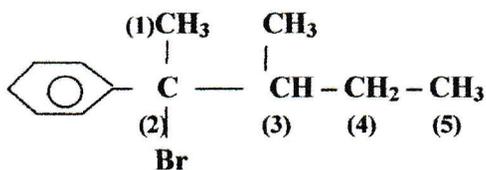
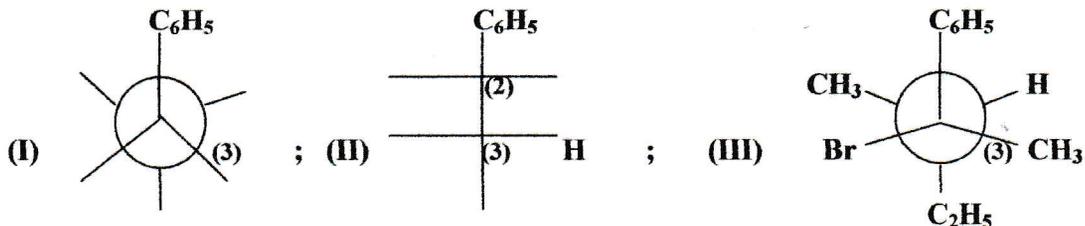


Exercice 6 :

Soit la formule semi-développée suivante (C) :



- Donner sa nomenclature
- Indiquer par un astérisque le ou les carbones asymétriques
- Compléter les deux projections suivantes afin que les centres d'asymétrie soient :
Pour Newman (2S-3S) et Pour Fischer (2R-3R)



- Quelle relation existe-t-il entre les stéréoisomères (I) et (II) ; (I) et (III) ; (II) et (III)

Exercice 7 :

Représenter les molécules 1 et 2 dans leur conformation la plus stable.



Exercice 8:

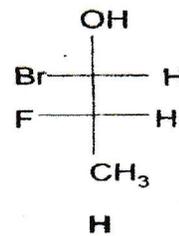
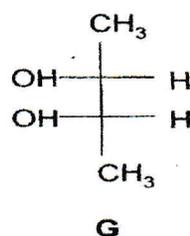
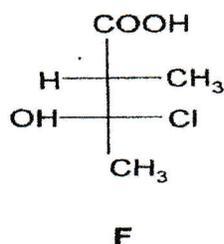
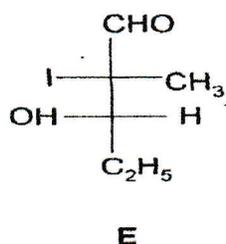
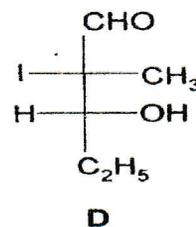
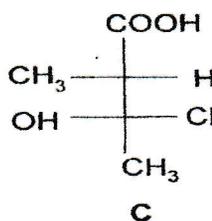
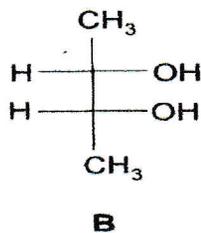
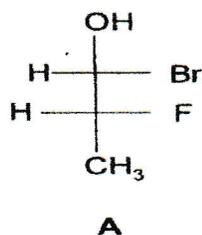
Soient les molécules ci-dessous représentées selon Fischer:

1/ Déterminer la configuration absolue pour chaque représentation.

2/ Donner la relation existant entre les isomères.

3/ Indiquer les molécules qui ne possèdent pas d'activité optique. Justifier.

4/ Représenter les molécules A et B dans la projection de NEWMAN la plus stable, E et F dans la représentation de CRAM, la moins stable.



On donne les numéros atomiques Z : H 1 C 6 O 8 F 9 Cl 17 Br 35 I 53