



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

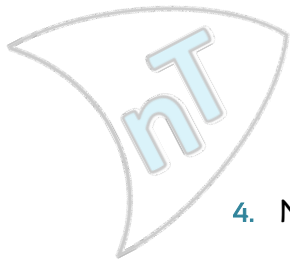
2. Nombra:

	Con prefijos multiplicadores	Con números de oxidación en nº 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 hitrato
- 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	
$\text{Ca}(\text{ClO}_3)_2$	