

Ονοματολογία Οργανικών ενώσεων κατά IUPAC 2018

Συντακτικός τύπος	Ονοματολογία κατά IUPAC	Σημειώσεις
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	αιθανόλη	Ο αριθμός της θέσης της χαρακτηριστικής ομάδας / προθέματος / πολλαπλού δεσμού, κατά κανόνα δηλώνεται σε όλες τις περιπτώσεις, με εξαίρεση την αιθανόλη.
CH_3COCH_3	προπαν-2-όνη	
$(\text{CH}_3)_3\text{COH}$	2-μεθυλοπροπαν-2-όλη	
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$	προπανάλη	Η καρβοξυλομάδα και η αλδεύδομάδα έχουν πάντα τη θέση 1, η οποία δεν δηλώνεται.
CH_3COOH	αιθανικό οξύ	
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	2-μεθυλοβουτάνιο	Ο αριθμός προηγείται εκείνου (διακλάδωσης, πολλαπλού δεσμού, χαρακτηριστικής ομάδας) που προσδιορίζει.
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$	βουτ-1-ένιο	
$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CHCH}_3 \\ \\ \text{OH} \end{array}$	προπαν-2-όλη	
$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CHCH}_2\text{CH}=\text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	4-μεθυλοπεντ-1-ένιο	Προτεραιότητα πολλαπλού δεσμού σε σχέση με τη διακλάδωση.
$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{OH} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	3-μεθυλοβουταν-1-όλη	Προτεραιότητα χαρακτηριστικής ομάδας σε σχέση με τη διακλάδωση.
$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \\ \text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCHCH}_3 \end{array}$	πεντ-3-εν-2-όλη	Προτεραιότητα χαρακτηριστικής ομάδας σε σχέση με πολλαπλό δεσμό.
$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CHCH}_2\text{CHCH}=\text{CHCH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{OH} \end{array}$	6-μεθυλοεπτ-2-εν-4-όλη	Αν η θέση της χαρακτηριστικής ομάδας είναι στον κεντρικό C, την κατεύθυνση αρίθμησης καθορίζει το επόμενο στην σειρά προτεραιότητας.
$\text{BrCH}_2\text{CH}_2\text{CHClCH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$	1-βρώμο-4-μέθυλο-3-χλωροπεντάνιο	Τα αλογόνα και οι διακλαδώσεις αναφέρονται αλφαβητικά πριν το όνομα της κύριας αλυσίδας.

Διευκρινίσεις

1. Οι υποκαταστάτες, οι οποίοι αναφέρονται ως προθέματα (π.χ. αλογόνα, αλκύλια, νιτροομάδα) τοποθετούνται κατά αλφαβητική σειρά.
2. Στην απουσία χαρακτηριστικής ομάδας που δίνει κατάληξη, ή/και πολλαπλού δεσμού, η αρίθμηση των ατόμων άνθρακα της κύριας αλυσίδας, πρέπει να δίνει το μικρότερο άθροισμα ως προς τις θέσεις των υποκαταστατών
π.χ. **1-βρώμο-4-μέθυλο-3-χλωροπεντάνιο**
και όχι 5-βρώμο-2-μέθυλο-3-χλωροπεντάνιο
3. Η «παύλα» (**-**), χρησιμοποιείται μεταξύ αριθμού και γράμματος, και όχι μεταξύ γραμμάτων,
π.χ. **2-μεθυλοπεντάνιο** και όχι 2-μεθυλο-πεντάνιο.
4. Το «κόμμα» (**,**) χρησιμοποιείται μεταξύ των αριθμών, που υποδηλώνουν τις θέσεις των όμοιων προθεμάτων π.χ. **2,3-διχλωροβουτάνιο**
5. Ο αριθμός της θέσης της χαρακτηριστικής ομάδας / προθέματος /πολλαπλού δεσμού, κατά κανόνα, δηλώνεται σε όλες τις περιπτώσεις. Ακόμη και στην περίπτωση που υπάρχει μόνο μια πιθανή θέση (διευθέτηση) για τον υποκαταστάτη (π.χ. -OH, -Cl, CH₃) ή/και τον πολλαπλό δεσμό. Παράλειψη δήλωσης του αριθμού της θέσης στις περιπτώσεις αυτές δεν λαμβάνεται ως λάθος.
6. Η καρβοξυλομάδα και η αλδεϋδομάδα έχουν πάντα τη θέση 1, η οποία **ΔΕΝ** πρέπει να δηλώνεται.