

## Electrochimie

Notions et contenus	Capacités exigibles
<b>9.1 Etude thermodynamique des réactions d'oxydo-réduction</b>	<b>Oxydo-réduction</b>
Relation entre enthalpie libre de réaction et potentiel des couples mis en jeu dans une réaction d'oxydo-réduction.	Citer et exploiter la relation entre l'enthalpie libre de réaction et les potentiels des couples mis en jeu dans une réaction d'oxydo-réduction.
Relation entre enthalpie libre standard de réaction et potentiels standard des couples impliqués.	Déterminer l'enthalpie libre standard d'une réaction d'oxydo-réduction à partir des potentiels standard des couples. Déterminer la valeur du potentiel standard d'un couple d'oxydo-réduction à partir de données thermodynamiques.
<b>9.2 Etude cinétique des réactions d'oxydo-réduction : courbe courant-potentiel</b>	
<b>Courbes courant-potentiel sur une électrode en régime stationnaire</b> - surpotentiel - systèmes rapides et systèmes lents ; - nature de l'électrode ; - courant de diffusion limite ; - vagues successives ; - domaine d'inertie électrochimique du solvant.	Décrire le montage à trois électrodes permettant de tracer les courbes courant-potentiel. Relier vitesse de réaction électrochimique et intensité du courant. Identifier le caractère lent ou rapide d'un système à partir des courbes courant-potentiel. Identifier les espèces électroactives pouvant donner lieu à une limitation en courant par diffusion. Relier qualitativement ou quantitativement, à partir de relevés expérimentaux, l'intensité du courant de diffusion limite à la concentration du réactif et à la surface et à la surface immergée de l'électrode. Tracer l'allure de courbes courant-potentiel de branches d'oxydation ou de réduction à partir de données fournies, de potentiel standard, concentrations et surpotentiel.  <b>Tracer et exploiter des courbes courant-potentiel.</b>
<b>9.3. Stockage et conversion d'énergie chimique dans les dispositifs électrochimiques</b>	
<b>Conversion d'énergie chimique en énergie électrique</b>	<b>Etablir l'inégalité</b> reliant la variation d'enthalpie libre et le travail électrique.
Transformations spontanées et réaction modélisant le fonctionnement d'une pile électrochimique.	Relier la tension à vide d'une pile et l'enthalpie libre de la réaction modélisant son fonctionnement. Déterminer la capacité électrique d'une pile.
Courbes courant-potentiel et fonctionnement d'une pile électrochimique.	Exploiter les courbes courant-potentiel pour rendre compte du fonctionnement d'une pile électrochimique et tracer sa caractéristique. Citer les paramètres influençant la résistance interne d'une pile électrochimique.

Notions et contenus	Capacités exigibles
<b>Conversion d'énergie électrique en énergie chimique.</b>	<b>Exploiter les courbes courant-potentiel</b> pour rendre compte du fonctionnement d'un électrolyseur et prévoir la valeur de la tension minimale à imposer. Exploiter les courbes courant-potentiel pour justifier les contraintes (purification de la solution électrolytique, choix des électrodes) dans la recharge d'un accumulateur. Déterminer la masse de produit formé pour une durée et des conditions données d'électrolyse. Déterminer un rendement faradique à partir d'informations fournies concernant le dispositif étudié.
Approche thermodynamique : transformations forcées lors d'une électrolyse et de la recharge d'un accumulateur.	
Stockage et conversion d'énergie chimique.	<b>Etudier le fonctionnement d'une pile ou d'un électrolyseur pour effectuer des bilans de matière et des bilans électriques.</b>
<b>9.4. Corrosion humide ou électrochimique</b>	
<b>Corrosion uniforme en milieu acide ou en milieu neutre oxygéné : potentiel de corrosion.</b> <b>Corrosion d'un système de deux métaux en contact.</b>	Positionner un potentiel de corrosion sur un tracé de courbes courant-potentiel. Interpréter le phénomène de corrosion uniforme d'un métal ou de deux métaux en contact en utilisant des courbes courant-potentiel ou d'autres données expérimentales, thermodynamiques et cinétiques. Citer des facteurs favorisant la corrosion.
<b>Protection contre la corrosion :</b> - revêtement ; - anode sacrificielle ; - protection électrochimique par courant imposé.	Exploiter des tracés de courbes courant-potentiel pour expliquer qualitativement : - la qualité de la protection par un revêtement métallique ; - le fonctionnement d'une électrode sacrificielle.
<b>Passivation</b>	Interpréter le phénomène de passivation sur une courbe courant-potentiel.  <b>Mettre en évidence le phénomène de corrosion et de protection et des facteurs l'influençant.</b>