

ΧΗΜΕΙΑ ΓΕΝΙΚΗΣ ΠΑΙΔΕΙΑΣ-ΕΡΓΑΣΙΑ 5
ΟΝΟΜΑΤΟΛΟΓΙΑ

1. Να ονομαστούν οι παρακάτω οργανικές ενώσεις :

| | |
|--|--|
| 1. $\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$ | 2. $\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$ |
| 3. $\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2 \\ \quad \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$ | 4. CH_3-CH_3 |
| 5. $\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$ | 6. $\begin{array}{c} \text{Cl} \\ \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{Cl} \end{array}$ |
| 7. $\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}-\text{CH}-\text{C}=\text{O} \\ \quad \quad \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$ | 8. $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$ |
| 9. $\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$ | 10. $\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}-\text{C}=\text{CH}_2 \\ \quad \quad \\ \text{Br} \quad \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$ |
| 11. $\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{OH} \\ \\ \text{OH} \end{array}$ | 12. $\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{C}-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \quad \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{O} \quad \text{CH}_3 \end{array}$ |
| 13. $\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{O}-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$ | 14. $\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{COO}-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$ |
| 15. $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{-I}$ | 16. $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$ |
| 17. $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{OH}$ | 18. $\text{CH}_3-\text{CO}-\text{CH}_3$ |
| 19. HCHO | 20. HCOOH |
| 21. CH_3OCH_3 | 22. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_3$ |
| 23. HCOOCH_3 | 24. $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{OH}$ |
| 25. CCl_4 | 26. $\text{CH}_3-\text{NH}-\text{CH}_3$ |
| 27. $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{NH}_2$ | 28. $\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{OH} \quad \text{OH} \end{array}$ |
| 29. $\begin{array}{c} \text{COOH} \\ \\ \text{COOH} \end{array}$ | 30. $\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{COOH} \\ \\ \text{OH} \end{array}$ |
| 31. $\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}=\text{O} \\ \\ \text{OH} \end{array}$ | 32. $\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CN} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$ |

| | |
|---|--|
| 33. $\text{CH}_3-\underset{\text{O}}{\underset{\parallel}{\text{C}}}-\text{CH}_2-\text{OH}$ | 34. $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\underset{\text{CH}_3}{\text{N}}-\text{CH}_3$ |
| 35. $\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}_2$ | |

2. Να γραφούν οι συντακτικοί και οι μοριακοί τύποι των παρακάτω ενώσεων :

| | |
|--------------------------------------|-------------------------------------|
| 1. μεθυλοπροπάνιο | 2. 2-χλωροβουτάνιο |
| 3. 2-φθορο-3-μεθυλοβουτάνιο | 4. προπένιο |
| 5. 3-μεθυλο-1-βουτίνιο | 6. 1,3-βουταδιίνιο |
| 7. αιθανικό οξύ | 8. αιθανικός αιθυλεστέρας |
| 9. 2-προπανόλη | 10. προπενικό οξύ |
| 11. μεθυλοπροπυλαιθέρας, | 12. μεθυλοισοπροπυλαιθέρας |
| 13. 4-μεθυλο-2-πεντενικό οξύ | 14. 2,3-διμεθυλο-1-βουτανόλη |
| 15. μεθυλοπροπανάλη | 16. προπανάλη |
| 17. βουτανικός αιθυλεστέρας | 18. 2-μεθυλοβουτανικός μεθυλεστέρας |
| 19. 2-χλωροπροπανικό οξύ | 20. 2-μεθυλο-3-βουτεν-1-όλη |
| 21. 2,3,3-τριμεθυλοβουτανάλη | 22. 3-μεθυλο-2-βουτανόνη |
| 23. 2-χλωρο-4-βρωμο-3-μεθυλοπεντάνιο | 24. μεθυλοπροπενάλη |
| 25. διμεθυλοπροπανικό οξύ | 26. 1,2,3-προπανοτριόλη |
| 27. α-υδροξυ-προπανικό οξύ | 28. οξικό οξύ |
| 29. ακεταλδεΐδη | 30. οινόπνευμα |
| 31. κανονικό εξάνιο | 32. μεθοξυαιθάνιο |

Από το σχολικό βιβλίο : ασκήσεις 16, 17, 18, 21, 22, 25, 26, 31.

Λύσεις Εργασίας 2

Και στα δύο ασκήσεις, η αριθμηση ξεκινά από αριστερά προς τα δεξιά.

Άσκηση 1

1. 3-τέτυλο-πεντάνιο
2. αιθυλοεξάνιο
3. 3-αιθυλο-2-τέτυλοπεντάνιο
4. αιθάνιο
5. 3,4-διτέτυλοεξάνιο
6. 2,2-διχλωροπρονάνιο
7. 5-αιθυλο-3,4-διτέτυλο-2-εντανόνυ
8. προπανόνυ
9. πεντάνιο
10. 4-βρωμο-3-τέτυλο-1-πεντάνιο
11. 2-προνεν-1,1-διόλυ
12. 2,4-διτέτυλο-3-πεντανόνυ
13. 1,6-οκτονυλοπρονυλαιδέρας
14. Βουτανικός 1,6-οκτονυλεστέρρας
15. 1-ωδο-2-βουένιο
16. 1,3-βουαδιένιο
17. αιθανόλυ ή οινόννευκα

18. προπανάλη ή ακετόνη
19. μεθανάλη ή φορμαλδεΰδη
20. μεθανικό οξύ ή καρβοξυλικό οξύ
21. διμεθυλαιθέρας ή μεθοξυμεθάνιο
22. αυθυομεθυλαιθέρας ή μεθοξυαιθάνιο
23. μεθανικός μεθυλεστέρας ή καρβοξυλικός μεθυλεστέρας
24. αιθενόλη
25. τετραχλωρομεθάνιο ή τετραχλωράνθρακας
26. διμεθυλαμίνη
27. αυθυλαμίνη ή αμίνιοαιθάνιο
28. 1,2-προπανοδιόλη
29. αιθανοδικό ή οξαλικό οξύ
30. 3-υδροξυ-βουτανικό οξύ ή β-υδροξυ-βουτανικό οξύ
31. 2-υδροξυ-βουτανάλη ή α-υδροξυ-βουτανάλη
32. μεθυλοπροπανονιτριλίο
33. υδροξυπροπανάλη
34. αυθυοδιμεθυλαμίνη
35. 1-πεντεν-4-ίνιο

Άσκηση 2



