

<<物理化学>>

图书基本信息

书名：<<物理化学>>

13位ISBN编号：9787312017117

10位ISBN编号：7312017118

出版时间：2004-1

出版时间：中国科学技术大学出版社

作者：范崇正，杭瑚，蒋淮渭 著

页数：494

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

随着科学技术的进步和教学改革的深入,形势对大学的教学内容在质和量的要求在进一步提高。中国科学院对招收化学、生物、材料、冶金等类专业研究生的招考科目也做了相应调整。专业课考试从原来的三门课改为两门,而《物理化学》则成为唯一的一门必考科目,考试总分的设置也从原来的100分增至150分。

这一变动充分说明了科学研究对物理化学知识的需求以及准确掌握该课程基本原理的必要性。

为适应形势的发展,本书第二版在未改动原书框架的前提下,对内容进行了增补和修改,在知识的深度和广度方面都有所拓展;为顺应科学发展的趋势,本版对统计热力学一章的内容予以了强化,在应用题方面也给予了更多关注。

题目数量的增多并非本书追求的目标。

而对题意实质的准确把握,对不同题型的解析步骤进行点评,以及对基本概念、基本理论和基本方法作深入剖析以给读者有益启迪和思考空间,才是本书的宗旨。

<<物理化学>>

书籍目录

第二版前言 第一版前言 第一章 热力学体系与状态一、体系·环境·界面二、状态·状态函数三、状态函数的数学性质 练习题参考答案 第二章 热力学第一定律一、热力学能·热·功二、过程·途径·可逆途径三、焓四、热力学第一定律对气体的应用五、热化学 练习题参考答案 第三章 热力学第二定律一、对热力学第二定律的正确理解二、熵是状态函数三、熵增加原理四、熵变计算五、对热力学状态函数的再认识六、正确认识自由能函数七、热力学判据的一致性八、状态函数之间的运算九、 G 的计算方法 练习题参考答案 第四章 化学势一、化学势与偏摩尔量二、相变化与化学变化的判据三、各种化学势的表达式四、稀溶液与理想液体混合物五、非理想液体混合物的活度六、其他方法计算活度系数七、对化学势的进一步认识 练习题参考答案 第五章 相平衡一、相·组分·相律二、单组分体系三、二组分体系四、三组分体系 练习题参考答案 第六章 化学平衡一、化学反应的摩尔吉布斯自由能变二、化学反应的平衡常数..... 第七章 统计热力学 第八章 化学动力学 第九章 电化学 第十章 表面与胶体 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>