

<<医用化学>>

图书基本信息

书名：<<医用化学>>

13位ISBN编号：9787547804131

10位ISBN编号：7547804136

出版时间：2010-8

出版时间：上海科技

作者：李栢林//张喜轩|主编:赵群//陈金宝

页数：303

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>

前言

近年来,随着护理学专业的迅速发展,全日制护理学专业教材建设得到了长足的进步,教材体系日益完善,品种迅速增多,质量逐渐提高。

然而,针对成人高等教育护理学专业,能够充分体现以教师为主导、以学生为主体,方便学生自学的教材,可供选择的并不多。

根据教育部《关于普通高等教育教材建设与改革的意见》的精神,为了进一步提高成人高等教育护理学专业教材的质量,更好地把握21世纪成人高等教育护理学内容和课程体系的改革方向,以中国医科大学为主,聘请北京大学、复旦大学、中山大学和沈阳医学院等单位的专家编写本套教材,由上海科学技术出版社出版。

本套教材编排新颖,版式紧凑,层次清晰,结构合理。

每章由三大部分组成:第一部分是导学,告知学生本章需要掌握的内容和重点难点,以方便教师教学和学生有目的地学习相关内容;第二部分是具体教学内容,力求体现科学性、适用性和易读性的特点;第三部分是复习题,便于学生课后复习,其中选择题和判断题的参考答案附于书后。

本套教材的使用对象主要为护理学专业的高起本、高起专和专升本三个层次的学生。

其中,对高起本和专升本层次的学习要求相同,对高起专层次的学习要求在每章导学部分予以说明。本套教材中的一些基础课程也适用于其他相关医学专业。

<<医用化学>>

内容概要

近年来,随着护理学专业的迅速发展,全日制护理学专业教材建设得到了长足的进步,教材体系日益完善,品种迅速增多,质量逐渐提高。

然而,针对成人高等教育护理学专业,能够充分体现以教师为主导、以学生为主体,方便学生自学的教材,可供选择的并不多。

根据教育部《关于普通高等教育教材建设与改革的意见》的精神,为了进一步提高成人高等教育护理学专业教材的质量,更好地把握21世纪成人高等教育护理学内容和课程体系的改革方向,以中国医科大学为主,聘请北京大学、复旦大学、中山大学和沈阳医学院等单位的专家编写本套教材,由上海科学技术出版社出版。

本套教材编排新颖,版式紧凑,层次清晰,结构合理。

每章由三大部分组成:第一部分是导学,告知学生本章需要掌握的内容和重点难点,以方便教师教学和学生有目的地学习相关内容;第二部分是具体教学内容,力求体现科学性、适用性和易读性的特点;第三部分是复习题,便于学生课后复习,其中选择题和判断题的参考答案附于书后。

