

2018红桥高三一模

一、选择题

- 1 A 2 B 3 C 4 B 5 D 6 D

二、非选择题

7 (1) ① 该反应温度下铝已熔化，未反应的铝与生成的铁熔合在一起

② 1:NaOH 溶液

2:有气泡产生

③ B

(2) ① $\text{H}:\ddot{\text{S}}:\text{H}$; BaSO_4

② $4\text{Na}_2\text{SO}_3 \xrightarrow{\Delta} \text{Na}_2\text{S} + 3\text{Na}_2\text{SO}_4$

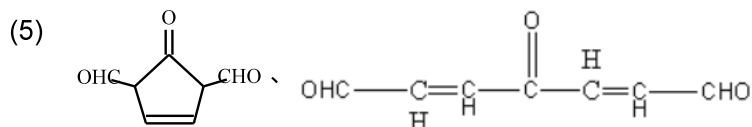
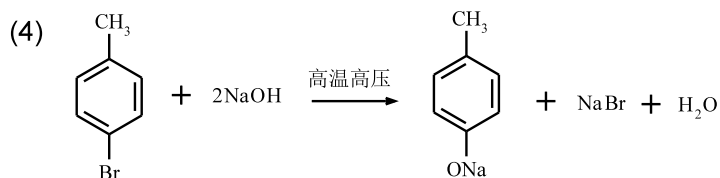
③ $2\text{S}^{2-} + \text{SO}_3^{2-} + 6\text{H}^+ = 3\text{S} \downarrow + 3\text{H}_2\text{O}$

8 (1) 对溴甲苯或者 4-溴甲苯

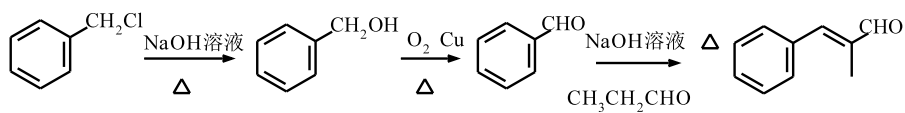
(2) 1:取代反应

2:羟基、氯原子

(3) 银氨溶液加热或者新制氢氧化铜加热



(6)



9

(1) 1:-2

2:2:1

(2) 1: TeO_3^{2-} 、 OH^-

2:稀硝酸

(3) 1: $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Na}_2\text{TeO}_3 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{TeO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

2:缓慢加入硫酸并不断搅拌

(4) $\text{Te}^{4+} + 2\text{SO}_2 + 4\text{H}_2\text{O} = \text{Te} \downarrow + 2\text{SO}_4^{2-} + 8\text{H}^+$

(5) 1: O_2

2: $\text{TeO}_3^{2-} + 4\text{e}^- + 3\text{H}_2\text{O} = \text{Te} \downarrow + 6\text{OH}^-$

10

(1) 1: KHCO_3

2: $\text{CO}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \xrightleftharpoons[\text{催化剂}]{2 \times 10^5 \text{ Pa}/300^\circ\text{C}} \text{CH}_3\text{OH}(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) \quad \Delta H = -53.7 \text{ kJ/mol}$

(2) 1:减少大气中 CO_2 , 产生清洁能源甲醇

2: K_2CO_3 可循环使用

(3) ① 1:催化剂 I

2:>

② 1:该反应为放热反应, 温度升高, 平衡逆向移动

2: $\frac{25}{12}$

(4) $2\text{CO} \xrightleftharpoons{\text{紫外光}} 2\text{CO} + \text{O}_2$

(5) 2.3×10^{-8}