宝安区 2022 年初中学业水平考试模拟试卷

化学模拟试卷评分标准

第一部分 选择题

一、单项选择题Ⅰ：本大题共8小题，每小题1.5分，共12分。

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 |
| D | B | C | C | A | D | C | D |

1. 单项选择题Ⅱ：本大题共4小题，每小题2分，共8分。

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 9 | 10 | 11 | 12 |
| B | C | C | A |

第二部分 非选择题

13．（7分，每空1分）

（一）气体制取：

（1） 分液漏斗 （1 分）

（2） CaCO3+2HCl=CaCl2+H2O+CO2↑（1分） BFC（1分）

（3）反应物状态和反应条件（1分）

（二）验证二氧化碳的性质

（4）H2CO3（1分）

（5）CO2+Ca(OH)2=CaCO3↓ +H2O（1分）

（6）密度比空气大（1分）

14.（6分，每空1分）

①澄清石灰水变浑浊，红色溶液变为无色 （1分）

Ⅰ.①　 < 　② （1分）

NaOH溶液中有水，CO2能溶于水且与水反应，也会产生类似现象（1 分）

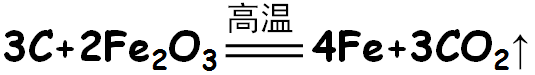
|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 实验步骤 | 实验现象 | 实验结论 |
| 取一定量C装置（烧杯）中的溶液于试管中，滴加足量　HCl（或H2SO4或HNO3）　（填化学式）溶液，振荡。（1分） | 产生有大量气泡  （1分） | 猜想B正确 |

【反思感悟】检验生成物的生成 （1分）

15. （8分，每空1分，每个化学方程式2分）

（1） Si、C（1 分） Fe2+（1分）

（2） （2分） 置换反应（1分）



（3） 重新过滤（1分）

（4） 4Fe(OH)2+ O2+ 2H2O = 4Fe(OH)3 （2 分）

16.（9 分）

（1）金属材料（1 分）

（2）①m＝　 240 　，（1分） n＝　0.6 　．（1分）

② FeSO4 、H2SO4（1分）

③解：设20g合金中铁的质量为 *x*。（0.5 分）

Fe + H2SO4 = FeSO4 + H2↑（1 分）

56 2

*x* 0.2g （1 分）

56∶2=*x*∶0.2g （1 分）

*x*=5.6g （0.5 分）

铁的质量分数为 5.6g/10g×100%=56% （1 分）

答:该样品中单质铁的质量分数为 56%。（0.5 分）