Reference: Dean, J. A. *Lange's Handbook of Chemistry*, 15th Edition, New York: McGraw-Hill Publishers, 1999.

Formation Equilibrium	K
$Ag^+ + 2\,Br^- \rightleftharpoons [AgBr_2]^-$	2.14×10^7
$Ag^+ + 2\,Cl^- \rightleftharpoons [AgCl_2]^-$	1.09×10^5
$Ag^+ + 2\,CN^- \rightleftharpoons [Ag(CN)_2]^-$	1.26×10^{21}
$Ag^+ + 2\,S_2O_3{}^{2-} \rightleftharpoons [Ag(S_2O_3)_2]^{3-}$	2.88×10^{13}
$Ag^+ + 2\,NH_3 \rightleftharpoons [Ag(NH_3)_2]^+$	1.12×10^7
$Al^{3+} + 6\,F^- \rightleftharpoons [AlF_6]^{3-}$	6.92×10^{19}
$Al^{3+} + 4\,OH^- \rightleftharpoons [Al(OH)_4]^-$	1.07×10^{33}
$Au^+ + 2\,CN^- \rightleftharpoons [Au(CN)_2]^-$	2.00×10^{38}
$Cd^{2+} + 4\,CN^- \rightleftharpoons [Cd(CN)_4]^{2-}$	6.02×10^{18}
$Cd^{2+} + 4\,I^- \rightleftharpoons [CdI_4]^{2-}$	2.57×10^5
$Cd^{2+} + 4\,NH_3 \rightleftharpoons [Cd(NH_3)_4]^{2+}$	1.32×10^7
$Co^{2+} + \text{edta} \rightleftharpoons [Co(\text{edta})]^{2+}$	2.04×10^{16}
$Co^{2+} + 3\,\text{en} \rightleftharpoons [Co(\text{en})_3]^{2+}$	8.71×10^{13}
$Co^{2+} + 6\,NH_3 \rightleftharpoons [Co(NH_3)_6]^{2+}$	1.29×10^5
$Co^{3+} + \text{edta} \rightleftharpoons [Co(\text{edta})]^{3+}$	1×10^{36}
$Co^{3+} + 3\,\text{en} \rightleftharpoons [Co(\text{en})_3]^{3+}$	4.90×10^{48}
$Co^{3+} + 6\,NH_3 \rightleftharpoons [Co(NH_3)_6]^{3+}$	1.58×10^{35}
$Cr^{2+} + \text{edta} \rightleftharpoons [Cr(\text{edta})]^{2+}$	3.98×10^{13}
$Cr^{3+} + \text{edta} \rightleftharpoons [Cr(\text{edta})]^{3+}$	1×10^{23}
$Cu^+ + 2\,CN^- \rightleftharpoons [Cu(CN)_2]^-$	1.00×10^{24}
$Cu^+ + 2\,Cl^- \rightleftharpoons [CuCl_2]^-$	3.16×10^5
$Cr^{3+} + 4\,OH^- \rightleftharpoons [Cr(OH)_4]^-$	7.94×10^{29}
$Cu^{2+} + \text{edta} \rightleftharpoons [Cu(\text{edta})]^{2+}$	5.01×10^{18}
$Cu^{2+} + 4\,NH_3 \rightleftharpoons [Cu(NH_3)_4]^{2+}$	2.09×10^{13}
$Fe^{2+} + 6\,CN^- \rightleftharpoons [Fe(CN)_6]^{4-}$	1×10^{35}
$Fe^{2+} + \text{edta} \rightleftharpoons [Fe(\text{edta})]^{2+}$	2.14×10^{14}
$Fe^{2+} + 3\,\text{en} \rightleftharpoons [Fe(\text{en})_3]^{2+}$	5.01×10^9
$Fe^{3+} + 6\,CN^- \rightleftharpoons [Fe(CN)_6]^{3-}$	1×10^{42}
$Fe^{3+} + \text{edta} \rightleftharpoons [Fe(\text{edta})]^{3+}$	1.70×10^{24}
$Hg^{2+} + 4\,Cl^- \rightleftharpoons [HgCl_4]^{2-}$	1.17×10^{15}
$Hg^{2+} + 4\,CN^- \rightleftharpoons [Hg(CN)_4]^{2-}$	2.51×10^{41}
$Hg^{2+} + \text{edta} \rightleftharpoons [Hg(\text{edta})]^{2+}$	6.31×10^{21}
$Hg^{2+} + 4\,NH_3 \rightleftharpoons [Hg(NH_3)_4]^{2+}$	1.90×10^{19}
$Mn^{2+} + \text{edta} \rightleftharpoons [Mn(\text{edta})]^{2+}$	6.31×10^{13}
$Ni^{2+} + 4\,CN^- \rightleftharpoons [Ni(CN)_4]^{2-}$	2.00×10^{31}
$Ni^{2+} + 6\,NH_3 \rightleftharpoons [Ni(NH_3)_6]^{2+}$	5.49×10^8
$Pb^{2+} + 4\,I^- \rightleftharpoons [PbI_4]^{2-}$	2.95×10^4
$Pd^{2+} + 4\,Cl^- \rightleftharpoons [PdCl_4]^{2-}$	5.01×10^{15}
$Pt^{2+} + 4\,Cl^- \rightleftharpoons [PtCl_4]^{2-}$	1.00×10^{16}
$Pt^{2+} + 6\,NH_3 \rightleftharpoons [Pt(NH_3)_6]^{2+}$	2.00×10^{35}
$Zn^{2+} + \text{edta} \rightleftharpoons [Zn(\text{edta})]^{2+}$	2.51×10^{16}
$Zn^{2+} + 3\,\text{en} \rightleftharpoons [Zn(\text{en})_3]^{2+}$	1.29×10^{14}
$Zn^{2+} + 4\,OH^- \rightleftharpoons [Zn(OH)_4]^{2-}$	4.57×10^{17}
$Zn^{2+} + 4\,NH_3 \rightleftharpoons [Zn(NH_3)_4]^{2+}$	2.88×10^9

en = ethylenediamine
edta = ethylenediamine-*N,N,N',N'*-tetraacetic acid