



扫码查看解析

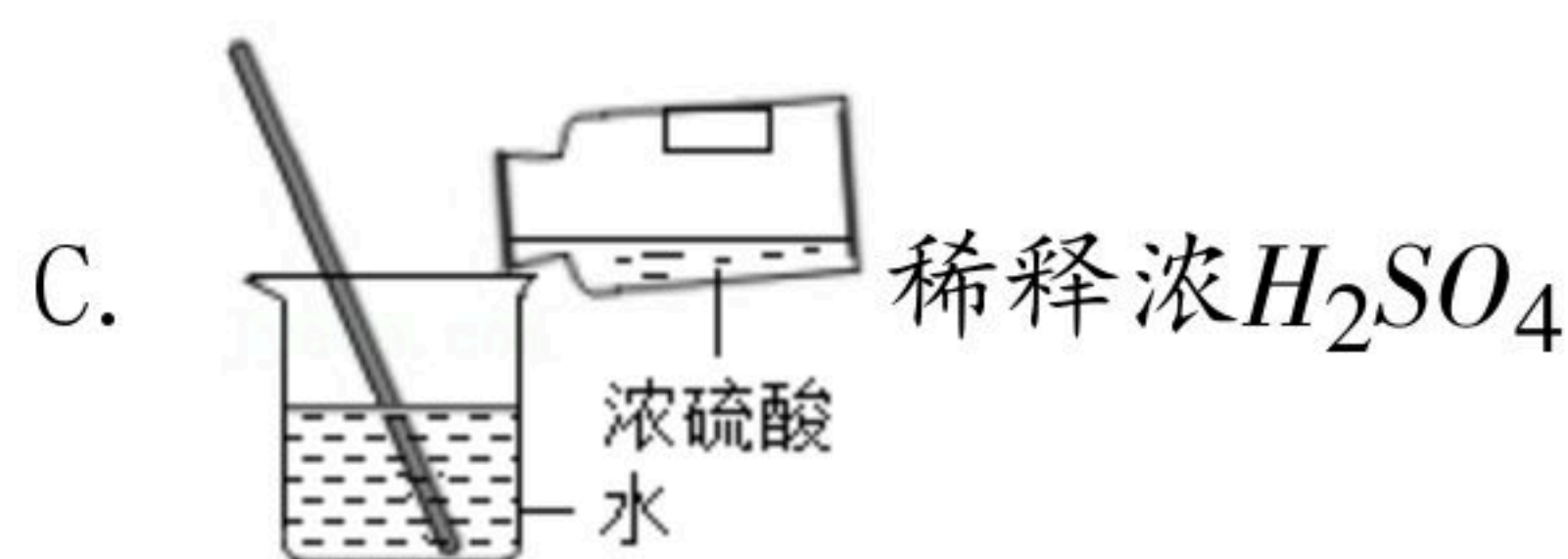
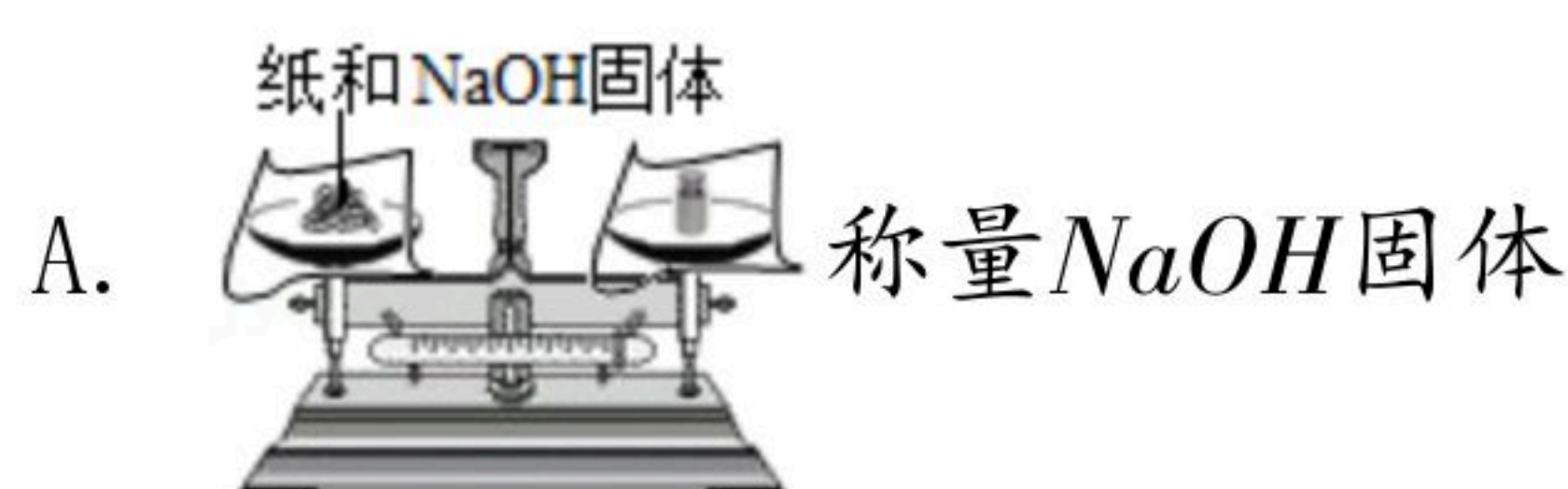
# 2021-2022学年浙江省湖州市吴兴区九年级（上）期末 试卷

