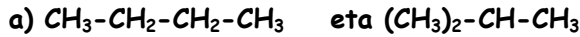


KIMIKA2 : KIMIKA ORGANIKA: ISOMERIA EBAZPENAK 1-4

3.- Ondorengo konposatu bikoteak izanik arrazonatu elkarrekiko isomeroak diren ala ez, eta izanez gero, zein motako isomeria duten:



Bikote bakoitzean konposatuen formula molekularra idazten dugu berdinak diren ala ez ikusteko. Isomeroak izateko formula molekular berdina izan behar dutelako.

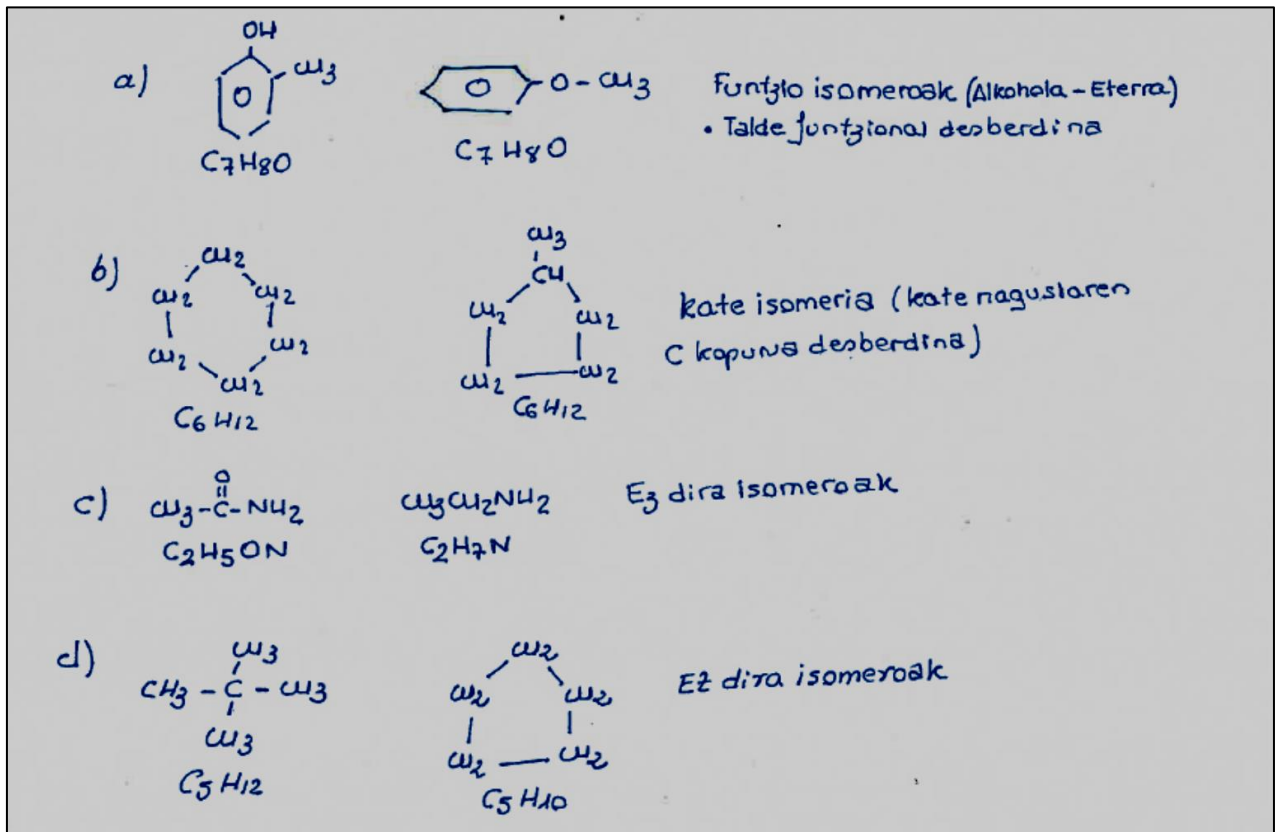
<p>a) $\omega_3\ \omega_2\ \omega_2\ \omega_3$ butanoa</p>	<p>$\begin{array}{c} \omega_3 - \text{CH} - \omega_3 \\ \\ \omega_3 \end{array}$ 2-metilpropanoa → C_4H_{10} kate isomeria.</p>
<p>b) $\text{CH}_3\text{CH=CH}_2$ propenoa C_3H_6</p>	<p>$\omega_3\text{-C}\equiv\text{CH}$ propinoa C_3H_4 → Ez dira isomeroak formula molekular desberdina dutelako.</p>
<p>c) $\begin{array}{c} \omega_3 \\ \\ \text{CH} \\ / \quad \backslash \\ \omega_2 - \omega_2 \end{array}$ Metilziklopropanoa</p>	<p>$\begin{array}{c} \omega_2 - \omega_2 \\ \quad \\ \omega_2 - \omega_2 \end{array}$ Ziklobutanoa → C_4H_8 kate isomeroak</p>
<p>d) $\omega_3\ \omega_2\ \omega_2\ \overset{\text{O}}{\parallel}\text{C-H}$ butanala</p>	<p>$\omega_3\text{-}\overset{\text{O}}{\parallel}\text{C-}\omega_2\omega_3$ → $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}$ Funtzio isomeroak 2-butanona / butan-2-ona</p>
<p>e) $\omega_3\text{-}\omega_2\text{-}\omega_2\text{-}\overset{\text{O}}{\parallel}\text{C-OH}$ Azido butanoikoa</p>	<p>$\omega_3\text{-CH}_2\text{-}\overset{\text{O}}{\parallel}\text{C-O-}\omega_3$ → $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2$ Funtzio isomeroak Metilpropanoatoa</p>

