

Anexos

Formulación inorgánica

I

ACTIVIDADES (página 366)

1. Nombra los siguientes compuestos:

- | | |
|-----------------------------|--|
| a) OCl_2 | a) dicloruro de oxígeno |
| b) Ni_2Se_3 | b) triseleniuro de diníquel / teleniuro de níquel(III) |
| c) SrO | c) monóxido de estroncio / óxido de estroncio |
| d) PbBr_2 | d) dibromuro de plomo / bromuro de plomo(II) |
| e) NaH | e) hidruro de sodio |
| f) N_2O | f) monóxido de dinitrógeno / óxido de nitrógeno(I) |
| g) Rb_2O_2 | g) dióxido de dirrubidio / peróxido de rubidio |
| h) CuCl_2 | h) dicloruro de cobre / cloruro de cobre(II) |
| i) CaO_2 | i) dióxido de calcio / peróxido de calcio |
| j) K_2O_2 | j) dióxido de dipotasio / peróxido de potasio |

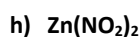
2. Formula los siguientes compuestos:

- | | |
|--------------------------|----------------------------|
| a) óxido de cinc | a) ZnO |
| b) sulfuro de cromo(II) | b) CrS |
| c) óxido de calcio | c) CaO |
| d) monóxido de hierro | d) FeO |
| e) peróxido de bario | e) BaO_2 |
| f) dióxido de azufre | f) SO_2 |
| g) óxido de vanadio(V) | g) V_2O_5 |
| h) sulfuro de hidrógeno | h) H_2S |
| i) peróxido de litio | i) Li_2O_2 |
| j) óxido de cobalto(III) | j) Co_2O_3 |

ACTIVIDADES (página 369)

3. Nombra los siguientes compuestos:

- | | |
|--------------------------------|---|
| a) HClO_2 | a) ácido cloroso |
| b) $\text{Sc}(\text{OH})_3$ | b) trihidróxido de escandio / hidróxido de escandio |
| c) HClO | c) ácido hipocloroso |
| d) H_3PO_3 | d) ácido fosforoso |
| e) AgOH | e) monohidróxido de plata / hidróxido de plata |
| f) H_3BO_3 | f) ácido bórico |
| g) $\text{Pb}(\text{ClO}_3)_4$ | g) clorato de plomo(IV) |



h) nitrito de cinc

i) dicromato de potasio

j) sulfato de sodio

4. Formula los siguientes compuestos:

a) perclorato de magnesio

b) hidróxido de cinc

c) hidróxido de estroncio

d) ácido bórico

e) ácido fosfórico

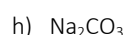
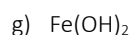
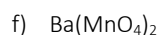
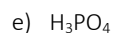
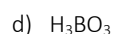
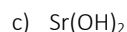
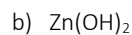
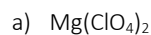
f) permanganato de bario

g) hidróxido de hierro(II)

h) carbonato de sodio

i) ácido nitroso

j) nitrato de plata



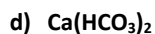
ACTIVIDAD (página 370)

5. Formula o nombra los siguientes compuestos:

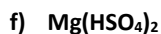
a) hidrogenofosfato de calcio



c) hidrogenosulfito de cinc



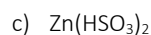
e) hidrogenocarbonato de cadmio



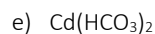
g) dihidrogenoborato de hierro(II)



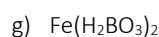
b) dihidrogenofosfato de sodio



d) hidrogenocarbonato de calcio



f) hidrogenosulfato de magnesio

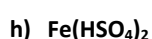
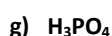
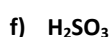
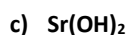
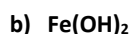


h) hidrogenocarbonato de sodio

ACTIVIDADES FINALES (página 372)

Nomenclatura

6. Nombra las siguientes sustancias dadas por su fórmula:



a) tricloruro de fósforo / cloruro de fósforo(III)

b) dihidróxido de hierro / hidróxido de hierro(II)

c) dihidróxido de estroncio / hidróxido de estroncio

d) dióxido de azufre / óxido de azufre(IV)

e) sulfato de aluminio

f) ácido sulfuroso

g) ácido fosfórico

h) hidrogenosulfato de hierro(II)

i) dióxido de plomo / óxido de plomo(IV)

