



扫码查看解析

2020年四川省南充市名校联考中考适应性试卷

化 学

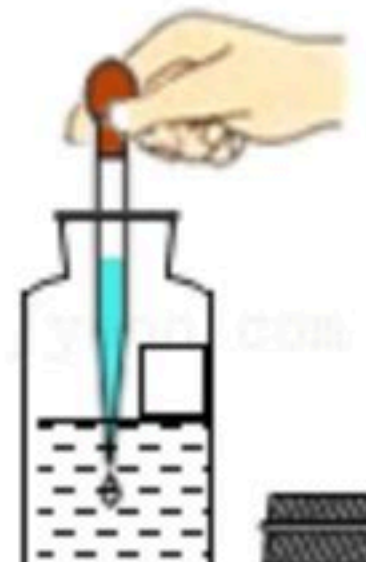
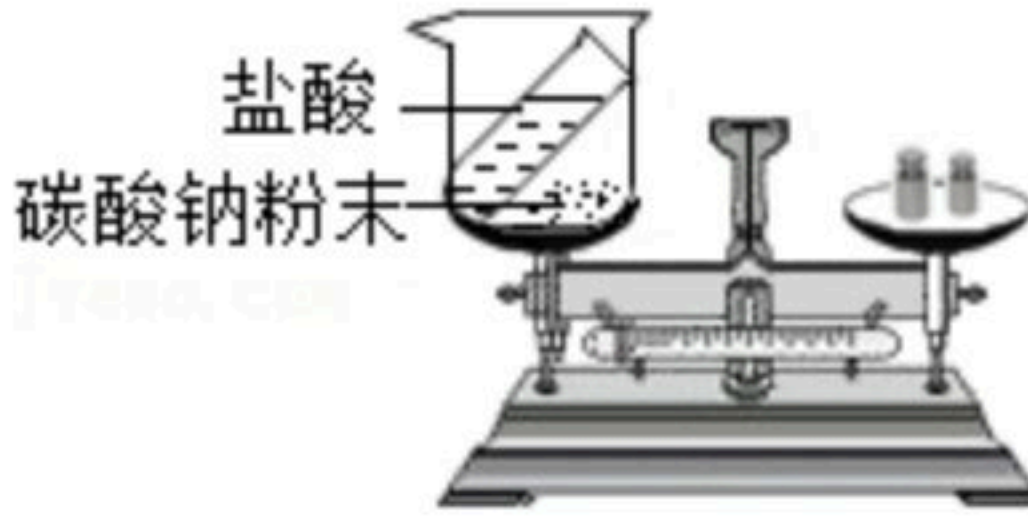


注：满分为50分。

一、选择题（本大题包括10个小题，每小题2分，共20分）每小题只有一个选项符合题意，将符合题意的选项用2B铅笔涂在答题卡上。

1. 从化学的角度来看，下列名句中只发生物理变化的是（ ）

- A. 冰，水为之，而寒于水
- B. 爆竹声中一岁除，春风送暖入屠苏
- C. 千锤万凿出深山，烈火焚烧若等闲
- D. 曾青（指硫酸铜溶液）的铁则化为铜

2. 下列实验操作中正确的是（ ）

- A.  吸取液体
- B.  验证质量守恒定律
- C.  实验室制取CO₂
- D.  铁在氧气中燃烧

3. 建立宏观与微观之间的联系是化学特有的思维方式。下列对宏观事实的微观解释正确的是（ ）

- A. 50mL酒精与 50mL水混合后体积小于 100mL -- 分子体积变小了
- B. 古代用墨书写的字画保存很长时间不变色 -- 碳原子核外电子达到相对稳定结构
- C. 过氧化氢溶液能分解出氧气 -- 过氧化氢中含有氧分子
- D. 氧气能使带火星的木条复燃，二氧化碳能灭火 -- 分子不同，化学性质不同

4. “豆腐起源于我省淮南八公山。食用豆腐能获得人体所需要的多种氨基酸，其中含量最多的是亮氨酸（化学式： $C_6H_{13}NO_2$ ）。下列有关亮氨酸的说法正确的是（ ）

