

1 BLOQUE 2. ASPECTOS CUALITATIVOS DE LA QUÍMICA (tema 3 del libro)

Ej. 1 4> Sabemos que 40 uma es la masa del átomo de calcio. Calcula:

- a) La masa en gramos de 1 átomo de Ca.
- b) ¿Cuál de las siguientes cantidades tienen mayor número de átomos? 40 g de Ca; 0,20 moles de Ca; $5 \cdot 10^{23}$ átomos de Ca.

Sol. 1 a) $m = 6,6 \cdot 10^{-23}$ g; b) 40 g de Ca.

Ej. 2 5> Si tenemos en cuenta que 56 uma es la masa del átomo de hierro, calcula:

- a) La masa atómica en gramos de 1 átomo de Fe.
- b) Cuál de las siguientes cantidades tiene mayor número de átomos de Fe: 56 g, 0,20 moles o $5 \cdot 10^{23}$ átomos.

Sol. 2 a) $m = 9,3 \cdot 10^{-23}$ g; b) 65 g de Fe.

Ej. 3 6> Responde a las siguientes cuestiones:

- a) ¿En cuál de las siguientes cantidades de los elementos que se enumeran a continuación existe un mayor número de moles: 100 g de hierro, 100 g de oxígeno molecular, 100 g de cinc o 100 g de níquel?
- b) ¿Y un mayor número de átomos?

Sol. 3 a) En los 100 gramos de oxígeno molecular; b) En los 100 gramos de oxígeno molecular.

Ej. 4 10> Sabiendo que un gas a 1,5 atm y 290 K tiene una densidad de 1,178 g/L, calcula su masa molecular.

Sol. 4 $M = 18,7$ g/mol

Ej. 5 11> Calcula la densidad del metano (CH_4) a 700 mmHg y 75 °C.

Sol. 5 $d = 0,52$ g/L
S: $d = 0,52$ g/L

2 BLOQUE 5. QUÍMICA DEL CARBONO (tema 5 del libro)

Ej. 6 7> Formula los siguientes alcanos:

- a) n-pentano
- b) 2,3,5-trimetilheptano
- c) 4-etil-2,6-dimetiloctano
- d) 4,6-dietil-2,4,8-trimetilnonano
- e) 4-etil-2,2,5,8-tetrametil-6-propildecano
- f) 3,7-dietil-5-isopropildecano

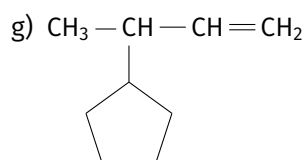
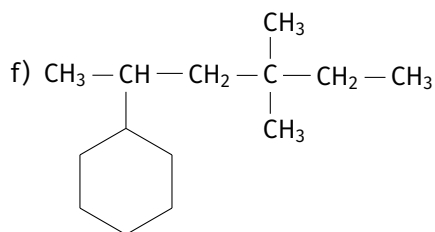
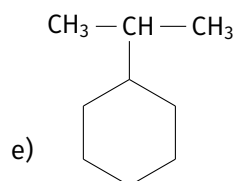
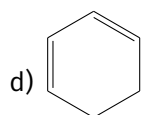
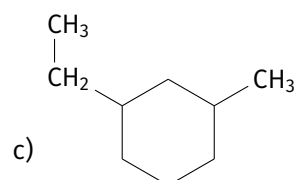
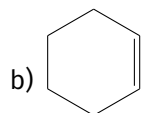
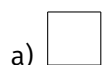
Ej. 7 9> Formula los siguientes hidrocarburos insaturados:

- a) But-1-eno
- b) Pent-2-eno
- c) Hexa-2,4-dieno
- d) 3-butilhexa-1,4-dieno
- e) But-2-ino
- f) 3,4-dimetilpent-1-ino
- g) 3,6-dimetilnona-1,4,7-triino
- h) Pent-1-en-3-ino
- i) Hept-3-en-1,6-diino
- j) 4-etilhexa-1,3-dien-5-ino

