

1 TABLA 2. ESTADOS DE OXIDACION MAS FRECUENTES DE LOS ELEMENTOS

1												13	14	15	16	17	18	
I A	2											III A	IV A	V A	VI A	VII A	He	
1^- H 1^+	II A																	
1^+ Li	2^+ Be											3^- B 3^+	4^- C 2^+	3^- N 1^+ 5^+ 2^+	2^- O 1^-	1^- F	Ne	
1^+ Na	2^+ Mg	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	3^+ Al	4^- Si 2^+	3^- P 1^+ 5^+ 3^+	2^- S 4^+ 2^+	1^- Cl 1^+ 3^+ 5^+ 7^+	Ar	
		III B	IV B	V B	VI B	VII B	VIII B				I B	II B						
1^+ K	2^+ Ca	3^+ Sc	4^+ Ti 2^+ 3^+	5^+ V 2^+ 3^+ 4^+	3^+ Cr 2^+ 3^+	4^+ Mn 6^+ 2^+ 7^+ 3^+	2^+ Fe 3^+	2^+ Co 3^+	2^+ Ni 3^+	1^+ Cu 2^+	2^+ Zn 2^+	3^+ Ga	4^+ Ge 2^+ 4^+	3^- As 3^+ 5^+ 5^+	2^- Se 4^+ 2^+	1^- Br 3^+ 4^+ 5^+	Kr	
1^+ Rb	2^+ Sr	3^+ Y	4^+ Zr 2^+ 3^+	5^+ Nb 2^+ 3^+	5^+ Mo 2^+ 3^+ 5^+	4^+ Tc 6^+ 2^+ 7^+ 3^+	6^+ Ru 2^+ 3^+ 4^+	4^+ Rh 2^+ 3^+	2^+ Pd 4^+	1^+ Ag	2^+ Cd	3^+ In	4^+ Sn 2^+ 4^+	3^- Sb 3^+ 5^+ 5^+	2^- Te 4^+ 2^+	1^- I 3^+ 5^+ 7^+ 4^+	Xe	
1^+ Cs	2^+ Ba	3^+ La	4^+ Hf 2^+ 3^+	5^+ Ta 2^+ 3^+	6^+ W 2^+ 3^+ 4^+ 5^+	4^+ Re 6^+ 2^+ 7^+	6^+ Os 2^+ 3^+ 4^+	4^+ Ir 2^+ 3^+	2^+ Pt 4^+	1^+ Au 3^+	1^+ Hg 2^+	1^+ Tl 3^+	4^+ Pb 2^+ 4^+	5^+ Bi 3^+	2^+ Po 4^+	At	Rn	
1^+ Fr	2^+ Ra																	

\leftarrow En hidruros no metálicos, sales binarias
 * 2^- 4^+ 2^+ 6^+
 \leftarrow En óxidos, hidruros metálicos, cationes monoatómicos

↓ En oxácidos y sales
En óxidos

* Las flechas de izquierda, centro y derecha indican los números de oxidación de todos los posibles compuestos. Es como una plantilla general; pero, en cada caso se deben considerar los compuestos que realmente forma cada elemento. Así, el S, no forma **cationes monoatómicos** pero sí los forman el hierro, manganeso, etc.