CHI-5043-2 Réactions chimiques 2 : équilibre et oxydoréduction

Site pour les élèves : http://mstfgacspo.weebly.com/

Itinéraire de l'élève
Guide SOFAD

Nom : _____

Sections et sous-modules (apprentissages)	Vérification
Introduction générale	☐
CHAPITRE 1 : L'équilibre Évaporation et dissolution; réactions chimiques.	☐
CHAPITRE 2 : La perturbation de l'équilibre chimique Types de perturbation; principe de Le Châtelier; quelques applications de l'équilibre chimique (ammoniac, eau dure, eau douce, phares d'auto à l'iode); équilibre dans la nature (cycle de l'eau, cycle du carbone). Facteurs perturbant l'équilibre d'une réaction chimique	☐
CHAPITRE 3 : L'équilibre dans les solutions acides et basiques Constante d'acidité K_a; constante de basicité K_b; équilibre de l'eau et neutralisation; équilibre acido-basique (quelques cas concrets).	☐
CHAPITRE 4 : La constante d'équilibre Équilibre d'une réaction chimique; applications (calcul de K_c, de concentrations à l'équilibre, production d'acide sulfurique); équilibre de dissolution; chimie, industrie et société.	☐
CHAPITRE 5 : L'oxydoréduction Oxydation et réduction; pile de Daniell (ancêtre de la pile moderne); potentiel standard de réduction. Oxydo-Réduction Pile Zn/Cu Pile de Daniell	☐
CHAPITRE 6 : Les piles et l'électrochimie Piles voltaïques; balancer les équations d'oxydoréduction; quelques cas concrets (piles et batteries, histoire, corrosion, électrolyse, production d'aluminium et de magnésium).	☐
ÉPREUVE D'AUTOÉVALUATION	☐
Évaluations formatives en fin de parcours (voir l'enseignant)	☐