**Решение задач по теме «Количество вещества»**

**Оценка «3»**

1. Определите объем при нормальных условиях 0,2 моль SO2

|  |  |
| --- | --- |
| Дано: ν(SO2) = 0,2 мольVm = 22,4 л/моль | Решение: |
| Найти:V(SO2) - ? |  |

1. Определите, какое количество вещества составляет объем кислорода, равный 11,2 л при нормальных условиях

|  |  |
| --- | --- |
| Дано: V (O2) = 11,2 лVm = 22,4 л/моль | Решение: |
| Найти: ν (O2) - ? |  |

**Оценка «4»**

1. Определите, какой объем (н.у.) займет углекислый газ массой 22 г?
2. Найдите массу пропана C3H8, занимающего при н.у. объем, равный 2,8 л.

**Оценка «5»**

1. В огнетушителе под давлением находится 4,4 кг углекислого газа. Какой объем будет занимать это количество газа при нормальных условиях?
2. Составьте задачу, используя данные:

|  |  |
| --- | --- |
| Дано: m(H2O) = 9 гVm = 22,4 л/моль | Решение: |
| Найти:V(Н2) - ? |  |