

2025 年中招第一次适应性测试

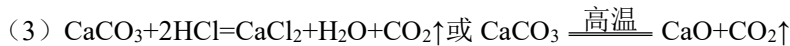
化学 参考答案

一、选择题（每小题 1 分，共 14 分）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
答案	C	C	B	B	A	D	D	C	A	A	B	C	B	A

二、填空题（每空 1 分，共 16 分）

15. 0 (1) N₂ (2) 汞（或 Hg）



16. (1) ③ (2) 9

17. (1) ③ (2) 甲、乙 (3) CO₂（或二氧化碳）

18. (1) $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2\uparrow + \text{O}_2\uparrow$ (2) 4:1 (3) 甲烷（CH₄）

19. (1) 量筒 (2) 390

20. (1) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$ （合理即可） (2) 锌（或 Zn）



三、简答题（每小题 1 分，共 10 分）

21. (1) 分子在不断运动

(2) 浓盐酸具有挥发性，挥发出氯化氢气体进入 B 中，与氢氧化钠反应，使溶液碱性减弱到消失。

22. (1) $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

(2) 调大开关增大了燃气供应量，释放热量增加，因此火焰更大。

(3) 关闭开关切断了燃气来源，隔离了可燃物，使燃烧停止。

23. (1) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2\uparrow$

(2) ① 长颈漏斗末端未浸入液面下

② CO₂能溶于水且与水反应

(3) 氧气的化学性质比较活泼，氧气含量越高，燃烧越剧烈

24. (1) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$ 或 $\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3\downarrow + 2\text{KOH}$

(2) 复分解反应或中和反应

四、综合应用题（共 10 分）

25.

I. 共性

【形成假设】碱（1分）

【实验验证】（1）水（1分）（2）pH 减小（或碱性减弱）（1分）

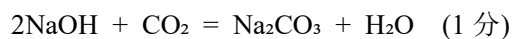
【分析解释】OH⁻（1分）

II. 差异性

【实验验证】 $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3\downarrow + \text{H}_2\text{O}$ （1分） 左侧 U 型管液面上升高度高于右侧（1分）

【反思拓展】氢氧化钠易溶于水，可以配制成浓溶液，吸收效率高。（1分）

III. 应用



$$\begin{array}{r} 80 \quad 44 \\ x \quad 44 \text{ kg} \end{array}$$

$$\frac{80}{44} = \frac{x}{44 \text{ kg}}$$

$$x = 80 \text{ kg} \quad (1 \text{ 分})$$

$$80 \text{ kg} \div 8\% = 1000 \text{ kg} \quad (1 \text{ 分})$$

答：理论上消耗 NaOH 溶液的质量为 1000 kg