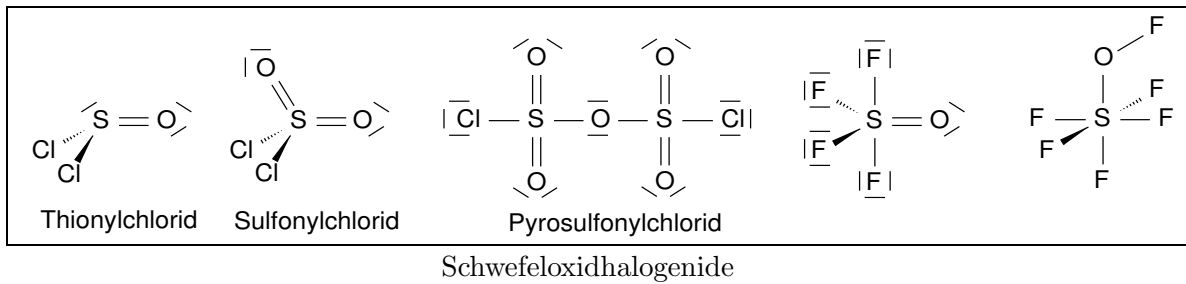


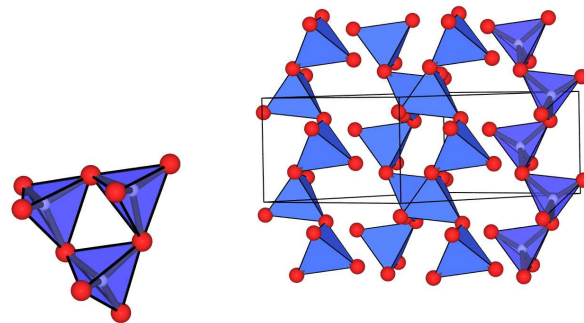
## 5. Chalkogene: O, S, Se, Te, Po

### 5.3. Halogenverbindungen



### 5.4. Oxide von S, Se und Te

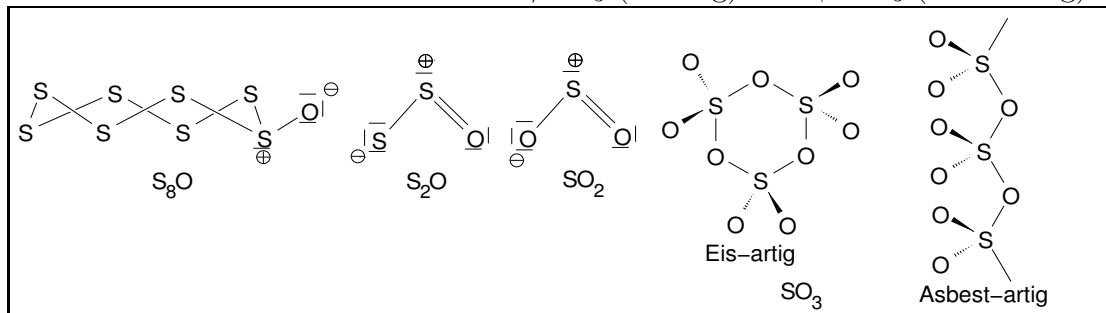
OS	S	Se	Te
< +1	$S_nO$ (n=5-10)		
+1	$S_7O_2$		
+2	$SO, S_2O_2$		
+4	$SO_2$	$SeO_2$	$TeO_2$
+4/+6		$Se_2O_5$	$Te_2O_5$
+6	$SO_3$ $(SO_{3-4})_n$	$SeO_3$	$TeO_3$



Übersicht: Chalkogen-Oxide

$\gamma$ -SO<sub>3</sub> (eisartig)

$\beta$ -SO<sub>3</sub> (asbestartig)



### 5.5. Sauerstoffsäuren von S, Se und Te

Oxidationszahl	Säuren des Typs $H_2SO_n$ und ihre Salze		Säuren des Typs $H_2S_2O_n$ und ihre Salze	
+1			$H_2S_2O_2$	Thioschweflige Säure Thiosulfite
+2	$H_2SO_2$	Sulfoxylsäure Sulfoxylate	<u><math>H_2S_2O_3</math></u>	Thioschwefelsäure Thiosulfate
+3			$H_2S_2O_4$	Dithionige Säure Dithionite
+4	$H_2SO_3$	Schweflige Säure Sulfite	$H_2S_2O_5$	Dischweflige Säure Dithionate
+5			$H_2S_2O_6$	Dithionsäure Dithionate
+6	<u><math>H_2SO_4</math></u> <u><math>H_2SO_5</math></u>	Schwefelsäure Sulfate Peroxoschwefelsäure Peroxsulfate	<u><math>H_2S_2O_7</math></u> <u><math>H_2S_2O_8</math></u>	Dischwefelsäure Disulfate Peroxdichschwefelsäure Peroxdisulfate

Sauerstoffsäuren von S (unterstrichen = in freier Form isolierbar)