

<<无机化学学习指导与阅读材料>>

图书基本信息

书名：<<无机化学学习指导与阅读材料>>

13位ISBN编号：9787561816615

10位ISBN编号：7561816618

出版时间：2002-1

出版时间：天津大学出版社

作者：伍承樑 编

页数：197

字数：330

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>

<<无机化学学习指导与阅读材料>>

内容概要

本书是与招收初中毕业生的高职、中专各化工类专业使用的《无机化学》教材配套使用的学习指导书。

书中第一部分为学习指导，内容编排与现行五年制高职、中专的《无机化学》一致。

第二部分为阅读材料，为学生提供了知识扩展和加深的材料，内容适合于招收初中毕业生的高职、中专生，很多专题也满足不了招收高中毕业生的高职生的要求。

本书有利于培养学生的阅读、分析能力，有利于提高学生的素质。

本书强调基本概念和结合实际。

既可作为化工类五年制高职、中专无机化学教材的配套教材使用，也可作为招高中毕业生的高职、中专和普通高中学生的学习参考书。

<<无机化学学习指导与阅读材料>>

书籍目录

第一部分 学习指导 第一章 化学基本量和化学计算 一、关于物质的量的理解 二、关于基本单元的理解 三、用物质的量表示物质的多少 四、相对基本单元质量 五、气体的标准摩尔体积 六、以物质的量 $n(B)$ 为中心的纲要信号图 七、利用方程式计算 八、热化学方程式中反应热“ q ”的单位 九、有关符号问题 十、学习本章时常见的错误 第二章 碱金属和碱土金属 一、氧化还原反应有关内容的处理 二、氧化还原反应概念的发展 三、碱金属和碱土金属的通性 四、与氧化还原反应有关的基本概念 五、钠、钾、镁、钙、单质的性质 六、过氧化物和氢氧化钠 七、氧化物和氢氧化物 八、碱金属、碱土金属的盐类 九、离子反应和 Na^+ 、 K^+ 、 Ca^{2+} 、 Mg^{2+} 、 Ba^{2+} 离子鉴定 十、学习本章时易出现的错误 第三章 卤素 一、氧化数 二、卤素的通性 三、卤素单质的物理必质 四、氯单质化学性质纲要信号图 五、卤素单质的制备 六、卤化氢和氢卤酸 七、氯的含氧酸及其盐 八、氯酸的热分解 九、学习本章时的难点和常见错误 第四章 原子结构和元素周期律 一、要重视本章内容的学习 二、学习方法 三、原子轨道和电子云两个基本概念 四、原子核外可能的原子轨道 五、正确排布核外电子(基态) 六、牢记元素周期表 七、掌握元素金属性和非金属性的递变规律 八、记住各族元素的价层电子构型和最高氧化数 九、填好习题集60页其化题的1、2两个表 十、电负性的符号 第五章 分子结构 一、化学键的分类 二、各种化学键的形成条件 三、化合物分类 四、共价键理论 五、分子的极性和分子间力 第六章 化学反应速率和化学平衡 一、化学反应速率的定义 二、平均速率与瞬时速率 三、影响化学反应速率的因素 四、习题解题提示 五、弄清以下平衡的概念 六、速率常数 K_c 和比较 七、化学平衡的计算 八、化学平衡的移动 九、标准平衡常数 第七章 电解质溶液 一、物质按电离程度分类 二、溶液导电 三、电离常数与标准电离常数 四、水的电离平衡及溶液的pH值 五、弱酸、弱碱电离平衡的近似计算 六、多元弱酸溶液 $c(H^+)$ 计算 七、盐的水解平衡及平衡常数 八、同离子效应 九、溶液 $c(H^+)$ 及pH计算 十、沉淀溶解平衡 第八章 硼族元素和碳族元素 第二部分 阅读材料附录 标准电极电势表(按元素符号字母顺序排列) 主要参考书目

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>