

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) Hidróxido de paladio(II); b) Ácido sulfúrico; c) Ácido 2-aminopropanoico; d) BeH_2 ; e) Ag_3AsO_4 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$
QUÍMICA. 2013. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) $\text{Pd}(\text{OH})_2$
- b) H_2SO_4
- c) $\text{CH}_3 - \text{CH}(\text{NH}_2) - \text{COOH}$
- d) Hidruro de berilio.
- e) Arseniato de plata.
- f) Propan-1-ol

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Peróxido de bario; b) Hidróxido de magnesio; c) Etanamida; d) $\text{Sn}(\text{IO}_3)_2$; e) V_2O_5 ; f) $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
QUÍMICA. 2013. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) BaO_2
- b) $\text{Mg}(\text{OH})_2$
- c) CH_3CONH_2
- d) Yodato de estaño(II).
- e) Óxido de vanadio(V).
- f) Pentan-2-ona

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Nitrato de hierro(II); b) Cromato de potasio; c) Ácido but-3-enoico d) Sc_2S_3 ; e) CaO_2 ; f) $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_3$
QUÍMICA. 2013. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$
- b) K_2CrO_4
- c) $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{COOH}$
- d) Sulfuro de escandio(III).
- e) Peróxido de calcio.
- f) 2-metilpropano

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Amoniac; b) Hidrogenosulfito de cobre(II);
c) Butan-2-ol; d) WO_3 ; e) KMnO_4 ; f) $\text{CH}_3\text{CHClCOOH}$
QUÍMICA. 2013. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) NH_3
- b) $\text{Cu}(\text{HSO}_3)_2$
- c) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHOHCH}_3$
- d) Trióxido de wolframio.
- e) Permanganato de potasio.
- f) Ácido 2-cloropropanoico

**Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Sulfuro de cadmio; b) Hidróxido de hierro(III)
c) Ácido 2-bromobutanoico; d) CrO_3 ; e) $\text{Hg}(\text{ClO}_2)_2$; f) CH_3COCH_3
QUÍMICA. 2013. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A**

R E S O L U C I Ó N

- a) CdS
- b) $\text{Fe}(\text{OH})_3$
- c) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHBrCOOH}$
- d) Trióxido de cromo.
- e) Clorito de mercurio(II).
- f) Propanona ó Acetona

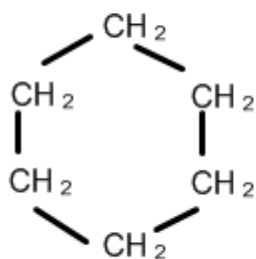
Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Dióxido de titanio; b) Fosfato de níquel(II);
c) Ciclohexano; d) CaCO_3 ; e) H_2O_2 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$
QUÍMICA. 2013. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

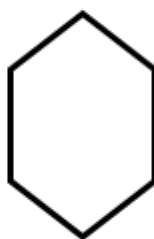
a) TiO_2

b) $\text{Ni}_3(\text{PO}_4)_2$

c)



ó



Ciclohexano

d) Carbonato de calcio.

e) Agua oxigenada. Peróxido de hidrógeno

f) Butanal

**Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hidróxido de plomo(II); b) Ácido cloroso;
c) But-1-ino; d) Cr_2O_3 ; e) $\text{Ba}(\text{MnO}_4)_2$; f) CH_4
QUÍMICA. 2013. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A**

R E S O L U C I Ó N

- a) $\text{Pb}(\text{OH})_2$
- b) HClO_2
- c) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{C} \equiv \text{CH}$
- d) Trióxido de dicromo. Óxido de cromo(III)
- e) Permanganato de bario.
- f) Metano

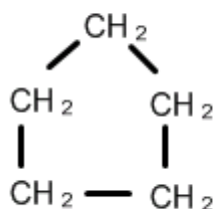
Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Cloruro de amonio; b) Carbonato de rubidio; c) Ciclopentano; d) Bi_2O_3 ; e) CCl_4 ; f) $\text{CH}_3\text{CHClCH}_3$
QUÍMICA. 2013. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) NH_4Cl

b) Rb_2CO_3

c)



ó



Ciclopentano

d) Trióxido de dibismuto. Óxido de bismuto(III)

e) Tetracloruro de carbono.

f) 2-cloropropano

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Óxido de molibdeno(IV); b) Nitrato de amonio; c) Metoxietano d) NaClO ; e) CaH_2 ; f) CH_3CONH_2
QUÍMICA. 2013. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) MoO_2

b) NH_4NO_3

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

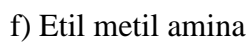
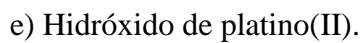
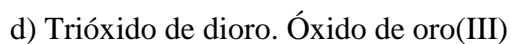
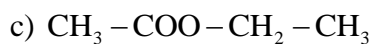
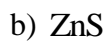
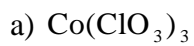
d) Hipoclorito de sodio.

e) Hidruro de calcio.

f) Etanamida

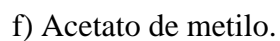
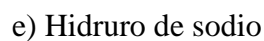
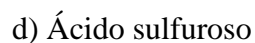
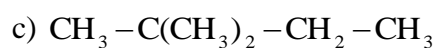
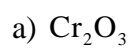
Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Clorato de cobalto(III); b) Sulfuro de cinc;
c) Etanoato de etilo d) Au_2O_3 ; e) $\text{Pt}(\text{OH})_2$; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NHCH}_3$
QUÍMICA. 2013. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de cromo(III); b) Ácido perclórico;
c) 2,2-Dimetilbutano; d) H_2SO_3 ; e) NaH ; f) $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$
QUÍMICA. 2013. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Ácido nitroso; b) Hidróxido de plomo(IV); c) Nitrobenzeno d) HIO_3 ; e) $\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2$; f) $(\text{CH}_3)_3\text{N}$
QUÍMICA. 2013. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) HNO_2
- b) $\text{Pb}(\text{OH})_4$
- c) $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$
- d) Ácido yódico.
- e) Fosfato de bario
- f) Trimetilamina.