

<<重难点手册 高中化学>>

图书基本信息

书名：<<重难点手册 高中化学>>

13位ISBN编号：9787562239017

10位ISBN编号：7562239010

出版时间：2009-5

出版时间：华中师范大学出版社

作者：王后雄 编

页数：304

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 高中化学>>

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 高中化学>>

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”、“中学化学目标控制教学法”在全国10000多所中学试验推广，效果显著。

由于化学教学、教改、教研和竞赛培训成绩卓著，先后被授予全国劳动模范、全国教育改革“十佳”教师、“湖北省优秀教师”、“湖北省教育科研学术带头人”等称号，获得“全国十大杰出中青年教师提名奖”，曾三次赴京受奖，受到江泽民等领导人的亲切接见。

中央电视台、湖北电视台、中国青年报、中国教育报、长江日报、亚太经济时报、教师报、《人民教育》、《化学教育》、《教师博览》、《湖北教育》等媒体报道了他的先进事迹和研究成果。

主持和参与15项省部级以上科研课题项目获得好评。

出版各类著作50余部，发表教育教学论文100多篇，其中有30多篇被权威期刊转载，并获多种奖励。是10多个省市化学竞赛及大型考试命题人之一。

书籍目录

第一章 原子结构与性质第一节 原子结构一、必修与选修知识的衔接相同电子层结构的粒子及其相互关系二、原子结构核外电子的运动特征和排布原理第二节 原子结构与元素的性质一、原子结构与元素周期表解答元素推断题的知识储备和方法技巧二、元素周期律元素的金属性和非金属性强弱的判断方法第一章 知识总结与能力整合第一章 质量测控试题第二章 分子结构与性质第一节 共价键一、共价键电子式的书写及分子中的原子是否满足最外层8电子结构的判断方法二、键参数——键能、键长与键角等电子原理由共价键键能计算反应热的方法第二节 分子的立体结构一、形形色色的分子价层电子对互斥模型用价层电子对互斥模型判断分子立体结构的方法二、杂化轨道理论和配合物理论简介“复盐、混盐、配合物盐”与复杂化学式的确定第三节 分子的性质一、键的极性和分子的极性物质的溶解性分子极性的判断方法二、分子间作用力(范德华力、氢键)及其对物质性质的影响氢键对物质物理性质的影响规律三、手性无机含氧酸分子的酸性有机化合物的立体异构第二章 知识总结与能力整合第二章 质量测控试题第三章 晶体结构与性质第一节 晶体的常识用均摊法确定晶体的化学式第二节 分子晶体与原子晶体一、分子晶体分子晶体熔、沸点高低的比较规律二、原子晶体判断晶体类型(原子晶体和分子晶体)的方法第三节 金属晶体金属晶体的四种堆积模型对比和空间利用率的计算方法第四节 离子晶体物质熔、沸点高低的比较规律综述第三章 知识总结与能力整合第三章 质量测控试题《物质结构与性质》综合检测题参考答案与提示

<<重难点手册 高中化学>>

章节摘录

(2) 道尔顿原子模型 (1803年) 英国科学家道尔顿是近代原子学说的创始人。他认为原子是组成物质的基本粒子, 它们是坚实的、不可再分的实心球, 同种原子的质量和性质都相同。

(3) 汤姆生原子模型 (1904年): 英国科学家汤姆生发现了电子。他认为原子是一个平均分布着正电荷的粒子, 其中镶嵌着许多电子、中子和正电荷, 从而形成了中性原子。

(4) 卢瑟福原子模型 (1911年): 英国物理学家卢瑟福根据 α 粒子散射实验提出, 在原子的中心有一个带正电荷的核, 它的质量几乎等于原子的全部质量, 电子在它的周围沿着不同的轨道运转, 就像行星环绕太阳运转一样。

(5) 玻尔原子模型 (1913年): 丹麦物理学家玻尔通过光谱研究提出电子在核外空间的一定轨道上绕核做高速圆周运动的理论, 并因此于1916年获得诺贝尔物理学奖。

(6) 电子云模型 (1927年 - 1935年): 又称现代物质结构学说。现代科学家根据微观世界的波粒二象性规律, 提出用量子力学的方法描述核外电子运动, 即用电子云描述核外电子的运动。

从原子结构模型的演变过程可以看出, 人类对原子结构的认识过程是逐步深入的。随着现代科学技术的发展, 科学家已能利用电子显微镜和扫描隧道显微镜来拍摄表示原子图像的照片, 并且能在晶体硅表面上用探针对硅原子进行“搬迁”我们现在所学习的科学理论, 还会随着人类对客观事物的认识而不断地深入和发展。

<<重难点手册 高中化学>>

编辑推荐

《重难点手册：高中化学(选修3)(物质结构与性质)(配人教版)(新课标)》完全同步于新教材，导 - 学 - 例 - 训四位一体，落实课程内容目标和考纲能力要求，揭密高考解题依据和答题要求，破解重点难点。

<<重难点手册 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>