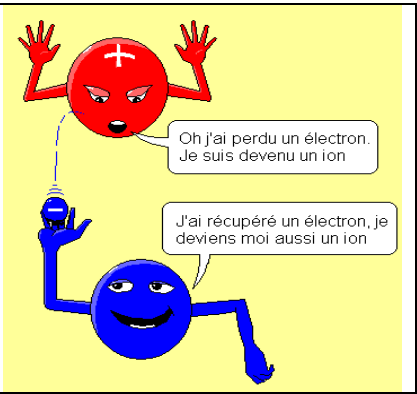
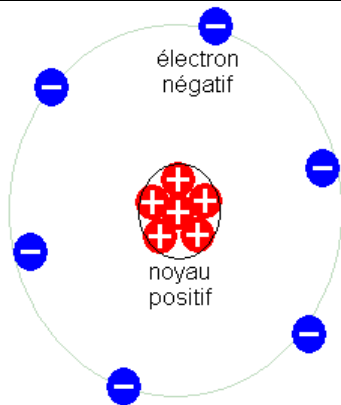


Formation des ions

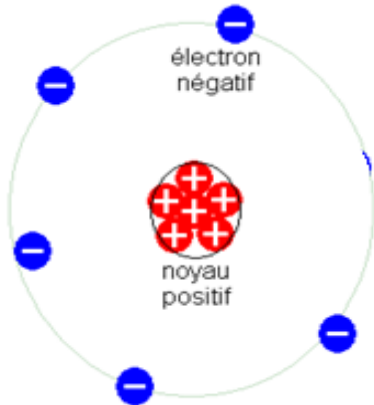


RAPPEL :



6 protons (+) = 6 électrons (-)

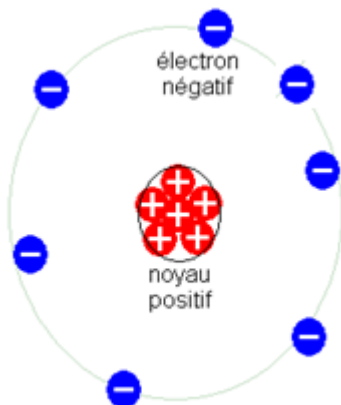
Un atome est neutre électriquement, car il a autant de protons positifs dans son noyau que d'électrons négatifs qui gravitent autour



6 protons (+) > 5 électrons (-)

S'il perd un électron (-), sa charge positive devient plus importante.

Il se transforme en **ion positif**, ou **cation**.

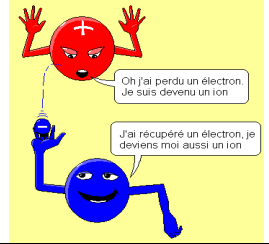


6 protons (+) < 7 électrons (-)

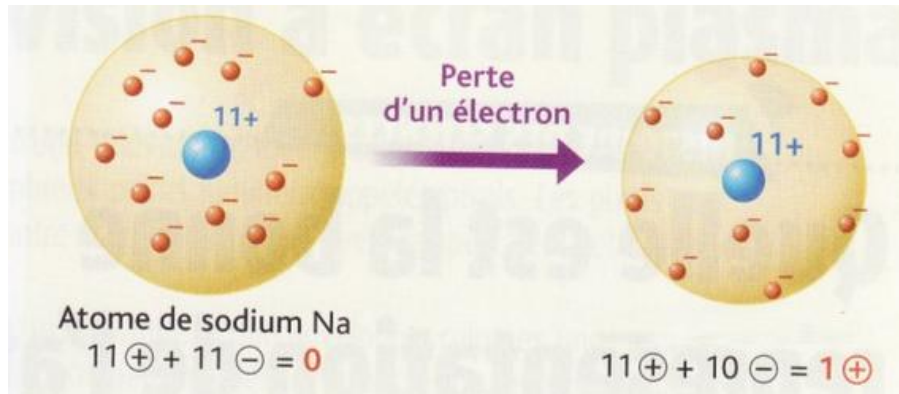
S'il gagne un électron (-), sa charge négative devient plus importante.

