

<<物理化学实验>>

图书基本信息

书名：<<物理化学实验>>

13位ISBN编号：9787801595713

10位ISBN编号：7801595718

出版时间：2004-1

出版时间：中国建材

作者：陈斌 编著

页数：151

字数：241000

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>

## <<物理化学实验>>

### 内容概要

本书是为高等学校工科本科物理化学实验课程编写的教材。

全书共分绪论、实验部分、设计性实验、附录、常用数据表、参考文献五部分。

实验部分是本书的主要内容，编写了包括化学热力学、化学动力学、界面与胶体化学等二十一个实验，可供不同学时、不同专业的学生选择。

书中还编写了部分设计实验，要求学生按照设计要求独立设计实验方案，拟订实验操作步骤，组装仪器，并独立完成实验。

以便进一步培养学生运用理论知识、实验操作技能和解决实际问题能力。

为了帮助学生在实验过程中正确使用实验仪器和进行实验数据的处理，书中还介绍了误差分析、部分常用仪器的原理、结构和使用方式，并附有一些常用数据表。

本书可作为工科院校开设物理化学实验课程的教材，也可供相关的研究人员、技术开发人员参考使用。

## &lt;&lt;物理化学实验&gt;&gt;

## 书籍目录

绪论 一 物理化学实验的目的和要求 二 物理化学实验中的误差问题 三 物理化学实验数据的表达方法 四 物理化学实验的安全防护实验部分 实验一 盐类溶解热的测定 实验二 燃烧热的测定 实验三 中和热的测定 实验四 液体的饱和蒸气压和蒸发热的测定 实验五 二元合金相图的绘制 实验六 三元液——液体系等温相图的绘制 实验七 热重量法 实验八 反应速率常数及活化能的测定 实验九 金属氧化速率的测定 实验十 电导法测弱电解质的电离常数 实验十一 电池电动势及电极电势的测定 实验十二 分解电压的测定 实验十三 水溶解中形成金属氢氧化物的pH值测定 实验十四 滴重法测定纯液体的表现张力 实验十五 沉降分析 实验十六 等温吸附 实验十七 差热分析 实验十八 丙酮碘化反应 实验十九 乙酸乙酯化反应 实验二十 溶胶的制备和性质设计性实验 实验一 不同组成的CuSO<sub>4</sub>溶液中铜的电极电势测定 实验二 用热敏电阻为感温元件制作温度测量装置 实验三 硫酸铜水合反应热测定 实验四 用热分析法绘制Pb-Sn合金相图 实验五 H<sup>+</sup>浓度对蔗糖水解反应速率常数 实验六 用电位跟踪法研究丙酮碘化反应动力学 实验七 临界胶束浓度测定 实验八 表面活性剂SDS对结晶紫褪色反应的影响 附录 附录一 水银温度计 附录二 贝克曼温度计 附录三 热电偶温度计 附录四 气压计 附录五 机械真空泵和油扩散泵 附录六 气体钢瓶和气体减压阀 附录七 UJ1型直流电位差计 附录八 pHs-2A型酸度计 附录九 DDS-11A型电导率仪常用数据表 表一 常用元素的相对原子质量 表二 国际制基本单位 表三 力单位换算 表四 压力单位换算 表五 能量单位换算 表六 常用物理化学常数 表七 不同温度下KCl的溶解热 表八 不同温度下水的表面张力 表九 不同温度下几种液体的密度 表十 不同温度下水的比热 表十一 不同温度下水的饱和蒸气压 表十二 1—100度时水的绝对粘度 表十三 Sn-Pb合金组成和熔点 表十四 各温度下C+CO<sub>2</sub>=2CO反应的K<sub>0</sub>及平衡时的CO% 表十五 25度在水溶液中标准电极电势E<sup>0</sup> 表十六 一些强电解质的活度系数参考文献

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>