

# La MOLE 1

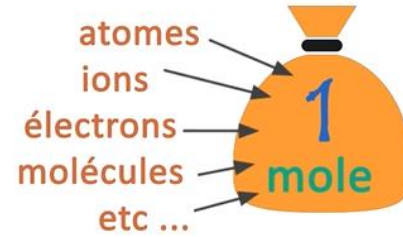


Constante d'Avogadro



Quantité de matière

$$n = 1 \text{ mol}$$



“Une mole d’entités est un “paquet” contenant  $6,02 \times 10^{23}$  entités ”



$$6,02 \cdot 10^{23} \text{ Atomes} = N_A$$

$$= 1 \text{ mole}$$

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

mol →  $n$        $N$  sans unité       $N_A$  mol<sup>-1</sup>



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