 初 四 化 学

阶段检测练习题参考答案及评分标准

一、选择题（本题包括10个小题，每小题2分，共20分。每小题只有一个选项符合题意）

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

二、选择题（本题包括5个小题。每小题2分，共10分。每小题有一个或两个选项符合题意。若有两个答案，漏选1个扣1分，错选则不得分）

11.C 12.BC 13.AD 14.AB 15.CD

三、理解与应用（共41分）

16.（7分）质轻、耐高温等合理答案 燃烧产物是水，无污染 无机非金属 氧气的浓度 疏松多孔 消毒 2C3H6+2NH3+3O22C3H3N+6H2O



17.（10分）Na2CO3 蒸发结晶 Mg(OH)2、CaCO3 石灰乳或熟石灰 使氯化镁富集提纯 H2

NaCl+NH3+H2O+CO2 ===NaHCO3+NH4Cl 氮肥 2NH4Cl+Ca(OH)2CaCl2+2NH3↑+2H2O CO2



18.（10分）导热 Fe2O3+6HCl===2FeCl3+3H2O 3CO+Fe2O3 2Fe+3CO2 Fe2O3 隔绝氧气和水 CuO+H2SO4 ===CuSO4+H2O Fe+CuSO4 ===FeSO4+Cu Fe、Cu 加入适量的稀硫酸（1分），过滤、洗涤、干燥（1分）



19.（8分）干冰升华吸热，使周围环境的温度降低 CO2+4H2 CH4+2H2O H2O 减轻人类对化石能源的需求 Ca(OH)2+Na2CO3 ===CaCO3↓+2NaOH 过滤 Ca(OH)2 加入等体积、等浓度的澄清石灰水，比较石灰水浑浊的程度

20.（6分）碳酸钙（2分） BaCl2+Na2CO3 ===BaCO3↓+2NaCl 氢氧化钠、碳酸钙、氯化钡

（2分） 步骤Ⅰ可以确定一定不含有碳酸钡，步骤Ⅲ可以确定一定含有氯化钡，因此不含有碳酸钠

四、实验与探究（共23分）

21.（7分）BF CaCO3+2HCl===CaCl2+H2O+CO2↑ AC ③④ 质量和化学性质

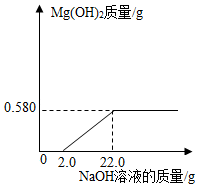
2H2O22H2O+O2↑ 温度要达到可燃物的着火点



22.（7分）产生白色沉淀 Na2CO3+H2SO4 ===Na2SO4+H2O+CO2↑ 氢离子和氢氧根离子反应生成水分子 BaSO4 BaCl2改成Ba(NO3)2（共1分） 都产生白色沉淀 经过步骤I后溶液中有硝酸，会先和氢氧化钠发生反应

23.（9分）氯化钯溶液 AB颠倒后无法检验水蒸气 H2O、CO 氢氧化钠溶液 浓硫酸 爆炸 甲烷和氢气 物质由黑色变成红色 防止空气中的二氧化碳进入F装置，以免影响检验结果

五、分析与计算（共6分）



24.（6分）1.2g（3分）

曲线1分，2.0g（1分），22.0g（1分）