

2023年广州市普通高中毕业班综合测试(二)化学 评分细则

17. (14分)

第(1) 题组

(1) Cl_2 (1分)

➤ “氯气”得1分。

$\text{MnO}_2 + 4\text{H}^+ + 2\text{e}^- = \text{Mn}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O}$ (2分)

➤ 物质(包括电子 e^-)化学式均正确得1分,配平正确得1分。

➤ $\text{MnO}_2 + 4\text{H}^+ - 2\text{e}^- = \text{Mn}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O}$ 不得分。

(2) ① 10 (1分) 20 (1分)

➤ 多写单位不扣分,其他答案不得分。

② $\varphi_1 < \varphi_3$ (2分)

➤ φ_1 小于 φ_3 得2分。

➤ $\varphi_3 > \varphi_1$ 得2分。 φ_3 大于 φ_1 得2分。

➤ 多写 $\varphi_1 > \varphi_2$ 不扣分。

➤ 多写 $\varphi_1 < \varphi_2$ 扣1分。

➤ 写 $2\varphi_1 = \varphi_3$ 得1分。

③ NaCl (1分)

➤ 写 KCl 、 CaCl_2 等氯化物得1分。

➤ 写 HCl 、 MnCl_2 不得分。

➤ 写物质名称均不得分。

生成黄绿色气体 (1分)

➤ “有气体生成”、“有气泡”得1分。

第(2) 题组

(3) ① $\text{Cu} - 2\text{e}^- = \text{Cu}^{2+}$ (2分)

➤ 物质(包括电子 e^-)化学式均正确得1分,配平正确得1分。

➤ $\text{Cu} + 2\text{e}^- = \text{Cu}^{2+}$ 不得分。

② 稀硫酸 (1分)

➤ 写硫酸得1分;写稀 H_2SO_4 得1分;写 H_2SO_4 得1分。

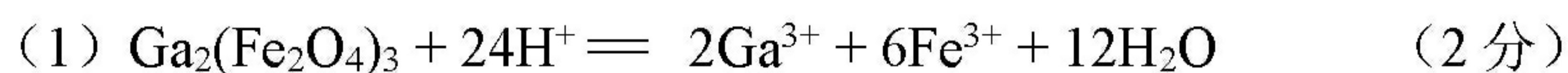
NaOH 溶液 (2分)

➤ 写 NaOH 得2分。写氢氧化钠得2分。

➤ 其他答案不得分。

18. (14分)

第(3) 题组



- 方程式中物质化学式均正确得1分，配平正确得1分。
- 写化学方程式且正确得1分。



- 多写“ $\text{Fe}(\text{OH})_3$ ”不得分也不扣分。多写其他物质得0分。

(2) 5.7 (2分)

- 答“3.1~5.7”得1分。
- 答“4.0~5.7”得1分。

(3) 6 2 (1分)

- 答案唯一

第(4) 题组



- $\text{Ga}^{3+} + 4\text{OH}^- \rightleftharpoons \text{GaO}_2^- + 2\text{H}_2\text{O}$ 得2分。
- $\text{Ga}(\text{OH})_3 + \text{OH}^- \rightleftharpoons \text{Ga}(\text{OH})_4^-$ 或 $\text{Ga}^{3+} + 4\text{OH}^- \rightleftharpoons \text{Ga}(\text{OH})_4^-$ 得2分。
- 方程式中物质化学式均正确得1分，配平正确得1分。
- 写化学方程式且正确得1分。



- 方程式中物质化学式均正确得1分，配平正确得1分。
- 漏写反应条件、多写气体符号↑不扣分。

(6) ① 共价晶体 (1分)

- 写“离子晶体”得1分。写“原子晶体”得1分。

分子晶体 (1分)

- 答案唯一

② 4 (1分)

- 答案唯一

$\sqrt[3]{\frac{4M_r}{N_A \cdot \rho}} \times 10^7$ (2分)

- 其他化简形式正确得2分。

19. (14分)

第(5) 题组

(1) $-\Delta H_2 - \Delta H_4$ (2分)

- $\Delta H_1 - \Delta H_2 - \Delta H_3$ 得2分。
- $-\Delta H_1 - \Delta H_2 + \Delta H_3 - 2\Delta H_4$ 得2分。
- $-n\Delta H_1 - \Delta H_2 + n\Delta H_3 - (n+1)\Delta H_4$ 得2分。(n为任意数值)

(2) AD (2分)

- 选对一个得1分, 选错一个扣1分, 不出现负分。

第(6) 题组

(3) ① CO_2 (2分) H_2 (2分)

- 写名称正确得1分。
- ② 反应c为吸热反应, 反应d为放热反应。700°C后, 随着温度升高, 反应c右移对C(s)的物质的量分数的影响比反应d左移的大。(2分)

