

《医药化学基础实验及学习指导》

图书基本信息

书名：《医药化学基础实验及学习指导》

13位ISBN编号：9787122093493

10位ISBN编号：7122093492

出版时间：2010-9

出版社：化学工业出版社

页数：206

版权说明：本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介以及在线试读，请支持正版图书。

更多资源请访问：www.tushu111.com

《医药化学基础实验及学习指导》

内容概要

《医药化学基础实验及学习指导》是《医药化学基础》的配套用书。包括“基础实验”、“学习指导”和“习题参考答案”三部分内容。“基础实验”以提升岗位实践能力为宗旨，以提高学生的科学素养为目标，故在内容安排上以加强技能训练为主，突出实验的应用性。通过基础知识、基本技能、分离提纯技术、分析测定技术四个项目的训练，强化培养学生的基本知识和基本操作技能，培养学生的化学实践能力、化学应用能力和创新能力。

“学习指导”包括学习要点和习题。覆盖了教材的基本内容，题型较多，题量丰富，能较好地为学生自主学习提供帮助。

《医药化学基础实验及学习指导》可作为高职高专类的药学、生物制药、药物制剂、药物分析技术、药品经营管理、临床医学、医学检验、医学口腔技术、营养与食品卫生等专业的学生用书，也可作为教师的教学参考用书。

《医药化学基础实验及学习指导》

书籍目录

第一部分 医药化学基础实验 项目一 基础知识 实验一 化学实验基本知识 项目二 基本技能 实验二 称量技术 实验三 溶液配制技术 实验四 熔点的测定技术 项目三 分离提纯技术 实验五 结晶与重结晶技术 实验六 液体的萃取技术 实验七 蒸馏和沸点测定技术 实验八 减压蒸馏技术 实验九 水蒸气蒸馏技术 实验十 乙酰水杨酸的合成及提纯 实验十一 苯甲酸乙酯的制备 项目四 分析测定技术 实验十二 葡萄糖旋光度的测定 实验十三 折射率的测定技术 实验十四 滴定分析常用仪器及基本操作 实验十五 酸碱标准溶液的配制及标定 实验十六 药用硼砂的含量测定 实验十七 药用NaOH的含量测定(双指示剂法) 实验十八 AgNO标准溶液的配制和标定 实验十九 生理盐水中NaCl的含量测定(莫尔法) 实验二十 EDTA标准溶液的配制和标定 实验二十一 水的总硬度及钙镁离子的含量测定 实验二十二 Na₂SO₄标准溶液的配制和标定 实验二十三 碘标准溶液的配制和标定 实验二十四 维生素C的含量测定 实验二十五 KMnO₄标准溶液的配制和标定 实验二十六 H₂O₂含量测定 实验二十七 水样中COD的测定(高锰酸钾法) 实验二十八 醋酸电离常数测定 第二部分 医药化学基础学习指导 第一章 原子结构与分子结构 第二章 溶液和胶体溶液 第三章 化学热力学与化学动力学 第四章 电解质溶液 第五章 脂肪烃 第六章 芳香烃 第七章 卤代烃 第八章 醇、酚、醚 第九章 醛、酮、醌 第十章 羧酸及其衍生物 第十一章 立体化学 第十二章 含氮有机化合物 第十三章 杂环化合物和生物碱 第十四章 糖类化合物 第十五章 脂类 第十六章 蛋白质和核酸 第十七章 滴定分析法概述 第十八章 酸碱滴定法 第十九章 沉淀滴定法 第二十章 配位滴定法 第二十一章 氧化还原滴定法 第二十二章 紫外-可见分光光度法 第三部分 习题参考答案参考文献

章节摘录

1. 试管、烧杯、量筒等玻璃仪器的洗涤 在实验工作中，洗涤玻璃仪器不仅是一项必须做的实验准备工作，也是一项技术性的工作。仪器洗涤是否符合要求，对实验结果的准确和精密度均有影响，一个洗干净的玻璃仪器，应该以挂不住水珠为度，否则需要重新洗涤。 洗刷前，应首先将手用肥皂洗净，以避免手上的油污附在仪器上，增加洗刷的困难；再根据所洗仪器的形状选择合适的毛刷，针对不同情况需选用合适的洗液。具体洗涤方法如下。 (1) 用水清洗在玻璃仪器中加入少量自来水并选用合适的毛刷刷洗，如此重复洗涤2~3次，再用蒸馏水冲洗2~3次，直到玻璃仪器透明、壁上不挂水珠为止。水洗只能洗去尘土和水溶性污物，不能洗去有机物和油污。 (2) 用洗衣粉（去污粉）或合成洗涤剂清洗若玻璃仪器上沾有油污或有机物时，可以选用去污粉、肥皂液或洗涤剂来洗涤。具体方法是：水洗除去尘土和水溶性污物后，用毛刷蘸些去污粉或洗涤剂液将仪器内外全刷洗一遍，再用自来水冲洗掉残留的洗涤剂和泡沫，最后加少量的蒸馏水淋洗2~3次，直至洗干净为止。 必须注意：用蒸馏水冲洗时，要用顺壁冲洗方法并充分振荡，经蒸馏水冲洗后的仪器，用指示剂检查应为中性。 (3) 用铬酸洗液清洗一些口径小而长的仪器，如滴定管、移液管、容量瓶等沾有油污或有机物时，不宜用刷子刷洗，可选用氧化能力和腐蚀能力很强的铬酸洗液来洗。具体方法是：先用水洗去尘土和水溶性污物，然后尽可能倾掉残留液，再在仪器中加入少量的铬酸洗液，慢慢地转动仪器，使仪器内壁全部浸润（注意不能让洗液流出来），旋转几周后，把洗液倒回原瓶，最后依次用自来水、蒸馏水冲洗干净。

《医药化学基础实验及学习指导》

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:www.tushu111.com