

<<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：9787303099900

10位ISBN编号：7303099905

出版时间：2009-8

出版时间：北京师范大学出版社

作者：张永安 编

页数：4460

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

本书是为非化学专业学生学习无机化学和分析化学而编写的教材。

本书是与《大学基础化学实验》相配套的一本教材，经多届学生使用，逐步完善、修改定稿的。

全书共分17章，第1、2章是属于化学基本常识的内容，目的是为了与中学化学内容的衔接，同时也为学生自学提供方便。

第3至第10章是属于无机化学理论的基本内容，包括与结构化学有关的内容（原子结构、分子结构、晶体结构）；与物理化学有关的内容（热力学、化学动力学、化学平衡）；无机化学经典理论的内容（电离、沉淀与溶解、氧化与还原、配位四大平衡理论）；第11至第14章为元素化学的内容；第15章简单介绍生命必需元素与人体健康方面的知识；第16、17章为分析化学内容。

每章均有学习要求，有些章节穿插选读的内容，如能源、化学电源、污水处理等。

书后附有部分习题答案和附录。

本书可作为生物、医学、材料、环境科学等专业以及师范专业的化学教材或参考书，还可用作具有中学化学基础以上的科技工作者学习或培训教材。

<<无机及分析化学>>

书籍目录

第1章 摩尔、理想气体定律和溶液浓度 (阅读) 1.1 SI单位制简介 1.2 物质的量的单位——摩尔 1.3 理想气体定律 1.4 溶液和溶液浓度 习题第2章 稀溶液通性和胶体溶液 2.1 非电解质稀溶液依数性 2.2 胶体溶液 2.3 水与污水的处理 (阅读) 习题第3章 化学热力学基础 3.1 热力学中常用的术语 3.2 化学反应中的能量守恒定律 3.3 热化学 3.4 化学反应的方向 3.5 自由能 3.6 能源知识简介 (阅读) 习题第4章 化学反应速率和化学平衡 4.1 化学反应速率及其表示方法 4.2 影响反应速率的重要因素 4.3 化学反应的活化能 4.4 化学平衡状态 4.5 影响化学平衡的因素 习题第5章 溶液中的酸、碱电离平衡 5.1 强电解质的电离 5.2 水的电离与pH 5.3 酸碱理论 5.4 弱酸弱碱的电离平衡 5.5 酸碱电离平衡的移动 5.6 缓冲溶液 习题第6章 沉淀溶解平衡 6.1 溶度积常数 6.2 溶度积规则及其应用 6.3 沉淀的生成和溶解 6.4 分级沉淀 6.5 沉淀的转化 习题第7章 原子结构与元素周期律 7.1 氢原子光谱和玻尔的氢原子模型 7.2 原子核外电子的运动状态 7.3 多电子原子结构 7.4 原子的电子层结构和周期表 7.5 元素基本性质的周期性 习题第8章 化学键与分子结构第9章 氧化还原第10章 配位化合物第11章 s区元素第12章 p区元素第13章 ds区元素第14章 d区元素第15章 生命必需元素与人体健康第16章 滴定分析法第17章 吸光光度法附录部分习题参考答案

<<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>