- j) N_2O_5
- k) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$
- l) CsH

- j) pentaóxido de dinitrógeno / óxido de nitrógeno(V)
- k) nitrato de hierro(III)
- l) hidruro de cesio

7. Nombra las siguientes sustancias dadas por su fórmula:

- a) KMnO_4
- b) HgS
- c) NaHSO_4
- d) Ag_2O
- e) NaHCO_3
- f) Ar
- g) $\text{Ni}(\text{OH})_2$
- h) Fe_2S_3
- i) $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- j) NH_4Cl
- k) Na_2O_2
- l) HClO_4

- a) permanganato de potasio
- b) sulfuro de mercurio / sulfuro de mercurio(II)
- c) hidrogenosulfato de sodio
- d) monóxido de diplata / óxido de plata
- e) hidrogenocarbonato de sodio
- f) argón
- g) dihidróxido de níquel / hidróxido de níquel(II)
- h) trisulfuro de dihierro / sulfuro de hierro(III)
- i) dihidróxido de calcio / hidróxido de calcio
- j) monocloruro de amonio / cloruro de amonio
- k) dióxido de disodio / peróxido de sodio
- l) ácido perclórico

8. Nombra las siguientes sustancias dadas por su fórmula:

- a) PH_3
- b) HgSO_3
- c) SiH_4
- d) As_2O_5
- e) B_2O_3
- f) CaO
- g) As_2O_3
- h) NO_3^-
- i) HBrO_3
- j) HIO_3
- k) $\text{Co}(\text{OH})_3$
- l) $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$

- a) trihidruro de fósforo / fosfano
- b) sulfito de mercurio(II)
- c) tetrahidruro de silicio / silano
- d) pentaóxido de diarsénico / óxido de arsénico(V)
- e) trióxido de diboro / óxido de boro
- f) monóxido de calcio / óxido de calcio
- g) trióxido de diarsénico / óxido de arsénico(III)
- h) nitrato
- i) ácido brómico
- j) ácido yódico
- k) trihidróxido de cobalto / hidróxido de cobalto(III)
- l) ácido difosfórico

9. Nombra las siguientes sustancias dadas por su fórmula:

- a) HCO_3^-
- b) H_2O_2
- c) $\text{Sn}(\text{IO}_3)_2$
- d) HgCl_2
- e) Au_2O_3
- f) BeH_2
- g) V_2O_5
- h) BeO

- a) hidrogenocarbonato
- b) dióxido de dihidrógeno / peróxido de hidrógeno
- c) yodato de estaño(II)
- d) dicloruro de mercurio / cloruro de mercurio(II)
- e) trióxido de dioro / óxido de oro(III)
- f) dihidruro de berilio / hidruro de berilio
- g) pentaóxido de divanadio / óxido de vanadio(V)
- h) monóxido de berilio / óxido de berilio

- i) $\text{Pt}(\text{OH})_2$
- j) Ag_3AsO_4
- k) $\text{Sn}(\text{OH})_2$
- l) $\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2$

- i) dihidróxido de platino / óxido de platino(II)
- j) arseniato de plata
- k) dihidróxido de estaño / hidróxido de estaño(II)
- l) fosfato de bario

10. Nombra las siguientes sustancias dadas por su fórmula:

- a) CrO_3
- b) CaH_2
- c) P_2O_5
- d) CO_3^{2-}
- e) $\text{Hg}(\text{IO}_2)_2$
- f) Ag_2CrO_4
- g) H_2S
- h) $\text{Hg}(\text{NO}_2)_2$
- i) NH_4IO_4
- j) NaClO_4
- k) PbSO_4
- l) H_2SeO_3

- a) trióxido de cromo / óxido de cromo(VI)
- b) dihidruro de calcio / hidruro de calcio
- c) pentaóxido de difósforo / óxido de fósforo(V)
- d) carbonato
- e) yodito de mercurio(II)
- f) cromato de plata
- g) sulfuro de hidrógeno / ácido sulfhídrico
- h) nitrito de mercurio(II)
- i) peryodato de amonio
- j) perclorato de sodio
- k) sulfato de plomo
- l) ácido selenioso

