

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

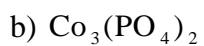
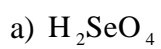
Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Fluoruro de amonio; b) Hidróxido de cadmio; c) 1-Bromo-2-cloropropano; d) PbO ; e) Hg(ClO₃)₂; f) CH₃COOCH₃
QUÍMICA. 2014. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) NH₄F
- b) Cd(OH)₂
- c) CH₃ – CHCl – CH₂Br
- d) Óxido de plomo(II).
- e) Clorato de mercurio(II).
- f) Etanoato de metilo o Acetato de metilo

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido selénico; b) Fosfato de cobalto(II);
c) Ciclopenteno; d) $\text{Mg}(\text{OH})_2$; e) Na_2O_2 ; f) $\text{CH}_3\text{CHOHCHO}$
QUÍMICA. 2014. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N



c)



d) Hidróxido de magnesio.

e) Peróxido de sodio.

f) 2-Hidroxiopropanal

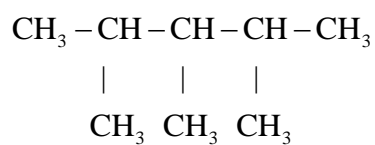
Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Nitrito de hierro(II); b) Ácido hipocloroso;
c) 2,3,4-trimetilpentano; d) Ag_2S ; e) $\text{Ba}(\text{MnO}_4)_2$; f) $\text{CH}_3 - \text{C} \equiv \text{C} - \text{CH}_3$
QUÍMICA. 2014. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) $\text{Fe}(\text{NO}_2)_2$

b) HClO

c)



d) Sulfuro de plata.

e) Permanganato de bario.

f) But-2-ino

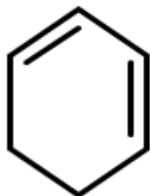
Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Nitruro de plomo(IV); b) Sulfato de rubidio;
c) Ciclohexa-1,3-dieno; d) $\text{Bi}(\text{OH})_3$; e) H_2CO_3 ; f) $\text{CH}_3\text{CHClCH}_3$
QUÍMICA. 2014. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) Pb_3N_4

b) Rb_2SO_4

c)



d) Hidróxido de bismuto(III).

e) Ácido carbónico.

f) 2-cloropropano ó cloruro de isopropilo

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hidróxido de estroncio; b) Dicromato de bario; c) Ácido 2,3-dihidroxitanoico; d) Al_2O_3 ; e) H_2MnO_4 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CONH}_2$.
QUÍMICA. 2014. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) $\text{Sr}(\text{OH})_2$
- b) BaCr_2O_7
- c) $\text{CH}_3 - \text{CHOH} - \text{CHOH} - \text{COOH}$
- d) Óxido de aluminio.
- e) Ácido mangánico.
- f) Propanamida

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Cromato de plata; b) Hidrogenocarbonato de potasio; c) Penta-1,4-diino; d) BaO₂; e) Ni(OH)₂; f) CH₂OHCOOH
QUÍMICA. 2014. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) Ag₂CrO₄
- b) KHCO₃
- c) CH≡C-CH₂-C≡CH
- d) Peróxido de bario.
- e) Hidróxido de níquel(II).
- f) Ácido hidroxietanoico

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Óxido de plomo(IV); b) Ácido periódico;
c) 2,2-diclorobutano; d) K_3PO_3 ; e) LiOH; f) CH_3CH_2CHO .

QUÍMICA. 2014. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) PbO_2

b) HIO_4

c) $CH_3 - CCl_2 - CH_2 - CH_3$

d) Ortofosfito de potasio.

e) Hidróxido de litio.

f) Propanal

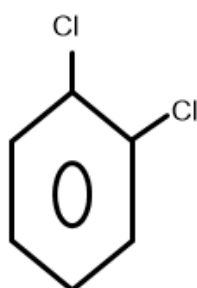
Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Ácido bórico; b) Hidruro de berilio;
c) 1,2-diclorobenceno; d) ZnSO_3 ; e) SF_6 ; f) $\text{CH}_3\text{CHOHCOOH}$.
QUÍMICA. 2014. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) H_3BO_3

b) BeH_2

c)



d) Sulfito de cinc.

e) Hexafluoruro de azufre.

f) Ácido 2-hidroxipropanoico

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Peróxido de sodio; b) Hidróxido de plata; c) Propanodial; d) BaSO_3 ; e) HIO_4 ; f) $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_3$.
QUÍMICA. 2014. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) Na_2O_2
- b) AgOH
- c) $\text{HOC}-\text{CH}_2-\text{CHO}$
- d) Sulfito de bario.
- e) Ácido peryódico.
- f) Etilmetileter

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Nitrito de cinc; b) Sulfuro de amonio;
c) Etanoato de propilo; d) HClO ; e) Pd(OH)₂ ; f) CH₃NHCH₃.
QUÍMICA. 2014. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) Zn(NO₂)₂
- b) (NH₄)₂S
- c) CH₃ - COO - CH₂ - CH₂ - CH₃
- d) Ácido hipocloroso.
- e) Hidróxido de paladio(II).
- f) Dimetil amina

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de cobre(I); b) Ácido nitroso;
c) 3-Hidroxibutanal; d) MgH_2 ; e) Li_3AsO_4 ; f) $(CH_3CH_2)_3N$
QUÍMICA. 2014. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) $CuOH$
- b) HNO_2
- c) $CH_3 - CHOH - CH_2 - CHO$
- d) Hidruro de magnesio
- e) Arseniato de litio
- f) Trietil amina.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de cobalto(III); b) Hidrogenosulfato de hierro(II); c) Propanamida; d) $\text{Hg}(\text{BrO}_3)_2$; e) HIO_3 ; f) $(\text{CH}_3)_2\text{CHCOCH}_3$
QUÍMICA. 2014. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) Co_2O_3

b) $\text{Fe}(\text{HSO}_4)_2$

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

d) Bromato de mercurio(II)

e) Ácido Yódico

f) Metilbutanona.