

Ejercicios

FORMULACIÓN – HIDRÓXIDOS

1. Formula:

- a) Hidróxido de cesio
- b) Dihidróxido de níquel
- c) Hidróxido de litio
- d) Hidróxido de potasio
- e) Hidróxido de calcio
- f) Hidróxido de mercurio (II)
- g) Hidróxido de sodio
- h) Dihidróxido de berilio
- i) Dihidróxido de magnesio
- j) Hidróxido de hierro (III)
- k) Dihidróxido de hierro
- l) Hidróxido de cinc

2. Nombra:

	Con prefijos multiplicadores	Con números de oxidación en n° romano
AgOH		
Cu(OH) ₂		
Pb(OH) ₄		
Al(OH) ₃		
Ti(OH) ₄		
Sn(OH) ₂		
Ba(OH) ₂		
Ni(OH) ₃		
Cd(OH) ₂		
Cr(OH) ₃		
Cr(OH) ₂		
Au(OH) ₃		

FORMULACIÓN – ÁCIDOS

3. Formula:

- a) Ácido hipobromoso
- b) Ácido peryódico
- c) Ácido cloroso
- d) Ácido selenioso
- e) Ácido sulfúrico
- f) Ácido selénico
- g) Ácido yodoso
- h) Ácido teluroso
- i) Ácido telúrico
- j) Ácido sulfuroso
- k) Ácido hiposelenioso
- l) Ácido yodoso

4. Nombra:

	Nomenclatura
H_2CO_3	
HClO	
HNO_2	
H_2SO_3	
HBrO	
HClO_2	
H_2CrO_4	
HIO_3	
HMnO_4	
HIO_4	
H_2SeO_4	
HNO_3	

FORMULACIÓN – ANIONES DE LOS ÁCIDOS

5. Formula:

- a) Ion nitrito
- b) Ion hiponitrito
- c) Ion nitrato
- d) Ion carbonato
- e) Ion carbonito
- f) Ion hipoclorito
- g) Ion bromito
- h) Ion clorato
- i) Ion perbromato
- j) Ion hiposulfito
- k) Ion sulfito
- l) Ion sulfato

FORMULACIÓN – SALES

6. Formula:

- a) Nitrito de sodio
- b) Hipobromito de litio
- c) Bromato de potasio
- d) Hiposulfito de níquel (III)
- e) Sulfato de plata
- f) Nitrato de plata
- g) Bromito de calcio
- h) Perbromato de hierro (III)
- i) Sulfito de níquel (II)
- j) Seleniato de plata
- k) Hipoclorito de rubidio
- l) Perbromato de berilio

7. Nombra:

	Nomenclatura
$\text{Ni}_2(\text{SO}_2)_3$	
CaCO_3	
Na_2CO_2	
Au_2SO_4	
CaSO_4	
$\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$	
$\text{Mg}(\text{NO}_2)_2$	
$\text{Ca}(\text{BrO}_4)_2$	
LiBrO_3	
SrSO_3	
LiClO	
$\text{Ca}(\text{ClO}_3)_2$	

Soluciones

FORMULACIÓN – HIDRÓXIDOS

1. Formula:

- a) CsOH
- b) $\text{Ni}(\text{OH})_2$
- c) LiOH
- d) KOH
- e) $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- f) $\text{Hg}(\text{OH})_2$

- g) NaOH
- h) $\text{Be}(\text{OH})_2$
- i) $\text{Mg}(\text{OH})_2$
- j) $\text{Fe}(\text{OH})_3$
- k) $\text{Fe}(\text{OH})_2$
- l) $\text{Zn}(\text{OH})_2$

