

<b>Rappels de cours :</b>
---------------------------

**Aides :****Aide atome :**

- L'atome est constitué d'un noyau central chargé positivement autour duquel gravitent des électrons chargés négativement.  
Le nombre de charges positives portées par le noyau de l'atome est égal au nombre de charges négatives portées par tous les électrons.  
L'atome est dit alors électriquement neutre.  
En aucun cas la structure du noyau de l'atome ne peut changer.

**Aide ion :**

- Un ion est un atome ou un groupe d'atomes qui a perdu ou gagné un ou plusieurs électrons  
Un atome qui a perdu un ou plusieurs électrons (c'est à dire une ou plusieurs charges négatives) est un ion chargé positivement ou cation (exemple : ion sodium  $\text{Na}^+$ )  
Un atome qui a gagné un ou plusieurs électrons (c'est à dire une ou plusieurs charges négatives) est un ion chargé négativement ou anion (exemple : ion chlorure  $\text{Cl}^-$ ).  
Un ion n'est pas électriquement neutre.  
En aucun cas la structure du noyau de l'ion ne peut changer.