

Transferts d'électrons en solution aqueuse :
Les réactions d'oxydoréduction.

- I- Définitions concernant les échanges électroniques.
 - 1) Oxydation et réduction.
 - 2) Couples redox.
 - a) Couple redox et demi-équation électronique.
 - b) Equilibrer une demi-équation électronique.
 - c) Utilisation des nombres d'oxydation (n.o).
- II- Classement des couples rédox : potentiel d'électrode, d'oxydoréduction ou rédox.
 - 1) Potentiel associé à un couple rédox.
 - 2) Origine des potentiels d'oxydoréduction.
 - 3) Définition du potentiel rédox.
 - 4) Formule de Nernst.
 - 5) Les différents types d'électrode.
- III- Réaction d'oxydoréduction. Pile électrochimique.
 - 1) Pile électrochimique (ou cellule galvanique), calcul de fem et capacité.
 - 2) Calcul de constantes d'équilibre de réaction redox.

Les exercices de la feuille de TD n'ont pas été corrigé mais il savent déterminer la fem d'une pile calculer une constante d'équilibre redox et déterminer la capacité. Poser un exercice simple redox, puis sur précipitation.

Colleurs :

Daudeville Adrien
Delserieys Jean
Falcou Serge
Thomazeau Anne

mercredi 16h-18h
vendredi 16h-18h
mardi 14h
vendredi 18h-20h