Ej. 8 11> Formula los siguientes hidrocarburos cíclicos:

- a) Etilciclohexano
- b) Ciclopenteno
- c) Ciclohexino
- d) 1,1,4,4-tetrametilciclohexano
- e) 3-etilciclopenteno
- f) 2,3-dimetilciclohexeno
- g) 4-ciclobutilpent-1-ino
- h) 3-ciclohexil-5-metilhex-2-eno
- i) Ciclohexa-1,3-dieno
- j) 3-ciclopentilprop-1-eno

Ej. 9 12> Nombra los siguientes hidrocarburos cíclicos:



Ej. 10 13> Formula los siguientes hidrocarburos aromáticos:

- a) Metilbenceno (tolueno)
- b) Etenilbenceno
- c) 1,3-dietilbenceno
- d) 1-butil-4-isopropilbenceno
- e) Para-propiltolueno
- f) 3-fenil-5-metilheptano
- g) 4-fenilpent-1-eno
- h) 2,4-difenil-3-metilhexano

Ej. 11 15> Formula los siguientes derivados halogenados:

- a) 2-cloropropano
- b) 1,3-dibromobenceno
- c) 1,1,2,2-tetrafluoretano
- d) 1,4-diclorociclohexano
- e) 4-bromopent-1-ino
- f) 3-flúor-5-metilhex-2-eno
- g) 1,4-dibromo-6-ciclopentiloct-2-eno
- h) 4-yodo-3,5-difenilpent-1-ino
- i) 4-clorobut-1-eno

j) 1,2-dibromobenceno

Ej. 12 17> Formula los siguientes alcoholes y éteres:
18> Nombra los siguientes alcoholes y éteres:

- a) 3-metilpentan-1-ol
- b) Butano-1,2,3-triol
- c) 2-fenilpropano-1,3-diol
- d) Ciclohexanol
- e) Hexa-3,5-dien-2-ol
- f) Fenol (Hidroxibenceno)
- g) 2-etilpentan-1-ol
- h) Pent-3-en-1-ol
- i) Etilisopropiléter
- j) Etenilfeniléter
- k) Dimetiléter
- l) Butilciclopentiléter

Ej. 13 18> Nombra los siguientes alcoholes y éteres:

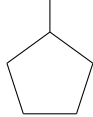
- a) CH_3OH
- b) $\text{CH}_2\text{OH}-\text{CH}_2-\underset{\begin{array}{c} | \\ \text{CH}_2 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}}{\text{CH}}-\text{CH}=\text{CH}_2$
- c) $\text{CH}_3-\text{CHOH}-\text{CHBr}-\text{CH}_2\text{OH}$
- d) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\underset{\begin{array}{c} | \\ \text{CH}_3 \end{array}}{\text{CH}}-\text{CHOH}-\text{CH}_3$
- e) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CHOH}-\text{CH}_2\text{OH}$
- f) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
- g) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{O}-\underset{\begin{array}{c} | \\ \text{CH}_3 \end{array}}{\text{CH}}-\text{CH}_3$
- h) $\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_3-\text{CH}_2-\text{O}-\text{C}\equiv\text{CH}$

VER EN EL LIBRO, PÁGINA 135

- Ej. 14**
- a) Etanal (acetaldehído)
 - b) Benzaldehído
 - c) 3-metilpentanal
 - d) 2-metilpentanodial
 - e) Propenal
 - f) Hex-2-endial
 - g) 5-ciclohexilpent-3-inal
 - h) 3-metilpent-2-enal
 - i) Hex-2-endial
 - j) Pentan-2-ona
 - k) Hexa-2,4-diona
 - l) 3-clorobutanona
 - m) 1,4-difenilpentan-2-ona
 - n) Hexa-1,5-dien-3-ona

Ej. 15 20> Nombra los siguientes aldehídos y cetonas:

