

## <<分析化学>>

### 图书基本信息

书名：<<分析化学>>

13位ISBN编号：9787030196965

10位ISBN编号：7030196961

出版时间：2007-9

出版时间：科学

作者：高晓松，薛富主编

页数：305

字数：459000

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

本书具有教学适应性强、内容实用、结构合理、使用灵活等特点。

主要包括：定量分析法、滴定分析法、酸碱滴定法、配位滴定法、氧化还原滴定法、沉淀滴定法、重量分析法、吸光光度法、电位分析法、气相色谱分析法的操作步骤及相关实验。

本书可作为轻化工、煤炭、环保、食品、生物类专业高等职业院校的教科书，也可作为分析检验工作者的参考资料。

## &lt;&lt;分析化学&gt;&gt;

## 书籍目录

第1章 结论 1.1 分析化学的任务和作用 1.2 分析化学的分类及进展第2章 定量分析 2.1 定量分析中的误差 2.2 定量分析中的数据处理第3章 滴定分析法 3.1 滴定分析法概述 3.2 标准溶液 3.3 滴定分析法中的计算第4章 酸碱滴定法 4.1 酸碱质子论 4.2 酸碱平衡体系中酸碱度的计算 4.3 缓冲溶液 4.4 酸碱指示剂 4.5 滴定曲线及指示剂选择 4.6 酸碱标准溶液的配制和标定 4.7 酸碱滴定法的应用及计算第5章 配位滴定法 5.1 配位滴定法概述 5.2 乙二胺四乙酸与金属离子的配合物及其稳定性 5.3 EDTA滴定法的基本原理 5.4 金属指示剂 5.5 提高配位滴定选择性的方法 5.6 配位滴定的方式和计算示例第6章 氧化还原滴定法 6.1 概述 6.2 氧化还原平衡 6.3 氧化还原反应的方向和程度 6.4 氧化还原反应速度及影响因素 6.5 氧化还原滴定曲线 6.6 氧化还原滴定指示剂 6.7 高锰酸钾法 6.8 重铬酸钾法 6.9 碘量法 6.10 计算示例第7章 沉淀滴定法 7.1 概述 7.2 银量法 7.3 计算示例第8章 重量分析法 8.1 概述 8.2 重量分析法对沉淀的要求 8.3 影响沉淀溶解度的因素 8.4 影响沉淀纯净的因素 8.5 影响沉淀形状的因素 8.6 沉淀条件的选择 8.7 沉淀重量法基本操作 8.8 重量分析法计算及府用实例第9章 吸光光度法 9.1 概述 9.2 朗伯-比尔定律 9.3 比色分析和分光光度分析方法及仪器 9.4 显色反应与显色条件 9.5 光度测定条件的选择 9.6 分光光度法的应用第10章 电位分析法 10.1 电位分析法的基本原理 10.2 电位法测pH 10.3 电位滴定法第11章 气相色谱分析法 11.1 气相色谱分析的装置及流程 11.2 气相色谱流出曲线及有关术语 11.3 色谱仪 11.4 气相色谱的固定相 11.5 气相色谱定性分析 11.6 气相色谱定量分析 11.7 气相色谱分析法的应用第12章 定量分析法 12.1 取样和分解 12.2 干扰物质的分离和测定方法的选择第13章 实验 13.1 分析化学实验的一般知识 13.2 分析天平 13.3 滴定分析仪器和基本操作 13.4 重量分析法基本操作 13.5 常见分析仪器的基本操作附表 附表1 弱酸、弱碱在水中离解常数(25 ) 附表2 最重要的酸的百分浓度和相对密度(20 ) 附表3 苛性碱和氨溶液的百分浓度和相对浓度(20 ) 附表4 配合物的稳定常数 附表5 标准电极电势表(18~25 )(按 °值高低排列) 附表6 条件电极电位按 ° 附表7 常用指示剂 附表8 常用缓冲溶液的配制 附表9 用邻苯二酚紫(PV)作指示剂可测定的金属离子 附表10 标准电极电势表 附表11 基准物质及其干燥温度 附表12 难溶化合物的溶度积 附表13 化合物的摩尔质量表 附表14 金属氢氧化物沉淀的pH 附表15 国际相对原子质量表(1985年)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>