本套教材的使用对象主要为护理学专业的高起本、高起专和专升本三个层次的学生。

其中,对高起本和专升本层次的学习要求相同,对高起专层次的学习要求在每章导学部分予以说明。本套教材中的一些基础课程也适用于其他相关医学专业。

<<医用化学>>

书籍目录

第一部分 基础化学第一章 溶液 / 3第一节 溶液的组成标度 / 4一、体积分数 / 4二、质量浓度与质量分数 / 4三、物质的量浓度 / 5第二节 渗透现象与渗透压力 / 6一、渗透现象与渗透压力 / 6二、溶液的渗透压力与浓度、温度的关系 / 6三、渗透压力在医学上的意义 / 7第三节 电解质溶液 / 10一、强电解质和弱电解质 / 10二、酸碱质子理论 / 10三、酸碱溶液pH的计算 / 16第四节 难溶强电解质溶液的多相解离平衡 / 21一、多相离子平衡与溶度积常数 / 21二、溶度积常数与溶解度的关系 / 21三、溶度积规则及其在多相离子平衡中应用 / 22四、多相离子平衡在医学中的应用 / 25第二章 缓冲溶液 / 30第一节 缓冲溶液及缓冲机制 / 31一、缓冲溶液的缓冲作用和组成 / 31二、缓冲机制 / 32第二节 缓冲溶液pH的近似计算 / 32第三节 缓冲溶液的缓冲能力 / 35一、缓冲容量 / 35二、缓冲范围 / 37第四节 缓冲溶液的配制 / 37一、缓冲溶液的配制方法 / 37二、标准缓冲溶液和常用缓冲溶液 / 40第五节 血液中的缓冲系 / 40第三章 化学热力学初步 / 46第一节 化学反应中的能量变化 / 47一、热力学的一些基本概念 / 47二、热力学能和热力学第一定律 / 48三、焓 / 49四、反应进度 / 50第二节 热化学方程式和化学反应热的计算 / 51一、热化学方程式 / 51二、Hess定律和反应热的计算 / 52三、食物的热量 / 55第三节 化学反应的方向和限度 / 57一、熵的意义和化学反应熵变的计算 / 57二、化学反应的方向 / 58三、化学反应的限度 / 64第四节 化学平衡的移动 / 65一、浓度对化学平衡的影响 / 65二、压力对化学平衡的影响 / 66三、温度对化学平衡的影响 / 66四、LeChatelier原理 / 67第四章 化学反应速率 / 75第一节 化学反应速率的意义和表示方法 / 76一、化学反应的平均速率 / 77二、化学反应的瞬时速率 / 78第二节 反应速率理论简介 / 78一、有效碰撞理论简介 / 78二、过渡态理论简介 / 80第三节 浓度对反应速率的影响 / 80一、反应速率方程式 / 81二、简单级数反应及其特征 / 83第四节 温度和催化剂对反应速率的影响 / 87一、温度对反应速率的影响 / 87二、催化剂对反应速率的影响 / 89三、酶的催化作用简介 / 90第五章 氧化还原反应与电极电势 / 98第一节 氧化与还原 / 99一、氧化值 / 99二、氧化还原反应与氧化还原电对 / 100第二节 原电池 / 101一、原电池的组成 / 101二、电极组成式和电池组成式 / 102第三节 电极电势 / 104一、电极电势的产生 / 104二、原电池的电动势 / 104三、标准电极电势 / 104四、标准电极电势表及其应用 / 106第四节 Nernst方程式及影响电极电势的因素 / 108一、电极电势的Nernst方程式 / 108二、溶液pH对电极电势的影响 / 110三、生成难解离物质对电极电势的影响 / 111四、生成难溶电解质对电极电势的影响 / 111第五节 电极电势和电池电动势的应用 / 112一、由电极电势计算电池电动势 / 112二、判断氧化还原反应进行的方向 / 113三、计算氧化还原反应的平衡常数 / 114四、计算溶度积常数 / 115第二部分 有机化学第六章 烃 / 125第一节 有机化合物概述 / 126一、有机化合物和有机化学 / 126二、有机化合物的特点 / 126三、有机化合物的分子结构 / 126四、有机化合物的分类 / 128第二节 链烃 / 129一、链烃的类别 / 130二、链烃的结构 / 130三、链烃的同分异构现象 / 134四、链烃的命名 / 135五、链烃的性质 / 137六、共轭二烯烃 / 142第三节 脂环烃 / 144一、脂环烃的分类及命名 / 144二、脂环烃的性质 / 144三、环烷烃的结构与环的稳定性 / 145第四节 芳香烃 / 146一、苯的分子结构 / 146二、苯同系物的异构和命名 / 147三、苯及其同系物的性质 / 148四、稠环芳烃 / 151第七章 醇、酚、醚 / 156第一节 醇 / 157一、醇的结构、分类和命名 / 157二、醇的物理性质 / 158三、醇的化学性质 / 160第二节 酚 / 164一、酚的结构、分类和命名 / 165二、酚的物理性质 / 166三、酚的化学性质 / 166第三节 醚和环氧化合物 / 168一、醚的结构、分类和命名 / 168二、醚的物理性质 / 169三、醚的化学性质 / 170四、环氧乙烷及其性质 / 171第八章 醛、酮、醌 / 175第一节 醛、酮 / 176一、醛、酮的结构及命名 / 176二、醛、酮的物理性质 / 177三、醛、酮的化学性质 / 178第二节 醌 / 184第九章 羧酸及其衍生物 / 189第一节 羧酸 / 190一、羧酸的分类及命名 / 190二、羧酸的物理性质 / 191三、羧酸的化学性质 / 192四、重要的羧酸 / 195第二节 取代羧酸 / 196一、羟基酸的构造及分类 / 196二、羟基酸的命名 / 197三、羟基酸的物理性质 / 197四、羟基酸的化学性质 / 197五、重要的羟基酸 / 199六、羧基酸的结构及命名 / 200七、羧基酸的化学性质 / 200八、重要的羧基酸 / 200第三节 羧酸衍生物 / 201一、羧酸衍生物的结构和命名 / 201二、羧酸衍生物的物理性质 / 202三、羧酸衍生物的化学性质 / 202四、重要的羧酸衍生物 / 204第十章 立体异构 / 207第一节 构象异构 / 208一、乙烷和丁烷的构象 / 208二、环己烷的构象 / 210第二节 顺反异构 / 211一、顺反异构产生的条件 / 211二、顺反异构体的命名 / 212第三节 对映异构 / 213一、手性与手性分子 / 213二、手性分子与分子对称性 / 214三、旋光

<<医用化学>>

性 / 215四、含一个手性碳原子的化合物的对映异构 / 216五、含两个手性碳原子的化合物的对映异构 / 219六、无手性碳原子的化合物的对映异构 / 220第十一章 含氮有机化合物 / 225第一节 胺类 / 225一、胺的结构、分类和命名 / 226二、胺的物理性质 / 227三、胺的化学性质 / 228四、重要的胺及其衍生物 / 230第二节 杂环化合物 / 231一、杂环化合物的分类和命名 / 231二、重要的杂环化合物及其衍生物 / 232第十二章 糖类 / 237第一节 单糖 / 238一、单糖的分类、开链结构和命名 / 238二、单糖的环状结构和变旋光现象 / 240三、单糖的物理性质 / 243四、单糖的化学性质 / 243五、重要的单糖及其衍生物 / 246第二节 二糖 / 247一、蔗糖 / 248二、麦芽糖 / 249三、纤维二糖 / 249四、乳糖 / 249第三节 多糖 / 250一、淀粉 / 250二、糖原 / 252三、纤维素 / 252第十三章 脂类和蛋白质 / 255第一节 油脂和磷脂 / 256一、油脂 / 256二、磷脂 / 258第二节 甾族化合物 / 260一、甾族化合物的结构和命名 / 260二、典型的甾族化合物 / 261第三节 蛋白质 / 262一、氨基酸 / 262二、肽 / 267三、蛋白质 / 268参考答案 / 271参考文献 / 290附录1 国际相对原子量表 (Ar1989) / 291附录2 常用物理化学常数 / 292附录3 常用单位换算 / 293附录4 常见难溶电解质的溶度积常数 / 294附录5 弱电解质在水中的解离平衡常数 / 296附录6 标准电极电势表 (298.15K) / 298附录7 298.15K和标准状态下一些物质的热力学数据 / 301附录8 298.15K和标准状态下一些物质的标准摩尔燃烧热 / 304

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>