

广东省2022届高三综合能力测试（二）

参考答案

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

17. (14分, 除说明外, 每空2分)

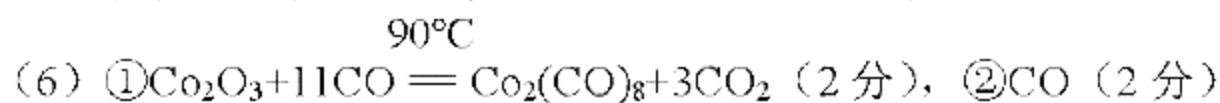


(2) 适当升高溶液温度, 搅拌等 (2分)

(3) 8.37 (2分)

(4) NaCl (2分)

(5) 使沉淀聚沉, 颗粒变大, 以利于过滤 (2分)



18. (14分)

(1) ① +158.8 (1分) ② B (1分)

(2) ① ii (1分)

② CO_2 作为稀释气, 降低乙苯分压并消耗 H_2 , 促进乙苯脱氢反应平衡向正反应方向移动, 进而提高乙苯平衡转化率。(2分)

③ $\frac{\frac{p(\text{H}_2\text{O})}{p_0} \times \frac{p(\text{ET})}{p_0} \times \frac{p(\text{CO})}{p_0}}{\frac{p(\text{EB})}{p_0} \times \frac{p(\text{CO}_2)}{p_0}}$ 或 $\frac{p(\text{H}_2\text{O}) \times p(\text{ET}) \times p(\text{CO})}{p(\text{EB}) \times p(\text{CO}_2) \times p_0}$ (2分)

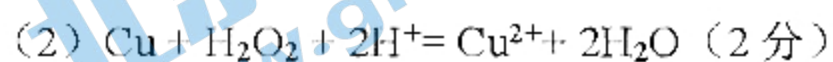
④ 0.034 (2分)

(3) I (2分)

(4) 阳 (1分), $\text{C}_6\text{H}_5\text{-C}_2\text{H}_3 - 40\text{e}^- + 16\text{H}_2\text{O} = 8\text{CO}_2 \uparrow + 40\text{H}^+$ (2分)

19. (14分)

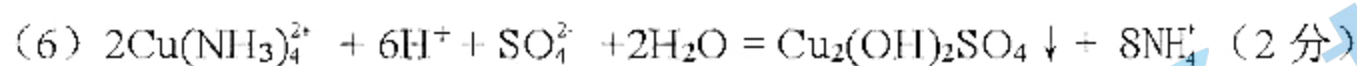
(1) Na_2CO_3 (2分)



(3) a (2分)

(4) ① 蒸馏 (2分) ② c (2分)

(5) $\frac{246 \times m_2}{233 \times m_1} \times 100\%$ (2分)



补充答案: $\text{Cu}(\text{NH}_3)_4^{2+} \rightleftharpoons \text{Cu}^{2+} + 4\text{NH}_3$, $\text{NH}_3 + \text{H}^+ = \text{NH}_4^+$, $2\text{Cu}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O} + \text{SO}_4^{2-} + 2\text{NH}_3 = \text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{SO}_4 \downarrow + 2\text{NH}_4^+$

20. (14分)

(1) $3d^64s^2$ (1分), 4 (1分)

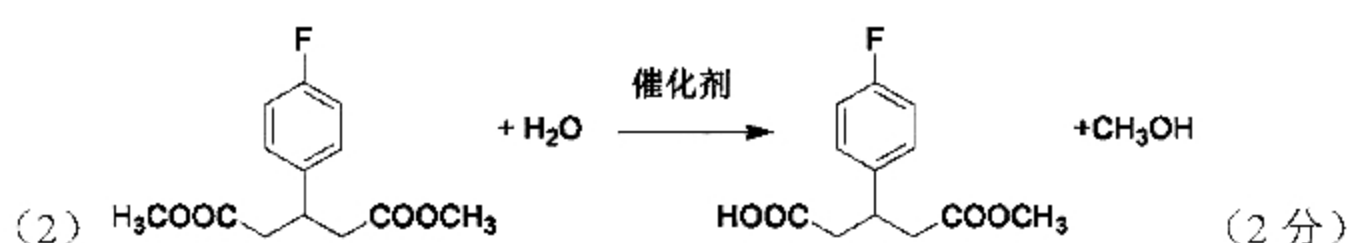
(2) ①6 (1分); V形 (1分); 小于 (1分) ②a (1分) ③2 (2分)

(3) FeF_3 是离子晶体, 熔点受离子键影响; FeCl_3 是分子晶体, 熔点受分子间作用力影响, 离子键比分子间作用力强, 故 FeF_3 的熔点比 FeCl_3 高。(2分)

(4) Fe_3O_4 (2分) $\frac{56 \times 6 + 16 \times 8}{2 \times 10^{23} N_A} \times 10^{30}$ (2分)

21. (14分)

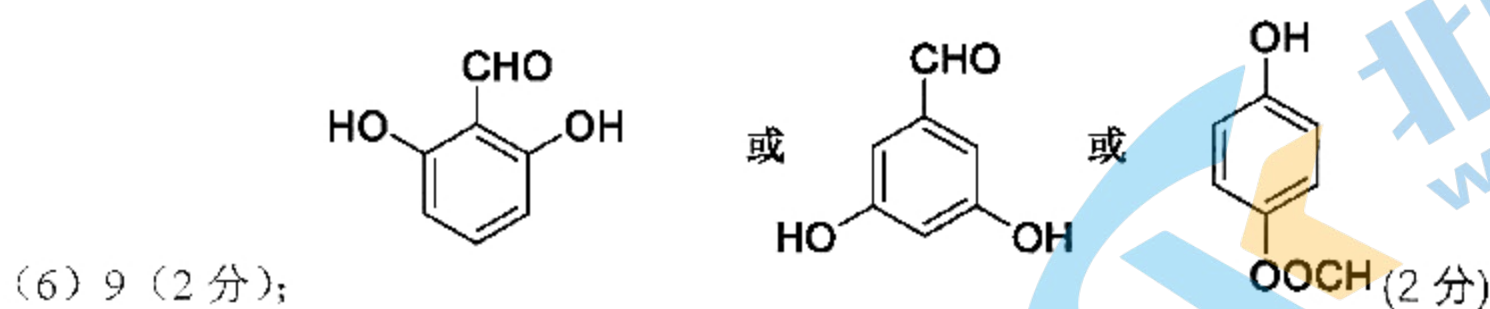
(1) 对氟苯甲醛或4-氟苯甲醛 (1分)



(3) 酯基、羟基 (2分)

(4) 2 (1分)

(5) 取代反应 (1分)



(3分)