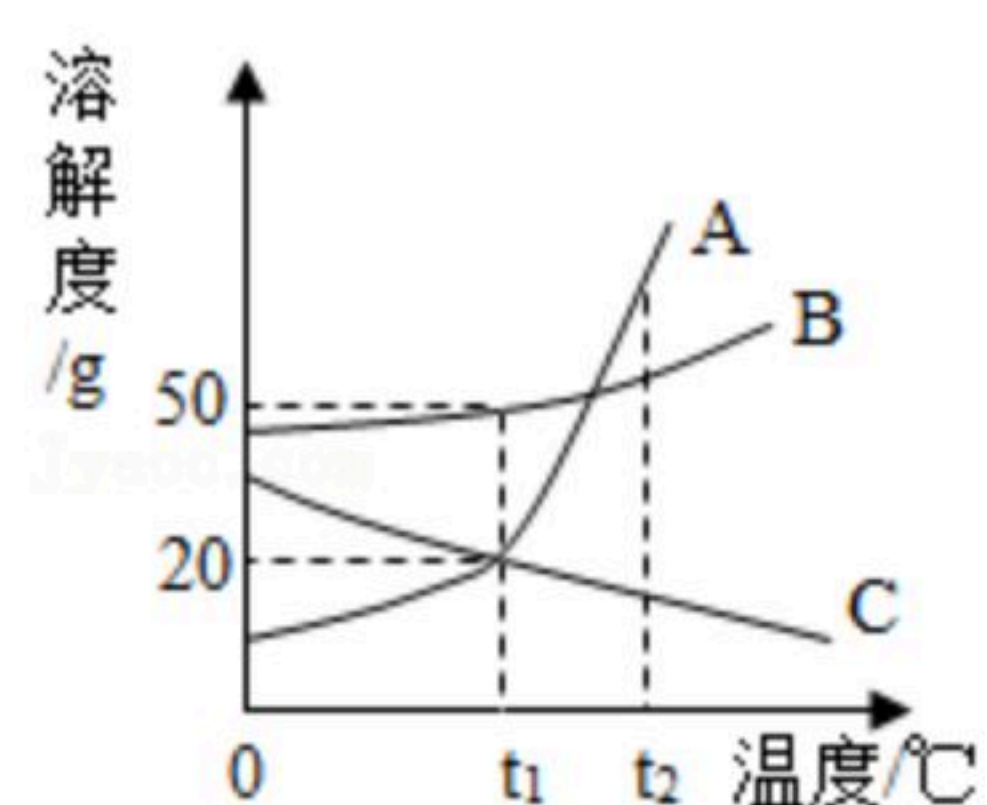
- A. 亮氨酸属于氧化物
- B. 亮氨酸的相对分子质量为131



扫码查看解析

- C. 亮氨酸中碳、氢元素质量比6: 13
D. 亮氨酸由22个原子构成
5. 有X、Y、Z三种金属，只有Z在自然界中主要以单质形式存在，如果把Y加入X的化合物溶液中，Y表面有X析出。据此判断这三种金属的活动性由强到弱的顺序为（ ）
A. $Y > X > Z$ B. $Z > X > Y$ C. $X > Y > Z$ D. $Z > Y > X$
6. 归纳和演绎是重要的科学方法。下列归纳或演绎合理的是（ ）
A. 有机物是类含碳化合物，所以 CH_4 、 CO_2 都是有机物
B. 同种元素质子数相同，所以质子数相同的粒子是同种元素
C. 中和反应生成盐和水，所以生成盐和水的反应一定是中和反应
D. 单质是由同种元素组成的，所以同种元素组成的纯净物是单质

7. 如图为A、B、C三种固体物质（不含结晶水）的溶解度曲线。下列说法正确的是（ ）



- A. $t_1^\circ\text{C}$ 时，将30g B加到50g水中可得到80g溶液
B. $t_1^\circ\text{C}$ 时，A、C饱和溶液中含有溶质的质量相等
C. 将 $t_1^\circ\text{C}$ 时的A、B、C三种物质的饱和溶液分别升温 $t_2^\circ\text{C}$ ，溶质质量分数的大小关系是 $B > A > C$
D. 可用降温的方法使接近饱和的C溶液变为饱和溶液
8. 某有机物64g在氧气中充分燃烧，经测定生成44g二氧化碳、28g一氧化碳和72g水，则该有机物的化学式可能是下列物质中的（ ）
A. CH_3OH B. C_2H_2 C. C_2H_5OH D. CH_4
9. 下列实验操作不能达到实验目的的是（ ）

