



TUTORAT UE1 2015-2016 – Chimie

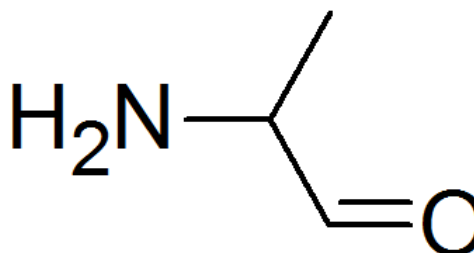
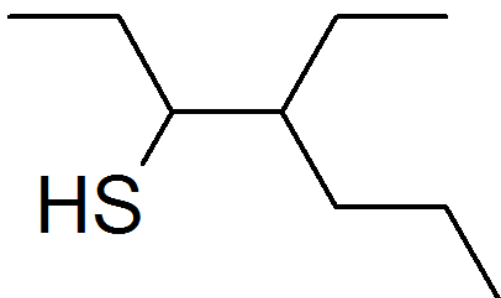
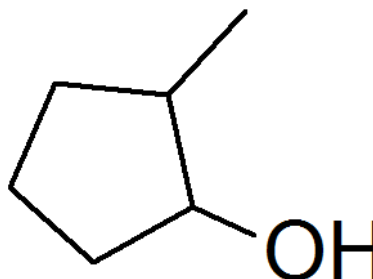
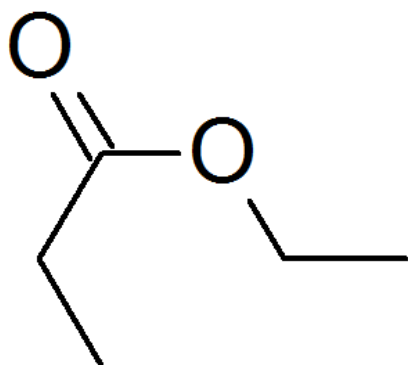
S.E.M – Semaine du 05/10/2015

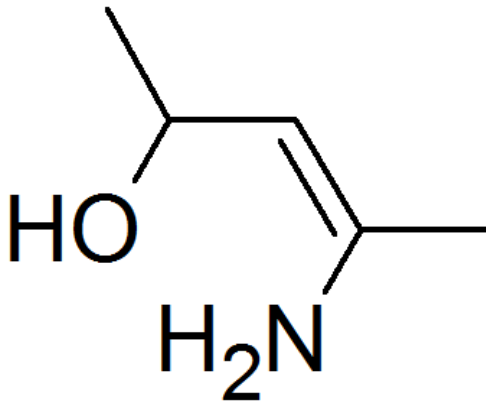
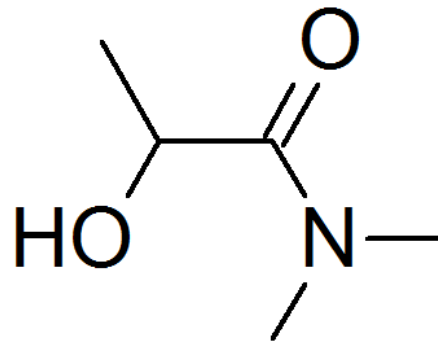
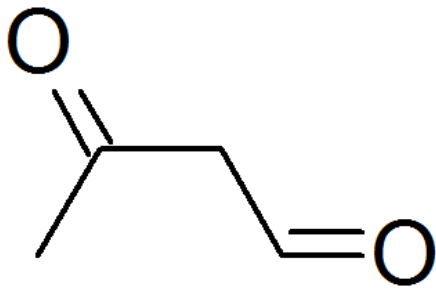
Thermodynamique, Atomistique et Chimie organique.
Mme. Nurit, M. Badia et M. Bonnet.

SEM préparée par l'ATP, l'ATM² et le TSN.

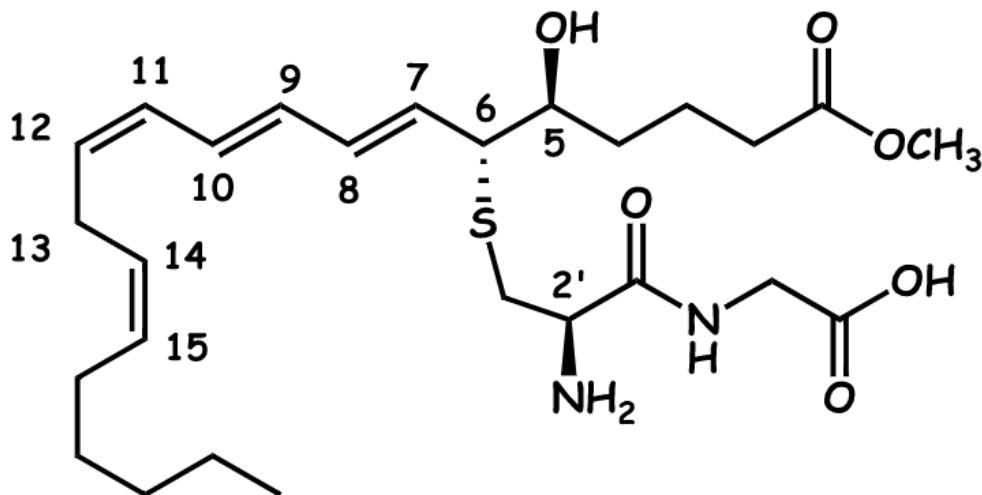
Cette S.E.M. porte sur la thermodynamique, l'Atomistique et la première partie de la chimie organique. Seuls les exercices et QCM de chimie organique sont imprimés, pour que vous ayez les molécules dessinées.

