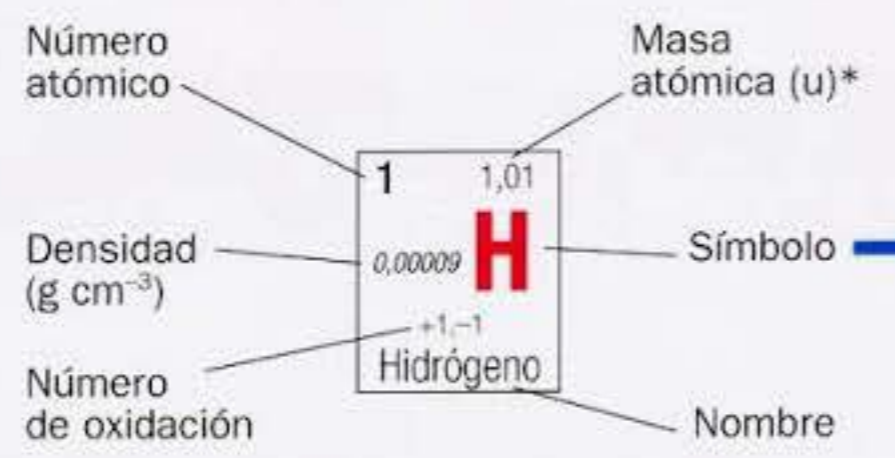


SISTEMA PERIÓDICO DE LOS ELEMENTOS

Configuración electrónica	s ¹	s ²	d ¹	d ²	d ³	d ⁴	d ⁵	d ⁶	d ⁷	d ⁸	d ⁹	d ¹⁰	p ¹	p ²	p ³	p ⁴	p ⁵	p ⁶					
Subniveles	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18					
1s	1																	2 4,00 0,00018 He Helio					
2s2p	2	3 6,94 0,53 Li +1 Litio	4 9,01 1,85 Be +2 Berilio															5 10,81 2,87 B +3,-3 Boro	6 12,01 1,8-3,5 C +2,+4,-4 Carbono	7 14,01 0,0013 N +1,+2,+3,+4,+5,-3 Nitrógeno	8 16,00 0,0014 O -1,-2 Oxígeno	9 19,00 0,0017 F -1 Flúor	10 20,18 0,00090 Ne Neón
3s3p	3	11 22,99 0,97 Na +1 Sodio	12 24,31 1,74 Mg +2 Magnesio															13 26,98 2,70 Al +3 Aluminio	14 28,09 2,33 Si +4,-4 Silicio	15 30,97 1,82 P +3,+5,-3 Fósforo	16 32,07 2,07 S +2,+4,+6,-2 Azufre	17 35,45 0,0032 Cl +1,+3,+5,+7,-1 Cloro	18 39,95 0,0018 Ar Argón
4s3d4p	4	19 39,10 0,86 K +1 Potasio	20 40,08 1,55 Ca +2 Calcio	21 44,96 2,99 Sc +3 Escandio	22 47,87 4,55 Ti +2,+3,+4 Titanio	23 50,94 6,11 V +2,+3,+4,+5 Vanadio	24 52,00 7,19 Cr +2,+3,+6 Cromo	25 54,94 7,47 Mn +2,+3,+4,+6,+7 Manganeso	26 55,85 7,87 Fe +2,+3 Hierro	27 58,93 8,80 Co +2,+3 Cobalto	28 58,69 8,90 Ni +2,+3 Níquel	29 63,55 8,96 Cu +1,+2 Cobre	30 65,41 7,11 Zn +2 Cinc	31 69,72 5,90 Ga +3 Galio	32 72,64 5,32 Ge +2,+4 Germanio	33 74,92 5,72 As +3,+5,-3 Arsénico	34 78,96 4,79 Se +4,+6,-2 Selenio	35 79,90 3,12 Br +1,+3,+5,+7,-1 Bromo	36 83,80 0,0037 Kr Kriptón				
5s4d5p	5	37 85,47 1,53 Rb +1 Rubidio	38 87,62 2,54 Sr +2 Estroncio	39 88,91 4,46 Y +3 Itrio	40 91,22 6,51 Zr +4 Circonio	41 92,91 8,57 Nb +3,+5 Niobio	42 95,94 10,22 Mo +6 Molibdeno	43 (98) 11,50 Tc +7 Tecnecio	44 101,07 12,44 Ru +3 Rutenio	45 102,91 12,41 Rh +2,+3,+4 Rodio	46 106,42 12,02 Pd +2,+3 Paladio	47 107,87 10,50 Ag +1 Plata	48 112,41 8,65 Cd +2 Cadmio	49 114,82 7,29 In +3 Indio	50 118,71 7,29 Sn +2,+4 Estaño	51 121,76 5,61 Sb +3,+5,-3 Antimonio	52 127,60 6,24 Te +4,+6,-2 Teluro	53 126,90 4,93 I +1,+3,+5,+7,-1 Yodo	54 131,29 0,0059 Xe Xenón				
6s4f5d6p	6	55 132,91 1,87 Cs +1 Cesio	56 137,33 3,59 Ba +2 Bario	71 174,97 9,84 Lu +3 Lutecio	72 178,49 13,29 Hf +4 Hafnio	73 180,95 16,65 Ta +5 Tantalio	74 183,84 19,30 W +6 Volframio	75 186,21 21,02 Re +4,+6,+7 Renio	76 190,23 22,57 Os +3,+4 Osmio	77 192,22 22,42 Ir +3,+4 Iridio	78 195,08 21,45 Pt +2,+4 Platino	79 196,97 19,32 Au +1,+3 Oro	80 200,59 13,55 Hg +1,+2 Mercurio	81 204,38 11,85 Tl +1,+3 Talio	82 207,19 11,35 Pb +2,+4 Plomo	83 208,98 9,75 Bi +3,+5 Bismuto	84 (209) 9,32 Po +2,+4,+6 Polonio	85 (210) -- At +1,+3,+5,+7,-1 Astatio	86 (222) 0,0097 Rn Radón				
7s5f6d7p	7	87 (223) 1,87 Fr +1 Francio	88 (226) 5,00 Ra +2 Radio	103 (262) -- Lr -- Laurencio	104 (261) -- Rf -- Rutherfordio	105 (262) -- Db -- Dubnio	106 (266) -- Sg -- Seaborgio	107 (264) -- Bh -- Bohrio	108 (277) -- Hs -- Hassio	109 (268) -- Mt -- Meitnerio	110 (271) -- Ds -- Darmstadtio	111 (272) -- Rg -- Roentgenio	112 (285) -- Uub -- Ununbium	113 -- -- Uut -- Ununtrium	114 (289) -- -- Uuq -- Ununquadium	115 -- -- Uup -- Ununpentium	116 (289) -- -- Uuh -- Ununhexium	El descubrimiento de los elementos del 112 al 116 no ha sido confirmado por la IUPAC.					



