第一图书网, tushu007.com

<<无机与分析化学学习指导>>

图书基本信息

书名：<<无机与分析化学学习指导>>

13位ISBN编号：9787561164396

10位ISBN编号：7561164394

出版时间：2011-9

出版时间：大连理工大学出版社

作者：陈若愚，朱建飞　主编

页数：283

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

内容概要

本书是化学化工类专业的第一门专业基础课程。
当前的高考制度决定了高中教育大都是以应试教育为主，造成了刚进入大学本科的一年级学生往往面对着厚厚的书本感到无所适从。

编写《无机与分析化学学习指导》的目的之一就是为了指导学生的学习方法，提高学生的学习能力，帮助学生尽快完成从中学生到大学生的角色转换。
目的之二则由本课程的任务决定，工科院校人才培养的总目标是培养全面发展的高素质工程应用型人才，本课程的内容是培养目标的知识结构体系的重要组成部分，因此，编写《无机与分析化学学习指导》的目的之二是为了帮助学生从总体上了解并掌握《无机与分析化学》的知识结构体系。

第一图书网, tushu007.com

<<无机与分析化学学习指导>>

书籍目录

第1章　绪论
第2章　化学平衡的基本概念
　教学基本要求
　重点内容概要
　例题解析
　习题选解
　同步练习
　同步练习参考答案
第3章　定量分析概论
　教学基本要求
　重点内容概要
　例题解析
　习题选解
　同步练习
　同步练习参考答案
第4章　酸碱平衡和酸碱滴定法
　教学基本要求
　重点内容概要
　例题解析
　习题选解
　同步练习
　同步练习参考答案
第5章　沉淀平衡和沉淀滴定法
　教学基本要求
　重点内容概要
　例题解析
　习题选解
　同步练习
　同步练习参考答案
第6章　氧化还原平衡与氧化还原滴定
　教学基本要求
　重点内容概要
　例题解析
　习题选解
　同步练习
　同步练习参考答案
第7章　原子结构
　教学基本要求
　重点内容概要
　例题解析
　习题选解
　同步练习
　同步练习参考答案
第8章　化学键和分子结构
　教学基本要求

重点内容概要
例题解析
习题选解
同步练习
同步练习参考答案
第9章　配位平衡与配位滴定法
教学基本要求
重点内容概要
例题解析
习题选解
同步练习
同步练习参考答案
第10章　S区元素
教学基本要求
重点内容概要
例题解析
习题选解
同步练习
同步练习参考答案
第11章　p区元素
教学基本要求
重点内容概要
例题解析
习题选解
同步练习
同步练习参考答案
第12章　过渡元素
教学基本要求
重点内容概要
例题解析
习题选解
同步练习
同步练习参考答案

章节摘录

版权页：插图：8.元素性质的周期性变化元素的有效核电荷、原子半径、电离能、电子亲和能、电负性等元素性质呈现周期性变化，是原子的电子层结构周期性变化所导致。
有效核电荷周期性变化规律是：同周期从左到右依次增加，增加的幅度依长、短周期有所不同，同族从上到下有效核电荷增加缓慢。
依原子的不同结合方式，原子半径可以分为金属半径、共价半径和范德华半径。
其变化的大致规律与有效核电荷数变化规律相一致。
第五周期和第六周期的几个副族元素原子半径由于出现“镧系收缩”，而使它们的半径极其接近，性质也极为相似。
影响电离能和电子亲和能大小的因素有：有效核电荷、原子半径和原子的电子构型。
元素第一电离能的变化规律是同周期元素从左到右电离能逐渐增大（副族比较缓慢），同一主族元素从上到下电离能由大变小，而副族电离能变化不规则。
电子亲和能在同一周期中，呈增大趋势。
同一族自上而下呈减小趋势，但规律性并不强。
电负性可以全面衡量分子中原子得失电子的能力，变化规律是同一周期元素从左到右电负性逐渐增加，过渡元素的电负性变化不大。
同一主族元素从上到下电负性逐渐减小，副族元素则从上到下电负性逐渐增强。
稀有气体的电负性是同周期元素中最高的。
电负性的大小可以粗略的衡量元素金属性和非金属性的强弱，一般而言，电负性越大，非金属性越强。

编辑推荐

《无机与分析化学学习指导》是高等学校理工科化学化工类规划教材辅导用书之一。

第一图书网, tushu007.com

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