

Chapitre 10

Évaluation diagnostique

Sur votre feuille :

-Si votre réponse est **juste**, cochez

Je sais

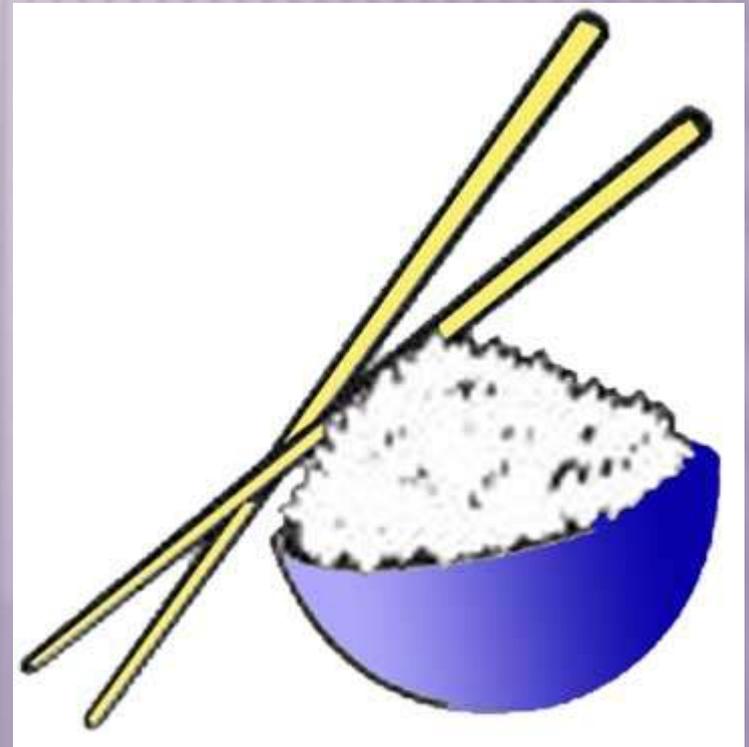
-Si votre réponse est **fausse**,
cochez l'une ou l'autre des cases

- **Je croyais savoir**

- **Je ne sais pas**

Si une **mole** de dioxygène contient $6,02 \cdot 10^{23}$ molécules, une **demi-mole** contient :

- $3,01 \cdot 10^{23}$
- $6,02 \cdot 10^{23}$
- $12,04 \cdot 10^{23}$



Si une **mole** de dioxygène contient $6,02 \cdot 10^{23}$ molécules, une **demi-mole** contient :

- $3,01 \cdot 10^{23}$
- $6,02 \cdot 10^{23}$
- $12,04 \cdot 10^{23}$



La constante d'Avogadro N_A a pour unité :

- aucune
- mol^{-1}
- $\text{entité} \cdot \text{mol}^{-1}$



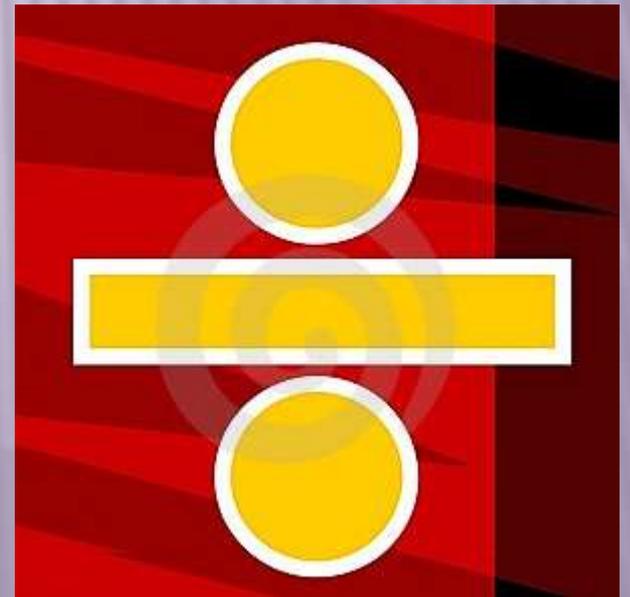
La constante d'Avogadro N_A a pour unité :

- aucune
- mol^{-1}
- entité/mol



La **relation** liant **n**, **N** et **Na** est :

