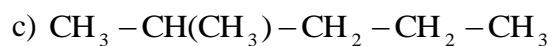
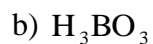
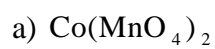


**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Permanganato de cobalto(II); b) Ácido bórico
c) 2-Metilpentano; d) $\text{Sr}(\text{OH})_2$; e) KH_2PO_4 ; f) $(\text{CH}_3)_3\text{N}$.
QUÍMICA. 2008. JUNIO EJERCICIO 1. OPCIÓN A**

R E S O L U C I Ó N



d) Hidróxido de estroncio(II). Dihidróxido de estroncio.

e) Dihidrógenofosfato de potasio.

f) Trimetilamina.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido perclórico; b) Seleniuro de hidrógeno; c) Pent-4-en-2-ol; d) LiH ; e) OsO₄ ; f) CH₃CHO
QUÍMICA. 2008. JUNIO EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) HClO₄
- b) H₂Se
- c) CH₃ - CHOH - CH₂ - CH = CH₂
- d) Hidruro de Litio
- e) Óxido de osmio(VIII). Tetraóxido de osmio.
- f) Etanal ó Acetaldehído

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidrogenocarbonato de sodio. b) Óxido de oro(III). c) Metilbutano d) PH_3 . e) HClO_2 . f) $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$.
QUÍMICA. 2008. RESERVA 1 EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) NaHCO_3 .
- b) Au_2O_3 .
- c) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$.
- d) Trihidruro de fósforo. Fosfano.
- e) Ácido cloroso.
- f) Acetato de metilo. Etanato de metilo.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de galio; b) Bromato de estroncio; c) Propan-1-ol; d) H_2SO_3 ; e) I_2O_3 ; f) CH_3CONH_2 .

QUÍMICA. 2008. RESERVA 1 EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) $\text{Ga}(\text{OH})_3$.
- b) $\text{Sr}(\text{BrO}_3)_2$.
- c) $\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{CH}_3$.
- d) Ácido sulfuroso.
- e) Óxido de yodo(III). Trióxido de diyodo.
- f) Etanamida. Acetamida.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Dicromato de potasio; b) Hidróxido de vanadio(V); c) Fenol; d) $(\text{NH}_4)_2\text{S}$; e) AlPO_4 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$.
QUÍMICA. 2008. RESERVA 2 EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$.

b) $\text{V}(\text{OH})_5$.

c) $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$.

d) Sulfuro de amonio.

e) Fosfato de aluminio.

f) Ácido hexanoico.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de rubidio; b) Hipoclorito de berilio;
c) Propan-2-amina; d) $\text{Sn}(\text{CO}_3)_2$; e) CCl_4 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$
QUÍMICA. 2008. RESERVA 2 EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) Rb_2O .
- b) $\text{Be}(\text{ClO})_2$.
- c) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{NH}_2)\text{CH}_3$.
- d) Carbonato de estaño(IV).
- e) Tetracloruro de carbono.
- f) Propeno.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Fluoruro de boro; b) Nitrito de cobre(I);
c) Metanal; d) AsH_3 ; e) HIO ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$
QUÍMICA. 2008. RESERVA 3 EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

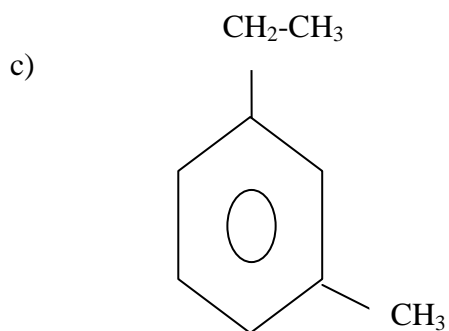
- a) BF_3 .
- b) CuNO_2 .
- c) HCHO .
- d) Trihidruro de arsénico. Arsano.
- e) Ácido hipoyodoso.
- f) Propilamina. Propanamina.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Cromato de plata; b) Peróxido de litio; c) 1,3-Etilmetilbenceno; d) CO ; e) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$; f) $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$
QUÍMICA. 2008. RESERVA 3 EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) Ag_2CrO_4 .

b) Li_2O_2 .



d) Monóxido de carbono.

e) Nitrato de plomo(II).

f) Butanona.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Carbonato de cinc; b) Óxido de titanio(IV); c) Ácido etanoico; d) $\text{Sc}(\text{OH})_3$; e) HgSO_4 ; f) HCHO .
QUÍMICA. 2008. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) ZnCO_3 .
- b) TiO_2 .
- c) CH_3COOH .
- d) Trihidróxido de escandio. Hidróxido de escandio(III).
- e) Sulfato de mercurio(II).
- f) Metanal. Formaldehído.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Arseniato de hierro(III). b) Peróxido de hidrógeno. c) But-3-en-1-ol. d) MgH_2 . e) H_2S . f) $CH_3CH_2OCH_3$
QUÍMICA. 2008. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) $FeAsO_4$.
- b) H_2O_2 .
- c) $CH_2OHCH_2CH=CH_2$.
- d) Dihidruro de magnesio. Hidruro de magnesio.
- e) Sulfuro de hidrógeno.
- f) Etilmetiléter. Metoxietano.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de paladio(IV); b) Nitrato de cobalto(III); c) Propanoato de metilo; d) Na_2O_2 ; e) SiF_4 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$
QUÍMICA. 2008. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) PdO_2
- b) $\text{Co}(\text{NO}_3)_3$
- c) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$
- d) Peróxido de sodio.
- e) Tetrafluoruro de silicio.
- f) Propano

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Bromuro de cadmio; b) Ácido selénico; c) Pent-1,3-dieno; d) Bi_2O_5 ; e) NH_4Cl ; f) $\text{CH}\equiv\text{CH}$.

