

TABLA PERIÓDICA: ESTADOS DE OXIDACIÓN MÁS HABITUALES PARA ALGUNOS ELEMENTOS

1 H -1 +1																	2 He
3 Li +1	4 Be +2											5 B +3	6 C -4 +2,+4	7 N -3 3,5 (2,4)	8 O -1,-2	9 F -1	10 Ne
11 Na +1	12 Mg +2											13 Al +3	14 Si -4 +4	15 P -3 +3,+5	16 S -2 +4,+6	17 Cl -1 +1,3,5,7	18 Ar
19 K +1	20 Ca +2	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr* +2,+3	25 Mn* +2,+3	26 Fe +2,+3	27 Co +2,+3	28 Ni +2,+3	29 Cu +1,+2	30 Zn +2	31 Ga	32 Ge +2,+4	33 As -3 +3,+5	34 Se -2 +2,+4,+6	35 Br -1 +1,5	36 Kr
37 Rb	38 Sr +2	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd +2,+4	47 Ag +1	48 Cd +2	49 In	50 Sn +2,+4	51 Sb -3 +3,+5	52 Te	53 I -1 +1,5,7	54 Xe
55 Cs	56 Ba +2	57 La	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt +2,+4	79 Au +1,+3	80 Hg +1,+2	81 Tl	82 Pb +2,+4	83 Bi +3,+5	84 Po	85 At	86 Rn
87 Fr	88 Ra	89 Ac	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Uub		114 Uuq		116 Uuh		

58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu
90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr

* El Mn con su estado de oxidación +4 forma un óxido neutro y actúa como no metal con sus estados de oxidación +6 y +7.

* El Cr actúa como no metal con su estado de oxidación +6.

El N con sus estados de oxidación +2 y +4 forma los "óxidos de nitrógeno" (NO y NO₂) que se producen por combustión a altas temperaturas.