

2018-2019 新华高二期中

一、单项选择题

- 1 D 2 D 3 B 4 B 5 C 6 C 7 A 8 D 9 A 10 B 11 D
- 12 C 13 D 14 A 15 C 16 D 17 A 18 A 19 C 20 D

二、填空题

21 (1) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10}$

备选答案: $[\text{Ar}] 3d^{10}$

(2) $\text{N} > \text{O} > \text{C}$

(3) C_2H_6 ; 氮的氢化物 (N_2H_4) 分子间存在氢键。

(4) 1: sp^2

2: 1 mol

(5) 1: Cu_3N

2: 6

22 (1) 1: $>$

2: $<$

(2) 1: 因为水分子间存在着氢键, 而硫化氢分子间则没有氢键, 所以硫化氢的沸点比水低

2: 极性

3: 2

(3) 1: 平面三角形

2: sp^3

(4) CuCl

23 (1) ① 先将环己醇加入试管 A 中，再缓慢加入浓硫酸

② B

③ 防止环乙烯蒸发

(2) ① 1:上

2:c

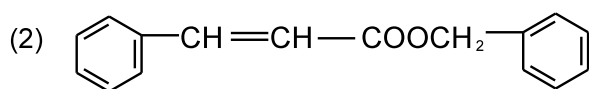
② 1:蒸馏烧瓶

2:g

3:吸收剩余的水

(3) 低于

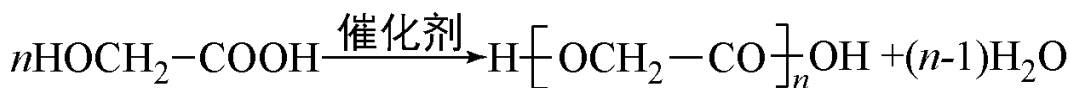
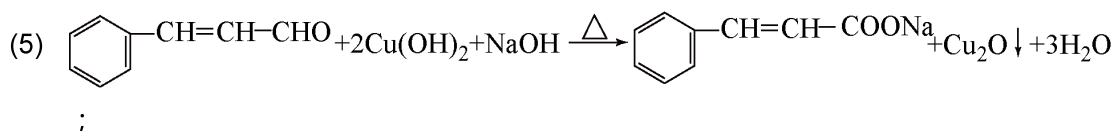
24 (1) 碳碳双键、醛基



(3) 酯化反应

备选答案:取代反应

(4) c

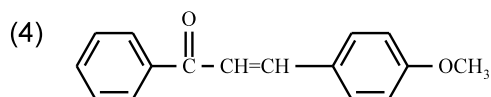
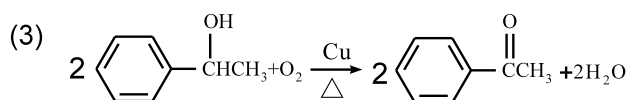


25 (1) 1:对甲基苯酚 (或 4- 甲基苯酚)

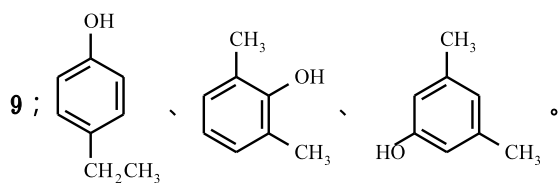
2:取代反应

(2) 1:醛基、羟基

2: $\text{C}_7\text{H}_5\text{O}_2\text{Na}$



(5)



(6)

