QUANTITE DE MATIERE

La masse d'une molécule est égale à la somme des masses des atomes qui la constituent.
Pour une entité ionique on peut négliger la masse des électrons en excès ou défaut

Nombre N d'entités : $N = \frac{m}{m_{entité}}$

La constante d'Avogadro N_A est le nombre d'entités dans une mole : $N_A = 6.02 \times 10^{23} mol^{-1}$

La quantité de matière n représente le nombre de moles dans un échantillon.

$$N = N_A \times n \quad \text{ou} \quad n = \frac{N}{N_A}$$