

II°) Qu'est ce qu'un ion ?

1°) Les ions monoatomiques

Un ion monatomique est un atome qui a gagné ou perdu un ou plusieurs électrons.

S'il l'atome a perdu des électrons, l'ion obtenu est chargé **positivement**; il s'agit d'un **cation**.

S'il l'atome a gagné des électrons, l'ion obtenu est chargé **négativement**; il s'agit d'un **anion**.

Exemple: Après avoir visionné la petite vidéo, essayez de compléter les tableaux suivants :

	Atome de chlore	Ion chlorure		Atome de fer	Ion fer II
Symbole					
Charge du noyau				+26e	
Nombre d'électrons	17	18			24
Charge du nuage électronique					
Charge globale					

2°) Les ions polyatomiques

Un ion polyatomique est un **groupe d'atomes** qui a gagné ou perdu un ou plusieurs électrons.

Ex : l'ion sulfate de formule SO_4^{2-} (explication détaillée dans la petite vidéo). L'ion est composé d'un atome de soufre et de quatre atomes d'oxygène. Sa charge globale est de $-2e$.

Exercice : Voici la formule de différents ions polyatomiques. Pour chacun d'entre eux, faites une phrase indiquant les atomes qui le composent ainsi que sa charge globale.

- l'ion carbonate CO_3^{2-}
- l'ion nitrate NO_3^-
- l'ion hydroxyde HO^-