

**PROBLEMAS RESUELTOS**  
**SELECTIVIDAD ANDALUCÍA**  
**2007**

QUÍMICA

TEMA 0: FORMULACIÓN

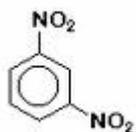
- Junio, Ejercicio 1, Opción A
- Junio, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 1, Ejercicio 1, Opción A
- Reserva 1, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 2, Ejercicio 1, Opción A
- Reserva 2, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 3, Ejercicio 1, Opción A
- Reserva 3, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 4, Ejercicio 1, Opción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

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Bromuro de cadmio; b) Sulfato de calcio; c) 1,3-Dinitrobenceno; d) NaOH; e)  $\text{CF}_4$ ; f)  $\text{CH}\equiv\text{CCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ .  
QUÍMICA. 2007. JUNIO EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{CdBr}_2$

b)  $\text{CaSO}_4$



c)

d) Hidróxido de sodio

e) Tetrafluoruro de carbono

f) 4-hidroxi-1-butino. But-1-in-4-ol

**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de antimonio (V); b) Perclorato de berilio; c) Dimetil éter; d)  $V_2O_5$ ; e)  $H_2S$ ; f)  $CH_3CONH_2$**   
**QUÍMICA. 2007. JUNIO EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

R E S O L U C I Ó N

- a)  $Sb(OH)_5$
- b)  $Be(ClO_4)_2$
- c)  $CH_3OCH_3$
- d) Óxido de vanadio (V). Pentaóxido de divanadio
- e) Sulfuro de hidrógeno
- f) Etanamida. Acetamida

**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Nitrato de magnesio; b) Óxido de cinc; c) Etilmetilamina; d)  $\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$ ; e)  $\text{HCl}$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$ .  
QUÍMICA. 2007. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A**

### R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$

b)  $\text{ZnO}$

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

d) Carbonato de aluminio.

e) Ácido clorhídrico.

f) Propanal.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfato de níquel (III); b) Cloruro de amonio;  
c) Ácido 2-cloropentanoico; d)  $\text{OsO}_4$ ; e)  $\text{NaH}$ ; f)  $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_3$ .  
**QUÍMICA. 2007. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{Ni}_2(\text{SO}_4)_3$
- b)  $\text{NH}_4\text{Cl}$
- c)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHClCOOH}$
- d) Óxido de osmio (VIII). Tetraóxido de osmio.
- e) Hidruro de sodio.
- f) Etilmetiléter. Etiloximetil.

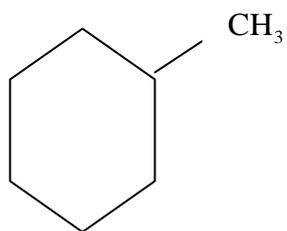
Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfuro de mercurio (II); b) Ácido nítrico; c) Metilciclohexano; d)  $B_2O_3$ ; e)  $CuOH$ ; f)  $CH_3CH_2COCH_3$ .  
QUÍMICA. 2007. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a)  $HgS$

b)  $HNO_3$

c)



d) Trióxido de diboro.

e) Hidróxido de cobre (I).

f) Butanona.

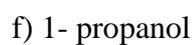
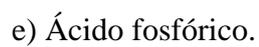
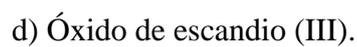
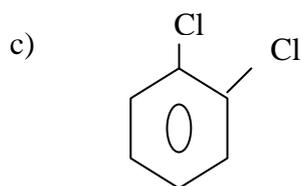
**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de plomo (IV); b) Clorito de bario; c) 5-Hidroxipentan-2-ona; d)  $\text{LiHSO}_3$ ; e)  $\text{K}_2\text{O}_2$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$ .**  
**QUÍMICA. 2007. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{Pb}(\text{OH})_4$
- b)  $\text{Ba}(\text{ClO}_2)_2$
- c)  $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$
- d) Sulfito ácido de sodio.
- e) Peróxido de potasio.
- f) 2-Buteno

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Arseniato de cobalto (II); b) Sulfuro de galio (III) c) 1,2-Diclorobenceno; d)  $\text{Sc}_2\text{O}_3$ ; e)  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ .  
QUÍMICA. 2007. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

### R E S O L U C I Ó N



**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Permanganato de potasio; b) Seleniuro de plata; c) Butilamina; d)  $\text{SO}_3$ ; e)  $\text{H}_2\text{O}_2$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHICH}_3$ .**

**QUÍMICA. 2007. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

### R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{KMnO}_4$

b)  $\text{Ag}_2\text{Se}$

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

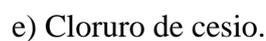
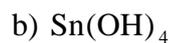
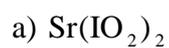
d) Trióxido de azufre.

e) Peróxido de hidrógeno.

f) 2-Iodobutano.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Yodito de estroncio; b) Hidróxido de estaño (IV) c) Metilpentan-3-ona; d)  $\text{SiH}_4$ ; e)  $\text{CsCl}$ ; f)  $\text{BrCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ .  
QUÍMICA. 2007. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N



**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Cromato de paladio (II); b) Nitrito de cobre (II); c) Ácido etanoico; d)  $\text{PtO}_2$ ; e)  $\text{HIO}_3$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$ .**

**QUÍMICA. 2007. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

### R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{PdCrO}_4$

b)  $\text{Cu}(\text{NO}_2)_2$

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

d) Óxido de platino (IV).

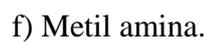
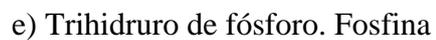
e) Ácido iódico.

f) Propanoato de metilo.

**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido sulfúrico; b) Hipoclorito de sodio; c) Metilbutano; d)  $\text{Bi}_2\text{O}_3$ ; e)  $\text{PH}_3$ ; f)  $\text{CH}_3\text{NH}_2$ .**

**QUÍMICA. 2007. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A**

### R E S O L U C I Ó N



**Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Dicromato de hierro (III); b) Sulfato de manganeso (II); c) Etanal; d)  $\text{CaH}_2$ ; e)  $\text{HClO}_3$ ; f)  $\text{ClCH}_2\text{COOH}$**   
**QUÍMICA. 2007. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{Fe}_2(\text{Cr}_2\text{O}_7)_3$
- b)  $\text{MnSO}_4$
- c)  $\text{CH}_3\text{CHO}$
- d) Hidruro de calcio
- e) Ácido clórico
- f) Cloro etanoico.