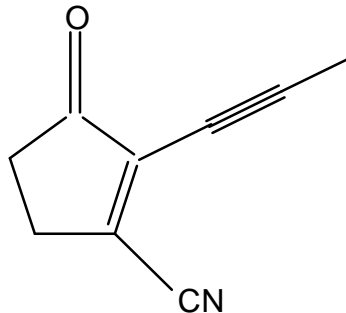
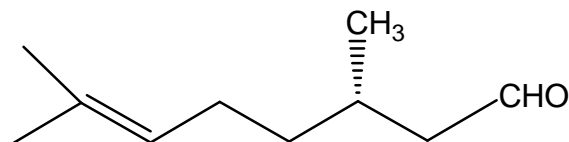
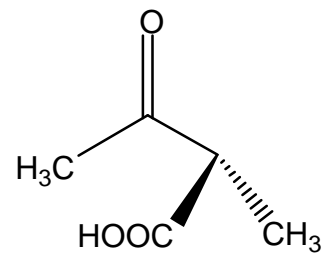
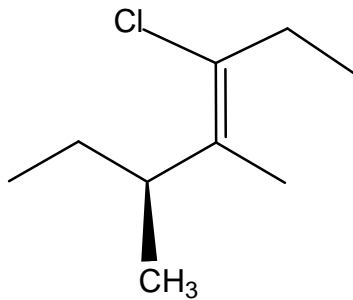


*Rattrapage en Chimie Organique (90 mn)***Exercice n°1** (2 pts)

Déterminer l'état d'hybridation de chaque carbone présent dans la molécule suivante :

**Exercice n°2** (4,5 pts)

Nommer les molécules suivantes en précisant leurs configurations (R, S, Z, E) :

**Exercice n°3** (4,5 pts)

Dessiner les molécules suivantes à l'aide d'une représentation de Cram :

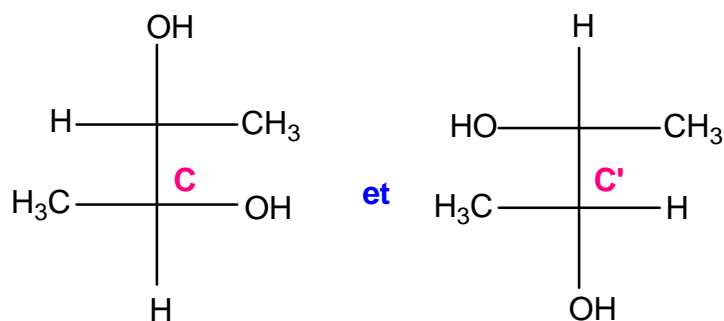
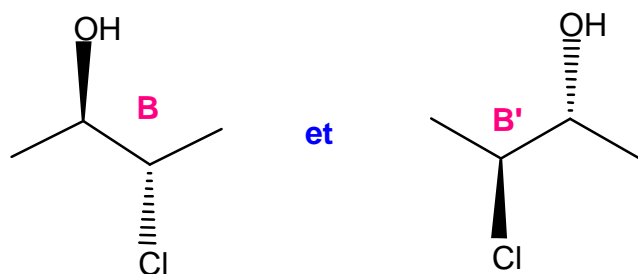
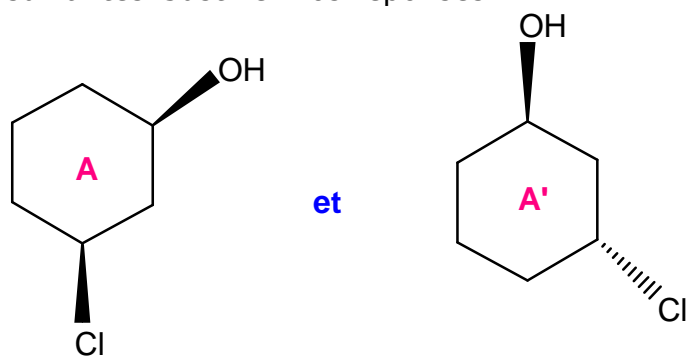
Acide (2R, 3R) 2,3-dihydroxybutandioïque

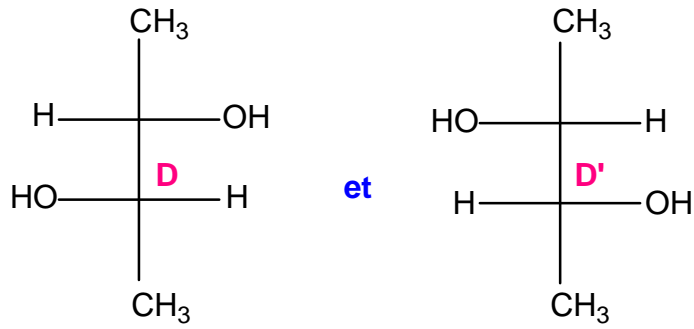
(R) 3-amino but-1-yne

Acide (2E, 5R) 3-éthyl 6-hydroxy 5-méthylhex-2-énoïque

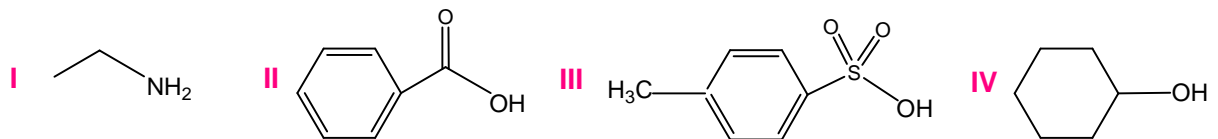
Exercice n°4 (6 pts)

Indiquer la relation d'isomérisie qui existe dans **chaque paire** de molécules suivantes. Justifier vos réponses.



**Exercice n°5** (3 pts)

On classe les molécules ci-dessous, par ordre d'acidité décroissante :



Indiquer en justifiant, le classement correct parmi les 4 suivants:

- A. I > IV > III > II
 B. II > III > IV > I
 C. III > II > IV > I
 D. III > II > I > IV

Il est interdit d'écrire au stylo rouge