Elektronegativität

nimmt innerhalb einer Hauptgruppe von oben nach unten ab, da Elektronen der fernen Schalen nicht mehr so stark vom Kern angezogen werden nimmt innerhalb einer
Periode von links
nach rechts zu,
weil durch die höhere
Kernladung Elektronen
stärker angezogen werden

Perioden

Atom-(lonen-)radius Metallcharakter

Hauptgruppe von oben nach unten zu, weil neue (ferne) Schalen mit Elektronen besetzt werden

nimmt innerhalb einer

nimmt innerhalb einer Periode von links nach rechts ab, weil durch die höhere Kernladung Elektronen näher zum Kern gezogen werden