Elektronegativität der Elemente

ChemTable chemtable.org

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H Wasserstoff 2,20		26 Fe Eisen 1,83		Ordnungszahl / Symbol / Name / χ (Pauling)													2 He Helium keine Daten
2	3 Li Lithium 0,98	4 Be Beryllium 1,57											5 B Bor 2,04	6 C Kohlenstoff 2,55	7 N Stickstoff 3,04	8 O Sauerstoff 3,44	9 F Fluor 3,98	10 Ne Neon keine Daten
3	11 Na Natrium 0,93	12 Mg Magnesium 1,31											13 Al Aluminium 1,61	14 Si Silicium 1,90	15 P Phosphor 2,19	16 S Schwefel 2,58	17 Cl Chlor 3,16	18 Ar Argon keine Daten
4	19 K Kalium 0,82	20 Ca Calcium 1,00	21 Sc Scandium 1,36	22 Ti Titan 1,54	23 V Vanadium 1,63	24 Cr Chrom 1,66	25 Mn Mangan 1,55	26 Fe Eisen 1,83	27 Co Cobalt 1,88	28 Ni Nickel 1,91	29 Cu Kupfer 1,90	30 Zn Zink 1,65	31 Ga Gallium 1,81	32 Ge Germanium 2,01	33 As Arsen 2,18	34 Se Selen 2,55	35 Br Brom 2,96	36 Kr Krypton 3,00
5	37 Rb Rubidium 0,82	38 Sr Strontium 0,95	39 Y Yttrium 1,22	40 Zr Zirconium 1,33	41 Nb Niob 1,6	42 Mo Molybdän 2,16	43 Tc Technetium 1,9	44 Ru Ruthenium 2,2	45 Rh Rhodium 2,28	46 Pd Palladium 2,20	47 Ag Silber 1,93	48 Cd Cadmium 1,69	49 In Indium 1,78	50 Sn Zinn 1,96	51 Sb Antimon 2,05	52 Te Tellur 2,1	53 I Iod 2,66	54 Xe Xenon 2,6
6	55 Cs Caesium 0,79	56 Ba Barium 0,89	57–71	72 Hf Hafnium 1,3	73 Ta Tantal 1,5	74 W Wolfram 2,36	75 Re Rhenium 1,9	76 Os Osmium 2,2	77 Ir Iridium 2,20	78 Pt Platin 2,28	79 Au Gold 2,54	80 Hg Quecksilber 2,00	81 Tl Thallium 1,62	82 Pb Blei 1,87	83 Bi Bismut 2,02	84 Po Polonium 2,0	85 At Astat keine Daten	86 Rn Radon keine Daten
7	87 Fr Francium keine Daten	88 Ra Radium 0,9	89–103	104 Rf Rutherfordium keine Daten	105 Db Dubnium keine Daten	106 Sg Seaborgium keine Daten	107 Bh Bohrium keine Daten	108 Hs Hassium keine Daten	109 Mt Meitnerium keine Daten	110 Ds Darmstadtium keine Daten	111 Rg Roentgenium keine Daten	112 Cn Copernicium keine Daten	113 Nh Nihonium keine Daten	114 Fl Flerovium keine Daten	115 Mc Moscovium keine Daten	116 Lv Livermorium keine Daten	117 Ts Tenness keine Daten	118 Og Oganesson keine Daten

Elektronegativität (Pauling)

0,79 — 3,98

Wie stark ein Atom in einer chemischen Bindung Elektronen an sich zieht. Auf der Pauling-Skala reicht sie von 0,79 bei Caesium bis 3,98 bei Fluor. Steigt innerhalb einer Periode von links nach rechts und sinkt innerhalb einer Gruppe von oben nach unten. Fluor hat den höchsten Wert.

keine Daten

57 La Lanthan 1,10	58 Ce Cer 1,12	59 Pr Praseodym 1,13	60 Nd Neodym 1,14	61 Pm Promethium keine Daten	62 Sm Samarium 1,17	63 Eu Europium keine Daten	64 Gd Gadolinium 1,20	65 Tb Terbium keine Daten	66 Dy Dysprosium 1,22	67 Ho Holmium 1,23	68 Er Erbium 1,24	69 Tm Thulium 1,25	70 Yb Ytterbium keine Daten	71 Lu Lutetium 1,27
89 Ac Actinium 1,1	90 Th Thorium 1,3	91 Pa Protactinium 1,5	92 U Uran 1,38	93 Np Neptunium 1,36	94 Pu Plutonium 1,28	95 Am Americium keine Daten	96 Cm Curium keine Daten	97 Bk Berkelium keine Daten	98 Cf Californium keine Daten	99 Es Einsteinium keine Daten	100 Fm Fermium keine Daten	101 Md Mendelevium keine Daten	102 No Nobelium keine Daten	103 Lr Lawrencium keine Daten

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