



扫码查看解析

2022年浙江省台州市中考模拟试卷

化学

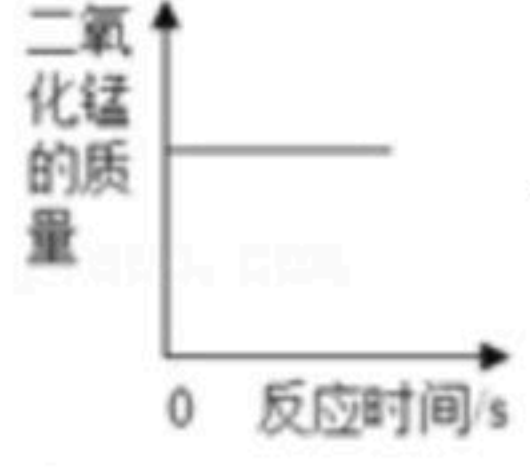
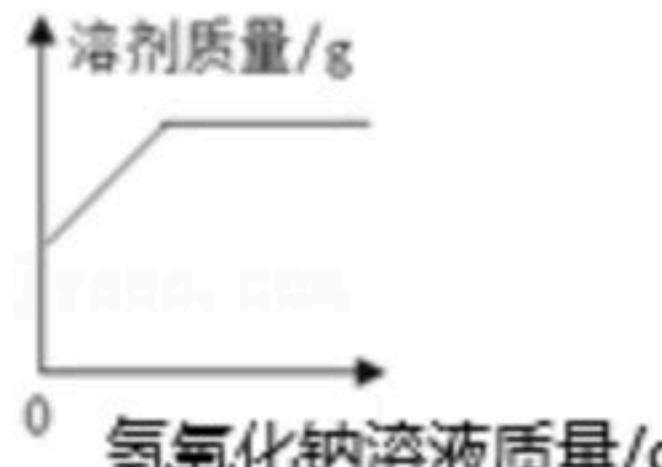
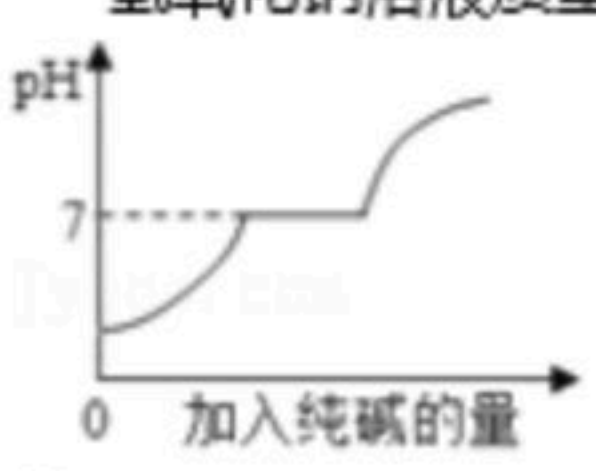
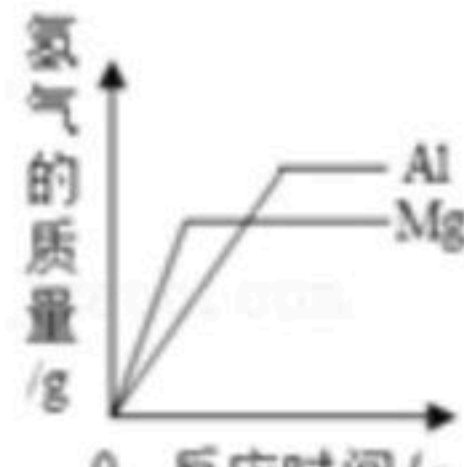
注：满分为30分。

