

《物理化学》

图书基本信息

书名：《物理化学》

13位ISBN编号：9787117039734

10位ISBN编号：7117039736

出版时间：2004年12月

出版社：人民卫生

作者：曹宗顺

页数：329

版权说明：本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介以及在线试读，请支持正版图书。

更多资源请访问：www.tushu000.com

《物理化学》

内容概要

为了实现培养目标和实施素质教育，教材编写始终体现“思想性、科学性、先进性、启发性、适用性”原则，以先进哲学思想和科学世界观、方法论为指针，内容具有高度科学性，适用体现先进性，编排及文字叙述注重启发性，理论联系实际强调适用性。通过学习，使学生获得知识的同时受到爱国主义和严谨科学态度等方面的教育，以激励学生发奋自强。为适应特定教学对象、特定专业目标及特定学制、学时的要求，本教材较为精简，只包含了物理化学的基本内容。教师在教学中欲将部分内容引深扩展，或者学生想进一步深入学时，可参阅有关参考书。

《物理化学》

书籍目录

绪论第一章 热力学 第一定律 第一节 热力学基本概念 第二节 热力学 第一定律 第三节 焓 第四节 热容 第五节 热力学 第一定律对理想气体的应用 第六节 热化学 第七节 几种热效应 第八节 反应热与温度的关系 基尔霍夫定律 习题第二章 热化学 第二定律 第一节 热化学 第二定律 第二节 卡诺循环与热机效率 第三节 熵 第四节 熵变的计算 第五节 亥姆赫兹自由能与吉布斯自由能 第六节 热化学函数间的关系 第七节 热化学 第三定律 第八节 G 的计算 第九节 多组分体系偏摩尔量与化学势 习题第三章 化学平衡 第一节 化学反应的平衡条件 第二节 化学反应等温方程式和平衡常数 第三节 平衡常数表示法 第四节 平衡常数的测定和平衡转化率的计算 第五节 标准状态下反应的吉布斯能变化及化合物的标准生成吉布斯能 第六节 温度对平衡常数的影响 第七节 其它因素对平衡的影响 习题第四章 相平衡第五章 电化学第六章 化学动力学第七章 表面现象第八章 胶体与大分子溶液附录 国际单位制 (SI) 附录 一些物质的热力学函数附录 一些有机物的标准摩尔燃烧焓值

《物理化学》

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：www.tushu000.com