

<<分析化学>>

图书基本信息

书名：<<分析化学>>

13位ISBN编号：9787502538767

10位ISBN编号：7502538763

出版时间：2002-7

出版时间：化学工业

作者：周玉敏 编

页数：222

字数：354000

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>>

内容概要

本书由理论部分和实验部分组成。

理论部分以分析化学的基本原理为主，主要介绍了误差及处理方法，酸碱滴定法、氧化还原滴定法、配位滴定法、沉淀滴定法、称量分析法和物质的定量分析过程。

实验部分与理论部分相配套，侧重实验基本技能及实验方法的训练。

内容简明适用，体系新颖合理。

可供中等职业学校环境保护与监测专业和相关专业学生使用，也可作为化验分析人员的参考。

<<分析化学>>

书籍目录

基础理论部分	1. 绪论	学习指南	学习要求	1.1 分析化学概述	1.1.1 分析化学的任务和作用
	1.1.2 分析方法的分类		1.1.3 分析化学的发展趋势	1.2 定量分析中的误差	
	1.2.1 误差的分类及产生的原因		1.2.2 准确度与误差	1.2.3 精密度与偏差	1.2.4 提高分析结果准确度的方法
	1.3 分析结果的数据处理和报告		1.3.1 有效数字及其运算规则		
	1.3.2 可疑数值的取舍		1.3.3 置信度和置信区间	1.3.4 分析结果的报告	1.3.5 误差的传递
	[知识窗] 环境污染对人体的远期危害作用	本章小结	思考与实践	2. 滴定分析概论	
	学习指南	学习要求	2.1 滴定分析简介	2.1.1 基本概念	2.1.2 滴定分析对化学反应的要求
	2.1.3 滴定分析方法的分类	2.1.4 滴定分析的方式	2.2 标准溶液	2.2.1 标准溶液浓度的表示方法	2.2.2 标准溶液的配制
	2.3 活度	2.3.1 活度与活度系数	2.4 滴定分析计算	2.4.1 等物质的量反应规则	2.4.2 计算示例
	[知识窗] 分析人员的环境意识	本章小结	思考与实践	3. 酸碱滴定法	
	学习指南	学习要求	3.1 水溶液中的酸碱电离平衡	3.1.1 酸碱水溶液的电离平衡	3.1.2 分析浓度和平衡浓度
	3.1.3 酸的浓度和酸度	3.2 酸碱平衡中溶液pH的计算	3.2.1 强酸(碱)溶液	3.2.2 一元弱酸(碱)溶液	3.2.3 多元弱酸(碱)溶液
	3.2.4 水解盐溶液	3.2.5 两性物质的溶液	[知识窗] pH的应用	3.3 缓冲溶液	3.3.1 缓冲溶液的作用原理
	3.3.2 缓冲溶液pH的计算	3.3.3 缓冲溶液的选择与配制	[知识窗] 人体血液中的缓冲溶液	3.4 酸碱指示剂	3.4.1 酸碱指示剂的作用原理
	3.4.2 酸碱指示剂的变色范围	3.4.3 影响指示剂变色范围的因素	3.4.4 常见指示剂	[知识窗] 自制指示剂——植物指示剂	3.5 滴定曲线及指示剂的选择
	3.5.1 滴定曲线	3.5.2 指示剂的选择	3.5.3 多元酸滴定条件和指示剂的选择	3.5.4 水解盐的滴定条件和指示剂的选择	3.6 酸碱标准溶液的配制和标定.....
	4. 配位滴定法	5. 氧化还原滴定法	6. 沉淀滴定法	7. 重量分析法	8. 物质的定量分析过程实验操作部分
	第一部分 化学分析实验的基本操作技术	第二部分 定量分析实验附表	主要参考书目		

<<分析化学>>

编辑推荐

分析化学是环境类专业的一门主干专业基础课程，本书内容由理论部分和实验部分构成。前者以分析化学基本原理为主，各章均由学习指南、学习要求、基本理论、计算示例、小结、思考与实践等六项内容组成；后者以实验方法及基本操作技术为主，强调了职业技能的训练，分为基础实验和选做实验两部分，并与理论部分相配套。

本书可供中等职业学校环境保护与监测专业学生使用，也可作为化验人员及相关专业技术人员的参考书。

<<分析化学>>

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>