

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	μ	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