

trois atomes d'hydrogène, la fonction est dite monovalente, divalente ou trivalente.

Les hydrocarbures servant de base à la détermination des fonctions, nous les classerons de la façon suivante:

2.1. Hydrocarbures aliphatiques

Les hydrocarbures aliphatiques sont des hydrocarbures à chaîne ouverte. On les subdivise en trois groupes:

- a. LES ALCANES OU HYDROCARBURES SATURÉS DE FORMULE GÉNÉRALE C_nH_{2n+2}

Tous les atomes de carbone sont hybridés sp^3 . Les alcanes peuvent être linéaires ou ramifiés:



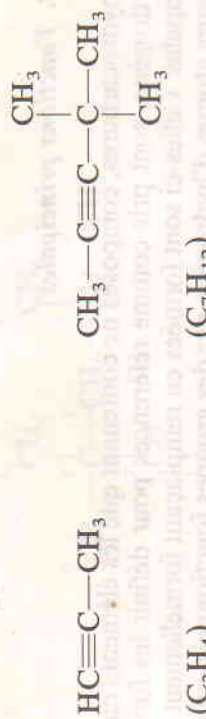
- b. LES ALCÈNES OU HYDROCARBURES ÉTHYLÉNIQUES, DE FORMULE GÉNÉRALE C_nH_{2n}

Ils possèdent une double liaison dans leur molécule:



- c. LES ALCYNES OU HYDROCARBURES ACÉTYLÉNIQUES DE FORMULE GÉNÉRALE C_nH_{2n-2}

Ils comportent une triple liaison:



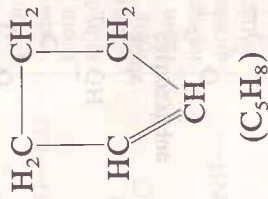
2.2. Hydrocarbures alicycliques

Ce sont des hydrocarbures à chaîne fermée. Ils comprennent:

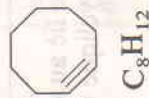
- a. LES CYCLANES DE FORMULE GÉNÉRALE C_nH_{2n} . ILS SONT ISOMÈRES DES ALCÈNES:



- b. LES CYCLÈNES C_nH_{2n-2} : ISOMÈRES DES ALCYNES. LA MOLÉCULE COMPORTE UNE DOUBLE LIAISON:



- c. LES CYCLYNES C_nH_{2n-4} : LE CYCLE OÙ $n \geq 8$ COMPORTE UNE TRIPLE LIAISON:



2.3. Hydrocarbures aromatiques

Leur molécule comporte un ou plusieurs cycles benzéniques:

