

# Lückentext Editor

neu öffnen speichern import export C >>

Lückentext: [ 03 namen von verbindungen ]

Begriffe

**B** *I* U ~~S~~  $x_2$   $x^2$   $I_x$

Styles ▼ | Format ▼ | Font ▼ | Size ▼

## Benennung von Verbindungen

"Vorname" (meist: Metall)	
Kation	
Ag <sup>+</sup>	Silber-
Al <sup>3+</sup>	Aluminium-
Ca <sup>2+</sup>	Calcium-
Cu <sup>2+</sup>	Kupfer-
Fe <sup>3+</sup>	Eisen-
H <sup>+</sup>	!!-hydrogen-!!
K <sup>+</sup>	Kalium-
Mg <sup>2+</sup>	Magnesium-
Na <sup>+</sup>	Natrium-
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	Ammonium-!!
Zn <sup>2+</sup>	Zink-

"Nachname" (Nichtmetalle) Anion	
Br <sup>-</sup>	-bromid
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	-carbonat
Cl <sup>-</sup>	-chlorid
ClO <sup>-</sup>	-hypochlorit
F <sup>-</sup>	-fluorid
I <sup>-</sup>	-iodid
MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	-permanganat
NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	-nitrit
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	-nitrat
O <sup>2-</sup>	-oxid
OH <sup>-</sup>	-hydroxid
PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	-phosphat
S <sup>2-</sup>	-sulfid
SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	-sulfat
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	-sulfat

Namen sind Kombinationen von „Vor-“ und „Nachnamen“ unter Berücksichtigung der Ladungszahlen. Wenn es sich um eindeutige Verbindungen handelt, wird die Zahlsilbe häufig weggelassen.

Beispiele	
Ag <sub>2</sub> O	(Di)Silberoxid
BaCl <sub>2</sub>	Barium(di)chlorid

Sonderfälle: Tivialnamen	
Wasser ((Di)Hydrogen(mono)oxid)	H <sub>2</sub> O
Chlorwasserstoff (Hydrogenchlorid)	HCl

(Di)Kaliumcarbonat	X
(Di)Silberoxid	X
Al <sup>3+</sup>	X
BaCl <sub>2</sub>	X
Br <sup>-</sup>	X
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	X
Ca(OH) <sub>2</sub>	X
Calciumcarbonat	X
Calcium	X
carbonat	X
Chlorwasserstoff	X
Cu <sup>2+</sup>	X
Eisen	X
Essigsäure	X
F <sup>-</sup>	X
H <sup>+</sup>	X
H <sub>2</sub> O	X
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	X
H <sub>2</sub> S	X
HCl(aq)	X
HNO <sub>2</sub>	X
hypochlorit	X
iodid	X
Kaliumnitrat	X
Kalium	X
Methan	X
Mg <sup>2+</sup>	X
MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	X
Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	X
	X

CaCO <sub>3</sub>	Calciumcarbonat
Ca(OH) <sub>2</sub>	Calcium(di)hydroxid
K <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	(Di)Kaliumcarbonat
NaCl	Natriumchlorid
NaHSO <sub>4</sub>	Natriumhydrogensulfat
Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	(Di)Natriumsulfat
KNO <sub>3</sub>	Kaliumnitrat
NaOH	Natriumhydroxid

Salzsäure (= HCl in Wasser gelöst)	HCl(aq)
Natronlauge (= NaOH in Wasser gelöst)	NaOH(aq)
Ammoniak ((Tri)Hydrogennitrid)	NH <sub>3</sub>
Methan((Tetra)Hydrogencarbid)	CH <sub>4</sub>
Alkohol (Ethanol, Ethylalkohol)	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH
Essigsäure (Ethansäure)	CH <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> H
Schwefelsäure ((Di)Hydrogensulfat)	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
Schweflige Säure ((Di)Hydrogensulfit)	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>
Schwefelwasserstoff(-säure) ((Di)Hydrogensulfid)	H <sub>2</sub> S
Salpetersäure (Hydrogennitrat)	HNO <sub>3</sub>
Salpetrige Säure (Hydrogennitrit)	HNO <sub>2</sub>
Phosphorsäure (Trihydrogenphosphat)	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>

NaCl	-
NaOH	X
Natriumhydrogensulfat	X
Natrium	X
Natronlauge	X
NH <sub>3</sub>	X
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	X
nitrit	X
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	X
OH <sup>-</sup>	X
oxid	X
phosphat	X
Phosphorsäure	X
S <sup>2-</sup>	X
Salpetersäure	X
Schweflige Säure	X
Silber	X
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	X
sulfit	X
Zink	X