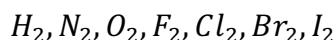


	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
H -1 +1																	He 0	
Li +1	Be +2																Ne 0	
Na +1	Mg +2																Ar 0	
K +1	Ca +2				Cr +2 +3 +6	Mn +2 +4 +6 +7	Fe +2 +3	Co +2 +3	Ni +2 +3	Cu +1 +2	Zn +2						Kr 0	
Rb +1	Sr +2									Ag +1	Cd +2			Sn +2 +4	Sb -3 +3 +5	Te -2 +2 +4 +6	I -1 +1 +3 +5 +7	Xe 0
Cs +1	Ba +2								Pt +2 +4	Au +1 +3	Hg +1 +2	Tl +1 +3	Pb +2 +4	Bi -3 +3 +5			Rn 0	
Fr +1	Ra +2																	
METALES										NO METALES								

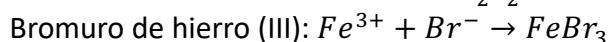
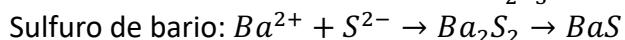
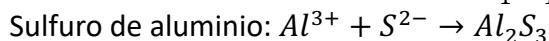
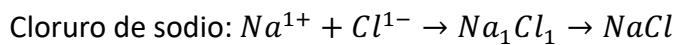
Compuestos diatómicos



Sales binarias

Composición: metal + no metal

Nombre: "no metal terminado en -uro de + metal"



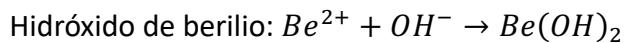
Li₂Se: seleniuro de litio

CoCl₃: cloruro de cobalto (III) o tricloruro de cobalto

Hidróxidos

Composición: metal + OH^-

Nombre: "hidróxido de + metal"

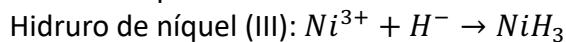


Fe(OH)₂: hidróxido de hierro (II) o dihidróxido de hierro

Hidruros metálicos

Composición: metal + H^-

Nombre: "hidruro de + metal"



CaH₂: hidruro de calcio o dihidruro de calcio

Hidruros no metálicos

Composición: H^+ no metal (*B, C, Si, N, P, As, Sb*)

Nombre: "hidruro de + no metal o nombre tradicional"

Grupo 13 X^{3-}		Grupo 14 X^{4-}		Grupo 15 X^{3+}	
BH_3	Borano	CH_4	Metano	NH_3	Amoniaco
B_2H_6	Diborano	SiH_4	Silano	PH_3	Fosfano
				AsH_3	Arsano
				SbH_3	Estibano

NH_4^+ : ion amonio

Hidrácidos

Composición: $H^+ +$ no metal (*S, Se, Te, F, Cl, Br, I*)

Nombre: "no metal acabado en uro de + hidrógeno o ácido + no metal terminado en - hídrico"

Grupo 16 X^{2-}		Grupo 17 X^-	
		HF	Fluoruro de hidrógeno Ácido fluorhídrico
H_2S	Sulfuro de hidrógeno Ácido sulfhídrico	HCl	Cloruro de hidrógeno Ácido clorhídrico
H_2Se	Seleniuro de hidrógeno Ácido selenhídrico	HBr	Bromuro de hidrógeno Ácido bromhídrico
H_2Te	Telururo de hidrógeno Ácido telurhídrico	HI	Yoduro de hidrógeno Ácido yodhídrico

* solo usar esta nomenclatura si el compuesto está en disolución acuosa.

Óxidos

Composición: metal + O^{2-} o no metal + O^{2-} (no metal con valencia positiva)

Nombre: "óxido de + metal u óxido de + no metal"

Óxido de rubidio: $Rb^+ + O^{2-} \rightarrow Rb_2O$

Óxido de azufre (IV): $S^{4+} + O^{2-} \rightarrow SO_2$

NO_2 : óxido de nitrógeno (IV) o dióxido de nitrógeno

Peróxidos

Composición: metal + O_2^{2-} o no metal + O_2^{2-} (no metal con valencia positiva)

Nombre: "peróxido de + metal o peróxido de + no metal"

Nota: no se deben simplificar si el oxígeno queda con un subíndice impar al simplificar

Peróxido de rubidio: $Rb^+ + O_2^{2-} \rightarrow Rb_2O_2$

Peróxido de bario: $Ba^{2+} + O_2^{2-} \rightarrow Ba_2O_4 \rightarrow BaO_2$

H_2O_2 : peróxido de hidrógeno o agua oxigenada

Superóxidos o hiperóxidos

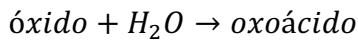
Composición: metal + O_2^-

Nombre: "superóxido de + metal"

Superóxido de litio: $Li^+ + O_2^- \rightarrow LiO_2$

Oxoácidos

Composición: H $\overset{X}{\underset{\substack{\text{no metal} \\ \text{con valencia} \\ \text{positiva}}}{\text{X}}}$ O



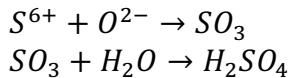
Nombre:

