

<<重难点手册>>

图书基本信息

书名：<<重难点手册>>

13位ISBN编号：9787562235323

10位ISBN编号：7562235325

出版时间：2007-5

出版时间：华中师范大学出版社

作者：王后雄 主编

页数：342

字数：350000

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>

<<重难点手册>>

内容概要

新课标：贯彻新课标精神，定位新课标“三维”目标，贴近新课标中考大纲要求，注重学习规律和考试规律的整合，全面提升考试成绩和综合素质。

大突破：突破传统的单向学习模式，将教材知识、拓展知识和隐性方法类知识植入新课堂。

立体凸现学科知识结构和解题方法规律，破解中考“高分”瓶颈。

讲实用：完全同步于新教材，导一学一例一训四位一体，落实课程内容目标和考纲能力要求，揭秘中考解题依据和答题要求，破解重点难点。

大品牌：十多年的知名教辅品牌，一千多万学子全程参与。

十余万名一线教师的倾力实验，堪称学习规律与考试技术深度融合的奇迹，缔造着使用效果显著、发行量惊叹的神话。

<<重难点手册>>

作者简介

王后雄，教授（特级教师），享受国务院政府特殊津贴的教育专家、华中师范大学化学学院教授、硕士研究生导师，从事化学课程与教学论、教育考试等教学及科研工作，现任华中师范大学化学教育研究所所长、华中师范大学考试科学研究中心主任。
首倡的“化学教学诊断学”、“中学化

<<重难点手册>>

书籍目录

专题1 揭示物质结构的奥秘 思路•方法•创新 化学中的“三素”与“四同”概念的比较
 专题2 原子结构与元素的性质 第一单元 原子核外电子的运动 一、人类对原子结构的认识历史 思路•方法•创新 与原子相关的“六种量”及其涵义 二、原子核外电子的运动特征 思路•方法•创新 电子数相同的粒子(等电子粒子)及其相互关系 三、原子核外电子的排布 思路•方法•创新 表示原子结构的重要图示及其书写方法 第二单元 元素性质的递变规律 一、原子核外电子排布的周期性 思路•方法•创新 比较粒子半径大小的规律 二、元素第一电离能和电负性的周期性变化 思路•方法•创新 元素的金属性和非金属性强弱的判断方法
 专题2知识总结与能力整合 专题2能力测评试题(A组) 专题2能力测评试题(B组) 专题3 微粒间作用力与物质性质 第一单元 金属键 金属晶体 一、金属键与金属特性 思路•方法•创新 金属活动顺序表所包含的知识与规律 二、金属晶体 思路•方法•创新 晶胞中原(离)子数目及晶体化学式的确定方法 第二单元 离子键离子晶体 思路•方法•创新 晶格能的大小与离子化合物熔沸点的比较规律 第三单元 共价键原子晶体 一、共价键的形成 思路•方法•创新 分子中的原子是否满足最外层8电子结构的判断方 二、共价键的类型 思路•方法•创新 化学键的分类和从化学键角度对物质进行分类 三、共价键的键能与化学反应热原子晶体 思路•方法•创新 三类化学键的比较 第四单元 分子间作用力 分子晶体 一、范德华力氢键的形成 思路•方法•创新 分子间作用力与化学键的比较 二、分子晶体 思路•方法•创新 物质熔、沸点高低的比较规律综述 专题3知识总结与能力整合 专题3能力测评试题(A组) 专题3能力测评试题(B组) 专题4 分子空间结构与物质性质 第一单元 分子构型与物质的性质 一、分子的空间构型 思路•方法•创新 判断分子立体结构的方法 二、分子的极性手性分子 思路•方法•创新 手性分子的判断和分子手性的消除方法 第二单元 配合物是如何形成的 一、配合物的形成和组成 思路•方法•创新 几种氢氧化物在氢氧化钠溶液和氨水中的溶解规律 二、配合物的结构、性质和应用 思路•方法•创新 确定复杂的化合物的化学式的方法 专题4知识总结与能力整合 专题4能力测评试题 专题5 物质结构的探索无止境 思路•方法•创新 化学反应技术的发展——太阳能光解水的途径和前景
 《物质结构与性质》综合检测题(A组) 《物质结构与性质》综合检测题(B组) 参考答案与提示

<<重难点手册>>

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>