

Lückentext Editor

neu

öffnen

speichern

import

export

C



>>



Lückentext: [03a Namen von Verbindungen (erw)]

Begriffe



Benennung von Verbindungen (erweitert)

"Vorname" (meist: Metall) Kation	
Ag ⁺	Silber-
Al ³⁺	Aluminium-
Ba ²⁺	Barium-
Ca ²⁺	Calcium-
Co ²⁺	Cobalt-
Cr ³⁺	Chrom-
Cu ²⁺	Kupfer-
Fe ³⁺	Eisen-
H ⁺	!!-hydrogen-!!
K ⁺	Kalium-
Li ⁺	Lithium-
Mg ²⁺	Magnesium-
Mn ²⁺	Mangan-
Na ⁺	Natrium-
NH ₄ ⁺	Ammonium-!!
Ni ²⁺	Nickel-
Pb ²⁺	Blei-
Sn ²⁺	Zinn-
Sr ²⁺	Strontium-
Zn ²⁺	Zink-

"Nachname" (Nichtmetalle) Anion		"Nachname" Fortsetzung Anion	
Br ⁻	-bromid	I ⁻	-iodid
C ⁴⁻ , C ₂ ²⁻	-carbid (auch: C ⁴⁻ , C ₃ ⁴⁻)	MnO ₄ ⁻	-permanganat
HCO ₂ ⁻	-methanat (-formiat)	N ³⁻	-nitrid
-CH ₃ CO ₂ ⁻	-ethanat (-acetat)	NO ₂ ⁻	-nitrit
-C ₄ H ₄ O ₆ ²⁻	-tartrat	NO ₃ ⁻	-nitrat
CN ⁻	-cyanid	O ₂ ²⁻	-oxid
CO ₃ ²⁻	-carbonat	O ₂ ²⁻	-peroxid !
C ₂ O ₄ ²⁻	-oxalat	OH ⁻	-hydroxid
Cl ⁻	-chlorid	PO ₄ ³⁻	-phosphat
ClO ⁻	-hypochlorit	S ²⁻	-sulfid
ClO ₃ ⁻	-chlorat	SO ₃ ²⁻	-sulfat
ClO ₄ ⁻	-perchlorat	SO ₄ ²⁻	-sulfat
CrO ₄ ⁻	-chromat	S ₂ O ₃ ²⁻	-thiosulfat
Cr ₂ O ₇ ²⁻	-dichromat	S ₂ O ₈ ²⁻	-peroxodisulfat
F ⁻	-fluorid		
Fe(CN) ₆ ⁻	-hexacyanoferrat		
H ⁻	!!- hydrid !!		

!!- hydrid !!	X
!!-hydrogen-!!	X
(Di)Kaliumcarbonat	X
(Di)Silberoxid	X
Al ³⁺	X
Ammonium-!!	X
BaCl ₂	X
Barium	X
Blei	X
bromid	X
C ₂ H ₂	X
C ₂ H ₆	X
Ca(OH) ₂	X
Ca ²⁺	X
Calciumcarbonat	X
carbonat	X
CH ₃ CO ₂ H	X
CH ₃ OH	X
chlorat	X
chlorid	X
Chlorwasserstoff	X
chromat	X
Cobalt	X
Cr ³⁺	X
Ethanol	X
Ethen	X
Fe ³⁺	X
fluorid	X
H ₂ O	X
	X

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_2O	(Di)Silberoxid
BaCl_2	Barium(di)chlorid
CaCO_3	Calciumcarbonat
$\text{Ca}(\text{OH})_2$	Calcium(di)hydroxid
K_2CO_3	(Di)Kaliumcarbonat
NaCl	Natriumchlorid
NaHCO_2	Natriummethanat
NaCH_3CO_2	Natriummethanat
NaHSO_4	Natriumhydrogensulfat
Na_2SO_4	(Di)Natriumsulfat
KNO_3	Kaliumnitrat
K_2CrO_4	(Di)Kaliumchromat
NaOH	Natriumhydroxid

Sonderfälle: Tivialnamen	
Wasser ((Di)Hydrogen(mono)oxid)	H_2O
Chlorwasserstoff (Hydrogenchlorid)	HCl
Salzsäure (= HCl in Wasser gelöst)	HCl(aq)
Natronlauge (= NaOH in Wasser gelöst)	NaOH(aq)
Ammoniak ((Tri)Hydrogennitrid)	NH_3
Methan ((Tetra)Hydrogencarbid)	CH_4
Methanol (Methylalkohol)	CH_3OH
Methansäure (Ameisensäure)	HCO_2H
Ethan	C_2H_6
Ethen	C_2H_4
Ethin	C_2H_2
Ethanol (Ethylalkohol)	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
Essigsäure (Ethansäure)	$\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$
Schwefelsäure ((Di)Hydrogensulfat)	H_2SO_4
Schweflige Säure ((Di)Hydrogensulfit)	H_2SO_3
Schwefelwasserstoff(-säure) ((Di)Hydrogensulfid)	H_2S
Salpetersäure (Hydrogennitrat)	HNO_3
Salpetrige Säure (Hydrogennitrit)	HNO_2
Phosphorsäure (Trihydrogenphosphat)	H_3PO_4

H_2SO_3	
H_3PO_4	X
HCl(aq)	X
HNO_3	X
iodid	X
K^+	X
K_2CrO_4	X
Kaliumnitrat	X
Kupfer	X
Lithium	X
Mangan	X
methanat	X
Methansäure	X
Methan	X
Mg^{2+}	X
Na^+	X
Na_2SO_4	X
NaCH_3CO_2	X
NaCl	X
Natriumhydrogensulfat	X
Natriumhydroxid	X
Natriummethanat	X
Natronlauge	X
NH_3	X
Ni^{2+}	X
nitrat	X
nitrid	X
O^{2-}	X
peroxid !	X
phosphat	X
S^{2-}	X
Salpetrige Säure	X
Schwefelsäure	X
Schwefelwasserstoff	X

Silber	☒
Sn^{2+}	☒
Strontium	☒
sulfit	☒
tartrat	☒
thiosulfat	☒
Zn^{2+}	☒
MnO_4^-	☒
NO_2^-	☒
OH^-	☒
$\text{S}_2\text{O}_8^{2-}$	☒
SO_4^{2-}	☒

Autor: [Ka](#) Anmerkung: [Verbindungen](#)