

2023 届大湾区普通高中毕业班联合模拟考试(二)

化学参考答案与评分细则

一、选择题：本题共 16 小题，第 1~10 题每小题 2 分；第 11~16 题每小题 4 分，共 44 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 C 2 A 3 D 4 C 5 A 6 A 7 D 8 C 9 A 10 D 11 D 12 B 13 B 14 B
15 C 16 B

二、非选择题：本题共 4 小题，共 56 分。考生根据要求作答。

说明：1、无机化学方程式、离子方程式：化学式错给 0 分；化学式全对给 1 分；配平错漏、“↑”“↓”符号、条件、等号等其他错漏每式合扣 1 分。

2、有机方程式：结构简式书写错误给 0 分；结构简式全对给 1 分，配平错漏、条件、“H₂O”、等其他错漏每式合扣 1 分。

3、对文字表述的其他合理答案同样给分，但关键词错误不给分。

4、下列情况不给分：答错位置，作答小题序号与原题不一致。

5、答案可能有不合理的地方，请各个题组大组长提前组织评卷老师讨论细则，宽严适度。

6、本细则中有其他缺漏的地方，请各个题组的大组长根据试评的情况，及时进一步细化评分细则，形成文本下发，做到统一标准，更科学。

17. (14 分)

(1) C (1 分)

➤ 答案唯一

(2) $\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{S} = \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ (2 分)

➤ 方程式中化学式均正确得 1 分，配平正确得 1 分。

(3) 若 SO_2 过量，溶液呈酸性 (1 分)，会与 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 反应或防止 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 在酸性条件下反应而损耗 (1 分) (共 2 分)

➤ 合理即给分

(4) ① H_2SO_4 (1 分)

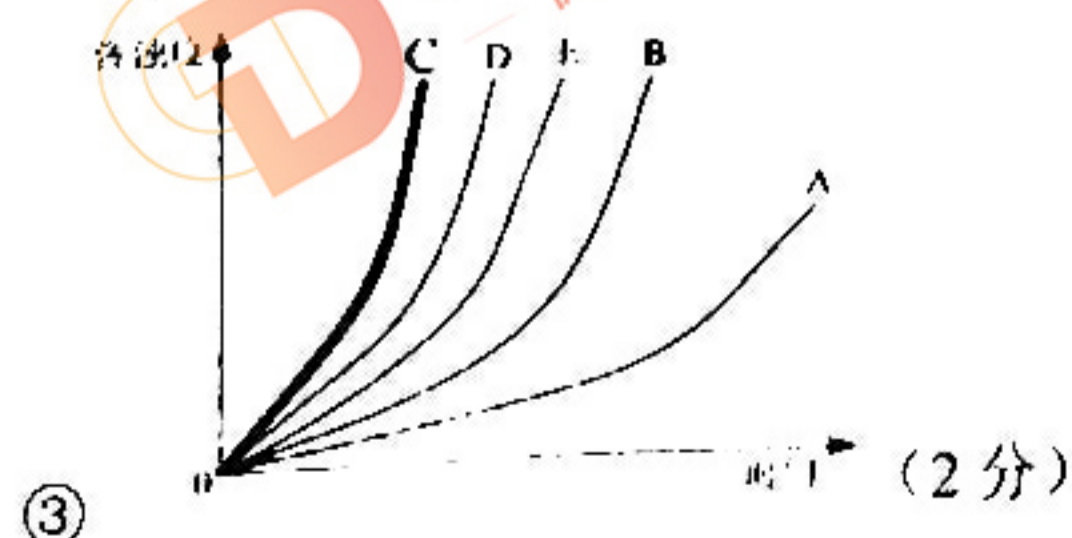
➤ 答“硫酸”得 1 分

➤ 多写其它物质得 0 分

② $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ (2 分)

