

**Wichtige Säuren: Molekülformel: Korrespondierende Base, Säureanion:**

Wasserstoffchlorid	HCl	Chloridion	Cl <sup>-</sup>
Salpetersäure	HNO <sub>3</sub>	Nitration	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>
Salpetrige Säure	HNO <sub>2</sub>	Nitrition	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>
Kohlensäure	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	Hydrogencarbonation Carbonation	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup> , CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>
Schwefelsäure	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Hydrogensulfation Sulfation	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup> , SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>
Schwefelige Säure	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	Hydrogensulfition Sulfition	HSO <sub>3</sub> <sup>-</sup> , SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>
Schwefelwasserstoff	H <sub>2</sub> S	Hydrogensulfidion Sulfidion	HS <sup>-</sup> , S <sup>2-</sup>
Phosphorsäure	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	Dihydrogenphosphation Hydrogenphosphation Phosphation	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup> , HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> , PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>
Methansäure	HCOOH	Methanoation	HCOO <sup>-</sup>
Ethansäure	CH <sub>3</sub> COOH	Ethanoation,	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>

**Oxoniumion**      **H<sub>3</sub>O<sup>+</sup>**

**Wichtige Basen: Formel: Korrespondierende Säure:**

Ammoniak	NH <sub>3</sub>	Ammoniumion	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>
Hydroxidion	OH <sup>-</sup>	Wassermolekül	H <sub>2</sub> O