

Programme de révision pour les épreuves communes du 10 Février 2020.

Chimie : 1^{ère} A

Thème/ Chapitre	Notions
Chapitre 3 : Oxydation et réduction- couple OX/RED.	Oxydation et réduction – oxydant et réducteur Qu'est-ce qu'un couple oxydant/réducteur ? Classification électrochimique qualitative des couples redox cation métallique/métal.
Chapitre 4 : Couple H ⁺ /H ₂	Acidité et pH d'une solution. Réaction des solutions acides (à anion non oxydant) sur certains métaux. Couple H ⁺ /H ₂ Suivi qualitatif de la réaction entre un acide et un métal.
Chapitre 5 : Le potentiel d'oxydoréduction.	Réalisation d'une pile d'oxydoréduction : la pile Daniell Comment fonctionne une pile ? Autres piles Potentiel d'oxydoréduction
Chapitre 6 : Réaction d'oxydoréduction	Réactions d'oxydoréduction en solution aqueuse. Ecriture de l'équation d'une réaction rédox en utilisant : les demis - équations d'oxydation et de réduction, le nombre d'oxydation. Réactions d'oxydoréduction par voie sèche.
Chapitre 7 : Piles et accumulateurs	La pile saline. La pile alcaline. La pile bouton. La pile à combustible. Caractéristiques d'une pile. Accumulateur au plomb.
Chapitre 8 : Electrolyse	Phénomène de l'électrolyse. Électrolyse de l'eau. Autres électrolyses en solution aqueuse. Bilan quantitatif de l'électrolyse-Lois de Faraday. Applications industrielles de l'électrolyse.