- $n = N / Na$
- $n = N \times Na$
- $n = Na / N$

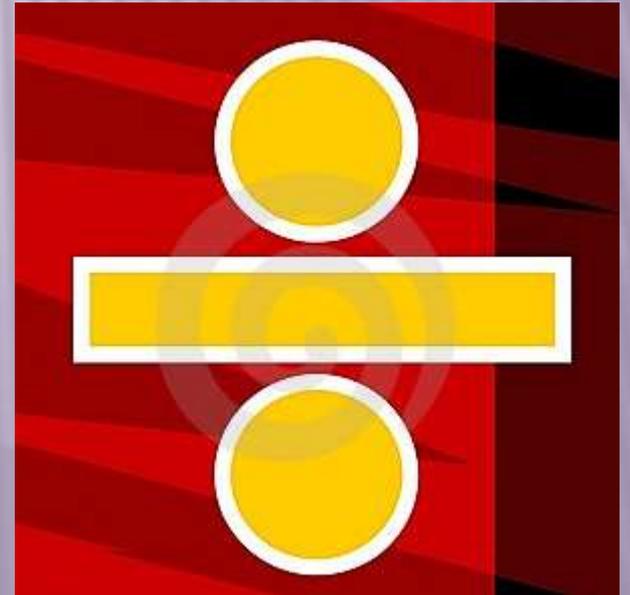


La **relation** liant **n**, **N** et **Na** est :

$n = N / Na$

$n = N \times Na$

$n = Na / N$



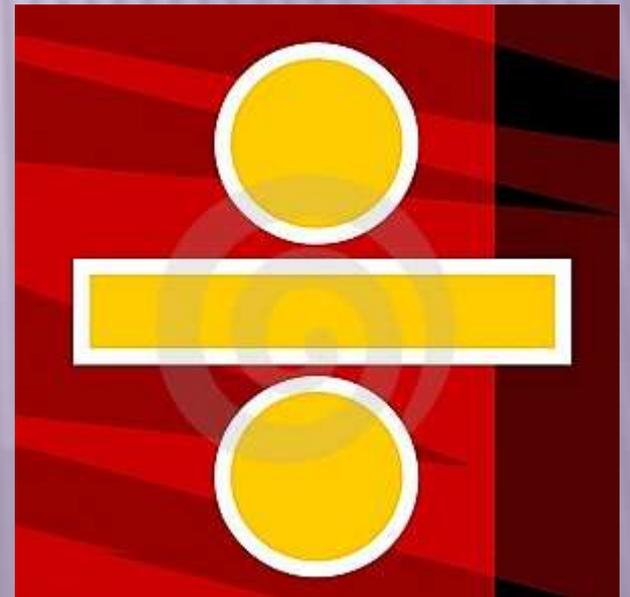
Dans **3 cas** sur **4**, la quantité de matière est le **rapport** :

$$n = \text{grandeur} / \text{constante}$$

Dans ce cas :

