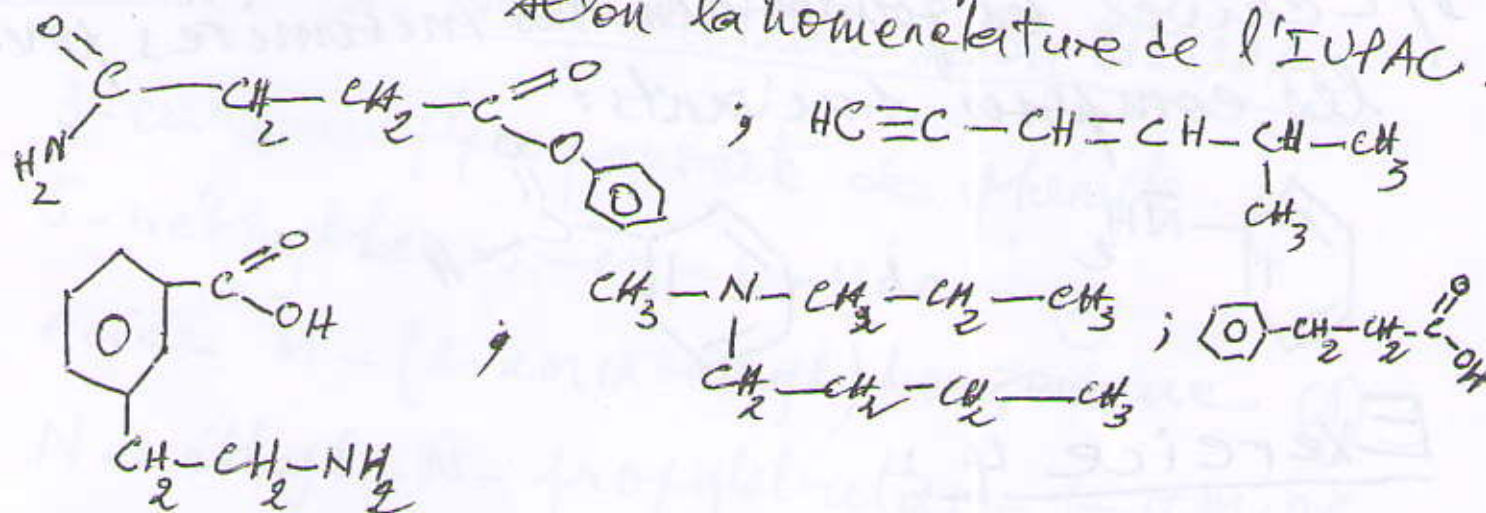


Examen de rattrapage

Chimie organique

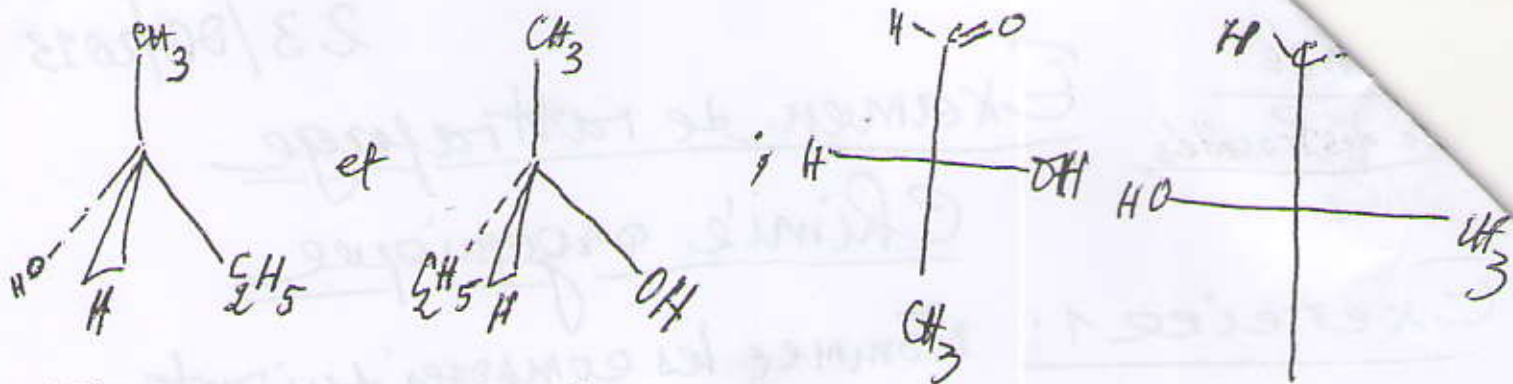
Exercice 1: Nommez les composés suivants selon la nomenclature de l'IUPAC.