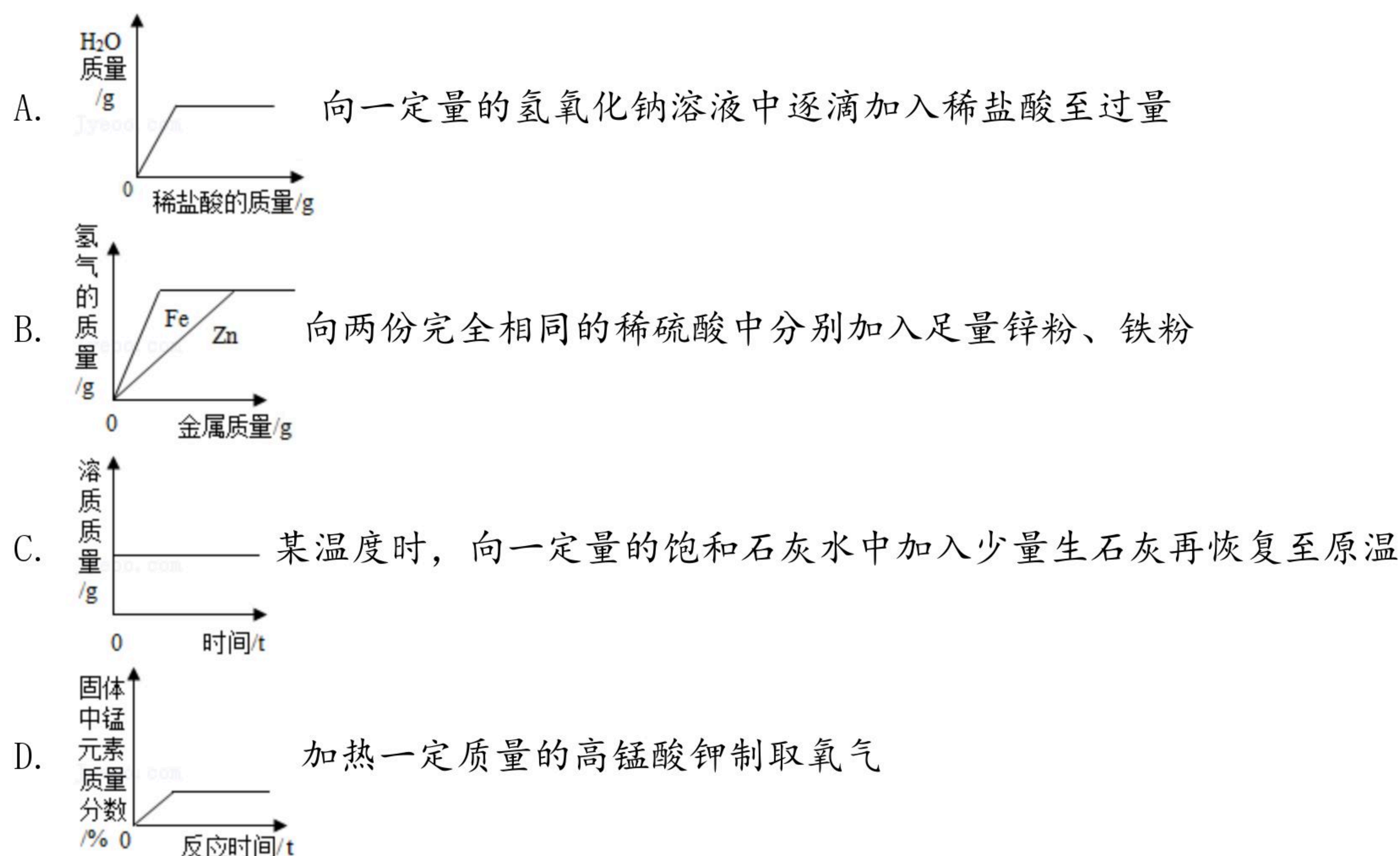
选项	实验目的	实验操作
A	鉴别NaOH和NaCl固体	分别加少量水
B	除去NaCl溶液中的少量Na ₂ SO ₄	先加入适量Ba(NO ₃) ₂ 溶液，后过滤
C	除去H ₂ 中少量的水蒸气	将混合气体通过装有浓硫酸的洗气瓶
D	鉴别化肥KCl和NH ₄ Cl	取样与熟石灰混合研磨，闻气味

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



扫码查看解析

10. 下列图象能正确反映其对应关系的是 ()



二、生活现象解释 (本大题包括3个小题, 共11分)

11. “五一”假期, 小明和父母到华蓥山革命老区参观游览, 感受大自然的美, 接受革命传统教育。请你用学过的化学知识解决他们在游览途中遇到的问题:

