**长汀县2022~2023学年第一学期期中质量检查**

**九年级化学参考答案**

**第Ⅰ卷 选择题**

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

**第Ⅱ卷 非选择题**

11．（16分）

（1）A ……………………………………………………2分

Mg2+ ………………………………………………2分

A、C（漏写不给分！） ………………………………………………2分

（2）17 ………………………………………………2分

（3） ①2Ar ……………………………………………2分

②MgCl2 ……………………………………………2分

2个氧分子 ………………………………2分

1个（每个）氧分子中含有2个氧原子 ………………………………2分

12．（15分）

（1）正极 ………………………………………2分



H2O H2 + O2  ………………………………………………………3分

电极两端负极与正极分别产生的气体体积比为2:1 ………………2分

（2）吸附 混合物 ……………………………………………各1分，共2分

（3）+6 ……………………………………2分

（4）原子的重新组合、 微粒之间的空隙发生变化………………各2分，共4分

13．（7分）

（1）P+O2 P2O5 ……………………………………3分



（2）防止P2O5逸散到中，让实验环保化………………………………………2分



（3） …………………………………………………2分

14．（18分）

（1）铁架台、长颈漏斗 ………………………………各1分，共2分

（2）A D ………………………………………………………各1分，共2分



…………3分

连续均匀气泡产生 ………………………………………………2分

试管外壁有水珠（没有预热）等合理答案……………………………………2分

（3）CaCO3 + HCl → CaCl2 + H2O + CO2 …………………………………………3分

1、反应太快在实验室制备过程中不方便收集 …………………各2分，共4分

15．（6分）

（1）①30②0.3 或①15②0.2（①②同时答对才给分） ……… 各2分，共4分

（2）A、B （答错不给分、答对一个给1分）…………………………………共2分

16．（8分）

（1）455 ……………………………2分

（2）9:14 …………………2分



（3） ×100% ……………………2分

（4）1 …………………2分