#### **CONVERSION D'UNITES**

#### Unités de base :

Il existe 7 unité de base à partir sont construites toutes les unités utilisées dans le système international ;

- le mètre (m)
- la seconde (s)
- le kelvin (K)
- la mole (mol)

- le kilogramme (kg)
- l'ampère (A)
- la candela (cd)

# Vérification des relations à partir des unités

Exemple: vérification de la relation donnant la quantité de matière (n) en fonction de la concentration (C) et du volume (V) on hésite entre 1-  $n = C \times V$  et 2-  $n = \frac{C}{V}$ 

1- 
$$\frac{mol}{L} \times L = mol$$
 relation juste car n est en mol

$$\frac{\frac{mol}{L}}{L} = \frac{mol}{L^2}$$
 relation fausse car n est en mol

# Multiples et sous multiples

nom	unité	déci	centi	milli	micro	nano	pico	femto	atto	zepto	yocto
symbole		d	С	m	μ	n	р	f	а	Z	У
facteur	1 = 10 <sup>0</sup>	10 <sup>-1</sup>	10-2	10 <sup>-3</sup>	10 <sup>-6</sup>	10 <sup>-9</sup>	10 <sup>-12</sup>	10 <sup>-15</sup>	10 <sup>-18</sup>	10 <sup>-21</sup>	10 <sup>-24</sup>

nom	yotta	zetta	exa	péta	téra	giga	méga	kilo	hecto	déca	unité
symbole	У	Z	Е	Р	Т	G	M	k	h	da	
facteur	10 <sup>24</sup>	10 <sup>21</sup>	10 <sup>18</sup>	10 <sup>15</sup>	10 <sup>12</sup>	10 <sup>9</sup>	10 <sup>6</sup>	10 <sup>3</sup>	10 <sup>2</sup>	10 <sup>1</sup>	1= 10 <sup>0</sup>

# Méthode de conversion avec les puissances de 10

50,24 pm à convertir en Gm

On écrit la valeur en écriture scientifique ici 5,024 · 101  $5,024 \cdot 10^{1} \, \text{pm}$ 

On convertit le multiple ou sous-multiple en unité de base 1 pm =  $10^{-12}$ m.  $5.024 \cdot 10^{1} \cdot 10^{-12} \text{ m}$ On convertit l'unité en son sous-multiple ou multiple  $1 \text{Gm} = 10^9 \text{m} \Rightarrow 1 \text{m} = 10^{-9} \text{Gm}$ 

 $5,024 \cdot 10^{1} \cdot 10^{-12} \cdot 10^{-9} \, \text{Gm}$ 

II n'y a plus qu'à faire le calcul des puissances de 10 : 50,24 pm = 5,024  $\cdot$  10<sup>-12</sup>  $\cdot$  10<sup>-9</sup> = **5,024**  $\cdot$  10<sup>-20</sup> Gm

#### Méthode de conversion en surface et en volume

Convertir 2,5 cm<sup>2</sup> en m<sup>2</sup>:

Ecrire  $2.5 \times (1 \times \text{cm})^2$ 

Convertir les cm en m soit 2,5  $\times$  (1  $\times$  10<sup>-2</sup>  $\times$  m)<sup>2</sup> Faire le calcul des puissances soit 2,5  $\times$  1  $\times$  10 $^{-2} \times ^2 \times$  m<sup>2</sup>

Noté le résultat :  $2.5 \times 10^{-4} \times m^2$ 

Convertir 0,25 L et mm<sup>3</sup>:

Savoir que 1L =  $1 \text{dm}^3$  et écrire  $0.25 \times (1 \times \text{dm})^3$ 

Convertir les dm en m soit  $0.25 \times (1 \times 10^{-1} \times \text{m})^3$  puis en mm soit  $0.25 \times (1 \times 10^{-1} \times 10^3 \text{ mm})^3$  Faire le calcul des puissances soit  $0.25 \times 10^{(-1+3)} \times 10^{-1} \times 10^{-1} \times 10^3 \text{ mm}^3$ 

Noté le résultat :  $0.25 \times 10^6 \text{ mm}^3 = 2.5 \times 10^5 \text{ mm}^3$ .