**2022年九年级复习诊断考试参考答案及评分意见**



一、单项选择题（本大题共10小题，每小题3分，共30分）

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

二、多项选择题（本大题共5小题，毎小题4分，共20分。毎小题给出的四个选项中，至少有两个选项符合题目的要求，全部选对得4分，选对但不全的得3分，有选错的得0分）

11． AB 12． AC 13． AC 14． BCD 15． ABD

三、非选择题（本大题共5小题，共50分）

16．（每空1分，共10分）（1）①H2 ②CuO ③Ba(OH)2 ④AgCl

（2）①有机物；5:8 ②O；+4 ③2H2 + O2点燃2H2O；移走（隔离）可燃物

17．（每空2分，共10分）（1）①电 ②金属

（2）①36 ②降温结晶 ③饱和

18．（每空2分，共10分）（1）①ACBF ②CaCO3＋2HCl＝CaCl2＋H2O＋CO2↑

（2）①2H2O2MnO22H2O+O2↑ ②干燥氧气 ③W - 3a/11- b/9

19．（10分）（1）（每空2分，共4分）①Fe ②C

（2）（共6分）①CO2（1分） ②蓝（1分） ③可能有（1分） ④KCl （1分）

⑤K2SO4＋BaCl2＝BaSO4↓＋2KCl （2分）

20．（10分）（1）NaHCO3（1分） （2）氨气（1分） （3）分解（1分）

（4）①NaCl、Na2CO3 （1分）

②解：设碳酸钠的质量为*x*。

参加反应的CaCl2的质量是：100g×11.1%＝11.1g（1分）

CaCl2＋Na2CO3＝CaCO3↓＋2NaCl （2分）

111 106

11.1g *x* （1分）

111/11.1g＝106/*x* （1分）

*x*＝10.6g （1分）

答：样品中碳酸钠的质量是10.6g。