第一图书网, tushu007.com

<<药用化学基础>>

图书基本信息

书名：<<药用化学基础>>

13位ISBN编号：9787502579937

10位ISBN编号：7502579931

出版时间：2006-1

出版时间：化学工业出版社

作者：陈蓉

页数：194

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

本书是全国医药中等职业技术教育系列教材之一，由全国医药职业技术教育研究会统一组织编写。
药用化学基础(二)的内容是在无机化学、有机化学、分析化学原有的课程体系上，按新的课程体系编排教学内容，根据初中毕业学生的认知水平和理解能力，在与初中化学衔接的基础上，增加实践性的知识，讲求教学内容的适用性。
全书分为分析技术基础、有机化学两大单元，分别介绍滴定分析法，酸碱滴定法，沉淀滴定法，配位滴定法，氧化还原滴定法，仪器分析简介，烃，醇、酚、醚，醛、酮、醌，羧酸、羧酸衍生物、取代羧酸，有机含氮、含磷化合物，脂类、萜类、甾族化合物，医药高分子化合物以及学生实验指导。
本书可供中等医药职业技术学校相关专业学生教学使用，也可适用于医药行业相应岗位的业务技术培训。

第一图书网, tushu007.com

<<药用化学基础>>

书籍目录

第一单元 分析技术基础　第一章 滴定分析法概论　第一节 误差　一、分析结果的准确度　二、误差与偏差　三、提高分析结果准确度的方法　第二节 滴定液　一、滴定液浓度表示法　二、滴定液的配制与计算　习题　第二章 酸碱滴定法　第一节 酸碱滴定　一、直接滴定法　二、回滴定法　三、置换滴定法　第二节 酸碱滴定曲线与指示剂的选择　一、强碱滴定强酸　二、强碱滴定弱酸　三、强酸滴定弱碱　四、多元弱酸的滴定　第三节 酸碱滴定液的配制与标定　一、0?1mol/L HCl滴定液的配制与标定　二、0?1mol/L NaOH滴定液的配制与标定　第四节 酸碱滴定法的结果计算　一、被测物质的质量计算　二、被测物质的百分含量计算　三、滴定分析计算实例　习题　第三章 沉淀滴定法　第一节 沉淀滴定法的原理　一、概述　二、铬酸钾指示剂法(莫尔法)　三、铁铵矾指示剂法(福尔哈德法)　四、吸附指示剂法(法扬斯法)　第二节 标准溶液的配制和标定　一、硝酸银标准溶液的配制和标定　二、硫氰酸铵标准溶液的配制和标定　习题　第四章 配位滴定法　第一节 配位滴定法的基本原理　一、乙二胺四乙酸及其二钠盐　二、EDTA与金属离子形成配位化合物的特点　三、配位化合物的稳定常数　四、配位滴定条件　第二节 金属指示剂　一、金属指示剂的作用原理　二、常用金属指示剂　第三节 EDTA滴定液的配制与标定　一、EDTA滴定液的配制　二、EDTA滴定液的标定　第四节 应用与实例　一、钙盐的测定　二、镁盐的测定　三、水的硬度测定　习题　第五章 氧化还原滴定法　第一节 氧化还原滴定法的特点及分类　一、氧化还原滴定法的特点　二、氧化还原滴定法的分类　第二节 高锰酸钾法　一、高锰酸钾法的基本原理与测量条件　二、高锰酸钾滴定液的配制和标定　三、高锰酸钾法的应用　第三节 碘量法　一、碘量法的测量条件　二、滴定液的配制和标定　三、碘量法的应用　第四节 亚硝酸钠法　一、亚硝酸钠法的滴定反应　二、亚硝酸钠滴定液的配制和标定　三、亚硝酸钠法的应用　习题　第六章 仪器分析简介 第二单元 有 机 化 学

编辑推荐

本商品两个印刷封面随机发货：

第一图书网, tushu007.com

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