

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) Nitrito de plata; b) Hidróxido de magnesio; c) 1,1 Dicloroetano; d)  $\text{MoO}_3$ ; e)  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ ; f)  $\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{OH}$**   
**QUÍMICA. 2010. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A**

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{AgNO}_2$
- b)  $\text{Mg}(\text{OH})_2$
- c)  $\text{CH}(\text{Cl})_2\text{CH}_3$
- d) Trióxido de molibdeno.
- e) Fosfato de calcio.
- f) Etano-1,2-diol

**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Peróxido de rubidio; b) Hidrogenocarbonato de calcio; c) Butanona; d)  $\text{BeH}_2$ ; e)  $\text{HClO}_4$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CONH}_2$**   
**QUÍMICA. 2010. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

### R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{Rb}_2\text{O}_2$
- b)  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
- c)  $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$
- d) Hidruro de berilio.
- e) Ácido perclórico.
- f) Etanoamida.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Permanganato de bario; b) Peróxido de potasio; c) Triclorometano; d) HgO ; e) ZnS ; f)  $\text{CH}_2 = \text{CHCH}_3$   
QUÍMICA. 2010. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{Ba}(\text{MnO}_4)_2$
- b)  $\text{K}_2\text{O}_2$
- c)  $\text{Cl}_3\text{CH}$
- d) Óxido de mercurio(II)
- e) Sulfuro de cinc.
- f) Propeno.

**Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hidrogenocarbonato de sodio; b) Hidróxido de cobre(I); c) Pent-1-ino; d)  $\text{Ca}(\text{BrO}_3)_2$ ; e)  $\text{PH}_3$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$**   
**QUÍMICA. 2010. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

### R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{NaHCO}_3$
- b)  $\text{CuOH}$
- c)  $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{C} \equiv \text{CH}$
- d) Bromato de calcio
- e) Trihidruro de fósforo. Fosfano
- f) Propanal.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Pentafluoruro de antimonio; b) Óxido de plomo(II); c) Hex-4-en-2-ol; d)  $V_2O_5$ ; e)  $HNO_2$ ; f)  $CH_3C \equiv CCH_3$   
QUÍMICA. 2010. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N

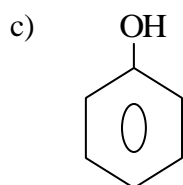
- a)  $SbF_5$
- b)  $PbO$
- c)  $CH_3 - CH = CH - CH_2 - CHOH - CH_3$
- d) Pentaóxido de divanadio
- e) Ácido nitroso.
- f) But-2-ino.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfato de manganeso (II); b) Hidróxido de cesio; c) Fenol; d)  $\text{TiO}_2$ ; e)  $\text{CaHPO}_4$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_3$   
QUÍMICA. 2010. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{MnSO}_4$

b)  $\text{CsOH}$



d) Dióxido de titanio.

e) Hidrógenofosfato de calcio.

f) Metil propil éter.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfito de potasio; b) Hidróxido de estroncio; c) Ciclobutano; d) NaClO; e) CO<sub>2</sub>; f) CH<sub>3</sub>NHCH<sub>3</sub>  
QUÍMICA. 2010. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) K<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>

b) Sr(OH)<sub>2</sub>

c) C<sub>4</sub>H<sub>8</sub> ó



d) Hipoclorito de sodio

e) Dióxido de carbono.

f) Dimetil amina.



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Bromuro de hidrógeno; b) Carbonato de calcio; c) Ácido butanodioico; d)  $\text{ZnH}_2$ ; e)  $\text{AgOH}$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$   
QUÍMICA. 2010. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{HBr}$

b)  $\text{CaCO}_3$

c)  $\text{HOOC}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{COOH}$

d) Hidruro de cinc

e) Hidróxido de plata.

f) Cloroetano.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Dióxido de azufre; b) Ácido hipobromoso;  
c) Buta-1,3-dieno; d)  $\text{Na}_2\text{O}_2$ ; e)  $\text{BaCO}_3$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COCH}_3$   
QUÍMICA. 2010. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{SO}_2$

b)  $\text{HBrO}$

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

d) Peróxido de sodio

e) Carbonato de bario.

f) Pentan-2-ona.

**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Seleniuro de hidrógeno; b) Hidróxido de cobalto(II); c) Propilamina d)  $\text{PbCrO}_4$  e)  $\text{Au}_2\text{O}_3$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$**   
**QUÍMICA. 2010. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

### R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{H}_2\text{Se}$

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

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

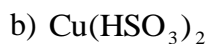
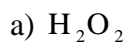
d) Cromato de plomo(II)

e) Óxido de oro(III).

f) Etanol.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Peróxido de hidrógeno; b) Hidrogenosulfito de cobre(II); c) 2,2,4-trimetilpentano; d)  $\text{KClO}_4$ ; e)  $\text{Fe}(\text{OH})_2$ ; f)  $\text{CH}_3\text{COOH}$   
QUÍMICA. 2010. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N



d) Perclorato de potasio.

e) Hidróxido de hierro(II).

f) Ácido acético.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Cromato de plata; b) Óxido de estaño(IV);  
c) But-1-eno; d)  $\text{CaBr}_2$ ; e)  $\text{Zn}(\text{OH})_2$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$   
QUÍMICA. 2010. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{Ag}_2\text{CrO}_4$
- b)  $\text{SnO}_2$
- c)  $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
- d) Bromuro de calcio.
- e) Hidróxido de cinc(II).
- f) Propan-2-ol.