

2023 海南高考化学卷

【1 题答案】

【答案】 A

【2 题答案】

【答案】 B

【3 题答案】

【答案】 B

【4 题答案】

【答案】 D

【5 题答案】

【答案】 B

【6 题答案】

【答案】 A

【7 题答案】

【答案】 D

【8 题答案】

【答案】 A

【9 题答案】

【答案】 BC

【10 题答案】

【答案】 AC

【11 题答案】

【答案】 A

【12 题答案】

【答案】 D

【13 题答案】

【答案】 BD

【14 题答案】

【答案】 B

【15 题答案】

【答案】(1) +2 (2) ①. 增大反应物的接触面积加快反应速率, 提高浸取率 ②. SiO₂

(3) (NH₄)₂SO₄

(4) $\text{BeO} + \text{Cl}_2 + \text{C} \xrightarrow{600\sim 800^\circ\text{C}} \text{CO} + \text{BeCl}_2$

(5) 10

【16 题答案】

【答案】(1) 70% (2) ①. 吸热 ②. 降低

(3) ①. 使用浓磷酸作反应物可以提高磷酸的浓度, 促使反应正向进行 ②. 使得气体中氯化氢的分压减小, 促使反应正向进行

(4) 6.9×10^{-3}

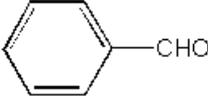
【17 题答案】

【答案】(1) 佩戴护目镜

(2) c (3) ①. NO₂ ②. 通风橱 ③. 液体无法顺利流下

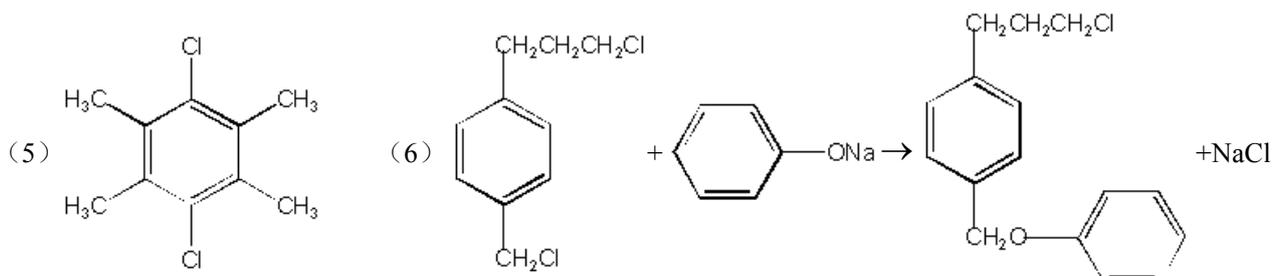
(4) ①. 滴定更准确, 节约试剂 ②. 舍去第二次数据 ③. a

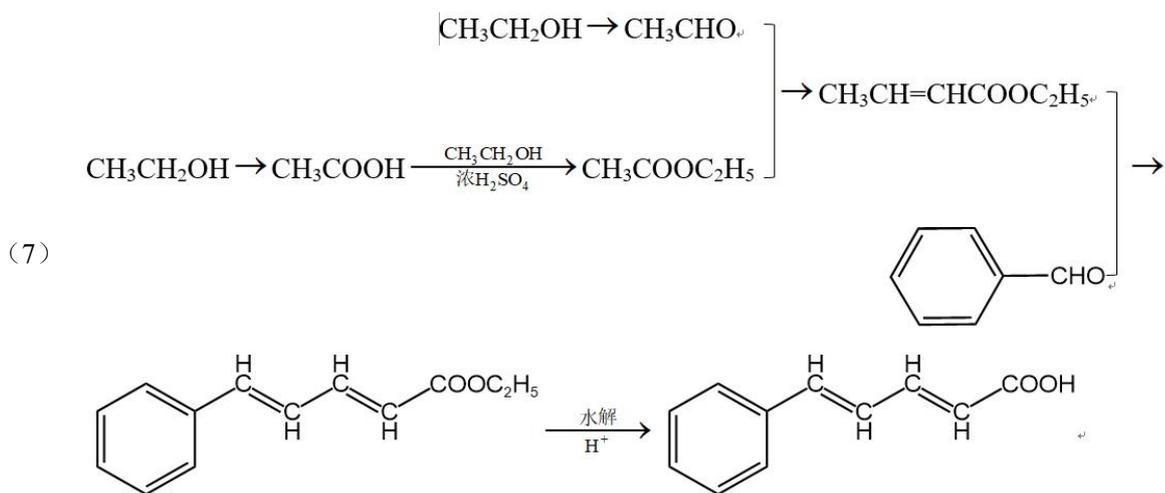
【18 题答案】

【答案】(1) ①.  ②. 苯甲醛

(2) 碳碳双键、酯基。

(3) 反 (4) 还原反应





【19 题答案】

【答案】(1) C、O、P、Cl

(2) 根据 VSEPR 模型，氧原子的价层电子对数为 4，其中孤电子对数为 2，成键电子对之间呈角形

(3) N (4) 配合物 II

(5) ①. 6 ②. $5s^25p^3$ ③. ad