

2021年初中学生学业水平考试化学模拟试题六

**参考答案及评分说明**

**一、选择题（每小题只有一个正确答案，多选、错选均不得分。每小题3分，共48分。）**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 题号 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 |
| 答案 | D | D | C | C | C | D | B | C | A | D | B | D | B | B | B | D |

1. **填空题（本题包括6小题，共30分。）**

17.（每空1分，共6分）

（1）①CH4；②KNO3；③Al(OH)3。（2）①铅笔芯；②橡皮；③铝皮。

18.（每空1分，共4分）（1）导电；（2）O2；（3）氧气（或空气）、水（全对才得分）。硬度更大或抗腐蚀性更强（合理答案均得分）

19.（化学方程式2分，其余每空1分，共4分）

（1）④； （2）改良酸性土壤（合理即可）； （3）CaO+H2O=Ca（OH)2。

20．（每空1分，共4分）（1）Mg；（2）①Na+；②CO；③Mg3N2。

21.（每空1分，共4分）(1)B>A； (2)65； (3)蒸发； (4)16.7%。

22.(每个化学方程式2分，其余每空1分。共8分。)

(1)作燃料(或冶炼金属等其他合理答案)；有毒(或污染环境等其他合理答案)。(2)3Fe+2O2点燃Fe3O4 ；Fe3O4+4CO高温3Fe+4CO2(或Fe3O4+4C高温3Fe+4CO2↑)。剧烈燃烧，火星四射，生成黑色固体，放出大量的热。

(3)分子的结构不同。

**三、实验题（本题包括2小题，共12分）**

23.（每空1分，共5分）

（1）催化作用；（2）漏斗；②③⑤；（3）不可靠；排水。

24.（第⑷小题2分，其余每空1分。共7分）

(1)NaHCO3；化学式中Na的右下方没有2；

(2)倾倒液体时,标签没有向着手心(或标签腐蚀、撕破等合理即可)；

(3)①产生白色沉淀；②有气泡产生；

(4)用试管取少量无色溶液,加入无色酚酞溶液,若溶液变红,则原溶液是碳酸钠溶液(用pH试纸、酸溶液、紫色石蕊溶液等试剂检验,答案合理即可)。

1. **计算题（本题包括1小题，共10分）**

25. 解：（1）完全反应后，所得滤液中水的质量为:

100g﹣100g×14.35%=85.65g；（1分）

（2）反应后氯化钠的总质量为：100g×14.35%=14.35g，

参加反应的氯化钙的质量为：41.1g﹣（85.65g﹣55.65g）=11.1g（1分）

设参加反应的碳酸钠质量为x，生成氯化钠的质量为y

CaCl2+Na2CO3═CaCO3↓+2NaCl -----------------2分

111 106 117

11.1g x y -------------------1分

111/106=11.1g/x -------------------------1分

x=10.6g -------------------------1分

111/117=11.1g/y -------------------------1分

y=11.7g -------------------------1分

纯碱样品中碳酸钠的质量分数为：

10.6g/(10.6g+14.35g-11.7g)×100%=80% ------------1分

答：（1）完全反应后，所得滤液中水的质量为85.65g；

（2）该纯碱样品中碳酸钠的质量分数为80%。