Exercice 2: Ecrivez les formules développées des composés suivants.

- 4-formylbutanoate de propyle.
- N-éthyl-N-méthylaniline.
- Acide parabromobenzoïque
- N-isopropylisobutanamide
- Benzoate de benzyle

Exercice 3: Attribuez aux paires de molécules suivantes les termes qui les définissent: identique, énantiomères ou diastéréoisomères.

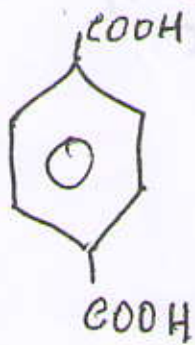


II/ Ecrivez les formes limites méromères pour les composés suivants:



Exercice 4:

Ecrivez la réaction de synthèse du produit: acide orthophtalique à partir du benzène et des réactifs de votre choix, et donnez le mécanisme réactionnel de la réaction de l'alkylation du benzène.



P. A. BOUKERROU

année

23/06/2013

G.P.

Correction de l'examen
de recatrapage chimie organique

Exercice 1 : Nomenclature selon l'IUPAC

3-carbamoylpropanoate de phényle (1)

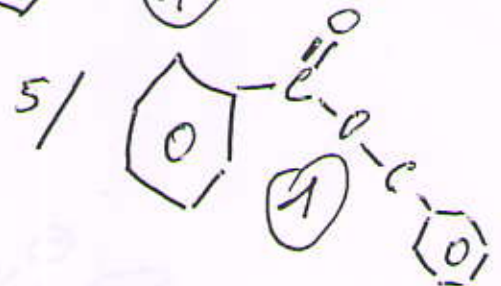
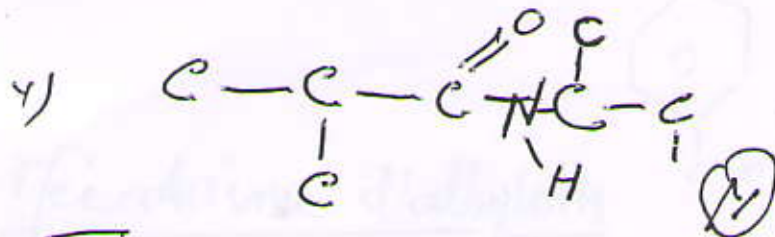
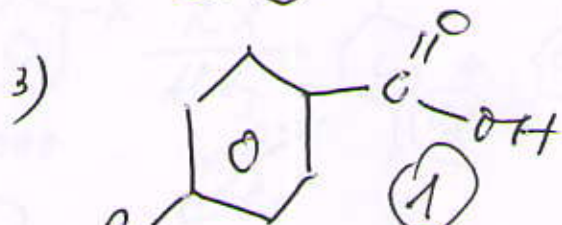
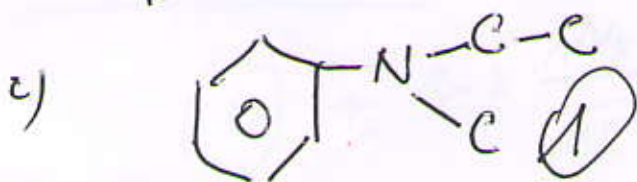
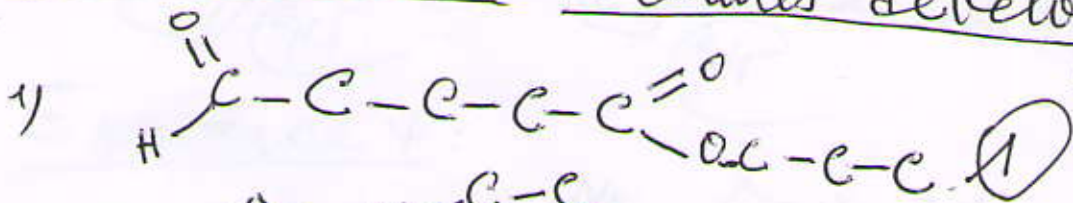
5-méthylhex-3-en-1-yne (1)

