

Exemple:

	Atome de chlore	Ion chlorure		Atome de fer	Ion fer II
Symbole	Cl	Cl⁻	Symbole	Fe	Fe²⁺
Charge du noyau	+17e	+17e	Charge du noyau	+26e	+26e
Nombre d'électrons	17	18	Nombre d'électrons	26	24
Charge du nuage électronique	-17e	-18e	Charge du nuage électronique	-26e	-24e
Charge globale	0e	-e	Charge globale	0e	+2e

Correction de l'exercice sur les ions polyatomiques :

L'ion carbonate a pour formule CO_3^{2-} .

Il est composé d'un atome de carbone et de trois atomes d'oxygène. Sa charge globale est de $-2e$.

L'ion nitrate a pour formule NO_3^- .

Il est composé d'un atome d'azote et de trois atomes d'oxygène. Sa charge globale est de $-e$.

L'ion hydroxyde a pour formule NO^- .

Il est composé d'un atome d'azote et d'un atome d'oxygène. Sa charge globale est de $-e$.