

2020和平高三一模

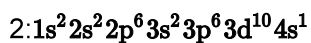
一、单项选择题

1 A 2 C 3 D 4 B 5 B 6 C 7 B 8 D 9 A 10 C 11 B

12 A

二、非选择题

13 (1) 1:第四周期第Ⅷ族



(2) 1: H_2O

2:小

(3) $2\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{CO}_2 = 2\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{O}_2$

(4) ① 1:3

2:2

② 1:12

2:4

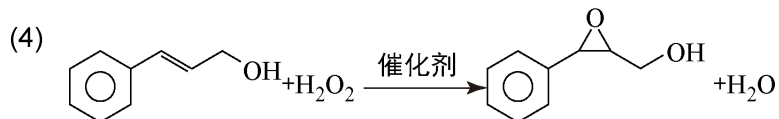
(5) ① CuO

② 3.0 ~ 4.3

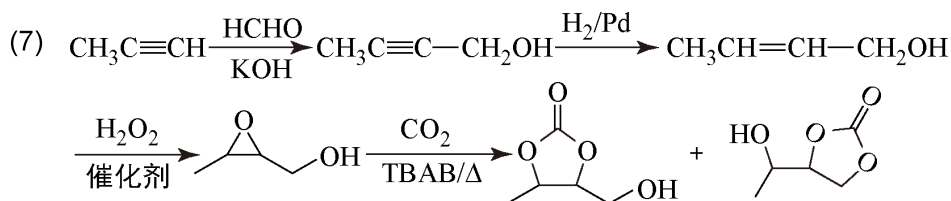
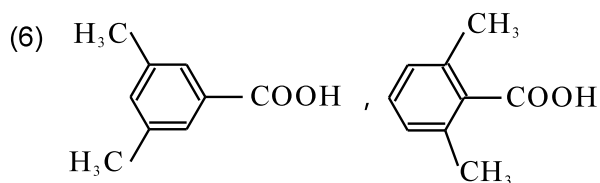
14 (1) 加成反应

(2) $\text{Br}_2/\text{FeBr}_3$ 或 Br_2/Fe

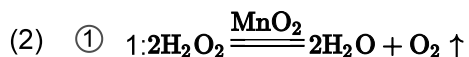
(3) 碳碳三键, 羟基



(5) $\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{O}_4$



15



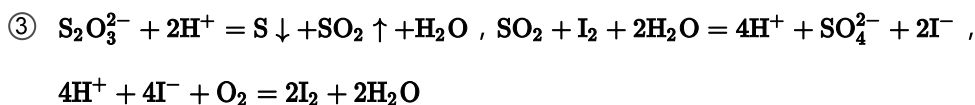
2:蒸馏烧瓶

② 1:观察 O_2 的流速,判断 O_2 通入是否过快及 O_2 与 Ca 反应进行的程度

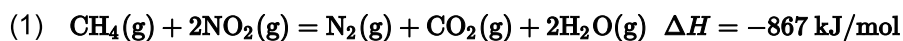
2:防止空气进入 C 装置影响产品纯度

(3) ① 淀粉溶液

② 10.80



16



(2) ① 增大压强、降低温度

② 2.56×10^5

(3) ① Na_2SO_3

② 1:酸

2:因为 HSO_3^- 的电离常数 $K_{a2} = 5.8 \times 10^{-8}$, 水解平衡常数

$K_b = \frac{K_w}{K_{a1}} \approx 8.3 \times 10^{-13}$, 电离常数大于水解常数, 所以电离程度大, 溶液呈酸性

(4) ① a

