

PROBLEMAS RESUELTOS
SELECTIVIDAD ANDALUCÍA
2004

QUÍMICA

TEMA 0: FORMULACIÓN

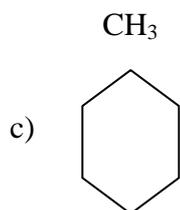
- Junio, Ejercicio 1, Opción A
- Junio, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 1, Ejercicio 1, Opción A
- Reserva 1, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 2, Ejercicio 1, Opción A
- Reserva 2, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 3, Ejercicio 1, Opción A
- Reserva 3, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 4, Ejercicio 1, Opción 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) NaH_2PO_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) K_2S .

b) 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) CaH_2 ; e) 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) Ag_2CrO_4 .

b) H_2S .

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) CuBr_2 e) $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$; f) CH_3CHO .

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) 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) Sb_2O_3 ; e) 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) MgH_2 .

b) K_2SO_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) Na_2S ; e) 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) HClO_2 .

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

c) CH_3OH

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

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

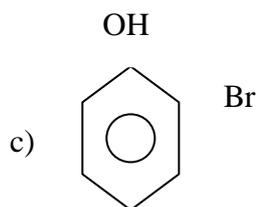
f) Propino. Acetileno.

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) 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) Au_2O_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) 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) Bi_2O_3 ; e) H_2SO_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) BaO_2 .

b) PbF_2 .

c) 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) Li_2SO_4 ; e) KOH; f) CH_3CHBr_2
QUÍMICA. 2004. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a) 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

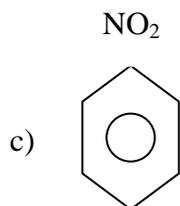
- a) BeH_2 .
- b) $NaMnO_4$.
- c) $CH_2 = CHCOOH$.
- d) Óxido de nitrógeno (III).
- e) Bromato cálcico. Bis[Trioxobromato (V)] de calcio (II)
- f) Dimetiléter. Metoximetano.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Fluoruro de hidrógeno ; b) Hidróxido de litio ; c) Nitrobenzeno ; d) Na_2O_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) NH_4Cl ; e) 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) NaNO_2 .
- b) 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.