SISTEMA PERIÓDICO DE LOS ELEMENTOS

Química · 2.º Bachillerato · Preparación PAU

Academia Pitágoras
Isaías Dávila

	s¹	s²	d¹	d²	d³	d⁴	d⁵	d⁶	d⁷	d⁸	d⁹	d¹⁰	p¹	p²	p³	p⁴	p⁵	p⁶
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1 1s	1 1,01 **H** +1, -1 Hidrógeno																	2 4,00 **He** Helio
2 2s 2p	3 6,94 **Li** +1 Litio	4 9,01 **Be** +2 Berilio											5 10,81 **B** +3, -3 Boro	6 12,01 **C** +2, +4, -4 Carbono	7 14,01 **N** +1, +2, +3, +4, +5, -3 Nitrógeno	8 16,00 **O** -1, -2 Oxígeno	9 19,00 **F** -1 Flúor	10 20,18 **Ne** Neón
3 3s 3p	11 22,99 **Na** +1 Sodio	12 24,30 **Mg** +2 Magnesio											13 26,98 **Al** +3 Aluminio	14 28,09 **Si** +4, -4 Silicio	15 30,97 **P** +3, +5, -3 Fósforo	16 32,06 **S** +2, +4, +6, -2 Azufre	17 35,45 **Cl** +1, +3, +5, +7, -1 Cloro	18 39,95 **Ar** Argón
4 4s 3d 4p	19 39,10 **K** +1 Potasio	20 40,08 **Ca** +2 Calcio	21 44,96 **Sc** +3 Escandio	22 47,87 **Ti** +2, +3, +4 Titanio	23 50,94 **V** +2, +3, +4, +5 Vanadio	24 52,00 **Cr** +2, +3, +6 Cromo	25 54,94 **Mn** +2, +3, +4, +6, +7 Manganeso	26 55,84 **Fe** +2, +3 Hierro	27 58,93 **Co** +2, +3 Cobalto	28 58,69 **Ni** +2, +3 Níquel	29 63,55 **Cu** +1, +2 Cobre	30 65,38 **Zn** +2 Cinc	31 69,72 **Ga** +3 Galio	32 72,63 **Ge** +2, +4, -4 Germanio	33 74,92 **As** +3, +5, -3 Arsénico	34 78,97 **Se** +2, +4, +6, -2 Selenio	35 79,90 **Br** +1, +3, +5, +7, -1 Bromo	36 83,80 **Kr** Kriptón
5 5s 4d 5p	37 85,47 **Rb** +1 Rubidio	38 87,62 **Sr** +2 Estroncio	39 88,91 **Y** +3 Itrio	40 91,22 **Zr** +4 Circonio	41 92,91 **Nb** +3, +5 Niobio	42 95,95 **Mo** +6 Molibdeno	43 (98) **Tc** +7 Tecnecio	44 101,07 **Ru** +3 Rutenio	45 102,91 **Rh** +2, +3, +4 Rodio	46 106,42 **Pd** +2, +3 Paladio	47 107,87 **Ag** +1 Plata	48 112,41 **Cd** +2 Cadmio	49 114,82 **In** +3 Indio	50 118,71 **Sn** +2, +4 Estaño	51 121,76 **Sb** +3, +5, -3 Antimonio	52 127,60 **Te** +2, +4, +6, -2 Teluro	53 126,90 **I** +1, +3, +5, +7, -1 Yodo	54 131,29 **Xe** Xenón
6 6s 4f 5d 6p	55 132,91 **Cs** +1 Cesio	56 137,33 **Ba** +2 Bario	71 174,97 **Lu** +3 Lutecio	72 178,49 **Hf** +4 Hafnio	73 180,95 **Ta** +5 Tantalio	74 183,84 **W** +6 Volframio	75 186,21 **Re** +4, +6, +7 Renio	76 190,23 **Os** +3, +4 Osmio	77 192,22 **Ir** +3, +4 Iridio	78 195,08 **Pt** +2, +4 Platino	79 196,97 **Au** +1, +3 Oro	80 200,59 **Hg** +1, +2 Mercurio	81 204,38 **Tl** +1, +3 Talio	82 207,20 **Pb** +2, +4 Plomo	83 208,98 **Bi** +3, +5 Bismuto	84 (209) **Po** +2, +4, +6 Polonio	85 (210) **At** +1, +3, +5, +7, -1 Astato	86 (222) **Rn** Radón
7 7s 5f 6d 7p	87 (223) **Fr** +1 Francio	88 (226) **Ra** +2 Radio	103 (262) **Lr** +3 Laurencio	104 (267) **Rf** Rutherfordio	105 (268) **Db** Dubnio	106 (271) **Sg** Seaborgio	107 (274) **Bh** Bohrio	108 (269) **Hs** Hassio	109 (276) **Mt** Meitnerio	110 (281) **Ds** Darmstadtio	111 (281) **Rg** Roentgenio	112 (285) **Cn** Copernicio	113 (286) **Nh** Nihonio	114 (289) **Fl** Flerovio	115 (288) **Mc** Moscovio	116 (293) **Lv** Livermorio	117 (294) **Ts** Teneso	118 (294) **Og** Oganesón

	f¹	f²	f³	f⁴	f⁵	f⁶	f⁷	f⁸	f⁹	f¹⁰	f¹¹	f¹²	f¹³	f¹⁴
Lantánidos	57 138,91 **La** +3 Lantano	58 140,12 **Ce** +3, +4 Cerio	59 140,91 **Pr** +3, +4 Praseodimio	60 144,24 **Nd** +3, +4 Neodimio	61 (145) **Pm** +3 Prometio	62 150,36 **Sm** +2, +3 Samario	63 151,96 **Eu** +2, +3 Europio	64 157,25 **Gd** +3 Gadolinio	65 158,93 **Tb** +3, +4 Terbio	66 162,50 **Dy** +3 Disprosio	67 164,93 **Ho** +3 Holmio	68 167,26 **Er** +3 Erbio	69 168,93 **Tm** +2, +3 Tulio	70 173,04 **Yb** +2, +3 Iterbio
Actínidos	89 (227) **Ac** +3 Actinio	90 232,04 **Th** +4 Torio	91 231,04 **Pa** +4, +5 Protactinio	92 238,03 **U** +3, +4, +5, +6 Uranio	93 (237) **Np** +3, +4, +5, +6 Neptunio	94 (244) **Pu** +3, +4, +5, +6 Plutonio	95 (243) **Am** +3, +4, +5, +6 Americio	96 (247) **Cm** +3 Curio	97 (247) **Bk** +3, +4 Berkelio	98 (251) **Cf** +3 Californio	99 (252) **Es** +3 Einstenio	100 (257) **Fm** +3 Fermio	101 (258) **Md** +2, +3 Mendelevio	102 (259) **No** +2, +3 Nobelio

26 55,84 **Fe** +2, +3 Hierro

Arriba: número atómico y masa atómica (u).
Bajo el símbolo: números de oxidación.

ESTADO A 25 °C

- Sólido
- Líquido
- Gas
- Artificial

TIPO DE ELEMENTO

- Metales
- Semimetales
- No metales
- Gases nobles

NOTAS

La masa entre paréntesis es la del isótopo conocido de vida media más larga.

La **línea quebrada** marca dónde se extraen lantánidos y actínidos.

Material de muestra de Academia Pitágoras · pitagorasonline.com · Prohibida su distribución

Academia Pitágoras · Elaboración propia. Masas atómicas según datos IUPAC.

Números de oxidación seleccionados para 2.º de Bachillerato.