Ονοματολογία οργανικών ενώσεων
Ισομέρεια οργανικών ενώσεων

Ασκήσεις για λύση:

Ασκήσεις ονοματολογίας

1. Να ονομασθούν οι επόμενες ενώσεις:

1. CH_3CH_2OH

2. $CH_3CH_2CH=O$

3. $HC(=O)-OH$

4. $CH_3CH_2C(=O)-CH_2CH_3$

5. $CH_3CH_2CH(OH)-CH_3$

6. $H-C(=O)-H$

7. $CH_3CH_2CH_2CH_2COOH$

8. $CH_3CH_2CH_2CH_3$

2. Να ονομασθούν οι επόμενες ενώσεις:

1. $CH_2=CH_2$

2. $CH_3C\equiv CH$

3. $CH_3CH_2CH=CH-CH_3$

4. $CH_2=CH-CH=CH-CH_3$

5. $CH\equiv CH$

6. $CH_2=CH-CH-C\equiv CH$

7. $CH_3C\equiv C-CH_3$

3. Να ονομασθούν οι επόμενες ενώσεις:

1. $CH_2=CH-\underset{\displaystyle OH}{\underset{|}{CH}}CH_3$

2. $CH_3CH_2\underset{\displaystyle OH}{\underset{|}{CH}}C\equiv CH$

3. $CH_2=CH-\underset{\displaystyle O}{\underset{\|}{C}}-CH_3$

4. $CH_2=CH-CH=CH-\underset{\displaystyle OH}{\underset{|}{CH}}CH_3$

5. $CH=C-CH_2-\underset{\displaystyle OH}{\underset{|}{C}}=O$

6. $CH_3CH=CH-CH=O$

7. $CH_3CH_2\underset{\displaystyle O}{\underset{\|}{C}}-C\equiv CH$

8. $CH_3C\equiv C-COOH$

4. Να ονομασθούν οι επόμενες ενώσεις:

1. $CH_2=\underset{\displaystyle CH_3}{\underset{|}{C}}-\underset{\displaystyle OH}{\underset{|}{\overset{\displaystyle CH_3}{\overset{|}{C}}}}-CH_3$

2. $CH_3\underset{\displaystyle CH_3}{\underset{|}{C}}-CH_2-COOH$

3. $CH_3\underset{\displaystyle CH_3}{\underset{|}{CH}}-\underset{\displaystyle CH_3}{\underset{|}{\overset{\displaystyle CH_3}{\overset{|}{C}}}}-CH=O$

4. $CH_3CH=\underset{\displaystyle CH_3}{\underset{|}{CH}}CH_2CH_2OH$

5. $CH_3C-\underset{\displaystyle CH_3}{\underset{|}{\underset{\displaystyle O}{\underset{\|}{CH}}}}-C=CH_2$

6. $CH_3CH_2\underset{\displaystyle CH_3}{\underset{|}{CH}}-COOH$

5. Να γραφούν οι συντακτικοί τύποι των ενώσεων:

1. 1-προπανόλη
2. 3-πεντανόνη
3. αιθανάλη
4. βουτανάλη
5. 1-βουτίνιο
6. αιθίνιο
7. 2-πεντίνιο
8. 1-εξίνιο
9. 1,3-βουταδιένιο
10. 2-πεντανόλη

6. Να γραφούν οι συντακτικοί τύποι των ενώσεων:

1. 2-βουτεν-1-ολη
2. 3-βουτεν-2-ονη
3. 4-πεντινάλη
4. 4,6-επταδιεν-2-ολη
5. 2-πεντενικό οξύ
6. 2-πεντεν-4-ονη
7. προπενάλη
8. βουτενίνιο

7. Να γραφούν οι συντακτικοί τύποι των ενώσεων:

1. 2-μεθυλο-βουτάνιο
2. 3,4-διμεθυλο-2-πεντένιο
3. 4-μεθυλο-2-πεντίνιο
4. 3-αίθυλο-2-μέθυλο-1,4-πενταδιένιο
5. 2-μεθυλο-3-πεντανόλη
6. τετραμεθυλοβουτάνιο
7. 2,3-διμεθυλο-1-επτεν-4-όλη
8. 4,6-διμεθυλο-1-επτεν-4-όλη
9. μεθυλο-2-προπανόλη
10. 3-μεθυλο-3-βουτενικό οξύ.