11. Nombra las siguientes sustancias dadas por su fórmula:

- a) Sc_2S_3
- b) Bi_2O_3
- c) Cr_2O_3
- d) CCl_4
- e) SrO_2
- f) WO_3
- g) $\text{Ba}(\text{MnO}_4)_2$
- h) NaClO

- a) trisulfuro de diescandio / sulfuro de escandio
- b) trióxido de dibismuto / óxido de bismuto(III)
- c) trióxido de dicromo / óxido de cromo(III)
- d) tetracloruro de carbono / cloruro de carbono(IV)
- e) dióxido de estroncio / peróxido de estroncio
- f) trióxido de wolframio / óxido de wolframio(III)
- g) permanganato de bario
- h) hipoclorito de sodio

Formulación

12. Formula las siguientes sustancias dadas por su nombre:

- a) tetracloruro de estaño
- b) hidrogenocarbonato de potasio
- c) cromato de cobre(II)
- d) hidrogenosulfuro de bario
- e) hidróxido de aluminio
- f) óxido de plata
- g) hidróxido de cinc
- h) bromato de calcio
- i) hidruro de berilio
- j) nitrito de plata

- a) SnCl_4
- b) KHCO_3
- c) CuCrO_4
- d) $\text{Ba}(\text{HS})_2$
- e) $\text{Al}(\text{OH})_3$
- f) Ag_2O
- g) $\text{Zn}(\text{OH})_2$
- h) CaBrO_3
- i) BeH_2
- j) AgNO_3

13. Formula las siguientes sustancias dadas por su nombre:

- | | |
|-------------------------------|--------------------------------|
| a) perbromato de hierro(II) | a) $\text{Fe}(\text{BrO}_4)_2$ |
| b) pentasulfuro de diarsénico | b) As_2S_5 |
| c) sulfuro de arsénico(V) | c) As_2S_5 |
| d) monóxido de níquel | d) NiO |
| e) pentaóxido de difósforo | e) P_2O_5 |
| f) bromuro de litio | f) LiBr |
| g) óxido de níquel(II) | g) NiO |
| h) ácido sulfuroso | h) H_2SO_3 |
| i) óxido de fósforo(V) | i) P_2O_5 |
| j) ácido yodoso | j) HIO_2 |

14. Formula las siguientes sustancias dadas por su nombre:

- | | |
|---------------------------------|---|
| a) disulfuro de carbono | a) CS_2 |
| b) sulfuro de carbono(IV) | b) CS_2 |
| c) seleniuro de hidrógeno | c) H_2S |
| d) hidrogenosulfato de sodio | d) NaHSO_4 |
| e) dihidrogenofosfato de calcio | e) $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ |
| f) clorito de sodio | f) NaClO_2 |
| g) arsano | g) AsH_3 |
| h) yodato de potasio | h) KIO_3 |
| i) ácido fosforoso | i) H_3PO_3 |
| j) sulfato de plata | j) Ag_2SO_4 |

15. Formula las siguientes sustancias dadas por su nombre:

- | | |
|-----------------------------------|--------------------------------|
| a) manganato de potasio | a) K_2MnO_4 |
| b) hidrogenosulfato de hierro(II) | b) $\text{Fe}(\text{HSO}_4)_2$ |
| c) tricloruro de bismuto | c) BiCl_3 |
| d) carbonato de bario | d) BaCO_3 |
| e) peróxido de potasio | e) K_2O_2 |
| f) sulfuro de cinc | f) ZnS |
| g) sulfito de sodio | g) Na_2SO_3 |
| h) ácido cloroso | h) HClO_2 |
| i) peróxido de sodio | i) Na_2O_2 |
| j) óxido de cobre(II) | j) CuO |

16. Formula las siguientes sustancias dadas por su nombre:

- | | |
|----------------------------|---------------------|
| a) perclorato de potasio | a) KClO_4 |
| b) tetrafluoruro de estaño | b) SnF_4 |
| c) permanganato de litio | c) LiMnO_4 |

- | | |
|----------------------------|-------------------------------|
| d) permanganato de sodio | d) NaMnO_4 |
| e) tetrabromuro de carbono | e) CBr_4 |
| f) cloruro de amonio | f) NH_4Cl |
| g) nitrato de hierro(II) | g) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ |
| h) nitrato de rubidio | h) RbNO_3 |
| i) nitrato de cinc | i) $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$ |
| j) cloruro de hierro(II) | j) FeCl_2 |

