

3) Neelektrolyty $[Fe(SCN)_3]$ $[PtCl_4(NH_3)_2]$ (28)

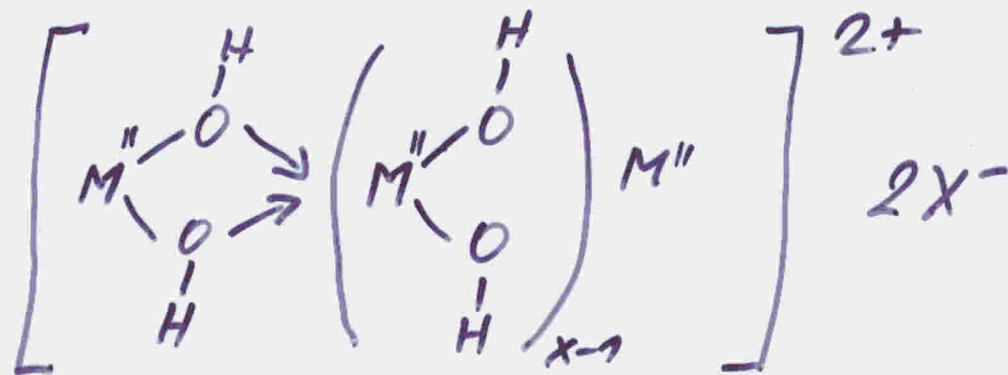
CHELA'TY

cyklické komplexy (kationy, anionty, neelektrolyty)

- velmi výrazná změna vlastností (barva, reaktivita)
- stabilnější než odpovídající nocyklické polydonorové komplexy

anorganické ligandy

komplexní kationy v zásaditých solích



Vícejaderný komplexní kation - čtyřčlenné kruhy

Narůstání řetězcu° = sdružení hydroxidů° =>

pokles rozpustnosti, podobně sulfidy
sdružení sulfidů°

organické ligandy

org. molekula se dvěma reaktivními skupinami
(vhodně umístěné)

- aciskupiny - kyselé (nahraditelný H^+)
- $COOH$, - $N \begin{matrix} \text{O} \\ \text{H} \end{matrix}$ (oximin.sk.) - SO_3H - OH
- cykloskupiny - zásadité (volný elektron. pár)
- $\bar{N}H_2$, = $\bar{N}H$, = \bar{N}^- , = NOH , = CO , = CS