

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) $\text{Zn}(\text{NO}_2)_2$
- i) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
- j) Na_2SO_4

- 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

- a) $\text{Mg}(\text{ClO}_4)_2$
- b) $\text{Zn}(\text{OH})_2$
- c) $\text{Sr}(\text{OH})_2$
- d) H_3BO_3
- e) H_3PO_4
- f) $\text{Ba}(\text{MnO}_4)_2$
- g) $\text{Fe}(\text{OH})_2$
- h) Na_2CO_3
- i) HNO_2
- j) AgNO_3

ACTIVIDAD (página 370)
5. Formula o nombra los siguientes compuestos:

- a) hidrogenofosfato de calcio
- b) NaH_2PO_4
- c) hidrogenosulfito de cinc
- d) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
- e) hidrogenocarbonato de cadmio
- f) $\text{Mg}(\text{HSO}_4)_2$
- g) dihidrogenoborato de hierro(II)
- h) NaHCO_3

- a) CaHPO_4
- b) dihidrogenofosfato de sodio
- c) $\text{Zn}(\text{HSO}_3)_2$
- d) hidrogenocarbonato de calcio
- e) $\text{Cd}(\text{HCO}_3)_2$
- f) hidrogenosulfato de magnesio
- g) $\text{Fe}(\text{H}_2\text{BO}_3)_2$
- h) hidrogenocarbonato de sodio

ACTIVIDADES FINALES (página 372)
Nomenclatura
6. Nombra las siguientes sustancias dadas por su fórmula:

- a) PCl_3
- b) $\text{Fe}(\text{OH})_2$
- c) $\text{Sr}(\text{OH})_2$
- d) SO_2
- e) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- f) H_2SO_3
- g) H_3PO_4
- h) $\text{Fe}(\text{HSO}_4)_2$
- i) PbO_2

- 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 plata / óxido de plata
- e) hidrogenocarbonato de sodio
- f) argón
- g) hidróxido de níquel / hidróxido de níquel(II)
- h) trisulfuro de hierro / sulfuro de hierro(III)
- i) hidróxido de calcio / hidróxido de calcio
- j) cloruro de amonio / cloruro de amonio
- k) peróxido de sodio / dióxido de disodio
- 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 arsénico / óxido de arsénico(V)
- e) trióxido de boro / óxido de boro
- f) óxido de calcio / monóxido de calcio
- g) trióxido de arsénico / óxido de arsénico(III)
- h) nitrato
- i) ácido bromico
- j) ácido yódico
- k) hidróxido de cobalto / trihidróxido 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) peróxido de hidrógeno / dióxido de hidrógeno
- c) iodato de estaño(II)
- d) dicloruro de mercurio / cloruro de mercurio(II)
- e) trióxido de oro / óxido de oro(III)
- f) hidruro de berilio / dihidruro de berilio
- g) pentaóxido de vanadio / óxido de vanadio(V)
- h) óxido de berilio / monóxido 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 dioscandio / 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) amoniac | 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 |

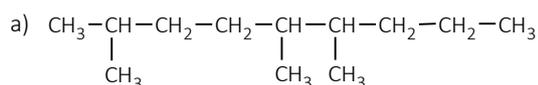
Formulación orgánica



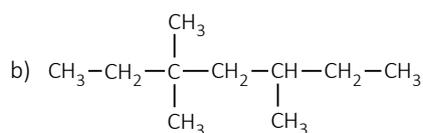
ACTIVIDAD (página 377)

1. Formula en tu cuaderno los siguientes compuestos:

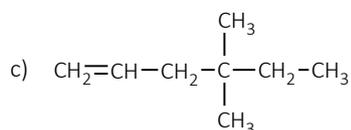
a) 2,5,6-trimetilnonano



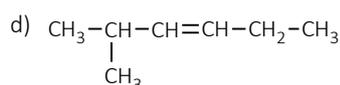
b) 3,3,5-trimetilheptano



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

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

b) 3-etinilhepta-2,4-dieno

b) $\begin{array}{ccccccc} \text{CH}_3 & -\text{CH} & =\text{C} & -\text{CH} & =\text{CH} & -\text{CH}_2 & -\text{CH}_3 \\ & & & | & & & \\ & & & \text{C}\equiv\text{CH} & & & \end{array}$

d) 2-metilbut-2-eno

c) $\begin{array}{cccc} \text{CH}_3 & -\text{C} & =\text{CH} & -\text{CH}_3 \\ & | & & \\ & \text{CH}_3 & & \end{array}$

ACTIVIDAD (página 379)

