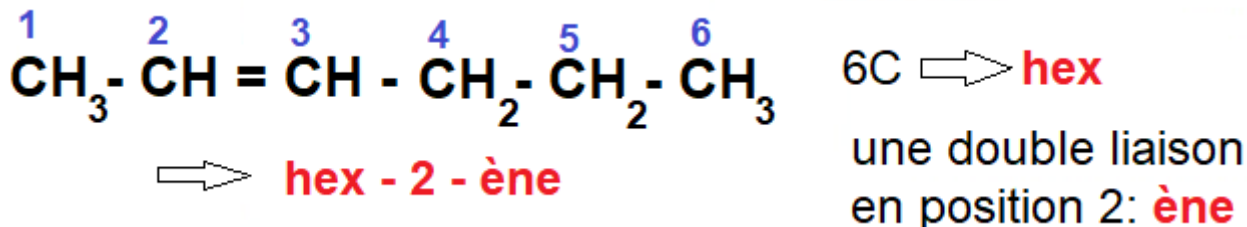


Nomenclature des hydrocarbures insaturés acycliques

1. Hydrocarbures à double liaison : les alcènes

Le nom des alcènes est formé par le préfixe des alcanes correspondant. La terminaison ane devient **ène**.

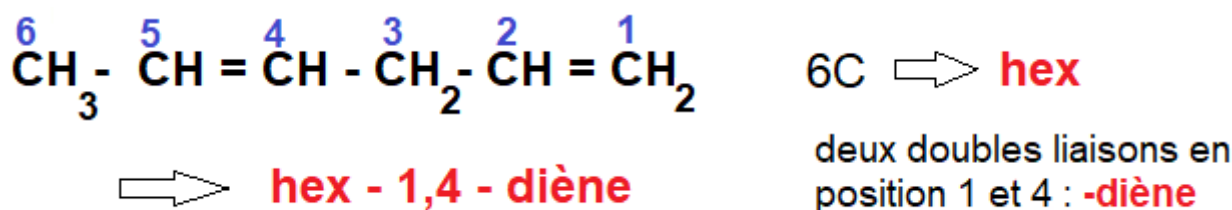
Exemple :



S'il y a plusieurs doubles liaisons :

Nombre de double liaisons	Terminaison
2	- diène
3	- triène

Exemple :



Dénomination non systématique : $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$ éthylène et non éthène.

1.1 Substituant à doubles liaisons

ATTENTION : dans le cas des composés insaturés, la chaîne principale n'est pas forcément la plus longue mais celle qui contient le plus d'insaturations.

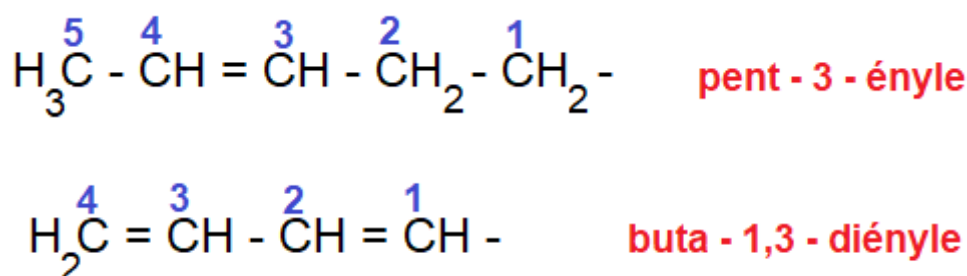
Terminaison : ényle (ényl dans le nom)

Dénomination non systématique :

$\text{CH}_2 = \text{CH} -$ **vinyl** (et non éthényle)

$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 -$ **allyle** (et non prop-2-ényle)

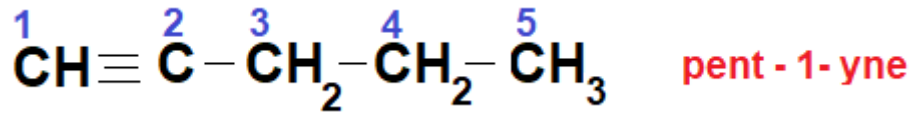
Exemple :



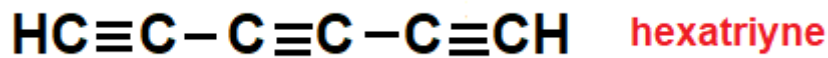
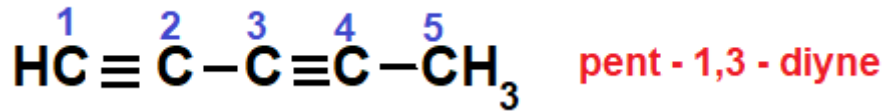
2. Hydrocarbures à triple liaison : les alcynes

