

## 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) Hidróxido de paladio(II); b) Ácido sulfúrico; c) Ácido 2-aminopropanoico; d)  $\text{BeH}_2$ ; e)  $\text{Ag}_3\text{AsO}_4$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$**   
**QUÍMICA. 2013. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A**

## R E S O L U C I Ó N

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

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

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

d) Hidruro de berilio.

e) Arseniato de plata.

f) Propan-1-ol

**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Peróxido de bario; b) Hidróxido de magnesio; c) Etanamida; d)  $\text{Sn}(\text{IO}_3)_2$ ; e)  $\text{V}_2\text{O}_5$ ; f)  $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$**   
**QUÍMICA. 2013. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{BaO}_2$

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

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

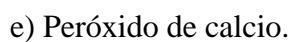
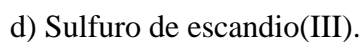
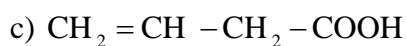
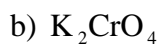
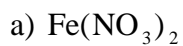
d) Yodato de estaño(II).

e) Óxido de vanadio(V).

f) Pentan-2-ona

**Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Nitrato de hierro(II); b) Cromato de potasio; c) Ácido but-3-enoico d)  $\text{Sc}_2\text{S}_3$ ; e)  $\text{CaO}_2$ ; f)  $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_3$**   
**QUÍMICA. 2013. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A**

## R E S O L U C I Ó N



**Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Amoniac; b) Hidrogenosulfito de cobre(II); c) Butan-2-ol; d)  $WO_3$ ; e)  $KMnO_4$ ; f)  $CH_3CHClCOOH$**   
**QUÍMICA. 2013. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

### R E S O L U C I Ó N

- a)  $NH_3$
- b)  $Cu(HSO_3)_2$
- c)  $CH_3CH_2CHOHCH_3$
- d) Trióxido de wolframio.
- e) Permanganato de potasio.
- f) Ácido 2-cloropropanoico

**Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Sulfuro de cadmio; b) Hidróxido de hierro(III)  
c) Ácido 2-bromobutanoico; d)  $\text{CrO}_3$ ; e)  $\text{Hg}(\text{ClO}_2)_2$ ; f)  $\text{CH}_3\text{COCH}_3$   
QUÍMICA. 2013. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A**

## R E S O L U C I Ó N

- a) CdS
- b)  $\text{Fe}(\text{OH})_3$
- c)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHBrCOOH}$
- d) Trióxido de cromo.
- e) Clorito de mercurio(II).
- f) Propanona ó Acetona

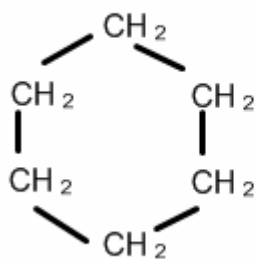
Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Dióxido de titanio; b) Fosfato de níquel(II);  
c) Ciclohexano; d)  $\text{CaCO}_3$ ; e)  $\text{H}_2\text{O}_2$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$   
QUÍMICA. 2013. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## RESOLUCIÓN

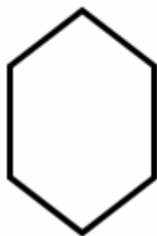
a)  $\text{TiO}_2$

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

c)



ó



Ciclohexano

d) Carbonato de calcio.

e) Agua oxigenada.

f) Butanal

**Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hidróxido de plomo(II); b) Ácido cloroso;  
c) But-1-ino; d)  $\text{Cr}_2\text{O}_3$ ; e)  $\text{Ba}(\text{MnO}_4)_2$ ; f)  $\text{CH}_4$   
QUÍMICA. 2013. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A**

### R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{Pb}(\text{OH})_2$
- b)  $\text{HClO}_2$
- c)  $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{C} \equiv \text{CH}$
- d) Trióxido de cromo.
- e) Manganato de bario.
- f) Metano



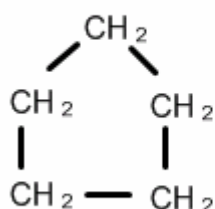
Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Cloruro de amonio; b) Carbonato de rubidio; c) Ciclopentano; d)  $\text{Bi}_2\text{O}_3$ ; e)  $\text{CCl}_4$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CHClCH}_3$   
QUÍMICA. 2013. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

### R E S O L U C I Ó N

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

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

c)



ó



Ciclopentano

d) Trióxido de bismuto.

e) Tetracloruro de carbono.

f) 2-cloropropano

**Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Óxido de molibdeno(IV); b) Nitrato de amonio; c) Metoxietano d) NaClO ; e) CaH<sub>2</sub> ; f) CH<sub>3</sub>CONH<sub>2</sub>**  
**QUÍMICA. 2013. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A**

### R E S O L U C I Ó N

- a) MoO<sub>2</sub>
- b) NH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub>
- c) CH<sub>3</sub> – O – CH<sub>2</sub> – CH<sub>3</sub>
- d) Hipoclorito de sodio.
- e) Hidruro de calcio.
- f) Etanamida

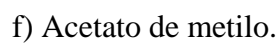
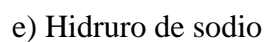
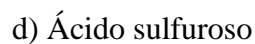
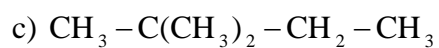
**Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Clorato de cobalto(III); b) Sulfuro de cinc;  
c) Etanoato de etilo d)  $\text{Au}_2\text{O}_3$ ; e)  $\text{Pt}(\text{OH})_2$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NHCH}_3$   
QUÍMICA. 2013. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{Co}(\text{ClO}_3)_3$
- b)  $\text{ZnS}$
- c)  $\text{CH}_3 - \text{COO} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
- d) Trióxido de oro.
- e) Hidróxido de platino(II).
- f) Etil metil amina

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de cromo(III); b) Ácido perclórico;  
c) 2,2-Dimetilbutano; d)  $\text{H}_2\text{SO}_3$ ; e) NaH; f)  $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$   
QUÍMICA. 2013. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N



**Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Ácido nitroso; b) Hidróxido de plomo(IV); c) Nitrobenzeno d)  $\text{HIO}_3$ ; e)  $\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2$ ; f)  $(\text{CH}_3)_3\text{N}$**   
**QUÍMICA. 2013. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{HNO}_2$
- b)  $\text{Pb}(\text{OH})_4$
- c)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$
- d) Ácido yódico.
- e) Fosfato de bario
- f) Trimetilamina.