

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 hierro(II); b) Hidruro de berilio; c) Trimetilamina; d) TiO_2 ; e) KOH; f) HOCH_2COOH
QUÍMICA. 2005. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) $\text{Fe}(\text{NO}_2)_2$
- b) BeH_2
- c) $(\text{CH}_3)_3\text{N}$
- d) Óxido de titanio(IV)
- e) Hidróxido de potasio
- f) Ácido hidróxietanoico

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Yoduro de oro(III); b) Peróxido de hidrógeno; c) 2-Buteno; d) KMnO_4 ; e) HBrO_3 ; f) CH_3COCH_3 .
QUÍMICA. 2005. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) AuI_3

b) H_2O_2

c) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$

d) Permanganato potásico

e) Ácido brómico

f) Propanona. Acetona.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfito de manganeso(II); b) Cloruro de amonio; c) *m*-Dimetilbenceno; d) CaO ; e) GaH₃ ; f) CH₃COOH .

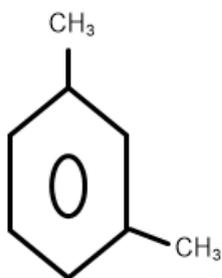
QUIMICA. 2005. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) MnSO₃

b) NH₄Cl

c)



d) Óxido de calcio.

e) Hidruro de galio(III).

f) Ácido acético.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de hierro(III); b) Ácido crómico; c) 2-Butino; d) N₂O ; e) CdS ; f) CH₃NHCH₃.

QUIMICA. 2005. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) Fe(OH)₃

b) H₂CrO₄

c) CH₃ - C ≡ C - CH₃

d) Óxido de nitrógeno(I). Monóxido de dinitrógeno.

e) Sulfuro de cadmio.

f) Dimetil amina.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidrogenosulfato de potasio; b) Óxido de aluminio; c) Metilbutano; d) SF_4 ; e) HIO ; f) $CH_3CHOHCH_3$.

QUIMICA. 2005. RESERVA 2 EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) $KHSO_4$

b) Al_2O_3

c) $CH_3CH(CH_3)CH_2CH_3$

d) Fluoruro de azufre(IV).

e) Ácido hipoyodoso.

f) Propan-2-ol.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de magnesio; b) Yodato de bario; c) Ácido propanoico; d) H_3PO_4 ; e) K_2O_2 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$.
QUIMICA. 2005. RESERVA 2 EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

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

b) $\text{Ba}(\text{IO}_3)_2$

c) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$

d) Ácido fosfórico.

e) Peróxido de potasio.

f) Propanal.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfuro de hidrógeno; b) Tetrahidruro de silicio; c) Fenol; d) LiClO_3 ; e) MnO_2 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{CH}_3$.

QUIMICA. 2005. RESERVA 3 EJERCICIO 1 OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) H_2S

b) SiH_4

c) $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$

d) Clorato de litio.

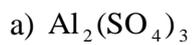
e) Óxido de manganeso(IV).

f) Pent-2-eno.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfato de aluminio; b) Hidróxido de mercurio(II); c) 2-Metil-3-hexanol; d) HNO_3 ; e) Cl_2O_5 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_3$.

QUIMICA. 2005. RESERVA 3 EJERCICIO 1 OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N



d) Ácido nítrico.

e) Óxido de cloro(V).

f) Dietileter.

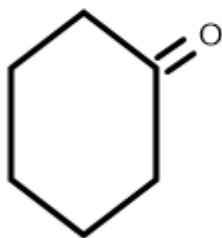
Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Trióxido de azufre; b) Peróxido de calcio; c) Ciclohexanona; d) HIO_3 ; e) $\text{Al}(\text{HSeO}_4)_3$; f) $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3$
QUIMICA. 2005. RESERVA 4 EJERCICIO 1 OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) SO_3

b) CaO_2

c)



d) Ácido yódico.

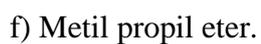
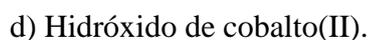
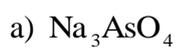
e) Hidrógenoseleniato de aluminio

f) Acetato de etilo.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ortoarseniato de sodio; b) Cloruro de amonio; c) 1,4-Butanodiol; d) $\text{Co}(\text{OH})_2$; e) NH_3 ; f) $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$.

QUIMICA. 2005. RESERVA 4 EJERCICIO 1 OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de cobalto(II); b) Dicromato de potasio; c) Propino; d) $\text{Sn}(\text{OH})_4$; e) HBrO_2 ; f) CH_3CONH_2
QUÍMICA. 2005. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) CoO

b) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$

c) $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CH}$

d) Hidróxido de estaño(IV).

e) Ácido bromoso.

f) Etanamida ó acetamida

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidrogenocarbonato de sodio; b) Peróxido de estroncio; c) Nitrobenceno; d) PH_3 ; e) Ag_2CrO_4 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHClCH}_2\text{CH}_3$
QUÍMICA. 2005. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) NaHCO_3

b) SrO_2

c) $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$

d) Trihidruro de fósforo. Fosfano.

e) Cromato de plata.

f) 3-cloropentano.