

**PROBLEMAS RESUELTOS**  
**SELECTIVIDAD ANDALUCÍA**  
**2004**

QUÍMICA

TEMA 0: FORMULACIÓN

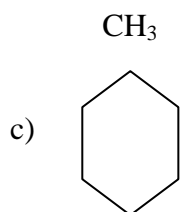
- Junio, Ejercicio 1, Opción A
- Junio, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 1, Ejercicio 1, Opción A
- Reserva 1, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 2, Ejercicio 1, Opción A
- Reserva 2, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 3, Ejercicio 1, Opción A
- Reserva 3, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 4, Ejercicio 1, Opción A
- Reserva 4, Ejercicio 1, Opción B
- Septiembre, Ejercicio 1, Opción A
- Septiembre, Ejercicio 1, Opción B

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfuro de potasio; b) Ácido brómico; c) Metilciclohexano; d)  $\text{Bi}(\text{OH})_3$ ; e)  $\text{NaH}_2\text{PO}_4$ ; f)  $\text{CH}_2 = \text{CHCH} = \text{CHCH}_3$ .  
QUÍMICA. 2004. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{K}_2\text{S}$ .

b)  $\text{HBrO}_3$ .



d) Hidróxido de bismuto (III). Trihidróxido de bismuto. Hidróxido bismutoso.

e) Fosfato diácido de sodio. Bisdihidrógenotetraoxofosfato (V) de sodio (I).

f) 1,3-Pentadieno.

**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Cromato de plata; b) Seleniuro de hidrógeno; c) Ácido benzoico d)  $\text{CaH}_2$ ; e)  $\text{NO}_2$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ .  
QUÍMICA. 2004. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{Ag}_2\text{CrO}_4$ .

b)  $\text{H}_2\text{S}$ .

c)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$ .

d) Hidruro de calcio. Dihidruro de calcio. Hidruro de calcio (II).

e) Dióxido de nitrógeno. Óxido de nitrógeno (IV).

f) Etanol. Alcohol etílico.

**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de berilio; b) Ácido perclórico; c) Dietilamina; d)  $\text{CuBr}_2$  e)  $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CHO}$ .**

**QUÍMICA. 2004. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A**

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{Be}(\text{OH})_2$ .

b)  $\text{HClO}_4$ .

c)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NHCH}_2\text{CH}_3$ .

d) Bromuro de cobre (II). Dibromuro de cobre. Bromuro cúprico.

e) Dicromato de sodio. Heptaoxodicromato (VI) de sodio (I).

f) Etanal. Acetaldehído.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidruro de magnesio; b) Sulfato de potasio; c) 3-Metilhexano; d)  $\text{Sb}_2\text{O}_3$ ; e)  $\text{HIO}_3$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CHFCH}_3$ .

QUÍMICA. 2004. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{MgH}_2$ .

b)  $\text{K}_2\text{SO}_4$ .

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

d) Óxido de antimonio (III). Trióxido de diantimonio.

e) Ácido iódico. Trioxoiodato (V) de hidrógeno.

f) 2-Flúorpropano. Fluoruro de isopropilo.

**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido cloroso; b) Hidróxido de magnesio; c) Metanol; d)  $\text{Na}_2\text{S}$ ; e)  $\text{CoPO}_4$ ; f)  $\text{CH}_3\text{C} \equiv \text{CH}$ .**

**QUÍMICA. 2004. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A**

### R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{HClO}_2$ .

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

c)  $\text{CH}_3\text{OH}$

d) Sulfuro de sodio. Sulfuro sódico. Sulfuro de sodio (I).

e) Fosfato de cobáltico. Tetraoxofosfato (V) de cobalto (III).

