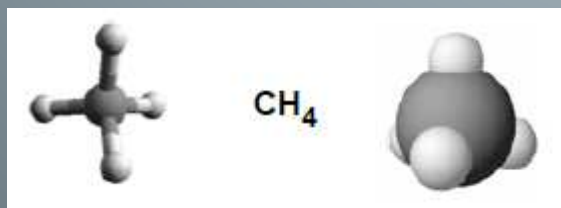


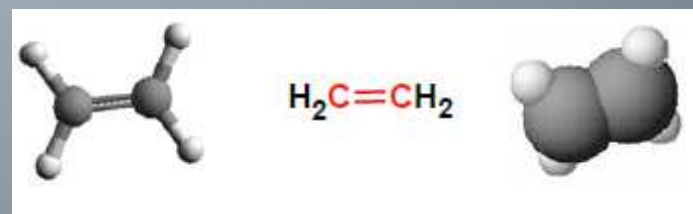
Ομόλογες σειρές άκυκλων υδρογονανθράκων

Οι ενώσεις του πίνακα αυτού περιέχουν μόνο C και H και μπορεί να είναι κορεσμένες ή ακόρεστες.

Ομόλογη σειρά	Γενικός Τύπος	Πρώτο μέλος	Παρατηρήσεις
Αλκάνια	C_nH_{2n+2} ($n \geq 1$) ή R-H	CH₄	Κορεσμένοι υδρογονάνθρακες ή παραφίνες.
Αλκένια	C_nH_{2n} ($n \geq 2$)	CH₂=CH₂	Ακόρεστοι υδρογονάνθρακες με 1 διπλό δεσμό ή ολεφίνες.



Μεθάνιο



Αιθένιο ή Αιθυλένιο

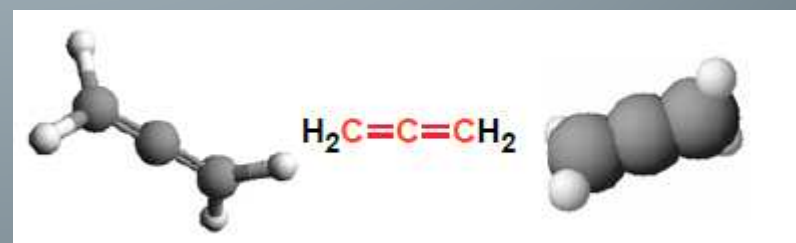
Ομόλογες σειρές άκυκλων υδρογονανθράκων

Οι ενώσεις του πίνακα αυτού περιέχουν μόνο C και H και μπορεί να είναι κορεσμένες ή ακόρεστες.

Ομόλογη σειρά	Γενικός Τύπος	Πρώτο μέλος	Παρατηρήσεις
Αλκίνια	$C_nH_{2n-2} \quad (n \geq 2)$	$CH \equiv CH$	Ακόρεστοι υδρογονάνθρακες με 1 τριπλό δεσμό. Ισομερείς με τα αλκαδιένια.
Αλκαδιένια	$C_nH_{2n-2} \quad (n \geq 3)$	$CH_2 = C = CH_2$	Ακόρεστοι υδρογονάνθρακες με 2 διπλούς δεσμούς ή διολεφίνες. Ισομερείς με τα αλκίνια.



Αιθίνιο ή Ακετυλένιο

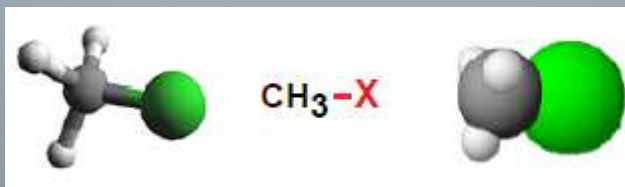


Προπαδιένιο

Ομόλογες σειρές ενώσεων που περιέχουν αλογόνο (X)

Οι ενώσεις αυτού του πίνακα περιέχουν δεσμό C-X, έχουν μόνο μια χαρακτηριστική ομάδα και είναι κορεσμένες.

