

<<基础化学>>

图书基本信息

书名：<<基础化学>>

13位ISBN编号：9787117062701

10位ISBN编号：7117062703

出版时间：2004-1

出版时间：人民卫生出版社发行部

作者：本社

页数：349

字数：527000

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;基础化学&gt;&gt;

## 内容概要

第六版的编写遵循21世纪医学教育改革的发展,与人才素质培养相适应。根据临床医学专业培养目标和“思想性、科学性、先进性、启发性和适用性”的要求,反映基础理论、基本知识和基本技能。

法定计量单位,遵守国家标准(GB3100-3102-93),选用国际通用数据,规范名词术语。

教材力求内容适当、条理清楚、语言简洁、循序渐进。

第六版汲取国内外先进教材的经验。

除保持结合医学应用,每章列参考读物、配一定量典型习题、书末附参考答案和中英文索引的特点外,各章采用英文小结、部分英文习题,以利双语教学。

在插入框中介绍重大科学发展、重要临床应用或科学家小传等知识。

注意与后续相关课程衔接。

适合基础、预防、临床、口腔医学类专业使用。

## &lt;&lt;基础化学&gt;&gt;

## 书籍目录

第一章 绪论 第一节 基础化学课程的地位和作用 第二节 我国的法定计量单位 第三节 溶液的组成标度第二章 稀溶液的依数性 第一节 溶液的蒸汽压下降 第二节 溶液的沸点升高和凝固点降低 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 酸碱的质子理论 第三节 酸碱溶液pH的计算 第四节 酸碱的电子理论 第五节 难溶强电解质的沉淀解平衡第四章 缓冲溶液 第一节 缓冲溶液及缓冲机制 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 血液中的缓冲系第五章 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六章 化学反应热及化学反应的方向和限度 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七章 化学反应速率 第一节 化学反应速率的表示方法 第二节 反应机理和元反应 第三节 具有简单级数的反应及其特点 第四节 化学反应速率理论简介 第五节 温度对化学反应速率的影响 第六节 催化剂对化学反应速率的影响第八章 氧化还原反应与电极电位第九章 原子结构和元素周期律第十章 共价键与分子间力第十一章 配位化合物第十二章 滴定分析第十三章 可见分光光度法和紫外分光光度法第十四章 现代仪器分析简介附录一 我国的法定计量单位附录二 一些物理和化学的基本常数附录三 平衡常数表附录四 一些物质的基本热力学数据附录五 一些还原半反应的标准电极电位 (298.15K) 附录六 希腊字母表附录七 化学相关网站部分习题参考答案索引元素周期表

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>