

<<无机及分析化学实验>>

图书基本信息

书名：<<无机及分析化学实验>>

13位ISBN编号：9787562234289

10位ISBN编号：7562234280

出版时间：2006-7

出版时间：湖北华中师范大学

作者：秦中立，黄方一主

页数：151

字数：195000

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>

## <<无机及分析化学实验>>

### 内容概要

本书是生物学系列中《无机及分析化学》的配套实验教材。

本书系统而精练地讲解了无机及分析化学实验基本知识、基本操作、常用实验仪器的使用方法、无机化合物的制备与提纯、化学基本原理的验证及化学常数的测定、定性定量分析实验和综合实验。

教材后还增设了附录部分。

编者力求加强基础、突出重点、简明清晰、循序渐进，充分体现无机及分析化学实验教与学的基本规律。

本书可作为化学、生物、环境、食品、医学、轻工业、水产、农学等专业的无机及分析化学实验课的教材使用，也可供实验员或相关技术岗位人员参考、自学。

## &lt;&lt;无机及分析化学实验&gt;&gt;

## 书籍目录

绪论 一、无机及分析化学实验的目的和要求 二、无机及分析化学实验的学习方法第一部分 实验基本知识和基本操作 第一章 实验基本知识 一、安全知识 二、测量误差与有效数字 三、化学实验中数据的采集与处理 第二章 实验室常用实验仪器及其使用方法 一、化学实验基本仪器 二、称量仪器 三、气压计 四、相对密度计 五、磁力加热搅拌器 六、酸度计 七、分光光度计 八、DDS-11A型电导率仪 第三章 实验基本操作 一、玻璃仪器的洗涤与干燥 二、基本度量仪器的使用方法 三、加热装置和加热方法 四、化学试剂的规格、存放及取用 五、试纸的使用第二部分 实验内容 第四章 无机化合物的制备与提纯 实验一 二氧化碳相对分子质量的测定 实验二 纯水的制备及检验 实验三 硫代硫酸钠的制备和纯度检验 实验四 硫酸亚铁铵的制备 实验五 无水硫酸铜的制备 第五章 化学基本原理的验证及化学常数的测定 实验六 电离平衡 实验七 沉淀反应 实验八 氧化还原反应与氧化还原平衡 实验九 配位化合物的生成和性质 实验十 化学反应速率和活化能测定 实验十一 醋酸电离度和电离常数的测定 (pH法) 实验十二  $\text{PbCl}_2$  溶度积常数的测定 第六章 定性分析 实验十三 常见阳离子的定性分析 实验十四 常见阴离子的定性分析 第七章 定量分析 实验十五 容量仪器的校正 实验十六 分析天平的使用 实验十七  $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{ NaOH}$  标准溶液的配制与标定 实验十八  $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{ HCl}$  标准溶液的配制与标定 实验十九 混合碱中各组分含量的测定 实验二十 铵盐中氮含量的测定 (甲醛法) 实验二十一 高锰酸钾标准溶液的配制和标定 实验二十二 高锰酸钾法测定过氧化氢的含量 实验二十三 硫代硫酸钠标准溶液的配制与标定 实验二十四 水样的化学耗氧量 (COD) 的测定 实验二十五 EDTA 标准溶液的配制与标定 实验二十六 天然水总硬度的测定 实验二十七 可溶性氯化物中氯含量的测定 (莫尔法) 实验二十八  $\text{BaCl}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$  中钡含量的测定 (重量法) 实验二十九 邻二氮杂菲吸光光度法测定铁 第八章 综合实验与设计实验 实验三十 过氧化钙的制备及含量的分析 实验三十一 从废电池回收锌皮制备硫酸锌 实验三十二 磁性体法处理含铬废水 第三部分 附录 附录一 实验报告格式 附录二 元素的相对原子质量 (按原子序数排列) 附录三 常见化合物的摩尔质量参考文献元素周期表

<<无机及分析化学实验>>

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>