QUÍMICA. 2008. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) CdBr_2

b) H_2SeO_4

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

d) Óxido de bismuto(V). Pentaóxido de dibismuto.

e) Cloruro de amonio

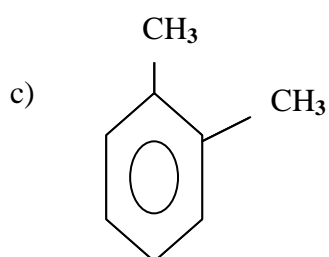
f) Etino. Acetileno

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de calcio; b) Ácido fosfórico; c) 1,2-Dimetilbenceno; d) Br_2O_5 ; e) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$; f) $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$
QUÍMICA. 2009. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) $\text{Ca}(\text{OH})_2$

b) H_3PO_4



d) Pentaóxido de dibromo ó Óxido de bromo(V)

e) Sulfato de hierro(III).

f) Butanona

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Monóxido de carbono; b) Nitrito de cobre(II); c) Etilmetil éter; d) LiOH; e) MnS; f) CH₃CH₂COOH
QUÍMICA. 2009. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) CO
- b) Cu(NO₂)₂
- c) CH₃CH₂OCH₃
- d) Hidróxido de litio.
- e) Sulfuro de manganeso(II).
- f) Ácido propanoico.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Teluro de hidrógeno; b) Hidróxido de mercurio(II); c) Etanal; d) FeCl_2 ; e) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$; f) CH_3COCH_3
QUÍMICA. 2009. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) H_2Te
- b) $\text{Hg}(\text{OH})_2$
- c) CH_3CHO
- d) Cloruro de hierro(II).
- e) Dicromato de potasio.
- f) Propanona. Acetona

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Cloruro de amonio; b) Ácido selenioso; c) Etanoato de metilo; d) HClO_2 ; e) Al_2O_3 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$.
QUÍMICA. 2009. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) NH_4Cl
- b) H_2SeO_3
- c) $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$
- d) Ácido cloroso.
- e) Óxido de aluminio.
- f) Ácido 2- amina propanoico.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Permanganato de potasio; b) Sulfuro de plata; c) Heptan-2-ona; d) PtO_2 ; e) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$; f) CCl_4
QUÍMICA. 2009. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) KMnO_4

b) Ag_2S

c) $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$

d) Dióxido de platino.

e) Nitrato de cobre(II).

f) Tetracloruro de carbono.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido perclórico; b) Hidróxido de paladio(II); c) Pent-2-eno; d) Na_3AsO_4 ; e) FeCl_2 ; f) $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
QUÍMICA. 2009. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) HClO_4

b) $\text{Pd}(\text{OH})_2$

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

d) Arseniato de sodio.

e) Cloruro de hierro(II).

f) 2- metil pentano.

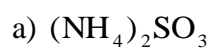
Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Amoniac; b) Hidrogenosulfato de aluminio; c) Ácido etanoico; d) Ni(OH)₂; e) KNO₃; f) CH₂ = CHCOCH₃
QUÍMICA. 2009. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) NH₃
- b) Al(HSO₄)₃
- c) CH₃COOH
- d) Hidróxido de níquel(II).
- e) Nitrato de potasio.
- f) But-3-en-2-ona. Metil vinil cetona

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfito de amonio; b) Peróxido de bario;
c) Hexa-1,4-dieno; d) HIO_3 ; e) SO_3 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$
QUÍMICA. 2009. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N



d) Ácido iódico.

e) Trióxido de azufre.

f) Etil amina.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Acido perbrómico; b) Hidróxido de plata; c) Dimetilamina; d) NH_4NO_3 ; e) Cu_2O ; f) CHCl_3
QUÍMICA. 2009. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) HBrO_4

b) AgOH

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

d) Nitrato de amonio.

e) Óxido de cobre(I).

f) Triclorometano.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidruro de berilio; b) Cromato de bario; c) Nitrobenzeno; d) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$; e) H_2O_2 ; f) $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CCH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$
QUÍMICA. 2009. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) BeH_2

b) BaCrO_4

c) $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$

d) Fosfato de calcio.

e) Peróxido de hidrógeno.

f) 5-Cloro pent-2-ino.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Fluoruro de calcio; b) Trióxido de wolframio;
c) Metilpropano; d) H_2S ; e) NaHSO_4 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$
QUÍMICA. 2009. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) CaF_2

b) WO_3

c) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$

d) Sulfuro de hidrógeno.

e) Hidrógenosulfato de sodio.

f) Propan-2-ol.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido crómico; b) Hidróxido de cobre(II); c) Penta-2-ol; d) SrO_2 ; e) AlH_3 ; f) $\text{CH}_2 = \text{CHCH}_2\text{CH} = \text{CH}_2$.
QUÍMICA. 2009. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) H_2CrO_4
- b) $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- c) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$
- d) Peróxido de estroncio.
- e) Hidruro de aluminio.
- f) Penta-1,4-dieno.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Nitrito de plata; b) Hidróxido de magnesio; c) 1,1 Dicloroetano; d) MoO_3 ; e) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$; f) $\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{OH}$
QUÍMICA. 2010. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) AgNO_2

b) $\text{Mg}(\text{OH})_2$

c) $\text{CH}(\text{Cl})_2\text{CH}_3$

d) Trióxido de molibdeno.

e) Fosfato de calcio.

f) Etano-1,2-diol

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Peróxido de rubidio; b) Hidrogenocarbonato de calcio; c) Butanona; d) BeH_2 ; e) HClO_4 ; f) CH_3CONH_2
QUÍMICA. 2010. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) Rb_2O_2
- b) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
- c) $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$
- d) Hidruro de berilio.
- e) Ácido perclórico.
- f) Etanoamida.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Permanganato de bario; b) Peróxido de potasio; c) Triclorometano; d) HgO ; e) ZnS ; f) $\text{CH}_2 = \text{CHCH}_3$
QUÍMICA. 2010. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) $\text{Ba}(\text{MnO}_4)_2$
- b) K_2O_2
- c) Cl_3CH
- d) Óxido de mercurio(II)
- e) Sulfuro de cinc.
- f) Propeno.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hidrogenocarbonato de sodio; b) Hidróxido de cobre(I); c) Pent-1-ino; d) $\text{Ca}(\text{BrO}_3)_2$; e) PH_3 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$
QUÍMICA. 2010. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) NaHCO_3

b) CuOH

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

d) Bromato de calcio

e) Trihidruro de fósforo. Fosfano

f) Propanal.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Pentafluoruro de antimonio; b) Óxido de plomo(II); c) Hex-4-en-2-ol; d) V_2O_5 ; e) HNO_2 ; f) $CH_3C \equiv CCH_3$
QUÍMICA. 2010. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

