



扫码查看解析

2019年贵州省安顺市中考试卷

化 学

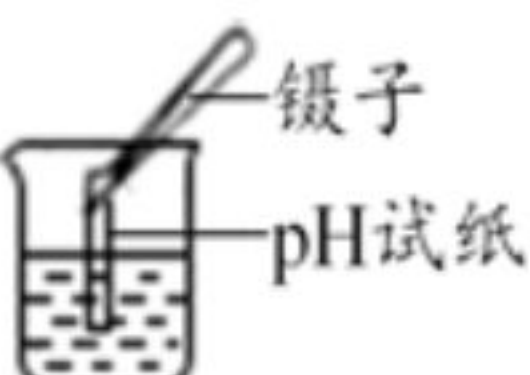
注：满分为70分。

一、单选题

1. 实验准备室里，实验仪器们展开了热烈的讨论。下列表述一定发生化学变化的是（ ）
- A. 试管："干净吧！我身上一滴水都没有"
- B. 酒精灯："帽子哪里去了？我的燃料越来越少了"
- C. 铁架台："好难受啊！我在潮湿的空气中生锈了"
- D. 量筒："同学们不爱惜我，我被摔坏了"

2. 规范的实验操作是实验安全与成功的保证。下列实验操作错误的是（ ）

A.  检查气密性

B.  测定溶液的pH

C.  过滤

D.  稀释浓硫酸

3. 2019年6月5日世界环境日大会在中国举行，世界各国达成共识：全力改善环境质量，全推动绿色发展。下列做法符合绿色发展理念的是（ ）
- A. 垃圾分类回收，增强节约意识
- B. 鼓励开私家车，带动经济发展
- C. 大量使用化肥，提高粮食产量
- D. 燃放烟花爆竹，增添节日气氛
4. 分类法是初中化学学习的一种重要方法。下列各组物质分类正确的是（ ）
- A. 氧化物： H_2O $2Zn$ SO_4 CO
- B. 碱： $Cu(OH)_2$ $Ba(OH)_2$ C_2H_5OH
- C. 酸： H_2CO_3 H_2SO_4 CH_3COOH
- D. 盐： $NH_3 \cdot H_2O$ $Ca_3(PO_4)_2$ $AlCl_3$

