

## PROBLEMAS RESUELTOS SELECTIVIDAD ANDALUCÍA 2016

### **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
- Septiembre, Ejercicio 1, Opción A
- Septiembre, Ejercicio 1, Opción B



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de niquel(III); b) Ácido peryódico; c) Nitrobenceno; d) CrO  $_3$ ; e) ZnH  $_2$ ; f) CH  $_3$ CHOHCHO QUÍMICA. 2016. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) Ni(OH)<sub>3</sub>
- b) HIO<sub>4</sub>
- c)



- d) Trióxido de cromo.
- e) Dihidruro de cinc.
- f) 2-Hidroxipropanal



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Nitruro de aluminio; b) Hidrogenocromato de cobre(II); c) 3-metilbut-1-ino; d) Sb <sub>2</sub>O <sub>5</sub>; e) Au <sub>2</sub>S; f) CH <sub>2</sub>BrCH <sub>2</sub>Br QUÍMICA. 2016. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) AlN
- b) Cu(HCrO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>
- c)  $CH \equiv C CH(CH_3) CH_3$
- d) Pentaóxido de diantimonio.
- e) Sulfuro de oro(I).
- f) 1,2-Dibromoetano



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Óxido de vanadio(V); b) Ácido nitroso; c) Metilpropeno; d) SF<sub>6</sub>; e) CaCr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>; f) CH<sub>3</sub>OCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>.

QUÍMICA. 2016. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a)  $V_2O_5$
- b) HNO<sub>2</sub>
- c)  $CH_2 = C(CH_3) CH_3$
- d) Fluoruro de azufre(VI)
- e) Dicromato de calcio
- f) Metilpropileter.



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hidróxido de berilio; b) Permanganato de bario; c) Propanoato de metilo; d) PtO  $_2$ ; e) H  $_3$ AsO  $_3$ ; f) (CH  $_3$ ) $_2$ CHCH  $_2$ CHO .

QUÍMICA. 2016. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) Be(OH)<sub>2</sub>
- b) Ba(MnO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>
- c) CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>COOCH<sub>3</sub>
- d) Óxido de platino(IV)
- e) Ácido arsenioso.
- f) 3-Metilbutanal.



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Carbonato de rubidio; b) Sulfuro de cobre(II); c) Penta-1,3-dieno; d) Sb <sub>2</sub>O <sub>3</sub>; e) NaH <sub>2</sub>PO <sub>4</sub>; f) CH <sub>2</sub> = CBrCH <sub>2</sub>CH <sub>3</sub>. QUÍMICA. 2016. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) Rb<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>
- b) CuS
- c)  $CH_2 = CH CH = CH CH_3$
- d) Óxido de antimonio(III)
- e) Dihidrogenofosfato de sodio
- f) 2-bromobut-1-eno.



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Óxido de plomo(IV); b) Ácido sulfuroso; c) Etanoato de propilo; d) MnBr₃; e) Bi(OH)₃; f) CH≡C−C≡CH. QUÍMICA. 2016. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) PbO<sub>2</sub>
- b) H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>
- c) CH<sub>3</sub>COOCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>
- d) Bromuro de manganeso(III)
- e) Hidróxido de bismuto(III)
- f) Butadiino.



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Fluoruro de cadmio; b) Ácido selenioso; c) Etanamida; d) AlH  $_3$ ; e) SnCrO  $_4$ ; f) CH  $_2$  = CHCH  $_2$ OH . QUÍMICA. 2016. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) CdF<sub>2</sub>
- b) H<sub>2</sub>SeO<sub>3</sub>
- c) CH<sub>3</sub>CONH<sub>2</sub>
- d) Hidruro de aluminio
- e) Cromato de estaño(II)
- f) Prop-2-en-1-ol.



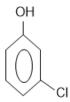
Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Disulfuro de carbono; b) Hidróxido de oro(III); c) 3-Clorofenol; d)  $Sr(ClO)_2$ ; e)  $BeH_2$ ; f)  $CH_2Br_2$ .

QUÍMICA. 2016. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

# RESOLUCIÓN

- a) CS<sub>2</sub>
- b) Au(OH)<sub>3</sub>

c)



- d) Hipoclorito de estroncio
- e) Hidruro de berilio
- f) Dibromometano.



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de platino(II); b) Sulfito de cadmio; c) Ciclopenteno; d) (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>S; e) Cr(OH)<sub>3</sub>; f) CH<sub>3</sub>C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub> QUÍMICA. 2016. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

#### RESOLUCIÓN

- a) PtO
- b) CdSO<sub>3</sub>

c)



- d) Sulfuro de amonio
- e) Hidróxido de cromo(III)
- f) 2,2-Dimetilbutano.



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidruro de estaño(IV); b) Ácido carbónico; c) Ácido 3-cloropropanoico; d) SrI<sub>2</sub>; e) CoPO<sub>4</sub>; f) (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CHCONH<sub>2</sub> QUÍMICA. 2016. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) SnH<sub>4</sub>
- b) H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>
- c) ClCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>COOH
- d) Diyoduro de estroncio
- e) Fosfato de cobalto(III)
- f) Metilpropanamida.