

# 2022年重庆市普通高中学业水平选择性考试

## 化学参考答案

### 一、选择题

1. A 2. C 3. A 4. D 5. B 6. B 7. A 8. C 9. B 10. D 11. D 12. C 13. C 14. B

### 二、非选择题

15. (1) ①. +4价 ②.  $\text{Sn}(\text{NO}_3)_2$ 、 $\text{NH}_4\text{NO}_3$  ③.  $\text{SnO}_2 + 2\text{NaOH} \xrightarrow{\text{高温}} \text{Na}_2\text{SnO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

(2) ①.  $\text{Fe}(\text{OH})_3$  ②.  $2 \times 10^{-7}$

(3) ①. 滴入最后一滴  $\text{KIO}_3$  标准溶液, 溶液由蓝色变为无色, 且半分钟内不复原 ②.  $2\text{IO}_3^- + 5\text{Sn}^{2+} + 12\text{H}^+ = \text{I}_2 + 5\text{Sn}^{4+} + 6\text{H}_2\text{O}$  ③. 47.6%

16. (1) ①. 煤油 ②. b ③.  $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{NaOH} + \text{H}_2 \uparrow$  ④.  $\text{K}_2$ 、 $\text{K}_3$

(2) ①.  $2\text{PCl}_5 + 10\text{NaN}_3 = 2\text{P} + 15\text{N}_2 \uparrow + 10\text{NaCl}$  ②. 防止  $\text{PCl}_5$  遇空气中的水蒸气而发生水解 ③. 甲苯 ④.  $\text{NaCl}$  ⑤.  $10^4$  ⑥. 0.027

17. (1) ①.  $\Delta H < 0$  ②. 优点是升高温度, 反应速率较快; 缺点是正反应为放热反应, 升高温度, 平衡逆向移动, 产物的转化率较低

(2) ①. 接触面较大, 反应更充分, 转化率更高 ②. BD ③. 5:6

(3) ①. 氧离子导体 ②.  $\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- = \text{H}_2 + \text{O}^{2-}$  ③.  $\frac{(a+b)y}{a}$

### (二)选考题

18. (1)  $3d^{10}$

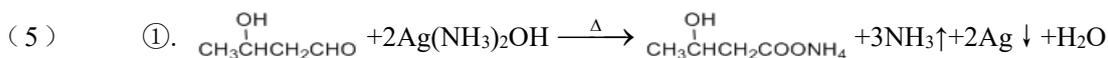
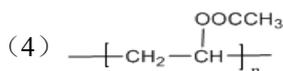
(2) ①. 哑铃形 ②. 8 ③. 7 (3) BC

(4) ①. 与  $\text{Zn}^{2+}$  相连的双键氧原子不在对称轴的同侧 ②. 1.25 ③.  $\sqrt{3}a - 2d$  ④.

$$\frac{3M_1 + M_2}{10^{-30} N_A a^3}$$

19. (1) 加成反应

(2) 酯基 (3) 乙炔



②. 6 ③.  $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{C}=\text{O}$



