

## 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

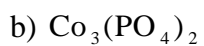
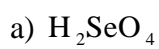
**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Fluoruro de amonio; b) Hidróxido de cadmio; c) 1-Bromo-2-cloropropano; d) PbO ; e) Hg(ClO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>; f) CH<sub>3</sub>COOCH<sub>3</sub>**  
**QUÍMICA. 2014. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A**

### R E S O L U C I Ó N

- a) NH<sub>4</sub>F
- b) Cd(OH)<sub>2</sub>
- c) CH<sub>3</sub> – CHCl – CH<sub>2</sub>Br
- 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)  $\text{Na}_2\text{O}_2$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CHOHCHO}$   
QUÍMICA. 2014. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N



c)



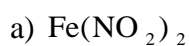
d) Hidróxido de magnesio.

e) Peróxido de sodio.

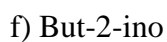
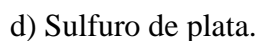
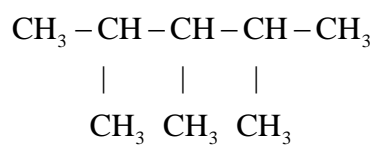
f) 2-Hidroxiopropanal

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Nitrito de hierro(II); b) Ácido hipocloroso;  
c) 2,3,4-trimetilpentano; d)  $\text{Ag}_2\text{S}$ ; 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



c)



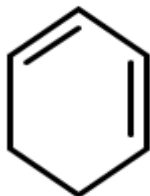
Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Nitruro de plomo(IV); b) Sulfato de rubidio;  
c) Ciclohexa-1,3-dieno; d)  $\text{Bi}(\text{OH})_3$ ; e)  $\text{H}_2\text{CO}_3$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CHClCH}_3$   
QUÍMICA. 2014. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

### R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{Pb}_3\text{N}_4$

b)  $\text{Rb}_2\text{SO}_4$

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-dihidroxitanoico; d)  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ; e)  $\text{H}_2\text{MnO}_4$ ; 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)  $\text{BaCr}_2\text{O}_7$
- 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) BaO<sub>2</sub>; e) Ni(OH)<sub>2</sub>; f) CH<sub>2</sub>OHCOOH**  
**QUÍMICA. 2014. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

### R E S O L U C I Ó N

- a) Ag<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub>
- b) KHCO<sub>3</sub>
- c) CH≡C-CH<sub>2</sub>-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



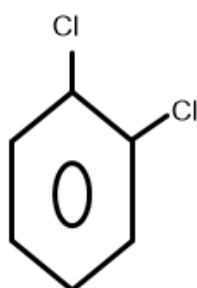
Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Ácido bórico; b) Hidruro de berilio;  
c) 1,2-diclorobenceno; d)  $\text{ZnSO}_3$ ; e)  $\text{SF}_6$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CHOHCOOH}$ .  
QUÍMICA. 2014. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

### R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{H}_3\text{BO}_3$

b)  $\text{BeH}_2$

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)  $\text{BaSO}_3$ ; e)  $\text{HIO}_4$ ; 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)  $\text{Na}_2\text{O}_2$
- b)  $\text{AgOH}$
- 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)<sub>2</sub> ; f) CH<sub>3</sub>NHCH<sub>3</sub>.  
QUÍMICA. 2014. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

- a) Zn(NO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>
- b) (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>S
- c) CH<sub>3</sub> - COO - CH<sub>2</sub> - CH<sub>2</sub> - CH<sub>3</sub>
- 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)  $\text{HIO}_3$ ; 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)  $\text{Co}_2\text{O}_3$

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.