

<<无机化学>>

图书基本信息

书名：<<无机化学>>

13位ISBN编号：9787810892780

10位ISBN编号：7810892789

出版时间：2003-8

出版时间：东南大学出版社

作者：曹凤歧 编

页数：288

字数：492000

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>>

内容概要

本书主要介绍物质的宏观性质、微观结构、宏观性质与微观结构的应用，注重理论与实践的联系，重视无机化学在生物学、药学、医学中的应用。

本书共12章，内容包括：溶液、化学反应中的能量变化、化学反应速率与化学平衡、酸碱平衡与沉淀平衡、原子结构、分子结构与晶体结构、氧化还原反应、配位化合物、P区元素、S区元素、d区和ds区元素、无机化学实验及第1章至9章习题、检测题参考答案。

本书可作为高等医药院校生物学、药学、医学等专业的大专教材，也可供相关科研人员参考使用。

<<无机化学>>

书籍目录

无机化学教学大纲无机化学教学日历1 溶液 1.1 液体的沸点与蒸气点 1.2 溶液的浓度 1.3 难挥发非电解质稀溶液的依数性 思考题 习题 第1章检测题2 化学反应中的能量变化 2.1 热力学中的常用术语 2.1 热力学第一定律 2.3 化学反应的热效应与焓变 思考题 习题 第2章检测题3 化学反应速率与化学平衡 3.1 化学反应速率 3.2 化学平衡 思考题 习题 第3章检测题4 酸碱平衡与沉淀平衡 4.1 电解质溶液 4.2 酸碱理论 4.3 弱电解质的电离平衡 4.4 同离子效应和缓冲溶液 4.5 盐类水解 4.6 沉淀溶解平衡 思考题 习题 第4章检测题 5 原子结构 5.1 玻尔的氢原子模型 5.2 氢原子的量子力学模型 5.3 多电子原子结构 5.4 电子层结构与元素周期表 5.5 元素的基本性质的周期性 思考题 习题 第5章检测题 6 分子结构与晶体结构 6.1 离子键 6.2 共价键 6.3 价层电子对互斥理论 6.4 分子间作用力和氢键 6.5 晶体结构 思考题 习题 第6章检测题7 氧化还原反应 7.1 氧化还原反应及其方程式的配平 7.2 电极电势 7.3 标准电极电势的应用 7.4 影响电极电势的因素 思考题 习题 第7章检测题8 配位化合物 8.1 配合物的基本概念 8.2 配合物的化学键理论 8.3 螯合物 8.4 配合物的稳定性 8.5 配合物的应用 思考题 习题 第8章检测题9 p区元素 9.1 卤素 9.2 氧族元素 9.3 氮族元素 9.4 碳、硅、硼 9.5 铝、锡、铅10 s区元素 10.1 氢 10.2 碱金属和碱土金属11 d区和ds区元素 11.1 d区和ds区元素通性 11.2 铬和锰的化合物 11.3 铁、钴、镍的化合物 11.4 铂及其配合物 11.5 铜和银 11.6 锌和汞12 无机化学实验习题、检测题参考答案附录元素周期表

<<无机化学>>

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>