

UNIVERSITE MOULOU D MAMMERI

Février 2013

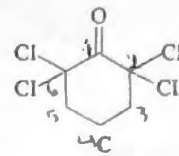
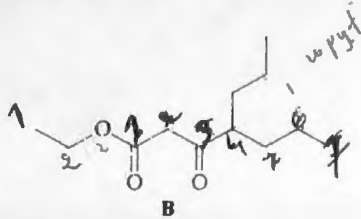
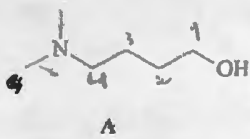
FACULTE DE MEDECINE

DEPARTEMENT DE PHARMACIE

EMD N°1 Chimie organique**EXERCICE N°1**

1. Quelles fonctions possèdent les trois molécules suivantes ?

Nommez A, B et C.



2. Donner la formule semi-développée plane du composé suivant :

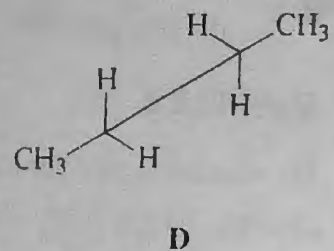
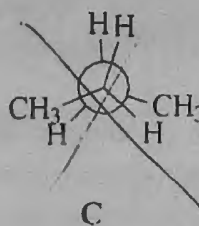
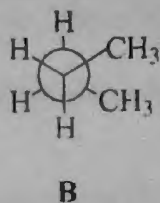
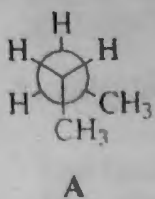
6-(N-acétylamino)-hexanoate de sodium.

3. Ecrivez la formule du composé suivant :

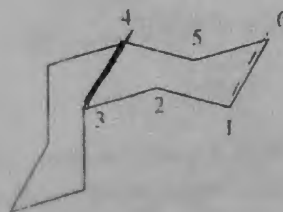
4-éthoxy-3-méthylbutanenitrile.

EXERCICE N°2

I. Indiquer le conformère le plus stable du butane.

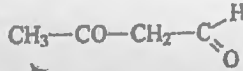
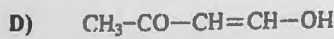
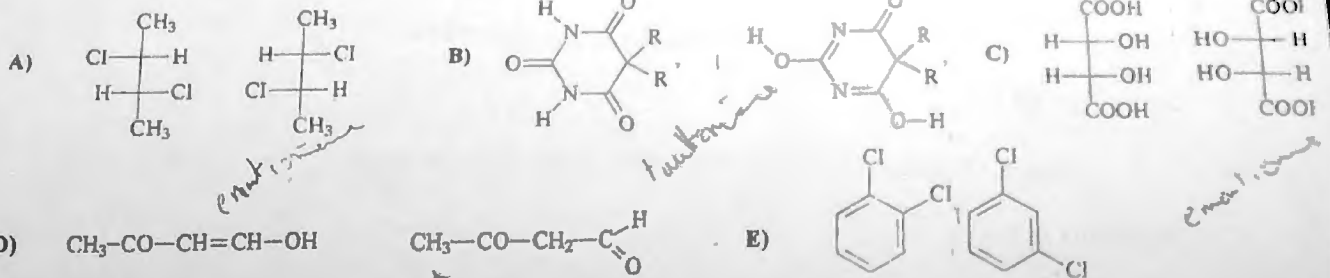


II. Donner la représentation de Newman de la Cis-décaline suivant les axes 3-4 et 1-6.



EXERCICE N°3 4.15

Parmi les exemples suivants, lesquels sont énantiomères, lesquels sont tautomères ?

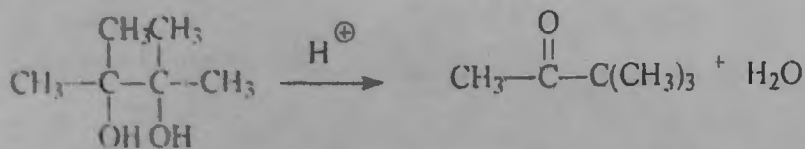
EXERCICE N°4 2.5

Répondez par vrai ou faux.

- ✓ 1. Un réactif radicalaire peut être neutre.
- ✗ 2. Le produit majoritaire d'une réaction sera celui passant par l'intermédiaire réactionnel le plus stable.
- ✗ 3. D'après la règle séquentielle de Cahn, Ingold et Prelog, une fonction acide est prioritaire sur un groupement- CH_2Cl .
- ✓ 4. En représentation de Fischer, les groupements verticaux viennent vers l'observateur.
- ✓ 5. Une conformation décalée anti est en général plus stable qu'une conformation décalée gauche.

EXERCICE N°5 3

On effectue la déshydratation du 2,3-diméthyl butane-2,3-diol (pinacol) en milieu acide. Le produit final est la tertibutylméthylcétone (pinacolone) :



Ecrire un mécanisme expliquant cette réaction.