

# PROBLEMAS RESUELTOS SELECTIVIDAD ANDALUCÍA 2008

## **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) Permanganato de cobalto(II); b) Ácido bórico c) 2-Metilpentano; d) Sr(OH)<sub>2</sub>; e) KH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>; f) (CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>N.

QUÍMICA. 2008. JUNIO EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) Co(MnO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>
- b) H<sub>3</sub>BO<sub>3</sub>
- c)  $CH_3 CH(CH_3) CH_2 CH_2 CH_3$
- d) Hidróxido de estroncio. Dihidróxido de estroncio.
- e) Dihidrógenofosfato de potasio.
- f) Trimetilamina.



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido perclórico; b) Seleniuro de hidrógeno; c) Pent-4-en-2-ol; d) LiH; e) OsO<sub>4</sub>; f) CH<sub>3</sub>CHO QUÍMICA. 2008. JUNIO EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) HClO<sub>4</sub>
- b) H<sub>2</sub>Se
- c)  $CH_3 CHOH CH_2 CH = CH_2$
- d) Hidruro de Litio
- e) Óxido de osmio(VIII). Tetraóxido de osmio.
- f) Etanal ó Acetaldehído



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidrogenocarbonato de sodio. b) Óxido de oro(III). c) Metilbutano d)  $PH_3$ . e)  $HClO_2$ . f)  $CH_3COOCH_3$ .

QUÍMICA. 2008. RESERVA 1 EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) NaHCO<sub>3</sub>.
- b) Au<sub>2</sub>O<sub>3</sub>.
- c) CH<sub>3</sub>CH(CH<sub>3</sub>)CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>.
- d) Trihidruro de fósforo. Fosfano.
- e) Ácido cloroso.
- f) Acetato de metilo. Etanato de metilo.



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de galio; b) Bromato de estroncio; c) Propan-1-ol; d)  $H_2SO_3$ ; e)  $I_2O_3$ ; f)  $CH_3CONH_2$ . QUÍMICA. 2008. RESERVA 1 EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) Ga(OH)<sub>3</sub>.
- b)  $Sr(BrO_3)_2$ .
- c) CH<sub>2</sub>OHCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>.
- d) Ácido sulfuroso.
- e) Óxido de yodo(III).Trióxido de diyodo.
- f) Etanamida. Acetamida.



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Dicromato de potasio; b) Hidróxido de vanadio(V); c) Fenol; d)  $(NH_4)_2S$ ; e)  $AlPO_4$ ; f)  $CH_3CH_2CH_2CH_2COOH$ .

QUÍMICA. 2008. RESERVA 2 EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a)  $K_2Cr_2O_7$ .
- b) V(OH)<sub>5</sub>.
- c) C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>OH.
- d) Sulfuro de amonio.
- e) Fosfato de aluminio.
- f) Ácido hexanoico.



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de rubidio; b) Hipoclorito de berilio; c) Propan-2-amina; d)  $Sn(CO_3)_2$ ; e)  $CCl_4$ ; f)  $CH_3CH = CH_2$  QUÍMICA. 2008. RESERVA 2 EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) Rb<sub>2</sub>O.
- b) Be(ClO)<sub>2</sub>.
- c) CH<sub>3</sub>CH(NH<sub>2</sub>)CH<sub>3</sub>.
- d) Carbonato de estaño(IV).
- e) Tetracloruro de carbono.
- f) Propeno.



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Fluoruro de boro; b) Nitrito de cobre(I); c) Metanal; d) AsH<sub>3</sub>; e) HIO; f) CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>NH<sub>2</sub>
QUÍMICA. 2008. RESERVA 3 EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a)  $BF_3$ .
- b) CuNO<sub>2</sub>.
- c) HCHO.
- d) Trihidruro de arsénico. Arsano.
- e) Ácido hipoyodoso.
- f) Propilamina. Propanamina.



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Cromato de plata; b) Peróxido de litio; c) 1,3-Etilmetilbenceno; d) CO; e) Pb(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>; f) CH<sub>3</sub>COCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub> QUÍMICA. 2008. RESERVA 3 EJERCICIO 1. OPCIÓN B

#### RESOLUCIÓN

- a) Ag<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub>.
- b) Li<sub>2</sub>O<sub>2</sub>.

CH<sub>2</sub>-CH<sub>3</sub>

- d) Monóxido de carbono.
- e) Nitrato de plomo(II).
- f) Butanona.



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Carbonato de cinc; b) Óxido de titanio(IV); c) Ácido etanoico; d)  $Sc(OH)_3$ ; e)  $HgSO_4$ ; f) HCHO.

QUÍMICA. 2008. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a)  $ZnCO_3$ .
- b) TiO<sub>2</sub>.
- c) CH<sub>3</sub>COOH.
- d) Trihidróxido de escandio. Hidróxido de escandio(III).
- e) Sulfato de mercurio(II).
- f) Metanal. Formaldehído.



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Arseniato de hierro(III). b) Peróxido de hidrógeno. c) But-3-en-1-ol. d)  ${\rm MgH_2}$ . e)  ${\rm H_2S}$ . f)  ${\rm CH_3CH_2OCH_3}$  QUÍMICA. 2008. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) FeAsO<sub>4</sub>.
- b) H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>.
- c)  $CH_2OHCH_2CH = CH_2$ .
- d) Dihidruro de magnesio. Hidruro de magnesio.
- e) Sulfuro de hidrógeno.
- f) Etilmetiléter. Metoxietano.



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de paladio(IV); b) Nitrato de cobalto(III); c) Propanoato de metilo; d) Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub>; e) SiF<sub>4</sub>; f) CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub> QUÍMICA. 2008. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) PdO<sub>2</sub>
- b) Co(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>
- c) CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>COOCH<sub>3</sub>
- d) Peróxido de sodio.
- e) Tetrafluoruro de silicio.
- f) Propano



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Bromuro de cadmio; b) Ácido selénico; c) Pent-1,3-dieno; d)  $Bi_2O_5$ ; e)  $NH_4Cl$ ; f)  $CH \equiv CH$ . QUÍMICA. 2008. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) CdBr<sub>2</sub>
- b) H<sub>2</sub>SeO<sub>4</sub>
- c)  $CH_2 = CHCH = CHCH_3$
- d) Óxido de bismuto(V). Pentaóxido de dibismuto.
- e) Cloruro de amonio
- f) Etino. Acetileno