

2022—2023 学年度下学期高三第三次模拟考试试题

化学参考答案

一、选择题(本题共 15 小题,每小题 3 分,共 45 分)

1-15 BCABD 6-10 BBCDA 11-15 CDADC

二、非选择题(本题共 4 小题,共 55 分)

16.(14 分,每空 2 分)

(1)硅酸钠、偏铝酸钠、二氧化碳

(2) Fe_2O_3

(3) $2[\text{Ga}(\text{OH})_4]^- + \text{CO}_2 = 2\text{Ga}(\text{OH})_3 \downarrow + \text{CO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}$

(4) $[\text{Ga}(\text{OH})_4]^- + 3\text{e}^- = \text{Ga} + 4\text{OH}^-$

(5) $1.0 \times 10^{-0.4}$

(6) $\frac{8.4cV}{a}\%$

(7) $\frac{\sqrt{3}a}{4}$

17.(14 分,每空 2 分)

(1) $\Delta H_1 + \Delta H_2 - \Delta H_4$

(2) ①d ②> ③AC

(3) 小于 $0.8(1-2c\%) \times 100\%$ 温度越低,1-MN 平衡转化率越大,MTLs 选择性低,1-MD 选择性高,当温度高于一定值时,MTLs 选择性较大,转化率越大, x_{MTLs} 越大;当温度低于一定值时,1-MD 选择性较大,转化率越大, x_{MTLs} 越小(合理即可)

18.(14 分,每空 2 分)

(1)防止产品因溶解造成损失

(2)产品受热易分解

(3)>

(4)相比实验 ii,实验温度 i 较低,反应速率较慢

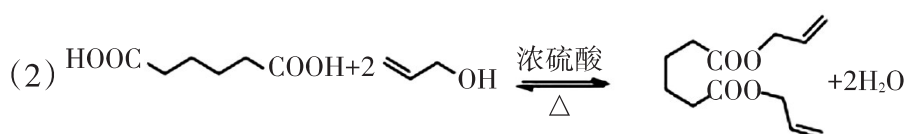
(5)①实验 ii 和实验 iii 中 $\text{S}_2\text{O}_8^{2-}$ 的浓度相同,实验 ii 中 $\text{S}_2\text{O}_8^{2-}$ 能将 Mn^{2+} 氧化为 MnO_4^-

② $3\text{Mn}^{2+} + 2\text{MnO}_4^- + 2\text{H}_2\text{O} = 5\text{MnO}_2 \downarrow + 4\text{H}^+$

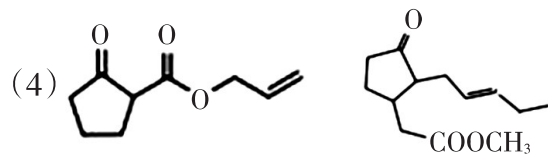
(6)1mL 0.05mol/L MnSO_4 溶液和 3 滴 1mol/L H_2SO_4 溶液的混合溶液中

19.(13 分,除指明外,每空 2 分)

(1)环己烯(1 分)



(3)abd



(5)20 1:2:2:9(合理给分)