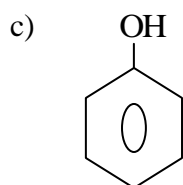
- a) SbF_5
- b) PbO
- c) $CH_3 - CH = CH - CH_2 - CHOH - CH_3$
- d) Pentaóxido de divanadio
- e) Ácido nitroso.
- f) But-2-ino.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfato de manganeso (II); b) Hidróxido de cesio; c) Fenol; d) TiO_2 ; e) CaHPO_4 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_3$
QUÍMICA. 2010. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) MnSO_4

b) CsOH



d) Dióxido de titanio.

e) Hidrógenofosfato de calcio.

f) Metil propil éter.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfito de potasio; b) Hidróxido de estroncio;
c) Ciclobutano; d) NaClO; e) CO₂; f) CH₃NHCH₃
QUÍMICA. 2010. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) K₂SO₃

b) Sr(OH)₂

c) C₄H₈ ó



d) Hipoclorito de sodio

e) Dióxido de carbono.

f) Dimetil amina.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Bromuro de hidrógeno; b) Carbonato de calcio; c) Ácido butanodioico; d) ZnH_2 ; e) AgOH ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$
QUÍMICA. 2010. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) HBr

b) CaCO_3

c) $\text{HOOC}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{COOH}$

d) Hidruro de cinc

e) Hidróxido de plata.

f) Cloroetano.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Dióxido de azufre; b) Ácido hipobromoso;
c) Buta-1,3-dieno; d) Na_2O_2 ; e) BaCO_3 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COCH}_3$
QUÍMICA. 2010. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) SO_2
- b) HBrO
- c) $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH}_2$
- d) Peróxido de sodio
- e) Carbonato de bario.
- f) Pentan-2-ona.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Seleniuro de hidrógeno; b) Hidróxido de cobalto(II); c) Propilamina d) PbCrO_4 e) Au_2O_3 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$
QUÍMICA. 2010. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) H_2Se

b) $\text{Co}(\text{OH})_2$

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

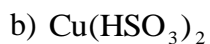
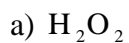
d) Cromato de plomo(II)

e) Óxido de oro(III).

f) Etanol.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Peróxido de hidrógeno; b) Hidrogenosulfito de cobre(II); c) 2,2,4-trimetilpentano; d) KClO_4 ; e) $\text{Fe}(\text{OH})_2$; f) CH_3COOH
QUÍMICA. 2010. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N



d) Perclorato de potasio.

e) Hidróxido de hierro(II).

f) Ácido acético.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Cromato de plata; b) Óxido de estaño(IV);
c) But-1-eno; d) CaBr_2 ; e) $\text{Zn}(\text{OH})_2$; f) $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$
QUÍMICA. 2010. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) Ag_2CrO_4
- b) SnO_2
- c) $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
- d) Bromuro de calcio.
- e) Hidróxido de cinc(II).
- f) Propan-2-ol.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de níquel(III); b) Hidróxido de estroncio; c) Nitrobenceno; d) PbBr_2 ; e) $\text{Zn}(\text{NO}_2)_2$; f) $\text{CH}_2 = \text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
QUÍMICA. 2011. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) Ni_2O_3

b) $\text{Sr}(\text{OH})_2$

c) $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$

d) Bromuro de plomo(II).

e) Nitrito de zinc.

f) Pent-1-eno

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido hipobromoso; b) Hidróxido de cobre(II); c) Ácido 2-aminopropanoico; d) CaO_2 ; e) NaHCO_3 ; f) $\text{CH}_2 = \text{CHCH}_2\text{CHO}$
QUÍMICA. 2011. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) HBrO
- b) $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- c) $\text{CH}_3 - \text{CH}(\text{NH}_2) - \text{COOH}$
- d) Peróxido de calcio. Dióxido de calcio.
- e) Hidrogenocarbonato de sodio.
- f) But-3-enal

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido fosfórico; b) Permanganato de bario;
c) Propino; d) SrO ; e) Sc(OH)₃ ; f) CH₂OHCH₂CH₂OH
QUÍMICA. 2011. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) H₃PO₄
- b) Ba(MnO₄)₂
- c) CH₃ – C ≡ CH
- d) Óxido de estroncio
- e) Trihidróxido de escandio.
- f) Propano-1,3-diol.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Peróxido de Bario; b) Óxido de cobalto(III);
c) But-2-enal; d) HClO; e) CdI_2 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$
QUÍMICA. 2011. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) BaO_2
- b) Co_2O_3
- c) $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CHO}$
- d) Ácido hipocloroso
- e) Diyoduro de cadmio
- f) Etilamina.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Dióxido de azufre; b) Nitrato de amonio;
c) Pentan-2-ona; d) HClO_2 ; e) Ni_2Se_3 ; f) CH_2Cl_2
QUÍMICA. 2011. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) SO_2

b) NH_4NO_3

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

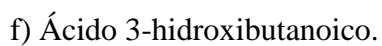
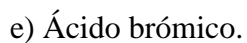
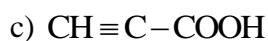
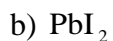
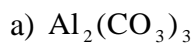
d) Ácido cloroso

e) Seleniuro de níquel(III).

f) Diclorometano

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Carbonato de aluminio; b) Yoduro de plomo(II); c) Ácido propinoico; d) Ca(OH)_2 ; e) HBrO_3 ; f) $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{COOH}$
QUÍMICA. 2011. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de hierro(II); b) Sulfuro de hidrógeno; c) Metilbenceno; d) $\text{Mg}(\text{HSO}_4)_2$; e) H_3PO_3 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$
QUÍMICA. 2011. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) $\text{Fe}(\text{OH})_2$

b) H_2S

c) $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3$

d) Hidrógenosulfato de magnesio

e) Ácido ortofosforoso

f) 2,3 dimetilpentano.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Peróxido de sodio; b) Hidrogenosulfito de cinc; c) Propano-1,2-diol; d) CuCl_2 ; e) $\text{Pb}(\text{HS})_2$; f) CH_3CHO
QUÍMICA. 2011. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) Na_2O_2

b) $\text{Zn}(\text{HSO}_3)_2$

c) $\text{CH}_3 - \text{CHOH} - \text{CH}_2\text{OH}$

d) Dicloruro de cobre

e) Hidrógenosulfuro de plomo(II)

f) Etanal ó Acetaldehido

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de níquel(II); b) Carbonato de sodio;
c) 1,1-Dicloroetano; d) AgOH; e) NaH; f) $\text{CH} \equiv \text{CCH}_3$
QUÍMICA. 2011. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) NiO
- b) Na_2CO_3
- c) CH_3CHCl_2
- d) Hidróxido de plata
- e) Hidruro de sodio
- f) Propino

