

安徽省 2023 届九年级结课评估
化学参考答案

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

13. (5 分)(1)红棕色、具有刺激性气味的气体
(2)A
(3) $3\text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2\text{HNO}_3 + \text{NO}$ (2 分)
(4)减少矿物燃料的使用(或使用清洁能源,合理即可)

14. (5 分)(1)试管
(2) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$ (2 分) A
(3)b

15. (6 分)(1)增大反应物的接触面积,使反应更快、更充分
(2) Mg^{2+} 、 H^+
(3) $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 、 $\text{Fe}(\text{OH})_3$
(4) $\text{MgCl}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \longrightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2 \downarrow + \text{CaCl}_2$ (2 分)
(5)过滤

16. (7 分)(1)①烧碱(或火碱,或苛性钠)
② $\text{CO}_2 + 2\text{NaOH} \longrightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ (2 分)
(2)①有红褐色沉淀生成 ②无色酚酞溶液 发生
(3)BC
(4)①振荡锥形瓶 ②NaOH 溶液
(5)密封

17. (5 分)(1)解:设完全反应时生成铜的质量为 x 。
 $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \longrightarrow \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$ (1 分)
 $\begin{array}{ccc} 56 & & 64 \\ 5.6 \text{ g} & & x \end{array}$ (1 分)
 $\frac{56}{64} = \frac{5.6 \text{ g}}{x}$ (1 分)
 $x = 6.4 \text{ g}$ (1 分)

答:完全反应时生成铜的质量为 6.4 g。

(2)铁粉不纯(或铁粉中含有杂质,合理即可)(1 分)