

《医学化学》

图书基本信息

书名：《医学化学》

13位ISBN编号：9787564504809

10位ISBN编号：7564504803

出版时间：2011-8

出版社：李杰红、余先纯 郑州大学出版社 (2011-08出版)

页数：272

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.tushu000.com

《医学化学》

内容概要

《医学高职高专"十二五"规划教材:医学化学(第2版)》介绍了溶液、化学反应速率和化学平衡、电解质溶液、胶体溶液、配位化合物、电极电势、有机化合物、有机酸、脂类、糖类等内容。

书籍目录

第一章 绪论一、化学及其研究的对象二、化学与医学的关系三、医学化学的内容及其特点四、学习医学化学的方法及要求第二章 溶液第一节 溶液的浓度一、溶液浓度的表示方法二、溶液浓度的换算三、溶液的配制和稀释第二节 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、化学反应速率的表示方法二、影响化学反应速率的因素第二节 化学平衡一、可逆反应和化学平衡二、化学平衡常数三、化学平衡的移动第四章 电解质溶液第一节 弱电解质在溶液中的解离一、解离平衡和解离平衡常数二、同离子效应第二节 酸碱质子理论一、酸碱的定义二、酸碱反应的实质第三节 水溶液的酸碱性及pH值的计算一、水的质子自递反应二、共轭酸碱对的关系三、溶液pH值的计算第四节 缓冲溶液一、缓冲溶液的组成及缓冲作用二、缓冲溶液pH值的计算三、缓冲容量四、缓冲溶液的配制五、缓冲溶液在医学中的意义第五章 胶体溶液第一节 胶体的基本概念第二节 溶胶一、溶胶的基本性质二、胶团的结构三、溶胶的稳定性及聚沉第三节 高分子化合物溶液一、高分子化合物溶液的特性二、高分子化合物溶液在医学中的意义第六章 配位化合物第一节 配合物的基本概念一、配合物的定义二、配合物的组成三、配合物的命名第二节 配位平衡一、配离子的稳定常数二、配位平衡的移动第三节 螯合物一、螯合物二、螯合剂与螯合效应第四节 配位化合物在医学上的应用一、配合物在生命过程中的重要作用二、配合物在医药学方面的重要应用第七章 电极电势第八章 有机化合物概述第九章 醇、酚、醚第十章 醛和酮第十一章 有机酸第十二章 脂类*第十三章 糖类第十四章 含氮有机化合物第十五章 氨基酸和蛋白质实验指导

章节摘录

版权页:第一章 绪论【学习目标】掌握学习医学化学的方法及要求。熟悉医学化学的内容及其特点。了解化学及其研究的对象；化学与医学的关系。

一、化学及其研究的对象自然界是由物质组成的，物质是人类生存和生活的基础。物质包括实物和场两种基本形态。通常所说的物质是指具有静止质量的实物，如分子、原子和电子等。自然科学就是研究物质及其运动之间的相互关系的科学。化学（chemistry）是在原子和分子水平上研究物质的组成、结构、性质、变化规律及其应用的一门自然科学。人类在长期的生产、生活实践中，逐步认识了化学现象，阐明了化学变化的本质和规律。化学作为一门历史悠久而又充满活力的学科，目前还在不断地发展之中。从17世纪后半叶到19世纪末，科学元素论和经典原子分子论相继提出，门捷列夫的化学元素周期律被发现，古尔德贝格（C.M.Guldberg）和瓦格（P.Waage）提出化学反应的质量作用定律，化学实现了从经验到理论的重大飞跃。20世纪化学也取得了三大理论成就：化学热力学，可以判断化学反应的方向，提出化学平衡和相对平衡理论；量子化学和化学键理论，以及结构和性能关系的初步规律；化学动力学研究和分子反应动态学及合成化学的建立。

《医学化学》

编辑推荐

《医学高职高专"十二五"规划教材:医学化学(第2版)》由郑州大学出版社出版。

《医学化学》

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.tushu000.com