**Exercice 01**

**1.** Pourquoi est-on amené à définir les états d’hybridation ?

**2.** Représenter les niveaux d’énergie des électrons de la dernière couche de l’atome de carbone dans : l’état fondamental, l’état excité et les différents états hybridés.

**3.** Représenter schématiquement les trois états hybridés de l’atome de carbone.

**4**. Soit les molécules organiques suivantes :



* Préciser l’hybridation des atomes de carbones.

**Exercice 02 :** Soit la molécule de formule brute **C6H14**.

* Donner toutes **les formules développées** et Ecrire **les formules semi développées**.
* Ecrire les formules en bâtonnets (représentation stylisée).

**Exercice 03 :** Donner le nom selon la nomenclature I.U.P.A.C des carbures suivants



**Exercice 04 :**

L’analyse d’un composé organique a donné 54.6% **C**, 9.1% **H** et 36.4% **O**.

Vaporisé, **0.88 g** du composé occupe **224 cm3** dans les conditions normales de températures et de pression.

Sachant que le composé présent une fonction acide carboxylique;

* Donner les différentes formules développées et nommer les.

**RESPONSABLE DU MODULE**

**Mr M.A.MEHDID**