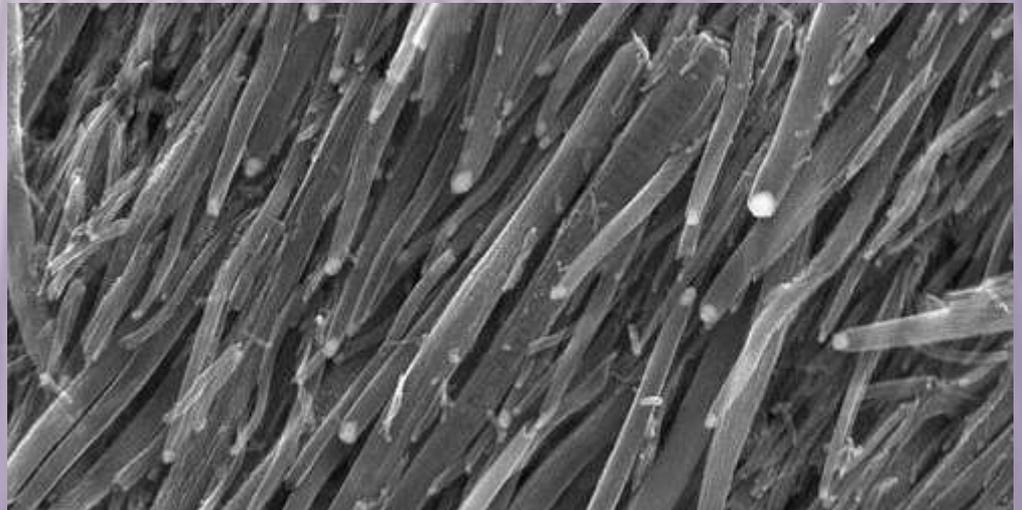
grandeur : N

constante : Na



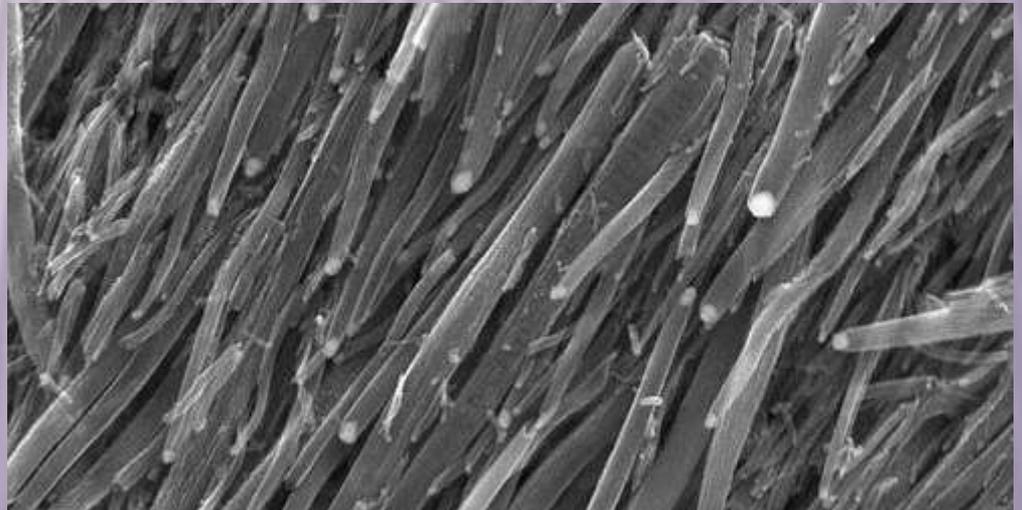
Si une **mole** de carbone pèse **12 g**,
deux moles de carbone pèsent :

- 6 g
- 12 g
- 24 g



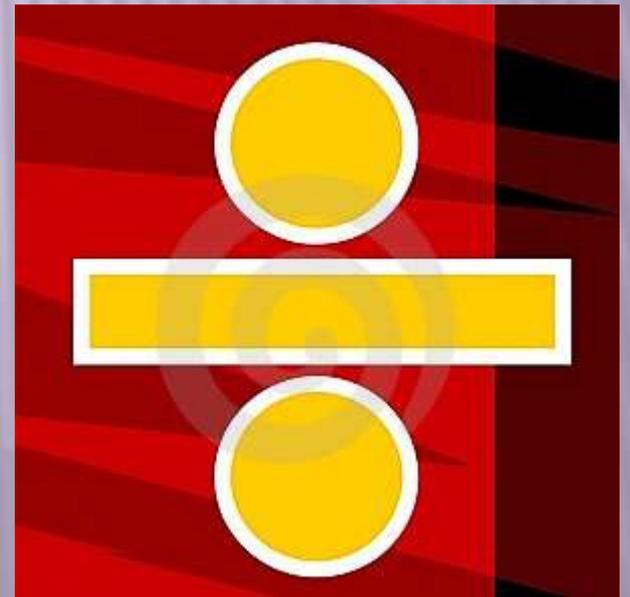
Si une **mole** de carbone pèse **12 g**,
deux moles de carbone pèsent :

- 6 g
- 12 g
- 24 g**



La **relation** liant **n**, **m** et **M** est :

- $n = m / M$
- $n = m \times M$
- $n = M / m$

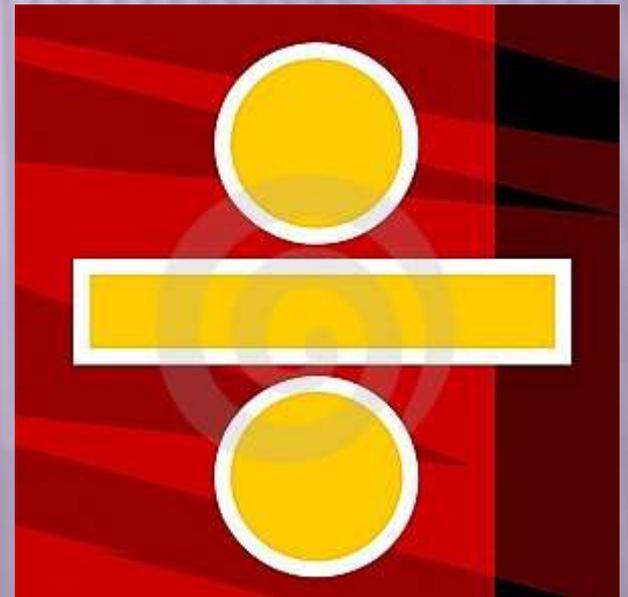


La **relation** liant **n**, **m** et **M** est :

