## Constantes de formación de iones complejos



| Ión complejo | $K_f$ |
|---|---|
| $[Ag(CN)_2]^-$ | $5{,}6 \times 10^{18}$ |
| $[Ag(EDTA)]^{3-}$ | $2{,}1 \times 10^{7}$ |
| $[Ag(NH_3)_2]^+$ | $1{,}6 \times 10^{7}$ |
| $[Ag(S_2O_3)_2]^{3-}$ | $1{,}7 \times 10^{13}$ |
| $[Ag(SCN)_4]^{3-}$ | $1{,}2 \times 10^{10}$ |
| $[AgBr_2]^-$ | $1{,}0 \times 10^{11}$ |
| $[AgCl_2]^-$ | $1{,}8 \times 10^{5}$ |
| $[AgI_2]^-$ | $1{,}0 \times 10^{11}$ |
| $[Al(EDTA)]^-$ | $1{,}3 \times 10^{16}$ |
| $[Al(OH)_4]^-$ | $1{,}1 \times 10^{33}$ |
| $[AlF_4]^-$ | $2{,}0 \times 10^{8}$ |
| $[AlF_6]^{3-}$ | $2{,}5 \times 10^{4}$ |
| $[BeF_4]^{2-}$ | $1{,}3 \times 10^{13}$ |
| $[Cd(CN)_4]^{2-}$ | $6{,}0 \times 10^{18}$ |
| $[Cd(NH_3)_4]^{2+}$ | $1{,}3 \times 10^{7}$ |
| $[Cd(NH_3)_6]^{2+}$ | $2{,}6 \times 10^{5}$ |
| $[Co(EDTA)]^-$ | $1{,}0 \times 10^{36}$ |
| $[Co(EDTA)]^{2-}$ | $2{,}0 \times 10^{16}$ |
| $[Co(NH_3)_6]^{2+}$ | $1{,}3 \times 10^{5}$ |
| $[Co(NH_3)_6]^{3+}$ | $4{,}6 \times 10^{33}$ |
| $[Co(SCN)_4]^{2-}$ | $1{,}0 \times 10^{3}$ |
| $[Cr(EDTA)]^-$ | $1{,}0 \times 10^{23}$ |
| $[Cr(OH)_4]^-$ | $8{,}0 \times 10^{29}$ |
| $[Cu(CN)_2]^-$ | $1{,}0 \times 10^{16}$ |
| $[Cu(CN)_4]^{2-}$ | $1{,}0 \times 10^{25}$ |
| $[Cu(CN)_4]^{3-}$ | $2{,}0 \times 10^{30}$ |
| $[Cu(EDTA)]^{2-}$ | $5{,}0 \times 10^{18}$ |
| $[Cu(NH_3)_4]^{2+}$ | $1{,}1 \times 10^{13}$ |
| $[CuBr_2]^-$ | $8{,}0 \times 10^{5}$ |
| $[CuCl_2]^-$ | $3{,}0 \times 10^{5}$ |
| $[CuCl_3]^{2-}$ | $5{,}0 \times 10^{5}$ |

| Ión complejo | $K_f$ |
|---|---|
| $[CuI_2]^-$ | $8{,}0 \times 10^{8}$ |
| $[Fe(CN)_6]^{3-}$ | $1{,}0 \times 10^{42}$ |
| $[Fe(CN)_6]^{4-}$ | $1{,}0 \times 10^{37}$ |
| $[Fe(EDTA)]^-$ | $1{,}7 \times 10^{24}$ |
| $[Fe(EDTA)]^{2-}$ | $2{,}1 \times 10^{14}$ |
| $[Fe(SCN)]^{2+}$ | $8{,}9 \times 10^{2}$ |
| $[Hg(CN)_4]^{2-}$ | $3{,}0 \times 10^{41}$ |
| $[Hg(EDTA)]^{2-}$ | $6{,}3 \times 10^{21}$ |
| $[Hg(NH_3)_4]^{2+}$ | $1{,}8 \times 10^{19}$ |
| $[HgBr_4]^{2-}$ | $3{,}0 \times 10^{4}$ |
| $[HgCl_4]^{2-}$ | $1{,}2 \times 10^{15}$ |
| $[HgI_4]^{2-}$ | $1{,}9 \times 10^{30}$ |
| $[HgI_4]^{2-}$ | $6{,}8 \times 10^{29}$ |
| $[Ni(CN)_4]^{2-}$ | $2{,}0 \times 10^{31}$ |
| $[Ni(EDTA)]^{2-}$ | $3{,}6 \times 10^{18}$ |
| $[Ni(NH_3)_6]^{2+}$ | $5{,}5 \times 10^{8}$ |
| $[Pb(EDTA)]^{2-}$ | $2{,}0 \times 10^{18}$ |
| $[Pb(OH)_3]^-$ | $3{,}8 \times 10^{14}$ |
| $[Pb(S_2O_3)_3]^{4-}$ | $2{,}2 \times 10^{6}$ |
| $[PbCl_3]^-$ | $2{,}4 \times 10^{1}$ |
| $[PbCl_4]^{2-}$ | $2{,}5 \times 10^{15}$ |
| $[PbI_4]^{2-}$ | $3{,}0 \times 10^{4}$ |
| $[Pt(NH_3)_6]^{2+}$ | $2{,}0 \times 10^{35}$ |
| $[PtCl_4]^{2-}$ | $1{,}0 \times 10^{16}$ |
| $[SnF_6]^{2-}$ | $1{,}0 \times 10^{25}$ |
| $[Zn(CN)_4]^{2-}$ | $1{,}0 \times 10^{18}$ |
| $[Zn(EDTA)]^{2-}$ | $3{,}0 \times 10^{16}$ |
| $[Zn(NH_3)_4]^{2+}$ | $7{,}8 \times 10^{8}$ |
| $[Zn(OH)_4]^{2-}$ | $4{,}6 \times 10^{17}$ |
| $[ZnCl_4]^{2-}$ | 1,6 |