

# Tabla periódica de los elementos

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18												
1	<p style="text-align: center;"><i><b>CARGAS IÓNICAS Y PRINCIPALES ESTADOS DE OXIDACIÓN DE LOS ELEMENTOS MÁS INTERESANTES</b></i></p> <hr style="width: 30%; margin: auto;"/>												H +1,-1							He										
2													Li +1	Be +2											B -3 <u>+3</u>	C -4, <del>(-1)</del> <u>+4</u> <del>(+2)</del>	N -3 <u>+1,+3,+5</u> <u>(+2,+4)</u>	O -2 <u>(-1)</u>	F -1	Ne
3													Na +1	Mg +2											Al +3	Si +4	P -3 <u>+1,+3,+5</u>	S -2 <u>+2,+4</u> <u>+6</u>	Cl -1 <u>+1,+3,</u> <u>+5,+7</u>	Ar
4	K +1	Ca +2	Sc	Ti <u>+2,+3,+4</u>	V	Cr <u>+2,+3</u> <u>+6</u>	Mn <u>+2,+4</u> <u>+6,+7</u>	Fe <u>+2,+3</u>	Co <u>+2,+3</u>	Ni <u>+2,+3</u>	Cu <u>+1,+2</u>	Zn <u>+2</u>	Ga +3	Ge +2,+4	As -3 <u>+3,+5</u>	Se -2 <u>+2,+4</u> <u>+6</u>	Br -1 <u>+1,+3,</u> <u>+5,+7</u>	Kr												
5	Rb +1	Sr +2								Pd <u>+2,+4</u>	Ag <u>+1</u>	Cd <u>+2</u>	In +3	Sn +2,+4	Sb -3 <u>+3,+5</u>	Te -2 <u>+2,+4</u> <u>+6</u>	I -1 <u>+1,+3</u> <u>+5,+7</u>	Xe												
6	Cs +1	Ba +2								Pt <u>+2,+4</u>	Au <u>+1,+3</u>	Hg <b>(+1)</b> <u>+2</u>	Tl +3	Pb +2,+4	Bi +3, <u>+5</u>	Po	At	Rn												
7	Fr +1	Ra																												