

PROBLEMAS RESUELTOS
SELECTIVIDAD ANDALUCÍA
2002

QUÍMICA

TEMA 0: FORMULACIÓN

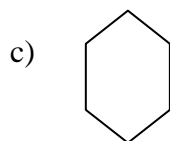
- Junio, Ejercicio 1, Opción A
- Junio, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 1, Ejercicio 1, Opción A
- Reserva 1, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 2, Ejercicio 1, Opción A
- Reserva 2, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 3, Ejercicio 1, Opción A
- Reserva 3, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 4, Ejercicio 1, Opción 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) BaCO_3 ; e) H_2O_2 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHCl}_2$
QUÍMICA. 2002. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) $\text{Fe}(\text{OH})_3$

b) K_2SO_4



d) Carbonato de bario. Trioxocarbonato (IV) 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

R E S O L U C I Ó N

- a) $\text{Ba}(\text{MnO}_4)_2$
- b) SO_2
- c) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{COOH}$
- d) Nitrito sódico. Dioxonitrato (III) de sodio.
- e) Fluoruro de plata. Fluoruro argéntico.
- f) Propanona. Acetona.

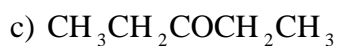
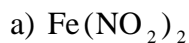
**Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Sulfuro de hidrógeno; b) Óxido de vanadio (V); c) Ácido 3-metilbutanoico; d) K_2SO_3 ; e) $Hg(OH)_2$; f) CH_3CH_2CHO .
QUÍMICA. 2002. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A**

R E S O L U C I Ó N

- a) H_2S
- b) V_2O_5
- c) $CH_3CH(CH_3)CH_2COOH$
- d) Sulfito potásico. Trioxosulfato (IV) de dipotasio.
- e) Hidróxido de mercurio (II). Hidróxido mercúrico. 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) K_2HPO_4 ; f) $CH_3COOCH_2CH_3$
QUÍMICA. 2002. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N



d) Hidruro de litio (I). Hidruro lítico. Hidruro de litio.

e) Hidrógenotetraoxofosfato (V) de dipotasio. Fosfato ácido de potasio. Hidrógenofosfato potásico.

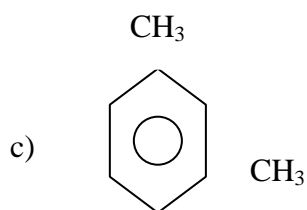
f) Etanato de etilo. Acetato de etilo.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hipobromito de sodio; b) Ácido fosfórico ;
c) *m*-Dimetilbenceno; d) FeO; e) SiI₄; f) CH₂ = CHCH = CH₂
QUÍMICA. 2002. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) NaBrO

b) H₃PO₄



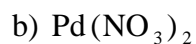
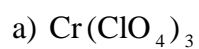
d) Óxido ferroso. Óxido de hierro (II). Monóxido de hierro.

e) Tetrayoduro de silicio. Yoduro de silicio (IV).

f) 1,3-Butadieno.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Perclorato de cromo (III); b) Nitrato de paladio (II); c) 1,3-Propanodiol; d) FeCl_2 ; e) Ag_2O ; f) $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$.
QUÍMICA. 2002. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N



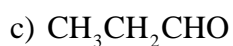
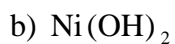
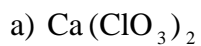
d) Cloruro ferroso. Cloruro de hierro (II). Dicloruro de hierro.

e) Óxido de diplata. Óxido de plata (I). Óxido argéntico.

f) Acetato de propilo. Etanato 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) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NHCH}_3$.
QUÍMICA. 2002. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N



d) Peróxido de sodio. Dióxido de disodio.

e) Trisulfuro de dihierro. Sulfuro de hierro (III). Sulfuro férrico.

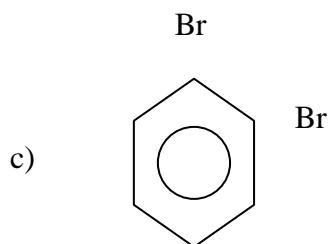
f) Etilmetilamina. N-Metiletanamina.

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) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_3$
QUÍMICA. 2002. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) AlH_3

b) $\text{Cu}(\text{IO})_2$



d) Cloruro amónico. Cloruro de amonio.

e) Dicromato de bario. Heptaoxodicromato (VI) de bario.

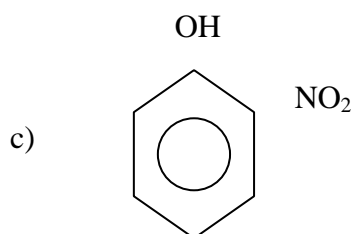
f) Etilmetiléter. Metoxietano.

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

R E S O L U C I Ó N

a) AgNO_3

b) CoS



d) Dióxido de silicio. Óxido de silicio (IV). Óxido silíceo.

e) Tetrafluoruro de titanio. Fluoruro titánico. Fluoruro de titanio (IV).

f) Metilamina. Metanamina.

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

R E S O L U C I Ó N

a) NaBrO₃

b) H₂SO₃

c) CH₂ = C(CH₃)CH₂CH₂CH₃

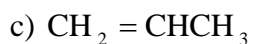
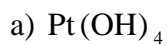
d) Tricloruro de oro. Cloruro de oro (III). Cloruro aúrico.

e) Hidróxido de litio. Hidróxido de litio (I).

f) 1-butanol.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hidróxido de platino (IV) b) Dióxido de azufre; c) Propeno; d) KMnO_4 ; e) CsHSO_3 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$
QUÍMICA. 2002. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N



d) Permanganato potásico. Tetraoxomanganato (VII) de potasio.

e) Hidrógenosulfito césico. Hidrógenotrioxosulfato (IV) de cesio. Sulfito ácido 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) $\text{CH} \equiv \text{C} - \text{CH}_3$
QUÍMICA. 2002. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) NaHCO_3

b) PbS

c)

d) Trióxido de dialuminio. Óxido alumínico. Óxido de aluminio (III).

e) Ácido crómico. Tetraoxocromato (VI) de hidrógeno.

f) Propino.