

## <<分析化学实验教程>>

### 图书基本信息

书名：<<分析化学实验教程>>

13位ISBN编号：9787030210807

10位ISBN编号：7030210808

出版时间：2008-3

出版时间：科学

作者：张明晓 编

页数：155

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>

## <<分析化学实验教程>>

### 内容概要

本书共8章，由单元实验和综合设计实验两部分组成，主要内容包括：分析化学实验基础、称量及称量滴定法、容量及容量滴定法、库仑滴定及自动滴定法、电位分析法、吸收光谱法、分离分析法和综合设计实验。

其中，单元实验的内容力求典型全面；综合设计实验主要围绕目前的一些热点展开，注重培养学生独立研究能力和创新能力。

本书实验选用的仪器典型、实用，对仪器构造、计量性能和操作规范的叙述循序渐进，有利于学生扎实地掌握基本操作。

本书可作为高等院校化学、化工、制药、农学、林学、食品、园艺、植物保护、生物科学、动物科学和资源环境等专业本科生分析化学课程教材，也可供相关教师和科技人员阅读参考。

## &lt;&lt;分析化学实验教程&gt;&gt;

## 书籍目录

前言第1章 分析化学实验基础 1.1 实验目的和要求 1.2 分析化学实验安全规则 1.3 实验记录和实验报告 1.4 纯水、试剂和试液 1.5 玻璃仪器及洗涤第2章 称量及称量滴定法 2.1 分析天平及其操作 2.2 试样称量方法 2.3 称量操作实验 2.4 邻苯二甲酸氢钾试剂纯度的称量滴定 2.5 药用硼砂含量的称量滴定第3章 容量及容量滴定法 3.1 容量仪器及其操作 3.2 滴定操作实验 3.3 NaOH标液的配制和标定 3.4 氮肥中铵态氮含量的测定 3.5 盐酸标液的配制和食碱总碱量的测定 3.6 EDTA标液的配制和水中钙镁含量的测定 3.7 重铬酸钾标液的配制和铁矿石中铁含量的测定 3.8 KMnO<sub>4</sub>标准溶液的配制、标定和H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>测定 3.9 Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>3</sub>标准溶液的配制和标定 3.10 碘量法测定葡萄糖注射液中葡萄糖含量第4章 库仑滴定及自动滴定法 4.1 自动滴定仪器及其操作 4.2 食醋总酸量的自动电位滴定 4.3 磷铵肥料中磷铵含量的自动电位滴定 4.4 药片中VC含量的库仑滴定 4.5 水中化学耗氧量的库仑滴定第5章 电位分析法 5.1 酸度计和离子计及其操作 5.2 膜电极和参比电极及其操作 5.3 直接指示法测定土壤酸度 5.4 标准加入法测定水中氯含量 5.5 标准曲线法测定土壤铵态氮含量第6章 吸收光谱法 6.1 分光光度计及其操作 6.2 高锰酸钾吸收光谱的测定 6.3 钼锑抗显色光度法测定土壤中水溶性磷含量 6.4 邻二氮菲显色光度法测定植株中微量铁含量 6.5 盐酸二甲双胍药片的紫外吸收光谱分析第7章 分离分析法 7.1 分离分析仪器及其操作 7.2 气相色谱内标法测定饮料中乙醇含量 7.3 毛细管气相色谱法测定蔬菜中有机磷和氨基甲酸酯农药残留量 7.4 高效液相色谱法分离分析复方快诺酮片 7.5 液相色谱法测定血清中茶碱和咖啡因第8章 综合设计实验 8.1 设计实验知识 8.2 设计实验项目参考文献附录 附录1 市售酸碱的浓度和密度 附录2 t分布表 附录3 Q检验临界值 ( $Q_a, f$ ) 附录4 G检验临界值 ( $G_a, f$ ) 附录5 常见元素国际相对原子质量 (2003) 附录6 常用化合物的摩尔质量 附录7 常用pH标准缓冲溶液的pH 附录8 常用溶剂的截止波长

<<分析化学实验教程>>

编辑推荐

<<分析化学实验教程>>

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>