NOMENCLATURA DE HIDRÓXIDOS

1.- Marca la o las oposiciones correctas con respecto al nombre de los hidróxidos.

$Fe(OH)_3$	$Li(OH)$
$Ni(OH)_2$	$Pb(OH)_4$
$Cd(OH)_2$	$Al(OH)_3$
$Mn(OH)_2$	$Cr(OH)_3$

2.- Realizar la fórmula de los siguientes hidróxidos

hidróxido plumboso		hidróxido áurico	
hidróxido de cobalto(2+)		hidróxido ferroso	
hidróxido de cinc		hidróxido de paladio(IV)	
hidróxido niqueloso		hidróxido cúprico	

3.- Completar y balancear las siguiente reacciones como corresponda

$\square\, Al_2O_3 + \square\, H_2O \longrightarrow \square\, Al(OH)_{\square}$

$\square\, PdO_2 + \square\, H_2O \longrightarrow \square\, Pd(OH)_{\square}$

$\square\, K_2O + \square\, H_2O \longrightarrow \square\, K(OH)_{\square}$

$\square\, MgO + \square\, H_2O \longrightarrow \square\, Mg(OH)_{\square}$

$\square\, CoO + \square\, H_2O \longrightarrow \square\, Co(OH)_{\square}$

LIVEWORKSHEETS

4.-Nombrar los siguientes hidróxidos por nomenclatura de composición: a) prefijos multiplicadores (PM), número de oxidación (N° Ox) y número de carga (N° C) y por la nomenclatura tradicional (NT)

$Au(OH)_3$

Prefijos Multiplicadores

N° Carga

N° Oxidación

N Tradicional

$Be(OH)_2$

Prefijos Multiplicadores

N° Carga

N° Oxidación

N Tradicional

$Hg(OH)$

Prefijos Multiplicadores

N° Carga

N° Oxidación

N Tradicional

5.-Realizar la fórmula del óxido de la que proviene los siguientes hidróxidos

	fórmula del óxido		fórmula del óxido
$Au(OH)_3$		hidróxido áurico	
$Be(OH)_2$		hidróxido de paladio(IV)	
$Hg(OH)$		hidróxido cúprico	

LIVEWORKSHEETS