

1 mole = 1 paquet  
de d'A entités



# LA COMPOSITION D'UN SYSTÈME CHIMIQUE

Quels outils ?

masse molaire  
 $M$  (g/mol)

Quantité  
de matière  
 $n$  (mol)

masse  
 $m$  (g)

$$n = \frac{m}{M}$$

$$C = \frac{n}{V_{\text{soluté}}}$$

$$\rho = \frac{m_{\text{espèce}}}{V_{\text{espèce}}}$$

$$C_m = \frac{m_{\text{soluté}}}{V_{\text{solution}}}$$

Volume  
molaire  
d'un  
gaz  
 $V_m$  (L/mol)

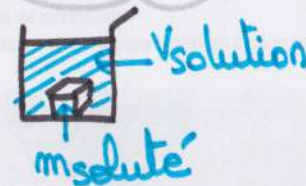
Concentration  
en quantité  
de matière  
 $C$  (mol/L)

$$C = \frac{C_m}{M}$$

Concentration  
en masse  
 $C_m$  (g/L)



masse  
volumique  
 $\rho$  (g/L; kg/m<sup>3</sup>...)



## la dilution

+ conservation de la masse et de la quantité de matière  
de soluté entre mère et fille

$$C_{\text{mère}} \times V_{\text{mère}} = C_{\text{fille}} \times V_{\text{fille}}$$