Seconde

Cours



# Chapitre 0 : Les outils en Physique Chimie

# I <u>Les différentes grandeurs utilisées en Physique</u>

### 1) Les grandeurs, leur unité et leur instrument de mesure

Grandeur	Distance	Température	Masse	Volume	Temps	
Notation						
Unité						
Symbole de l'unité						
Exemple	Tour Eiffel :	Température d'ébullition de l'eau :	Masse moyenne d'un chat :	Volume d'une bouteille d'eau :	Durée d'une minute :	
Exemple						
d'instrument de mesure	111111111110000	235			(a) (b) (c) (c) (c) (c) (c) (c) (c) (c) (c) (c	

## 2) Les conversions d'unités

• Tableau de conversion des mètres :

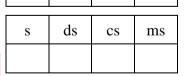
Tuoicua de conversión des menes:							• • • •			• • • • •		 		•
km	hm	dam	m	dm	cm	mm	$\times$	μm	$\times$	$\times$	nm	$\times$	pm	

#### Exercices:

b) 
$$480 \,\mu\text{m} = \dots \dots \text{mm}$$

c) 
$$3.5 \text{ dam} = \dots \text{mm}$$

d) 
$$67,4 \text{ nm} = \dots \mu m$$



dag

g

hg

kg

• Tableau de conversion des litres et des mètres cube :

	km³		hm <sup>3</sup>		dam <sup>3</sup>		m <sup>3</sup>		dm <sup>3</sup>		cm <sup>3</sup>		mm <sup>3</sup>	

#### Exercices:

$$\overline{a}$$
) 25 dam<sup>3</sup> = ..... m<sup>3</sup>

c) 
$$85 \text{ cm}^3 = \dots L$$

b) 
$$320 \text{ mm}^3 = \dots \text{cm}^3$$

d) 
$$7.5 \text{ hL} = \dots \text{dm}^3$$

# II La notation scientifique et les puissances de 10

## 1) La notation scientifique

En sciences, il arrive qu'une mesure soit très grande ou très petite.

Exemples: distance Terre-Lune: 384 000 000 mètres taille d'une cellule: 0,00002 mètre

- La notation (ou l'écriture) scientifique d'un nombre est de la forme :
  - « a » est un nombre ayant un seul chiffre non nul ayant la virgule (compris entre 1 et 9,999 ...)
  - « p » est un entier relatif (positif ou négatif)

<u>Exemples</u>:  $4 \times 10^5$ 

 $7.42 \times 10^{-1}$ 

 $1 \times 10^8$ 

 $1.56 \times 10^{-3}$ 

• Pour écrire un nombre en notation scientifique, on compte le nombre de fois que l'on décale la <u>virgule</u> pour arriver à la notation scientifique : c'est la puissance correspondante.

Exemples:

 ${\rm distance\ Terre-Lune:384\ QQQ\ QQQ\ m\ =\ \dots\dots\ m\lceil}$ 

vers la vers la gauche droite

taille d'une cellule :  $0,000,02 m = \dots m$ 

• Comment écrire  $V = 3.5 \times 10^{-3}$  mL en notation décimale ?

C'est une puissance négative, le nombre est donc inférieur à 1, commençant par 0,...

On décale la virgule 3 fois vers la gauche pour « augmenter » la puissance de « +3 » et l'annuler.

$$V = 3.5 \times 10^{-3} \text{ mL} = 000000003.5 \times 10^{-3} \text{ mL} = 0.0035 \text{ mL}$$

**Exercices**: Donner la notation scientifique en mètre des longueurs suivantes:

- a) Rayon de la Terre : 6 380 000 m = .....
- b) Taille d'un globule rouge : 0,000012 m = .....
- c) Distance Lille Marseille: 969 000 m = .....
- d) Taille d'une fourmi : 0,005 m = .....

# 2) <u>Les conversions d'unités en utilisant les puissances de 10</u>

Quand on convertit une mesure dans l'unité de base (sans multiple), il est plus rapide d'utiliser les puissances de 10. Les puissances très souvent utilisées en Physique-Chimie sont :

kilo	milli	micro	nano	pico

On remplace la lettre du multiple par la puissance, sans changer le nombre à convertir. En effet, il n'est pas obligatoire d'écrire la mesure en notation scientifique.

Exemples:  $V = 50 \text{ mL} = 50 \times 10^{-3} \text{ L}$ 

$$T = 0.57 \,\mu s = 0.57 \times 10^{-6} \,s$$

<u>Exercices</u>:

- $\overline{a}$ ) 2,3 ms = ..... s
- c)  $5\ 800\ km = \dots m$
- b) 890 pg = ..... g
- d) 0,30 nm = ..... m