$n = m / M$

$n = m \times M$

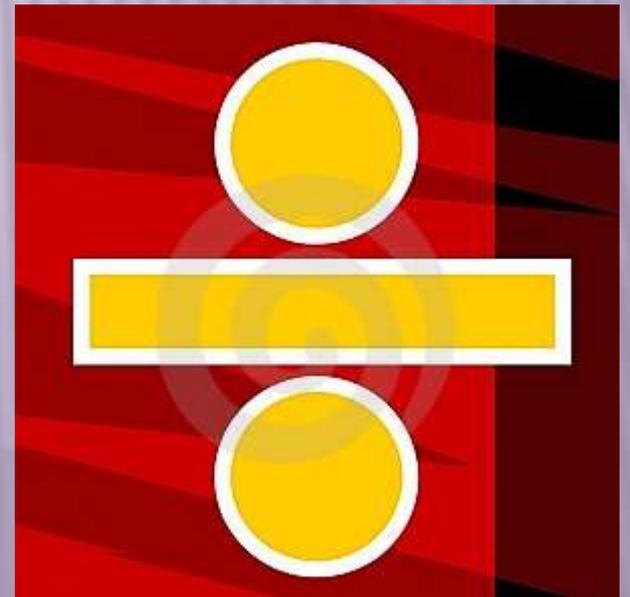
$n = M / m$



Dans **3 cas** sur **4**, la quantité de matière est le **rapport** :

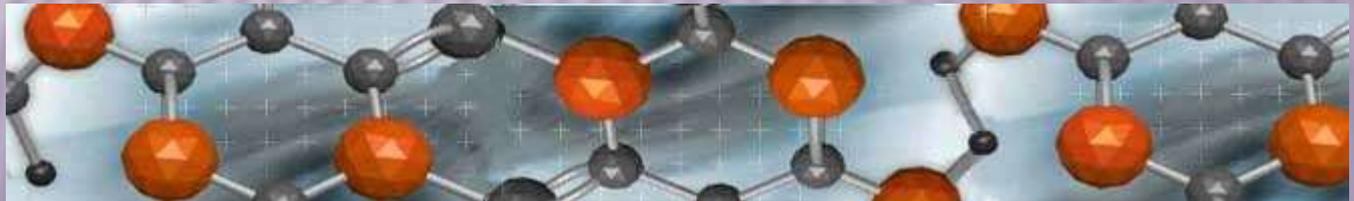
$$n = \text{grandeur} / \text{constante}$$

Dans ce cas :
grandeur : m
constante : M



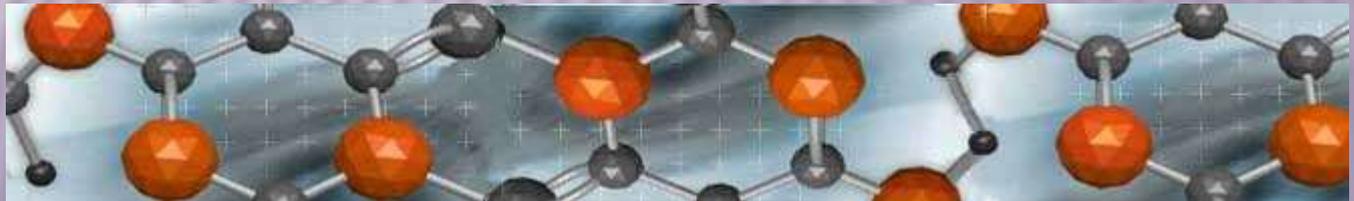
Les **masses molaires** s'expriment
en :

- mol
- mol/g
- g.mol⁻¹



Les **masses molaires** s'expriment
en :

- mol
- mol/g
- g.mol⁻¹**



la **masse molaire moléculaire** de l'eau **H₂O** est égale à :

- $M(\text{H}) + M(\text{O})$
- $M(\text{H}) + 2 M(\text{O})$
- $2 M(\text{H}) + M(\text{O})$

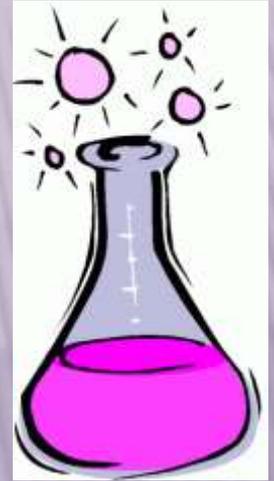


la **masse molaire moléculaire** de
l'eau **H₂O** est égale à :

- $M(\text{H}) + M(\text{O})$
- $M(\text{H}) + 2 M(\text{O})$
- $2 M(\text{H}) + M(\text{O})$**

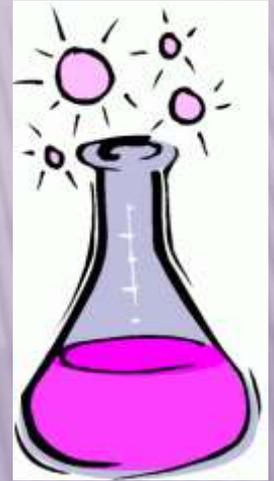


Décrire l'état d'un système chimique nécessite de donner :



