

NÚMEROS DE OXIDACIÓN MÁS USUALES DE ALGUNOS ELEMENTOS

METALES	
Número de oxidación	Elementos
+1	Li, Na, K, Rb, Cs; Ag
+2	Be, Mg, Ca, Sr, Ba; Zn, Cd
+3	Al, Ga
+1, +2	Cu, Hg
+1, +3	Au, Tl
+2, +3	Fe, Co, Ni
+2, +4	Sn, Pb, Pt, Pd
+2, +3, +4	Ti, Zr
+2, +3, +6 (cromatos y dicromatos)	Cr
+2, +3, +4, +6 (manganatos), +7 (permanganatos)	Mn
+2, +3, +4, +5	V
+2, +3, +4, +5, +6	W, Mo
NO METALES	
Número de oxidación	Elementos
-1	F
-1, +1	H
-2, (-1)	O
-3, +3	B
-3, +3, +5	N, P, As, Sb
-2, +4, +6	S, Se, Te
-4, +4	C, Si
-1, +1, +3, +5, +7	Cl, Br, I
GRUPOS POLIATÓMICOS	
+1	NH_4^+ ión (catión) amonio
-1	CN^- ión (anión) cianuro

ÁCIDOS HIDRÁCIDOS

HF / HCl / HBr / HI	Ácido fluorhídrico / clorhídrico / bromhídrico / yodhídrico
H ₂ S / H ₂ Se / H ₂ Te	Ácido sulfhídrico / selenhídrico / telurhídrico
HCN	Ácido cianhídrico

OXOÁCIDOS

HClO / HBrO / HIO	Ácido hipocloroso / hipobromoso / hipoyodoso
HClO ₂ / HBrO ₂ / HIO ₂	Ácido cloroso / bromoso / yodoso
HClO ₃ / HBrO ₃ / HIO ₃	Ácido clórico / brómico / yódico
HClO ₄ / HBrO ₄ / HIO ₄	Ácido perclórico / perbrómico / peryódico

H₂SO₃ / H₂SeO₃ / H₂TeO₃ Ácido sulfuroso / selenioso / teluroso

H₂SO₄ / H₂SeO₄ / H₂TeO₄ Ácido sulfúrico / selénico / telúrico

HNO₂ Ácido nitroso

HNO₃ Ácido nítrico

HPO₂ / HAsO₂ / HSbO₂ Ácido metafosforoso / metaarsenioso / metaantimonioso
HPO₃ / HAsO₃ / HSbO₃ Ácido metafosfórico / metaarsénico / metaantimónico

H₄P₂O₅ / H₄As₂O₅ / H₄Sb₂O₅ Ácido pirofosforoso / piroarsenioso / piroantimonioso *
H₄P₂O₇ / H₄As₂O₇ / H₄Sb₂O₇ Ácido pirofosfórico / piroarsénico / piroantimónico

H₃PO₃ / H₃AsO₃ / H₃SbO₃ Ácido fosforoso / arsenioso / antimonioso
H₃PO₄ / H₃AsO₄ / H₃SbO₄ Ácido fosfórico / arsénico / antimónico

* Los ácidos con el prefijo piro, se nombran también con el prefijo di- (ácido pirofosfórico o difosfórico)

HBO₂ Ácido metabórico

H₃BO₃ Ácido bórico

H₂CO₃ Ácido carbónico

H₄SiO₄ Ácido silícico

H₂MnO₄ Ácido mangánico

HMnO₄ Ácido permangánico

• H₂CrO₄ Ácido crómico

• H₂Cr₂O₇ Ácido dicrómico