

➡ **CHIMIE ORGANIQUE**

➤ **Création de liaison carbone-carbone : réactivité nucléophile des énolates :**

Acidité d'un aldéhyde ou d'une cétone.

C-alkylation en position α d'un groupe carbonyle

Aldolisation, crotonisation

Réaction de Michael sur une α -énone

📎 **cf. programme précédent pour plus de détails**

Les exercices peuvent mettre en jeu d'autres réactions du programme sauf la réaction de Diels-Alder

➡ **OXYDOREDUCTION : Révisions du programme de SUP PCSI : diagramme potentiel pH et piles.**

➡ **THERMODYNAMIQUE DES REACTIONS REDOX :**

Relation entre enthalpie libre standard de réaction et potentiels standard des couples impliqués.

⇒ Déterminer enthalpie libre standard de réaction à partir des potentiels standard des couples.

⇒ Application : déterminer la valeur du potentiel standard d'un couple d'oxydo-réduction à partir de données thermodynamiques (constantes d'équilibre, potentiels standard).

⇒ Relier tension à vide d'une pile et enthalpie libre de réaction.

⇒ Décrire et expliquer le fonctionnement d'une pile électrochimique à partir de données sur sa constitution et de tables de potentiels standard.