

Almindelige metal-ioner der ikke opfylder ædelgasreglen:

Bly(II)-ion	Pb^{2+}	Kviksølv(I)-ion	Hg^{+}
Chrom(III)-ion	Cr^{3+}	Mangan(II)-ion	Mn^{2+}
Cobalt(II)-ion	Co^{2+}	Nikkel(II)-ion	Ni^{2+}
Jern(II)-ion	Fe^{2+}	Sølv(I)-ion	Ag^{+}
Jern(III)-ion	Fe^{3+}	Tin(II)-ion	Sn^{2+}
Kobber(II)-ion	Cu^{2+}	Tin(IV)-ion	Sn^{4+}
Kobber(I)-ion	Cu^{+}	Zink(II) -ion	Zn^{2+}

Læg mærke til at flere af grundstofferne kan danne 2 forskellige ioner. Romertallet angiver ionens positive ladning.