



L'ESSENTIEL DU COURS

* Tableau de classification périodique :

H (Z=1) K ¹							He (Z=2) K ²
Li (Z=3) K ² L ¹	Be (Z=4) K ² L ²	B (Z=5) K ² L ³	C (Z=6) K ² L ⁴	N (Z=7) K ² L ⁵	O (Z=8) K ² L ⁶	F (Z=9) K ² L ⁷	Ne(Z=10) K ² L ⁸
Na(Z=11) K ² L ⁸ M ¹	Mg(Z=12) K ² L ⁸ M ²	Al (Z=13) K ² L ⁸ M ³	Si (Z=14) K ² L ⁸ M ⁴	P (Z=15) K ² L ⁸ M ⁵	S (Z=16) K ² L ⁸ M ⁶	Cl (Z=17) K ² L ⁸ M ⁷	Ar (Z=18) K ² L ⁸ M ⁸

* Dans le tableau de classification périodique :

- Les éléments appartenant à une même ligne ont le même nombre de couches électroniques occupées par les électrons.
- Les éléments appartenant à une même colonne ont le même nombre d'électrons de valence et des propriétés chimiques voisines et forment une famille.

* Le numéro de la ligne correspond au nombre de couches électroniques occupées par les électrons.

* Le numéro de la colonne correspond au nombre d'électrons de valence de l'atome.

* A l'exception de l'hydrogène, les éléments de la 1^{ère} colonne forment la famille des métaux alcalins.

* Les éléments de la 2^{ème} colonne forment la famille des métaux alcalino-terreux.

* Les éléments de la 7^{ème} colonne forment la famille des halogènes.

* Les éléments de la 8^{ème} colonne forment la famille des gaz rares ou inertes.

* Dans le tableau de classification périodique :

- Dans une même ligne l'électronégativité des éléments augmente de gauche à droite.
- Dans une même colonne l'électronégativité des éléments augmente de bas vers le haut.