

Β/ ΛΥΚΕΙΟΥ

ΟΝΟΜΑΤΟΛΟΓΙΑ ΚΑΙ ΙΣΟΜΕΡΕΙΑ ΟΡΓΑΝΙΚΩΝ ΕΝΩΣΕΩΝ

ΘΕΜΑ 1^ο

Να γραφούν οι συντακτικοί τύποι των παρακάτω ενώσεων:

1. 1-βουτίνιο
2. μέθυλο προπανικό οξύ
3. βουτανόνη
4. 3μέθυλο2βουτανόλη
5. 2μέθυλο2προπανόλη
6. 2βουτένιο
7. μέθυλο προπανάλη
8. 2,3 διμέθυλο2πεντεν1όλη
9. αιθυλομεθυλο αιθέρας
10. 1,3 βουταδιένιο

ΘΕΜΑ 2^ο

Να γραφεί η ονομασία των παρακάτω ενώσεων :

1. $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{CH}_2\text{-C(=O)-CH}_3$
2. $\text{CH}_3\text{-CH(CH}_3\text{)-COOH}$
3. CH_3OCH_3
4. CH_3COCH_3
5. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$
6. $\text{CH}_2\text{=CH-CH=CH}_2$
7. C_2H_2
8. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$

ΘΕΜΑ 3^ο

Να γράψετε τους συντακτικούς τύπους και τις ονομασίες:

1. των ισομερών ενώσεων με μοριακό τύπο C_3H_8O
2. δύο άκυκλων ενώσεων που έχουν μοριακό τύπο C_4H_6 και εμφανίζουν ισομέρια ομόλογης σειράς
3. δύο άκυκλων ενώσεων που έχουν μοριακό τύπο C_4H_8 και εμφανίζουν ισομέρια αλυσίδας

ΘΕΜΑ 4^ο

Κορεσμένη κετόνη Α έχει 10 άτομα υδρογόνου στο μόριο της.

1. να βρεθεί ο μοριακός τύπος της Α
2. να γραφούν οι συντακτικοί τύποι και οι ονομασίες όλων των συντακτικών ισομερών της Α