17. Formula las siguientes sustancias dadas por su nombre:

- | | |
|-----------------------------|---------------------------------|
| a) clorato de cobalto(III) | a) $\text{Co}(\text{ClO}_3)_3$ |
| b) fosfato de níquel(II) | b) $\text{Ni}_3(\text{PO}_4)_2$ |
| c) hidróxido de paladio(II) | c) $\text{Pd}(\text{OH})_2$ |
| d) hidróxido de magnesio | d) $\text{Mg}(\text{OH})_2$ |
| e) hidróxido de plomo(IV) | e) $\text{Pb}(\text{OH})_4$ |
| f) dióxido de titanio | f) TiO_2 |
| g) amoníaco | g) NH_3 |
| h) ácido perclórico | h) HClO_4 |
| i) sulfuro de cadmio | i) CdS |
| j) óxido de cromo(III) | j) Cr_2O_3 |

18. Formula las siguientes sustancias dadas por su nombre:

- | | |
|-----------------------------|----------------------------------|
| a) hidróxido de hierro(III) | a) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ |
| b) carbonato de rubidio | b) Rb_2CO_3 |
| c) nitrato de magnesio | c) $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ |
| d) hidruro de níquel(III) | d) NiH_3 |
| e) óxido de molibdeno(IV) | e) MoO_2 |
| f) ácido crómico | f) H_2CrO_4 |
| g) sulfito de hierro(II) | g) FeSO_3 |
| h) ácido bromoso | h) HBrO_2 |
| i) sulfato de hierro(III) | i) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ |
| j) cromato de hierro(III) | j) $\text{Fe}_2(\text{CrO}_4)_3$ |

19. Formula las siguientes sustancias dadas por su nombre:

- | | |
|--------------------------|-----------------------------|
| a) trihidruro de níquel | a) NiH_3 |
| b) sulfuro de plomo(IV) | b) PbS_2 |
| c) óxido de arsénico(V) | c) As_2O_5 |
| d) dihidróxido de hierro | d) $\text{Fe}(\text{OH})_2$ |
| e) carbonato de calcio | e) CaCO_3 |
| f) nitrato de amonio | f) NH_4NO_3 |
| g) disulfuro de plomo | g) PbS_2 |
| h) cromato de potasio | h) K_2CrO_4 |

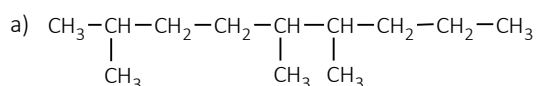
Formulación orgánica

II

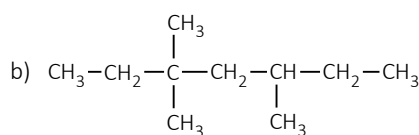
ACTIVIDAD (página 377)

1. Formula en tu cuaderno los siguientes compuestos:

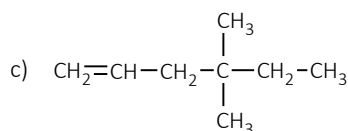
a) 2,5,6-trimetilnonano



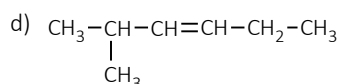
b) 3,3,5-trimetilheptano



c) 4,4-dimetilhex-1-eno



d) 2-metilhex-3-eno



ACTIVIDADES (página 378)

2. Nombra en tu cuaderno los siguientes compuestos:

a) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}=\text{CH}_2$

a) 3-metilpent-1-eno

b) $\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{C}\equiv\text{CH}$

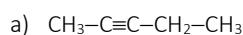
b) hept-3-en-1,6-diino

c) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$

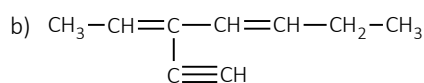
c) pent-1-eno

3. Formula en tu cuaderno los siguientes compuestos:

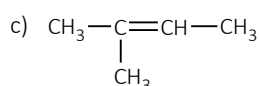
a) pent-2-ino



b) 3-etinilhepta-2,4-dieno



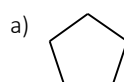
d) 2-metilbut-2-eno



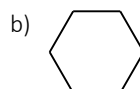
ACTIVIDAD (página 379)

