

COMMENTAIRES LC06 : STRATÉGIES ET SÉLECTIVITÉS EN SYNTHÈSE ORGANIQUE

3 juin 2019

Lagoin Marc & Ramborghi Thomas

Compléments :

Bibliographie :

- *Chimie T^{erm}S*, Belin. Nous retrouvons page 294 l'activité sur les peptidiques à lire en même temps que l'on écrit les notes sur la partie 3. Activité complémentaire sur la vanilline page 293 pour d'autres exemples et leçon sur le sujet page 296.
- *Physique-Chimie T^{erm}S*, collection Dulaurans, Hachette. Ce livre donne un complément pour l'activité sur les peptidiques page 496. Le cours sur le sujet se trouve page 498 et donne d'autres exemples que ceux traités pendant la leçon pour les questions. Il y a également un schéma complet page 502 qui résume toutes les étapes de la synthèse. Il peut donc être projeté en live.

Conseil de lectures complémentaires : pour moi 2 points reliés à la leçon sont importants :

- La chimie durable. Je pense que c'est un sujet important de la leçon qui est peu traité. Par conséquent, elle risque d'occuper une place importante dans les questions. J'invite donc à relire la leçon traitant du sujet (LC04) au cours de la préparation si l'on a le temps. Il faut notamment avoir en tête la synthèse de l'ester de poire au microonde ainsi que l'étude documentaire sur la synthèse de l'ibuprofène. Il peut s'agir d'une bonne ouverture !
- les techniques expérimentales en chimie sur lesquelles il faut être au clair. Pour cela, nous pouvons lire le livre de A.-S Bernard édition J'intègre intitulé *Techniques expérimentales en Chimie* pour un complément sur une manip en particulier.

2.2. Notion de sélectivité : il y a une faute dans le poly. À la phrase : On peut comprendre la chimiosélectivité du réactif, par la différence d'électronégativité de N et O, le dernier étant ~~moins~~ **plus** électronégatif (3,04 pour N et 3,44 pour O selon l'échelle de Pauling) va être d'avantage apte à mobiliser son doublet d'électron, son caractère nucléophile est donc plus important.