

## DEVOIR N°2 DE CHIMIE ORGANIQUE GENERALE

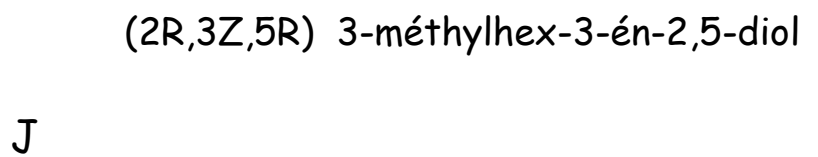
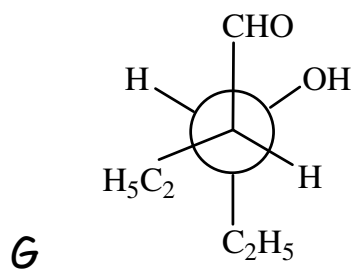
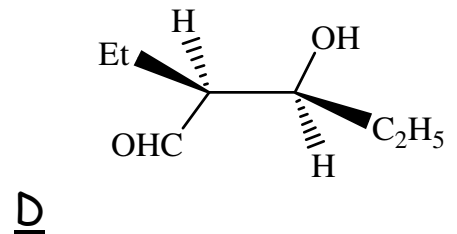
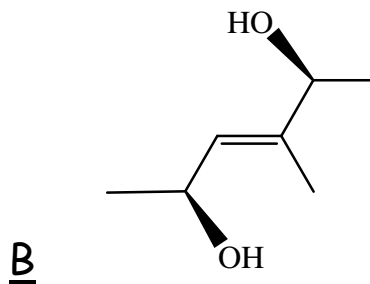
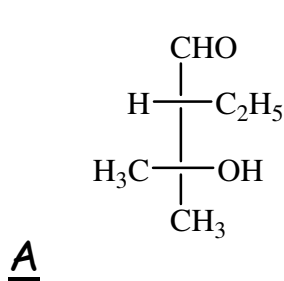
DUREE : une heure

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

Barème (sur 20 points) : I (2 pts) ; II (18pts)

I. Une réaction en chimie organique résulte, le plus souvent, de l'interaction entre un électrophile et un nucléophile.  
 Donner la définition d'un électrophile et Donner un exemple :

II. On considère les molécules organiques suivantes :



1. Donner la formule brute de A : .....

**2.** Donner la composition centésimale de B :

**3.** Donner la projection de Newman et la projection de Fisher de D :

**4.** Donner la projection de Fisher d'un énantiomère et d'un diastéréoisomère de G :

**5.** Donner la formule développée spatiale de J :

**6.** Donner le nom systématique en précisant la configuration absolue de G :

.....

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

A et G : .....      B et J : .....

**8.** Donner le nombre de stéréoisomères optiquement actifs de B. Justifier votre réponse :

---

Données :     $Z_H = 1$      $Z_C = 6$      $Z_O = 8$      $M_H = 1 \text{ g/mol}$      $M_C = 12 \text{ g/mol}$      $M_O = 16 \text{ g/mol}$