

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) $\text{Cr}(\text{OH})_3$; f) HCOOH
QUÍMICA. 2006. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$
- b) H_2S
- c) $\text{CH}_2 = \text{COH} - \text{CH} = \text{CHOH}$
- d) Óxido de arsénico (III)
- e) Hidróxido de cromo (III)
- f) Ácido metanoico ó ácido fórmico.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido nitroso; b) Yoduro de níquel (II); c) 1,2-Etanodiol; d) HMnO_4 ; e) ZrO_2 ; f) HOCH_2CHO .
QUÍMICA. 2006. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) HNO_2
- b) NiI_2
- c) $\text{CH}_2\text{OH} - \text{CH}_2\text{OH}$
- d) Ácido permangánico
- e) Óxido de circonio (IV)
- f) 2-hidroxi etanal.

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) 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) 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) 1-penten-4-ona.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de mercurio (II); b) Clorato de potasio
c) Ácido 3-metilhexanoico; d) MgH_2 ; e) $\text{Co}(\text{OH})_3$; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NHCH}_3$.

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

R E S O L U C I Ó N

- a) HgO
- b) KClO_3
- c) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{COOH}$
- 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) Na_2CrO_4 ; e) 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

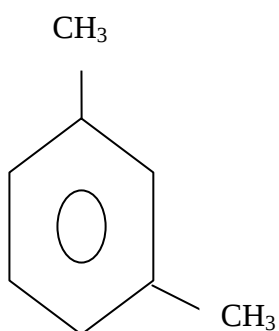
- a) NaHCO_3
- b) Mn_2O_3
- c) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$
- d) Cromato de sodio.
- e) Ioduro de cobre (I).
- f) Propil amina.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfito de estaño; (II) b) Hidróxido de cobre (II); c) *m*-Dimetilbenceno; d) Ag_2O ; e) 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) SnSO_3

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



c)

d) Óxido de plata.

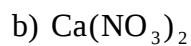
e) Hipobromito de potasio.

f) Metil propil eter.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de vanadio (V); b) Nitrato de calcio; c) Ácido pentanoico; d) BaCrO_4 ; e) Mg(OH)_2 ; f) HCHO .

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

R E S O L U C I Ó N



d) Cromato de bario.

e) Hidróxido de magnesio.

f) Metanal ó Aldehído fórmico ó formaldehído

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Fosfato de cobalto (III); b) Peróxido de bario; c) Dimetilamina; d) BeH_2 ; e) H_2SO_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) CoPO_4
- b) BaO_2
- c) CH_3NHCH_3
- d) Hidruro de berilio.
- e) Ácido sulfuroso.
- f) Etil metil eter.

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) $\text{Ca}(\text{ClO})_2$
- c) $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$
- d) Óxido de nitrógeno (I).
- e) Permanganato de amonio.
- f) Etanamida ó acetamida.

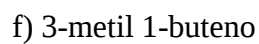
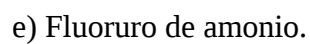
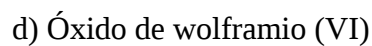
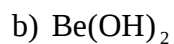
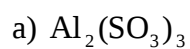
Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Nitrito de plata; b) Peróxido de estroncio; c) Dimetil éter; d) K_2O ; e) $FeCl_2$; f) $CH_3CH_2CHOHCOOH$.
QUÍMICA. 2006. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

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.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfito de aluminio; b) Hidróxido de berilio; c) 1-Butino; d) WO_3 ; e) NH_4F ; 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



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido hipocloroso; b) Fosfato de plata; c) 2-Pentanol; d) PbO_2 ; e) 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) HClO

b) Ag_3PO_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 ó ácido malónico