5. 在一密闭容器内加入甲、乙、丙、丁四种物质，在一定条件下发生化学反应，反应前后各物质的质量变化见下表。下列说法中错误的是（ ）

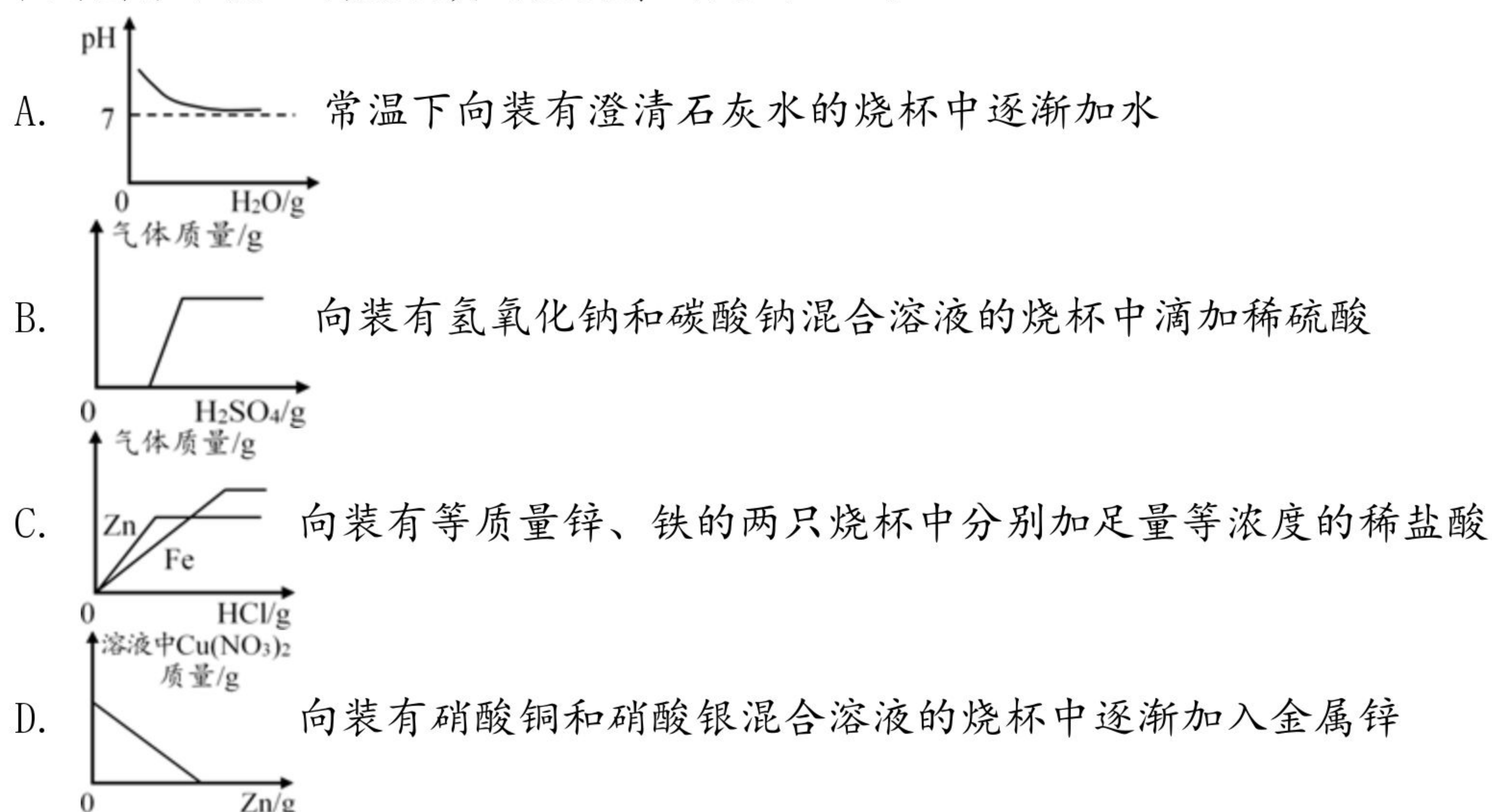
物质	甲	乙	丙	丁
反应前物质质量/g	8	2	8	12
反应后物质质量/g	4	16	X	2



扫码查看解析

- A. 反应后 X 的值为8
- B. 参加反应的甲、丁两种物质的质量比为2:5
- C. 该反应为化合反应
- D. 丙一定为该反应的催化剂

6. 下列图像不能正确反映其对应关系的是 ()



二、填空题

7. 甲、乙是初中化学中常见的两种物质，它们由A、B、C、D四种元素中的三种元素组成。已知A元素原子无中子，B元素原子最外层电子数是次外层的两倍，C元素是地壳中含量最多的元素，D元素是人体中含量最多的金属元素。甲由A、C、D三种元素组成，乙由B、C、D三种元素组成。请写出相应物质的化学式，并计算相对分子质量：

- (1) 甲物质化学式_____；相对分子质量_____。
- (2) 乙物质化学式_____；相对分子质量_____。

8. 化学知识与我们的生产生活密切相关，请从下列物质中选择相应序号填空。

①煤②生铁③氮气④氯化钠⑤二氧化硫⑥硝酸钾

- (1) 充入食品包装袋中用于防腐的是_____；
- (2) 可形成酸雨的是_____；
- (3) 常用作消除道路上积雪的是_____；
- (4) 属于合金的是_____；
- (5) 被称为"工业粮食"的是_____；
- (6) 属于复合肥的是_____。

9. 请按要求回答下列问题。

- (1) 化学用语是学习化学的重要工具。请用化学用语填空：



扫码查看解析



①2个铵根离子_____；②标出次氯酸钠(NaClO)中氯元素的化合价_____。

(2) 2019年5月1日，又一架由北京至安顺的联合航空公司航班平安降落在黄果树机场，标志着安顺迎来了"五一"旅游黄金周的客流高峰。随着越来越多空中客运航线的开通，方便了市民的出行，助力了安顺经济的腾飞。请从化学视角回答下列问题：



