

PROBLEMAS RESUELTOS SELECTIVIDAD ANDALUCÍA 2014

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) Fluoruro de amonio; b) Hidróxido de cadmio; c) 1-Bromo-2-cloropropano; d) PbO; e) Hg(ClO₃)₂; f) CH₃COOCH₃
QUÍMICA. 2014. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) NH₄F
- b) Cd(OH)₂
- c) CH₃-CHCl-CH₂Br
- d) Óxido de plomo(II).
- e) Clorato de mercurio(II).
- f) Etanoato de metilo o Acetato de metilo



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido selénico; b) Fosfato de cobalto(II); c) Ciclopenteno; d) Mg(OH) ₂; e) Na ₂O ₂; f) CH ₃CHOHCHO QUÍMICA. 2014. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

RESOLUCIÓN

- a) H₂SeO₄
- b) Co₃(PO₄)₂

c)



- d) Hidróxido de magnesio.
- e) Peróxido de sodio.
- f) 2-Hidroxipropanal



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Nitrito de hierro(II); b) Ácido hipocloroso; c) 2,3,4-trimetilpentano; d) Ag_2S ; e) $Ba(MnO_4)_2$; f) $CH_3 - C \equiv C - CH_3$ QUÍMICA. 2014. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) $Fe(NO_2)_2$
- b) HClO
- c) $\begin{array}{ccccc} CH_3-CH-CH-CH-CH_3\\ & | & | & | \\ & CH_3 & CH_3 & CH_3 \end{array}$
- d) Sulfuro de plata.
- e) Permanganato de bario.
- f) But-2-ino

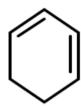


Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Nitruro de plomo(IV); b) Sulfato de rubidio; c) Ciclohexa-1,3-dieno; d) Bi(OH)₃; e) H₂CO₃; f) CH₃CHClCH₃
QUÍMICA. 2014. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

RESOLUCIÓN

- a) Pb ₃N ₄
- b) Rb ₂SO ₄

c)



- d) Hidróxido de bismuto(III).
- e) Ácido carbónico.
- f) 2-cloropropano ó cloruro de isopropilo



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hidróxido de estroncio; b) Dicromato de bario; c) Ácido 2,3-dihidroxibutanoico; d) Al_2O_3 ; e) H_2MnO_4 ; f) $CH_3CH_2CONH_2$. QUÍMICA. 2014. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) Sr(OH)₂
- b) BaCr₂O₇
- c) CH₃ CHOH CHOH COOH
- d) Óxido de aluminio.
- e) Ácido mangánico.
- f) Propanamida



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Cromato de plata; b) Hidrogenocarbonato de potasio; c) Penta-1,4-diino; d) BaO₂; e) Ni(OH)₂; f) CH₂OHCOOH QUÍMICA. 2014. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) Ag ₂CrO ₄
- b) KHCO₃
- c) $CH \equiv C CH_2 C \equiv CH$
- d) Peróxido de bario.
- e) Hidróxido de niquel(II).
- f) Ácido hidroxietanoico



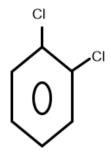
Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Óxido de plomo(IV); b) Ácido periódico; c) 2,2-diclorobutano; d) K ₃PO ₃; e) LiOH; f) CH ₃CH ₂CHO.
QUÍMICA. 2014. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) PbO₂
- b) HIO₄
- c) $CH_3 CCl_2 CH_2 CH_3$
- d) Ortofosfito de potasio.
- e) Hidróxido de litio.
- f) Propanal



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Ácido bórico; b) Hidruro de berilio; c) 1,2-diclorobenceno; d) ZnSO 3; e) SF 6; f) CH 3CHOHCOOH.
QUÍMICA. 2014. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) H₃BO₃
- b) BeH₂
- c)



- d) Sulfito de cinc.
- e) Hexafluoruro de azufre.
- f) Ácido 2-hidroxipropanoico



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Peróxido de sodio; b) Hidróxido de plata; c) Propanodial; d) BaSO $_3$; e) HIO $_4$; f) CH $_3$ OCH $_2$ CH $_3$.
QUÍMICA. 2014. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) Na ₂O ₂
- b) AgOH
- c) $HOC-CH_2-CHO$
- d) Sulfito de bario.
- e) Ácido peryódico.
- f) Etilmetileter



Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Nitrito de cinc; b) Sulfuro de amonio; c) Etanoato de propilo; d) HClO; e) Pd(OH), f) CH 3NHCH, QUÍMICA. 2014. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) $Zn(NO_2)_2$
- b) $(NH_4)_2S$
- c) $CH_3 COO CH_2 CH_2 CH_3$
- d) Ácido hipocloroso.
- e) Hidróxido de paladio(II).
- f) Dimetil amina



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de cobre(I); b) Ácido nitroso; c) 3-Hidroxibutanal; d) MgH₂; e) Li ₃AsO₄; f) (CH₃CH₂)₃N QUÍMICA. 2014. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

- a) CuOH
- b) HNO₂
- c) $CH_3 CHOH CH_2 CHO$
- d) Hidruro de magnesio
- e) Arseniato de litio
- f) Trietil amina.



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de cobalto(III); b) Hidrogenosulfato de hierro(II); c) Propanamida; d) Hg(BrO₃)₂; e) HIO₃; f) (CH₃)₂CHCOCH₃ QUÍMICA. 2014. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

- a) Co₂O₃
- b) Fe(HSO₄)₂
- c) $CH_3 CH_2 CO NH_2$
- d) Bromato de mercurio(II)
- e) Ácido Yódico
- f) Metilbutanona.