

<<无机化学实验>>

图书基本信息

书名：<<无机化学实验>>

13位ISBN编号：9787502447885

10位ISBN编号：7502447881

出版时间：2009-2

出版时间：冶金工业出版社

作者：张霞 编

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>

<<无机化学实验>>

内容概要

本实验教材是结合近年来的无机化学实验教学实践经验，改革了原有的基础实验项目，加强了元素及其化合物的性质相关实验内容，增加了研究性、设计性及联系生活实际的实验内容，并在此基础上安排了系统的综合性实验。

本实验教材主要内容包括化学实验基础知识、常用实验仪器工作原理及操作、基本操作与基本原理实验、元素及化合物的性质、无机化合物的合成与提纯、生活中的化学实验、综合性实验、附录。

本实验教材既可作为理工科院校、冶金工程、环境工程、应用化学等理工科专业的实验教科书，也可作为其他院校同类课程的实验教学参考书。

<<无机化学实验>>

书籍目录

1 化学实验基础知识 1.1 化学实验室安全守则 1.2 化学意外事故紧急处理办法 1.3 常见玻璃仪器及使用
 1.4 无机化学实验基本操作 1.5 误差与有效数字处理 1.6 实验报告参考格式2 常用实验仪器工作原理及操作
 2.1 电子天平 2.2 酸度计 2.3 电导率仪 2.4 高速台式离心机 2.5 电位差计 2.6 紫外-可见分光光度计
 2.7 葛压反应釜 2.8 微波合成系统 2.9 热重分析仪 2.10 金相显微镜3 基本操作与基本原理实验
 3.1 pH法测定HOAc的电离常数 3.2 电导率法测定弱电解质的电离度和电离常数 3.3 离子交换法测定
 CaSO₄的溶解度 3.4 磺基水杨酸合铁稳定常数的测定 3.5 反应速率与活化能的测定 3.6 电极电势 3.7
 I⁻=I⁻+I₂平衡常数的测定 3.8 碘化铅溶度积的测定(分光光度法) 3.9 氧化还原反应和氧化还原平衡
 3.10 弱酸弱碱的解离平衡 3.11 中和热的测定4 元素及化合物的性质 4.1 主族金属元素化合物的性质(A、
 A、铝、锡、铅、铋) 4.2 p区非金属元素化合物的性质 4.3 副族元素的性质(一)(钛、钪、钒、
 铬、锰、铁、钴、镍) 4.4 副族元素的性质(二)(铜、银、锌、镉、汞、铊、铋) 4.5 氧化还原
 反应与配位化合物 4.6 未知固体的鉴定 4.7 分子结构和晶体结构模型5 无机化合物的合成与提纯 5.1
 海盐制备试剂级氯化钠 5.2 重铬酸钾的制备 5.3 硫代硫酸钠的制备 5.4 三氯化六氨合钴()的制备
 5.5 铝钾矾和铬钾矾晶体制备 5.6 氮化硼的制备6 生活中的化学实验 6.1 海带中提取碘 6.2 水的净化
 6.3 利用废铝罐制备明矾 6.4 铝的阳极氧化 6.5 由废铜粉制备硫酸铜 6.6 废铁屑制备FeCl₃(设计实验
) 6.7 废水处理及化学需氧量的测定 6.8 由废铝箔制备聚碱式氯化铝 6.9 日常生活中的化学 6.10 动
 、植物体中微量元素的检测 6.11 原子吸收分光光度法测定头发中锌元素的含量7 综合性实验 7.1 化学
 反应热的测定及活性氧化锌的制备 7.2 从钒渣中提取五氧化二钒及[VO(AcAc)₂]的合成 7.3 金属氧化
 物无机材料的合成、表征和性能研究 7.4 配合物的组成及稳定常数的测定附录 附表1 常用元素相
 对原子质量 附表2 不同温度下水的饱和蒸气压 附表3 实验室常用酸、碱的浓度 附表4 酸碱指示
 剂 附表5 弱酸、弱碱在水中的电离常数(298K) 附表6 常见配离子的稳定常数 附表7 溶度积常
 数 附表8 标准电极电势(298.15K) 附表9 常见阳离子的鉴定方法 附表10 常见阴离子的鉴定方法
 附表11 特殊试剂的配制

<<无机化学实验>>

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>