

**Les notions de chimie nécessaires pour un passage de S2S en SV/SG.**

**Chap. :3- Oxydation et réduction –couple redox**

- Définir le lexique approprié utilisé en oxydo- réduction
- Identifier un couple oxydant/réducteur
- Ecrire la demi –équation électrochimique correspondant à un couple
- Prévoir si une réaction redox a lieu
- Ecrire l'équation bilan redox
- Savoir équilibrer des réactions redox
- Savoir identifier l'oxydant, le réducteur dans une équation bilan.
- Savoir écrire la demi –équation correspondant au couple ox/red.
- Effectuer les calculs appropriés aux réactions redox, réactif limitant, en excès....

**Chap. : 4-Dosage par réaction d'oxydoréduction**

- Réaliser et schématiser un montage de dosage d'un dosage volumétrique.
- Décrire le mode opératoire d'un dosage volumétrique par réaction redox.
- Ecrire l'équation –bilan d'une réaction de dosage et citer ses caractéristiques.
- Déterminer la concentration de la solution à doser.

**Chap: 5/6: Chimie organique**

- Analyse élémentaire qualitative et quantitative
- Ecrire les formules des hydrocarbures saturés et insaturés moléculaire /développée/semi développée
- Ecrire et nommer les isomères des alcanes, des alcènes à partir de la formule brute.
- Distinguer entre isomères de chaîne, de position
- Ecrire les équations de combustion des hydrocarbures.

**Bon travail! 😊**