4. Formula en tu cuaderno los siguientes compuestos químicos:

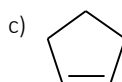
a) ciclopentano



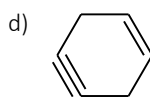
b) ciclohexano



c) ciclopenteno



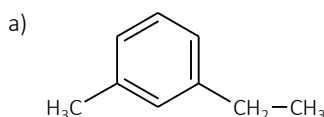
d) ciclohex-1-en-4-ino



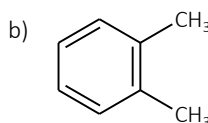
ACTIVIDAD (página 380)

5. Formula en tu cuaderno los siguientes hidrocarburos aromáticos:

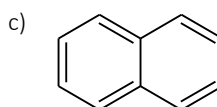
a) *m*-etilmetilbenceno



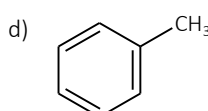
b) *o*-dimetilbenceno



c) naftaleno



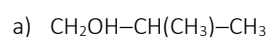
d) tolueno



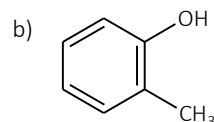
ACTIVIDAD (página 382)

6. Formula o nombra en tu cuaderno los siguientes compuestos químicos:

a) metilpropan-1-ol



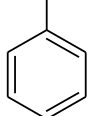
b) *o*-metilfenol



c) $\text{CH}_2\text{Cl}-\text{CH}_2\text{OH}$

c) 2-cloroetanol

d) $\text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_2\text{OH}$

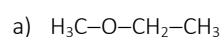


d) 2-fenilpropan-1-ol

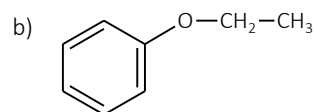
ACTIVIDAD (página 383)

7. Formula o nombra en tu cuaderno los siguientes compuestos químicos:

a) etil metil éter

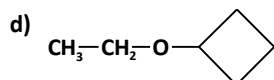


b) etoxibenceno



c) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$

c) etoxipropano / etil propil éter



d) etoxiciclobutano / etil ciclobutil éter

ACTIVIDAD (página 384)

8. Formula o nombra en tu cuaderno los siguientes compuestos químicos:

- | | |
|---|---|
| a) 5-metilhex-5-en-2,4-diona | a) $\text{CH}_3\text{—CO—CH}_2\text{—CO—C(CH}_3\text{)=CH}_2$ |
| b) 3-metilpent-4-enal | b) $\text{CH}_2\text{=CH—CH(CH}_3\text{)—CH}_2\text{—CHO}$ |
| c) 2-metilbutanal | c) $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—CH(CH}_3\text{)—CHO}$ |
| d) $\text{H}_3\text{C—CH}_2\text{—C(CH}_3\text{)}_2\text{—CHO}$ | d) 2,2-dimetilbutanal |
| e) $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—CO—CH}_2\text{—CH}_3$ | e) pentan-2-ona / dietil cetona |
| f) $\text{H}_3\text{C—CH}_2\text{—CH=CH—CHO}$ | f) pent-2-enal |

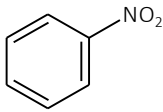
ACTIVIDAD (página 385)

9. Formula o nombra en tu cuaderno los siguientes compuestos químicos:

- | | |
|--|---|
| a) ácido 2,3-dimetilpentanodioico | a) $\text{HOOC—CH}_2\text{—CH(CH}_3\text{)—CH(CH}_3\text{)—COOH}$ |
| b) ácido 2-bromo-3-clorobutanoico | b) $\text{CH}_3\text{—CHCl—CHBr—COOH}$ |
| c) $\text{H}_2\text{C=CH—CH=CH—COOOH}$ | c) ácido pent-2-4-dienperoxoico |
| d) $\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C—CH}_2\text{—CH—COOH} \\ \\ \text{CH}_3\text{—CH}_2 \end{array}$ | d) ácido 2-etilbutanoico |

ACTIVIDAD (página 387)

10. Formula o nombra en tu cuaderno los siguientes compuestos orgánicos:

- | | |
|---|---|
| a) $\text{N(CH}_3\text{)}_3$ | a) trimetilamina / <i>N,N</i> -dimetilmetanamina |
| b) nitrobenceno | b)  |
| c) $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—NH—CH}_3$ | c) etil metil amina / <i>N</i> -metiletanamina |
| d) etanamida | d) $\text{CH}_3\text{—CO—NH}_2$ |
| e) HCONH_2 | e) metanamida |