4. Formula en tu cuaderno los siguientes compuestos químicos:

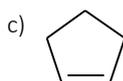
a) ciclopentano



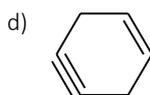
b) ciclohexano



c) ciclopenteno



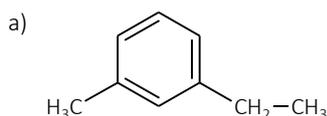
d) ciclohex-1-en-4-ino



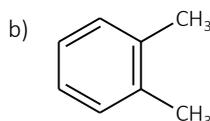
ACTIVIDAD (página 380)

5. Formula en tu cuaderno los siguientes hidrocarburos aromáticos:

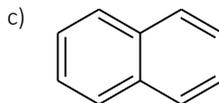
a) *m*-etilmetilbenceno



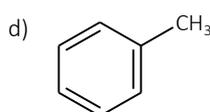
b) *o*-dimetilbenceno



c) naftaleno



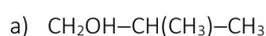
d) tolueno



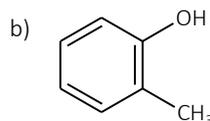
ACTIVIDAD (página 382)

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

a) metilpropan-1-ol



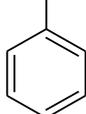
b) *o*-metilfenol



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

c) 2-cloroetanol

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

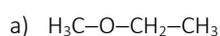


d) 2-fenilpropan-1-ol

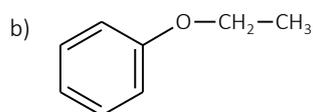
ACTIVIDAD (página 383)

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

a) etil metil éter

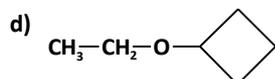


b) etoxibenceno



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 |

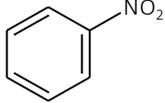
ACTIVIDAD (página 385)

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) $\text{H}_2\text{C=CH-CH=CH-COOH}$ | 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) nitrobeneno | 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

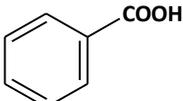
11. Nombra los siguientes compuestos:

- | | |
|--|-----------------------------|
| 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 |

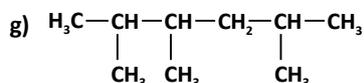
- f) $\text{H}_3\text{C}-\text{CO}-\text{CH}_3$
 g) $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2\text{OH}$
 h) $\text{CH}_3-\text{COO}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$

- 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

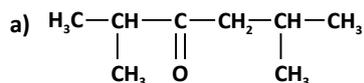


- g) 2,3,5-trimetilhexano

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

- h) 1-cloropropeno

13. Nombra los siguientes compuestos:



- a) 2,5-dimetilhexan-3-ona / isobutil isopropil cetona

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

- b) butanona / etil metil cetona

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

- c) etenol

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

- d) eteno

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

- e) etil metil amina / *N*-metiletanamina

- f) $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{CO}-\text{CH}_3$

- f) pent-3-en-2-ona / metil prop-1-enil cetona

- g) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CO}-\text{NH}_2$

- g) propanamida

- h) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$

- h) nona-2,6-dien-4-ino

14. Nombra los siguientes compuestos:

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

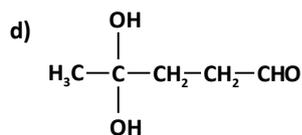
- a) pentanal

- b) CH_3-COOH

- b) ácido etanoico / ácido acético

- c) $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{COOH}$

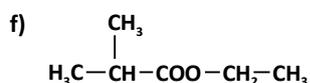
- c) ácido hexa-3,5-dienoico



- d) 4,4-dihidroxipentanal

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

- e) dietil amina / *N*-etiletanamina



- f) 2-metilpropanoato de etilo

- g) $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CHO}$

- g) penta-2,4-dienal

- h) $\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}_2-\text{COOH}$

- h) ácido but-3-inoico

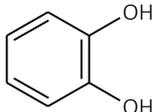
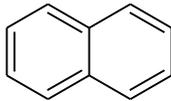
15. Nombra los siguientes compuestos:

- | | |
|--|--------------------------------|
| a) $\text{H}_3\text{C}-\text{CO}-\text{CO}-\text{CH}_3$ | a) butanodiona |
| b) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CHOH}-\text{CONH}_2$ | b) 2-hidroxiбутanamida |
| c) $\text{HC}\equiv\text{C}-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-\text{CO}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ | c) 4-metilhex-5-in-3-ona |
| d) $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{NH}_2$ | d) propanamina |
| e) $\text{HC}\equiv\text{C}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CHCl}-\text{C}\equiv\text{CH}$ | e) 5-clorohept-3-eno-1,6-diino |
| f) $\text{NC}-\text{CH}_2-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-\text{CH}_3$ | f) 3-metilbutanonitrilo |
| g) $\text{H}_3\text{C}-\text{CO}-\text{CHOH}-\text{CH}_3$ | g) 3-hidroxiбутanona |
| h) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}_2$ | h) penta-1,4-dieno |

