第一图书网, tushu007.com

<<物理化学>>

图书基本信息

书名：<<物理化学>>

13位ISBN编号：9787117090988

10位ISBN编号：7117090987

出版时间：2000-7

出版时间：人民卫生

作者：邵伟

页数：270

字数：404000

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

内容概要

物理化学是药学的专业基础课。
为了使学生能够掌握物理化学的基本理论、基本思维方法和基本计算，教材编写中重视物理化学研究方法的介绍，注意理论的系统和完整，叙述言简意赅；注意与相关学科渗透、融合，加强物理化学原理在医药中的应用，适当介绍研究前沿；注意内容整合，尽量减少交叉重复，同时例题典型，解题步骤详细。
为此，本书进行了创新编写，即教材各章在需要之处插入了“ 问题与思考 ”，启发学生围绕重点内容，综合考虑一一些问题；“ 理论与实践 ”是为了加强基础知识与实际应用的联系，激发学生的学习兴趣，了解基本实践技能；“ 相关链接 ”是介绍相关学科的发展历史、研究前沿，通过阅读，开阔学生视野。
考虑到成人学历教育以自学为主的特点，与本教材同时配套出版了《物理化学学习指导与习题集》。

书籍目录

绪论　一、物理化学研究的内容　二、物理化学的研究方法及作用　三、物理化学的学习方法第一章　热力学第一定律　第一节　热力学基本概念　一、系统和环境　二、系统的性质和状态函数　三、过程和途径　第二节　热力学第一定律　一、热力学能、热和功　二、热力学第一定律及其数学表达式　第三节　功与过程　一、膨胀功　二、可逆过程　三、相变过程中的膨胀功　第四节　热与焓　一、简单变温过程　二、相变过程　三、焓　第五节　热力学第一定律对理想气体的应用　一、理想气体的热力学能和焓　二、理想气体的Cp与Cv之差　三、绝热过程　第六节　热化学　一、化学反应的热效应　二、反应进度　三、热化学方程式　四、盖斯定律　第七节　几种热效应　一、标准摩尔生成焓　二、标准摩尔燃烧焓　三、溶解热与稀释热　第八节　温度对反应焓变的影响——基尔霍夫定律 习题第二章　热力学第二定律　第一节　热力学第二定律　一、自发变化的共同特征　二、热力学第二定律　第二节　熵　一、卡诺循环和熵函数　二、热力学第二定律的数学表达式　三、熵增加原理和熵的物理意义　第三节　熵变的计算　一、等温过程　二、变温过程　第四节　热力学第三定律和标准熵　一、热力学第三定律　二、标准摩尔熵　三、化学反应的标准摩尔熵变的计算　第五节　亥姆霍兹能与吉布斯能　一、亥姆霍兹能　二、吉布斯能　三、过程方向与平衡的判据　第六节　热力学函数的一些重要关系式　一、封闭系统的热力学基本公式　二、对应系数关系式和麦克斯韦关系式　第七节　吉布斯能改变量的计算　一、理想气体等温变化　二、相变过程　三、化学反应过程　四、温度对吉布斯能改变量的影响　第八节　化学势……第三章　化学平衡第四章　相平衡第五章　电化学第六章　化学动力学第七章　表面现象第八章　胶体与大分子化合物溶液

第一图书网, tushu007.com

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