

<<无机化学>>

图书基本信息

书名：<<无机化学>>

13位ISBN编号：9787117128087

10位ISBN编号：7117128089

出版时间：2010-6

出版时间：人民卫生出版社

作者：冯务群 编

页数：396

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>

<<无机化学>>

内容概要

本版教材按照高职高专药学专业以培养实用型人才为目标的宗旨，贯彻学以致用原则，并充分汲取国内同类教材的精华，保留和发展了《无机化学》第1版教材的优点。

教材内容分为无机化学基本理论、物质结构、元素化学和矿物药知识四个方面，共设14章。为使四大化学平衡相对集中，章节顺序有所调整，将物质结构部分前提到了第二、三章。

编写的内容有一定的拓展，知识的描述有一定的加强，即适当提高了教材内容的广度和深度，以更好地满足高职高专层次师生教与学的要求。

为了拓宽学生的学习兴趣，增强教材的可读性，增加了知识链接内容。

<<无机化学>>

书籍目录

第一章 绪论 第一节 化学发展简史和无机化学简介 一、化学发展简史 二、无机化学的研究内容 第二节 无机化学与人类健康 一、生命必需元素 二、中药中的无机化学 第三节 无机化学的学习方法
第二章 原子结构 第一节 原子的组成 一、原子的组成 二、同位素 第二节 核外电子的运动状态 一、核外电子运动的特征 二、核外电子运动状态的描述 三、原子轨道能级图 第三节 原子核外电子的排布 一、保利不相容原理 二、能量最低原理 三、洪特规则 第四节 元素周期律与元素周期表 一、元素周期律 二、元素周期表 三、元素周期表中元素性质的递变规律
第三章 分子结构 第四章 溶液 第五章 胶体溶液和表面现象 第六章 化学反应速率和化学平衡 第七章 酸碱平衡 第八章 难容电解质的沉淀-溶解平衡 第九章 氧化还原与电极电势 第十章 配位化合物 第十一章 s区主要元素及其化合物 第十二章 p区主要元素及其化合物 第十三章 d区主要元素及其化合物 第十四章 矿物药简介 附录

<<无机化学>>

章节摘录

第一节 化学发展简史和无机化学简介 一、化学发展简史 伴随着人类社会的进步，化学历史的发展经历了古代化学、近代化学和现代化学三个时期。

17世纪以前的化学称为古代化学时期。

这一时期经历了实用化学、炼丹和炼金、医用化学和冶金化学等阶段。

古代化学具有实用和经验的特点，尚未形成理论体系，但在化学实践活动中研制出来的用于研究物质变化的各类器皿和创造的各种实验方法，对化学科学的发展做出了重大的贡献。

从17世纪中叶到19世纪末是近代化学时期。

这一时期明确了化学的科学性，创造和建立了化学的理论体系。

例如：17世纪，英国科学家波意耳提出了元素的概念，确立了化学的科学性；法国化学家拉瓦锡开创了实验定量分析的科学方法，否定了古代化学中的“燃素说”，提出了燃烧是氧化过程的重大理论；英国化学家、物理学家道尔顿应用观察、实验和数学相结合的科学方法提出了化学原子的科学概念，创立了科学的“原子学说”，为人们进行物质结构的研究奠定了基础，它是化学发展史上的一次飞跃；俄国科学家门捷列夫总结前人的工作，根据量变引起质变的规律，于1869年提出了元素周期律，奠定了现代化学的基础，它是化学发展史上的一个里程碑等。

这一时期，化学得到了迅速发展，并逐渐分化成了无机化学、有机化学、分析化学和物理化学等分支学科。

19世纪末开始，科学技术的迅猛发展影响着化学，使化学进入现代化学时期。

例如：卢瑟福含核原子的“天体行星模型”和波尔原子模型的相继建立，初步揭示了原子的内部结构和微观粒子的运动规律；20世纪30年代初，建立在量子力学基础上的现代原子结构模型及化学键理论，又揭示了分子结构的本质等。

这一时期，化学的发展既高度分化又高度综合。

一方面，化学和其他自然科学相互交叉渗透，产生了一系列的边缘学科，如化学和数学的交叉形成计算机化学；化学和物理的结合形成固体化学、激光化学、核化学等；化学和生物学之间的渗透形成生物化学、化学仿生学、生物电化学；化学和地质、地理学的交叉又产生了地球化学、海洋化学等。

另一方面，近30年来，由于有机化学、物理化学、生物化学、电化学、催化化学等其他学科对无机化学的渗透和影响，大大地开拓了无机化学的研究领域，产生了不少新的分支学科，如无机固体化学、生物无机化学、金属有机化学等。

<<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>