

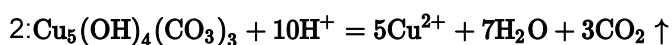
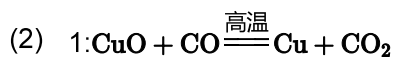
2018耀华高三一模

一、选择题

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

二、非选择题

- 7 (1) Cu ; $r(\text{Cu}) > r(\text{C}) > r(\text{O}) > r(\text{H})$; $:\ddot{\text{O}}::\text{C}::\ddot{\text{O}}:$; $\text{Cu}_5(\text{OH})_4(\text{CO}_3)_3$ 或 $2\text{Cu}(\text{OH})_2 \cdot 3\text{CuCO}_3$

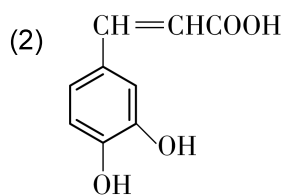


- 8 (1) 1: $\text{C}_{17}\text{H}_{16}\text{O}_4$

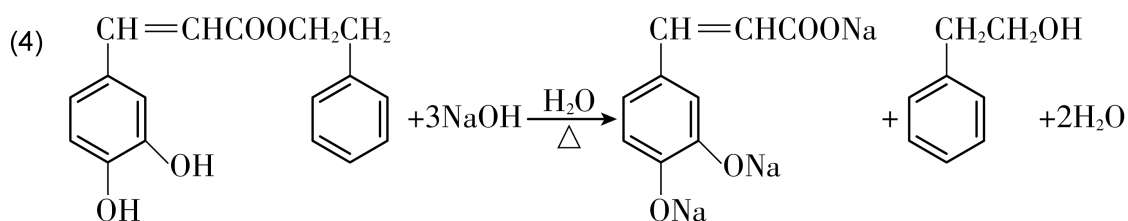
2: 4- 甲基苯酚 (或对甲基苯酚)

3: 氧化反应

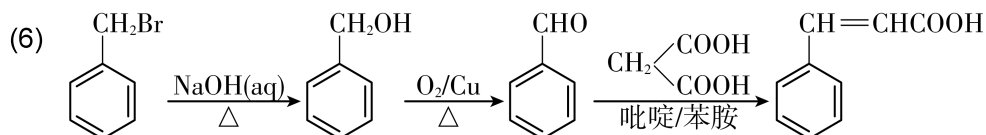
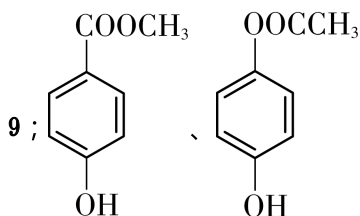
4: 取代反应



- (3) 酯基、羟基



- (5)



9

- (1) ① 酸化可抑制 Cl_2 、 Br_2 与水反应
- ② $\text{Br}_2 + \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 4\text{H}^+ + 2\text{Br}^- + \text{SO}_4^{2-}$
- ③ 温度过高，大量水蒸气随溴排出，溴气中水分增加；温度过低，溴不能完全蒸出，产率低
- ④ 氧化后的海水虽然含有溴单质，但浓度低，如果直接蒸馏原料，产品成本高，“空气吹出、 SO_2 吸收、氧化”的过程实际上是一个 Br_2 的浓缩过程
- (2) ① 1:浓硫酸
2:吸收水蒸气或干燥氯气
- ② $\text{TiO}_2 + 2\text{Cl}_2 + 2\text{C} \xrightarrow{650^\circ\text{C} \sim 850^\circ\text{C}} \text{TiCl}_4 + 2\text{CO}$
- ③ 1:a
2:b
3:冷凝回流四氯化钛
- ④ 1:不能阻止 E 装置中的水加入 D 装置，从而引起四氯化钛水解
2:CO 有毒，不能直接排空，应该有处理 CO 装置
3:HCl、氯气都极易溶于 NaOH 溶液，从而引起 E 装置产生倒吸现象

10

- (1) 1:0.006
2:60%
3: $c(\text{Na}^+) > c(\text{HCO}_3^-) > c(\text{CO}_3^{2-}) > c(\text{OH}^-) > c(\text{H}^+)$
- (2) 1: $\frac{c^3(\text{CO}_2)}{c^3(\text{CO})}$
2:ad
- (3) 减小

(4) 降低 CO_2 的浓度或降低温度