

# 九年级化学参考答案

一、选择题（共 10 小题，每小题 2 分，共 20 分，每题只有一个选项符合题目要求）

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

二、填空题（共 3 小题，每空 1 分，共 15 分）

11. (1) 2Ne (2) CH<sub>4</sub> (3) NH<sub>4</sub><sup>+</sup> (4) O  
 12. (1) 燃烧产物无污染（合理即可） 单质 (2) AD (3) BD  
 (4) Cu<sub>2</sub>(OH)<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>≡ 2CuO+H<sub>2</sub>O+CO<sub>2</sub>↑  
 13. (1) A (2) 氮气

- (3) C+O<sub>2</sub> $\xrightarrow{\text{点燃}}$ CO<sub>2</sub> 加快 (4) 用做气肥 (5) BC

三、实验、探究题（共 2 小题，每空 1 分，共 16 分）

14. (1) 物质具有可燃性 (2) 铜片上白磷燃烧水中白磷不燃烧  
 (3) 验证二氧化碳的密度比空气大。  
 (4) 验证 CO<sub>2</sub> 不能使石蕊变红 CO<sub>2</sub>+H<sub>2</sub>O=H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> 紫色石蕊纸花变红 (5) 剧烈  
 15. (1) ①锥形瓶 ②分液漏斗 (2) BD AC

MnO<sub>2</sub>

- (3) 2H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> $\xrightarrow{\text{MnO}_2}$ 2H<sub>2</sub>O+O<sub>2</sub>↑ 将带火星的木条放在 d 管口，若复燃则集满。  
 (4) ① 剧烈燃烧火星四射生成黑色固体同时放出大量的热。

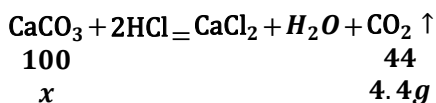
- ② 3Fe+2O<sub>2</sub> $\xrightarrow{\text{点燃}}$ Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> ③ 防止生成的熔融物炸裂瓶底  
 四、推理、计算题（共 2 小题，每空 1 分，17 题第 2 小题 4 分，共 9 分）

16. (1) H<sub>2</sub>O (2) CO<sub>2</sub>+Ca(OH)<sub>2</sub>=CaCO<sub>3</sub>↓+H<sub>2</sub>O

- (3) 2CO+O<sub>2</sub> $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 2CO<sub>2</sub> (4) 分子构成不同

17. (1) 4.4

(2) 解：样品中碳酸钙的质量为 x



$$\frac{100}{44} = \frac{x}{4.4\text{g}} \quad x = 10\text{g}$$

碳酸钙的质量分数为  $\frac{10\text{g}}{12.5\text{g}} \times 100\% = 80\%$

答：碳酸钙的质量分数为 80%。