

<<无机化学实验>>

图书基本信息

书名：<<无机化学实验>>

13位ISBN编号：9787561811573

10位ISBN编号：7561811578

出版时间：1999-6

出版时间：天津大学出版社

作者：天津化工学校

页数：101

字数：169000

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>

## <<无机化学实验>>

### 内容概要

本《无机化学实验》是根据全国化工中专教学指导委员会1996年5月颁发的《无机化学实验教学大纲》和《无机化学教学实习教学大纲》编写的，是与《无机化学》（四年制）配套使用的教材。

第一部分为无机化学性质实验和离子鉴定实验，第二部分为无机化学教学实习及综合实验。第一部分内容的大纲学时为50学时，第二部分内容的大纲学时为60学时。若无机化学课时不够，第一部分的实验十四、十五可在教学实习中进行。

## &lt;&lt;无机化学实验&gt;&gt;

## 书籍目录

第一部分 无机化学实验 无机化学实验的基本知识 一、化学实验规划 二、化学实验室安全操作的基本知识 三、实验室中意外事故的处理 四、消防常识 五、实验报告格式要求及格式示例 无机化学实验的基本操作 一、玻璃仪器的洗涤 二、仪器的干燥 三、台秤的使用 四、试剂的取用 五、加热装置和加热方法 六、温度计的使用 七、试纸及其使用 八、秒表的使用 九、离心机的使用 实验一 无机化学实验的基本操作与溶液的配制 实验二 碱金属、碱金属、卤素及其重要化合物 实验三 化学反应速率和化学平衡 实验四 电解质溶液与沉淀平衡 实验五 硼、铝与碳、锡、铅的重要化合物 实验六 氧化还原反应和电化学基础 实验七 氮族元素重要化合物 实验八 氧和硫的重要化合物 实验九 金属硫化物的溶解性 实验十 阴离子的鉴定 实验十一 配位化合物与过渡元素 (Cu、Ag、Zn、Hg) 重要化合物 实验十二 过渡元素 (Cr、Mn、Fe、Co、Ni) 重要化合物 实验十三  $\text{Cu}^{2+}$ 、 $\text{Zn}^{2+}$ 、 $\text{Hg}^{2+}$ 、 $\text{Mn}^{2+}$ 、 $\text{Fe}^{2+}$ 、 $\text{Fe}^{3+}$ 、 $\text{Co}^{2+}$ 、 $\text{Ni}^{2+}$ 、 $\text{Al}^{3+}$ 、 $\text{CrO}_4^{2-}$ 、 $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$  的鉴定 实验十四 已知阳离子  $\text{H}_2\text{S}$  系统分组离子鉴定 实验十五 已知阳离子两酸两碱系统分组离子鉴定 第二部分 无机化学教学实习及综合实验 实验一 玻璃管的加工 实验二 分析天平的使用 实验三 二氧化碳相对分子质量的测定 实验四 硝酸钾的制备 实验五 二氧化钛的制备 实验六 硫酸亚铁铵的制备 实验七 水热法合成 4A 型分子筛 实验八 难溶无机化合物的溶解 实验九 对未知阳离子 (溶液) 进行分离和检出 实验十 固体未知物的鉴定 附录 1 无机实验常用仪器介绍 附录 2 常见金属化合物在水溶液中的溶解性 附录 3 无机实验中常见的毒物 附录 4 电离常数 附录 5 某些试剂溶液的配制 附录 6 常见气体、蒸汽在常温常压下的爆炸极限 附录 7 常用的无机干燥剂 附录 8 强酸、强碱、氨溶液的质量分数与密度 ( $\text{g} \cdot \text{cm}^{-3}$ )、物质的量浓度 ( $\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$ ) 的关系 附录 元素周期表

<<无机化学实验>>

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>