

<<分析化学>>

图书基本信息

书名：<<分析化学>>

13位ISBN编号：9787117039741

10位ISBN编号：7117039744

出版时间：2006-7

出版时间：人民卫生出版社

作者：李发美 主编

页数：415

字数：554000

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

分析化学是药学专业的重要基础课之一。

通过本课程的学习和实验技能的严格训练,使学生掌握定量分析、定性分析和结构分析的基础理论知识和基本实验技能,为学习药物分析学、药剂学、天然药物化学等专业课程及从事药学实践工作奠定基础。

分析化学的内容非常广泛。

本书的内容分为掌握、熟悉、了解三个层次。

“掌握”的内容包括酸碱(含非水溶液中的酸碱)、沉淀、配位、氧化还原滴定法、电位法和永停滴定法的基本理论、反应条件、应用范围和结果计算,紫外-可见分光光度法的基本原理、定量方法和应用,气相色谱法和高效液相色谱法的基本理论、定性和定量分析方法及其在药物分析中的应用,分析结果的表示方法和有效数字的取舍等。

本书对这些内容作了比较全面系统的阐述,在教学过程中应有所加强。

沉淀重量法的原理、方法及结果计算,离子选择电极的原理及应用,紫外吸收光谱与分子结构的关系,荧光分光光度法和原子吸收分光光度法的原理、方法和应用,红外分光光度法的基本原理,薄层色谱法的基本原理和定性、定量分析方法属于熟悉的内容,论述也比较全面。

让学生了解的内容包括重量分析法中的萃取法和挥发法,显著性检验、相关和回归等数理统计方法,核磁共振波谱法、质谱法和红外吸收光谱在结构分析中的应用,经典柱色谱法和纸色谱法,以及新近发展起来的毛细管电泳技术。

本教材的读者对象是经过2~3年中等药学教育的在职人员、成人高等药学(专科)教育的学生。

本书也可作为药学专业的大学专科《分析化学》教材,还可用作参加执业药师资格考试人员的参考用书。

<<分析化学>>

书籍目录

第一章 绪论 第一节 分析化学的任务和作用 第二节 分析方法的分类 第三节 分析化学的发展与趋势 第四节 分析化学的学习方法 第二章 误差和分析数据的处理 第一节 误差及其产生原因 第二节 误差的表示方法 第三节 实验数据的统计定理 第四节 有效数字及其运算规则 第五节 相关和回归 思考题和习题 第三章 重量分析法 第一节 沉淀法 第二节 挥发法 第三节 溶剂萃取法 思考题和习题 第四章 滴定分析法概论 第一节 滴定分析法 第二节 滴定分析法对化学反应的要求和滴定方式 第三节 标准溶液 第四节 滴定分析的计算 思考题和习题 第五章 酸碱滴定法 第一节 水溶液中的酸碱平衡 第二节 酸碱指示剂 第三节 酸碱滴定类型及指示剂的选择 第四节 溶液中酸碱组分的分布和终点误差 第五节 应用与示例 思考题和习题 第六章 非水酸碱滴定法 第一节 溶剂 第二节 碱的滴定 第三节 酸的滴定 思考题和习题 第七章 沉淀滴定法 第一节 银量法 第二节 应用与示例 思考题和习题 第八章 配位滴定法 第一节 乙二胺四乙酸及其配合物 第二节 配位平衡..... 第九章 氧化还原滴定法 第十章 电位法和永停滴定法 第十一章 紫外-可见分光光度法 第十二章 荧光分析法 第十三章 原子吸收分光光度法 第十四章 红外分光光度法 第十五章 核磁共振波谱法 第十六章 质谱法 第十七章 经典液相色谱法 第十八章 气相色谱法 第十九章 高效液相色谱法 附表1 常用式量表 附表2 国际原子量表 附表3 溶化合物的溶度积常数 附表4 酸、碱在水中的电离常数 附表5-1 常见配合物的稳定常数 附表5-2 金属离子的 $\lg K_{\text{sp}}(\text{OH})$ 值 附表6 标准电极电位 附表7 一些氧化还原电对的条件电位 附表8 标准缓冲液的pH值 附表9 主要基团的红外特征吸收峰 附表10 常用显色剂及配制方法 附表11 相对重量校正因子

<<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>