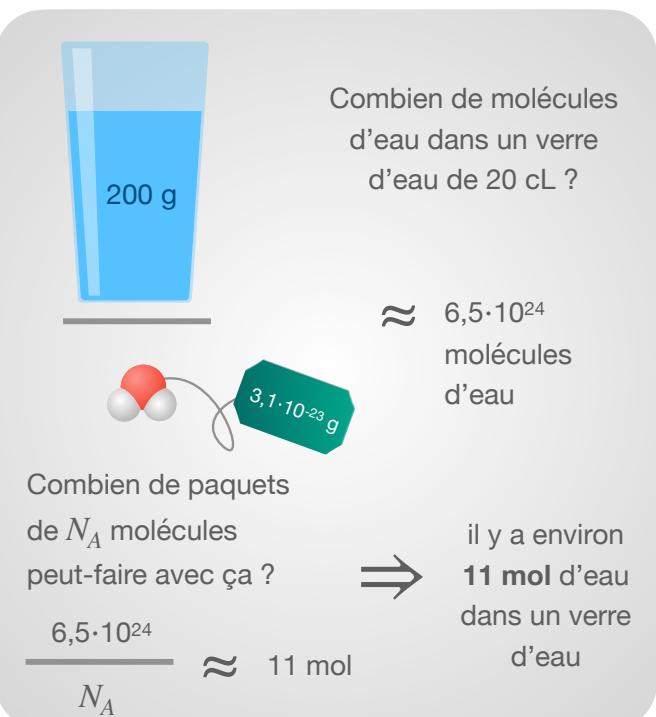


Il y a toujours environ  
 $6 \cdot 10^{23}$  nucléons dans 1 g de matière

On a appelé ce nombre  
 $N_A$  : le nombre d'Avogadro

et on l'a fixé à :

$$N_A = 6,02214076 \times 10^{23}$$



Lorsqu'on a  $N_A$  entités, on dit qu'on en a

**une mole**



une mole est un paquet de 602 mille milliards de milliards

se note **n** unité : mol

la quantité de matière d'une entité chimique est le nombre de moles (mol) de cette entité.

La mole est donc une unité de comptage au même titre que la douzaine :



il y a autant d'œufs dans une douzaine d'œufs que d'huîtres dans une douzaine d'huîtres comme il y a autant de molécules d'éthanol dans une mole d'éthanol que d'atomes de carbone dans une mole de carbone.

$$N = \frac{\text{Méchantillon}}{m_{\text{entité}}}$$

Pour obtenir la quantité de matière de cette entité :

$$n = \frac{N}{N_A}$$