

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) Peróxido de bario; b) Ácido clórico; c) 1,2-Etanodiol; d) MnI_2 ; e) FeSO_4 ; f) $\text{CH} \equiv \text{CH}$
QUÍMICA. 2003. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) BaO_2
- b) HClO_3 .
- c) $\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{OH}$.
- d) Yoduro de manganeso(II). Diyoduro de manganeso.
- e) Sulfato de hierro(II).
- f) Etino. Acetileno.

**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de plata ; b) Fluoruro de hidrógeno
c) Etanoamida ; d) $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$; e) H_2O_2 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$
QUÍMICA. 2003. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

R E S O L U C I Ó N

- a) AgOH
- b) HF.
- c) CH_3CONH_2 .
- d) Sulfato de amonio.
- e) Peróxido de hidrógeno. Agua oxigenada.
- f) Ácido propanoico. Ácido propiónico.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfito de calcio; b) Hidróxido de estroncio; c) Metanal; d) PtI_2 ; e) H_3PO_4 ; f) $\text{CH}_2 = \text{CHCH} = \text{CH}_2$
QUÍMICA. 2003. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) CaSO_3 .
- b) $\text{Sr}(\text{OH})_2$.
- c) HCHO .
- d) Yoduro de platino(II).
- e) Ácido fosfórico.
- f) But-1,3-dieno.

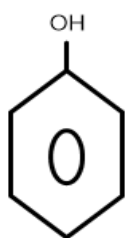
Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido perclórico; b) Óxido de titanio(IV) ;
c) Fenol ; d) PbF_2 ; e) NH_4HCO_3 ; f) $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$
QUÍMICA. 2003. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) HClO_4 .

b) TiO_2 .

c)



d) Fluoruro de plomo(II).

e) Hidrogenocarbonato de amonio.

f) Etanoato de metilo. Acetato de metilo.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de zirconio(IV); b) Sulfuro de arsénico(III); c) 3-Metilpentano ; d) KMnO_4 ; e) LiH ; f) CH_3COCH_3
QUÍMICA. 2003. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) ZrO_2 .

b) As_2S_3 .

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

d) Permanganato potásico.

e) Hidruro de litio.

f) Propanona (Acetona).

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de magnesio; b) Yodato de potasio; c) Etilmetil éter; d) NaClO; e) H_2Se ; f) $\text{CH}_2\text{BrCHBrCH}_2\text{CH}_3$
QUÍMICA. 2003. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) $\text{Mg}(\text{OH})_2$.
- b) KIO_3 .
- c) $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_3$.
- d) Hipoclorito de sodio.
- e) Seleniuro de hidrógeno. Ácido selenhídrico
- f) 1,2-Dibromobutano.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Bromuro de hidrógeno; b) Fosfato de litio; c) 2-Buteno; d) $\text{Co}(\text{OH})_2$; e) HNO_2 ; f) CH_3CHO
QUÍMICA. 2003. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) HBr.
- b) Li_3PO_4 .
- c) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$.
- d) Hidróxido de cobalto(II). Dihidróxido de cobalto.
- e) Ácido nitroso.
- f) Etanal. Acetaldehído.

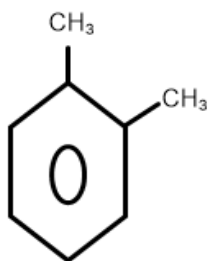
Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidrogenocarbonato de cesio; b) Óxido de cadmio; c) *o*-Dimetilbenceno; d) $\text{Al}(\text{OH})_3$; e) CrF_3 ; f) $(\text{CH}_3)_3\text{N}$
QUÍMICA. 2003. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) CsHCO_3 .

b) CdO .

c)



d) Hidróxido de aluminio(III). Trihidróxido de aluminio.

e) Trifluoruro de cromo. Fluoruro de cromo(III).

f) Trimetilamina.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Cromato de calcio; b) Peróxido de estroncio; c) 2-Pentanona; d) HClO_2 ; e) N_2O_5 ; f) $\text{CH}_2 = \text{CHCH}_2\text{CH} = \text{CHCH}_3$
QUÍMICA. 2003. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) CaCrO_4 .
- b) SrO_2 .
- c) $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$.
- d) Ácido cloroso.
- e) Pentaóxido de dinitrógeno. Óxido de nitrógeno(V).
- f) Hexa-1,4-dieno.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfuro de cinc; b) Ácido bromoso;
c) Metilpropano; d) CO; e) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$; f) $\text{CH}_2\text{OHCHOHCH}_2\text{OH}$
QUÍMICA. 2003. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) ZnS

b) HBrO_2 .

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

d) Monóxido de carbono. Óxido de carbono(II).

e) Nitrato de hierro(III).

f) Propano-1,2,3-triol. Glicerina.

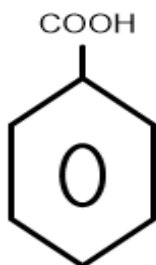
Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de cromo(III) ; b) Nitrato de magnesio
c) Ácido benzoico ; d) HgS e) H_3BO_3 ; f) $CHCl_3$
QUÍMICA. 2003. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) Cr_2O_3 .

b) $Mg(NO_3)_2$.

c)



d) Sulfuro de mercurio(II).

e) Ácido bórico.

f) Triclorometano. Cloroformo.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Dihidrogenofosfato de aluminio; b) Cloruro de estaño(IV) ; c) 2-Propanol ; d) $\text{Cu}(\text{BrO}_2)_2$; e) SbH_3 ; f) CH_3OCH_3
QUÍMICA. 2003. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) $\text{Al}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$.
- b) SnCl_4 .
- c) $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$
- d) Bromito de cobre(II).
- e) Estibano. Trihidruro de antimonio.
- f) Dimetiléter. Éter metílico.