2022年中考模拟考试试题（一）

化学参考答案

**注意事项：**

1．答出其他合理答案，请参照评分标准给分。

2．没有特别要求写化学式的，写化学式或名称均得分。

**一、选择题（每小题1分，共14分）**

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

**二、填空题（每空1分，共16分）**

15．氮气（或N2） 碳（或C）

16．2H2 ＋O2 2H2O 合成 间隔

17．石油氧（或O）

18．*t* KNO3饱和溶液78.4

19．H2O 化合反应

Na2CO3+Ca(OH)2═CaCO3↓+2NaOH（或CO2+Ca(OH)2═CaCO3↓+H2O 等）

CaCO3+2HCl=CaCl2+ H2O+ CO2↑

20．3.6 C3H8+4O22CO+CO2+4H2O



**三、简答题（共10分）**

21．（1）CaO＋H2O=== Ca(OH)2（1分）

（2）温度达到可燃物的着火点（1分）

22. （1）2KMnO4K2MnO4＋MnO2＋O2↑(或2KClO3 2KCl＋3O2↑)（1分）

（2）关闭弹簧夹，液体被压回长颈漏斗，与固体脱离，反应停止 （1分）

23. （1）Zn、Cu（1分）

（2）充分置换出硫酸铜中的铜（1分）

（3）Zn＋H2SO4=== ZnSO4＋H2↑（1分）

24．（1）3CO＋Fe2O3 2Fe＋3CO2（1分）

（2）杂质中CO2也能使澄清的石灰水变浑浊，对检验气体生成物造成干扰。(1分)

（3）取A装置中溶液少量，加足量CaCl2溶液，有白色沉淀生成；静置，向上层清液中滴加酚酞溶液。若溶液变红，则溶质成分为Na2CO3、NaOH；若溶液未变红，则溶质成分为Na2CO3。（1分）

**四、综合应用题（共10分）**

25．（1）c （1分）

（2）治疗胃酸过多症（或发酵粉的成分之一） （1分）

（3） NaOH＋HCl=== NaCl＋H2O （1分）



（1分）

（4） MgCl2＋2NaOH＝2NaCl＋Mg(OH)2↓ （1分）

除去碳酸钠，防止对检验硫酸钠造成干扰 （1分）

氯化镁、硫酸钠 （1分）

（5）解：设生成氢气的质量为x。

2NaCl+2H2O2NaOH + H2↑+Cl2↑ （1分）



80 2

40 t x

＝ （1分）



x＝1 t （1分）

答：生成氢气的质量为1 t。