ACTIVIDADES FINALES (página 391)

Nomenclatura

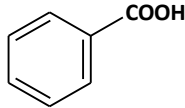
11. Nombra los siguientes compuestos:

- | | |
|--|-----------------------------|
| a) $\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C=CH—CH—CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$ | a) 3-metilbut-1-eno |
| b) $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—O—CH}_2\text{—CH}_3$ | b) dietil éter / etoxietano |
| c) $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{H}_3\text{C—CH—CH}_2\text{—CH}_3 \end{array}$ | c) metilbutano |
| d) $\text{H}_3\text{C—CH}_2\text{—C}\equiv\text{C—CH}_3$ | d) pent-2-ino |
| e) $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—CH}_2\text{—CH}_2\text{—CH}_2\text{—CH}_2\text{—NH}_2$ | e) hexanamina |

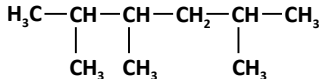
- f) $\text{H}_3\text{C}-\text{CO}-\text{CH}_3$
g) $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2\text{OH}$
h) $\text{CH}_3-\text{COO}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$

- f) dimetil cetona / propanona
g) etanol
h) etanoato de etilo / acetato de etilo

12. Nombra los siguientes compuestos:

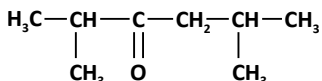
- a) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{COOH}$
b) $\text{CH}_3-\text{CHCl}_2$
c) $\text{HC}\equiv\text{CH}$
d) $\text{CH}_3-\text{CO}-(\text{CH}_2)_4-\text{CH}_3$
e) $\text{CH}_3-\text{CHOH}-\text{CH}_3$
f) 

- a) ácido butanoico
b) 1,1-dicloroetano
c) etino
d) pentil metil cetona / heptan-2-ona
e) propan-2-ol
f) ácido benzoico / ácido bencenocarboxílico

- g) 
h) $\text{ClCH}=\text{CH}-\text{CH}_3$

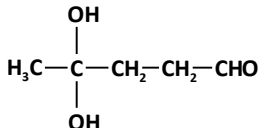
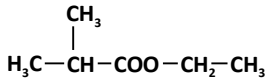
- g) 2,3,5-trimetilhexano
h) 1-cloropropeno

13. Nombra los siguientes compuestos:

- a) 
b) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CO}-\text{CH}_3$
c) $\text{CH}_2=\text{CHOH}$
d) $\text{CH}_2=\text{CH}_2$
e) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{NH}-\text{CH}_3$
f) $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{CO}-\text{CH}_3$
g) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CO}-\text{NH}_2$
h) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$

- a) 2,5-dimetilhexan-3-ona / isobutil isopropil cetona
b) butanona / etil metil cetona
c) etenol
d) eteno
e) etil metil amina / N-metiletanamina
f) pent-3-en-2-ona / metil prop-1-enil cetona
g) propanamida
h) nona-2,6-dien-4-ino

14. Nombra los siguientes compuestos:

- a) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CHO}$
b) CH_3-COOH
c) $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{COOH}$
d) 
e) $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{NH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
f) 
g) $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CHO}$
h) $\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}_2-\text{COOH}$

- a) pentanal
b) ácido etanoico / ácido acético
c) ácido hexa-3,5-dienoico
d) 4,4-dihidroxipentanal
e) dietil amina / N-etiletanamina
f) 2-metilpropanoato de etilo
g) penta-2,4-dienal
h) ácido but-3-inoico

15. Nombra los siguientes compuestos:

- a) $\text{H}_3\text{C}-\text{CO}-\text{CO}-\text{CH}_3$
b) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CHOH}-\text{CONH}_2$
c) $\text{HC}\equiv\text{C}-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-\text{CO}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
d) $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{NH}_2$
e) $\text{HC}\equiv\text{C}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CHCl}-\text{C}\equiv\text{CH}$
f) $\text{NC}-\text{CH}_2-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-\text{CH}_3$
g) $\text{H}_3\text{C}-\text{CO}-\text{CHOH}-\text{CH}_3$
h) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}_2$