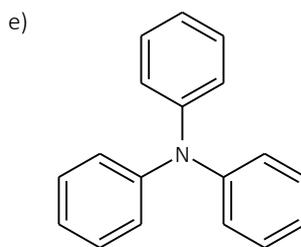
16. Nombra los siguientes compuestos:

- | | |
|---|--|
| a) $\text{CH}_3-\text{O}-\text{CH}_3$ | a) dimetil éter / metoximetano |
| b) $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-\text{CO}-\text{CH}_3$ | b) 3-metilbutan-2-ona / isopropil metil cetona |
| c) $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-\text{COOH}$ | c) ácido 2-metilpropanoico |
| d) $\text{CH}_3-\text{COO}-\text{CH}_3$ | d) etanoato de metilo / acetato de metilo |
| e) HOCH_2-CHO | e) hidroxietanal |
| f) CH_3-NH_2 | f) metanamina |
| g) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CO}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ | g) dietil cetona / pentan-3-ona |
| h) CH_3-CHO | h) etanal |

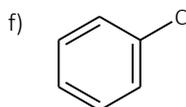
Formulación
17. Formula los siguientes compuestos.

- | | |
|----------------------------|---|
| a) ácido 2-metilpropanoico | a) $\text{CH}_3-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{COOH}$ |
| b) etanoato de potasio | b) $\text{CH}_3-\text{COO}-\text{K}$ |
| c) 1,2-bencenodiol | c)  |
| d) naftaleno | d)  |

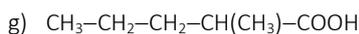
e) trifenilamina



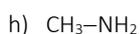
f) clorobenceno



g) ácido 2-metilpentanoico

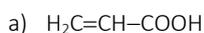


h) metilamina



18. Formula los siguientes compuestos.

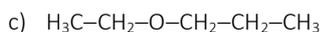
a) ácido propenoico



b) butil metil amina



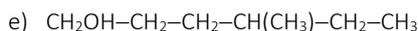
c) etil propil éter



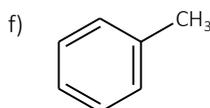
d) 2-buteno



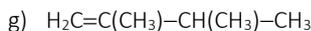
e) 4-metilhexan-1-ol



f) tolueno



g) 2,3-dimetilbut-1-eno



h) propanamida



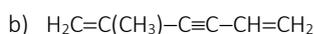
ACTIVIDADES FINALES (página 392)

19. Formula los siguientes compuestos.

a) 1-bromo-2,2-diclorobutano



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



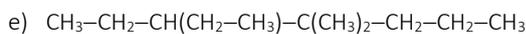
c) trimetilamina



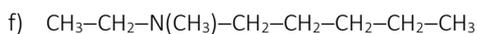
d) butanoato de 2-metilpropano



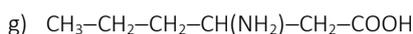
e) 3-etil-4,4-dimetilheptano



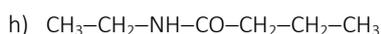
f) N-metil-N-etilpentanamina



g) ácido 3-aminohexanoico



h) N-etilbutanamida

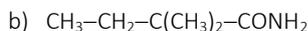


20. Formula los siguientes compuestos.

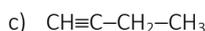
a) trietilamina



b) 2,2-dimetilbutanamida



c) but-1-ino



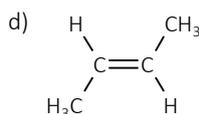
d) *trans*-but-2-eno

e) pentan-3-ona

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

g) 2,5,6-trimetilnonano

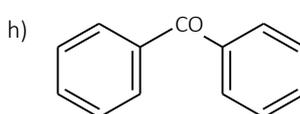
h) difenilcetona



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



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

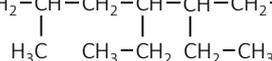
a) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CHOH-CH}_3$

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


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

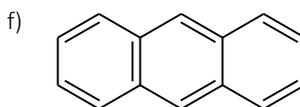
a) $\text{CH}_3\text{-CH=C(CH}_3\text{)-CH(CH}_3\text{)-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$

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

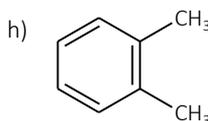
c) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-NH}_2$

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

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



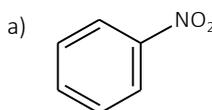
g) $\text{CH}_3\text{-C}\equiv\text{CH}$



23. Formula los siguientes compuestos.

a) nitrobenceno

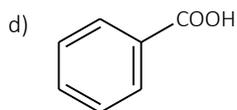
b) propanal



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

