

# SALZE, SÄUREN UND LAUGEN - ÜBERSICHT

## 1. Säurehaftes und Laugenhaftes

Substanz	Formel	Wertigkeit
Wasserstoff	H-	I
-hydroxid	-OH	I

## 2. Salze und Säurestamm

Säure		Salz		
Name	Formel	Namensendung	Säurestamm	Wertigkeit
Salzsäure	HCl	-chlorid	-Cl	I
Chlorsäure	HClO <sub>3</sub>	-chlorat	-ClO <sub>3</sub>	I
Perchlorsäure	HClO <sub>4</sub>	-perchlorat	-ClO <sub>4</sub>	I
Schwefelsäure	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	-sulfat	-SO <sub>4</sub>	II
Schwefelige Säure	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	-sulfid	-SO <sub>3</sub>	II
Schwefelwasserstoff	H <sub>2</sub> S	-sulfid	-S	II
Salpetersäure	HNO <sub>3</sub>	-nitrat	-NO <sub>3</sub>	I
Salpetrige Säure	HNO <sub>2</sub>	-nitrit	-NO <sub>2</sub>	I
Phosphorsäure	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	-phosphat	-PO <sub>4</sub>	III
Kohlensäure	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	-carbonat	-CO <sub>3</sub>	II
Essigsäure <sup>1</sup>	CH <sub>3</sub> COOH	-acetat	CH <sub>3</sub> COO-	I
Kieselsäure	H <sub>4</sub> SiO <sub>4</sub>	-silikat	-SiO <sub>4</sub>	IV
Flusssäure	HF	-fluorid	-F	I
Bromwasserstoff	HBr	-bromid	-Br	I
Iodwasserstoff	HI	-iodid	-I	I

## 3. Laugenstamm

Substanz	Formel	Wertigkeit	Bemerkungen
Alkalimetall (Lithium, Natrium, Kalium, ...)	Li-, Na-, K-,	I	Leicht löslich, starke Lauge
Erdalkalimetall (Beryllium, Magnesium, Calcium, Strontium, Barium, ...)	Be-, Mg-, Ca-, Sr-, Ba-	II	Schwer löslich, schwache Lauge
Ammonium	NH <sub>4</sub> -	I	

<sup>1</sup> Essigsäure ist eine organische Säure. Bei organischen Säuren wird der säurebildende Wasserstoff üblicherweise rechts geschrieben. Er hängt immer an der -COO- -gruppe.