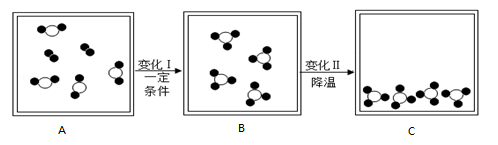
**香洲区2019-2020学年上学期期末考试**

**化学 评分标准**

1. 选择题（每题3分，共45分）

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 题号 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 |
| 答案 | D | B | A | D | C | A | C | D | D | C | C | D | A | B | A |

二、填空题（本大题包括2小题，共15分）

16．（6分）（1）

（2）分子 （3）2SO2+O2 2SO3 化合反应 （4）A

17. （9分）（1） ① Al ﹥ ② 3CO +Fe2O3 2Fe + 3CO2

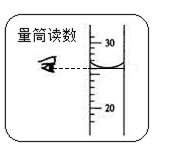
③铝在空气中与氧气反应，表面生成一层致密的氧化铝薄膜，从而阻止铝进一步氧化。

（2） A D

（3） ①√ ②√ ③×

三．（本大题包括2小题，共20分）

18. （11分）（1）酒精灯 2KMnO4 K2MnO4+MnO2+O2↑ AC

（2 BDE Zn+H2SO4===ZnSO4 + H2↑ n

（3）① 12 砝码与所称物质放反了（或砝码应放在右盘）

②（连线应该连到凹液面的最低处）

19．（9分）【实验步骤】

步骤1. 没有铁粉 步骤 2. 带火星的木条不复燃或无明显现象

步骤3.澄清石灰水变浑浊 步骤4.黑色粉末变红 有氧化铜粉末

【实验结论】C和CuO

【反思评价】1.没有尾气处理 2. Fe+CuSO4===Cu+FeSO4

四．（本大题包括1小题，共10分）

20．（10分）（1）一氧化碳 （2）2CH4+2O2CO2+2H2O （3）冶炼金属

（4）O2 或 氧气

① CO2+Ca(OH)2===CaCO3↓+H2O

② CaO+H2O===Ca(OH)2

③ 高温能量消耗多 （合理答案均给分）

五．（本大题包括1小题，共10分）

21．（10分）

（1） 4.4 8.8 （2分）

（2）解：设碳酸钙的质量为X ……………………………解设答1分

CaCO3 CaO + CO2↑ ……………………………化学方程式1分

100 44

X 8.8g ………………………… 1分

= ……………………1分

X=20g ……………………1分

石灰石样品中碳酸钙的质量分数是 ×100%= 57.1% ……………………1分

答：石灰石样品中碳酸钙的质量分数是57.1%。

(3) 10:3:22 （2分）