**2021年春季学期九年级调研检测模拟**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** | **13** | **14** | **15** | **16** | **17** | **18** | **19** | **20** |
| **D** | **A** | **D** | **B** | **A** | **A** | **A** | **C** | **A** | **B** | **D** | **C** | **C** | **D** | **B** | **C** | **C** | **D** | **B** | **B** |

化学参考答案及评分标准(三)

一、选择题

注意：

1.整卷化学方程式的统一评分标准为：化学式书写正确给1分，配平0.5分，等号、条件和箭头0.5分。

**2.专用名词或化学用语写错别字不给分。**

二、填空题

MgCl2

+2

21. （1）N2（2）3Au 　（3）Na＋ 　（4）C2H5OH （5）

22. （1）② （2）⑤ （3）① （4）③ （5）④

23. （1）AC （2）分子在不断地运动 （3）足够多的氧气

（4）用水浇灭（合理即可） （5）① （6）C2H5OH（或酒精）

1. （1）金属的活动性 大 （2）铁、锌（或Fe、Zn）

（3）含碳量不同 （4）B

25. （1）t1℃时，甲、丙的溶解度相等，均为30g

（2）75 （3）丙<乙<甲 （4）蒸发结晶 （5）丙

三、简答题

点燃

26. （1）化学　　　（2）挥发 C2H5OH＋3O2 2CO2 ＋3H2O

（3）无机物 （4）NaCl

27. （1）Fe、H、O （2）CO2

（3）分解反应 剧烈燃烧，火星四射，放出大量的热，生成黑色固体

2C + Fe3O4  3Fe + 2CO2↑

四、实验探究题

28、（1）长颈漏斗 （2）A 2KMnO4K2MnO4 + MnO2 + O2↑

（3）浓硫酸 a （4）可随时控制反应的发生或停止 （5）是

29、（1）产生白色沉淀 (2)CaCl2  HCl (3)一开始无明显现象，后产生白色沉淀 (4)紫色石蕊试液变红，溶液显酸性，碳酸钙一定与稀盐酸反应生成了二氧化碳，但是仅凭有气泡产生，无法得出产生了氢气

(5)所用试剂的量不同 (6)AlCl3＋4NaOH═NaAlO2＋3NaCl＋2H2O

五、**计算题**

30、（1）0.2　　　　　（2）65%　　　　　　（3）10.5%

解：反应后所得溶液中ZnSO4的质量═100g×16.1%═16.1g ………(1分)

设生成氢气的质量为x，合金中锌的质量为y，所用稀硫酸的溶质质量为z。

　Zn＋H2SO4＝ZnSO4＋H2↑

65 98 161 2

y z 16.1g x

161

16.1g

2

x

＝

98

z

＝

65

y

＝

x＝0.2g …………………… (1分)

y＝6.5g ……………………… (1分)

z＝9.8g ……………………… (1分)

所用稀硫酸的质量═ 100g＋0.2g－6.5g ═93.7g ……………………… (1分)

＝

9.8g

93.7g

所用稀硫酸中溶质的质量分数 ×100%＝10.5% 　………… (1分)

答：（略）