

<<基础化学学习指导>>

图书基本信息

书名：<<基础化学学习指导>>

13位ISBN编号：9787030250117

10位ISBN编号：7030250117

出版时间：2009-8

出版时间：刘水民 科学出版社 (2009-08出版)

作者：刘水民 编

页数：188

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>

## <<基础化学学习指导>>

### 前言

《基础化学学习指导》(第二版)是普通高等教育“十一五”国家级规划教材《基础化学》(第二版)(谢吉民,科学出版社,2009)的教学辅导书,是《基础化学学习指导》(第一版)的修订本。

《基础化学学习指导》(第一版)经过5年的使用,得到使用院校师生的认可,但还有一些不足。2008年7月受科学出版社的委托,在山西医科大学召开了《基础化学》(第二版)和《基础化学学习指导》(第二版)的教材编写讨论会,与会代表对编写大纲和具体编写细则进行了热烈、认真的讨论。在保持第一版准确、简洁的基础上着重加强了以下几方面:1.与《基础化学》(第二版)相辅相成。

2.加强基本知识和理论的训练。

3.适当增加了双语题目。

4.增加了附录内容,方便使用。

参加本书编写的教师(按编写章节先后顺序)包括:江苏大学谢吉民,广东医学院庄海旗,扬州大学于素华,皖南医学院王伟军,南华大学廖力夫,南通大学陈建华,徐州医学院刘永民,河北北方学院张万明、付煜荣,长治医学院杨金香,青岛大学孙衍增,江苏大学朱卫华,蚌埠医学院张利民和山西医科大学习海鹏。

编者尽力编出好的学习指导,但因时间及水平有限,书中不妥之处在所难免,敬请读者批评指正。

## <<基础化学学习指导>>

### 内容概要

《基础化学学习指导（第2版）》是《科学版学习指导系列》之一，是普通高等教育“十一五”国家级规划教材《基础化学》（第二版）（谢吉民，科学出版社，2009）的配套学习指导书，依据现行的教学大纲和高等医学院校基础化学教学的特点编写而成。

章节安排与《基础化学》（第二版）一致，各章由学习要求、内容提要、疑难解析、例题分析及自测题等内容组成，并编写了综合测试题和详细解答，有助于学生强化基本知识，巩固基本概念，提高应试能力。

《基础化学学习指导（第2版）》可供高等医学院校临床医学、基础医学、全科医学、预防医学、麻醉学、影像学、儿科学、护理学和口腔等专业本科或专科学生使用，也可供相关专业师生作为参考。

## &lt;&lt;基础化学学习指导&gt;&gt;

## 书籍目录

第二版前言 第一版前言 第1章 绪论一、学习要求二、内容提要三、疑难解析 第2章 溶液一、学习要求二、内容提要三、疑难解析四、例题分析五、自测题 第3章 电解质溶液与离子平衡一、学习要求二、内容提要三、疑难解析四、例题分析五、自测题 第4章 缓冲溶液一、学习要求二、内容提要三、疑难解析四、例题分析五、自测题 第5章 化学热力学基础一、学习要求二、内容提要三、疑难解析四、例题分析五、自测题 第6章 化学动力学基础一、学习要求二、内容提要三、疑难解析四、例题分析五、自测题 第7章 氧化还原与电极电势一、学习要求二、内容提要三、疑难解析四、例题分析五、自测题 第8章 原子结构和元素周期律一、学习要求二、内容提要三、疑难解析四、例题分析五、自测题 第9章 共价键和分子间作用力一、学习要求二、内容提要三、疑难解析四、例题分析五、自测题 第10章 配位化合物一、学习要求二、内容提要三、疑难解析四、例题分析五、自测题 第11章 乳状液和胶体一、学习要求二、内容提要三、疑难解析四、例题分析五、自测题 第12章 滴定分析一、学习要求二、内容提要三、疑难解析四、例题分析五、自测题 第13章 常用仪器分析方法概论一、学习要求二、内容提要三、疑难解析四、例题分析五、自测题 第14章 化学元素与人类健康一、学习要求二、内容提要三、疑难解析 综合测试题 综合测试题 综合测试题 综合测试题 综合测试题 综合测试题 综合测试题 参考答案 主要参考文献 附录 附录 常用的物理常数附录 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(25 )附录 一些物质的基本热力学数据附录 标准电极电势表(298K)附表 金属配合物的稳定常数附录 元素中英文名称、符号、电子构型和相对原子质量表

## 章节摘录

插图：若将红细胞置于高渗溶液中，在显微镜下观察可见红细胞逐渐皱缩，这种现象称为胞浆分离。若将红细胞置于等渗溶液中，从显微镜下观察，红细胞既不会膨胀，也不会皱缩，维持原来的形态不变。

2.晶体渗透压力和胶体渗透压力血浆等生物体液是电解质（如NaCl、KCl、NaHCO<sub>3</sub>等）、小分子物质（如葡萄糖、尿素、氨基酸等）和高分子物质（蛋白质、糖类、脂质等）溶解于水而形成的复杂混合物。

在医学上，习惯把电解质、小分子物质统称为晶体物质，由它们产生的渗透压称为晶体渗透压；而把高分子物质称为胶体物质，由它们产生的渗透压称为胶体渗透压。

血浆中高分子胶体物质的质量浓度约为70g / L，小分子晶体物质约为7.5g / L。

虽然高分子胶体物质含量高，由于它们的相对分子质量大，单位体积血浆中的质点数少，产生的渗透压小，37℃时仅为2.9~4.0kPa，但在调节血容量（人体血液总量）及维持血浆和组织间液之间的水平衡方面却有着重要的作用。

小分子晶体物质含量虽小，但由于它们的相对分子质量小，有的又可解离成离子，单位体积血浆中的质点数多，因此人体血浆的渗透压主要来源于晶体渗透压（约占99.5%），是决定细胞间液和细胞内液水分转移的主要因素。

## <<基础化学学习指导>>

### 编辑推荐

《基础化学学习指导(第2版)》是由科学出版社出版的。

<<基础化学学习指导>>

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>