

★启用前注意保密

## 2022 年广东省普通高中学业水平选择考模拟测试 (一)

# 化 学

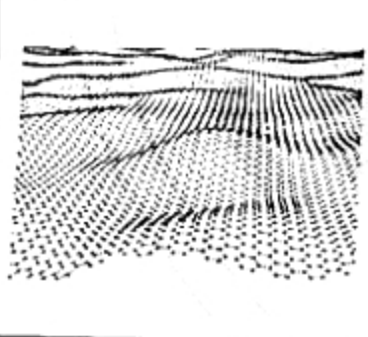
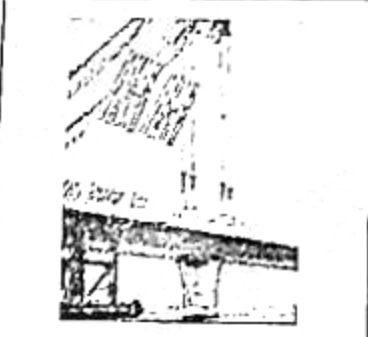
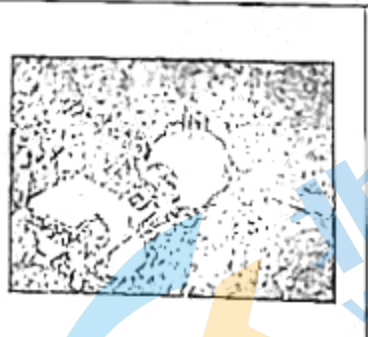
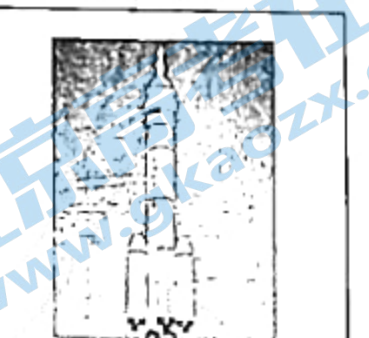
本试卷共 10 页, 21 小题, 满分 100 分。考试用时 75 分钟。

- 注意事项: 1. 答卷前, 考生务必将自己所在的市(县、区)、学校、班级、姓名、考场号、座位号和考生号填写在答题卡上。将条形码横贴在每张答题卡右上角“条形码粘贴处”。
2. 作答选择题时, 选出每小题答案后, 用 2B 铅笔在答题卡上将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的钢笔或签字笔作答, 答案必须写在答题卡各题目指定区域内相应位置上; 如需改动, 先画掉原来的答案, 然后再写上新答案; 不准使用铅笔和涂改液。不按以上要求作答无效。
4. 考生必须保证答题卡的整洁。考试结束后, 将试卷和答题卡一并交回。

可能用到的相对原子质量: H 1 Li 7 C 12 N 14 O 16 Mg 24 S 32 K 39 Sc 45  
Ni 59

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. 我国在科技上不断取得重大成果。下列各项中使用的材料不属于无机非金属材料的是

			
应用于 5G 手机中的石墨烯导热膜	用于吊装港珠澳大桥的超高分子量聚乙烯纤维吊绳	“嫦娥五号”探测器使用的砷化镓太阳能电池板	“神舟十三号”载人飞船使用的石英挠性加速度计
A	B	C	D

2. 下列各项中蕴含化学变化的是

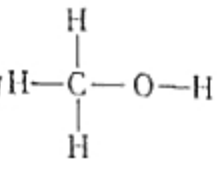
- A. 锻造金箔: 凡金箔, 每金七厘造方寸金一千片
- B. 湿法炼铜: 铁器淬于胆矾水中, 即成铜色也
- C. 制粗盐: 南风大起, 则一宵结成, 名曰颗盐, 即古志所谓大盐也
- D. 制指南针: 方家以磁石磨针锋, 则能指南, 然常微偏东, 不全南也

3. 在一定条件下, 水可将甲烷氧化成甲醇:  $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{一定条件}} \text{H}_2 + \text{CH}_3\text{OH}$ 。下列有关描述不正确的是

A. 甲烷的球棍模型为 

B.  $\text{H}_2\text{O}$  的电子式为  $\text{H}:\ddot{\text{O}}:\text{H}$

C.  $^1\text{H}_2$  和  $^2\text{H}_2$  互为同位素

D.  $\text{CH}_3\text{OH}$  的结构式为 

4. 华法林是一种预防和治疗血栓栓塞的药物, 其结构简式如图 1 所示。下列有关华法林的说法不正确的是

- A. 分子式为  $\text{C}_{19}\text{H}_{16}\text{O}_4$   
 B. 能与  $\text{H}_2$  发生加成反应  
 C. 能与  $\text{NaOH}$  溶液发生水解反应  
 D. 所有原子可处于同一平面

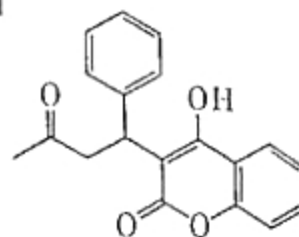

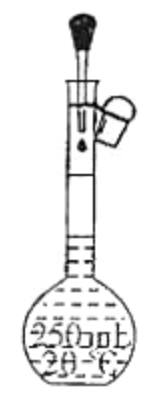
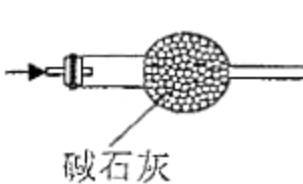
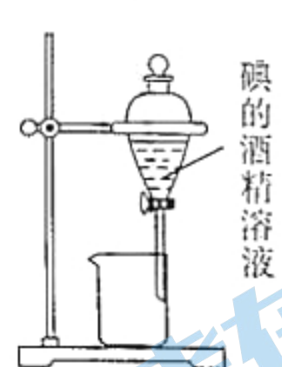


图 1

5. 下列实验操作规范且能达到实验目的的是

选项	A	B	C	D
操作				
实验目的	混合浓硫酸和乙醇	定容	干燥 $\text{Cl}_2$	分离碘和酒精

6. 劳动最光荣, 奋斗最幸福。下列劳动项目与所述的化学知识没有关联的是

选项	劳动项目	化学知识
A	医疗服务: 疫苗冷藏存放	适当低温可防止蛋白质变性
B	家务劳动: 用食醋清理水壶里的水垢	醋酸酸性比碳酸强
C	工业劳动: 焊接金属时用 $\text{NH}_4\text{Cl}$ 溶液除锈	$\text{NH}_4\text{Cl}$ 加热易分解
D	学农活动: 撒熟石灰改良酸性土壤	$\text{Ca}(\text{OH})_2$ 具有碱性

