

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) Óxido de vanadio(V); b) Hidruro de magnesio; c) N-Metiletanamina; d)  $\text{Sr}(\text{OH})_2$ ; e)  $\text{Sn}(\text{IO}_3)_2$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CHBrCOOH}$

QUÍMICA. 2019. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{V}_2\text{O}_5$

b)  $\text{MgH}_2$

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

d) Hidróxido de estroncio.

e) Yodato de estaño(II).

f) Ácido 2-bromopropanoico

emestrada

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Peróxido de estroncio; b) Bromuro de hidrógeno; c) 4-Metilpentan-2-ona; d)  $Mn_2O_7$ ; e)  $H_3AsO_3$ ; f)  $CH_3COOCH_3$

QUÍMICA. 2019. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

a)  $SrO_2$

b)  $HBr$

c)  $CH_3-CH(CH_3)-CH_2-CO-CH_3$

d) Óxido de manganeso(VII).

e) Ácido ortoarsenioso.

f) Acetato de metilo ó Etanoato de metilo

emestrada

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Cloruro de amonio; b) Ácido nitroso; c) Etanoato de propilo; d)  $\text{CaO}_2$ ; e)  $\text{Hg}(\text{BrO}_2)_2$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CHFCH}_2\text{CH}_3$ .

QUÍMICA. 2019. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{NH}_4\text{Cl}$

b)  $\text{HNO}_2$

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

d) Peróxido de calcio.

e) Bromito de mercurio(II).

f) 2-Flúorbutano

emestrada

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hidruro de berilio; b) Hidróxido de hierro(III); c) Fenilamina; d)  $\text{TeO}_3$ ; e)  $\text{H}_2\text{SO}_3$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{COOH}$ .

QUÍMICA. 2019. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{BeH}_2$

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

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

d) Óxido de telurio(VI).

e) Ácido sulfuroso.

f) Ácido metilpropanoico

emestrada

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Peróxido de sodio; b) Sulfuro de cinc;  
c) p-Metilfenol; d)  $\text{H}_2\text{SeO}_3$ ; e)  $\text{KMnO}_4$ ; f)  $(\text{CH}_3)_2\text{CHCOCH}_3$ .

QUÍMICA. 2019. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{Na}_2\text{O}_2$

b)  $\text{ZnS}$

c)



d) Ácido selenioso.

e) Permanganato de potasio.

f) Metilbutanona

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hidróxido de cobre(I); b) Ácido sulfúrico; c) Etanamida; d)  $\text{CrO}_3$ ; e)  $\text{BeH}_2$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_2\text{CH}_3$ .

QUÍMICA. 2019. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{CuOH}$
- b)  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- c)  $\text{CH}_3\text{CO-NH}_2$
- d) Óxido de cromo(VI).
- e) Hidruro de berilio.
- f) Propanoato de etilo

emestrada

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hidróxido de níquel(III); b) Hipoclorito de sodio; c) 2,2,4-Trimetilpentano; d)  $\text{Au}_2\text{S}$ ; e)  $\text{HNO}_2$ ; f)  $\text{CH}_2\text{OHCHOHCH}_2\text{OH}$ .

QUÍMICA. 2019. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N

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

b)  $\text{NaClO}$

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

d) Sulfuro de oro(I)

e) Ácido nitroso

f) Propano-1,2,3-triol ó glicerina.

emestrada



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Óxido de manganeso(VII); b) Ácido peryódico; c) 1,1,2-Trimetilciclopentano; d)  $\text{VH}_5$ ; e)  $\text{CaCO}_3$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CONH}_2$ .

