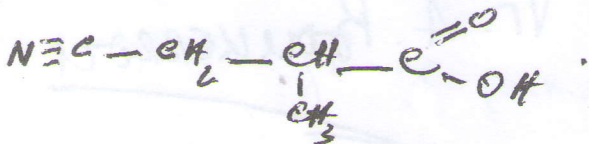
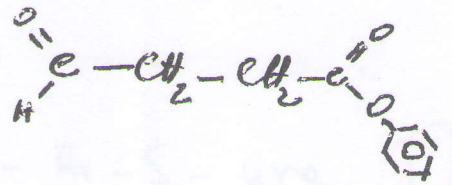
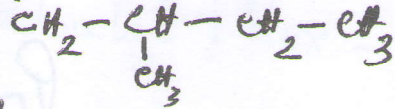
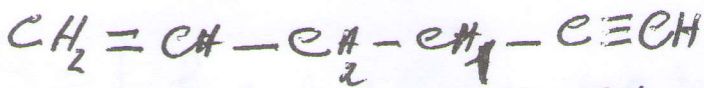
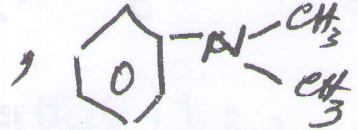
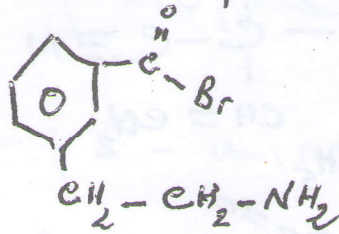
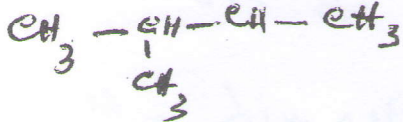
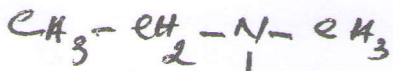


Le 22/05/2014

Examen de remplacement
Chimie organique

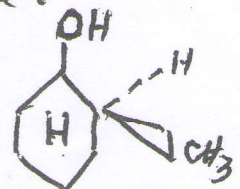
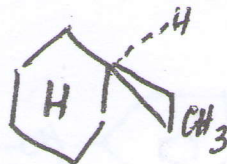
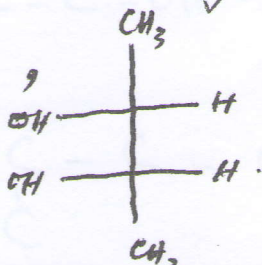
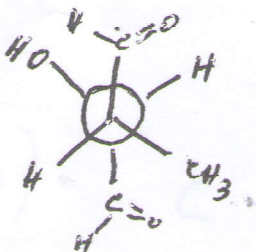
Exercice 1: Nommez les composés suivants selon l'IUPAC



Exercice 2: Ecrivez les formules développées des composés:

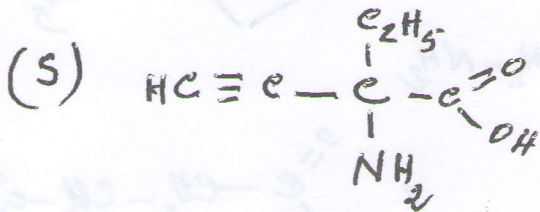
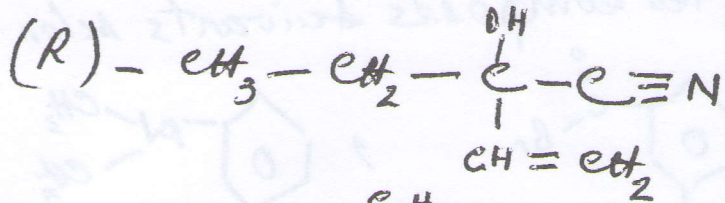
- Acide 4-méthoxycarbonylbutanoïque.
- Bromure de m-(α-hydroxyéthyl)benzoyle.
- isovalérate de benzyle.
- Acide p-éthoxybenzoïque.
- 2-éthoxybutane.
- 4-cyano-2-éthylidènebutanamide.