7. 设  $N_A$  为阿伏加德罗常数的值。下列说法正确的是

- A. 11 g  $\text{K}_2\text{S}$  和  $\text{K}_2\text{O}_2$  的混合物中含有的离子数目为  $0.3N_A$   
 B. 标准状况下, 4.48 L  $\text{CCl}_4$  所含的分子数为  $0.2N_A$   
 C. 一定条件下, 32 g  $\text{SO}_2$  与足量  $\text{O}_2$  反应, 转移的电子数为  $N_A$   
 D.  $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{Na}_2\text{SO}_4$  溶液中含有的氧原子数为  $0.4N_A$



8. 近期,我国报道了一种新型Li-NO<sub>2</sub>电池,为NO<sub>2</sub>的治理和再利用提供了新的研究思路,其工作原理如图2所示。电池放电时的总反应为2Li + NO<sub>2</sub> = Li<sub>2</sub>O + NO。下列有关该电池工作时的说法不正确的是

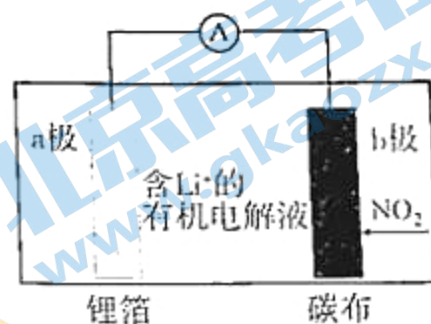


图2

- A. 外电路电流的方向: b极→电流表→a极
- B. b极的电极反应:  $\text{NO}_2 + 2\text{e}^- + 2\text{Li}^+ = \text{Li}_2\text{O} + \text{NO}$
- C. 电解液中Li<sup>+</sup>向b极附近迁移
- D. 当外电路通过1 mol e<sup>-</sup>时, b极质量增加7 g

9. 化合物M(结构式如图3所示)可用于口腔清洁。已知W、X、Y、Z是原子序数依次增大的前20号主族元素, W与Z、X与Y分别同主族, Y、Z对应的简单离子核外电子排布相同。下列说法不正确的是

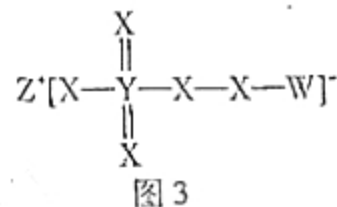


图3

- A. 简单离子的半径: Y > Z > W
- B. 简单氢化物的沸点: X > Y
- C. 化合物M中X的化合价均为-2
- D. ZW可与H<sub>2</sub>O反应生成W的单质

10. 图4是某元素常见物质的“价类”二维图,其中d为红棕色气体, f和g均为正盐且焰色反应火焰为黄色。下列说法不正确的是

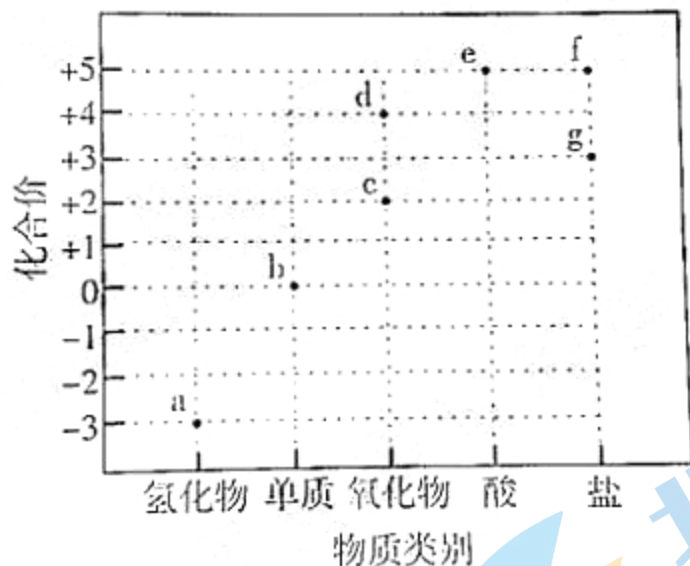


图4

- A. e的浓溶液可以用铝槽车运输
  - B. 气体a、c均可用浓硫酸干燥
  - C. 常温下,将充满d的密闭烧瓶置于冰水中,烧瓶内红棕色变浅
  - D. d可与NaOH溶液反应生成f和g
11. 下列反应的离子方程式书写正确的是

- A. Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>溶液与过量Ba(OH)<sub>2</sub>溶液反应:  
 $2\text{Al}^{3+} + 3\text{SO}_4^{2-} + 3\text{Ba}^{2+} + 8\text{OH}^- = 3\text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{AlO}_2^- + 4\text{H}_2\text{O}$
- B. 金属Na与MgCl<sub>2</sub>溶液反应:  $2\text{Na} + \text{Mg}^{2+} = 2\text{Na}^+ + \text{Mg}$
- C. 少量SO<sub>2</sub>与KClO溶液反应:  $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} + 2\text{ClO}^- = \text{SO}_3^{2-} + 2\text{HClO}$
- D. 草酸(H<sub>2</sub>C<sub>2</sub>O<sub>4</sub>)与酸性KMnO<sub>4</sub>溶液反应:  
 $5\text{C}_2\text{O}_4^{2-} + 2\text{MnO}_4^- + 16\text{H}^+ = 10\text{CO}_2 \uparrow + 2\text{Mn}^{2+} + 8\text{H}_2\text{O}$

12. 根据下列实验操作及现象一定能推出相应结论的是

选项	实验操作	现象	结论
A	向某盐溶液中滴加几滴甲基橙溶液	溶液变红	该盐为强酸弱碱盐
B	向 NaCl、Na <sub>2</sub> S 的混合稀溶液中滴入少量稀 AgNO <sub>3</sub> 溶液	有黑色沉淀生成	$K_{sp}(\text{AgCl}) > K_{sp}(\text{Ag}_2\text{S})$
C	向酸性 KMnO <sub>4</sub> 溶液中加入足量 H <sub>2</sub> O <sub>2</sub> 溶液	溶液紫色褪去	H <sub>2</sub> O <sub>2</sub> 具有还原性
D	向浓硝酸中加入红热木炭	有红棕色气体生成	浓硝酸可与木炭发生反应

