

## Ch 13 Les essentiels

### Solution : deux relations fondamentales

Valables pour les	solutions	
Grandeurs connues	$m(X)$ et $V_s$	$n(X)$ et $V_s$
Concentration	massique	molaire
Relations pour calculer les concentrations	$t(x) = m(X) / V_s$	$C(x) = n(X) / V_s$
Autre relation :	$m(X) =$	$n(X) =$
Relation entre C et t	$t(X) = C(X) \times M(X)$	$C(X) = t(X) / M(X)$

### Préparation d'une solution

#### 1) Par dissolution

Formule	$m(\text{soluté}) = C(\text{soluté}) \times M(\text{soluté}) \times V_s$	
Grandeurs	significations	unités
$m(\text{soluté})$		
$C(\text{soluté})$		
$M(\text{soluté})$		
$V_s$		

#### 2) Par dilution

Solution mère :  $C_0$

Solution fille :  $C_s, V_s$

Quantité de matière présente dans la solution fille :  $n_s =$

Quantité de matière présente dans le prélèvement de solution mère :  $n_0 =$

#### Expression de calcul du volume à prélever

Formule	$V_0 =$	
Grandeurs	significations	unités
$C_0$		
$V_0$		
$C_s$		
$V_s$		

#### La solubilité :

C'est la masse maximale d'une espèce chimique qui peut être dissoute dans un litre d'eau.

#### Saturation

Une solution est saturée quand sa concentration massique dépasse la valeur de la solubilité.