

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

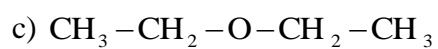
Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Peróxido de calcio; b) Sulfato de zinc;
c) Butanamida; d) Ag_2S ; e) HBrO_4 ; f) $\text{CH}_3\text{CHBrCHBrCH}_3$
QUÍMICA. 2018. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) CaO_2
- b) ZnSO_4
- c) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CONH}_2$
- d) Sulfuro de plata ó sulfuro de diplata.
- e) Ácido perbrómico.
- f) 2,3-dibromobutano

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de aluminio; b) Ácido nitroso;
c) Dietil éter; d) MgF_2 ; e) $Cu(NO_3)_2$; f) $CH_3CH_2CH(CH_3)CH_2COOH$
QUÍMICA. 2018. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N



d) Difluoruro de magnesio.

e) Nitrato de cobre(II).

f) Ácido 3-metilpentanoico

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Dihidruro de estroncio; b) Ácido hipocloroso; c) Etil propil éter; d) MgO_2 ; e) Li_2SO_3 ; f) $\text{CH}_3\text{NHCH}_2\text{CH}_3$
QUÍMICA. 2018. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) SrH_2

b) HClO

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

d) Peróxido de magnesio.

e) Sulfito de litio.

f) Etil metilamina

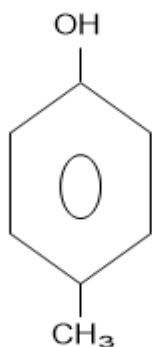
Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hidróxido de zinc; b) Sulfito de calcio;
c) p-Metilfenol; d) CH_4 ; e) KHCO_3 ; f) $\text{CH}_2\text{ClCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$
QUÍMICA. 2018. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) $\text{Zn}(\text{OH})_2$

b) CaSO_3

c)



d) Metano.

e) Hidrogenocarbonato de potasio.

f) 1-Cloro 3-metilbutano

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hidruro de boro; b) Hipoclorito de estaño(IV); c) Ácido metilpropanoico; d) KBr ; e) HIO_3 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
QUÍMICA. 2018. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) BH_3

b) $\text{Sn}(\text{ClO})_4$

c) $\text{CH}_3 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{COOH}$

d) Bromuro de potasio.

e) Ácido iódico.

f) Etil propilamina

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Tetracloruro de carbono; b) Ácido fosfórico; c) Pent-3-en-2-ona; d) H_2Se ; e) NH_4NO_2 ; f) $CH_3CH(CH_3)CH_2OH$
QUÍMICA. 2018. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) CCl_4

b) H_3PO_4

c) $CH_3 - CO - CH = CH - CH_3$

d) Seleniuro de hidrogeno.

e) Nitrito de amonio.

f) Metil propan-1-ol

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Fluoruro de bario; b) Hidróxido de cobre(II);
c) Etanoato de propilo; d) SnO_2 ; e) PbCO_3 ; f) $\text{CH}_3\text{CHBrCHO}$
QUÍMICA. 2018. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) BaF_2

b) $\text{Cu}(\text{OH})_2$

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

d) Óxido de estaño(IV)

e) Carbonato de plomo(II)

f) 2-bromopropanal.

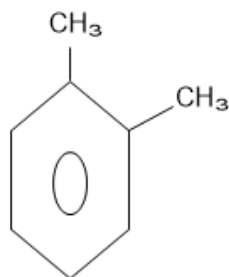
Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Trióxido de dicobalto; b) Sulfito de sodio; c) 1,2-Dimetilbenceno; d) HgI_2 ; e) $\text{Pb}(\text{OH})_4$; f) $\text{CH}_3\text{CHOHCOOH}$
QUÍMICA. 2018. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) Co_2O_3

b) Na_2SO_3

c)



d) Yoduro de mercurio(II)

e) Hidróxido de plomo(IV)

f) Ácido 2-hidroxiopropanoico.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Pentacloruro de fósforo; b) Yodato de litio; c) Propanamida; d) K_2O_2 ; e) $HBrO$; f) CH_3COCH_2OH
QUÍMICA. 2018. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) PCl_5
- b) $LiIO_3$
- c) $CH_3CH_2CONH_2$
- d) Peróxido de potasio
- e) Ácido hipobromoso
- f) Hidroxipropanona

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Sulfuro de cadmio; b) Ácido carbónico; c) Propanoato de etilo; d) BaO_2 ; e) $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$; f) $\text{CH}_2 = \text{CHCH} = \text{CH}_2$
QUÍMICA. 2018. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) CdS

b) H_2CO_3

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

d) Peróxido de bario

e) Nitrito de calcio

f) But-1,3-dieno.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Óxido de hierro(III); b) Hipoclorito de sodio; c) Pentanal; d) H_2S ; e) $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$; f) CH_3CONH_2

QUÍMICA. 2018. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) Fe_2O_3
- b) NaClO
- c) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CHO}$
- d) Sulfuro de hidrógeno ó Ácido sulfhídrico
- e) Nitrito de calcio
- f) Etanamida.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Yoduro de cobre(I); b) Fosfato de magnesio; c) Hexano-2,4-diona; d) Ni_2O_3 ; e) $AgBrO_3$; f) $CH_3CH = C(CH_3)CH_3$
QUÍMICA. 2018. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) CuI
- b) $Mg_3(PO_4)_2$
- c) $CH_3 - CO - CH_2 - CO - CH_2 - CH_3$
- d) Óxido de níquel(III)
- e) Bromato de plata
- f) Metilbut-2-eno