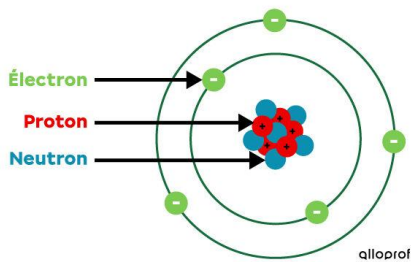


Les électrons dans l'atome

Atome



Couches et sous-couches électroniques :

première couche K :

1s (1 à 2 électrons)

deuxième couche L avec deux sous couches :

2s (1 à 2 électrons) et 2p (1 à 6 électrons)

troisième couche M avec trois sous couches :

3s et 3p puis 3d (1 à 10 électrons)

quatrième couche...

ordre de « remplissage électronique » :

1s → 2s → 2p → 3s → 3p → 4s → 3d → 4p → ...

Exemple : atome d'oxygène $^{16}_8\text{O}$ 8 électrons

2 électrons sur la couche K (1s), 2 électrons sur la sous-couche s de la couche L, 4 électrons sur la sous-couche p de la couche L : $1s^2 2s^2 2p^4$

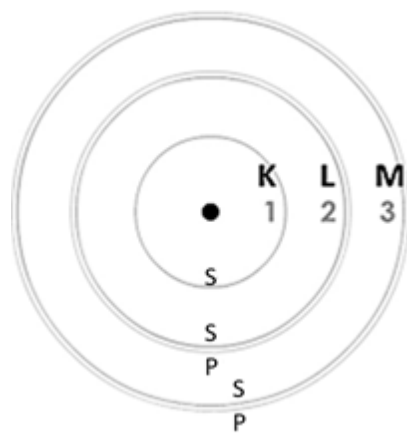


Tableau partiel de la classification périodique :

1																	2
H																	He
3	4											5	6	7	8	9	10
Li	Be											B	C	N	O	F	Ne
11	12											13	14	15	16	17	18
Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar
19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr

Bloc s

Bloc d

Bloc p