

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) 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) AgNO_2

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

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

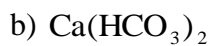
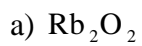
d) Trióxido de molibdeno.

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) BeH_2 ; e) HClO_4 ; f) CH_3CONH_2
QUÍMICA. 2010. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N



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) K_2O_2
- c) Cl_3CH
- 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) 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) NaHCO_3

b) 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

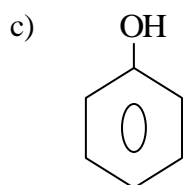
- a) SbF_5
- b) PbO
- c) $CH_3 - CH = CH - CH_2 - CHOH - CH_3$
- d) Pentaóxido de divanadio
- e) Ácido nitroso.
- f) But-2-ino.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfato de manganeso (II); b) Hidróxido de cesio; c) Fenol; d) TiO_2 ; e) 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) MnSO_4

b) 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) CO₂; f) CH₃NHCH₃
QUÍMICA. 2010. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) K₂SO₃

b) Sr(OH)₂

c) C₄H₈ 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) ZnH_2 ; e) 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) HBr
- b) 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) Na_2O_2 ; e) 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) SO_2
- b) 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) PbCrO_4 e) Au_2O_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) H_2Se

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

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

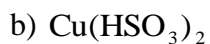
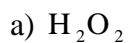
d) Cromato de plomo(II)

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) KClO_4 ; e) $\text{Fe}(\text{OH})_2$; f) CH_3COOH
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) 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) Ag_2CrO_4
- b) 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.