- Negro - sólido
- Azul - líquido
- Rojo - gas
- Violeta - artificial
- Metales
- Semimetales
- No metales
- Gases nobles

*Un número entre paréntesis indica el número de masa atómica del isótopo conocido de vida media más larga.

	f ¹	f ²	f ³	f ⁴	f ⁵	f ⁶	f ⁷	f ⁸	f ⁹	f ¹⁰	f ¹¹	f ¹²	f ¹³	f ¹⁴
Lantánidos 6	57 6,17 La +3 Lantano	58 6,77 Ce +3,+4 Cerio	59 6,77 Pr +3,+4 Praseodimio	60 6,77 Nd +3,+4 Neodimio	61 6,48 Pm +3 Prometio	62 7,54 Sm +2,+3 Samario	63 5,28 Eu +2,+3 Europio	64 7,90 Gd +3 Gadolinio	65 8,23 Tb +3,+4 Terbio	66 8,54 Dy +3 Disprobio	67 8,78 Ho +3 Holmio	68 9,05 Er +3 Erbio	69 9,29 Tm +2,+3 Tulio	70 6,97 Yb +2,+3 Iterbio
Actínidos 7	89 10,07 Ac +3 Actinio	90 11,72 Th +4 Torio	91 15,37 Pa +4,+5 Protactinio	92 19,05 U +3,+4,+5,+6 Uranio	93 20,25 Np +3,+4,+5,+6 Neptunio	94 19,84 Pu +3,+4,+5,+6 Plutonio	95 13,67 Am +3,+4,+5,+6 Americio	96 (247) 13,51 Cm +3 Curio	97 (247) 14,00 Bk +3,+4 Berkelio	98 (252) 15,10 Cf +3 Californio	99 -- -- Es +3 Einstenio	100 (257) -- -- Fm -- Fermio	101 (258) -- -- Md -- Mendelevio	102 (259) -- -- No -- Nobelio