



扫码查看解析

2020年湖北省随州市中考试卷

化学

注：满分为50分。

一、选择题，每题只有一个选项最符合题意，每题2分。

1. 下列变化中，一定发生化学变化的是（ ）

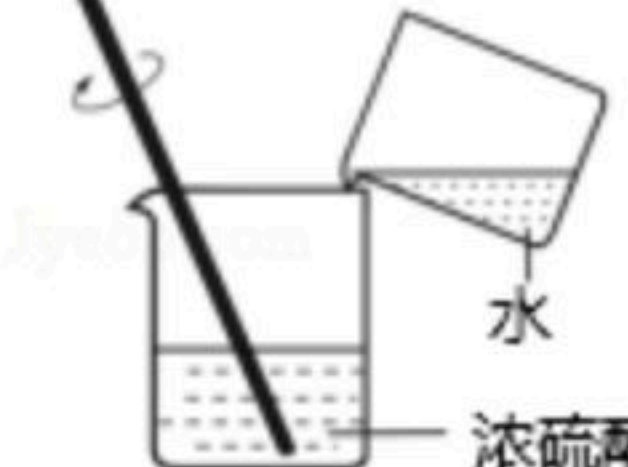
- A. 水的沸腾 B. 动植物的呼吸 C. 石油炼制 D. 海水晒盐

2. 下列实验操作正确的是（ ）

A.  取用固体粉末

B.  读取液体体积

C.  过滤

D.  稀释浓硫酸

3. 对于下列化学用语，有关说法不正确的是（ ）



- A. ①表示两个氢原子
 B. ②可表示水是由氢元素和氧元素组成
 C. ③④表示的粒子化学性质相似
 D. ⑤中硒元素的原子序数为34

4. 下列对化学知识的归纳与整理完全正确的一组是（ ）

A. 化学与元素	B. 化学与环境
①地壳中含量最多的元素是氧②食用奶制品可补充钙元素③人体缺铁会引起贫血	①二氧化碳、甲烷都是能产生温室效应的气体②空气中二氧化硫增多可能导致酸雨③白色污染的消除办法是将废弃塑料就地焚烧
C. 化学与安全	D. 化学与材料
①室内喷洒酒精消毒易引起爆炸②煤气中毒是由一氧化碳引起的③霉变的大米蒸煮后可以食用	①棉花、羊毛都属于天然纤维②塑料、合成纤维、合金都属于有机合成材料③合金的硬度一般比组成它们的纯金属大

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

5. 在一个密闭容器中放入甲、乙、丙、丁四种物质，在一定条件下发生化学反应，一段时间后，测得有关数据如表，下列关于此反应的认识，正确的是（ ）



扫码查看解析

物质	甲	乙	丙	丁
反应前的质量 (g)	9	X	7	6
反应后的质量 (g)	1	2	29	24

- A. X的数值为32
- B. 若甲为化合物,乙为单质,则该反应一定为置换反应
- C. 该反应中丙和丁的质量变化之比为11:9
- D. 若丁为水,则甲或乙必定为酸或碱

6. 为了达到实验目的,下列方案不正确的是 ()

选项	实验目的	实验方案
A	检验硬水和软水	取样,分别加入肥皂水,振荡
B	鉴别 NH_4Cl 溶液和 K_2SO_4 溶液	滴加 $NaOH$ 溶液或 $Ba(NO_3)_2$ 溶液,观察
C	除去 KCl 固体中混有少量的 MnO_2	加水充分溶解、过滤、蒸发结晶
D	除去 $NaCl$ 溶液中混有少量的 $NaNO_3$	加入适量的硝酸银溶液,过滤

