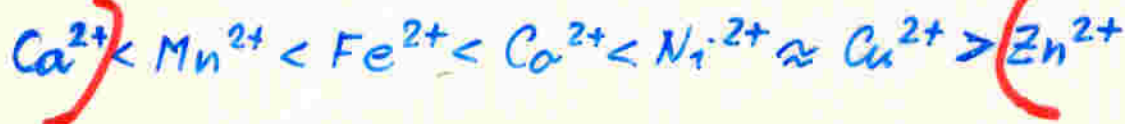


STABILITA KOMPLEXŮ: $\text{CN}^- > \text{OH}^-$



STABILITA KOMPLEXŮ: $\text{C} > \text{N} > \text{O} > \text{F}$ (ELEKTRONEGATIVITA)

JE-LI DONOREM O, N, S, STOUPÁ STABILITA KOMPLEXU
TÉHOŽ LIGANDU S RŮZNÝMI KATIONTY:



LIGANDY

CN^- , OH^- , F^- , Cl^- , Br^- , I^- , SCN^- , NO_2^- , $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$,

SO_4^{2-} , CO_3^{2-} , PO_4^{3-} , $\text{P}_2\text{O}_7^{4-}$, NH_3 , H_2O , $\text{C}_5\text{H}_6\text{N}$,

..... ORGANICKÉ LÁTKY S VOLNÝM EL. PÁREM

NA S, N, O

ANALYTICKY ZAJÍMAVÉ KOMPLEXY: VLASTNOSTI:

TERMODYNAMICKY STABILNÍ

KINETICKY LABILNÍ rychle reagují

$\text{CN}^- \gg \dots$ Z ANORGANICKÝCH JEDNODONOROVÝCH LB.

ORGANICKÉ POLYDONOROVÉ LIGANDY:

• AMINOPOLYKARBOXYLOVÉ KYSELINY:

NITRILOTRIOCTOVÁ, ETHYLENDIAMINTETRAOCTOVÁ
DIAMINCYKLOHEXAN TETRAKARBOXYLOVÁ

JSOU TO: TETRA DONOROVÁ AŽ HEXA DONOROVÁ

ČINIDLA - SKOVÝMI IONTY - STÁLE CYKLICKÉ
KOMPLEXY (PĚTICLENNÉ CYKLY) 1:1 M^+ AŽ M^{4+}