

PROBLEMAS RESUELTOS SELECTIVIDAD ANDALUCÍA 2002

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 siguientes compuestos: a) Hidróxido de hierro(III); b) Sulfato de potasio; c) Ciclohexano; d) BaCO3; e) H2O2; f) CH3CH2CHCl2 QUÍMICA. 2002. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) Fe (OH)₃
- b) K₂SO₄



- d) Carbonato de bario.
- e) Peróxido de hidrógeno. Agua oxigenada.
- f) 1,1-Dicloropropano.



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Permanganato de bario; b) Dióxido de azufre; c) Ácido 3-metilbutanoico; d) $NaNO_2$; e) AgF; f) CH_3COCH_3 QUÍMICA. 2002. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) $Ba(MnO_4)_2$
- b) SO_2
- c) CH₃CH(CH₃)CH₂COOH
- d) Nitrito de sodio.
- e) Fluoruro de plata.
- f) Propanona. Acetona.



Formule o nombre los siguientes compuestos:a) Sulfuro de hidrógeno; b) Óxido de vanadio(V); c) Ácido 3-metilbutanoico; d) K_2SO_3 ; e) $Hg(OH)_2$; f) CH_3CH_2CHO . QUÍMICA. 2002. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) H₂S
- b) V_2O_5
- c) CH₃CH(CH₃)CH₂COOH
- d) Sulfito de potasio.
- e) Hidróxido de mercurio (II). Dihidróxido de mercurio.
- f) Propanal.



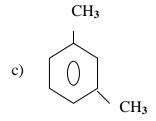
Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Nitrito de hierro(II); b) Peróxido de cobre(II); c) 3-Pentanona; d) LiH; e) K₂HPO₄; f) CH₃COOCH₂CH₃ QUÍMICA. 2002. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) $Fe(NO_2)_2$
- b) CuO₂
- c) CH₃CH₂COCH₂CH₃
- d) Hidruro de litio.
- e) Monohidrogenofosfato de potasio.
- f) Acetato de etilo.



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hipobromito de sodio; b) Ácido fosfórico ; c) m-Dimetilbenceno; d) FeO; e) SiI_4 ; f) $CH_2 = CHCH = CH_2$ QUÍMICA. 2002. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) NaBrO
- b) H₃PO₄



- d) Óxido de hierro (II).
- e) Tetrayoduro de silicio. Yoduro de silicio (IV).
- f) But-1,3-dieno.



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Perclorato de cromo(III); b) Nitrato de paladio(II); c) 1,3-Propanodiol; d) FeCl₂; e) Ag₂O; f) CH₃COOCH₂CH₂CH₃. QUÍMICA. 2002. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) Cr(ClO₄)₃
- b) $Pd(NO_3)_2$
- c) CH₂OHCH₂CH₂OH
- d) Cloruro de hierro (II). Dicloruro de hierro.
- e) Óxido de diplata. Óxido de plata.
- f) Acetato de propilo.



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Clorato de calcio; b) Hidróxido de níquel(II); c) Propanal; d) Na_2O_2 ; e) Fe_2S_3 ; f) $CH_3CH_2NHCH_3$. QUÍMICA. 2002. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) $Ca(ClO_3)_2$
- b) Ni(OH)₂
- c) CH₃CH₂CHO
- d) Peróxido de sodio. Dióxido de disodio.
- e) Trisulfuro de dihierro. Sulfuro de hierro(III).
- f) Etilmetilamina.



Formule o nombre los siguientes compuestos a) Hidruro de aluminio; b) Hipoyodito de cobre(II); c) o-Dibromobenceno; d) NH_4Cl ; e) $BaCr_2O_7$; f) $CH_3CH_2OCH_3$ QUÍMICA. 2002. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) AlH₃
- b) Cu(IO)₂

- d) Cloruro de amonio.
- e) Dicromato de bario.
- f) Etilmetiléter. Metoxietano.



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Nitrato de plata; b) Sulfuro de cobalto(II); c) o-Nitrofenol; d) SiO_2 ; e) TiF_4 ; f) CH_3NH_2 QUÍMICA. 2002. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) AgNO₃
- b) CoS

- d) Dióxido de silicio. Óxido de silicio (IV).
- e) Tetrafluoruro de titanio. Fluoruro de titanio (IV).
- f) Metilamina.



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Bromato de sodio; b) Ácido sulfuroso; c) 2-Metil-1-penteno; d) AuCl₃; e) LiOH; f) CH₃CH₂CH₂CH₂OH
QUÍMICA. 2002. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) NaBrO₃
- b) H₂SO₃
- c) $CH_2 = C(CH_3)CH_2CH_2CH_3$
- d) Tricloruro de oro. Cloruro de oro(III).
- e) Hidróxido de litio.
- f) Butan-1-ol.



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hidróxido de platino(IV) b) Dióxido de azufre; c) Propeno; d) $KMnO_4$; e) $CsHSO_3$; f) CH_3CH_2OH QUÍMICA. 2002. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) Pt (OH)₄
- b) SO_2
- c) $CH_2 = CHCH_3$
- d) Permanganato potásico.
- e) Hidrógenosulfito de cesio.
- f) Etanol. Alcohol etílico.



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hidrógenocarbonato de sodio; b) Sulfuro de plomo(II); c) Benceno; d) Al_2O_3 ; e) H_2CrO_4 ; f) $CH \equiv C - CH_3$ QUÍMICA. 2002. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) NaHCO₃
- b) PbS
- c) C₆H₆
- d) Trióxido de dialuminio. Óxido de aluminio (III).
- e) Ácido crómico.
- f) Propino.