

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

- 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.
 - 3) Calcul du potentiel standard d'un couple issu de deux autres couples.
- IV- Prévion des réactions redox. Influence des différents paramètres..
 - 1) Diagramme de prédominance, de majorité et de stabilité.
 - a) L'oxydant et le réducteur sont en solution.
 - b) Existence d'au moins une espèce non en solution.
 - 2) Application aux domaines de stabilité.
 - a) Domaine de stabilité du fer solide et de ses ions.
 - b) Domaine de stabilité du cuivre solide et de ses ions.
 - 3) Influence de la concentration : étude d'une pile de concentration.
 - 4) Influence de l'existence d'un précipité : potentiel standard du couple $\text{AgCl (s)} / \text{Ag (s)}$.
 - 5) Influence du pH : vers les diagrammes potentiel-pH.

Mesure du pH avec électrode de verre.

Dosage redox

Colleurs :

Daudeville Adrien

Delserieys Jean

Falcou Serge

Thomazeau Anne

mercredi 16h-18h

vendredi 16h-18h

mardi 14h

vendredi 18h-20h