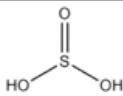
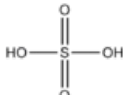


# Názvosloví anorganických sloučenin síry

## Jednoduché kyslíkaté kyseliny síry a jejich soli

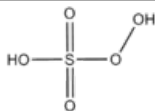
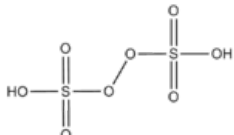
Jednoduché kyslíkaté kyseliny síry

kyselina	sumární vzorec	strukturní vzorec	sůl	starší a triviální názvy
kyselina siřičitá	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>		siřičitan	
kyselina sírová	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>		síran	<i>vitriol</i>

## Peroxokyseliny a jejich soli

Peroxokyseliny mají v molekule místo kyslíku -O- peroxoskupinu -O-O-.


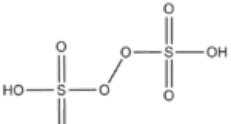
Peroxokyseliny síry

kyselina	sumární vzorec	strukturní vzorec	sůl	starší a triviální názvy
kyselina peroxosírová	H <sub>2</sub> SO <sub>5</sub>		peroxosíran	
kyselina peroxodisírová	H <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>8</sub>		peroxodisíran	<i>kyselina persírová, persíran</i>

## Polykyseliny a jejich soli

Polykyseliny vznikají teoreticky odejmutím vody dvěma molekulám jednoduché oxokyseliny (proto se dříve označovaly jako **pyrokyseliny**).

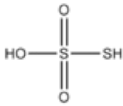
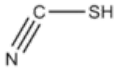
Polykyseliny síry

kyselina	sumární vzorec	strukturní vzorec	sůl	starší a triviální názvy
kyselina disiřičitá	H <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>5</sub>		disiřičitan	<i>kyselina pyrosiřičitá, dvojsiřičitá; pyrosiřičitan, dvojsiřičitan</i>
kyselina disírová	H <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>7</sub>		disíran	<i>kyselina pyrosírová, dvojsírová; pyrosíran, dvojsíran</i>
kyselina peroxodisírová	H <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>8</sub>		peroxodisíran	<i>kyselina persírová, persíran</i>

## Thiokyseliny a jejich soli

Thiokyseliny vznikají teoreticky nahrazením kyslíku -O- v kyslíkaté kyselině sírou -S-:

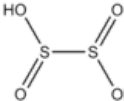
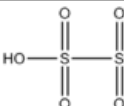
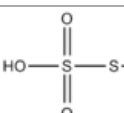
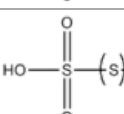
H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> kyselina sírová – H<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>3</sub> kyselina thiosírová.

kyselina	sumární vzorec	strukturní vzorec	sůl	starší a triviální názvy
kyselina thiosírová	$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3$		thiosíran	
kyselina thiokyanatá	$\text{HSCN}$		thiokyanatan	<i>kyselina rhodanovodíková, rhodanid</i>

## Kyselina dithioničitá, thionové kyseliny a jejich soli

Tyto sloučeniny obsahují řetězec několika kovalentně spojených atomů síry.

Kyselina dithioničitá, thionové kyseliny

kyselina	sumární vzorec	strukturní vzorec	sůl	starší a triviální názvy
kyselina dithioničitá	$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_4$		dithioničitan	
kyselina dithionová	$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_6$		dithionan	
kyselina trithionová	$\text{H}_2\text{S}_3\text{O}_6$		trithionan	
kyselina tetra-, penta-, hexathionová	$\text{H}_2\text{S}_n\text{O}_6$		tetra-, penta-, hexathionan	

## Sirovodík a sulfidy

Od sirovodíku  $\text{H}_2\text{S}$  je odvozena bezkyslíkatá kyselina sirovodíková se stejným vzorcem. Její soli jsou sulfidy. Síra může tvořit i polysulfidy, např.  $\text{FeS}_2$  disulfid železnatý (*pyrit*).

## Odkazy

### Použitá literatura

- HIRŠOVÁ, Danuše. *Chemické názvosloví. Základní pravidla českého, tradičního latinského a mezinárodního latinského lékopisného názvosloví*. 2. vydání. Praha : Univerzita Karlova v Praze, Nakladatelství Karolinum, 2004. ISBN 80-246-0761-1.
- National Center for Biotechnology Information. *The PubChem Project. PubChem Compound* [online]. [cit. 2009]. <<https://pubchem.ncbi.nlm.nih.gov/>>.