

湖北2022年九年级前半期化学月考测验网络考试试卷

1. 选择题

为比较4种金属X、Y、Z、W的金属活动性，小刚进行了一系列实验，结果如下表所示。其中能反应的记为“√”，不能反应的记为“—”，无标记的表示未做该实验。

参加反应的物质 X Y Z W

W(NO₃)₂溶液 —√—

ZNO₃溶液 √ √ √

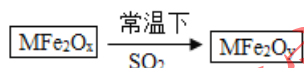
稀盐酸 —√—√

则它们的金属活动性顺序为（ ）

A. Y>W>X>Z B. Y>W>Z>X C. Y>X>W>Z D. X>Y>W>Z

2. 选择题

新型纳米材料MFe₂O_x(3<X<4)中，M表示+2价的金属元素，在反应中化合价不发生变化。常温下，MFe₂O_x能使工业废气中的SO₂转化为S，转化流程如下图所示：



已知MFe₂O_y中Fe为+3价。下列说法中，不正确的是（ ）

A. SO₂是大气污染物 B. SO₂不是该反应的催化剂
C. y的数值为4 D. SO₂发生了分解反应

3. 选择题

某研究小组测定Cu-Fe合金和Fe-Al合金中铁的质量分数。向5.6g其中一种合金粉末中加入100g某溶质质量分数的稀硫酸，恰好完全反应，并产生ag氢气，则下列说法正确的是（ ）

A. 当粉末为Fe-Al合金时，a可能为0.2g
B. 当粉末为Cu-Fe合金时，反应完全后，生成物的溶液里一定含有Fe²⁺和Cu²⁺
C. 当粉末为Cu-Fe合金时，若a为0.1g，则该种合金中含铁的质量分数为50%
D. 当粉末为Fe-Al合金时，所需稀硫酸溶质质量分数一定大于9.8%

4. 选择题

关于金属物品的使用正确的是（ ）

A. 铝合金门窗变旧变暗后用砂纸或钢丝球打磨
B. 铁桶中加入硫酸铜溶液和石灰乳配制杀菌剂波尔多液
C. 铝壶内的水垢用质量分数为18%的热盐酸长时间浸泡
D. 校内用钢架制作的自行车防雨棚应定期喷涂油漆防锈

5. 选择题