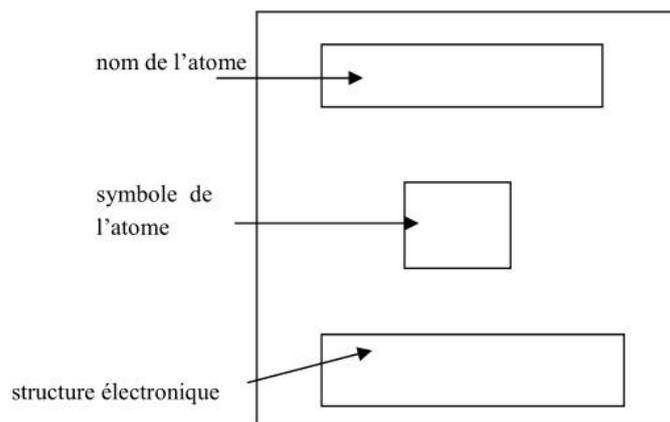


Comment classer les éléments chimiques ?

Vous avez à votre disposition une liste de 18 atomes différents classés dans l'ordre alphabétique de leurs noms. Existe-t-il d'autres façons de les classer ?

1) Après avoir complété le tableau ci-dessous avec la structure électronique de chacun des atomes, construire 18 petites fiches représentant chacune un atome. (voir ci-joint)

2) Choisir un classement de ces fiches en indiquant vos critères de classement en bas de cette feuille.



Nom de l'atome	Symbole de l'atome	Numéro atomique (ou nombre de)	Structure électronique
Aluminium	Al	13	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$
Argon	Ar	18	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$
Azote	N	7	$1s^2 2s^2 2p^3$
Béryllium	Be	4	$1s^2 2s^2$
Bore	B	5	$1s^2 2s^2 2p^1$
Carbone	C	6	$1s^2 2s^2 2p^2$
Chlore	Cl	17	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$
Fluor	F	9	$1s^2 2s^2 2p^5$
Hélium	He	2	$1s^2$
Hydrogène	H	1	$1s^1$
Lithium	Li	3	$1s^2 2s^1$
Magnésium	Mg	12	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$
Néon	Ne	10	$1s^2 2s^2 2p^6$
Oxygène	O	8	$1s^2 2s^2 2p^4$
Phosphore	P	15	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$
Silicium	Si	14	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$
Sodium	Na	11	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$
Soufre	S	16	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$

Nos critères de classement :

.....

.....

.....

Aller + loin

Crée 3 fiches d'identité pour les éléments de votre choix selon la forme suivante :

Nom de l'atome

Symbole
de
l'élément

Numéro
atomique

Dessin d'un ou
plusieurs objets
contenant cet
élément