

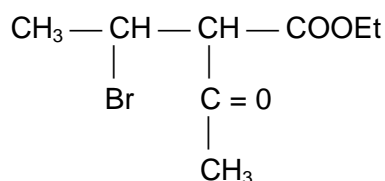
EXAMEN BLANC DE CHIMIE ORGANIQUE
PHARMACIE
Exercice 1 (6 points)

Déterminez le ou les types d'isoméries et représentez tous les isomères des molécules suivantes :

- * 2,3 - dibromo - 5 - méthylhexane
- * 2 - phénylpenta - 2,3 - diène

Exercice 2 (3 points)

Représentez en Fischer et en Newman décalé tous les isomères de la molécule suivante :



Nommez cette molécule

Exercice 3 (7 points)

Afin de synthétiser le fénofibrate, on traite l'acide benzoïque par le chlorure de thionyle pour obtenir A. A, traité par le chlore en présence de chlorure d'aluminium anhydre donne B (majoritaire). B, mis en présence avec du phénol en utilisant le même catalyseur que précédemment donne C (composé majoritaire). Le 2 - méthylpropanoate d'éthyle traité par le chlore donne D. On condense C et D en présence de potasse pour obtenir E. E, traité par la potasse à chaud et après hydrolyse donne F. F est traité par l'isopropanol en milieu acide pour donner le fénofibrate.

Exercice 4 : Question de cours (4 points)

Réactions d'oxydation des alcools.

Vous développerez le mécanisme d'oxydation pour les alcools primaires et vous citerez les catalyseurs pour les autres types d'alcools en précisant le stade terminal de la réaction.