

<<无机化学>>

图书基本信息

书名：<<无机化学>>

13位ISBN编号：9787502538859

10位ISBN编号：7502538852

出版时间：2002-7

出版时间：化学工业

作者：赵燕 编

页数：231

字数：37000

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

本书涵盖了教育部颁布的工业分析与检验专业的“无机化学教学基本要求”的全部知识点。介绍了化学的基本概念，物质结构的基础知识，化学反应速度和化学平衡，主要的金属和非金属元素及其化合物，电解质溶液，电化学基础知识等，并对化学能源以及新能源以及新能源的开发利用做了介绍。

本书偏重于知识的应用，联系日常生活和生产实际，生活实际，密切关注新知识、新技术以及社会的焦点问题。

力求体现新时代的特点。

本书供中等职业学校工业分析与检验专业师生使用，也可作为其它专业及关心化学的人士的参考用书。

。

<<无机化学>>

书籍目录

绪论 0.1 化学与社会 0.2 无机化学的地位、作用 0.3 无机化学的学习方法 1. 化学基本量和计算 1.1 物质的量 1.1.1 物质的量的单位——摩尔(mol) 1.1.2 摩尔质量 1.1.3 有关物质的量的计算 1.2 气体摩尔体积 1.2.1 气体摩尔体积 1.2.2 有关气体摩尔体积的计算 1.3 物质的量浓度 1.3.1 溶液的概念 1.3.2 物质的量浓度 1.3.3 有关物质的量浓度的计算 1.3.4 溶液的配制 1.4 化学方程式及计算 1.4.1 化学方程式 1.4.2 根据化学方程式的计算 科海拾贝 国际单位制简介 阿伏加德罗定律的发现 思考与练习 2. 原子结构与化学键 2.1 原子的构成 2.1.1 原子的组成 2.1.2 同位素 2.2 原子核外电子的运动状态 2.2.1 电子云 2.2.2 原子核外电子运动状态 2.2.3 原子核外电子排布 2.3 元素周期律 2.3.1 元素周期律 2.3.2 元素周期表 2.3.3 元素性质递变规律 2.3.4 元素周期表的应用 2.4 化学键 2.4.1 离子键 2.4.2 共价键 2.5 分子间力与晶体 2.5.1 分子间作用力 2.5.2 晶体 纳米与未来 科海拾贝 一副彩牌——元素周期律的发现 晶体 思考与练习 3. 卤族元素 3.1 卤族元素的通性 3.1.1 卤族元素的原子结构 3.1.2 卤族元素的性质比较 3.2 氯气 3.2.1 氯气的物理性质 3.2.2 氯气的化学性质 3.2.3 氯气的制备及用途 3.3 氯化氢和盐酸 3.3.1 氯化氢的性质 3.3.2 氯化氢的制备及用途 3.3.3 盐酸 3.4 氟、溴、碘 3.4.1 氟、溴、碘的物理性质 3.4.2 氟、溴、碘的化学性质 3.4.3 氟、溴、碘的制备 3.4.4 氟、溴、碘的用途及其与人体健康 3.5 卤化物 3.5.1 卤化氢和氢卤酸 3.5.2 几种重要的卤化物 3.5.3 氢卤酸及可溶性卤化物的检验 科海拾贝 食盐的妙用 人体中的盐酸 思考与练习 4. 氧化还原反应 4.1 氧化还原反应的基本概念 5. 碱金属、碱土金属 6. 氧族元素 7. 化学反应速率与化学平衡 8. 电解质溶液 9. 电化学基础 10. 氮族元素 11. 碳族元素 12. 硼族元素 13. 配合物 14. 能源的开发与利用 化学实验知识 实验一 化学实验基本操作 实验二 溶液的配制和稀释 实验三 元素性质递变规律 实验四 硫酸铜晶体的制取和结晶水含量的测定 实验五 卤族元素及其重要化合物的性质 实验六 氧化还原反应 实验七 碱金属、碱土金属及重要化合物的性质 实验八 氧族元素重要化合物的性质 实验九 化学反应速率和化学平衡 实验十 电解质溶液 实验十一 缓冲溶液 实验十二 电化学基础 实验十三 氮族元素重要化合物性质 实验十四 碳族元素及化合物、硼族元素化合物的性质 实验十五 配合物 实验十六 几种重要的过渡金属元素化合物的性质 附录 附录1 化学上常用的量及法定计量单位 附录2 国家选定的非国际单位制单位(摘录) 附录3 常见酸、碱、盐的溶解性表(293K) 主要参考资料 元素周期表

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>