13. CO<sub>2</sub> 加氢耦合苯胺 (RNH<sub>2</sub>) 的一种反应机理如图 5 所示。下列叙述不正确的是

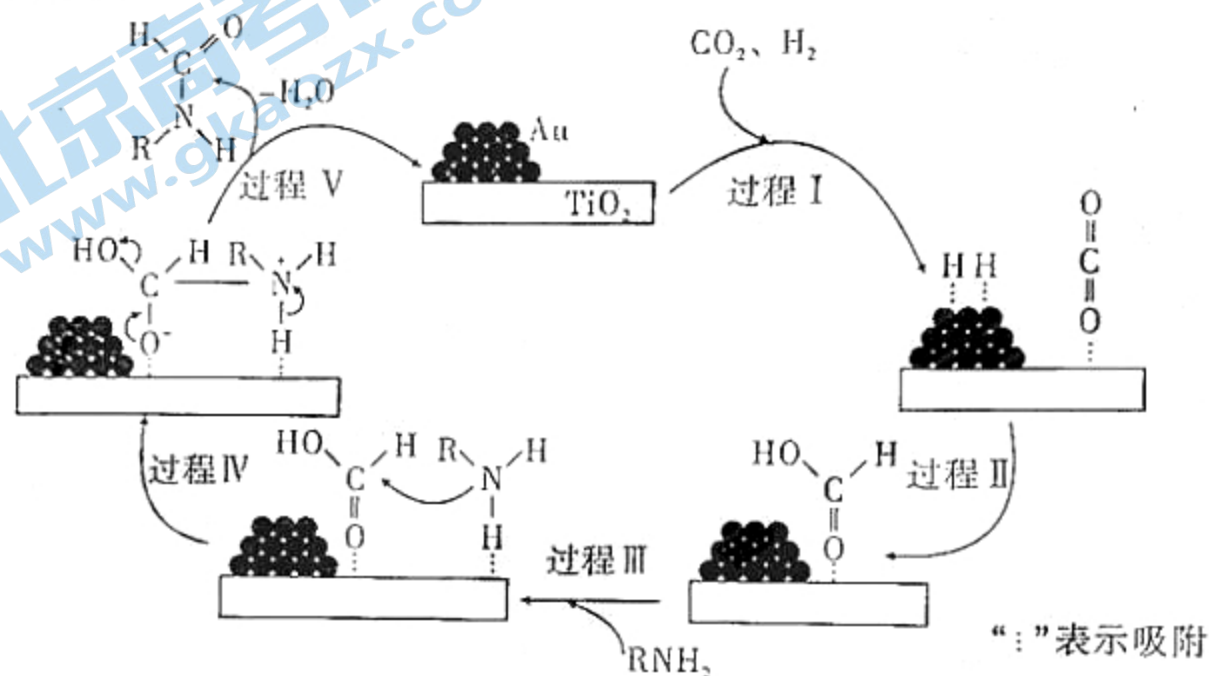


图 5

- A. 金属 Au 可吸附 H 原子, TiO<sub>2</sub> 可吸附 CO<sub>2</sub>
- B. 反应过程中 N 的成键数目保持不变
- C. 反应过程中 CO<sub>2</sub> 发生还原反应
- D. 该过程的总反应:  $\text{RNH}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{一定条件}} \text{RNHCHO} + \text{H}_2\text{O}$

14. 已知  $4\text{H}_2(\text{g}) + \text{CS}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CH}_4(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{S}(\text{g})$ 。在恒容密闭容器中, 当起始物质的量  $n(\text{H}_2) : n(\text{CS}_2) = 4 : 1$  时, 测得平衡体系中 H<sub>2</sub>S、CS<sub>2</sub> 的物质的量分数 (x) 与温度的关系如图 6 所示。下列说法不正确的是

- A. 该反应的  $\Delta H < 0$
- B. A 点时 CS<sub>2</sub> 的平衡转化率约为 33.3%
- C. 相同条件下, x(H<sub>2</sub>S) 处于 B 点时,  $v_{\text{正}} > v_{\text{逆}}$
- D. C 点时, 往容器中再充入 4 mol H<sub>2</sub> 和 1 mol CS<sub>2</sub>, 再次达平衡后 x(CS<sub>2</sub>) 增大

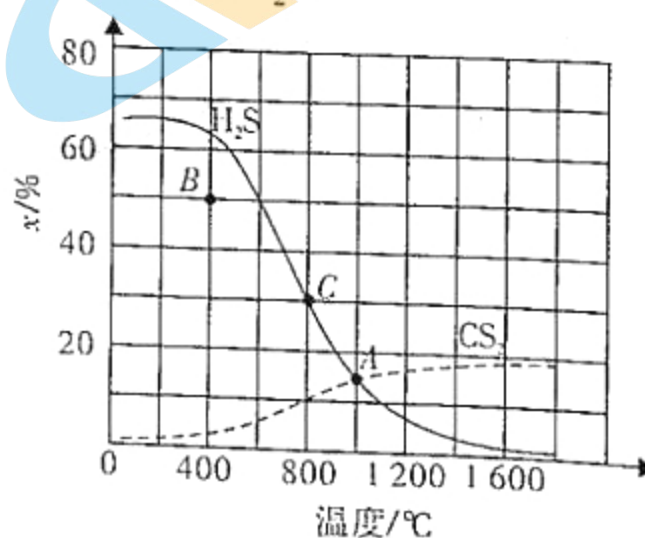


图 6



15. 为适应可再生能源的波动性和间歇性，我国科学家设计了一种电化学装置，其原理如图7所示。当闭合 $K_1$ 和 $K_3$ 、打开 $K_2$ 时，装置处于蓄电状态；当打开 $K_1$ 和 $K_3$ 、闭合 $K_2$ 时，装置处于放电状态。放电状态时，双极膜中间层中的 $H_2O$ 解离为 $H^+$ 和 $OH^-$ 并分别向两侧迁移。下列有关该电化学装置工作时的说法不正确的是