➤ 答“硫代硫酸钠”得 2 分

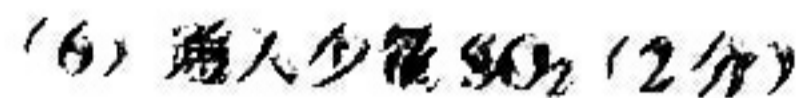
➤ 多写其它物质得 0 分



- 起点、位置、变化趋势均正确得 2 分
- 位置错误 0 分
- 起点和位置正确但变化趋势错误给 1 分
- 标注“C”不做给分点



- 方程式中化学式均正确得 1 分，配平正确得 1 分
- 写成化学方程式不给分

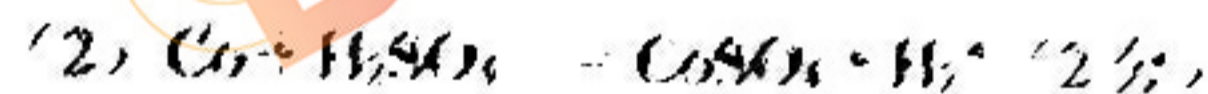


- 写“适量”、“定量”给分
- 写“少量”不给分
- 写“通入 SO_2 ”没有标明用量给 1 分

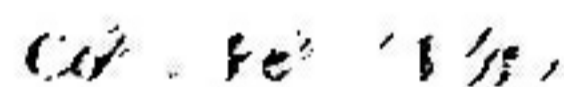
18. (14 分)



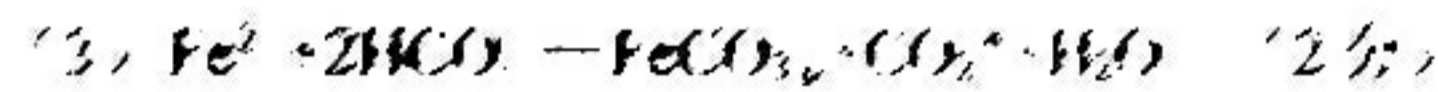
- 适当提供物浓度或提供物浓度对反应速率或平衡常数等以合理答案均得 1 分



- 方程式中化学式均正确得 1 分，配平正确得 1 分，漏“↑”扣 1 分
- 写成离子方程式不给分



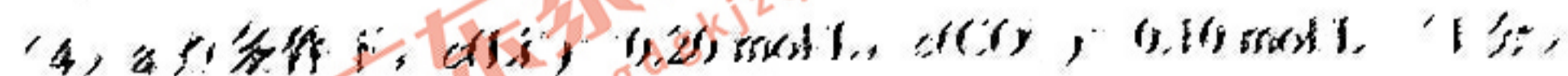
- 漏答、答错 0 分



- 方程式中化学式均正确得 1 分，配平正确得 1 分
- “↑”、“↑”符号漏给扣 1 分
- 写成化学方程式不给分

将 Co^{2+} 氧化为 Co^{3+} ，使铁元素价态完全 (1 分)

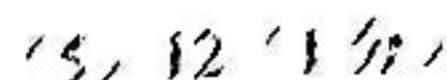
- 将 Co^{2+} 氧化为 Co^{3+} (1 分)
- 将 Co^{2+} 氧化成 $Co(OH)_3$ (1 分)
- 将氧化剂 (1 分)
- 其他合理表述均给分



$$K_{sp}(Fe(OH)_3) = 2.0 \times 10^{-39} = c(Fe^{3+}) \cdot c(OH^-)^3 = 0.20^3 \cdot c(OH^-)^3 = 0.0080 \cdot c(OH^-)^3 \quad (1 \text{ 分})$$

$$c(OH^-) = \sqrt[3]{\frac{K_{sp}}{c(Fe^{3+})}} = \sqrt[3]{\frac{2.0 \times 10^{-39}}{0.0080}} \text{ mol/L} = 0.10 \text{ mol/L} \quad (1 \text{ 分})$$

