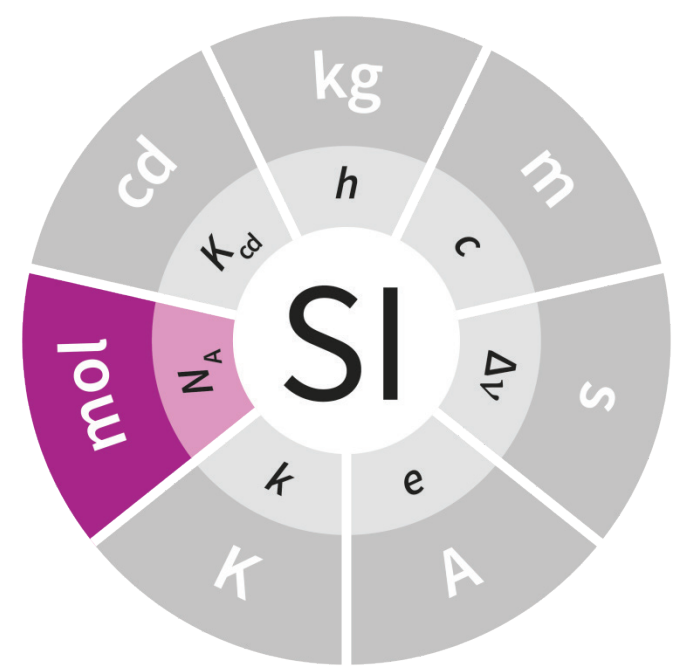


# La mole

Symbole : mol



## Projet de définition (2018 – 26<sup>e</sup> CGPM)

La mole est l'unité de quantité de matière du SI. Une mole contient exactement  $6,022\,140\,76 \times 10^{23}$  entités élémentaires. Ce nombre, appelé « nombre d'Avogadro », correspond à la valeur numérique fixée de la constante d'Avogadro  $N_A$  lorsqu'elle est exprimée en  $\text{mol}^{-1}$ .

La quantité de matière d'un système est une représentation du nombre d'entités élémentaires spécifiées. Une entité élémentaire peut être un atome, une molécule, un ion, un électron, ou toute autre particule ou groupement spécifié de particules.

## Grandeur de base

quantité de matière,  $n$

## Unités dérivées de la mole

Grandeur	Unité	Expression en unités de base
concentration	mole par mètre cube	$\text{m}^{-3} \cdot \text{mol}$
activité catalytique	katal (kat)	$\text{s}^{-1} \cdot \text{mol}$