

<<物理化学>>

图书基本信息

书名：<<物理化学>>

13位ISBN编号：9787502516734

10位ISBN编号：7502516735

出版时间：1996-6

出版时间：化学工业出版社

作者：梁玉华

页数：307

字数：493000

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

本书系参照1991年国家教委颁布的《高等工业学校物理化学课程教学基本要求》编写的。包括气体、热力学第一定律、热力学第二定律、多组分系统热力学、相平衡、化学平衡、电化学、表面现象与胶体分散系统，化学动力学九章。

本书在内容排和文字叙述方面到成人高等教育和教学特点，每章编有基本要求、本章小结、思考题和附有答案的练习题。

另外，还有用于自我检查的阶段的阶段测验题，使本书便于自学。

本书可作为函授、夜大、职大、自学考试等成人高等专科教育的物理化学教材，也可供教师和科技人员参考。

## &lt;&lt;物理化学&gt;&gt;

## 书籍目录

绪论 0.1 物理化学的基本内容 0.2 物理化学的研究方法 0.3 物理化学的学习方法第一章 气体 1.1 理想气体状态方程 1.2 理想气体混合物定律 1.3 实际气体等温线 1.4 范德华气体状态方程 1.5 压缩因子图 本章小结 思考题 练习题第二章 热力学第一定律 2.1 基本概念 2.2 体积功和柯逆体积功 2.3 热力学第一定律 2.4 摩尔热容 2.5 热力学第一定律对理想气体的应用 2.6 热力学第一定律对相变化的应用 2.7 节流膨胀 2.8 化学反应热 2.9 标准摩尔生成焓和标准摩尔燃烧焓 2.10 标准摩尔反应焓与温度的关系 本章小结 思考题 练习题第三章 热力学第二定律 3.1 热力学第二定律 3.2 熵与热力学第二定律数学表达式 3.3 熵变的计算 3.4 热力学的第三定律 3.5 亥姆霍兹函数与吉布斯函数 3.6 热力学函数基本关系式 3.7 纯物质的两相平衡 本章小结 思考题 练习题 阶段测验题(一)第四章 我组分系统热力学 4.1 组成表示法 4.2 偏摩尔量 4.3 化学势 4.4 理想气体的化学势 4.5 实际气体的化学势与逸度 4.6 拉乌尔定律和亨利定律 4.7 理想液态混合物中各组分的化学势 4.8 理想稀溶液中各组分的化学势 4.9 稀溶液的依数性 4.10 实际溶液中各组分的化学势与活度 本章小结 思考题 练习题第五章 相平衡第六章 化学平衡第七章 电化学第八章 表面现象与胶体分散系统第九章 化学动力学附录

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>