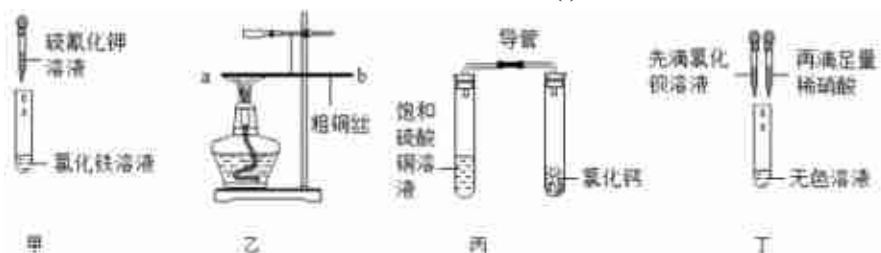


2022届初三上册期末考试化学试卷（浙江省金华市）

1. 选择题

下列实验现象的预测或分析中，错误的是()



- A. 实验甲：试管中出现红褐色沉淀
B. 实验乙：系于细线下原来保持水平的粗铜丝经过加热、冷却后 a 端略下降
C. 实验丙：放置很长一段时间后，饱和硫酸铜溶液中析出少量蓝色晶体
D. 实验丁：出现白色沉淀且沉淀不消失，则无色溶液中一定含有硫酸根离子

2. 选择题

如图为氢气还原氧化铜的实验装置图，下列有关分析正确的是



- A. 装置中试管口需略向下倾斜，主要是为了利于通入氢气
B. 在给试管内药品加热前，需先通氢气排尽试管内的空气
C. 待药品完全反应后，需同时撤去酒精灯和通氢气的导管
D. 该实验装置也可直接用于一氧化碳还原氧化铜的实验

3. 选择题

欲鉴别石灰水、稀盐酸、蒸馏水三瓶失去标签的无色液体，提供的试剂有：①纯碱溶液 ②紫色石蕊溶液 ③酚酞溶液。只用一种试剂可将它们鉴别出来的是()

- A. 只有① B. 只有② C. ①或② D. ①或②或③

4. 选择题

小金做了如下实验：将 4.2 克铁粉和 4.0 克氧化铜粉末均匀混合，然后一次性投入盛有 200 克 9.8% 稀硫酸的大烧杯中。观察到如下现象：立即出现红色固体，前阶段没有明显的气泡产生，后阶段产生大量无色气泡，充分反应后上层清液是浅绿色。由此小金作出下列判断，其中不合理的是

- A. “立即出现红色固体”是由于很快发生了如下转化： $\text{CuO} \xrightarrow{\text{稀硫酸}} \text{CuSO}_4 \xrightarrow{\text{铁粉}} \text{Cu}$
B. “产生大量无色气泡”是由于发生了如下反应： $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{H}_2\uparrow$
C. 该实验条件下，硫酸铜比稀硫酸更容易跟铁粉发生反应
D. 在不同浓度的硫酸铜和稀硫酸的混合溶液中投入铁粉，都是硫酸铜先跟铁粉反应

5. 选择题

下列各组物质在水溶液中能够共存，而且加入酚酞试液后显红色的是()

- A. NaOH 、 CuSO_4 、 HCl B. NaNO_3 、 Na_2SO_4 、 Na_2CO_3
C. KCl 、 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 、 HCl D. NH_4NO_3 、 NaOH 、 K_2SO_4

6. 选择题