①下列飞机组件中，由有机合成材料制成的是_____ (填标号)。

A. 金属起落架 B. 真皮座套 C. 橡胶轮胎

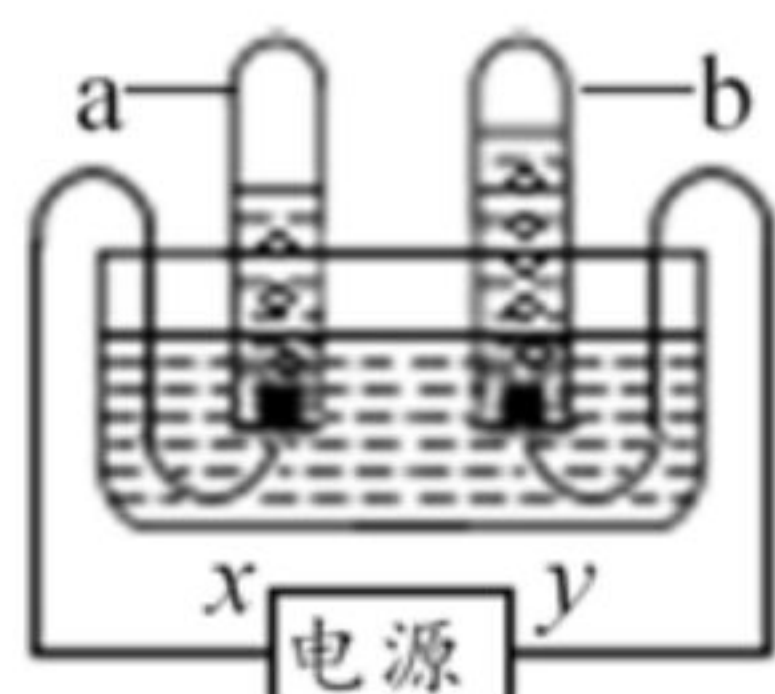
②飞机上提供下列食品：米饭、鸡腿、纯净水、苹果等，其中苹果富含的营养素是_____。

