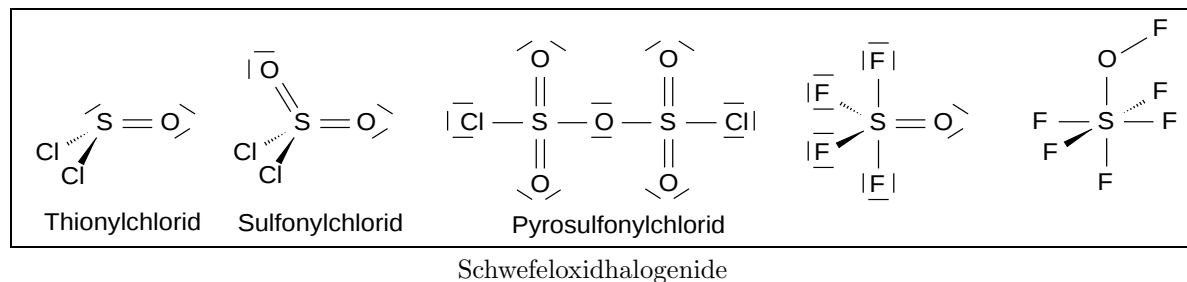


5. Chalkogene: O, S, Se, Te, Po

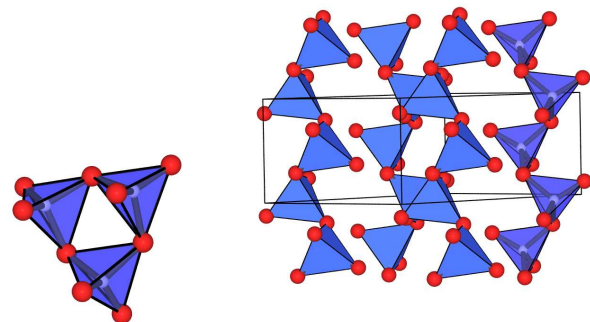
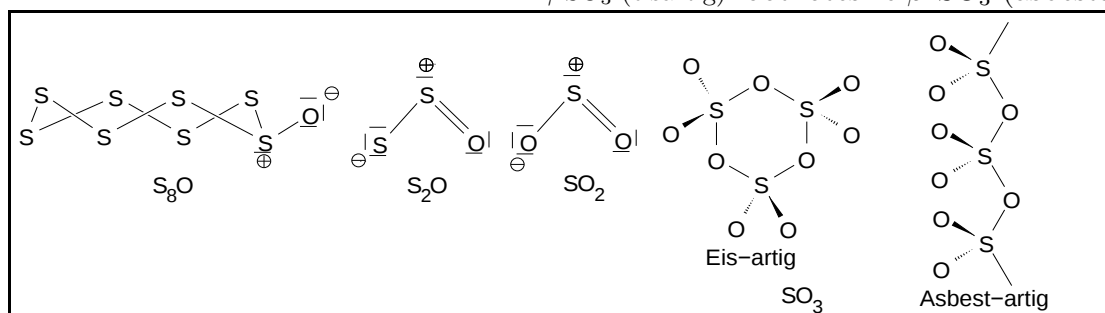
5.3. Halogenverbindungen



5.4. Oxide von S, Se und Te

OS	S	Se	Te
< +1	S_nO (n=5-10)		
+1	S_2O		
+2	SO, S_2O_2		
+4	SO ₂	SeO ₂	TeO ₂
+4/+6		Se ₂ O ₅	Te ₂ O ₅
+6	SO ₃ (SO ₃₋₄) _n	SeO ₃	TeO ₃

Übersicht: Chalkogen-Oxide

 γ -SO₃ (eisartig) β -SO₃ (asbestartig)

Schwefel-Oxide

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>$H_2S_2O_3$</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>H_2SO_4</u> <u>H_2SO_5</u>	Schwefelsäure Sulfate Peroxoschwefelsäure Peroxsulfate	<u>$H_2S_2O_7$</u> <u>$H_2S_2O_8$</u>	Dischwefelsäure Disulfate Peroxdischwefelsäure Peroxdisulfate

Sauerstoffsäuren von S (unterstrichen = in freier Form isolierbar)