

2017-2018 南开中学高一期中

一、选择题

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

12 B 13 A 14 D 15 C 16 B 17 C 18 B 19 A 20 C

二、填空题

21 (1) 1: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$

2: CH_3COOH

(2) 1: C、D

2: C

3: D

4: A

(3) ① $2\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} + 2\text{Na} \rightarrow 2\text{CH}_3\text{CH}_2\text{ONa} + \text{H}_2 \uparrow$ 、

$2\text{CH}_3\text{COOH} + 2\text{Na} \rightarrow 2\text{CH}_3\text{COONa} + \text{H}_2 \uparrow$

② $2\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} + \text{O}_2 \xrightarrow[\Delta]{\text{Cu}} 2\text{CH}_3\text{CHO} + 2\text{H}_2\text{O}$

③ $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} \rightarrow \text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$

④ $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{H}_2 \xrightarrow[\Delta]{\text{Ni}} \text{CH}_3\text{CH}_3$; $n\text{CH}_2 = \text{CH}_2 \xrightarrow{\text{催化剂}} \text{[CH}_2 - \text{CH}_2\text{]}_n$

22 (1) 第四周期 VII A 族

(2) $\text{Mg} > \text{Al} > \text{S}$

(3) $\text{H}_2\text{S} + \text{Br}_2 = \text{S} \downarrow + 2\text{HBr}$

(4) $\text{H}:\ddot{\text{S}}:\text{H}$; 极性共价键 ; $\left(\begin{array}{c} \text{+34} \\ \text{2} \quad \text{8} \quad \text{18} \quad \text{6} \end{array} \right)$