2. Nombra:

	Con prefijos multiplicadores	Con números de oxidación en n° romano
AgOH	Hidróxido de plata	Hidróxido de plata
$\text{Cu}(\text{OH})_2$	Dihidróxido de cobre	Hidróxido de cobre (II)
$\text{Pb}(\text{OH})_4$	Tetrahidróxido de plomo	Hidróxido de plomo (IV)
$\text{Al}(\text{OH})_3$	Trihidróxido de aluminio	Hidróxido de aluminio
$\text{Ti}(\text{OH})_4$	Tetrahidróxido de titanio	Hidróxido de titanio (IV)
$\text{Sn}(\text{OH})_2$	Dihidróxido de estaño	Hidróxido de estaño (II)
$\text{Ba}(\text{OH})_2$	Dihidróxido de bario	Hidróxido de bario
$\text{Ni}(\text{OH})_3$	Trihidróxido de níquel	Hidróxido de níquel (III)
$\text{Cd}(\text{OH})_2$	Dihidróxido de cadmio	Hidróxido de cadmio
$\text{Cr}(\text{OH})_3$	Trihidróxido de cromo	Hidróxido de cromo (III)
$\text{Cr}(\text{OH})_2$	Dihidróxido de cromo	Hidróxido de cromo (II)
$\text{Au}(\text{OH})_3$	Trihidróxido de oro	Hidróxido de oro (III)

FORMULACIÓN – ÁCIDOS

3. Formula:

- a) HBrO
- b) HIO_4
- c) HClO_2
- d) H_2SeO_3
- e) H_2SO_4
- f) H_2SeO_4

- g) HIO_2
- h) H_2TeO_3
- i) H_2TeO_3
- j) H_2SO_3
- k) H_2SO_2
- l) HIO_2

4. Nombra:

	Nomenclatura
H_2CO_3	Ácido carbónico
$HClO$	Ácido perclórico
HNO_2	Ácido nitroso
H_2SO_3	Ácido sulfuroso
$HBrO$	Ácido hipobromoso
$HClO_2$	Ácido cloroso
H_2CrO_4	Ácido crómico
HIO_3	Ácido yódico
$HMnO_4$	Ácido permangánico
HIO_4	Ácido periódico
H_2SeO_4	Ácido selénico
HNO_3	Ácido nítrico

FORMULACIÓN – ANIONES DE LOS ÁCIDOS

5. Formula:

- Ion nitrito – NO_2^-
- Ion hiponitrito – NO^-
- Ion nitrato – NO_3^-
- Ion carbonato – CO_3^{2-}
- Ion carbonito – CO_2^{2-}
- Ion hipoclorito – ClO^-
- Ion bromito – BrO_2^-
- Ion clorato – ClO_3^-
- Ion perbromato – BrO_3^-
- Ion hiposulfito – SO_2^{2-}
- Ion sulfito – SO_3^{2-}
- Ion sulfato – SO_4^{2-}

FORMULACIÓN – SALES

6. Formula:

- | | |
|-------------------|------------------|
| a) $NaNO_2$ | g) $Ca(BrO_2)_2$ |
| b) $LiBrO$ | h) $Fe(BrO_4)_3$ |
| c) $KBrO_3$ | i) $NiSO_3$ |
| d) $Ni_2(SO_2)_3$ | j) Ag_2SeO_4 |
| e) Ag_2SO_4 | k) $RbClO_2$ |
| f) $AgNO_3$ | l) $Be(BrO_4)_2$ |

7. Nombre:

	Nomenclatura
$\text{Ni}_2(\text{SO}_2)_3$	Hiposulfito de níquel (III)
CaCO_3	Carbonato de calcio
Na_2CO_2	Carbonito de sodio
Au_2SO_4	Sulfato de oro (I)
CaSO_4	Sulfato de calcio
$\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$	Nitrato de hierro (III)
$\text{Mg}(\text{NO}_2)_2$	Nitrito de magnesio
$\text{Ca}(\text{BrO}_4)_2$	Perbromato de calcio
LiBrO_3	Bromato de litio
SrSO_3	Sulfito de estroncio
LiClO	Hipoclorito de litio
$\text{Ca}(\text{ClO}_3)_2$	Clorato de calcio