

# DÉFINITIONS D'ÉLECTROCHIMIE

ANODE	Électrode par où ENTRE le courant conventionnel, dans une cuve où a lieu un phénomène électrochimique. Il s'y produit un DÉPART D'ÉLECTRONS vers le circuit extérieur à la cuve. Elle est le siège d'une OXYDATION.
ANION	Ion chargé négativement : atome (ou groupe d'atomes) qui a gagné un (ou plusieurs) électron(s). Dans l'électrolyseur, il migre vers l'ANODE, où il peut subir une OXYDATION.
CATION	Ion chargé positivement : atome (ou groupe d'atomes) qui a perdu un (ou plusieurs) électron(s). Dans l'électrolyseur, il migre vers la CATHODE, où il peut subir une RÉDUCTION.
CATHODE	Électrode par où SORT le courant conventionnel, dans une cuve où a lieu un phénomène électrochimique. Il s'y produit une ARRIVÉE D'ÉLECTRONS depuis le circuit extérieur à la cuve. Elle est le siège d'une RÉDUCTION.
COURANT CONVENTIONNEL	Il sort du générateur (vers le circuit extérieur) par la borne POSITIVE. Son sens est celui des porteurs de charges positives (là où ils existent).
ÉLECTROLYSE	Réaction non spontanée, provoquée par la circulation d'un courant électrique dans un liquide ionique conducteur (ou électrolyte).
ÉLECTROLYSEUR	Cuve où a lieu une électrolyse.  synonyme : VOLTAMÈTRE
ÉLECTROLYTE	Ou liquide ionique : solution aqueuse ou solide ionique fondu. Il n'y a pas d'électrons libres dans un électrolyte. La conduction est assurée par les ions des deux signes.
ÉLECTRODE	Tige conductrice plongeant dans l'électrolyte. Elle assure la liaison électrique entre la cuve et le circuit extérieur.
ÉLECTRON	Ce sont les seuls porteurs de charge mobiles dans un fil métallique conducteur. Chacun d'eux porte une charge $Q_e = - e  = -1,6 \times 10^{-19} \text{ C}$ .  Ils sortent du générateur par la borne négative.
GÉNÉRATEUR	Électromoteur, source d'énergie mettant en mouvement les porteurs de charges mobiles.
OXYDANT	Espèce susceptible de CAPTER DES ÉLECTRONS (en SE RÉDUISANT)
OXYDATION	Dans une électrolyse, réaction chimique se produisant sur l'ANODE : une espèce perd un (ou plusieurs) électron(s) qui quitte(nt) l'électrode vers le circuit extérieur. Quand plusieurs espèces chimiques sont oxydables, c'est, en général, la plus facilement oxydable qui subit la réaction.
RÉDUCTEUR	Espèce susceptible de LIBÉRER DES ÉLECTRONS (en S'OXYDANT)
RÉDUCTION	Dans une électrolyse, réaction chimique se produisant sur la CATHODE : une espèce gagne un (ou plusieurs) électron(s) qui arrivent sur l'électrode en provenance du circuit extérieur. Quand plusieurs espèces chimiques sont réductibles, c'est, en général, la plus facilement réductible qui subit la réaction.