

PROBLEMAS RESUELTOS SELECTIVIDAD ANDALUCÍA 2013

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 paladio(II); b) Ácido sulfúrico; c) Ácido 2-aminopropanoico; d) BeH $_2$; e) Ag $_3$ AsO $_4$; f) CH $_3$ CH $_2$ CH $_2$ OH QUÍMICA. 2013. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) Pd(OH)₂
- b) H₂SO₄
- c) $CH_3 CH(NH_2) COOH$
- d) Hidruro de berilio.
- e) Arseniato de plata.
- f) Propan-1-ol



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Peróxido de bario; b) Hidróxido de magnesio; c) Etanamida; d) $Sn(IO_3)_2$; e) V_2O_5 ; f) $CH_3COCH_2CH_2CH_3$ QUÍMICA. 2013. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) BaO₂
- b) $Mg(OH)_2$
- c) CH₃CONH₂
- d) Yodato de estaño(II).
- e) Óxido de vanadio(V).
- f) Pentan-2-ona



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Nitrato de hierro(II); b) Cromato de potasio; c) Ácido but-3-enoico d) Sc_2S_3 ; e) CaO_2 ; f) $(CH_3)_2CHCH_3$ QUÍMICA. 2013. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) $Fe(NO_3)_2$
- b) K₂CrO₄
- c) $CH_2 = CH CH_2 COOH$
- d) Sulfuro de escandio.
- e) Peróxido de calcio.
- f) 2-metilpropano



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Amoniaco; b) Hidrogenosulfito de cobre(II); c) Butan-2-ol; d) WO₃; e) KMnO₄; f) CH₃CHClCOOH
QUÍMICA. 2013. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) NH₃
- b) Cu(HSO₃)₂
- c) CH₃CH₂CHOHCH₃
- d) Trióxido de wolframio.
- e) Permanganato de potasio.
- f) Ácido 2-cloropropanoico



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Sulfuro de cadmio; b) Hidróxido de hierro(III) c) Ácido 2-bromobutanoico; d) CrO₃; e) Hg(ClO₂)₂; f) CH₃COCH₃

QUÍMICA. 2013. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) CdS
- b) Fe(OH)₃
- c) CH₃CH₂CHBrCOOH
- d) Trióxido de cromo.
- e) Clorito de mercurio(II).
- f) Propanona ó Acetona

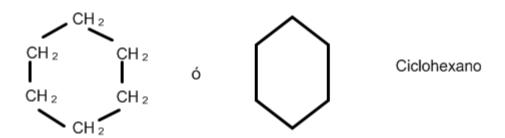


Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Dióxido de titanio; b) Fosfato de níquel(II); c) Ciclohexano; d) CaCO3; e) H2O2; f) CH3CH2CHO
QUÍMICA. 2013. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

RESOLUCIÓN

- a) TiO₂
- b) Ni₃(PO₄)₂

c)



- d) Carbonato de calcio.
- e) Agua oxigenada. Peróxido de hidrógeno
- f) Butanal



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hidróxido de plomo(II); b) Ácido cloroso; c) But-1-ino; d) $\operatorname{Cr_2O_3}$; e) Ba(MnO₄)₂; f) CH₄ QUÍMICA. 2013. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) Pb(OH)₂
- b) HClO₂
- c) $CH_3 CH_2 C \equiv CH$
- d) Trióxido de dicromo. Óxido de cromo(III)
- e) Permanganato de bario.
- f) Metano

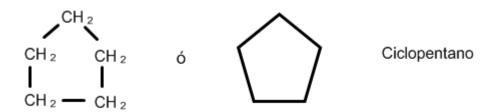


Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Cloruro de amonio; b) Carbonato de rubidio; c) Ciclopentano; d) Bi₂O₃; e) CCl₄; f) CH₃CHClCH₃ QUÍMICA. 2013. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

RESOLUCIÓN

- a) NH₄Cl
- b) Rb₂CO₃

c)



- d) Trióxido de dibismuto. Óxido de bismuto(III)
- e) Tetracloruro de carbono.
- f) 2-cloropropano



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Óxido de molibdeno(IV); b) Nitrato de amonio; c) Metoxietano d) NaClO; e) CaH₂; f) CH₃CONH₂

QUÍMICA. 2013. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) MoO₂
- b) NH₄NO₃
- c) $CH_3 O CH_2 CH_3$
- d) Hipoclorito de sodio.
- e) Hidruro de calcio.
- f) Etanamida



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Clorato de cobalto(III); b) Sulfuro de cinc; c) Etanoato de etilo d) Au₂O₃; e) Pt(OH)₂; f) CH₃CH₂NHCH₃
QUÍMICA. 2013. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) Co(ClO₃)₃
- b) ZnS
- c) $CH_3 COO CH_2 CH_3$
- d) Trióxido de dioro. Óxido de oro(III)
- e) Hidróxido de platino(II).
- f) Etil metil amina



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de cromo(III); b) Ácido perclórico; c) 2,2-Dimetilbutano; d) H₂SO₃; e) NaH; f) CH₃COOCH₃
QUÍMICA. 2013. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) Cr₂O₃
- b) HClO₄
- c) $CH_3 C(CH_3)_2 CH_2 CH_3$
- d) Ácido sulfuroso
- e) Hidruro de sodio
- f) Acetato de metilo.



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Ácido nitroso; b) Hidróxido de plomo(IV); c) Nitrobenceno d) HIO3; e) Ba3(PO4)2; f) (CH3)3N QUÍMICA. 2013. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) HNO₂
- b) Pb(OH)₄
- c) $C_6H_5NO_2$
- d) Ácido yódico.
- e) Fosfato de bario
- f) Trimetilamina.