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（　　）

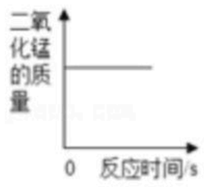
A. 一种化合物

B. 两种单质的混合物

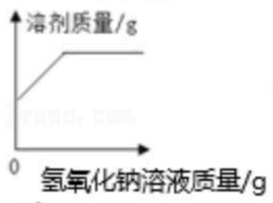
C. 一种单质和一种化合物的混合物

D. 两种化合物的混合物

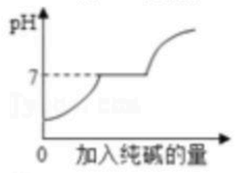
2. 下列图象不能正确反映对应变化关系的是（　　）

A. 

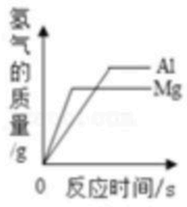
向二氧化锰中加入一定量的双氧水

B. 

向一定量的稀盐酸中加入氢氧化钠溶液至过量

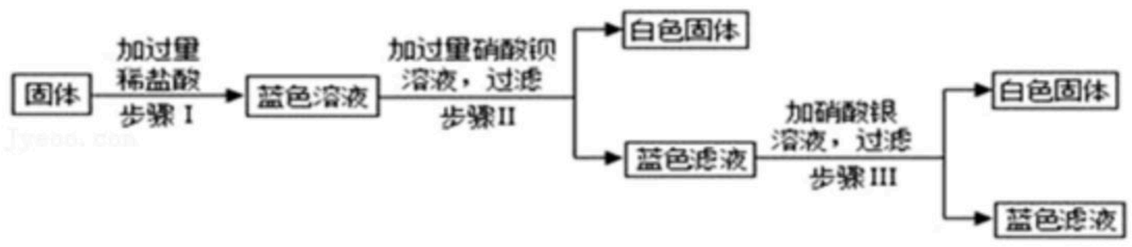
C. 

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

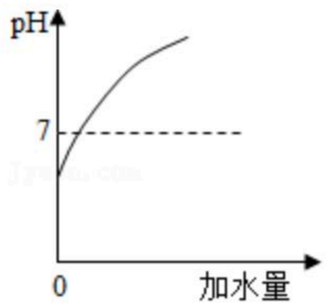
B. 步骤 II 所得的白色固体中一定含有碳酸钡

C. 步骤 II 所得蓝色滤液中含有的阳离子只有3种

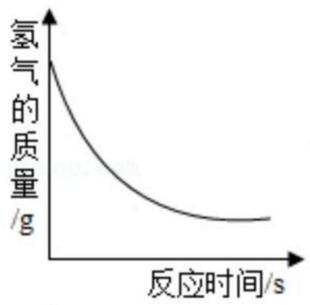
D. 原固体中一定有硝酸铜、硫酸钠，可能有氯化钠、氢氧化钠

4. 如图所示图象能正确反映所对应叙述关系的是（　　）

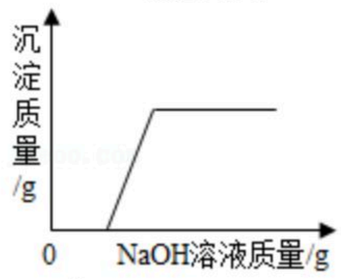
扫码查看解析

A. 

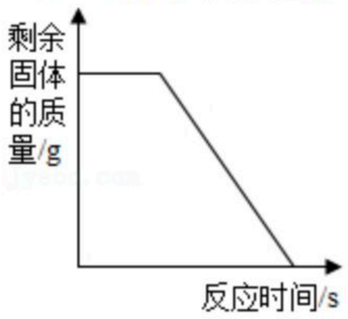
向$pH=3$的溶液中不断加水

B. 

一定量的稀硫酸与锌粒反应

C. 

向H_2SO_4和$CuSO_4$混合液中滴加$NaOH$溶液

D. 

煅烧一定质量的石灰石

5. 如图所示生活用品，主要利用金属具有良好导热性的是（　　）

A.
铸铁炊具

B.
金属细丝

C.
铜制电缆

D.
铁锤

6. 下列事实不能用金属活动性顺序解释的（　　）

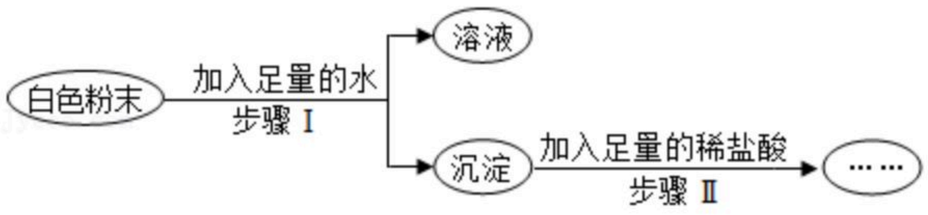
A. 真金不怕火炼

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_____。