

台州市 2025 届高三第一次教学质量评估试题

化学评分标准

2024.11

一、选择题（本大题共 16 小题，每小题 3 分，共 48 分。每小题列出的四个备选项中只有一个是符合题目要求的，不选、多选、错选均不得分）

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

二、非选择题（本大题共 5 小题，共 52 分）

17. (10 分)

(1) ① $5s^25p^5$ (1 分)

②CD (2 分)

(2) ① sp^3 (1 分)

②A (1 分)

③ $<$ (1 分) $>$ (1 分) I_3^- 的中心原子含 s 成分少，半径大、键长长， I_3^+ 的中心原子含 s 成分多，半径小、键长短 (1 分)

(3) 1:1 (1 分) 4 (1 分)

18. (10 分)

(1) 难挥发性 (1 分) $Ca^{2+}[:\ddot{S}:]^{2-}$ (1 分)

(2) $Na_2SO_4 + 4C \xrightarrow{\text{高温}} Na_2S + 4CO\uparrow$ (2 分)

(3) CD (2 分)

(4) $HCl + CO + AlCl_3 \rightleftharpoons HCOAlCl_4$ (2 分)

(5) 取少量上层溶液于试管中，加入氢氧化钠溶液调节 pH 至弱碱性，加入新制氢氧化铜后加热，若产生砖红色沉淀，则证明有苯甲醛产生。(2 分)

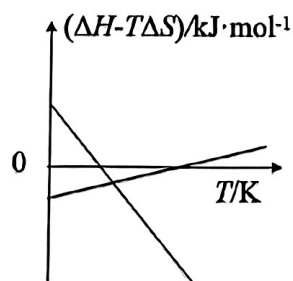
19. (10 分)

(1) -32.0 (1 分)

(2) ①反应 IV 的活化能较大 (1 分)

②0.25 (2 分)

(3) CD (2 分)



(4) 反应 I (1 分);
I 的交点右侧)

(1 分，起点 0 以下、与 x 轴交点位于反应

(5) $8CO_2 + 12e^- + 2H_2O \rightleftharpoons C_2H_4 + 6CO_3^{2-}$ (2 分)

20. (10 分)

(1) 球形冷凝管 (或冷凝管) (1 分) 浓硫酸 (1 分)

(2) 两支导管口产生气泡的速率相同 (1 分)

(3) BC (2 分)

(4) ① $\text{H}_3\text{BO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons [\text{B}(\text{OH})_4]^- + \text{H}^+$ (1 分)

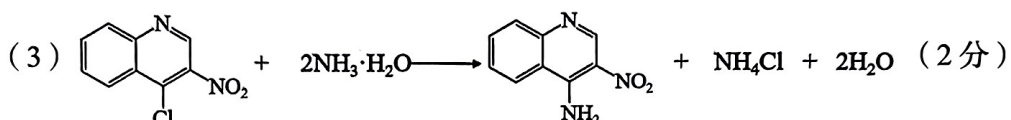
② bcedaf (2 分)

③ 96.25% (2 分)

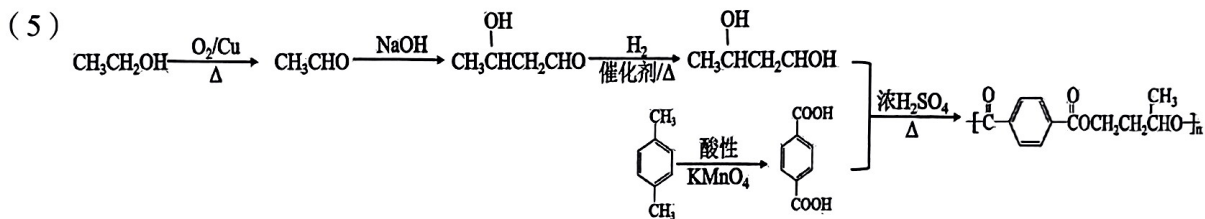
21. (12 分)

(1) 硝基 (1 分)

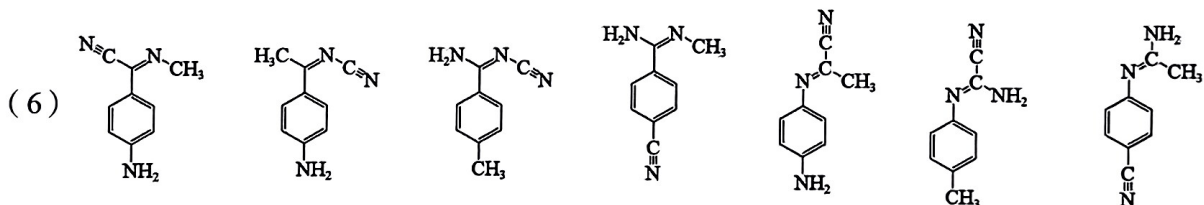
(2) $\text{O}_2\text{NCH}_2\text{CH}=\text{NOH}$ (1 分)



(4) AD (2 分)



(3 分)



(合理答案均可, 3 分)