## 化学

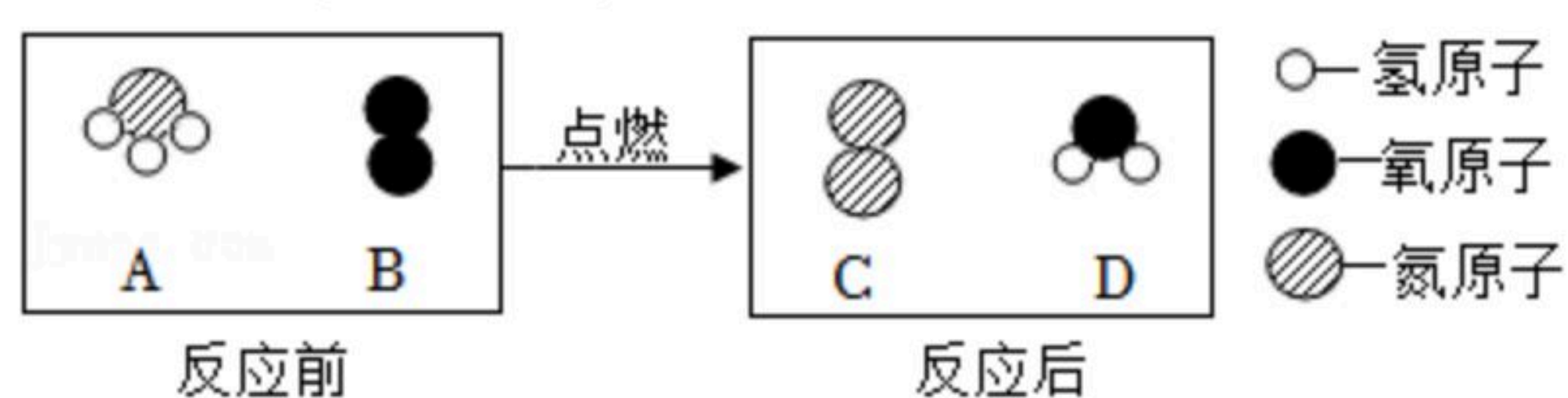
注：满分为50分。

一、选择题（本大题共有6小题，每题3分，共18分。每小题只有一个选项是正确的，不选、多选、错选均不得分）

1. 下列有关酸碱溶液配制及其性质实验的操作，正确的是（ ）



2. 如图是某个化学反应前后物质的微观模型。根据图示判断，该反应应属于（ ）



A. 化合反应                  B. 分解反应                  C. 复分解反应                  D. 置换反应

3. 下列物质间的转化，通过一步化学反应不能实现的是（ ）

- A.  $Cu(OH)_2 \rightarrow CuCl_2$                                   B.  $H_2SO_4 \rightarrow HCl$   
C.  $NaNO_3 \rightarrow Na_2CO_3$                                   D.  $CaCl_2 \rightarrow CaCO_3$