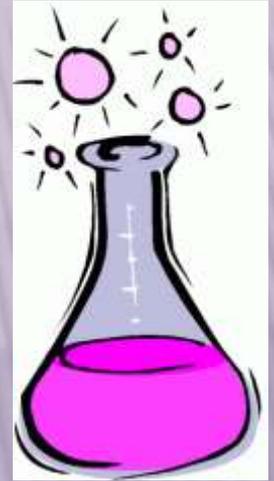
- la température
- la pression
- la nature des espèces
- l'état physique des espèces
- les quantités de matière
- la couleur

Décrire l'état d'un système chimique nécessite de donner :



- la température
- la pression
- la nature des espèces
- l'état physique des espèces
- les quantités de matière
- la couleur

Décrire l'état d'un système chimique nécessite de donner :



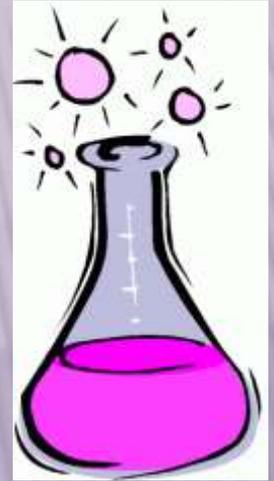
- la température
- la pression
- la nature des espèces
- l'état physique des espèces
- les quantités de matière
- la couleur

Décrire l'état d'un système chimique nécessite de donner :



- ☒ la température
- ☒ la pression
- ☒ la nature des espèces
- ☐ l'état physique des espèces
- ☐ les quantités de matière
- ☐ la couleur

Décrire l'état d'un système chimique nécessite de donner :



- la température
- la pression
- la nature des espèces
- l'état physique des espèces
- les quantités de matière
- la couleur

Décrire l'état d'un système chimique nécessite de donner :



- la température
- la pression
- la nature des espèces
- l'état physique des espèces
- les quantités de matière
- la couleur

Lorsque le **soluté** versé ne se dissout plus dans le **solvant**, la solution est :

- fille
- mère
- saturée



Lorsque le **soluté** versé ne se dissout plus dans le **solvant**, la solution est :

- fille
- mère
- saturée**



Une **solution** préparée à partir d'une **solution plus concentrée** est obtenue par :

- dilution
- dissolution



Une **solution** préparée à partir d'une **solution plus concentrée** est obtenue par :

- dilution**
- dissolution



Une **solution** préparée à partir
d'une **masse pesée** est obtenue
par :

- dilution
- dissolution



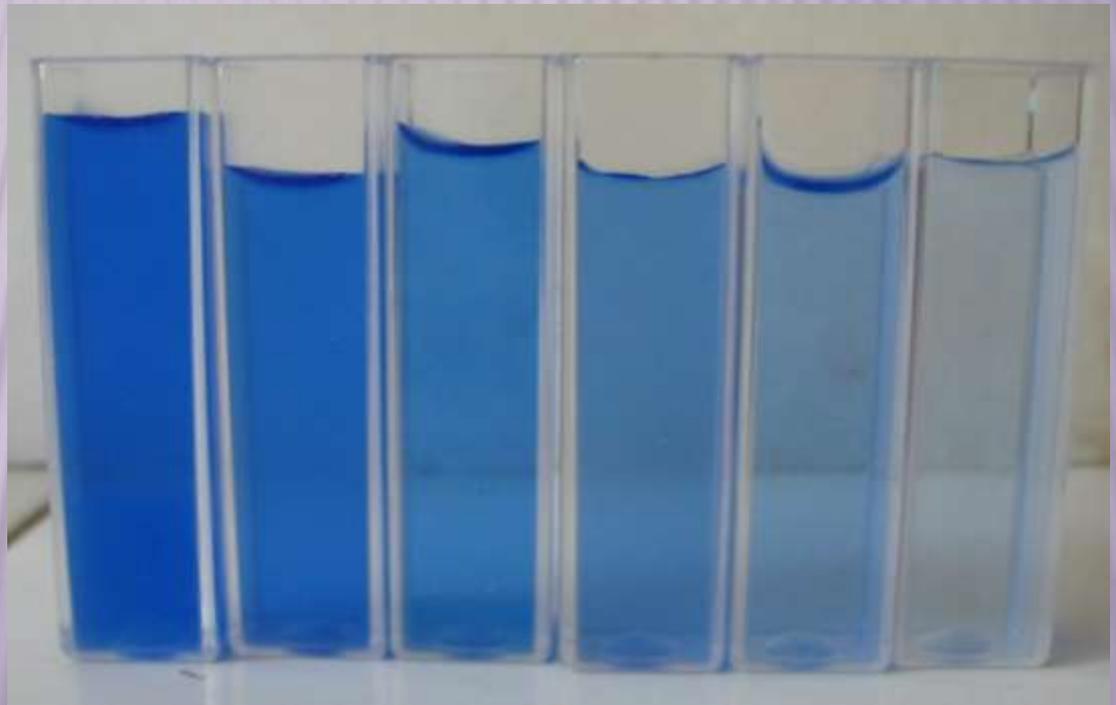
Une **solution** préparée à partir
d'une **masse pesée** est obtenue
par :