KIMIKA2 : KIMIKA ORGANIKA: ISOMERIA EBAZPENAK 1-4

4.- Ondorengo konposatu bikoteak izanik zehaztu elkarrekiko isomeroak diren ala ez, eta izanez gero, zein motako isomeria duten.


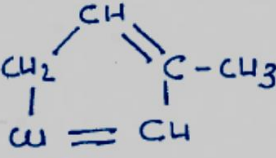
- 2-metil-fenol eta fenil-metil-eter
- Ziklohexano eta metil-ziklopentanoa
- Etanamida eta etil amina
- 2,2-dimetil-propano eta ziklopentano
- 2-butanol eta 1-butanol
- Bentzeno eta 2-metil-1,3-ziklopentadieno
- Azido propanoikoa eta metil azetatoa.
- Metil-butano eta dimetil-propano
- Buteno eta ziklobuteno
- Propanamida eta 2-nitro-propeno
- 2-pentanona eta 3-penten-1-ol

Bikote bakoitzean konposatuen formula idatzi eta gero formula molekularra idazten dugu, berdinak diren ala ez ikusteko. Isomeroak izateko formula molekular berdina izan behar dutelako.



KIMIKA2 : KIMIKA ORGANIKA: ISOMERIA EBAZPENAK 1-4

e) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\overset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}_3$ $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\overset{\text{OH}}{\text{CH}_2}$ Posizio isomeroak
 C_4H_{10} C_4H_{10}
 • Talde funtzionalaren kokapena kate nagusiaren desberdina.

f)  C_6H_6  C_6H_8 EZ DIRA ISOMEROAK

g) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$ $\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{O}-\text{CH}_3$ Funtzio isomeroak
 $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_2$ $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_2$
 • Azidoa / Esterra

h) $\text{CH}_3-\overset{\text{CH}_3}{\text{C}}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ $\text{CH}_3-\overset{\text{CH}_3}{\underset{\text{CH}_3}{\text{C}}}-\text{CH}_3$ kate isomeria.
 C_5H_{12} C_5H_{12}
 • kate nagusiaren C kopurua desberdina.

i) $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$ $\begin{matrix} \text{CH}-\text{CH}_2 \\ || \quad | \\ \text{CH}-\text{CH}_2 \end{matrix}$ EZ DIRA ISOMEROAK
 C_4H_8 C_4H_6

j) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{NH}_2$ $\text{CH}_2=\overset{\text{NO}_2}{\text{C}}-\text{CH}_3$ EZ DIRA ISOMEROAK
 $\text{C}_3\text{H}_7\text{ON}$ $\text{C}_3\text{H}_5\text{NO}_2$

k) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{CH}_3$ $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\overset{\text{OH}}{\text{CH}_2}$ Funtzio isomeroak
 $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}$ $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}$
 (Zetona / Alkohola + =)