

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) Permanganato de cobalto(II); b) Ácido bórico
c) 2-Metilpentano; d) $\text{Sr}(\text{OH})_2$; e) KH_2PO_4 ; f) $(\text{CH}_3)_3\text{N}$.
QUÍMICA. 2008. JUNIO EJERCICIO 1. OPCIÓN A**

R E S O L U C I Ó N

- a) $\text{Co}(\text{MnO}_4)_2$
- b) H_3BO_3
- c) $\text{CH}_3 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
- d) Hidróxido de estroncio. Dihidróxido de estroncio.
- e) Dihidrógenofosfato de potasio.
- f) Trimetilamina.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido perclórico; b) Seleniuro de hidrógeno; c) Pent-4-en-2-ol; d) LiH ; e) OsO₄; f) CH₃CHO
QUÍMICA. 2008. JUNIO EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) HClO₄
- b) H₂Se
- c) CH₃ - CHOH - CH₂ - CH = CH₂
- d) Hidruro de Litio
- e) Óxido de osmio(VIII). Tetraóxido de osmio.
- f) Etanal ó Acetaldehído

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidrogenocarbonato de sodio. b) Óxido de oro(III). c) Metilbutano d) PH_3 . e) HClO_2 . f) $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$.
QUÍMICA. 2008. RESERVA 1 EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) NaHCO_3 .
- b) Au_2O_3 .
- c) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$.
- d) Trihidruro de fósforo. Fosfano.
- e) Ácido cloroso.
- f) Acetato de metilo. Etanato de metilo.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de galio; b) Bromato de estroncio; c) Propan-1-ol; d) H_2SO_3 ; e) I_2O_3 ; f) CH_3CONH_2 .

QUÍMICA. 2008. RESERVA 1 EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) $\text{Ga}(\text{OH})_3$.
- b) $\text{Sr}(\text{BrO}_3)_2$.
- c) $\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{CH}_3$.
- d) Ácido sulfuroso.
- e) Óxido de yodo(III). Trióxido de diyodo.
- f) Etanamida. Acetamida.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Dicromato de potasio; b) Hidróxido de vanadio(V); c) Fenol; d) $(\text{NH}_4)_2\text{S}$; e) AlPO_4 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$.
QUÍMICA. 2008. RESERVA 2 EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$.

b) $\text{V}(\text{OH})_5$.

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

d) Sulfuro de amonio.

e) Fosfato de aluminio.

f) Ácido hexanoico.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de rubidio; b) Hipoclorito de berilio;
c) Propan-2-amina; d) $\text{Sn}(\text{CO}_3)_2$; e) CCl_4 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$
QUÍMICA. 2008. RESERVA 2 EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) Rb_2O .
- b) $\text{Be}(\text{ClO})_2$.
- c) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{NH}_2)\text{CH}_3$.
- d) Carbonato de estaño(IV).
- e) Tetracloruro de carbono.
- f) Propeno.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Fluoruro de boro; b) Nitrito de cobre(I);
c) Metanal; d) AsH_3 ; e) HIO ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$
QUÍMICA. 2008. RESERVA 3 EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

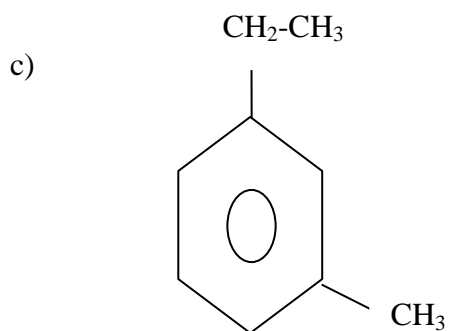
- a) BF_3 .
- b) CuNO_2 .
- c) HCHO .
- d) Trihidruro de arsénico. Arsano.
- e) Ácido hipoyodoso.
- f) Propilamina. Propanamina.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Cromato de plata; b) Peróxido de litio; c) 1,3-Etilmetilbenceno; d) CO ; e) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$; f) $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$
QUÍMICA. 2008. RESERVA 3 EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) Ag_2CrO_4 .

b) Li_2O_2 .



d) Monóxido de carbono.

e) Nitrato de plomo(II).

f) Butanona.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Carbonato de cinc; b) Óxido de titanio(IV); c) Ácido etanoico; d) $\text{Sc}(\text{OH})_3$; e) HgSO_4 ; f) HCHO .

QUÍMICA. 2008. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) ZnCO_3 .
- b) TiO_2 .
- c) CH_3COOH .
- d) Trihidróxido de escandio. Hidróxido de escandio(III).
- e) Sulfato de mercurio(II).
- f) Metanal. Formaldehído.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Arseniato de hierro(III). b) Peróxido de hidrógeno. c) But-3-en-1-ol. d) MgH_2 . e) H_2S . f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_3$
QUÍMICA. 2008. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) FeAsO_4 .
- b) H_2O_2 .
- c) $\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$.
- d) Dihidruro de magnesio. Hidruro de magnesio.
- e) Sulfuro de hidrógeno.
- f) Etilmetiléter. Metoxietano.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de paladio(IV); b) Nitrato de cobalto(III); c) Propanoato de metilo; d) Na_2O_2 ; e) SiF_4 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$
QUÍMICA. 2008. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) PdO_2
- b) $\text{Co}(\text{NO}_3)_3$
- c) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$
- d) Peróxido de sodio.
- e) Tetrafluoruro de silicio.
- f) Propano

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Bromuro de cadmio; b) Ácido selénico; c) Pent-1,3-dieno; d) Bi_2O_5 ; e) NH_4Cl ; f) $\text{CH}\equiv\text{CH}$.

QUÍMICA. 2008. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) CdBr_2

b) H_2SeO_4

c) $\text{CH}_2 = \text{CHCH} = \text{CHCH}_3$

d) Óxido de bismuto(V). Pentaóxido de dibismuto.

e) Cloruro de amonio

f) Etino. Acetileno