

<<基础化学>>

图书基本信息

书名：<<基础化学>>

13位ISBN编号：9787030197061

10位ISBN编号：7030197062

出版时间：2007-8

出版时间：科学出版社

作者：席晓岚

页数：284

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

为顺应教育部教学改革潮流和改进现有的教学模式，适应目前高等医学院校的教育现状，提高医学教学质量，培养具有创新精神和创新能力的医学人才，科学出版社在充分调研的基础上，引进国外先进的教学模式，独创案例与教学内容相结合的编写形式，组织编写了国内首套引领医学教育发展趋势的案例版教材。

案例教在医学教育中，是培养高素质、创新型、实用型医学人才的有效途径。

案例版教材版权所有，其内容和引用案例的编写模式受法律保护，一切抄袭、模仿和盗版等侵权行为及不正当竞争行为，将被追究法律责任。

## &lt;&lt;基础化学&gt;&gt;

## 书籍目录

前言第1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2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3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4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5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6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7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 焓和Gibbs自由能第四节 化学反应的限度和平衡常数第8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 浓度对化学反应速率的影响第三节 化学反应速率理论简介第四节 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9章 氧化还原反应与电极电位第一节 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 Nernst方程式及影响电极电位的因素第四节 电极电位的应用第五节 电位法测定溶液的PH第10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11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12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13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14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附录 附录 图际单位制(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 希腊字母表主要参考读物汉英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>