Ácido +	1	2	3	4	Per-	-ico
					-ico	
					-oso	
					Hipo-	-oso

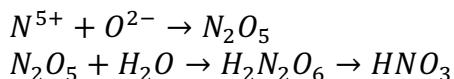
Excepciones para oxoácidos y oxosales:

$$\begin{cases} N: +1, +3, +5 \\ Mn: +6 (-ico), +7 (per - ico) \\ Cr: +6 \end{cases}$$

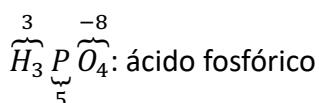
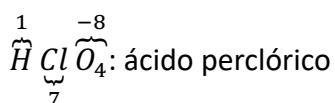
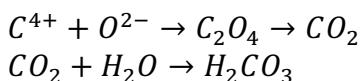
Ácido sulfúrico:



Ácido nítrico:



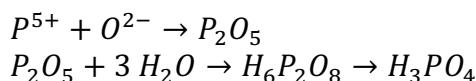
Ácido carbónico:



Oxoácidos polihidratados

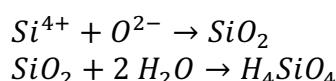
- Para los ácidos del *P, As y Sb, V y B*:
 - o Prefijo meta- para indicar que el óxido se une con 1 molécula de agua.
 - o Prefijo piro- con 2 moléculas de agua.
 - o Prefijo ortho- con tres moléculas de agua. Si no pone prefijo nos estamos refiriendo al ortooxoácido:

Ácido ortofosfórico (o simplemente ácido fosfórico):



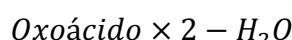
- Para los ácidos del *Si*: el prefijo meta- indica también la unión con una molécula de agua y el - orto con dos moléculas de agua, no usándose el prefijo piro-:

Ácido ortosilícico:



Diácidos

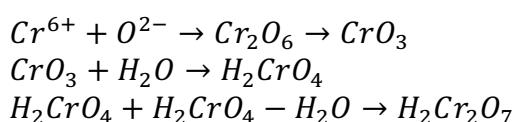
Composición:



Nombre:

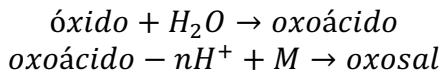
Ácido + di-	1	2	3	4	Per-	-ico
					-ico	
					-oso	
					Hipo-	-oso

Ácido dicrómico:



Oxosales

Composición: $M\overset{\text{metal}}{X}\overset{\substack{\text{no metal} \\ \text{con valencia} \\ \text{positiva}}}{O}$

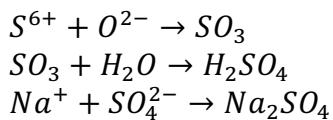


Nombre:

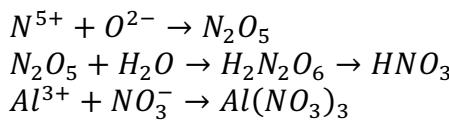
1	2	3	4	Per-	-ato
				-ato	
				-ito	
				Hipo-	-ito

↑ de metal

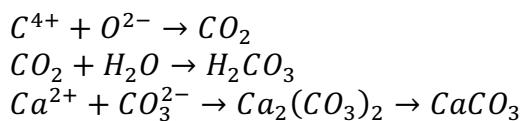
Sulfato de sodio:



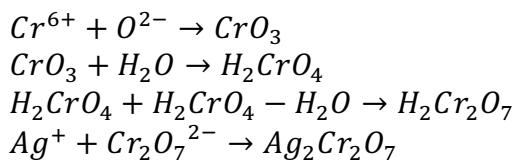
Nitrato de aluminio:



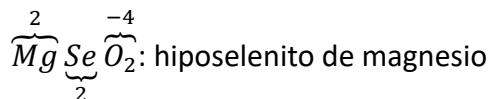
Carbonato de calcio:



Dicromato de plata:

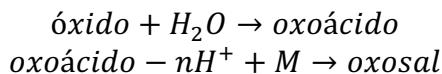


$\overset{1}{Li} \overset{-4}{Br} \overset{3}{\overbrace{O_2}}^2$: bromito de litio



Oxosales ácidas

Composición: $\overset{\text{metal}}{\text{M}} \text{ H} \quad \overset{\text{no metal}}{\underset{\substack{\text{con valencia} \\ \text{positiva}}}{\text{X}}} \quad \text{O}$

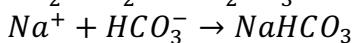
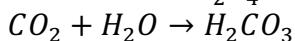
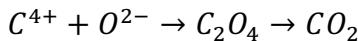


Nombre:

Hidrógeno	1	2	3	4	Per- -ato	de metal
					-ato	
					-ito	
					Hipo- -ito	

A diferencia de las oxosales, en las oxosales ácidas se deja alguno/s de los hidrógenos. Si solo se deja uno de los hidrógenos se puede usar el prefijo bi- delante del nombre del anión.

Hidrogenocarbonato de sodio o bicarbonato de sodio:



Dihidrógenofosfato de hierro (III):

