**2020—2021学年第二学期第一次单元测试九年级化学试题参 考 答 案**



**第I卷 选择题（30分）**

1.B 2.D 3.C 4.A 5.C 6. B 7. A 8.D 9.C 10.D

**第II卷 非选择题**

11.（6分） （1）⑦ （2）③ （3）④ （4）⑤ （5）② （6）⑧

12.（4分） （1）放出 （1分） （2）（NH4）2SO4  （2分） 不能（1分）

13. （10分）（1）吸水性 D（2分）

（2）6HCl+Fe2O3=3H2O+2FeCl3或者3H2SO4+ Fe2O3 =3H2O+Fe2(SO4)3 (3分)

（3）CO2 2NaOH+CO2=Na2CO3+H2O C（5分）

14.（9分） ① 氢氧化钠溶液 （1分） NaOH+ HCl = H2O+NaCl（3分） D（2分）

②NaCl （1分） ③偏小（2分）

15.（6分）　　　Fｅ（2分）　　　金属表面除锈，制化肥等（合理答案均可）（1分）

2NaOH＋CuSO4===Na2SO4+Cu(OH)2↓（3分）

16. （19分）（1）酒精灯；（1分）

（2）A 、2KMnO4K2MnO4+MnO2+O2↑（5分）

（3）澄清石灰水变浑浊、 Ca(OH)2+CO2=CaCO3↓+H2O； （5分）

（4）C、 M（3分）

（5） FeS+H2SO4=FeSO4+H2S↑、 乙、吸收H2S，防止污染空气（5分）

17.（11分） 【提出猜想】“84”消毒液部分变质；（2分）

【设计方案】（1）I；BaCl2+Na2CO3═BaCO3↓+2NaCl。（4分）（2）不褪色。（1分）

【得出结论】NaCl 和 Na2CO3。（2分）

【拓展延伸】氯气；不能。（2分）

18（5分）.解：设KOH的质量为X

K2CO3+CaO+H2O=CaCO3↓+2KOH

138 112

552g X

138：112=552 g：X

X=448 g

答：可制得KOH的质量是448 g。