Semaine de colle n°19 : du 25 au 29 mars 2024. PCSI 1

Réactions de précipitation en solution aqueuse :

1) Constante d'équilibre : le produit de solubilité.
   a) Loi de Guldberg et Waage.
   b) Calcul d'une solubilité.
   c) Condition de précipitation.
2) Notion de couple donneur-accepteur : domaines d'existence.
   a) Couple donneur-accepteur de particule.
   b) Domaine d'existence.
   c) Echange de particule entre un précipité et un ion libre ; prévision du sens privilégié.
3) Applications.
   a) Influence du pH sur les réactions de précipitation.
   c) Les hydroxydes métalliques basiques (pas de redissolution par complexation).

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

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.

Colleurs :

Daudeville Adrien	**vendredi 16-18**
Delserieys Jean	**lundi 18-20**
Falcou Serge	**vendredi 17-18 (semaines impaires)**
Thomazeau Anne	**vendredi 18-20**