

<<物理化学>>

图书基本信息

书名：<<物理化学>>

13位ISBN编号：9787307023970

10位ISBN编号：7307023970

出版时间：2003-7

出版时间：武汉大学出版社

作者：汪存信，宋昭华，屈松生 编

页数：441

字数：362000

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

本书系根据1992年3月国家教育委员会颁布的“高等学校化学专业基本培养规格和教学基本要求”及作者多年从事讲授物理化学课程的讲义编写而成。

本书共六章内容包括热力学第一定律，热力学第二定律，溶液，相平衡，化学平衡，统计热力学等

。各章后均配有习题，供学生自我考察巩固理论课知识，书后并附有参考答案。

此外各章末还给出基本要求，使学生明了各章内容的重点难点，便于复习巩固。

本书可作为高等院校理科化学各专业物理化学课程的教材，也可供高等师范院校和工科院校有关专业参考和使用。

## &lt;&lt;物理化学&gt;&gt;

## 书籍目录

绪论 0.1 物理化学内容简介 0.2 物理化学课程的学习方法第一章 热力学第一定律 1.1 热力学概论 1.2 热力学第一定律 1.3 可逆过程 1.4 热容 1.5 热力学典型过程的初步分析 1.6 非理想气体的  $U$ 和  $H$  1.7 热化学 1.8 几种热效应 1.9 反应热和温度的关系——基尔霍夫定律 1.10 非等温反应 本章基本要求 习题第二章 热力学第二定律 2.1 自发变化的共同特征 2.2 热力学第二定律及熵函数的引出 2.3 熵变的计算 2.4 热力学温标 2.5 亥姆霍兹自由能和吉布斯自由能 2.6 热力学函数间的关系 2.7  $G$ 的计算 2.8 吉布斯自由能变化和温度的关系——吉布斯-亥姆霍兹方程式 2.9 吉布斯自由能的变化和压力的关系 2.10 偏摩尔量和化学势 2.11 不可逆过程热力学简介 本章基本要求 习题第三章 溶液 3.1 理想气体的化学势 3.2 非理想气体化学热及逸度 3.3 溶液组成的表示法 3.4 理想溶液 3.5 理想稀溶液 3.6 稀溶液的依数性 3.7 吉布斯-杜亥姆方程 3.8 非理想溶液 本章基本要求 习题第四章 相平衡第五章 化学平衡第六章 统计热力学参考书目附录习题答案

## &lt;&lt;物理化学&gt;&gt;

## 媒体关注与评论

前言本书是根据1992年3月国家教育委员会颁布施行的《高等学校化学专业基本培养规格和教学基本要求》，结合我们多年在武汉大学化学系的教学实践，在原有讲稿的基础上经多次修改编写而成。

《物理化学》是化学本科主要的专业基础课，分两部分在两个学期完成。

即：物理化学(热力学、相平衡、统计热力学)和物理化学(动力学、电化学、表面及胶体化学)。

本教材的主要内容包括：热力学第一定律、热力学第二定律、溶液、相平衡、化学平衡、统计热力学诸章节，章后有习题并附参考答案。

物理化学中涉及到许多量，在阐述和表达这些量时，一律按国家标准使用。

全书除着重阐述基本概念、基本原理和基本方法外，适当反映了物理化学学科的新进展。

本书可作为理科化学各专业物理化学课程的教材。

焦庚辛教授、吴鼎泉教授审阅了本书初稿，感谢他们所提的宝贵意见。

武汉大学出版社金丽莉副编审为本书出版作厂大量工作，感谢他们的辛勤劳动。

限于编者水平，欠妥之处谨请指正。

编者1997年6月于珞珈山

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>