

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⁻¹

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) :

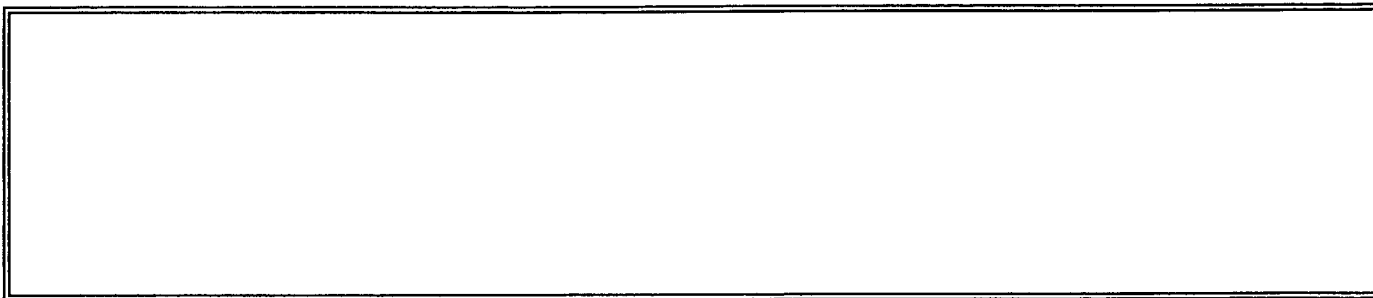
unité :

avec M(soluté) :

unité :

III - Dilution

1) Définition



Vocabulaire nouveau

Solution mère :

Solution fille :

2) Préparation de la solution fille

Solution mère Concentration c_0 volume à prélever v_0	Solution fille 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