2022—2023学年化学初三适应性考试参考答案及评分标准

**一、单项选择题**（共12小题，1-8题每小题1.5分，9-12题每小题2分，共20分。在每小题给出的四个选项中，只有一项是符合题目要求的。）

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

**三、非选择题**（共4题，共30分）

13.（6分）

（1）长颈漏斗（有任何错别字不得分，0.5分）

（2）石灰石、稀盐酸（只写一个不给分，1分）

①②⑦⑧（1分，可选⑥）

CaCO3 + 2HCl = CaCl2 + CO2↑+ H2O（1.5分）

（3）试管（1分）

（4）a（1分）

14.（7分）

（1）2KClO3 2KCl + 3O2↑（1.5分）；催化作用或加快反应速率（0.5分）

（2）Cl2（1分）

（3）O2无气味，同学们闻到了刺激性气味（只要回答“氧气没有气味”就可以得分，1分）

（4）红（1分）

（5）三（1分）

（6）3 ：1（1分）

15.（8分）

（1）增大反应物的接触面积，使反应更快更充分（1分）

（2）CaO + H2O = Ca(OH)2（1.5分）

化合反应（1分）

（3）Ca(OH)2 + H2O2 = CaO2 + 2H2O （反应条件可以不写，也可以写“低温”，1.5分）

温度过高时CaO2会分解（写“温度高时 H2O2分解”也给分，1分）

（4）引流（1分）

（5）密封（或低温或阴凉干燥或远离火源等，合理即可，1分）

1. （9分）

（1）b（1分）

（2）碳棒（1分）

（3）①③（或②④，填一组即可，1分）；

（4）其他条件相同时，氧气溶解能力比氢气强（或“氧气与电极材料发生反应”或“电极对氢气和氧气的吸附能力不同”，合理即可，1分）

（5）解：设理论上消耗水的质量为*x* …………………………………………………0.5分

 ………………………………………………………1分

*x* 16 g ……………………………………………………1分

= …………………………………………………1分

*x*=18 g …………………………………………………1分

答：理论上消耗水的质量为 18 g。 ………………………………………………0.5分