

# 2022 届高三·十一月·九校联考

## 化学科 试题

命题人：深圳高级中学 丁晓武、蔡立娟 审题人：深圳高级中学 黄晓燕、吴凡

(满分 100 分 考试时间 75 分钟)

### 注意事项：





1. 答题前，考生务必用黑色字迹的钢笔或签字笔将自己的姓名和考生号、考场号、座位号填写在答题卡上。并用 2B 铅笔将对应的信息点涂黑，不按要求填涂的，答卷无效。
2. 选择题每小题选出答案后，用 2B 铅笔把答题卡上对应题目选项的答案信息点涂黑，如需改动，用橡皮擦干净后，再选涂其他答案，答案不能答在试卷上。
3. 非选择题必须用黑色字迹钢笔或签字笔作答，答案必须写在各题目指定区域内相应位置上；如需改动，先划掉原来的答案，然后再写上新的答案，不准使用铅笔和涂改液。不按以上要求作答的答案无效。
4. 考生必须保持答题卡的整洁，考试结束后，只需将答题卡交回。

可能用到的相对原子质量：H-1 N-14 O-16

### 第 I 卷 (本卷共计 44 分)

一、选择题：本题共 16 小题，共 44 分。第 1~10 小题，每小题 2 分；第 11~16 小题，每小题 4 分。在每小题给出的四个选项中，只有一项是符合题目要求的。

1. 对文物和历史的研究，能够让我们领略到文化的传承。下列文物修复和保护的过程中涉及化学变化的是

A	B	C	D
			
复原变形金属	补配玉器缺损	青铜器除锈见新	剥离丝绸残片

2. 2021 年我国取得让世界瞩目的科技成果，化学功不可没。下列说法错误的是

A. “嫦娥五号”运载火箭用液氧液氢推进剂，产物对环境无污染



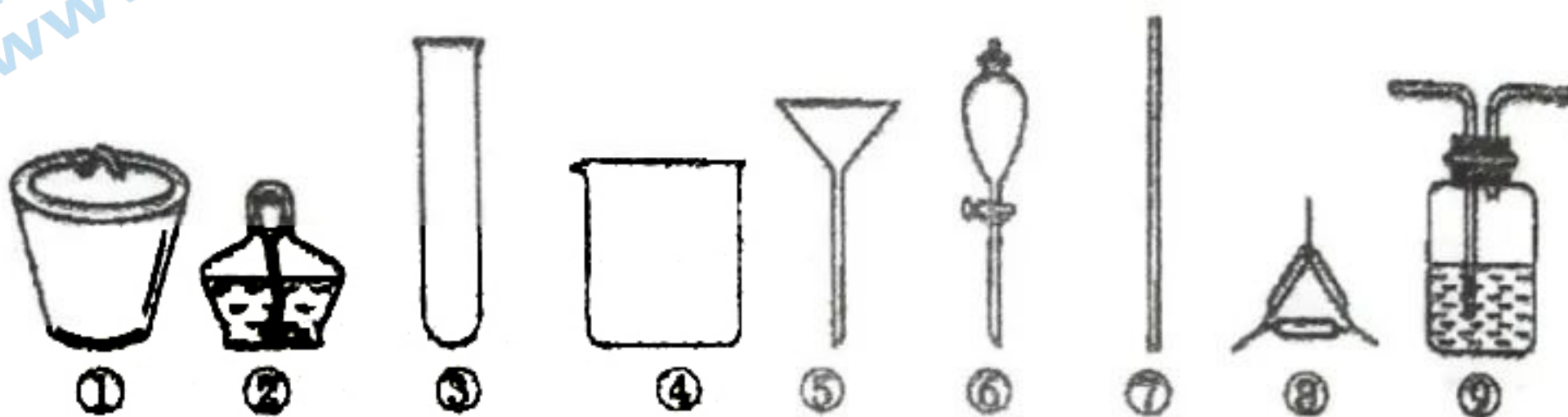




6. 化学知识无处不在，下列家务劳动不能用对应的化学知识解释的是

选项	家务劳动	化学知识
A	用温热的纯碱溶液清洗油污	油脂在热的纯碱溶液中更易发生水解
B	白醋除去水垢中的 $\text{CaCO}_3$	醋酸酸性强于碳酸
C	“84 消毒液” 稀释后拖地	利用与酒精相同的消毒原理杀菌消毒
D	餐后将洗净的铁锅擦干	减缓铁的锈蚀

7. 实验室根据“侯氏制碱法”原理制备少量  $\text{NaHCO}_3$ :  $\text{NH}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{NaCl} = \text{NaHCO}_3 \downarrow + \text{NH}_4\text{Cl}$ 。其实验包括制取氨气 → 制取  $\text{NaHCO}_3$  → 分离  $\text{NaHCO}_3$  → 干燥  $\text{NaHCO}_3$  四个步骤。下列实验必须选用的主要仪器正确的是 ( )



- A. 制取氨气，可选用②③
- B. 制取  $\text{NaHCO}_3$ ，可选用④⑦⑨
- C. 分离  $\text{NaHCO}_3$ ，可选用④⑤⑥⑦
- D. 干燥  $\text{NaHCO}_3$ ，可选用②③⑦⑧

8. 水浴加热滴加酚酞的  $\text{NaHCO}_3$  溶液，颜色及 pH 随温度变化如下 (忽略水的挥发):

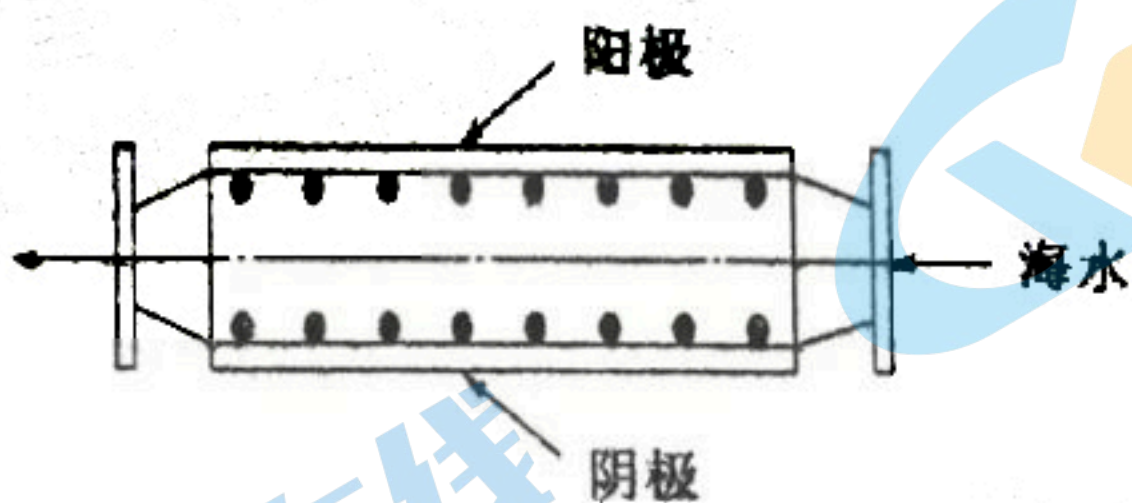
时间	①	②	③	④	⑤
温度/ $^{\circ}\text{C}$	20	30	40	从 $40^{\circ}\text{C}$ 冷却到 $20^{\circ}\text{C}$	沸水浴后冷却到 $20^{\circ}\text{C}$
颜色变化		红色略加深		红色接近①	红色比③加深较多
pH	8.31	8.29	8.26	8.31	9.20

