

Tabel 16. Uorganiske oxosyrer med bevarede ikke-systematiske navne ¹⁾

Formel	Traditionelt navn	Koordinationsnavn	Formel for korresponderende anion	Koordinationsnavn/ evt. tilladt alternativ ²⁾
H ₃ BO ₃	borsyre	trihydroxidobor	BO ₃ ³⁻	trioxidoborat(3-)/borat
(HBO ₂) _n	metaborsyre	<i>catena</i> -poly[hydroxidobor-μ-oxido]	(BO ₂) _n ⁿ⁻	poly[dioxidoborat(1-)]/metaborat
H ₄ SiO ₄	kiselsyre ³⁾	tetrahydroxidosilicium	SiO ₄ ⁴⁻	tetraoxidosilicat(4-)/silicat
(H ₂ SiO ₃) _n	metakiselsyre	<i>catena</i> -poly[dihydroxidosilicium-μ-oxido]	(SiO ₃) _n ²ⁿ⁻	poly[trioxidosilicat(2-)]/metasilicat
H ₂ CO ₃	kulsyre ⁴⁾	dihydroxidooxidocarbon	CO ₃ ²⁻	trioxidocarbonat(2-)/carbonat
HOCN	cyansyre ⁵⁾	hydroxidonitridocarbon	OCN ⁻	nitridooxidocarbonat(1-)/cyanat
HNO ₂	salpetersyrning	hydroxidooxidnitrogen	NO ₂ ⁻	dioxidonitrat(1-)/nitrit
HNO ₃	salpetersyre	hydroxidodioxidnitrogen	NO ₃ ⁻	trioxidonitrat(1-)/nitrat
HPH ₂ O ₂	phosphinsyre ¹⁾ , hypophosphorsyrning	dihydridohydroxidooxidophosphor	PH ₂ O ₂ ⁻	dihydridodioxidophosphat(1-) /phosphinat
H ₃ PO ₃		trihydroxidophosphor	PO ₃ ³⁻	trioxidophosphat(3-)/phosphit
H ₂ PHO ₃	phosphonsyre ¹⁾ , phosphorsyrning	hydridodihydroxidooxidophosphor	PHO ₃ ²⁻	hydridotrioxidophosphat(2-) /phosphonat
(HO) ₂ OPPO(OH) ₂	hypodiphosphorsyre	bis(dihydroxidooxidophosphor)(<i>P—P</i>)	P ₂ O ₆ ⁴⁻	bis(trioxidophosphat)(<i>P—P</i>)(4-) /hypodiphosphat
H ₃ PO ₄	phosphorsyre	trihydroxidooxidophosphor	PO ₄ ³⁻	tetraoxidophosphat(3-)
H ₄ P ₂ O ₇	diphosphorsyre	μ-oxido-bis(dihydroxidooxidophosphor)	P ₂ O ₇ ⁴⁻	μ-oxido-bis(trioxidophosphat)(4-) /diphosphat
(HPO ₃) _n	metaphosphorsyre	<i>catena</i> -poly[hydroxidooxidophosphor-μ-oxido]	(PO ₃) _n ⁿ⁻	poly[trioxidophosphat(1-)]/metaphosphat
H ₃ AsO ₃	arsensyrning	trihydroxidoarsen	AsO ₃ ³⁻	trioxidoarsenat(3-)/arsenit
H ₃ AsO ₄	arsensyre	trihydroxidooxidoarsen	AsO ₄ ³⁻	tetraoxidoarsenat(3-)/arsenat
H ₂ S ₂ O ₃	thiosvovlsyre	dihydroxidooxidosulfidosvovl (eller hydroxidodioxidosulfanidosvovl) ⁶⁾	S ₂ O ₃ ²⁻	trioxidosulfidosulfat(2-)/thiosulfat
H ₂ S ₂ O ₄	dithionsyrning	bis(hydroxidooxidosvovl)(<i>S—S</i>)	S ₂ O ₄ ²⁻	bis(dioxidosulfat)(<i>S—S</i>)(2-)/dithionit

Formel	Traditionelt navn	Koordinationsnavn	Formel for korresponderende anion	Koordinationsnavn/ evt. tilladt alternativ²⁾
H ₂ SO ₃	svovlsyrning	dihydroxidooxidosvovl	SO ₃ ²⁻	trioxidosulfat(2-)/sulfit
H ₂ S ₂ O ₆	dithionsyre	bis(hydroxidodioxidosvovl)(S—S)	S ₂ O ₆ ²⁻	bis(trioxidosulfat)(S—S)(2-)/dithionat
H ₂ SO ₄	svovlsyre	dihydroxidodioxidosvovl	SO ₄ ²⁻	tetraoxidosulfat(2-)/sulfat
H ₂ S ₂ O ₇	disvovlsyre	μ-oxido-bis(hydroxidodioxidosvovl)	S ₂ O ₇ ²⁻	μ-oxido-bis(trioxidosulfat)(2-)/disulfat
HClO	chlorundersyrning ⁷⁾	hydroxidochlor	ClO ⁻	oxidochlorat(1-)/hypochlorit ⁸⁾
HClO ₂	chlorsyrning ⁸⁾	hydroxidooxidochlor	ClO ₂ ⁻	dioxidochlorat(1-)/chlorit ⁸⁾
HClO ₃	chlorsyre ⁸⁾	hydroxidodioxidochlor	ClO ₃ ⁻	trioxidochlorat(1-)/chlorat ⁸⁾
HClO ₄	perchlorsyre ⁸⁾	hydroxidotrioxidochlor	ClO ₄ ⁻	tetraoxidochlorat(1-)/perchlorat ⁸⁾
HIO ₃	iodsyre	hydroxidodioxidoiod	IO ₃ ⁻	trioxoiodat(1-)/iodat
HIO ₄	periodsyre	hydroxidotrioxidoiod	IO ₄ ⁻	tetraoxoiodat(1-)/periodat
H ₅ IO ₆	orthoperiodsyre	pentahydroxidooxidoiod	IO ₆ ⁵⁻	hexaoxidoiodat(5-)/orthoperiodat

- 1) Se 3.4.1 vedrørende stamnavne for en række oxosyrer med hydrogen bundet direkte til N, P, As, S og Se; phosphinsyre og phosphorsyre fra nærværende tabel er indeholdt i denne række.
- 2) En række oxoanioner med nu forladte ikke-systematiske navne er anført i tabel 17 med systematiske navne.
- 3) Den konsekvente betegnelse (jf. phosphorsyre, svovlsyre osv.) ville være siliciumsyre.
- 4) Den konsekvente betegnelse (jf. phosphorsyre, svovlsyre osv.) ville være carbonsyre.
- 5) Den isomere forbindelse, isocyansyre, HNCO, er ikke en oxosyre og derfor ikke medtaget i tabellen. Systematisk og med en ensartet nomenklatur kan cyansyre og isocyansyre kaldes hhv. hydroxidonitridocarbon og imidooxidocarbon (koordinationsnavne).
- 6) Bemærk altså, at navngivning med koordinationsnavn kræver, at man vælger blandt de tautomere former (HO)₂S(=O)(=S) og HOS(=O)₂SH. Vil man undgå dette, kan man (jf. 3.4.2) give hydrogennavnet dihydrogen(trioxidosulfidosulfat).
- 7) Eller hypochlorsyrning. Tilsvarende for de tilsvarende brom- og iodforbindelser.
- 8) Tilsvarende for de tilsvarende brom- og iodforbindelser. Jf. fodnoterne 4 og 5 i tabel 17.