

PROBLEMAS RESUELTOS SELECTIVIDAD ANDALUCÍA 2010

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) Nitrito de plata; b) Hidróxido de magnesio; c) 1,1 Dicloroetano; d) MoO_3 ; e) $Ca_3(PO_4)_2$; f) CH_2OHCH_2OH QUÍMICA. 2010. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) AgNO₂
- b) $Mg(OH)_2$
- c) CH(Cl)₂CH₃
- d) Trióxido de molibdeno.
- e) Fosfato de calcio.
- f) Etano-1,2-diol



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Peróxido de rubidio; b) Hidrogenocarbonato de calcio; c) Butanona; d) BeH $_2$; e) HClO $_4$; f) CH $_3$ CONH $_2$

QUÍMICA. 2010. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) Rb₂O₂
- b) Ca(HCO₃)₂
- c) CH₃COCH₂CH₃
- d) Hidruro de berilio.
- e) Ácido perclórico.
- f) Etanoamida.



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Permanganato de bario; b) Peróxido de potasio; c) Triclorometano; d) HgO; e) ZnS; f) $CH_2 = CHCH_3$

QUÍMICA. 2010. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) $Ba(MnO_4)_2$
- b) K_2O_2
- c) Cl₃CH
- d) Óxido de mercurio(II)
- e) Sulfuro de cinc.
- f) Propeno.



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hidrogenocarbonato de sodio; b) Hidróxido de cobre(I); c) Pent-1-ino; d) $Ca(BrO_3)_2$; e) PH_3 ; f) CH_3CH_2CHO

QUÍMICA. 2010. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) NaHCO₃
- b) CuOH
- c) $CH_3 CH_2 CH_2 C \equiv CH$
- d) Bromato de calcio
- e) Trihidruro de fósforo. Fosfano
- f) Propanal.



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Pentafluoruro de antimonio; b) Óxido de plomo(II); c) Hex-4-en-2-ol; d) V_2O_5 ; e) HNO_2 ; f) $CH_3C \equiv CCH_3$ QUÍMICA. 2010. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) SbF₅
- b) PbO
- c) $CH_3 CH = CH CH_2 CHOH CH_3$
- d) Pentaóxido de divanadio
- e) Ácido nitroso.
- f) But-2-ino.



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfato de manganeso (II); b) Hidróxido de cesio; c) Fenol; d) TiO $_2$; e) CaHPO $_4$; f) CH $_3$ CH $_2$ CH $_2$ OCH $_3$ QUÍMICA. 2010. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) MnSO₄
- b) CsOH



- d) Dióxido de titanio.
- e) Hidrógenofosfato de calcio.
- f) Metil propil éter.



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfito de potasio; b) Hidróxido de estroncio; c) Ciclobutano; d) NaClO; e) CO $_2$; f) CH $_3$ NHCH $_3$ QUÍMICA. 2010. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

a)]	K_2SC)3
------	---------	----

- b) Sr(OH)₂
- c) C₄H₈ ó
- d) Hipoclorito de sodio
- e) Dióxido de carbono.
- f) Dimetil amina.



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Bromuro de hidrógeno; b) Carbonato de calcio; c) Ácido butanodioico; d) ZnH₂; e) AgOH; f) CH₃CH₂Cl QUÍMICA. 2010. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) HBr
- b) CaCO₃
- c) $HOOC-CH_2-CH_2-COOH$
- d) Hidruro de cinc
- e) Hidróxido de plata.
- f) Cloroetano.



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Dióxido de azufre; b) Ácido hipobromoso; c) Buta-1,3-dieno; d) Na₂O₂; e) BaCO₃; f) CH₃CH₂CH₂COCH₃
QUÍMICA. 2010. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) SO₂
- b) HBrO
- c) $CH_2 = CH CH = CH_2$
- d) Peróxido de sodio
- e) Carbonato de bario.
- f) Pentan-2-ona.



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Seleniuro de hidrógeno; b) Hidróxido de cobalto(II); c) Propilamina d) $PbCrO_4$ e) Au_2O_3 ; f) CH_3CH_2OH QUÍMICA. 2010. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) H₂Se
- b) Co(OH)₂
- c) $CH_3 CH_2 CH_2NH_2$
- d) Cromato de plomo(II)
- e) Óxido de oro(III).
- f) Etanol.



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Peróxido de hidrógeno; b) Hidrogenosulfito de cobre(II); c) 2,2,4-trimetilpentano; d) KClO_4 ; e) $\mathrm{Fe}(\mathrm{OH})_2$; f) $\mathrm{CH}_3\mathrm{COOH}$ QUÍMICA. 2010. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) H₂O₂
- b) Cu(HSO₃)₂
- c) $CH_3 C(CH_3)_2 CH_2 CH(CH_3) CH_3$
- d) Perclorato de potasio.
- e) Hidróxido de hierro(II).
- f) Ácido acético.



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Cromato de plata; b) Óxido de estaño(IV); c) But-1-eno; d) $CaBr_2$; e) $Zn(OH)_2$; f) $CH_3CHOHCH_3$ QUÍMICA. 2010. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) Ag₂CrO₄
- b) SnO₂
- c) $CH_2 = CH CH_2 CH_3$
- d) Bromuro de calcio.
- e) Hidróxido de cinc(II).
- f) Propan-2-ol.