

sauerstofffreie Säuren

Säure		Trivialnamen	Salze der Säure
Bromwasserstoff(säure)	HBr		bromid
Chlorwasserstoff(säure)	HCl	<i>Salzsäure</i>	chlorid
Cyanwasserstoff(säure)	HCN	<i>Blausäure</i>	cyanid
Fluorwasserstoff(säure)	HF	<i>Flußsäure</i>	fluorid
Iodwasserstoff(säure)	HI		iodid
Schwefelwasserstoff(säure)	H ₂ S		hydrogensulfid, sulfid
Selenwasserstoff(säure)	H ₂ Se		hydrogenselenid, selenid
Stickstoffwasserstoff(säure)	HN ₃	<i>Azoimid</i>	azid

Der Namenszusatz *-säure* bezieht sich meistens auf die wäßrige Lösung.

sauerstoffhaltige Säuren (Oxosäuren)

alphabetisch sortiert nach dem Nichtmetall

Bei den Oxosäuren besitzt nur der an O gebundene H einen sauren Charakter. Daher entscheidet die Anzahl der O-H-Gruppierungen über die Anzahl der verschiedenen Salze einer Säure und nicht die Gesamtzahl der H-Atome. Zum besseren Verständnis sind daher an einigen nachfolgend aufgeführten Säuren neben der Summenformel, die vereinfachten Strukturformeln angegeben.

Säure		Trivialnamen	Salze der Säure
Arsenigsäure	H ₃ AsO ₃		dihydrogenarsenit, hydrogenarsenit, arsenit
Arsensäure	H ₃ AsO ₄		dihydrogenarsenat, hydrogenarsenat, arsenat
Metaarsensäure	(HAsO ₃) _x		metaarsenat
(Ortho-)Borsäure	H ₃ BO ₃		dihydrogenborat, hydrogenborat, (ortho-) borat
Metaborsäure	(HBO ₂) _x		metaborat
Hypoborsäure	H ₄ B ₂ O ₄		
Bromsäure	HBrO ₃		bromat
Hypochlorigsäure	HClO		hypochlorit
Chlorigsäure	HClO ₂	<i>chlorige Säure</i>	chlorit
Chlorsäure	HClO ₃		chlorat
Perchlorsäure	HClO ₄	<i>Überchlorsäure</i>	perchlorat
Hypoiodigsäure	HIO		hypoiodit
Iodsäure	HIO ₃	<i>unterjodige Säure</i>	iodat
Periodsäure	H ₅ IO ₆	<i>Überjodsäure</i>	periodat

Säure		Trivialnamen	Salze der Säure
Kohlensäure	H_2CO_3		hydrogencarbonat, carbonat
Diphosphorigsäure	$H_4P_2O_5$	<i>pyrophosphorige Säure</i>	diphosphit (<i>pyrophosphit</i>)
Diphosphorsäure	$H_4P_2O_7$	<i>Pyrophosphorsäure</i>	dihydrogendiphosphat, diphosphat (<i>pyrophosphat</i>)
Phosphinsäure	H_3PO_2 genauer: $(O=)PH_2(OH)$	<i>hypophosphorige Säure</i>	phosphinat (<i>hypophosphit</i>)
Hypophosphorsäure	$H_4P_2O_6$	<i>Unterdiphosphorsäure</i>	dihydrogenhypophosphat, hypophosphat
Metaphosphorsäure	$(HPO_3)_x$		metaphosphat
Phosphonsäure	H_3PO_3 genauer: $(O=)PH(OH)_2$	<i>phosphorige Säure</i>	hydrogenphosphonat (<i>hydrogenphosphit</i>), phosphonat (<i>phosphit</i>)
Phosphorsäure	H_3PO_4 genauer: $(O=)P(OH)_3$		dihydrogenphosphat, hydrogenphosphat, phosphat
Triphosphorsäure	$H_5P_3O_{10}$		triphosphat
Salpetersäure	HNO_3		nitrat
Salpetrigsäure	HNO_2	<i>salpetrige Säure</i>	nitrit
Hyposalpetrigsäure	$H_2N_2O_2$	<i>untersalpetrige Säure</i>	hydrogenhyponitrit, hyponitrit
Dischwefligsäure (hypothetisch)	$H_2S_2O_5$	<i>pyroschweflige Säure</i>	disulfit (<i>pyrosulfit, metabisulfit</i>)
Dischwefelsäure	$H_2S_2O_7$	<i>Pyroschwefelsäure</i>	disulfat (<i>pyrosulfat</i>)
Dithionigsäure	$H_2S_2O_4$	<i>hyposchweflige Säure</i>	dithionit (<i>hypodisulfit</i>)
Dithionsäure	$H_2S_2O_6$	<i>Unterdichwefelsäure</i>	dithionat (<i>hypodisulfat</i>)
Schwefelsäure	H_2SO_4 genauer: $(O=)_2S(OH)_2$		hydrogensulfat, sulfat
Schwefligsäure	H_2SO_3 genauer: $(O=)S(OH)_2$	<i>schweflige Säure</i>	hydrogensulfit, sulfit
Peroxoschwefelsäure	H_2SO_5	<i>Carosche Säure</i>	peroxosulfat
Peroxodichwefelsäure	$H_2S_2O_8$		peroxodisulfat
Thioschwefelsäure	$H_2S_2O_3$		thiosulfat
Selenigsäure	H_2SeO_3	<i>selenige Säure</i>	hydrogenselenit, selenit
Selensäure	H_2SeO_4		hydrogenselenat, selenat
Orthotellursäure	H_6TeO_6		tetrahydrogentellurat, tellurat
Cyansäure	$HO-CN$		cyanat
Thiocyansäure	$HSCN$	<i>Rhodanwasserstoffsäure</i>	thiocyanat (<i>rhodanid</i>)