

<<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

出版时间：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，请支持正版图书。

更多资源请访问：<http://www.tushu007.com>

## &lt;&lt;无机化学&gt;&gt;

## 内容概要

为适应现代高等职业教育的发展,根据行业发展和职业教育改革的实际需要,依据高职高专药学专业人才培养目标,我们组织编写了这本《无机化学》教材,供全国高职高专院校药学、药品经营与管理、化学制药技术专业使用。

本教材的编写坚持“三基五性”,即:注重基本知识、基本理论和基本技能,具有思想性、科学性、先进性、启发性和适用性。

教材是学生学习的资源和工具,我们力求以学生能够理解并愿意接受的方式表述,注意广度、深度和难度的把握。

本教材的特点是模块化、标准化和规范化。

1.设置“学习目标”“课堂互动”“知识链接”“实例解析”“综合测试”和“模拟测试”等模块。

为方便师生使用,将实验指导内容列于全部理论内容之后。

教材内容覆盖面比较广,可以供不同类型学校选用。

教材以贴近现实生活、贴近药学专业、贴近工作岗位为主线,以培养学习兴趣和学习能力为根本,在继承传统的同时,适当引入学科前沿知识。

2.本书采用全国科学技术名词审定委员会化学名词审定委员会所公布的化学名词,物理量的名称、符号、定义及单位执行中华人民共和国标准GB

3100—3102—93《量和单位》。

如物质的量浓度的定义采用GB3102.8—93中所规定的,使该物理量在应用时内涵与外延一致。

3.本教材理论部分包括十一章,章序编排既遵循本学科内容的逻辑关系,又充分考虑到学生的接受能力;章节之间层次关系分明、规范。

理论内容主要有溶液和胶体、化学热力学和动力学基础、物质结构、配位化学和元素化学等。

我们对纯理论内容进行适度精简,并注意与中学化学知识的衔接。

实验内容主要有化学实验基本操作、溶液的配制、有关常数的测定、无机物的制备及性质等十个项目,均为有代表性的经典实验和中国药典中的项目,实验设计体现绿色化学和微型实验的环保理念。

## &lt;&lt;无机化学&gt;&gt;

## 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

## <<无机化学>>

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