

石城二中 2019~2020 学年度第二学期初三第一次月考  
化学参考答案

选择题: BDDBBBCCDBACABB

填充题答案: 11. 氧气

12. 分子不同

13.  $2H_2 + O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2H_2O$

14. 降温结晶

15. 10

16. (1) K;

(2)  $+2MgO$ ;

(3)  $OH^-$ ;

(4)  $4P + 5O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2P_2O_5$ ; 化学反应

17. (1) 肥皂水; (2) 常温下碳的化学性质不活泼;  $MgO$ ; (3) 分子是在不断地运动的; (4) 糖类。

18. (1) AB。

(2) 8; 78.96。

(3)  $AlCl_3$ 。

19. (1) 检查装置的气密性;

(2) 除去混合气体中的二氧化碳;

(3) 排尽管内空气, 防止发生爆炸;

(4) A、F 中的石灰水变浑浊, C 中的石灰水无明显现象;

(5)  $Fe_2O_3 + 3CO \xrightarrow{\text{高温}} 2Fe + 3CO_2$ 。

20. (1)  $CH_4$ ; 作燃料 (或冶炼金属); (2)  $CuO + H_2SO_4 = CuSO_4 + H_2O$ ; 4 (3) 剧烈燃烧、火星四射、生成黑色固体, 放出热量。

21. (1) 酒精灯;

(2) 能够控制反应的发生与停止;

(3) 高锰酸钾  $2KClO_3 \xrightarrow[\Delta]{MnO_2} 2KCl + 3O_2 \uparrow$

集气瓶内没有水 (或有大气泡从瓶口向外冒出);

(4) 大理石 (或石灰石) 和稀盐酸;

(5) AE。

22. (1) 药匙; 烧杯;

(2) 8;

(3) 100ml; 凹液面的最低处保持水平;

(4) 用于搅拌、加快  $NaCl$  溶解速率;

(5) ①②;

(6) ABCDEF;

23. (1) 锌粒表面产生气泡

(2)  $Zn + 2HCl = ZnCl_2 + H_2 \uparrow$

(3) 强

(4) 收集气体于试管中, 移近酒精灯火焰点燃

(5) 不正确

(6) 不正确

(7) 溶液颜色变蓝

(8) 反应物中不含有碳元素, 不能生成一氧化碳、甲烷。

23. (1) 2.08g

(2) 87% 符合包装说明