- 700°C后, 升高温度, 反应c右移的程度比反应d左移的程度大得2分。
- 700°C后, 升高温度, 反应c右移, 反应d左移, 其中反应c为主得2分。
- 700°C后, 升高温度, 反应c右移, 反应d左移得1分。
- 700°C后, 升高温度, 反应c右移, C(s)的物质的量分数增大得1分。
- 只写“反应c为吸热反应, 反应d为放热反应”不得分。

③ 12.5% (2分)

- “0.125”得2分。

$$\frac{0.64 \times 0.14}{0.61 \times 0.36} \quad (2分)$$

- “0.41”得2分。
- 化简不扣分。

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。

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

20. (12分)

第(7) 题组

(1) C₇H₇OF (1分)

➤ C和H须按顺序书写，O和F的顺序不作要求。

酯基 (1分)

➤ 答案唯一。

(2) I和II均为分子晶体，I存在分子间氢键，使其比II具有更强的分子间作用力。

(2分)

➤ I存在分子间氢键，分子间作用力大得2分。

➤ I的分子间能形成氢键，II的分子间不能形成氢键得2分。

➤ 没说明分子间氢键或分子间作用力，如I存在氢键得1分。

➤ I分子中(或分子内)含氢键得0分。

(3) H₂O (1分)

➤ “水”得1分

第(8) 题组

(4) 加成反应 (1分)

➤ “加成”得1分

(5) 5 (1分)

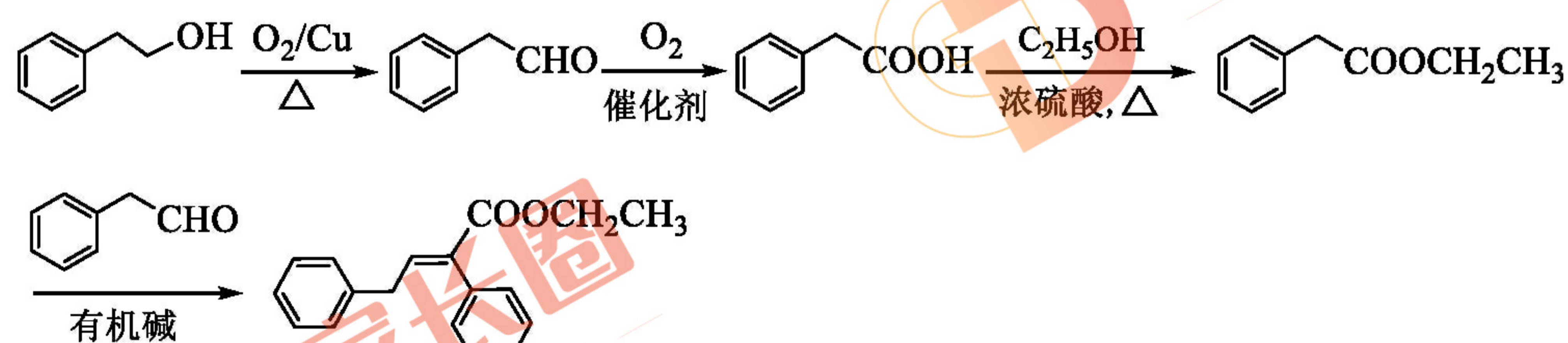
➤ “五”得1分

$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CHCOOH} \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$ 或 $\begin{array}{c} \text{HCOOCHCH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$ (2分)

➤ 多写且正确得2分。

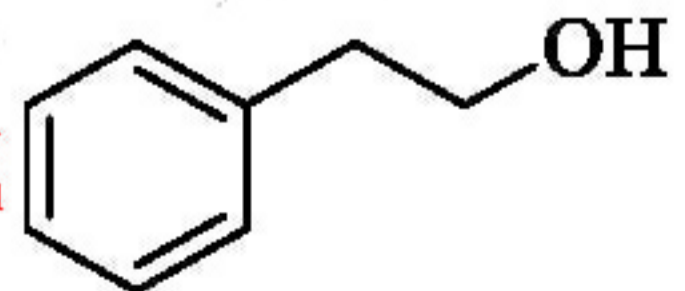
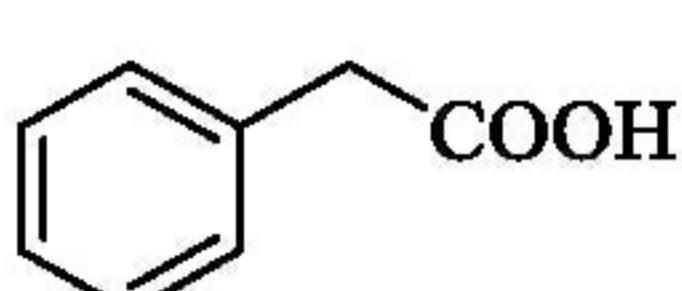
➤ 写对1个，多写错误答案得1分。

(6) (3分)



➤ 每步的反应物、生成物(包括箭头上的有机反应物)均正确，反应条件不作要求。其中第1步1分，第2-3步1分，第4步1分。

➤ 第1、2步正确，第3、4步的顺序若颠倒，得2分。

➤ 第1、2步合写成  → ，其余各步正确得2分。