4. 推理是学习化学的一种重要方法，下列推理正确的是（ ）

- A. 酸和碱的溶液能与指示剂反应，则所有的酸和碱都能使指示剂变色  
B. 铝表面的氧化铝薄膜能起到保护作用，则铁表面的氧化铁也能起到保护作用  
C. 酸和碱反应生成盐和水，则能生成盐和水的反应一定是酸和碱的反应  
D. 化合物是由不同种元素组成的纯净物，则由不同种元素组成的纯净物一定是化合物

5. 除去下列各物质中含有的少量杂质，所选用的试剂、操作方法都正确的是（ ）

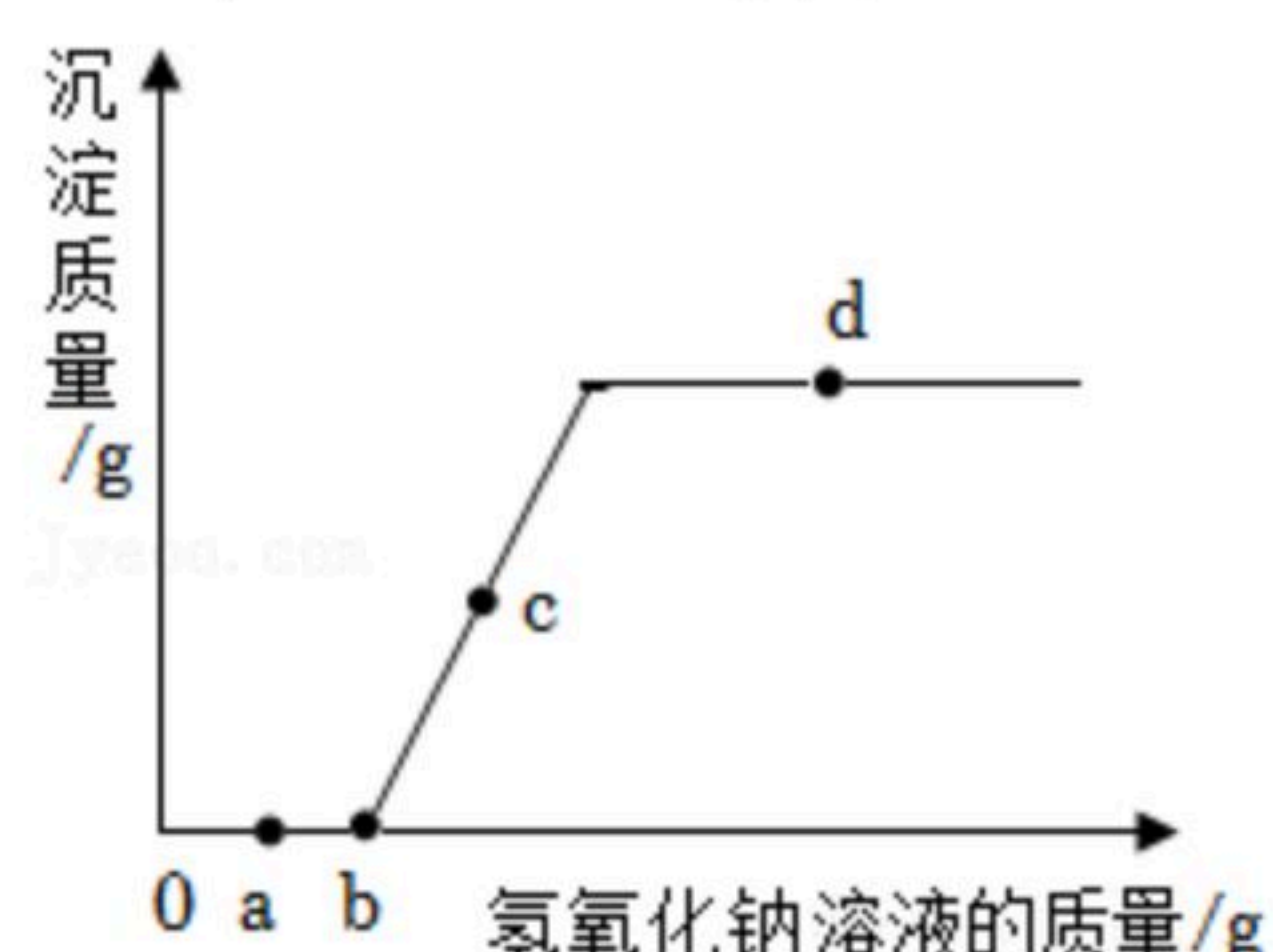


扫码查看解析

选项	物质	杂质	试剂	操作方法
A	Fe	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	稀盐酸	加入足量的稀盐酸，过滤
B	FeSO <sub>4</sub> 溶液	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Fe	加入过量的铁粉，过滤
C	MnO <sub>2</sub>	KCl	蒸馏水	加入足量蒸馏水，溶解、过滤、蒸发结晶
D	KNO <sub>3</sub> 溶液	K <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	CaCl <sub>2</sub>	加入适量CaCl <sub>2</sub> 溶液，过滤

