

2023年广州市普通高中毕业班综合测试(一)化学 评分细则

1-5 C.A. C.B.D. 6-10. A.D.B.C.A. 11-16 D.A.B.D.C.C

17. (14分)

(1) 3.4 g (1分)

➤ “3.40 g” 得1分。

➤ “3.4” 得1分。

烧杯、胶头滴管、250 mL 容量瓶 (2分)

➤ 全对2分，写对1个或2个得1分。

➤ “250 mL 容量瓶” 写“容量瓶” 不扣分。

➤ “胶头滴管” 写成“滴管” 不扣分。

➤ 错别字不得分。

(2) 1 2 (1分)

➤ “2 1” 得1分。其余答案不得分。

① 0 (2分)

➤ 答案唯一，其他答案不得分。

② CH<sub>3</sub>COOH (2分)

➤ 写醋酸给1分。答案唯一，其他答案不得分。

③ 温度升高，CH<sub>3</sub>COONa 溶液水解程度增大，水的电离程度也增大，二者综合影响导致 c(H<sup>+</sup>) 增大，pH 减小。 (2分)

➤ “温度升高，水的电离程度增大” 得2分。

➤ “温度升高，水的离子积 K<sub>w</sub> 增大” 得2分。

(3) 测 40°C 时 0.10 mol·L<sup>-1</sup> CH<sub>3</sub>COONa 溶液的 pH (2分)

➤ “测 40°C 时 CH<sub>3</sub>COONa 溶液的 pH” 得2分。

➤ “测 0.10 mol·L<sup>-1</sup> CH<sub>3</sub>COONa 溶液的 pH” 得1分。

$$\frac{\left(\frac{10^{-2b}}{10^{-c}}\right)^2}{0.1000 \times V - 10^{-2b}} \text{ 或 } \frac{10^{2c-4b}}{0.005V - 10^{c-2b}} \quad (2分)$$

$$\frac{\left(\frac{10^{-2b}}{10^{-c}}\right)^2}{0.10 - \frac{10^{-2b}}{10^{-c}}} \text{ 或 } \frac{10^{2c-4b}}{0.10 - 10^{c-2b}} \text{ 得1分。}$$

➤ 合理即给分。



18. (16分)

(1) +3

(1分)

➤ “3”得1分。



(2分)

➤ 化学方程式中化学式均正确得1分，配平正确得1分。

➤ “ $\rightleftharpoons$ ”不扣分，漏写“ $\downarrow$ ”不扣分。

➤  $\text{Bi}^{3+} + \text{H}_2\text{O} + \text{Cl}^- \rightleftharpoons \text{BiOCl} + 2\text{H}^+$ 得2分。

Cu

(1分)

➤ 多写“Fe”不得分也不扣分。

➤ 多写其他物质得0分。

(3)  $\text{Fe}(\text{OH})_3$

(2分)

➤ “ $\text{Fe}^{3+}$ ”得1分。

➤ 多写含“ $\text{Na}^+$ ”、“ $\text{Cl}^-$ ”的物质不得分也不扣分。

➤ 多写  $\text{Al}(\text{OH})_3$  等其他物质，多写1种扣1分，扣完为止。



(2分)

➤ “ $=$ ”不扣分。

➤ “ $\text{BiOCl} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{Bi}^{3+} + 2\text{OH}^- + \text{Cl}^-$ ， $\text{Bi}^{3+} + 3\text{OH}^- = \text{Bi}(\text{OH})_3$ ”全对得2分

13

(2分)

➤ 答案唯一。其它答案得0分。

(5) 蒸馏、冷却

(2分)

➤ “蒸馏”得2分。

➤ “蒸发浓缩、冷却结晶、过滤”得1分。

➤ “蒸发”得0分。

➤ 其他答案得0分

(6) ①  $(\frac{1}{4}, \frac{1}{4}, \frac{3}{4})$

(2分)

➤ 答案唯一。其它答案得0分。

②  $\frac{4Mr}{a^2cN} \times 10^{-21}$

(2分)

➤ 其他形式的正确答案均得2分。



19. (14分)



➤ 其他答案得0分

(2) ① ad (2分)

➤ 选对一个得1分，选错一个扣1分，不出现负分。

② ab (2分)

➤ 选对一个得1分，选错一个扣1分，不出现负分。

(3) ① n (2分)

➤ 其他答案得0分

② AD (2分)