③机组人员就餐后，乘务员用洗洁精清洗餐具上的油污，这是利用了洗洁精的_____作用。

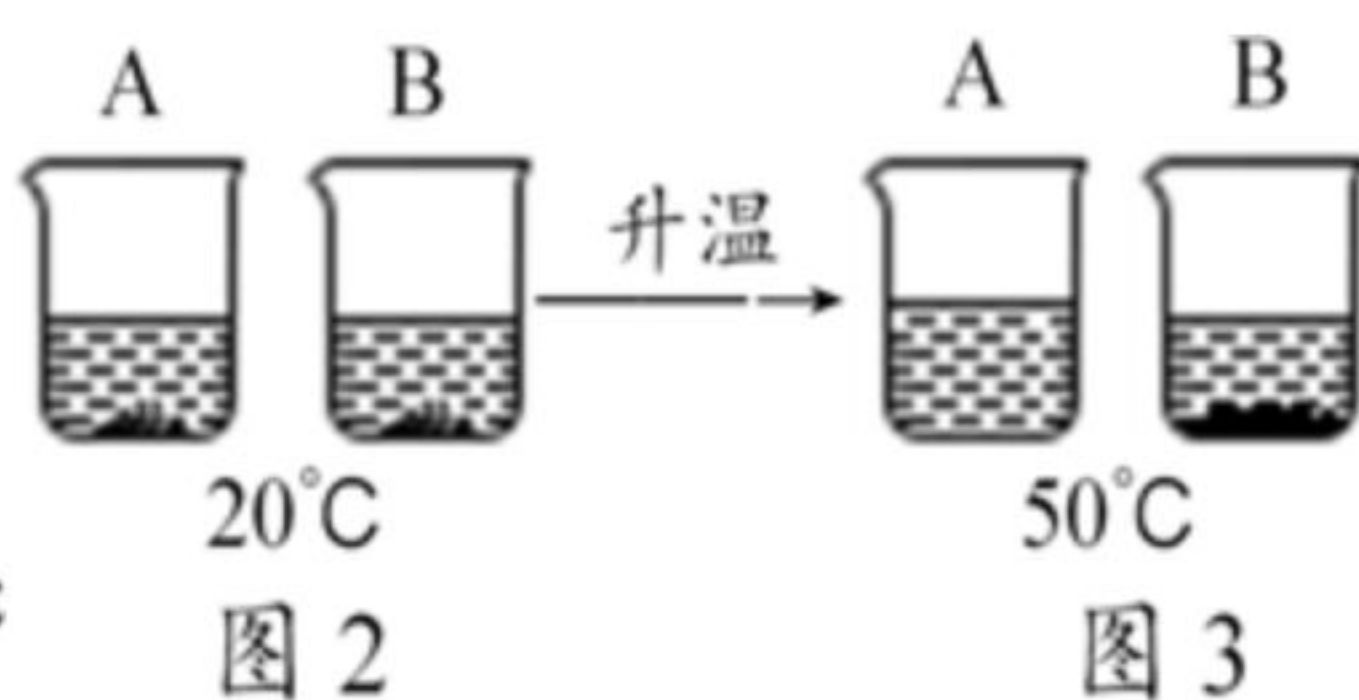
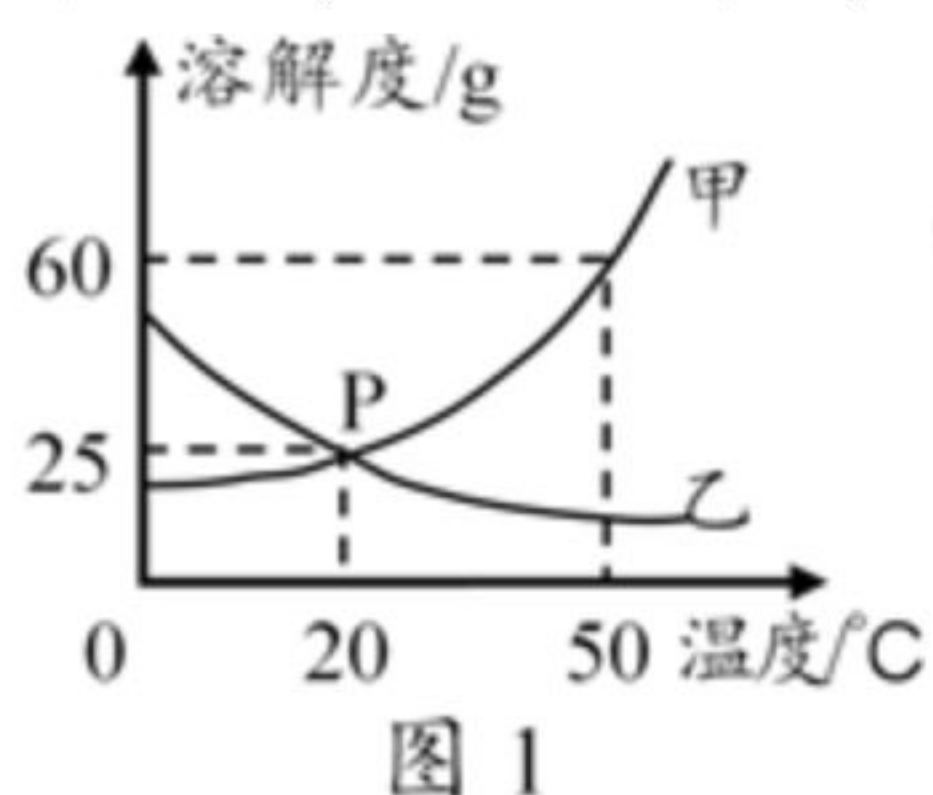
④央视财经节目曾经报道：王者归"铼"，中国发现超级金属铼，制造出航空发动机核心部件。如图是铼在元素周期表中的相关信息，可知铼的相对原子质量是_____。

10. 生命的孕育和维系需要水，人类的日常生活和工农业生产离不开水，水是最常用的溶剂。

(1) 电解水实验如右图所示。 x 是电源的_____极 (填"正"或"负")，检验 b 试管中所得气体的方法是_____。



(2) A 、 B 两种物质的溶解度曲线如图1所示； 20°C 时，将 A 、 B 两种固体各 50g ，分别加入到盛有 100g 水的烧杯中，充分搅拌后现象如图2所示；升温到 50°C 时， A 、 B 两种固体在水中的溶解情况如图3所示。(A、B两物质均不含结晶水)



