

2019新华高三一模

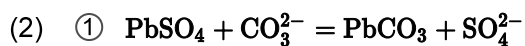
一、选择题

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

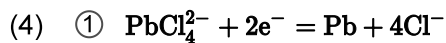
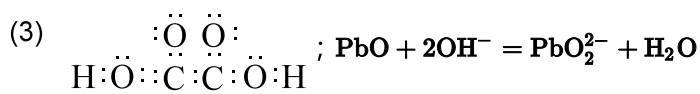
二、非选择题

- 7 (1) 1:82

2:正



② 温度降低, Na_2CO_3 的溶解度降低, 使溶液中的 $c(\text{CO}_3^{2-})$ 降低, 反应速率降低

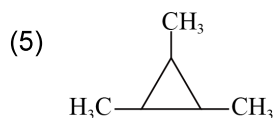
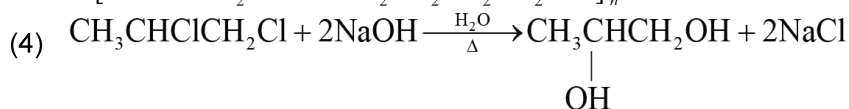


② 向阴极区电解液中加入适量 PbO

- 8 (1) 1,2- 二氯丙烷

(2) 1:加成反应

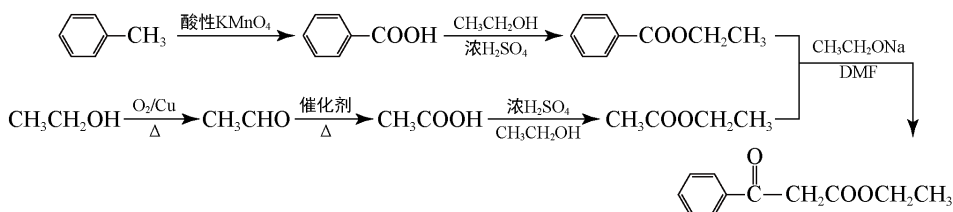
2:氧化反应



(6) Na_2CO_3 溶液

(7)

甲苯 c1ccccc1C, 乙醇 CH3CH2OH, 乙醇钠, CH3CH2ONa 为原料, 要充分利用题目汇总合成路线。



甲苯氧化 → 苯甲酸 $\xrightarrow{\text{与乙醇}}$ 酯化。

乙醇氧化成乙醛, 进一步氧化成乙酸, 与乙醇反应, 酯化, 充分利用一直信息, 将两个酯, 在乙醇气内催化 DM 下溶剂下得到已知产物

9

- (1) 1: 受热均匀, 易控制温度
2: 温度低, 使生成的 ClO_2 , 不易分出来
- (2) $2\text{KClO}_3 + \text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \xrightarrow{60^\circ \sim 80^\circ \text{C}} 2\text{ClO}_2 \uparrow + 2\text{KHSO}_4 + 2\text{CO}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$
- (3) 1: ClO_2 遇热水缓慢水解, 加入冰块降温, 使 ClO_2 不易水解且 ClO_2 沸点较低, 这样做也有利于减少 ClO_2 挥发
2: $8\text{ClO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\Delta} 4\text{HClO} + 2\text{Cl}_2 + 7\text{O}_2$
3: NaClO_3
- (4) 1: $\frac{135cV_2}{V_1} \text{g} \cdot \text{L}^{-1}$
2: 偏大
- (5) BaCl_2 溶液
- (6) 利用 ClO_2 将 Fe^{2+} 氧化成 Fe^{3+} , 将 ClO_2 通入 FeSO_4 中, 滴入 KSCN 溶液, 若为砖红色, 则证明 ClO_2 比 Fe^{3+} 氧化性强。

10

- (1) -1168 kJ/mol
- (2) ① $1: 1.875 \times 10^{-4} \text{ mol}/(\text{L} \cdot \text{s})$
2: 5000
② $>$
- (3) 1: 催化剂
2: 温度
- (4) 0.5

