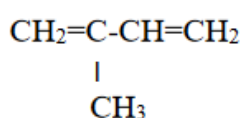


1- Dados os seguintes compostos: 1) $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3$; 2) CH_3CONH_2 ; 3) $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$; 4) $\text{CH}_3\text{CHOHCOOH}$

- a) Identifica o grupo funcional en cada caso.
b) ¿Algún posee átomos de carbono asimétricos?

2- Dados os seguintes compostos: 1) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$; 2) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_3$; 3) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$; 4) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$

- a) Identifica o grupo funcional en cada caso.
b) Escribe un isómero de función dos compostos 1) e 2)



3- Formula un isómero de cadea e outro de función do composto da dereita: “*metil butadieno*”.

3- Indica qué tipo de isomería presentan entre sí: A e B; B e C e C e D

A) $\text{CH}_3\text{-CHOH-CH}_2\text{-CH=CH}_2$ B) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CO-CH}_2\text{-CH}_3$

C) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CO-CH}_3$ D) $\text{CH}_3\text{-CH-CO-CH}_3$



4- Atopar tódolos posibles isómeros do hidrocarburo de formula molecular C_5H_{10} e clasificalos. Escribe as fórmulas de cada un.

5- Atopar e formular:

3 isómeros de posición de fórmula $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}$

3 isómeros de función de fórmula $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$

2 isómeros xeométricos de fórmula C_4H_8

6- Para os compostos $\text{CH}_3\text{-CH-CH}_2\text{-CH}_3$ e $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CO-CH}_3$



que tipo de isómeros pode presentar cada un deles. Formúlaos

7- Atopar tódolos posibles isómeros do hidrocarburo de formula molecular C_4H_8 e clasificalos. Escribe as fórmulas de cada un. Cal deles presenta isomería xeométrica, formula as dúas configuracións.