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

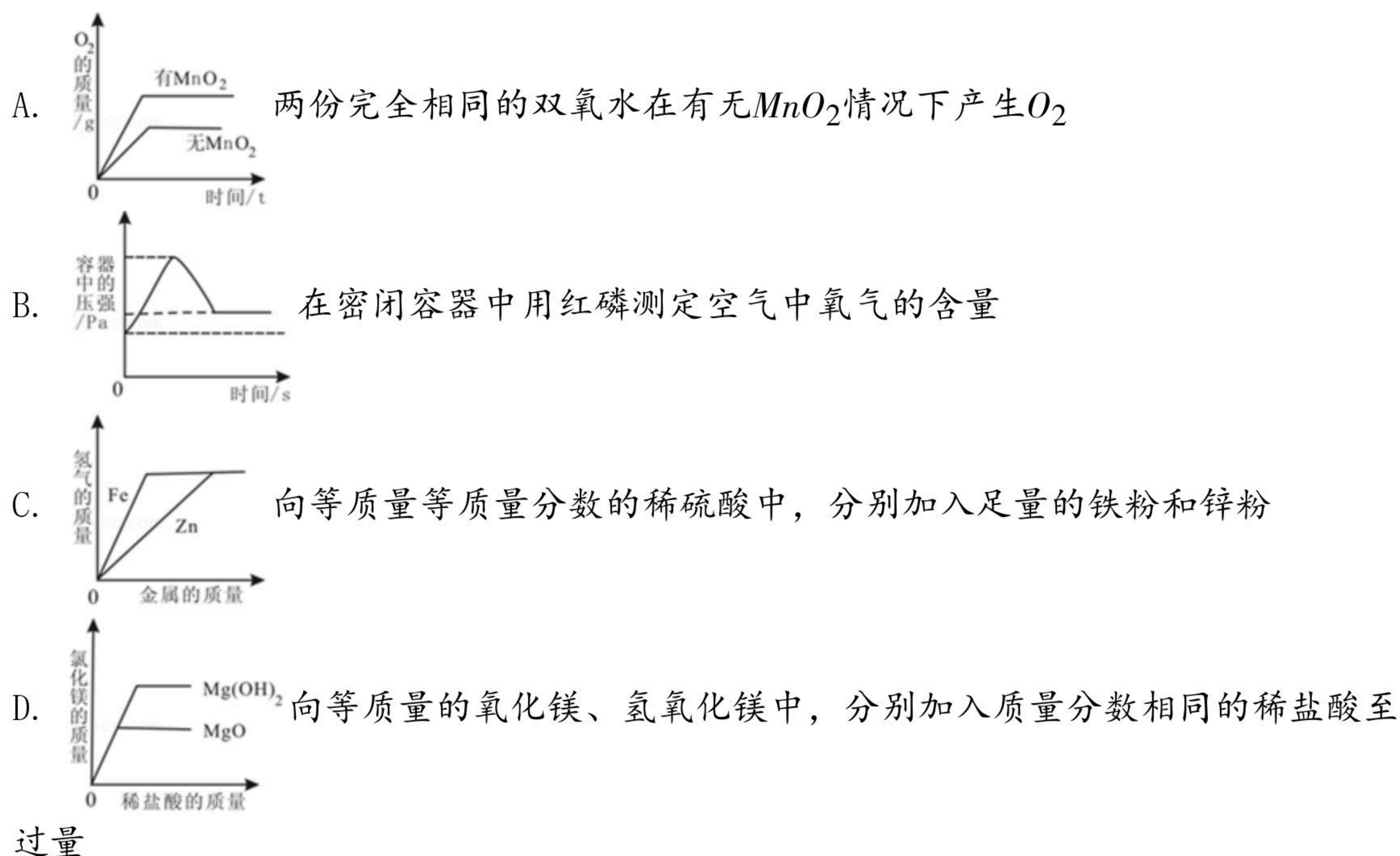
7. 分析和推理是化学学习常用的方法,以下推理正确的是 ()

- A. 厨房洗涤剂对油污有乳化作用,则汽油除油污利用的也是乳化作用
- B. 化合物是由不同种元素组成的纯净物,则只含一种元素的物质一定不是化合物
- C. 可燃物燃烧温度要达到其着火点,则温度达到可燃物着火点一定能够燃烧
- D. 原子核由质子和中子构成,则原子核中都有质子和中子

8. 如图所示的四个图象能正确反映对应变化关系的是 ()



扫码查看解析



二、非选择题

9. 从 H 、 C 、 N 、 O 、 Na 、 K 六种元素中选择适当的元素，用化学用语填空。

- (1) 空气中体积分数约为78%的气体单质_____；
- (2) 电子数为10的原子团_____；
- (3) 小苏打中金属元素的化合价_____；
- (4) 溶于水使溶液温度降低的盐_____；
- (5) 一种常见液态燃料的燃烧_____；
- (6) 有复合肥生成的中和反应_____。

10. 化学就在我们身边，生活中蕴藏着丰富的化学知识。

(1) 2020年全国人民团结一心，共抗新型冠状病毒肺炎疫情。过氧乙酸是一种有效的新型冠状病毒消毒试剂，教室里喷洒后，同学们能够闻到特殊气味，说明分子具有的性质是_____。

