**Exercice 01 :**

1. Donner le type d’hybridation de chaque carbone et représenter les molécules suivantes dans l’espace en respectant les angles de liaisons.

 CH3CH2COCHCH2 , CH2CHCHCCHCl, HCCCH3

1. La structure suivante présente deux fautes structurales, trouver-les et corriger-les

**Exercice 02 :** Donner le nom selon la nomenclature I.U.P.A.C des carbures suivants :



 **Exercice 03 :** Donner la formule topologique de composés suivants :

1. 2-phényl,propanoate de methyle.
2. Méthyl, Cycloheptatri-1,3,5-ène.
3. Ortho-hydroxybenzaldéhyde.
4. 2-oxo, 3-amino, butanal
5. Cyclobutyl butan-2-one.
6. 2-amino-5-bromophenol.

**Exercice 04 :**

Parmi les composés suivants lesquels sont aromatiques. Justifier votre réponse.



**Exercice 05 :**

1. Un composé « **A** » de formule brute CxHyOz de masse molaire M (150,09g/mol), son analyse élémentaire donne les pourcentages suivants : C, 32.01%; H, 4.03%; et O, 63.96%.
2. Trouver sa formule brute**.**
3. Donner la structure de 2isomères de chaque type pour « A » (de chaine, de fonction et de position)
4. Représenter selon Newman et selon Ficher celui qui possède 2 carbones asymétriques
5. Donner la configuration absolue des carbones asymétriques, en justifiant et en représentant le sens de rotation.
6. Donner les stéréoisomères de **A**, en précisant la relation entre eux.