

2019~2020学年4月广东广州番禺区广州市铁一中学番禺校区高三下学期月考化学试卷

一、单选题

1 B 2 C 3 D 4 B 5 A 6 B 7 A

二、必考题

8 (1) ① 1:E

2:H

3:J

4:H

5:将 BCl_3 冷凝为液态分离出来

② $2\text{NaOH} + \text{Cl}_2 = \text{NaCl} + \text{NaClO} + \text{H}_2\text{O}$

(2) ① 覆盖 AgCl , 滴入最后一滴 KSCN 溶液时, 混合液由无色变为血红色且半分钟内不褪色

② 防止滴定时 AgCl 沉淀转化为 AgSCN 沉淀, 使滴定终点不准确

③
$$\frac{35.5 \times (c_1 V_1 - c_2 V_2) \times 10^{-2}}{m}$$

④ B

9 (1) ①粉碎固体颗粒、②空气大大过量

(2) MoO_3 、 SO_2

(3) $1:\text{MoO}_3 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{Na}_2\text{MoO}_4 + \text{CO}_2 \uparrow$

$2:\text{MoS}_2 + 9\text{ClO}^- + 6\text{OH}^- = \text{MoO}_4^{2-} + 9\text{Cl}^- + 2\text{SO}_4^{2-} + 3\text{H}_2\text{O}$

(4) PbS

(5) 当 $c(\text{SO}_4^{2-}) = 1.0 \times 10^{-5} \text{ mol/L}$,

$$c(\text{Ba}^{2+}) = \frac{K_{\text{sp}}(\text{BaSO}_4)}{c(\text{SO}_4^{2-})} = 1.1 \times 10^{-5} \text{ mol/L}$$

$c(\text{Ba}^{2+}) \times c(\text{MoO}_4^{2-}) = 1.1 \times 10^{-5} \times .40 = 4.4 \times 10^{-6} > 4.0 \times 10^{-8}$, 所

以会析出 BaMoO_4 沉淀

(6) 蒸发浓缩, 冷却结晶, 过滤、洗涤、干燥

10

(1) 1: $-262.7\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$



(2) $0.075\text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$

(3) 1:>

2: $1.2\text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$

(4) 1:温度

2:<

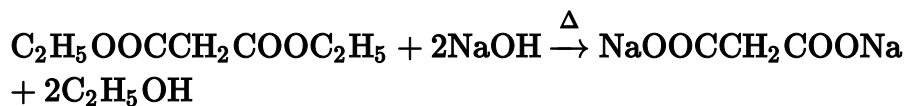
(5) 当投料比小于 1 时, 随着 $c(\text{H}_2)$ 增大, 反应①的平衡正向移动, CO 转化率增大, 因此二甲醚和甲醇的产率增大; 当投料比大于 1 时, 随着 $c(\text{H}_2)$ 增大, 反应③被抑制, $c(\text{H}_2\text{O})$ 增大, 最终抑制反应②, 因此甲醇的产率继续增大而二甲醚的产率减小

三、选考题

11

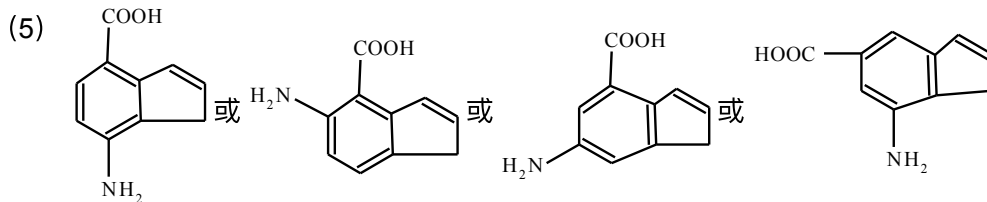
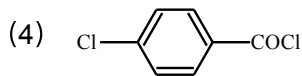
(1) 1:丙二酸二乙酯

2:



(2) 肽键、酯基

(3) ①③④



(6)