(2) 最近我国多地遭遇强暴雨天气，居民生活用水受到很大影响。我市自来水厂在对天然水净化处理得到自来水的过程中，下列操作：①过滤 ②吸附 ③消毒 ④蒸馏，其中没有用到的是_____（填序号）。

(3) 今年我国四川凉山州发生森林大火，消防官兵在扑灭火灾时将大火蔓延路线前的一片树木砍掉，形成隔离带，其灭火原理是_____。

(4) 我国口罩日产量从2月初到2月底实现了由不足千万到亿的突破。医用外科口罩以聚丙烯 $[(C_3H_6)_n]$ 为主要原料，对细菌、病毒有很强的阻隔作用。聚丙烯 $[(C_3H_6)_n]$ 中碳、氢元素的质量比为_____（最简整数比）。

11. 金属在生产和生活中有广泛的应用。



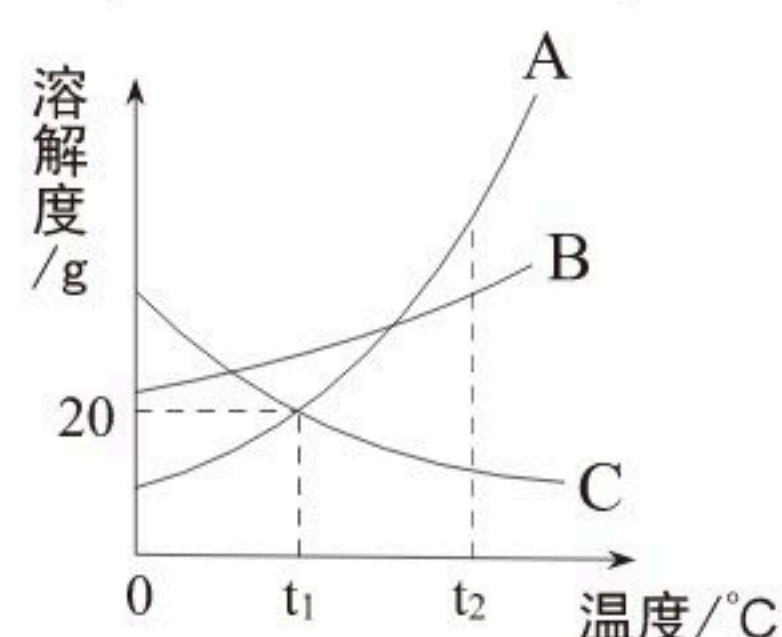
扫码查看解析

(1) 铁在潮湿的空气中易生锈的原因是_____。

(2) 向硝酸银溶液中加入一定量的锌和铜的混合粉末，充分反应后过滤，滤液呈蓝色，则滤出的固体中一定含有_____；滤液中一定含有的金属离子是_____（写离子符号）。

(3) 某同学称取黄铜（铜锌合金）样品20g放入锥形瓶中，向其中加入100g稀硫酸恰好完全反应，测得反应后剩余物的质量为119.8g，则所用稀硫酸中溶质的质量分数为_____。

