

2019年天津市耀华中学高三二模化学试卷

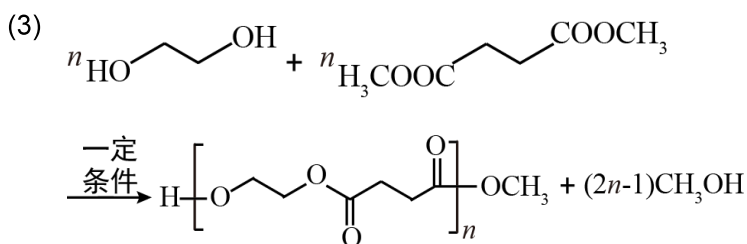
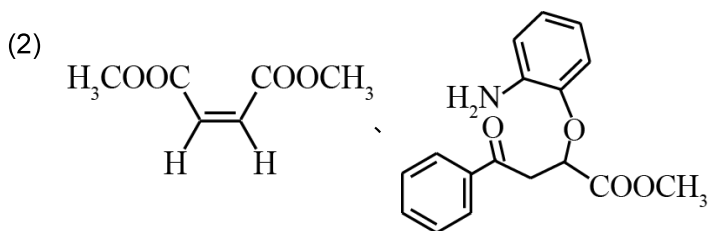
一、选择题

- 1 D 2 A 3 B 4 C 5 D 6 A

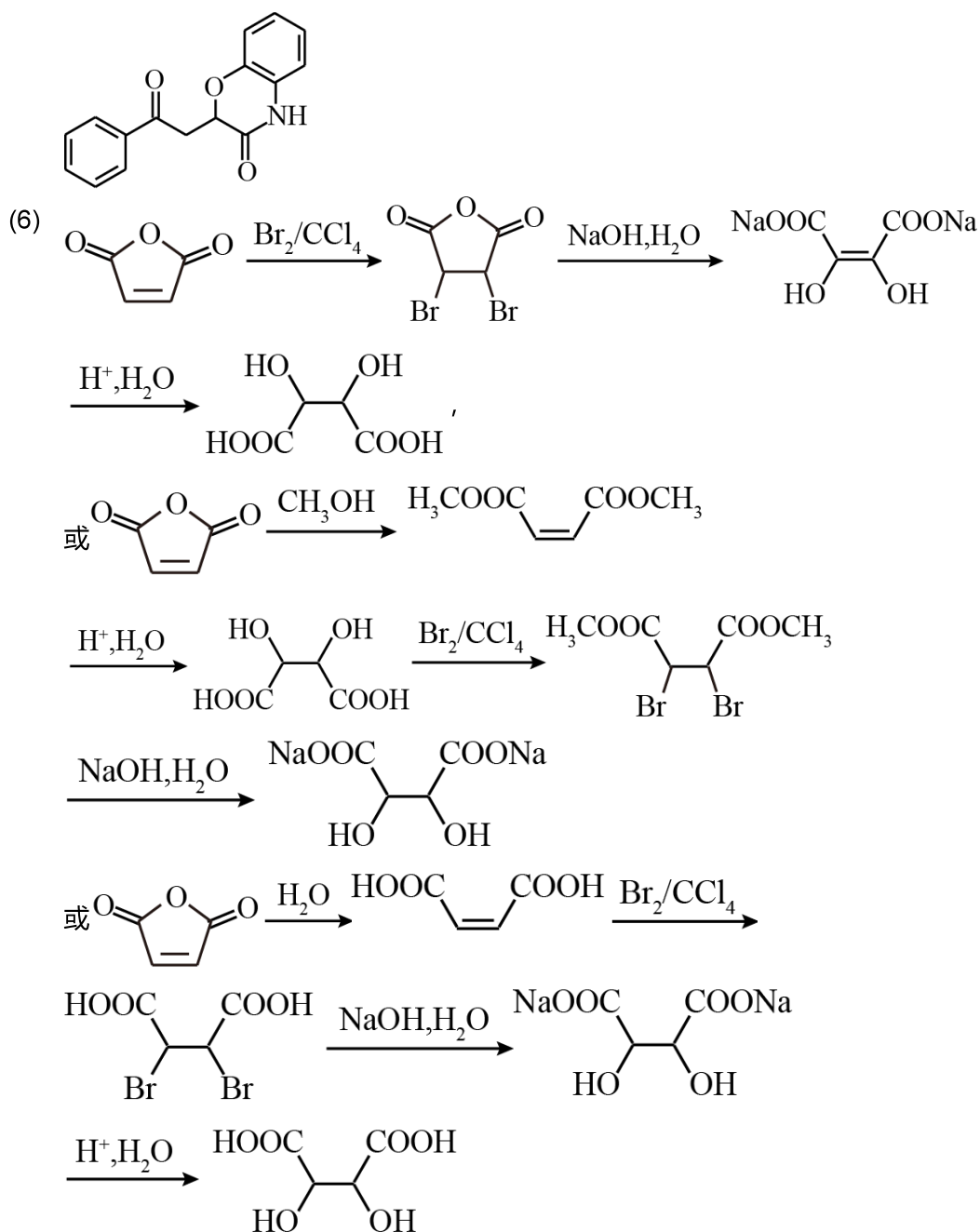
二、非选择题

- 7 (1) $\text{FeSO}_4 + 2\text{NH}_4\text{HCO}_3 = \text{FeCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow + (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$;
 $:\ddot{\text{O}}::\text{C}::\ddot{\text{O}}:$
 (2) $4\text{FeCO}_3 + 6\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 = 4\text{Fe}(\text{OH})_3 + 4\text{CO}_2$
 (3) 防止 NH_4HCO_3 分解
 (4) 复分解反应
 (5) $2\text{SO}_4^{2-} - 2e^- = 2\text{S}_2\text{O}_8^{2-}$
 (6) 288.0

- 8 (1) 1:1 , 4-丁二酸二甲酯
 2:加成反应



- (4) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OOC}\text{COOCH}_2\text{CH}_3$ 、 $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{OOCCH}_3$
 (5)



9

(1) ① 残余清夜中, $n(\text{Cl}^-) > n(\text{H}^+)$

② 1:酚酞

2:0.1100

3:平行滴定后

③ 偏大

④ 1:Zn粒

2:残余清液

3:装置内气体尚未冷却至室温

4:偏小

(2) 1:收集氯气

2:防倒吸

3:吸收尾气

10

(1) 1:+124

2:该反应为气态分子数目增加的反应,故反应的 $\Delta S > 0$, 又因为 $\Delta H > 0$, 则在高温条件下, $\Delta G = \Delta H - T\Delta S < 0$, 故该反应在高温条件下能够发生

(2) $\frac{\alpha^2}{(1-\alpha^2)}p$

备选答案: $\frac{n\alpha^2}{(1-\alpha^2)V}$

(3) ① 正反应方向气体分子数增加,加入水蒸气稀释相当于起减压的效果

② 600°C 时乙苯的转化率和苯乙烯的选择性均较高。温度过低,反应速率慢,转化率低;温度过高,选择性下降。高温还可能使催化剂失活,且能耗大

(4) $\text{CO} + 2\text{Ag}(\text{NH}_3)_2\text{OH} = \text{NH}_4\text{HCO}_3 + 3\text{NH}_3 + 2\text{Ag} \downarrow$

备选答案: $\text{CO} + 2\text{Ag}(\text{NH}_3)_2\text{OH} = (\text{NH}_4)_2\text{CO}_3 + 2\text{NH}_3 + 2\text{Ag} \downarrow$

(5) $16\text{H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{CH=CH}_2 - 40\text{e}^- = 8\text{CO}_2 + 40\text{H}^+$