

<<基础化学>>

图书基本信息

书名：<<基础化学>>

13位ISBN编号：9787122013293

10位ISBN编号：7122013294

出版时间：2008-1

出版时间：7-122

作者：李淑华 编

页数：273

字数：438000

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>

## &lt;&lt;基础化学&gt;&gt;

## 内容概要

本书内容以“必需、够用”为原则，结合各相关专业的特点和后续课程的教学需要，对无机化学、分析化学、物理化学的基本内容进行了有机整合，突出重点、加强基础；教材内容具有针对性、现代性和实用性；构建了适用于高职高专相关专业的《基础化学》教材新体系。

本书介绍了最具代表性的元素及其化合物的性质、化学的基本理论与基本概念。并将四大化学平衡与定量化学分析中的四大滴定有机结合在一起，突出了对各种基本化学分析方法的实际应用，对理论的阐述通俗易懂、简明精练；内容更切合高职高专教学的需要，是一本具有特色的高职高专教材。

本书既可作为高职院校轻纺、化工、环境等专业的教材，也可作为其他专业的教材和参考书，还可作为职工培训教材。

## &lt;&lt;基础化学&gt;&gt;

## 书籍目录

第一章 物质及其聚集状态 第一节 气体 一、理想气体状态方程 二、气体分压定律 第二节 溶液及其浓度表示法 第三节 稀溶液的依数性 一、蒸气压下降 二、沸点升高 三、凝固点降低 四、渗透压 第四节 胶体 一、分散系 二、胶体的制备 三、胶体的性质 四、胶体的结构 五、胶体的稳定性和聚沉 第五节 表面现象 一、表面张力 二、表面活性剂 三、固体表面的吸附 阅读材料 纳米技术 本章要点 思考题与习题第二章 化学热力学基础 第一节 基本概念 一、系统与amp;环境 二、状态和状态函数 三、过程与途径 第二节 热力学第一定律 一、内能、热和功 二、热力学第一定律 三、焓 第三节 热化学 一、热化学反应方程式 二、盖斯定律 三、标准摩尔生成焓 第四节 化学反应的方向和限度 一、化学反应的自发性 二、热力学第二定律 三、熵和熵变 四、吉布斯函数 阅读材料 “永动机”的骗局 本章要点 思考题与习题第三章 化学反应速率和化学平衡 第一节 化学反应速率 一、化学反应速率的定义 二、反应速率理论简介 三、基元反应和基元反应速率方程 第二节 影响反应速率的因素 一、浓度(压力)对反应速率的影响 二、温度对反应速率的影响 三、催化剂对反应速率的影响 第三节 化学平衡 一、化学平衡 二、实验平衡常数 三、标准平衡常数 四、平衡常数与平衡转化率 第四节 化学平衡的移动 一、浓度(或分压)对化学平衡的影响 二、总压对化学平衡的影响 三、惰性气体对化学平衡的影响 四、温度对化学平衡的影响 五、催化剂与化学平衡 六、平衡移动原理 第五节 反应速率与化学平衡的综合应用 阅读材料 乙酸乙酯生产条件的分析 本章要点 思考题与习题第四章 物质结构第五章 元素及其化合物选述第六章 化学分析基础知识第七章 酸碱平衡和酸碱滴定第八章 沉淀溶解平衡与沉淀滴定第九章 配位平衡和配位滴定第十章 氧化还原平衡和氧化还原滴定第十一章 仪器分析法第十二章 绿色化学附录参考文献元素周期表

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>