

2023 年 4 月福州市普通高中毕业班质量检测

化学参考答案及评分细则

说明：化学方程式或离子方程式中，化学式写错的不给分；化学式对而未配平或重要条件错误扣 1 分，气体或沉淀符号未标扣 1 分，以上扣分不累计。

一、选择题（1-5 小题每题 3 分，6-12 题每题 4 分，共 43 分）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
答案	B	D	D	A	B	D	C	B	C	A	D	B

二、填空题（本题包括 4 个小题，共 60 分）

13. （14 分）

(1)不能 (1 分)

(2)< (2 分)

(3)趁热过滤 (1 分)

B (1 分)

(4)①烧杯、量筒（只写烧杯亦可） (2 分)

烧杯、碱式滴定管 (2 分)

②水浴加热 (1 分)

滴入最后半滴草酸溶液，溶液紫色褪去，且半分钟不恢复原来的颜色（表述合理即可）

(2 分)

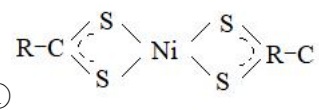
③30.00% (2 分)

14. （15 分）

(1) $\text{MnCO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{MnSO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ (2 分)

(2) $\text{MnO}_2 + 2\text{Fe}^{2+} + 4\text{H}_2\text{O} = 2\text{Fe}(\text{OH})_3 \downarrow + \text{Mn}^{2+} + 2\text{H}^+$ （多写 H_2S 氧化不扣分） (2 分)

(3) CaSO_4 、 $\text{Al}(\text{OH})_3$ (2 分)

(4)①  (不写共轭，只写出 C-S 单、双键交替亦可) (1 分)

②不易过滤（或造成 Mn^{2+} 吸附损失） (2 分)

(5) $\text{Mn}^{2+} + 2\text{HCO}_3^- = \text{MnCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ (2 分)

$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ (1 分)

(6) 放电 (1 分)

$\text{Mn}_{0.61}\square_{0.39}\text{O} + x\text{Zn}^{2+} + 2x\text{e}^- = \text{Zn}_x\text{Mn}_{0.61}\square_{0.39}\text{O}$ (2 分)

15. （14 分）

(1) - 1838 (2 分)

(2) < (1 分)

(3)①催化剂活性下降（或副反应增多） (2 分)

②W (1 分)

③结晶覆盖活性位点，降低催化剂活性或催化剂硫中毒 (2 分)

(4)① C (2 分)

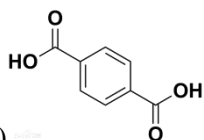
② 75% (2 分)

$$K_p = \frac{(P_0 \times \frac{2.9}{10.7})^4 \times (P_0 \times \frac{2.9}{10.7})^6}{(P_0 \times \frac{1.2}{10.7})^4 \times (P_0 \times \frac{1}{10.7})^4 \times (P_0 \times \frac{1.4}{10.7})} \text{ 或 } K_p = \frac{P_0 \times 2.9^4 \times 4.2^6}{10.7 \times 1.2^4 \times 1.4} \quad (2 \text{ 分})$$

16. (14 分)

(1)

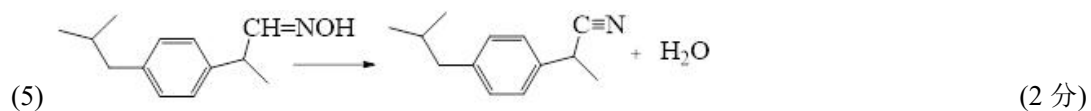
取代反应 (1 分)



(2) — (2 分)

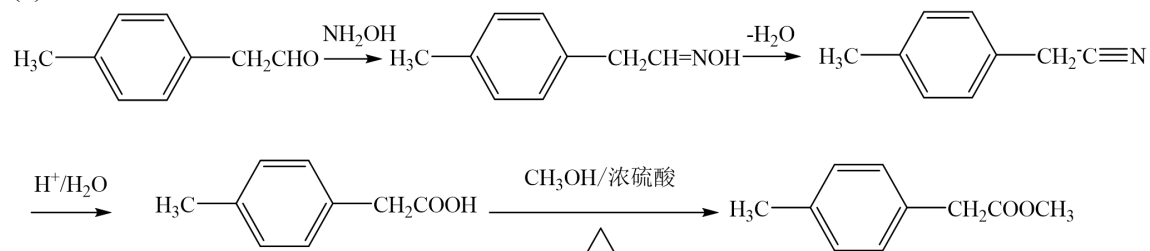
(3) $\text{ClCH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5 + 2\text{NaOH} \rightleftharpoons \text{HOCH}_2\text{COONa} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{NaCl}$ (2 分)

(4) 酯基、醚键 (2 分)



(6) 14 (2 分)

(7)



(3 分)