

## Fiche méthode n°2 : Les unités et les conversions

Voir manuel p 428 : Fiche méthode n°4 : Conversions

Lorsque l'on réalise une expérience, on est amené à mesurer des grandeurs, qui possèdent des unités. Il est indispensable d'écrire une grandeur physique avec l'unité correspondante !

Une grandeur est décrite par :

- Son nom
- Son symbole (une lettre)
- Son unité (et l'abréviation de cette unité)

Par exemple, la vitesse est une grandeur, son symbole est  $v$ , et son unité est le mètre par seconde, abrégée en m/s.

Voici les grandeurs simples utilisées couramment en physique chimie :

Grandeur	Longueur	Temps	Masse	Quantité de matière	Tension	Intensité	Force
Symbole de la grandeur	l	t	m	n	U	I	F
Unité	mètre	seconde	kilogramme	mole	Volt	Ampère	Newton
Abréviation de l'unité	m	s	kg	mol	V	A	N

Les multiples et sous multiples, sont récapitulés dans le tableau ci-dessous (et dans le rabat du manuel de physique chimie).

Nom	nano	micro	milli	centi	déci	-	déca	hecto	kilo	méga	giga
Symbole	n	$\mu$	m	c	d	-	da	h	k	M	G
Puissance de 10	$10^{-9}$	$10^{-6}$	$10^{-3}$	$10^{-2}$	$10^{-1}$	1	$10^1$	$10^2$	$10^3$	$10^6$	$10^9$