龙岗区2022年初三年级调研测试（化学部分）

**参考答案**

一、单项选择题Ⅰ

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

二、单项选择题Ⅱ

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

三、非选择题：本大题包括4小题，共30分。填空题每个化学方程式1.5分。

13.( 6分)

(1) 酒精灯 (2) 2KClO32KCl+3O2↑



(3) B E CaCO3+2HCl=CaCl2+H2O+CO2↑

评分标准（供参考）：

⑴ 错别字不得分；

⑵⑶ 方程式未配平扣1分，化学式写错不得分，箭头未标明或标错扣0.5分，未写条件或写错条件扣0.5分，多个错误，以最大值扣分，但不累计；（举个例子，例如：方程式未配平、箭头未标明或标错、未写条件或写错条件等多个错误，扣1分）

14.( 7分)

(1) 形成液封，防止气体从长颈漏斗下端逸出

(2) 澄清石灰水变浑浊 Ca(OH)2+CO2=CaCO3↓+H2O

(3) 二氧化碳气体可能会携带锥形瓶中原有的水进入装置B（合理即可）

(4) 甲

(5) （或者；；）

评分标准（供参考）：

（1）和（3）的答案相近、合理即可

第（2）问，“浑浊”写错别字不得分；方程式未配平扣1分，化学式写错不得分，未写条件或写错条件扣0.5分，多个错误，以最大值扣分，但不累计；（举个例子，例如：方程式未配平、箭头未标明或标错、未写条件或写错条件等多个错误，扣1分）

**注意第（5）为1.5分，有误不得分。**

1. （8分）

(1)保证完全消耗氧化铝 过滤

(2)H2SO4、Al2(SO4)3

(3) A

(4) 2Al(OH)3  Al2O3 ＋ 3H2O

(5) 2Al+ Fe2O3  2Fe+ Al2O3 ；置换反应

评分标准（供参考）：

（1）合理即可；“过滤”有错别字不得分

（2）只写对一个得0.5分，错写、多写不得分

（4）水有无气体符合均不扣分；（4）（5）方程式未配平扣1分，化学式写错不得分，未写条件或写错条件扣0.5分，多个错误，以最大值扣分，但不累计；（举个例子，例如：方程式未配平、箭头未标明或标错、未写条件或写错条件等多个错误，扣1分）

16.（9分）方程式计算5分，其余每个1分

(1) 16（多写单位不扣分） C

(2) ① 287或287.0 （多写单位不扣分）

② 4

③

解： 设溶液中的氯化钠的质量为x。 （设问与答0.5分）

AgNO3 + NaCl = AgCl ↓+ NaNO3 (1分)

58.5 143.5

x 287g (1分)

 (1分)

x = 117g (0.5分)

氯化钠溶液的溶质质量分数=×100％ = 10％ (1分)

答：氯化钠溶液的溶质质量分数是10 %。

（其它解法）

解： 设氯化钠溶液的质量分数为x。 （设问与答0.5分） AgNO3 + NaCl = AgCl ↓+ NaNO3 (1分)

58.5 143.5

1170g•x 287g (1分)

 (1.5分)

x = 10 % (1分)

答：氯化钠溶液的溶质质量分数是10 %。

方程式计算中按步骤给分，该步骤出现错误，扣除该步骤分数，不影响后续步骤得分。