

<<无机化学>>

图书基本信息

书名：<<无机化学>>

13位ISBN编号：9787122087508

10位ISBN编号：7122087506

出版时间：2010-8

出版时间：化学工业出版社

作者：郭小仪, 郭幼红 主编

页数：136

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;

## 前言

随着高等职业教育的普及与深入发展,作为高职高专类医学检验、药学、医学营养等专业的一门重要的基础课程——无机化学课程建设也面临着新的挑战。

高职高专类的医学检验、药学、医学营养等专业,既不同于本科类专业,也不同于中专类专业,与它们相比,不仅学生的知识水平发生了变化,教学的内容和要求也有了重要变化。

针对这一情况,我们在江苏省卫生厅卫生职业技术教育研究课题“三年制检验、药学、营养专业化学类课程标准定位与教学方法研究”成果的基础上,成立了由具有多年丰富教学经验的一线教师组成的《无机化学》教材编写组,对职业教育课程模式进行全面和深入的调查,在充分了解相关医药专业的现状、水平、发展趋势,以及后续专业课程对无机化学课程需求的基础上,依据无机化学课程标准,编写了本教材。

本教材的编写降低了无机化学理论的难度,减少了元素化学的内容,主要介绍物质结构、溶液和胶体溶液、化学平衡、氧化还原、电解质溶液、缓冲溶液、配位化合物、常见非金属元素及其化合物和常见金属元素及其化合物等知识。

教材后面附有溶液的配制、电解质溶液、同离子效应和缓冲溶液等实验内容。

除了在编写说明中介绍的特点外,本教材还设计了“主副篇”框架,“主篇”是对学生的基本要求,严格按照课程标准精选内容,适当增加与专业有关的知识,删减偏深的化学理论知识,使教材更贴近目前学生的水平;“副篇”以“知识拓展”的形式延伸“主篇”的内容,供学生选读和教师选用,以满足一部分学有余力的学生的需要。

无机化学课程一般在新生入学后第一学期开设,各学校可根据不同专业的课程标准和教学课时数,对教材内容进行选择讲授。

本教材由苏州卫生职业技术学院郭小仪、泉州医学高等专科学校郭幼红任主编,苏州卫生职业技术学院黄晓英任副主编,苏州卫生职业技术学院宋素英、泉州医学高等专科学校罗婉妹、鞍山师范学院附属卫生学校范春红参加了编写工作。

为方便教学,本书配有PPT课件以及思考与练习参考答案,使用本教材的学校可以与化学工业出版社联系(cipedu@163.com),免费索取。

教材在编写过程中,得到了苏州卫生职业技术学院检验药学系的老师和临床专家的大力帮助和支持,在此表示衷心感谢!

对本书所引用文献资料的作者表示深深的谢意!

限于编者水平,疏漏和不当之处在所难免,恳请使用本书的师生批评指正,以便不断修改,更臻完善。

## &lt;&lt;无机化学&gt;&gt;

## 内容概要

无机化学、有机化学和分析化学是医学检验、药学和医学营养等专业的基础课，其中无机化学又是学习有机化学和分析化学的基础。

本教材依据高职高专医药卫生类专业的现状以及后续专业课程对无机化学课程的需求进行编写。

降低了无机化学理论的难度，减少了元素化学的内容，主要介绍物质结构、溶液和胶体溶液、化学平衡、氧化还原、电解质溶液、缓冲溶液和配位化合物等内容，教材后面附有溶液的配制、电解质溶液和缓冲溶液等实验内容。

本教材适用于高中后三年制高职高专医学检验、药学和医学营养等专业学生使用，初中后五年制高职相关专业学生也可选用。

## &lt;&lt;无机化学&gt;&gt;

## 书籍目录

第一章 物质结构 第一节 原子结构 一、原子的组成 二、同位素 三、原子核外电子的运动状态 四、原子核外电子的排布 第二节 元素周期律和元素周期表 一、元素周期律 二、元素周期表 三、元素周期律和元素周期表的应用 第三节 化学键 一、离子键 二、共价键 第四节 分子的极性 一、极性共价键和非极性共价键 二、极性分子和非极性分子 第五节 分子间作用力和氢键 一、分子间作用力 二、氢键 思考与练习 第二章 溶液和胶体溶液 第一节 溶液组成的表示方法 一、溶液组成的表示方法 二、溶液的配制、稀释和有关计算 三、溶液浓度的换算 第二节 分散系 一、概念及分类 二、三类分散系的特点 三、乳浊液在医学上的应用 第三节 稀溶液的依数性 一、溶液的蒸气压降低 二、溶液的沸点升高 三、溶液的凝固点降低 四、溶液的渗透压 第四节 胶体溶液 一、胶体溶液的性质 二、胶团的结构 三、胶体溶液的稳定性和聚沉 四、高分子化合物溶液 思考与练习 第三章 化学反应速率和化学平衡 第一节 化学反应速率 一、化学反应速率的概念及表示方法 二、影响化学反应速率的因素 三、有效碰撞理论 第二节 化学平衡 一、化学平衡的概念 二、化学平衡常数 三、化学平衡的移动 思考与练习 第四章 氧化还原和电极电势 第一节 氧化还原反应的基本概念 一、氧化数 二、氧化还原 三、氧化剂和还原剂 四、氧化还原反应方程式的配平 五、氧化还原反应的应用 第二节 原电池和电极电势 一、原电池 二、电极电势 三、电极电势的应用 思考与练习 第五章 电解质溶液 第六章 缓冲溶液 第七章 配位化合物 第八章 常见非金属元素及其化合物 第九章 常见金属元素及其化合物 实验一 溶液的配制 实验二 电解质溶液 实验三 同离子效应和缓冲溶液 参考文献 附录 元素周期表

<<无机化学>>

章节摘录

插图：

## <<无机化学>>

### 编辑推荐

《无机化学》是高职高专“十一五”规划教材。

<<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>