

## SEMAINE 5

### ➤ Chap O-2 : création de liaison C-C

### ➤ Révision de SUP : calcul de pH

**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<sub>N</sub> d'1 RMgX sur un carbonyle
  - D'A<sub>N</sub> d'1 RMgX sur CO<sub>2</sub>
  - D'A<sub>N</sub> d'1 RMgX sur un époxyde (régiosélectivité et stéréospécificité)
  - D'A<sub>N</sub> 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<sub>a</sub>.
- Diagramme de prédominance, courbes de distribution

Rmq : les dosages n'ont pas encore été étudiés

### Liste des questions de cours :

#### O-2

1. Synthèse des organomagnésiens : montages, précautions, réactions parasites
2. Synthèse d'alcools à partir d'organomagnésiens (rappeler A<sub>N</sub> sur carbonyle, puis A<sub>N</sub> sur ester et époxyde)
3. L'énolate, un carbanion stabilisé (présentation, bases possibles, régiosélectivité, généralisation aux composés analogues, conclure sur la réactivité ambivalente)
4. Alkylation des cétones
5. Aldolisation (présentation, croisée, dirigée)
6. Condensation aldolique (aldolisation (sans détail) puis crotonisation)
7. Réaction de Michael (A1,4 d'un énolate sur une α-énone, généralisation)