Il se transforme en **ion négatif** ou **anion**.

Formation des ions

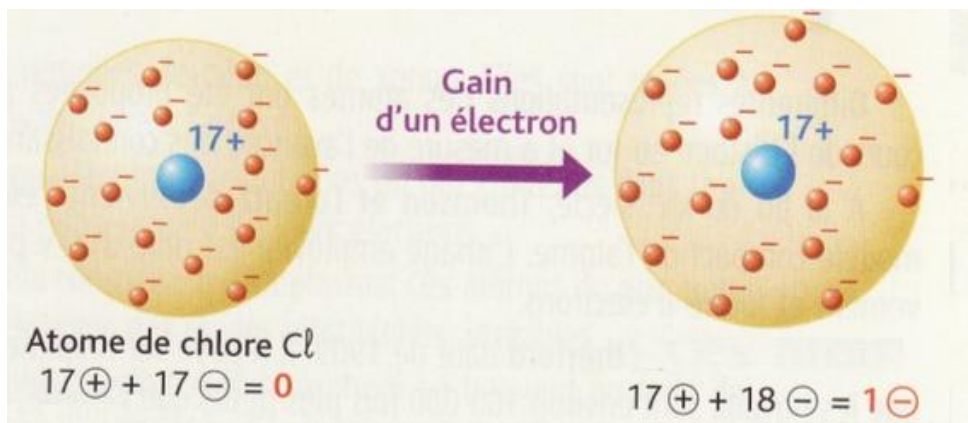


Que se passe-t-il quand l'atome de sodium **Na** perd un électron ?



Il se transforme en :	<input type="checkbox"/> Ion positif (cation)	<input type="checkbox"/> Ion sodium Na^+
	<input type="checkbox"/> Ion négatif (anion)	<input type="checkbox"/> Ion sodium Na^-

Que se passe-t-il quand l'atome de chlore **Cl** gagne un électron ?

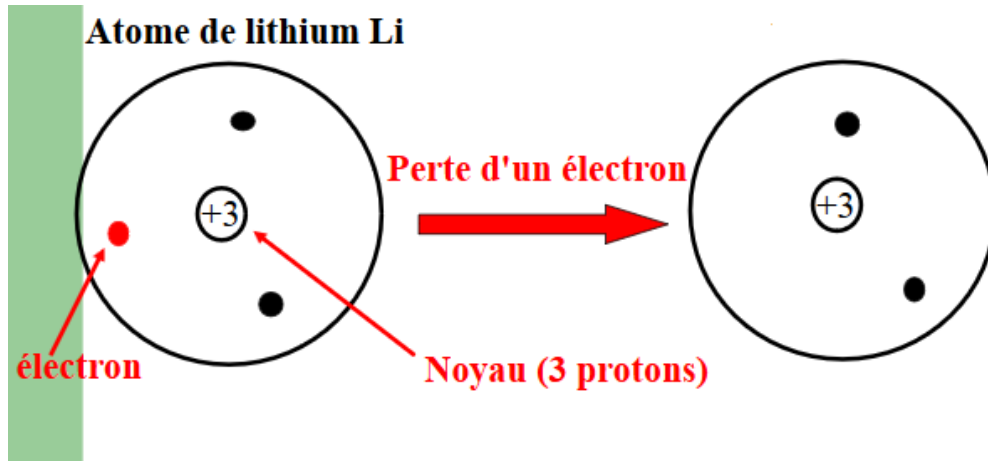


Il se transforme en :	<input type="checkbox"/> Ion positif (cation)	<input type="checkbox"/> Ion chlore Cl^+
	<input type="checkbox"/> Ion négatif (anion)	<input type="checkbox"/> Ion chlorure Cl^-

