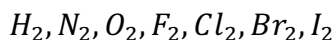


	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
H -1 +1																	He 0
Li +1	Be +2											B -3 +3	C -4 +2 +4	N -3 +1 +2 +3 +4 +5	O -2	F -1	Ne 0
Na +1	Mg +2											Al +3	Si -4 +4	P -3 +1 +3 +5	S -2 +2 +4 +6	Cl -1 +1 +3 +5 +7	Ar 0
K +1	Ca +2				Cr +2 +3 +6	Mn +2 +4 +6 +7	Fe +2 +3	Co +2 +3	Ni +2 +3	Cu +1 +2	Zn +2			As -3 +3 +5	Se -2 +2 +4 +6	Br -1 +1 +3 +5 +7	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					





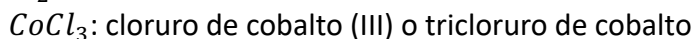
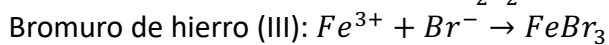
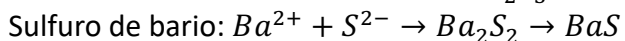
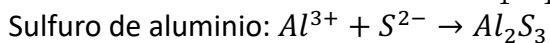
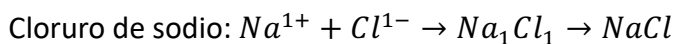
Compuestos diatómicos



Sales binarias

Composición: metal + no metal

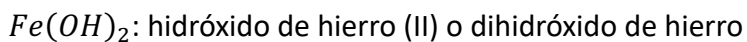
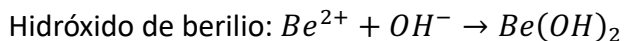
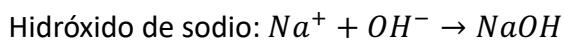
Nombre: “no metal terminado en -uro de + metal”



Hidróxidos

Composición: metal + OH^{-}

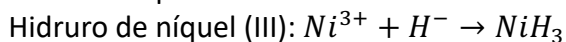
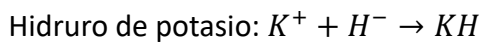
Nombre: “hidróxido de + metal”



Hidruros metálicos

Composición: metal + H^{-}

Nombre: “hidruro de + metal”





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^-

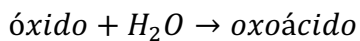
Nombre: "superóxido de + metal"

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



Oxoácidos

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



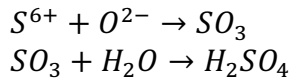
Nombre:

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

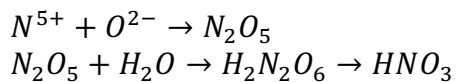
Excepciones para oxoácidos y oxosales:

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

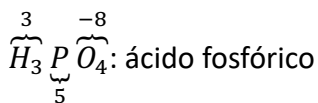
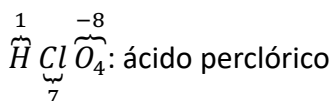
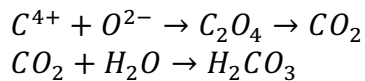
Ácido sulfúrico:



Ácido nítrico:



Ácido carbónico:

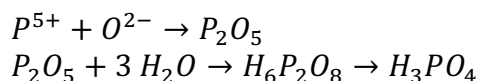




Oxoácidos polihidratados

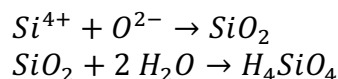
- Para los ácidos del *P*, *As* y *Sb*, *V* y *B*:
 - Prefijo meta- para indicar que el óxido se une con 1 molécula de agua.
 - Prefijo piro- con 2 moléculas de agua.
 - Prefijo orto- con tres moléculas de agua. Si no pone prefijo nos estamos refiriendo al orto-oxoácido:

Ácido ortofosfórico (o simplemente ácido fosfórico):



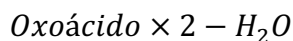
- Para los ácidos del *Si*: el prefijo meta- indica también la unión con una molécula de agua y el - orto con dos moléculas de agua, no usándose el prefijo piro-:

Ácido ortosilícico:



Diácidos

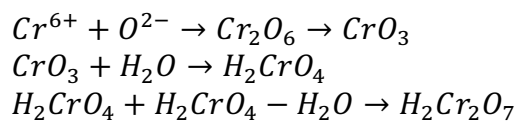
Composición:



Nombre:

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

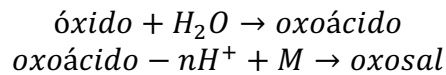
Ácido dicrómico:





Oxosales

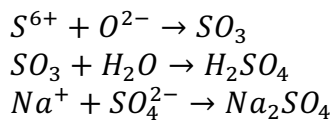
Composición: $\overset{\text{metal}}{\tilde{M}} \quad \underset{\substack{\text{no metal} \\ \text{con valencia} \\ \text{positiva}}}{\tilde{X}} \quad O$



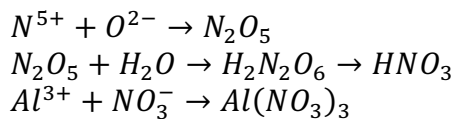
Nombre:

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

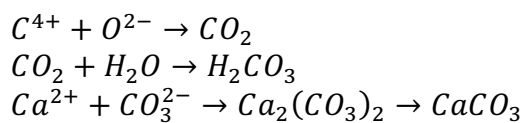
Sulfato de sodio:



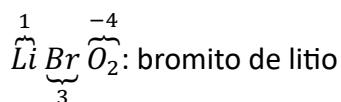
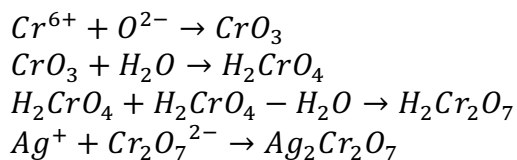
Nitrato de aluminio:

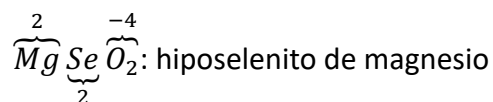


Carbonato de calcio:



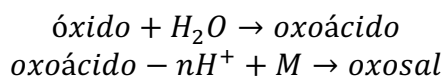
Dicromato de plata:





Oxosales ácidas

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

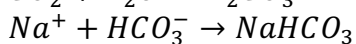
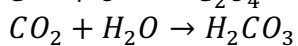
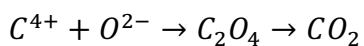


Nombre:

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):

