

<<无机化学（上册）>>

图书基本信息

书名：<<无机化学（上册）>>

13位ISBN编号：9787040336597

10位ISBN编号：7040336596

出版时间：2012-2

出版时间：河北师范大学、等、辽宁师范大学、福建师范大学 高等教育出版社 (2012-02出版)

作者：河北师范大学，等 编

页数：368

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>

<<无机化学（上册）>>

内容概要

《无机化学（第2版）（上册）》适用于普通高等师范院校化学专业和其他高等院校化学类专业使用的无机化学教材。

全书共22章，分上、下册出版。

上册介绍化学基本原理，包括化学热力学与化学动力学初步、原子结构、化学键、电离平衡、氧化还原反应和配位化合物等章节。

下册介绍周期表中各族常见元素的单质和化合物的典型性质。

《无机化学（第2版）（上册）》起点适中，难度适宜，与中学的化学教学紧密衔接并充分注意与后续课程的联系。

《无机化学（第2版）（上册）》还可用于中学教师及化学工作者进修的教材和参考书。

<<无机化学(上册)>>

书籍目录

绪论第1节 化学是研究物质变化的科学 第2节 无机化学发展简史0.2.1 古代的无机化学0.2.2 近代的无机化学0.2.3 现代的无机化学0.2.4 21世纪无机化学的发展第1章 物质的聚集态第1节 气体 1.1.1 理想气体的状态方程1.1.2 实际气体的状态方程1.1.3 混合气体的分压定律1.1.4 气体扩散定律第2节 液体和溶液1.2.1 溶液的浓度1.2.2 蒸气压1.2.3 非电解质稀溶液的特性第3节 固体 习题第2章 化学热力学基础与化学平衡第1节 引言 第2节 热力学第一定律2.2.1 热和功2.2.2 热力学能2.2.3 标准状态第3节 焓2.3.1 焓与焓变2.3.2 标准摩尔生成焓2.3.3 标准摩尔燃烧焓(或燃烧热) 2.3.4 化学反应焓变2.3.5 键焓与化学反应焓变第4节 盖斯定律第5节 自发过程和熵2.5.1 自发过程2.5.2 熵第6节 自由能 2.6.1 吉布斯自由能判据2.6.2 标准摩尔生成自由能第7节 化学平衡2.7.1 可逆反应与化学平衡2.7.2 化学平衡常数2.7.3 与化学平衡常数2.7.4 影响化学平衡的因素习题第3章 化学动力学初步第1节 化学反应速率3.1.1 化学反应速率和表示方法3.1.2 平均速率和瞬时速率第2节 浓度对反应速率的影响3.2.1 化学反应速率方程3.2.2 由实验建立速率方程3.2.3 有关速率方程的计算第3节 温度对化学反应速率的影响3.3.1 阿仑尼乌斯方程3.3.2 阿仑尼乌斯方程式的应用第4节 催化剂对化学反应速率的影响第5节 反应机理简介3.5.1 基元反应3.5.2 反应分子数3.5.3 复杂反应的速率方程的导出第6节 反应速率理论简介 3.6.1 碰撞理论简介3.6.2 过渡态理论简介.....第4章 电离平衡第5章 原子结构和元素周期律第6章 化学键与分子结构第7章 晶体结构第8章 氧化还原反应第9章 配位化合物附录

<<无机化学（上册）>>

章节摘录

版权页：插图：

<<无机化学(上册)>>

编辑推荐

《无机化学(上册)(第2版)》为高等学校教材之一。

<<无机化学（上册）>>

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>