

2020年天津河北区高三二模化学试卷

一、单选题

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

12 C

二、填空题

13 (1) 1:Mg

2: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^6 4s^2$

备选答案: $[\text{Ar}] 3d^6 4s^2$

(2) ① O

② 7

③ H_2O 分子与 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ 分子之间可以形成氢键

(3) 1: sp^2

2: 平面三角形

3: $\text{H}_2\text{S} < \text{H}_2\text{Se} < \text{H}_2\text{O}$

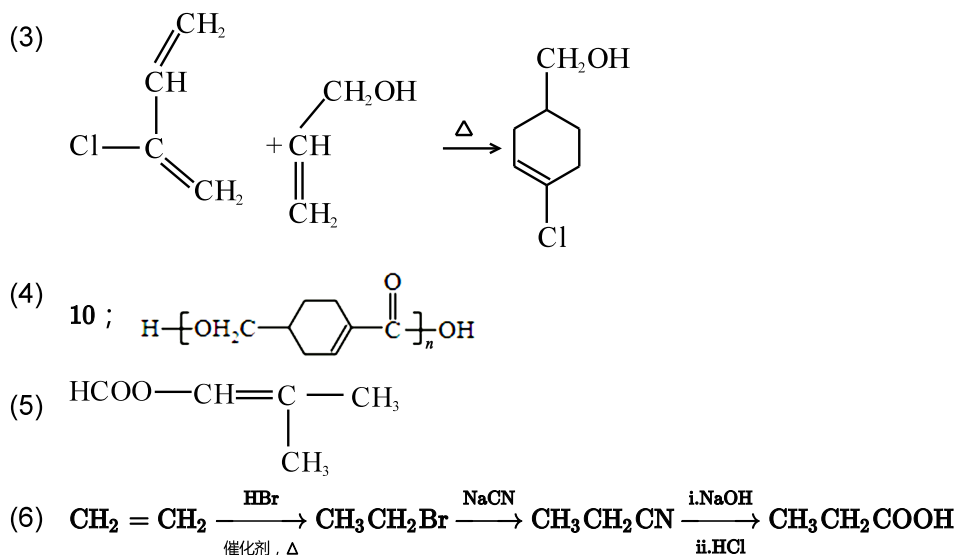
(4) $2\text{Cu} + 8\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 = 2[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+} + 4\text{OH}^- + 6\text{H}_2\text{O}$

(5) XY_2

14 (1) 1: 丙烯

2: 碳碳双键、酯基

(2)
$$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \left[\text{CH} - \text{CH} \right]_n \\ | \\ \text{COOH} \end{array}$$
 ; 取代反应 (或水解反应)



15

- (1) $\text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{NH}_3 + 8\text{H}_2\text{O} = \text{CaO}_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O} \downarrow + 2\text{NH}_4\text{Cl}$
- (2) 取最后一次洗涤液于试管中，滴加硝酸酸化的硝酸银溶液，看是否产生白色沉淀
- (3) 1: 温度低可减少过氧化氢的分解，提高过氧化氢的利用率
2: 该反应是放热反应，温度低有利于提高 $\text{CaO}_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ 的产率
- (4) ① $\frac{0.036cV}{a} \times 100\%$
② 1: 偏高
2: 滴速太慢， $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ 在滴定过程中被氧气氧化

16

- (1) $\text{H}_2\text{O}(\text{g}) + \text{CO}(\text{g}) = \text{H}_2(\text{g}) + \text{CO}_2(\text{g}) \quad \Delta H = -41.2 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$
- (2) ① <
② 1
③ <
④ 进气比越大，反应温度越低
- (3) ① $\text{CO}_2 + \text{OH}^- = \text{HCO}_3^-$
② 1: 阴极
$$2: 2\text{CO}_2 + 12\text{e}^- + 12\text{H}^+ = \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} + 3\text{H}_2\text{O}$$