第一图书网, tushu007.com

<<物理化学学习指导>>

图书基本信息

书名：<<物理化学学习指导>>

13位ISBN编号：9787040334494

10位ISBN编号：7040334496

出版时间：2011-11

出版时间：高等教育出版社

作者：赵光 编

页数：201

字数：240000

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

第一图书网, tushu007.com

内容概要

《高等学校理工类课程学习辅导书：物理化学学习指导》体系安排与主教材——致，各章内容包括本章基本要求、基本公式和内容提要、思考题和例题、习题解答等4部分。

《高等学校理工类课程学习辅导书：物理化学学习指导》可作为高等学校药学类各专业和医学检验等专业物理化学课程的配套教学参考书，也可供相关人员参考使用。

第一图书网, tushu007.com

<<物理化学学习指导>>

书籍目录

第1章 热力学第一定律
1.1 本章 基本要求
1.2 基本公式和内容提要
1.3 思考题和例题
1.4 习题解答
第2章 热力学第二定律与化学平衡
2.1 本章 基本要求
2.2 基本公式和内容提要
2.3 思考题和例题
2.4 习题解答
第3章 相平衡
3.1 本章 基本要求
3.2 基本公式和内容提要
3.3 思考题和例题
3.4 习题解答
第4章 电化学
4.1 本章 基本要求
4.2 基本公式和内容提要
4.3 思考题和例题
4.4 习题解答
第5章 化学动力学
5.1 本章 基本要求
5.2 基本公式和内容提要
5.3 思考题和例题
5.4 习题解答
第6章 表面现象
6.1 本章 基本要求
6.2 基本公式和内容提要
6.3 思考题和例题
6.4 习题解答
第7章 胶体分散系统
7.1 本章 基本要求
7.2 基本公式和内容提要
7.3 思考题和例题
7.4 习题解答

章节摘录

版权页：第1章 热力学第一定律1.1 本章基本要求1. 明确系统与环境、强度性质与广度性质（容量性质）、状态与状态函数、过程与途径、可逆过程与不可逆过程、热力学能（内能）与焓等概念。
2. 掌握功、热、定压热容、定容热容、焦耳一汤姆逊系数概念与意义。
3. 明确功和热两者是与过程相联系的物理量，而热力学能和焓则为状态函数。
4. 明确准静态过程和可逆过程的概念与意义。
5. 掌握热力学第一定律，并能计算系统在相变过程以及理想气体在自由膨胀过程、等温过程、等容过程、绝热过程、循环过程中的AU，AH，Q及W的值。
6. 了解节流膨胀的概念与意义。
7. 熟练掌握应用盖斯定律、生成焓和燃烧焓计算化学反应热效应的方法。
8. 熟悉溶解热和稀释热的定义与概念。
9. 熟悉反应热与温度的关系，并能用基尔霍夫定律计算各种温度下的反应热。

<<物理化学学习指导>>

编辑推荐

《物理化学学习指导(药学类及医学检验专业用)》为詹先成主编的高等教育出版社出版的普通高等教育"十一五"国家级规划教材《物理化学》配套参考书。

第一图书网, tushu007.com

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