下列说法不正确的是

- A.  $\text{NaHCO}_3$  溶液显碱性的原因:  $\text{HCO}_3^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{CO}_3 + \text{OH}^-$
- B. ①→③的过程中，颜色加深的原因可能是  $\text{HCO}_3^-$  水解程度增大
- C. ①→③的过程中，pH 略微下降说明升温过程中  $c(\text{OH}^-)$  减小
- D. ⑤比①pH 增大，推测是由于  $\text{NaHCO}_3$  分解生成的  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  的缘故



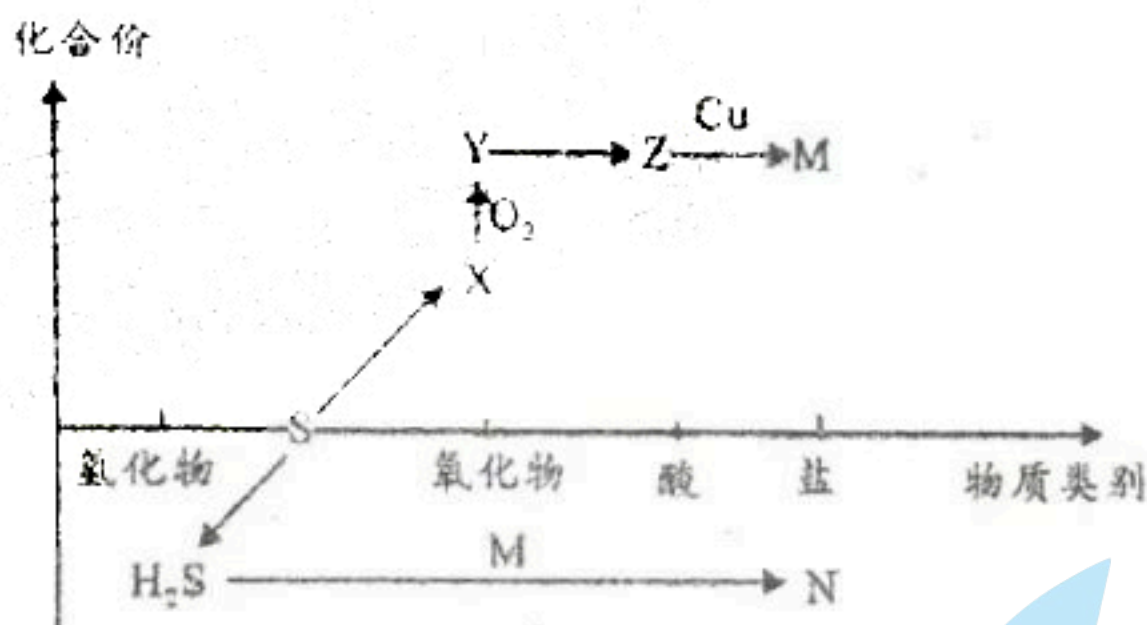
9. 沿海电厂采用海水为冷却水，但在排水管中生物的附着和滋生会阻碍冷却水排放并降低冷却效率，为解决这一问题，通常在管道口设置一对惰性电极(如图所示)，通入一定的电流。



下列叙述正确的是

- A. 阳极发生将海水中的  $\text{Cl}^-$  还原生成  $\text{Cl}_2$  的反应
- B. 管道中可以生成氧化灭杀附着生物的  $\text{NaClO}$
- C. 反应过程中电子通过阳极从海水中流向阴极
- D. 阳极表面形成的  $\text{Mg}(\text{OH})_2$  等积垢需要定期清理

10. 硫及其化合物的“价-类”二维图体现了化学变化之美。下列有关说法正确的是。



- A. 硫在氧气中燃烧直接生成 Y
- B. N 为难溶于水的黑色固体，可溶于硝酸
- C. N 可由其相应单质直接化合生成
- D. 硫化氢与 X 反应的氧化产物和还原产物的物质的量之比为 1:2

11. 设  $N_A$  是阿伏加德罗常数的值。下列说法正确的是

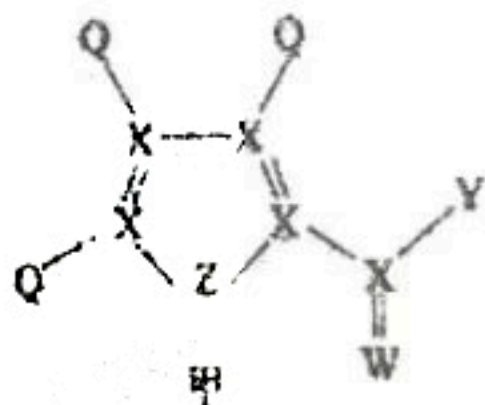
- A.  $\text{KClO}_3 + 6\text{HCl}(\text{浓}) = \text{KCl} + 3\text{Cl}_2\uparrow + 3\text{H}_2\text{O}$  中  $1\text{mol KClO}_3$  完全反应转移电子数为  $6N_A$
- B. 标准状况下， $1\text{mol CH}_4\text{O}$  中含共价键数目为  $4N_A$
- C. 向  $0.4\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$  的  $\text{NH}_4\text{Cl}$  溶液中通入  $\text{NH}_3$  至中性，溶液中  $\text{NH}_4^+$  数目为  $0.4N_A$
- D.  $3.0\text{g NO}$  与  $3.2\text{g O}_2$  混合物中质子数为  $3.1N_A$



12. 下列操作能达到实验目的的是

	实验目的	实验操作
A	验证可溶性MR为强酸强碱盐	25℃, 测得可溶性正盐MR溶液的pH=7
B	除去CO <sub>2</sub> 中的SO <sub>2</sub> 气体	依次通过盛有饱和Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> 溶液和浓硫酸的洗气瓶
C	除去Mg(OH) <sub>2</sub> 中的Ca(OH) <sub>2</sub>	加入足量MgCl <sub>2</sub> 浓溶液充分反应后过滤, 洗涤
D	比较S与Cl元素非金属性强弱	测定等浓度Na <sub>2</sub> S、NaCl溶液的pH

13. 化合物甲是一种重要的医药中间体, 其结构式如图所示。其中Q、W、X、Y、Z为原子半径依次递增的短周期元素, Q、X、Z分列于三个不同周期。下列说法错误的是