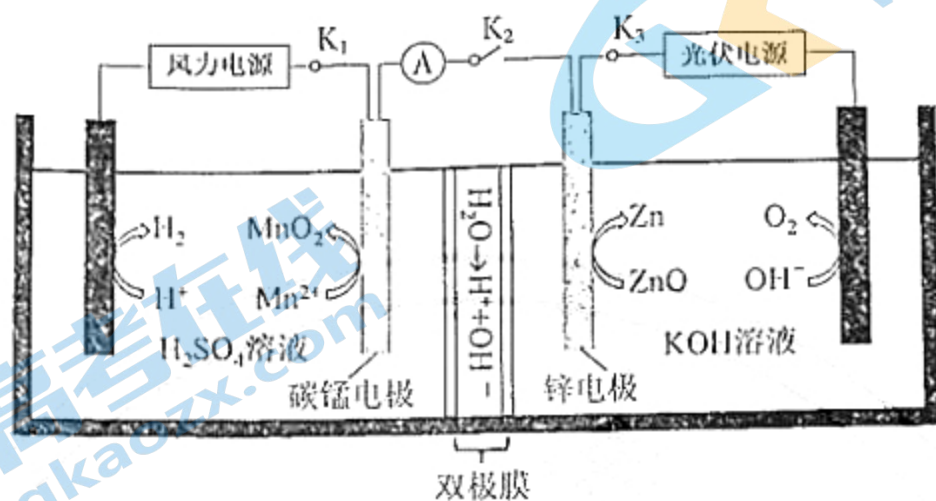


图7

- A. 蓄电时，碳锰电极为阳极  
 B. 蓄电时，图中右侧电解池发生的总反应为  $2ZnO \xrightarrow{\text{电解}} 2Zn + O_2 \uparrow$   
 C. 放电时，每消耗  $1 \text{ mol MnO}_2$ ，理论上  $2 \text{ mol H}^+$  由双极膜向碳锰电极迁移  
 D. 理论上，该电化学装置运行过程中需要不断补充  $H_2SO_4$  和  $KOH$  溶液
16. 常温下，向一定浓度的  $NaA$  溶液中加入适量强酸或强碱（忽略溶液体积变化），溶液中  $c(HA)$ 、 $c(A^-)$ 、 $c(H^+)$ 、 $c(OH^-)$  的负对数（ $-\lg c$ ）随溶液 pH 的变化关系如图8所示。下列叙述不正确的是

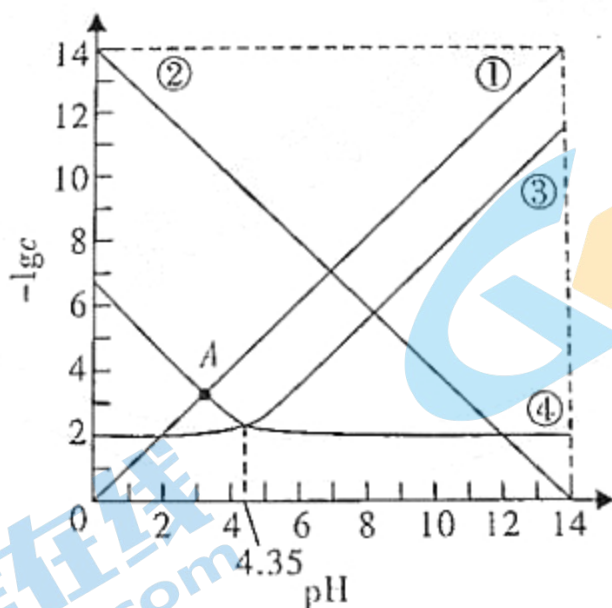


图8

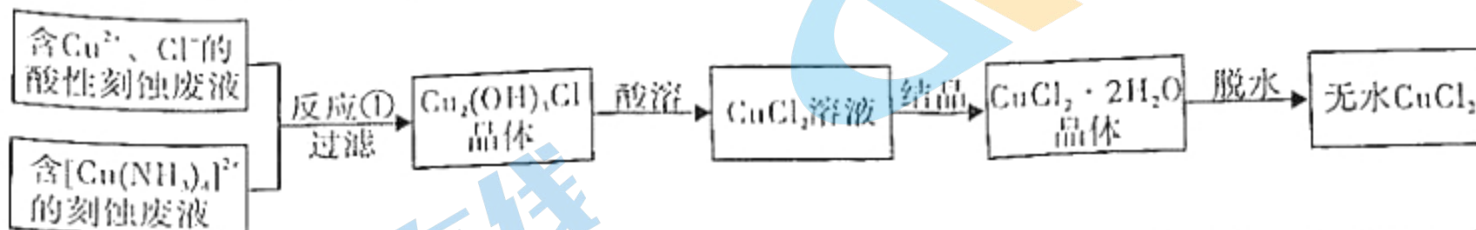
- A. 曲线①表示  $-\lg c(H^+)$  随溶液 pH 的变化情况  
 B. 曲线①和曲线②的交点对应的溶液中存在  $c(Na^+) = c(A^-)$   
 C. 常温下，将 A 点对应溶液加水稀释， $\frac{c(A^-)}{c(HA) \cdot c(OH^-)}$  不变  
 D. 等物质的量浓度、等体积的  $NaA$  溶液与  $HA$  溶液混合后： $c(A^-) > c(Na^+) > c(HA)$

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 42 分。

17. (14 分) 某小组利用含铜刻蚀废液制备无水  $\text{CuCl}_2$ ，并电解饱和  $\text{CuCl}_2$  溶液探究其阴极产物以便回收铜。

I. 制备无水  $\text{CuCl}_2$ 。制备流程如下：



(1) 实验室中，“结晶”时使用的陶瓷仪器是\_\_\_\_\_，“脱水”最适宜的方法为\_\_\_\_\_。

(2) 已知“过滤”后的滤液中主要溶质为  $\text{NH}_4\text{Cl}$ ，则“反应①”的离子方程式为\_\_\_\_\_。

II. 探究电解饱和  $\text{CuCl}_2$  溶液的阴极产物。

用图 9 所示装置电解饱和  $\text{CuCl}_2$  溶液，一段时间后，观察到阴极电极表面附着白色固体，电极底部有少量红色固体生成，电极附近的溶液呈“黑色”。

