

2021-2022学年四川省成都市锦江区九年级（下）第2周周测化学试卷待解析

1.

写出下列化学方程式及主要的实验现象

铁与稀盐酸：_____

现象：有_____产生，溶液由无色变为_____色。

2.

写出下列化学方程式及主要的实验现象

将铁丝插入氯化铜溶液中：_____

现象：_____，_____。

3.

写出下列化学方程式及主要的实验现象

将洁净的铝丝插入硫酸铜溶液中：_____

现象：____，_____。

4.

写出下列化学方程式及主要的实验现象

将铜丝插入硝酸银溶液中：_____

现象：____，_____。

5.

我国古代将炉甘石（ ZnCO_3 ）、赤铜（ Cu_2O ）和木炭粉混合加热到约 800°C ，得到一种外观似金子的锌、铜合金。

试写出上述反应的化学方程式【提示： ZnCO_3 加热可分解为 ZnO ；金属氧化物和木炭粉的反应可参照木炭还原氧化铜】_____；_____；_____。

6.

将少量灰黑色的生铁粉末，投入盛有过量稀硫酸的烧杯中，充分搅拌，待完全反应后过滤，滤纸上留有黑色的残渣。该黑色残渣的主要成分是（ ）

A. 铁 B. 碳 C. 铁、碳混合物 D. 硫酸亚铁