

九年级化学答案

一. 选择题 (14 分)

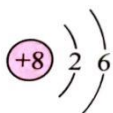
1A 2B 3B 4C 5D 6A 7D 8B 9D 10A

11A 12D 13D 14A

二. 填空题 (16 分, 每空 1 分)

15. CO₂ C He

16. H (或氢) $4 \text{NH}_3 + 3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{N}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$



17. (1) N₂ (2) (3) MgO

18. (1) O₂ (2) 分解反应 (3) 密封、避光

19. (1) $\text{Ni} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{NiSO}_4 + \text{H}_2\uparrow$

(2) CuSO₄

20. (1) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{CO}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$ (2) 作燃料或冶炼金属

通电

(3) $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2\uparrow + \text{O}_2\uparrow$

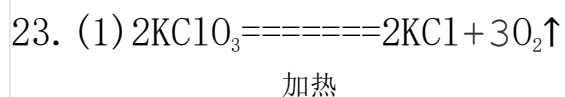
三. 简答题 (10 分)

21. (1) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$

(2) 石灰石或稀盐酸量不足, 二氧化碳没有收集满 (装置漏气), 或木条太粗, 燃烧太旺。

22. (1) ②比③先变红, ①④均不变红

(2) $\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 = \text{H}_2\text{CO}_3$ (3) 二氧化碳的密度比空气大



(2) 将长颈漏斗换成分液漏斗



(3)

24、 (1) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca(OH)}_2$ (2) 温度达到可燃物的着火点。

四、综合应用题 (10 分)

25、 (1) 大 保持洁净干燥或表面涂防锈油

(2) 铝在空气中与氧气反应，其表面生成一层致密的氧化铝薄膜，从而阻止铝进一步氧化。

高温

(3) ① 红色粉末变黑 $3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$

② $\text{CO}_2 + \text{Ca(OH)}_2 = \text{CaCO}_3\downarrow + \text{H}_2\text{O}$ ③ 毒性

(4) 解：设 10g 该黄铜片中锌的质量是 x。



65

2

x

0.1 g

$$\frac{65}{2} = \frac{x}{0.1 \text{ g}}$$

$$x = \frac{65 \times 0.1 \text{ g}}{2} = 3.25 \text{ g} \quad (1 \text{ 分})$$

$$\text{该黄铜片中铜的质量分数是} \frac{10 \text{ g} - 3.25 \text{ g}}{10 \text{ g}} \times 100\% =$$

67.5% (1 分)

答：该黄铜片中铜的质量分数是 67.5%。