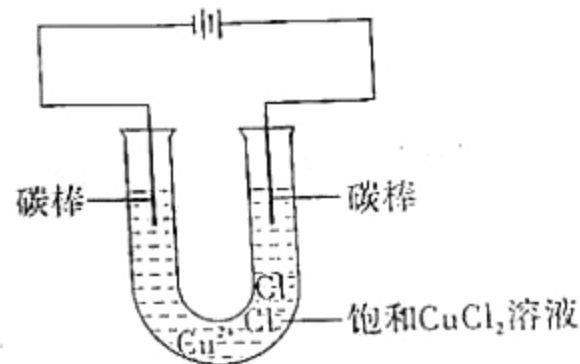


图 9

(3) 查阅文献发现白色固体是  $\text{CuCl}$ 。则生成  $\text{CuCl}$  的阴极电极反应为\_\_\_\_\_。

(4) 为抑制阴极副反应的发生，该小组继续探究影响  $\text{CuCl}$  固体析出量的因素，实验如下：

编号	电解液	阴极电极析出固体量	
		白色固体	红色固体
1	5% $\text{CuCl}_2$ 溶液	无	较多
2	15% $\text{CuCl}_2$ 溶液	少量	较多
3	饱和 $\text{CuCl}_2$ 溶液	较多	少
4	饱和 $\text{CuCl}_2$ 溶液，适量盐酸	无	较多

实验结果表明，为减少电解过程中  $\text{CuCl}$  的析出，可采取的措施有\_\_\_\_\_。

(5) 为探究溶液呈“黑色”的原因，该小组查阅含铜物质的颜色后有如下猜想：

猜想 1：“黑色”物质是细小的  $\text{CuO}$  粉末；

猜想 2：“黑色”物质是纳米铜粉；

猜想 3：“黑色”物质是  $\text{Cu}^+$  与  $\text{Cu}^{2+}$ 、 $\text{Cl}^-$  形成的络合离子。

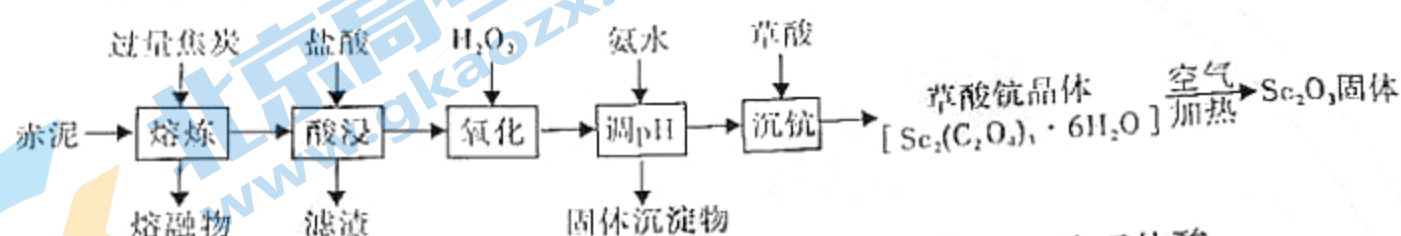


为验证猜想，该小组进行以下实验，得出初步结论：

编号	操作	现象	初步结论
1	取 2 mL “黑色” 溶液于试管中，加入适量①_____，振荡	无明显现象	猜想 1 不成立
2	取 2 mL “黑色” 溶液于试管中，加入适量稀硝酸，振荡	②_____	猜想 2 成立

有同学认为，实验 2 的现象不能证明猜想 2 一定成立，理由是③\_\_\_\_\_。因此，关于“黑色”物质的成分还需进一步研究。

18. (14 分) 氧化钪 ( $\text{Sc}_2\text{O}_3$ ) 可用作半导体镀层的蒸镀材料。研究发现，可从金属提取工艺中的固体废料“赤泥”(含有  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ 、 $\text{SiO}_2$ 、 $\text{Sc}_2\text{O}_3$ 、 $\text{TiO}_2$  等) 里回收  $\text{Sc}_2\text{O}_3$ 。请结合流程，回答以下问题：



- 已知：①  $\text{Sc}_2\text{O}_3$  和  $\text{TiO}_2$  性质较稳定，不易被还原，且  $\text{TiO}_2$  难溶于盐酸；  
 ② “熔炼”过程中，单质硅和大部分单质铁转化为熔融物分离出来；  
 ③ 草酸可与多种金属离子形成可溶性络合物；  
 ④ 常温下，部分氢氧化物的溶度积常数约为下表所示：

物质	$\text{Fe}(\text{OH})_3$	$\text{Fe}(\text{OH})_2$	$\text{Sc}(\text{OH})_3$
$K_{sp}$	$1 \times 10^{-38}$	$1 \times 10^{-16}$	$1 \times 10^{-30}$

- (1) “酸浸”时，滤渣的主要成分除 C 外还有\_\_\_\_\_ (填化学式)。  
 (2) “氧化”时，加入  $\text{H}_2\text{O}_2$  的目的是\_\_\_\_\_ (用离子方程式表示)。  
 (3) 常温下，“调 pH”时，溶液中  $c(\text{Sc}^{3+}) = 0.001 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ ，为除去杂质离子，应控制的 pH 范围是\_\_\_\_\_ (当溶液中某离子浓度  $c \leq 1.0 \times 10^{-5} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  时，可认为该离子沉淀完全)；为检验该杂质离子是否除尽，可选用\_\_\_\_\_ (填化学式) 溶液进行检验。  
 (4) 已知  $K_{a1}(\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4) = a$ ， $K_{a2}(\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4) = b$ ， $K_{sp}[\text{Sc}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3] = c$ 。“沉钪”时，发生反应： $2\text{Sc}^{3+} + 3\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \rightleftharpoons \text{Sc}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 + 6\text{H}^+$ ，此反应的平衡常数  $K =$  \_\_\_\_\_ (用含  $a$ 、 $b$ 、 $c$  的代数式表示)。反应过程中，测得钪的沉淀率随  $\frac{n(\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4)}{n(\text{Sc}^{3+})}$  的变化情况如图 10 所示。当草酸用量过多时，钪的沉淀率下降的原因是\_\_\_\_\_。  
 (5) 草酸钪晶体  $[\text{Sc}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}]$  在空气中加热， $\frac{m(\text{剩余固体})}{m(\text{原始固体})}$  随温度的变化情况如图 11 所示。250 °C 时，晶体的主要成分是\_\_\_\_\_ (填化学式)，550 ~ 850 °C，反应的化学方程式为\_\_\_\_\_。  $\{M[\text{Sc}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}] = 462 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}\}$ 。

