

## 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) Nitrato de hierro(II); b) Sulfuro de hidrógeno; c) 1,3-Butenol; d)  $As_2O_3$ ; e)  $Cr(OH)_3$ ; f)  $HCOOH$   
QUÍMICA. 2006. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $Fe(NO_3)_2$
- b)  $H_2S$
- c)  $CH_2 = COH - CH = CHOH$
- d) Oxido de arsénico(III)
- e) Hidróxido de cromo(III)
- f) Ácido metanoico ó ácido fórmico.

emestrada

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido nitroso; b) Yoduro de níquel(II);  
c) 1,2-Etanodiol; d)  $\text{HMnO}_4$ ; e)  $\text{ZrO}_2$ ; f)  $\text{HOCH}_2\text{CHO}$ .  
QUÍMICA. 2006. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{HNO}_2$
- b)  $\text{NiI}_2$
- c)  $\text{CH}_2\text{OH} - \text{CH}_2\text{OH}$
- d) Ácido permangánico
- e) Óxido de circonio(IV)
- f) Hidroxietanal.

emestrada

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido yódico; b) Hidróxido de cromo(III);  
c) Butanal; d)  $\text{Ni}_3(\text{PO}_4)_2$ ; e)  $\text{SnO}_2$ ; f)  $\text{CH}_2 = \text{CHCH}_2\text{COCH}_3$   
QUÍMICA. 2006. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{HIO}_3$
- b)  $\text{Cr}(\text{OH})_3$
- c)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$
- d) Fosfato de níquel (II).
- e) Óxido de estaño (IV).
- f) Pent-4-en-2-ona.

emestrada

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de mercurio(II); b) Clorato de potasio  
c) Ácido 3-metilhexanoico; d)  $MgH_2$ ; e)  $Co(OH)_3$ ; f)  $CH_3CH_2NHCH_3$ .

QUÍMICA. 2006. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

a)  $HgO$

b)  $KClO_3$

c)  $CH_3CH_2CH_2CH(CH_3)CH_2COOH$

d) Hidruro de magnesio.

e) Hidróxido de cobalto(III).

f) Etil metil amina.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidrogenocarbonato de sodio; b) Óxido de manganeso(III); c) Ácido 2-aminobutanoico; d)  $\text{Na}_2\text{CrO}_4$ ; e)  $\text{CuI}$  f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$   
**QUÍMICA. 2006. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A**

R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{NaHCO}_3$

b)  $\text{Mn}_2\text{O}_3$

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

d) Cromato de sodio.

e) Ioduro de cobre(I).

f) Propil amina.

emestrada

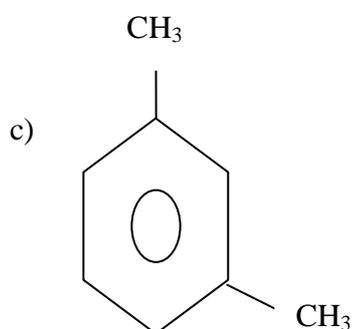
Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfito de estaño(II) b) Hidróxido de cobre(II); c) *m*-Dimetilbenceno; d)  $\text{Ag}_2\text{O}$  ; e)  $\text{KBrO}$  ; f)  $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$  .

QUÍMICA. 2006. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{SnSO}_3$

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



d) Óxido de plata.

e) Hipobromito de potasio.

f) Metil propil eter.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de vanadio(V); b) Nitrato de calcio; c) Ácido pentanoico; d)  $\text{BaCrO}_4$ ; e)  $\text{Mg(OH)}_2$ ; f) HCHO.

QUÍMICA. 2006. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{V}_2\text{O}_5$
- b)  $\text{Ca(NO}_3)_2$
- c)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$
- d) Cromato de bario.
- e) Hidróxido de magnesio.
- f) Metanal ó Aldehido fórmico ó formaldehido

emestrada

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Fosfato de cobalto(III); b) Peróxido de bario; c) Dimetilamina; d)  $\text{BeH}_2$ ; e)  $\text{H}_2\text{SO}_3$ ; f)  $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_3$ .

QUÍMICA. 2006. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{CoPO}_4$

b)  $\text{BaO}_2$

c)  $\text{CH}_3\text{NHCH}_3$

d) Hidruro de berilio.

e) Ácido sulfuroso.

f) Etil metil eter.

emestrada

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Yoduro de mercurio(I); b) Hipoclorito de calcio; c) Fenol; d)  $N_2O$ ; e)  $NH_4MnO_4$ ; f)  $CH_3CONH_2$ .

QUÍMICA. 2006. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N

- a) HgI
- b)  $Ca(ClO)_2$
- c)  $C_6H_5OH$
- d) Óxido de nitrógeno(I).
- e) Permanganato de amonio.
- f) Etanamida ó acetamida.

emestrada

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Nitrito de plata; b) Peróxido de estroncio; c) Dimetil éter; d)  $K_2O$ ; e)  $FeCl_2$ ; f)  $CH_3CH_2CHOHCOOH$ .

QUÍMICA. 2006. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

a)  $AgNO_2$

b)  $SrO_2$

c)  $CH_3OCH_3$

d) Óxido de potasio.

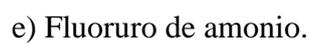
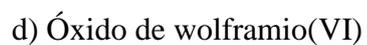
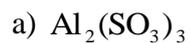
e) Cloruro de hierro(II).

f) Ácido 2-hidroxi butanoico.

emestrada

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfito de aluminio; b) Hidróxido de berilio; c) 1-Butino; d)  $\text{WO}_3$ ; e)  $\text{NH}_4\text{F}$ ; f)  $\text{CH}_2 = \text{CHCH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$   
QUÍMICA. 2006. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N



emestrada

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido hipocloroso; b) Fosfato de plata; c) 2-Pentanol; d)  $\text{PbO}_2$ ; e)  $\text{NaH}$ ; f)  $\text{HOOCCH}_2\text{COOH}$ .

QUÍMICA. 2006. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{HClO}$
- b)  $\text{Ag}_3\text{PO}_4$
- c)  $\text{CH}_3 - \text{CHOH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
- d) Óxido de plomo(IV)
- e) Hidruro de sodio
- f) Ácido propanodioico

emestrada