

<<分析化学>>

图书基本信息

书名：<<分析化学>>

13位ISBN编号：9787304005320

10位ISBN编号：7304005327

出版时间：1990-7

出版时间：中央广播电视大学出版社

作者：陶增宁，白桂蓉 编

页数：223

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>

## &lt;&lt;分析化学&gt;&gt;

## 内容概要

本书是根据1989年中央广播电视大学化(轻)工类分析化学教学大纲编写的。作为电大分析化学课程的教材与《分析化学实验》(冯成武,白桂蓉、胡幼梅编)和《分析化学学习指导书》(白桂蓉编)配套使用。

分析化学是电大化工专业的基础课。

本书的主要内容是基础的无机定量分析。

为了使学生能较好地掌握定量分析的基本理论和基本知识,同时培养他们分析问题和解决问题的能力,为学习后继课程和今后的工作打下一定基础,本书对滴定分析法(酸碱滴定,络合滴定、氧化还原滴定和沉淀滴定)作了比较系统的阐述,特别是对分析方法的基本原理进行了较详细的讨论;对重量分析法作了简介;此外,对电位分析法、比色及分光光度法,气相色谱法等常用的仪器分析和定量分析中的分离方法也作了简介。

本书在计量单位使用方面作了较大的变动,采用了物质的量“摩尔。

代替“当量”;用反应物的。

摩尔比”关系代替“当量”关系进行计算。

此外,用“化学计量点。

代替“等当点”一词,表示反应物之间反应完全时的定量关系恰好是相当于化学计量关系的那一点。

为了适应电大远距离教学的特点,便于学生自学,本教材在每章之前有该章的基本要求;每章之后有该章小结。

## &lt;&lt;分析化学&gt;&gt;

## 书籍目录

## 第一章 绪论

1-1 分析化学的任务和作用

1-2 分析方法的分类

1-3 定量分析的一般过程

1-4 分析化学发展概况

## 第二章 定量分析中的误差

2-1 有关误差的一些基本概念

2-2 误差产生的原因

2-3 检验和提高分析结果准确度的方法

2-4 离群值的弃舍

2-5 有效数字及运算规则

习题

本章小结

## 第三章 滴定分析法概论

3-1 滴定分析对化学反应的要求

3-2 滴定方式

3-3 标准溶液和基准物质

3-4 标准溶液浓度表示法

3-5 滴定分析结果的计算

习题

本章小结

## 第四章 酸碱滴定法

4-1 酸碱质子理论

4-2 溶液中氢离子浓度的计算

4-3 溶液酸度对酸(或碱)的各种存在形式分布的影响

4-4 酸碱指示剂

4-5 滴定过程中溶液pH值的变化规律和指示剂的选择

4-6 终点误差

4-7 酸碱标准溶液的配制和标定

4-8 酸碱滴定法应用示例

习题

本章小结

## 第五章 络合滴定法

5-1 ED / A及ED7A络合物的特点

5-2 酸度对络合平衡的影响

.....

## 第六章 重量分析法

## 第七章 沉淀滴定法

## 第八章 氧化还原滴定法

## 第九章 电位分析法

## 第十章 比色分析及分光光度法

## 第十一章 气相色谱法

## 第十二章 定量分析中常用的分离方法

附录

习题答案

<<分析化学>>

主要参考书

<<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>