



TRADICIONAL				STOCK	SISTEMÁTICA		
Hipo-	-oso			Indica la valencia entre paréntesis escrita en números romanos. Solo cuando tenga varias valencias	Utiliza prefijos numerales para indicar la proporción entre los átomos. El prefijo mono se considera superfluo	Di	Bis
	-oso					Tri	Tris
	-ico					Tetra	Tetraquis
Per-	-ico					Penta	Pentaquis

SUSTANCIAS SIMPLES				
TRADICIONAL		SISTEMÁTICA		FORMULACIÓN
Gases nobles y metales	Nombre	Nombre		X
He Fe	Helio Hierro	Helio Hierro		
Resto de gases y halógenos	Nombre	Dinombre		X ₂
O ₂ /I ₂	Oxígeno/ iodo	dioxígeno/diiodo		
Otras O ₃ /P ₄	Nombre Ozono/ fósforo	Prefijonombre Trioxígeno/ tetrafósforo		X _n

COMPUESTOS BINARIOS					
COMPUESTO	VULGAR	STOCK	SISTEMÁTICA	FORMULACIÓN	
ÓXIDOS Fe ₂ O ₃		Óxido de nombre (valencia) Óxido de hierro (III)	prefijoÓXIDO de prefijo nombre Trióxido de dihierro	X ₂ O _a	Se escriben los dos elementos implicados (primer nombre a la derecha y segundo a la izquierda). STOCK: se intercambian las valencias y se simplifica, si se puede. SISTEMÁTICA: se indica con prefijo numeral la cantidad que aparece escrita El elemento que acaba en URO su valencia= número de electrones que faltan para completar octeto.
PERÓXIDOS Na ₂ O ₂		Peróxido de nombre (valencia) Peróxido de sodio	Dióxido de disodio	X ₂ (O ₂) _a	
Hidruros metálicos FeH ₃		Hidruro de nombre (valencia) Hidruro de hierro (III)	prefijoHIDRURO de prefijo nombre Trihidruro de hierro	XH _a	
HIRUROS VOLÁTILES PH ₃	Nombre acabado en -ANO Fosfano		Trihidruro de fósforo		
HIDRÁCIDOS H ₂ S	Ácido -HÍDRICO Ácido sulfhídrico		-URO de hidrógeno Sulfuro de hidrógeno	H _b X	
SALES BINARIAS Ca ₃ N ₂		Nombre de Y-URO de nombre X (valencia) Nitruro de calcio	PrefijoNombre de Y-URO de prefijonombre X Dinitruro de tricalcio	X _b Y _a	
HIDRÓXIDOS Ca(OH) ₂		Hidróxido de nombre (valencia) Hidróxido de calcio	prefijoHIDRÓXIDO de nombre Dihidróxido de calcio	X(OH) _a	

COMPUESTOS CON TRES O MÁS ELEMENTOS					
COMPUESTO	tradicional	ADICIÓN	DE HIDRÓGENO	FORMULACIÓN	
OXOÁCIDOS H_2SO_4	Ácido hipo -oso -oso -ico Per -ico Ácido sulfúrico	PrefijoHIDROXIDOprefijoOXIDOpref ijonombre Hay que descomponer en OH y O $SO_2(OH)_2$ Dihidroxidodioxidoazufre	PrefijoHIDRÓGENO(prefijoOXIDOpref fijonombre-ATO) Dihidrogeno(tetraoxidosulfato)	H_aXO_c $H_aX_bO_c$	En nomenclatura tradicional Sin prefijo alguno se sobreentiende que es META, EXCEPTO para B, P, As y Sb que es ORTO Para Silicio solo tenemos metasilícico (1 H_2O) y ortosilícico (2 H_2O)
	$H_4P_2O_7$ META (menor) PIRO ORTO (mayor) Ácido pirofosfórico	$P_2O_3(OH)_4$ tetrahidroxidotrioxidodifósforo	Tetrahidrogeno(heptaoxidodifosfato)		
CATIONES Ca^{2+}/Fe^{3+}		lón nombre (carga +) lón calcio / lón hierro (3+)		X^{a+}	
ANIONES NO_3^- HCO_3^-	Cambiar ácido por ión y -oso por -ito e - ico por -ato lón nitrato lón hidrogenocarbonato	lón PrefijoHIDROXIDOprefijoOXIDOpref ijonombre-ATO (carga ión-) lón trioxidonitrato (1-) lón hidroxidodioxidocarbonato (1-)	lón (prefijoOXIDOprefijonombre- ATO) (carga ión -) lón trioxidonitrato (1-) lón hidrogeno(trioxidocarbonato (1-)	Y^{b-} XO_c^{m-}	En nomenclatura tradicional se arrastra META, PIRO y ORTO
OXISALES (sustitución total de H) $Ca(NO_3)_2$	hipo -ito de nombre -ito -ato Per -ato Nitrato de calcio	Oxoanión de catión Trioxidonitrato (1-) de calcio	prefijo (prefijoOXIDOprefijonombre- ATO) de prefijonombremetal bis(trioxidonitrato) de monocalcio	$M_aX_bO_c$	
OXISALES (sustitución parcial de H) $Ca(H_2PO_3)_2$	HIDRÓGENO- hipo -ito de nombre -ito -ato Per -ato Dihidrogenofosfito de calcio	Dihidroxidooxidofosfato (1-) de calcio	Prefijo- PrefijoHIDRÓGENO(prefijoOXIDOpref fijonombre-ATO) de prefijonombremetal Bis(dihidrogenotrioxidofosfato) de calcio	$M_aH_dX_bO_c$	En nomenclatura tradicional se especifican los H que quedan en la fórmula con prefijos numerales

A TENER EN CUENTA

ÓXIDOS DEL NITRÓGENO		
Fórmula	STOCK	SISTEMÁTICA
N ₂ O	Óxido de nitrógeno (I)	Monóxido de dinitrógeno
NO	Óxido de nitrógeno (II)	Monóxido de nitrógeno
N ₂ O ₃	Óxido de nitrógeno (III)	Trióxido de dinitrógeno
NO ₂	Óxido de nitrógeno (IV)	Dióxido de nitrógeno
N ₂ O ₅	Óxido de nitrógeno (V)	Pentaóxido de dinitrógeno

HALÓGENOS CON OXÍGENO	
Fórmula	SISTEMÁTICA
OF ₂	Difluoruro de oxígeno
OCl ₂	Dicloruro de oxígeno
O ₃ Cl ₂	Dicloruro de trioxígeno
O ₅ Cl ₂	Dicloruro de pentaóxígeno
O ₇ Cl ₂	Dicloruro de heptaoxígeno

IONES ACTUALES	
Fórmula	
H ⁺	hidrón
¹ ₁ H ⁺	protón
² ₁ H ⁺	deuterón
³ ₁ H ⁺	tritón
HO ⁺	Hidroxilo
OH ⁻	Hidróxido
H ₃ O ⁺	Oxonio/oxidanio
NH ₄ ⁺	Amonio
CN ⁻	cianuro