

QUÍMICA

TEMA 0: FORMULACIÓN

- Junio, Ejercicio A1
- Junio, Ejercicio A2
- Reserva 1, Ejercicio A1
- Reserva 1, Ejercicio A2
- Reserva 2, Ejercicio A1
- Reserva 2, Ejercicio A2
- Reserva 3, Ejercicio A1
- Reserva 3, Ejercicio A2
- Reserva 4, Ejercicio A1
- Reserva 4, Ejercicio A2
- Julio, Ejercicio A1
- Julio, Ejercicio A2

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Bromato de aluminio; b) Sulfuro de antimonio(V); c) 1,1-Dicloro-2-metilciclohexano; d) PtO_2 ; e) $\text{Cr}(\text{OH})_3$; f) CH_3NO_2

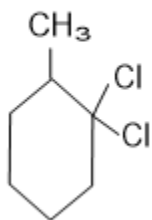
QUÍMICA. 2022. JUNIO. EJERCICIO A1

RESOLUCIÓN

a) $\text{Al}(\text{BrO}_3)_3$

b) Sb_2S_5

c)



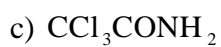
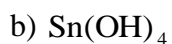
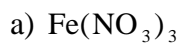
d) Óxido de platino(IV).

e) Hidróxido de cromo(III).

f) Nitrometano

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Nitrato de hierro(III); b) Hidróxido de estaño(IV); c) Tricloroetanamida; d) CaCl_2 ; e) HClO_3 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOCH}_2\text{CH}_3$
QUÍMICA. 2022. JUNIO. EJERCICIO A2

R E S O L U C I Ó N



d) Cloruro de calcio.

e) Ácido clórico.

f) Butanoato de etilo

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfuro de manganeso(III); b) Fosfato de aluminio; c) 1,2-Diclorobenceno; d) CrO_3 ; e) MgH_2 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$

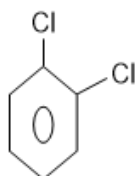
QUÍMICA. 2022. RESERVA 1. EJERCICIO A1

R E S O L U C I Ó N

a) Mn_2S_3

b) AlPO_4

c)



d) Óxido de cromo(VI) ó Trióxido de cromo.

e) Hidruro de magnesio.

f) Propanoato de metilo.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de cobalto(II);
b) Hidrogenocarbonato de magnesio; c) Metilbenceno; d) MoO_3 ; e) Ni_2Se_3 ;
f) $\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$

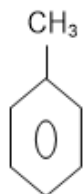
QUÍMICA. 2022. RESERVA 1. EJERCICIO A2

R E S O L U C I Ó N

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

b) $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$

c)



d) Trióxido de molibdeno ó Óxido de molibdeno(VI).

e) Triseleniuro de diníquel ó Seleniuro de níquel(III).

f) Ácido 4-hidroxibutanoico.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Bromuro de magnesio; b) Hipoyodito de calcio; c) Ciclobuteno; d) NaH; e) $\text{Ba}(\text{MnO}_4)_2$; f) $\text{CH}_2\text{FCH}_2\text{COOH}$

QUÍMICA. 2022. RESERVA 2. EJERCICIO A1

R E S O L U C I Ó N

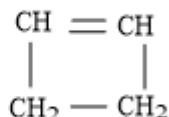
a) MgBr_2

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

c)



ó



d) Hidruro de sodio.

e) Permanganato de bario.

f) Ácido 3-flúorpropanoico.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Dicromato de plata; b) Hidróxido de hierro(II); c) Ácido propanodioico; d) HNO_2 ; e) Li_2O ; f) $\text{CH}_2\text{BrCH}_2\text{CHBrCH}_2\text{Br}$

QUÍMICA. 2022. RESERVA 2. EJERCICIO A2

R E S O L U C I Ó N

a) $\text{Ag}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$

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

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

d) Ácido nitroso.

e) Óxido de litio.

f) 1,2,4-Tribromobutano.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Peróxido de estroncio; b) Hidrogenosulfito de mercurio(II); c) Ciclopropano; d) KNO_3 ; e) $\text{V}(\text{OH})_5$; f) $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CHO}$

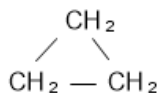
QUÍMICA. 2022. RESERVA 3. EJERCICIO A1

RESOLUCIÓN

a) SrO_2

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

c)



ó



d) Nitrato de potasio.

e) Pentahidróxido de vanadio ó hidróxido de vanadio(V).

f) 3-Metilbutanal.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido perclórico; b) Dihidruro de plomo; c) 2-Nitropropeno; d) $\text{Ba}(\text{ClO})_2$; e) PtO ; f) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$
QUÍMICA. 2022. RESERVA 3. EJERCICIO A2

R E S O L U C I Ó N

a) HClO_4

b) PbH_2

c) $\text{CH}_2 = \text{C}(\text{NO}_2) - \text{CH}_3$

d) Hipoclorito de bario.

e) Óxido de platino(II).

f) Ácido 2,3-dihidroxi-butanoico.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de vanadio(V); b) Cromato de oro(III); c) Benzoato de metilo; d) Na_2CO_3 ; e) CoH_2 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{OH}$
QUÍMICA. 2022. RESERVA 4. EJERCICIO A1

R E S O L U C I Ó N

- a) $\text{V}(\text{OH})_5$
- b) $\text{Au}_2(\text{CrO}_4)_3$
- c) $\text{C}_6\text{H}_5 - \text{COO} - \text{CH}_3$
- d) Carbonato de sodio.
- e) Hidruro de cobalto(II).
- f) 2-metilpentanol.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido nítrico; b) Hidróxido de plomo(II); c) 2-Cloropropanal; d) Al_2O_3 ; e) Au_2S ; f) CH_3OCH_3

QUÍMICA. 2022. RESERVA 4. EJERCICIO A2

R E S O L U C I Ó N

a) HNO_3

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

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

d) Óxido de aluminio(III) ó trióxido de dialuminio.

e) Sulfuro de oro(I).

f) Dimetileter.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Seleniuro de hidrógeno; b) Óxido de estaño(IV); c) Pentan-2-ona; d) HClO_4 ; e) CaCO_3 ; f) $\text{CH}_2\text{OHCH}(\text{CH}_3)_2$

QUÍMICA. 2022. JULIO. EJERCICIO A1

R E S O L U C I Ó N

a) H_2Se

b) SnO_2

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

d) Ácido perclórico.

e) Carbonato de calcio.

f) Metilpropan-1-ol.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hexafluoruro de azufre; b) Hidrogenofosfato de potasio; c) Hexan-2-amina; d) HBrO ; e) TiO_2 ; f) $\text{CH}_2 = \text{CHCH}_2\text{CONH}_2$

QUÍMICA. 2022. JULIO. EJERCICIO A2

R E S O L U C I Ó N

a) SF_6

b) K_2HPO_4

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

d) Ácido hipobromoso.

e) Dióxido de titanio.

f) But-3-enamida