

4 листопада

Тема: Масова частка хімічного елемента в речовині.

Як ви думаєте, що таке частка? Уявіть торт, який треба поділити між шістьма гостями. Як його можна розрізати? (можна на 6 частин, тоді кожному дістанеться $1/6$. Можна на 12, хто схоче – з'їсть $1/12$, а хтось – $2/12$, тобто два кусочки по $1/6$).

А як частка пов'язана з розрахунками в хімії?

Масова частка хімічного елемента в речовині – це відношення маси елемента до маси всієї речовини.

Масову частку позначають буквою **w** (омега) і обчислюють за формулою: $w = \frac{Ar \cdot n}{Mr}$,

де: w – масова частка елемента в речовині,

Ar – відносна атомна маса елемента,

n – індекс (кількість атомів у речовині),

Mr – відносна молекулярна маса речовини.

Масову частку виражають у відсотках, тобто число, яке ми отримали, множимо на 100%.

Пропоную вам переглянути відео за посиланням:

<https://www.youtube.com/watch?v=-Y4NajSwpfk>

Завдання 1. За хімічною формулою речовини: опишіть кількісний та якісний склад молекули; обчисліть масові частки елементів у таких сполуках:

Варіант I	Варіант II.	Варіант III.
$\text{Cu}(\text{OH})_2$	$\text{Fe}(\text{OH})_3$	$\text{Al}(\text{OH})_3$
FeCl_3	P_2O_5	C_3H_8

Домашнє завдання. Вивч. § 11, стор.80 впр.1.