

**参考答案**

1. 选择题

1.D 2. A 3.B 4.C 5.B 6. C 7. D 8. D 9.C 10. C 11.D 12.B 13.A 14.B 15.D

二．填空题

16.（1）+3 （2）NH4Cl （3）塑料拖鞋 （4）隔绝氧气（或空气） （5）分子在不断运动（6）每个二氧化碳分子中含有2个氧原子

17.（1）生铁 （2）Al2O3 （3）> B ⑷2Sc+ 6HCl==2ScCl3+3H2↑

18.（1）氧气和水 BC （2）下降；2NaOH+CO2= Na2CO3+H2O。

19.（1）④ （2）醋 （3）2KIO3 △ 2KI +3O2↑

三．简答题

20.（1）CaCO3＋2HCl=CaCl2＋H2O＋CO2↑ 2H2O学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！2H2↑＋O2↑

Zn＋2HCl= ZnCl2＋H2↑ 置换

（2）放热 （3）作食品干燥剂（其他合理答案也可）

四．实验题

21. (1)① < ②A C (2)C Mg+H2SO4=MgSO4+H2↑

(3)① 戊 丁 乙 ②乙中红色粉末不变色，澄清石灰水变浑浊

二氧化硫或SO2 证明SO2被除学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！净 【获得结论】C+2H2SO4 △ CO2↑+2SO2↑+2H2O

五．计算题

22. （1） 11.7g

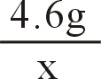
（2）硝酸钠中的钠元素的质量为9.2g﹣4.6g=4.6g

设硝酸钠的质量设为x

Na﹣﹣﹣﹣﹣﹣﹣﹣NaNO3

23 85

4.6g x

 菁优网-jyeoo= x=17g

原混合物中硝酸钠的质量分数为菁优网-jyeoo×100%≈59.2%。

答：（1）原混合物中氯化钠的质量为11.7g；

（2）原混合物中硝酸钠的质量分数为59.2%。