FUNCIÓN	CLASIFICACIÓN	FORMULACIÓN	ESTRUCTURA	EJEMPLO	TRADICIONAL	STOCK	SISTEMÁTICA
ÓXIDO O^{-2}	**ÓXIDO BÁSICO**	M + O	M-O	$Fe^{+2} + O^{-2} = Fe_2O_2 = FeO$	óxido ferroso	óxido de hierro (II)	monóxido de monohierro óxido de hierro
	ÓXIDO ÁCIDO	NM + O	NM-O	$Si^{+4} + O^{-2} = Si_2O_4 = SiO_2$	óxido silícico anhídrido silícico	óxido de silicio (IV)	dióxido de silicio
PERÓXIDO O^{-1}	N.A.	M + O (IA: H, Li, Na, K,Rb,Cs, Fr IIA: Mg, Ca, Sr, Ba, Ra IB: Cu, Ag IIB: Zn, Cd, Hg)	M-O	$Ca^{+2} + O^{-1} = CaO_2$	peróxido de calcio	N.A.	N.A.
HIDRUROS	**METÁLICOS**	M + H	M-H	$Ca^{+2} + H_2^{-1} = CaH_2$	Hidruro calcico	Hidruro de calcio (II)	Dihidruro de calcio
	VOLÁTILES	NM + H (IIIA, IVA, VA)	NM-H	$B^{+3} + H_2^{-1} = BH_3$	Borano (nombres propios) es la más usada	N.A.	Trihidruro de boro
HIDRÁCIDOS	N.A.	H + NM (VIA, VIIA a excepción del O van a trabajar con el menor estado de oxidación)	H-NM	$H_2^{+1} + S^{-2} = H_2S$	Ácido sulfhídrico	N.A.	Sulfuro de hidrógeno
SAL BINARIA SALES HALOIDEAS	N.A.	M + NM (NM con menor estado de oxidación)	M-NM	$Na^{+1} + Cl_2^{-1} = NaCl$ Hidróxido + ácido hidrácido $NaOH + HCl = NaCl + H_2O$	Cloruro de sodio	Cloruro de sodio (I) Cloruro de sodio	monocloruro de monosodio monocloruro de sodio cloruro de sodio
HIDRÓXIDOS	N.A.	ÓXIDO BÁSICO + H_2O	M-OH	$FeO + H_2O = Fe(OH)_2$ $Fe^{+2} + OH^{-1} = Fe(OH)_2$	Hidróxido ferroso	Hidróxido de hierro (II)	Dihidróxido de hierro
OXOÁCIDOS ÁCIDO OXÁCIDO	N.A.	ÓXIDO ÁCIDO + H_2O	H-NM-O	$SiO_2 + H_2O = H_2SiO_3$	Ácido silícico	Ácido trioxosilícico (IV)	Trioxosilicato (IV) de hidrógeno
ÁCIDOS POLIHÍDRICOS	N.A.	ÓXIDO ÁCIDO + nH_2O (P, Sb, As) n= 2,3,4	H-NM-O	$P^{+3} + O^{-2} = P_2O_3$ $P_2O_3 + H_2O = H_2P_2O_4 = HPO_2$ (si) $P_2O_3 + 2H_2O = H_4P_2O_5$ = (no) $P_2O_3 + 3H_2O = H_6P_2O_6 = H_3PO_3$(si)	(1) Ácido Metafosforoso (2) Ácido Pirofosforoso (3) Ácido Orthofosforoso		
OXISALES	N.A.	OXÁCIDO + HIDRÓXIDO	M-(NM-O)	$Fe(OH)_3 + H_2SO_3 = Fe_2(SO_3)_3$	Sulfito férrico	Sulfito de hierro (III)	mono [trioxometasilicato (IV)] de hierro (II)