



TABLA DE LOS PRINCIPALES ESTADOS DE OXIDACIÓN – FÍSICA Y QUÍMICA ESO

H -1, +1		Leyenda: H -1,+1 Símbolo Estados de oxidación más habituales Metales No metales Menos considerados en Formulación I. Gases nobles															He Helio					
Li +1	Be +2																B +3	C -4 +2 +4	N -3 +1 +2 +3 +4+5	O -2 -1	F -1	Ne Neón
Na +1	Mg +2																Al +3	Si -4 +4	P -3 +3 +5	S -2 +2 +4 +6	Cl -1 +1 +3 +5 +7	Ar Argón
K +1	Ca +2	Sc Escandio	Ti Titanio	V Vanadio	Cr +2 +3 +6	Mn +2 +3 +4 +6 +7	Fe +2 +3	Co +2 +3	Ni +2 +3	Cu +1 +2	Zn	Ga +3	Ge +2 +4	As -3 +3 +5	Se -2 +2 +4 +6	Br -1 +1 +3 +5 +7	Kr Kriptón					
Rb +1	Sr +2	Y Itrio	Zr Circonio	Nb Niobio	Mo Molibdeno	Tc Tecnecio	Ru Rutenio	Rh Rodio	Pd +2+4	Ag +1	Cd +2	In +3	Sn +2 +4	Sb -3 +3 +5	Te -2 +2 +4 +6	I -1 +1 +3 +5 +7	Xe Xenón					
Cs +1	Ba +2	La Lantano	Hf Hafnio	Ta Tántalo	W Wolframio	Re Renio	Os Osmio	Ir Iridio	Pt +2 +4	Au +1 +3	Hg +1 +2	Tl +1 +3	Pb +2 +4	Bi +3	Po Polonio	At Astato	Rn Radón					
Fr +1	Ra +2	Ac Actinio																				

Nota: Se han considerado a los semimetales dentro del grupo de los no metales.
Se indican solamente los principales estados de oxidación de los elementos más utilizados habitualmente.