12. 请根据如图A、B、C三种固体物质的溶解度曲线，回答下列问题：

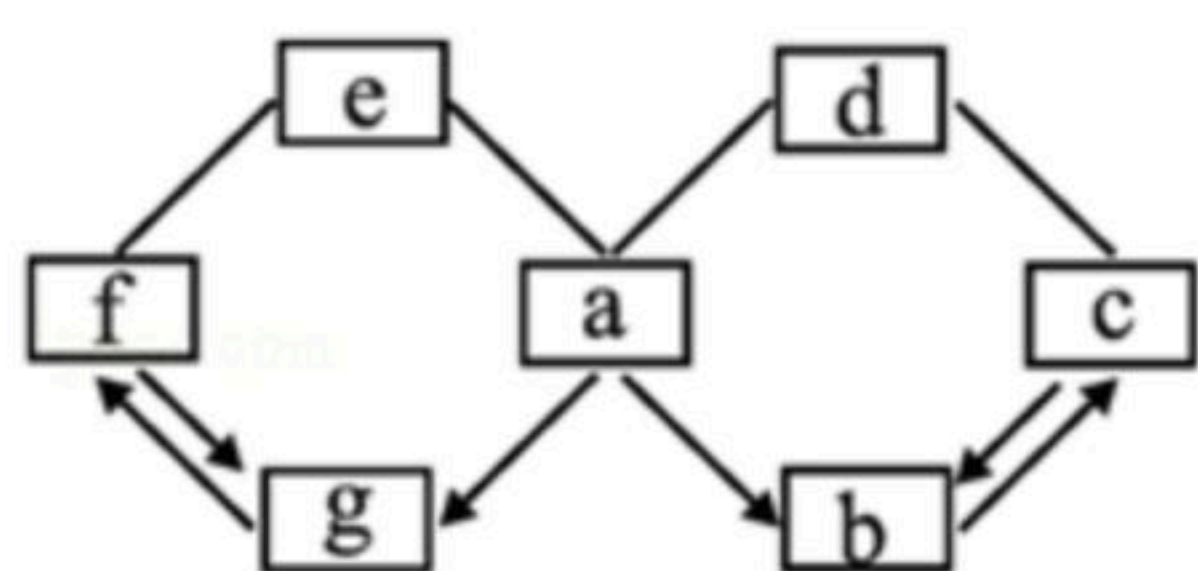


(1) $t_1^\circ\text{C}$ 时，将20gA物质加入到50g水中，充分溶解并恢复至原温度，所得溶液中溶质与溶剂的质量比为_____。

(2) 若A物质中混有少量B物质，最好采用_____的方法提纯A物质（填“降温结晶”或“蒸发结晶”）。

(3) $t_1^\circ\text{C}$ 时，将A、B、C三种物质的饱和溶液升温至 $t_2^\circ\text{C}$ （不考虑水的蒸发），所得溶液的溶质质量分数由大到小的顺序是_____。

13. 如图所示a~g是初中化学常见的物质。图中“→”表示转化关系，“-”表示相互能反应。已知a是人体胃液中含有的酸，g是最轻的气体，b、c、d、e、f都是氧化物，且b、c中所含元素相同。请回答下列问题：

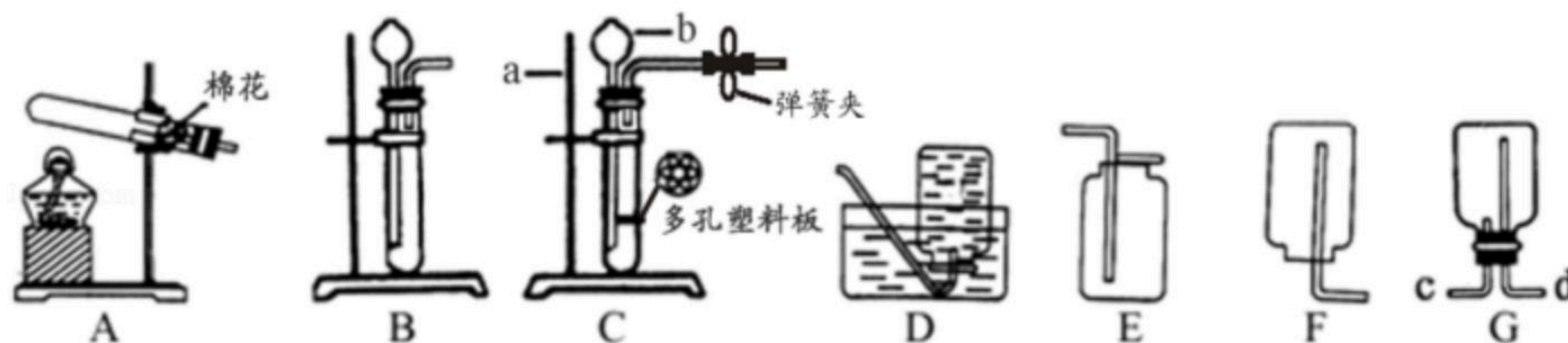


(1) g的化学式_____；b的用途_____（只写一种）。

(2) e-f发生的反应属于_____（填“吸热”或“放热”）反应。

(3) c与d反应的化学方程式是_____（写一个即可）。

14. 实验是进行科学探究的主要方法。请根据装置回答下列问题：



(1) 仪器b的名称是_____。

(2) 实验室选用A装置制取氧气的化学方程式_____。

(3) 实验室制取 CO_2 ，装置C与B相比，其优点是_____。



扫码查看解析

_____；若用G装置收集 CO_2 气体，气体应从_____（填“c”或“d”）端进入。

15. 系统找不到该试题



扫码查看解析