

ANORGANISCHE STOFFEN

Formule	Triviale naam	Systematische naam
HClO	hypochlorigzuur	Waterstofhypochloriet
HClO ₂	Chlorigzuur	Waterstofchloriet
HClO ₃	Chloorzuur	Waterstofchloraat
HClO ₄	Perchloorzuur	Waterstofperchloraat
HBrO		Waterstofhypobromiet
HBrO ₂		Waterstofbromiet
HBrO ₃	Broomzuur	Waterstofbromaat
HBrO ₄		Waterstofperbromaat
HIO		Waterstofhypoiodiet
HIO ₂		Waterstofjodiet
HIO ₃		Waterstofjodaat
HIO ₄		Waterstofperjodaat
H ₂ SO ₄	Zwavelzuur In oplossing: accuzuur	waterstofsulfaat
H ₂ SO ₃	Zwaveligzuur	waterstofsulfiet
H ₂ S ₂ O ₃	Thiozwavelzuur	waterstofthiosulfaat
HNO ₃	Salpeterzuur	Waterstofnitraat
HNO ₂	Salpeterigzuur	Waterstofnitriet
H ₃ PO ₄	Fosforzuur	waterstoffosfaat
H ₃ PO ₃	Fosforigzuur	waterstoffosfiet
H ₂ CO ₃	Koolzuur	waterstofcarbonaat
H ₂ SiO ₃	Kiezelzuur	waterstofsilicaat
H ₃ AsO ₄	Arseenzuur	waterstofarsenaat
H ₃ AsO ₃	Arsenigzuur	waterstofarseniet
H ₂ CrO ₄	Chroomzuur	waterstofchromaat
H ₂ Cr ₂ O ₇	Dichroomzuur	waterstofdichromaat
HMnO ₄	Permangaanzuur +	Waterstofpermanganaat
HF		Waterstoffluoride
HCl	In oplossing: zoutzuur	Waterstofchloride
HBr		Waterstofbromide
HI		Waterstofjodide
H ₂ S		waterstofsulfide
HCN	Blauwzuur +	Waterstofcyanide
Na ₂ S ₂ O ₃	Fixeerzout +	dinatriumthiosulfaat
CaSO ₄ .2H ₂ O	Gips +	Calciumsulfaat -2-water
CaSO ₄ .1/2 H ₂ O	Pleister +	Calciumsulfaat-1/2-water
Na ₂ CO ₃ .10H ₂ O	Soda +	natriumcarbonaat-10-water
KNO ₃	Salpeter +	Kaliumnitraat
NaHCO ₃	Bakpoeder +	Natriumwaterstofcarbonaat
CaCO ₃	Kalksteen, krijt, marmer +	Calciumcarbonaat
NaCl	Ruw: steenzout	Natriumchloride
Ca(OH) ₂	Gebluste kalk	Calcium hydroxide
NH ₃	Ammoniak	Stikstof hydride
NH ₄ ⁺	Ammonium-ion	

Formule	Triviale naam	Systematische naam
NaOH	Bijtende soda – In oplossing: natronloog	Natriumhydroxide
KOH	Bijtende potas ⚗ In oplossing: kaliloog	Kaliumhydroxide
N₂O	Lachgas	Distikstofoxide
CaO	Ongebluste kalk of Gebrande kalk	Calciumoxide
H₂O₂	Zuurstofwater	waterstofperoxide
CO₂	Koolzuurgas	Koolstofdioxide