- dilution
- dissolution**



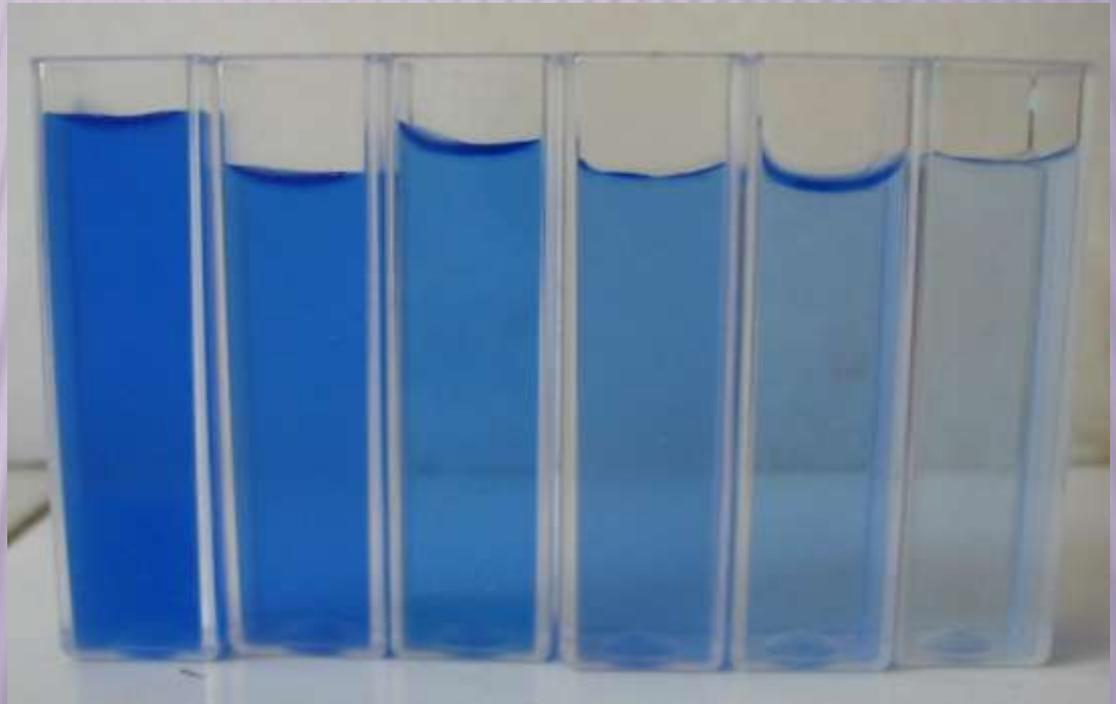
La **concentration molaire $C(A)$**
s'exprime en :

- g.mol^{-1}
- mol.L^{-1}
- g.L^{-1}



La **concentration molaire** $C(A)$
s'exprime en :

- g.mol^{-1}
- mol.L^{-1}
- g.L^{-1}



La **concentration molaire $C(A)$** est donnée par la relation :

- m_A / V_S
- n_A / V_S
- n_A / m_A



La **concentration molaire $C(A)$** est donnée par la relation :