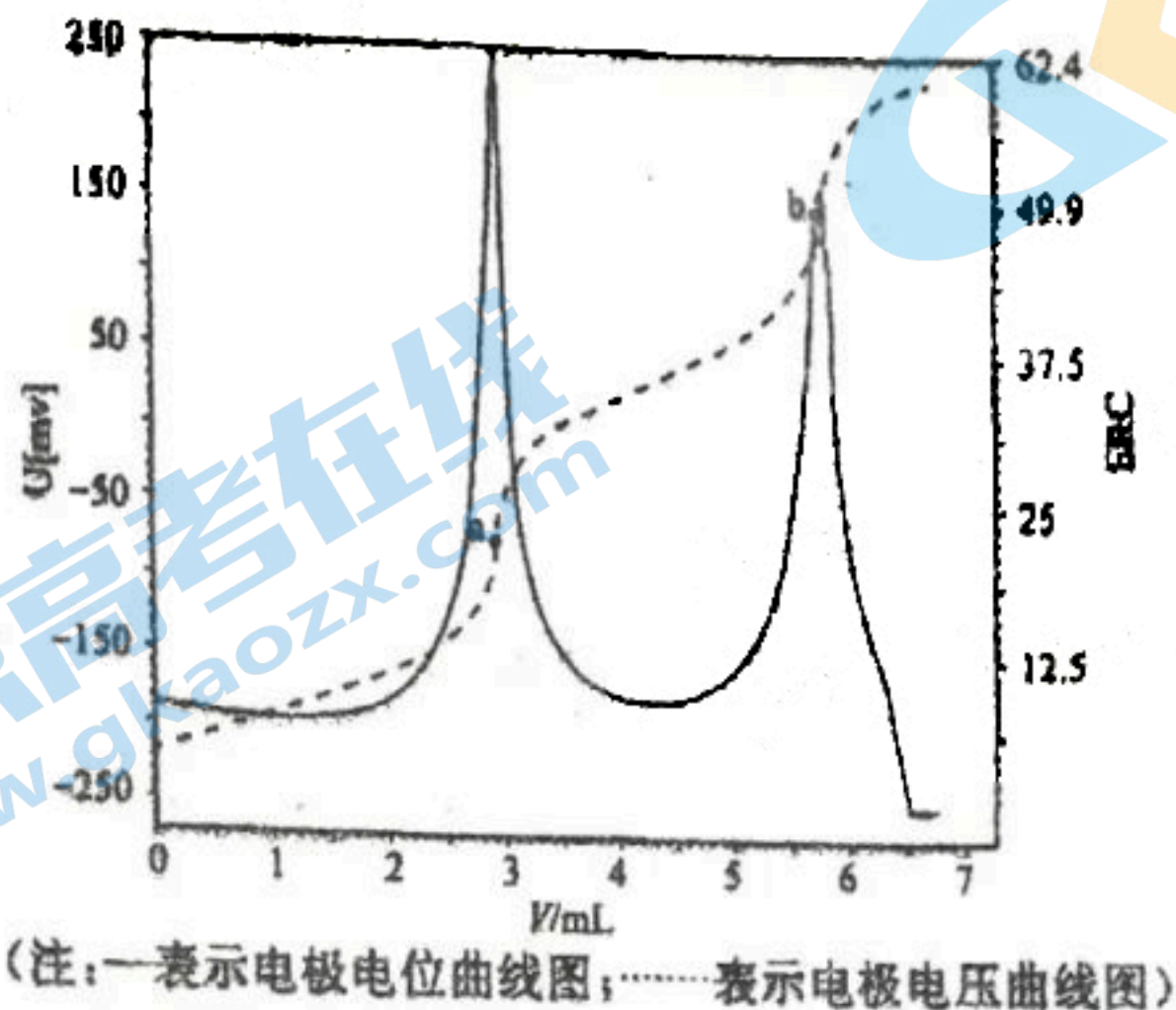
- A. 非金属性:  $X < Z < W$
- B. Q与W形成化合物的沸点高于Q与X形成化合物的沸点
- C. 化合物甲中除Q外, 其它原子均满足8电子稳定结构
- D. 相同浓度的最高价氧化物对应水化物的酸性:  $Y > Z$

14. 下列离子方程式书写正确的是

- A. 向Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>中加入HI溶液:  $Fe_2O_3 + 6H^+ = 2Fe^{3+} + 3H_2O$
- B. 钠与CuSO<sub>4</sub>溶液反应:  $2Na + Cu^{2+} = Cu \downarrow + 2Na^+$
- C. 向AgCl悬浊液中滴加过量的Na<sub>2</sub>S溶液:  $2AgCl(s) + S^{2-}(aq) = Ag_2S(s) + 2Cl^-(aq)$
- D. 足量澄清石灰水和少量NaHCO<sub>3</sub>溶液反应:  $2OH^- + 2HCO_3^- + Ca^{2+} = 2H_2O + CO_3^{2-} + CaCO_3 \downarrow$

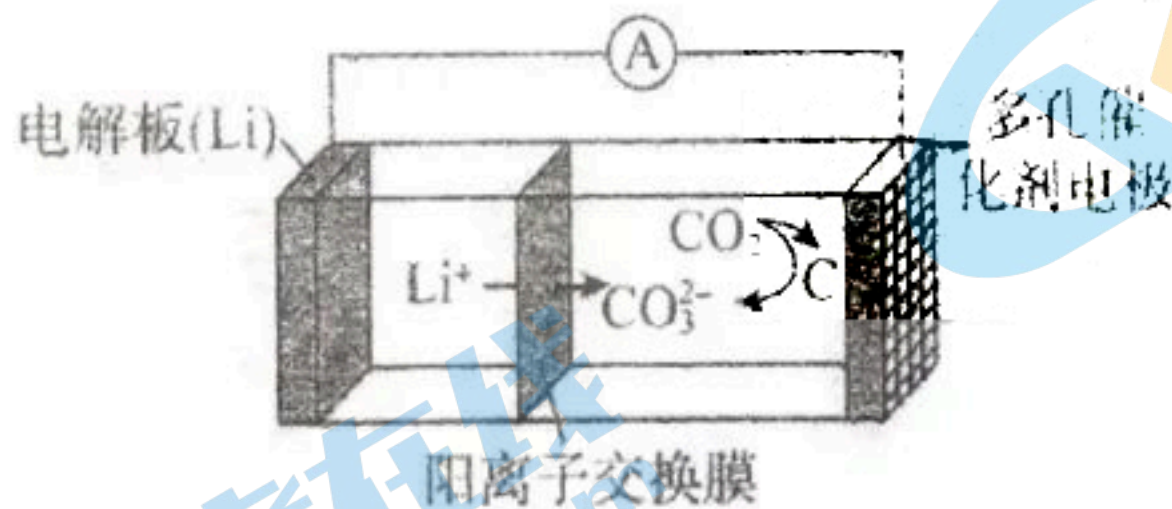


15. 电位滴定法是根据滴定过程中指示电极电位的变化来确定滴定终点的一种滴定分析方法。在化学计量点附近，被测离子浓度发生突跃，指示电极电位(ERC)也产生了突跃，进而确定滴定终点的位置。现利用盐酸滴定某溶液中碳酸钠含量，其电位滴定曲线如图所示。下列说法错误的是



- A. 该滴定过程中不需任何指示剂
- B. b点溶液呈酸性
- C. a到b之间存在： $c(\text{Na}^+) < c(\text{Cl}^-)$
- D. a点溶液中存在： $c(\text{Na}^+) > c(\text{HCO}_3^-) + c(\text{CO}_3^{2-}) + c(\text{H}_2\text{CO}_3)$

16. 科学家设想利用图示装置进行  $\text{CO}_2$  的固定，同时产生电能。该装置工作时，生成的碳附着在电极上。下列说法错误的是



- A. 电解板(Li)作该电池的负极
- B. 若导线中流过  $4\text{mol e}^-$ ，理论上负极区减少  $4\text{mol Li}^+$
- C. 负极区不适合选用水溶液作电解质溶液
- D. 采用多孔催化剂电极有利于  $\text{CO}_2$  扩散到电极表面