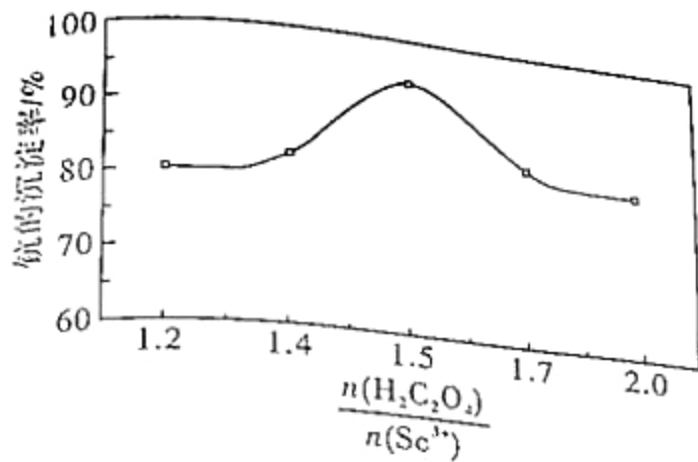


图 10

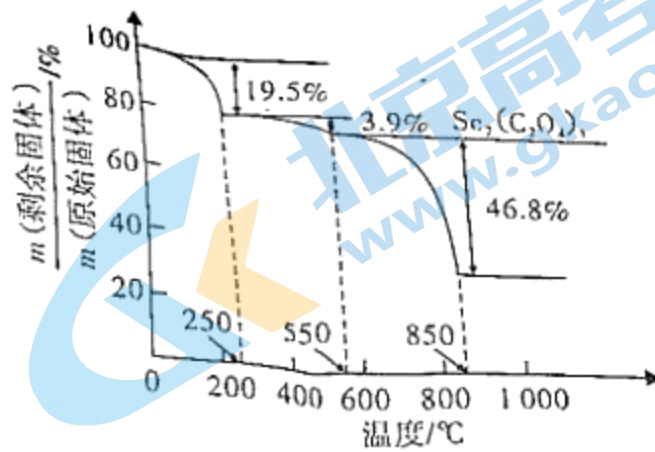


图 11

19. (14分) 由  $\text{CO}_2$  与  $\text{H}_2$  制备甲醇是当今研究的热点之一, 也是我国科学家 2021 年发布的由  $\text{CO}_2$  人工合成淀粉(节选途径见图 12)中的重要反应之一。

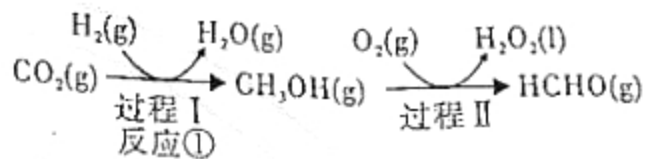
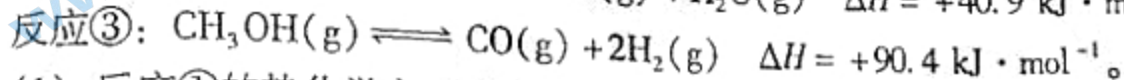
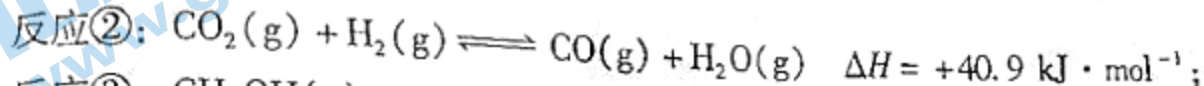


图 12

已知:



- (1) 反应①的热化学方程式为\_\_\_\_\_；若过程Ⅱ中  $\text{O}_2$  得到 4 mol 电子, 则理论上可生成\_\_\_\_\_ mol  $\text{HCHO}$ 。
- (2) 反应①在有、无催化剂条件下的反应历程如图 13 所示, 其中吸附在催化剂表面上的物种用 \* 标注, TS 为过渡态。

