

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
- Septiembre, Ejercicio 1, Opción A
- Septiembre, Ejercicio 1, Opción B

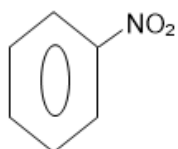
Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de níquel(III); b) Ácido peryódico;
c) Nitrobeneno; d) CrO_3 ; e) ZnH_2 ; f) $\text{CH}_3\text{CHOHCHO}$
QUÍMICA. 2016. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) $\text{Ni}(\text{OH})_3$

b) HIO_4

c)



d) Trióxido de cromo.

e) Dihidruro de cinc.

f) 2-Hidroxipropanal

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Nitruro de aluminio; b) Hidrogenocromato de cobre(II); c) 3-metilbut-1-ino; d) Sb_2O_5 ; e) Au_2S ; f) $\text{CH}_2\text{BrCH}_2\text{Br}$

QUÍMICA. 2016. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) AlN

b) $\text{Cu}(\text{HCrO}_4)_2$

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

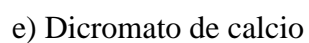
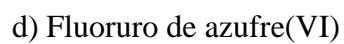
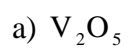
d) Pentaóxido de diantimonio.

e) Sulfuro de oro(I).

f) 1,2-Dibromoetano

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Óxido de vanadio(V); b) Ácido nitroso;
c) Metilpropeno; d) SF_6 ; e) $CaCr_2O_7$; f) $CH_3OCH_2CH_2CH_3$.
QUÍMICA. 2016. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hidróxido de berilio; b) Permanganato de bario; c) Propanoato de metilo; d) PtO_2 ; e) H_3AsO_3 ; f) $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CHO}$.
QUÍMICA. 2016. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) $\text{Be}(\text{OH})_2$
- b) $\text{Ba}(\text{MnO}_4)_2$
- c) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$
- d) Óxido de platino(IV)
- e) Ácido arsenioso.
- f) 3-Metilbutanal.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Carbonato de rubidio; b) Sulfuro de cobre(II); c) Penta-1,3-dieno; d) Sb_2O_3 ; e) NaH_2PO_4 ; f) $\text{CH}_2 = \text{CBrCH}_2\text{CH}_3$.
QUÍMICA. 2016. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) Rb_2CO_3
- b) CuS
- c) $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_3$
- d) Óxido de antimonio(III)
- e) Dihidrogenofosfato de sodio
- f) 2-bromobut-1-eno.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Óxido de plomo(IV); b) Ácido sulfuroso;
c) Etanoato de propilo; d) MnBr_3 ; e) $\text{Bi}(\text{OH})_3$; f) $\text{CH}\equiv\text{C}-\text{C}\equiv\text{CH}$.
QUÍMICA. 2016. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) PbO_2
- b) H_2SO_3
- c) $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
- d) Bromuro de manganeso(III)
- e) Hidróxido de bismuto(III)
- f) Butadiino.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Fluoruro de cadmio; b) Ácido selenioso; c) Etanamida; d) AlH_3 ; e) SnCrO_4 ; f) $\text{CH}_2 = \text{CHCH}_2\text{OH}$.
QUÍMICA. 2016. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) CdF_2
- b) H_2SeO_3
- c) CH_3CONH_2
- d) Hidruro de aluminio
- e) Cromato de estaño(II)
- f) Prop-2-en-1-ol.

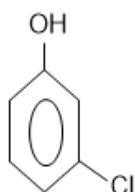
Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Disulfuro de carbono; b) Hidróxido de oro(III); c) 3-Clorofenol; d) $\text{Sr}(\text{ClO})_2$; e) BeH_2 ; f) CH_2Br_2 .
QUÍMICA. 2016. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) CS_2

b) $\text{Au}(\text{OH})_3$

c)



d) Hipoclorito de estroncio

e) Hidruro de berilio

f) Dibromometano.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de platino(II); b) Sulfito de cadmio; c) Ciclopenteno; d) $(\text{NH}_4)_2\text{S}$; e) $\text{Cr}(\text{OH})_3$; f) $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
QUÍMICA. 2016. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) PtO

b) CdSO_3

c)



d) Sulfuro de amonio

e) Hidróxido de cromo(III)

f) 2,2-Dimetilbutano.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidruro de estaño(IV); b) Ácido carbónico; c) Ácido 3-cloropropanoico; d) SrI_2 ; e) CoPO_4 ; f) $(\text{CH}_3)_2\text{CHCONH}_2$
QUÍMICA. 2016. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) SnH_4

b) H_2CO_3

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

d) Diyoduro de estroncio

e) Fosfato de cobalto(III)

f) Metilpropanamida.