

SEMAINE 7

- **Chap T-1 : La variance**
- **Chap T-2 : Equilibre binaire liquide-vapeur**
- **Chap O-2 : création de liaison C-C part II : A partir d'un carbanion stabilisé**

- **Révision de SUP : calcul de pH et titrage pH-métrique**

Note aux colleurs : Mettre obligatoirement une analyse de titrage pH-métrique (tous les cas possibles)

Savoirs et savoirs faire :

Cf. semaines précédentes

Liste des questions de cours :

T-2

1. Détermination de la composition complète de deux phases en présence (th. de l'horizontale puis th. des moments à démontrer dans le cas classique)
2. Binaire dans le cas de deux liquides parfaitement miscibles- vapeur (présenter le binaire + noms des courbes + courbes d'analyse thermique+ un calcul de variance) – Cas idéal
3. Binaire dans le cas de deux liquides parfaitement miscibles- vapeur (présenter le binaire + noms des courbes + courbes d'analyse thermique - variance à l'homoazéotrope) – Cas non idéal
4. Binaire dans le cas de deux liquides parfaitement non-miscibles – vapeur – cas de miscibilité partielle (présenter binaire + noms des courbes + courbes d'analyse thermique+ un calcul de variance+ cas de miscibilité partielle)
5. Différences entre la distillation fractionnée et l'hydrodistillation (montages en présentant les différents éléments ex. élévateur – ballon – colonne - pinces....en se basant sur les binaires pour expliquer le principe)

O-2 part II :

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