m_A / V_S

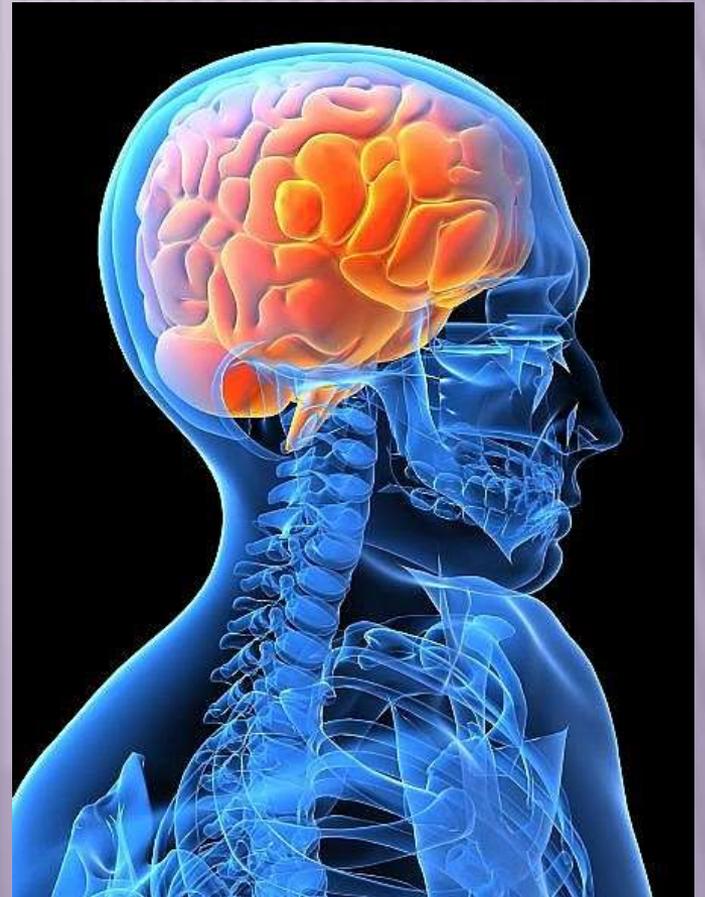
n_A / V_S

n_A / m_A



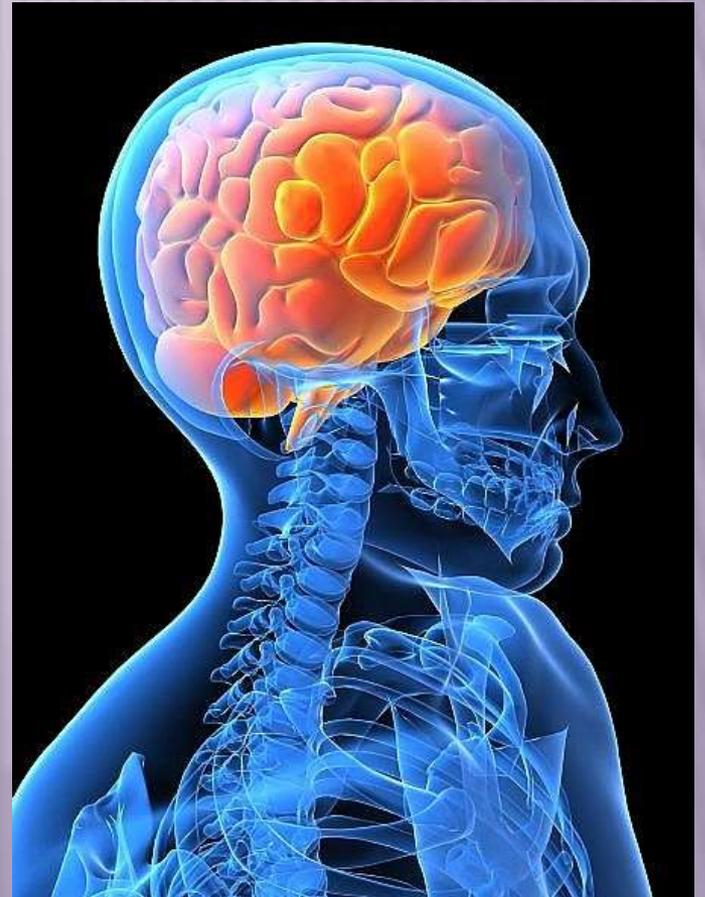
La **concentration massique $t(A)$**
s'exprime en :

- g.mol^{-1}
- mol.L^{-1}
- g.L^{-1}



La **concentration massique $t(A)$**
s'exprime en :

- g.mol^{-1}
- mol.L^{-1}
- g.L^{-1}



La **concentration massique** $t(A)$ est donnée par la relation :

m_A / V_S

n_A / V_S

n_A / m_A



La **concentration massique** $t(A)$ est donnée par la relation :

m_A / V_S

n_A / V_S

n_A / m_A



Dans la relation

$$C(A) = m(A) \times M(A) \times V_s$$

$m(A)$ représente :

- la masse molaire de A
- la masse pesée de A



Dans la relation

$$C(A) = m(A) \times M(A) \times V_s$$

$m(A)$ représente :

- la masse molaire de A
- la masse pesée de A



Dans la relation

$$C(A) = m(A) \times M(A) \times V_s$$

$M(A)$ représente :

