

OXYDORÉDUCTION EN VOIE SÈCHE

Savoir	Savoir - Faire
<ul style="list-style-type: none"> • Connaître les règles permettant de déterminer le nombre d'oxydation (n.o) d'un élément. 	<ul style="list-style-type: none"> • Détermination du nombre d'oxydation d'un élément • Equilibrage d'une équation redox grâce aux n.o
<ul style="list-style-type: none"> • Définition d'un oxyde. • Approximation d'Ellingham. 	<ul style="list-style-type: none"> • Construction d'un diagramme d'Ellingham. • Placement des domaines d'existence ou de prédominance des espèces.
<ul style="list-style-type: none"> • Définitions : pression et température limite de corrosion. • Règle d'Ellingham. 	<ul style="list-style-type: none"> • Utilisation d'un diagramme d'Ellingham.
<ul style="list-style-type: none"> • Connaître les étapes principales de la pyrométallurgie du zinc. 	

OXYDORÉDUCTION EN SOLUTION AQUEUSE

Savoir	Savoir - Faire
<ul style="list-style-type: none"> • Connaître les caractéristiques des 2 types de cellules électrochimiques (piles et électrolyseurs) 	
<ul style="list-style-type: none"> • Relation entre la fem d'une pile et l'affinité de la réaction associée. • Potentiel d'électrode, formule de Nernst. 	<ul style="list-style-type: none"> • Détermination du potentiel standard d'un couple dans le cas d'une réaction de complexation, de précipitation, ou acido-basique.
<ul style="list-style-type: none"> • Conventions utilisées pour la construction des diagrammes E/pH. • Connaître les couples de l'eau, leur potentiel standard et le diagramme E / pH associé. • Définitions : domaines d'immunité, de corrosion ou de passivité. 	<ul style="list-style-type: none"> • Construction d'un diagramme E / pH. • Placement des domaines d'existence ou de prédominance des espèces. • Utilisation d'un diagramme E / pH.
<ul style="list-style-type: none"> • Connaître les étapes principales de l'hydrométallurgie du zinc. 	

