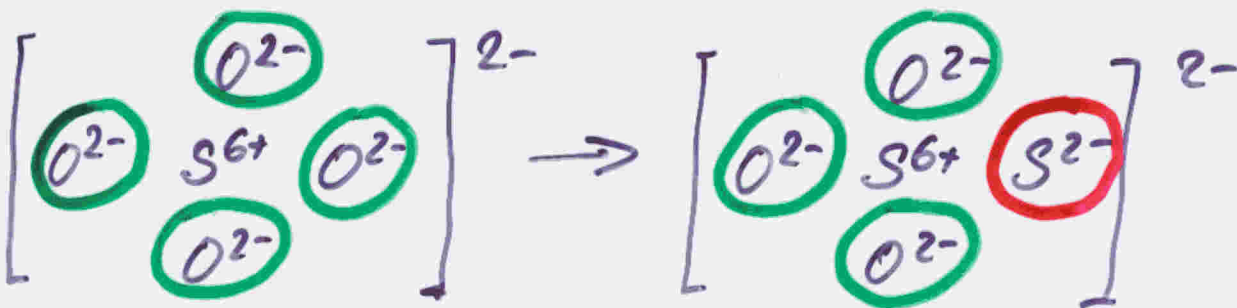


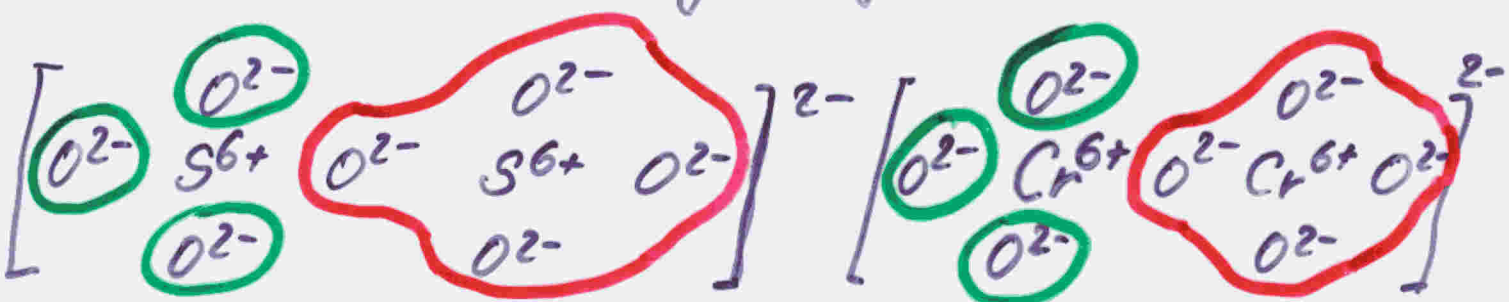
polykyseliny: anionty kyslíkatých
kyselin = komplexní sloučeniny



$[\text{SO}_4]^{2-}$
tetraoxosíran

$[\text{S}_2\text{O}_3]^{2-}$
monothio trioxosíran
thiosíran

ISOPOLYKyseliny: - nahrad O^{2-} aniontem téže
kyseliny



$[\text{S}_2\text{O}_7]^{2-}$

$[\text{Cr}_2\text{O}_7]^{2-}$

sulfato trioxosíran

chromato trioxochroman

HETEROPOLY Kyseliny: od kys. fosforečné, arseničné,
křemičité

nahrazení kyslíkových aniontů anionty $\text{Mo}_3\text{O}_{10}^{2-}$



kyselina tetrakis-trimolybdato fosforečná

$(\text{NH}_4)_3[\text{P}(\text{Mo}_3\text{O}_{10})_4]$ - důkaz, dělení, stanovení **P**
žlutá kryst. sraženina

$(\text{NH}_4)_3[\text{As}(\text{Mo}_3\text{O}_{10})_4]$ $(\text{NH}_4)_4[\text{Si}(\text{Mo}_3\text{O}_{10})_4]$