Formation des ions

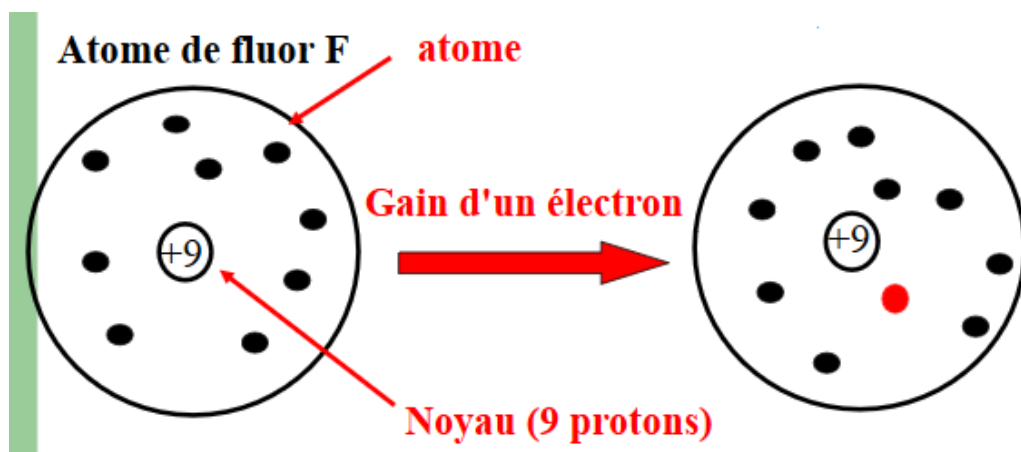


Que se passe-t-il quand l'atome de lithium Li perd un électron ?



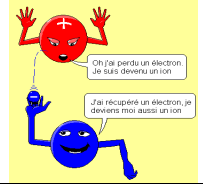
Il se transforme en :	<input type="checkbox"/> Ion positif (cation)	<input type="checkbox"/> Ion lithium Li^+
	<input type="checkbox"/> Ion négatif (anion)	<input type="checkbox"/> Ion lithium Li^-

Que se passe-t-il quand l'atome de fluor F gagne un électron ?

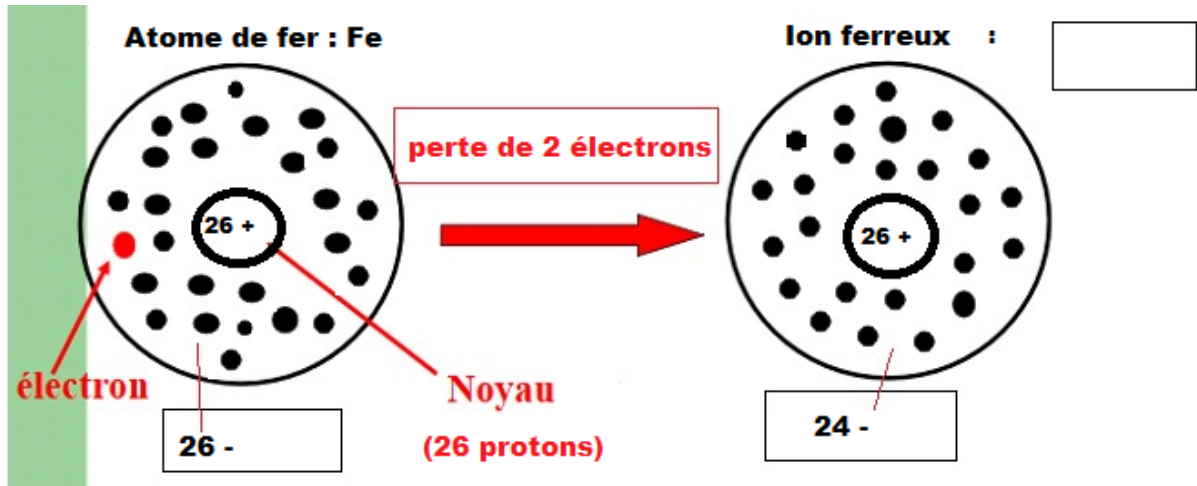


Il se transforme en :	<input type="checkbox"/> Ion positif	<input type="checkbox"/> Ion fluor F^+
	<input type="checkbox"/> Ion négatif	<input type="checkbox"/> Ion fluorure F^-

