

名师微点评

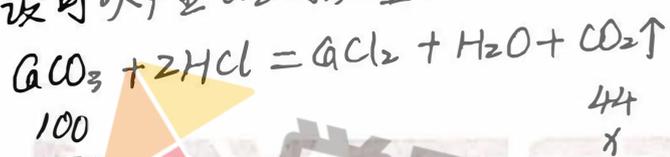
一、选择题

1-5 C C A C D 6-10 D D C C C
 11-14 C D B B

二、解答题

15. (1) ③ (2) ① (3) ④ (4) ④ (5) ② (6) ③
 16. (1) 3, 81:4, 72 (2) 钙元素

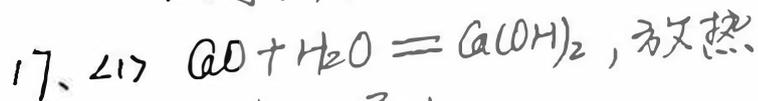
(3) 设可以产生 CO_2 的质量为 x



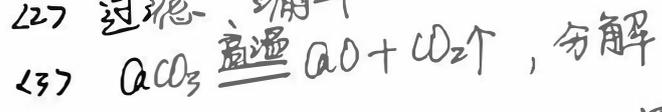
$$\frac{100}{1.5g} = \frac{44}{x}$$

$x = 0.66g$

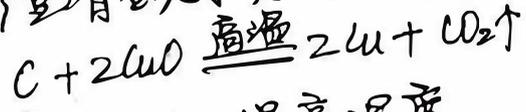
答：可以产生 CO_2 的质量是 0.66g。



(2) 过滤, 漏斗



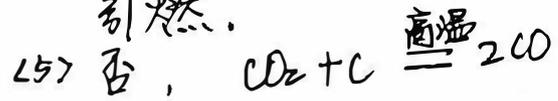
18. (1) 澄清石灰水变浑浊, CO_2 , 黑色粉末变红



(2) 集中火焰, 提高温度

(3) 把导管从石灰水中移出, 酒精灯

(4) 防止刚反应完时粉末温度过高将纸引燃。



3. C_3Fe^{2+} : 3个

亚铁离子

9. 汞: 液体。
 铝表面会形成氧化膜阻碍进一步氧化

14. 化学反应都遵循质量守恒, 蜡烛燃烧, 烧完有水 H_2O 和 CO_2

18. (4) 刚反应完粉末温度过高会引燃, 纸张回答

(5) 为 CO 和 CO_2 的混合物

2015-2016 学年 成华区 初三 年级 上 期 末 化 学 试 题 详 解

关注微信公众号“成都学而思1对1”即可获取免费资讯资料

名师微点评

19.4) 石油, 增大接触面积

2) CO_2 , SO_2

3) $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{H}_2\text{O}$

4) 1

5) $2\text{CO} + 2\text{NO} \xrightarrow{\text{催化剂}} \text{N}_2 + 2\text{CO}_2$

20. 排水法

1) ②

2) CO_2

3) 除去气体中的 CO_2 , NaOH

4) II, $2\text{CO} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{CO}_2$; 气体通过 B、C 装

置时, 会带出水蒸气; 在点燃前将气体通过干燥装置

5) IV; $\text{CO}_2 + \text{Ca(OH)}_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$

→ 20.

4) ② 为长颈漏斗 ③ 为分液漏斗, 分液漏斗可控制反应速率

4) D 浑浊说明有 CO_2 , CH_4 燃烧产生 CO_2 和 H_2O , 要证明 CH_4 存在需提前除去 H_2O 干扰