**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 |