一、单选题

1. 在通常情况下，通过实验测定一瓶气体中只含有C、H两种元素，则这瓶气体不可能是（ ）

- A. 一种化合物
- B. 两种单质的混合物
- C. 一种单质和一种化合物的混合物
- D. 两种化合物的混合物

2. 下列图象不能正确反映对应变化关系的是（ ）

- A.  向二氧化锰中加入一定量的双氧水
- B.  向一定量的稀盐酸中加入氢氧化钠溶液至过量
- C.  向盐酸和氯化钙的混合溶液中逐滴加入纯碱溶液至过量
- D.  向等质量的镁粉和铝粉中分别加入过量等质量分数的稀硫酸

3. 一包固体可能由硝酸铜、硫酸钠、氯化钠、碳酸钠、氢氧化钠中的一种或几种组成。为了探究该固体的组成，某兴趣小组设计并开展以下实验。其中，步骤I中固体全部消失，溶液呈蓝色，无气泡产生，步骤II、III中均可观察到有白色沉淀生成。下列说法正确的是（ ）

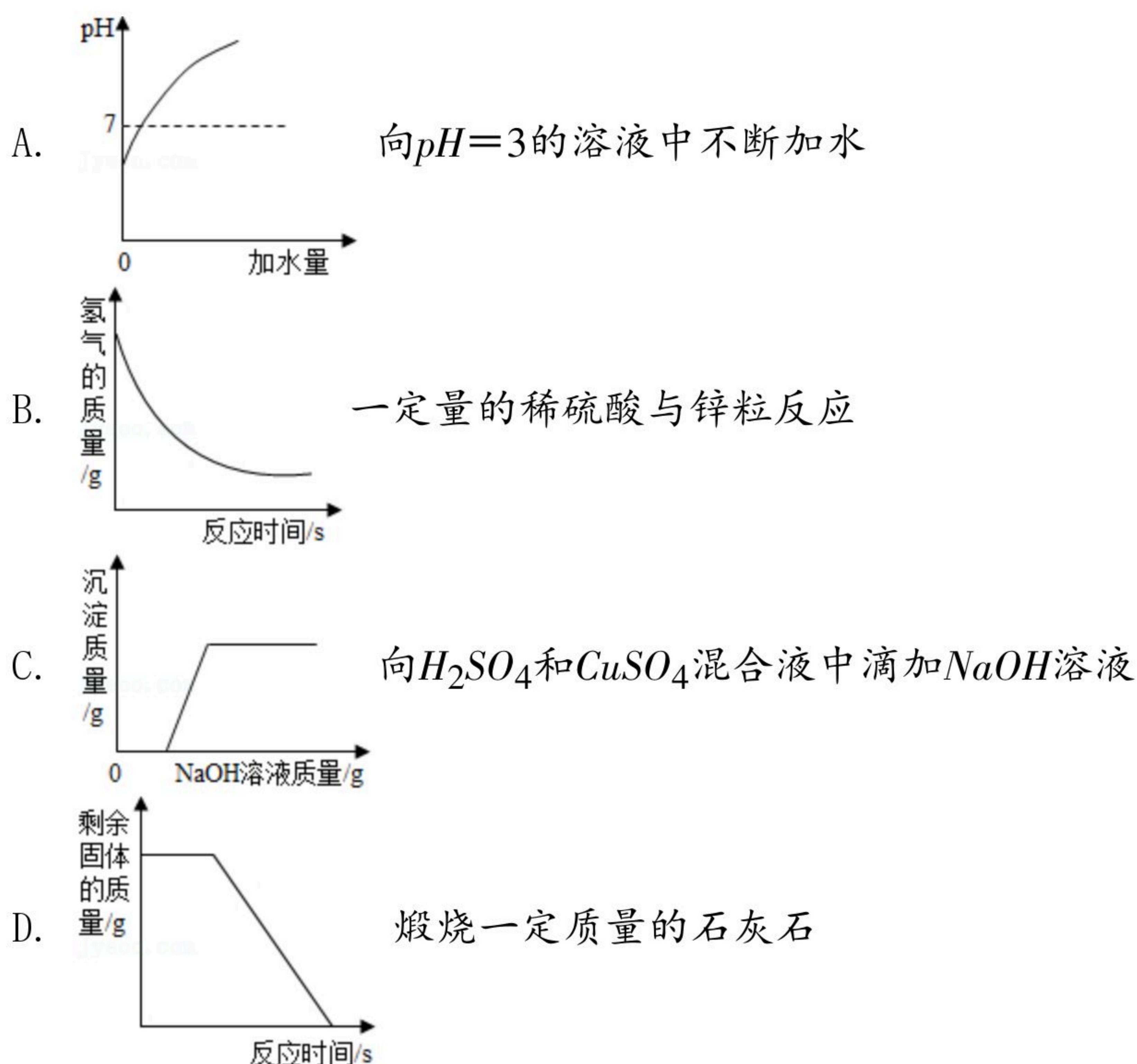


- A. 步骤I的实验现象说明原固体中一定没有氢氧化钠
