KOMPLEXNÍ SLOUČENINY - ANALYTICKÝ VÝZNAM

KOMPLEXACE ⇒ ZMĚNA VLASTNOSTÍ IONTU

- náboj, zbarvení, reaktivnost
- citlivější a selektivnější důkaz (II)
- snazší oddělení
- zbarvené k. ⇒ kvalita, spektrofotometrie
- stálé rozpustné k. ⇒ maskování, odměrné st.
- málo rozpustné k. ⇒ dělení, gravimetrie

KOMPLEXNÍ

KATIONTY ANIONTY NEELEKTROLYTY

1) Kationty: akvakomplexy $[Cu(OH_2)_6]^{2+}$
ammin komplexy $[Cu(NH_3)_4]^{2+}$
smíšené kompl. $[Cu(NH_3)_4(H_2O)_2]^{2+}$
nitroso komplexy $[Fe(NO)(H_2O)_5]^{2+}$
důkaz dusitanů
thiokyanátové k. $[Fe^{III}(SCN)]^{2+}$

2) Anionty: halogenokomplexy $[Al^{III}F_6]^{3+}$
Hg^{II}, Cu^{II}, Cd^{II}, $Sn^{II,IV}$, $Sb^{III,V}$, Zn^{II} Co^{II}
(chloro- a bromo- komplexy)
kyanokomplexy $[Ag(CN)_2]^-$
thiokyanatokompl. $[Fe(SCN)_x]^{3-x}$
thiosulfátokompl. $[Ag(S_2O_3)]^-$
hydroxokomplexy $[Al(H_2O)_2(OH)_4]^-$
thiokomplexy: $[AsS_3]^{3-}$
($As^{III,V}$, $Sb^{III,V}$, Sn^{IV}, Hg^{II})