银川二中教育发展共同体初中学校2018-2019学年第二学期九年级第一次模拟化学试卷答案

1. **选择题**

1·D 2·D 3·B 4·C 5·B 6·A 7·A 8·C 9·C 10·A 11·D

12·B 13·A

**二、填空(共15分)**

14 混合物、Na、NO3-、28:32或7:8

15 （1）B

（2）甲，t1℃时甲乙两种物质的溶解度相同

（3）B

16 （1）酒精灯

（2）Zn+H2SO4═ZnSO4+H2↑ (2分)

（3）①H2O ②A、E ③B

**三、应用题(共12分)**

17（1）能在氮气中燃烧

（2）氧气的浓度

（3）Fe2O3+6HCl=2FeCl3+3H2O (2分)

（4）电子层数

18. （7分）

（1）共生成气体二氧化碳的质量是 4.4 g（1分）

（2）计算所用盐酸的溶质的质量分数。

解：设稀盐酸中的溶质质量为x（1分）

CaCO3+2HCl==CaCl2+H2O+CO2 （1分）

73 44

x 4.4g （1分）

  x=7.3g （2分）

稀盐酸中的溶质的质量分数为： （1分）

答：稀盐酸中的溶质的质量分数为7.3%。

19、(6分)【查阅资料】说明上述猜想\_\_\_ ① \_(填序号)不成立；

(4) 【实验操作，现象与结论】

|  |
| --- |
| 实验结论 |
| 分解产物中有 NH3 和 H2O ，没有\_ NO和NO2 (答一个就得分) 。 |
| 分解产物中有\_\_CO2 \_ |

1. 【拓展应用】

1. NH4HCO3 === NH3↑ +H2O +CO2↑。
2. Ca（OH）2 + CO2 == CaCO3 + H2O
3. 判断：碳酸氢铵是否可用于实验室制取氨气？ 不可以

说明理由 生成了两种气体，无法收集到纯净的氨气

如何保存？\_\_ 密封 保存在阴凉处 \_\_。

20、(8分)

讨论交流 认为第 ③ 条假设不合理。

请你说明不合理的理由： 氯化钠的化学式中没有氧元素 ；

**进行实验**

|  |  |
| --- | --- |
|  | 同学相互评价 |
| **1** | 其理由是硫酸钡和 碳酸钡 都不溶于水 |
| **2** | 你认为其理由是 第1组实验中滴加的足量了氢氧化钡溶液，少量的稀盐酸和剩余的氢氧化钡反应，  而没有和沉淀反应 。 |
| **3** | 实验中用点滴板比试管具有更多的优点的是节约试剂，操作简便……… （写一条即可） |

**原理分析** 写出第1组实验的化学方程式

 Ba(OH)2 + Na2SO4 ===2 NaOH + BaSO4

**实验反思**

你认为倾倒液体药品时，要注意 标签朝向手心