

选择题

1. 【答案】C

2. 【答案】D

3. 【答案】C

4. 【答案】B

5. 【答案】D

6. 【答案】B

7. 【答案】D

非选择题

8. 【答案】(1) 品红溶液褪色

(2) ① 1. D

2. E

3. B

4. 装置 E 中无白色沉淀生成

② 1. Fe_2O_3

2. SO_2 、 SO_3

③ $\frac{m_1 \text{ g} - 0.76 C_1 V_1 \text{ g}}{m_1 \text{ g}} \times 100\%$

(3) 测定相同物质的量浓度的 NaHSO_3 溶液和 NaHCO_3 溶液的 pH, 前者小于后者。

9. 【答案】(1) $\text{H}:\ddot{\text{Se}}:\text{H}$, <

(2) 提高反应速率

(3) 1. $\text{SeO}_2 + 2\text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Se} \downarrow + 2\text{H}_2\text{SO}_4$

2. 过滤

(4) 1. Na_2TeO_3

2. $2\text{H}^+ + 2\text{e}^- = \text{H}_2 \uparrow$

(5) TeO_2 沉淀会溶解于 H_2SO_4

(6) $\text{Te}^{4+} + 2\text{SO}_2 + 4\text{H}_2\text{O} = \text{Te} + 8\text{H}^+ + 2\text{SO}_4^{2-}$

(7) H_2SO_4 、 HCl

10. 【答案】 (1) $2\text{CH}_3\text{OH}(\text{g}) + 3\text{O}_2(\text{g}) = 2\text{CO}_2(\text{g}) + 4\text{H}_2\text{O}$, $\Delta H = (2b + c - 2a) \text{ kJ/mol}$

(2) ① <

② 1. <

2. 因正反应是分子个数减小的反应

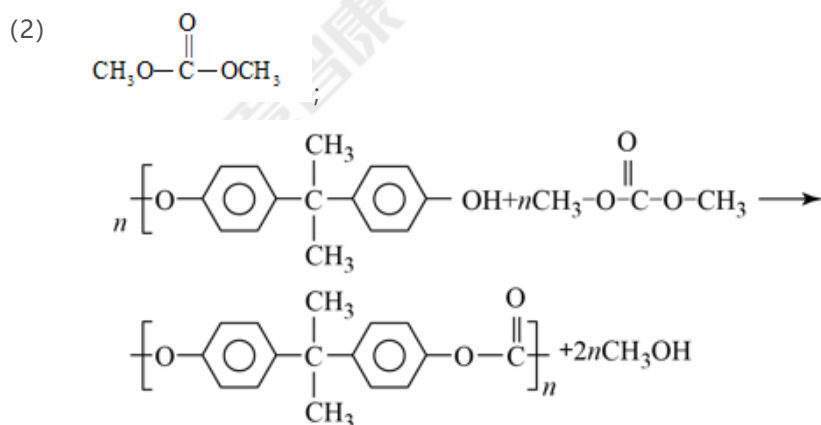
③ 1. $4 (\text{L/mol})^2$

2. 0.4

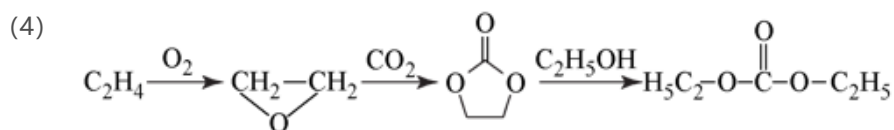
(3) $2\text{CH}_3\text{OH} + 2\text{H}_2\text{O} - 12\text{e}^- = 2\text{CO}_2 + 12\text{H}^+$

11. 【答案】 (1) 1. 羧基

2. 氧化反应



(3) $\text{CH}_3\underset{\text{OH}}{\text{CH}}\text{COOH}$



(5) b、c

(6) 甲苯