请回答下列问题：

①从 20°C 到 50°C 的变化过程中，一直处于饱和状态的是_____ (填"A"或"B") 的溶液。

②图1中能表示 A 物质溶解度随温度变化的曲线是_____ (填"甲"或"乙")。

③图1中 P 点的含义_____。

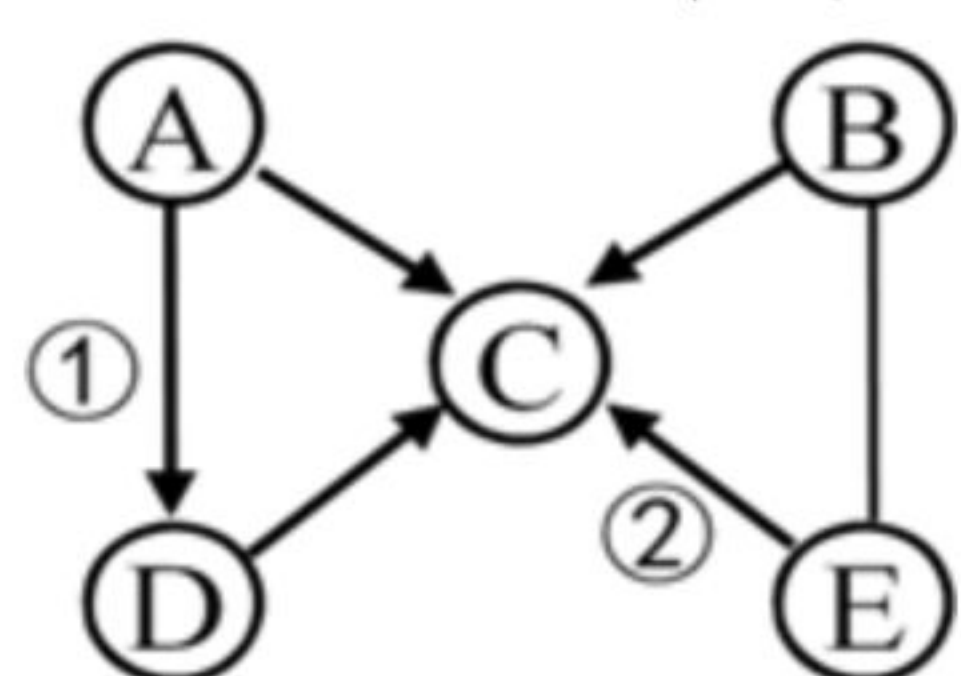
④图3中 A 溶液的溶质质量分数_____。(精确到0.1%)



扫码查看解析

三、推断题

11. A , B , C , D , E 是初中化学常见的五种物质, 其中 A 是钠盐, 且 A 、 D 都由三种元素组成, E 是红棕色固体, 且与 B 在一定条件下反应有黑色粉末生成, C 的固体可用于人工降雨。图中"-"表示两端物质间能发生反应, " $\rightarrow$ "表示物质间的转化关系, 部分反应物、生成物及反应条件已略去。



请回答下列问题:

- (1) 写出下列物质的化学式: A _____; C _____。
- (2) 反应①属于 _____ 反应 (填基本反应类型), B 物质与 E 物质反应过程中, B 物质具有 _____ (填"氧化性"或"还原性")。
- (3) 写出反应②的化学方程式 (写出一个即可): _____。

12. 实验室有一包白色粉末, 可能含有 Na_2SO_4 、 $Ba(NO_3)_2$ 、 K_2CO_3 、 KOH 、 $CuSO_4$ 、 $Mg(NO_3)_2$ 和 KCl 中的一种或几种, 为了确定其成分, 某化学兴趣小组进行了如下实验探究。

(查阅资料) $CaCl_2$ 溶液显中性; K_2CO_3 和"纯碱"的化学性质相似; $MgCO_3$ 微溶于水, 不考虑为沉淀。

(实验步骤)

步骤 I: 取一定量样品于烧杯中, 加足量水充分溶解, 有白色沉淀产生, 溶液呈无色。

初步结论: 原粉末中一定不含 _____。

步骤 II: 将步骤 I 中的混合物过滤, 进行下一步实验探究。

(实验探究一) 小明同学对步骤 II 中过滤所得滤液设计了如下的实验探究方案:

