PROBLEMAS RESUELTOS SELECTIVIDAD ANDALUCÍA 2003

QUÍMICA

TEMA 9: ORGÁNICA

- Junio, Ejercicio 4, Opción A
- Reserva 1, Ejercicio 4, Opción A
- Reserva 2, Ejercicio 4, Opción B
- Reserva 3, Ejercicio 4, Opción B
- Septiembre, Ejercicio 4, Opción A

Defina los siguientes conceptos y ponga un ejemplo de cada uno de ellos:

- a) Serie homóloga.
- b) Isomería de cadena.
- c) Isomería geométrica.
- QUÍMICA. 2003. JUNIO. EJERCICIO 4. OPCIÓN A

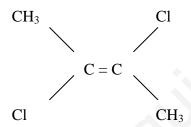
RESOLUCIÓN

- a) La que está constituida por un grupo de compuestos con la misma función y en la que cada elemento se diferencia de otro en la longitud de la cadena carbonada.
- b) La que presentan dos compuestos que sólo se diferencian en la cadena carbonada. Por ejemplo:

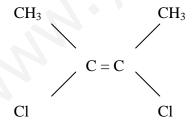
Butano: CH₃CH₂CH₂CH₃

Metilpropano CH₃CH(CH₃)CH₃

c) La que pueden presentar algunos compuestos con doble enlace según tengan sustituyentes iguales o no a un lado del plano nodal del doble enlace. Por ejemplo:



Trans-2,3-diclorobut-2-eno



Cis-2,3-diclorobut-2-eno

Complete las siguientes reacciones orgánicas e indique de qué tipo son:

- a) $CH_3CH_2CH_2OH \xrightarrow{H_2SO_4, calor} + H_2O$
- b) $CH_3CH_2CH = CH_2 + HI \rightarrow$
- c) $C_6H_6(benceno) + HNO_3 \xrightarrow{H_2SO_4} + H_2O$

QUÍMICA. 2003. RESERVA 1. EJERCICIO 4. OPCIÓN A

RESOLUCIÓN

- a) $CH_3CH_2CH_2OH \xrightarrow{H_2SO_4, calor} CH_3CH = CH_2 + H_2O$. (Eliminación)
- b) $CH_3CH_2CH = CH_2 + HI \rightarrow CH_3CH_2CHICH_3$. (Adición electrófila)
- c) C_6H_6 (benceno) + $HNO_3 \xrightarrow{H_2SO_4} C_6H_5NO_2 + H_2O$. (Sustitución electrófila)

Explique uno de los tipos de isomería que pueden presentar los siguientes compuestos y represente los correspondientes isómeros:

- a) CH₃COCH₃
- b) CH₃CH₂CH₂CH₃
- c) CH₃CHFCOOH

QUÍMICA. 2003. RESERVA 2. EJERCICIO 4. OPCIÓN B

RESOLUCIÓN

- a) Por ejemplo, de función: propanal. CH₃CHO.
- b) Por ejemplo, de cadena: metilpropano. CH₃CH(CH₃)CH₃
- c) Por ejemplo, de posición: ácido 3-flúorpropanoico. CH₂FCH₂COOH

Complete las siguientes reacciones orgánicas e indique de qué tipo son:

a)
$$CH_2 = CH_2 + H_2 \xrightarrow{Catalizador}$$

b)
$$CH_3CH_3 + Cl_2 \xrightarrow{Luz} + HC$$

c) $CH_3OH + O_2 \rightarrow$

QUÍMICA. 2003. RESERVA 3. EJERCICIO 4. OPCIÓN B

RESOLUCIÓN

a)
$$CH_2 = CH_2 + H_2 \xrightarrow{Catalizador} CH_3CH_3$$
 (Adición)

b)
$$CH_3CH_3 + Cl_2 \xrightarrow{Luz} CH_3CH_2Cl + HCl$$
 (Sustitución radicálica)

c)
$$CH_3OH + \frac{3}{2}O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$$
 (Combustión)

Dados los siguientes compuestos: $CH_3COOCH_2CH_3$, CH_3CONH_2 , $CH_3CHOHCH_3$ y $CH_3CHOHCOOH$

- a) Identifique los grupos funcionales presentes en cada uno de ellos.
- b) ¿Alguno posee átomos de carbono asimétrico? Razone su respuesta.
- QUÍMICA. 2003. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 4. OPCIÓN A

RESOLUCIÓN

a)

CH₃COOCH₂CH₃ (Éster, acetato de etilo)

CH₃CONH₂ (Amida, acetamida)

CH₃CHOHCH₃ (Alcohol, 2-propanol)

CH₃CHOHCOOH (Alcohol y ácido, ácido 2-hidroxipropanoico)

b) En el carbono central del CH₃CHOHCOOH hay unidos cuatro sustituyentes distintos (CH3-, OH-, H- y COOH-) , luego éste será asimétrico.