Ομόλογη σειρά	Γενικός Τύπος	Πρώτο μέλος	Παρατηρήσεις
Αλκυλαλογονίδια	$C_nH_{2n+1}X$ ($n \geq 1$) ή R-X	CH₃Cl	X = Φθόριο (F), Χλώριο (Cl), Βρώμιο (Br), Ιώδιο (I)

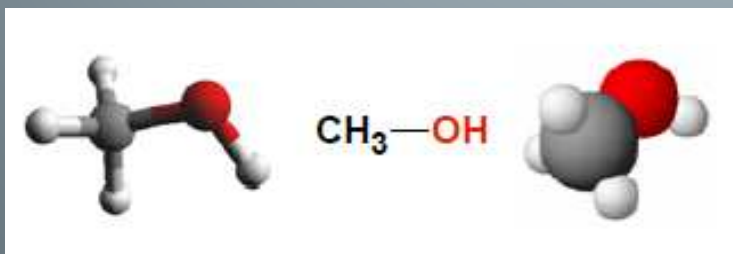


Χλωρομεθάνιο ή Μεθυλοχλωρίδιο

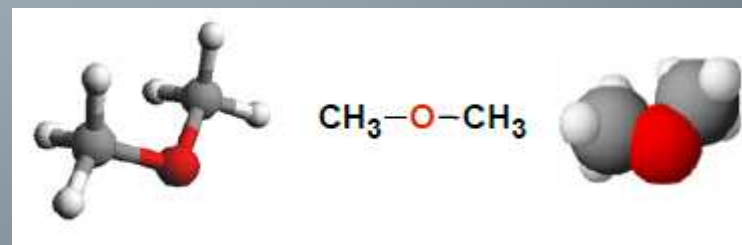
Ομόλογες σειρές ενώσεων που περιέχουν οξυγόνο (O)

Οι ενώσεις αυτού του πίνακα περιέχουν δεσμό ανάμεσα σε άνθρακα και οξυγόνο, έχουν μόνο μια χαρακτηριστική ομάδα και είναι κορεσμένες.

Ομόλογη σειρά	Γενικός Τύπος	Πρώτο μέλος	Παρατηρήσεις
Αλκοόλες	$C_nH_{2n+1}OH$ ($n \geq 1$) ή $R-OH$ ή $C_nH_{2n+2}O$ ($n \geq 1$)	CH₃OH	Ισομερείς με τους αιθέρες.
Αιθέρες	$C_nH_{2n+1}OC_mH_{2m+1}$ ($n, m \geq 1$) ή $R-O-R'$ ή $C_{n+m}H_{2n+2m+2}O$ ή $C_kH_{2k+2}O$ ($k \geq 2$)	CH₃OCH₃	Ισομερείς με τις αλκοόλες. Υπάρχουν απλοί ($R-O-R$) και μεικτοί αιθέρες ($R-O-R'$).



Μεθανόλη ή Ξυλόπνευμα

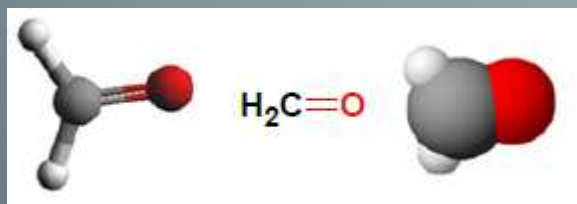


Διμεθυλαιθέρας

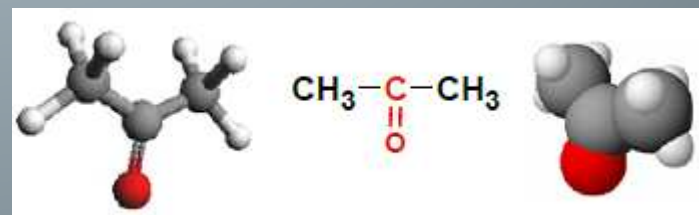
Ομόλογες σειρές ενώσεων που περιέχουν οξυγόνο (O)

Οι ενώσεις αυτού του πίνακα περιέχουν δεσμό ανάμεσα σε άνθρακα και οξυγόνο, έχουν μόνο μια χαρακτηριστική ομάδα και είναι κορεσμένες.

