

### 3º DE LA E.S.O. RESUMEN DE NOMENCLATURA QUÍMICA INORGÁNICA

NOMBRE	FÓRMULA	MOMENCLATURA DE COMPOSICIÓN			
		SISTEMATICA	Nº de OXIDACIÓN	Nº DE CARGA (sólo para compuestos iónicos)	TRADICIONAL
HIDRURO METÁLICO	METAL+ HIDRÓGENO(-1) MH <sub>m</sub>	PREFIJO(mono, di... indica nº de hidrógenos) HIDRURO DE "NOMBRE DEL METAL"	HIDRURO DE "NOMBRE DEL METAL" ( nº de Oxidación) si tiene varios	HIDRURO DE "NOMBRE DEL METAL" ( nº de carga) si tiene varios	_____
HIDRURO NO METÁLICO	HIDRÓGENO(+1) + NO METAL	NOMBRE DEL NO-METAL-URO DE HIDRÓGENO		_____	Sólo para los Elementos grupos 16 y 17 H <sub>n</sub> X ÁCIDO + NOMBRE DEL NO METAL-HIDRÍCO, cuando se encuentran en disolución acuosa
OXIDOS METALICOS	METAL + OXÍGENO(-2) M <sub>2</sub> O <sub>n</sub> , Si n es par se simplifica MO <sub>n/2</sub>	PREFIJO(mono, di... indica nº de oxígenos)OXIDO DE PREFIJO(indica nº de átomos del elemento)+"NOMBRE DEL ELEMENTO"	OXIDO DE "NOMBRE DEL ELEMENTO" ( nº de Oxidación) si tiene varios	ÓXIDO DE "NOMBRE DEL ELEMENTO" ( nº de Carga) si tiene varios	_____
OXIDO NO METALICO	NO METAL+ OXÍGENO(-2) M <sub>2</sub> O <sub>n</sub> , Si n es par se simplifica MO <sub>n/2</sub>	Las combinaciones del oxígeno con un elemento del grupo 17: Prefijo+ nombre del otro elemento-uro de oxígeno		_____	_____
SALES BINARIAS	DOS ELEMENTOS CUALESQUIERA M <sub>n</sub> X <sub>m</sub>	PREFIJO(mono, di... ) "NOMBRE DEL MAS ELECTRONEGATIVO" -URO DE PREFIJO(mono, di... ) "NOMBRE DEL MENOS ELECTRONEGATIVO"	"NOMBRE DEL MAS ELECTRONEGATIVO" -URO DE "NOMBRE DEL MENOS ELECTRONEGATIVO" ( nº de Oxidación) si tiene varios	"NOMBRE DEL NO METAL" -URO DE "NOMBRE DEL METAL" ( nº de carga) si tiene varios	_____
HIDRÓXIDOS	METAL+OXÍGENO + HIDRÓGENO M(OH) <sub>m</sub>	PREFIJO(mono, di... ) HIDRÓXIDO DE "NOMBRE DEL METAL"	HIDRÓXIDO DE "NOMBRE DEL METAL " ( nº de Oxidación) si tiene varios	HIDRÓXIDO DE "NOMBRE DEL METAL " ( nº de carga) si tiene varios	
EI ORDEN DE ELECTRONEGATIVIDAD DE LOS ELEMENTOS DE MENOS A MÁS ELECTRONEGATIVOS ES: METALES, B, Si, C, Sb, As, P, N, H, Te, Se, S, O, I, Br, Cl, F					

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
IA	IIA	IIIB	IVB	VB	VIB	VIIB	VIIIB	VIIIB	VIIIB	IB	IIB	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIII
H ±1																	He
Li +1	Be +2											B ±3	C +2, ±4	N +1,+2, ±3, +4, +5	O -2,-1*	F -1	Ne
Na +1	Mg +2											Al +3	Si +2, ±4	P ±3, +5	S ±2,+4, +6	Cl ±1,+3, +5,+7	Ar
K +1	Ca +2	Sc +3	Ti +2, +3, 4	V +2,+3, +4 (+5)****	Cr +2,+3, +4 (+6)****	Mn +2,+3, (+4,+6, +7)****	Fe +2,+3	Co +2,+3	Ni +2,+3	Cu +1,+2	Zn +2	Ga +1, +3	Ge +2,+4	As ±3, +5	Se ±2, +4, +6	Br ±1,+3, +5, +7	Kr
Rb +1	Sr +2									Ag +1	Cd +2	In +1,+3	Sn +2, +4	Sb ±3, +5	Te ±2, +4, +6	I ±1,+3, +5, +7	Xe
Cs +1	Ba +2								Pt +2,+4	Au +1,+3	Hg +1,+2	Tl +1,+3	Pb +2, +4	Bi +3, +5	Po ±2, +4, +6	At ±1, +5	Rn
Fr +1	Ra +2																

\* El oxígeno solo funciona con el número de oxidación -1 en los peróxidos.

\*\* Los no metales, cuando se combinan con el hidrógeno, actúan con el número de oxidación negativo, igual que cuando forman sales binarias.

\*\*\*En las casillas sombreadas se muestran los principales elementos que forman oxoácidos

\*\*\*\*Los números de oxidación que aparecen entre paréntesis son los que tienen cuando forman oxoaniones.