

## QUÍMICA

### TEMA 0: FORMULACIÓN

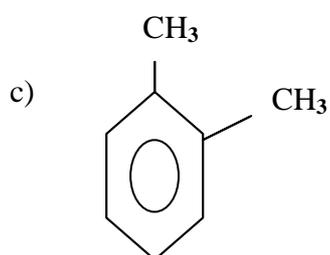
- Junio, Ejercicio 1, Opción A
- Junio, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 1, Ejercicio 1, Opción A
- Reserva 1, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 2, Ejercicio 1, Opción A
- Reserva 2, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 3, Ejercicio 1, Opción A
- Reserva 3, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 4, Ejercicio 1, Opción 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 calcio; b) Ácido fosfórico; c) 1,2-Dimetilbenceno; d)  $\text{Br}_2\text{O}_5$ ; e)  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ ; f)  $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$   
QUÍMICA. 2009. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

### R E S O L U C I Ó N

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

b)  $\text{H}_3\text{PO}_4$



d) Pentaóxido de dibromo ó Óxido de bromo(V)

e) Sulfato de hierro(III).

f) Butanona

**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Monóxido de carbono; b) Nitrito de cobre(II); c) Etilmetil éter; d) LiOH; e) MnS; f) CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>COOH**  
**QUÍMICA. 2009. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

### R E S O L U C I Ó N

- a) CO
- b) Cu(NO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>
- c) CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OCH<sub>3</sub>
- d) Hidróxido de litio.
- e) Sulfuro de manganeso(II).
- f) Ácido propanoico.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Teluro de hidrógeno; b) Hidróxido de mercurio(II); c) Etanal; d)  $\text{FeCl}_2$ ; e)  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ ; f)  $\text{CH}_3\text{COCH}_3$   
QUÍMICA. 2009. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{H}_2\text{Te}$
- b)  $\text{Hg}(\text{OH})_2$
- c)  $\text{CH}_3\text{CHO}$
- d) Cloruro de hierro(II).
- e) Dicromato de potasio.
- f) Propanona. Acetona

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Cloruro de amonio; b) Ácido selenioso; c) Etanoato de metilo; d)  $\text{HClO}_2$ ; e)  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$ .  
QUÍMICA. 2009. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{NH}_4\text{Cl}$
- b)  $\text{H}_2\text{SeO}_3$
- c)  $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$
- d) Ácido cloroso.
- e) Óxido de aluminio.
- f) Ácido 2- amina propanoico.

**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Permanganato de potasio; b) Sulfuro de plata; c) Heptan-2-ona; d)  $\text{PtO}_2$ ; e)  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ ; f)  $\text{CCl}_4$**   
**QUÍMICA. 2009. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A**

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{KMnO}_4$

b)  $\text{Ag}_2\text{S}$

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

d) Dióxido de platino.

e) Nitrato de cobre(II).

f) Tetracloruro de carbono.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido perclórico; b) Hidróxido de paladio(II); c) Pent-2-eno; d)  $\text{Na}_3\text{AsO}_4$ ; e)  $\text{FeCl}_2$ ; f)  $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$   
QUÍMICA. 2009. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{HClO}_4$

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

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

d) Arseniato de sodio.

e) Cloruro de hierro(II).

f) 2- metil pentano.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Amoniac; b) Hidrogenosulfato de aluminio;  
c) Ácido etanoico; d)  $\text{Ni}(\text{OH})_2$ ; e)  $\text{KNO}_3$ ; f)  $\text{CH}_2 = \text{CHCOCH}_3$   
QUÍMICA. 2009. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{NH}_3$
- b)  $\text{Al}(\text{HSO}_4)_3$
- c)  $\text{CH}_3\text{COOH}$
- d) Hidróxido de níquel(II).
- e) Nitrato de potasio.
- f) But-3-en-2-ona. Metil vinil cetona

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfito de amonio; b) Peróxido de bario;  
c) Hexa-1,4-dieno; d)  $\text{HIO}_3$ ; e)  $\text{SO}_3$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$   
QUÍMICA. 2009. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N



d) Ácido iódico.

e) Trióxido de azufre.

f) Etil amina.

**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Acido perbrómico; b) Hidróxido de plata; c) Dimetilamina; d)  $\text{NH}_4\text{NO}_3$ ; e)  $\text{Cu}_2\text{O}$ ; f)  $\text{CHCl}_3$**   
**QUÍMICA. 2009. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A**

### R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{HBrO}_4$
- b)  $\text{AgOH}$
- c)  $\text{CH}_3 - \text{NH} - \text{CH}_3$
- d) Nitrato de amonio.
- e) Óxido de cobre(I).
- f) Triclorometano.

**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidruro de berilio; b) Cromato de bario; c) Nitrobenzeno; d)  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ ; e)  $\text{H}_2\text{O}_2$ ; f)  $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CCH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$**   
**QUÍMICA. 2009. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

### R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{BeH}_2$

b)  $\text{BaCrO}_4$

c)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$

d) Fosfato de calcio.

e) Peróxido de hidrógeno.

f) 5-Cloro pent-2-ino.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Fluoruro de calcio; b) Trióxido de wolframio;  
c) Metilpropano; d)  $\text{H}_2\text{S}$ ; e)  $\text{NaHSO}_4$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$   
QUÍMICA. 2009. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{CaF}_2$

b)  $\text{WO}_3$

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

d) Sulfuro de hidrógeno.

e) Hidrógenosulfato de sodio.

f) Propan-2-ol.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido crómico; b) Hidróxido de cobre(II); c) Penta-2-ol; d)  $\text{SrO}_2$ ; e)  $\text{AlH}_3$ ; f)  $\text{CH}_2 = \text{CHCH}_2\text{CH} = \text{CH}_2$ .  
QUÍMICA. 2009. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{H}_2\text{CrO}_4$
- b)  $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- c)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$
- d) Peróxido de estroncio.
- e) Hidruro de aluminio.
- f) Penta-1,4-dieno.