# Pour bien réviser ... Chapitre 13 : Oxydoréduction

### Les savoirs : les notions que je connais

Qu'est-ce qu'un oxydant ?
Qu'est-ce qu'un réducteur ?

Qu'est-ce qu'un couple redox ? Commente se note-il ?

Écris la demi-équation électronique d'un couple redox

Qu'est-ce qu'une oxydation ? Qu'est-ce qu'une réduction ?

Quelle est la méthode pour équilibrer une équation

redox? Qu'est-ce qu'une pile? **OXYDORÉDUCTION** Quelle est l'utilité du pont salin? Qu'est-ce que le 2 – Les piles phénomène de corrosion? Que se passe-t-il à l'anode ? Que se passe-t-il à la cathode? Cite des métaux ou des alliages résistants à la 3- Vieillissement et corrosion corrosion des métaux Quels sont les moyens de protection contre la corrosion?

Je m'aide du cours en cas d'erreur et j'utilise le sketchnote pour visualiser le cours dans son ensemble.

Je réponds aux questions suivantes pour m'assurer que je connais le cours :

# Les compétences expérimentales : ce que j'apprends en TP

## TP 1 : Les réactions d'oxydoréduction







Réaliser	Mettre en œuvre un protocole expérimental en suivant les consignes de sécurité		
	Utiliser le modèle de l'oxydoréduction : demi-équations électroniques / équation globale		
Valider	Confronter les résultats de tests chimiques à la modélisation de l'oxydoréduction		

#### TP 2 : Le fonctionnement d'une pile







	Étudier le fonctionnement d'une pile		
Réaliser	Écrire les demi-équations électroniques et l'équation globale d'une réaction redox		
	Compléter le schéma de fonctionnement d'une pile		

# Les savoir-faire : les compétences que je mobilise pour résoudre les exercices

Fait

			ган
-	Je trouve les couples redox à partir des demi-équations électroniques et	Je refais les applications du cours (l- 1) et les n°1,	
	vice versa	2 3 et 4 p 182	
-	J'écris l'équation d'une réaction d'oxydoréduction	Je refais les applications du cours (I-2)	
-	Je relie la polarité (bornes + et -) d'une pile aux équations des électrodes	Je refais les questions du TP 2+ les n° 5 et 7 p	
		182	
	J'analyse des documents sur la corrosion	La vafaia l'activité O n 475	
_	o analyse des documents sur la corrosion	Je refais l'activité 2 p 175	
_	Je relie la corrosion des métaux aux transformations redox associées	Je refais les n° 9, 10 et 12 p 183	
	To rono la correctori des metadici dall'il dinotormatione redex decendes	36 161818 163 11 3, 10 6t 12 p 103	

Rq : Les exercices \* sont les exercices du Parcours solo, corrigés en vidéo sur le site internet de la professeure : <a href="http://cambourieux.myds.me">http://cambourieux.myds.me</a>