阶段性测试

九年级化学参考答案及评分说明

**说明：**1.在赋分为2分的化学方程式书写中，凡写错化学式、漏写反应物和生成物的化学式均不给分；

未标注或未配平给1分。

2.凡专用名词写错别字均不给分。

3.答主观题时，若使用与参考答案不同的其他合理答案同样给分。

**第 Ⅰ 卷 选择题（共30分）**

**选择题**（本题包括20小题，1～10每小题1分，11～20每小题2分，共30分）

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| B | A | D | A | B | B | D | C | B | D |
| 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 |
| A | D | B | C | C | B | C | D | D | C |

**第II卷 非选择题（共50分）**

21．（3分）

（1）气体溶解度随温度升高而减小（1分）

（2）Ca2+（1分）

（3）过滤（1分）

22．（5分）

（1）小于（1分）

（2）①合金熔点低于其组成金属（1分） ②SnO2 （1分）

（3）①增大（1分） ②锡与酸性物质易发生反应 （1分）

23．（4分）

（1）A（1分）

（2）+5 （1分）

△

（3）2KIO3 ＝ 2KI+3O2↑（2分）

24．（5分）

（1）B （1分），CaCO3+2HCl=CaCl2+CO2↑+H2O （2分）

(2) a（1分）

（3）将燃着的木条放在d导管口，熄灭木条熄灭则集满（1分）

25．（7分）

（1）无色、易挥发、刺激性气味、油状液体（任写三点给1分，涉及化学性质不给分）

（2）通过利用火星当地资源生产火星探测所需原料和能源，以减少成本（1分）

（3）CO2（1分）

（4）随着氧燃比的增大，比冲先升高后降低，氧燃比接近2时比冲最高（1分）

（5）AB（1分,错选漏选均不给分）

Pt

（6）N2H4 ＝ N2↑+2H2↑（2分）

26（5分）

（1） 2NaOH+CO2=Na2CO3+H2O （2分）

（2）反应生成水导致湿度变大的影响大于温度升高导致湿度变小的影响（1分）

（3）二氧化碳在水中的溶解度（1分）

（4）不能 （1分）

27．（11分）

（1）Fe+2HCl=FeCl2+H2↑（2分）,置换反应（1分）

（2）O2和H2O（1分，漏写不给分）

（3）Fe3O4（1分）

（4）CO2和H2（1分，漏写不给分）

（5）防止过氧化氢受热加速分解而失效（1分）

（6）排尽装置内原有空气，防止点燃酒精喷灯后硬质玻璃管炸裂（1分）

高温

（7）红色粉末变黑（1分），Fe2O3+3CO=2Fe+3CO2 （2分）

28．（10分）

（1）放热（1分），小于（1分）

（2）H+、OH-（1分,少些不给分）

（3）20mL(规范1分，方程式1分，答案1分，共3分)

1. H2SO4+BaSO4=BaSO4↓+2H2O（2分）
2. 能（1分），Na+、Cl-、H2O（1分，漏写错写不给分）