

福建省部分达标学校 2024—2025 学年第一学期期中 高一化学质量监测参考答案

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

11. (1) NaClO (多写、少写 NaCl 不扣分, 1 分)

(2) $2\text{Cl}_2 + 2\text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCl}_2 + \text{Ca}(\text{ClO})_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ (2 分); $\text{Ca}(\text{ClO})_2$ (2 分); 避光并置于阴凉处密封保存 (2 分)

(3) $5\text{NaClO}_2 + 4\text{HCl} = 5\text{NaCl} + 4\text{ClO}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(4) 溶液先变红, 后褪色 (2 分)

(5) ① A 中有色布条不褪色, B 中有色布条褪色 (2 分)

② B 装置后连接尾气处理装置 (2 分)

12. (1) 淡黄色 (2 分); 3.88% (2 分)

(2) ① MnO_2 (或 CuO , 1 分)

② 3.88 (2 分)

(3) H_2O_2 与 NaOH 共同作用使溶液红色褪去, 过氧化氢起主要作用 (2 分)

(4) $\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{O}_2$ (2 分); $2\text{H}_2\text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$ (2 分); H_2O_2 在碱性条件下不稳定、易分解, H_2O_2 大部分已分解 (2 分)

13. (1) K^+ 、 Cl^- 、 SO_4^{2-} (错写不得分, 漏写得 1 分, 2 分); $\text{Ag}^+ + \text{Cl}^- = \text{AgCl} \downarrow$ (2 分)

(2) ① AgNO_3 (1 分); BaCl_2 (1 分)

② $\text{CO}_3^{2-} + \text{H}^+ = \text{HCO}_3^-$ (2 分)

(3) NH_4^+ 、 Mg^{2+} 、 SO_4^{2-} (错写不得分, 漏写得 1 分, 2 分); Ba^{2+} 、 Ag^+ 、 OH^- 、 CO_3^{2-} (错写不得分, 漏写得 1 分, 2 分); $\text{Mg}^{2+} + 2\text{OH}^- = \text{Mg}(\text{OH})_2 \downarrow$ (2 分)

14. (1) 98 (2 分); 0.1 (2 分)

(2) 2 (2 分); 44.8 (2 分); 3 : 2 (2 分)

(3) 0.4 (2 分)

(4) 1.12 (2 分); 2 (2 分)