

<<分析化学辅导与习题详解>>

图书基本信息

书名：<<分析化学辅导与习题详解>>

13位ISBN编号：9787560942575

10位ISBN编号：7560942571

出版时间：2011-1

出版时间：华中科技大

作者：赵中一

页数：314

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>

<<分析化学辅导与习题详解>>

内容概要

本书是与高等教育出版社出版、武汉大学主编的《分析化学》(上册)(第5版)配套使用的教学辅导书。

全书共十一章:概论、分析试样的采集与制备、分析化学中的误差与数据处理、分析化学中的质量保证与质量控制、酸碱滴定法、络合滴定法、氧化还原滴定法、沉淀滴定法、重量分析法、吸光光度法、分析化学中常用的分离和富集方法。

本书对教材各章习题进行了解答,此外,每一章对知识要点进行了总结,还选编了一部分基础知识测试题,并附有答案。

本书可作为化学、材料、环境、制药等专业的学生学习分析化学和备考研究生入学考试的教学参考书,也可供高等学校分析化学教师参考。

<<分析化学辅导与习题详解>>

作者简介

邱海鸥，中国地质大学副教授。

<<分析化学辅导与习题详解>>

书籍目录

第1章 概论

知识要点

基础知识测试题

基础知识测试题参考答案

习题详解

第2章 分析试样的采集与制备

知识要点

基础知识测试题

基础知识测试题参考答案

习题详解

第3章 分析化学中的误差与数据处理

知识要点

基础知识测试题

基础知识测试题参考答案

习题详解

第4章 分析化学中的质量保证与质量控制

第5章 酸碱滴定法

知识要点

基础知识测试题

基础知识测试题参考答案

习题详解

第6章 络合滴定法

知识要点

基础知识测试题

基础知识测试题参考答案

习题详解

第7章 氧化还原滴定法

知识要点

基础知识测试题

基础知识测试题参考答案

习题详解

第8章 沉淀滴定法

知识要点

基础知识测试题

基础知识测试题参考答案

习题详解

第9章 重量分析法

知识要点

基础知识测试题

基础知识测试题参考答案

习题详解

第10章 吸光光度法

知识要点

基础知识测试题

基础知识测试题参考答案

<<分析化学辅导与习题详解>>

习题详解

第11章 分析化学中常用的分离和富集方法

知识要点

基础知识测试题

基础知识测试题参考答案

习题详解

<<分析化学辅导与习题详解>>

章节摘录

版权页：插图：(1) 滴定分析中的基本概念 化学计量点与滴定终点。

滴定分析中，标准溶液与被测物质的反应恰好定量完成时，称反应到达了化学计量点（简称计量点，以 sp 表示）。

往往利用指示剂变色（或其他信号的突变）来判断化学计量点，指示剂变色时，称到达了滴定终点（简称终点，以 ep 表示）。

终点与化学计量点不一致而引起的误差称为滴定的终点误差（以 E 表示）。

滴定反应。

滴定反应是定量滴定方法能否成立的基础。

滴定反应必须具备以下条件：a.具有确定的化学计量关系.b.定量进行；c.具有较快的速度；d.有适当的确定终点的方法。

根据滴定反应的类型，滴定分析法可分为酸碱滴定法、氧化还原滴定法、络合滴定法和沉淀滴定法等。

根据滴定方式的不同，滴定分析法可分为直接滴定法、返滴定法、置换滴定法和间接滴定法等。

对满足上述必备条件的滴定反应，都可用直接滴定法，此外可根据实际情况选用其他滴定方式。

标准溶液和基准物质。

浓度准确且已知的溶液称为标准溶液，标准溶液可由基准物质直接配制，也可用其他标准溶液标定。

基准物质是可用来直接配制标准溶液或标定标准溶液的物质。

基准物质必须满足的条件是：基准物质组成与化学式完全相符、纯度高、稳定、参加滴定反应时没有副反应发生。

<<分析化学辅导与习题详解>>

编辑推荐

《分析化学辅导与习题详解:高教版 分析化学 (上册)(第5版)》是经典教材辅导用书。

<<分析化学辅导与习题详解>>

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>