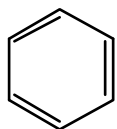


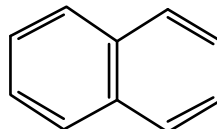
HYDROCARBURES AROMATIQUES

Les aromatiques sont des hydrocarbures cycliques insaturés ayant un nombre d'électrons π égal à $4n + 2$ (avec n entier).

Exemples :



benzène

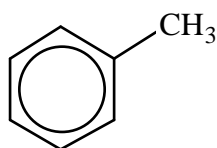


naphtalène

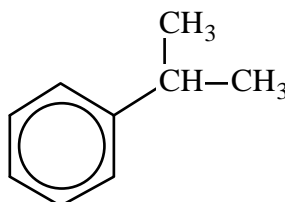
Les hydrocarbures aromatiques monocycliques substitués sont nommés comme des dérivés du benzène. Les atomes du cycle sont numérotés successivement de 1 à 6 de telle façon que l'ensemble des indices obtenus pour les substituants soit le plus bas possible, et en faisant précéder le mot benzène des préfixes et indices correspondant aux divers substituants.

Les préfixes *o*- (prononcer *ortho*), *m*- (prononcer *méta*) et *p*- (prononcer *para*) peuvent être respectivement utilisés à la place de 1,2- ; 1,3- et 1,4- dans le cycle benzénique substitué.

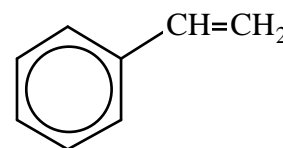
Exemples :



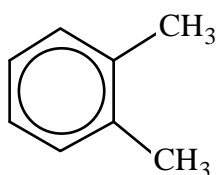
méthylbenzène
(**toluène**)



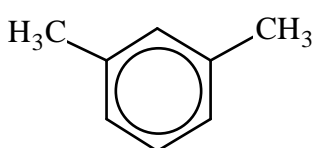
isopropylbenzène
(**cumène**)



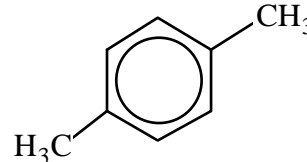
vinylbenzène
(**styrène**)



1,2-diméthylbenzène
ou *o*- diméthylbenzène
ou *o*-méthyltoluène
(**ortho-xylène**)



1,3-diméthylbenzène
ou *m*- diméthylbenzène
ou *m*-méthyltoluène
(**méta-xylène**)



1,4-diméthylbenzène
ou *p*- diméthylbenzène
ou *p*-méthyltoluène
(**para-xylène**)

Le groupement dérivant du benzène, obtenu par enlèvement d'un atome d'hydrogène est nommé **phényle** et a pour symbole abrégé Ph.

L'atome du cycle portant la valence libre porte le numéro 1.

Le groupement Ph—CH₂—, dérivé du toluène par enlèvement d'un atome d'hydrogène sur le groupement méthyle est appelé **benzyle**.