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Bromuro de hidrógeno; b) Ácido nitroso;
c) 2-Metilbut-2-eno; d) K_2O_2 ; e) $Pb(ClO_3)_4$; f) $CH_3COCH_2CH_3$
QUÍMICA. 2011. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) HBr

b) HNO_2

c) $CH_3 - C(CH_3) = CH - CH_3$

d) Peróxido de potasio

e) Clorato de plomo(IV).

f) Butanona

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de calcio; b) Ácido bórico;
c) Hepta-2,4-dieno; d) Na_2SO_4 ; e) SnS_2 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHOH}$
QUÍMICA. 2011. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) CaO

b) H_3BO_3

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

d) Sulfato de sodio.

e) Sulfuro de estaño(IV).

f) Prop-1-en-1-ol

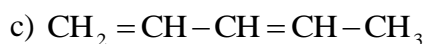
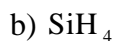
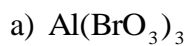
**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfuro de manganeso(III);
b) Hidrogenocarbonato de cadmio; c) Ácido benzoico; d) $K_2Cr_2O_7$; e) Rb_2O_2 ;
f) $CH \equiv CCOOH$
QUÍMICA. 2011. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

R E S O L U C I Ó N

- a) Mn_2S_3
- b) $Cd(HCO_3)_2$
- c) C_6H_5COOH
- d) Dicromato potásico.
- e) Peróxido de rubidio.
- f) Ácido propionico.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Bromato de aluminio; b) Tetrahidruro de silicio; c) Penta-1,3-dieno; d) KH_2PO_4 ; e) CaO ; f) CH_3CHO
QUÍMICA. 2012. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N



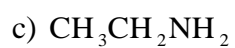
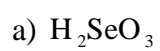
d) Dihidrógenofosfato de potasio.

e) Óxido de calcio.

f) Etanal o acetaldehído

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido selenioso; b) Óxido de titanio(IV);
c) Etanamina; d) SF₆; e) KNO₃; f) CH₃CH₂COCH₂CH₃
QUÍMICA. 2012. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N



d) Hexafluoruro de azufre.

e) Nitrato de potasio.

f) Pentan-3-ona

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido clórico; b) Seleniuro de hidrógeno; c) Propanal; d) SiCl_4 ; e) NaHCO_3 ; f) CH_3OCH_3 .

QUIMICA. 2012. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) HClO_3

b) H_2Se

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

d) Tetracloruro de silicio

e) Hidrogenocarbonato de sodio.

f) Dimetil eter.

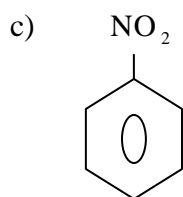
Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Fosfato de hierro(III); b) Hidruro de berilio; c) Nitrobenceno; d) CO ; e) CuBr_2 ; f) CH_3NH_2 .

QUIMICA. 2012. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) FePO_4

b) BeH_2



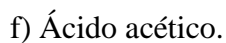
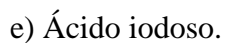
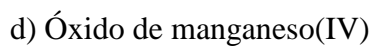
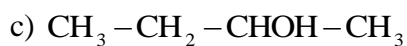
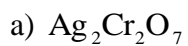
d) Monóxido de carbono.

e) Bromuro de cobre(II).

f) Metilamina.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Dicromato de plata; b) Hidróxido de vanadio(V) ; c) Butan-2-ol; d) MnO_2 ; e) HIO_2 ; f) CH_3COOH
QUIMICA. 2012. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Peróxido de calcio; b) Sulfuro de hidrógeno; c) 1,2-Dicloroetano; d) KMnO_4 ; e) LiH ; f) HCHO .

QUIMICA. 2012. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) CaO_2

b) H_2S

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

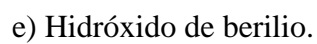
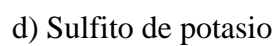
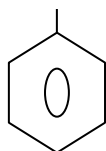
d) Permanganato de potasio.

e) Hidruro de litio.

f) Metanal.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido fosfórico; b) Bromuro de magnesio;
c) Ácido benzoico; d) K_2SO_3 ; e) $Be(OH)_2$; f) CH_3CHO
QUIMICA. 2012. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Nitrato de hierro(III); b) Óxido de litio;
c) Metanol; d) CaH_2 ; e) HBrO ; f) $\text{CH}_2 = \text{CHCH}_2\text{CH} = \text{CH}_2$
QUIMICA. 2012. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$
- b) Li_2O
- c) CH_3OH
- d) Hidruro de calcio
- e) Ácido hipobromoso.
- f) Penta-1,4-dieno.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Peróxido de estroncio; b) Nitrato de hierro(II)
c) Dietilamina; d) H_2S ; e) $\text{Cr}(\text{OH})_3$; f) CH_3COCH_3
QUIMICA. 2012. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) SrO_2

b) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$

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

d) Sulfuro de hidrógeno

e) Hidróxido de cromo(III).

f) Acetona o propanona.

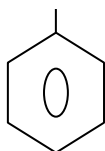
Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hipoyodito de calcio; b) Óxido de cobalto(III)
c) Fenol; d) NaHSO_4 ; e) CuH_2 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CONH}_2$
QUIMICA. 2012. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) $\text{Ca}(\text{IO})_2$

b) Co_2O_3

c) OH



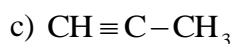
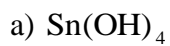
d) Hidrogenosulfato de sodio.

e) Hidruro de cobre(II).

f) Propanamida.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de estaño(IV); b) Perclorato de sodio; c) Propino; d) K_2O_2 ; e) $(NH_4)_2S$; f) CH_3COOCH_3
QUÍMICA. 2012. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N



d) Peróxido de potasio o Dióxido de dipotasio.

e) Sulfuro de amonio.