VER EN EL LIBRO, PÁGINA 136

- a) HCHO
- b) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CHO}$
- c) $\text{OHC}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CHO}$
- d) $\text{CH}_2=\underset{\begin{array}{c} | \\ \text{Cyclopentyl} \end{array}}{\text{C}}-\text{CH}_2-(\text{CH}_2)_4-\text{CHO}$

- e) $\text{OHC}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CHO}$
- f) $\text{CH}_3-\underset{\begin{array}{c} | \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}}{\text{CH}}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CHO}$
- g) $\text{CHO}-\text{CH}_2-\text{C}=\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CHO}$

- h) $\text{CH}_3\text{-CO-CH}_2\text{-CH}_3$
i) $\text{CH}_3\text{-CH=CH-CH}_2\text{-CO-CH}_3$
j) $\text{CH}_3\text{-CO-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CO-CH}_3$
k) $\text{CH}_3\text{-CH(CH}_3\text{)-CO-CH}_2\text{-CH(CH}_3\text{)-CH}_3$
l) $\text{CH}_2\text{=CH-CO-CH=CH-CH}_3$

Ej. 16 21> Formula los siguientes ácidos y ésteres:


- a) Ácido etanoico (ácido acético)
- b) Ácido 3-metilhexanoico
- c) Ácido 2-fenilpentanodioico
- d) Ácido tricloroetanoico
- e) Ácido but-3-enoico
- f) Ácido hepta-2,4-dienoico
- g) Ácido pent-2-enodioico
- h) Ácido benzoico
- i) Butanoato de metilo
- j) Propanoato de etilo
- k) Benzoato de propilo
- l) Etanoato de octilo
- m) 3-cloropentanoato de etenilo
- n) But-3-enoato de isopropilo

Ej. 17 23> Formula los siguientes compuestos con funciones nitrogenadas:

- a) Isopropilamina
- b) Pentan-3-amina
- c) Buta-1,3-diamina
- d) 3-etilhexan-3-amina
- e) 3,5-dimetilhexan-1-amina
- f) Pent-3-en-2-amina

- g) N-metilfenilamina
- h) N-ciclopentilbutilamina
- i) Etanamida
- j) N-metiletanamida
- k) 4-fenilpentanamida
- l) N-etilhex-4-enamida

Ej. 18 24> Nombra los siguientes compuestos nitrogenados:

- a) $\text{CH}_3 - \underset{\substack{| \\ \text{NH}_2}}{\text{CH}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
- b) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{NH}_2$
- c) $\text{CH}_3 - \underset{\substack{| \\ \text{NH}_2}}{\text{CH}} - \text{CH}_2 - \underset{\substack{| \\ \text{NH}_2}}{\text{CH}} - \text{CH}_2 - \underset{\substack{| \\ \text{NH}_2}}{\text{CH}_2}$
- d) $\text{CH}_3 - \underset{\substack{| \\ \text{CH}_3}}{\text{CH}} - \text{NH} - \text{CH} = \text{CH}_2$
- e) $\text{CH}_3 - \text{NH} -$ 
- f) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CO} - \text{NH}_2$
- g) $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CO} - \text{NH}_2$
- h) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CHBr} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CO} - \text{NH} - \text{CH}_3$

Ej. 19 25> Formula los siguientes compuestos orgánicos:

- a) 2,2-dimetilpentano
- b) Hepta-1,5-dieno
- c) 1-fenilpent-2-ino
- d) 3-isopropilciclohexeno
- e) 1-butil-3-metilbenceno
- f) Butano-1,3-diol

- g) Butileteniléter
- h) But-3 enal
- i) Hex-5-in-2-ona
- j) Ácido 3-isopropilhexanoico
- k) Pentanoato de metilo
- l) 5-meilhexan-2,4-diamina
- m) N-metiletilamina
- n) N,N-dietilbutilamina
- o) Hex-3-enamida
- p) N-metilbutanamida

Ej. 20 27> Formula y nombra:

- a) Dos hidrocarburos alifáticos que presenten isomería de cadena.
- b) Dos aminas con isomería de posición.
- c) Dos compuestos oxigenados con isomería de función.

