

<<基础化学>>

图书基本信息

书名：<<基础化学>>

13位ISBN编号：9787502339685

10位ISBN编号：750233968X

出版时间：2005-1

出版时间：科技文献出版社

作者：徐春祥 编

页数：241

字数：456000

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;

## 前言

《基础化学》是医学专业必修课考试辅导教材丛书中的一个分册，读者对象是高等医药院校临床医学、口腔医学、精神卫生、预防医学、护理学和基础医学等各专业学生。

同时，也可供讲授基础化学课程的教师及有关人员参考。

基础化学是我国高等医药院校各专业重要的基础理论课。

它不仅给学生传授知识，并为后续课程做好准备，而且作为大学化学教育的主要内容，它还提供一种科学的思维方式，对如何思考，如何用所学知识解决实际问题，开发学生潜在的能动性和创造性起关键作用。

医学课程的特点是需要记忆的东西太多，容易钝化学生的抽象思维能力和应用意识。

目前。

我国高等医药院校通常是在大学一年级第一学期开设基础化学课，由于学时少、内容多，学生学习往往不得要领。

为了使学生学好基础化学，编写出一本针对医科学生特点的教学辅导教材，告诉学生应该掌握哪些内容。

怎样正确理解和巩固加深所学的知识。

以培养学生应用化学知识解决实际问题的能力，无疑是大有裨益的。

基于上述要求，应《医学专业必修课考试辅导教材》组委会之邀，哈尔滨医科大学徐春祥教授与其他高等医药院校化学教研室的同仁合作编写了这本书。

本书以人民卫生出版社出版的《基础化学》（第六版）和哈尔滨医科大学徐春祥教授主编的“十五”国家级规划教材《基础化学》（高等教育出版社出版）作为配套教材。

全书分为十四章，内容包括绪论、稀溶液的依数性、电解质溶液、缓冲溶液、胶体、化学反应热及化学反应的方向和限度、化学反应速率、氧化还原反应与电极电位、原子结构和元素周期律、共价键与分子间力、配位化合物、滴定分析、可见分光光度法和紫外分光光度法、现代仪器分析简介。

各章均由下列四部分组成：（1）教学基本要求：这一部分概括说明按教学大纲要求本章应学习的内容。

（2）本章要点：这一部分给出了本章应掌握的基本概念、定义、重要定理和常用公式，同时归纳总结出本章基本理论与方法之间的联系及重点和难点。

（3）习题解析：这一部分将教材中的习题全部进行了解答，通过分析示范，以解题方式体现教学内容的要求。

辅导学生正确理解和掌握基本概念、基本理论和基本方法，培养学生应用化学知识解决实际问题的能力。

（4）补充习题：这一部分是针对各章内容经过仔细筛选的具有相应广度和深度的典型习题，所有习题均进行了解答，供学生学习时参考。

为了方便教师考试出题和学生复习考试。

本书还精心编写了九套基础化学水平测试题。

这九套测试题包括了基础化学期末考试的全部题型。

所有试题均给出参考答案，供学生复习时参考。

由于水平所限，再加之时间仓促，本书一定会存在欠妥之处。恳请广大读者批评指正。

## &lt;&lt;基础化学&gt;&gt;

## 内容概要

本书为高等医药院校各专业基础理论必修课《基础化学》的教学辅导读物。

全书共分为十四章，内容分别为绪论、稀溶液的依数性、电解质溶液、缓冲溶液、胶体、化学反应热及化学反应的方向和限度、化学反应速率、氧化还原反应与电极电位、原子结构和元素周期律、共价键与分子间力、配位化合物、滴定分析、可见分光光度法、紫外分光光度法和现代仪器分析简介。

每一章由教学基本要求、本章要点、习题解析、单元测试题四部分组成。

本书旨在帮助学生正确理解和掌握基本的化学概念、理论和方法，培养其应用化学知识解决医学问题的能力。

? 本书读者对象为高等医药院校各专业的学生，也可供讲授基础化学课程的教师 and 有关人员参考。

## <<基础化学>>

### 书籍目录

第一章 绪论第二章 稀溶液的依数性第三章 电解质溶液第四章 缓冲溶液第五章 胶体第六章 化学反应热及化学反应的方向和限度第七章 化学反应速率第八章 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 现代仪器分析简介基础化学水平测试题（一）基础化学水平测试题（二）基础化学水平测试题（三）基础化学水平测试题（四）基础化学水平测试题（五）基础化学水平测试题（六）基础化学水平测试题（七）基础化学水平测试题（八）基础化学水平测试题（九）

## 章节摘录

插图：2.我国法定计量单位的构成我国法定计量单位是建立在国际单位制基础上的计量制度。

国际单位制是我国法定计量单位的主体，所有国际单位制的单位都是我国法定计量单位。

SI基本单位、SI导出单位和SI倍数单位都是我国法定计量单位的组成部分。

除了国际单位制的主体以外，我国法定计量单位还选择了16个可与国际单位制并用的非国际单位制的单位。

对于我国的法定计量单位，应认识以下几点：（1）法定计量单位是在我国境内使用的计量单位制度，各行各业都要严格遵守。

正确使用。

（2）法定计量单位包括了全部的国际单位制单位，因而它与国际单位制是等同的。

（3）国家选定的作为法定计量单位的非国际单位制的单位，是法定计量单位的重要组成部分，它们具有同国际单位制单位同样的地位。

（4）在国际标准或有关国际组织出版物中列出的非国际单位制单位（选入我国法定计量单位的除外）。

不得使用。

在特殊领域、特殊场合下需要使用时，应遵照有关规定执行。

<<基础化学>>

编辑推荐

《基础化学(修订版)》：供基础、临床、预防、护理、口腔医学等专业用，梳理教材知识体系，精读重点难点考点，揭示名校命题规律。

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>