

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: BDDBBBCCDBACABBADABB

16.(1)K;

(2)+2MgO;

(3)OH<sup>-</sup>;

(4)4P+5O<sub>2</sub> 点燃 2P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>。

17.(1)AB。

(2)8; 78.96。

(3)AlCl<sub>3</sub>。

(4)Se+O<sub>2</sub> 点燃 SeO<sub>2</sub>。

18.(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。

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)没有尾气处理装置;

【反思】Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>+3CO 高温 . 2Fe+3CO<sub>2</sub>。

20. (1) CH<sub>4</sub>; 作燃料(或冶炼金属); (2) CuO+H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>=CuSO<sub>4</sub>+H<sub>2</sub>O; (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 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;量筒;玻璃棒;

(2)8; 增加左盘中的 NaCl;

(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.将锌粒、铜片分别放入稀盐酸中,锌粒表面产生气泡,是因为锌和稀盐酸反应生成氯化锌和氢气,反应的化学方程式为:  $Zn+2HCl=ZnCl_2+H_2\uparrow$ , 实验过程如下所示:

	操作	现象	结论
小明的方案	将锌粒、铜片分别放入稀盐酸中	锌粒表面产生气泡,铜片上无明显现象	锌的活动性较铜强,反应的化学方程式为: $Zn+2HCl=ZnCl_2+H_2\uparrow$
小芳的方案	将锌粉加入浓氯化铜溶液中,振荡	有紫红色物质生成;有气泡产生;溶液中出现白色浑浊	锌的活动性较铜强

【设计与实验】

收集气体于试管中,移近酒精灯火焰点燃,有爆鸣声,是因为氢气燃烧生成水,放热,气体膨胀,和试管摩擦发出爆鸣声;

取该白色固体,加入适量无水乙醇,无明显现象,说明白色固体不溶于乙醇;

取该白色固体,加入适量浓氨水,溶液变蓝色,说明白色固体是 CuCl, 实验过程如下所示:

序号	实验操作	实验现象	实验结论
①	收集气体于试管中,移近酒精灯火焰点燃	有爆鸣声	猜想 a 正确
②	取该白色固体,加入适量的浓盐酸	无气泡产生,固体全部溶解,得到褐色溶液	猜想 b 不正确
③	取该白色固体,加入适量无水乙醇	无明显现象	

④	取该白色固体,加入适量浓氨水	溶液变蓝色	猜想 <i>d</i> 正确
---	----------------	-------	----------------

**【反思】**

小明认为实验①的结论不严谨,该气体还可能是一氧化碳或甲烷,但小芳认为实验①的结论严谨,小芳的理由是:反应物中不含有碳元素,不能生成一氧化碳、甲烷。

故填:反应物中不含有碳元素,不能生成一氧化碳、甲烷。