

Les grandeurs

Grandeur	Symbole de la grandeur	Unité	Symbole de l'unité	Appareil de mesure	Formule associée
Vitesse	V	Mètre par seconde	m/s		$V = \frac{d}{t}$
Distance	d	Mètre	m	Règle, mètre,...	
Temps	t	Seconde	s	Chronomètre	
Température	T	Degré Celsius	°C	Thermomètre	
Poids	P	Newton	N	Dynamomètre	$P = m \times g$
Masse	m	Gramme	g	Balance	$m = \rho \times V$
Volume	V	Litre ou mètre cube	L ou m ³	Eprouvette graduée	
Masse volumique	ρ	Gramme par litre	g/L		
Intensité	I	Ampère	A	Ampèremètre	$U = R \times I$
Tension	U	Volt	V	Voltmètre	
Résistance	R	Ohm	Ω		
Puissance électrique	P	Watt	W	Wattmètre	$P = U \times I$
Energie électrique	E	Joules	J		$E = P \times t$
Energie cinétique	E	Watt heure	Wh		

Nom	Formule	Modèle moléculaire
Dioxygène	O ₂	
Dihydrogène	H ₂	
Diazote	N ₂	
Dioxyde de carbone	CO ₂	
Eau	H ₂ O	
Méthane	CH ₄	

Nom	Symbole	Modèle moléculaire
Carbone	C	
Hydrogène	H	
Oxygène	O	
Azote	N	
Fer	Fe	
Cuivre	Cu	
Or	Au	

Définition :
C'est un assemblage d'atomes

Carte d'identité :

Nombre de nucléons (Protons + neutrons) → A

Nombre de protons (numéro atomique) → Z

Symbole → X

La molécule

Atome

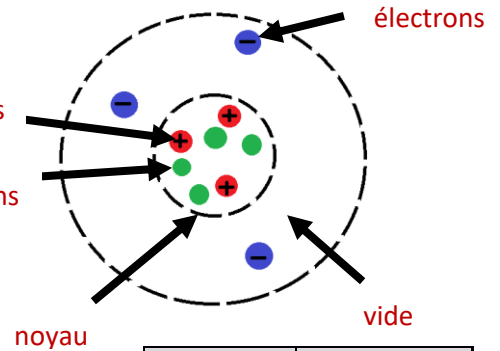
La matière

Un atome est toujours neutre, il possède autant de protons que d'électrons.

Ion négatif :

Ion

Ion positif :



Définition : Atome ou groupe d'atomes ayant gagné un ou plusieurs électrons

Définition : Atome ou groupe d'atomes ayant perdu un ou plusieurs électrons

Formules	Noms
HO ⁻	Hydroxyde
SO ₄ ²⁻	Sulfates
CO ₃ ²⁻	Carbonates
NO ⁻	Nitrates
Cl ⁻	Chlorure

Formules	Noms
Na ⁺	Sodium
Cu ²⁺	Cuivre II
Fe ²⁺	Fer II
Fe ³⁺	Fer III
H ⁺	Hydrogène
Zn ²⁺	Zinc