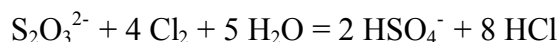
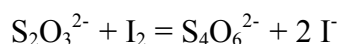
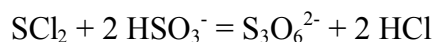


Thiosířany podléhají snadno oxidaci. Její výsledek závisí na síle oxidovadla



Polysulfandisírové (polythionové) kyseliny $\text{H}_2\text{S}_n\text{O}_6$. K těmto kyselinám dospějeme opět adicí, a to polysulfanů na oxid sírový, jestliže poměr obou molekul je 1:2 (viz kap.7.17).

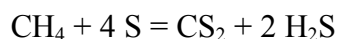
Jejich soli se obecně dají připravit reakcí chlorsulfanů s hydrogensířičitany



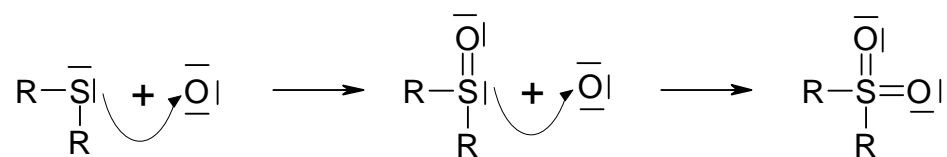
7.15 Sloučeniny s vazbou C-S

Uhlík tvoří se sírou celou řadu sulfidů od jednoduchých binárních, jako jsou sulfid uhelnatý CS, analog CO, nebo bis(sulfid) uhličitý $\text{S}=\text{C}=\text{S}$, analog oxidu uhličitého, až po sloučeniny: R-S-H, R-S-R, R-S-S-R (R je alkyl nebo aryl), které jsou zařazovány do organické chemie.

Bis(sulfid) uhličitý se získává katalyzovanou reakcí síry se zemním plynem při vysoké teplotě



Dialkylsulfany R_2S jsou sloučeniny blízké dihalogensulfanům. Snadno podléhají oxidaci kyslíkem (vůči atomárnímu kyslíku vystupují jako Lewisovy báze) na sulfoxidy R_2SO nebo až na sulfony R_2SO_2 , obdoby dihalogenid-oxidů a dihalogenid-dioxidů



7.16 Sloučeniny s vazbou S-N

Tato rozsáhlá skupina sloučenin s vazbami $\text{S}=\text{N}$ a $\text{S}\equiv\text{N}$ je významná nejen z praktických důvodů, ale zejména z hlediska úplného dokreslení odlišného obrazu chemie kyslíku a síry. Stačí připomenout řadu oxidů dusíku, s nimiž analogické nitridy obecného vzorce $(\text{SN})_x$ cyklické nebo lineární povahy (kde x je nejčastěji 2 a 4) nemají vůbec nic společného. Dokonce ani vazebné poměry v těchto molekulách nelze popsat klasickým způsobem. Například strukturu molekuly *cyklo*-tetranitridu tetrasíry S_4N_4 vyjadřuje celá řada resonančních hybridů, včetně těch, jež obsahují transanulární vazbu, např.