Retourner à : Chimie – 4eme

Un atome est une minuscule particule de matière.

Il existe plus d'une centaine d'atomes différents.

Une atome est une sphère que l'on représente par un rond de couleur.

Une molécule est constituée de plusieurs atomes liés entre eux.

Il existe des millions de molécules différentes faisant les différentes matières qui nous entourent.

Les **atomes** sont représentés par des **symboles**.

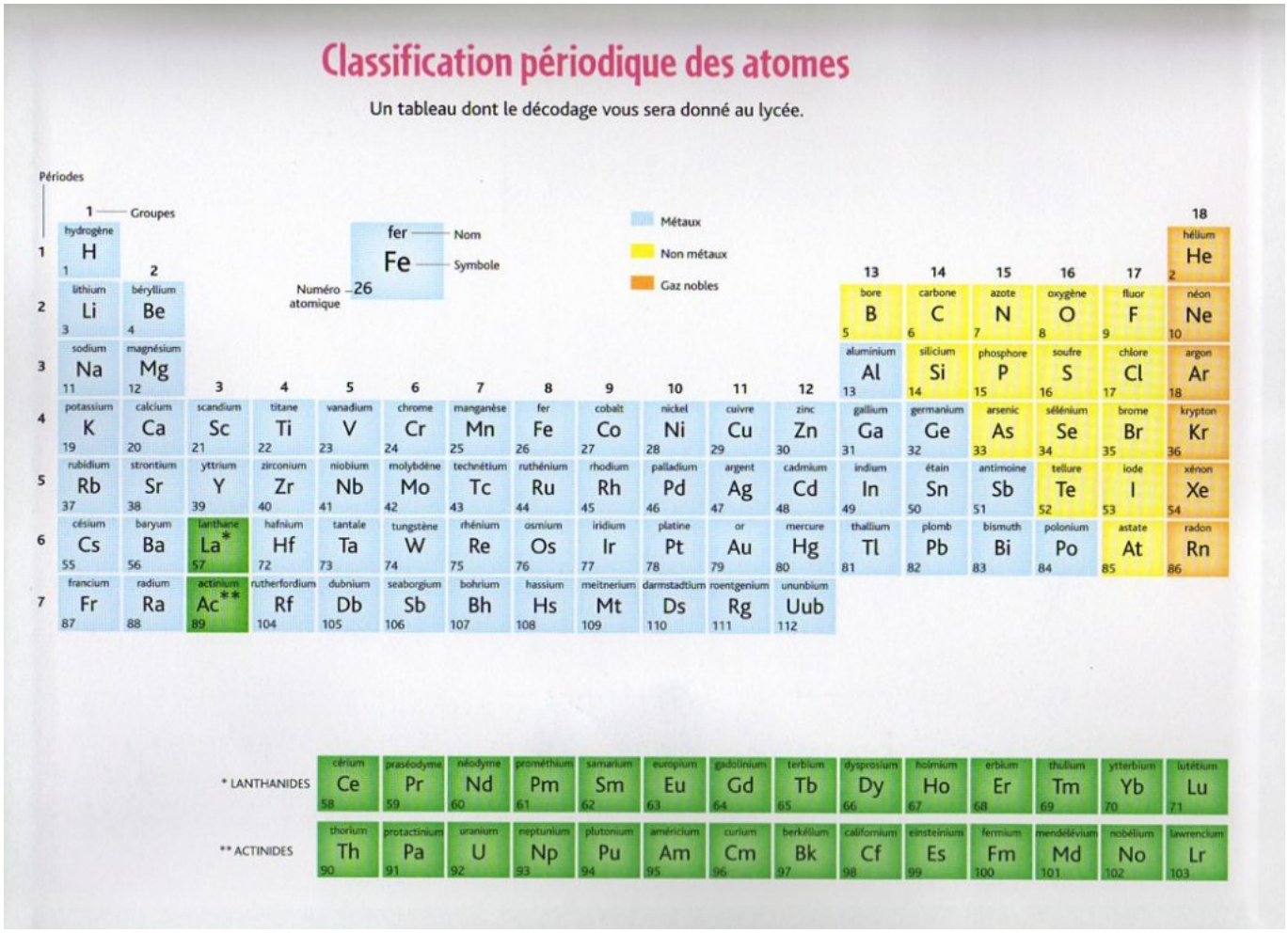
Exemples : O pour oxygène, C pour carbone, Ca pour calcium, Cu pour cuivre, Cℓ pour chlore, Cr pour Chrome…

Les **molécules** sont représentés par des **formules**.

Exemples : H_2O pour l'eau, CH_4 pour le méthane …

Remarque : On note le nombre de fois qu'intervient l'atome dans une molécule en indice (en bas à droite) du symbole de l'atome.

Tous les atomes sont classés dans le tableau périodique :



Atomes et molécules

I - Atomes

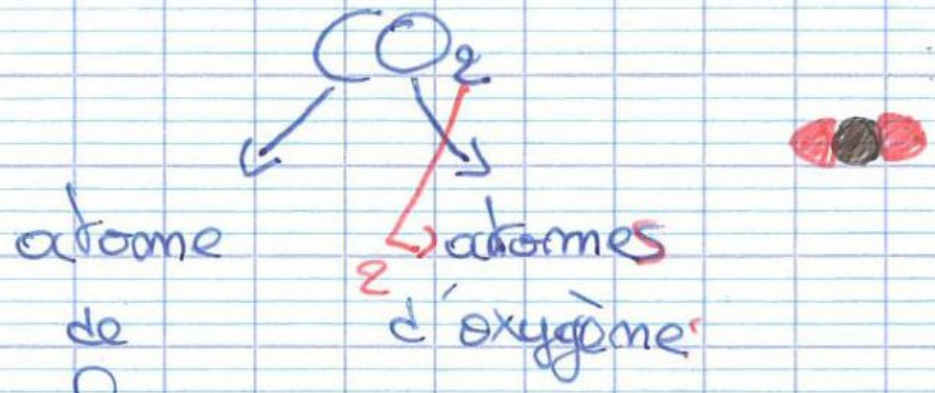
Toute la matière est constituer d'Atomes.
Ils sont infiniment petits.
Il en existe une centaines environ, tous classés dans le tableau périodique.
Ils sont représentés par des symboles : c'est toujours une lettre majuscule suivie parfois d'une minuscule.

Nom de l'atome	Symbole	Modèle
Atome de carbonne	C	
Atome d'oxygène	O	
Atome d'Hydrogène	H	

II - Molécules

Une molécule est constituée d'au moins 2 atomes liés entre eux
Une molécule est représentée par sa formule chimique.

ex : Molécule de dioxyde de carbonne



Voir tableau :

Remarque :

CO → molécule

Co → atome

nom de molécule	formule	composition	modèle
eau	H_2O	- 2 atomes d'hydrogène - 1 atomes d'oxygène	
dioxyde de carbone	CO_2	- 1 atomes de carbone - 2 atomes d'oxygène	
méthane	CH_4	- 1 atomes de carbone - 4 atomes d'hydrogène	
monoxyde de carbone	CO	- 1 atomes de carbone - 1 atomes d'oxygène	
dioxygène	O_2	2 atomes d'oxygène	

Leçon précédente
Visualisation de molécules
Leçon suivante
Exercices d'entrainement