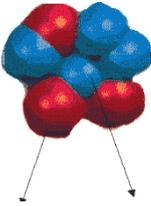


L'ATOME	Le NOYAU
Il est constitué d'unautour duquel tournent des	Il est constitué de et de
La charge électrique d'un électron est: La charge électrique du proton est : La charge électrique du neutron est:	 <p style="text-align: center;">..... </p>
Un atome est électriquement donc :	Nombre d'..... = Nombre de

Élément	Symbole
	O
Azote	
Soufre	S
	Na
Fer	
Zinc	
	Ca

Un ion simple (monoatomique) est un atome qui a

L'ion chlorure Cl^- est un atome de chlore qui a

L'ion magnésium Mg^{2+} est un atome de magnésium qui a

Les ions positifs s'appellent des, les ions négatifs s'appellent des

Symbole	Nom	Nombre de protons	Nombre d'électrons	Nombre de neutrons
A_{53}^{77}				
O_8^6				
Cl_{29}^{35}				
F_{26}^{56}				
Fe^{2+}				
O^{2-}				

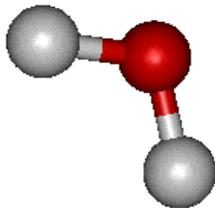
Une molécule est

La formule chimique de la molécule de dioxygène est :

Donner le nom de ces autres molécules diatomiques:

H₂ : ; Cl₂ : ; N₂ :

HCl : ; CO :



La molécule d'eau est formée

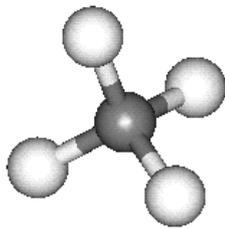
- d'un atome d'

- et de deux atomes d'

Sa formule chimique est donc:

D'autres exemples de molécules triatomiques:

.....
.....



La molécule de méthane de formule chimique CH₄ est formée:

- d'un atome de

- de quatre atomes d'

Indiquez le nom et le nombre des atomes présents dans les corps suivants :

a) acide sulfurique H₂SO₄ :

b) dioxyde de soufre SO₂ :

c) sulfate de cuivre CuSO₄ :

d) dioxyde d'azote NO₂ :

Représenter le modèle de Bohr pour les atomes suivants :

	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
1	hydrogène : ${}^1_1\text{H}$ 							hélium : ${}^4_2\text{He}$
2	lithium : ${}^7_3\text{Li}$ 	béryllium : ${}^9_4\text{Be}$ 	bore : ${}^{11}_5\text{B}$ 	carbone : ${}^{12}_6\text{C}$ 	azote : ${}^{14}_7\text{N}$ 	oxygène : ${}^{16}_8\text{O}$ 	fluor : ${}^{19}_9\text{F}$ 	néon : ${}^{20}_{10}\text{Ne}$
3	sodium : ${}^{23}_{11}\text{Na}$ 	magnésium : ${}^{24}_{12}\text{Mg}$ 	aluminium : ${}^{27}_{13}\text{Al}$ 	silicium : ${}^{28}_{14}\text{Si}$ 	phosphore : ${}^{31}_{15}\text{P}$ 	soufre : ${}^{32}_{16}\text{S}$ 	chlore : ${}^{35}_{17}\text{Cl}$ 	argon : ${}^{40}_{18}\text{Ar}$

Représenter les atomes suivants par le modèle de Lewis :

	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
1	Hydrogène : ${}^1_1\text{H}$ H							Hélium : ${}^4_2\text{He}$ He
2	Lithium : ${}^7_3\text{Li}$ Li	Béryllium : ${}^9_4\text{Be}$ Be	Bore : ${}^{11}_5\text{B}$ B	Carbone : ${}^{12}_6\text{C}$ C	Azote : ${}^{14}_7\text{N}$ N	Oxygène : ${}^{16}_8\text{O}$ O	Fluor : ${}^{19}_9\text{F}$ F	Néon : ${}^{20}_{10}\text{Ne}$ Ne
3	Sodium : ${}^{23}_{11}\text{Na}$ Na	Magnésium : ${}^{24}_{12}\text{Mg}$ Mg	Aluminium : ${}^{27}_{13}\text{Al}$ Al	Silicium : ${}^{28}_{14}\text{Si}$ Si	Phosphore : ${}^{31}_{15}\text{P}$ P	Soufre : ${}^{32}_{16}\text{S}$ S	Chlore : ${}^{35}_{17}\text{Cl}$ Cl	Argon : ${}^{40}_{18}\text{Ar}$ Ar