

Тема: Массовая доля элемента в веществе.

I. Массовая доля - W

$$W(\text{Э}) = \frac{n \times Ar(\text{Э})}{Mr(\text{в-ва})}$$

n – число атомов в молекуле (индекс)

Ar – относительная атомная масса

Mr – относительная молекулярная масса

Пример:

Найти $W(\text{C})$ в молекуле CaCO_3

1. $Mr(\text{CaCO}_3) = Ar(\text{Ca}) + Ar(\text{C}) + 3 \times Ar(\text{O}) = 40 + 12 + 48 = 100$

2. $W(\text{C}) = \frac{Ar(\text{C})}{Mr(\text{CaCO}_3)} = \frac{12}{100} = 0,12 \text{ (12\%)}$

Определить массовую долю металла
в каждом веществе.



[ВЕРНУТЬСЯ К ТЕМЕ УРОКА](#)