

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	