化学元素的电负性

ChemTable chemtable.org

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H 氢 2.20		26 Fe 铁 1.83															2 He 氦 暂无数据
2	3 Li 锂 0.98	4 Be 铍 1.57											5 B 硼 2.04	6 C 碳 2.55	7 N 氮 3.04	8 O 氧 3.44	9 F 氟 3.98	10 Ne 氖 暂无数据
3	11 Na 钠 0.93	12 Mg 镁 1.31											13 Al 铝 1.61	14 Si 硅 1.90	15 P 磷 2.19	16 S 硫 2.58	17 Cl 氯 3.16	18 Ar 氩 暂无数据
4	19 K 钾 0.82	20 Ca 钙 1.00	21 Sc 钪 1.36	22 Ti 钛 1.54	23 V 钒 1.63	24 Cr 铬 1.66	25 Mn 锰 1.55	26 Fe 铁 1.83	27 Co 钴 1.88	28 Ni 镍 1.91	29 Cu 铜 1.90	30 Zn 锌 1.65	31 Ga 镓 1.81	32 Ge 锗 2.01	33 As 砷 2.18	34 Se 硒 2.55	35 Br 溴 2.96	36 Kr 氪 3.00
5	37 Rb 铷 0.82	38 Sr 锶 0.95	39 Y 钇 1.22	40 Zr 锆 1.33	41 Nb 铌 1.6	42 Mo 钼 2.16	43 Tc 锝 1.9	44 Ru 钌 2.2	45 Rh 铑 2.28	46 Pd 钯 2.20	47 Ag 银 1.93	48 Cd 镉 1.69	49 In 铟 1.78	50 Sn 锡 1.96	51 Sb 锑 2.05	52 Te 碲 2.1	53 I 碘 2.66	54 Xe 氙 2.6
6	55 Cs 铯 0.79	56 Ba 钡 0.89	57–71	72 Hf 铪 1.3	73 Ta 钽 1.5	74 W 钨 2.36	75 Re 铼 1.9	76 Os 锇 2.2	77 Ir 铱 2.20	78 Pt 铂 2.28	79 Au 金 2.54	80 Hg 汞 2.00	81 Tl 铊 1.62	82 Pb 铅 1.87	83 Bi 铋 2.02	84 Po 钋 2.0	85 At 砹 暂无数据	86 Rn 氡 暂无数据
7	87 Fr 钫 暂无数据	88 Ra 镭 0.9	89–103	104 Rf 𨧀 暂无数据	105 Db 𨨏 暂无数据	106 Sg 𨭆 暂无数据	107 Bh 𨨈 暂无数据	108 Hs 𨭉 暂无数据	109 Mt 鿏 暂无数据	110 Ds 𫟼 暂无数据	111 Rg 𬬭 暂无数据	112 Cn 鿔 暂无数据	113 Nh 鿭 暂无数据	114 Fl 𫓧 暂无数据	115 Mc 镆 暂无数据	116 Lv 鉝 暂无数据	117 Ts 𫓯 暂无数据	118 Og 鿫 暂无数据

	57 La 镧 1.10	58 Ce 铈 1.12	59 Pr 镨 1.13	60 Nd 钕 1.14	61 Pm 钷 暂无数据	62 Sm 钐 1.17	63 Eu 铕 暂无数据	64 Gd 钆 1.20	65 Tb 铽 暂无数据	66 Dy 镝 1.22	67 Ho 钬 1.23	68 Er 铒 1.24	69 Tm 铥 1.25	70 Yb 镱 暂无数据	71 Lu 镥 1.27
	89 Ac 锕 1.1	90 Th 钍 1.3	91 Pa 镤 1.5	92 U 铀 1.38	93 Np 镎 1.36	94 Pu 钚 1.28	95 Am 镅 暂无数据	96 Cm 锔 暂无数据	97 Bk 锫 暂无数据	98 Cf 锎 暂无数据	99 Es 锿 暂无数据	100 Fm 镄 暂无数据	101 Md 钔 暂无数据	102 No 锘 暂无数据	103 Lr 铹 暂无数据

电负性 (鲍林标度)

0.79 — 3.98

原子在化学键中吸引电子的能力。按鲍林标度，从铯的 0.79 到氟的 3.98。 同一周期从左到右增大，同一族从上到下减小。氟的电负性最大。

暂无数据

原子序数

元素符号

名称

χ (鲍林标度)

数据来源: IUPAC CIAAW, NIST, PubChem (NIH), Wikidata · CC BY 4.0 · 2026-10-25