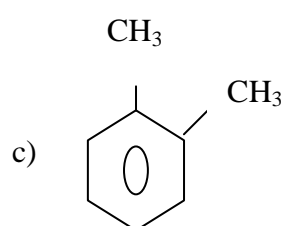
f) Acetato de metilo o Etanoato de metilo.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidruro de magnesio; b) Ácido nítrico;
c) 1,2-Dimetilbenceno; d) Na_2CrO_4 ; e) CsCl ; f) HOCH_2CHO
QUÍMICA. 2012. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) MgH_2

b) HNO_3



d) Cromato de sodio

e) Cloruro de cesio

f) Hidroxietanal

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de paladio(II); b) Ácido sulfúrico; c) Ácido 2-aminopropanoico; d) BeH_2 ; e) Ag_3AsO_4 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$
QUÍMICA. 2013. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) $\text{Pd}(\text{OH})_2$
- b) H_2SO_4
- c) $\text{CH}_3 - \text{CH}(\text{NH}_2) - \text{COOH}$
- d) Hidruro de berilio.
- e) Arseniato de plata.
- f) Propan-1-ol

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Peróxido de bario; b) Hidróxido de magnesio; c) Etanamida; d) $\text{Sn}(\text{IO}_3)_2$; e) V_2O_5 ; f) $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
QUÍMICA. 2013. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) BaO_2
- b) $\text{Mg}(\text{OH})_2$
- c) CH_3CONH_2
- d) Yodato de estaño(II).
- e) Óxido de vanadio(V).
- f) Pentan-2-ona

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Nitrato de hierro(II); b) Cromato de potasio; c) Ácido but-3-enoico d) Sc_2S_3 ; e) CaO_2 ; f) $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_3$
QUÍMICA. 2013. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$
- b) K_2CrO_4
- c) $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{COOH}$
- d) Sulfuro de escandio(III).
- e) Peróxido de calcio.
- f) 2-metilpropano

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Amoniac; b) Hidrogenosulfito de cobre(II);
c) Butan-2-ol; d) WO_3 ; e) KMnO_4 ; f) $\text{CH}_3\text{CHClCOOH}$
QUÍMICA. 2013. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) NH_3
- b) $\text{Cu}(\text{HSO}_3)_2$
- c) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHOHCH}_3$
- d) Trióxido de wolframio.
- e) Permanganato de potasio.
- f) Ácido 2-cloropropanoico

**Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Sulfuro de cadmio; b) Hidróxido de hierro(III)
c) Ácido 2-bromobutanoico; d) CrO_3 ; e) $\text{Hg}(\text{ClO}_2)_2$; f) CH_3COCH_3
QUÍMICA. 2013. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A**

R E S O L U C I Ó N

- a) CdS
- b) $\text{Fe}(\text{OH})_3$
- c) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHBrCOOH}$
- d) Trióxido de cromo.
- e) Clorito de mercurio(II).
- f) Propanona ó Acetona

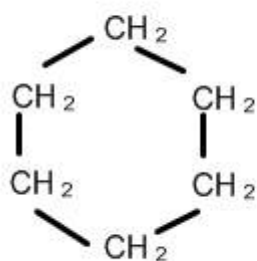
Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Dióxido de titanio; b) Fosfato de níquel(II);
c) Ciclohexano; d) CaCO_3 ; e) H_2O_2 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$
QUÍMICA. 2013. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

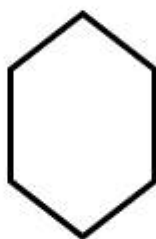
a) TiO_2

b) $\text{Ni}_3(\text{PO}_4)_2$

c)



ó



Ciclohexano

d) Carbonato de calcio.

e) Agua oxigenada. Peróxido de hidrógeno

f) Butanal

**Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hidróxido de plomo(II); b) Ácido cloroso;
c) But-1-ino; d) Cr_2O_3 ; e) $\text{Ba}(\text{MnO}_4)_2$; f) CH_4
QUÍMICA. 2013. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A**

R E S O L U C I Ó N

- a) $\text{Pb}(\text{OH})_2$
- b) HClO_2
- c) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{C} \equiv \text{CH}$
- d) Trióxido de dicromo. Óxido de cromo(III)
- e) Permanganato de bario.
- f) Metano

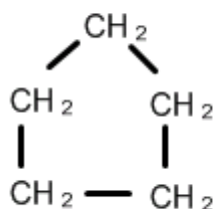
Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Cloruro de amonio; b) Carbonato de rubidio; c) Ciclopentano; d) Bi_2O_3 ; e) CCl_4 ; f) $\text{CH}_3\text{CHClCH}_3$
QUÍMICA. 2013. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) NH_4Cl

b) Rb_2CO_3

c)



ó



Ciclopentano

d) Trióxido de dibismuto. Óxido de bismuto(III)

e) Tetracloruro de carbono.

f) 2-cloropropano

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Óxido de molibdeno(IV); b) Nitrato de amonio; c) Metoxietano d) NaClO; e) CaH₂; f) CH₃CONH₂
QUÍMICA. 2013. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) MoO₂

b) NH₄NO₃

c) CH₃-O-CH₂-CH₃

d) Hipoclorito de sodio.

e) Hidruro de calcio.

f) Etanamida

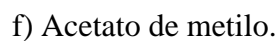
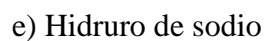
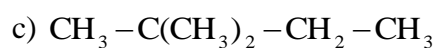
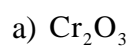
**Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Clorato de cobalto(III); b) Sulfuro de cinc;
c) Etanoato de etilo d) Au_2O_3 ; e) $\text{Pt}(\text{OH})_2$; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NHCH}_3$
QUÍMICA. 2013. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

R E S O L U C I Ó N

- a) $\text{Co}(\text{ClO}_3)_3$
- b) ZnS
- c) $\text{CH}_3 - \text{COO} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
- d) Trióxido de dioro. Óxido de oro(III)
- e) Hidróxido de platino(II).
- f) Etil metil amina

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de cromo(III); b) Ácido perclórico;
c) 2,2-Dimetilbutano; d) H_2SO_3 ; e) NaH ; f) $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$
QUÍMICA. 2013. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Ácido nitroso; b) Hidróxido de plomo(IV); c) Nitrobenzeno d) HIO_3 ; e) $\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2$; f) $(\text{CH}_3)_3\text{N}$
QUÍMICA. 2013. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) HNO_2
- b) $\text{Pb}(\text{OH})_4$
- c) $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$
- d) Ácido yódico.
- e) Fosfato de bario
- f) Trimetilamina.

