## Nomenklatur chemischer Verbindungen

Allgemein gilt die Genfer oder IUPAC-Nomenklatur (Namensgebung). IUPAC bedeutet International Union of Pure and Applied Chemistry. Es werden auch Trivialnamen verwendet.

| Name | Formel | Name | Formel |
|---|---|---|---|
| Schwefelsäure | | Azid | |
| Sulfat | | Nitrid | |
| Salzsäure = Chlorwasserstoffsäure | (aq) | Chlorwasserstoff = Hydrogenchlorid | (g) |
| Chlorid | | Oxid | |
| Proton | | Schwefeldioxid | |
| Calciumion | | Schwefeltrioxid | |
| Natriumion | | Ethanol | |
| Kohlensäure | | Essigsäure | |
| Carbonat(ion) | | Acetat(ion) | |
| Hydrogencarbonat | | Natriumacetat | |
| Natronlauge | (aq) | Phosphorsäure | |
| Hydroxid(ion) | | Dihydrogenphosphat | |
| Natriumhydroxid | (s) | Hydrogenphosphat | |
| Kalilauge | (aq) | Orthophosphat | |
| Kaliumion | | Kohlenstoffdioxid | |
| Salpetersäure | | Kohlenstoffmonoxid | |
| Nitrat | | Deuterium (Isotop) | |
| Ammoniak | | "Schweres Wasser" | |
| Ammoniumion | | Tritium (Isotop) | |
| Oxoniumion = Hydronium = Hydroxonium | | Cobalt (nicht Kobalt) | |
| Schwefelwasserstoff = Dihydrogensulfid = Sulfan | | Bismut (nicht Wismut) | |
| Sulfid | | Iod (mit I nicht J) | |
| Hydrogensulfid | | Iodwasserstoff = Hydrogeniodid | |
| Schwefelige Säure | | Iodid | |
| Sulfit | | Fluorid | |
| Salpetrige Säure | | Bromid | |
| Nitrit | | Natriumsulfatdecahydrat | |
| Eisen(II)chlorid | | Cyanid | |
| Eisen(III)chlorid | | $^{32}_{16}\mathbf{S}^{2-}_{2}$ Disulfidion | |
| Permanganation | | hoch 32 vorne: Masse (p+n)<br>tief 16 ..vorne: Kernladung (p), Ordnungszahl<br>hoch 2 minus hinten: Ionenladung (nie minus 2!)<br>tief 2 Anzahl der Atome | |
| Kaliumpermanganat | | | |
| Wasserstoffperoxid | | | |
| Peroxid | | | |

$H_2O(g)$, $H_2O(l)$, $H_2O(s)$ g…gasförmig (gaseous), l…flüssig (liquid), s….fest (solid), aq... wässrige Lösung