- 计算结果与单位均有分数给分扣 1 分，分步给分
- 其他合理解法均给分



- 答案错

$$\frac{(59+16) \times 4}{N_A \times (10^{-7} \times 2r)} \quad (2 \text{分})$$

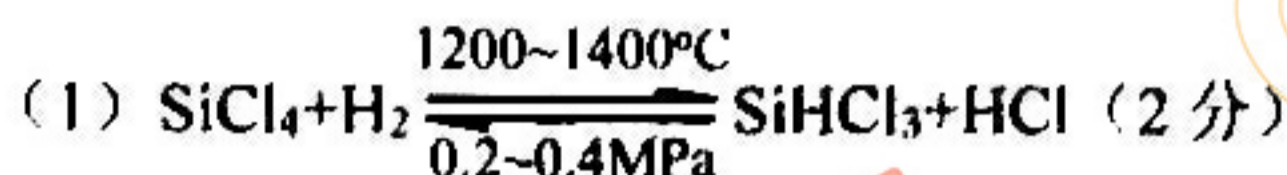
> 或 $\frac{75 \times 4}{N_A \times (10^{-7} \times 2r)}$ 或 $\frac{300}{N_A \times (10^{-7} \times 2r)}$ 或 $\frac{300}{N_A \times 10^{-21} \times 8r^3}$ 或 $\frac{300 \times 10^{21}}{N_A \times 8r^3}$ 或 $\frac{3.75 \times 10^{22}}{N_A \times r^3}$ (2分)

> 其他形式的正确答案均得 2 分

B (1分)

> 多选、错选 0 分

19. (14分)



> 方程式中化学式均正确得 1 分，反应条件和配平正确得 1 分

> 可逆符号不作要求

> 物质的状态不作要求

(2) a (1分)

> 多选、错选不给分

(3) CD (2分)

> 选对一个得 1 分，有错 0 分

(4) 温度越高反应速率越大， SiHCl_3 转化率越高 (2分)

> 353K 时催化剂活性最大，反应速率最大，故转化率最高。给 2 分

> 合理即给分

(5) $\Delta H_1 + 2\Delta H_2$ (2分)

> 答案唯一，其它答案得 0 分

(6) ① i (2分)

> 答案唯一，其它答案得 0 分

② 1 MPa^{-1} (2分)

> 不写单位不扣分，单位写错扣 1 分

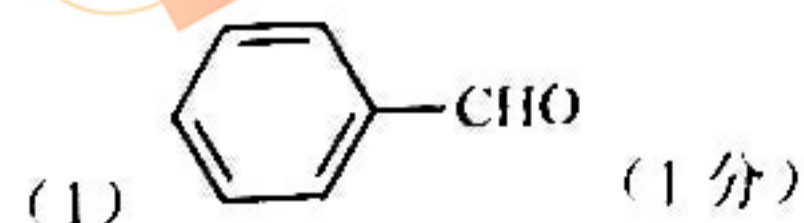
> 写 1.0 也给 2 分

(7) 作芯片 (1分)

> 太阳能电池或光电池或半导体材料 (1分)

> 合理即给分

20. (14分)



> 写结构式或其它结构简式且正确均得 1 分

O 或氧 (1分)

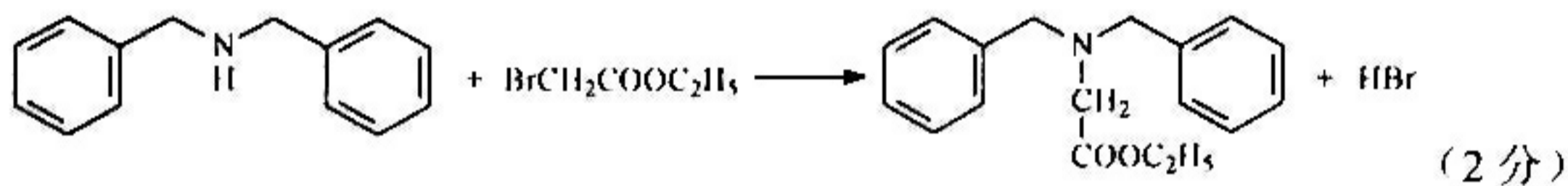
(2) 化合物II(或苯甲胺)分子与水分子之间容易形成氢键 (2分)

- ▶ 答“形成分子间氢键”而未指明对象得 1 分
- ▶ 答“化合物II(或苯甲胺)分子之间容易形成氢键”得 0 分
- ▶ 答“形成分子内氢键”得 0 分
- ▶ 其它合理即给分

(3)

序号	结构特征	反应的试剂	反应形成的新结构	反应类型
①		O ₂ 或 O ₂ /Cu 或 O ₂ /Ag 或 KMnO ₄ /H ⁺ 或 K ₂ Cr ₂ O ₇ /H ⁺	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ -\text{C}- \end{array}$	
②			$-\text{COO}$ 和 ROH(或 $-\text{OH}$)	取代反应或水 解反应