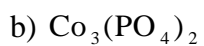
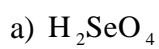
Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Fluoruro de amonio; b) Hidróxido de cadmio; c) 1-Bromo-2-cloropropano; d) PbO ; e) Hg(ClO₃)₂; f) CH₃COOCH₃
QUÍMICA. 2014. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) NH₄F
- b) Cd(OH)₂
- c) CH₃ – CHCl – CH₂Br
- d) Óxido de plomo(II).
- e) Clorato de mercurio(II).
- f) Etanoato de metilo o Acetato de metilo

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido selénico; b) Fosfato de cobalto(II);
c) Ciclopenteno; d) $\text{Mg}(\text{OH})_2$; e) Na_2O_2 ; f) $\text{CH}_3\text{CHOHCHO}$
QUÍMICA. 2014. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N



c)



d) Hidróxido de magnesio.

e) Peróxido de sodio.

f) 2-Hidroxiopropanal

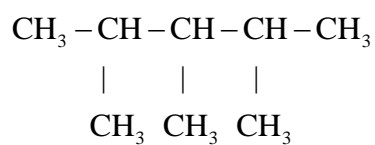
Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Nitrito de hierro(II); b) Ácido hipocloroso;
c) 2,3,4-trimetilpentano; d) Ag_2S ; e) $\text{Ba}(\text{MnO}_4)_2$; f) $\text{CH}_3 - \text{C} \equiv \text{C} - \text{CH}_3$
QUÍMICA. 2014. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) $\text{Fe}(\text{NO}_2)_2$

b) HClO

c)



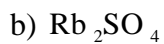
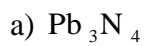
d) Sulfuro de plata.

e) Permanganato de bario.

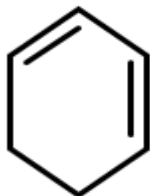
f) But-2-ino

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Nitruro de plomo(IV); b) Sulfato de rubidio;
c) Ciclohexa-1,3-dieno; d) $\text{Bi}(\text{OH})_3$; e) H_2CO_3 ; f) $\text{CH}_3\text{CHClCH}_3$
QUÍMICA. 2014. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N



c)



d) Hidróxido de bismuto(III).

e) Ácido carbónico.

f) 2-cloropropano ó cloruro de isopropilo

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hidróxido de estroncio; b) Dicromato de bario; c) Ácido 2,3-dihidroxi-butanoico; d) Al_2O_3 ; e) H_2MnO_4 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CONH}_2$.
QUÍMICA. 2014. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) $\text{Sr}(\text{OH})_2$
- b) BaCr_2O_7
- c) $\text{CH}_3 - \text{CHOH} - \text{CHOH} - \text{COOH}$
- d) Óxido de aluminio.
- e) Ácido mangánico.
- f) Propanamida

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Cromato de plata; b) Hidrogenocarbonato de potasio; c) Penta-1,4-diino; d) BaO₂; e) Ni(OH)₂; f) CH₂OHCOOH
QUÍMICA. 2014. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) Ag₂CrO₄
- b) KHCO₃
- c) CH≡C-CH₂-C≡CH
- d) Peróxido de bario.
- e) Hidróxido de níquel(II).
- f) Ácido hidroxietanoico

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Óxido de plomo(IV); b) Ácido periódico;
c) 2,2-diclorobutano; d) K_3PO_3 ; e) LiOH; f) CH_3CH_2CHO .
QUÍMICA. 2014. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) PbO_2
- b) HIO_4
- c) $CH_3 - CCl_2 - CH_2 - CH_3$
- d) Ortofosfito de potasio.
- e) Hidróxido de litio.
- f) Propanal

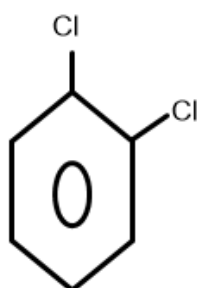
Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Ácido bórico; b) Hidruro de berilio; c) 1,2-diclorobenceno; d) ZnSO_3 ; e) SF_6 ; f) $\text{CH}_3\text{CHOHCOOH}$.
QUÍMICA. 2014. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) H_3BO_3

b) BeH_2

c)



d) Sulfito de cinc.

e) Hexafluoruro de azufre.

f) Ácido 2-hidroxipropanoico

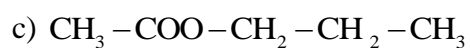
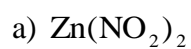
Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Peróxido de sodio; b) Hidróxido de plata; c) Propanodial; d) BaSO_3 ; e) HIO_4 ; f) $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_3$.
QUÍMICA. 2014. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) Na_2O_2
- b) AgOH
- c) $\text{HOC}-\text{CH}_2-\text{CHO}$
- d) Sulfito de bario.
- e) Ácido peryódico.
- f) Etilmetileter

**Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Nitrito de cinc; b) Sulfuro de amonio;
c) Etanoato de propilo; d) HClO ; e) Pd(OH)₂ ; f) CH₃NHCH₃.
QUÍMICA. 2014. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

R E S O L U C I Ó N



d) Ácido hipocloroso.

e) Hidróxido de paladio(II).

f) Dimetil amina

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de cobre(I); b) Ácido nitroso;
c) 3-Hidroxibutanal; d) MgH_2 ; e) Li_3AsO_4 ; f) $(CH_3CH_2)_3N$
QUÍMICA. 2014. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) $CuOH$
- b) HNO_2
- c) $CH_3 - CHOH - CH_2 - CHO$
- d) Hidruro de magnesio
- e) Arseniato de litio
- f) Trietil amina.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de cobalto(III); b) Hidrogenosulfato de hierro(II); c) Propanamida; d) $\text{Hg}(\text{BrO}_3)_2$; e) HIO_3 ; f) $(\text{CH}_3)_2\text{CHCOCH}_3$
QUÍMICA. 2014. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) Co_2O_3

b) $\text{Fe}(\text{HSO}_4)_2$

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

d) Bromato de mercurio(II)

e) Ácido Yódico

f) Metilbutanona.