8. Να ονομασθούν οι ενώσεις:

1.
$$CH_3-CH_2-CH_2-\underset{\displaystyle CH_2-CH_3}{\underset{|}{CH}}-CH_3$$

2.
$$CH_3-CH_2-\underset{\displaystyle CH_2-CH_2-CH_3}{\underset{|}{CH}}-CH_2-CH_3$$

3.
$$CH_3-\underset{\displaystyle CH_3-CH_2}{\underset{|}{CH}}-\underset{\displaystyle CH_2-CH_3}{\underset{|}{CH}}-CH_3$$

4.
$$CH_3-CH=\underset{\displaystyle CH_3}{\underset{|}{C}}-CH_2-CH_3$$

5. $CH_3-\underset{\displaystyle CH_2-CH_3}{\underset{|}{CH}}-CH_2-CH_2-C\equiv C-H$

6. $CH_2=CH-\underset{\displaystyle CH_3}{\underset{|}{C}}=CH_2$

7. $CH_3-CH_2-CH_2-\underset{\displaystyle OH}{\underset{|}{CH}}-CH_3$

8. $CH_2=CH-CH_2-\underset{\displaystyle OH}{\underset{|}{CH}}-CH_3$

9. $\underset{\displaystyle OH}{\underset{|}{CH_2}}-\underset{\displaystyle OH}{\underset{|}{CH}}-\underset{\displaystyle OH}{\underset{|}{CH_2}}$

10. $CH_3-O-CH_2-CH_2-CH_3$

11. $CH_3-CH_2-O-\underset{\displaystyle CH_3}{\underset{|}{CH}}-CH_2-CH_3$

12. $CH_3-CH_2-CH_2-\underset{\displaystyle OH}{\underset{|}{CH}}-\underset{\displaystyle OH}{\underset{|}{CH}}-CH_3$

13. $CH_3(CH_2)_4-O-CH_3$

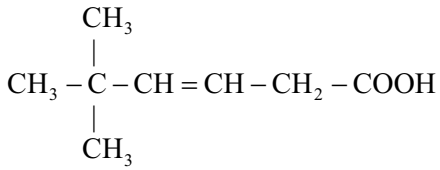
14. $\underset{\displaystyle OH}{\underset{|}{CH_2}}-C\equiv C-CH_2-CH_2-OH$

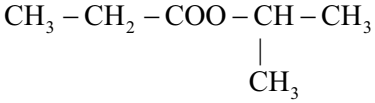
15. $CH_3-\underset{\displaystyle CH_3}{\underset{|}{CH}}-CH_2-\underset{\displaystyle O}{\underset{\|}{C}}-CH_3$

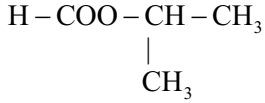
16. $CH_3-\underset{\displaystyle CH_3}{\underset{|}{CH}}-\underset{\displaystyle CH_2-CH_3}{\underset{|}{CH}}-CH_2-CH=O$

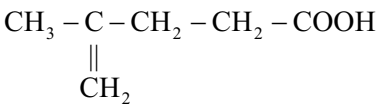
17. $CH_2=CH-\underset{\displaystyle O}{\underset{\|}{C}}-\underset{\displaystyle CH_3}{\underset{|}{CH}}-CH=CH_2$

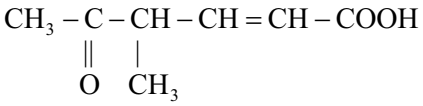
18. $CH_3-\underset{\displaystyle Cl}{\underset{|}{CH}}-\underset{\displaystyle O}{\underset{\|}{C}}-CH_2-CH=CH_2$

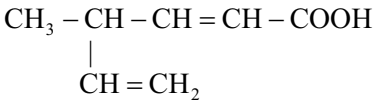
19.


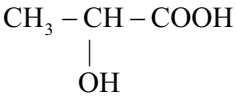
20.


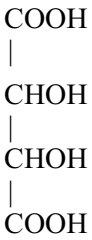
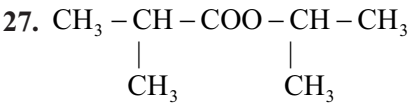
21.


22.


23.


24.


25.


26.


27.