A. A                      B. B                      C. C                      D. D

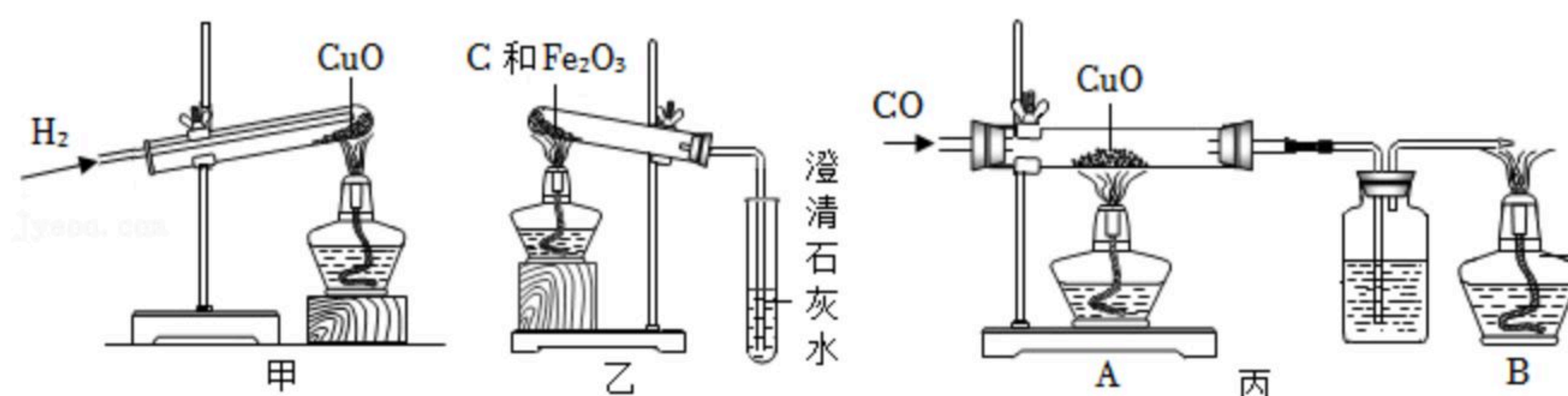
6. 向一定量的硫酸铜和稀硫酸的混合溶液中滴加氢氧化钠溶液，反应过程中产生的沉淀质量与加入的氢氧化钠溶液质量关系如图所示。下列说法错误的是（ ）



