**2019～2020学年度第一学期期末学情分析样题**



**九年级化学参考答案**

**一、选择题**

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

说明：1．第16题（4）共4分，其他非选择题部分每空1分，化学方程式每个2分。

2．化学方程式评分标准：化学式写错不得分。条件、配平、气体或沉淀符号有错漏共扣1分，不累计扣分。

3．主观性试题合理答案给分。

**二、（本题包括2小题，共16分）**

1. （11分）（1）长颈漏斗 （2） 2KClO3  2KCl + 3 O2↑

（3）石灰石（或大理石） CaCO3+2HCl = CaCl2+CO2↑+ H2O D

（4）解：设生成氢气的质量为x 设答正确1分

Zn+H2SO4= ZnSO4+H2↑ 方程式1分

65 2

6.5g x

= 关系式和比例式共 1分

x=0.2g 结果1分

答：生成氢气质量为0.2g。

17. （5分）（1）> （2）80g （3）甲 （4）C

（5）在温度一定时，随着压强的减小而减小。

**三、（本题包括2小题，共17分）**

18.（9分）（1）CH4  （2）①CO2+H2O=H2CO3②2C+ O2 2CO ③既有升高又有降低

（3）①C6H6 ② CO2+H2 H2O+CO

19.（8分）（1）BD （2）延展

（3）2Mg+O2  2MgO

（4）铁片在稀硫酸中表面有气泡产生，铜片表面无气泡 Fe+CuSO4=Cu+FeSO4

（5） AB

**四、（本题包括1小题，共7分）**

20. （1）C2H5OH CaO

（2）CO2+Ca(OH)2=CaCO3↓+H2O

（3）2Al+6HCl=2AlCl3+3H2↑（或2Al+3H2SO4=Al2(SO4)3+3H2↑）

（4）置换反应

**五、（本题包括1小题，共10分）**

21.Ⅰ. （1）氧气和水

（2）BC

Ⅱ.（1）疏松多孔

（2）不可行，因为酒精燃烧也产生二氧化碳

（3）19.6%

Ⅲ.（1）点燃一氧化碳，减少尾气污染

（2）3CO+Fe2O3 2Fe+3CO2

（3）10(m3-m4)/3(m2-m1)

（4）不变