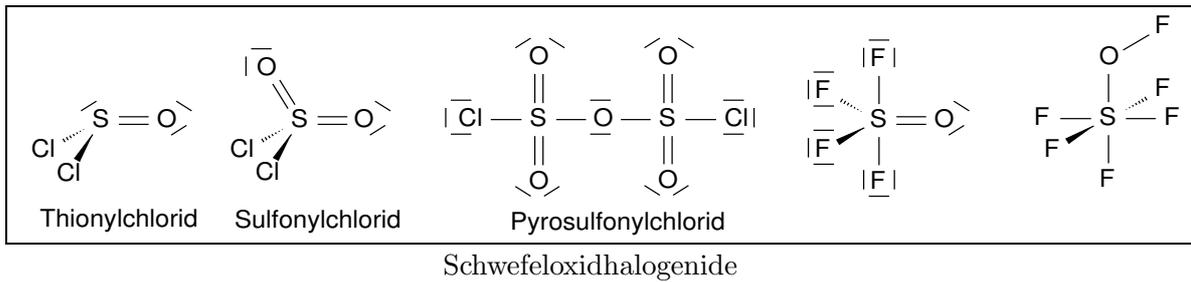


## 5. Chalkogene: O, S, Se, Te, Po

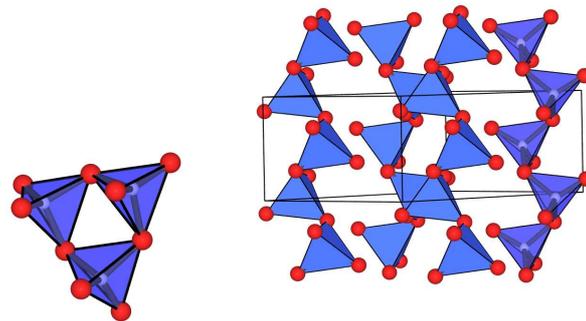
### 5.3. Halogenverbindungen



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

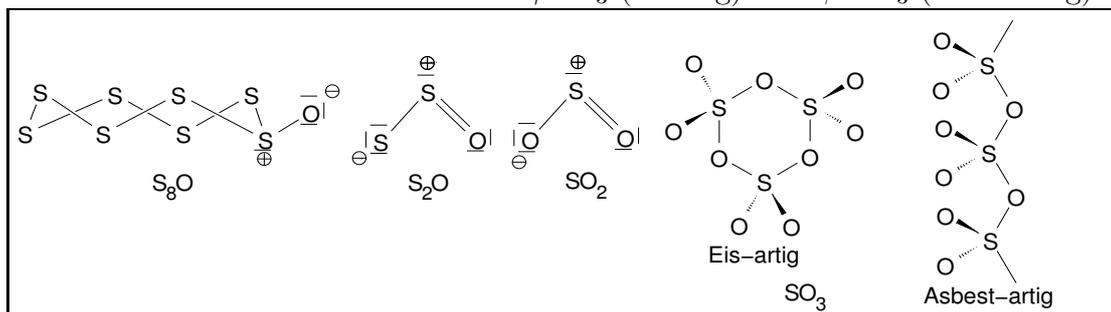
OS	S	Se	Te
< +1	S <sub>n</sub> O (n=5-10)		
+1	S <sub>7</sub> O <sub>2</sub>		
+2	SO, S <sub>2</sub> O <sub>2</sub>		
+4	SO <sub>2</sub>	SeO <sub>2</sub>	TeO <sub>2</sub>
+4/+6		Se <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Te <sub>2</sub> O <sub>5</sub>
+6	SO <sub>3</sub> (SO <sub>3-4</sub> ) <sub>n</sub>	SeO <sub>3</sub>	TeO <sub>3</sub>

Übersicht: Chalkogen-Oxide



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

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



Schwefel-Oxide

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

Oxidationszahl	Säuren des Typs H <sub>2</sub> SO <sub>n</sub> und ihre Salze		Säuren des Typs H <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>n</sub> und ihre Salze	
+1			H <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	Thioschweflige Säure Thiosulfite
+2	H <sub>2</sub> SO <sub>2</sub>	Sulfoxylsäure Sulfoxylate	<u>H<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>3</sub></u>	Thioschwefelsäure Thiosulfate
+3			H <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	Dithionige Säure Dithionite
+4	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	Schweflige Säure Sulfite	H <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Dischweflige Säure Dithionate
+5			H <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	Dithionsäure Dithionate
+6	<u>H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub></u> <u>H<sub>2</sub>SO<sub>5</sub></u>	Schwefelsäure Sulfate Peroxoschwefelsäure Peroxsulfate	<u>H<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>7</sub></u> <u>H<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>8</sub></u>	Dischwefelsäure Disulfate Peroxdichschwefelsäure Peroxdisulfate

Sauerstoffsäuren von S (unterstrichen = in freier Form isolierbar)