RELATIONS ENTRE MASSE, QUANTITE DE MATIERE, CONCENTRATIONS et VOLUME.

Je peux trouver la concentration massique \emph{C}_m grâce à la masse molaire \emph{M} par :

Je connais :

La concentration molaire C

Je peux trouver la concentration molaire C grâce à la masse molaire M par :

Je peux trouver la concentration massique C_m grâce au volume de la solution $V_{solution}$ par :

Je peux trouver la masse m

grâce au volume V de

l'espèce chimique par :

Je peux trouver la **masse**

Je connais :

La concentration massique C_m

m grâce au volume de la

solution $V_{solution}$ par :

Je peux trouver la
concentration molaire C
grâce au volume de la

solution V_{solution} par :

Je peux trouver la quantité de matière n grâce à la masse molaire M par :

Je peux trouver la quantité de

matière n grâce au volume de

la solution V_{solution} par :

Je connais : La masse d'une espèce chimique soluble m

> Je peux trouver la masse volumique p grâce au volume V de l'espèce chimique par :

Je peux trouver la masse m grâce à la masse molaire M par :

Je peux trouver la quantité d'entité grâce à la constante d'Avogadro N_A par :

Je connais :

La masse volumique p de l'espèce chimiaue

Je connais :

La quantité de matière n

Je peux trouver la **quantité de matière n** grâce à la **constante d'Avogadro N**_A par :

Je connais :

La quantité d'entité N