二、非选择题：共 56 分。第 17~19 题为必考题，考生都必须作答。第 20~21 题为选考题，考生根据要求作答。

(一)必考题：共 43 分。

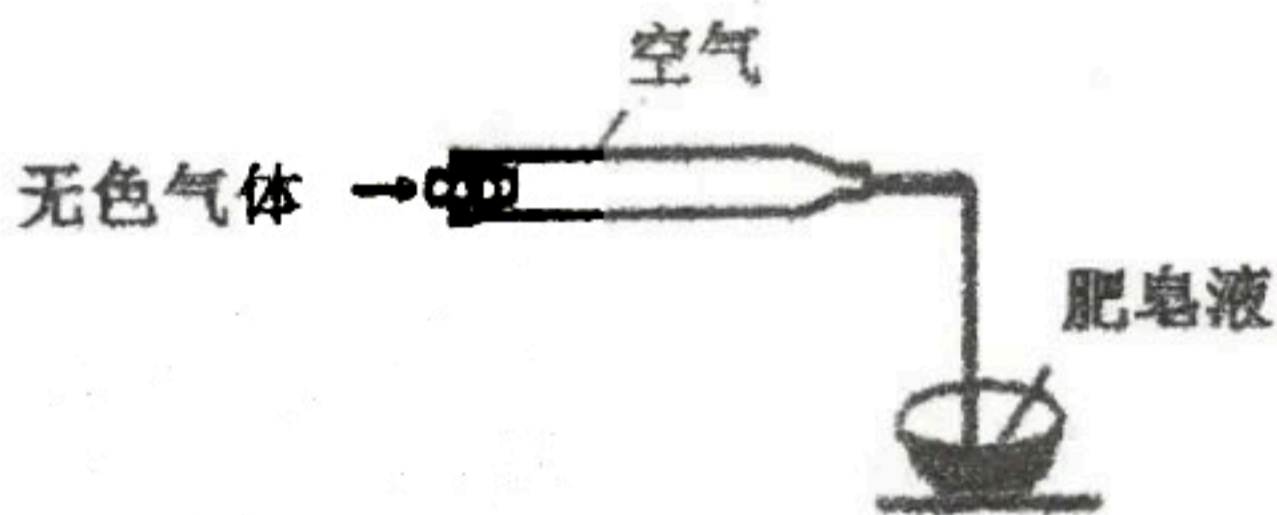
17. (14 分)

金属与硝酸反应通常不能生成  $H_2$ ，用  $3\text{mol/L HNO}_3$  与过量铁粉反应， $\text{HNO}_3$  的还原产物主要是  $\text{NO}$ ，请写出反应的离子方程式：\_\_\_\_\_。

有同学在查阅文献时发现文献有记载： $\text{HNO}_3$  与铁反应能产生  $H_2$ 。于是其小组进行了金属铁与硝酸反应能否产生  $H_2$  及其有利条件的探究。

实验 I：20℃，将过量铁粉溶于  $0.5\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}\text{HNO}_3$  中，立即有无色气体生成，充分反应后，溶液几乎无色。

(1) 检验气体：方法如图所示。



确认气体是  $H_2$ ，不含  $\text{NO}$ 。实验证据是\_\_\_\_\_。

(2) 检验溶液：取上层清液，等分两份

①向一份滴加  $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$  溶液，\_\_\_\_\_ (填现象)，说明含有  $\text{Fe}^{3+}$ 。

②向另一份加入  $\text{NaOH}$  溶液，产生灰绿色沉淀；加热至沸，有刺激性气味气体逸出，用湿润红色石蕊试纸检验，试纸变蓝。综合①、②，说明实验 I 中发生的反应有  $\text{Fe} + 2\text{H}^+ = \text{Fe}^{2+} + \text{H}_2 \uparrow$ ，另外还有\_\_\_\_\_。

(写出离子方程式)。

(3) 对  $H_2$  产生的原因提出假设：在稀的酸性溶液中， $\text{HNO}_3$  中  $\text{H}^+$  的氧化性大于  $\text{NO}_3^-$ ，验证如下：

实验 II：将铜粉溶于  $0.5\text{mol/L HNO}_3$  中。经检测，发现没有\_\_\_\_\_生成，初步证实假设不成立。

(4) 再次查阅文献发现：在酸性介质中，尽管电极电势数据显示  $\text{NO}_3^-$  离子是个颇强的氧化剂，然而动力学原因导致它在稀酸中的反应一般都很慢。于是小组改变条件重复实验 I，向  $2\text{mL } 0.5\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}\text{HNO}_3$  中加入过量铁粉，结果如下



实验序号	III	IV	V
温度	20℃	40℃	60℃
生成 H <sub>2</sub> 体积	6.0mL	3.4mL	2.6mL

经检验，实验 III、IV、V 中，NO<sub>3</sub><sup>-</sup> 的还原产物与实验 I 相同。

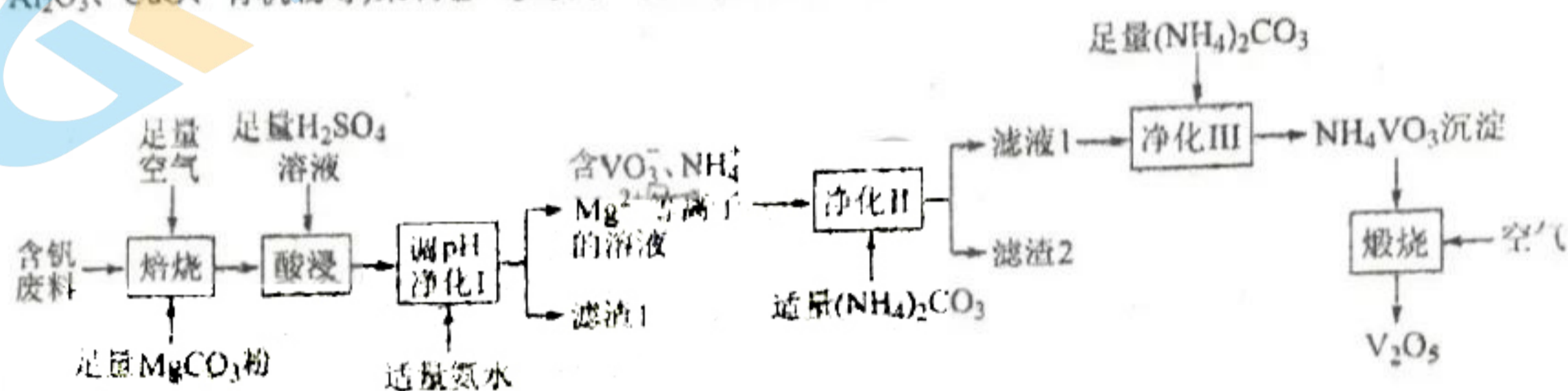
从反应速率的角度解释温度升高 H<sub>2</sub> 体积减少的原因

(5) 综上所述，有利于金属与硝酸反应生成氢气的条件是

18. (14分)

五氧化二钒(V<sub>2</sub>O<sub>5</sub>)在冶金、催化剂、磁性材料等领域有重要作用。实验室以含钒废料(含有 V<sub>2</sub>O<sub>3</sub>、Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>、

Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>、CuO、有机物等)来制备 V<sub>2</sub>O<sub>5</sub> 的一种工艺流程如下:



已知：含钒离子在溶液中的主要存在形式与溶液 pH 的关系：

溶液 pH	<4.0	6.0—8.0	8.0—10.0
钒元素主要存在形式	VO <sub>2</sub> <sup>+</sup>	VO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	VO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>

请回答下列问题：

(1) pH<4.0 时 VO<sub>2</sub><sup>+</sup> 中钒元素的化合价为\_\_\_\_\_。

(2) 含钒废料中的有机物主要在\_\_\_\_\_工序中除去。

(3) “焙烧”产物之一是 Mg(VO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>，写出它在“酸浸”(溶液 pH<2)过程中发生反应的化学方程式\_\_\_\_\_。

