

<<化学定量分析>>

图书基本信息

书名：<<化学定量分析>>

13位ISBN编号：9787562813453

10位ISBN编号：7562813450

出版时间：2002-12

出版时间：华东理工大

作者：吴阿富

页数：270

字数：413000

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>

<<化学定量分析>>

内容概要

本书首先在化学教科书中提出采用下列定量通用方程： $s(cV) = t(cV) = \dots \Rightarrow d(cV) = p(cV) = \dots \Rightarrow \dots$ 。

如赋予 s, t, d, p 不同含义，则该式能通用于整个化学分析，包括中学化学和大学的无机化学、有机化学以及生物化学等教科书所涉及的化学分析中的理论和实际计算。

它可以不必配平和记忆化学反应方程式，只要知道反应始态和终态相关的主要物质，就可以列式和计算，即使是歧化反应以及每分子得失几百个电子的复杂的相关的主要物质，该方程仍然可以适用。此外，该方法对配平复杂的化学反应方程、计算投料比、推测副产品（含介质和辅料）、解释反应机理等均有较大的实用价值。

本书可用作大学的化学、化工和药学专业的教材和高等学校师生、化学分析工作者、工程技术人员和高中奥林匹克参赛者的参考用书。

<<化学定量分析>>

书籍目录

1 化学定量分析概论 1.1 分析化学的任务 1.2 分析化学的类别 1.3 分析化学的发展概况 2 化学分析中的误差和数据处理 2.1 测量误差和偏差 2.2 误差分类和特性 2.3 数据测量 2.4 正态分布 2.5 实验数据的统计处理 2.6 回归分析和实验数据的标绘 3 滴定分析法概论 3.1 滴定分析的一般问题 3.2 化学平衡 3.3 滴定分析计算 4 酸碱滴定法 4.1 质量理论的酸碱概念 4.2 酸碱溶液的pH计算 4.3 酸碱指示剂 4.4 酸碱滴定曲线和指示剂的选择 4.5 滴定终点误差 4.6 酸碱滴定的应用 5 弱酸和弱碱的非水滴定法 5.1 基本原理 5.2 弱碱的滴定 5.3 弱酸的滴定 6 络合滴定法 6.1 概述 6.2 乙二胺四乙酸的络合反应 6.3 滴定条件的选择 6.4 标准溶液 6.5 应用与示例 7 氧化-还原滴定法 7.1 概述 7.2 铈量法 7.3 碘量法 7.4 溴酸钾法及溴量法 7.5 高锰酸钾法 7.6 重铬酸钾法 7.7 高碘酸钾法 7.8 亚硝酸钠法 8 容量分析法 9 重量分析法 10 化学定量分析的常规操作 附录1 中华人民共和国法定计量单位 附录2 国际制(SI)单位与cgs单位换算及常用物理化学常数 附录3 部分单质和化合物的摩尔质量表 附录4 难溶化合物的摩尔质量表 附录5 标准电极电位 附录6 某些氧化还原电对的条件电势 附录7 附表 附录8 分析化学中英文名词对照 附录9 元素周期表 参考文献

<<化学定量分析>>

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>