

《无机化学》

图书基本信息

书名：《无机化学》

13位ISBN编号：9787810869751

10位ISBN编号：7810869752

出版时间：2011-7

出版社：第四军医大学出版社

作者：刘志红

页数：192

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

《无机化学》

内容概要

《无机化学》，本书包括第一章绪论、第二章稀溶液的依数性、第三章胶体和表面现象等内容。

书籍目录

第一章 绪论

第一节 无机化学概述

第二节 分散系

第三节 混合物组成的表示方法

第二章 稀溶液的依数性

第一节 溶液的蒸气压下降

第二节 溶液的沸点升高

第三节 溶液的凝固点降低

第四节 溶液的渗透压

第三章 胶体和表面现象

第一节 胶体

第二节 表面现象

第四章 化学热力学基础

第一节 热力学基本概念

第二节 热力学定律

第五章 化学反应速率与化学平衡

第一节 化学反应速率

第二节 化学平衡

第六章 电解质溶液

第一节 酸碱质子理论

第二节 酸碱平衡

第三节 缓冲溶液

第四节 沉淀溶解平衡

第七章 氧化还原反应与电极电势

第一节 氧化数和氧化还原反应

第二节 原电池

第三节 电极电势

第八章 物质结构

第一节 核外电子运动状态

第二节 电子层结构与元素周期律

第三节 分子结构

第四节 分子间作用力与氢键

第九章 配位化合物

第一节 配位化合物的基本概念

第二节 配位平衡

第十章 金属元素及其生物学效应

第一节 钠和钾

第二节 镁和钙

第三节 铬和锰

第四节 铁和铂

第五节 铜和锌

第六节 镉和汞

第七节 铊和铅

第十一章 非金属元素及其生物学效应

第一节 卤素

第二节 硫和硒

第三节 磷和砷

第四节 硼

实验

化学实验室规则

实验一 化学实验基本操作技术

实验二 溶液的配制

实验三 药用氯化钠的制备

实验四 溶胶的制备及性质

实验五 化学反应速率的测定

实验六 缓冲溶液的配制及性质

.....

模拟测试卷

参考答案

附录

参考文献

《无机化学》

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