

<<无机化学>>

图书基本信息

书名：<<无机化学>>

13位ISBN编号：9787030149121

10位ISBN编号：7030149122

出版时间：2005-2

出版时间：高等教育出版社

作者：北京师范大学无机化学教研室等编

页数：251

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

本书为“21世纪高职高专教材”之一。

全书共10章，以化学平衡为主线，介绍无机化学的四大平衡原理，利用元素周期表，将化学反应原理、物质结构基础知识与元素性质尽可能地结合在一起，着眼于提高学生分析问题和解决问题的能力。书中附有一些链接，将无机化学的原理与实际应用结合，具有启发性和趣味性，可提高学生的学习兴趣。

本书可供高职院校、成教院校的中药、药学、临床药学、生物制药、药物制剂、药理等专业学生作为教材使用。

<<无机化学>>

书籍目录

编写说明绪论第1章 非电解质稀溶液 第1节 物质的量 第2节 溶液的浓度 第3节 溶液的渗透压第2章 化学反应速率和化学平衡 第1节 化学反应速率 第2节 可逆反应与化学平衡 第3节 化学平衡的移动第3章 电解质溶液 第1节 弱电解质的电离平衡 第2节 缓冲溶液 第3节 盐类的水解 第4节 强电解质溶液理论 第5节 酸碱理论第4章 难溶强电解质的沉淀-溶解平衡 第1节 溶度积原理 第2节 沉淀的生成与溶解 第3节 沉淀反应的某些应用第5章 原子结构与元素周期系 第1节 原子的结构 第2节 核外电子运动状态和电子的排布 第3节 原子的电子层结构和元素周期系第6章 分子结构 第1节 离子键 第2节 共价键 第3节 分子的极性 第4节 分子间的作用力与氢键 第5节 离子极化第7章 氧化还原反应 第1节 氧化还原反应 第2节 电极电势 第3节 电极电势的影响因素 第4节 电极电势的应用第8章 配位化合物 第1节 配位化合物的基本知识 第2节 配合物的化学键理论——价键理论 第3节 配位平衡 第4节 配位化合物的应用(自学)第9章 非金属元素 第1节 卤素 第2节 氧和硫 第3节 氮和磷 第4节 碳和硅 第5节 硼第10章 金属元素 第1节 碱金属和碱土金属 第2节 铝和砷 第3节 d区元素 第4节 ds区元素 第5节 金属元素在医药中的应用实验部分 实验1 仪器的认领和基本操作训练 实验2 电离平衡、沉淀平衡与盐的水解 实验3 缓冲溶液的配制与性质 实验4 乙酸溶液的配制和浓度标定 实验5 乙酸电离度和电离平衡常数的测定 实验6 氧化还原反应 实验7 配合物的生成、性质与应用 实验8 硫酸亚铁铵的制备 实验9 铬、锰、铁 实验10 氯化铅溶度积常数的测定 实验11 银氨配离子配位数的测定附录 附录一 无机酸、碱在水中的电离常数(298K) 附录二 难溶化合物的溶度积(291~298K) 附录三 标准电极电位表(291~298K) 附录四 配合物的稳定常数(293~298K) 参考答案《无机化学》教学基本要求彩图 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>