

QUÍMICA

TEMA 0: FORMULACIÓN

- Junio, Ejercicio 1, Opción A
- Junio, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 1, Ejercicio 1, Opción A
- Reserva 1, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 2, Ejercicio 1, Opción A
- Reserva 2, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 3, Ejercicio 1, Opción A
- Reserva 3, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 4, Ejercicio 1, Opción A
- Reserva 4, Ejercicio 1, Opción B
- Septiembre, Ejercicio 1, Opción A
- Septiembre, Ejercicio 1, Opción B

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

emestrada

**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

emestrada

Formule o nombre los siguientes compuestos a) Cloruro de aluminio; b) Hidróxido de cobalto(II); c) Propanoato de metilo; d) PbO_2 ; e) K_3AsO_3 ; f) HCHO .

QUÍMICA. 2017. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) AlCl_3

b) Co(OH)_2

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

d) Óxido de plomo(IV).

e) Ortoarsenito de potasio.

f) Metanal

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Trióxido de selenio; b) Fosfato de cobre(II); c) Etilbenceno; d) Au_2S ; e) $\text{Mg}(\text{OH})_2$; f) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$.

QUÍMICA. 2017. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) SeO_3

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

c) $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}_3$

d) Sulfuro de oro(I).

e) Hidróxido de magnesio.

f) Ácido 2-aminopropanoico

emestrada

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Dihidruro de plomo; b) Ácido cloroso;
c) Pentano-2,4-diona; d) Ag_2O ; e) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$; f) $\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{OH}$.

QUÍMICA. 2017. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) PbH_2

b) HClO_2

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

d) Óxido de plata.

e) Dicromato de potasio.

f) Etano-1,2-diol

Emestrada

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Dióxido de paladio; b) Hidrogenosulfato de sodio; c) 1,2-Dicloropropano; d) Na_3P ; e) $\text{Ni}(\text{OH})_2$; f) $\text{CH}_2 = \text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$.

QUÍMICA. 2017. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) PdO_2

b) NaHSO_4

c) $\text{CH}_3 - \text{CHCl} - \text{CH}_2\text{Cl}$

d) Fosfuro de sodio.

e) Hidróxido de níquel(II).

f) Pent-4-en-1-ol

emestrada

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Óxido de litio; b) Yodato de hierro(III);
c) Dimetilamina; d) PH_3 ; e) HBrO_4 ; f) $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$.

QUÍMICA. 2017. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) Li_2O
- b) $\text{Fe}(\text{IO}_3)_3$
- c) $\text{CH}_3 - \text{NH} - \text{CH}_3$
- d) Fosfano
- e) Ácido perbromico
- f) Propan-2-ol.

emestrada

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Fluoruro de rubidio; b) Sulfato de níquel(II); c) Metilciclopentano; d) Sb_2O_5 ; e) KNO_2 ; f) $\text{CH}_2 = \text{CHBr}$.

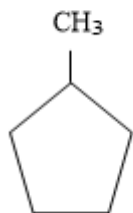
QUÍMICA. 2017. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) RbF

b) NiSO_4

c)



d) Óxido de antimonio(V)

e) Nitrito de potasio

f) Bromoeteno.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Óxido de mercurio(I); b) Permanganato de bario; c) Propanal; d) HBr ; e) $\text{Ca}(\text{ClO}_3)_2$; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CONH}_2$.

QUÍMICA. 2017. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) Hg_2O
- b) $\text{Ba}(\text{MnO}_4)_2$
- c) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$
- d) Ácido bromhídrico
- e) Clorato de calcio
- f) Propanamida

emestrada

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Sulfuro de bario; b) Nitrato de potasio; c) Butanona; d) Mn_2O_7 ; e) $CuIO_3$; f) $CH_3CH(CH_3)CH=CH_2$.

QUÍMICA. 2017. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) BaS
- b) KNO_3
- c) $CH_3COCH_2CH_3$
- d) Óxido de manganeso(VII)
- e) Yodato de cobre(I)
- f) 3-Metilbut-1-eno.

emestrada

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Dihidruro de cobalto; b) Hipoyodito de mercurio(II); c) Ácido butanodioico; d) SrO_2 ; e) H_3AsO_4 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$
QUÍMICA. 2017. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) CoH_2

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

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

d) Peróxido de estroncio

e) Ácido arsénico

f) Propilamina.

emestrada

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Cloruro de amonio; b) Ácido fosfórico; c) But-2-ino; d) CaO_2 ; e) $\text{Cu}(\text{NO}_2)_2$; f) $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$
QUÍMICA. 2017. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) NH_4Cl

b) H_3PO_4

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

d) Peróxido de calcio

e) Nitrito de cobre(II)

f) Acetato de metilo ó Etanoato de metilo

emestrada