

<<物理化学>>

图书基本信息

书名：<<物理化学>>

13位ISBN编号：9787506726153

10位ISBN编号：7506726157

出版时间：2002-10

出版时间：中国医药科技出版社

作者：石朝周 主编

页数：379

字数：546000

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>

<<物理化学>>

内容概要

本书由华中科技大学同济医学院石朝周教授主编。

内容包括：绪论、物态、基础热力学、化学反应热力学、相平衡、电解质溶液的电导、可逆电池电动势、化学动力学、表面现象、胶体溶液和高分子化合物溶液，共10章。

本书具有简明扼要、编排独特、内容新颖、结合专业较紧、实用性较强等特点。

本书主要供高等医药院校药学专业本科学生作教材，也适用于讲授学时在80学时以上的药学专科或相近的其他专业，还可作中、高级药学人员的自学参考书。

<<物理化学>>

书籍目录

绪论 第一节 物理化学的研究对象和内容 第二节 物理化学的研究方法 第三节 物理化学在国民经济及医药科学中的作用 第四节 物理化学的学习方法 第一章 物态 第一节 理想气体及其状态方程 一、低压下气体的经验定律 二、理想气体及其状态方程式 三、通用气体常数R的求值 四、混合气体的分压定律和分体积定律 第二节 气体分子运动速度与扩散定律 第三节 真实气体的行为及其状态方程 第四节 气体的液化和临界状态 一、气体等温线与临界状态 二、超临界流体及其在中药提取中的应用 第五节 液体与液晶 一、一般液体的特性 二、液晶的概念和特性 第六节 固体 一、固体的一般概念 二、晶体的分类及其内部粒子的排列 三、X射线衍射与晶型鉴别 思考题与习题 计算题参考答案 参考文献第二章 基础热力学 第一节 热力学概述 一、热力学的研究对象 二、热力学的研究方法 三、热力学基本概念及术语 第二节 热力学第一定律 一、能量的转化与守恒 二、内能与状态 三、热力学第一定律的几种说法及其数学表达式 第三节 恒容热、恒压热及焓 一、恒容热 二、恒压热与焓 第四节 热容 一、热容的定义和表示方法 二、热容与温度的关系 第五节 过程的可逆性与最大功 一、不可逆过程 二、可逆过程 三、功与过程及最大功 第六节 热力学第一定律对气体的某些应用 一、气体向真空膨胀 二、理想气体绝热膨胀 三、理想气体的循环过程 四、真实气体节流膨胀 第七节 热力学第二定律 一、各种自发过程的共同特征 二、热力学第二定律的几种说法 三、热力学第二定律的数学表达 第八节 克劳修斯不等式与熵增原理 一、克劳修斯不等式 二、熵增原理 第九节 熵变的计算 一、恒温过程的熵变计算 二、变温过程的熵变计算 第十节 熵的统计性 第十一节 自由能 一、亥姆霍兹自由能 二、吉布斯自由能 三、吉布斯-亥姆霍兹公式 第十二节 热力学基本公式和麦克斯威尔关系式 思考题与习题 计算题参考答案 参考文献第三章 化学反应热力学第四章 相平衡第五章 电解质溶液的电导第六章 可逆电池电动势第七章 化学动力学第八章 表面现象第九章 胶体溶液第十章 高分子化合物溶液附录

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>