**Диагностика №8**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  |  | 1 вариант | 2 вариант |
| на«3» | 1. | Заполните графы таблицы, произведя необходимые расчёты:

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | формула | М, г/моль | ω,% | n, моль | m, г | V, л | N, частиц |
| 1 в | СО2 |  |  |  |  | 44,8 |  |
| 2 в | SO2 |  |  |  | 128 |  |  |

 |
| 2. | Рассчитайте количество вещества (n), содержащееся в: |
| 56 г азота N2 | 96 г кислорода О2 |
| на«4» | 3. | Рассчитайте массу m |
|  2 моль оксида меди СuО |  3 моль воды Н2O |
| на«5» | 4. | Рассчитайте объём V, который при н.у. займут:  |
| 3 моль водорода H2 | 4 моль азота N2 |

**Диагностика №8**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  |  | 1 вариант | 2 вариант |
| на«3» | 1. | Заполните графы таблицы, произведя необходимые расчёты:

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | формула | М, г/моль | ω,% | n, моль | m, г | V, л | N, частиц |
| 1 в | СО2 |  |  |  |  | 44,8 |  |
| 2 в | SO2 |  |  |  | 128 |  |  |

 |
| 2. | Рассчитайте количество вещества (n), содержащееся в: |
| 56 г азота N2 | 96 г кислорода О2 |
| на«4» | 3. | Рассчитайте массу m |
|  2 моль оксида меди СuО |  3 моль воды Н2O |
| на«5» | 4. | Рассчитайте объём V, который при н.у. займут:  |
| 3 моль водорода H2 | 4 моль азота N2 |