

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

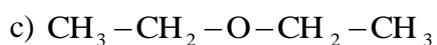
Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Peróxido de calcio; b) Sulfato de zinc;  
c) Butanamida; d)  $\text{Ag}_2\text{S}$ ; e)  $\text{HBrO}_4$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CHBrCHBrCH}_3$   
**QUÍMICA. 2018. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A**

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{CaO}_2$
- b)  $\text{ZnSO}_4$
- 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)  $\text{MgO}_2$ ; e)  $\text{Li}_2\text{SO}_3$ ; 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)  $\text{SrH}_2$
- b)  $\text{HClO}$
- 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

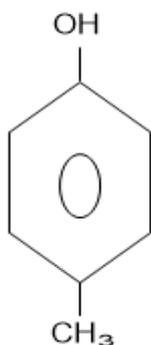
Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hidróxido de zinc; b) Sulfito de calcio;  
c) p-Metilfenol; d)  $\text{CH}_4$ ; e)  $\text{KHCO}_3$ ; f)  $\text{CH}_2\text{ClCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$   
**QUÍMICA. 2018. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

### R E S O L U C I Ó N

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

b)  $\text{CaSO}_3$

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)  $\text{HIO}_3$ ; 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)  $\text{BH}_3$
- 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)  $\text{SnO}_2$ ; e)  $\text{PbCO}_3$ ; 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)  $\text{BaF}_2$

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

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

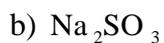
d) Óxido de estaño(IV)

e) Carbonato de plomo(II)

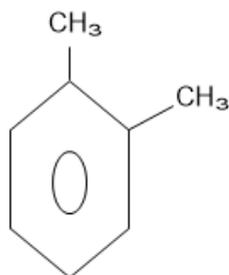
f) 2-bromopropanal.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Trióxido de dicobalto; b) Sulfito de sodio; c) 1,2-Dimetilbenceno; d)  $\text{HgI}_2$ ; 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



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)  $\text{BaO}_2$ ; 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)  $\text{H}_2\text{CO}_3$

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)  $\text{H}_2\text{S}$ ; e)  $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CONH}_2$

QUÍMICA. 2018. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

### R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{Fe}_2\text{O}_3$
- b)  $\text{NaClO}$
- 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)  $\text{Ni}_2\text{O}_3$ ; e)  $\text{AgBrO}_3$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$   
**QUÍMICA. 2018. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{CuI}$
- b)  $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$
- c)  $\text{CH}_3-\text{CO}-\text{CH}_2-\text{CO}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
- d) Óxido de níquel(III)
- e) Bromato de plata
- f) Metilbut-2-eno