Formation des ions

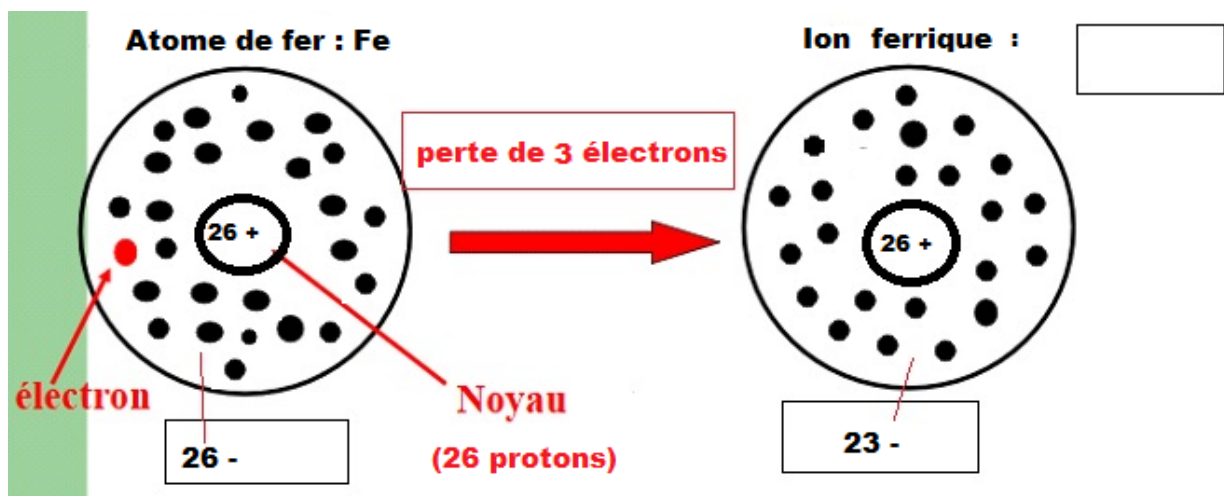


Que se passe-t-il quand l'atome de fer **Fe** perd deux électrons ?



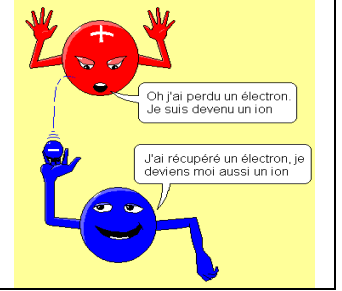
Il se transforme en :	<input type="checkbox"/> Ion positif (action)	Ion ferreux
	<input type="checkbox"/> Ion négatif (anion)	

Que se passe-t-il quand l'atome de fer **Fe** perd 3 électrons ?



Il se transforme en :	<input type="checkbox"/> Ion positif (cation)	Ion ferrique
	<input type="checkbox"/> Ion négatif (anion)	

Formation des ions



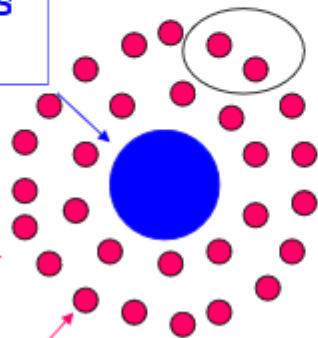
Que se passe-t-il quand l'atome de cuivre **Cu** perd 2 électrons ?

