

Fiche révision chapitre 10 - La quantité de matière

- m (molécule ou ion polyatomique)=somme des masses de chacun des atomes présents
- $N = \frac{m}{m_{entite}}$ (N : nombre de particules, sans unité / m : masse de l'échantillon)
- La **quantité de matière** se note n et s'exprime en **mole** (symbole : **mol**).
- Une **mole** d'entités (atomes, ions ou molécules) d'une espèce est un paquet de \mathcal{N}_A entités.
- $n = \frac{N}{\mathcal{N}_A}$ avec n en mole (mol) et \mathcal{N}_A en mol^{-1}
- Savoir calculer une quantité de matière à partir du nombre de particules
- Savoir calculer un nombre de particules à partir d'une quantité de matière
- Savoir calculer un nombre de particules à partir de la masse de l'échantillon et de la masse d'une particule