

<<医用化学学习指导>>

图书基本信息

书名：<<医用化学学习指导>>

13位ISBN编号：9787040173468

10位ISBN编号：7040173468

出版时间：2005-8

出版时间：高等教育出版社

作者：于敬海

页数：164

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>

## &lt;&lt;医用化学学习指导&gt;&gt;

## 前言

本书是全国高等学校医学规划教材（专科教育）《医用化学》一书的配套教学参考书。

本书每章由教学基本要求、本章要点、习题解析、单元测试题及单元测试题参考答案组成，书后还附有水平自测题及参考答案，旨在指导学生学好医用化学和应用化学知识解决医学中的问题。

水平测试题一至五为基础化学自测题，六至十为有机化学自测题。

水平自测题学生可用来自测自己的医用化学水平和作为综合练习题练习，教师也可以参考和选择，组合成考试试题。

本书由于敬海担任主编；罗素琴、冯宁川、李伍林担任副主编。

参加编写的有怀化医学高等专科学校吴英华（第一章），复旦大学钱隽（第二章），宁夏医学院冯宁川（第三章），华北煤炭医学院秦皇岛分院何国琴（第四章），华北煤炭医学院郭瑞华（第五章）、刘延敏（第十一章、第十四章），菏泽医学专科学校邵军（第六章），锦州医学院李华侃（第七章）、张晓枫（第十三章、第二十二章），内蒙古医学院乌恩（第八章）、罗素琴（第十二章、第二十三章），哈尔滨医科大学梁迪（第九章）、于敬海（第十章）、吴延丽（第二十章），中国人民解放军第四军医大学孙晓莉（第十五章），咸宁医学院李伍林（第十六章），沈阳医学院任群翔（第十七章），安徽高等医学专科学校王润霞（第十八章），吉林大学化学学院丁长江（第十九章），河南科技大学顾少华（第二十一章）。

由于我们的学术水平和写作能力所限，难免有错误和不妥之处，恳请使用本书的教师和同学及读者批评指正。

## <<医用化学学习指导>>

### 内容概要

《全国高等学校医学规划教材专科教育配套用书：医用化学学习指导》是全国高等学校医学规划教材（专科教育）《医用化学》的配套教学参考书。

《全国高等学校医学规划教材专科教育配套用书：医用化学学习指导》共23章，第一至第九章为无机化学和分析化学，内容为溶液、电解质溶液和缓冲溶液、滴定分析、化学反应速率、氧化还原反应与电极电位、原子结构、共价键与分子间力、配位化合物、胶体溶液；第十至第二十三章为有机化学，内容为有机化学基本知识、烷烃、烯烃和炔烃、环烃、卤代烃、醇酚醚、醛酮醌、羧酸和取代羧酸、含氮化合物、杂环化合物和生物碱、脂类、糖类、氨基酸。

《全国高等学校医学规划教材专科教育配套用书：医用化学学习指导》可作为高等医学院校（专科）各专业学习《医用化学》的教学参考书。

## &lt;&lt;医用化学学习指导&gt;&gt;

## 书籍目录

第一章 溶液一、教学基本要求二、本章要点三、习题解析四、单元测试题单元测试题参考答案第二章 电解质溶液和缓冲溶液一、教学基本要求二、本章要点三、习题解析四、单元测试题单元测试题参考答案第三章 滴定分析法一、教学基本要求二、本章要点三、习题解析四、单元测试题单元测试题参考答案第四章 化学反应速率一、教学基本要求二、本章要点三、习题解析四、单元测试题单元测试题参考答案第五章 氧化还原反应与电极电位一、教学基本要求二、本章要点三、习题解析四、单元测试题单元测试题参考答案第六章 原子结构一、教学基本要求二、本章要点三、习题解析四、单元测试题单元测试题参考答案第七章 共价键和分子间作用力一、教学基本要求二、本章要点三、习题解析四、单元测试题单元测试题参考答案第八章 配位化合物一、教学基本要求二、本章要点三、习题解析四、单元测试题单元测试题参考答案第九章 胶体溶液一、教学基本要求二、本章要点三、习题解析四、单元测试题单元测试题参考答案第十章 有机化学基本知识一、教学基本要求二、本章要点三、习题解析四、单元测试题单元测试题参考答案第十一章 烷烃一、教学基本要求二、本章要点三、习题解析四、单元测试题单元测试题参考答案第十二章 烯烃和炔烃一、教学基本要求二、本章要点三、习题解析四、单元测试题单元测试题参考答案第十三章 环烃一、教学基本要求二、本章要点三、习题解析四、单元测试题单元测试题参考答案第十四章 卤代烃一、教学基本要求二、本章要点三、习题解析四、单元测试题单元测试题参考答案第十五章 旋光异构一、教学基本要求二、本章要点三、习题解析四、单元测试题单元测试题参考答案第十六章 醇、酚和醚一、教学基本要求二、本章要点三、习题解析四、单元测试题单元测试题参考答案第十七章 醛、酮和醌一、教学基本要求二、本章要点三、习题解析四、单元测试题单元测试题参考答案第十八章 羧酸和取代羧酸一、教学基本要求二、本章要点三、习题解析四、单元测试题单元测试题参考答案第十九章 含氮化合物一、教学基本要求二、本章要点三、习题解析四、单元测试题单元测试题参考答案第二十章 杂环化合物和生物碱一、教学基本要求二、本章要点三、习题解析四、单元测试题单元测试题参考答案第二十一章 脂类一、教学基本要求二、本章要点三、习题解析四、单元测试题单元测试题参考答案第二十二章 糖类一、教学基本要求二、本章要点三、习题解析四、单元测试题单元测试题参考答案第二十三章 氨基酸一、教学基本要求二、本章要点三、习题解析四、单元测试题单元测试题参考答案自测题水平自测题（一）水平自测题（二）水平自测题（三）水平自测题（四）水平自测题（五）水平自测题（六）水平自测题（七）水平自测题（八）水平自测题（九）水平自测题（十）

## 章节摘录

糖类化合物可根据其能否水解和水解后的产物分为单糖、二糖、寡糖和多糖。

不能水解的糖叫单糖，水解后产生两分子单糖的糖为二糖，水解后产生3~10个单糖的糖称寡糖，水解后产生10个以上单糖的糖为多糖。

与医学关系密切的单糖有葡萄糖、果糖、核糖、脱氧核糖、半乳糖。

它们的结构有开链结构和环状结构两种，开链结构可用费歇尔（Fisher）投影式表示，编号最大的手性糖原子羟基在右边的为D-构型，在左边的为L-构型，具有生物活性的单糖多为D-型糖。

它们也可用环状结构、哈沃斯式表示，有吡喃糖和呋喃糖，半缩醛羟基在环下方的称 $\alpha$ 型，在上方的称 $\beta$ 型。

单糖有变旋光现象。

单糖是多官能团化合物，所以具有醛、酮和羟基的性质，可与托伦（Tollens）试剂、班氏（Benedict）试剂、斐林（Fehling）试剂等氧化试剂作用；醛糖能使溴水褪色，酮糖不与溴水发生反应；醛糖能被稀硝酸氧化成糖二酸；在稀碱溶液中可通过烯二醇进行异构化；能进行成苷反应。

二糖中麦芽糖、纤维二糖、乳糖、蔗糖是由不同的苷键将两个单糖连接而成的化合物。

麦芽糖、纤维二糖、乳糖有苷羟基，是还原二糖，能与氧化剂作用，有变旋光现象。

蔗糖是非还原二糖，不与氧化剂作用，也无变旋光现象。

<<医用化学学习指导>>

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:<http://www.tushu007.com>