

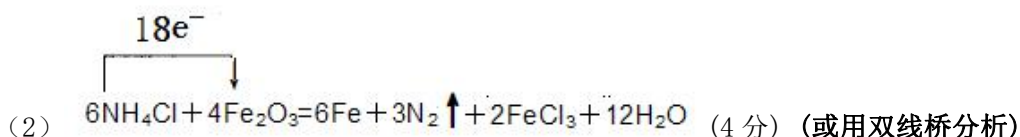
2015-2016 学年度上学期期末高一化学答案

一. 选择题 (1-10 每题 2 分, 11-20 每题 3 分, 共 50 分)

1. A 2. C 3. C 4. C 5. D 6. A 7. D 8. C 9. D 10. C 11. A 12. A
13. B 14. B 15. D 16. C 17. C 18. D 19. C 20. B

二. 主观题 (共 50 分)

21. (10 分) (1) H_2O (2 分)



方程式 (2 分) 电子转移分析 (2 分) (3) 0 (2 分) 10 (2 分)

22. (8 分) (1) $\text{Fe} + \text{Fe}^{3+} = 3\text{Fe}^{2+}$ (2 分) $2\text{Fe}^{2+} + \text{Cl}_2 = 2\text{Fe}^{3+} + 2\text{Cl}^-$ (2 分)

(2) $\text{Cu} + 2\text{HCl} + \text{H}_2\text{O}_2 = \text{CuCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(3) 温度高使产物部分分解产生黑色的氧化铜, 导致颜色发暗 (2 分)

23. (12 分)

(1) $\text{CaCO}_3 + 2\text{H}^+ = \text{Ca}^{2+} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$; (1 分) III; (1 分)

饱和 NaHCO_3 溶液; (1 分) 浓 H_2SO_4 (1 分)

(2) 打开装置 III 中导气管活塞; (1 分) E; (1 分) 澄清的石灰水变浑浊; (1 分) 排尽该装置中的空气; (1 分)

(3) ① $4\text{Na} + 3\text{CO}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{C}$ (2 分) ② $2\text{Na} + 2\text{CO}_2 \xrightarrow{\text{高温}} \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}$ (2 分)

24. (12 分) (1) NH_3 (1 分) N_2 (1 分)

(2) $3(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \xrightarrow{\text{强热}} 6\text{H}_2\text{O} + 4\text{NH}_3 + 3\text{SO}_2 + \text{N}_2$; (2 分)

(3) $\text{SO}_2 + 2\text{Fe}^{3+} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{SO}_4^{2-} + 2\text{Fe}^{2+} + 4\text{H}^+$; (2 分)

(4) ① 9.6g (2 分) ② 2.24L (2 分) ③ 2.5 mol/L (2 分)

25. (8 分)

(1) $\text{H}^+ + \text{OH}^- = \text{H}_2\text{O}$ (1 分) $\text{HCO}_3^- + \text{H}^+ = \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ (1 分) (2) 224 (2 分)

(3) 1.06g 计算过程略 (4 分)