(1) 沿途中他们看到一试验田的绿色植物叶色淡黄、有倒伏现象; 你认为应施用的复合肥是_____ (填字母)。

A. $CO(NH_2)_2$ B. KCl C. $Ca(H_2PO_4)_2$ D. KNO_3

(2) 他们进入景区大门, 场地上各种鲜花盛开香气扑鼻, 用分子观点解释闻到花香的原因_____。

(3) 他们在山顶进行了简单的午餐, 下列食品主要补充维生素的是_____。

A. 面包 B. 香肠 C. 苹果 D. 高钙牛奶

(4) 小明用空瓶装了瓶山泉水带回实验室, 与同学们分享。可用_____检验山泉水是硬水还是软水。

12. 2017年5月5日, C919大型客机在浦东机场成功起飞。先进材料首次在国产客机大规模使用, 其中第三代铝锂合金材料在C919机体结构中的用量达到8.8%。

(1) 下列客机上使用的物品中, 属于合成材料的是_____ (填序号)。

A. 合金门把手 B. 真皮椅套 C. 塑料快餐盒 D. 羊毛毯子

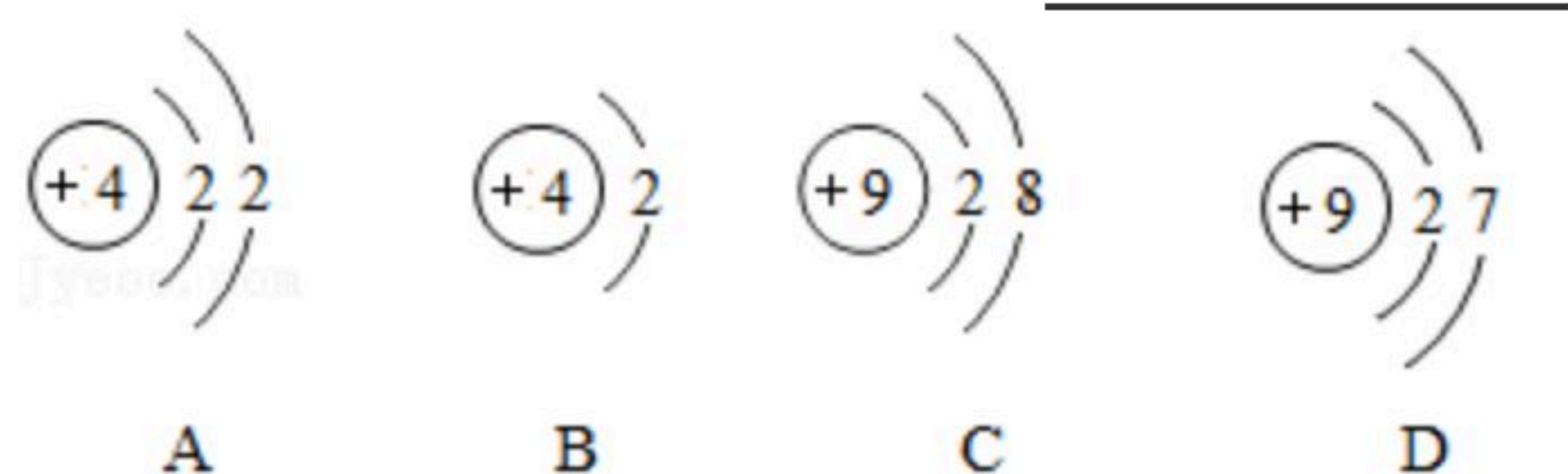
(2) 客机上常提供以下食物: 瘦肉、青菜、面包、米饭等, 其中维生素含量最丰富的是_____。

