Électronégativité des éléments

ChemTable chemtable.org

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H Hydrogène 2,20		26 Fe Fer 1,83		Numéro atomique Symbole Nom χ (Pauling)		**Électronégativité (Pauling)** 0,79 — 3,98 Capacité d'un atome à attirer les électrons dans une liaison chimique. Sur l'échelle de Pauling, elle va de 0,79 pour le césium à 3,98 pour le fluor. Augmente de gauche à droite dans une période et diminue de haut en bas dans un groupe. Le fluor a la valeur la plus élevée. pas de données									2 He Hélium pas de données
2	3 Li Lithium 0,98	4 Be Béryllium 1,57											5 B Bore 2,04	6 C Carbone 2,55	7 N Azote 3,04	8 O Oxygène 3,44	9 F Fluor 3,98	10 Ne Néon pas de données
3	11 Na Sodium 0,93	12 Mg Magnésium 1,31											13 Al Aluminium 1,61	14 Si Silicium 1,90	15 P Phosphore 2,19	16 S Soufre 2,58	17 Cl Chlore 3,16	18 Ar Argon pas de données
4	19 K Potassium 0,82	20 Ca Calcium 1,00	21 Sc Scandium 1,36	22 Ti Titane 1,54	23 V Vanadium 1,63	24 Cr Chrome 1,66	25 Mn Manganèse 1,55	26 Fe Fer 1,83	27 Co Cobalt 1,88	28 Ni Nickel 1,91	29 Cu Cuivre 1,90	30 Zn Zinc 1,65	31 Ga Gallium 1,81	32 Ge Germanium 2,01	33 As Arsenic 2,18	34 Se Sélénium 2,55	35 Br Brome 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 Niobium 1,6	42 Mo Molybdène 2,16	43 Tc Technétium 1,9	44 Ru Ruthénium 2,2	45 Rh Rhodium 2,28	46 Pd Palladium 2,20	47 Ag Argent 1,93	48 Cd Cadmium 1,69	49 In Indium 1,78	50 Sn Étain 1,96	51 Sb Antimoine 2,05	52 Te Tellure 2,1	53 I Iode 2,66	54 Xe Xénon 2,6
6	55 Cs Césium 0,79	56 Ba Baryum 0,89	57–71	72 Hf Hafnium 1,3	73 Ta Tantale 1,5	74 W Tungstène 2,36	75 Re Rhénium 1,9	76 Os Osmium 2,2	77 Ir Iridium 2,20	78 Pt Platine 2,28	79 Au Or 2,54	80 Hg Mercure 2,00	81 Tl Thallium 1,62	82 Pb Plomb 1,87	83 Bi Bismuth 2,02	84 Po Polonium 2,0	85 At Astate pas de données	86 Rn Radon pas de données
7	87 Fr Francium pas de données	88 Ra Radium 0,9	89–103	104 Rf Rutherfordium pas de données	105 Db Dubnium pas de données	106 Sg Seaborgium pas de données	107 Bh Bohrium pas de données	108 Hs Hassium pas de données	109 Mt Meitnérium pas de données	110 Ds Darmstadtium pas de données	111 Rg Roentgenium pas de données	112 Cn Copernicium pas de données	113 Nh Nihonium pas de données	114 Fl Flérovium pas de données	115 Mc Moscovium pas de données	116 Lv Livermorium pas de données	117 Ts Tennesse pas de données	118 Og Oganesson pas de données

57 La Lanthane 1,10	58 Ce Cérium 1,12	59 Pr Praséodyme 1,13	60 Nd Néodyme 1,14	61 Pm Prométhium pas de données	62 Sm Samarium 1,17	63 Eu Europium pas de données	64 Gd Gadolinium 1,20	65 Tb Terbium pas de données	66 Dy Dysprosium 1,22	67 Ho Holmium 1,23	68 Er Erbium 1,24	69 Tm Thulium 1,25	70 Yb Ytterbium pas de données	71 Lu Lutécium 1,27
89 Ac Actinium 1,1	90 Th Thorium 1,3	91 Pa Protactinium 1,5	92 U Uranium 1,38	93 Np Neptunium 1,36	94 Pu Plutonium 1,28	95 Am Américium pas de données	96 Cm Curium pas de données	97 Bk Berkélium pas de données	98 Cf Californium pas de données	99 Es Einsteinium pas de données	100 Fm Fermium pas de données	101 Md Mendélévium pas de données	102 No Nobélium pas de données	103 Lr Lawrencium pas de données

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