

## OXYDORÉDUCTION EN VOIE SÈCHE

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

## OXYDORÉDUCTION EN SOLUTION AQUEUSE

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