- a) butanodiona
b) 2-hidroxibutanamida
c) 4-metilhex-5-in-3-ona
d) propanamina
e) 5-clorohept-3-eno-1,6-diino
f) 3-metilbutanonitrilo
g) 3-hidroxibutanona
h) penta-1,4-dieno

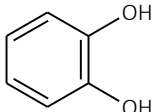
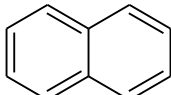
16. Nombra los siguientes compuestos:

- a) $\text{CH}_3-\text{O}-\text{CH}_3$
b) $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-\text{CO}-\text{CH}_3$
c) $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-\text{COOH}$
d) $\text{CH}_3-\text{COO}-\text{CH}_3$
e) HOCH_2-CHO
f) CH_3-NH_2
g) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CO}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
h) CH_3-CHO

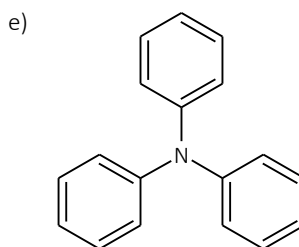
- a) dimetil éter / metoximetano
b) 3-metilbutan-2-ona / isopropil metil cetona
c) ácido 2-metilpropanoico
d) etanoato de metilo / acetato de metilo
e) hidroxietanal
f) metanamina
g) dietil cetona / pentan-3-ona
h) etanal

Formulación
17. Formula los siguientes compuestos.

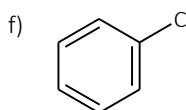
- a) ácido 2-metilpropanoico
b) etanoato de potasio
c) 1,2-bencenodiol
d) naftaleno

- a) $\text{CH}_3-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{COOH}$
b) $\text{CH}_3-\text{COO}-\text{K}$
c) 
d) 

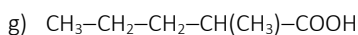
e) trifenilamina



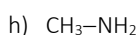
f) clorobenceno



g) ácido 2-metilpentanoico

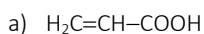


h) metilamina



18. Formula los siguientes compuestos.

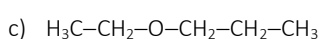
a) ácido propenoico



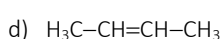
b) butil metil amina



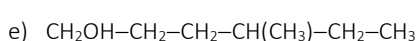
c) etil propil éter



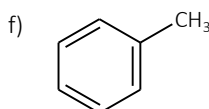
d) 2-buteno



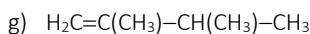
e) 4-metilhexan-1-ol



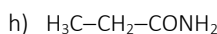
f) tolueno



g) 2,3-dimetilbut-1-eno



h) propanamida



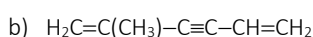
ACTIVIDADES FINALES (página 392)

19. Formula los siguientes compuestos.

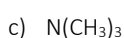
a) 1-bromo-2,2-diclorobutano



b) 2-metilhexa-1,5-dien-3-ino



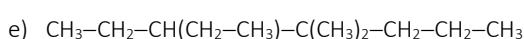
c) trimetilamina



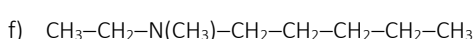
d) butanoato de 2-metilpropano



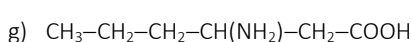
e) 3-etil-4,4-dimetilheptano



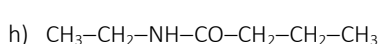
f) N-metil-N-etilpentanamina



g) ácido 3-aminohexanoico

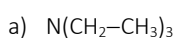


h) N-etilbutanamida

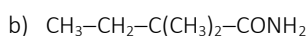


20. Formula los siguientes compuestos.

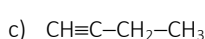
a) trietilamina



b) 2,2-dimetilbutanamida



c) but-1-ino



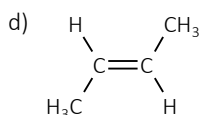
d) *trans*-but-2-eno

e) pentan-3-ona

f) 1,1-difluoro-2,2-dicloropropano

g) 2,5,6-trimetilnonano

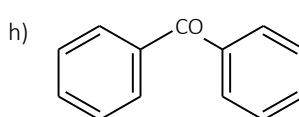
h) difenilcetona



e) $\text{CH}_3\text{---CH}_2\text{---CO---CH}_2\text{---CH}_3$

f) $\text{CHF}_2\text{---CCl}_2\text{---CH}_3$

g) $\text{CH}_3\text{---CH}(\text{CH}_3)\text{---CH}_2\text{---CH}_2\text{---CH}(\text{CH}_3)\text{---CH}(\text{CH}_3)\text{---CH}_2\text{---CH}_2\text{---CH}_3$



