

2023 学年春学期九年级化学第一次质量检测参考答案

一、选择题（每小题 2 分，共 16 分）

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

二、填空与简答题（本题 4 个小题，每空 1 分，共 28 分）

9. (9 分) (1) 分子在不断运动 C、H、O $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

(2) 导电性 (3) NaOH (4) 隔绝氧气 (5) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$

(6) 降温、加溶质、蒸发溶剂（填一项即可） =

10. (4 分) (1) 引流 (2) Mg(OH)₂ CaCO₃ (3) $\text{MgCl}_2 \xrightarrow{\text{通电}} \text{Mg} + \text{Cl}_2 \uparrow$

(4) 把分散在海水中的氯化镁，通过富集、提纯得到纯净的氯化镁晶体

11. (7 分) (1) Ca(OH)₂ C

(2) NH₃ CO₂ BaSO₄ CuSO₄ CaCO₃ (NH₄)₂SO₄

12. (8 分) (1) $\text{CaH}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Ca(OH)}_2 + 2\text{H}_2 \uparrow$ (2) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$

(4) Ca(OH)₂ (5) 四 Na₂CO₃ 和 Ca(OH)₂ 能反应不共存

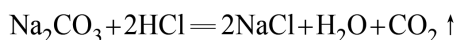
(6) 无气泡产生 三 反应物是否有剩余

三、计算题（本题共 1 小题，共 6 分）

(1) 检验碳酸钠是否完全反应。（合理即可）

(2) 解：由题意可知，反应放出二氧化碳的质量为 $21.4\text{g} + 100\text{g} - 112.6\text{g} = 8.8\text{g}$

设盐酸中碳酸钠的质量为 x 。



106

44

x

8.8g

$$\frac{106}{44} = \frac{x}{8.8\text{g}} \quad x = 21.2\text{g}$$

该样品中碳酸钠的质量分数为 $\frac{21.2\text{g}}{21.4\text{g}} \times 100\% = 99.1\%$

答：该样品属于Ⅲ类优等品。