

DEVOIR N°2 DE CHIMIE ORGANIQUE GENERALE

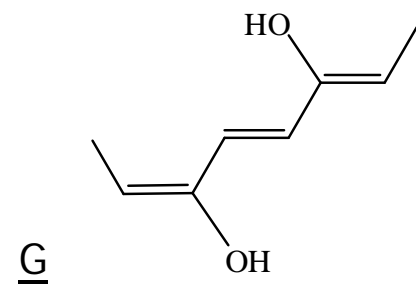
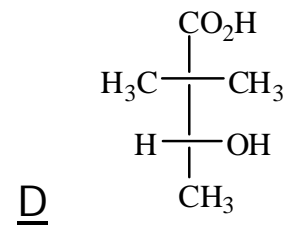
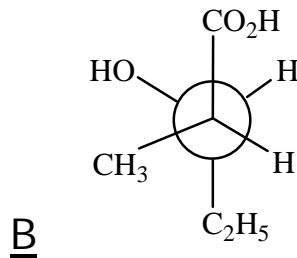
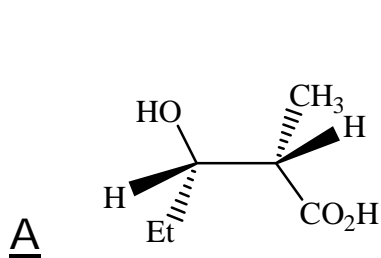
DUREE : une heure

N° :	Nom :	Prénom :
------	-------	----------

Barème (sur 20 points) : I (4 pts) ; II (16pts)

I. La majorité des réactions en chimie organique résultent de l'interaction entre un nucléophile et un électrophile. Un acide joue-il le rôle d'un nucléophile ou d'un électrophile ? Justifier votre réponse :

II. On considère les molécules organiques suivantes :



(2S,3E,5S) 3-méthylhex-3-én-2,5-diol

1. Donner la formule brute de **B** :

2. Donner la composition centésimale de D :

3. Donner la projection de Newman de A et la projection de Fisher de B :

4. Donner la projection de Fisher de l'énantiomère de A :

5. Donner la formule développée spatiale de J :

6. Donner le nom systématique en précisant la stéréochimie de G :

.....

7. Donner les relations d'isoméries entre les molécules suivantes :

A et B : A et D :

8. Donner le nombre de stéréoisomères de G. Sont-ils optiquement actifs ?
(Justifier votre réponse)