

## 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 níquel(III); b) Hidróxido de estroncio; c) Nitrobenceno; d)  $\text{PbBr}_2$ ; e)  $\text{Zn}(\text{NO}_2)_2$ ; f)  $\text{CH}_2 = \text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$   
QUÍMICA. 2011. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{Ni}_2\text{O}_3$
- b)  $\text{Sr}(\text{OH})_2$
- c)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$
- d) Bromuro de plomo(II).
- e) Nitrito de zinc.
- f) Pent-1-eno

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido hipobromoso; b) Hidróxido de cobre(II); c) Ácido 2-aminopropanoico; d)  $\text{CaO}_2$ ; e)  $\text{NaHCO}_3$ ; f)  $\text{CH}_2 = \text{CHCH}_2\text{CHO}$   
QUÍMICA. 2011. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{HBrO}$
- b)  $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- c)  $\text{CH}_3 - \text{CH}(\text{NH}_2) - \text{COOH}$
- d) Peróxido de calcio. Dióxido de calcio.
- e) Hidrogenocarbonato de sodio.
- f) But-3-enal

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido fosfórico; b) Permanganato de bario;  
c) Propino; d) SrO ; e) Sc(OH)<sub>3</sub> ; f) CH<sub>2</sub>OHCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OH  
QUÍMICA. 2011. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N

- a) H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>
- b) Ba(MnO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>
- c) CH<sub>3</sub> – C ≡ CH
- d) Óxido de estroncio
- e) Trihidróxido de escandio.
- f) Propano-1,3-diol.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Peróxido de Bario; b) Óxido de cobalto(III);  
c) But-2-enal; d) HClO; e)  $\text{CdI}_2$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$   
QUÍMICA. 2011. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{BaO}_2$
- b)  $\text{Co}_2\text{O}_3$
- c)  $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CHO}$
- d) Ácido hipocloroso
- e) Diyoduro de cadmio
- f) Etilamina.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Dióxido de azufre; b) Nitrato de amonio;  
c) Pentan-2-ona; d)  $\text{HClO}_2$ ; e)  $\text{Ni}_2\text{Se}_3$ ; f)  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$   
QUÍMICA. 2011. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{SO}_2$

b)  $\text{NH}_4\text{NO}_3$

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

d) Ácido cloroso

e) Seleniuro de níquel(III).

f) Diclorometano

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Carbonato de aluminio; b) Yoduro de plomo(II); c) Ácido propinoico; d)  $\text{Ca(OH)}_2$ ; e)  $\text{HBrO}_3$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{COOH}$   
QUÍMICA. 2011. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$
- b)  $\text{PbI}_2$
- c)  $\text{CH}\equiv\text{C}-\text{COOH}$
- d) Hidróxido de calcio
- e) Ácido brómico.
- f) Ácido 3-hidroxi-butanoico.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de hierro(II); b) Sulfuro de hidrógeno; c) Metilbenceno; d)  $\text{Mg}(\text{HSO}_4)_2$ ; e)  $\text{H}_3\text{PO}_3$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$   
QUÍMICA. 2011. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N

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

b)  $\text{H}_2\text{S}$

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

d) Hidrógenosulfato de magnesio

e) Ácido ortofosforoso

f) 2,3 dimetilpentano.



**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Peróxido de sodio; b) Hidrogenosulfito de cinc; c) Propano-1,2-diol; d)  $\text{CuCl}_2$ ; e)  $\text{Pb}(\text{HS})_2$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CHO}$**   
**QUÍMICA. 2011. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

### R E S O L U C I Ó N

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

b)  $\text{Zn}(\text{HSO}_3)_2$

c)  $\text{CH}_3 - \text{CHOH} - \text{CH}_2\text{OH}$

d) Dicloruro de cobre

e) Hidrógenosulfuro de plomo(II)

f) Etanal ó Acetaldehido

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de níquel(II); b) Carbonato de sodio;  
c) 1,1-Dicloroetano; d) AgOH; e) NaH; f)  $\text{CH} \equiv \text{CCH}_3$   
QUÍMICA. 2011. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N

- a) NiO
- b)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$
- c)  $\text{CH}_3\text{CHCl}_2$
- d) Hidróxido de plata
- e) Hidruro de sodio
- f) Propino

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Bromuro de hidrógeno; b) Ácido nitroso;  
c) 2-Metilbut-2-eno; d)  $K_2O_2$ ; e)  $Pb(ClO_3)_4$ ; f)  $CH_3COCH_2CH_3$   
QUÍMICA. 2011. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

a) HBr

b)  $HNO_2$

c)  $CH_3 - C(CH_3) = CH - CH_3$

d) Peróxido de potasio

e) Clorato de plomo(IV).

f) Butanona

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de calcio; b) Ácido bórico;  
c) Hepta-2,4-dieno; d)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ ; e)  $\text{SnS}_2$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHOH}$   
QUÍMICA. 2011. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

### R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{CaO}$

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

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

d) Sulfato de sodio.

e) Sulfuro de estaño(IV).

f) Prop-1-en-1-ol

**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfuro de manganeso(III);  
b) Hidrogenocarbonato de cadmio; c) Ácido benzoico; d)  $K_2Cr_2O_7$ ; e)  $Rb_2O_2$ ;  
f)  $CH \equiv CCOOH$   
QUÍMICA. 2011. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

### R E S O L U C I Ó N

- a)  $Mn_2S_3$
- b)  $Cd(HCO_3)_2$
- c)  $C_6H_5COOH$
- d) Dicromato potásico.
- e) Peróxido de rubidio.
- f) Ácido propionico.