

<<物理化学精讲与考研真题详解>>

图书基本信息

书名：<<物理化学精讲与考研真题详解>>

13位ISBN编号：9787802290501

10位ISBN编号：7802290503

出版时间：2006-8

出版时间：第1版(2006年8月1日)

作者：牛家治

页数：267

字数：430000

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>

<<物理化学精讲与考研真题详解>>

内容概要

本书是基础专业课物理化学精讲及各个高校考研真题与典型题的详解。

全书共分14章，每章分成两部分：内容精讲和精选题解。

前者是对基础理论的简单回顾和再学习，并在深度和广度上给予了适当的扩充；后者介绍了几种不同的题型，精选了相当数量历届各类重点高校的考研试题，进行详解或提供了参考答案。

本书特别适合于参加硕士研究生入学考试物理化学科目的考生，也适用于各大院校学习物理化学的师生参考。

书籍目录

第一章 基本概念 一、关于热力学、化学热力学和物理化学 二、热力学体系、环境和热源 三、状态、平衡态和热力平衡 四、状态性质、状态变量和状态函数 五、物态和物态方程 六、热力学过程途径 七、热和功 八、关于温标 精选题解(1) 第二章 热力学基本原理 【热力学第一定律】 一、热力学第一定律的产生和表述 二、焓 三、热容 【热力学第二定律】 一、热力学第二定律的各种表述 二、克氏说法、开氏说法与克劳修斯不等式的一致性 三、熵增加原理和熵判据 四、熵的统计意义 五、热力学第二定律的实质 【热力学第三定律】 一、内容表述 二、关于标准热力学熵 【自由能判据】 一、关于自由能F和G 二、利用自由能和自由焓作可逆性判 三、利用自由能改变作过程方程性判据 【热力学基本方程及导出公式】 一、热力学基本方程 二、Maxwell关系式 三、内能方程 四、焓方程 五、熵方程 六、用偏微商表示的热力学性质 【吉布斯-亥姆霍兹方程】(简称G-H方程) 【多组分均相开放体系热力学】 一、Gibbs方程 二、化学势 三、偏摩尔量 【怎样求解偏微商】 精选题解(2) 第三章 气体 【理想气体热力学】 一、理想气体的定义、状态方程及过程方程 二、理想气体节流膨胀 三、理想气体卡诺循环 四、理想气体的内能、焓、熵和热容 五、理想气体的混合规律 六、理想气体的化学势 【真实气体热力学】 一、范德华气体状态方程及玻义耳温度 二、真实气体的状态图 三、真实气体过程计算 四、真实气体的化学势和逸度 精选题解(3) 第四章 溶液 一、溶液浓度的表示方法 二、稀溶液的两个经验定律 三、理想溶液的定义及组分的化学势 四、稀溶液的定义及组分的化学势 五、稀溶液的依数性 六、化学势通式 精选题解(4) 第五章 相变与相平衡 一、基础知识 二、相变的计算 三、吉布斯相律 四、单组分体系相图及其相平衡规律 五、两组分体系相图 六、三组分体系相图 第六章 化学过程与化学平衡 一、热化学 第七章 统计热力学基础 第八章 电解质溶液 第九章 可逆电池 第十章 极化与电解 第十一章 化学动力学(一) 第十二章 化学动力学(二) 第十三章 表面现象 第十四章 溶胶和大分子溶液 判断题、选择题参考答案附录一 常用数学公式附录二 本书使用符号附录三 常数及水的物理量

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>