

初中化学2022年年末周练知识点——金属的化学性质训练题（一）【含详解】

1. _____

“愚人金”实为铜锌合金，外观与黄金极为相似，常被不法商贩冒充黄金牟取暴利，下列关于鉴别“愚人金”与黄金的实验方案，合理的是()

- ① 比较硬度，硬度小的是“愚人金”
- ② 灼烧，表面变色的是“愚人金”
- ③ 浸没在稀硫酸中，表面有气泡产生的是“愚人金”
- ④ 浸没在硫酸锌溶液中，表面附着白色物质的是“愚人金”

A. ①③ B. ②④ C. ①④ D. ②③

2. _____

在一定量的硝酸银和硝酸铜溶液中加入锌粉，充分反应后过滤，得到滤液和滤渣，下列分析正确的是()

- A. 如果滤液显蓝色，则滤渣一定没有Cu
- B. 如果滤渣只含一种金属，滤液中的溶质可能含有三种
- C. 在滤渣中加入稀盐酸有气泡产生，滤液中的溶质可能含有两种
- D. 在滤渣中加入稀盐酸没有气泡产生，则滤渣一定含有Ag和Cu

3. _____

现有甲、乙、丙、丁四种颗粒大小相同的金属，分别投入相同的稀硫酸中，只有甲、乙表面有气泡产生，且甲产生气泡较快；再把丙和丁投入相同的硝酸银溶液中，过一会儿，丙的表面有银析出，而丁没有变化。则四种金属的活动性顺序是()

- A. 甲>乙>丁>丙 B. 丁>乙>丙>甲
- C. 甲>乙>丙>丁 D. 乙>甲>丁>丙

4. _____

取一定量打磨后的铝片于某容器中，再逐渐加入稀盐酸。加入稀盐酸的质量与有关量的变化关系图错误的是