

PROBLEMAS RESUELTOS SELECTIVIDAD ANDALUCÍA 2005

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 hierro(II); b) Hidruro de berilio; c) Trimetilamina; d) TiO₂; e) KOH; f) HOCH₂COOH QUÍMICA. 2005. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) Fe(NO₂)₂
- b) BeH₂
- c) $(CH_3)_3 N$
- d) Óxido de titanio(IV)
- e) Hidróxido de potasio
- f) Ácido hidróxietanoico



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Yoduro de oro(III); b) Peróxido de hidrógeno; c) 2-Buteno; d) $KMnO_4$; e) $HBrO_3$; f) CH_3COCH_3 . QUÍMICA. 2005. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) AuI₃
- b) H_2O_2
- c) $CH_3CH = CHCH_3$
- d) Permanganato potásico
- e) Ácido brómico
- f) Propanona. Acetona.



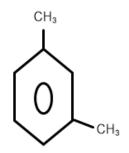
Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfito de manganeso(II); b) Cloruro de amonio; c) m-Dimetilbenceno; d) CaO; e) GaH $_3$; f) CH $_3$ COOH.

QUIMICA. 2005. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

RESOLUCIÓN

- a) MnSO₃
- b) NH₄Cl

c)



- d) Óxido de calcio.
- e) Hidruro de galio(III).
- f) Ácido acético.



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de hierro(III); b) Ácido crómico; c) 2-Butino; d) N_2O ; e) CdS; f) CH_3NHCH_3 .

QUIMICA. 2005. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) Fe(OH)₃
- b) H₂CrO₄
- c) $CH_3 C \equiv C CH_3$
- d) Óxido de nitrógeno(I). Monóxido de dinitrógeno.
- e) Sulfuro de cadmio.
- f) Dimetil amina.



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidrogenosulfato de potasio; b) Óxido de aluminio; c) Metilbutano; d) SF₄; e) HIO; f) CH₃CHOHCH₃.

QUIMICA. 2005. RESERVA 2 EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) KHSO₄
- b) Al₂O₃
- c) CH₃CH(CH)₃CH₂CH₃
- d) Fluoruro de azufre(IV).
- e) Ácido hipoyodoso.
- f) Propan-2-ol.



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de magnesio; b) Yodato de bario; c) Ácido propanoico; d) H_3PO_4 ; e) K_2O_2 ; f) CH_3CH_2CHO .

QUIMICA. 2005. RESERVA 2 EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) Mg(OH)₂
- b) $Ba(IO_3)_2$
- c) CH₃CH₂COOH
- d) Ácido fosfórico.
- e) Peróxido de potasio.
- f) Propanal.



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfuro de hidrógeno; b) Tetrahidruro de silicio; c) Fenol; d) LiClO $_3$; e) MnO $_2$; f) CH $_3$ CH = CHCH $_2$ CH $_3$.

QUIMICA. 2005. RESERVA 3 EJERCICIO 1 OPCIÓN A

- a) H₂S
- b) SiH₄
- c) C₆H₅OH
- d) Clorato de litio.
- e) Óxido de manganeso(IV).
- f) Pent-2-eno.



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfato de aluminio; b) Hidróxido de mercurio(II); c) 2-Metil-3-hexanol; d) HNO $_3$; e) Cl $_2$ O $_5$; f) CH $_3$ CH $_2$ OCH $_2$ CH $_3$. QUIMICA. 2005. RESERVA 3 EJERCICIO 1 OPCIÓN B

- a) $Al_2(SO_4)_3$
- b) Hg(OH)₂
- c) CH₃CH₂CH₂CHOHCH(CH₃)CH₃
- d) Ácido nítrico.
- e) Óxido de cloro(V).
- f) Dietileter.

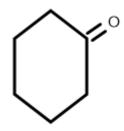


Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Trióxido de azufre; b) Peróxido de calcio; c) Ciclohexanona; d) HIO3; e) Al(HSeO4)3; f) CH3COOCH2CH3
QUIMICA. 2005. RESERVA 4 EJERCICIO 1 OPCIÓN A

RESOLUCIÓN

- a) SO_3
- b) CaO₂

c)



- d) Ácido yódico.
- e) Hidrógenoseleniato de aluminio
- f) Acetato de etilo.



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ortoarseniato de sodio; b) Cloruro de amonio; c) 1,4-Butanodiol; d) $Co(OH)_2$; e) NH_3 ; f) $CH_3OCH_2CH_2CH_3$. QUIMICA. 2005. RESERVA 4 EJERCICIO 1 OPCIÓN B

- a) Na₃AsO₄
- b) NH₄Cl
- c) CH₂OHCH₂CH₂CH₂OH
- d) Hidróxido de cobalto(II).
- e) Amoníaco.
- f) Metil propil eter.



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de cobalto(II); b) Dicromato de potasio; c) Propino; d) $Sn(OH)_4$; e) $HBrO_2$; f) CH_3CONH_2 QUÍMICA. 2005. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) CoO
- b) K₂Cr₂O₇
- c) $CH_3C \equiv CH$
- d) Hidróxido de estaño(IV).
- e) Ácido bromoso.
- f) Etanamida ó acetamida



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidrogenocarbonato de sodio; b) Peróxido de estroncio; c) Nitrobenceno; d) PH $_3$; e) Ag $_2$ CrO $_4$; f) CH $_3$ CH $_2$ CHClCH $_2$ CH $_3$ QUÍMICA. 2005. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) NaHCO₃
- b) SrO₂
- c) C₆H₅NO₂
- d) Trihidruro de fósforo. Fosfano.
- e) Cromato de plata.
- f) 3-cloropentano.