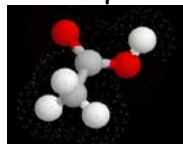


Calcul de quantités de matière en 2nde

Je connais la formule chimique du composé A concerné

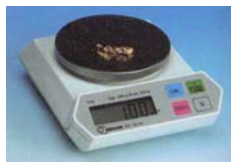


L'échantillon de A
est solide

L'échantillon de A est
liquide

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 connais le volume
qu'il occupe



A partir de sa masse
volumique ρ_A (en $\text{g}\cdot\text{L}^{-1}$),
je calcule sa masse m_A
(en g)

$$m_A =$$

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



sa quantité (en mol)
est

$$n_A =$$

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

sa quantité (en mol)
est

$$n_A =$$