- la masse molaire de A
- la masse pesée de A



Dans la relation

$$C(A) = m(A) \times M(A) \times V_s$$

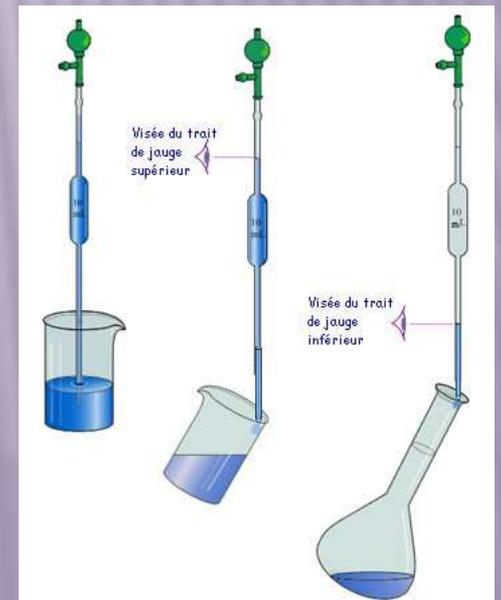
$M(A)$ représente :

- ☒ la masse molaire de A
- ☐ la masse pesée de A



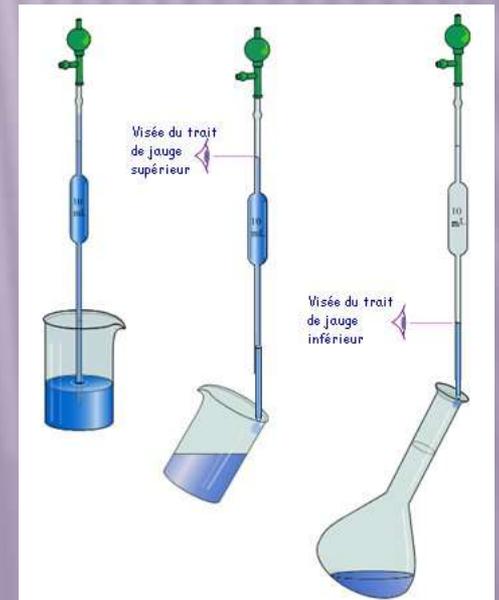
Le produit $C_S \times V_S$ représente :

- une masse
- une quantité de matière
- une concentration



Le produit $C_S \times V_S$ représente :

- une masse
- une quantité de matière**
- une concentration



Dans la relation $C_0 \times V_0 = C_S \times V_S$

- $C_0 \times V_0$ représente :



□ la quantité de matière dans la solution fille

□ la quantité de matière dans le prélèvement de solution mère

Dans la relation $C_0 \times V_0 = C_S \times V_S$

- $C_0 \times V_0$ représente :



□ la quantité de matière dans la solution fille

✘ la quantité de matière dans le prélèvement de solution mère

Dans la relation $C_0 \times V_0 = C_S \times V_S$

- $C_S \times V_S$ représente :



□ la quantité de matière dans la solution fille

□ la quantité de matière dans le prélèvement de solution mère

Dans la relation $C_0 \times V_0 = C_S \times V_S$

- $C_S \times V_S$ représente :



✘ **la quantité de matière dans la solution fille**

□ la quantité de matière dans le prélèvement de solution mère

Dans la relation $C_0 \times V_0 = C_S \times V_S$

- V_0 représente :



- le volume de solution fille
- le volume prélevé dans la solution mère

Dans la relation $C_0 \times V_0 = C_S \times V_S$

- V_0 représente :



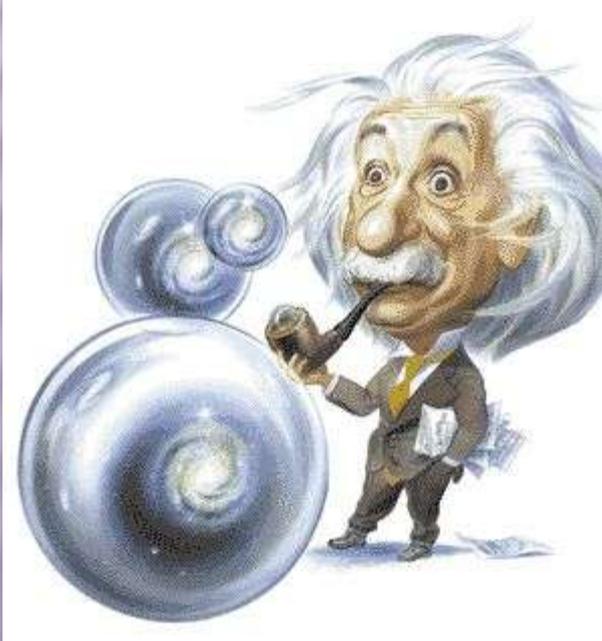
- le volume de solution fille
- le volume prélevé dans la solution mère**

C'est l'heure du bilan !



Entourez en rouge les notions à retravailler

Reprenez-les dès ce soir !



Au boulot !!!

Chapitre 10

Évaluation diagnostique