

分析化学



[分析化学_下载链接1](#)

著者:方芜生主编

出版者:中国财政经济出版社

出版时间:1998-09

装帧:平装

isbn:9787500537984

分析化学，ISBN：9787500537984，作者：方芜生 编辑

作者介绍:

目录: 绪 论

第一章 定性分析

第一节 定性分析概述

第二节 阳离子分析

第三节 阴离子分析

第四节 定性分析的一般步骤

第二章 定量分析引言

第一节 定量分析的过程和分离方法

第二节 分析天平与称量方法

第三节 误差和数据处理

第三章 滴定分析法概述

第一节 滴定分析的过程和主要方法

第二节 滴定分析对化学反应的要求和滴定方式
第三节 标准溶液和基准物质
第四节 滴定分析的计算
第五节 滴定分析的误差
第四章 酸碱滴定法
第一节 酸碱质子理论
第二节 溶液中氢离子浓度的计算
第三节 酸碱指示剂
第四节 滴定曲线和指示剂的选择
第五节 酸碱标准溶液的配制和标定
第六节 酸碱滴定法的应用
第五章 配位滴定法
第一节 概述
第二节 氨羧配位剂
第三节 金属离子指示剂
第四节 标准溶液的配制和标定
第五节 配位滴定法的条件选择及其应用
第六章 氧化还原滴定法
第一节 概述
第二节 高锰酸钾法
第三节 碘量法
第七章 沉淀滴定法
第一节 概述
第二节 银量法
第三节 银量法的应用
第八章 重量分析法
第一节 概述
第二节 沉淀法
第三节 重量分析操作技术
第四节 重量分析的误差和分析结果的计算
第九章 吸光光度法
第一节 概述
第二节 光的吸收定律
第三节 比色和分光光度法及仪器
第四节 测定条件的选择
第五节 吸光光度法的应用
实验部分
半微量定性分析中常用仪器和基本操作
分析天平
滴定分析的仪器和基本操作
重量分析的基本操作
实验一 半微量定性分析的基本操作练习
实验二 分析天平称量练习
实验三 滴定分析基本操作练习
实验四 醋酸含量的测定
实验五 工业纯碱中总碱量的测定
实验六 双指示剂法测定混合碱
实验七 水的总硬度测定
实验八 过氧化氢含量的测定
实验九 I_2 和 $Na_2S_2O_3$ 溶液的配制和标定
实验十 铜盐中铜含量的测定
实验十一 生理盐水中氯化钠含量的测定 (莫尔法)
实验十二 佛尔哈德法测定溴化钾的含量
实验十三 $BaCl_2 \cdot 2H_2O$ 中结晶水含量的测定

实验十四 $\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ 中钡含量的测定

实验十五 高锰酸钾溶液最大吸收波长和波度的测定

附录

附录一 相对原子质量表

附录二 化合物式量表

附录三 弱酸、弱碱在水中的离解常数（25℃）

附录四 常用浓酸浓碱的密度、含量和浓度

附录五 常用试剂的配制

附录六 常用基准物质的干燥条件和应用

附录七 难溶化合物的溶度积常数（18~25℃）

附录八 对数表和反对数表

主要参考书目

• • • • •

([收起](#))

[分析化学_下载链接1](#)

标签

评论

[分析化学_下载链接1](#)

书评

[分析化学_下载链接1](#)