

<<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：9787122112163

10位ISBN编号：7122112160

出版时间：2011-8

出版时间：化学工业出版社

作者：张静 编

页数：185

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

本书主要介绍了无机化学及分析化学实验的基础知识、基本操作及能力拓展、无机化学实验、分析化学实验、综合实验（无机、分析化工实验）等内容。

本书注重结构和层次、精心选择实验内容、突出工科专业特色，使学生得到更多的实验技能训练，培养学生各方面的素质和能力。

本书适合化学工程、应用化学、材料化学、药学、环境科学等相关专业大专院校师生及技术人员阅读参考。

<<无机及分析化学实验>>

书籍目录

绪论

- 一、化学实验的目的
- 二、化学实验的学习方法
- 三、实验报告的基本格式

第一篇 化学实验基础知识和基本操作

第一章 化学实验安全守则和常见伤害的防护

- 一、实验室安全守则
- 二、易燃和具有腐蚀性的药品与有毒药品的使用规则
- 三、常见伤害救护
- 四、意外事故的处理

第二章 无机化学实验常用仪器介绍

第三章 化学实验基本操作

- 一、仪器的洗涤
- 二、仪器的干燥
- 三、加热与冷却
- 四、固液分离
- 五、试剂的取用
- 六、基本度量仪器的使用

第四章 实验数据的处理

- 一、误差的分类及特点
- 二、有关误差的一些基本概念
- 三、提高分析结果准确度的方法
- 四、有效数字及运算规则

第二篇 实验部分

第五章 无机化学实验

实验一 氯化钠的提纯

实验二 硫酸亚铁铵的制备及组成分析

实验三 化学反应速率与活化能的测定

实验四 醋酸解离常数的测定

实验五 氧化还原反应

实验六 配位化合物

实验七 硼、碳、硅、氮、磷

实验八 铬、锰、铁、钴、镍

实验九 沉淀反应

实验十 水的软化及其电导率的测定

实验十一 阴离子定性分析

实验十二

水溶液中 Ag^+ 、 Pb^{2+} 、 Hg^{2+} 、 Cu^{2+} 、 Bi^{3+} 和 Zn^{2+} 等离子的分离和检出

实验十三

水溶液中 Fe^{3+} 、 Co^{2+} 、 Ni^{2+} 、 Mn^{2+} 、 Al^{3+} 、 Cr^{3+} 和 Zn^{2+} 等离子的分离和检出

第六章 分析化学实验

实验一 分析天平的称量练习

实验二 滴定分析量器的校准

实验三 酸碱溶液的配制及滴定操作练习

实验四 盐酸标准溶液的配制及混合碱含量的测定(双指示剂法)

<<无机及分析化学实验>>

实验五 EDTA标准溶液的配制

实验六 水的总硬度的测定(配位滴定法)

实验七 铅、铋混合溶液 Pb^{2+} 、 Bi^{3+} 含量的连续滴定

实验八 高锰酸钾标准溶液的配制及过氧化氢含量的测定

实验九 石灰石中钙含量的测定(高锰酸钾法)

实验十 硫代硫酸钠标准溶液的配制及胆矾中铜含量的测定(碘量法)

实验十一 药片中维生素C含量的测定(碘量法)

实验十二 邻二氮菲吸光光度法测定微量铁

实验十三 HCl和HAc混合液的电位滴定

实验十四 氯化物中氯含量的测定(莫尔法)

实验十五 二水合氯化钡中钡含量的测定(硫酸钡晶形沉淀重量分析法)

第七章 综合实验(无机、分析化工实验)

实验一 过氧化钙的制备及含量分析

实验二 葡萄糖酸锌的制备与质量分析

实验三 三草酸合铁()酸钾的合成及组成分析

实验四 植物中某些元素的分离与鉴定

实验五 磷酸盐在钢铁防腐中的应用

实验六 废干电池的综合利用

实验七 硅酸盐水泥中硅、铁、铝、钙、镁含量的测定

实验八 胃舒平药片中铝、镁含量的测定

实验九 粗硫酸铜的提纯(设计型)

实验十 用酸碱滴定法测定食醋中总酸量(设计型)

实验十一 有机酸摩尔质量的测定(设计型)

实验十二 工业氧化锌含量的测定(设计型)

附录

附录一 几种常用酸碱的密度和浓度

附录二 常见离子鉴定方法汇总表

附录三 某些无机化合物在水中的溶解度

附录四 基准试剂的干燥条件

附录五 标准溶液的配制和标定

附录六 某些试剂溶液的配制

附录七 缓冲溶液

附录八 某些离子和化合物的颜色

附录九 元素的相对原子质量(2007)

附录十 化合物的相对分子质量181参考文献

<<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>