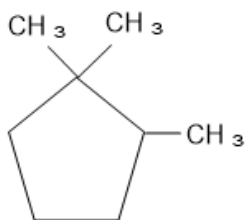
QUÍMICA. 2019. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

### R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{Mn}_2\text{O}_7$

b)  $\text{HIO}_4$

c)



d) Hidruro de vanadio(V)

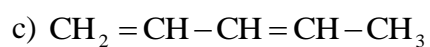
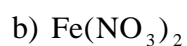
e) Carbonato de calcio

f) Propanamida.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Óxido de cobalto(III); b) Nitrato de hierro(II); c) Penta-1,3-dieno; d)  $\text{Ni}(\text{OH})_2$ ; e)  $\text{H}_2\text{MnO}_4$ ; f)  $\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{OH}$ .

QUÍMICA. 2019. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N



d) Hidróxido de níquel(II)

e) Ácido mangánico

f) Etano-1,2-diol

emestrada

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Sulfuro de cobre(II); b) Ácido carbónico; c) 1,3,5-Trimetilbenceno; d)  $\text{BaO}_2$ ; e)  $\text{Ag}_2\text{CrO}_4$ ; f)  $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_3$ .

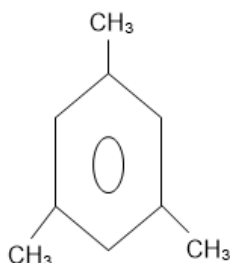
QUÍMICA. 2019. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{CuS}$

b)  $\text{H}_2\text{CO}_3$

c)



d) Peróxido de bario

e) Cromato de plata

f) Etilmetileter.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidruro de plomo(IV); b) Bromato de aluminio; c) Ácido benzoico; d)  $\text{Au}_2\text{O}_3$ ; e)  $\text{Bi}(\text{OH})_3$ ; f)  $(\text{CH}_3)_3\text{N}$

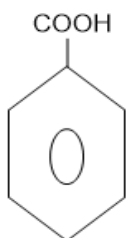
QUÍMICA. 2019. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

### R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{PbH}_4$

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

c)



d) Óxido de oro(III).

e) Hidróxido de bismuto(III).

f) Trimetilamina

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Peróxido de bario; b) Fluoruro de amonio; c) Propanodial; d)  $ZnH_2$ ; e)  $H_2TeO_4$ ; f)  $CH_3CH(CH_3)CONH_2$   
**QUÍMICA. 2019. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

R E S O L U C I Ó N

- a)  $BaO_2$
- b)  $NH_4F$
- c)  $OHC-CH_2-CHO$
- d) Hidruro de cinc.
- e) Ácido telúrico.
- f) Metil propanamida

emestrada

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 calcio; b) Sulfato de zinc;  
c) Butanamida; d)  $\text{Ag}_2\text{S}$ ; e)  $\text{HBrO}_4$ ; 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)  $\text{CaO}_2$

b)  $\text{ZnSO}_4$

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)  $\text{MgF}_2$ ; e)  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{COOH}$   
QUÍMICA. 2018. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{Al}_2\text{O}_3$

b)  $\text{HNO}_2$

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

d) Difluoruro de magnesio.

e) Nitrato de cobre(II).

f) Ácido 3-metilpentanoico



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Dihidruro de estroncio; b) Ácido hipocloroso; c) Etil propil éter; d)  $\text{MgO}_2$ ; e)  $\text{Li}_2\text{SO}_3$ ; f)  $\text{CH}_3\text{NHCH}_2\text{CH}_3$   
QUÍMICA. 2018. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{SrH}_2$
- b)  $\text{HClO}$
- c)  $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{O} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
- d) Peróxido de magnesio.
- e) Sulfito de litio.
- f) Etil metilamina

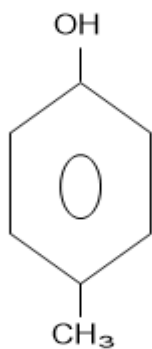
Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hidróxido de zinc; b) Sulfito de calcio; c) p-Metilfenol; d)  $\text{CH}_4$ ; e)  $\text{KHCO}_3$ ; f)  $\text{CH}_2\text{ClCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$   
QUÍMICA. 2018. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

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

b)  $\text{CaSO}_3$

c)



d) Metano.