L'atome de cuivre

Cu

Le noyau :
29 charges
positives

Les électrons :
29 charges
négatives



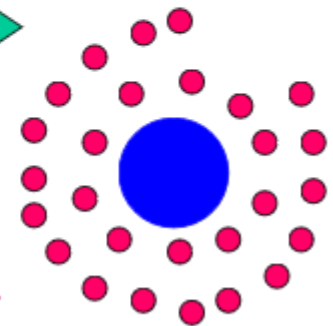
Perte de 2 électrons



L'ion cuivre

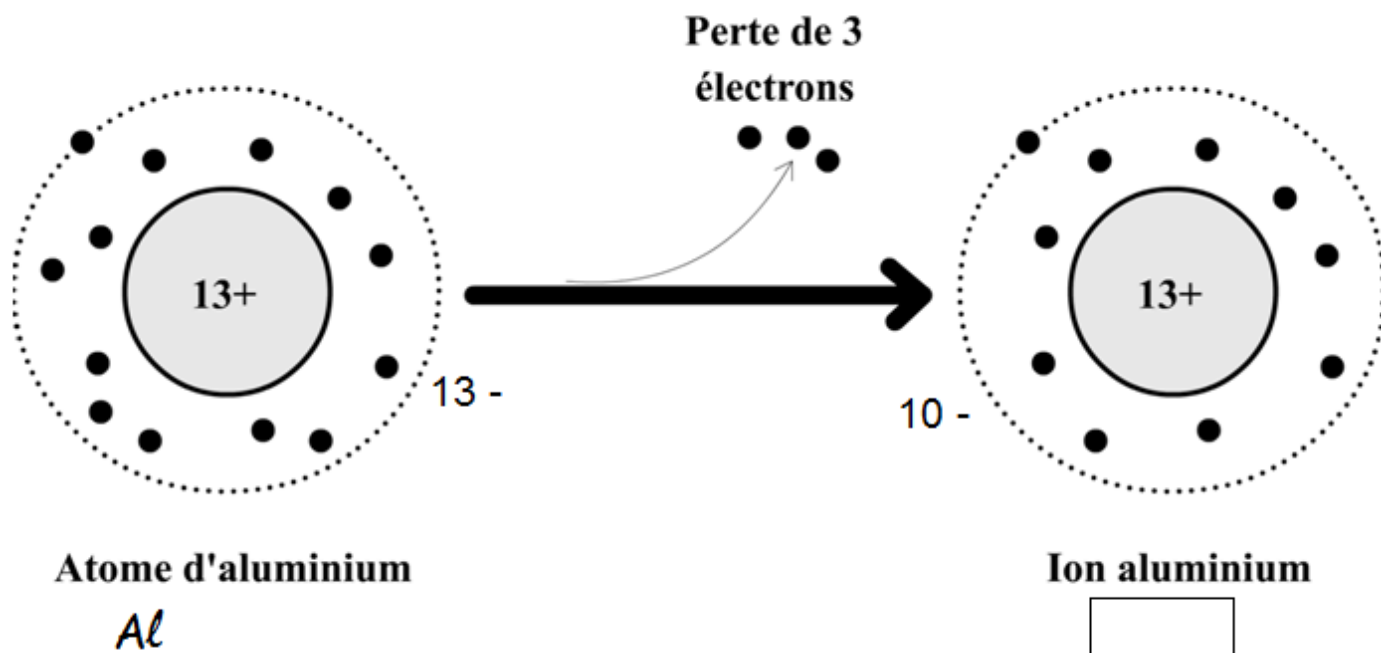
29 +

27 -



Il se transforme en :	<input type="checkbox"/> Ion positif (cation) <input type="checkbox"/> Ion négatif (anion)	Ion cuivre
-----------------------	---	--------------------

Que se passe-t-il quand l'atome d'aluminium *Al* perd 3 électrons ?



Il se transforme en :	<input type="checkbox"/> Ion positif (cation) <input type="checkbox"/> Ion négatif (anion)	Ion aluminium
-----------------------	---	-----------------------