

PROBLEMAS RESUELTOS
SELECTIVIDAD ANDALUCÍA
2003

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) Peróxido de bario ; b) Ácido clórico ;
c) 1,2-Etanodiol ; d) MnI_2 ; e) FeSO_4 ; f) $\text{CH} \equiv \text{CH}$
QUÍMICA. 2003. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) BaO_2 .

b) HClO_3 .

c) $\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{OH}$.

d) Yoduro manganoso. Yoduro de manganeso (II). Diyoduro de manganeso.

e) Sulfato ferroso. Tetraoxosulfato (VI) de hierro (II).

f) Etino. Acetileno.

**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de plata ; b) Fluoruro de hidrógeno
c) Etanoamida ; d) $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$; e) H_2O_2 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$
QUÍMICA. 2003. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

R E S O L U C I Ó N

- a) AgOH
- b) HF.
- c) CH_3CONH_2 .
- d) Sulfato amónico. Tetraoxosulfato (VI) de diamonio.
- e) Peróxido de hidrógeno. Agua oxigenada.
- f) Ácido propanoico. Ácido propiónico.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfito de calcio; b) Hidróxido de estroncio; c) Metanal; d) PtI_2 ; e) H_3PO_4 ; f) $\text{CH}_2 = \text{CHCH} = \text{CH}_2$
QUÍMICA. 2003. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) CaSO_3 .

b) $\text{Sr}(\text{OH})_2$.

c) HCHO .

d) Yoduro de platino (II). Ioduro platinoso. Diioduro de platino.

e) Ácido fosfórico. Tetraoxofosfato (V) de hidrógeno.

f) 1,3-Butadieno (o sólo butadieno).

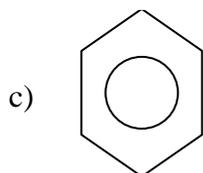
Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido perclórico ; b) Óxido de titanio (IV) ;
c) Fenol ; d) PbF_2 ; e) NH_4HCO_3 ; f) $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$
QUÍMICA. 2003. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) HClO_4 .

b) TiO_2 .

OH



d) Fluoruro de plomo (II). Difluoruro de plomo. Fluoruro plumboso.

e) Carbonato ácido de amonio. Hidrógenocarbonato amónico. Hidrógenotrioxocarbonato (IV) de amonio.

f) Etanato de metilo. Acetato de metilo.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de zirconio (IV) ; b) Sulfuro de arsénico (III) ; c) 3-Metilpentano ; d) KMnO_4 ; e) LiH ; f) CH_3COCH_3
QUÍMICA. 2003. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) ZrO_2 .
- b) As_2S_3 .
- c) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$.
- d) Permanganato potásico. Tetraoxomanganato (VII) de potasio.
- e) Hidruro de litio. Hidruro de litio (I).
- f) Propanona (Acetona).

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de magnesio; b) Yodato de potasio; c) Etilmetil éter; d) NaClO; e) H₂Se ; f) CH₂BrCHBrCH₂CH₃
QUÍMICA. 2003. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) Mg(OH)₂.
- b) KIO₃.
- c) CH₃OCH₂CH₃.
- d) Hipoclorito sódico. Oxoclorato (I) de sodio.
- e) Seleniuro de hidrógeno. Seleniuro de dihidrógeno.
- f) 1,2-Dibromobutano.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Bromuro de hidrógeno; b) Fosfato de litio; c) 2-Buteno; d) $\text{Co}(\text{OH})_2$; e) HNO_2 ; f) CH_3CHO

QUÍMICA. 2003. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) HBr.

b) Li_3PO_4 .

c) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$.

d) Hidróxido cobaltoso. Hidróxido de cobalto (II). Dihidróxido de cobalto.

e) Ácido nitroso. Dioxonitrato (III) de hidrógeno.

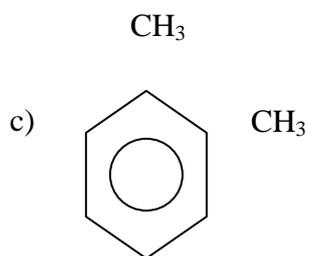
f) Etanal. Acetaldehído.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidrogenocarbonato de cesio; b) Óxido de Cadmio; c) *o*-Dimetilbenceno; d) $\text{Al}(\text{OH})_3$; e) CrF_3 ; f) $(\text{CH}_3)_3\text{N}$
QUÍMICA. 2003. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

a) CsHCO_3 .

b) CdO .



d) Hidróxido de aluminio (III). Trihidróxido de aluminio. Hidróxido alumínico.

e) Fluoruro crómico. Trifluoruro de cromo. Fluoruro de cromo (III).

f) Trimetilamina.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Cromato de calcio; b) Peróxido de estroncio; c) 2-Pentanona; d) HClO_2 ; e) N_2O_5 ; f) $\text{CH}_2 = \text{CHCH}_2\text{CH} = \text{CHCH}_3$
QUÍMICA. 2003. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

- a) CaCrO_4 .
- b) SrO_2 .
- c) $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$.
- d) Ácido cloroso. Dioxoclorato (III) de hidrógeno.
- e) Trióxido de dinitrógeno. Óxido de nitrógeno (III).
- f) 2,4-Hexadieno.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfuro de cinc; b) Ácido bromoso; c) Metilpropano; d) CO; e) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$; f) $\text{CH}_2\text{OHCHOHCH}_2\text{OH}$
QUÍMICA. 2003. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) ZnS
- b) HBrO_2 .
- c) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$.
- d) Monóxido de carbono. Óxido de carbono (II).
- e) Nitrato férrico. Tris[trioxonitrato (V)] de hierro.
- f) 1,2,3-Propanotriol. Glicerina.

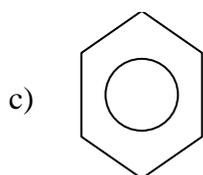
Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de cromo (III) ; b) Nitrato de magnesio
c) Ácido benzoico ; d) HgS e) H_3BO_3 ; f) $CHCl_3$
QUÍMICA. 2003. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) Cr_2O_3 .

b) $Mg(NO_3)_2$.

COOH



d) Sulfuro de mercurio (II). Sulfuro mercúrico. Sulfuro de mercurio.

e) Ácido ortobórico. Trioxoborato (III) de hidrógeno.

f) Triclorometano. Cloroformo.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Dihidrogenofosfato de aluminio ; b) Cloruro de estaño (IV) ; c) 2-Propanol ; d) $\text{Cu}(\text{BrO}_2)_2$; e) SbH_3 ; f) CH_3OCH_3
QUÍMICA. 2003. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

R E S O L U C I Ó N

- a) $\text{Al}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$.
- b) SnCl_4 .
- c) $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$
- d) Bromito cúprico. Bis[Dioxobromato(III)] de cobre.
- e) Estibina. Trihidruro de antimonio.
- f) Dimetiléter. Metoximetano. Éter metílico.