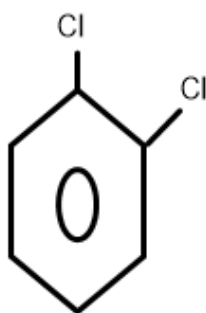
Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de hierro(III); b) Dicromato de potasio; c) 1,2-Diclorobenceno; d) K_2O_2 ; e) H_3AsO_4 ; f) CH_3CHNH_2COOH
QUÍMICA. 2015. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) $Fe(OH)_3$

b) $K_2Cr_2O_7$

c)



d) Peróxido de potasio.

e) Ácido arsénico.

f) Ácido 2-aminopropanoico

**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de manganeso(VII); b) Ácido clórico;
c) Butan-2-amina; d) CaH_2 ; e) NaHSO_4 ; f) HCHO
QUÍMICA. 2015. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

R E S O L U C I Ó N

a) Mn_2O_7

b) HClO_3

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

d) Hidruro de calcio.

e) Hidrogenosulfato de sodio.

f) Metanal

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Óxido de vanadio(V); b) Nitrato de calcio;
c) Ácido pentanoico; d) AlCl_3 ; e) H_2TeO_4 ; f) $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_3$.
QUÍMICA. 2015. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) V_2O_5
- b) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- c) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{COOH}$
- d) Tricloruro de aluminio
- e) Ácido telúrico
- f) Etilmetileter

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Carbonato de cobre(II); b) Hidróxido de aluminio; c) 2-Yodopropano; d) HClO_4 ; e) MgS ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$.

QUÍMICA. 2015. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) CuCO_3
- b) Al(OH)_3
- c) $\text{CH}_3 - \text{CHI} - \text{CH}_3$
- d) Ácido perclórico
- e) Sulfuro de magnesio
- f) Propanoato de metilo

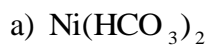
Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Dióxido de titanio; b) Sulfato de amonio;
c) Ácido 2-bromobutanoico; d) NaClO_2 ; e) KMnO_4 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$.
QUÍMICA. 2015. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

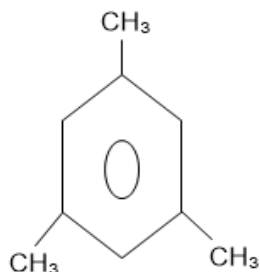
- a) TiO_2
- b) $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- c) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CHBr} - \text{COOH}$
- d) Clorito de sodio
- e) Permanganato de potasio
- f) Butanal.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hidrogenocarbonato de níquel(II); b) Ácido nitroso; c) 1,3,5-Trimetilbenceno; d) $\text{Cd}(\text{OH})_2$; e) Al_2S_3 ; f) CH_2ClCOOH .
QUÍMICA. 2015. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N



c)



d) Hidróxido de cadmio

e) Sulfuro de aluminio

f) Ácido cloroetanoico.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Seleniuro de plata; b) Nitrito de cobre(II);
c) 3-Metilpentan-2-ona; d) Sb_2O_3 ; e) NaClO ; f) $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{COOH}$.
QUÍMICA. 2015. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

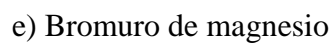
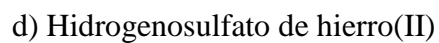
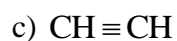
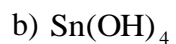
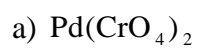
R E S O L U C I Ó N

- a) Ag_2Se
- b) $\text{Cu}(\text{NO}_2)_2$
- c) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CO} - \text{CH}_3$
- d) Óxido de antimonio(III)
- e) Hipoclorito de sodio
- f) Ácido 3-metilbutanoico.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Cromato de paladio(IV); b) Hidróxido de estaño(IV); c) Etino; d) $\text{Fe}(\text{HSO}_4)_2$; e) MgBr_2 ; f) CHCl_3 .

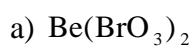
QUÍMICA. 2015. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Bromato de berilio; b) Sulfuro de amonio;
c) 4-Bromo-5-etiloctano; d) BaO_2 ; e) $\text{Pb}(\text{NO}_2)_2$; f) $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$.
QUÍMICA. 2015. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N



d) Peróxido de bario

e) Nitrito de plomo(II)

f) Eteno.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Cloruro de calcio; b) Óxido de níquel(II);
c) 2,3,4-Trimetilpentano; d) H_2SO_3 ; e) Ag_2CrO_4 ; f) CH_3CHO
QUÍMICA. 2015. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) $CaCl_2$
- b) NiO
- c) $CH_3 - CH(CH_3) - CH(CH_3) - CH(CH_3) - CH_3$
- d) Ácido sulfuroso
- e) Cromato de plata
- f) Etanal

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Peróxido de bario; b) Sulfuro de galio(III);
c) Butan-2-ol; d) WO_3 ; e) H_2SeO_3 ; f) $\text{CH}_3\text{CHICH}_3$
QUÍMICA. 2015. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) BaO_2

b) Ga_2S_3

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

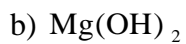
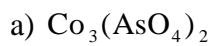
d) Trióxido de wolframio

e) Ácido selenioso

f) 2-Yodopropano.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Arseniato de cobalto(II); b) Hidróxido de magnesio; c) Tetracloruro de carbono; d) NaH; e) $\text{Hg}(\text{ClO}_2)_2$; f) CH_3CONH_2
QUÍMICA. 2015. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N



d) Hidruro de sodio

e) Clorito de mercurio(II)

f) Etanamida.

