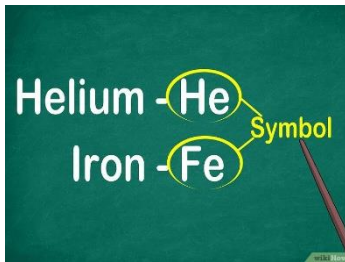
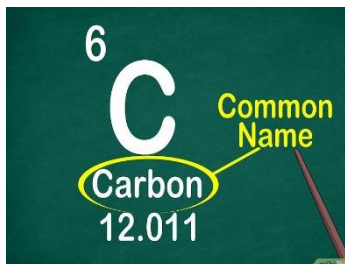


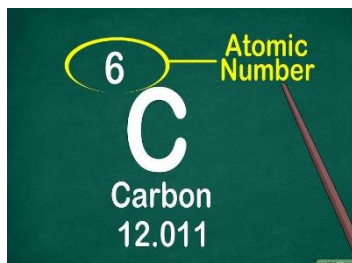
1 - ÉTUDIER LES ÉLÉMENTS CHIMIQUES À PARTIR DU TABLEAU PÉRIODIQUE DES ÉLÉMENTS



1) Repérez les symboles des éléments : ils n'ont qu'une ou deux lettres. C'est l'information qui apparaît le plus nettement au milieu de chaque carré.



2) Repérez éventuellement le nom de l'élément. Sur certains tableaux très complets, le nom de l'élément (dans la langue du pays de diffusion) est indiqué dans le carré.



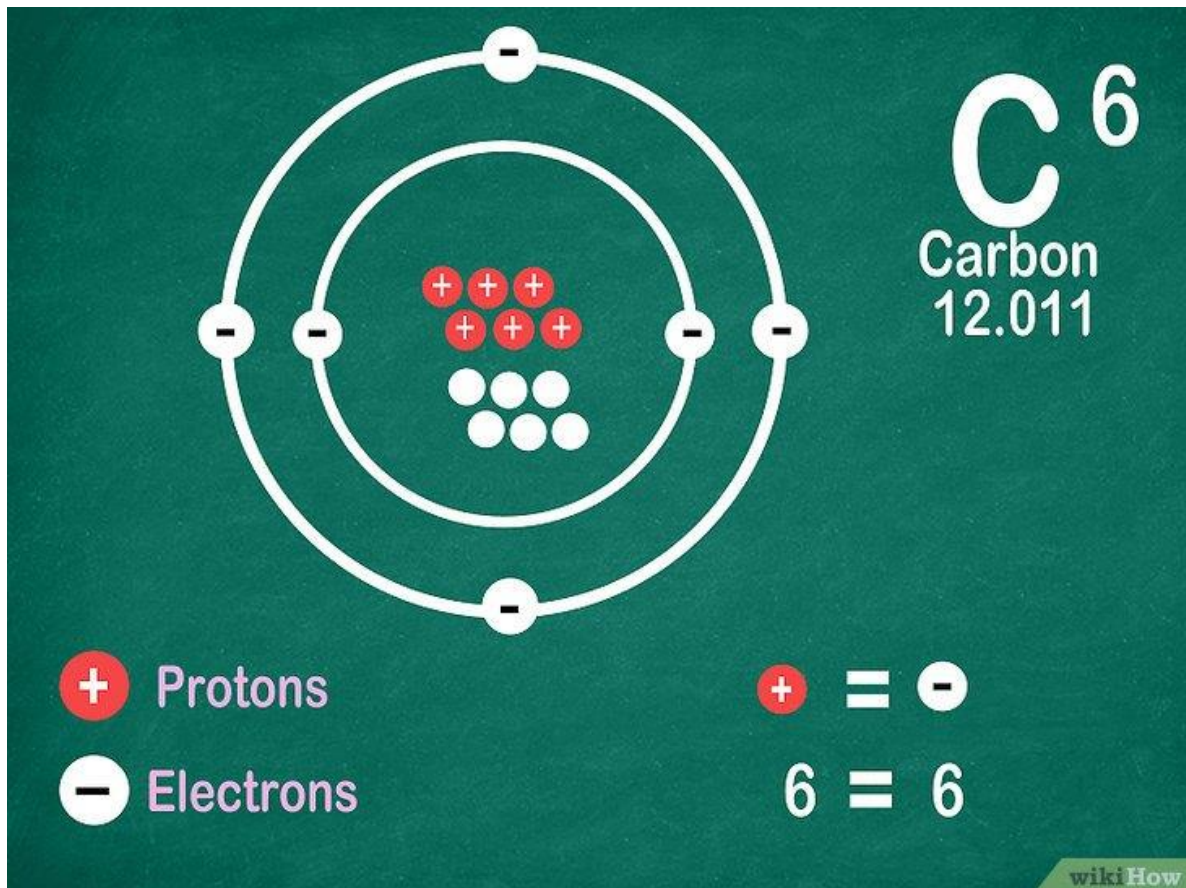
3) Repérez le numéro atomique d'un élément. Souvent placé en haut du carré, il n'y a pas de règle concernant son emplacement. Toujours bien placé et souvent en gras, c'est une information

capitale.

REMARQUE 1 : Le numéro atomique est toujours un entier.

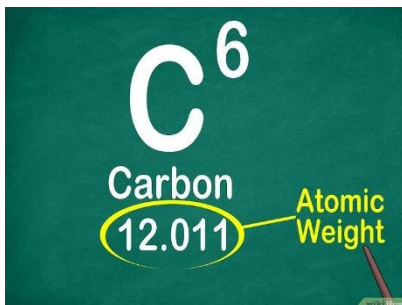
REMARQUE 2 : C'est le nombre de protons contenus dans un atome donné.

REMARQUE 3 : Ce numéro atomique permet aussi de calculer le nombre d'électrons et de neutrons d'un atome. Pourquoi ?



L'atome est électriquement neutre

REMARQUE 4 : Tout élément chimique a autant d'électrons que de protons. Cela est vrai autant que l'atome n'est pas ionisé. Les protons ont une charge positive, tandis que les électrons ont une même charge négative, les deux s'équilibrant dans les atomes au repos,



4) **Repérez la masse atomique.** La masse atomique est inscrite au bas du carré de l'élément, sous le symbole. La masse atomique est la masse de tous les éléments qui composent le noyau d'un atome donné, lequel renferme des protons et des neutrons.

REMARQUE 1 : il est fréquent que le nombre de masse soit un nombre décimal.

REMARQUE 2 : C'est le nombre de nucléons, c'est-à-dire la somme des protons et des neutrons.

REMARQUE 3 : Pour déterminer la masse atomique relative de l'élément étudié, on arrondit la masse atomique à l'entier le plus proche.