二氧化氮溶于水的计算6.6 氨气与铵盐的性质6.7 氧、硫及氧族元素的性质6.8 浓硫酸、浓硝酸的性质6.9 二氧化硅及硅酸盐的性质6.10 卤族元素的性质及递变规律6.11 氯气、二氧化硫的漂白作用及化学性质6.12 无机推断七 有机物的结构、性质和转化关系7.1 烃7.2 同分异构体的判断与书写7.3 卤代烃7.4 醇和酚7.5 醛7.6 羧酸酯7.7 糖类、油脂、蛋白质7.8 有机反应类型7.9 有机物间的转化7.10 有机物的燃烧规律7.11 聚合反应及高分子化合物八 有机物的鉴别、推断和合成8.1 有机物的鉴别8.2 有机物的推断8.3 有机物的合成

<<数理化高手(高中化学)>>

编辑推荐

一天掌握一个专题，三个月轻松晋级NO.1 源于家教情境的个性化、交互式学习方案。

<<数理化高手(高中化学)>>

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>