(4) 常温时，若“调 pH 净化 I”工序中最终溶液 pH=7，通过计算判断，此时 Cu<sup>2+</sup> 是否已经沉淀完全(填“是”或“否”)并写出计算过程(已知离子浓度 <math>1.0 \times 10^{-5}</math> mol·L<sup>-1</sup> 认为沉淀完全；K<sub>sp</sub>[Cu(OH)<sub>2</sub>]=4.8×10<sup>-20</sup>)

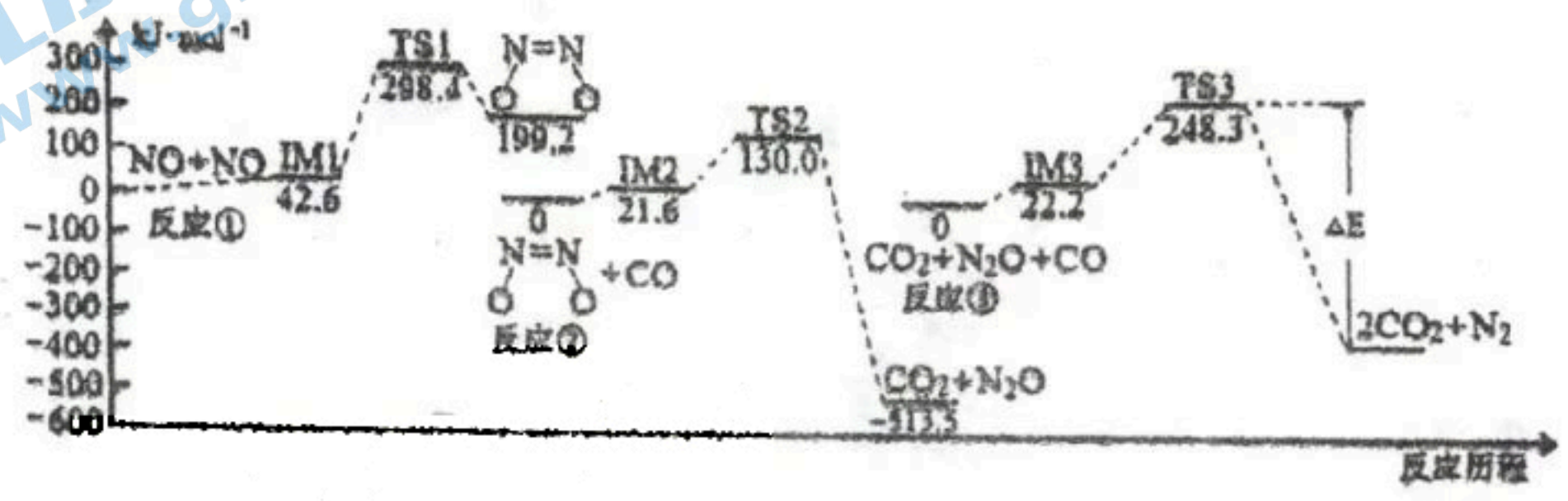


- (5) “净化II”时若加入过量的 $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ ，可能导致的后果为\_\_\_\_\_。
- (6) “滤渣2”中含有 $\text{Mg}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3$ ，写出生成 $\text{Mg}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3$ 的离子方程式\_\_\_\_\_。
- (7) “煅烧”时，除生成 $\text{V}_2\text{O}_5$ 外，还生成了参与大气循环的气体，写出煅烧时的化学方程式\_\_\_\_\_。

19. (14分)

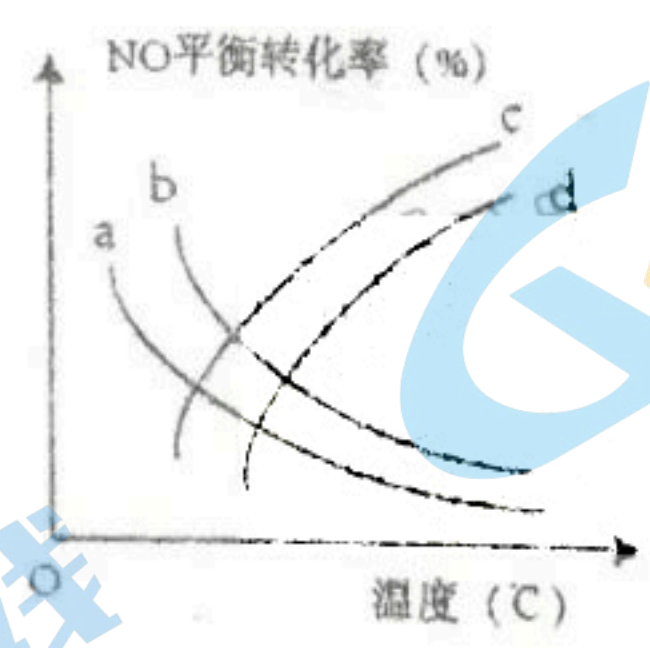
汽车尾气是否导致空气质量问题的主要原因，由此引发的“汽车限行”争议，是当前备受关注的社会性科学议题。

(1) 反应 $2\text{CO}(\text{g})+2\text{NO}(\text{g})\rightleftharpoons\text{N}_2(\text{g})+2\text{CO}_2(\text{g})$   $\Delta H=-620.9\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$ 可有效降低汽车尾气污染物的排放。一定条件下该反应经历三个基元反应阶段，反应历程如图所示(TS表示过渡态、IM表示中间产物)：



三个基元反应中，属于放热反应的是\_\_\_\_\_ (填标号)；图中 $\Delta E=$ \_\_\_\_\_  $\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$ 。

(2) 探究温度、压强(2 MPa、5 MPa)对反应 $2\text{CO}(\text{g})+2\text{NO}(\text{g})\rightleftharpoons\text{N}_2(\text{g})+2\text{CO}_2(\text{g})$ 的影响，如图所示，表示2 MPa的是\_\_\_\_\_ (填标号)。



(3) 在一定温度下向容积为2L的密闭容器中加入0.5 mol NO、0.5 mol CO，此时容器总压为 $1\times 10^5$  Pa，发生上述反应，4 min时达平衡，此时测得氮气的物质的量为0.2 mol，则0~4min内用 $\text{CO}_2$ 表示的平均速率为\_\_\_\_\_  $\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}\cdot\text{min}^{-1}$ ，该反应的 $K^{\theta}$ 为\_\_\_\_\_。

【标准平衡常数 $K^{\theta}=\frac{[\frac{p(\text{N}_2)}{p^{\theta}}][\frac{p(\text{CO}_2)}{p^{\theta}}]}{[\frac{p(\text{CO})}{p^{\theta}}]^2[\frac{p(\text{NO})}{p^{\theta}}]^2}$ ，其中 $p^{\theta}$ 为标准压强( $1\times 10^5$  Pa)， $p(\text{N}_2)$ 、 $p(\text{CO}_2)$ 、 $p(\text{CO})$ 和 $p(\text{NO})$ 】



为各组分的平衡分压[已知  $p(\text{NO})=x(\text{NO})\cdot p$ ，其中  $p$  为平衡总压， $x(\text{NO})$  为平衡系统中  $\text{NO}$  的物质的量分数]

