

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. Nombrar:

	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 periódico
- 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. Nombrar:

	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:

- Ion nitrito
- Ion hiponitrito
- Ion nitrato
- Ion carbonato
- Ion carbonito
- Ion hipoclorito
- Ion bromito
- Ion clorato
- Ion perbromato
- Ion hiposulfito
- Ion sulfito
- Ion sulfato

FORMULACIÓN – SALES

6. Formula:

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

7. Nombre:

	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	
$\text{Ca}(\text{ClO}_3)_2$	

www.yoquieroaprobar.es

Soluciones

FORMULACIÓN – HIDRÓXIDOS

1. Formula:

- a) CsOH
- b) Ni(OH)₂
- c) LiOH
- d) KOH
- e) Ca(OH)₂
- f) Hg(OH)₂

- g) NaOH
- h) Be(OH)₂
- i) Mg(OH)₂
- j) Fe(OH)₃
- k) Fe(OH)₂
- l) Zn(OH)₂

2. Nombra:

	Con prefijos multiplicadores	Con números de oxidación en nº romano
AgOH	Hidróxido de plata	Hidróxido de plata
Cu(OH) ₂	Dihidróxido de cobre	Hidróxido de cobre (II)
Pb(OH) ₄	Tetrahidróxido de plomo	Hidróxido de plomo (IV)
Al(OH) ₃	Trihidróxido de aluminio	Hidróxido de aluminio
Ti(OH) ₄	Tetrahidróxido de titanio	Hidróxido de titanio (IV)
Sn(OH) ₂	Dihidróxido de estaño	Hidróxido de estaño (II)
Ba(OH) ₂	Dihidróxido de bario	Hidróxido de bario
Ni(OH) ₃	Trihidróxido de níquel	Hidróxido de níquel (III)
Cd(OH) ₂	Dihidróxido de cadmio	Hidróxido de cadmio
Cr(OH) ₃	Trihidróxido de cromo	Hidróxido de cromo (III)
Cr(OH) ₂	Dihidróxido de cromo	Hidróxido de cromo (II)
Au(OH) ₃	Trihidróxido de oro	Hidróxido de oro (III)

FORMULACIÓN – ÁCIDOS

3. Formula:

- a) HBrO
- b) HIO₄
- c) HClO₂
- d) H₂SeO₃
- e) H₂SO₄
- f) H₂SeO₄

- g) HIO₂
- h) H₂TeO₃
- i) H₂TeO₃
- j) H₂SO₃
- k) H₂SO₂
- l) HIO₂

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. Fórmula:

- 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. Fórmula:

- | | |
|-------------------|------------------|
| 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

www.yoquieroaprobar.es