

<<基础化学>>

图书基本信息

书名：<<基础化学>>

13位ISBN编号：9787030136633

10位ISBN编号：7030136632

出版时间：2004-7

出版时间：科学出版社

作者：谢吉民 编

页数：276

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>

<<基础化学>>

前言

为了贯彻执行教育部全面提高教育质量,培养造就高素质人才以及加强新世纪教材建设的精神,结合现阶段高等医药院校本科基础化学的教学实际,我们编写了这本具有思想性、科学性、先进性、启发性和适用性的基础化学教材。

本书编写的指导思想是: (1) 注意简明、适用。

遵循教材的“三基”和“三特定”原则,即“基础理论、基本知识、基本技能”和“特定的对象、特定的要求、特定的限制”。

根据医学专业本科生的培养目标和要求,重点阐述基础化学的基本概念和基本理论,删除与中学重叠部分,适当降低难度,充实专业实例,突出医学专业化学特点,力求使教材内容的广度和深度切合教学实际。

(2) 为适应化学与生物学和医药学相互渗透的发展趋势,适当增加与生物学、医药学以及营养学有关的知识,激发学生学习基础化学的兴趣,联系实际,启发思维,培养综合能力,力求对后续课程的学习和日后工作的发展有所裨益。

(3) 全书按照理论课60学时编写,由于各院校教学时数不尽相同,教材中一部分内容用*号标示,供各校选用或学生自学时参考。

(4) 本书采用以国际单位制(SI)为基础的《中华人民共和国法定计量单位》和国家标准(GB 3100~3102—93)中所规定的符号和单位。

全书共分13章,内容包括溶液化学(溶液与胶体,电解质溶液与离子平衡,缓冲溶液)、化学反应原理(化学热力学基础,化学动力学基础,氧化还原与电极电势)、物质结构(原子结构和元素周期律,共价键和分子间作用力,配位化合物)、常用分析测试技术(滴定分析,常用仪器分析方法概论)等。

为了拓宽学生的知识面、启发学生认识化学元素在提高人类生命质量方面的基础作用,本书适当介绍了化学元素与人类健康的关系。

本书可供高等医学院校临床医学、基础医学、预防医学、全科医学、儿科、护理、影像、麻醉、口腔、医疗保险等各专业本科生使用,也可供成人教育相关专业以及医务人员继续教育参考使用。

<<基础化学>>

内容概要

《21世纪高等院校教材：基础化学》结合现阶段高等医药院校本科基础化学的教学实际，遵循教材“三基”、“五性”和“三特定”的原则，根据医学专业本科生的培养目标和要求编写而成。

《21世纪高等院校教材：基础化学》重点阐述基础化学的基本概念和基本理论，删除与中学化学重叠部分，适当降低难度，充实专业实例，突出医学专业化学特点。

《21世纪高等院校教材：基础化学》共分13章，内容包括溶液化学（溶液与胶体、电解质溶液与离子平衡及缓冲溶液）、化学反应原理（化学热力学基础、化学动力学基础、氧化还原与电极电势）、物质结构（原子结构、共价键与分子间作用力及配位化合物）、常用分析测试技术（滴定分析法和仪器分析概论）等。

为了拓宽学生的知识面、启发学生认识化学元素在提高人类生命质量方面的基础作用，《21世纪高等院校教材：基础化学》适当介绍了化学元素与人类健康的关系。

《21世纪高等院校教材：基础化学》可供高等医学院校临床医学、基础医学、预防医学、全科医学、儿科、护理、影像、麻醉、口腔、医疗保险等各专业本科生使用，也可供成人教育相关专业以及医务人员继续教育参考使用。

<<基础化学>>

书籍目录

前言第1章 绪论1.1 化学研究的对象和目的1.2 化学与医学的关系1.3 基础化学的内容和学习方法1.4 学习本门课的预备知识习题第2章 溶液与胶体2.1 分散系2.2 溶液组成标度的表示方法2.3 稀溶液的依数性2.4 胶体溶液习题第3章 电解质溶液与离子平衡3.1 强电解质溶液理论3.2 酸碱质子理论3.3 水溶液中的质子转移平衡及有关计算3.4 沉淀-溶解平衡习题第4章 缓冲溶液4.1 缓冲溶液的基本概念4.2 缓冲溶液pH的计算4.3 缓冲容量4.4 缓冲溶液的配制4.5 缓冲溶液在医学上的意义习题第5章 化学热力学基础5.1 基本概念和术语5.2 化学反应热5.3 化学反应的方向和限度5.4 化学平衡习题第6章 化学动力学基础6.1 化学反应速率及表示方法6.2 化学反应速率理论简介6.3 浓度对化学反应速率的影响6.4 温度对化学反应速率的影响6.5 催化剂对化学反应速率的影响习题第7章 氧化还原与电极电势7.1 氧化还原的基本概念7.2 原电池7.3 电极电势7.4 影响电极电势的因素7.5 电极电势和电池电动势的应用习题第8章 原子结构和元素周期律8.1 原子结构的认识史8.2 原子核外电子运动的特征8.3 核外电子运动状态的描述8.4 多电子原子的核外电子排布8.5 元素周期表和元素周期律习题第9章 共价键和分子间作用力9.1 共价键和共价化合物9.2 分子间的作用力习题第10章 配位化合物10.1 配合物的基本概念10.2 配合物的化学键理论10.3 配位平衡10.4 螯合物10.5 配合物与医学的关系习题第11章 滴定分析11.1 滴定分析概述11.2 酸碱滴定法*11.3 氧化还原滴定法11.4 配位滴定法习题第12章 常用仪器分析方法概论12.1 电势分析法12.2 紫外-可见分光光度法*12.3 色谱分析法习题*第13章 化学元素与人类健康13.1 生命元素13.2 污染元素13.3 化学元素的致癌与抗癌作用部分习题参考答案参考文献附录附录 常用物理常量附录 弱电解质在水中的解离常数附录 一些难溶化合物的溶度积(298K)附录 一些物质的基本热力学数据附录 标准电极电势的(表)附录 配合物的稳定常数

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>