**洛宁县2022－2023学年九年级第二次大练习**

化　学 答 案

一、1—5 DBDBD 6—10CBDAC 11—14 DCCC

二、15.（3分）N2 SiO2 Na+ 、Cl-

16.（3分）除去颜色和异味、肥皂水、煮沸

17. (3分) (1) y (2) 正极 （3）②③①

18.（2分） 水＞过氧化氢＞氯酸钾＞高锰酸钾；镁＞铁＞锌

19.（2分） CH4＋H2OCO＋3H2 ；14：3

20.（3分） (1)Fe3O4 (2)  ;  2H2O 2H2↑＋O2↑

三、21.（2分） (1)Fe＋CuSO4 === FeSO4＋Cu;

(2)4Al＋3O2 === 2Al2O3

22.（3分）实验操作：依次点燃三种气体，分别将干燥的小烧杯、涂有澄清石灰水的小烧杯罩在上方，观察现象；

实验现象：有一种气体只能使澄清水水的烧杯变浑浊，另一种气体在干燥的小烧杯内壁只有水雾，第三种气体既能使石灰水变浑浊也能使干燥的小烧杯变潮湿；

结论：第一种气体是二氧化碳，第二种气体是氢气，第三种气体是甲烷。

23.（2分） 硫在空气中和在氧气中燃烧现象不同（答案合理就行）

24.（3分）（1） 2KClO3  2KCl＋3O2↑

（2）3处 （3）

四、25.（1）（4分）为了排尽装置内的空气，防止加热时发生爆炸；处理尾气防止污染空气；先停止加热；冷却后再停止通入一氧化碳

（2）（2分）红棕色粉末中有黑色物质出现；3CO＋Fe2O3  2Fe＋3CO2

（3）（4分）解：设Zn的质量是*x*

Zn＋H2SO4 === ZnSO4＋H2↑ (1分)

65 2

*x*  0.1g (1分)

65:2=X:0.1g *x*=3.25g (1分)

即黄铜中Cu的质量分数为×100%=66.7% (1分)