

Tipos de Fórmulas

Fórmula centesimal: refere-se a porcentagem **em massa** dos elementos formadores da substância considerada. Ela é calculada através da relação da massa de um elemento da substância pela massa total da substância.

Exemplo: a fórmula centesimal da água (H_2O) é calculada da seguinte maneira:

$$\left. \begin{array}{l} \text{H} - \frac{2}{18} = 0,111 = 11,1 \% \\ \text{O} - \frac{16}{18} = 0,889 = 88,9 \% \end{array} \right\} \text{Fórmula percentual: } \mathbf{H_{11,1} \% O_{88,9} \%}$$

Fórmula mínima: indica os elementos formadores da substância e a proporção em número de átomos desses elementos expressa pelos menores inteiros possíveis.

Exemplo: a fórmula mínima da glicose ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$) é dada por CH_2O .

Fórmula molecular: indica os elementos formadores da substância e o número exato de átomos de cada elemento na molécula dessa substância.

Exemplo: $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$, H_2O , etc.