

<<分析化学>>

图书基本信息

书名：<<分析化学>>

13位ISBN编号：9787506734233

10位ISBN编号：7506734230

出版时间：2006-7

出版时间：中国医药科技出版社

作者：邱细敏

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

本书是全国普通高等专科学校教育药学类规划教材——分析化学教材的第二版。全书在认真总结第一版使用经验的基础上进行编写，力求严谨规范，选材适当，符合专科层次培养目标要求；做到内容简明扼要，深浅适宜，便于教师讲授，利于学生学习，可供医学、药学高等专科学校教学使用，也可做化学、化工、环境等相关专业教材或教学参考书。

## &lt;&lt;分析化学&gt;&gt;

## 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 一、无机分析和有机分析 二、化学分析和仪器分析 三、常量分析、半微量分析和微量分析 四、例行分析和仲裁分析 第三节 分析化学的发展和展望 第四节 分析过程与学习要求 一、分析过程 二、学习要求第二章 误差和分析数据的处理 第一节 测量误差 一、误差及其分类 (一)系统误差 (二)偶然误差 二、准确度和精密度 (一)准确度与误差 (二)精密度与偏差 三、准确度和精密度的关系 四、提高分析结果准确度的方法 (一)选择适当的分析方法 (二)减少测量误差 (三)减少偶然误差 (四)减免测量中的系统误差 第二节 有效数字及其运算规则 一、有效数字的确定及意义 二、有效数字修约规则 三、有效数字的计算规则 第三节 有限次试验数据的统计处理 一、t分布曲线 (一)偶然误差的正态分布 (二)有限次数测量的偶然误差的分布——t分布 二、置信度与平均值置信区间 (一)平均值的精密度 (二)平均值的置信区间 三、可疑值的取舍方法 (一)p检验法 (二)G检验法 四、显著性检验 (一)F检验法 (二)t检验法 (三)使用显著性检验的注意事项 第四节 相关与回归 一、相关分析 二、回归分析 思考题与习题第三章 滴定分析概述 第一节 滴定分析法基础 一、滴定分析的特点及分类 (一)滴定分析的基本概念 (二)滴定分析法的特点 (三)滴定分析法的分类

二、滴定分析对化学反应的要求与滴定方式 (一)滴定分析对化学反应的要求 (二)滴定的方式 第二节 标准溶液 一、试剂与基准物质 (一)试剂 (二)基准物质 二、标准溶液 (一)标准溶液的配制 (二)标准溶液浓度的表示方法 第三节 滴定分析中的有关计算 一、滴定分析计算的依据 二、滴定分析计算实例 (一)标准溶液的有关计算 (二)待测物质质量和质量分数的计算 (三)物质的量浓度与滴定度的换算 思考题与习题第四章 酸碱滴定法第五章 非水酸碱滴定法第六章 配位滴定法第七章 氧化还原滴定法第八章 重量分析法与沉淀定法第九章 电位法及永停滴定法第十章 紫外-可见分光光度法第十一章 荧光分析法第十二章 原子吸收分光光度法第十三章 红外分光光度法第十四章 核磁共振波谱法第十五章 质谱法第十六章 经典液相色谱法第十七章 气相色谱法第十八章 高效液相色谱法附录主要参考文献

<<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>