Acide *m*-(2-améthyle)benzoïque (1)

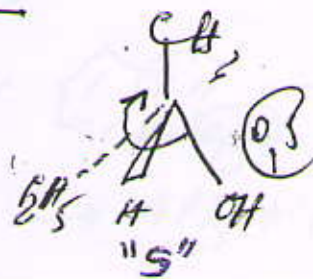
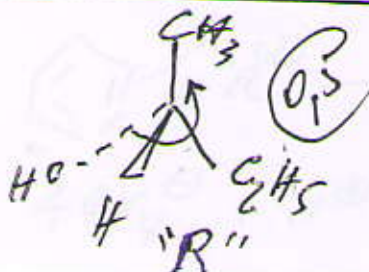
N-méthyl-*N*-propylebutan-1-amine (1)

Acide 3-phénylpropanoïque (1)

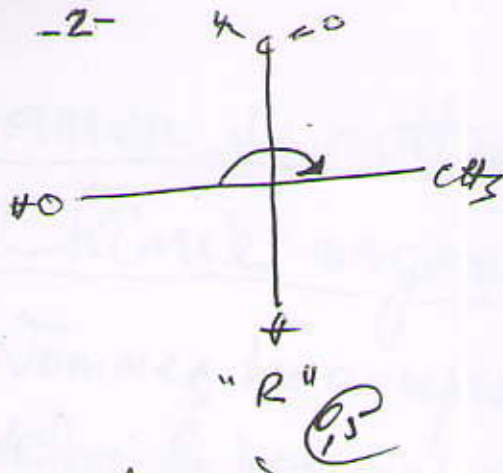
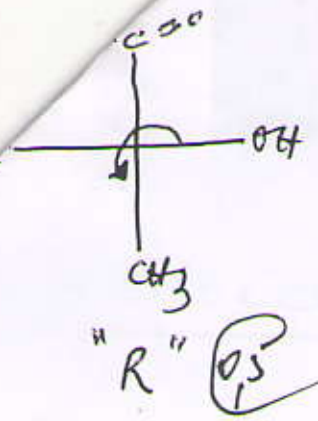
Exercice 2 : Formules développées planes.



Exercice 3 :

