

Solution ionique = liquide qui contient des **IONS**

↳ = **particule** électriquement **chargée** (négatif ou positif)

Ions : Obtenus en **enlevant** ou en **ajoutant** un ou des **électrons** à un atome

! **ON NE MODIFIE JAMAIS LE NOYAU !**

Ions **POSITIFS**

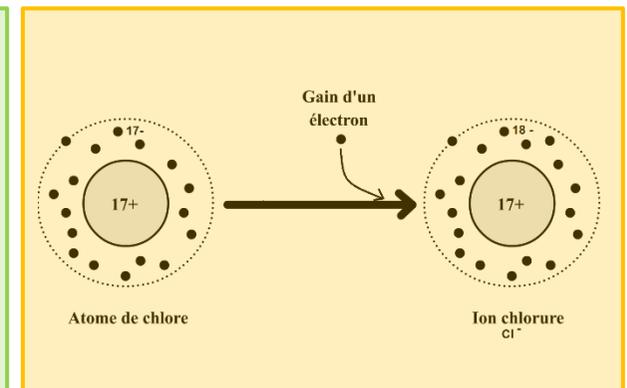
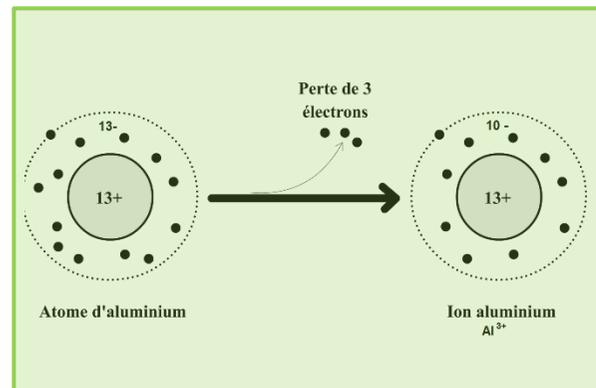
Ions **NEGATIFS**

Nom de l'ion	Sodium	Hydrogène	Zinc	Cuivre	Fer II	Fer III	Potassium
Formule	Na ⁺	H ⁺	Zn ²⁺	Cu ²⁺	Fe ²⁺	Fe ³⁺	K ⁺

Chlorure	Hydroxyde	Sulfate	Nitrate
Cl ⁻	HO ⁻	SO ₄ ²⁻	NO ₃ ⁻

Solution ionique TOUJOURS ELECTRIQUEMENT NEUTRE

Nom de la solution	Ion positif	Ion négatif
Sulfate de cuivre	Cu ²⁺	SO ₄ ²⁻
Chlorure de sodium	Na ⁺	Cl ⁻
Chlorure de fer II	Fe ²⁺	2Cl ⁻
Sulfate de sodium	2Na ⁺	SO ₄ ²⁻
Sulfate de fer III	2Fe ³⁺	3SO ₄ ²⁻



Acidité et basicité

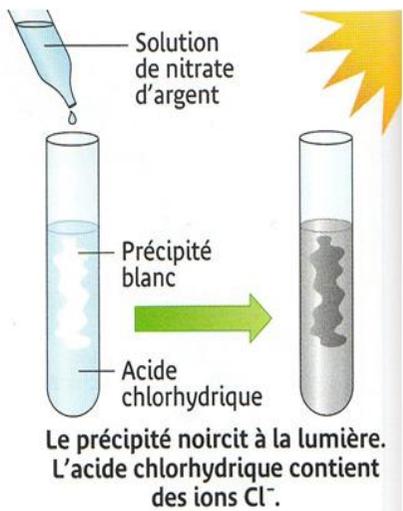
Indiquée par le **pH** = nombre sans unité variant de 0 à 14, mesuré avec un pHmètre ou du papier pH



Nom de la solution ACIDE	Ion positif	Ion négatif
Acide chlorhydrique (chlorure d'hydrogène)	H^+	Cl^-
Acide sulfurique (sulfate d'hydrogène)	$2H^+$	SO_4^{2-}
Acide nitrique (nitrate d'hydrogène)	H^+	NO_3^-
Contiennent toutes H^+		

Nom de la solution BASIQUE	Ion positif	Ion négatif
Soude (hydroxyde de sodium)	Na^+	HO^-
Potasse (hydroxyde de potassium)	K^+	HO^-
Contiennent toutes HO^-		

Tests d'identification des ions

Ion testé	Chlorure (Cl ⁻)	Ions métalliques			
		Zinc (Zn ²⁺)	Fer II (Fe ²⁺)	Fer III (Fe ³⁺)	Cuivre (Cu ²⁺)
Solution test	Nitrate d'argent (incolore)	Soude	Soude	Soude	Soude
Résultat	<p>Précipité BLANC qui noircit à la lumière</p>  <p>Solution de nitrate d'argent</p> <p>Précipité blanc</p> <p>Acide chlorhydrique</p> <p>Le précipité noircit à la lumière. L'acide chlorhydrique contient des ions Cl⁻.</p>	<p>Précipité BLANC</p> 	<p>Précipité VERT</p> 	<p>Précipité ROUILLE</p> 	<p>Précipité BLEU</p> 