e) Hidrogenocarbonato de potasio.

f) 1-Cloro 3-metilbutano

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hidruro de boro; b) Hipoclorito de estaño(IV);  
c) Ácido metilpropanoico; d) KBr ; e)  $\text{HIO}_3$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$   
QUÍMICA. 2018. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{BH}_3$
- b)  $\text{Sn}(\text{ClO})_4$
- c)  $\text{CH}_3 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{COOH}$
- d) Bromuro de potasio.
- e) Ácido iódico.
- f) Etil propilamina

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Tetracloruro de carbono; b) Ácido fosfórico; c) Pent-3-en-2-ona; d)  $\text{H}_2\text{Se}$ ; e)  $\text{NH}_4\text{NO}_2$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{OH}$   
QUÍMICA. 2018. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{CCl}_4$

b)  $\text{H}_3\text{PO}_4$

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

d) Seleniuro de hidrogeno.

e) Nitrito de amonio.

f) Metil propan-1-ol

**Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Fluoruro de bario; b) Hidróxido de cobre(II); c) Etanoato de propilo; d)  $\text{SnO}_2$ ; e)  $\text{PbCO}_3$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CHBrCHO}$**   
**QUÍMICA. 2018. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A**

### R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{BaF}_2$

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

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

d) Óxido de estaño(IV)

e) Carbonato de plomo(II)

f) 2-bromopropanal.

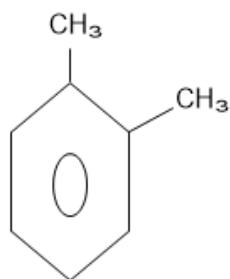
Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Trióxido de dicobalto; b) Sulfito de sodio; c) 1,2-Dimetilbenceno; d)  $\text{HgI}_2$ ; e)  $\text{Pb(OH)}_4$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CHOHCOOH}$   
QUÍMICA. 2018. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{Co}_2\text{O}_3$

b)  $\text{Na}_2\text{SO}_3$

c)



d) Yoduro de mercurio(II)

e) Hidróxido de plomo(IV)

f) Ácido 2-hidroxipropanoico.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Pentacloruro de fósforo; b) Yodato de litio;  
c) Propanamida; d)  $K_2O_2$ ; e)  $HBrO$ ; f)  $CH_3COCH_2OH$   
QUÍMICA. 2018. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $PCl_5$
- b)  $LiIO_3$
- c)  $CH_3CH_2CONH_2$
- d) Peróxido de potasio
- e) Ácido hipobromoso
- f) Hidroxipropanona

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Sulfuro de cadmio; b) Ácido carbónico;  
c) Propanoato de etilo; d)  $\text{BaO}_2$ ; e)  $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$ ; f)  $\text{CH}_2 = \text{CHCH} = \text{CH}_2$   
QUÍMICA. 2018. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

- a) CdS
- b)  $\text{H}_2\text{CO}_3$
- c)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_2\text{CH}_3$
- d) Peróxido de bario
- e) Nitrito de calcio
- f) But-1,3-dieno.



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Óxido de hierro(III); b) Hipoclorito de sodio; c) Pentanal; d)  $\text{H}_2\text{S}$ ; e)  $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CONH}_2$   
QUÍMICA. 2018. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

### R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{Fe}_2\text{O}_3$
- b)  $\text{NaClO}$
- c)  $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CHO}$
- d) Sulfuro de hidrógeno ó Ácido sulfhídrico
- e) Nitrito de calcio
- f) Etanamida.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Yoduro de cobre(I); b) Fosfato de magnesio; c) Hexano-2,4-diona; d)  $\text{Ni}_2\text{O}_3$ ; e)  $\text{AgBrO}_3$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$   
QUÍMICA. 2018. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{CuI}$
- b)  $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$
- c)  $\text{CH}_3-\text{CO}-\text{CH}_2-\text{CO}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
- d) Óxido de níquel(III)
- e) Bromato de plata
- f) Metilbut-2-eno