21. Formula los siguientes compuestos.

a) pentan-2-ol

b) acetato de etilo

c) propan-2-ol

d) pent-2-eno

e) 1-cloro-1,1-difluoroetano

f) 5,6-dietil-3-metildecano

g) dietil metil amina

h) 2-metilpropan-2-ol

a) $\text{CH}_3\text{---CH}_2\text{---CH}_2\text{---CHOH---CH}_3$

b) $\text{CH}_3\text{---COO---CH}_2\text{---CH}_3$

c) $\text{CH}_3\text{---CHOH---CH}_3$

d) $\text{CH}_3\text{---CH=CH---CH}_2\text{---CH}_3$

e) $\text{CClF}_2\text{---CH}_3$

f) $\text{CH}_3\text{---CH}_2\text{---CH(CH}_3\text{)---CH}_2\text{---CH(CH}_3\text{)---CH(CH}_3\text{)---CH}_2\text{---CH}_2\text{---CH}_2\text{---CH}_3$

g) $\text{CH}_3\text{---CH}_2\text{---N(CH}_3\text{)---CH}_2\text{---CH}_3$

h) $\text{CH}_3\text{---C(CH}_3\text{)OH---CH}_3$

22. Formula los siguientes compuestos.

a) 3,4-dimetilhept-2-eno

b) penta-1,3-dieno

c) etanamina

d) butan-2-ol

e) dietilamina

f) antraceno

g) propino

h) *o*-dimetilbenceno

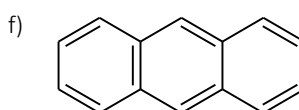
a) $\text{CH}_3\text{---CH=C(CH}_3\text{)---CH(CH}_3\text{)---CH}_2\text{---CH}_2\text{---CH}_3$

b) $\text{CH}_2\text{=CH---CH=CH---CH}_3$

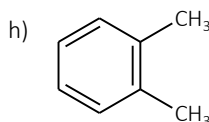
c) $\text{CH}_3\text{---CH}_2\text{---NH}_2$

d) $\text{CH}_3\text{---CH}_2\text{---CHOH---CH}_3$

e) $\text{CH}_3\text{---CH}_2\text{---NH---CH}_2\text{---CH}_3$



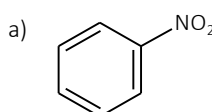
g) $\text{CH}_3\text{---C}\equiv\text{CH}$



23. Formula los siguientes compuestos.

a) nitrobenceno

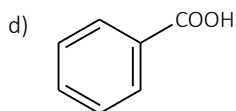
b) propanal



b) $\text{CH}_3\text{---CH}_2\text{---CHO}$

- c) metanol
d) ácido benzoico

- e) but-2-eno
f) ácido metanoico
g) propan-1-ol
h) pentanal

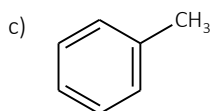
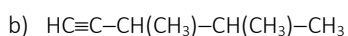


- e) $\text{CH}_3\text{—CH=CH—CH}_3$
f) HCOOH
g) $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—CH}_2\text{OH}$
h) $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—CH}_2\text{—CH}_2\text{—CHO}$

24. Formula los siguientes compuestos.

- a) etanoato de etilo
b) 3,4-dimetilpent-1-ino
c) metilbenceno

- d) dietilamina
e) metilbutanona
f) *N*-metilacetamida
g) pentanamina
h) propano-1,2-diol



- d) $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—NH—CH}_2\text{—CH}_3$
e) $\text{CH}_3\text{—CH(CH}_3\text{)—CO—CH}_3$
f) $\text{CH}_3\text{—CONH—CH}_3$
g) $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—CH}_2\text{—CH}_2\text{—CH}_2\text{—NH}_2$
h) $\text{CH}_3\text{—CHOH—CH}_2\text{OH}$