

<<无机及分析化学>>

图书基本信息

书名：<<无机及分析化学>>

13位ISBN编号：9787122048431

10位ISBN编号：7122048438

出版时间：2009-5

出版时间：化学工业出版社

作者：倪哲明，陈爱民 编

页数：295

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>

<<无机及分析化学>>

内容概要

《无机及分析化学》以无机化学和分析化学的基本要求为依据，对两门课程的教学内容进行重新组织和整体架构，对基础化学的基本理论和基础知识进行系统的调整、取舍、有机整合，精简教学内容、精编课程体系，压缩篇幅、避免重复、精简烦琐的计算推导，删除过深的理论阐述，构建全面、系统、完整、精炼的《无机及分析化学》课程新教学体系和内容。

《无机及分析化学》包括化学反应基本理论，分析化学基础，气体、溶液和胶体，酸碱平衡与酸碱滴定法，沉淀溶解平衡与沉淀滴定，氧化还原平衡与氧化还原滴定法，原子结构与元素，配位平衡与配位滴定法，分子结构和晶体，紫外？

可见分光光度法，现代仪器分析等内容。

《无机及分析化学》适合作为化学、化工、材料、环境科学、药学、生命科学、医学及农林院校相关专业的教材，也可供环境工程、制药工程、轻工业及水产等专业的师生参考。

<<无机及分析化学>>

书籍目录

第1章 化学反应基本理论1.1 基本概念1.2 热化学1.3 化学反应方向和吉布斯自由能1.4 化学反应速率1.5 化学平衡及其移动习题第2章 分析化学基础2.1 分析化学的定义、任务和作用2.2 分析方法的分类与选择2.3 分析过程及分析结果的表示2.4 滴定分析法概论2.5 有效数字及运算规则2.6 分析化学中的误差2.7 分析结果的数据处理习题第3章 气体、溶液和胶体3.1 气体3.2 溶液和分散系3.3 稀溶液的通性3.4 胶体溶液习题第4章 酸碱平衡与酸碱滴定法4.1 电解质的电离4.2 酸碱质子理论4.3 酸碱平衡4.4 酸碱指示剂4.5 酸碱滴定习题第5章 沉淀溶解平衡与沉淀滴定第6章 氧化还原平衡与氧化还原滴定法第7章 原子结构与元素第8章 配位平衡与配位滴定法第9章 分子结构和晶体第10章 紫外-可见分光光度法第11章 现代仪器分析附录参考文献元素周期表

章节摘录

第1章 化学反应基本理论 1.1 基本概念 1.1.1 体系与环境 自然界中各事物总是相互联系的。

为了研究方便，人们常常把要研究的那部分物质和空间与其他物质和空间人为地分开。

把作为研究对象的那部分物质和空间称为体系或系统（system）。

体系之外并与体系密切联系的其他物质和空间称为环境（surroundings）。

例如，我们研究298.15K、100kPa压力时NaCl在水溶液中的溶解度，则NaCl水溶液是体系；而NaCl水溶液以外的部分，如盛溶液的容器，溶液上方空气等都属于环境。

体系与环境之间主要是通过物质交换和能量交换来关联的，因此，根据体系与环境之间能量与物质的交换情况，可以把体系分为下列三种模型（见图1—1）。

实际上，孤立体系是不存在的，但为了研究的方便，人们常常把一个体系在某些条件下近似为孤立体系。

因此，孤立体系是处理一些极端问题而建立的一种理想模型，类似于理想气体模型。

<<无机及分析化学>>

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:<http://www.tushu007.com>