Elettronegatività degli elementi

ChemTable chemtable.org

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H Idrogeno 2,20		26 Fe Ferro 1,83															2 He Elio nessun dato
2	3 Li Litio 0,98	4 Be Berillio 1,57											5 B Boro 2,04	6 C Carbonio 2,55	7 N Azoto 3,04	8 O Ossigeno 3,44	9 F Fluoro 3,98	10 Ne Neon nessun dato
3	11 Na Sodio 0,93	12 Mg Magnesio 1,31											13 Al Alluminio 1,61	14 Si Silicio 1,90	15 P Fosforo 2,19	16 S Zolfo 2,58	17 Cl Cloro 3,16	18 Ar Argon nessun dato
4	19 K Potassio 0,82	20 Ca Calcio 1,00	21 Sc Scandio 1,36	22 Ti Titanio 1,54	23 V Vanadio 1,63	24 Cr Cromo 1,66	25 Mn Manganese 1,55	26 Fe Ferro 1,83	27 Co Cobalto 1,88	28 Ni Nichel 1,91	29 Cu Rame 1,90	30 Zn Zinco 1,65	31 Ga Gallio 1,81	32 Ge Germanio 2,01	33 As Arsenico 2,18	34 Se Selenio 2,55	35 Br Bromo 2,96	36 Kr Kripton 3,00
5	37 Rb Rubidio 0,82	38 Sr Stronzio 0,95	39 Y Ittrio 1,22	40 Zr Zirconio 1,33	41 Nb Niobio 1,6	42 Mo Molibdeno 2,16	43 Tc Tecnezio 1,9	44 Ru Rutenio 2,2	45 Rh Rodio 2,28	46 Pd Palladio 2,20	47 Ag Argento 1,93	48 Cd Cadmio 1,69	49 In Indio 1,78	50 Sn Stagno 1,96	51 Sb Antimonio 2,05	52 Te Tellurio 2,1	53 I Iodio 2,66	54 Xe Xeno 2,6
6	55 Cs Cesio 0,79	56 Ba Bario 0,89	57–71	72 Hf Afnio 1,3	73 Ta Tantalio 1,5	74 W Tungsteno 2,36	75 Re Renio 1,9	76 Os Osmio 2,2	77 Ir Iridio 2,20	78 Pt Platino 2,28	79 Au Oro 2,54	80 Hg Mercurio 2,00	81 Tl Tallio 1,62	82 Pb Piombo 1,87	83 Bi Bismuto 2,02	84 Po Polonio 2,0	85 At Astato nessun dato	86 Rn Radon nessun dato
7	87 Fr Francio nessun dato	88 Ra Radio 0,9	89–103	104 Rf Rutherfordio nessun dato	105 Db Dubnio nessun dato	106 Sg Seaborgio nessun dato	107 Bh Bohrio nessun dato	108 Hs Hassio nessun dato	109 Mt Meitnerio nessun dato	110 Ds Darmstadtio nessun dato	111 Rg Roentgenio nessun dato	112 Cn Copernicio nessun dato	113 Nh Nihonio nessun dato	114 Fl Flerovio nessun dato	115 Mc Moscovio nessun dato	116 Lv Livermorio nessun dato	117 Ts Tennesso nessun dato	118 Og Oganesson nessun dato

Numero atomico

Simbolo

Nome

χ (Pauling)

Elettronegatività (Pauling)

0,79 — 3,98

Quanto fortemente un atomo attira gli elettroni in un legame chimico. Nella scala di Pauling va da 0,79 del cesio a 3,98 del fluoro. Aumenta da sinistra a destra lungo un periodo e diminuisce dall'alto in basso lungo un gruppo. Il fluoro ha il valore più alto.

nessun dato

	57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
	57 La Lantanio 1,10	58 Ce Cerio 1,12	59 Pr Praseodimio 1,13	60 Nd Neodimio 1,14	61 Pm Promezio nessun dato	62 Sm Samario 1,17	63 Eu Europio nessun dato	64 Gd Gadolinio 1,20	65 Tb Terbio nessun dato	66 Dy Disprosio 1,22	67 Ho Olmio 1,23	68 Er Erbio 1,24	69 Tm Tulio 1,25	70 Yb Itterbio nessun dato	71 Lu Lutezio 1,27
	89 Ac Attinio 1,1	90 Th Torio 1,3	91 Pa Protoattinio 1,5	92 U Uranio 1,38	93 Np Nettunio 1,36	94 Pu Plutonio 1,28	95 Am Americio nessun dato	96 Cm Curio nessun dato	97 Bk Berkelio nessun dato	98 Cf Californio nessun dato	99 Es Einsteinio nessun dato	100 Fm Fermio nessun dato	101 Md Mendelevio nessun dato	102 No Nobelio nessun dato	103 Lr Laurenzio nessun dato

Fonti dei dati: IUPAC CIAAW, NIST, PubChem (NIH), Wikidata · CC BY 4.0 · 2026-10-25