

Ch 5 Les essentiels

Classification périodique

Complétez pour chaque case dans cet ordre :

- Symbole
- Numéro atomique
- Structure électronique
- Règle appliquée : duet ou octet
- Famille quand elle est connue

Hydrogène							Hélium
Lithium	Béryllium	Bore	Carbone	Azote	Oxygène	Fluor	Néon
Sodium	Magnésium	Aluminium	Silicium	Phosphore	Soufre	Chlore	Argon

Les ions monoatomiques

Donnez les formules des ions formés connaissant le nombre d'électrons gagnés ou perdus puis leur nom.

Na	Mg	Al	K	Ca	Fe	Cu	Zn	Ag	Pt	Au	Pb
- 1	- 2	- 3	- 1	- 2	- 2/ - 3	- 2	- 2	- 1	- 2	- 3	- 2
ion	ion	ion	ion	ion	ion	ion	ion	ion	ion	ion	ion

O	S	F	Cl	Br	I
+ 2	+ 2	+ 1	+ 1	+ 1	+ 1
ion	ion	ion	ion	ion	ion

