

# PROBLEMAS RESUELTOS SELECTIVIDAD ANDALUCÍA 2015

# **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

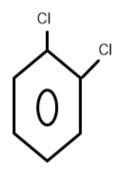


Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de hierro(III); b) Dicromato de potasio; c) 1,2-Diclorobenceno; d) K  $_2$ O  $_2$ ; e) H  $_3$ AsO  $_4$ ; f) CH  $_3$ CHNH  $_2$ COOH QUÍMICA. 2015. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

# RESOLUCIÓN

- a) Fe(OH)<sub>3</sub>
- b) K<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>

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) CaH  $_2$ ; e) NaHSO  $_4$ ; f) HCHO QUÍMICA. 2015. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a)  $Mn_2O_7$
- b) HClO<sub>3</sub>
- c) CH<sub>3</sub>CH(NH<sub>2</sub>)CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>
- 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) AlCl 3; e) H 2TeO 4; f) CH 3OCH 2CH 3.

QUÍMICA. 2015. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) V<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
- b) Ca(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
- c)  $CH_3 CH_2 CH_2 CH_2 COOH$
- 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) HClO  $_4$ ; e) MgS; f) CH  $_3$ CH  $_2$ COOCH  $_3$ .

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

- a) CuCO<sub>3</sub>
- b) Al(OH)<sub>3</sub>
- c) CH<sub>3</sub>-CHI-CH<sub>3</sub>
- 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) NaClO  $_2$ ; e) KMnO  $_4$ ; f) CH  $_3$ CH  $_2$ CH  $_2$ CHO . QUÍMICA. 2015. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) TiO<sub>2</sub>
- b)  $(NH_4)_2SO_4$
- c) CH<sub>3</sub>-CH<sub>2</sub>-CHBr-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)  $Cd(OH)_2$ ; e)  $Al_2S_3$ ; f)  $CH_2CICOOH$ .

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

#### RESOLUCIÓN

- a) Ni(HCO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
- b) HNO<sub>2</sub>

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) Sb  $_2$ O  $_3$ ; e) NaClO; f) (CH  $_3$ ) $_2$  CHCH  $_2$ COOH . QUÍMICA. 2015. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) Ag<sub>2</sub>Se
- b) Cu(NO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>
- c) CH<sub>3</sub>-CH<sub>2</sub>-CH(CH<sub>3</sub>)-CO-CH<sub>3</sub>
- 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 esta $\tilde{n}o(IV)$ ; c) Etino; d) Fe(HSO  $_4$ )  $_2$ ; e) MgBr  $_2$ ; f) CHCl  $_3$ .

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

- a) Pd(CrO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>
- b) Sn(OH)<sub>4</sub>
- c)  $CH \equiv CH$
- d) Hidrogenosulfato de hierro(II)
- e) Bromuro de magnesio
- f) Triclorometano.



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

- a)  $Be(BrO_3)_2$
- b)  $(NH_4)_2S$
- c)  $\operatorname{CH_3} \operatorname{CH_2} \operatorname{CHBr} \operatorname{CH}(\operatorname{CH_2} \operatorname{CH_3}) \operatorname{CH_2} \operatorname{CH_2} \operatorname{CH_3}$
- 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  $_2$ SO  $_3$ ; e) Ag  $_2$ CrO  $_4$ ; f) CH  $_3$ CHO QUÍMICA. 2015. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) CaCl<sub>2</sub>
- 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)  $WO_3$ ; e)  $H_2SeO_3$ ; f)  $CH_3CHICH_3$  QUÍMICA. 2015. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) BaO<sub>2</sub>
- b) Ga<sub>2</sub>S<sub>3</sub>
- c) CH<sub>3</sub>-CHOH-CH<sub>2</sub>-CH<sub>3</sub>
- 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)  $Hg(ClO_2)_2$ ; f)  $CH_3CONH_2$ 

QUÍMICA. 2015. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a)  $Co_3(AsO_4)_2$
- b) Mg(OH)<sub>2</sub>
- c) CCl<sub>4</sub>
- d) Hidruro de sodio
- e) Clorito de mercurio(II)
- f) Etanamida.