

# Caractéristiques physico chimiques de l'eau et des solutions aqueuses

## Définition d'une solution :

Une solution est obtenue par dissolution d'une espèce chimique dans un solvant.  
Une fois dissoute, l'espèce chimique s'appelle soluté.

## Conductivité :

La conductivité d'une solution est l'aptitude de cette solution à conduire le courant électrique. Cette grandeur est en rapport avec la minéralisation d'une eau. Plus elle est élevée plus la solution est riche en ion.

## Définition de la concentration massique :

$$C_m = \frac{m}{V}$$

$C_m$  : Concentration massique de l'espèce chimique en gramme par litre ( $g.L^{-1}$ )

$m$  : Masse de l'espèce chimique en gramme (g)

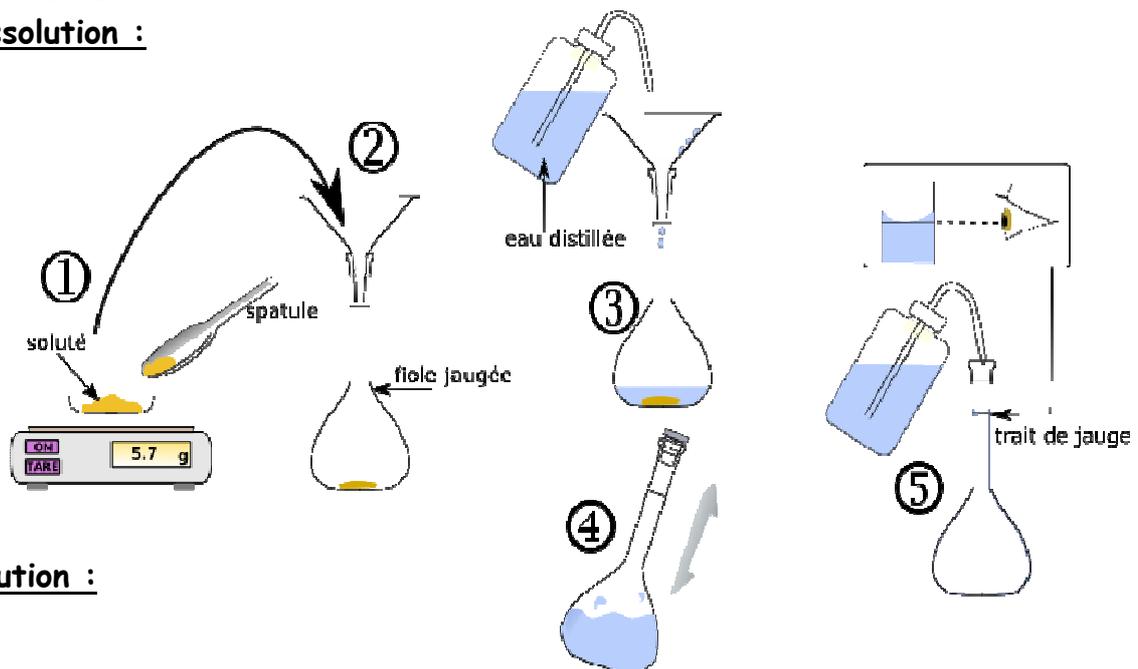
$V$  : Volume de la solution en litre (L)

La transformation de formule permet d'écrire :

$$m = C_m \times V$$

## Comment préparer une solution ?

### Par dissolution :



### Par dilution :

