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) $Sr(OH)_2$; e) KH_2PO_4 ; f) $(CH_3)_3N$. QUÍMICA. 2008. JUNIO EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) Co(MnO₄)₂
- b) H₃BO₃
- c) $CH_3 CH(CH_3) CH_2 CH_2 CH_3$
- d) Hidróxido de estroncio (II). 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 $_4$; f) CH $_3$ CHO QUÍMICA. 2008. JUNIO EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) HClO₄
- b) H₂Se
- 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) NaHCO₃.
- b) Au₂O₃.
- c) CH₃CH(CH₃)CH₂CH₃.
- d) Trihidruro de fósforo. Fosfina.
- e) Ácido cloroso. Dioxoclorato (III) de hidrógeno.
- 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)₃.
- b) $Sr(BrO_3)_2$.
- c) CH₂OHCH₂CH₃.
- d) Ácido sulfuroso. Trioxosulfato(IV) de hidrógeno.
- 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) $CH_3CH_2CH_2CH_2CH_2COOH$. QUÍMICA. 2008. RESERVA 2 EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) $K_2Cr_2O_7$.
- b) $V(OH)_5$.
- c) C₆H₅OH.
- d) Sulfuro de amonio.
- e) Fosfato de aluminio. Tetraoxofosfato(V) de aluminio
- f) Ácido hexanoico. Ácido caproico.

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

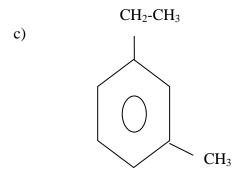
- a) Rb₂O.
- b) Be(ClO)₂.
- c) CH₃CH(NH₂)CH₃.
- d) Carbonato de estaño (IV). Bis[trioxocarbonato(IV)] de estaño(IV)
- e) Tetracloruro de carbono. Tetraclorometano.
- f) Propeno.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Fluoruro de boro; b) Nitrito de cobre (I); c) Metanal; d) AsH₃; e) HIO; f) CH₃CH₂CH₂NH₂
QUÍMICA. 2008. RESERVA 3 EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) BF_3 .
- b) CuNO₂.
- c) HCHO.
- d) Trihidruro de arsénico. Arsina.
- e) Ácido hipoyodoso. Oxoyodato(I) de hidrógeno.
- f) Propilamina. Propanamina.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Cromato de plata; b) Peróxido de litio; c) 1,3-Etilmetilbenceno; d) CO; e) $Pb(NO_3)_2$; f) $CH_3COCH_2CH_3$ QUÍMICA. 2008. RESERVA 3 EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) Ag₂CrO₄.
- b) Li₂O₂.



- d) Monóxido de carbono.
- e) Nitrato de plomo(II). Bis[trioxonitrato(V)] 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) ZnCO₃.
- b) TiO₂.
- c) CH₃COOH.
- d) Trihidróxido de escandio. Hidróxido de escandio (III).
- e) Sulfato de mercurio (II). Tetraoxosulfato (VI) 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) MgH_2 . e) $\mathrm{H}_2\mathrm{S}$. f) $\mathrm{CH}_3\mathrm{CH}_2\mathrm{OCH}_3$ QUÍMICA. 2008. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) FeAsO₄.
- b) H_2O_2 .
- 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_2O_2 ; e) SiF_4 ; f) $CH_3CH_2CH_3$ QUÍMICA. 2008. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) PdO₂
- b) $Co(NO_3)_3$
- c) CH₃CH₂COOCH₃
- d) Peróxido de sodio. Dióxido de disodio
- 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) CdBr₂
- b) H₂SeO₄
- c) $CH_2 = CHCH = CHCH_3$
- d) Óxido de bismuto (V). Pentaóxido de dibismuto.
- e) Cloruro de amonio
- f) Etino. Acetileno