

乐山市普通高中 2027 届高一下学期教学质量检测

化学参考答案

一、选择题（每小题 3 分，共 45 分）

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

二、非选择题

16. (14 分)

(1) b、c (2 分)

(2) ①1.5 (1 分)

② $\frac{3}{t^2}$ (2 分)

③ $\frac{5}{3}$ 或 5:3 (2 分)

④b (2 分)

(3) ①正 (1 分) $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2 - 20\text{e}^- + 6\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 4\text{CO}_2 \uparrow + 20\text{H}^+$ (2 分)

②18 (2 分)

17. (14 分)

(1) 圆底烧瓶 (1 分) 浓硫酸 (1 分)

(2) 左长右短 (1 分)

(3) $3\text{SO}_2 + 2\text{S}^{2-} \rightleftharpoons 3\text{S} \downarrow + 2\text{SO}_3^{2-}$ (2 分)

($\text{SO}_2 + 2\text{S}^{2-} + 2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 3\text{S} \downarrow + 4\text{OH}^-$ / $5\text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{S}^{2-} \rightleftharpoons 4\text{HSO}_3^- + 3\text{S} \downarrow$ 也得 2 分)

氧化性 (1 分)

(4) ① $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{SO}_3 \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{HSO}_3^-$ (2 分) bc (2 分)

② $3\text{Ba}^{2+} + 2\text{NO}_3^- + 3\text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 3\text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{NO} + 4\text{H}^+$ (2 分,

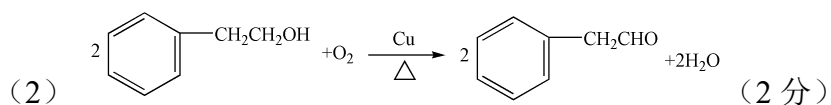
$\text{Ba}^{2+} + 2\text{NO}_3^- + 3\text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{NO} + 2\text{SO}_4^{2-} + 4\text{H}^+$ 得 2 分; 写成化学方程式且正确得 1 分)

③溶液中 O_2 氧化 SO_2 的速率比 HNO_3 快 / O_2 氧化 SO_2 后溶液酸性增强,

HNO_3 的氧化性增强 / O_2 氧化 H_2SO_3 的速率比 HNO_3 快 (2 分)

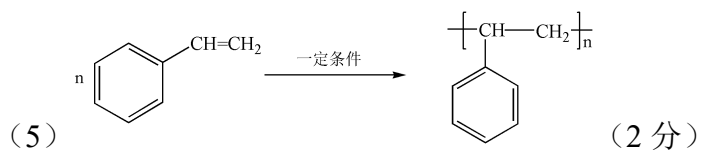
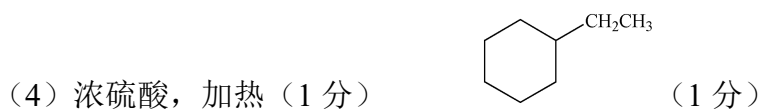
18. (13 分)

(1) 酯基 (1 分) 加成反应 (1 分)



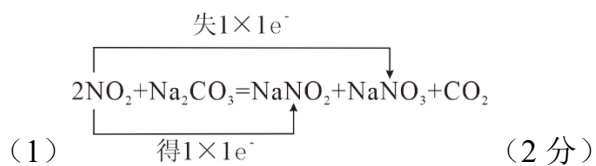
增加生成物 C 的浓度 (量) / 使更多 B 转化为 C (1 分)

(3) b、c (2 分)



(6) 6 (2 分)

19. (14 分)



(2) 分离液态空气 (1 分) 92 (2 分)

(3) NO (1 分) $4\text{NO} + 3\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 4\text{HNO}_3$ (2 分)

(4) 1:1 (2 分)

(5) Na_2CO_3 、 NaNO_3 (2 分) 蒸发结晶 (1 分) 趁热过滤 (1 分)