Fiche méthode 3: puissance de 10 et conversions

L'esse<u>ntiel:</u> La notation scientifique est particulièrement bien adaptée pour effectuer les conversions. Pour passer d'un multiple à l'unité correspondante, il faut multiplier la valeur de la grandeur par la puissance de 10 associée à ce multiple lien:

Rappel: tableau à connaître par coeur!!!

https://youtu.be/tDdsTFTi2zA

Valeur	Puissance de 10	Préfixe	Symbole		
0,0000000000001	10 ⁻¹²	pico	р		
0,000000001	10-9	nano	п		
0,000001	10-6	micro	μ		
0,001	10 ⁻³	milli	т		
0,01	10-2	centi	С		
0,1	10-1	déci	d		
1	10° ou 1!	unité			
10	10^{1}	déca	da		
100	10^{2}	hecto	h		
1000	10^{3}	kilo	k		
1000000	10^{6}	Méga (million)	M		
1000000000	109	Giga (milliard)	G		

Exemple : les multiples et sous multiples du mètre (m).

10 ⁶	10 ⁵	104	10 ³	10 ²	101	100	10-1	10-2	10-3	10-4	10-5	10-6	10-7	10-8	10-9
Mm			km	hm	dam	m	dm	cm	mm			μ <mark>m</mark>			nm
	Les multiples du mètre					Les sous multiples du mètre									

Rappel de maths sur puissances de 10: $* 10^{m} \times 10^{n} - 10^{m+n} \qquad * \frac{10^{m}}{10^{n}} - 10^{m-n}$

*
$$10^{m} \times 10^{n} - 10^{m+n}$$

$$* \frac{10^m}{10^n} - 10^{m-n}$$

$$* 10^{-n} - \frac{1}{10^n}$$

*.
$$(10^m)^n - 10^{m \times n}$$

Rappel:
$$1 \text{cm}^3 = 1 \text{mL}$$
 $(1 \text{dm}^3 = 1 \text{L})$

1- Convertir dans l'unité de base:

Méthode: il suffit de remplacer le préfixe par la puissance de 10 correspondante.:

* 2 mm à convertir en m $2mm = 2 \text{ x} \frac{10^{-3}}{m}$ m

*
$$1.5 \times 10^{2}$$
 cm = 1.5×10^{2} x 10^{-2} m = 1.5×10^{0} m = 1.5×10^{0} m

2- Convertir des valeurs dans un multiple ou sous-multiple:

<u>Méthode:</u> il suffit de faire apparaître la puissance de 10 correspondant au multiple souhaité, puis remplacer cette puissance de 10 par son préfixe:

* 15 m à convertir en km
15
 m = 15 x $^{10^{-3}}$ x $^{10^{3}}$ m = 15 x $^{10^{-3}}$ km

*
$$32 \times 10^{-2} m$$
 à convertir en mm = $32 \times 10^{-2} \times 10^{3} \times 10^{-3} m = 32 \times 10^{-2} \times 10^{3} \text{ mm} = 32 \times 10^{1} mm$

3- D'autres conversions couramment utilisées en sciences physiques:

La masse volumique:

Exemple 1, on souhaite convertir 120g/L en mg/cL $\stackrel{\text{(SP)}}{=}$ 120g/L = $\frac{120 \text{ g}}{1 \text{ L}} = \frac{120 \text{ x} 10^3}{1 \text{ x} 10^2} \frac{\text{mg}}{\text{cL}} = 1200 \text{ mg.cL}^{-1}$

Exemple 2, on souhaite convertir 1800kg/m³ en g/cm³ (g.cm-³) puis en g.L-¹

1800 kg/m³ =
$$\frac{1800 \text{ kg}}{1 \text{ m}^3} = \frac{1800 \text{x} 10^3 g}{1 \text{x} (10^2 \text{cm})^3} = \frac{1800 \text{x} 10^3 g}{1 \text{x} 10^6 \text{cm}^3} = 1,8 \text{ g.cm}^{-3}$$

1800 kg/m³ =
$$\frac{1800 \text{ kg}}{1 \text{ m}^3} = \frac{1800 \text{x} 10^3 \text{g}}{1 \text{x} 10^3 L} = 1800 \text{ g.L}^{-1}$$