**深圳市2024—2025学年初三年级中考适应性考试**

**化学参考答案及评分标准**

**一、选择题**（共10小题，每小题1.5分，共15分。在每小题给出的四个选项中，只有一项符合题目要求）

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

**二、非选择题**（共4题，共30分）

（第11~14题的化学方程式中，化学式写错不得分；化学式不规范扣0.5分；生成物和反应物写反了不得分；未配平扣0.5分；缺条件或写错条件、未标注条件错一处或多处，均扣0.5分；等号上下的条件可调换）

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 题号 | 分值 | 参考答案 | 其他建议 |
| 11（7分） | （1） | 1分 | Cl- | 写“氯离子”不得分 |
| （2） | 0.5分 | 物理 |  |
| （3） | 1分 | 难溶性 |  |
| （4） | 1分 | 放出 | “放出大量；产生；释放；放”等均得分 |
| 1分 | 0.5分 | 竹筒的着火点高 |  |
| 1分 | 温度没有达到竹筒的着火点 | “竹筒的着火点比火焰温度高”可得分 |
| （5） | 1分 | 过滤 | “分离”可得分 |
| 1.5分 | 2H2O22H2O + O2↑ |
| 12（7分） | （1） | 2分 | 0.5分 | 滴加澄清石灰水 | 滴加石灰水（或氢氧化钙溶液） |
| 1分 | 滴加等量的澄清石灰水； | 或向样品A（或B）中滴加澄清石灰水（或氢氧化钙溶液）；或向样品中滴加澄清石灰水 |
| 1.5分 | 向样品中滴加等量的澄清石灰水 | 或向样品A、B中滴加石灰水（或氢氧化钙溶液）；或分别向样品中滴加等量的石灰水（或氢氧化钙溶液） |
| 2分 | 分别向样品A、B中滴加等量的澄清石灰水 | “分别”也可不写 |
| 得分点 | **“样品”；“样品A、B”；“等量”；“澄清石灰水”；****各0.5分。**（若试剂未选用澄清石灰水或石灰水或氢氧化钙溶液，则不得分） |
| （2） | 0.5分 | ＞ |  |
| （3） | 1分 | 样品A、B中CO2含量偏低 | 或澄清石灰水变质；或反应不充分等。合理即可 |
| （4） | 1.5分 | H2O + CO2 = H2CO3  |
| 0.5分 | 放澄清石灰水 | 放澄清石灰水（0.5分，敞口容易变质，吸收效果不好）；氢氧化钠溶液（0.5分，腐蚀性强、不安全）。 |
| 1分 | 打开门窗通风 | “摆放绿植；使用分子筛等二氧化碳吸附材料”等。合理即可 |
| （5） | 1分 | 化石能源 | “一次性筷子、纸张、一次性饭盒”等。合理即可 |
| 13（8分） | （1） | 1分 | 0.5分 | 增大反应物的接触面积 | 使反应更充分 |
| 1分 | 增大反应物的接触面积，使其充分反应 | 增大反应的接触面积，加快反应速率；增大反应的接触面积，使其充分反应；增大反应的接触面积，加快反应速率，使其充分反应。合理即可 |
| （2） | 1.5分 | C+O2CO2 | C+O2CO22C+O22CO2C+O22CO等均得分 |
| 1分 | 0.5分 | 化合 |  |
| 1分 | 化合反应 | 化合反应中反应两字写错得0.5分，化合有错别字不得分 |
| （3） | 1分 | 0.5分 | CO2 | SO2；二氧化碳；二氧化硫；二氧化碳、氮氧化物（或NO2；或NO；或NO2、NO）；二氧化碳、氮氧化物（或NO2；或NO；或NO2、NO）。等回答不完整的，均0.5分 |
| 1分 | CO2和SO2 | 二氧化碳、二氧化硫；二氧化碳、二氧化硫、氮氧化物（或NO2；或NO；或NO2、NO）等回答完整的，化学式或名称均得分 |
| （4）① | 1.5分 | 2CO+4H2C2H5OH+H2O（催化剂写成催化剂b亦可） |
| （4）② | 1分 | b |  |
| （5） | 1分 | 可燃性 | 能燃烧、会燃烧、能被点燃、易燃性等合理即可 |
| 14（8分） | （1） | 1.5分 | 2H2O2H2↑+O2↑ |
| 1分 | 节约能源 | 节能；节能环保；低碳；可循环利用等合理即可。答操作简便、反应迅速等不得分 |
| （2）① | 1分 | 0.5分 | 材料1的储氢率更高 | 或材料2的储氢率更低；或材料1的储氢率比材料2更好等。或100 ℃时，材料1的储氢率比材料2更好。或2 Mpa时，材料1的储氢率比材料2更好。合理即可 |
| 1分 | 在100 ℃、2 MPa下，材料1的储氢率更高。 | 或在100 ℃、2 MPa下，材料2的储氢率更低。或相同条件下，材料2得储氢率更低；或相同条件下，材料1的储氢率比材料2更好；或100 ℃、2 MPa时，材料1的储氢率比材料2更好。等合理即可 |
| （2）② | 4分 | 解：设需要MgH2的质量为*x* ..........0.5分MgH2 +2H2OMg(OH)2+2H2↑  26 4 x 2 g ..........1分   . ............1分 x = 13 g ...........1分答：要获得2 gH2，理论上需要MgH2的质量13 g。..........0.5分 |
| （3） | 0.5分 | 氢能的存储比较复杂。 | 成本高；储存与运输难等合理即可 |

（计算中单位问题扣0.5分，不累计扣分；化学方程式中配平或条件错一处或多处扣0.5分；相对分子质量算错，不叠加扣分。）