

3. Ισομέρεια

Χημεία Β' Λυκείου

Μαρία Μαγιάτη

1. Να βρείτε και να ονομάσετε τα άκυκλα συντακτικά ισομερή που αντιστοιχούν στους επόμενους μοριακούς τύπους:

- a. C_2H_6O
- b. C_5H_{10}
- c. C_3H_7Cl
- d. $C_5H_{10}O$
- e. $C_3H_6O_2$
- f. C_4H_{10}
- g. C_7H_{16}
- h. $C_5H_{11}Cl$
- i. $C_5H_{10}O_2$
- j. $C_4H_{10}O$

2. Δίνονται οι επόμενες οργανικές ενώσεις:

- | | |
|-------------------------|---|
| a. $CH_3CH_2CH_2CH_3$ | f. $CH_3CH_2CH_2COOH$ |
| b. $CH_3CH_2CH=CH_2$ | g. $CH_3CH_2CH_2\overset{\overset{O}{ }}{C}CH_3$ |
| c. $CH_3CH=O$ | h. $CH_2=CHCH=CH_2$ |
| d. $CH_3CH_2CH_2CH_2OH$ | |
| e. $CH_3C\equiv CCH_3$ | |

Ποιες από αυτές τις ενώσεις έχουν ισομερή:

α) αλυσίδας; β) θέσης; γ) ομόλογης σειράς;

3. Να γράψετε τους συντακτικούς τύπους και τις ονομασίες:

- a. δύο ενώσεων που εμφανίζουν ισομέρεια ομόλογης σειράς με την ένωση $CH_3OCH_2CH_2CH_3$
- b. δύο άκυκλων ενώσεων που έχουν μοριακό τύπο C_5H_{10} και εμφανίζουν μεταξύ τους ισομέρεια αλυσίδας

Η Γνώση με τρόπο απλό και κατανοητό!

- c. δύο ενώσεων με μοριακό τύπο C_4H_6 οι οποίες εμφανίζουν μεταξύ τους ισομέρεια ομόλογης σειράς
 - d. δύο ενώσεων που έχουν μοριακό τύπο $C_4H_{10}O$, οι οποίες εμφανίζουν ισομέρεια αλυσίδας
4. Δίνεται η οργανική ένωση $CH_3CH_2CH_2CH=O$ (ένωση Α). Να γράψετε:
- a. το όνομα της ένωσης Α και τον γενικό μοριακό τύπο της ομόλογης σειράς στην οποία ανήκει
 - b. το όνομα και το συντακτικό τύπο ενός ισομερούς αλυσίδας της ένωσης Α
 - c. τον συντακτικό τύπο και το όνομα του πρώτου μέλους μιας άλλης ομόλογης σειράς που έχει τον ίδιο γενικό μοριακό τύπο με αυτόν της ένωσης Α