# Ονοματολογία

## 1.1 Να χαρακτηρίσετε τις προτάσεις που ακολουθούν ως σωστές ή ως λανθασμένες και να αιτιολογήσετε τις απαντήσεις σας:

1. Κάθε χημική ένωση που περιέχει άνθρακα στο μόριό της θεωρείται οργανική.
2. Το 3° μέλος της ομόλογης σειράς των κετονών έχει μοριακό τύπο C3H6O.
3. Η ένωση CH3CΗ=O είναι κορεσμένη.
4. Το άτομο του άνθρακα μπορεί να σχηματίζει μόνο απλούς δεσμούς.
5. Υπάρχει οργανική ένωση που ονομάζεται αιθανόνη.
6. Η ένωση με μοριακό τύπο C2H6O ανήκει στην ομόλογη σειρά των αλκοολών.
7. Οι ενώσεις αιθένιο και προπένιο είναι διαδοχικά μέλη της ίδιας ομόλογης σειράς.
8. Η ένωση **** είναι ακόρεστη.
9. Οι ενώσεις CH3-CH=CH2 και CH3-CH2-CH=CH2 είναι ισομερείς.
10. Η χαρακτηριστική ομάδα των κετονών είναι η 
11. Η χαρακτηριστική ομάδα « καρβοξύλιο» είναι η 
12. Η κορεσμένη ένωση C2H4O μπορεί να είναι αλδεΰδη ή κετόνη.
13. Το τρίτο μέλος της ομόλογης σειράς των κορεσμένων μονοκαρβοξυλικών οξέων έχει μοριακό τύπο C3H7COOH.
14. Ο άκυκλος υδρογονάθρακας με μοριακό τύπο C12H24 ανήκει στην ομόλογη σειρά των αλκανίων.
15. Ο άκυκλος υδρογονάθρακας με μοριακό τύπο C10H20 ανήκει στην ομόλογη σειρά των αλκανίων.
16. Η ένωση είναι ισοκυκλική.

|  |
| --- |
|  |

1. Οι ενώσεις CΗ3-CH2-CH2-OH και CΗ3-CH2-CH2-CH2-CH2-OH είναι διαδοχικά μέλη στην ίδια ομόλογη σειρά.
2. H ένωση CΗ2=CH-CH3 είναι το 2ο μέλος της ομόλογης σειράς των αλκενίων.
3. Η οργανική ένωση με συντακτικό τύπο είναι κορεσμένη.
4. Η οργανική ένωση με συντακτικό τύπο CH3-CH2-CH=O είναι μία αλδεΰδη.
5. Η χαρακτηριστική ομάδα του αιθανικού οξέος είναι το καρβονύλιο.
6. Όλες οι ενώσεις που περιέχουν άνθρακα ονομάζονται οργανικές.
7. Όλες οι οργανικές ενώσεις που περιέχουν διπλό δεσμό στο μόριο τους θεωρούνται ακόρεστες.
8. Ο μεγάλος αριθμός οργανικών ενώσεων οφείλεται και στη σχετικά μεγάλη ατομική ακτίνα του C.
9. Η χαρακτηριστική ομάδα των αλκοολών είναι: -CH=Ο
10. Η χαρακτηριστική ομάδα των καρβοξυλικών οξέων είναι: -CH=O.
11. Το 5° μέλος της ομόλογης σειράς των αλκοολών έχει μοριακό τύπο C5H10O.
12. Η Χαρακτηριστική ομάδα των αλδεϋδών είναι η ****
13. Το δεύτερο μέλος της ομόλογης σειράς των αλκινίων έχει μοριακό τύπο C2H2.
14. Η ένωση είναι μια κορεσμένη δισθενής αλκοόλη.
15. Η κορεσμένη ένωση C2H4O μπορεί να είναι αλδεΰδη ή κετόνη.
16. Οι ενώσεις αιθάνιο και προπάνιο είναι διαδοχικά μέλη της ίδιας ομόλογης σειράς.
17. Η ένωση CH3-CH2-CH=O είναι ακόρεστη.
18. Η ένωση ****ονομάζεται 3-βουτανόλη.
19. Το τέταρτο μέλος της ομόλογης σειράς των αλκενίων έχει μοριακό τύπο C4H8.
20. Οι ενώσεις CH3CH2CH2OH και CH3OCH2CH3 παρουσιάζουν συντακτική ισομέρεια ομόλογης σειράς.
21. Η ένωση CH3CH2CHO είναι μια κετόνη.
22. Η ένωση C3H6 είναι ένα αλκίνιο.
23. Η ένωση CH3CH=O είναι αλδεΰδη.
24. Η ένωση CO2 είναι οργανική.
25. Οι ενώσεις CH3C≡CH και CH2=C=CH2 παρουσιάζουν συντακτική ισομέρεια ομόλογης σειράς.
26. Οι ενώσεις CℓCH2CH2CH3 και CH3CH2CH2Cℓ παρουσιάζουν συντακτική ισομέρεια θέσης.
27. Η ένωση CH3CH=O είναι ακόρεστη.
28. Η ένωση CH3COCH3 είναι ένας αιθέρας.
29. Οι ενώσεις CH3-O-CH3 και CH3-CH2-OH είναι ισομερείς.
30. Η κορεσμένη ένωση C2H4O μπορεί να είναι αλδεΰδη ή κετόνη.
31. Ο μεγάλος αριθμός οργανικών ενώσεων οφείλεται και στη σχετικά μεγάλη ατομική ακτίνα του C.
32. Οι χημικές ενώσεις CΗ3CΟOH και CH3CH2COOH είναι ισομερή ομόλογης σειράς.
33. Η ένωση με μοριακό τύπο C3H6O ανήκει στην ομόλογη σειρά των κετονών.
34. Η ένωση CH3CΗΟ είναι κορεσμένη..