

<<医学化学学习指南>>

图书基本信息

书名：<<医学化学学习指南>>

13位ISBN编号：9787560740553

10位ISBN编号：7560740553

出版时间：2010-6

出版时间：山东大学出版社

作者：赵兴国 编

页数：179

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>

<<医学化学学习指南>>

内容概要

为帮助学生加深对所学内容的理解,掌握必需、够用的知识,强化实践能力,提高学习效果与教学质量,我们以最新版的高职用规划教材及其配套实验教材为蓝本,编写了《医学化学学习指南》。

本书的各章节内容分为“内容提要”、“同步练习”和“参考答案”。

其中,“同步练习”包括名词解释、填空题、选择题和问答题;各类型题的参考答案附在其后,以供参考。

选择题中的A、B、X三种类型试题的答题方法如下: A型题:在答题时,要求从备选答案中选出一个最佳答案。

B型题:在答题时,要求从备选答案中选出一个最佳答案。

每个备选答案可被选一次或多次,也可一次不选。

X型题:每个问题可有两个或数个正确答案。

在答题时,要求从备选答案中选出所有的正确答案。

该书内容新颖,选题广泛,适用于临床医学、预防、护理、口腔、药学、中医中药等专业的医学生。

<<医学化学学习指南>>

书籍目录

第一章 绪论第二章 溶液第三章 物质结构和元素周期律第四章 化学反应速率和化学平衡第五章 电解质溶液第六章 胶体溶液第七章 氧化还原和化学电源第八章 有机化合物概述第九章 烃第十章 醇、酚、醚第十一章 醛、酮、醌第十二章 立体异构第十三章 有机酸第十四章 酯和脂类第十五章 糖类第十六章 含氮有机化合物自我测试(一)自我测试(二)自我测试(三)

章节摘录

三、元素周期律和元素周期表 (一) 元素周期律 当元素按照核电荷数递增的顺序排列时, 电子排布呈周期性变化, 元素性质呈现周期性变化。

这一规律叫做元素周期律。

原子核外电子排布的周期性变化是元素周期律的本质。

(二) 元素周期表 元素周期表是元素周期律的具体表现形式。

1. 元素周期表的结构 (1) 周期: 元素周期表中每一横行为一周期, 共七个周期。

具有相同的电子层数而又按照原子序数递增的顺序排列的一系列元素, 称为一个周期。

周期序数—该周期中元素原子的电子层数 (2) 族: 元素周期表中共有18个纵行, 第8、9、10三个纵行为第 族, 其他15个纵行, 每个纵行为一族。

族分为主族(A)、副族(B)、第 族和0族。

族序数用罗马数字表示。

主族: 由短周期元素和长周期元素共同组成的族。

共有七个主族, 在族序数后标“A”。

同一主族的价层电子构型相同。

主族的族序数—该主族元素原子的价层电子数 副族: 完全由长周期元素构成的族。

共有七个副族, 在族序数后标“B”。

第 族: 由长周期元素第8、9、10三个纵行构成的族。

0族: 由稀有气体元素构成的族。

该族元素原子价层电子构型为稳定结构, 其化学性质很不活泼。

<<医学化学学习指南>>

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>