

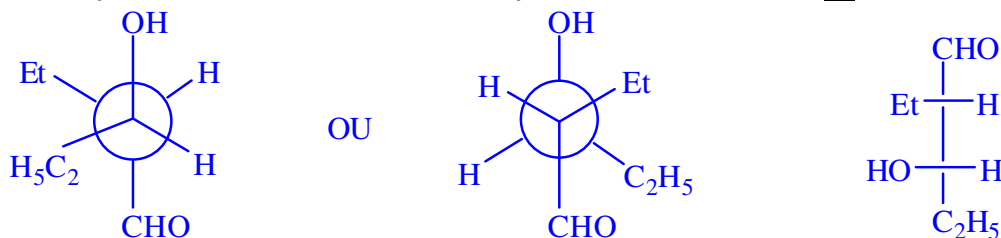
II. 1. Donner la formule brute de A : $C_7H_{14}O_2$

2. Donner la composition centésimale de B : formule brute : $C_7H_{14}O_2$

Masse molaire : $M = 12 \times 7 + 14 + 32 = 130 \text{ g/mol}$

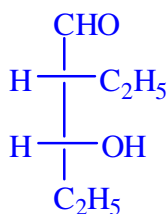
Alors la composition centésimale : %C = 64.61 %H = 10.77 %O = 24.61

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

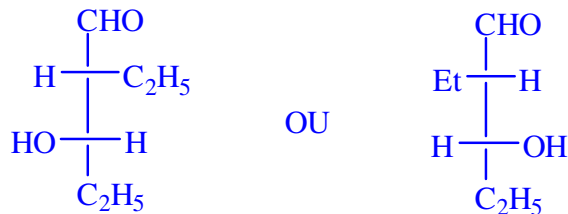


4. Donner la projection de Fisher d'un énantiomère et d'un diastéréoisomère de G :

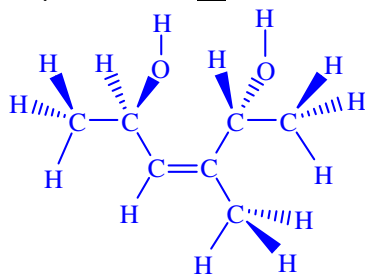
Enantiomère :



Diastéréoisomère :



5. Donner la formule développée spatiale de J :



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

(2S,3S) 2-éthyl-3-hydroxypentanal

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

A et G : Chaîne carboné

B et J : diastéréoisomère

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

2 carbones asymétriques différents et une double liaison :

On a donc $2^3 = 8$ stéréo-isomères optiquement actifs