

LES ATOMES


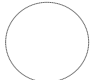




Pour comprendre la chimie, tout le contenu de ce polycopié doit être su par cœur.

☺ La définition :

Un **atome** est une _____ de matière dont la taille est d'environ _____ (0,1 nm ou 10^{-10} m).

☺ Représenter les atomes :

◆ Le **modèle** est une _____ colorée représentant un atome.

Le nom :	Atome d'hydrogène	Atome de carbone	Atome d'azote	Atome d'oxygène	Atome de chlore	Atome de soufre
Le modèle :						
Comment se rappeler la couleur du modèle ?						

◆ Le **symbole** d'un atome s'écrit avec une _____ suivie s'il le faut d'une _____.

Le nom :	Atome d'hydrogène (hydrogen)	Atome de carbone (carbon)	Atome d'azote (nitrogen)	Atome d'oxygène (oxygen)	Atome de chlore (chlorine)	Atome de soufre (sulfur)
Le symbole :						

LES MOLÉCULES




Pour comprendre la chimie, tout le contenu de ce polycopié doit être su par cœur.

☺ La définition :


Les **molécules** sont des _____ de plusieurs _____.




☺ Les molécules les plus courantes :


Les molécules **diatomiques** sont constituées de **2 atomes** :

Les corps simples formés d' atomes identiques :		
Nom :	Modèle :	Formule :
Le gaz dihydrogène		
Le gaz diazote		
Le gaz dioxygène		

Les molécules **triatomiques** sont constituées de **3 atomes** :






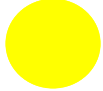
Les corps simples formés d' atomes identiques :		
Nom :	Modèle :	Formule :
Le gaz ozone (trioxygène)		

Les corps composés formés d' atomes différents :		
Nom :	Modèle :	Formule :
Le gaz dioxyde de carbone		
Le gaz dioxyde de soufre		
L' eau		

Les corps composés formés d' atomes différents :		
Nom :	Modèle :	Formule :
Le gaz monoxyde de carbone		

Un atome est une boule de matière dont la taille est d'environ un dixième de nanomètre (0,1 nm ou 10^{-10} m).


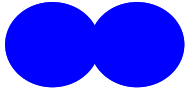

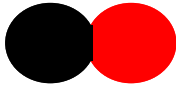
♦ Un modèle est une boule colorée représentant un atome.

Le nom :	Atome d'hydrogène	Atome de carbone	Atome d'azote	Atome d'oxygène	Atome de chlore	Atome de soufre
Le modèle :						
Comment se rappeler la couleur du modèle ?	Le gaz est transparent.	Le charbon est noir.	L'atmosphère émet de la lumière bleue le jour.	Le sang oxygéné est rouge vif.	La chlorophylle est verte.	Le soufre en poudre est jaune.

♦ Un symbole s'écrit avec une MAJUSCULE suivie s'il le faut d'une minuscule.

Le nom :	Atome d'hydrogène	Atome de carbone	Atome d'azote	Atome d'oxygène	Atome de chlore	Atome de soufre
Le symbole :	H	C	N	O	Cl	S
Comment se souvenir du symbole ?	Pre-mière lettre du nom.	Pre-mière lettre du nom.	Nitrogen	La première lettre du nom.	Clorin	Pre-mière lettre du nom.

Les molécules sont des groupes de plusieurs atomes.

Les molécules diatomiques sont constituées de 2 atomes		
Nom :	Modèle :	Formule :
<i>Les corps simples atomes identiques :</i>		
Le gaz dihydrogène		H₂
Le gaz diazote		N₂
Le gaz dioxygène		O₂
<i>Les corps composés atomes différents :</i>		
Le gaz monoxyde de carbone		CO

Les molécules triatomiques sont constituées de 3 atomes

Nom :

Modèle :

Formule :

***Les corps simples
atomes identiques :***

**Le gaz
ozone**



O₃

***Les corps composés
atomes différents :***

**Le gaz
dioxyde de
carbone**



C O₂

**Le gaz
dioxyde de
soufre**



S O₂

L'eau



H₂ O