

**Chp. 1 : Les molécules organiques et les squelettes carbonés :exercices.**

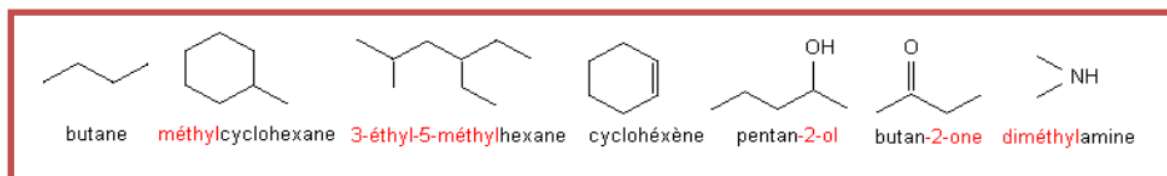
**EXERCICE 3 : NOMENCLATURE**

Donner la formule semi-développée des composés suivants :

- a°) 3-éthyl-2-méthylpentane ; b°) 5-éthyl-2,6-diméthyl-octane ; c°) 2-bromo-1,3-dichloro-4-éthylhexane ;  
d°) 2-éthyl-1,1-diméthylcyclohexane ; e°) 3-éthyl-2-isopropylbutane.  
f°) 2-méthylbutane ; g°) 2, 2, 3,4-tétraméthylpentane ; h°) 2,2-diméthyl 3-fluorobutane  
i°) Méthylpropane

**EXERCICE 4 : FORMULES TOPOLOGIQUES OU STRUCTURALES**

Donner la formule brute correspondant aux formules structurales suivantes (certains de ces composés seront étudiés, plus tard, dans le cours) :



**EXERCICE 5 : FORMULE BRUTE D'UN ALCANE A PARTIR DE LA MASSE MOLAIRE**

Un alcane a pour masse molaire  $M = 58 \text{ g/mol}$ .

- Donner la formule générale d'un alcane portant  $n$  atome de carbone.
- Exprimer la masse molaire d'un alcane en fonction de  $n$ .
- Déterminer  $n$  pour l'alcane étudié et en déduire sa formule brute.
- Rechercher tous les isomères et les nommer.

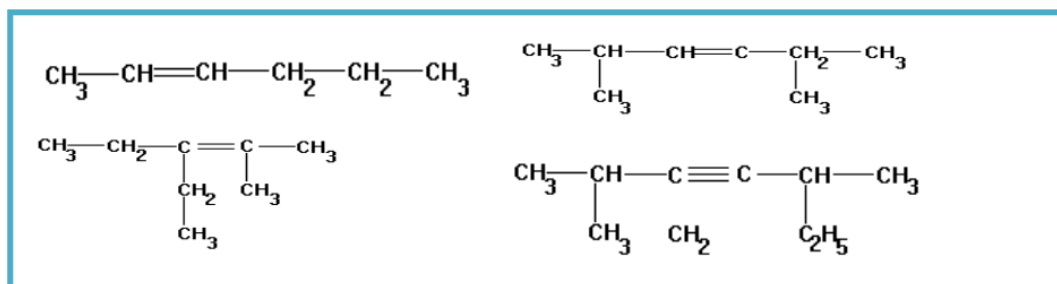
**EXERCICE 6 : ALCANE GAZEUX ET SUBSTITUTION**

Un alcane gazeux a une densité par rapport à l'air égal à  $d = 1,034$ .

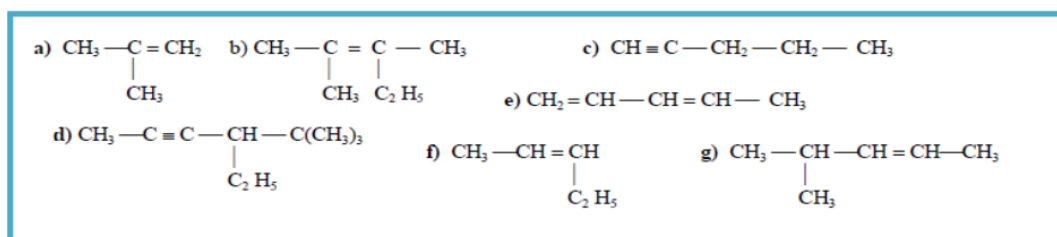
- Déterminer sa formule brute.
- On fait réagir du dichlore sur cette alcane. On obtient un produit contenant 55,04 % en masse de chlore.
  - Déterminer la formule de cet produit.
  - Ecrire l'équation-bilan de la réaction qui a eu lieu.
  - Définir ces réactions et donner et donner les conditions expérimentales.

**EXERCICE 1: NOMENCLARURE**

1°) Nommer les hydrocarbures dont les formules semi-développées suivent :



2°) Nommer les hydrocarbures dont les formules suivent :



3°) Un hydrocarbure A de densité  $d = 2,9$  décolore rapidement une solution aqueuse de brome.

- Quelle est la nature et la formule brute de A ?
- Ecrire les formules semi-développées possibles de A en donnant leurs noms.
- Déterminer A sachant que la molécule est symétrique non ramifiée et qu'elle présente l'isomère Z/E.