

Розрахункові задачі на знаходження об'єму продукту реакції або реагента

ПРІЗВИЩЕ

КЛАС

 **LIVEWORKSHEETS**

Формули для обчислення

$$n = \frac{V}{V_m} \quad (\text{моль})$$

$$V = n \times V_m$$

n - кількість речовини; V - об'єм речовини;

V_m - молярний об'єм речовини  **LIVEWORKSHEETS**

Алгоритм

1. Записати коротку умову задачі.
2. Скласти рівняння хімічної реакції.
3. У рівнянні реакції підкреслити формули речовин, про які йдеться в умові задачі. Формулу речовини, маса або об'єм якої відомі – однією лінією. Формулу речовини, масу або об'єм якої необхідно обчислити – двома лініями.
4. Під формулами підкреслених речовин записати їх кількості за рівнянням реакції – це коефіцієнти.
5. Обчислити за формулою $n = V/V_m$ кількість речовини, об'єм якої відомий за умовою
6. Над формулами підкреслених речовин записати їх кількості. Кількість речовини, яку необхідно обчислити, позначаємо через X .
7. Скласти пропорцію і обчислити X .
8. Обчислити за формулою $V = n \times V_m$ об'єм речовини, який треба знайти.
9. Записати відповідь.

1. Обчисліть об'єм кисню, який витратиться на спалювання фосфору, маса якого 12,4 г

Дано

1. Рівняння хімічної реакції

2. Розв'язок

2. Яка маса осаду утвориться в результаті пропускання 6,72 л вуглекислого газу через розчин кальцій гідроксиду.

Дано

1. Рівняння хімічної реакції

2. Розв'язок

3. В результаті розкладу кальцій карбонату утворилося 112 л вуглекислого газу. Яка маса кальцій карбонату розклалися?

Дано

1. Рівняння хімічної реакції

2. Розв'язок