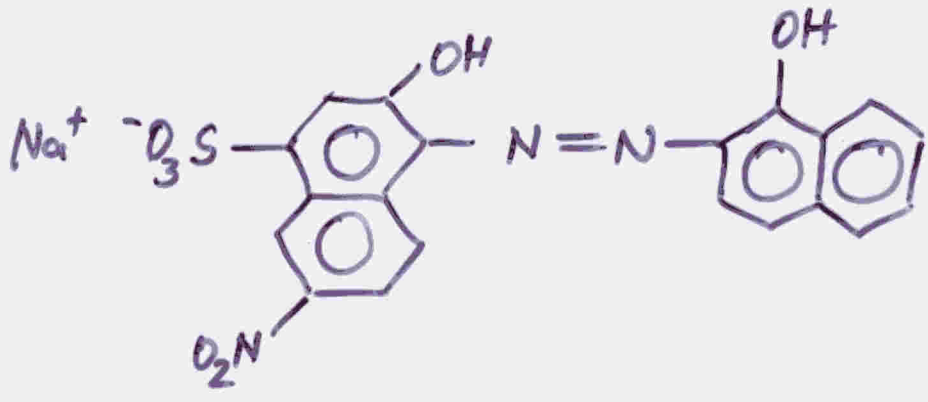


- Komplexometrické (chelatometrické) indikátory
  - vznik chelátu s ionty kovů - mají menší stabilitu než komplexy kovů s chelatomem a jsou barevné
  - Konec titrace - komplex indikátoru s kovem se rozloží a zmizí zbarvení - chelátová je bezbarvá

• eriochromčerná T

titrace  $Mg^{2+}$ ,  $Zn^{2+}$ ,  $Cd^{2+}$   
 $Pb^{2+}$ ,  $Mn^{2+}$



dále: murexid, xylenolová oranž

• Cyklické komplexní neelektrolyty (vnitřně komplexní sloučeniny)

- výrazně zbarvené, nerozpustné ve vodě, rozp. v org.
- obsahují současně aci- a cyklo- skupiny
- selektivní reakce

diacetyldioxim = ČUGAJEVOVO ČINIDLO

