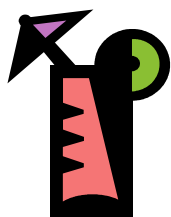


ACTIVITE CHIMIE N°4 : LES SOLUTIONS IONIQUES



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 x2		+2e		-e x2 + (+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					