

<<无机化学>>

图书基本信息

书名：<<无机化学>>

13位ISBN编号：9787117055505

10位ISBN编号：7117055502

出版时间：2007-2

出版时间：人民卫生出版社

作者：谢吉民

页数：358

字数：507000

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

本书编写的指导思想是：保持原书简明、适用的特点。

遵循教材的“三基”、“五性”、“三特定”原则，即“基础理论、基本知识、基本技能”、“思想性、科学性、先进性、启发性、适用性”和“特定的对象、特定的要求、特定的限制”。

为适应化学与生物学和医药学相互渗透的发展趋势，适当增加与生物学、医药学有关的知识，激发学生学习无机化学的兴趣，联系实际，启发思维，培养综合能力，力求对后续课程的学习和日后工作的发展有所裨益。

为了扩大学生的知识面，增加了正文有关的必须进一步阐明的内容，供教师选用和学生自学时选读。

为了帮助学生提高专业外语水平和更好地阅读外文参考书，促进双语教学，各章均有英文小结，归纳各章的主要内容和重点，列于该章之后，也可作为该章的基本要求，供学生学习时参考。

本书采用以国际单位制和国家标准中所规定的符号和单位。

本书可供高等检验及药学类专业使用，也可供其他相关专业参考使用。

全书分为化学原理和元素化学两大部分。

<<无机化学>>

书籍目录

绪论 一、化学的研究对象 二、化学与检验及医药学的关系 三、无机化学课程的教学内容及其学习方法
 第一章 溶液和胶体? 第一节 溶液组成标度的表示方法? 一、物质的量和物质的量浓度 二、质量摩尔浓度和摩尔分数? 三、溶液组成标度的其它常用表示法? 第二节 稀溶液的依数性 一、溶液的蒸气压下降? 二、溶液的沸点升高与凝固点降低 三、溶液的渗透压力 四、稀溶液的依数性? 第三节 渗透压力在医学上的意义 一、渗透浓度 二、等渗、低渗和高渗溶液 三、晶体渗透压力和胶体渗透压力 第四节 胶体溶液 一、表面现象? 二、溶胶的性质? 三、胶团的结构? 四、溶胶的稳定性? 五、高分子化合物溶液? 六、凝胶 Summary 习题
 第二章 电解质溶液 第一节 强电解质溶液理论 一、离子相互作用理论 二、离子的活度和活度系数 三、离子强度与离子活度系数的关系 第二节 酸碱理论 一、酸碱理论的发展 二、酸碱质子理论 三、酸碱电子理论 第三节 水溶液中的质子转移平衡及有关计算 一、水的质子自递作用和溶液的pH值 二、酸碱在水溶液中的质子转移平衡及有关计算 Summary 习题
 第三章 沉淀溶解平衡 第一节 溶度积 一、溶度积常数 二、溶度积和溶解度的相互换算 三、溶度积规则 四、同离子效应和盐效应? 第二节 沉淀的生成 一、加入沉淀剂 二、控制溶液的pH值 第三节 分步沉淀和沉淀的转化 一、分步沉淀 二、沉淀的转化 第四节 沉淀的溶解 一、生成弱电解质 二、氧化还原反应 三、生成配合物 Summary 习题
 第四章 缓冲溶液 第一节 缓冲溶液的基本概念 一、缓冲作用 二、缓冲作用原理 三、缓冲对 第二节 缓冲溶液pH值的计算 一、缓冲公式 二、计算缓冲溶液pH值 三、缓冲公式的校正 第三节 缓冲容量 一、缓冲容量 二、影响缓冲容量的因素 第四节 缓冲溶液的配制 第五节 缓冲溶液在医学上的意义 Summary 习题
 第五章 化学反应中的能量变化第六章 化学反应速率第七章 氧化还原与电极电势第八章 原子结构和元素周期表第九章 共价键和分子间作用力第十章 S区元素第十一章 p区元素第十二章 配位化合物第十三章 d区元素第十四章 镧系、锕系、稀有气体第十五章 化学元素与人类健康习题中计算题参考答案主要参考文献附录 附录一 国际单位制 附录二 常用的物理常数 附录三 平衡常数 附录四 一些物质的基本热力学数据 附录五 一些还原半反应的标准电极电势索引

<<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>