➤ 选对一个得1分，选错一个扣1分，不出现负分。

③  $\frac{16}{7}$  (2分)

➤ “2.29”、“2.3”、“2.286”均得2分。“2.30”、“2.280~2.285”、“2.287~2.289”均得1分。

➤  $\frac{50}{7} \times 0.32$ 得2分。没有化简不扣分。

$\frac{8}{3}$  (2分)

➤ “2.67”、“2.7”均得2分。“2.6”得1分。

➤  $\frac{0.18 \times 0.32}{0.18 \times 0.12}$ 得2分。没有化简不扣分。

● 原料中碳元素有 4.0 mol, H 元素有 12.0 mol。分析平衡体系中的物质, 共有五种:  $\text{CH}_4$ 、 $\text{H}_2$ 、 $\text{CO}$ 、 $\text{CO}_2$ 、 $\text{H}_2\text{O}$ , 其中  $\text{CH}_4$ 、 $\text{H}_2$  和  $\text{H}_2\text{O}$  的物质的量分数分别为 0.20、0.32、0.12, 并且  $\text{CO}$  和  $\text{CO}_2$  相等, 故  $\text{CO}$  和  $\text{CO}_2$  的物质的量分数均为 0.18

● 由碳元素守恒, 有  $4.0 \text{ mol} = n_{\text{总}} \times (0.2 + 0.18 + 0.18)$ , 得  $n_{\text{总}} = \frac{50}{7} \text{ mol}$

●  $\text{H}_2$  的物质的量为  $\frac{50}{7} \times 0.32 = \frac{16}{7} \text{ mol}$

● 反应 c 的平衡常数  $K = \frac{c(\text{CO}_2) \cdot c(\text{H}_2)}{c(\text{CO}) \cdot c(\text{H}_2\text{O})} = \frac{\frac{n_{\text{总}} \times 0.18}{V} \times \frac{n_{\text{总}} \times 0.32}{V}}{\frac{n_{\text{总}} \times 0.18}{V} \times \frac{n_{\text{总}} \times 0.12}{V}} = \frac{8}{3}$ 。



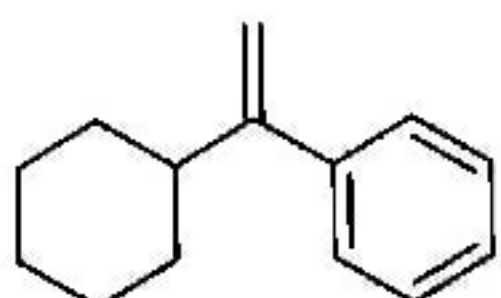
20. (12分)

