

## QUÍMICA

### TEMA 0: FORMULACIÓN

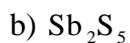
- Junio, Ejercicio A1
- Junio, Ejercicio A2
- Reserva 1, Ejercicio A1
- Reserva 1, Ejercicio A2
- Reserva 2, Ejercicio A1
- Reserva 2, Ejercicio A2
- Reserva 3, Ejercicio A1
- Reserva 3, Ejercicio A2
- Reserva 4, Ejercicio A1
- Reserva 4, Ejercicio A2
- Julio, Ejercicio A1
- Julio, Ejercicio A2

emestrada

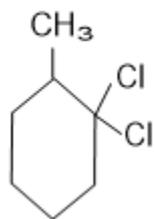
Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Bromato de aluminio; b) Sulfuro de antimonio(V); c) 1,1-Dicloro-2-metilciclohexano; d)  $\text{PtO}_2$ ; e)  $\text{Cr}(\text{OH})_3$ ; f)  $\text{CH}_3\text{NO}_2$

QUÍMICA. 2022. JUNIO. EJERCICIO A1

## RESOLUCIÓN



c)



d) Óxido de platino(IV).

e) Hidróxido de cromo(III).

f) Nitrometano

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Nitrato de hierro(III); b) Hidróxido de estaño(IV); c) Tricloroetanamida; d)  $\text{CaCl}_2$ ; e)  $\text{HClO}_3$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOCH}_2\text{CH}_3$   
QUÍMICA. 2022. JUNIO. EJERCICIO A2

## R E S O L U C I Ó N



d) Cloruro de calcio.

e) Ácido clórico.

f) Butanoato de etilo

emestrada

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Sulfuro de manganeso(III); b) Fosfato de aluminio; c) 1,2-Diclorobenceno; d)  $\text{CrO}_3$ ; e)  $\text{MgH}_2$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$

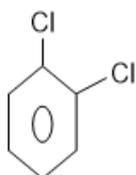
QUÍMICA. 2022. RESERVA 1. EJERCICIO A1

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{Mn}_2\text{S}_3$

b)  $\text{AlPO}_4$

c)



d) Óxido de cromo(VI) ó Trióxido de cromo.

e) Hidruro de magnesio.

f) Propanoato de metilo.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de cobalto(II);  
b) Hidrogenocarbonato de magnesio; c) Metilbenceno; d)  $\text{MoO}_3$ ; e)  $\text{Ni}_2\text{Se}_3$ ;  
f)  $\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$

QUÍMICA. 2022. RESERVA 1. EJERCICIO A2

R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{Co}(\text{OH})_2$

b)  $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$

c)



d) Trióxido de molibdeno ó Óxido de molibdeno(VI).

e) Triseleniuro de níquel ó Seleniuro de níquel(III).

f) Ácido 4-hidroxi-butanoico.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Bromuro de magnesio; b) Hipoyodito de calcio; c) Ciclobuteno; d) NaH; e) Ba(MnO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>; f) CH<sub>2</sub>FCH<sub>2</sub>COOH

QUÍMICA. 2022. RESERVA 2. EJERCICIO A1

R E S O L U C I Ó N

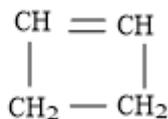
a) MgBr<sub>2</sub>

b) Ca(IO)<sub>2</sub>

c)



ó



d) Hidruro de sodio.

e) Permanganato de bario.

f) Ácido 3-flúorpropanoico.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Dicromato de plata; b) Hidróxido de hierro(II); c) Ácido propanodioico; d)  $\text{HNO}_2$ ; e)  $\text{Li}_2\text{O}$ ; f)  $\text{CH}_2\text{BrCH}_2\text{CHBrCH}_2\text{Br}$   
**QUÍMICA. 2022. RESERVA 2. EJERCICIO A2**

R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{Ag}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
- b)  $\text{Fe}(\text{OH})_2$
- c)  $\text{HOOC}-\text{CH}_2-\text{COOH}$
- d) Ácido nitroso.
- e) Óxido de litio.
- f) 1,2,4-Tribromobutano.

emestrada

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Peróxido de estroncio; b) Hidrogenosulfito de mercurio(II); c) Ciclopropano; d)  $\text{KNO}_3$ ; e)  $\text{V}(\text{OH})_5$ ; f)  $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CHO}$   
**QUÍMICA. 2022. RESERVA 3. EJERCICIO A1**

### R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{SrO}_2$

b)  $\text{Hg}(\text{HSO}_3)_2$

c)



d) Nitrato de potasio.

e) Pentahidróxido de vanadio ó hidróxido de vanadio(V).

f) 3-Metilbutanal.

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido perclórico; b) Dihidruro de plomo;  
c) 2-Nitropropeno; d)  $\text{Ba}(\text{ClO})_2$ ; e)  $\text{PtO}$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$   
**QUÍMICA. 2022. RESERVA 3. EJERCICIO A2**

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{HClO}_4$

b)  $\text{PbH}_2$

c)  $\text{CH}_2 = \text{C}(\text{NO}_2) - \text{CH}_3$

d) Hipoclorito de bario.

e) Óxido de platino(II).

f) Ácido 2,3-dihidroxitbutanoico.

emestrada

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hidróxido de vanadio(V); b) Cromato de oro(III); c) Benzoato de metilo; d)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ; e)  $\text{CoH}_2$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{OH}$   
**QUÍMICA. 2022. RESERVA 4. EJERCICIO A1**

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{V}(\text{OH})_5$

b)  $\text{Au}_2(\text{CrO}_4)_3$

c)  $\text{C}_6\text{H}_5 - \text{COO} - \text{CH}_3$

d) Carbonato de sodio.

e) Hidruro de cobalto(II).

f) 2-metilpentanol.

emestrada

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido nítrico; b) Hidróxido de plomo(II);  
c) 2-Cloropropanal; d)  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ; e)  $\text{Au}_2\text{S}$ ; f)  $\text{CH}_3\text{OCH}_3$   
**QUÍMICA. 2022. RESERVA 4. EJERCICIO A2**

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{HNO}_3$

b)  $\text{Pb(OH)}_2$

c)  $\text{CH}_3 - \text{CHCl} - \text{CHO}$

d) Óxido de aluminio(III) ó trióxido de dialuminio.

e) Sulfuro de oro(I).

f) Dimetileter.

emestrada

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Seleniuro de hidrógeno; b) Óxido de estaño(IV); c) Pentan-2-ona; d)  $\text{HClO}_4$ ; e)  $\text{CaCO}_3$ ; f)  $\text{CH}_2\text{OHCH}(\text{CH}_3)_2$

QUÍMICA. 2022. JULIO. EJERCICIO A1

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{H}_2\text{Se}$

b)  $\text{SnO}_2$

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

d) Ácido perclórico.

e) Carbonato de calcio.

f) Metilpropan-1-ol.

emestrada

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Hexafluoruro de azufre; b) Hidrogenofosfato de potasio; c) Hexan-2-amina; d)  $\text{HBrO}$ ; e)  $\text{TiO}_2$ ; f)  $\text{CH}_2 = \text{CHCH}_2\text{CONH}_2$

QUÍMICA. 2022. JULIO. EJERCICIO A2

## R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{SF}_6$

b)  $\text{K}_2\text{HPO}_4$

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

d) Ácido hipobromoso.

e) Dióxido de titanio.

f) But-3-enamida

emestrada