

Übersicht - wichtige Verbindungen und Ionen der Säure-Base-Chemie

Verbindung		Rest	
Name	Formel	Name	Formel
Wasserstoffchlorid	HCl	Chlorid(-Ion)	Cl ⁻
Wasserstofffluorid	HF	Fluorid(-Ion)	F ⁻
Schwefelsäure	H ₂ SO ₄	Sulfat(-Ion)	SO ₄ ²⁻
		Hydrosulfat(-Ion)	HSO ₄ ⁻
Schwefelige Säure	H ₂ SO ₃	Sulfit(-Ion)	SO ₃ ²⁻
		Hydrosulfit(-Ion)	HSO ₃ ⁻
Salpetersäure	HNO ₃	Nitrat(-Ion)	NO ₃ ⁻
Salpetrige Säure	HNO ₂	Nitrit(-Ion)	NO ₂ ⁻
Kohlensäure	H ₂ CO ₃	Carbonat(-Ion)	CO ₃ ²⁻
		Hydrogencarbonat(-Ion)	HCO ₃ ⁻
Phosphorsäure	H ₃ PO ₄	Phosphat(-Ion)	PO ₄ ³⁻
		Hydrogenphosphat(-Ion)	HPO ₄ ²⁻
		Dihydrogenphosphat(-Ion)	H ₂ PO ₄ ⁻
Wasser	H ₂ O	Oxonium(-Ion)	H ₃ O ⁺
Wasser	H ₂ O	Hydroxid(-Ion)	OH ⁻
Ammoniak	NH ₃	Ammonium(-Ion)	NH ₄ ⁺
		Ammoniak-Lösung = „Ammoniakwasser“	NH ₄ OH _(aq) bzw. NH _{3(aq)} (= NH ₄ ⁺ + OH ⁻)
Natriumhydroxid	NaOH (s)	Natriumhydroxid-Lösung = Natronlauge	NaOH (aq)
Kaliumhydroxid	KOH (s)	Kaliumhydroxid-Lösung = Kalilauge	KOH (aq)
Calciumhydroxid	Ca(OH) ₂ (s)	Calciumhydroxid-Lösung = „Kalkwasser“	Ca(OH) ₂ (aq)
Bariumhydroxid	Ba(OH) ₂ (s)	Bariumhydroxid-Lösung = „Barytwasser“	Ba(OH) ₂ (aq)