

<<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：9787502503918

10位ISBN编号：7502503919

出版时间：1989-6

出版时间：化学工业出版社

作者：湖南化工学校 等合编 柳明现 主编

页数：106

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>

## &lt;&lt;化工分析实验&gt;&gt;

## 前言

本书系根据1987年3月化工部基础化学教材编审委员会审订的《化工分析教学大纲》编写的，与《化工分析》一书配套使用，作为中等专业学校化工类专业的化工分析实验教材。

为了加强实践性教学环节，使学生掌握好分析实验的基本操作，书中对各个实验项目的目的、基本原理、操作步骤，都作了较详细的叙述。

并对常用分析仪器的性能、使用及操作要领等作了适当的说明。

为了培养学生理论联系实际，分析问题和解决问题的能力，对于实验中，用常规方法能够计算的一些试剂用量和分析结果的计算公式，书中没有给出，留给学生预习中解决。

考虑到化工类各专业的差异性和各校的特点，书中所编写的实验项目，比大纲规定的稍多。所增加的实验项目用“\*”号表示，供各校选用。

本书采用国际单位制，用《物质的量》代替《当量》。

有关计算公式与《化工分析》教材一致。

此外，考虑到实验教学的准备和实验室管理的需要，本书编写了《分析实验室的基本知识》一章，作为学生进实验室前的必读材料。

## <<化工分析实验>>

### 内容概要

本书是根据化工中专“化工分析实验”大纲编写而成的。

内容包括分析化学实验的基本操作知识，化学分析常用仪器分析实验共28个。

本书采用的实验项目经过了严格筛选，具有各种类型实验，对常用分析仪器及设备的性能、操作作了详细的介绍，加强实践性教学环节，有利于提高学生的动手能力。

本书可供化学中等职业技术学样工艺类专业教材。

## &lt;&lt;化工分析实验&gt;&gt;

## 书籍目录

前言第一章 分析实验室的基本知识 第一节 化工分析实验的任务和要求 第二节 分析实验室规则及安全注意事项 第三节 分析用水及化学试剂第二章 分析天平与称量 第一节 分析天平 第二节 称样方法 第三节 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 第二节 滴定分析实验 实验二 滴定分析仪器使用练习 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 烧碱液分析 实验六 纯碱含量的测定 实验七 醋酸含量的测定 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 实验十一 工业用水中氯含量的测定 实验十二 EDTA标准溶液的配制与标定 实验十三 工业用水总硬度测定 实验十四 铝盐中铝含量的测定 实验十五 石灰石中钙镁含量的测定 实验十六 0.02mol/L KMnO<sub>4</sub>标准溶液的配制与标定 实验十七 硫酸亚铁含量的测定 实验十八 双氧水含量的测定 实验十九 0.1mol/L Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>3</sub>标准的配制与标定 实验二十 醋酸铜氨液中总铜含量的测定 实验二十一 工业苯酚含量的测定第四章 气体分析 第一章 常用气体分析仪器 第二章 气体试样的采集 第三章 气体分析实验 实验二十二 半水煤气的全分析第五章 吸收光度分析法 第一节 72型分光光度计 第二节 721、751型分光光度计 第三节 分光光度分析实验 实验二十三 用邻二氮菲光度法测定纯碱中微量铁 实验二十四 水中微量酚的测定 实验二十五 紫外分光光度法测定萘含量第六章 气相色谱分析法 第一节 102 - C型气相色谱仪 第二节 具有两根色谱柱的气相色谱仪 第三节 气相色谱分析实验 实验二十六 半水煤气全分析 实验二十七 苯、甲苯、邻二甲苯混合物的分析 实验二十八 苯、甲苯、二甲苯异构体混合物的分析附录

## &lt;&lt;化工分析实验&gt;&gt;

## 章节摘录

第一章分析实验室的基本知识 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。

锻练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 1. 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。

2. 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。

3. 根据实验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,发现的问题,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 (1)日期 年 月 日 (2)实验内容 (3)实验原理

<<化工分析实验>>

编辑推荐

其他版本请见：中等职业学校教材：化工分析实验（第2版）

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>