Le nom des alcynes est formé par le préfixe des alcènes correspondant. La terminaison **ane** devient **yne**

Exemple :



Avec plusieurs triple liaisons :



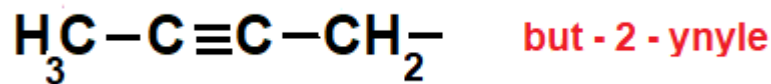
Dénomination non systématique :



2.1 Substituant à triples liaisons

Terminaison : **ynyle** (ynyl dans le nom)

Exemple :

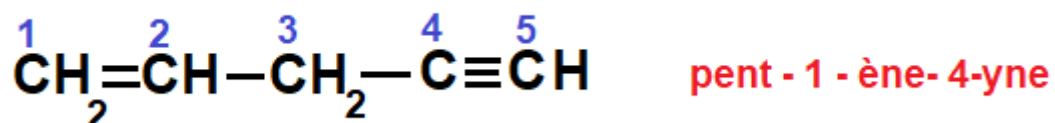


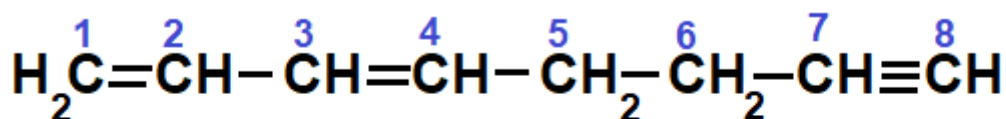
2.2 Hydrocarbure avec double et triple liaisons

On utilise le **préfixe** des alcènes et une terminaison **ényne**

Les liaisons multiples ont les indices les plus bas possibles. S'il subsiste un choix, la double liaison a l'indice le plus bas.

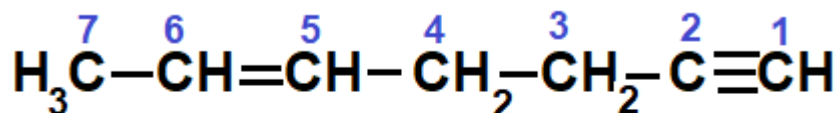
Exemple :





octa -1,3 -dièn - 7 - yne

et non octa - 5,7 -dièn - 1 -yne car(1,3,7) est plus bas que (1,5,7)



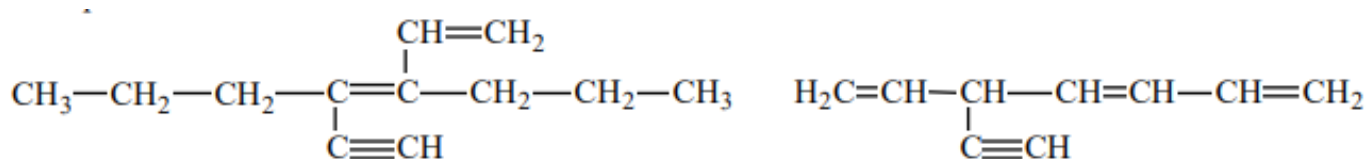
hept - 5 - èn - 1 - yne

et non hept - 2 - èn - 6 - yne

2.3 Hydrocarbure avec double et triple liaisons ramifiés

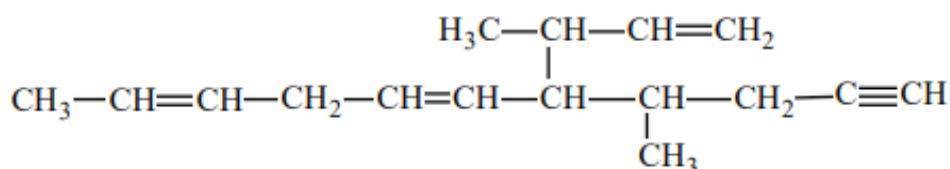
- La chaîne principale sera celle qui comporte le plus de liaisons multiples.
- S'il subsiste un choix, on prend la chaîne la plus longue.
- S'il subsiste encore un choix, on prend la chaîne qui contient le plus de doubles liaisons.
- La chaîne principale est numérotée d'un bout à l'autre de telle sorte que l'ensemble des indices des liaisons multiples soit le plus bas possible.
- Si les deux ensembles d'indices sont identiques, on donne aux doubles liaisons les plus bas indices. Les autres règles énoncées pour les hydrocarbures saturés acycliques ramifiés sont suivies.

Exemple :



3,4-dipropylhexa-1,3-dièn-5-yne

5-éthynylhepta-1,3,6-triène



4-méthyl-5-(1-méthylprop-2-ényl) undéca-6,9-dièn-1-yne