Eletronegatividade dos elementos

ChemTable chemtable.org

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H Hidrogênio 2,20		26 Fe Ferro 1,83															2 He Hélio sem dados
2	3 Li Lítio 0,98	4 Be Berílio 1,57											5 B Boro 2,04	6 C Carbono 2,55	7 N Nitrogênio 3,04	8 O Oxigênio 3,44	9 F Flúor 3,98	10 Ne Neônio sem dados
3	11 Na Sódio 0,93	12 Mg Magnésio 1,31											13 Al Alumínio 1,61	14 Si Silício 1,90	15 P Fósforo 2,19	16 S Enxofre 2,58	17 Cl Cloro 3,16	18 Ar Argônio sem dados
4	19 K Potássio 0,82	20 Ca Cálcio 1,00	21 Sc Escândio 1,36	22 Ti Titânio 1,54	23 V Vanádio 1,63	24 Cr Cromo 1,66	25 Mn Manganês 1,55	26 Fe Ferro 1,83	27 Co Cobalto 1,88	28 Ni Níquel 1,91	29 Cu Cobre 1,90	30 Zn Zinco 1,65	31 Ga Gálio 1,81	32 Ge Germânio 2,01	33 As Arsênio 2,18	34 Se Selênio 2,55	35 Br Bromo 2,96	36 Kr Criptônio 3,00
5	37 Rb Rubídio 0,82	38 Sr Estrôncio 0,95	39 Y Ítrio 1,22	40 Zr Zircônio 1,33	41 Nb Nióbio 1,6	42 Mo Molibdênio 2,16	43 Tc Tecnécio 1,9	44 Ru Rutênio 2,2	45 Rh Ródio 2,28	46 Pd Paládio 2,20	47 Ag Prata 1,93	48 Cd Cádmio 1,69	49 In Índio 1,78	50 Sn Estanho 1,96	51 Sb Antimônio 2,05	52 Te Telúrio 2,1	53 I Iodo 2,66	54 Xe Xenônio 2,6
6	55 Cs Césio 0,79	56 Ba Bário 0,89	57–71	72 Hf Háfnio 1,3	73 Ta Tântalo 1,5	74 W Tungstênio 2,36	75 Re Rênio 1,9	76 Os Ósmio 2,2	77 Ir Irídio 2,20	78 Pt Platina 2,28	79 Au Ouro 2,54	80 Hg Mercúrio 2,00	81 Tl Tálio 1,62	82 Pb Chumbo 1,87	83 Bi Bismuto 2,02	84 Po Polônio 2,0	85 At Astato sem dados	86 Rn Radônio sem dados
7	87 Fr Frâncio sem dados	88 Ra Rádio 0,9	89–103	104 Rf Rutherfórdio sem dados	105 Db Dúbnio sem dados	106 Sg Seabórgio sem dados	107 Bh Bóhrio sem dados	108 Hs Hássio sem dados	109 Mt Meitnério sem dados	110 Ds Darmstádtio sem dados	111 Rg Roentgênio sem dados	112 Cn Copernício sem dados	113 Nh Nihônio sem dados	114 Fl Fleróvio sem dados	115 Mc Moscóvio sem dados	116 Lv Livermório sem dados	117 Ts Tenesso sem dados	118 Og Oganessônio sem dados

57 La Lantânio 1,10	58 Ce Cério 1,12	59 Pr Praseodímio 1,13	60 Nd Neodímio 1,14	61 Pm Promécio sem dados	62 Sm Samário 1,17	63 Eu Európio sem dados	64 Gd Gadolínio 1,20	65 Tb Térbio sem dados	66 Dy Disprósio 1,22	67 Ho Hólmio 1,23	68 Er Érbio 1,24	69 Tm Túlio 1,25	70 Yb Itérbio sem dados	71 Lu Lutécio 1,27
89 Ac Actínio 1,1	90 Th Tório 1,3	91 Pa Protactínio 1,5	92 U Urânio 1,38	93 Np Netúnio 1,36	94 Pu Plutônio 1,28	95 Am Amerício sem dados	96 Cm Cúrio sem dados	97 Bk Berquélio sem dados	98 Cf Califórnio sem dados	99 Es Einstênio sem dados	100 Fm Férmio sem dados	101 Md Mendelévio sem dados	102 No Nobélio sem dados	103 Lr Laurêncio sem dados

Eletronegatividade (Pauling)

0,79 — 3,98

Com que força um átomo atrai elétrons em uma ligação química. Na escala de Pauling, vai de 0,79 no césio a 3,98 no flúor. Aumenta da esquerda para a direita em um período e diminui de cima para baixo em um grupo. O flúor tem o maior valor.

sem dados

Número atômico

Símbolo

Nome

χ (Pauling)

Fontes dos dados: IUPAC CIAAW, NIST, PubChem (NIH), Wikidata · CC BY 4.0 · 2026-10-25