(3) 金属铍 (Be) 与铝化学性质相似, 铍元素的核电荷数为4, 相对原子质量为9。

①铍原子结构示意图为_____ (填序号)。

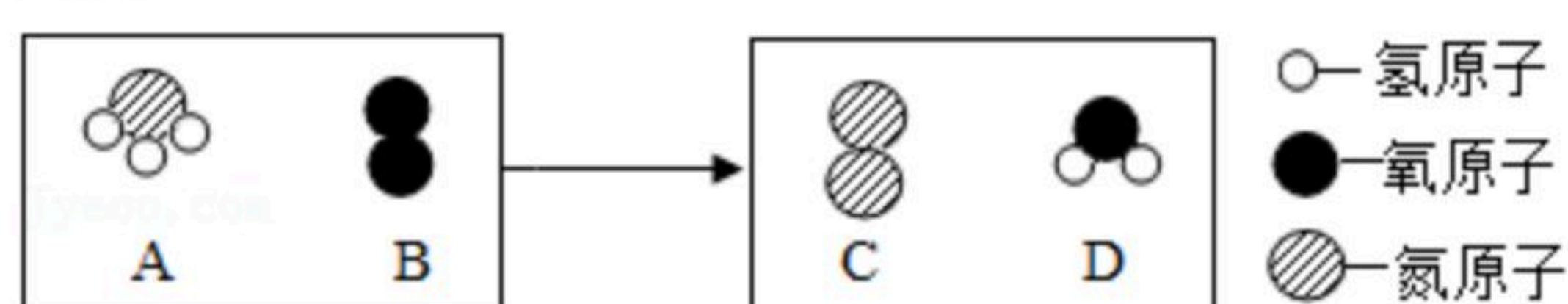


扫码查看解析



②在空气中，铍的表面易形成一层氧化铍的保护膜，发生反应的化学方程式为_____。

13. 在点燃条件下， AB 反应生成 C 和 D ，反应前后分子种类变化如图所示，请回答下列问题：



(1) 化学反应前后肯定没有发生变化的是_____ (填序号)。

①元素种类②原子种类③分子种类④原子数目⑤分子数目

(2) A 中氮元素和氢元素的质量比为_____。

(3) 四种物质中属于化合物的是_____ (填图中字母)。

(4) 该反应中， B 和 D 的质量比为_____。

三、科普阅读理解 (本大题包括1个小题，共5分)

14. 阅读下面科普短文：

碘是国防、工业、农业、医药等部门和行业所依赖的重要原料，也是人体不可缺少的元素之一，人体内缺少碘会引起甲状腺肿大，幼儿缺碘还会影响生长发育。因此，我国在1979年提出，在食盐中加入碘，以满足人体对碘的需求。

自然界中，大部分土壤、岩石、江河湖水中的碘含量都很低，而海水中却蕴藏丰富，同时很多海藻和贝类等动植物体内都含有丰富的碘，主要是因为某些海藻具有吸附碘的能力，如干海带中碘的含量一般为0.3%~0.5%，比海水中碘的浓度高10万倍。在实验室里可以用简单的方法检验海带中含有碘元素：将干海带剪碎放入烧杯中加水浸泡，取少量海带浸泡液于另一烧杯中，再加入少量淀粉，此时得到白色悬浊液。用滴管取过氧化氢溶液逐滴滴加并振荡，可看到悬浊液变蓝，说明有碘单质(I_2)生成。反应原理是浸泡海带时，得到含有碘化钠(NaI)的溶液， H_2O_2 与碘化钠反应生成碘单质和一种常见的碱，碘单质遇淀粉溶液变蓝。工业上，可用氯气(Cl_2)从含有碘化钠的海产品中提取碘单质，同时生成氯化钠。

