

<<物理化学>>

图书基本信息

书名：<<物理化学>>

13位ISBN编号：9787030196156

10位ISBN编号：7030196155

出版时间：2007-6

出版时间：科学出版社

作者：高丕英，李江波编

页数：425

字数：524000

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;物理化学&gt;&gt;

## 内容概要

本书阐述了物理化学基本概念和基本理论,介绍了不可逆过程热力学、超临界萃取、分子反应动态学、酶催化反应、生物与环境电化学、两亲分子有序组合体等反映学科前沿的内容,强化了物理化学基本原理的应用。

本书对原理的叙述力求精辟,对公式的推导力求简明,对例题和习题的选编力求典型并注重启发性。章末列有主要参考资料及课外阅读材料,以反映学科新进展,满足不同层次的读者需要,利于扩大读者的知识面。

同时,每章配有思考题和习题,书末附有习题参考答案。

本书可供综合性院校生命学科、食品科学、农学、林学、医学、药和环境等相关专业本科生使用,也可作为工科和师范类大学相关专业的学生或教师参考。

## &lt;&lt;物理化学&gt;&gt;

## 书籍目录

编者的话绪论第1章 热力学第一定律及其应用 1.1 热力学的理论基础与研究方法 1.2 热力学基本概念  
1.3 热力学第一定律 1.4 热与过程 1.5 功与过程 1.6 实际气体 1.7 热化学 参考资料及课外阅读  
材料 思考题 习题第2章 热力学第二定律 2.1 自然界宏观过程的共同特征 2.2 热力学第二定律  
2.3 熵变的计算 2.4 熵的本质 2.5 亥姆霍兹函数和吉布斯函数 2.6  $G$ 计算示例 2.7 热力学函数  
的一些重要关系 2.8 热力学第三定律和物质的标准熵 2.9 不可逆过程热力学简介 参考资料及  
课外阅读材料 思考题 习题第3章 多组分体系的热力学与相平衡 3.1 多组分体系的热力学 3.1  
多组发体系及其组成表示法 3.2 偏摩尔量 3.3 化学势 3.4 气体的化学势 3.5 稀溶液中的两个经验定律  
3.6 理想液态混合物 3.7 理想稀溶液 3.8 非理想体系 3.9 稀溶液的依数性 3.10 分配定律——溶质在  
两互不相溶液相中的分配 3.11 相平衡 3.12 单组分体系的相图 3.13 二组分体系的相图 参考  
资料及课外阅读材料 思考题 习题第4章 化学平衡 4.1 化学反应的方向和限度 4.2 化学反应标准平衡常  
数表示法 4.3 标准平衡常数的计算 4.4 影响化学平衡的主要因素 4.5 反应的耦合 参考资料及课外阅读  
材料 思考题 习题第5章 化学动力学基础 5.1 化学反应的反应速率和速率方程 5.2 速率方程的积分形式  
和反应级数的确定 5.3 温度对反应速率的影响 5.4 典型的复合反应 5.5 复合反应速率的近似处理和反应  
机理的确定 5.6 化学反应速率理论简介 5.7 光化学反应动力学.....第6章 电化学第7章 表面现象第8章  
胶体化学部分习题参考答案主要参考书目附录



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>