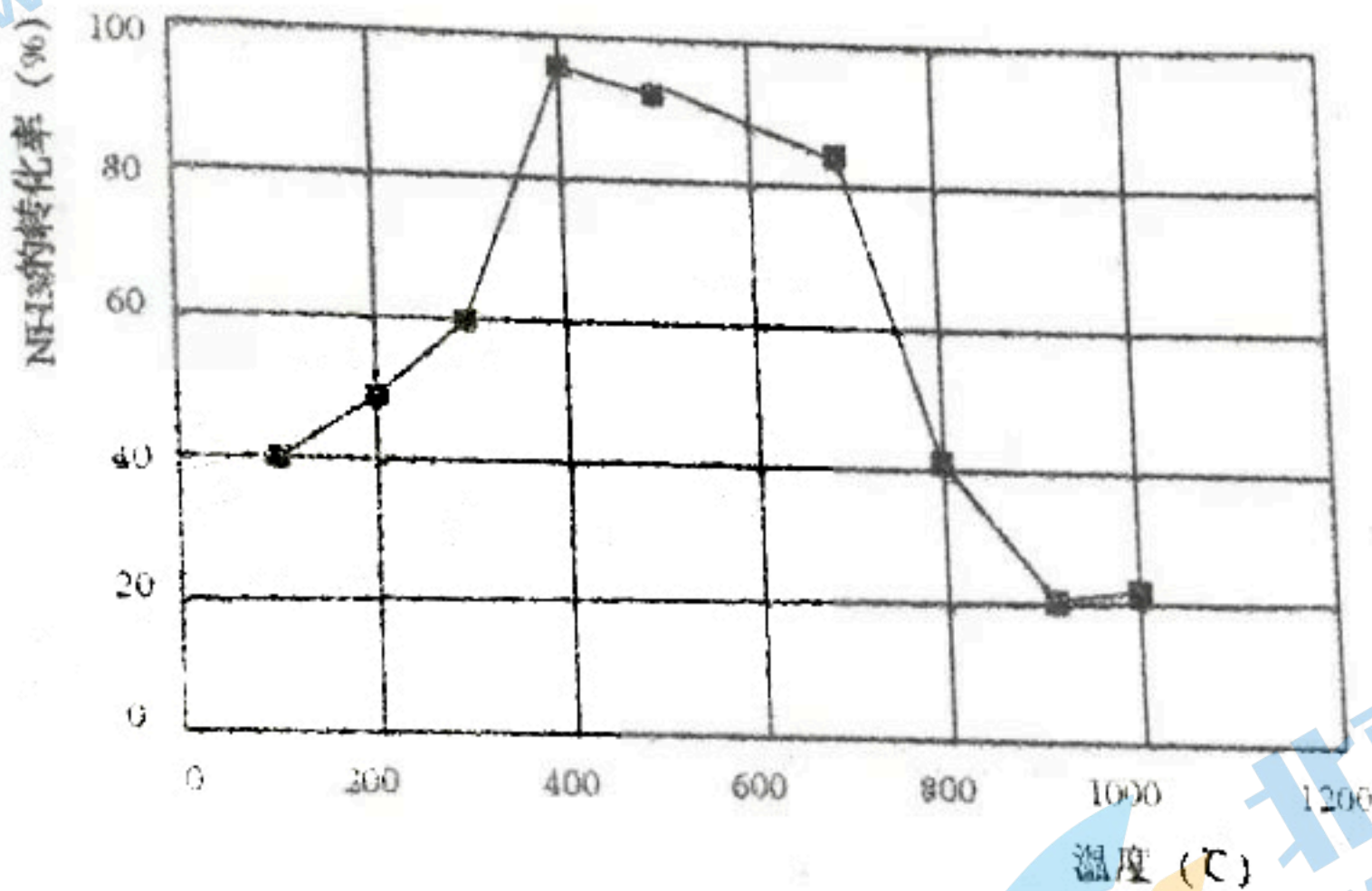
(4) 用  $\text{NH}_3$  可以消除  $\text{NO}$  污染： $4\text{NH}_3(\text{g})+6\text{NO}(\text{g})\rightleftharpoons 5\text{N}_2(\text{g})+6\text{H}_2\text{O}(\text{l})$   $\Delta H<0$

① 某条件下该反应速率  $v_{\text{正}}=k_{\text{正}}\cdot c^1(\text{NH}_3)\cdot c^6(\text{NO})$ ， $v_{\text{逆}}=k_{\text{逆}}\cdot c^a(\text{N}_2)\cdot c^b(\text{H}_2\text{O})$ ，该反应的平衡常数  $K=\frac{k_{\text{正}}}{k_{\text{逆}}}$ ，

则  $a = \underline{\hspace{2cm}}$ ， $b = \underline{\hspace{2cm}}$ 。

② 一定温度下，在体积为 1L 的恒容密闭容器中加入 4 mol  $\text{NH}_3$  和 6 mol  $\text{NO}$  发生上述反应，

若在相同时间内测得  $\text{NH}_3$  的转化率随温度的变化曲线如下图，400℃~900℃之间  $\text{NH}_3$  的转化率下降由缓到急的原因是



20. 【化学—选修 3：物质结构与性质】(14 分)

铁氧体是一种磁性材料，具有广泛的应用。

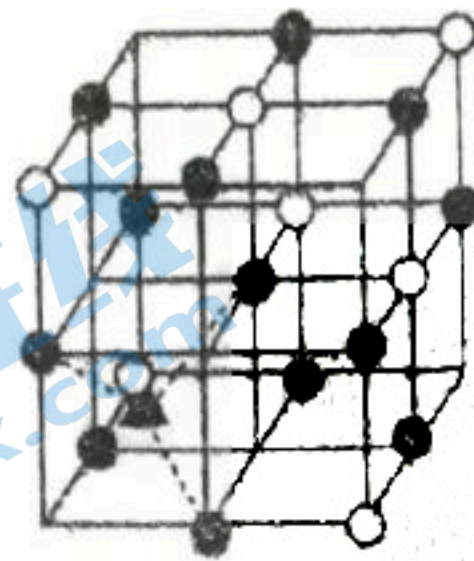
(1) 铁元素位于元素周期表的          区，其基态原子有          种能量不同的电子。

(2) 工业制备铁氧体常使用水解法，制备时常加入尿素  $[\text{CO}(\text{NH}_2)_2]$ 、醋酸钠等碱性物质，尿素分子中四种不同元素的电负性由大到小的顺序是         ，醋酸钠中碳原子的杂化类型是         。



(3) 纳米氧化铁能催化火箭推进剂  $\text{NH}_4\text{ClO}_4$  的分解,  $\text{NH}_4^+$  的结构式为\_\_\_\_\_ (标出配位键), 与  $\text{O}^{2-}$  互为等电子体的分子有\_\_\_\_\_ (任写一种)。铵盐大多不稳定,  $\text{NH}_4\text{F}$ 、 $\text{NH}_4\text{I}$  中, 较易分解的是\_\_\_\_\_。