- A. a点溶液中的溶质有2种
- B. 滴加过程中，溶液中钠离子数量不断增加
- C. 整个变化过程中硫酸根离子数目没有改变
- D. d点溶液的pH>7

## 二、填空题

7. 氢气、木炭、一氧化碳是金属冶炼中常用的还原剂。如图甲是氢气还原氧化铜的实验，如图乙是木炭还原氧化铁的实验，如图丙是一氧化碳还原氧化铜的实验。

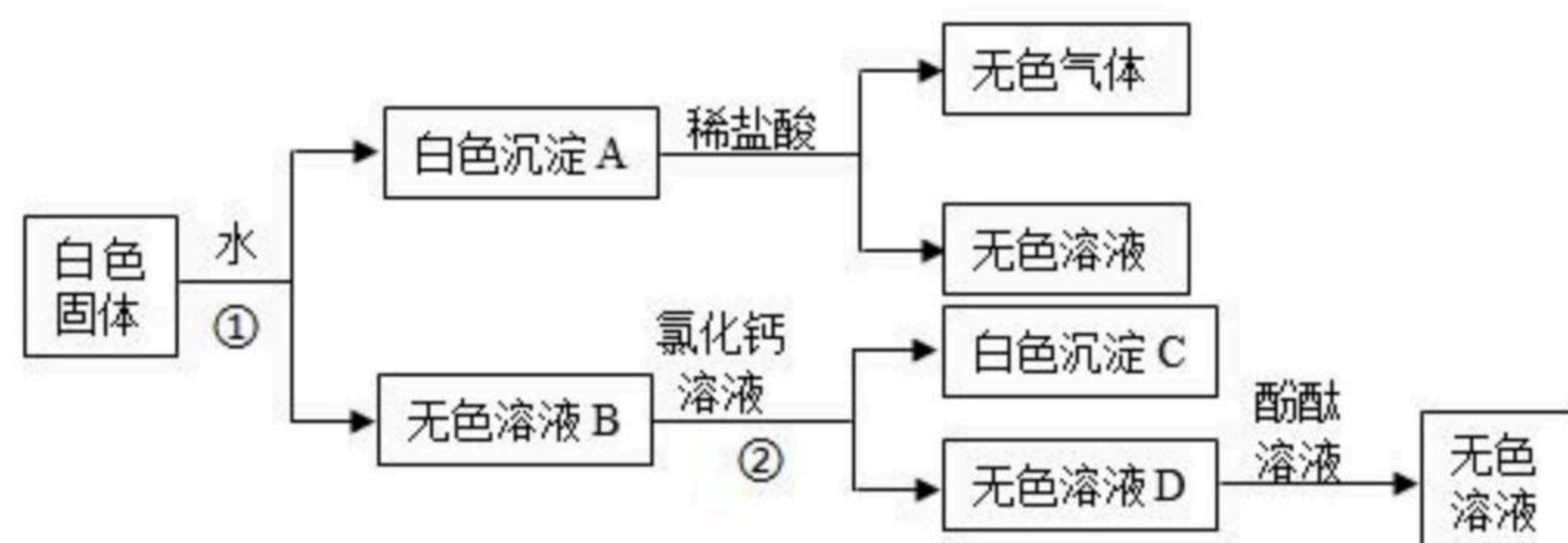


- (1) 甲实验反应后试管中出现红色固体变成黑色现象的原因 \_\_\_\_\_。
- (2) 乙实验的冶炼效果不理想，后采用酒精喷灯代替普通酒精灯重做此实验效果较理想。由此可以推断，冶炼不理想的原因 \_\_\_\_\_。
- (3) 丙实验中为防止发生CO中毒，应先点燃 \_\_\_\_\_ (填A或B) 酒精灯。

8. 有一包白色固体，可能由BaCl<sub>2</sub>、NaOH、Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>、Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>中的一种或几种组成。为确定其成分，实验小组进行实验，实验过程中所加试剂均足量，实验过程及现象如图所示。



