

QUÍMICA

TEMA 0: FORMULACIÓN

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

**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Peróxido de sodio; b) Cromato de plata; c) Etanamida; d)  $ZnI_2$ ; e)  $H_2SO_3$ ; f)  $CHCl_3$**   
**QUÍMICA. 2017. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A**

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $Na_2O_2$
- b)  $Ag_2CrO_4$
- c)  $CH_3CONH_2$
- d) Yoduro de cinc.
- e) Ácido sulfuroso.
- f) Triclorometano

**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de zinc; b) Ácido hipobromoso;  
c) Etil metil éter; d)  $K_2S$ ; e)  $Mg(NO_3)_2$ ; f)  $CH_3CH(CH_3)COOH$   
QUÍMICA. 2017. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

## R E S O L U C I Ó N

- a) ZnO
- b) HBrO
- c)  $CH_3-CH_2-O-CH_3$
- d) Sulfuro de dipotasio.
- e) Nitrato de magnesio.
- f) Ácido metilpropanoico

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Dihidruro de cobalto; b) Hipoyodito de mercurio(II); c) Ácido butanodioico; d)  $\text{SrO}_2$ ; e)  $\text{H}_3\text{AsO}_4$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$   
QUÍMICA. 2017. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{CoH}_2$

b)  $\text{Hg}(\text{IO})_2$

c)  $\text{HOOC}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{COOH}$

d) Peróxido de estroncio

e) Ácido arsénico

f) Propilamina.

**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Cloruro de amonio; b) Ácido fosfórico;  
c) But-2-ino; d)  $\text{CaO}_2$ ; e)  $\text{Cu}(\text{NO}_2)_2$ ; f)  $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$   
QUÍMICA. 2017. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{NH}_4\text{Cl}$
- b)  $\text{H}_3\text{PO}_4$
- c)  $\text{CH}_3 - \text{C} \equiv \text{C} - \text{CH}_3$
- d) Peróxido de calcio
- e) Nitrito de cobre(II)
- f) Acetato de metilo ó Etanoato de metilo