

## 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

**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 siguientes compuestos a) Cloruro de aluminio; b) Hidróxido de cobalto(II); c) Propanoato de metilo; d)  $\text{PbO}_2$ ; e)  $\text{K}_3\text{AsO}_3$ ; f)  $\text{HCHO}$ .

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

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{AlCl}_3$

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

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

d) Óxido de plomo(IV).

e) Metaarsenito de potasio.

f) Metanal

**Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Trióxido de selenio; b) Fosfato de cobre(II); c) Etilbenceno; d)  $\text{Au}_2\text{S}$ ; 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)  $\text{SeO}_3$
- 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

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Dihidruro de plomo; b) Ácido cloroso;  
c) Pentano-2,4-diona; d)  $\text{Ag}_2\text{O}$  ; 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)  $\text{PbH}_2$

b)  $\text{HClO}_2$

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

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Dióxido de paladio; b) Hidrogenosulfato de sodio; c) 1,2-Dicloropropano; d)  $\text{Na}_3\text{P}$ ; 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)  $\text{PdO}_2$

b)  $\text{NaHSO}_4$

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

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Óxido de litio; b) Yodato de hierro(III);  
c) Dimetilamina; d)  $\text{PH}_3$ ; e)  $\text{HBrO}_4$ ; 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)  $\text{Li}_2\text{O}$
- 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.



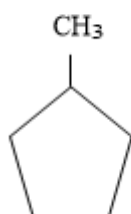
Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Fluoruro de rubidio; b) Sulfato de níquel(II); c) Metilciclopentano; d)  $\text{Sb}_2\text{O}_5$ ; e)  $\text{KNO}_2$ ; f)  $\text{CH}_2 = \text{CHBr}$ .  
QUÍMICA. 2017. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

### R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{RbF}$

b)  $\text{NiSO}_4$

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)  $\text{Hg}_2\text{O}$
- 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

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.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Dihidruro de cobalto; b) Hipoyodito de mercurio(II); c) Ácido butanodioico; d)  $\text{SrO}_2$ ; e)  $\text{H}_3\text{AsO}_4$ ; 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)  $\text{CoH}_2$

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.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Cloruro de amonio; b) Ácido fosfórico;  
c) But-2-ino; d)  $\text{CaO}_2$ ; 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)  $\text{NH}_4\text{Cl}$
- b)  $\text{H}_3\text{PO}_4$
- 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