



EJERCICIOS – 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

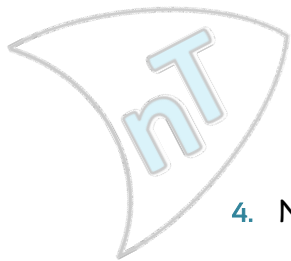
2. Nombra:

	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 ₂ CO ₃	Ácido carbónico
HClO	Ácido perclórico
HNO ₂	Ácido nitroso
H ₂ SO ₃	Ácido sulfuroso
HBrO	Ácido hipobromoso
HClO ₂	Ácido cloroso
H ₂ CrO ₄	Ácido crómico
HIO ₃	Ácido yódico
HMnO ₄	Ácido permangánico
HIO ₄	Ácido periódico
H ₂ SeO ₄	Ácido selénico
HNO ₃	Ácido nítrico

FORMULACIÓN - ANIONES DE LOS ÁCIDOS

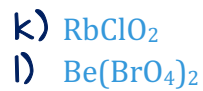
5. Formula:

- Ion nitrito - NO₂⁻
- Ion hiponitrito - NO⁻
- Ion nitrato - NO₃⁻
- Ion carbonato - CO₃²⁻
- Ion carbonito - CO₂²⁻
- Ion hipoclorito - ClO⁻
- Ion bromito - BrO₂⁻
- Ion clorato - ClO₃⁻
- Ion perbromato - BrO₃⁻
- Ion hiposulfito - SO₂²⁻
- Ion sulfito - SO₃²⁻
- Ion sulfato - SO₄²⁻

FORMULACIÓN - SALES

6. Formula:

- NaNO₂
- LiBrO
- KBrO₃
- Ni₂(SO₂)₃
- Ag₂SO₄
- AgNO₃
- Ca(BrO₂)₂
- Fe(BrO₄)₃



7. Nombra:

	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