

QUÍMICA

TEMA 0: FORMULACIÓN

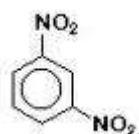
- Junio, Ejercicio 1, Opción A
- Junio, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 1, Ejercicio 1, Opción A
- Reserva 1, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 2, Ejercicio 1, Opción A
- Reserva 2, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 3, Ejercicio 1, Opción A
- Reserva 3, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 4, Ejercicio 1, Opción A
- Reserva 4, Ejercicio 1, Opción B
- Septiembre, Ejercicio 1, Opción A
- Septiembre, Ejercicio 1, Opción B

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Bromuro de cadmio; b) Sulfato de calcio;
c) 1,3-Dinitrobenceno; d) NaOH; e) CF_4 ; f) $\text{CH}\equiv\text{CCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$.
QUÍMICA. 2007. JUNIO EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) CdBr_2

b) CaSO_4



c)

d) Hidróxido de sodio

e) Tetrafluoruro de carbono

f) But-1-in-4-ol

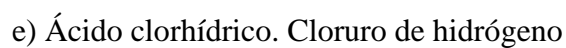
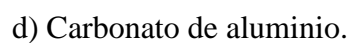
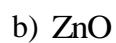
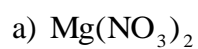
Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de antimonio(V); b) Perclorato de berilio; c) Dimetil éter; d) V_2O_5 ; e) H_2S ; f) CH_3CONH_2
QUÍMICA. 2007. JUNIO EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) $Sb(OH)_5$
- b) $Be(ClO_4)_2$
- c) CH_3OCH_3
- d) Óxido de vanadio(V). Pentaóxido de divanadio
- e) Sulfuro de hidrógeno
- f) Etanamida. Acetamida

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Nitrato de magnesio; b) Óxido de cinc; c) Etilmetilamina; d) $\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$; e) HCl ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$.
QUÍMICA. 2007. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfato de níquel(III); b) Cloruro de amonio; c) Ácido 2-cloropentanoico; d) OsO_4 ; e) NaH ; f) $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_3$.
QUÍMICA. 2007. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) $\text{Ni}_2(\text{SO}_4)_3$
- b) NH_4Cl
- c) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHClCOOH}$
- d) Óxido de osmio(VIII). Tetraóxido de osmio.
- e) Hidruro de sodio.
- f) Etilmetiléter. Etiloximetil.

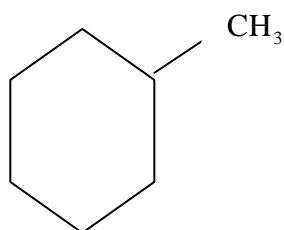
Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfuro de mercurio(II); b) Ácido nítrico; c) Metilciclohexano; d) B_2O_3 ; e) $CuOH$; f) $CH_3CH_2COCH_3$.
QUÍMICA. 2007. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) HgS

b) HNO_3

c)



d) Trióxido de diboro.

e) Hidróxido de cobre(I).

f) Butanona.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de plomo(IV); b) Clorito de bario; c) 5-Hidroxipentan-2-ona; d) LiHSO_3 ; e) K_2O_2 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$.

QUÍMICA. 2007. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

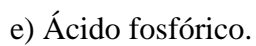
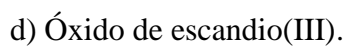
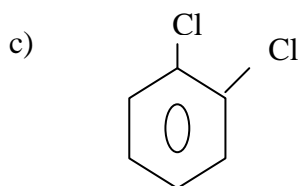
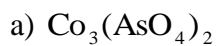
R E S O L U C I Ó N

- a) $\text{Pb}(\text{OH})_4$
- b) $\text{Ba}(\text{ClO}_2)_2$
- c) $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$
- d) Hidrogenosulfito de litio.
- e) Peróxido de potasio.
- f) But-2-eno

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Arseniato de cobalto(II); b) Sulfuro de galio(III) c) 1,2-Diclorobenceno; d) Sc_2O_3 ; e) H_3PO_4 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$.

QUÍMICA. 2007. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Permanganato de potasio; b) Seleniuro de plata; c) Butilamina; d) SO_3 ; e) H_2O_2 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHICH}_3$.

QUÍMICA. 2007. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) KMnO_4

b) Ag_2Se

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

d) Trióxido de azufre.

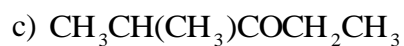
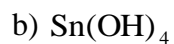
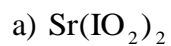
e) Peróxido de hidrógeno.

f) 2-Iodobutano.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Yodito de estroncio; b) Hidróxido de estaño(IV) c) Metilpentan-3-ona; d) SiH_4 ; e) CsCl ; f) $\text{BrCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$.

QUÍMICA. 2007. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N



d) Silano. Tetrahidruro de silicio

e) Cloruro de cesio.

f) 2-Bromoetanol

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Cromato de paladio(II); b) Nitrito de cobre(II); c) Ácido etanoico; d) PtO_2 ; e) HIO_3 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$.

QUÍMICA. 2007. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

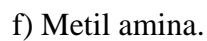
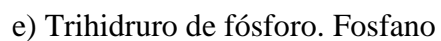
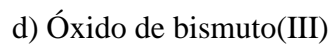
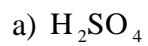
R E S O L U C I Ó N

- a) PdCrO_4
- b) $\text{Cu}(\text{NO}_2)_2$
- c) CH_3COOH
- d) Óxido de platino(IV).
- e) Ácido iódico.
- f) Propanoato de metilo.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido sulfúrico; b) Hipoclorito de sodio; c) Metilbutano; d) Bi_2O_3 ; e) PH_3 ; f) CH_3NH_2 .

QUÍMICA. 2007. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Dicromato de hierro(III); b) Sulfato de manganeso(II); c) Etanal; d) CaH_2 ; e) HClO_3 ; f) ClCH_2COOH
QUÍMICA. 2007. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

