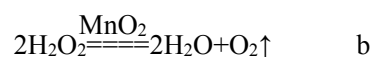


答案:

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

13-15 每空 1 分

13. (6 分) (1) 长颈漏斗 $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ D



(2) 锌和稀硫酸

14. (8 分) (1) 氢氧化钠溶于水放热

刚开始无明显现象, 一段时间后气泡产生 (答有气泡产生即可给分) 碳酸钠/ Na_2CO_3
 NaCl /氯化钠

(2) 除去空气中的二氧化碳气体, 防止影响后续实验

(3) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ (4) D 偏小

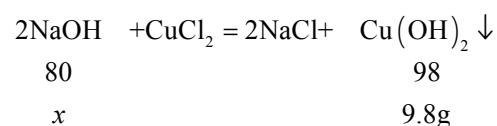
15. (7 分) (1) $\text{Fe} + \text{CuCl}_2 = \text{FeCl}_2 + \text{Cu}$ (2) 铁、铜/ Fe 、 Cu ; FeCl_2

(3) $\text{Fe} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$

(4) H_2SO_4 (5) 过滤 B

16. (9 分) (1) 挥发 (2) 100 (3) NaOH 、 NaCl

(4) 解: 设与 CuCl_2 反应的 NaOH 质量为 x



$$\frac{80}{98} = \frac{x}{9.8\text{g}}$$

解得: $x = 8\text{g}$

消耗 NaOH 溶液的总质量为 $\frac{8\text{g}}{10\%} + 40\text{g} = 120\text{g}$ 。

答: 反应全过程中消耗 NaOH 溶液的总质量为 120g 。