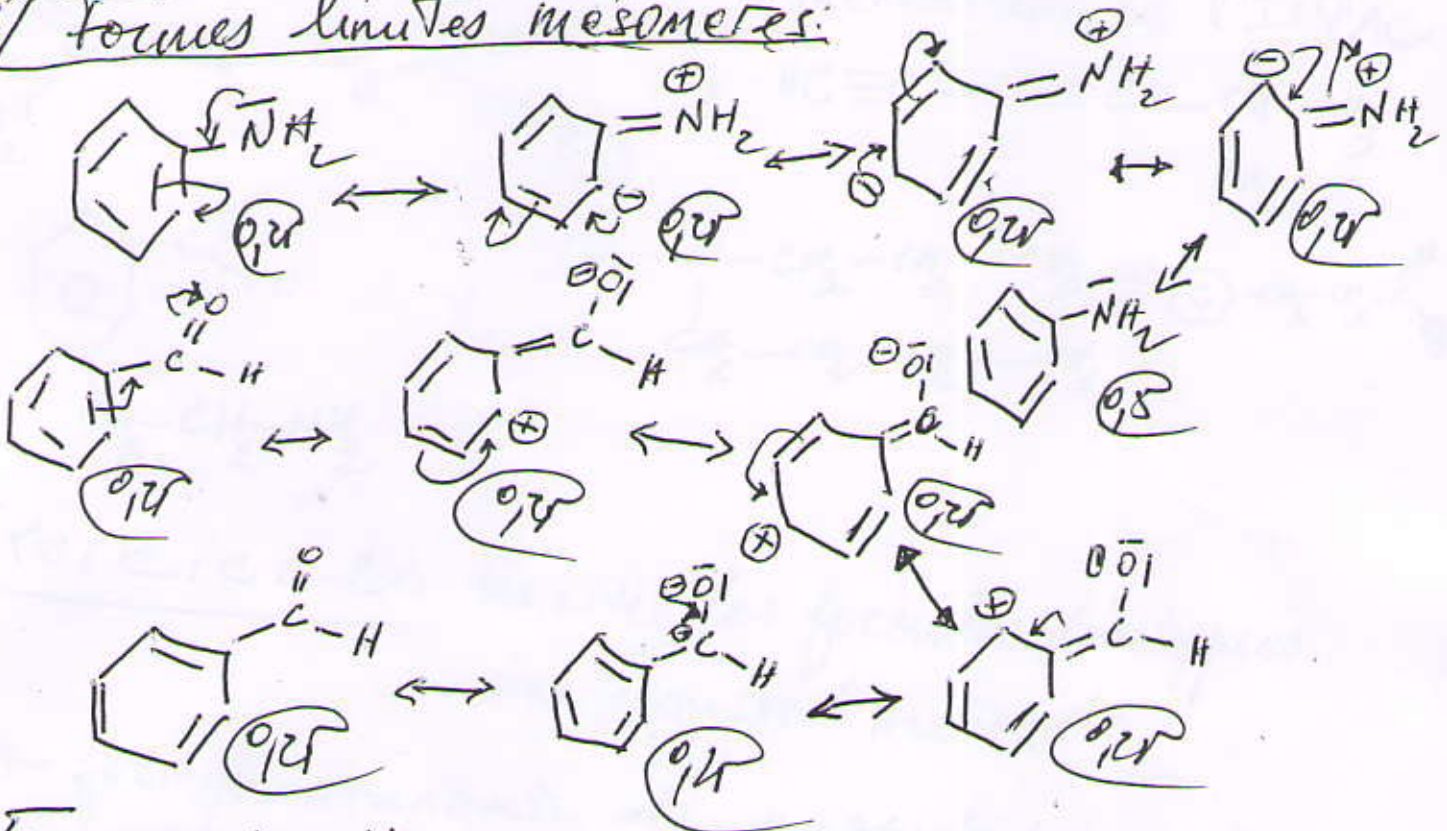


Enantiomères (1)
(on prend l'axe car H est en avant de la chaîne)

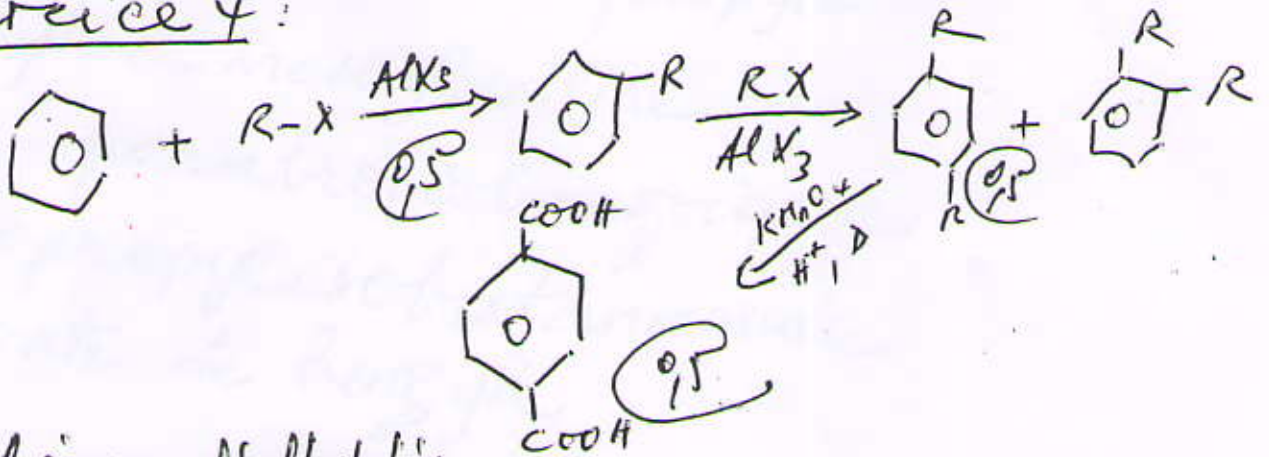


Identiques.
(1)

II/ Formes limites mésomères:



Exercice 4:



Mécanisme d'alkylation