Exercice 3: Les molécules suivantes sont-elles optiquement actives? Justifiez votre réponse.



Exercice 4:

Représentez selon Cram et Fischer les molécules suivantes:



P. A. Boukerrou

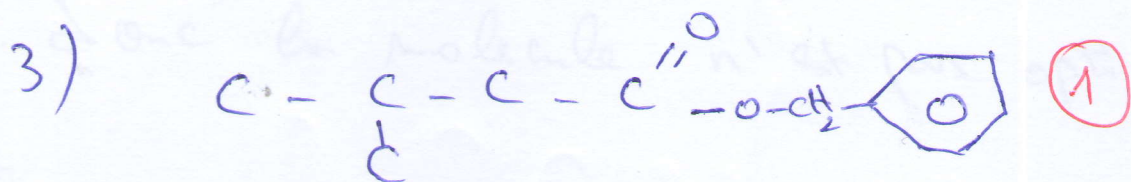
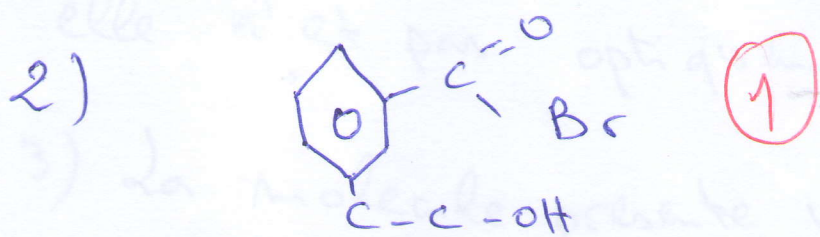
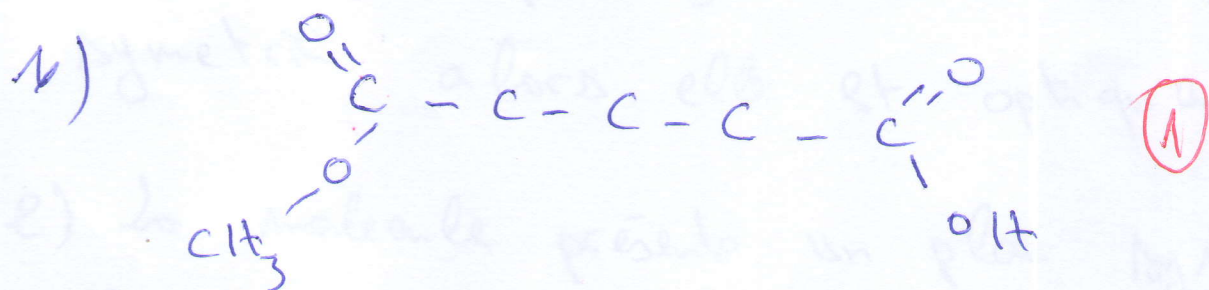
AGP

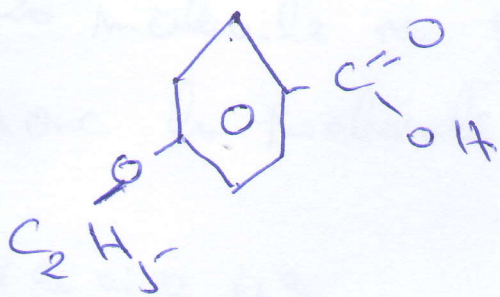
Correction de l'examen de remplacement
Chimie Organique.

Exercice 1: A) Nomenclature selon l'IUPAC.

