

PROBLEMAS RESUELTOS
SELECTIVIDAD ANDALUCÍA
2009

QUÍMICA

TEMA 0: FORMULACIÓN

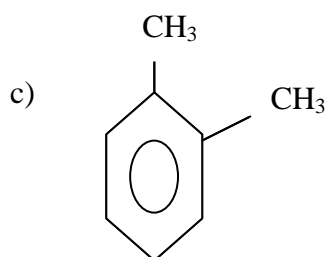
- Junio, Ejercicio 1, Opción A
- Junio, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 1, Ejercicio 1, Opción A
- Reserva 1, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 2, Ejercicio 1, Opción A
- Reserva 2, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 3, Ejercicio 1, Opción A
- Reserva 3, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 4, Ejercicio 1, Opción 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 calcio; b) Ácido fosfórico; c) 1,2-Dimetilbenceno; d) Br_2O_5 ; e) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$; f) $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$
QUÍMICA. 2009. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) $\text{Ca}(\text{OH})_2$

b) H_3PO_4



d) Pentaóxido de dibromo ó Óxido de bromo (V)

e) Sulfato de hierro (III).

f) Butanona

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Monóxido de carbono; b) Nitrito de cobre (II); c) Etilmetil éter; d) LiOH ; e) MnS ; f) CH₃CH₂COOH
QUÍMICA. 2009. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) CO
- b) Cu(NO₂)₂
- c) CH₃CH₂OCH₃
- d) Hidróxido de litio.
- e) Sulfuro de manganeso (II).
- f) Ácido propanoico.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Teluro de hidrógeno; b) Hidróxido de mercurio (II); c) Etanal; d) FeCl_2 ; e) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$; f) CH_3COCH_3
QUÍMICA. 2009. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) H_2Te
- b) $\text{Hg}(\text{OH})_2$
- c) CH_3CHO
- d) Cloruro de hierro (II).
- e) Dicromato potásico.
- f) Propanona.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Cloruro de amonio; b) Ácido selenioso; c) Etanoato de metilo; d) HClO_2 ; e) Al_2O_3 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$.
QUÍMICA. 2009. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) NH_4Cl
- b) H_2SeO_3
- c) $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$
- d) Ácido cloroso.
- e) Óxido de aluminio.
- f) Ácido 2- amina propanoico.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Permanganato de potasio; b) Sulfuro de plata; c) Heptan-2-ona; d) PtO_2 ; e) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$; f) CCl_4
QUÍMICA. 2009. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) KMnO_4

b) Ag_2S

c) $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$

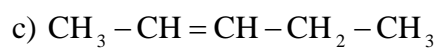
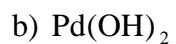
d) Dióxido de platino.

e) Nitrato cúprico.

f) Tetracloruro de carbono.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido perclórico; b) Hidróxido de paladio (II); c) Pent-2-eno; d) Na_3AsO_4 ; e) FeCl_2 ; f) $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
QUÍMICA. 2009. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N



d) Arseniato de sodio.

e) Cloruro de hierro (II).

f) 2- metil pentano.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Amoniac; b) Hidrogenosulfato de aluminio; c) Ácido etanoico; d) Ni(OH)₂; e) KNO₃; f) CH₂ = CHCOCH₃
QUÍMICA. 2009. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) NH₃

b) Al(HSO₄)₃

c) CH₃COOH

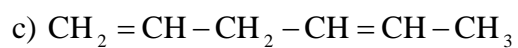
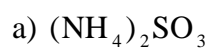
d) Hidróxido de níquel (II).

e) Nitrato de potasio.

f) 3-Buten 2-ona.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfito de amonio; b) Peróxido de bario;
c) Hexa-1,4-dieno; d) HIO_3 ; e) SO_3 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$
QUÍMICA. 2009. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N



d) Ácido iódico.

e) Trióxido de azufre.

f) Etil amina.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Acido perbrómico; b) Hidróxido de plata; c) Dimetilamina; d) NH_4NO_3 ; e) Cu_2O ; f) CHCl_3
QUÍMICA. 2009. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) HBrO_4

b) AgOH

c) $\text{CH}_3 - \text{NH} - \text{CH}_3$

d) Nitrato de amonio.

e) Óxido cuproso.

f) Triclorometano.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidruro de berilio; b) Cromato de bario; c) Nitrobenzeno; d) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$; e) H_2O_2 ; f) $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CCH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$
QUÍMICA. 2009. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) BeH_2

b) BaCrO_4

c) $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$

d) Fosfato de calcio.

e) Peróxido de hidrógeno.

f) 5-Cloro 2-pentino.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Fluoruro de calcio; b) Trióxido de wolframio; c) Metilpropano; d) H_2S ; e) $NaHSO_4$; f) $CH_3CH(OH)CH_3$
QUÍMICA. 2009. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) CaF_2

b) WO_3

c) $CH_3CH(CH_3)CH_3$

d) Sulfuro de hidrógeno.

e) Hidrógenosulfato de sodio.

f) 2-propanol.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido crómico; b) Hidróxido de cobre (II); c) Penta-2-ol; d) SrO_2 ; e) AlH_3 ; f) $\text{CH}_2 = \text{CHCH}_2\text{CH} = \text{CH}_2$.
QUÍMICA. 2009. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) H_2CrO_4
- b) $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- c) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$
- d) ¡Error! . Debe decir SrO Óxido de estroncio.
- e) Hidruro de aluminio.
- f) 1,4 Pentadieno.