

2023 年湖北新高考协作体高一 5 月联考

化学参考答案

一、选择题。(共 45 分)

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

二、非选择题。(共 55 分)

16. (14 分, 每空 2 分)

(1) 放出 99

(2) ① 0.1

② 该反应是放热反应, 绝热容器中投入反应物, 导致温度升高, 反应速率加快

③ AC

(3) ① $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} + 3\text{H}_2\text{O} - 12\text{e}^- = 2\text{CO}_2\uparrow + 12\text{H}^+$ ② b

17. (14 分, 每空 2 分)

(1) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$

(2) 碳碳双键、羟基

(3) $2\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH} + \text{O}_2 \xrightarrow[\Delta]{\text{Cu}} 2\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO} + 2\text{H}_2\text{O}$ 氧化反应

(4) $\text{CH}_2 = \text{CHCH}_2\text{OH} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH} \xrightleftharpoons[\Delta]{\text{浓硫酸}} \text{CH}_2 = \text{CHCH}_2\text{OOCCH}_2\text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$

(5) BC

(6) $\left[\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH} \\ | \\ \text{CH}_2\text{OOCCH}_2\text{CH}_3 \end{array} \right]_n$

18. (14 分, 每空 2 分)

(1) 调控气流速度、使 SO_2 和乙烯混合均匀、干燥气体 (答 2 点即可)

(2) $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + 3\text{SO}_2 \xrightarrow[\Delta]{\text{Fe}_2\text{O}_3/\text{CeO}_2} 3\text{S} + 2\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

(3) 冷凝 S 蒸汽, 收集 S

(4) 乙烯能被酸性 KMnO_4 溶液氧化成 CO_2 , 对后面检验产物中的 CO_2 有干扰

(5) 检验 SO_2 是否除尽

(6) ① $2\text{CeO}_2 + \text{H}_2\text{O}_2 + 6\text{H}^+ = 2\text{Ce}^{3+} + \text{O}_2\uparrow + 4\text{H}_2\text{O}$

② 86.00%

19. (13 分, 除标注外, 每空 2 分)

(1) +2 (1 分) (2) 增大反应物的接触面积, 加快浸取速率, 使其充分反应

(3) SiO_2 (4) C

(5) $3\text{Fe}^{2+} + \text{MnO}_4^- + 7\text{H}_2\text{O} = 3\text{Fe}(\text{OH})_3\downarrow + \text{MnO}_2\downarrow + 5\text{H}^+$

(6) 取少量滤液于试管中, 向其中滴加少量的 KSCN 溶液, 若不变红, 则说明 Fe^{3+} 已除尽; 反之则未除尽。

(7) 蒸发结晶、(70°C 以上) 趁热过滤