

Ameisensäure	H-COOH	H-COO ⁻	Formiat
Apfelsäure	HOOC-CH(-OH)-CH ₂ -COOH	C ₄ H ₄ O ₅ ²⁻	Malat
Benzoessäure	C ₆ H ₅ -COOH	C ₆ H ₅ -COO ⁻	Benzoat
Bernsteinsäure	HOOC-CH ₂ -CH ₂ -COOH	C ₄ H ₄ O ₄ ²⁻	Succinat
Blausäure	HCN	CN ⁻	Cyanid
Borsäure	H ₃ BO ₃	BO ₃ ³⁻	Borat
Bromsäure	HBrO ₃	BrO ₃ ⁻	Bromat
Bromwasserstoffsäure	HBr	Br ⁻	Bromid
Buttersäure	CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -COOH	C ₄ H ₇ O ₂ ⁻	Butyrat
Chlorige Säure	HClO ₂	ClO ₂ ⁻	Chlorit
Chlorsäure	HClO ₃	ClO ₃ ⁻	Chlorat
Chromsäure	H ₂ CrO ₄	CrO ₄ ²⁻	Chromat
Citronensäure	HOOC-CH ₂ -C(-OH)(-COOH)-CH ₂ -COOH	C ₆ H ₆ O ₇ ³⁻	Citrat
Dischwefelsäure	H ₂ S ₂ O ₇	S ₂ O ₇ ²⁻	Disulfat
Essigsäure	CH ₃ -COOH	CH ₃ -COO ⁻	Acetat
Flusssäure	HF	F ⁻	Fluorid
Hexafluorokieselsäure	H ₂ SiF ₆	SiF ₆ ²⁻	Hexafluorosilicat
Hypochlorige Säure	HClO	ClO ⁻	Hypochlorit
Hypobromige Säure	HBrO	BrO ⁻	Hypobromit
Iodsäure	HIO ₃	IO ₃ ⁻	Iodat
Iodwasserstoffsäure	HI	I ⁻	Iodid
Kieselsäure*	H ₄ SiO ₄	SiO ₄ ⁴⁻	Silicat
Knallsäure	HONC	ONC ⁻	Fulminat
Kohlensäure	H ₂ CO ₃	CO ₃ ²⁻	Carbonat
Maleinsäure	HOOC-CH=CH-COOH	C ₄ H ₂ O ₄ ²⁻	Maleat
Malonsäure	HOOC-CH ₂ -COOH	C ₃ H ₂ O ₄ ²⁻	Malonat
Milchsäure	CH ₃ -CH(-OH)-COOH	C ₃ H ₅ O ₃ ⁻	Lactat
Oxalsäure	HOOC-COOH	C ₂ O ₄ ²⁻	Oxalat
Perchlorsäure	HClO ₄	ClO ₄ ⁻	Perchlorat
Periodsäure	HIO ₄ · 2 H ₂ O bzw. H ₅ IO ₆	IO ₄ ⁻ bzw. IO ₆ ⁵⁻	Periodat
Peroxodischwefelsäure	H ₂ S ₂ O ₈	S ₂ O ₈ ²⁻	Peroxodisulfat
Phosphonsäure (Phosphorige Säure)	H ₂ (HPO ₃)	HPO ₃ ²⁻	Phosphonat (Phosphit)
Phosphorsäure	H ₃ PO ₄	PO ₄ ³⁻	Phosphat
Propionsäure	CH ₃ -CH ₂ -COOH	C ₃ H ₄ O ₂ ⁻	Propionat

Salpetersäure	HNO ₃	NO ₃ ⁻	Nitrat
Salpetrige Säure	HNO ₂	NO ₂ ⁻	Nitrit
Salzsäure	HCl	Cl ⁻	Chlorid
Schwefelsäure	H ₂ SO ₄	SO ₄ ²⁻	Sulfat
Schwefelwasserstoffsäure	H ₂ S	S ²⁻	Sulfid
Schweflige Säure	H ₂ SO ₃	SO ₃ ²⁻	Sulfit
Stickstoffwasserstoffsäure	HN ₃	N ₃ ⁻	Azid
Thiocyansäure	HSCN	SCN ⁻	Thiocyanat
Thioschwefelsäure	H ₂ S ₂ O ₃	S ₂ O ₃ ²⁻	Thiosulfat
Trichloressigsäure	CCl ₃ -COOH	C ₂ Cl ₃ O ₂ ⁻	Trichloracetat
Weinsäure	HOOC-CHOH-CHOH-COOH	C ₄ H ₄ O ₆ ²⁻	Tartrat

Dissoziation

Jede n-protonige Säure besitzt n Dissoziationsstufen in denen sie schrittweise den entgültigen Zerfall erreicht! Dabei verliert sie in jeder Stufe ein Proton (H⁺)

Salzsäure (Chlorwasserstoff)	HCl → H ⁺ + Cl ⁻	Chloridion
Blausäure (Zyankali)	HCN → H ⁺ + CN ⁻	Zyanidion
Bromwasserstoff	HBr → H ⁺ + Br ⁻	Bromidion
Salpetersäure	HNO ₃ → H ⁺ + NO ₃ ⁻	Nitration

einprotonig

Schweflige Säure H ₂ SO ₃ → 2H ⁺ + SO ₃ ²⁻	H ₂ SO ₃ → H ⁺ + HSO ₃ ⁻ HSO ₃ ⁻ → H ⁺ + SO ₃ ²⁻	Hydrosulfidion Sulfidion
Schwefelsäure H ₂ SO ₄ → 2H ⁺ + SO ₄ ²⁻	H ₂ SO ₄ → H ⁺ + HSO ₄ ⁻ HSO ₄ ⁻ → H ⁺ + SO ₄ ²⁻	Hydrosulfation Sulfation
Schwefelwasserstoff H ₂ S → 2H ⁺ + S ²⁻	H ₂ S → H ⁺ + HS ⁻ HS ⁻ → H ⁺ + S ²⁻	Hydrosulfidion Sulfidion
Kohlensäure H ₂ CO ₃ → 2H ⁺ + CO ₃ ²⁻	H ₂ CO ₃ → H ⁺ + HCO ₃ ²⁻ HCO ₃ ⁻ → H ⁺ + CO ₃ ²⁻	Hydrogencarbonation Carbonation

zweiprotonig

Phosphorsäure H ₃ PO ₄ → 3H ⁺ + PO ₄ ³⁻	H ₃ PO ₄ → H ⁺ + H ₂ PO ₄ ⁻ H ₂ PO ₄ ⁻ → H ⁺ + HPO ₄ ²⁻ HPO ₄ ²⁻ → H ⁺ + PO ₄ ³⁻	Dihydrogenphosphation Hydrogenphosphation Phosphation
---	---	---

3-protonig