实验步骤	实验现象	实验结论
取一定量滤液于试管中, 加入足量 $CaCl_2$ 溶液, 充分振荡后, 再滴加酚酞溶液。	溶液呈红色	由此确定原粉末中含有 _____

请说明加入足量 $CaCl_2$ 溶液的理由 _____。

(猜想假设) 小红同学对步骤 II 中过滤所得固体成分提出了如下猜想:

- ① $Mg(OH)_2$ ② $BaSO_4$ ③ $BaCO_3$ ④ $Mg(OH)_2$ 、 $BaSO_4$ ⑤ $BaSO_4$ 、 $BaCO_3$
⑥ $Mg(OH)_2$ 、 $BaCO_3$ ⑦ $Mg(OH)_2$ 、 $BaSO_4$ 、 $BaCO_3$

(实验探究二) 小红同学对猜想设计了如下实验探究方案:



扫码查看解析

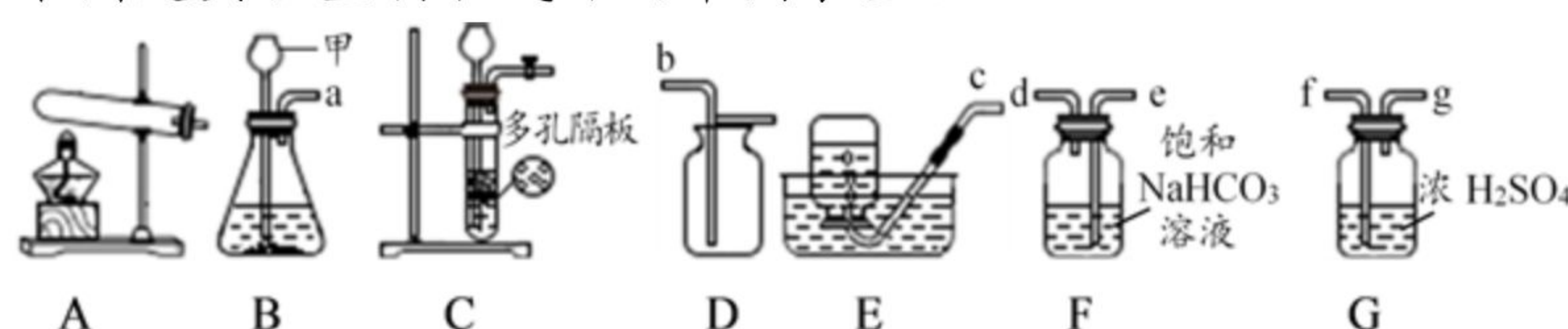
实验步骤	实验现象	实验结论
(1)取一定量过滤所得固体于试管中，加入足量稀HCl，充分振荡.	有气泡产生，沉淀完全溶解	上述猜想_____可能成立
(2)向(1)试管中，继续滴加足量的NaOH溶液	有白色沉淀产生	上述猜想_____一定成立

写出(2)中产生白色沉淀的化学方程式

_____。
(归纳总结) 通过上述实验验证，原粉末中仍不能确定的成分是_____。

四、实验题

13. 下图是实验室制取气体的常用装置：



(1) 仪器甲的名称是_____。

(2) 若选A装置作为实验室制取氧气的发生装置，反应的化学方程式为：

_____；实验室可用B或C装置制取二氧化碳，选用C装置相对于B装置的优点是_____。

(3) 实验室要制取纯净干燥的二氧化碳气体，装置接口连接顺序为：

a→_____→_____→_____→_____→_____（填接口对应的字母，全对才得分），F装置的作用_____。

五、计算题

14. 将氯化钠和氯化铁的固体混合物40g完全溶于101.4g水中形成溶液，再将100g一定溶质质量分数的氢氧化钠溶液分5次加入到该溶液中，充分反应后，测得的实验数据如下表所示。求：

实验次数	1	2	3	4	5
加入氢氧化钠溶液质量/g	20	20	20	20	20
共生成沉淀的质量/g	5.35	10.7	m	21.4	21.4

(1) 表中m的值为_____。

(2) 原混合物中氯化铁的质量_____。

(3) 恰好完全反应时，所得溶液的溶质质量分数是_____。（写出计算过程，结果精确到0.1%）



扫码查看解析



扫码查看解析