

**Относительная молекулярная масса  
вещества  $M_r$  показывает, во сколько раз  
масса его молекулы больше 1/12 массы  
атома углерода**

Пусть дано вещество  $C_m D_n$

$$M_r(C_m D_n) = m \cdot A_r(C) + n \cdot A_r(D)$$

# ***Вычисление массовых отношений химических элементов в сложном веществе***

**Задача** Вычислите массовые  
отношения элементов в серной  
кислоте, химическая формула  
которой  $\text{H}_2\text{SO}_4$

**Вычисление массовых долей  
химических элементов в сложном  
веществе**

$$\omega(\text{Э}) = \frac{A_r(\text{Э}) \cdot N}{M_r} \cdot 100\%$$

**Задача** Вычислите массовые доли элементов в серной кислоте ( $\text{H}_2\text{SO}_4$ )