Bilan à retenir :

- Dans la classification périodique les éléments sont rangés par …….

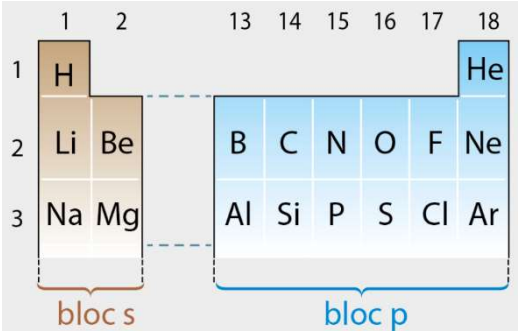
  ……

- Chaque ligne de la classification s'appelle une ……..
- Chaque colonne de la classification s'appelle une ……..……

EN SECONDE : LA CLASSIFICATION SIMPLIFIEE

La classification simplifiée reprend les trois premières lignes du tableau complet, c'est-à-dire les éléments allant de Z = 1 à Z = 18.

Les colonnes y sont numérotées 1, 2 puis 13, 14.. (et non 3, 4..) car à la quatrième ligne, le tableau est écartelé pour laisser rentrer un bloc de 10 colonnes après la colonne 2 (le bloc d).



Le tableau apporte des informations sur le numéro atomique, mais surtout sur le cortège d'électrons.

En effet, on passe à la ligne suivante quand la couche d'électrons est pleine.

- La ligne occupée correspond donc à

Les éléments d'une même période (= ……..) ont ……..……..

Avec cette organisation on voit apparaître des blocs.

- Le bloc s correspond aux deux premières colonnes 1 et 2. Il est occupé par les éléments ayant

- Le bloc p correspond aux colonnes 13 à 18. Il est occupé par les éléments ayant

- La colonne occupée par un élément permet de trouver

Les éléments d'une même famille (= ……) ont …….

La réactivité chimique est liée à la configuration de la couche de valence. Les éléments d'une famille ont des propriétés chimiques voisines car ils ont le même nombre d'électrons de valence

Certaines familles particulièrement remarquables par leurs propriétés chimiques ont un nom : Famille 18 (à savoir): les ……

Autres familles (pas à savoir)

Famille 1 : les …… et famille 17 ……..……