(4) 晶体  $\text{Fe}_3\text{O}_4$  的晶胞如图所示, 该晶体是一种磁性材料, 能导电。



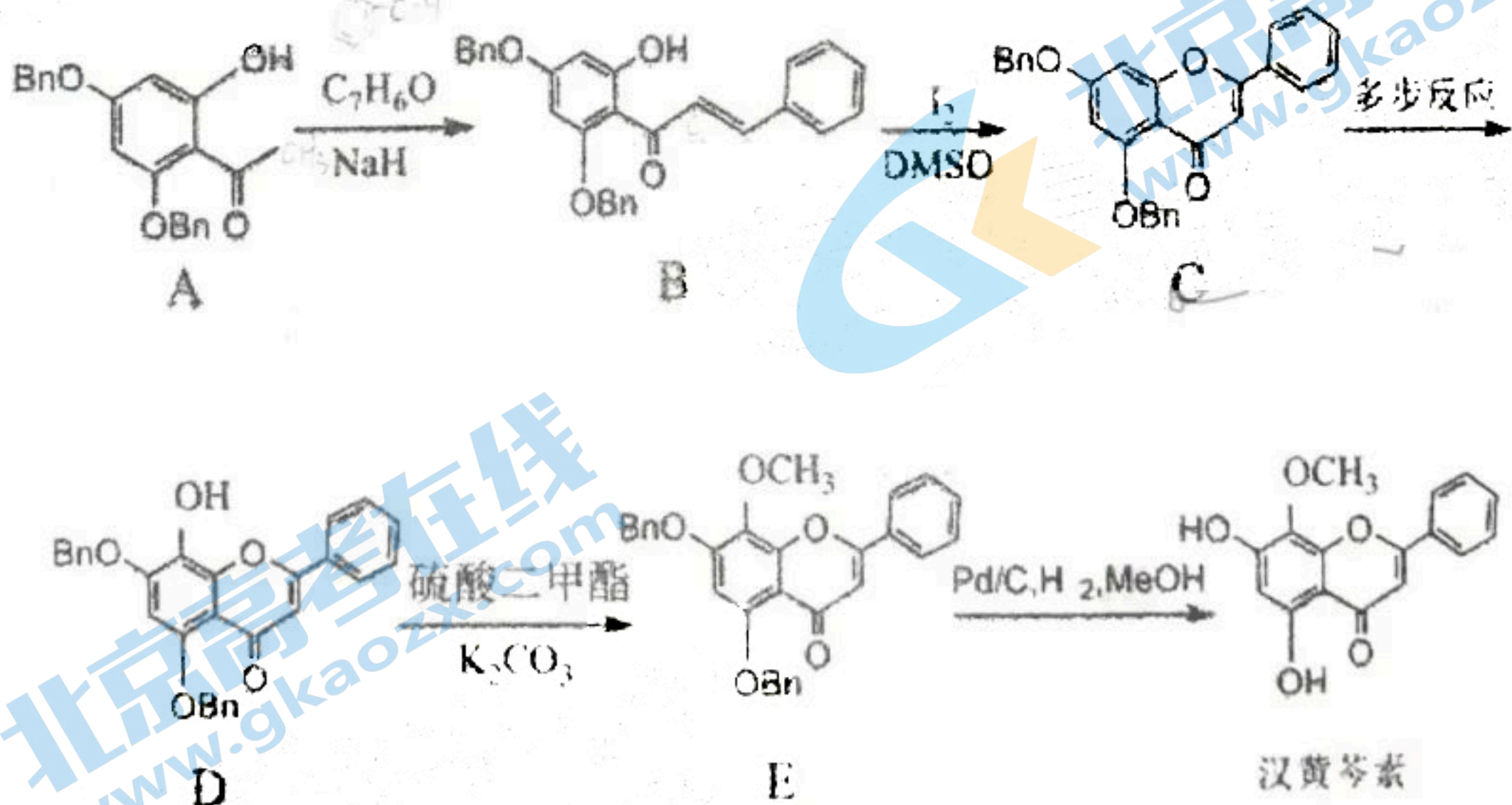
- 氧离子
- 铁离子
- ▲ 亚铁离子

- ① 晶胞中亚铁离子处于氧离子围成的\_\_\_\_\_ (填空间结构) 空隙。
- ② 晶胞中氧离子的堆积方式与某金属晶体原子堆积方式相同, 该堆积方式名称为\_\_\_\_\_。
- ③ 解释  $\text{Fe}_3\text{O}_4$  晶体能导电的原因\_\_\_\_\_;

若晶胞的体对角线长为  $a \text{ nm}$ , 则  $\text{Fe}_3\text{O}_4$  晶体的密度为\_\_\_\_\_  $\text{g}\cdot\text{cm}^{-3}$  (阿伏加德罗常数用  $N_A$  表示)。

21. 【化学—选修 5: 有机化学基础】(14 分)

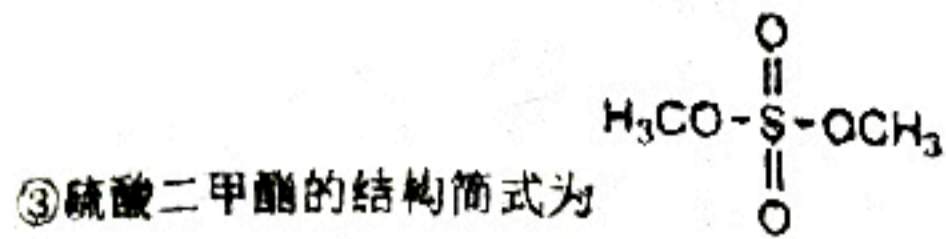
新型冠状病毒的抗疫进程中, 我国中药处方对不同病程的新冠肺炎患者均取得了良好的疗效。其中汉黄芩素是传统中草药黄芩的有效成分之一, 具有良好的抗病毒价值, 其合成路线如下:



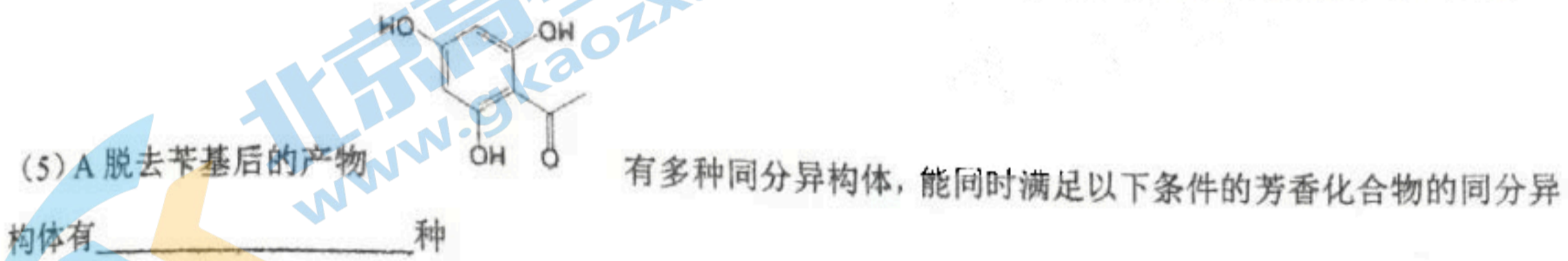
已知信息: ①  $\text{Bn}$  代表苄基



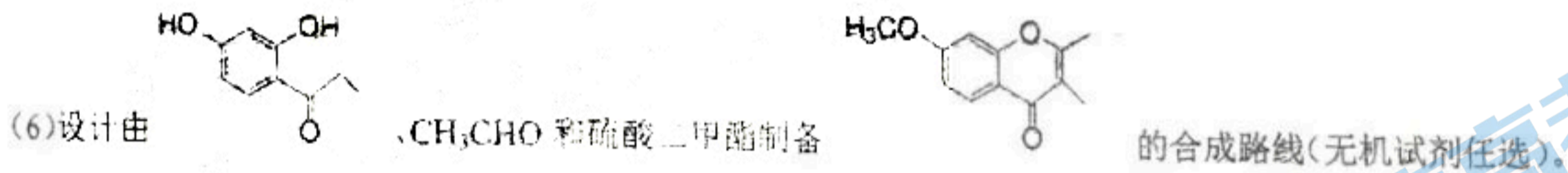




- (1) 汉黄芩素的分子式为 \_\_\_\_\_。
- (2) 由 D 到 E 的反应类型为 \_\_\_\_\_，C 中的含氧官能团的名称为 \_\_\_\_\_。
- (3) A 的核磁共振氢谱有 \_\_\_\_\_ 组吸收峰
- (4) A 到 B 反应的化学方程式为 \_\_\_\_\_。



