

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) Nitrobenzeno; d) 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) Ni_2O_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) CaO_2 ; e) 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) 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)₃ ; f) CH₂OHCH₂CH₂OH
QUÍMICA. 2011. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) H₃PO₄
- b) Ba(MnO₄)₂
- c) CH₃ – 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) 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) BaO_2
- b) Co_2O_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) HClO_2 ; e) Ni_2Se_3 ; f) CH_2Cl_2
QUÍMICA. 2011. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) SO_2

b) NH_4NO_3

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

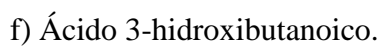
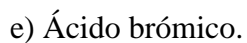
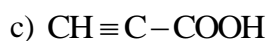
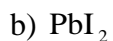
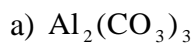
d) Ácido cloroso

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) Ca(OH)_2 ; e) 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



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) H_3PO_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) H_2S

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

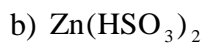
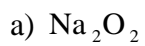
d) Hidrógenosulfato de magnesio

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) CuCl_2 ; e) $\text{Pb}(\text{HS})_2$; f) CH_3CHO
QUÍMICA. 2011. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N



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) Na_2CO_3
- c) CH_3CHCl_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) Na_2SO_4 ; e) 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) CaO

b) H_3BO_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.