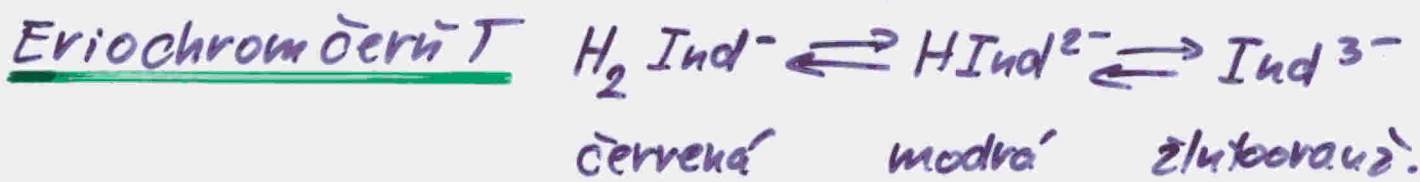
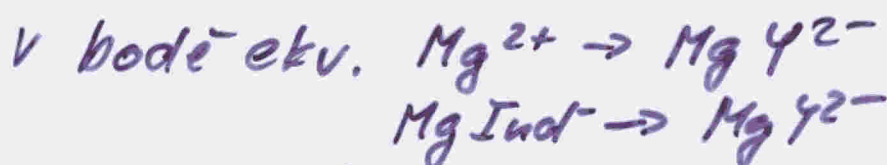


Metalochromní indikátory

- Před titrací M^{n+} V roztoku přítomno
- Po přidání indikátoru M^{n+} , $MInd$ (zbarvený komplex)
- Po přidání chelátory M^{n+} , $MY^{(n-4)}$, $MInd$
 $H_2 Y^{2-}$ v průběhu titr.
- Těsně před ekvival. b. $MY^{(n-4)}$, $MInd$
- V bodě ekvivalence $MY^{(n-4)}$, Ind^{n-} (změna b.)



při pH 7-11 je modrý, kov zde tvoří červené komplexy



Mg, Zn, Cd, Pb, Mn , pH = 10

Xylenolová oranž (sulftaleinové barvivo) $H_5 Ind$
 pH 1-6 žlutý, cheláty kovů červené, fialové
 Bi, Th , pH 1-3, Hg, Cd, Zn, Pb , pH 5-6

Fluorexon (na bázi fluoresceinu) $H_6 Ind$

Ca^{2+} v přítomnosti Mg^{2+} (nadbytek)
 žlutozelená fluorescence \rightarrow světle růžová (ekv.)

Murexid (amonná sůl kys. purpurové)

Ca při pH 10 červená \rightarrow modrofialová (ekv.)