

Nomenclature des alcanes et des alcools

Une espèce chimique **organique** est une espèce chimique constituée des éléments carbone et hydrogène. *La chimie organique est la chimie du carbone.*

Les **alcanes** sont les espèces chimiques **saturées**, constituées exclusivement des éléments carbone et hydrogène.

On distingue les chaînes linéaires, les chaînes cycliques et les chaînes ramifiées. Le nom d'un alcane se construit à partir du préfixe correspondant au nombre d'atome de carbone de sa chaîne linéaire la plus longue et du suffixe ane.

n	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
préfixe	méth	éth	prop	but	pent	hex	hept	oct	non	déc

Les **ramifications** sont nommées à partir du préfixe correspondant au nombre de carbone et du suffixe **yle**. Leur nom précède le nom de la chaîne la plus longue, leur position est précisé avant leur nom. Un tiret sépare les numéros de positions des noms des groupes.

La **position d'un groupe** est repérée par le numéro de l'atome de carbone portant le groupe. La chaîne la plus longue est numérotée de manière à avoir les numéros de positions les plus petits.

Les **alcools** sont les espèces chimiques organique, possédant le groupe-ment hydroxyle -OH.

Ils sont nommés à l'aide du suffixe ol, ajouté au nom de l'alcane (privée de e) leur position est précisée entre tirets avant le suffixe.

famille	groupe caractéristique	formule
ramification	alkyle	$-C_nH_{2n+1}$
alcool	hydroxyle	-OH

multiplicité d'un même groupe

n	2	3	4
préfixe	di	tri	tétra

Les chaînes cycliques sont nommées à l'aide du préfixe cyclo.

Combustion complète des alcanes et des alcools

Lors de la **combustion complète** d'un alcanes ou d'un alcool dans le dioxygène, les produits sont le dioxyde de carbone et l'eau.

Nomenclature des alcanes et des alcools

Une espèce chimique **organique** est une espèce chimique constituée des éléments carbone et hydrogène. *La chimie organique est la chimie du carbone.*

Les **alcanes** sont les espèces chimiques **saturées**, constituées exclusivement des éléments carbone et hydrogène.

On distingue les chaînes linéaires, les chaînes cycliques et les chaînes ramifiées. Le nom d'un alcane se construit à partir du préfixe correspondant au nombre d'atome de carbone de sa chaîne linéaire la plus longue et du suffixe ane.

n	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
préfixe	méth	éth	prop	but	pent	hex	hept	oct	non	déc

Les **ramifications** sont nommées à partir du préfixe correspondant au nombre de carbone et du suffixe **yle**. Leur nom précède le nom de la chaîne la plus longue, leur position est précisé avant leur nom. Un tiret sépare les numéros de positions des noms des groupes.

La **position d'un groupe** est repérée par le numéro de l'atome de carbone portant le groupe. La chaîne la plus longue est numérotée de manière à avoir les numéros de positions les plus petits.

Les **alcools** sont les espèces chimiques organique, possédant le groupe-ment hydroxyle -OH.

Ils sont nommés à l'aide du suffixe ol, ajouté au nom de l'alcane (privée de e) leur position est précisée entre tirets avant le suffixe.

famille	groupe caractéristique	formule
ramification	alkyle	$-C_nH_{2n+1}$
alcool	hydroxyle	-OH

multiplicité d'un même groupe

n	2	3	4
préfixe	di	tri	tétra

Les chaînes cycliques sont nommées à l'aide du préfixe cyclo.

Combustion complète des alcanes et des alcools

Lors de la **combustion complète** d'un alcanes ou d'un alcool dans le dioxygène, les produits sont le dioxyde de carbone et l'eau.