

## SOUHRN

Byly připraveny a charakterizovány dvě série komplexů Fe(III) s ligandy typu redukováných a neredukovaných Schiffových bází. Použitými aminokyselinami byly: glycin, alanin, valin,  $\alpha$  - aminoisomáselná kyselina, leucin a isoleucin.

Elektrochemická měření vykazují velké rozdíly v závislosti  $E_{1/2}$  na postranním řetězci dané aminokyseliny. Tyto odstupy nejsou pravděpodobně způsobeny pouze induktivním nebo stericným efektem. Redukce v oblasti potenciálů odpovídajícím páru Fe(III)/Fe(II) je ireversibilní povahy. Původ probíhajících dějů nejde v této fázi výzkumu spolehlivě určit, stejně tak jako nelze říci, ke kolika elektronové výměně při redox procesu dochází.

Připravené látky mají složitější strukturu než bylo původně předpokládáno. Dalšími spektroskopickými metodami bylo určeno, že se jedná o vícejaderné komplexy. Prokazatelně bylo zjištěno, že jsou minimálně čtyřjaderné, ale z hlediska chemického chování lze očekávat i vyšší stupeň polymerace.

V tomto okamžiku již klasická koordinační chemie překračuje rámec interakce kov – ligand a přechází v chemii supramolekulární. Pro další studium by tedy měly být využity metody odpovídající těmto typům látek.

Název diplomové práce: Studium elektrochemického chování komplexů Fe(III) s ligandy typu Schiffových bází a redukováných Schiffových bází  
Studijní obor: Chemická technologie kovových a speciálních anorganických materiálů  
Diplomantka: Václava Jahnová  
Vedoucí práce: Ing. I. Hoskocová, CSc.