

<<物理化学>>

图书基本信息

书名：<<物理化学>>

13位ISBN编号：9787313026330

10位ISBN编号：7313026331

出版时间：2001-1

出版时间：上海交通大学出版社

作者：郑桂富，唐化梅 主编

页数：430

字数：395000

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

本书依据高职高专的教学特点及要求编写，在内容及选材上把握“必需够用”的原则，对相近的内容进行了有机地融合，力求简明贴切。

全书共分八章：气体、热力学第一定律、热力学第二定律、化学平衡、溶液及相平衡、电化学、表面现象与胶体、化学动力学。

为培养学生独立思考和训练学生运用所学理论解决实际问题的能力，每章均配有适量的习题。

## &lt;&lt;物理化学&gt;&gt;

## 书籍目录

绪论1 气体 1.1 理想气体状态方程 1.2 道尔顿定律和阿马格定律 1.3 真实气体及范德华方程 1.4 真实气体的液化与临界性质 1.5 对应状态原理与压缩因子 习题2 热力学第一定律 2.1 基本概念 2.2 热力学第一定律 2.3 恒容热、恒压热及焓 2.4 热容 2.5 可逆过程与可逆体积功 2.6 热力学第一定律对理想气体的应用 2.7 热力学第一定律对相变过程的应用 2.8 节流膨胀 2.9 化学反应热效应 2.10 标准摩尔反应焓的计算 2.11 标准摩尔反应焓与温度的关系 习题3 热力学第二定律 3.1 自发过程的共同特征 3.2 热力学第二定律的表达 3.3 卡诺循环和卡诺定理 3.4 熵函数 3.5 熵变的计算与熵判据的应用 3.6 热力学第三定律与化学反应熵变的计算 3.7 亥姆堆兹函数与吉布斯函数 3.8 热力学关系式4 化学平衡 4.1 偏摩尔量和化学势 4.2 化学反应的方向和平衡条件 4.3 等温方程及标准平衡常数 4.4 平衡常数表示式 4.5 平衡常数测定和平衡组成计算 4.6 标准摩尔反应吉布斯函数 4.7 温度对标准平衡常数的影响 4.8 其它因素对化学平衡的影响 4.9 真实气体反应的化学平衡 习题5 溶液及相平衡 5.1 溶液及组成的表示方法 5.2 拉乌尔定律和亨利定律 5.3 理想溶液和非理想溶液 5.4 稀溶液的依数性 5.5 相律 5.6 组分系统的相图 5.7 二组分完全互溶系统的气-液平衡图 .....6 电化学7 表面现象与胶体化学8 化学动力学附录参考文献

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>