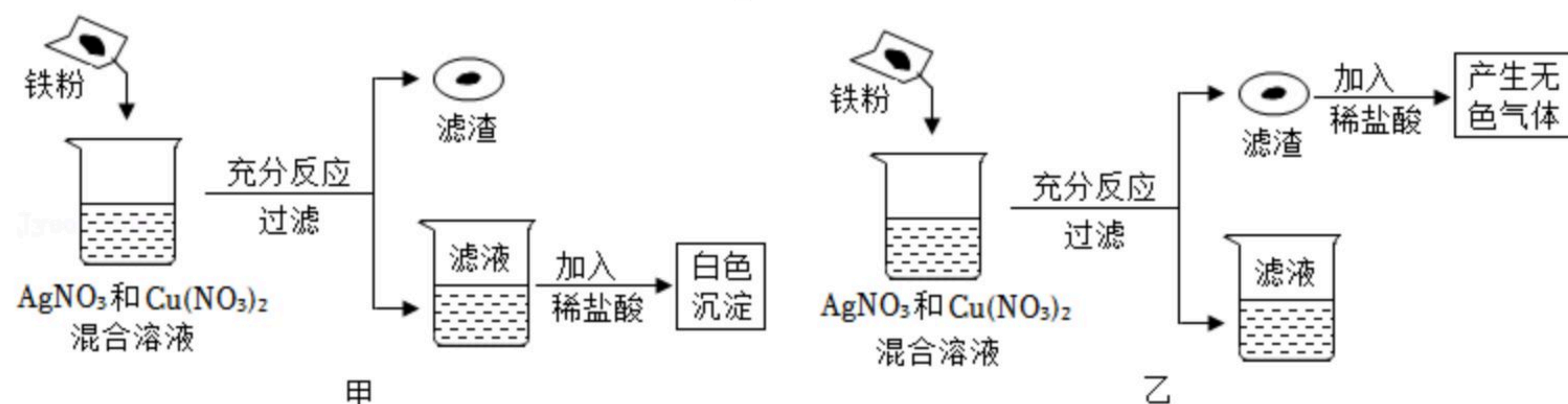
扫码查看解析



- (1) ①和②的实验操作名称 \_\_\_\_\_。
- (2) 白色沉淀A的化学式为 \_\_\_\_\_。
- (3) 生成沉淀C的化学方程式 \_\_\_\_\_。
- (4) 这包白色固体是由 \_\_\_\_\_ (填化学式) 组成。

### 三、实验探究题

9. 某兴趣小组在探究金属化学性质时，做了如图甲、乙的两次实验。



(1) 图甲是向滤液中加入稀盐酸，观察到有白色沉淀产生。

①写出产生滤渣的反应的化学方程式 \_\_\_\_\_。

②滤液中一定含有的金属离子为 \_\_\_\_\_ (填离子符号)。

(2) 图乙是向滤渣中加入过量的稀盐酸，观察到有无色气体产生。

①滤液中含有溶质的化学式为 \_\_\_\_\_。

②实验结束后所得滤液质量 \_\_\_\_\_ (填“大于”、“小于”或“等于”) 反应前原烧杯中混合溶液质量。

### 四、解答题

10. 第十四届全国运动会于2021年9月15日 - 9月27日在西安召开，请根据所学知识回答相关问题：

(1) 全运场馆的建造使用了多种新材料，其中用到玻璃钢 (FRP) 亦称作GFRP，即纤维增强塑料。属于 \_\_\_\_\_ (填字母，下同)。

A.无机材料    B.合成材料    C.复合材料

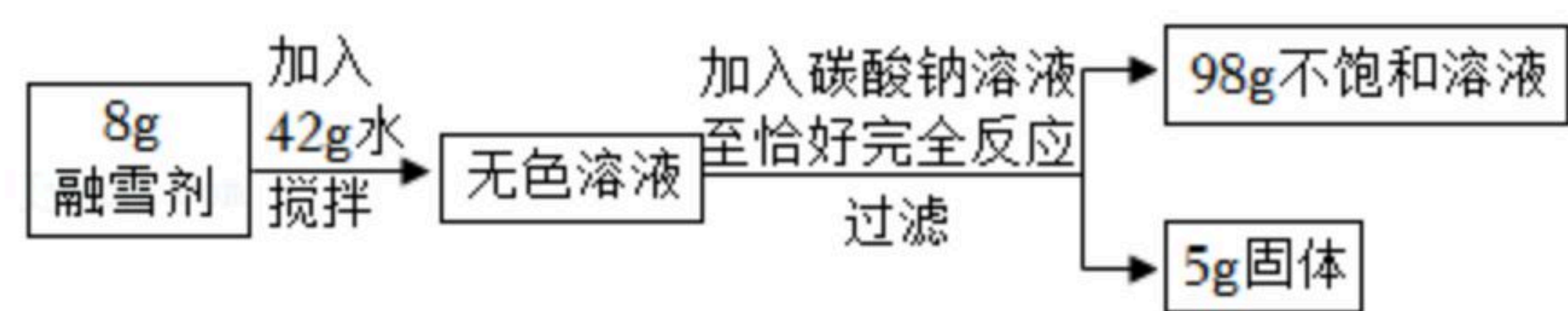
(2) 全运村的绿植养护需要用到营养液，下列营养液的成分中属于复合肥的是 \_\_\_\_\_ (填序号)。

①  $(NH_4)_2SO_4$     ②  $KNO_3$     ③  $Ca(H_2PO_4)_2$

11. 冬季路面积雪给交通带来安全隐患，抛撒融雪剂是融雪的常用方法。某公司生产的融雪剂是一定含有氯化钠，可能含有氯化钙或硫酸铜中的一种或两种物质。小华为了探究其成分，设计并完成了以下实验：



扫码查看解析



- (1) 融雪剂中氯化钠的质量。
- (2) 碳酸钠溶液中溶质的质量分数。