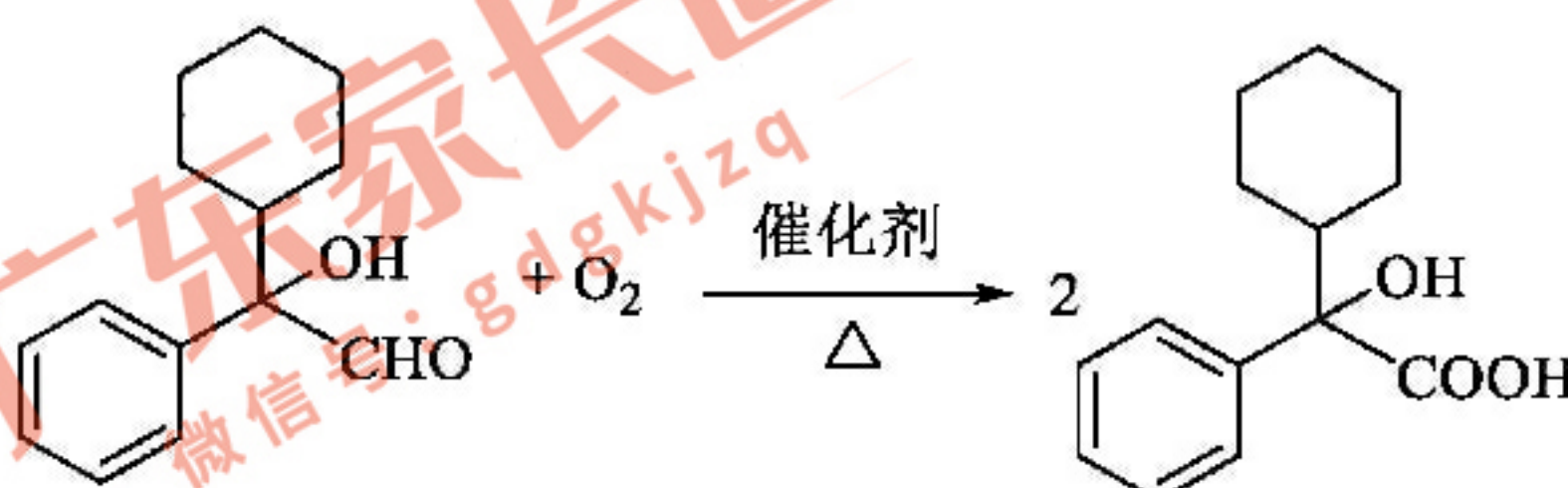
(1) 碳碳双键 (1分) 答案唯一。

取代反应或酯化反应 (1分) “取代”或“酯化”得1分。

(2) 1 (1分) “一”得1分

$C_8H_{15}NO$  (1分) C和H须按顺序书写, N和O的顺序不作要求。

(3)  (1分) 写结构式或其他结构简式且正确均得1分

(4)  (2分)

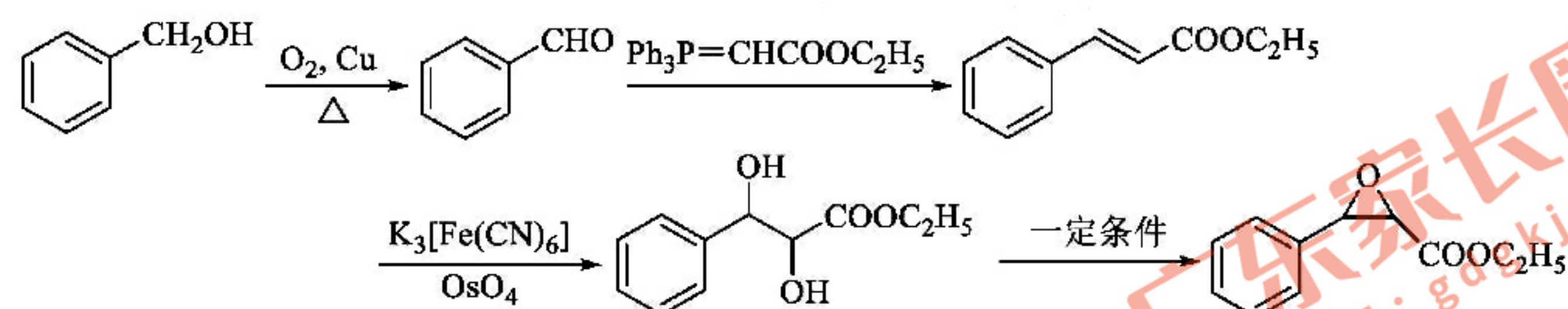
➤ 反应物和产物均正确得1分, 配平正确得1分。

➤ 若用银氨溶液或新制氢氧化铜作氧化剂, 反应物和产物均正确得1分。配平正确得1分。  
酸化不做得分点。

➤ 若用其他氧化剂, 反应物和产物均正确得1分。配平正确得1分。

(5) 3 (2分) “三”得2分。

(6) (3分)

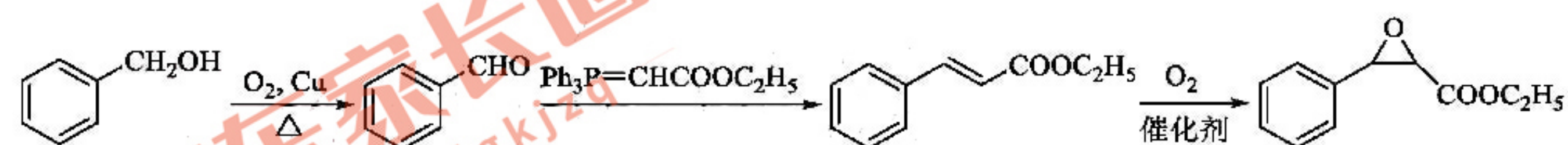


➤ 第1步1分, 第2步1分, 第3-4步合计得1分。

➤ 第2步要写出  $Ph_3P=CHCOOC_2H_5$ 。

➤ 条件不做要求。

合成路线补充答案全对得3分。



➤ 第1步1分, 第2步1分, 第3步得1分。

➤ 第2步要写出  $Ph_3P=CHCOOC_2H_5$ 。

➤ 条件不做要求。