

<<普通无机化学实验>>

图书基本信息

书名：<<普通无机化学实验>>

13位ISBN编号：9787560821849

10位ISBN编号：7560821847

出版时间：2000-09-01

出版时间：同济大学出版社

作者：朱志良 编

页数：134

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>

## <<普通无机化学实验>>

### 内容概要

《普通无机化学实验（第2版）》由普通无机化学实验课的基础知识和实验内容两大部分组成，基础知识主要讲述化学实验的科学意义、学习方法、实验室守则、常用仪器和基本操作技术以及关于化学实验文献查阅、实验方案设计、误差与数据处理、实验观察记录和报告写作方法等基本知识；实验内容由基本知识和操作12个实验、元素及其化合物性质10个实验、选做和提高10个实验组成。

《普通无机化学实验（第2版）》每个章节和实验的末尾都附有思考题，以帮助学生总结和巩固有关知识。

本书可作为非化学专业的工科无机化学实验教材或普通化学实验教材，也可供高等院校相关专业师生及其他工程技术人员参考。

## &lt;&lt;普通无机化学实验&gt;&gt;

## 书籍目录

上篇 基础知识1 绪论 1.1 普通无机化学实验的科学意义 1.2 普通无机化学实验的学习方法 1.3 实验室守则和注意事项2 普通无机化学实验的常用仪器 2.1 反应容器 2.2 容量器皿 2.3 其他3 普通无机化学实验的基本操作 3.1 煤气灯和酒精灯的使用方法 3.2 玻璃器皿的洗涤 3.3 器皿的干燥 3.4 加热方法和冷却方法 3.5 化学药品的取用 3.6 固液分离及蒸发、结晶 3.7 液体体积的量度及溶液的配制 3.8 气体的发生、净化和收集方法 3.9 称量 3.10 试纸的使用方法4 阅读材料 4.1 误差与数据处理 4.2 化学实验文献查阅简介 4.3 实验方案的设计 4.4 化学反应的观察和记录 下篇 实验内容5 基本操作训练和基础知识实验 5.1 实验一 基本操作训练 5.2 实验二 分析天平的使用和固体密度的测定 5.3 实验三 二氧化碳分子量的测定 5.4 实验四 硫酸亚铁铵的制备 5.5 实验五 化学反应焓变的测定 5.6 实验六 化学反应速率 5.7 实验七 酸碱滴定 5.8 实验八 弱酸电离度与电离常数的测定 5.9 实验九 氯化钠的提纯 5.10 实验十 氧化还原与电化学 5.11 实验十一 化学平衡及其移动 5.12 实验十二 磺基水杨酸铜配合物的组成及稳定常数的测定6 元素及其化合物性质基础实验 6.1 实验十三 碱金属和碱土金属 6.2 实验十四 铬和锰 6.3 实验十五 铁、钴、镍 6.4 实验十六 铜、锌、银、镉、汞 6.5 实验十七 锡、铅、铋、铟 6.6 实验十八 几种常见阳离子的分离和鉴定 6.7 实验十九 氯、溴、碘的化合物 6.8 实验二十 氧和硫 6.9 实验二十一 氮和磷 6.10 实验二十二 常见阴离子的分离和鉴定7 选做和提高实验 7.1 实验二十三 从废电解液中回收铜盐 7.2 实验二十四 石灰中活性氧化钙含量的测定 7.3 实验二十五 锌钡白的制备 7.4 实验二十六 铁氧体法处理含铬废水 7.5 实验二十七 水的净化及硬度测定 7.6 实验二十八 水样化学耗氧量(COD)的测定 7.7 实验二十九 硅酸盐材料的分解制样及SiO<sub>2</sub>含量测定 7.8 实验三十 硫酸肼的制备 7.9 实验三十一 过氧化锂的制备 7.10 实验三十二 从钛铁矿中提取二氧化钛附录 关于计算机处理实验数据附录 不同温度下水的饱和蒸气压附录 弱电解质的电离常数附录 难溶电解质的溶度积(18-25 )附录 某些离子和难溶化合物的颜色附录 中华人民共和国法定计量单位实验报告册(另册)

## <<普通无机化学实验>>

### 编辑推荐

陈秉垵、朱志良等编著的这本《普通无机化学实验(第2版)》分为两大部分。

上篇为基础知识部分,着重介绍与普通无机化学实验有关的基本知识,并在阅读材料中对于误差及数据处理、化学实验文献的查阅、设计合理的实验方案及对化学反应的观察方法等也作了初步介绍。

下篇为具体实验内容,分为基本操作训练和基础知识实验、元素及其化合物性质基础实验、选做和提高实验三个部分。

<<普通无机化学实验>>

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>