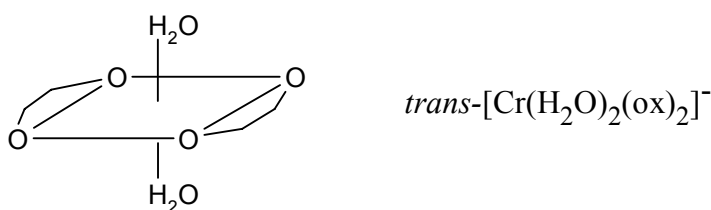


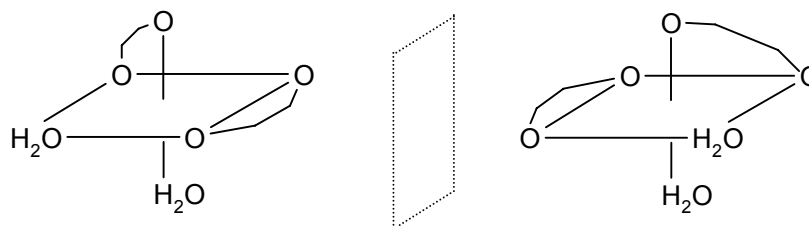
Příkladem sloučenin, jejichž strukturu nemůžeme jednoznačně popsat pomocí strukturálních předpon, jsou chirální komplexy. Jsou to taková uspořádání (geometrické izomery), která neobsahují prvek symetrie S_n (rovinu, střed nebo rotačně-reflexní osy symetrie). Optické protějšky (optické antipody, enantiomerní dvojice) se snadno znázorní graficky jako zrcadlové obrazy.

Příklad: $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_2(\text{ox})_2]^-$

znázornění a vzorec *trans*-diaqua-bis(oxalato)chromitanového iontu:



znázornění izomeru *cis*-:



název obou optických protějšků: cis-diaqua-bis(oxalato)chromitanový ion

vzorec obou optických protějšků: cis- $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_2(\text{ox})_2]^-$

4.3.4 Komplexy s π ligandy

Jestliže je zapotřebí ve **vzorci** nebo **názvu** zdůraznit, že je ligand vázán k centrálnímu atomu π elektrony násobné vazby, uvede se před vzorcem nebo názvem ligandu symbol η (čte se "hapto" nebo "éta") a pokud je znám, uvede se rovněž počet atomů, kterými se tímto způsobem ligand na středový atom váže (η^n). Česká názvoslovná komise [1] doporučuje také označení h^n .

Poznámka. Počet připojených atomů uhlíku se označuje jako "hapticita" ligandu. Některé ligandy se mohou vázat více způsoby, např. cyklopentadienyl se může vázat jako nonohapto, trihapto nebo pentahapto ligand (η^1 , η^3 nebo η^5).