

### Covalent Radii vs. Anionic Radii

Element	Covalent Radius (nm)	Anion	Anionic Radius (nm)
F	0.064	F <sup>-</sup>	0.136
Cl	0.099	Cl <sup>-</sup>	0.181
Br	0.1142	Br <sup>-</sup>	0.196
I	0.1333	I <sup>-</sup>	0.216

### Covalent Radii vs. Cationic Radii

Element	Covalent Radius (nm)	Cation	Cationic Radius (nm)
Li	0.123	Li <sup>+</sup>	0.068
Na	0.157	Na <sup>+</sup>	0.095
K	0.2025	K <sup>+</sup>	0.133
Rb	0.216	Rb <sup>+</sup>	0.148
Cs	0.235	Cs <sup>+</sup>	0.169

### Radii for an Isoelectronic Series

Ion	Radius (nm)	Ionc	Radius (nm)
C <sup>4-</sup>	0.260	Ne	0.112
N <sup>3-</sup>	0.171	Na <sup>+</sup>	0.095
O <sup>2-</sup>	0.140	Mg <sup>2+</sup>	0.065
F <sup>-</sup>	0.136	Al <sup>3+</sup>	0.050