

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

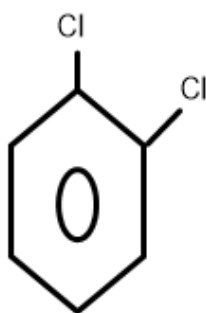
Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de hierro(III); b) Dicromato de potasio; c) 1,2-Diclorobenceno; d)  $K_2O_2$ ; e)  $H_3AsO_4$ ; f)  $CH_3CHNH_2COOH$   
QUÍMICA. 2015. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

### R E S O L U C I Ó N

a)  $Fe(OH)_3$

b)  $K_2Cr_2O_7$

c)



d) Peróxido de potasio.

e) Ácido arsénico.

f) Ácido 2-aminopropanoico

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de manganeso(VII); b) Ácido clórico;  
c) Butan-2-amina; d)  $\text{CaH}_2$ ; e)  $\text{NaHSO}_4$ ; f)  $\text{HCHO}$   
QUÍMICA. 2015. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{Mn}_2\text{O}_7$

b)  $\text{HClO}_3$

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

d) Hidruro de calcio.

e) Hidrogenosulfato de sodio.

f) Metanal

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Óxido de vanadio(V); b) Nitrato de calcio; c) Ácido pentanoico; d)  $\text{AlCl}_3$ ; e)  $\text{H}_2\text{TeO}_4$ ; f)  $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_3$ .  
QUÍMICA. 2015. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{V}_2\text{O}_5$
- b)  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- c)  $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{COOH}$
- d) Tricloruro de aluminio
- e) Ácido telúrico
- f) Etilmetileter

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Carbonato de cobre(II); b) Hidróxido de aluminio; c) 2-Yodopropano; d)  $\text{HClO}_4$ ; e)  $\text{MgS}$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$ .

QUÍMICA. 2015. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{CuCO}_3$
- b)  $\text{Al(OH)}_3$
- c)  $\text{CH}_3 - \text{CHI} - \text{CH}_3$
- d) Ácido perclórico
- e) Sulfuro de magnesio
- f) Propanoato de metilo

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Dióxido de titanio; b) Sulfato de amonio;  
c) Ácido 2-bromobutanoico; d)  $\text{NaClO}_2$ ; e)  $\text{KMnO}_4$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$ .  
QUÍMICA. 2015. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

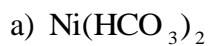
## R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{TiO}_2$
- b)  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- c)  $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CHBr} - \text{COOH}$
- d) Clorito de sodio
- e) Permanganato de potasio
- f) Butanal.

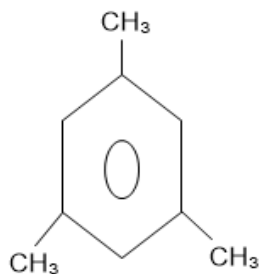
Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hidrogenocarbonato de níquel(II); b) Ácido nitroso; c) 1,3,5-Trimetilbenceno; d)  $\text{Cd}(\text{OH})_2$ ; e)  $\text{Al}_2\text{S}_3$ ; f)  $\text{CH}_2\text{ClCOOH}$ .

QUÍMICA. 2015. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N



c)



d) Hidróxido de cadmio

e) Sulfuro de aluminio

f) Ácido cloroetanoico.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Seleniuro de plata; b) Nitrito de cobre(II); c) 3-Metilpentan-2-ona; d)  $\text{Sb}_2\text{O}_3$ ; e)  $\text{NaClO}$ ; f)  $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{COOH}$ .  
QUÍMICA. 2015. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N

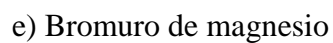
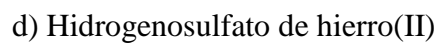
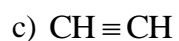
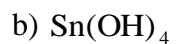
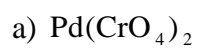
- a)  $\text{Ag}_2\text{Se}$
- b)  $\text{Cu}(\text{NO}_2)_2$
- c)  $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CO} - \text{CH}_3$
- d) Óxido de antimonio(III)
- e) Hipoclorito de sodio
- f) Ácido 3-metilbutanoico.



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Cromato de paladio(IV); b) Hidróxido de estaño(IV); c) Etino; d)  $\text{Fe}(\text{HSO}_4)_2$ ; e)  $\text{MgBr}_2$ ; f)  $\text{CHCl}_3$ .

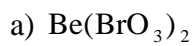
QUÍMICA. 2015. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Bromato de berilio; b) Sulfuro de amonio;  
c) 4-Bromo-5-etiloctano; d)  $\text{BaO}_2$ ; e)  $\text{Pb}(\text{NO}_2)_2$ ; f)  $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$ .  
QUÍMICA. 2015. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N



d) Peróxido de bario

e) Nitrito de plomo(II)

f) Eteno.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Cloruro de calcio; b) Óxido de níquel(II);  
c) 2,3,4-Trimetilpentano; d)  $H_2SO_3$ ; e)  $Ag_2CrO_4$ ; f)  $CH_3CHO$   
QUÍMICA. 2015. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $CaCl_2$
- b)  $NiO$
- c)  $CH_3 - CH(CH_3) - CH(CH_3) - CH(CH_3) - CH_3$
- d) Ácido sulfuroso
- e) Cromato de plata
- f) Etanal

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Peróxido de bario; b) Sulfuro de galio(III);  
c) Butan-2-ol; d)  $\text{WO}_3$ ; e)  $\text{H}_2\text{SeO}_3$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CHICH}_3$   
QUÍMICA. 2015. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{BaO}_2$

b)  $\text{Ga}_2\text{S}_3$

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

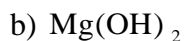
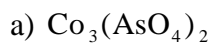
d) Trióxido de wolframio

e) Ácido selenioso

f) 2-Yodopropano.

**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Arseniato de cobalto(II); b) Hidróxido de magnesio; c) Tetracloruro de carbono; d) NaH; e)  $\text{Hg}(\text{ClO}_2)_2$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CONH}_2$**   
**QUÍMICA. 2015. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

### R E S O L U C I Ó N



d) Hidruro de sodio

e) Clorito de mercurio(II)

f) Etanamida.