<<分析化学>>

图书基本信息

书名：<<分析化学>>

13位ISBN编号：9787040118971

10位ISBN编号：7040118971

出版时间：2003-7-1

出版时间：高等教育出版社

作者：华东理工大学化学系,四川大学化工学院

页数：443

字数：540000

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

本书是普通高等教育“十五”规划教材。

是根据近年来分析化学的学科进展和教材使用情况，在第四版（署名为“华东理工大学分析化学教研组，成都科学技术大学分析化学教研组）的基础上进行修订而成的。

本书保持了原有的基本框架及重要基础知识，精简了酸碱滴定和络合滴定的内容，简化了某些计算机及公式推导，适当加强了数据处理和仪器分析的内容，并扩展和增加了某些波谱分析的介绍。

本书可作为高等学校工科分析化学课程的教材，也可供相关工作人员参考。

与本书配套的分析化学教案和网络课程由高等教育出版社同时出版发行。

<<分析化学>>

书籍目录

- 1 绪论 1-1 分析化学的任务和作用 1-2 分析方法的分类 化学分析方法 仪器分析方法
 1-3 分析化学的进展简况 2 误差及分析数据的统计处理 2-1 定量分析中的误差 误差与准确度
 偏差与精密度 准确度与精密度的关系 误差的分类及减免误差的方法 随机误差的分布
 服从正态分布 有限次测定中随机误差服从t分布 公差 2-2 分析结果的数据处理 可疑
 数据的取舍 平均值与标准值的比较(检查方法的准确度) 两个平均值的比较 2-3 误差的传递
 系统误差的传递公式 随机误差的传递公式 2-4 有效数字及其运算规则 有效数字
 修约规则 运算规则 2-5 标准曲线的回归分析 思考题 习题3 滴定分析 3-1 滴定分析概述
 3-2 滴定分析法的分类与滴定反应的条件 3-3 标准溶液 3-4 标准溶液浓度表示法 物质的
 量浓度 滴定度 3-5 滴定分析结果的计算 被测组分的物质的量 n_A 与滴定剂的物质的量 n_B 的
 关系 被测组分质量 分数的计算 计算示例 思考题 习题4 酸碱滴定法 4-1 酸碱平衡
 的理论基础 酸碱质子理论 酸碱离解平衡 4-2 不同pH溶液中酸碱存在形式的分布情况——
 分布曲线 4-3 酸碱溶液pH的计算 质子条件 一元弱酸(碱)溶液pH的计算 两性物质溶
 液pH的计算 其他酸碱溶液pH的计算 思考题4-1 习题4-1 4-4 酸碱滴定终点的指示方法
 指示剂法 电位滴定法 4-5 一元酸碱的滴定 强碱滴定强酸 强碱滴定弱酸 4-6 多元酸、
 混合酸和多元碱的滴定 多元酸的滴定 混合酸的滴定 多元碱的滴定 思考题4-2 习题4-2
 4-7 酸碱滴定法应用示例 4-8 酸碱标准溶液的配制和标定 酸标准溶液 碱标准溶液 4-9
 酸碱滴定法结果计算示例 4-10 非水溶液中的酸碱滴定 溶剂的种类和性质 物质的酸碱性
 与溶剂的关系 拉平效应和区分 效应 标准溶液和确定滴定终点的方法 非水滴定的应用
 思考题4-3 习题4-35 配位滴定法 5-1 概述 5-2 EDTA与金属离子的配合物及其稳定性
 EDTA、A的性质 EDTA与金属离子的配合物6 氧化还原滴定法7 重量分析法和沉淀滴定
 法8 电位分析法9 吸光光度法10 原子吸收光谱法11 气相色谱分析法(附:高效液相色谱分析法
) 12 波谱分析简介13 分析化学的分离与富集方法14 定量分析的一般步骤附录参考文献索引

<<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>