

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

Пусть дано вещество C_mD_n

$$M_r(C_mD_n) = m \bullet A_r(C) + n \bullet A_r(D)$$

Вычисление массовых отношений химических элементов в сложном веществе

Задача Вычислите массовые
отношения элементов в серной
кислоте, химическая формула
которой H_2SO_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 (H_2SO_4)