

<<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：9787502573355

10位ISBN编号：7502573356

出版时间：2005-8

出版单位：化学工业

作者：顾平

页数：164

字数：264000

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>

<<药用化学基础>>

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(一)的内容是在无机化学、有机化学、分析化学等课程体系上按新的课程体系编排的，是中等职业学校各专业学生必须掌握的最基本的化学知识。

本书根据初中毕业学生的认知水平，在与初中化学衔接的基础上，增加实践性的知识。

全书分为五个模块，分别介绍物质的分类和混合物的分离、认识物质、溶液配制、溶液酸碱性的测定方法、化学平衡与化学分析以及实验部分。

并且各章节后均有复习思考题。

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。

<<药用化学基础>>

书籍目录

第一章 物质 第一节 物质的分类 一、物质的分类 二、分散系 第二节 物质的分离方法
 一、溶液的分离方法 二、粗分散系的分离方法 三、溶胶的分离方法 四、其他分离方法 习题第二章 认识物质——无机化合物 第一节 原子结构 一、原子 二、原子核外电子的排布 第二节 元素周期律和元素周期表 一、元素周期律 二、元素周期表 第三节 化学键 一、离子键 二、共价键 三、配位键 第四节 分子间作用力和氢键 一、分子间作用力 二、氢键 第五节 元素化合物 一、人体内组成元素 二、人体必需元素的生理功能 第六节 常见的无机物 一、常用无机物 二、常用的无机药物 习题第三章 认识物质——有机化合物 第一节 有机化合物概论 一、“生命力”学说的形成和消失 二、甲烷、乙烯、乙炔、苯 三、乙醇、苯酚、乙醚 四、甲醛、丙酮 五、乙酸与乳酸 第二节 糖类 一、葡萄糖 二、旋光仪及葡萄糖的旋光性 三、果糖与半乳糖 四、维生素C 五、二糖 六、多糖 第三节 氨基酸、蛋白质、核酸 一、氨基酸 二、多肽与蛋白质 三、核酸 第四节 杂环化合物及其他重要化合物 一、含有五元杂环的化合物 二、含有六元杂环的化合物 三、生物碱 习题第四章 溶液配制 第一节 溶液配制的基本计算 一、物质的量 二、摩尔质量 三、溶液浓度 第二节 溶液的配制 一、溶液的组成 二、溶解过程 三、溶液的稀释和配制 习题第五章 电解质溶液 第一节 强电解质与弱电解质 一、电解质的分类 二、弱电解质的电离平衡 三、离子反应与离子方程式 第二节 溶液的酸碱性 一、水的电离及离子积常数 二、溶液的酸碱性 三、溶液的pH值及其计算 四、溶液pH值的测定方法 第三节 盐类的水解 一、盐类的水解 二、盐类水解的类型 三、影响盐类水解的因素 四、盐类水解在医药方面的应用 第四节 缓冲溶液 一、缓冲作用和缓冲溶液 二、缓冲溶液的pH值计算 三、缓冲溶液在医药上的应用 习题第六章 滴定分析法概论 第一节 容量分析仪器与分析天平 一、常用容量仪器及其使用方法 二、分析天平 第二节 滴定分析概论 一、容量分析的基本概念 二、有效数字 第三节 化学平衡 一、可逆反应和化学平衡 二、化学平衡常数 三、化学平衡移动 第四节 酸碱滴定 一、酸碱中和反应 二、酸碱滴定法 第五节 配位反应和配位滴定 一、配位化合物 二、配位滴定 三、配位滴定法的应用 第六节 沉淀反应和沉淀滴定 一、沉淀反应 二、沉淀滴定法 三、沉淀滴定法的应用 第七节 氧化还原反应与氧化还原滴定 一、氧化还原反应 二、氧化还原滴定法 第八节 仪器分析简介 一、仪器分析的特点 二、仪器分析简介 习题实验部分 一、实验室安全 二、化学实验规则 实验一 无机化学实验基本操作 实验二 硫酸铜晶体的制备 实验三 蒸馏及沸点测定 实验四 萃取 实验五 溶液的配制和稀释 实验六 溶液酸度的测定 实验七 缓冲溶液 实验八 电解质溶液和化学平衡 实验九 分析天平减重称量练习 实验十 酸碱滴定练习附录 附录1 相对原子质量表 附录2 常见化合物的相对分子量 附录3 标准缓冲溶液的pH值 参考文献 元素周期表

<<药用化学基础>>

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>