

SEMAINE 6

➤ Chap O-2 : création de liaison C-C

➤ Révision de SUP : calcul de pH et dosage acido-basique

Note aux colleurs : Mettre obligatoirement 1 **calcul de pH SIMPLE** avec 1 seule RPE ou EC : ex de base sur la méthode de la RP

Savoirs et savoirs faire :

➤ Chap O-2 :

- Savoir les mécanismes :
 - D'A_N d'1 RMgX sur un carbonyle
 - D'A_N d'1 RMgX sur CO₂
 - D'A_N d'1 RMgX sur un époxyde (régiosélectivité et stéréospécificité)
 - D'A_N de 2 RMgX sur un ester

➤ Calcul de pH :

- Appliquer la méthode de la RP pour écrire l'équation de l'équilibre qui détermine le pH (on se limite à une seule réaction).
- Calcul des constantes d'équilibres acido-basiques, à l'aide des pK_a.
- Diagramme de prédominance, courbes de distribution

➤ Analyse des courbes pH-métriques :

- Nombre de sauts.
- Réactions de titrage et relation aux équivalences.
- Retrouver un pK_a pour le dosage d'un monoacide faible.

Liste des questions de cours :

O-2

1. L'énolate, un carbanion stabilisé (présentation, bases possibles, régiosélectivité, généralisation aux composés analogues, conclure sur la réactivité ambivalente)
2. Alkylation des cétones
3. Aldolisation (présentation, croisée, dirigée)
4. Condensation aldolique (aldolisation (sans détail) puis crotonisation)
5. Réaction de Michael (A1,4 d'un énolate sur une α-énone, généralisation)