

<<物理化学>>

图书基本信息

书名：<<物理化学>>

13位ISBN编号：9787502405892

10位ISBN编号：7502405895

出版时间：1989-1

出版时间：冶金工业

作者：梁英教 编

页数：377

字数：577000

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

本书是根据冶金工业部1982年教材工作会议所制订的教材计划，按照有关专业教学大纲编写的，适用于钢铁冶炼、有色冶炼、金属材料、金相、铸造、金属压力加工及选矿等专业。

主书修订版主要根据国家标准，将各种物理量的单位改为国际单位制（SI）。书中内容根据《高等工业学校物理学课程教学基本要求》的精神作了一些补充修改。各章习题也作了少量增减，答数作了修正。

## &lt;&lt;物理化学&gt;&gt;

## 书籍目录

绪论第一章 热力学第一定律 第一节 引言 第二节 热力学第一定律 第三节 恒容热、恒压热及焓 第四节 热容 第五节 可逆过程与膨胀功 第六节 化学反应的热效应 第七节 盖斯定律 第八节 各种热效应 第九节 热效应与温度的关系—基尔戈夫定律 第十节 非恒温反应热 习题第二章 热力学第二定律 第一节 自发过程的方向与限度 第二节 热力学第二定律 第三节 卡诺循环 第四节 熵 第五节 熵变的计算 第六节 熵变的统计意义 第七节 亥姆霍兹自由能与吉布斯自由能 第八节 热力学函数间的关系式 第九节 克劳修斯-克莱贝龙方程式 习题第三章 化学平衡 第一节 平衡常数 第二节 化学反应等温方程式 第三节 多相反应平衡、分解压 第四节 标准生成吉布斯自由能 第五节 吉布斯自由能变化与温度的关系 第六节 平衡常数与温度的关系 第七节 热力学第三定律 第八节 熵法求平衡常数 第九节 标准生成吉布斯自由能与温度关系图 第十节 影响平衡的因素 第十一节 几个反应同时平衡 习题第四章 统计热力学初步 第一节 体系的分布及其微观状态数 第二节 玻尔兹曼分布定律 第三节 独立粒子体系的热力学函数 第四节 配分函数和热力学函数的计算 第五节 理想气体反应平衡常数的计算 习题第五章 溶液 第一节 引言 第二节 偏摩尔量 第三节 化学势 第四节 稀溶液的基本定律和化学势 第五节 稀溶液的依数性 第六节 分配定律 第七节 理想溶液 第八节 活度的基本概念 第九节 活度的测定 第十节 溶质活度系数的相互影响 第十一章 超额函数与规则溶液 第十二章 溶液中化学平衡的计算 习题第六章 相平衡第七章 表面现象第八章 化学动力学第九章 电化学第十章 胶体化学附录 物理化学数据表

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>