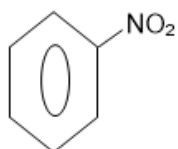
Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de níquel(III); b) Ácido peryódico;
c) Nitrobeneno; d) CrO_3 ; e) ZnH_2 ; f) $\text{CH}_3\text{CHOHCHO}$
QUÍMICA. 2016. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) $\text{Ni}(\text{OH})_3$

b) HIO_4

c)



d) Trióxido de cromo.

e) Dihidruro de cinc.

f) 2-Hidroxipropanal

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Nitruro de aluminio; b) Hidrogenocromato de cobre(II); c) 3-metilbut-1-ino; d) Sb_2O_5 ; e) Au_2S ; f) $\text{CH}_2\text{BrCH}_2\text{Br}$

QUÍMICA. 2016. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) AlN

b) $\text{Cu}(\text{HCrO}_4)_2$

c) $\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}_3$

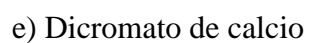
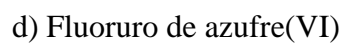
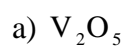
d) Pentaóxido de diantimonio.

e) Sulfuro de oro(I).

f) 1,2-Dibromoetano

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Óxido de vanadio(V); b) Ácido nitroso;
c) Metilpropeno; d) SF_6 ; e) $CaCr_2O_7$; f) $CH_3OCH_2CH_2CH_3$.
QUÍMICA. 2016. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hidróxido de berilio; b) Permanganato de bario; c) Propanoato de metilo; d) PtO_2 ; e) H_3AsO_3 ; f) $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CHO}$.
QUÍMICA. 2016. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) $\text{Be}(\text{OH})_2$
- b) $\text{Ba}(\text{MnO}_4)_2$
- c) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$
- d) Óxido de platino(IV)
- e) Ácido arsenioso.
- f) 3-Metilbutanal.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Carbonato de rubidio; b) Sulfuro de cobre(II); c) Penta-1,3-dieno; d) Sb_2O_3 ; e) NaH_2PO_4 ; f) $\text{CH}_2 = \text{CBrCH}_2\text{CH}_3$.
QUÍMICA. 2016. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) Rb_2CO_3
- b) CuS
- c) $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_3$
- d) Óxido de antimonio(III)
- e) Dihidrogenofosfato de sodio
- f) 2-bromobut-1-eno.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Óxido de plomo(IV); b) Ácido sulfuroso;
c) Etanoato de propilo; d) MnBr_3 ; e) $\text{Bi}(\text{OH})_3$; f) $\text{CH}\equiv\text{C}-\text{C}\equiv\text{CH}$.
QUÍMICA. 2016. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) PbO_2
- b) H_2SO_3
- c) $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
- d) Bromuro de manganeso(III)
- e) Hidróxido de bismuto(III)
- f) Butadiino.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Fluoruro de cadmio; b) Ácido selenioso; c) Etanamida; d) AlH_3 ; e) SnCrO_4 ; f) $\text{CH}_2 = \text{CHCH}_2\text{OH}$.
QUÍMICA. 2016. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) CdF_2
- b) H_2SeO_3
- c) CH_3CONH_2
- d) Hidruro de aluminio
- e) Cromato de estaño(II)
- f) Prop-2-en-1-ol.

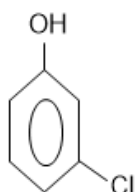
Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Disulfuro de carbono; b) Hidróxido de oro(III); c) 3-Clorofenol; d) $\text{Sr}(\text{ClO})_2$; e) BeH_2 ; f) CH_2Br_2 .
QUÍMICA. 2016. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) CS_2

b) $\text{Au}(\text{OH})_3$

c)



d) Hipoclorito de estroncio

e) Hidruro de berilio

f) Dibromometano.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de platino(II); b) Sulfito de cadmio; c) Ciclopenteno; d) $(\text{NH}_4)_2\text{S}$; e) $\text{Cr}(\text{OH})_3$; f) $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
QUÍMICA. 2016. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) PtO

b) CdSO_3

c)



d) Sulfuro de amonio

e) Hidróxido de cromo(III)

f) 2,2-Dimetilbutano.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidruro de estaño(IV); b) Ácido carbónico; c) Ácido 3-cloropropanoico; d) SrI_2 ; e) CoPO_4 ; f) $(\text{CH}_3)_2\text{CHCONH}_2$
QUÍMICA. 2016. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) SnH_4

b) H_2CO_3

c) $\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$

d) Diyoduro de estroncio

e) Fosfato de cobalto(III)

f) Metilpropanamida.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Peróxido de sodio; b) Cromato de plata; c) Etanamida; d) ZnI_2 ; e) H_2SO_3 ; f) $CHCl_3$
QUÍMICA. 2017. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) Na_2O_2

b) Ag_2CrO_4

c) CH_3CONH_2

d) Yoduro de cinc.

e) Ácido sulfuroso.

f) Triclorometano

**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de zinc; b) Ácido hipobromoso;
c) Etil metil éter; d) K_2S ; e) $Mg(NO_3)_2$; f) $CH_3CH(CH_3)COOH$
QUÍMICA. 2017. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

R E S O L U C I Ó N

- a) ZnO
- b) HBrO
- c) $CH_3-CH_2-O-CH_3$
- d) Sulfuro de dipotasio.
- e) Nitrato de magnesio.
- f) Ácido metilpropanoico

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Peróxido de calcio; b) Sulfato de zinc;
c) Butanamida; d) Ag_2S ; e) HBrO_4 ; f) $\text{CH}_3\text{CHBrCHBrCH}_3$
QUÍMICA. 2018. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) CaO_2

b) ZnSO_4

c) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CONH}_2$

d) Sulfuro de plata ó sulfuro de diplata.

e) Ácido perbrómico.

f) 2,3-dibromobutano

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de aluminio; b) Ácido nitroso;
c) Dietil éter; d) MgF_2 ; e) $Cu(NO_3)_2$; f) $CH_3CH_2CH(CH_3)CH_2COOH$
QUÍMICA. 2018. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) Al_2O_3

b) HNO_2

c) $CH_3-CH_2-O-CH_2-CH_3$

d) Difluoruro de magnesio.

e) Nitrato de cobre(II).

f) Ácido 3-metilpentanoico