

# 高二第一学期期中 化学试卷参考答案

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

11. (1)①吸氧(2分)

②导气管有一段水柱(或其他合理答案,2分)

③ $\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 4\text{e}^- = 4\text{OH}^-$  (2分)

(2)①正极(1分);待镀的金属与电源的负极相连(或其他合理答案,2分)

② $\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^- = \text{Cu}$  (2分)

③不变(2分)

④12.8(2分)

12. (1)1.5(1分);3(1分);1(1分)

(2)碳酸氢钠水溶液呈碱性,干扰了 NaOH 溶液浓度对水解速率的影响(或其他合理答案,2分)

(3)温度越高,乙酸乙酯挥发越快(或其他合理答案,2分)

(4) $\text{Cu}^{2+} + \text{Zn} = \text{Zn}^{2+} + \text{Cu}$  (2分)

(5)①生成的 Cu 与原有的 Zn 形成了原电池(或其他合理答案,1分)

②生成的 Cu 会沉积在 Zn 的表面,减小了 Zn 与溶液的接触面积(2分)

13. (1)+5(2分); $\text{NaClO}_3 = \text{Na}^+ + \text{ClO}_3^-$  (2分)

(2)M(2分)

(3)①还原(2分)

②Pb(2分); $2\text{H}_2\text{O} - 4\text{e}^- = 4\text{H}^+ + \text{O}_2 \uparrow$  (2分)

③224(2分)

(4)D(2分)

14. (1) $0.005 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$  (2分);0~10 min 的反应物浓度比 10~20 min 的反应物浓度大(2分)

(2)50(2分); $0.05 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  或  $\frac{1}{20} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  (不写单位不扣分,2分)

(3)正(1分);减小(2分)

(4) $\frac{1}{2}\text{N}_2^* + \frac{3}{2}\text{H}_2^* = \text{N}^* + 3\text{H}^*$  (2分);铁触媒在 500 °C 左右时的活性最大(或其他合理答案,2分)

(5)BD(2分)