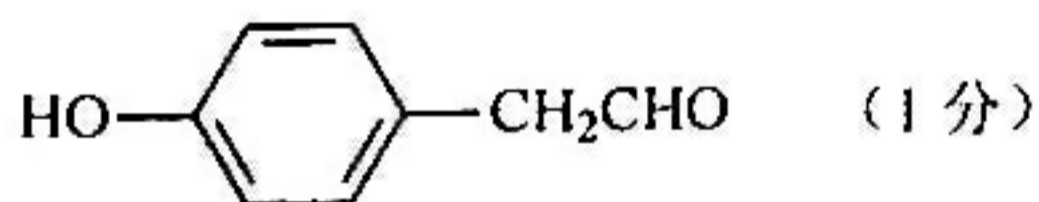
- ▶ ①1 分, 全对且有关联; 对一空 0 分, 其它合理也给分
- ▶ ②1 分, 全对且有关联; 对一空 0 分, 其它合理也给分



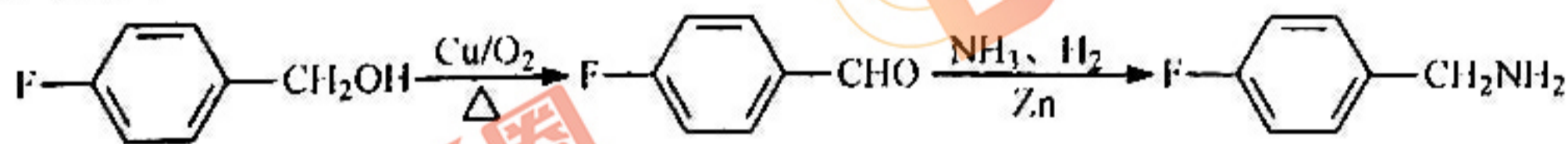
- ▶ 反应物和产物均正确得 1 分, 配平正确得 1 分

(5) 13 (2分)

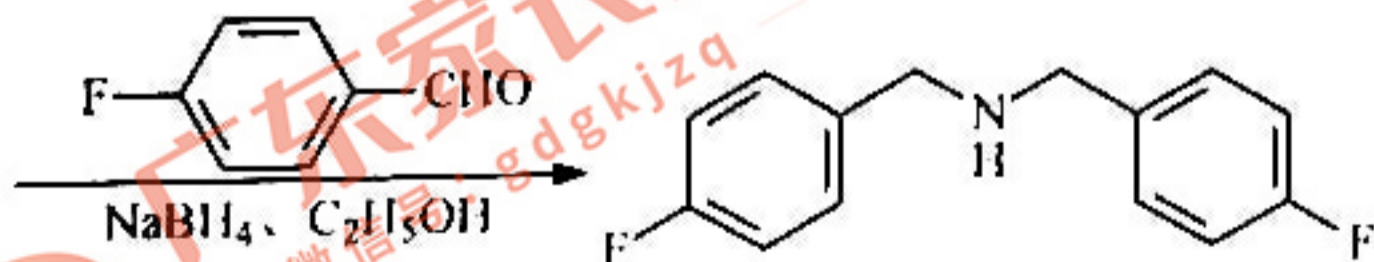
- ▶ 答案唯一



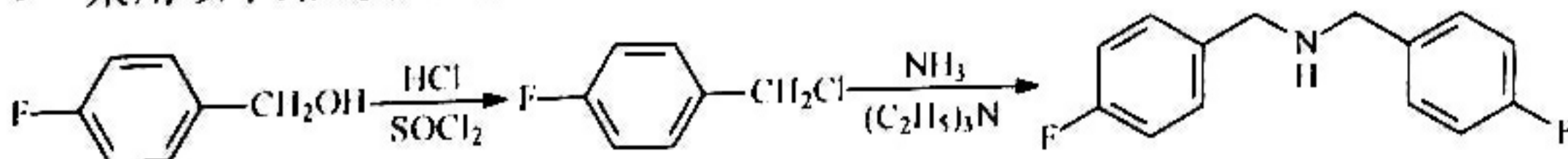
- ▶ 写结构式或其它结构简式且正确均得 1 分



(6)



- ▶ 3 分, 各步反应物、产物全对 1 分, 全对给 3 分, 各步前后不株连, 漏反应条件不扣分,
- ▶ 采用以下路线给 3 分, 错漏 1 步扣 2 分



- ▶ 其它合理路线参照给分