

<<化工分析实验>>

图书基本信息

书名：<<化工分析实验>>

13位ISBN编号：9787122041234

10位ISBN编号：7122041239

出版时间：2009-1

出版时间：化学工业出版社

作者：柳明现，罗桂甫 主编

页数：135

字数：146000

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>

<<化工分析实验>>

内容概要

本书是1989年版《化工分析实验》的修订版，是张振宇主编的《化工分析》（第三版，2007年出版）一书的配套实验教材。

本书保留了原教材的基本框架，增加了称量分析、电位分析和电导分析、化工产品质量检验等新的章节，电子天平、722型分光光度计、754C型紫外-可见分光光度计、1490型气相色谱仪等新的仪器操作规程，以及现行国家标准中的一些通用方法。

本书共包括33个实验，每个实验都具有较强的可操作性。

本书可作为化工中等职业学校化工类专业的教学用书，也可供与分析化学实验有关的其他专业或在职分析化验人员学习参考。

<<化工分析实验>>

书籍目录

第一章 分析实验的基本知识 第一节 化工分析实验的任务和要求 一、实验任务 二、实验要求 第二节 分析实验室规则及安全注意事项 一、实验室规则 二、实验室安全 三、事故的紧急处理 第三节 分析用水及化学试剂 一、分析用水 二、化学试剂第二章 分析天平与称量技术 第一节 分析天平 一、部分机械加码分析天平 二、电子天平 第二节 试样的称量方法 一、直接称量法 二、递减称量法(差减称量法) 第三节 称量误差分析 一、被称物(容器或试样)在称量过程中条件发生变化 二、天平和砝码不准确 三、称量操作不当 四、环境因素的影响 第四节 称量实验 实验一 分析天平的称量练习第三章 滴定分析法 第一节 滴定分析仪器 一、滴定管 二、容量瓶 三、移液管 四、容量分析仪器的校正 实验二 滴定分析仪器使用练习 第二节 滴定分析实验 实验三 0.1mol/L NaOH标准溶液的配制与标定 实验四 0.1mol/L HCl标准溶液的配制与标定 实验五 烧碱液的分析 实验六 纯碱含量的测定(双指示剂与混合指示剂法) 实验七 乙酸含量的测定 实验八 工业硫酸含量的测定 实验九 铵盐纯度的测定 实验十 工业甲醛含量的测定 第三节 配位滴定分析实验 实验十一 EDTA标准溶液的配制与标定 实验十二 工业用水总硬度的测定 实验十三 铝盐中铝含量的测定 实验十四 石灰石中钙镁含量的测定 第四节 氧化还原滴定分析实验 实验十五 0.02mol/L KMnO_4 标准溶液的配制与标定 实验十六 硫酸亚铁含量的测定 实验十七 双氧水含量的测定 实验十八 0.1mol/L $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 标准溶液的配制与标定 实验十九 乙酸铜氨液中总铜含量的测定 实验二十 工业苯酚含量的测定第四章 沉淀滴定及沉淀称量法第五章 电位分析和电导分析第六章 分光光度分析第七章 气相色谱分析法第八章 化工产品质量检验附录参考文献

<<化工分析实验>>

章节摘录

插图：第一章 分析实验的基本知识第一节 化工分析实验的任务和要求一、实验任务化工分析实验是化工分析课程的重要组成部分，在学习了化工分析基本理论之后，通过实验，使学生理论联系实际，建立起准确的量的概念；使学生正确、熟练地掌握分析过程的基本操作技能，初步学会处理实验数据及正确表达分析结果的方法；锻炼学生分析和解决问题的能力；同时培养学生实事求是的科学态度，认真、细致和严谨的工作作风。

二、实验要求 每次实验前，认真阅读实验教材，并复习与实验有关的基本理论。做到对整个实验心中有数，避免实验过程中出现忙乱、脱节和盲目操作的现象。

实验时，掌握正确的操作方法，详细记录实验中所观察到的现象和所测得的原始数据。

根据实验中所观察到的现象和原始记录数据认真地写出实验报告。

在实验中，发现问题、误差分析、经验教训、心得体会等，可以写在讨论一栏中。

实验报告通常包括以下内容： 实验日期 年月日 实验内容

<<化工分析实验>>

编辑推荐

《化工分析实验(第2版)》可作为化工中等职业学校化工类专业的教学用书，也可供与分析化学实验有关的其他专业或在职分析化验人员学习参考。

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>