

Säuren und ihre Salze

Säurename	Säureformel	Säurerestname	Säurerestformel	Wertigkeit	Beispiele für Salze
Wasser	H ₂ O	Hydroxid	OH ⁻	I	NaOH Natriumhydroxid
		Oxid	O ²⁻	II	Al ₂ O ₃ Aluminiumoxid
Salzsäure	HCl	Chlorid	Cl ⁻	I	NaCl Natriumchlorid MgCl ₂ Magnesiumchlorid
Perchlorsäure	HClO ₄	Perchlorat	ClO ₄ ⁻	I	KClO ₄ Kaliumperchlorat
Chlorsäure	HClO ₃	Chlorat	ClO ₃ ⁻	I	NaClO ₃ Natriumchlorat
Unterchlorige Säure	HClO	Hypochlorit	ClO ⁻	I	KClO Kaliumhypochlorit
Fluorwasserstoffsäure	HF	Fluorid	F ⁻	I	CaF ₂ Calciumfluorid
Schwefelwasserstoffsäure	H ₂ S	Hydrogensulfid	HS ⁻	I	NaHS Natriumhydrogensulfid
		Sulfid	S ²⁻	II	Na ₂ S Natriumsulfid
Schweflige Säure	H ₂ SO ₃	Hydrogensulfit	HSO ₃ ⁻	I	KHSO ₃ Kaliumhydrogensulfit
		Sulfit	SO ₃ ²⁻	II	Na ₂ S Natriumsulfit
Schwefelsäure	H ₂ SO ₄	Hydrogensulfat	HSO ₄ ⁻	I	Ca(HSO ₄) ₂ Calciumhydrogensulfat
		Sulfat	SO ₄ ²⁻	II	CaSO ₄ Calciumsulfat
Salpetrige Säure	HNO ₂	Nitrit	NO ₂ ⁻	I	NaNO ₂ Natriumnitrit
Salpetersäure	HNO ₃	Nitrat	NO ₃ ⁻	I	Cu(NO ₃) ₂ Kupfer (II)-nitrat NH ₄ NO ₃ Ammoniumnitrat
Kohlensäure	H ₂ CO ₃	Hydrogencarbonat	HCO ₃ ⁻	I	NaHCO ₃ Natriumhydrogencarbonat
		Carbonat	CO ₃ ²⁻	II	Na ₂ CO ₃ Natriumcarbonat
Phosphorsäure	H ₃ PO ₄	Dihydrogenphosphat	H ₂ PO ₄ ⁻	I	NaH ₂ PO ₄ Natriumdihydrogenphosphat
		Hydrogenphosphat	HPO ₄ ²⁻	II	Na ₂ HPO ₄ Natriumhydrogenphosphat
		Phosphat	PO ₄ ³⁻	III	Na ₃ PO ₄ Natriumphosphat
Blausäure	HCN	Cyanid	CN ⁻	I	KCN Kaliumcyanid (Cyankali)
Essigsäure	CH ₃ COOH	Acetat	CH ₃ COO ⁻	I	Al(CH ₃ COO) ₃ Aluminiumacetat (Essigsäure Tonerde)
Oxalsäure	H ₂ C ₂ O ₄	Oxalat	C ₂ O ₄ ²⁻	II	CaC ₂ O ₄ Calciumoxalat