- B. 步骤II所得的白色固体中一定含有碳酸钡
- C. 步骤II所得蓝色滤液中含有的阳离子只有3种
- D. 原固体中一定有硝酸铜、硫酸钠，可能有氯化钠、氢氧化钠

4. 如图所示图象能正确反映所对应叙述关系的是（ ）



扫码查看解析



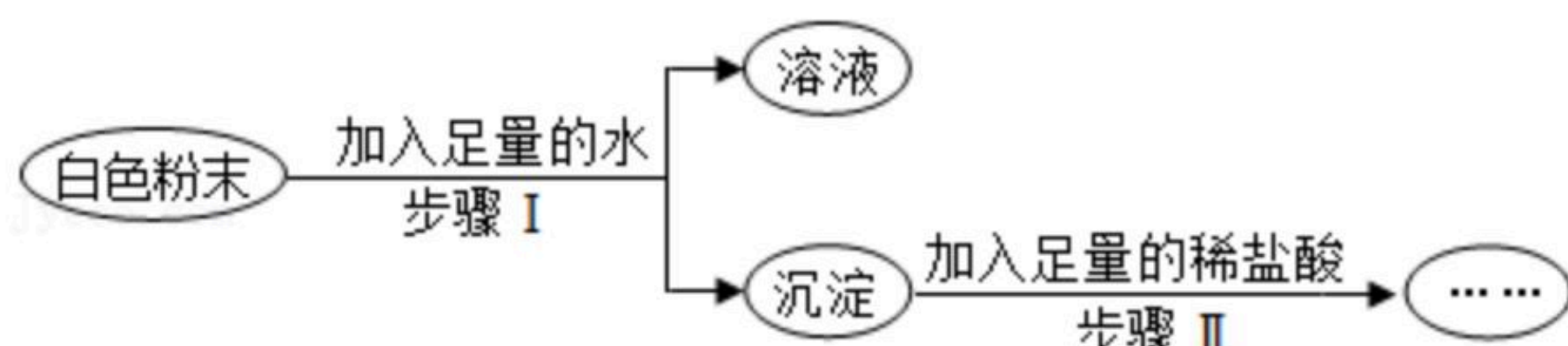
5. 如图所示生活用品，主要利用金属具有良好导热性的是（ ）



6. 下列事实不能用金属活动性顺序解释的（ ）

- A. 真金不怕火炼
- B. 铜能将银从硝酸银溶液中置换出来
- C. 不能用金属铜与稀硫酸反应制取氢气
- D. 铁的硬度比铜大

7. 有一包白色粉末，可能含有 Na_2CO_3 、 Na_2SO_4 、 $NaCl$ 、 $Ba(OH)_2$ 中的一种或几种，为了探究其成分，实验过程如图所示：



(1) 如果步骤 II 中沉淀全部溶解，写出步骤 I 中生成沉淀的化学方程式

(2) 如果步骤 II 中沉淀部分溶解，则原白色粉末中一定含有