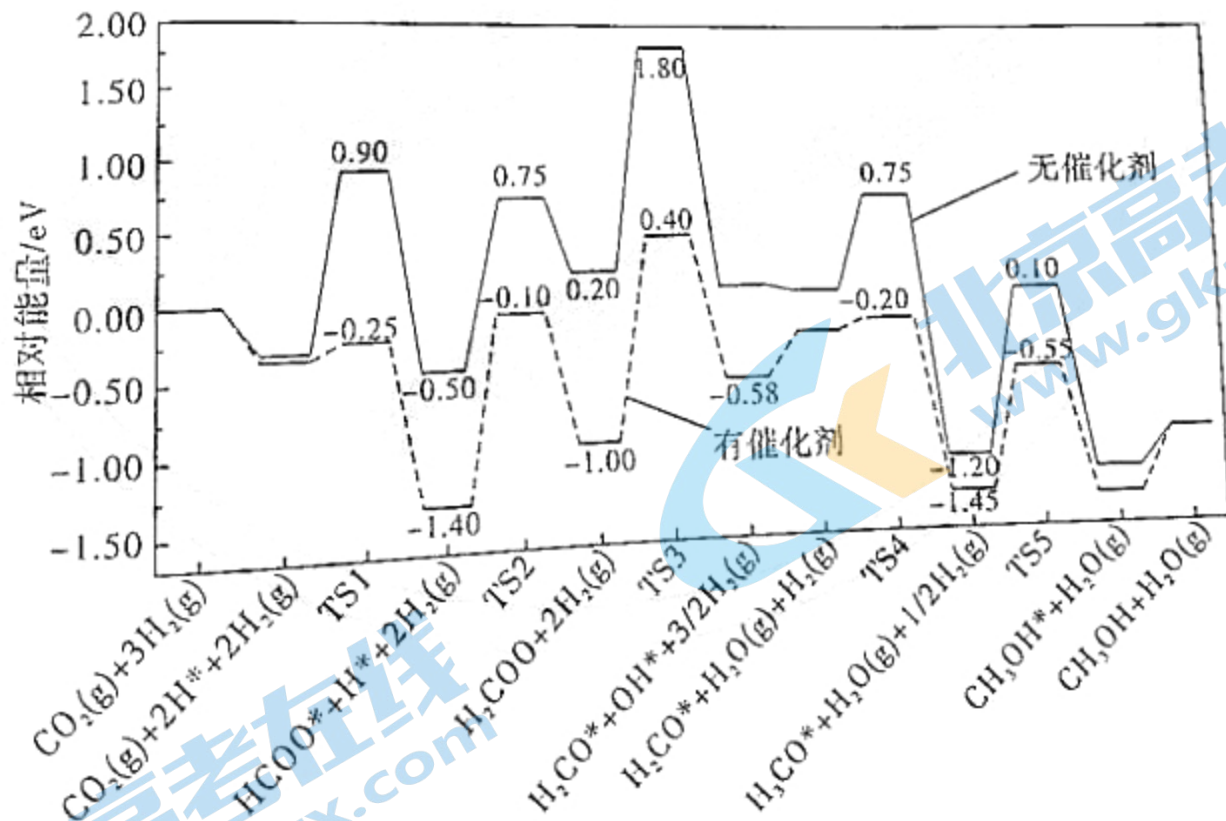


图 13

该反应历程中决速步骤的化学方程式为\_\_\_\_\_，催化剂使该步骤的活化能降低了\_\_\_\_\_ eV。



(3) 某研究小组采用上述催化剂, 向密闭容器中通入 3 mol  $H_2$  和 1 mol  $CO_2$ , 只发生反应①和反应②, 在不同条件下达到平衡, 在  $T = 300\text{ }^\circ\text{C}$  下甲醇的体积分数  $\varphi(\text{CH}_3\text{OH})$  随压强  $p$  的变化、在  $p = 600\text{ kPa}$  下  $\varphi(\text{CH}_3\text{OH})$  随温度  $T$  的变化, 如图 14 所示。

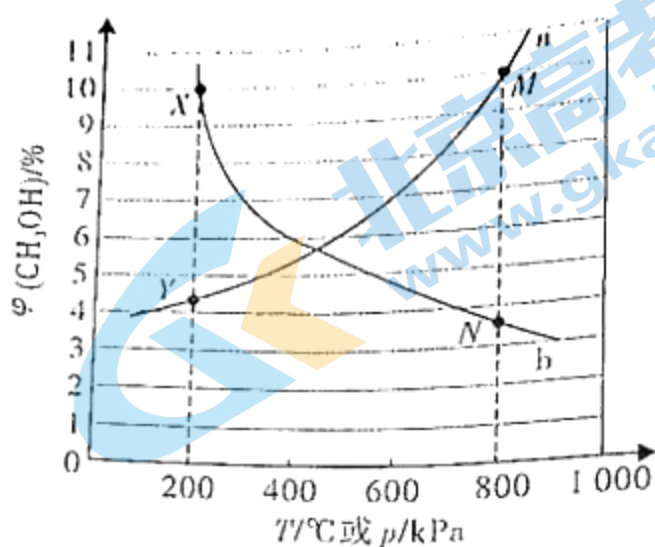


图 14

- i. 下列说法正确的是\_\_\_\_\_ (填标号)。
- A. 曲线 a 为等压线, 曲线 b 为等温线
  - B. 增大  $CO_2$  与  $H_2$  的浓度, 反应①和反应②的正反应速率都增大
  - C. 反应①的平衡常数:  $K(X) = K(Y)$
  - D. 反应②的正反应速率:  $v(X) < v(M)$

ii. 已知 M 点: 容器中  $CO_2$  为  $\frac{1}{3}\text{ mol}$ ,  $CO$  为  $\frac{1}{3}\text{ mol}$ , 则此时  $CO_2$  的分压为\_\_\_\_\_ kPa, 反应①的压强平衡常数  $K_p =$ \_\_\_\_\_  $\text{kPa}^{-2}$  (压强平衡常数  $K_p$  是以分压代替浓度表示的平衡常数, 分压 = 总压  $\times$  物质的量分数)。

iii. 图中 M 点的  $\varphi(\text{CH}_3\text{OH})$  高于 N 点的原因是\_\_\_\_\_。

(二) 选考题: 共 14 分。请考生从 2 道题中任选一题作答。如果多做, 则按所做的第一题计分。

20. [选修 3: 物质结构与性质] (14 分)

碳及其化合物在生产生活中有着广泛的应用。回答下列问题:

(1) 画出基态碳原子的价电子排布图:\_\_\_\_\_。

(2) 1 个  $H_2CO_3$  分子含有\_\_\_\_\_个  $\sigma$  键;  $CO_3^{2-}$  的立体构型为\_\_\_\_\_, 写出一种与  $CO_3^{2-}$  具有相同立体构型的分子:\_\_\_\_\_ (填化学式)。

(3)  $CO$  易与人体的血红蛋白结合, 导致人体供氧不足而出现中毒症状。血红蛋白的局部结构如图 15 所示。该结构中碳原子的杂化类型为\_\_\_\_\_, 配位原子为\_\_\_\_\_ (填原子符号)。第一电离能:  $I_1(C)$  \_\_\_\_\_  $I_1(O)$  (填“>”或“<”)。

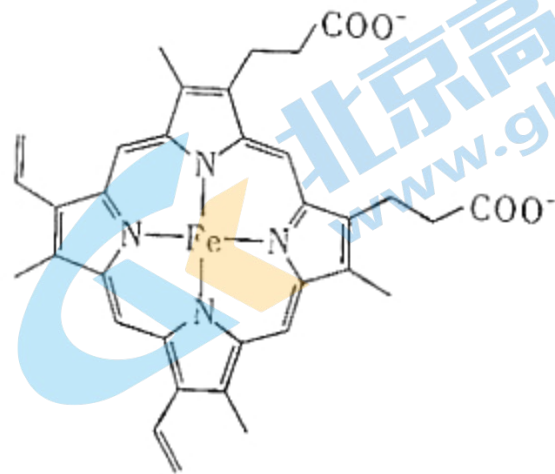


图 15

- (4) ①  $g-C_3N_4$  具有和石墨相似的层状结构, 其中一种二维平面结构如图 16 所示,  $g-C_3N_4$  晶体中存在的微粒间作用力不包括\_\_\_\_\_ (填标号)。
- a. 非极性键
  - b. 极性键
  - c.  $\pi$  键
  - d. 范德华力
- ② 用硅原子替换氮化碳的部分碳原子可形成具有相似性质的化合物 (如图 17 所示), 该化合物的化学式为\_\_\_\_\_。