依据文章内容和所学知识，回答下列问题：

(1) 碘是人体必需的一种 微量 (填“常量”或“微量”) 元素。

(2) 人体缺碘产生的后果有 会引起甲状腺肿大或儿童缺碘还会影响生长发育 (答一条即可)。

(3) 写出工业上提取碘单质的化学方程式 $Cl_2+2NaI=2NaCl+I_2$ ，该反应属于 置换 反应(填基本类型)。

(4) 下列说法正确的是 BC (填序号)。

A. 为了健康，补碘越多越好

B. 加碘盐就是在食盐中加入含碘元素的化合物，如 KIO_3



扫码查看解析

C. 过氧化氢溶液与碘化钠溶液反应的方程式为： $H_2O_2+2NaI=I_2\downarrow+2NaOH$

D. NaI 和 I_2 中的碘元素的化合价相同

四、科学探究实验（本大题包括1个小题，共9分）

15. 某化学实验小组的同学利用如图所示装置进行实验：

(1) A中反应的化学方程式为 _____，

(2) A中反应开始时，弹簧夹C处于打开状态，B中反应的化学方程式为 _____。

(3) 一段时间后，关闭C，装置A中仍在反应。过一会儿，观察到装置B中出现白色沉淀，该沉淀的化学式为 _____。

(4) 小组同学探究反应后装置B中的溶液的溶质成分。

【提出问题】反应后装置B中溶液的溶质成分是什么？

【猜想与假设】猜想1： $NaCl$ 、 HCl 猜想2： $NaCl$ 、 $CaCl_2$

猜想3： $NaCl$ 、 $NaOH$ 猜想4： $NaCl$ 、 $NaOH$ 、 Na_2CO_3

【交流讨论】经讨论，大家一致认为猜想 _____ 一定不合理，理由是： _____。

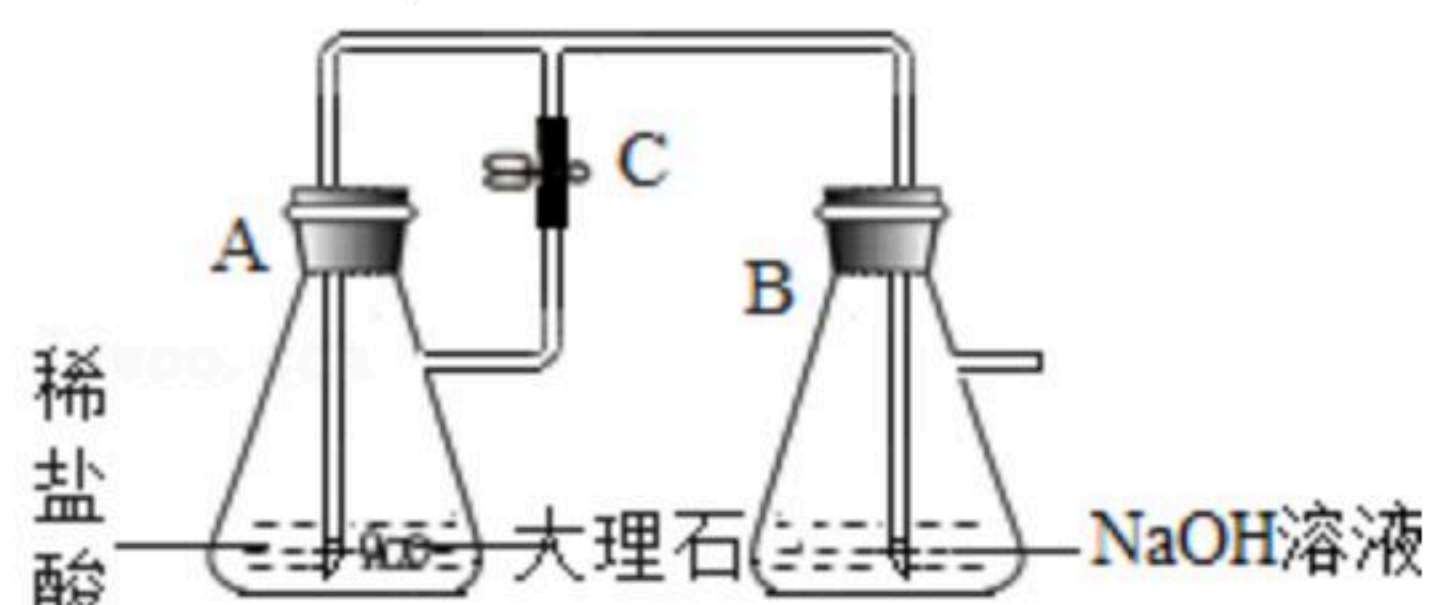
【实验探究】将反应后装置B中所得混合物过滤取少量滤液分别进行如下实验：实验1：向滤液中滴加碳酸钠溶液无明显现象，则猜想 _____ 不正确。

实验2：请根据表中内容填写：

实验提供的药品有：酚酞溶液、稀盐酸、 $Ba(OH)_2$ ，溶液 $BaCl_2$ 溶液。

实验操作	先向滤液中加入过量 _____	再向滤液中滴加酚酞溶液
实验现象	_____	_____
实验结论	猜想4正确	

【反思评价】实验结束后，同学们经过交流与讨论后认为：探究反应后所得溶液的溶质成分时，不仅要考虑生成物，还要考虑反应物是否过量。



五、定量分析应用（本大题包括1个小题，共5分）

16. 某造纸厂排放的废水中含有 Na_2CO_3 和 $NaOH$ 。为了测定废水中 Na_2CO_3 的质量分数，取废水100g，逐滴加入稀盐酸至过量，测得生成气体质量与所加稀盐酸质量关系如图所示：请回答下列问题：

(1) 反应生成的气体质量为 _____ g；



扫码查看解析

(2) 该废水中 Na_2CO_3 的质量分数和所用稀盐酸溶质的质量分数。

