

フッ素の電気陰性度と原子半径

H 2.1																	He
Li 1.0	Be 1.6											B 2.0	C 2.5	N 3.0	O 3.5	F 4.0	Ne
Na 0.9	Mg 1.2											Al 1.5	Si 1.8	P 2.1	S 2.5	Cl 3.0	Ar
K 0.8	Ca 1.0	Sc 1.3	Ti 1.5	V 1.6	Cr 1.6	Mn 1.5	Fe 1.8	Co 1.9	Ni 1.9	Cu 1.9	Zn 1.6	Ga 1.6	Ge 1.8	As 2.0	Se 2.4	Br 2.8	Kr
Rb 0.8	Sr 1.0	Y 1.2	Zr 1.4	Nb 1.6	Mo 1.8	Tc 1.9	Ru 2.2	Rh 2.2	Pd 2.2	Ag 1.9	Cd 1.7	In 1.7	Sn 1.8	Sb 1.9	Te 2.1	I 2.5	Xe
Cs 0.7	Ba 0.9	La 1.0	Hf 1.3	Ta 1.5	W 1.7	Re 1.9	Os 2.2	Ir 2.2	Pt 2.2	Au 2.4	Hg 1.9	Tl 1.8	Pb 1.9	Bi 1.9	Po 2.0	At 2.1	Rn

図 1・14 電気陰性度の値と傾向。電気陰性度は一般に、周期表の左から右へ行くにつれて増大し、上から下に行くにつれて減少する。値は F が 4.0、Cs が 0.7 と定めた任意の目盛で示してある。炭素の値は 2.5 である。橙色の元素は最も電気陰性度が大き、黄色は中間、緑色は最も電気陰性度が小さい。(訳注：電気陰性度の値には、最初に提出されたこの表の Pauling の値の他、Mulliken の値、Allred-Rochow の値などがあり、それぞれ少しずつ違っている。たとえば、Allred-Rochow の値では、Cl: 2.83, Br: 2.74, I: 2.21, S: 2.44, Si: 1.74 となっている。)

