

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

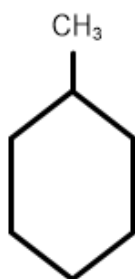
Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfuro de potasio; b) Ácido brómico; c) Metilciclohexano; d) $\text{Bi}(\text{OH})_3$; e) NaH_2PO_4 ; f) $\text{CH}_2 = \text{CHCH} = \text{CHCH}_3$.
QUÍMICA. 2004. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) K_2S .

b) HBrO_3 .

c)



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

e) Dihidrogenofosfato de sodio.

f) Pent-1,3-dieno.

**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Cromato de plata; b) Seleniuro de hidrógeno; c) Ácido benzoico d) CaH_2 ; e) NO_2 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$.
QUÍMICA. 2004. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

R E S O L U C I Ó N

- a) Ag_2CrO_4 .
- b) H_2Se .
- c) $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$.
- d) Hidruro de calcio. Dihidruro de calcio.
- e) Dióxido de nitrógeno. Óxido de nitrógeno(IV).
- f) Etanol. Alcohol etílico.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de berilio; b) Ácido perclórico; c) Dietilamina; d) CuBr_2 e) $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$; f) CH_3CHO .

QUÍMICA. 2004. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) $\text{Be}(\text{OH})_2$.

b) HClO_4 .

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

d) Bromuro de cobre (II). Dibromuro de cobre.

e) Dicromato de sodio.

f) Etanal. Acetaldehído.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidruro de magnesio; b) Sulfato de potasio; c) 3-Metilhexano; d) Sb_2O_3 ; e) HIO_3 ; f) $\text{CH}_3\text{CHFCH}_3$.

QUÍMICA. 2004. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) MgH_2 .
- b) K_2SO_4 .
- c) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
- d) Óxido de antimonio (III). Trióxido de diantimonio.
- e) Ácido iódico.
- f) 2-Flúorpropano. Fluoruro de isopropilo.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido cloroso; b) Hidróxido de magnesio; c) Metanol; d) Na_2S ; e) CoPO_4 ; f) $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CH}$.

QUÍMICA. 2004. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) HClO_2 .

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

c) CH_3OH

d) Sulfuro de sodio.

e) Fosfato de cobalto(III).

f) Propino. Acetileno.

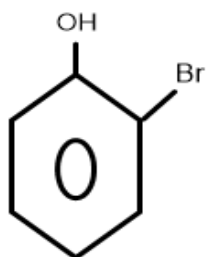
Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de oro(III); b) Nitrito de cinc;
c) *o*-Bromofenol; d) $\text{Al}(\text{HSO}_4)_3$; e) SiCl_4 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$.
QUÍMICA. 2004. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) Au_2O_3 .

b) $\text{Zn}(\text{NO}_2)_2$.

c)



d) Hidrogenosulfato de aluminio.

e) Tetracloruro de silicio. Cloruro de silicio(IV).

f) Propanato de metilo. Propionato de metilo.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de platino(II); b) Nitrato de hierro(III); c) 1,2-Dicloroetano; d) NaH; e) HBrO; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCH}_3$.
QUÍMICA. 2004. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) PtO.
- b) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$.
- c) $\text{CH}_2\text{ClCH}_2\text{Cl}$.
- d) Hidruro de sodio.
- e) Ácido hipobromoso.
- f) Butanona.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Peróxido de bario; b) Fluoruro de plomo(II) ;
c) Metano d) Bi_2O_3 ; e) H_2SO_3 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CONH}_2$
QUÍMICA. 2004. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) BaO_2 .
- b) PbF_2 .
- c) CH_4 .
- d) Óxido de bismuto (III). Trióxido de dibismuto.
- e) Ácido sulfuroso.
- f) Propanamida.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Peróxido de estroncio; b) Cromato de estaño(IV) ; c) 2-Butanol ; d) Li_2SO_4 ; e) KOH ; f) CH_3CHBr_2
QUÍMICA. 2004. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) SrO_2 .
- b) $\text{Sn}(\text{CrO}_4)_2$.
- c) $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{CH}_3$.
- d) Sulfato de litio.
- e) Hidróxido de potasio.
- f) 1,1-Dibromoetano.

**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidruro de berilio ; b) Permanganato de sodio
c) Ácido propenoico ; d) N_2O_3 ; e) $Ca(BrO_3)_2$; f) CH_3OCH_3
QUÍMICA. 2004. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

R E S O L U C I Ó N

- a) BeH_2 .
- b) $NaMnO_4$.
- c) $CH_2 = CHCOOH$.
- d) Óxido de nitrógeno(III).
- e) Bromato de calcio.
- f) Dimetiléter.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Fluoruro de hidrógeno ; b) Hidróxido de litio ; c) Nitrobenzeno ; d) Na_2O_2 ; e) $\text{Ni}(\text{ClO}_3)_2$; f) $\text{CH}_2 = \text{CHCH} = \text{CH}_2$
QUÍMICA. 2004. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) HF.

b) LiOH.

c)



d) Peróxido de sodio.

e) Clorato de níquel(II).

f) But-1,3-dieno.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Nitrito de sodio ; b) Hidrogenocarbonato de potasio ; c) Ácido 2-hidroxitbutanoico ; d) NH_4Cl ; e) SO_2 ; f) $(\text{CH}_3)_3\text{N}$
QUÍMICA. 2004. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) NaNO_2 .
- b) KHCO_3 .
- c) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHOHCOOH}$.
- d) Cloruro de amonio.
- e) Dióxido de azufre. Óxido de azufre(IV).
- f) Trimetilamina.