

## 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 hierro(II); b) Hidruro de berilio; c) Trimetilamina; d)  $\text{TiO}_2$ ; e) KOH; f)  $\text{HOCH}_2\text{COOH}$**   
**QUÍMICA. 2005. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A**

R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{Fe}(\text{NO}_2)_2$
- b)  $\text{BeH}_2$
- c)  $(\text{CH}_3)_3\text{N}$
- d) Óxido de titanio(IV)
- e) Hidróxido de potasio
- f) Ácido hidróxietanoico

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Yoduro de oro(III); b) Peróxido de hidrógeno; c) 2-Buteno; d)  $\text{KMnO}_4$ ; e)  $\text{HBrO}_3$ ; f)  $\text{CH}_3\text{COCH}_3$ .  
QUÍMICA. 2005. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{AuI}_3$

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

c)  $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$

d) Permanganato potásico

e) Ácido brómico

f) Propanona. Acetona.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfito de manganeso(II); b) Cloruro de amonio; c) *m*-Dimetilbenceno; d) CaO ; e) GaH<sub>3</sub> ; f) CH<sub>3</sub>COOH .

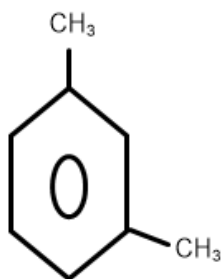
QUIMICA. 2005. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

### R E S O L U C I Ó N

a) MnSO<sub>3</sub>

b) NH<sub>4</sub>Cl

c)



d) Óxido de calcio.

e) Hidruro de galio(III).

f) Ácido acético.

**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de hierro(III); b) Ácido crómico; c) 2-Butino; d) N<sub>2</sub>O ; e) CdS ; f) CH<sub>3</sub>NHCH<sub>3</sub>.**

**QUIMICA. 2005. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

### R E S O L U C I Ó N

a) Fe(OH)<sub>3</sub>

b) H<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub>

c) CH<sub>3</sub> - C ≡ C - CH<sub>3</sub>

d) Óxido de nitrógeno(I). Monóxido de dinitrógeno.

e) Sulfuro de cadmio.

f) Dimetil amina.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidrogenosulfato de potasio; b) Óxido de aluminio; c) Metilbutano; d)  $\text{SF}_4$ ; e)  $\text{HIO}$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$ .

QUIMICA. 2005. RESERVA 2 EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{KHSO}_4$

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

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

d) Fluoruro de azufre(IV).

e) Ácido hipoyodoso.

f) Propan-2-ol.

**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de magnesio; b) Yodato de bario; c) Ácido propanoico; d)  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ; e)  $\text{K}_2\text{O}_2$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$ .  
QUIMICA. 2005. RESERVA 2 EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

### R E S O L U C I Ó N

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

b)  $\text{Ba}(\text{IO}_3)_2$

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

d) Ácido fosfórico.

e) Peróxido de potasio.

f) Propanal.

**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfuro de hidrógeno; b) Tetrahidruro de silicio; c) Fenol; d)  $\text{LiClO}_3$ ; e)  $\text{MnO}_2$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{CH}_3$ .**

**QUIMICA. 2005. RESERVA 3 EJERCICIO 1 OPCIÓN A**

## R E S O L U C I Ó N

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

b)  $\text{SiH}_4$

c)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$

d) Clorato de litio.

e) Óxido de manganeso(IV).

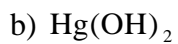
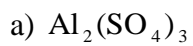
f) Pent-2-eno.



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfato de aluminio; b) Hidróxido de mercurio(II); c) 2-Metil-3-hexanol; d)  $\text{HNO}_3$ ; e)  $\text{Cl}_2\text{O}_5$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_3$ .

QUIMICA. 2005. RESERVA 3 EJERCICIO 1 OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N



d) Ácido nítrico.

e) Óxido de cloro(V).

f) Dietileter.

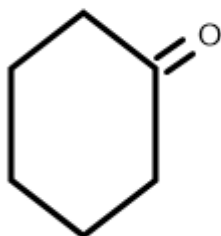
Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Trióxido de azufre; b) Peróxido de calcio; c) Ciclohexanona; d)  $\text{HIO}_3$ ; e)  $\text{Al}(\text{HSeO}_4)_3$ ; f)  $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3$   
QUIMICA. 2005. RESERVA 4 EJERCICIO 1 OPCIÓN A

### R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{SO}_3$

b)  $\text{CaO}_2$

c)



d) Ácido yódico.

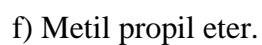
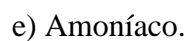
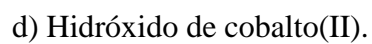
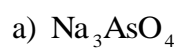
e) Hidrógenoseleniato de aluminio

f) Acetato de etilo.

**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ortoarseniato de sodio; b) Cloruro de amonio; c) 1,4-Butanodiol; d)  $\text{Co}(\text{OH})_2$ ; e)  $\text{NH}_3$ ; f)  $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ .**

**QUIMICA. 2005. RESERVA 4 EJERCICIO 1 OPCIÓN B**

## R E S O L U C I Ó N



**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de cobalto(II); b) Dicromato de potasio; c) Propino; d)  $\text{Sn}(\text{OH})_4$ ; e)  $\text{HBrO}_2$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CONH}_2$**   
**QUÍMICA. 2005. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A**

### R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{CoO}$

b)  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$

c)  $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CH}$

d) Hidróxido de estaño(IV).

e) Ácido bromoso.

f) Etanamida ó acetamida

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidrogenocarbonato de sodio; b) Peróxido de estroncio; c) Nitrobenceno; d)  $\text{PH}_3$ ; e)  $\text{Ag}_2\text{CrO}_4$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHClCH}_2\text{CH}_3$   
QUÍMICA. 2005. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{NaHCO}_3$

b)  $\text{SrO}_2$

c)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$

d) Trihidruro de fósforo. Fosfano.

e) Cromato de plata.

f) 3-cloropentano.