Ej. 21 28> Escribe y nombra:

- a) Todos los isómeros de cadena de fórmula C_5H_{12} .
- b) Cuatro isómeros de función de fórmula C_4H_{80} .
- c) Tres isómeros de posición de la amina $C_5H_{13}N$.

Ej. 22 Dados los siguientes compuestos, fórmalos y justifica cuáles de ellos presentan isomería geométrica y cuáles isomería óptica:

- a) 2-clorobutano
- b) Pent-3-en-2-ol
- c) Pentan-3-amina
- d) 2-fenilpent-2-eno

2.1 Problemas propuestos

2.1.1 Grupos funcionales y series homólogas

Ej. 23 7. Escribe el número de carbonos y el grupo funcional al que corresponden los siguientes compuestos:

- a) Octano
- b) Butanamina
- c) Pentinamida
- d) Ácido decanoico
- e) Hexenal
- f) Propanona
- g) Butino
- h) Hepteno
- i) Metanol
- j) Dietiléter

Ej. 24 8. Indica si la estructura de cada pareja representa el mismo compuesto o compuestos diferentes, identificando los grupos funcionales presentes:

- a) $CH_3CH_2OCH_3$ y $CH_3OCH_2CH_3$
- b) $CH_3CH_2OCH_3$ y $CH_3CHOHCH_3$
- c) $CH_3CH_2CH_2OH$ y $CH_3CHOHCH_3$

Ej. 25 9. Contesta a cada uno de los siguientes apartados referidos a compuestos de cadena abierta:

- a) ¿Qué grupos funcionales pueden tener los compuestos de fórmula molecular $C_nH_{2n+2}O$?
- b) ¿Qué compuestos tienen por fórmula molecular C_nH_{2n-2} ?

Ej. 26 10. Nombra y formula los siguientes compuestos orgánicos:

- a) $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—COOH}$
- b) $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—C}\equiv\text{CH}$
- c) $\text{CH}_3\text{—CHOH—CH}_2\text{—CH}_2\text{—CH}_3$
- d) $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—CO—CH}_2\text{—CH}_2\text{—CH}_3$
- e) C_6H_{14}
- f) Metil etil éte
- g) Metanoato de propil
- h) Dietilamin
- i) Pentana
- j) Metilpropen

Ej. 27 13. Formula las siguientes especies químicas:

- a) 1-bromo-2,2-diclorobutano
- b) Trimetilamina
- c) 2-metilhex-1,5-dien-3-ino
- d) Butanoato de 2-metilpropilo
- e) Tolueno (metilbenceno)
- f) Propanamida
- g) 2,3-dimetilbut-1-eno
- h) Ácido 2,3-dimetilpentanodioico

Ej. 28 14. Nombra las siguientes especies químicas:

- a) $\text{H}_2\text{C=CH—CH=CH—CHO}$
- b) $\text{H}_3\text{C—CO—CO—CH}_3$
- c) $\text{H}_2\text{C=CH—CH=CH—CH}_2\text{—COOH}$
- d) $\text{H}_3\text{C—CH}_2\text{—NH—CH}_2\text{—CH}_3$
- e) $\text{CH}\equiv\text{C—CH}_2\text{—COOH}$
- f) $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—CH(CH}_3\text{)—CONH}_2$
- g) $\text{H}_3\text{C—C(OH)}_2\text{—CH}_2\text{—CH}_2\text{OH}$

Ej. 29 15. Nombra y/o formula los siguientes compuestos:

- a) CHCl_3
- b) $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—CHO}$
- c) $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—CH}_2\text{—CH}_2\text{—CO—NH}_2$
- d) $(\text{CH}_3)_2\text{—CHOH}$
- e) 2,2-dimetilbutano
- f) Para-diaminobenceno
- g) Ciclohexano
- h) Etil propil éter

