

Chapitre 2 : Les ions

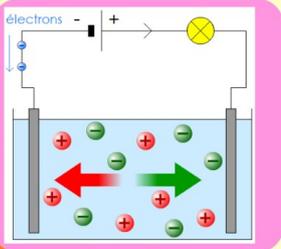
DEPLACEMENT DES IONS

DEPLACEMENT DES IONS :

LES IONS POSITIFS SONT ATTIRÉS PAR LA BORNE NÉGATIVE DU GÉNÉRATEUR.
LES IONS NÉGATIFS SONT ATTIRÉS PAR LA BORNE POSITIVE DU GÉNÉRATEUR.

ELECTRIQUEMENT NEUTRE :

IL Y A AUTANT DE CHARGES POSITIVES QUE NÉGATIVES DANS UNE SOLUTION IONIQUE.



UN ATOME TRANSFORMÉ

GAGNÉ DES ÉLECTRONS

ION NÉGATIF
(ANIONS)

EXEMPLE : Cl^-

FORMULE CHIMIQUE DE L'ION

PERDU DES ÉLECTRONS

ION POSITIF
(CATIONS)

EXEMPLE : Cu^{2+}

IDENTIFICATION DES IONS

POUR IDENTIFIER LES IONS, ON UTILISE DES RÉACTIFS QUI FORMENT DES PRÉCIPITÉS COLORÉS.

UN PRÉCIPITÉ EST UNE POUDRE COLORÉE.

IONS	cuivre II Cu^{2+}	fer II Fe^{2+}	fer III Fe^{3+}	Chlorure Cl^-
RÉACTIF	Hydroxyde de sodium	Hydroxyde de sodium	Hydroxyde de sodium	Nitrate d'argent
SCHÉMA	 bleu	 vert	 orange-rouille	 blanc qui noircit à la lumière

Chapitre 2 : Les ions

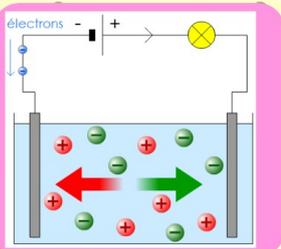
DEPLACEMENT DES IONS

DEPLACEMENT DES IONS :

LES IONS POSITIFS SONT ATTIRÉS PAR LA BORNE NÉGATIVE DU GÉNÉRATEUR.
LES IONS NÉGATIFS SONT ATTIRÉS PAR LA BORNE POSITIVE DU GÉNÉRATEUR.

ELECTRIQUEMENT NEUTRE :

IL Y A AUTANT DE CHARGES POSITIVES QUE NÉGATIVES DANS UNE SOLUTION IONIQUE.



UN ATOME TRANSFORMÉ

GAGNÉ DES ÉLECTRONS

ION NÉGATIF
(ANIONS)

EXEMPLE : Cl^-

FORMULE CHIMIQUE DE L'ION

PERDU DES ÉLECTRONS

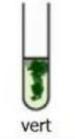
ION POSITIF
(CATIONS)

EXEMPLE : Cu^{2+}

IDENTIFICATION DES IONS

POUR IDENTIFIER LES IONS, ON UTILISE DES RÉACTIFS QUI FORMENT DES PRÉCIPITÉS COLORÉS.

UN PRÉCIPITÉ EST UNE POUDRE COLORÉE.

IONS	cuivre II Cu^{2+}	fer II Fe^{2+}	fer III Fe^{3+}	Chlorure Cl^-
RÉACTIF	Hydroxyde de sodium	Hydroxyde de sodium	Hydroxyde de sodium	Nitrate d'argent
SCHÉMA	 bleu	 vert	 orange-rouille	 blanc qui noircit à la lumière