

	SISTEMÁTICA	STOCK	DE CARGA (EWENS BASSET)	EXCEPCIONES
SUSTANCIAS ELEMENTALES O SIMPLES	Prefijo-nombre elemento Ej: S ₈ octaozufre C _n policarbono			
HIDRUROS DE METALES	Pref-hidruro de metal AuH ₃ trihidruro de oro	Hidruro de metal (nº oxidación en nº romanos) AuH hidruro de oro (I)	Hidruro de metal (nº de carga) AuH hidruro de oro (1+)	
HIDRUROS DE NO METALES DE LOS GRUPOS 13, 14 Y 15	Pref-hidruro de NO metal BH ₃ trihidruro de boro	Hidruro de no metal (nº oxidación en nº romanos) PH ₅ hidruro de fosforo (V)	Hidruro de metal (nº de carga) PH ₅ hidruro de fosforo (5+)	Hidruros padre
HIDRUROS DE NO METALES DE LOS GRUPOS 16 y 17	Pref-hidruro de NO metal H ₂ S sulfuro de dihidrogeno			En disolución Acido elemento-hídrico Acido sulfhidrico
OXIDOS	Pref-oxido de pref-elemento Fe ₂ O ₃ trioxido de dihierro	Oxido de elemento (nº oxidación en nº romanos) Fe ₂ O ₃ oxido de hierro (III)	Oxido de elemento (nº de carga) Fe ₂ O ₃ oxido de hierro (3+)	
OXIDOS DE HALÓGENOS (grupo 17)	Pref-halogeno-uro de pref-oxigeno O ₅ Br ₂ dibromuro de pentaóxigeno			Antes de 2005: Pentaoxido de dibromo
PEROXIDOS	Como los oxidos, el subíndice dos no se simplifica. Na ₂ O ₂ dióxido de sodio	Peróxido de elemento (nº oxidación en nº romanos) Hg ₂ O ₂ Peróxido de mercurio (I)		
SALES BINARIAS (COMBINACIONES METAL-NO METAL)	Pref-no metal-uro de pref-metal Fe ₂ Cl ₃ tricloruro de dihierro	No metal-uro de metal (nº oxidación en nº romanos) Cloruro de hierro (III)	No metal-uro de metal (nº oxidación en nº romanos) Cloruro de hierro (3+)	
SALES BINARIAS (NO METAL-NO METAL)	Pref-elem.más electronegativo-uro de pref-elem.menos electron. PCl ₅ pentacloruro de fosforo	elem.más electronegativo-uro de elem.menos electron. PCl ₅ cloruro de fosforo (V)	elem.más electronegativo-uro de elem.menos electron. PCl ₅ cloruro de fosforo (5+)	
HIDROXIDOS	Pref-hidroxido de metal Co(OH) ₃ trihidroxido de cobalto	Hidroxido de metal (nº oxidación en nº romanos) Hidróxido de cobalto (III)	Hidroxido de metal (nº oxidación en nº romanos) Hidróxido de cobalto (3+)	

Quando el elemento solo tiene un número de oxidación no se coloca entre paréntesis en las nomenclaturas de Stock y de Carga (Ewen Basset). Para escribir la fórmula de un compuesto binario, de manera general, se intercambian los números de oxidación, o las cargas, de los elementos y se colocan como subíndices del otro elemento simplificándolos cuando sea posible. En la nomenclatura sistemática los subíndices coinciden con los prefijos de cantidad.

HIDRUROS PADRE

grupo 13		grupo 14		grupo 15		grupo 16		grupo 17	
BH ₃	borano	CH ₄	metano	NH ₃	azano	H ₂ O	oxidano	HF	fluorano
AlH ₃	alumano	SiH ₄	silano	PH ₃	fosfano	H ₂ S	sulfano	HCl	clorano
GaH ₃	galano	GeH ₄	germano	AsH ₃	arsano	H ₂ Se	selano	HBr	bromano
InH ₃	indigano	SnH ₄	estannano	SbH ₃	estibano	H ₂ Te	telano	HI	yodano
TlH ₃	talano	PbH ₄	plumbano	BiH ₃	bismutano	H ₂ Po	polano	HAt	astatano

IONES

Fórmula	mediante número de carga	sistema de Stock
Fe ²⁺	ion hierro(2+)	ion hierro(II)
Fe ³⁺	ion hierro(3+)	ion hierro(III)
Au ⁺	ion oro(1+)	ion
Fórmula	mediante número de carga	
O ₂ ⁺	dioxígeno(1+)	
Hg ₂ ²⁺	dimercurio(2+)	
Fórmula	nombre derivado de hidruro "padre"	nombre común aceptado
H ₃ O ⁺	oxidanio	oxonio *
NH ₄ ⁺	azanio	amonio
Fórmula	mediante número de carga	
Cl ⁻	cloruro(1-) o cloruro	
H ⁻	hidruro(1-) o hidruro	
N ³⁻	nitruro(3-) o nitruro	