**南京外国语学校仙林分校2020届学生寒假学习检测**

**九年级化学参考答案及评分标准**

**一、选择题（每小题2分，本题共30分。每小题只有一个选项符合题意。）**

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

**二、（本题包括2小题，化学方程式每个2分，计算题4分，17（4）2分，其余每空1分，共14分）**

16．（9分）（1）CO2 H2CO3  CH4（2）分子（3）还原

（4）解：设可炼出生铁的质量为x…………………………设答共0.5

3CO + Fe2O3高温2Fe + 3CO2…………………………… 1分

160 112

1000t ×80% x·96% ………………………………1分

**=**………………………………1分

x=583.3t………………………………0.5分

答：可炼出生铁质量是583.3t。

17．（5分）（1）质子数不同（或核电荷数不同）（2）Mg2+（3）最外层电子数依次递增

（4）钠原子最外层只有一个电子，易失电子，化学性质活泼。氯原子最外层有7个电子，易得电子，化学性质活泼。可见，结构决定性质。

**三、（本题包括1小题，化学方程式每个2分，其余每空1分，共11分）**

18．（11分）（1）①饱和②31.6g ③24% ④ABD

（2）20℃时100g水中最多能溶解36g氯化钠（或20℃时100g水中溶解36g氯化钠达到饱和）

（3）糖类、蛋白质、油脂、无机盐、维生素 （4）①蒸发②AB

（5）①3FeO + H2O一定条件Fe3O4 +H2↑②氢气和氧气

**四、（本题包括2小题，化学方程式每个2分，其余每空1分，共15分）**

19.（8分）（1）CaCO3+2HCl═CaCl2+H2O+CO2↑

（2）C中石蕊不变红，D中石蕊变红（3）Ca(OH)2+CO2=CaCO3↓+ H2O

（4）Ca(OH)2微溶于水

（5）关闭K时，试管内压强增大，把液体压入长颈漏斗，固体与液体分离，反应停止

（6）b和c

20．（7分）（1） H2O Cu

（2）CO2+C高温 2CO（3）C2H5OH + 3O2点燃2CO2 + 3H2O （4）置换反应

**五、（本题包括1小题，化学方程式每个2分，其余每空1分，共10分）**

21.（10分）【实验回顾】（1）2Al+3CuSO4=3Cu+Al2(SO4)3

（2）位于前面的金属，能把位于后面的金属从化合物溶液中置换出来

【交流讨论】（1）反应物质中没有碳元素，不符合质量守恒定律

（2）二氧化硫有刺激性气味

【实验结论】（1）二 （2）2H2+ O2点燃2H2O

【拓展延伸】（1）硫酸（2）铝原子失去电子变成铝离子，铜离子得到电子变成铜原子。