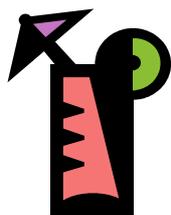


## ACTIVITE CHIMIE N°4 : LES SOLUTIONS IONIQUES



### Objectif :

en suivant le principe de l'électroneutralité de toute solution,

- écrire la formule des solutions aqueuses ioniques.
- connaître le nom et la formule chimique de quelques ions.

Nom des solutions (anion-cation)	Ions présents : noms, formules chimiques et charges				Formules (cation-anion)
	anions		cations		
Chlorure de sodium Le sel ... ♥	Ion chlorure	$Cl^-$	Ion sodium	$Na^+$	$(Na^+ + Cl^-)_{aq}$
	$-e$		$+e$		$-e + (+e) = 0$
Chlorure de fer II ♥	Ion chlorure		Ion fer II	$Fe^{2+}$	$(Fe^{2+} + 2 Cl^-)_{aq}$
	$-e \times 2$		$+2e$		$-e \times 2 + (+2 e) = 0$
Chlorure de fer III ♥					
Chlorure d'hydrogène ou L'acide chlorhydrique ♥			Ion hydrogène	$H^+$	
Hydroxyde de sodium La soude ♥	Ion hydroxyde	$HO^-$			$(Na^+ + HO^-)_{aq}$
	$-e$				
Sulfate de cuivre II	Ion sulfate	$SO_4^{2-}$	Ion cuivre II ♥	$Cu^{2+}$	$(Cu^{2+} + SO_4^{2-})_{aq}$
	$-2e$				
Nitrate d'argent	Ion nitrate	$NO_3^-$	Ion argent ♥	$Ag^+$	
Sulfate de fer III					