

OXOÁCIDOS MÁS COMUNES

Oxoácidos de	Nº oxidación	Hidratación/ condensación	Otros oxoácidos
Grupo 17 Cl Br I	+1 hipo- -oso +3 -oso +5 -ico +7 per- -ico	1 agua	ortoperyódico $O_7I_2 + 5H_2O \rightarrow H_5IO_6$
Grupo 16 S Se Te	+2 hipo- -oso +4 -oso +6 -ico	1 agua di-	ortotelúrico $TeO_3 + 3H_2O \rightarrow H_6TeO_6$
Grupo 15 N +1, +3, +5 P +1, +3, +5 As +3, +5 Sb +3, +5	+1 hipo- -oso +3 -oso +5 -ico	N → 1 agua P, As, Sb → meta, orto, di	trifosfórico $3H_3PO_4 - 2H_2O \rightarrow H_5P_3O_{10}$
Grupo 14 C Si	+4 -ico	C → 1 agua Si → meta, orto, di	
Grupo 13 B	+3 -ico	meta, orto	tetrabórico $4H_3BO_3 - 5H_2O \rightarrow H_2B_4O_7$
Grupo 7 Mn +4, +6, +7 Tc +6, +7 Re +6, +7	+4 -oso +6 -ico +7 per- -ico	1 agua	
Grupo 6 Cr Mo W	+6 -ico	1 agua di-	
Grupo 5 V Nb Ta	+5 -ico	meta, orto	

Tabla de prefijos y sufijos según el estado de oxidación del átomo central para nombrar oxoácidos y oxosales

Grupo 13				Grupo 14		Grupo 15 y 5		Grupo 16 y 6		Grupo 17		Grupo 7		oxoácidos		oxosales	
														prefijo-	-sufijo	prefijo-	-sufijo
				N,P		+1	S,Se,Te	+2	Cl,Br,I	+1			hipo-	-oso	hipo-	-ito	
				N,P,As,Sb		+3	S,Se,Te	+4	Cl,Br,I	+3	Mn	+4		-oso	-ito		
B	+3	C, Si	+4	N,P,As,Sb V,Nb,Ta	+5	S,Se,Te Cr,Mo,W	+6	Cl,Br,I	+5	Mn,Tc,Re	+6		-ico	-ato			
									Cl,Br,I	+7	Mn,Tc,Re	+7	per-	-ico	per-	-ato	

*En rojo aparecen los elementos que forman oxoácidos con distinto grado de hidratación (meta y orto)

También existen oxoácidos con distinto grado de polimerización (di-, tri-, tetra-, etc)

En gris, algunos compuestos que no estudiamos en ESO.