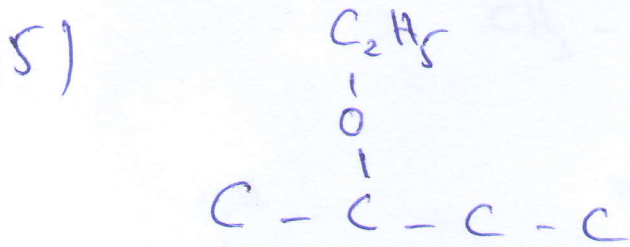
- 1) N-éthyl - N-méthyl isopentane - 2-amine. (1)
- 2) Bromure de m-(2-aminoéthyl) benzoyle (1)
- 3) N,N-diméthyl aniline. (1)
- 4) 4-(2-méthylbutyl) hex-1-ène-5-yne. (1)
- 5) 3-formyl propanoate de phényle (1)
- 6) Acide 3-cyano-2-méthylpropanoïque. (1)

Exercice 2:

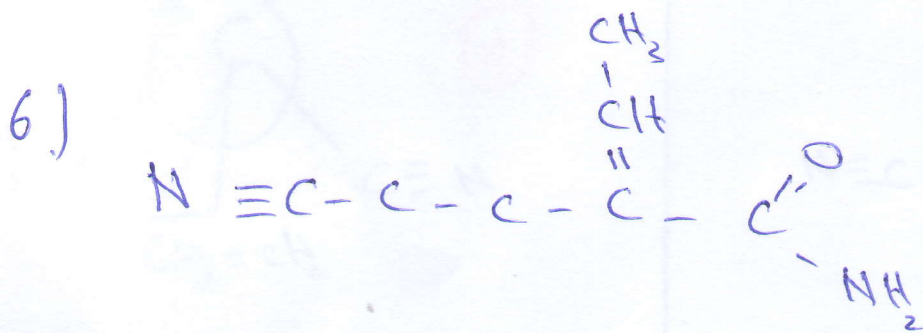




(1)



(1)



(1)

Exercice 3°

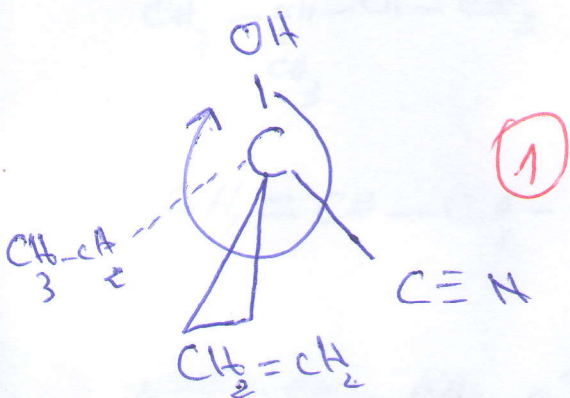
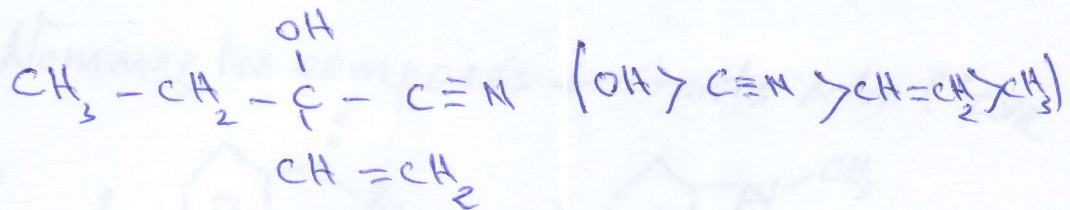
1) Les groupements de C_n et de C_2 donnent la molécule ne peut jamais avoir un plan de symétrie alors elle est optiquement active.

2) La molécule présente un plan de symétrie donc elle n'est pas optiquement active

3) La molécule présente un plan de symétrie donc la molécule n'est pas optiquement active

La molécule ne présente pas un plan de symétrie donc la molécule est optiquement active. (1)

Exercice 43



"R"

