



ORGÁNICA

Selectividad- LOGSE

- (Jun. 2015) Escriba la fórmula desarrollada de: dimetiléter, propanoato de isopropilo, 2-metil-2-penteno, propanona.
- (Jun. 2015) Escriba la fórmula del 3-hexeno y analice la posibilidad de que presente isomería geométrica. **Razone** la respuesta.
- (Jun. 2014- Opción A) (A) Formule: benceno, etanoato de metilo, 2-butanol y nombre:
 $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CHO}$ y $\text{CH}_3\text{-O-CH}_3$.
(B) **Razone** el tipo de isomería que presenta el compuesto 2-hidroxiopropanoico, de fórmula química: $\text{CH}_3\text{-CH(OH)-COOH}$. Señale e indique el nombre de los grupos funcionales que presenta.
- (Sept.2013) (A) Formule los siguientes compuestos: 1-cloro-2-buteno, ácido 2-pentenodioico; butanoato de etilo; etanoamida.
(B) ¿Cuáles de ellos presentan isomería cis-trans? Razone la respuesta.
- (Jun.2013) Dados los compuestos: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$; CH_3OCH_3 ; CHBr=CHBr
(A) Nómbralos e identifique la función que presenta cada uno.
(B) **Razone** si presentan isomería cis-trans.
- (Jun.2011) (A) Escriba las fórmulas desarrolladas e indique el tipo de isomería que presentan entre sí el etilmetiléter y el 1-propanol.
(B) Indique si el siguiente compuesto halogenado $\text{CH}_3\text{-CHBr-CH}_2\text{-CHOH-CH}_2\text{-CH}_3$ tiene isomería óptica, razone la respuesta en función de los carbonos asimétricos que pueda presentar.
- (Jun.2010) (A) Formule los siguientes compuestos: 4-penten-2-ol y 3-pentanona.
(B) **Razone** si presentan algún tipo de isomería entre ellos y de qué tipo.
- (Sept.2010) (A) Formule y nombre, según corresponda, los siguientes compuestos:
2-metilpropanal; dimetiléter; $\text{CH}_3\text{-NH-CH}_2\text{-CH}_3$; $\text{CH}_3\text{-CHOH-CH}_2\text{OH}$
(B) **Justifique** si alguno de ellos presenta isomería óptica, señalando el carbono asimétrico.
- (Sept.2009) Dadas las siguientes moléculas orgánicas: 2-butanol, etanoato de metilo y 2-buteno.
(A) Escriba sus fórmulas desarrolladas e indique un isómero de función para el 2-butanol.
(B) Justifique si alguna de ellas puede presentar isomería geométrica y/o isomería óptica.
Razone las respuestas
- (Jun.2008) Nombre los siguientes compuestos orgánicos, indique los grupos funcionales y señale cuáles son los carbonos asimétricos si los hubiese.
(A) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CONH}_2$



11. (Sept.2008) 3. (A) De las siguientes fórmulas moleculares, indique la que puede corresponder a un éster, a una amida, a una cetona y a un éter: $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}$; $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_2$; $\text{C}_2\text{H}_5\text{ON}$; $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}$

(B) Indique los átomos de carbono asimétricos que tiene el 2-amino-butano.

Razone las respuestas.

12. (Jun.2006) (A) Nombre los siguientes compuestos: $\text{CH}_2\text{OH-CH}_2\text{-CH}_2\text{OH}$ y BaCO_3

(B) Formule las moléculas siguientes señalando los posibles átomos de carbono asimétricos:

Ácido 2-propenoico y 2,3-butanodiol. Razone la respuesta.