

Je dois :

-  
-  
-

## I - Les solutions

### 1) Définition

Termes à revoir : *dissolution, soluble, solvant, soluté*

### 2) Que peut-on dissoudre ?

a - Des solides

Exemples :

b - Des gaz

Exemples :

c - Des liquides

Exemples :

## II - Concentration molaire d'une solution

### 1) Concentration molaire

$$c(\text{soluté}) = n(\text{soluté}) / v(\text{solution})$$

notation : c(symbole du soluté)

unité : mol.L<sup>-1</sup>

avec n(soluté) :

unité :

avec v(solution) :

unité :

### 2) Et si j'ai la masse de soluté

$$c(\text{soluté}) = n(\text{soluté}) / v(\text{solution}) = \quad /$$

avec m(soluté) :

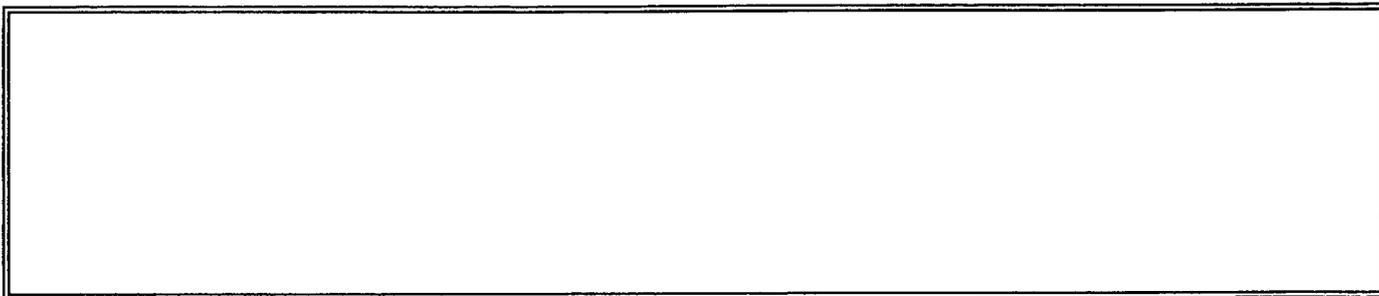
unité :

avec M(soluté) :

unité :

### III - Dilution

#### 1) Définition



#### Vocabulaire nouveau

Solution mère :

Solution fille :

#### 2) Préparation de la solution fille

<b>Solution mère</b> Concentration $c_0$ volume à prélever $v_0$	<b>Solution fille</b> concentration $c$ volume désiré de solution $v$
--	---

Il faut prélever dans la solution mère la quantité de matière qui doit être présente dans la solution fille :

$$n_0 = n$$

Quantité de matière prélevée dans la solution mère :  $n_0 =$

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

Pour connaître le volume à prélever dans la solution mère :

$$c_0 \cdot v_0 = c \cdot v$$
$$v_0 = c \cdot v / c_0$$

### IV - Réalisation pratique d'une dissolution et d'une dilution

Voir T.P. + fiche d'évaluation