

图书基本信息

书名：<<心胸血管外科临床常见疑难问题及对策>>

13位ISBN编号：9787302138884

10位ISBN编号：7302138885

出版时间：2006-12

出版单位：清华大学

作者：张健群

页数：346

字数：531000

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>

内容概要

本书第一版1986年出版以来受到广大读者的欢迎，荣获第二届全国高等学校优秀教材二等奖。第二版在第一版的基础上适当精简了化学分析的份量，增加了仪器分析和定量分析中分离方法的内容，并采用法定单位制。

每章后附有思考题、习题和习题答案。

全书共十三章，包括绪论、滴定分析法概述、酸碱滴定法、定量分析中的误差和数据处理、配位滴定法、沉淀测定法、氧化还原滴定法、电位分析法、光度分析、原子吸收光谱分析法、流动注射分析法、气相色谱分析法以及分析化学中的分离方法。

书后十个附录，收集了分析化学中的常用数据。

读者对象：化学、化工、生物、材料和环境等专业的大专院校师生，工厂和科研单位从事分析工作的人员。

书籍目录

第一章 绪论 §1 分析化学的任务和作用 §2 定量分析方法 一、化学分析法 二、仪器分析法 §3 化学分析过程 一、取样 二、试样的分解 三、测定方法的选择和干扰的消除 四、测定 五、计算及数据处理第二章 滴定分析法概述 §1 滴定分析法的分类 §2 滴定分析法对反应的要求 §3 基准物质和标准溶液 一、基准物质 二、标准溶液的配制 三、标准溶液浓度的表示方法 §4 活度、活度系数和平衡常数 一、离子的活度和活度系数 二、活度常数、浓度常数和混合常数 §5 滴定方式和滴定分析中的计算 思考题 习题第三章 酸碱滴定法 §1 酸碱反应 §2 水溶液中酸、碱的强度 一、 p_x 值 二、酸碱反应的平衡常数 三、共轭酸碱对的 K_a 和 K_b 的关系 四、酸和碱的强度 §3 不同pH溶液中弱酸(碱)各种型体的分布 一、分析浓度与平衡浓度 二、不同pH溶液中酸(碱)各种型体的分布 三、浓度对数图 §4 酸、碱溶液中 H^+ 浓度的计算 一、物料平衡、电荷平衡、质子平衡 二、酸、碱溶液 $[H^+]$ 的计算 三、浓度对数图解法求溶液的pH值 §5 酸、碱缓冲溶液 一、缓冲溶液的pH值 二、缓冲容量和缓冲范围 三、标准缓冲溶液 §6 酸碱指示剂 一、酸碱指示剂的作用原理 二、指示剂的变色范围 三、影响指示剂变色范围的因素 四、混合指示剂 §7 滴定过程中溶液pH值的变化规律 一、强碱滴定强酸 二、强碱滴定一元弱酸 三、强酸滴定弱碱 §8 指示剂的选择和终点误差 一、指示剂的选择和终点误差 二、终点误差的计算方法 三、用浓度对数图求终点误差 四、酸碱滴定可行性的判断 §9 多元酸(或碱)和混合酸的滴定 一、强碱滴定多元酸 二、强碱滴定混合酸 §10 酸碱滴定法的应用 一、酸、碱标准溶液的配制和标定 二、应用举例 §11 非水溶液中的酸碱滴定 一、溶剂的分类 二、物质的酸碱性 三、非水滴定 思考题 习题第四章 定量分析中的误差和数据处理 §1 误差的分类、准确度与精密度第五章 配位滴定法第六章 沉淀测定法第七章 氧化还原滴定法第八章 电位分析法第九章 光度分析第十章 原子吸收光谱分析法第十一章 流动注射分析法第十二章 气相色谱分析法第十三章 分析化学中的分离方法附录参考文献

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>