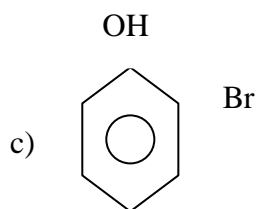
f) Propino. Acetileno.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de oro (III); b) Nitrito de cinc;  
c) *o*-Bromofenol; d)  $\text{Al}(\text{HSO}_4)_3$ ; e)  $\text{SiCl}_4$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$ .  
QUÍMICA. 2004. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{Au}_2\text{O}_3$ .

b)  $\text{Zn}(\text{NO}_2)_2$ .



d) Hidrógenosulfato de aluminio. Trishidrógenotetraoxosulfato (VI) de aluminio (III). Fosfato ácido de aluminio.

e) Tetracloruro de silicio. Cloruro de silicio (IV).

f) Propanato de metilo. Propionato de metilo.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de platino (II); b) Nitrato de hierro (III); c) 1,2-Dicloroetano; d) NaH; e) HBrO; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCH}_3$ .  
QUÍMICA. 2004. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{PtO}$ .
- b)  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ .
- c)  $\text{CH}_2\text{ClCH}_2\text{Cl}$ .
- d) Hidruro de sodio. Hidruro de sodio (I). Hidruro sódico.
- e) Ácido hipobromoso. Oxobromato (I) de hidrógeno.
- f) Butanona. Etilmetilcetona.



Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Peróxido de bario; b) Fluoruro de plomo (II) ;  
c) Metano d)  $\text{Bi}_2\text{O}_3$  ; e)  $\text{H}_2\text{SO}_3$  ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CONH}_2$   
QUÍMICA. 2004. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{BaO}_2$ .

b)  $\text{PbF}_2$ .

c)  $\text{CH}_4$ .

d) Óxido de bismuto (III). Trióxido de dibismuto. Óxido bismutoso.

e) Ácido sulfuroso. Trioxosulfato (IV) de dihidrógeno.

f) Propanamida. Propionamida.

**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Peróxido de estroncio; b) Cromato de estaño (IV); c) 2-Butanol; d)  $\text{Li}_2\text{SO}_4$ ; e) KOH; f)  $\text{CH}_3\text{CHBr}_2$**   
**QUÍMICA. 2004. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A**

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{SrO}_2$ .

b)  $\text{Sn}(\text{CrO}_4)_2$ .

c)  $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{CH}_3$ .

d) Sulfato de litio. Tetraoxosulfato (VI) de dilithio.

e) Hidróxido potásico. Hidróxido de potasio. Hidróxido de potasio (I).

f) 1,1-Dibromoetano.

**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidruro de berilio; b) Permanganato de sodio  
c) Ácido propenoico ; d)  $N_2O_3$  ; e)  $Ca(BrO_3)_2$  ; f)  $CH_3OCH_3$   
QUÍMICA. 2004. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

## R E S O L U C I Ó N

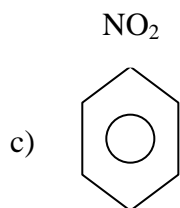
- a)  $BeH_2$ .
- b)  $NaMnO_4$ .
- c)  $CH_2 = CHCOOH$ .
- d) Óxido de nitrógeno (III).
- e) Bromato cálcico. Bis[Trioxobromato (V)] de calcio (II)
- f) Dimetiléter. Metoximetano.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Fluoruro de hidrógeno ; b) Hidróxido de litio ; c) Nitrobenzeno ; d)  $\text{Na}_2\text{O}_2$  ; e)  $\text{Ni}(\text{ClO}_3)_2$  ; f)  $\text{CH}_2 = \text{CHCH} = \text{CH}_2$   
QUÍMICA. 2004. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N

a) HF.

b) LiOH.



d) Peróxido de sodio. Dióxido de disodio.

e) Clorato de níquel (II). Bis[triosoclorato (V)] de níquel (II).

f) 1,3-Butadieno.

**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Nitrito de sodio ; b) Hidrogenocarbonato de potasio ; c) Ácido 2-hidroxi-butanoico ; d)  $\text{NH}_4\text{Cl}$  ; e)  $\text{SO}_2$  ; f)  $(\text{CH}_3)_3\text{N}$**   
**QUÍMICA. 2004. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{NaNO}_2$ .
- b)  $\text{KHCO}_3$ .
- c)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHOHCOOH}$ .
- d) Cloruro amónico. Cloruro de amonio (I).
- e) Dióxido de azufre. Óxido de azufre (IV).
- f) Trimetilamina. N,N-dimetilmetanamina.