**Die wichtigsten Ionen**

**Einatomige Anionen:**

Br– Bromid I– Iodid

Cl– Chlorid O2– Oxid

F– Fluorid S2– Sulfid

H– Hydrid

**Mehratomige Anionen:**

CH3COO– Acetat HSO4– Hydrogensulfat

CN– Cyanid IO3– Iodat

CO32– Carbonat MnO4– Permanganat

ClO– Hypochlorit N3– Azid

ClO3– Chlorat NO2– Nitrit

ClO4– Perchlorat NO3– Nitrat

CrO42– Chromat O22– Peroxid

Cr2O72– Dichromat OH– Hydroxid

HCOO– Formiat PO43– Phosphat

HCO3– Hydrogencarbonat SCN– Thiocyanat (Rhodanid)

HPO42– Hydrogenphosphat SO32– Sulfit

H2PO4– Dihydrogenphosphat SO42– Sulfat

HS– Hydrogensulfid S2O32– Thiosulfat

HSO3– Hydrogensulfit SiO44– Silicat

**Einatomige Kationen:**

Ag+ Silber Mg2+ Magnesium

Al3+ Aluminium Mn2+ Mangan(II)

Ba2+ Barium Mn3+ Mangan(III)

Ca2+ Calcium Mn4+ Mangan(IV)

Cd2+ Cadmium Na+ Natrium

Co2+ Kobalt(II) Ni2+ Nickel(II)

Co3+ Kobalt(III) Ni3+ Nickel(III)

Cr3+ Chrom(III) Pb2+ Blei(II)

Cr6+ Chrom(VI) Pb4+ Blei(IV)

Cu+ Kupfer(I) Sn2+ Zinn(II)

Cu2+ Kupfer(II) Sn4+ Zinn(IV)

Fe2+ Eisen(II) Ti2+ Titan(II)

Fe3+ Eisen(III) Ti4+ Titan(IV)

Hg2+ Quecksilber(II) V2+ Vanadium(II)

K+ Kalium V5+ Vanadium(V)

Li+ Lithium Zn2+ Zink

**Mehratomige Kationen:**

NH4+ Ammonium