# Calculer la quantité de matière d'un corps pur A dans différentes situations

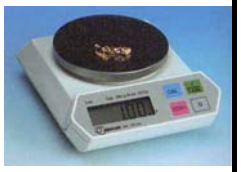
L'échantillon de A est solide

L'échantillon de A est liquide

L'échantillon de A est dissous en solution

L'échantillon de A est gazeux

je mesure **sa masse $m_A$** (en g)



je mesure **le volume** qu'il occupe **$V_A$** (en L)

je mesure **le volume** qu'occupe la solution **$V_S$** (en L)

je connais **le volume** qu'il occupe **V** (en L)

A partir de sa **masse volumique** $\rho_A$ (en $g.L^{-1}$), je calcule sa masse **$m_A$** (en g)

Je connais la **concentration massique** du soluté A en solution **Cm** (en $g.L^{-1}$).
Je calcule sa masse **$m_A$** (en g)

Je connais la **concentration molaire** du soluté A en solution **C** (en $mol.L^{-1}$)

$m_A$ =

$m_A$ =

je calcule la masse molaire moléculaire $M_A$ (en $g.mol^{-1}$) à partir des masses molaires atomiques

je connais le volume molaire des gaz dans les conditions de l'expérience $\overline{V}$ (en $L.mol^{-1}$)

sa quantité (en mol) est :
$n_A$ =

sa quantité (en mol) est :
$n_A$ =

sa quantité (en mol) est :
$n_A$ =