

《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：9787040319552

10位ISBN编号：7040319551

出版时间：2011-8

出版社：张绪宏 高等教育出版社(原蓝色畅想) (2011-08出版)

作者：张绪宏

页数：431

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.tushu111.com

《无机及分析化学》

内容概要

张绪宏和尹学博编著的《高等学校教材：无机及分析化学》是为了适应高等学校教学改革发展的需要，在不增加学生课业负担的前提下，保证相关专业的学生能够学习到足够的化学知识，将无机化学和分析化学整合后编写而成的。全书共16章，主要包括热力学、动力学、原子结构、分子结构、配位化合物的结构、晶体结构、元素性质、四大化学平衡及相应的滴定分析、分光光度分析法以及数据处理等基础知识，每章后附习题。《高等学校教材：无机及分析化学》内容丰富，难度适中，注重强化基础理论和数据推导。

《高等学校教材：无机及分析化学》可作为高等学校生物科学、医学、药学、环境科学等专业的化学基础课教材，也可作为化学、化工、材料等相关专业的教学参考书。

《无机及分析化学》

书籍目录

第1章 计量单位·有效数字 1.1 法定计量单位 1.2 有效数字及其运算 1.2.1 有效数字 1.2.2 有效数字的运算规则 习题第2章 气体和溶液 2.1 气体 2.1.1 气体定律 2.1.2 理想气体状态方程 2.1.3 实际气体 2.1.4 道尔顿气体分压定律 2.2 溶液 2.2.1 分散体系 2.2.2 溶液的浓度 2.2.3 水的相变与相图 2.2.4 非电解质稀溶液的依数性 2.2.5 强电解质溶液的依数性和活度 习题第3章 化学反应速率 3.1 化学反应速率 3.1.1 化学计量数和反应进度 3.1.2 化学反应速率的定义 3.1.3 反应速率的实验测定 3.2 浓度对反应速率的影响 3.2.1 基元反应 3.2.2 质量作用定律 3.3 反应级数的确定 3.3.1 一级反应的速率方程 3.3.2 二级反应的速率方程 3.3.3 零级反应的速率方程 3.3.4 确定反应级数和速率常数的方法 3.4 温度对反应速率的影响 3.4.1 阿仑尼乌斯方程 3.4.2 玻耳兹曼能量分布定律 3.4.3 临界能(阈能)和活化能 3.5 基元反应速率理论 3.5.1 碰撞理论 3.5.2 过渡状态理论简介 3.6 催化剂对反应速率的影响 习题第4章 热力学基本原理 4.1 热力学第一定律 4.1.1 基本概念 4.1.2 热力学第一定律 4.1.3 化学反应的热效应 4.1.4 标准生成焓 4.2 热力学第二定律 4.2.1 热力学第二定律的历史发展 4.2.2 热力学第二定律 4.2.3 吉布斯自由能及其应用 4.2.4 G 的计算 4.3 化学平衡 4.3.1 可逆反应 4.3.2 化学平衡 4.3.3 经验平衡常数 4.3.4 化学反应等温式和标准平衡常数 4.3.5 多重平衡 4.4 化学反应的方向和限度 4.5 化学平衡的移动 4.5.1 浓度对化学平衡的影响 4.5.2 压力对化学平衡的影响 4.5.3 温度对化学平衡的影响 4.5.4 催化剂对化学平衡的影响 习题第5章 酸碱平衡·酸碱滴定分析 第6章 配位平衡·配位滴定分析 第7章 沉淀溶解平衡·重量分析法及沉淀滴定分析 第8章 氧化还原反应·氧化还原滴定分析 第9章 误差和数据处理 第10章 原子结构 第11章 分子结构 第12章 配位化合物的化学键理论 第13章 光学分析法概述·紫外-可见吸光光度法 第14章 晶体结构 第15章 非金属元素及其化合物 第16章 金属元素及其化合物 附录索引元素周期表

《无机及分析化学》

编辑推荐

张绪宏和尹学博编著的《无机及分析化学》内容介绍：知识整合与内容完整相结合。为凝练主题、紧凑结构，对“无机化学”和“分析化学”的课程内容与知识点进行了重新组织和设计，如四大平衡与对应的滴定分析合为一体，将热力学基本原理应用于四大平衡与滴定分析。建立了一个知识全面、无缝衔接的“无机及分析化学”新体系。

《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：www.tushu111.com