

HIDRÓXIDOS: Se usa la nomenclatura sistemática y Stock

Metal + (OH): $M^{+n} (OH)^{-}$

Ejemplo: **Dihidróxido de mercurio / Hidróxido de mercurio (II)** $\rightarrow Hg(OH)_2$

1- Nombra los siguientes compuestos

COMPUESTO	SISTEMÁTICA	STOCK
$Mg(OH)_2$		
$AgOH$		
$Ni(OH)_3$		
$Sr(OH)_2$		
$AuOH$		
$Co(OH)_2$		
$Pb(OH)_2$		
$Pt(OH)_2$		

2- Formula y nombra (en la nomenclatura que falta)

FÓRMULA	NOMBRE: SISTEMÁTICA/STOCK
	Tetrahidróxido de platino
	Hidróxido de cobre (II)
	Hidróxido de mercurio (I)
	Dihidróxido de paladio
	Hidróxido de cobalto (III)
	Tetrahidróxido de estaño
	Hidróxido de bario
	Dihidróxido de níquel