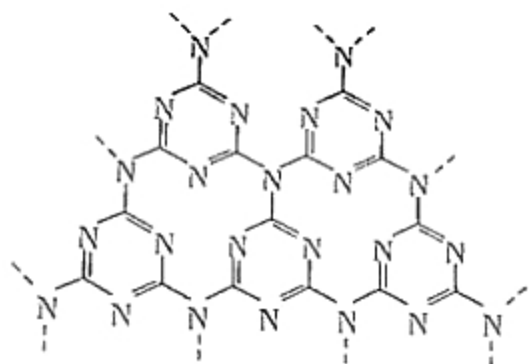


图 16



图 17

(5) C 与 Mg、Ni 可形成一种新型超导体，其立方晶胞结构如图 18 所示。已知该晶胞密度为  $\rho \text{ g} \cdot \text{cm}^{-3}$ ，若 C、Mg、Ni 的原子半径分别为  $a \text{ pm}$ 、 $b \text{ pm}$ 、 $c \text{ pm}$ ，则其原子的空间利用率（即晶胞中原子体积占晶胞体积的百分率）为\_\_\_\_\_（用含  $a$ 、 $b$ 、 $c$ 、 $\rho$ 、 $N_A$  的代数式表示，其中  $N_A$  表示阿伏加德罗常数的值）。

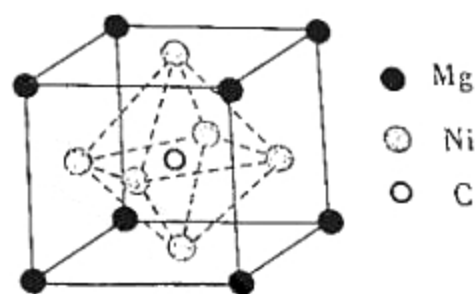
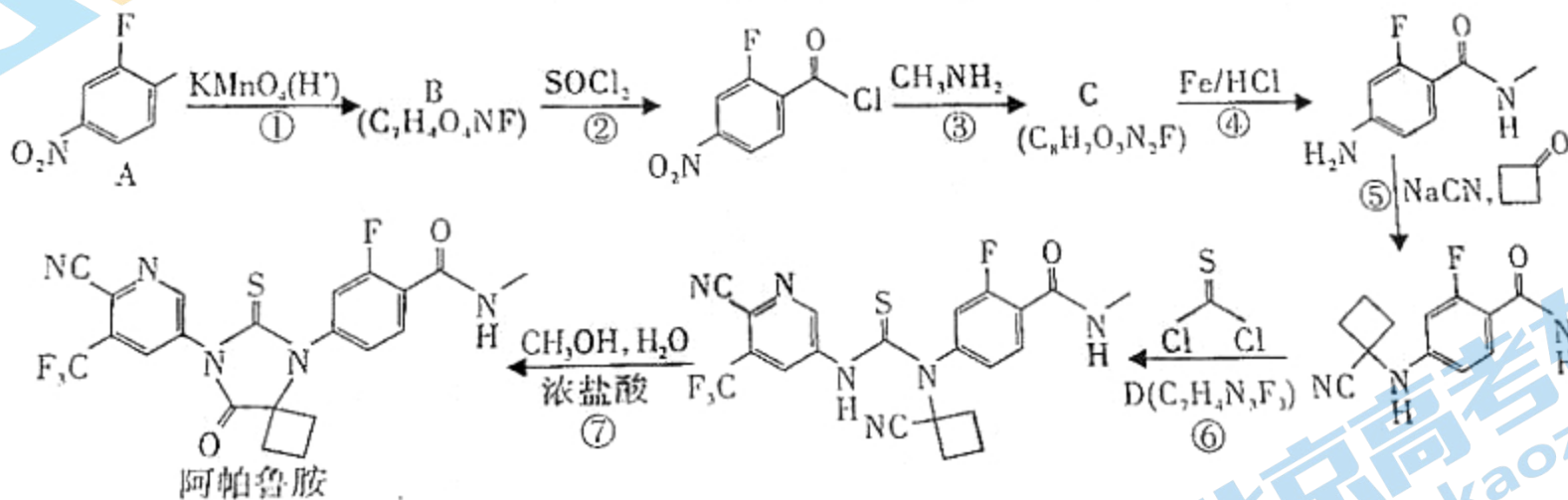


图 18

21. [选修 5: 有机化学基础] (14 分)

阿帕鲁胺是一种治疗前列腺癌的药物，其一种合成路线如下所示：



回答下列问题：

- (1) ② 的反应类型为\_\_\_\_\_，④ 的反应类型为\_\_\_\_\_。
- (2) B 中含氧官能团的名称为\_\_\_\_\_。
- (3) ③ 的化学方程式为\_\_\_\_\_。
- (4) D 的结构简式为\_\_\_\_\_。
- (5) 芳香化合物 Q 与 A 互为同分异构体，且 Q 与 A 具有相同的官能团，则 Q 的可能结构有\_\_\_\_\_种，其中核磁共振氢谱仅有三组峰的结构简式为\_\_\_\_\_（写一种）。

(6) 参照上述合成路线，设计由 c1ccccc1 和 ClC(=S)Cl 为原料合成 c1ccc(cc1)N2C(=S)N(c3ccccc3)C(=S)N2 的路线

(其他无机试剂任选)。

第 10 页 (共 10 页)



## 2022 北京高三各区一模试题下载

北京高考资讯公众号搜集整理了【**2022 北京各区高三一模试题&答案**】，想要获取试题资料，关注公众号，点击菜单栏【**高三一模**】—【**一模试题**】，即可**免费获取**全部一模试题及答案，欢迎大家下载练习！

还有更多**一模排名**等信息，考后持续更新！



# 微信搜一搜

北京高考资讯

A screenshot of the WeChat public account interface for '北京高考资讯'. On the left is a vertical menu with options: '一模试题' (highlighted with a red box), '二模试题', '高考真题', '期末试题', and '各省热门试题'. In the center, there is a QR code with the text '识别二维码查看下载 北京各区一模试题&amp;答案'. At the bottom, there are three menu items: '高三一模' (highlighted with a red box), '热门资讯', and '福利资料'. On the right side of the screenshot, there is an illustration of a student sitting at a desk with books, and a speech bubble that says '这里有最新热门试题'. Another speech bubble above the student says '考后最快更新分享'.