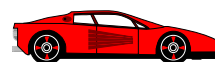
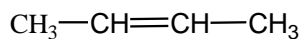


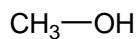
Όνομα:



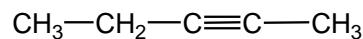
Βαθμός:



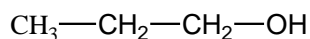
(1)



(2)



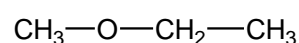
(3)



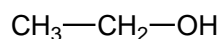
(4)



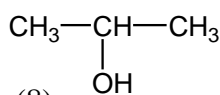
(5)



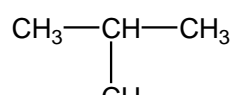
(6)



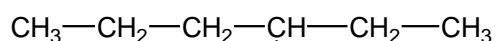
(7)



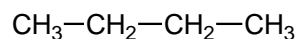
(8)



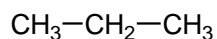
(9)



(10)



(11)



(12)



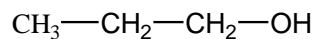
(13)

1. Να ονομαστούν οι ενώσεις (12), (10), (1) και (4).
2. Να γραφούν οι συντακτικοί τύποι των ενώσεων: α) Αιθάνιο, β) 2-Μεθυλοπεντάνιο γ) Μεθανόλη.
3. Να διατυπωθεί ο ορισμός της συντακτικής ισομέρειας.
4. Από τις ενώσεις που αναγράφονται στο φύλλο, να βρεθούν: α) ένα ζεύγος που να αποτελεί παράδειγμα ισομέρειας αλυσίδας, β) ένα ζεύγος που να αποτελεί παράδειγμα ισομέρειας θέσης και γ) ένα ζεύγος που να αποτελεί παράδειγμα ισομέρειας ομόλογης σειράς.

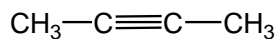


Όνομα:

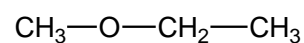
Βαθμός:



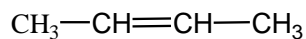
(1)



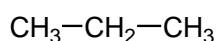
(2)



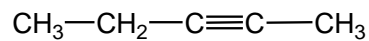
(3)



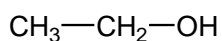
(4)



(5)



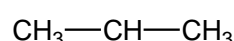
(6)



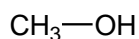
(7)



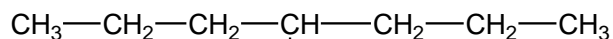
(8)



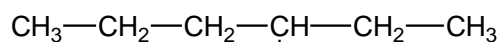
(9)



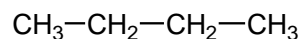
(10)



(11)



(12)



(13)

1. Να ονομαστούν οι ενώσεις (13), (11), (6) και (8).
2. Να γραφούν οι συντακτικοί τύποι των ενώσεων: α) Μεθάνιο, β) 3-Μεθυλοεξάνιο γ) Αιθανόλη.
3. Να διατυπωθεί ο ορισμός της συντακτικής ισομέρειας.
4. Από τις ενώσεις που αναγράφονται στο φύλλο, να βρεθούν: α) ένα ζεύγος που να αποτελεί παράδειγμα ισομέρειας αλυσίδας, β) ένα ζεύγος που να αποτελεί παράδειγμα ισομέρειας θέσης και γ) ένα ζεύγος που να αποτελεί παράδειγμα ισομέρειας ομόλογης σειράς.