

【参考資料 2】

表. 元素の電気陰性度（Allred-Rochowの尺度）

H 2.1																	He
Li 1.0	Be 1.5											B 2.0	C 2.5	N 3.1	O 3.5	F 4.1	Ne
Na 1.0	Ma 1.3											Al 1.5	Si 1.8	P 2.1	S 2.4	Cl 2.9	Ar
K 0.9	Ca 1.1	Sc 1.2	Ti 1.3	V 1.5	Cr 1.6	Mn 1.6	Fe 1.7	Co 1.7	Ni 1.8	Cu 1.8	Zn 1.7	Ga 1.8	Ge 2.0	As 2.2	Se 2.5	Br 2.8	Kr
Rb 0.9	Sr 1.0	Y 1.1	Zr 1.2	Nb 1.3	Mo 1.3	Tc 1.4	Ru 1.4	Rh 1.5	Pd 1.4	Ag 1.4	Cd 1.5	In 1.5	Sn 1.7	Pb 2.0	Te 2.0	I 2.2	Xe
Cs 0.9	Ba 0.9	La ¹⁾ 1.1	Hf 1.2	Ta 1.4	W 1.4	Re 1.5	Os 1.5	Ir 1.6	Pt 1.5	Au 1.4	Hg 1.5	Tl 1.5	Pb 1.6	Bi 1.8	Po 1.8	At 2.0	Rn
Fr 0.9	Ra 0.9	Ac ²⁾ 1.0	1) ランタノイド 1.0~1.2 2) アクチノイド 1.0~1.2														

- (1) 金属中心と炭素との電気陰性度の差が大きいほど、強く分極した金属-炭素結合が形成される。
- (2) I族およびII族金属、Zn、Alのアルキル錯体は「極性有機金属化合物」と称され、特に強い求核性および強い塩基性を示す。