Exercice n°1 : Nommer les molécules.



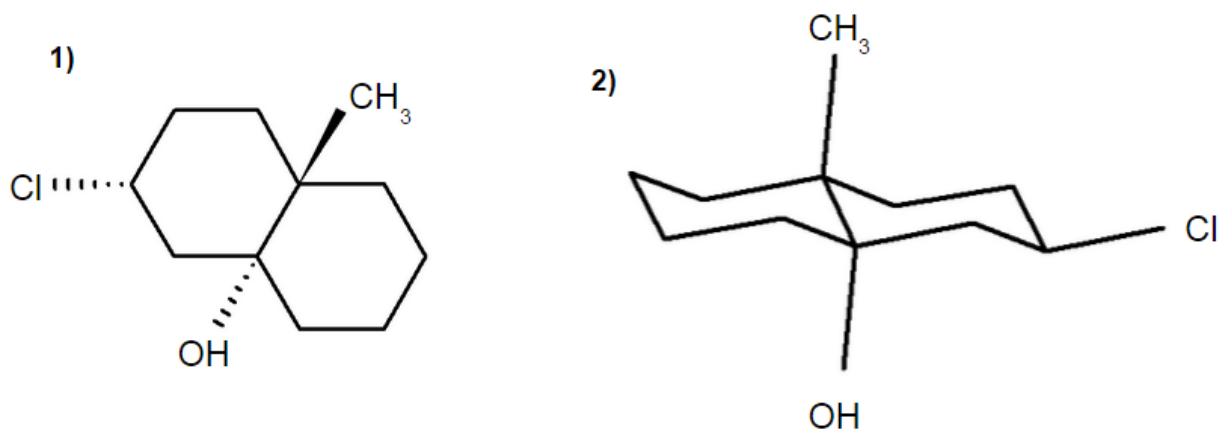


QCM n°2 : Choisir la ou les proposition(s) exacte(s).



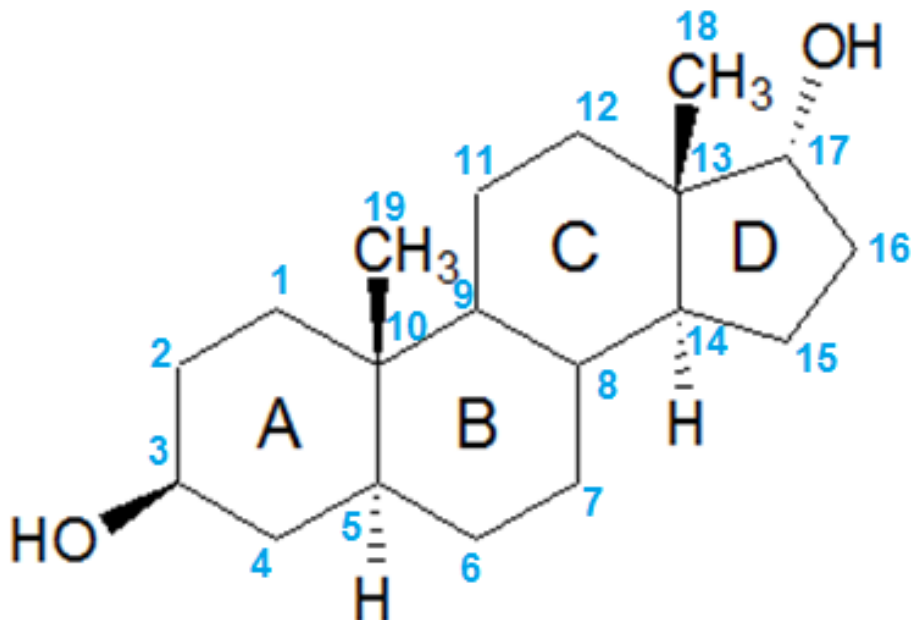
- A. Les doubles liaisons C7-C8, C9-C10 et C11-C12 sont de configuration E.
- B. Cette molécule comporte exactement 3 carbones asymétriques.
- C. Selon les règles de Cahn Ingold et Prelog, le groupement COOH est prioritaire par rapport au groupement NH₂.
- D. Les carbones C6 et C2' sont de configurations absolues R.
- E. Le carbone C5 est de configuration absolue S.
- F. Toutes les propositions précédentes sont fausses.

QCM n°3 : Choisir la ou les proposition(s) exacte(s).



- A. Les décalines 1, 2 sont trans.
- B. Sur les deux molécules les groupes -OH et -CH₃ sont en position axiale
- C. Dans les deux molécules, les configurations absolues des carbones qui portent un chlore sont R.

Soit la molécule :



- D. Le groupement alcool du cycle A est en position équatoriale.
- E. La configuration absolue du carbone C10 est S.
- F. Toutes les propositions précédentes sont fausses.