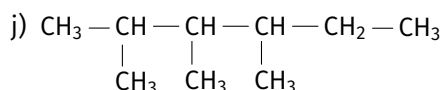
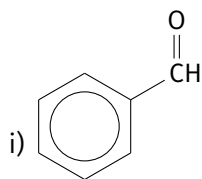
Ej. 30 16. Formula o nombra, según corresponda:

- a) 1-etil-3-metilbenceno
- b) 2-metilpropan-2-ol
- c) 2-metil-propanoato de etilo
- d) Pent-3-en-1-amina
- e) ClCH=CH—CH_3
- f) $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—O—CH}_2\text{—CH}_3$
- g) $\text{CH}_3\text{—CH(CH}_3\text{)—CO—CH}_2\text{—CH(CH}_3\text{)—CH}_3$
- h) $\text{CH}_2\text{=CH—CH}_2\text{—CO—NH—CH}_3$

Ej. 31 20. Formula o nombra los siguientes compuestos:

- a) Cromato de cobre(II)
- b) Hidruro de magnesio
- c) Hidrogenosulfuro de bario
- d) Etanamina
- e) Propan-1,2-diol
- f) Fe(OH)_2
- g) H_2SO_3

h) N_2O_5



Ej. 32 21. Formula o nombra los siguientes compuestos orgánicos :

- a) 3-etil-2-metilhexano
- b) 1-bromopent-2-ino:
- c) 3-etilhexano-1,5-diol:
- d) 3-metilpentan-2,4-diamina
- e) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CO}-\text{O}-\text{CH}_3$
- f) $\text{C}_6\text{H}_5-\text{O}-\text{C}_6\text{H}_5$
- g) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CO}-\text{NH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
- h) $\text{COOH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CHBr}-\text{COOH}$

2.1.2 Isomería estructural y espacial

Ej. 33 23. Formula los siguientes compuestos orgánicos:

- a) But-3-en-2-ona
- b) Buta-1,3-dien-2-ol
- c) Dietiléter

¿Cuáles de ellos son isómeros entre sí?

Ej. 34 24. Escribe y nombra cinco isómeros de cadena de fórmula molecular C_6H_{14} .

Ej. 35 25. Escribe y nombra cuatro isómeros de función de fórmula molecular $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}$.

Ej. 36 28. Escribe y nombra todos los isómeros estructurales de fórmula C_5H_{10}

Ej. 37 Formula y nombra:

- a) Dos isómeros de posición de fórmula $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}$
- b) Dos isómeros de función de fórmula $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}$
- c) Dos isómeros geométricos de fórmula C_4H_8
- d) Un compuesto que tenga dos carbonos quirales (asimétricos) de fórmula $\text{C}_4\text{H}_8\text{BrCl}$

Ej. 38 31. Un derivado halogenado etilénico que presenta isomería cis-trans está formado en un 22,4% de C, un 2,8% de H y un 74,8% de bromo. Además, a 130°C y 1 atm de presión, una muestra de 12,9 g ocupa un volumen de 2 L. Halla su fórmula molecular y escribe los posibles isómeros.

Sol. 38 $\text{C}_4\text{H}_6\text{Br}_2$

Ej. 39 32. Un alcohol monoclorado está formado en un 38,1% de C, un 7,4% de H, un 37,6% de Cl y el resto es oxígeno. Escribe su fórmula semidesarrollada sabiendo que tiene un carbono asimétrico y que su fórmula molecular y su fórmula empírica coinciden.

Sol. 39 $\text{C}_3\text{H}_7\text{OCl}$

Ej. 40 33. Un hidrocarburo monoinsaturado tiene un 87,8% de carbono. Si su densidad en condiciones normales es 3,66 g/L, determina sus fórmulas empírica y molecular.

Sol. 40 Fórmula empírica: C_3H_5 ; Fórmula molecular: C_6H_{10} .

3 BLOQUE 4. Transformaciones energéticas y espontaneidad (tema 6 del libro)