

<<基础化学>>

图书基本信息

书名：<<基础化学>>

13位ISBN编号：9787030320773

10位ISBN编号：7030320778

出版时间：2011-8

出版时间：科学出版社

作者：席晓岚 编

页数：254

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>>

内容概要

根据中国科学院教材建设专家委员会和科学出版社组织编写五年制临床医学专业第2轮规划教材的有关精神，主编席晓岚组织修订、编写了案例版《基础化学》第2版教材。

本教材共分十四章，主要内容包括：稀溶液的依数性，难溶强电解质的沉淀溶解平衡，缓冲溶液，化学反应速率，氧化还原与电极电位等。

本教材每章配有一定量的典型习题和参考答案，同时附“知识拓展”等内容，便于学生了解学科间的联系和交叉，同时开阔学生视野，激发学习兴趣。

本书可供高等医学院校的临床、预防、基础、口腔、麻醉、影像、药学、检验、护理、法医等专业的本科生使用。

<<基础化学>>

书籍目录

第一章 绪论

第一节 基础化学课程在医学中的重要意义

第二节 法定计量单位

第三节 溶液组成标度的表示方法

第二章 稀溶液的依数性

第一节 溶液的蒸气压下降

第二节 溶液的沸点升高与凝固点降低

第三节 溶液的渗透压力

第三章 电解质溶液

第一节 强电解质溶液理论

第二节 酸碱理论

第三节 水溶液中酸碱质子转移平衡和平衡常数

第四节 酸碱溶液pH的计算

第四章 难溶强电解质的沉淀溶解平衡

第一节 溶度积

第二节 溶度积常数与溶解度的关系

第三节 溶度积规则

第四节 多相平衡的移动

第五节 多相离子平衡在医学中的应用

第五章 缓冲溶液

第一节 缓冲溶液的组成及其缓冲作用原理

第二节 缓冲溶液pH的计算

第三节 缓冲容量和缓冲范围

第四节 缓冲溶液的配制

第五节 血液中的缓冲系

第六章 胶体

第一节 胶体分散系

第二节 溶胶

第三节 高分子溶液

第四节 表面活性剂和乳状液

第七章 化学热力学基础

第一节 热力学系统和状态函数

第二节 能量守恒和化学反应热

第三节 熵和Gibbs自由能

第四节 化学反应的限度和平衡常数

第八章 化学反应速率

第一节 化学反应速率及其表示方法

第二节 化学反应速率理论简介

第三节 浓度对化学反应速率的影响

第四节 温度对化学反应速率的影响

第五节 催化剂对化学反应速率的影响

第九章 氧化还原与电极电位

第一节 氧化还原反应的基本概念

第二节 原电池与电极电位

第三节 Nemst方程及影响电极电位的因素

<<基础化学>>

第四节 电极电位及电动势的应用

第五节 电位法测定溶液的

第十章 原子结构与元素周期律

第一节 核外电子运动状态及特性

第二节 量子数和氢原子的波函数

第三节 多电子原子的原子结构

第四节 元素周期表

第五节 元素和人体健康

第十一章 共价键与分子间力

第一节 现代价键理论

第二节 杂化轨道理论

第三节 价层电子对互斥理论

第四节 分子轨道理论简介

第五节 分子间作用力

第十二章 配位化合物

第一节 配位化合物的基本概念

第二节 配合物的化学键理论

第三节 配位平衡

第四节 螯合物与生物医学

第十三章 滴定分析

第一节 滴定分析原理

第二节 分析结果的误差和有效数字

第三节 酸碱滴定法

第四节 氧化还原滴定法

第五节 配位滴定法

第六节 沉淀滴定法

第十四章 可见-紫外分光光度法

第一节 物质的吸收光谱

第二节 分光光度法基本原理

第三节 可见分光光度法

第四节 分光光度法的误差和分析条件的选择

第五节 可见分光光度法的应用

第六节 紫外分光光度法简介

参考文献

附录

附录 国际单位制(SI)

附录 常用的物理常数

附录 平衡常数

附录 一些物质的基本热力学数据

附录 一些还原半反应的标准电极电位

附录 希腊字母表

中英文名词对照索引

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>