

<<分析化学>>

图书基本信息

书名：<<分析化学>>

13位ISBN编号：9787565001499

10位ISBN编号：756500149X

出版时间：2010-1

出版时间：合肥工业大学出版社

作者：陈庆榆

页数：252

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

本书共分11章，主要内容包括：定量分析的误差及数据处理、滴定分析法概述、酸碱滴定法、配位滴定法、氧化还原滴定法、重量法和沉淀滴定法、吸光光度法、电位分析法、定量分析中常用的分离方法以及其他仪器分析方法简介。

每章不仅设置了学习目标，而且还附有精选例题与习题，以便读者学习和实际应用理论原理。

该书内容详略得当、理论实际联系紧密、深度广度适宜，具有较强的可读性和参考价值。

本书为高等学校非化学专业本科学生使用的教材，也可作为从事分析化学的技术人员及相关专业人员的参考书。

<<分析化学>>

书籍目录

符号与缩写第1章 绪论学习目标1.1 分析化学的任务和作用1.2 分析方法的分类1.3 分析检测的一般程序1.4 分析化学的发展趋势思考题第2章 定量分析的误差及数据处理学习目标2.1 误差的种类和来源2.2 准确度和精密度2.3 提高分析结果准确度的方法2.4 分析数据的统计处理2.5 有效数字的运算规则思考题习题第3章 滴定分析法概述学习目标3.1 滴定分析法的分类和对化学反应的要求3.2 滴定分析的方式3.3 基准物质与标准溶液3.4 滴定分析的计算思考题习题第4章 酸碱滴定法学习目标4.1 水溶液中的酸碱平衡4.2 酸度对酸碱存在型体的影响4.3 酸碱溶液酸度的计算4.4 酸碱指示剂4.5 酸碱滴定法的基本原理4.6 酸碱滴定法的应用思考题习题第5章 配位滴定法学习目标5.1 乙二胺四乙酸(EDTA)及其配合物5.2 配位平衡5.3 影响配位平衡的主要因素5.4 金属指示剂5.5 配位滴定法的基本原理5.6 提高配位滴定选择性的方法5.7 配位滴定法的应用思考题习题第6章 氧化还原滴定法学习目标6.1 氧化还原平衡6.2 氧化还原滴定法的基本原理6.3 氧化还原滴定中的指示剂6.4 常用的氧化还原滴定法6.5 氧化还原滴定法中样品的预处理思考题习题第7章 重量分析法和沉淀滴定法学习目标7.1 重量法概述7.2 沉淀的溶解度及其影响因素7.3 沉淀的类型及沉淀的形成过程7.4 影响沉淀纯度的因素7.5 提高沉淀纯度的措施7.6 沉淀条件的选择7.7 沉淀滴定法思考题习题第8章 吸光光度法学习目标8.1 吸光光度法概述8.2 吸光光度法的基本原理8.3 光吸收基本定律8.4 吸光光度分析法及其仪器8.5 显色反应及显色条件的选择8.6 吸光光度法测量误差及测量条件的选择8.7 吸光光度法的应用思考题习题第9章 电位分析法学习目标9.1 电位分析法概述9.2 电位分析法的基本原理9.3 离子选择性电极9.4 直接电位法9.5 电位滴定法思考题习题第10章 定量分析中常用的分离方法学习目标10.1 概述10.2 沉淀分离法10.3 蒸馏分离法10.4 液-液萃取分离法10.5 离子交换分离法10.6 色谱分离法10.7 几种新近的仪器分离和富集方法简介思考题习题第11章 其他仪器分析方法简介学习目标11.1 原子吸收光谱法11.2 原子发射光谱法11.3 色谱分析法11.4 高效毛细管电泳分析法思考题附录附录一 常用浓酸浓碱的密度、含量和浓度附录二 常用基准物质的干燥条件和应用附录三 常用弱酸、弱碱在水中的离解常数(25℃, I=0)附录四 配合物的稳定常数(18~25℃)附录五 羧基配位剂类配合物的稳定常数(18~25℃, I=0.1mol·L⁻¹)附录六 标准电极电位表(18~25℃)附录七 部分氧化还原电对的条件电极电位附录八 微溶化合物的溶度积(18~25℃, I=0)附录九 常见化合物的摩尔质量附录十 相对原子质量附录十一 几种常用缓冲溶液的配制主要参考文献

<<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>