Ομόλογη σειρά	Γενικός Τύπος	Πρώτο μέλος	Παρατηρήσεις
Αλδεΐδες	$C_nH_{2n+1}CHO$ ($n \geq 0$) ή $R-CHO$ ή $C_{n+1}H_{2n+2}O$ ή $C_\lambda H_{2\lambda}O$ ($\lambda \geq 1$)	HCHO	Ισομερείς με τις κετόνες.
Κετόνες	$C_nH_{2n+1}COC_\mu H_{2\mu+1}$ ($n, \mu \geq 1$) ή $R-CO-R'$ ή $C_{n+\mu+1}H_{2n+2\mu+2}O$ ή $C_\lambda H_{2\lambda}O$ ($\lambda \geq 3$)	CH₃COCH₃	Ισομερείς με τις αλδεΐδες. Υπάρχουν απλές (RCOR) και μεικτές κετόνες (R'COR ή RCOR').



Μεθανάλη ή Φορμαλδεΐδη

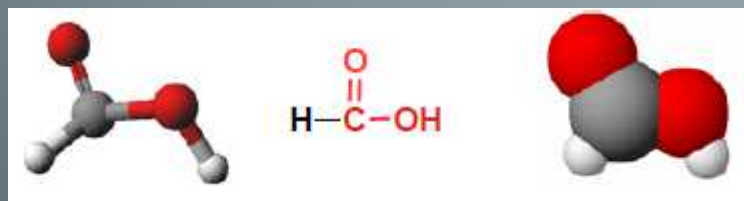


Προπανόνη ή Ακετόνη

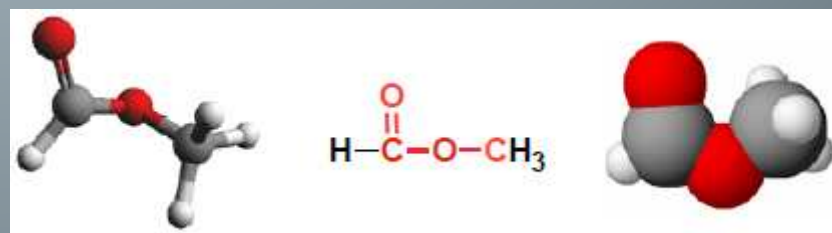
Ομόλογες σειρές ενώσεων που περιέχουν οξυγόνο (O)

Οι ενώσεις αυτού του πίνακα περιέχουν δεσμό ανάμεσα σε άνθρακα και οξυγόνο, έχουν μόνο μια χαρακτηριστική ομάδα και είναι κορεσμένες.

Ομόλογη σειρά	Γενικός Τύπος	Πρώτο μέλος	Παρατηρήσεις
Οξέα	$C_vH_{2v+1}COOH$ ($v \geq 0$) ή $R-COOH$ ή $C_{v+1}H_{2v+2}O_2$ ή $C_\kappa H_{2\kappa}O_2$ ($\kappa \geq 1$)	HCOOH	Ισομερή με τους εστέρες
Εστέρες	$C_vH_{2v+1}COOC_\mu H_{2\mu+1}$ ($v \geq 0, \mu \geq 1$) ή $R-COO-R'$ ή $C_{v+\mu+1}H_{2v+2\mu+2}O_2$ ή $C_\lambda H_{2\lambda}O_2$ ($\lambda \geq 2$)	HCOOCH₃	Ισομερείς με τα οξέα. Ο $RCOOR'$ δεν είναι ίδιος με τον $R'COOR$



Μεθανικό ή Μυρμηγκικό οξύ



Μεθανικός μεθυλεστέρας