

<<医用化学>>

图书基本信息

书名：<<医用化学>>

13位ISBN编号：9787122106223

10位ISBN编号：7122106225

出版时间：2011-4

出版时间：化学工业出版社

作者：张威，李明梅 著

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>

<<医用化学>>

内容概要

《医用化学》主要介绍了医学高职教育必需的化学基础知识，内容包括：溶液与胶体溶液，化学反应速率和化学平衡，电解质溶液，配位化合物，有机化合物，滴定分析法，紫外-可见分光光度法等。

其中有机化合物部分介绍了烃，醇、酚和醚，醛和酮，羧酸和取代羧酸，含氮有机化合物，脂类，糖类。

每章附有习题，以帮助学生课后复习，巩固所学知识。

《医用化学》可作为高职高专护理学、临床医学、医学检验技术、预防医学等专业的教材，也可供相关专业的师生及科技人员参考。

<<医用化学>>

书籍目录

第一章 溶液与胶体溶液 第一节 溶液组成量度的表示方法 一、物质的量浓度 二、质量浓度 三、质量分数和体积分数 第二节 溶液的渗透压 一、渗透现象和渗透压 二、渗透压与浓度、温度的关系 三、渗透压在医学上的意义 第三节 溶胶和高分子化合物溶液 一、溶胶 二、高分子化合物溶液 第四节 表面现象 一、表面张力和表面能 二、表面活性剂 三、表面现象在医学上的意义 习题 第二章 化学反应速率和化学平衡 第一节 化学反应速率 一、化学反应速率的概念 二、影响化学反应速率的因素 第二节 化学平衡 一、可逆反应与化学平衡 二、化学平衡常数 三、化学平衡的移动 习题 第三章 电解质溶液 第一节 酸碱质子理论 一、质子理论的酸碱定义 二、酸碱反应的实质 第二节 弱电解质在溶液中的解离 一、弱电解质的解离平衡和解离常数 二、解离度 第三节 水溶液的酸碱性及pH的计算 一、水的质子自递反应与溶液的pH 二、弱酸、弱碱在水溶液中质子传递平衡的移动 三、一元弱酸、弱碱溶液的pH计算 第四节 缓冲溶液 一、缓冲溶液的组成和缓冲作用原理 二、缓冲溶液pH的计算 三、缓冲容量 四、缓冲溶液的配制 五、缓冲溶液在医学上的意义 习题 第四章 配位化合物简介 第一节 配合物的基本概念 一、配合物的定义和组成 二、配合物的命名 三、螯合物 第二节 配合物在医学方面的应用 一、铂配合物 二、金配合物 三、银配合物 四、钒配合物 五、其他金属配合物 六、金属解毒剂 习题 第五章 烃 第一节 有机化合物概述 一、有机化合物定义 二、有机化合物结构 第二节 饱和链烃 一、烷烃的结构和命名 二、烷烃的性质 三、医学上常见的烷烃 第三节 不饱和链烃 一、不饱和链烃的结构和命名 二、不饱和链烃的性质 第四节 脂环烃 一、脂环烃的结构和命名 二、脂环烃的性质 三、医学上常见的脂环烃——松节油 第五节 苯系芳烃 一、苯的结构 二、烷基苯的命名 三、苯及烷基苯的性质 四、稠环芳烃 习题 第六章 醇、酚和醚 第一节 醇 一、醇的分类和命名 二、醇的性质 三、医学上常见的醇 第二节 酚 一、酚的分类和命名 二、酚的性质 三、医学上常见的酚 第三节 醚 一、醚的分类和命名 二、醚的性质 三、医学上常见的醚 第四节 硫醇和硫醚 一、硫醇 二、硫醚 习题 第七章 醛和酮 第一节 醛和酮的分类与命名 一、醛和酮的结构 二、醛和酮的分类 三、醛和酮的命名 第二节 醛和酮的化学性质 一、加成反应 二、氧化和还原反应 三、 α -H的反应 第三节 医学上常见的醛和酮 一、甲醛 二、乙醛 三、苯甲醛 四、丙酮 五、视黄醛 习题 第八章 羧酸和取代羧酸 第一节 羧酸 一、羧酸的分类和命名 二、羧酸的化学性质 三、医学上常见的羧酸 第二节 取代羧酸 一、羟基酸 二、酮酸 三、酮式烯醇式互变异构现象 四、医学上常见的羟基酸和酮酸 第三节 对映异构 一、旋光性 二、对映异构及其表示方法 三、对映异构体在医学上的意义 习题 第九章 含氮有机化合物 第一节 胺 一、胺的分类与命名 二、胺的化学性质 三、医学上常见的胺及其衍生物 第二节 酰胺 一、酰胺的命名 二、酰胺的化学性质 三、医学上常见的酰胺 第三节 氨基酸 一、氨基酸的结构 二、必需氨基酸 三、氨基酸的性质 第四节 含氮杂环化合物 一、杂环化合物的分类和命名 二、吡咯、吡啶的性质 三、医学上常见的含氮杂环化合物 第五节 生物碱 一、生物碱的概念 二、生物碱的性质 三、医学上常见的生物碱 习题 第十章 脂类 第一节 油脂 一、油脂的组成和结构 二、油脂的性质 第二节 磷脂 一、磷脂酸 二、医学上常见的甘油磷脂 第三节 甾体化合物 一、甾体化合物的基本结构 二、医学上常见的甾体化合物 习题 第十一章 糖类 第一节 单糖 一、单糖的结构 二、单糖的化学性质 三、医学上常见的单糖 四、核苷酸 第二节 二糖 一、蔗糖 二、麦芽糖 三、乳糖 第三节 多糖 一、淀粉 二、糖原 三、纤维素 习题 第十二章 滴定分析法 第一节 滴定分析法概述 一、滴定分析法的分类 二、标准溶液的配制 三、滴定分析的计算 四、误差与偏差 五、有效数字 第二节 常见滴定分析方法简介 一、酸碱滴定法 二、高锰酸钾法 三、配位滴定法 习题 第十三章 紫外-可见分光光度法 第一节 紫外-可见分光光度法的基本原理 一、物质对光选择性吸收 二、光的吸收定律 三、吸收光谱 第二节 紫外-可见分光光度计及分析方法 一、分光光度计 二、测定条件的选择 三、定性和定量分析方法 习题 各章 习题参考答案 附录 一、国际单位制(SI) 二、常用酸碱溶液的相对密度、质量分数、质量浓度和物质的量浓度 三、平衡常数 四、原子核外电子排布()和国际相对原子质量表 参考文献 元素周期表

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>