

Chapitre 09 : La mole, une nouvelle unité

Extrait Programme 2^{nde}

Compter les entités dans un échantillon de matière Nombre d'entités dans un échantillon Définition de la mole Quantité de matière dans un échantillon	- Déterminer la masse d'une entité à partir de sa formule brute et de la masse des atomes qui la composent. - Déterminer le nombre d'entités et la quantité de matière (en mol) d'une espèce dans une masse d'échantillon.
---	--

Voir TP : La bouteille magique

Une mole d'atomes est un paquet de $6,02 \cdot 10^{23}$ (noté N_A = constante d'Avogadro) atomes identiques.

Grandeur : Quantité de matière

Unité : La mole

Symbole : n

Abréviation : mol

Il y a proportionnalité entre le nombre d'atomes ou de molécules N et la quantité de matière n d'un échantillon : $N = \frac{n}{N_A}$ ou $n = N \times N_A$

Remarque : N_A s'exprime en mol^{-1}

Applications : n°9 p 90, n°16 p 92 (facultatif)