Química orgánica

CUESTIONES

Formulación/Nomenclatura

- a) Nombra los siguientes compuestos e identifica y nombra los grupos funcionales presentes en cada uno de ellos:
 - a.1) CH₃-COO-CH₂-CH₃ a.2) CH₃-NH₂ a.3) CH₃-CH₂-CHOH-CH₃

a.4) CH₃-CH₂-COOH.

(A.B.A.U. ord. 19)

- 2. a) Escribe la fórmula semidesarrollada de:
 - a.1) dimetilamina
- a.2) etanal
- a.3) ácido 2-metilbutanoico

Nombra:

a.4) CH₃-CH₂-O-CH₂-CH₃

a.5) CH₃-CH(CH₃)-CO-CH₂-CH(CH₃)-CH₃

a.6) CH₃Cl.

(A.B.A.U. extr. 18)

Isomería

- Dadas las siguientes parejas de moléculas, nombra o formula cada especie según corresponda, y razona si en cada pareja las moléculas son isómeros entre sí, y de ser así, indica el tipo de isomería:
 - a) Acetato de metilo y CH₃-CH₂-COOH
 - b) CH₃-CH₂-CH₂OH y propan-2-ol

(A.B.A.U. ord. 24)

- Escribe las fórmulas semidesarrolladas de los siguientes compuestos, nombre su grupo funcional, y justifique si alguno de ellos presenta isomería óptica:
 - a) ácido 3-pentenoico,
- b) 2-hidroxipropanal, c) etanoato de metilo,

d)propino.

(A.B.A.U. extr. 23)

- a) Justifica si la siguiente afirmación es verdadera o falsa: El CH₃-CH=CH-CH₃ reacciona con HCl para dar un compuesto que no presenta isomería óptica.
 - b) Escribe las fórmulas semidesarrolladas y nombra los isómeros geométricos del 2,3-dibromobut-2eno.

(A.B.A.U. ord. 23)

Nombra los siguientes compuestos, razona cuáles presentan algún tipo de isomería y nómbrala:

CH₂=CH-CH₃

CH₃-CH₂-CHOH-CH₃

CH₃-CH=CH-COOH

CH₃-CHCl-CH₃ (A.B.A.U. extr. 20)

5. Nombra los siguientes compuestos y justifica si presentan algún tipo de isomería y de qué tipo:

CH₃-CHOH-COH

CH₃-CH₂-CH=CH-CH₂-CH₃

(A.B.A.U. ord. 20)

- 6. b) Para los compuestos:
 - b.1.1) 2-pentanol
- b.1.2) dietiléter
- b.1.3) ácido 3-metilbutanoico b.1.4) propanamida:

b.1) Escribe sus fórmulas semidesarrolladas.

b.2) Razona si alguno puede presentar isomería óptica.

(A.B.A.U. ord. 18)

- a) Escribe la fórmula semidesarrollada de los siguientes compuestos:
 - a.1) 3-metil-2,3-butanodiol
- a.2) 5-hepten-2-ona
- a.3) etilmetiléter
- a.4) etanamida
- b) Indica si el ácido 2-hidroxipropanoico presenta carbono asimétrico y represente los posibles isómeros ópticos.

(A.B.A.U. extr. 17)

| Quí | mica A.B.A.U. | QUÍMICA | ORGÁNICA | 2 |
|---|---|--|--|---|
| 8. | b) Justifica cuál de los si CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₃ BrCH=CHCl | guientes compuestos pre CH ₃ CH(OH)CH ₂ CH ₃ CH ₃ CH(NH ₂)COOH | esenta isomería óptica: BrCH=CHBr H₃CH(OH)CH | ₂CH₂CH₃ (A.B.A.U. ord. 17) |
| 9. | b) Escribe la fórmula semidesarrollada y justifica si alguno de los siguientes compuestos presenta isomería cis-trans: | | | |
| | | b.2) 1,1-dicloroeteno | b.3) 1,2-dicloroetano | b.4) 1,2-dicloroeteno (A.B.A.U. extr. 19) |
| • | Reacciones | | | |
| 1. | | ictos, e indica a qué tipo | | nicos presentes en ellas, tan- nden: $\frac{K_2Cr_2Lo_7. H^+}{(A.B.A.U. extr. 22)}$ |
| Escribe la reacción que sucede cuando el 2-metil-1-buteno reacciona genuros de alquilo. Nombra los compuestos obtenidos e indica razor senta isomería óptica. | | | | mente si alguno de ellos pre- |
| | | | | (A.B.A.U. ord. 22) |
| 3. | Completa las siguientes indica el tipo de reacció CH_3 - CH_2 OH + $HBr \rightarrow CH_2$ = CH_2 + H_2 O $\rightarrow CH_3$ - $COOH$ + CH_3 NH ₂ | n al que pertenecen: + H ₂ O | ánicas empleando las fó | rmulas semidesarrolladas e (A.B.A.U. extr. 21) |
| 4. | Completa las siguientes reacciones indicando el tipo de reacción y nombrando los productos que se forman: | | | |
| | Propan-2-ol KMnO ₄ , | H ⁺ → | CH₃-CH=CH₂ | $+ Br_2 \rightarrow \underline{\qquad}$ (A.B.A.U. ord. 21) |
| 5. | gánicos que se forman: | | • | ombrando los compuestos or- |
| | CH ₃ -CH ₂ -COOH + C | CH_3 - $CH_2OH \rightarrow $ | _ + CH ₄ + | $Cl_2 \rightarrow \underline{\qquad} + \underline{\qquad}$ $(A.B.A.U. ord. 20)$ |
| 6. | | e reacción: CH₃-CH₂-CH eacción y nombra los col | | participan en ella. (A.B.A.U. ord. 19) |
| 7. | b) El 2-metil-1-buteno reacciona con el ácido bromhídrico (HBr) para dar dos halogenuro Escribe la reacción que tiene lugar indicando qué tipo de reacción orgánica es y nomb compuestos que se producen. | | | |
| | compuestos que se p | roducen. | | (A.B.A.U. extr. 17) |
| 8. | b) Dada la reacción: 2-propanol → propeno + agua, escribe las fórmulas semidesarr compuestos orgánicos e identifica el tipo de reacción. | | | semidesarrolladas de los |
| | compaestos organico | s o racinimea er tipo de r | | (A.B.A.U. ord. 18) |

9. a) Completa e indica el tipo de reacción que tiene lugar, nombrando los compuestos orgánicos que participan en ellas:

a.1) CH_3 -CH=CH- CH_3 + HCI \longrightarrow a.2) CH_3 - $COOCH_2$ - CH_3 + H_2O

(A.B.A.U. extr. 18)

Polímeros

1. b) Nombra cada monómero, emparéjalo con el polímero al que da lugar y cita un ejemplo de un uso doméstico y/o industrial de cada uno de ellos.

 CH_2 = CH_2 CH_2 =CHCl policloruro de vinilo poliestireno polietileno

(A.B.A.U. extr. 19)

2. b) Identifica el polímero que tiene la siguiente estructura: ...CH₂-(CH₂)_n-CH₂..., indicando además el nombre y la fórmula del monómero de partida.

(A.B.A.U. ord. 17)

Cuestiones y problemas de las <u>Pruebas de evaluación de Bachillerato para el acceso a la Universidad</u> (A.B.A.U. y P.A.U.) en Galicia.

Respuestas y composición de Alfonso J. Barbadillo Marán.