**2021-2022学年初中毕业班第一学期期末质量抽测**

化学试题参考答案及评分说明

**评分说明：**

1．只要考生的答案合理，就可参照评分说明给分。

2．化学方程式中，化学式错误不给分，没配平或没注明反应条件扣1分，没有气体符号或没沉淀符号不扣分；化学专用名词写错别字或元素符号出现错误不给分。

3．试题中未明确要求写化学式或名称的，正确写出其一即可得分。

一、单项选择题（本题共10小题，共30分，每小题3分）

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 题号 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| 答案 | D | B | A | C | D | C | B | D | C | A |

二、非选择题（本题共8小题，共70分）

11. （10分）

（1）①17 （1分）

得到 （1分）

②不同 （1分）

（2）①B、C （答对一个1分） （2分）

D （1分）

② CH4 （2分）

1:3 （2分）

12. （10分）

（1）CO （2分）

H2CO3  （2分）

（2）3CO + Fe2O3  高温 3CO2 + 2 Fe （3分）

（3）CaCO3 + 2HCl == CaCl2 + H2O + CO2 （3分）

13.（6分）

（1）Fe + CuSO4 == Fe SO4 + Cu （3分）

（2）Ca(OH)2 + CO2  == CaCO3 + H2O（3分）

14．（7分）

（1）①3 （1分）

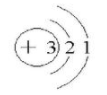
264：176或3：2 （2分）

②C或碳 （1分）

（4）C2H6O +3 O2  点燃 3H2O + 2CO2  （3分）

15．（9分）

（1） （2分）



Li2O （2分）

（2）Al （1分）

硬度大、熔点低 （2分）

产生气泡，溶液颜色由无色变成浅绿色 （2分）

16．（12分）

①分液漏斗 （1分）

②带火星的木条复燃 （2分）

➂ b （2分）

④ 2H2O2  二氧化锰  2H2 O+O2↑ （3分）

⑤低于 （2分）

➅引流 （2分）

17．（10分）

（1）空气中不含氯元素，所以不可能生产氯化镁 （2分）

（2）氮气 或 N2 （2分）

（3）2Mg + O2  点燃 2MgO 或 2Mg + N2  点燃 2Mg3N2  （3分）

化合反应 （1分）

（4）通常情况下燃烧需要氧气，但并不是所有的燃烧都需要氧气 （2分）

18．（6分）

解：设能生产二氧化碳的质量为X

2NaHCO3 加热  Na2CO3 + H2O +CO2

168 44

8.4g X （2分）

168∶44＝8.4g∶X （2分）

X=2.2kg （1分）

答：能生产一氧化碳的质量为2.2g。 （1分）

