



I. Les ions monoatomiques et polyatomiques

Les ions **monoatomiques** proviennent d'atomes ayant gagné ou perdu des électrons.

Les ions **polyatomiques** proviennent de molécules ayant gagné ou perdu des électrons.

Exemples :

CATIONS

ANIONS

Noms chimiques	Formules	Noms chimiques	Formules
Ion hydrogène	H^+	Ion fluorure	F^-
Ion sodium	Na^+	Ion chlorure	Cl^-
Ion calcium	Ca^{2+}	Ion bromure	Br^-
Ion potassium	K^+	Ion hydroxyde	HO^-
Ion fer II	Fe^{2+}	Ion nitrate	NO_3^-
Ion fer III	Fe^{3+}	Ion sulfate	SO_4^{2-}
Ion cuivre	Cu^{2+}	Ion permanganate	MnO_4^-
Ion zinc	Zn^{2+}	Ion hydrogénocarbonate	HCO_3^-
Ion aluminium	Al^{3+}	Ion carbonate	CO_3^{2-}
Ion argent	Ag^+	Ion iodure	I^-
Ion chrome	Cr^{3+}	Ion oxygène	O^{2-}

polyatomiques

II. Les solutions acides et basiques

Les solutions ioniques contenant des ions H^+ ont des propriétés **acides** et les solutions ioniques contenant des ions HO^- ont des propriétés **basiques**. Toutes deux ont un pouvoir **corrosif** qui augmente avec la concentration de la solution.

Exemples :

SOLUTIONS ACIDES

$H^+ + Cl^-$: chlorure d'hydrogène (acide chlorhydrique)

$H^+ + SO_4^{2-}$: sulfate d'hydrogène (acide sulfurique)

$H^+ + NO_3^-$: nitrate d'hydrogène (acide nitrique)

SOLUTIONS BASIQUES

$Na^+ + HO^-$: hydroxyde de sodium (soude)

$K^+ + HO^-$: hydroxyde de potassium (potasse)

$Ca^{2+} + HO^-$: hydroxyde de calcium