- ① 含有酯基且不能发生银镜反应
- ② 1mol 该物质与足量 Na 反应生成 1molH<sub>2</sub>
- ③ 核磁共振氢谱有三组峰，峰面积之比为 3:2:2:1





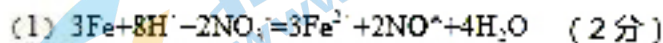
一、选择题:共 16 小题,共 44 分。第 1~10 小题,每小题 2 分;第 11~16 小题,每小题 4 分。

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	C	B	C	B	A	C	A	C	B	B
题号	11	12	13	14	15	16				
答案	D	C	D	C	C	B				

二、非选择题:共 56 分。

(一)必考题:3 题共 42 分。

17. (14 分, 每空 2 分)



(2) 气体通空气未见红棕色; 点燃肥皂泡, 发出爆鸣声 (2 分)



(4)  $\text{H}_2$  (2 分)

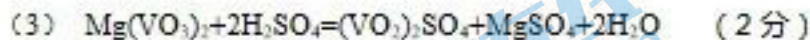
(5) 温度升高,  $\text{H}^+$ 、 $\text{NO}_3^-$  的还原性速率均增大,  $\text{NO}_3^-$  的还原速率增大的更多;  $\text{H}^+$  同时被消耗,  $\text{H}^+$  得电

子的机会减少, 导致产生  $\text{H}_2$  的体积减少 (2 分)

(6) 较低温度、低浓度硝酸 (2 分)

18. (14 分)

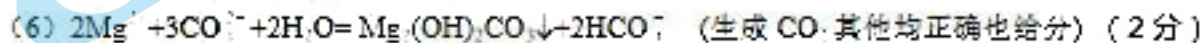
(1) +5 (1 分) (2) 焙烧 (2 分)



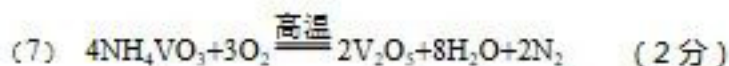
(4) 是: (1 分)

$$c(\text{Cu}^{2+})=K_{sp}/c^2(\text{OH}^-)=4.8\times 10^{-20}/1.0\times 10^{-14}=4.8\times 10^{-6}\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}<1.0\times 10^{-5}\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$$
 (2 分)

(5) 会生成  $\text{NH}_4\text{VO}_3$  沉淀, 降低钒的利用率 (2 分)







19. (14分)

(1) ②③ (2分); 554.9 (2分) (2) a (2分)

(3) 0.05 (2分); 320 (2分)

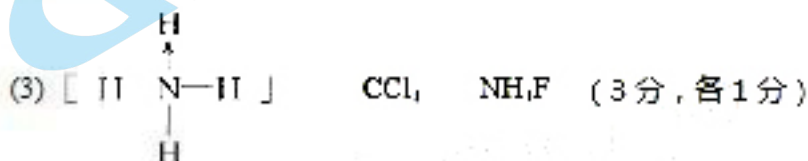
(4) ①5 0 ; (2分, 各1分)

②400℃~700℃随温度升高, 平衡向逆向移动, 转化率逐渐减小; 700℃以后, 催化剂失活, 反应速率急剧下降导致转化率迅速变小 (2分)

(二) 选考题: 共14分.

20. 【化学—选修3: 物质结构与性质】(14分)

(1)d 7 (2分, 各1分) (2)  $\text{O} > \text{N} > \text{C} > \text{H}$   $\text{sp}^3$  杂化、 $\text{sp}^2$  杂化 (3分, 各1分)



(4) ①正四面体 ②面心立方最密堆积 (2分, 各1分)

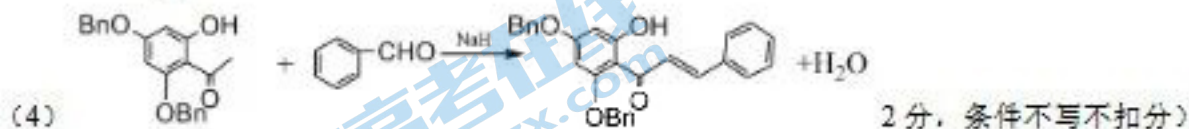
③电子可在两种不同价态的铁离子间快速发生转移 (2分)  $\frac{696\sqrt{3} \times 10^{21}}{a^3 N_A}$  (2分)

21. 【化学—选修5: 有机化学基础】(14分)

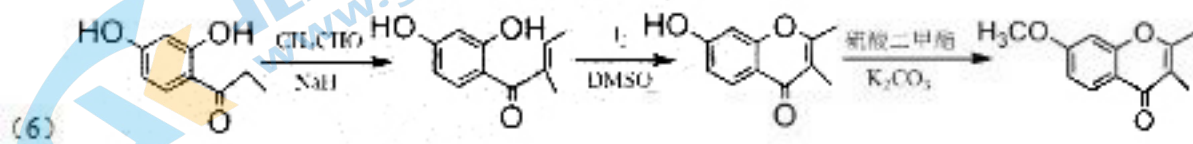
(1)  $\text{C}_{16}\text{H}_{12}\text{O}_5$  (2分)

(2) 取代反应 (1分) 醚键、羰基 (2分, 答错1个扣1分, 扣完为止)

(3) 12 (2分)



(5) 4 (2分)





## 关于我们

北京高考在线创办于 2014 年，隶属于北京太星网络科技有限公司，是北京地区极具影响力的中学升学服务平台。主营业务涵盖：北京新高考、高中生涯规划、志愿填报、强基计划、综合评价招生和学科竞赛等。

北京高考在线旗下拥有网站门户、微信公众平台等全媒体矩阵生态平台。平台活跃用户 40W+，网站年度流量数千万量级。用户群体立足于北京，辐射全国 31 省市。

北京高考在线平台一直秉承 “精益求精、专业严谨” 的建设理念，不断探索 “K12 教育+互联网+大数据” 的运营模式，尝试基于大数据理论为广大中学和家长提供新鲜的高考资讯、专业的高考政策解读、科学的升学规划等，为广大高校、中学和教科研单位提供 “衔接和桥梁纽带” 作用。

平台自创办以来，为众多重点大学发现和推荐优秀生源，和北京近百所中学达成合作关系，累计举办线上线下升学公益讲座数百场，帮助数十万考生顺利通过考入理想大学，在家长、考生、中学和社会各界具有广泛的口碑影响力

未来，北京高考在线平台将立足于北京新高考改革，基于对北京高考政策研究及北京高校资源优势，更好的服务全国高中家长和学生。



微信搜一搜

北京高考资讯

官方微信公众号: bjkzx

官方网站: [www.gaokzx.com](http://www.gaokzx.com)

咨询热线: 010-5751 5980

微信客服: gaokzx2018