

Anhang.

Zusammenstellung der chemischen Zeichen.

Wichtige Grundstoffe.

	Zeichen	Abgerundetes Atomgewicht	Gewöhnliche Wertigkeit
Aluminium	Al	27	3
Blei	Pb	207	2
Kadmium	Cd	112	2
Kalzium	Ca	40	2
Chlor	Cl	35,5	1
Eisen	Fe	56	2 und 3
Gold	Au	197	3
Kalium	K	39	1
Kohlenstoff	C	12	4
Kupfer	Cu	63,6	2
Magnesium	Mg	24,4	2
Natrium	Na	23	1
Nickel	Ni	59	2
Phosphor	P	31	mannigfaltig
Quecksilber	Hg	200	1 und 2
Sauerstoff	O	16	2
Schwefel	S	32	mannigfaltig
Silber	Ag	108	1
Silizium	Si	28	4
Stickstoff	N	14	mannigfaltig
Wasserstoff	H	1	1
Zink	Zn	65,4	2
Zinn	Sn	119	2 und 4

Verbindungen.

Formel	Name	Bemerkungen
AgNO_3	Silbernitrat	gewöhnlich Höllenstein genannt
CaC_2	Kalziumkarbid	meist schlechthin Karbid genannt
CaO	Kalziumoxyd	gebrannter Kalk
Ca(OH)_2	Kalziumhydroxyd	gelblicher Kalk
C_2H_2	Acetylen	Gas, das mit stark leuchtender Flamme brennt
$\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$	Essigsäure	der Essig ist eine wässrige Lösung von Essigsäure

Formel	Name	Bemerkungen
CO	Kohlenoxyd	farbloses, giftiges Gas
CdSO ₄	Kadmiumsulfat	
CuSO ₄	Kupfersulfat	CuSO ₄ · 5H ₂ O ist Kupfervitriol
Cy	Cyan	besteht aus Kohlenstoff und 1 Atom Stickstoff = CN
H ₂	Wasserstoffmolekül	
H ₂ O	Wasser	
HCl	Chlorwasserstoff	Gas, die wässrige Lösung heißt Salzsäure
HNO ₃	Salpetersäure	
H ₂ SO ₄	Schwefelsäure	
KAgCy ₂	Kaliumsilbercyanid	
KCl	Kaliumchlorid	oder: Chlorkalium
KClO ₃	Kaliumchlorat	oder: chlorsaures Kali
KClO ₄	Kaliumperchlorat	oder: überchlorsaures Kali
KOH	Kaliumhydroxyd	die wässrige Lösung heißt Kalilauge
MgSO ₄	Magnesiumsulfat	MgSO ₄ · 7H ₂ O ist Bittersalz
NaC ₂ H ₃ O ₂	Natriumazetat	oder: essigsaures Natron
NaCl	Natriumchlorid	Chlornatrium, Kochsalz
NaClO	Natriumhypochlorit	oder: unterchlorigsaures Natron
NaOH	Natriumhydroxyd	die wässrige Lösung heißt Natronlauge
NH ₃	Ammoniak	Gas, die wässrige Lösung nennt man auch Salmiakgeist
NH ₄ OH	Ammoniumhydroxyd	
(NH ₄) ₂ SO ₄	Ammoniumsulfat	oder: schwefelsaures Ammon
(NH ₄) ₂ S ₂ O ₈	Ammoniumpersulfat	oder: überchwefelsaures Ammon
NiSO ₄	Nickelsulfat	
NO	Stickoxyd	farbloses Gas
O ₂	Sauerstoffmolekül	
O ₃	Ozon	
OH	Hydroxyl	eine unselbständige Atomgruppe
PbCl ₂	Bleichlorid	oder: Chlorblei
PbO ₂	Bleisuperoxyd	auch: Bleiperoxyd
PbSO ₄	Bleisulfat	oder: schwefelsaures Blei
SiC	Siliziumkarbid	oder: Karborundum
SiO ₂	Siliziumdixyd	oder: Kieselsäure; Quarz
ZnSO ₄	Zinksulfat	ZnSO ₄ · 7H ₂ O ist Zinkvitriol.

