**Le tableau périodique des éléments**

Tableau périodique - une façon d'organiser les éléments qui explique et prédit leurs propriétés physiques et chimiques.

Les métaux sont généralement situés à la gauche, tandis que les non-métaux sont situés à la droite (Ligne rouge).

Les éléments dans la même colonne (de haut à bas)sont appelés un groupe. Ex:Li, Na, K, Rb, Cs et Fr sont dans un groupe.

Les rangées dans un tableau périodique (gauche à droite) sont appelées des périodes.
Ex. Du lithium au néon

Dans le tableau périodique dans ton livre, les gaz (g) sont en orange, les liquides (l) sont en **bleu** et les solides (s) sont en violet.

L'ensemble des éléments se trouvant dans une même colonne du tableau se nomme groupe chimique d'éléments. Ces éléments ont des propriétés physiques et chimiques semblables.

Les ***métaux alcalins*** (groupe 1) sont lustrés, métallique (couleur argent), et forment des composés habituellement solides et blancs et ils sont solubles

dans l'eau. Ex.: H, Li, Na, K, etc.

Les métaux ***alcalino-terreux*** (groupe 2) sont lustrés, métallique (couleur argent), mais forment des composés qui sont insolubles dans l'eau. Ex.: Be, Mg, Ca, etc.

Les ***halogènes*** (groupe 17) réagissent généralement avec les métaux alcalins. Ex.: F, Cl, Br, etc.

Les ***gaz rares*** (groupe 18) ne forment généralement pas de composés. Ex.: He, Ne, Ar, etc.