



Chapitre 6

Cours 1 : élément chimique Résumé (1/1)

2^{nde}

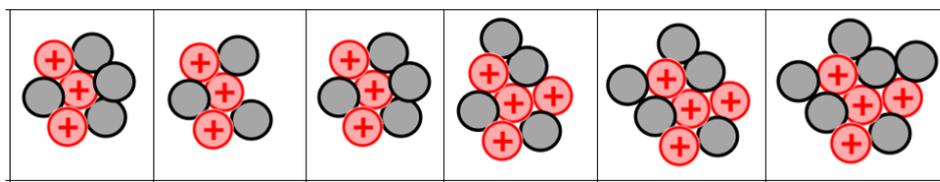
Élément chimique

Un élément chimique est défini par son n° atomique Z , c'est à dire par son nombre de protons.

A chaque valeur de Z correspond donc un seul symbole chimique.

Exemple 1

Légende :

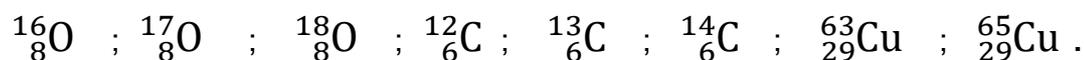


Parmi les 6 noyaux représentés ci-dessus, il n'y a que 2 éléments chimiques différents :

Il y a l'élément chimique pour lequel Z = 3 (les 3 premiers)

Il y a l'élément chimique pour lequel Z = 4 (les 3 derniers)

Exemple 2



Parmi les 8 noyaux représentés ci-dessus, il n'y a que 3 éléments chimiques différents :

Il y a l'élément chimique pour lequel Z = 8 (Symbole O, c'est l'oxygène)

Il y a l'élément chimique pour lequel Z = 6 (Symbole C, c'est le carbone)

Il y a l'élément chimique pour lequel Z = 29 (Symbole Cu, c'est le cuivre)