

泸州市高 2023 级第一次教学质量诊
化学试题参考答案

一. 选择题

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

二. 非选择题

二、非选择题 (共 58 分)

15. (15 分)

(1) 粉碎 (1 分) $\text{SO}_2 + \text{MnO}_2 = \text{Mn}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$ (2 分, 未配平扣 1 分)

(2) 3.24 (2 分)

a、b (2 分, 选对 1 个得 1 分, 有错不得分)

双氧水分解 (或与杂质反应) (2 分)

使 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 、 $\text{Al}(\text{OH})_3$ 胶体聚沉, 便于过滤 (2 分)

(3) 5 (1 分) O (1 分)

 $\text{Ca}^{2+} + 2\text{F}^- = \text{CaF}_2 \downarrow$ (2 分, 未写 \downarrow 扣 1 分)

16. (14 分)

(1) +2 (2 分) 冰水浴 (1 分)

(2) 恒压滴液漏斗 (2 分) 控制反应速率, 防止温度过高导致产物分解 (2 分)

(3) 冰水 (1 分) 否 (1 分)

(4) pH 过低时, H_2O_2 氧化性减弱, 反应速率慢 (2 分)

(5) 淀粉溶液 (1 分)

 $(108\text{aV}/3000) \times 100\%$ 或 $(36\text{aV}/1000) \times 100\%$ (2 分)

17. (15 分)

(1) > (1 分) < (1 分) 高温 (1 分)

(2) $\text{C}_3\text{H}_8(\text{g}) \rightleftharpoons \text{C}_3\text{H}_6(\text{g}) + \text{H}_2(\text{g}) \Delta H = +124.8 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ (3 分)

避免催化剂积碳、反应温度低、能耗低、产物易分离等 (2 分, 答对两点得 2 分)

(3) c (2 分) d (2 分) $[\text{b}(\text{a}-5+\text{b})/4(\text{a}-\text{b})]^2$ (3 分)

18. (14 分)

(1) 对甲基苯甲醛 (或 4-甲基苯甲醛) (2 分); 羟基、酯基 (2 分, 写对 1 个得 1 分); 消去 (2 分)

(2) $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3$ (或其他合理酯类结构, 2 分); $\text{C}_{20}\text{H}_{24}\text{O}_6$ (2 分, 分子式错误不得分)

(3) 2 (2 分)

(4) (化学方程式根据合成逻辑书写, 示例:

 $\text{Ar}-\text{OH} + (\text{CH}_3)_2\text{SO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow \text{Ar}-$ $\text{OCH}_3 + \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$, 3 分, 配平错误扣 1

分, 无反应条件扣 1 分); 2 (1 分)

化学方程式、离子方程式未配平、条件错误、漏写“↑”“↓”扣 1 分, 不重复扣分。

专业术语错误、符号错误不得分。计算题单位错误扣 1 分。简答题要点缺失酌情扣分。