

2019年天津河北区高三二模化学试卷

一、单选题

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

二、填空题

7 (1) 1:SO₂

2:2:1

(2) $2\text{Fe}^{2+} + 2\text{H}^+ + \text{H}_2\text{O}_2 = 2\text{Fe}^{3+} + 2\text{H}_2\text{O}$; $\text{H}:\ddot{\text{O}}:\ddot{\text{O}}:\text{H}$; 第四周期第Ⅷ族 ; 空气或氧气

(3) $3.7 \leq \text{pH} < 4.8$

(4) 1:过滤

2:防止 Cu₂O 被空气中氧气氧化

(5) $2\text{Cu} - 2\text{e}^- + 2\text{OH}^- = \text{Cu}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$

8 (1) 1, 2- 二甲苯 (邻二甲苯)

(2) ;

(3) $\xrightarrow[\Delta]{\text{浓H}_2\text{SO}_4}$ + H₂O

(4) 1:加成反应

2:2

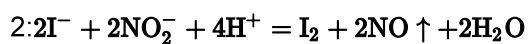
(5) NaOH 醇溶液

(6) c

(7) $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}_2 \xrightarrow[\text{一定条件}]{\text{H}_2\text{O}} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} \xrightarrow[\Delta]{\text{Cu}, \text{O}_2} \text{CH}_3\text{CHO}$ $\xrightarrow{\text{一定条件}} \text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3 \xrightarrow{\text{一定条件}} \text{H}_3\text{C}-\text{C}(\text{CH}_3)_2-\text{C}(\text{CH}_3)_2-\text{CH}_3$
 $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}_2 \xrightarrow[\text{一定条件}]{\text{HBr}} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{Br} \xrightarrow{\text{一定条件}} \text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$

9

(1) 1:蓝



(2) ① 1:三颈烧瓶 (三口烧瓶)

2:安全瓶 (防倒吸)

② 1:S

2:尾气处理 (吸收多余的 SO_2 气体, 防止污染环境)

③ A

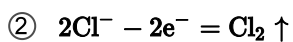
(3) 38.1

10

(1) $(\Delta H_1 + 2\Delta H_2 + \Delta H_3)/2$

(2) HSO_3^- 电离程度大于水解程度, 溶液显酸性

(3) ① 阳离子交换膜



(4) 1: $0.03 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$

2: 11.25

(5) ① b

② 升高温度