

## 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
$\text{AgNO}_3$	Silbernitrat	gewöhnlich Höllenstein genannt
$\text{CaC}_2$	Kalziumkarbid	meist schlechthin Karbid genannt
$\text{CaO}$	Kalziumoxyd	gebrannter Kalk
$\text{Ca(OH)}_2$	Kalziumhydroxyd	gelblicher Kalk
$\text{C}_2\text{H}_2$	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 <sub>4</sub>	Kadmiumsulfat	
CuSO <sub>4</sub>	Kupfersulfat	CuSO <sub>4</sub> · 5H <sub>2</sub> O ist Kupfervitriol
Cy	Cyan	besteht aus Kohlenstoff und 1 Atom Stickstoff = CN
H <sub>2</sub>	Wasserstoffmolekül	
H <sub>2</sub> O	Wasser	
HCl	Chlorwasserstoff	Gas, die wässrige Lösung heißt Salzsäure
HNO <sub>3</sub>	Salpetersäure	
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Schwefelsäure	
KAgCy <sub>2</sub>	Kaliumsilbercyanid	
KCl	Kaliumchlorid	oder: Chlorkalium
KClO <sub>3</sub>	Kaliumchlorat	oder: chlorsaures Kali
KClO <sub>4</sub>	Kaliumperchlorat	oder: überchlorsaures Kali
KOH	Kaliumhydroxyd	die wässrige Lösung heißt Kalilauge
MgSO <sub>4</sub>	Magnesiumsulfat	MgSO <sub>4</sub> · 7H <sub>2</sub> O ist Bittersalz
NaC <sub>2</sub> H <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	Natriumazetat	oder: essigsaures Natron
NaCl	Natriumchlorid	Chlornatrium, Kochsalz
NaClO	Natriumhypochlorit	oder: unterchlorigsaures Natron
NaOH	Natriumhydroxyd	die wässrige Lösung heißt Natronlauge
NH <sub>3</sub>	Ammoniak	Gas, die wässrige Lösung nennt man auch Salmiakgeist
NH <sub>4</sub> OH	Ammoniumhydroxyd	
(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Ammoniumsulfat	oder: schwefelsaures Ammon
(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>8</sub>	Ammoniumpersulfat	oder: überchwefelsaures Ammon
NiSO <sub>4</sub>	Nickelsulfat	
NO	Stickoxyd	farbloses Gas
O <sub>2</sub>	Sauerstoffmolekül	
O <sub>3</sub>	Ozon	
OH	Hydroxyl	eine unselbständige Atomgruppe
PbCl <sub>2</sub>	Bleichlorid	oder: Chlorblei
PbO <sub>2</sub>	Bleisuperoxyd	auch: Bleiperoxyd
PbSO <sub>4</sub>	Bleisulfat	oder: schwefelsaures Blei
SiC	Siliziumcarbid	oder: Karborundum
SiO <sub>2</sub>	Siliziumdioxyd	oder: Kieselsäure; Quarz
ZnSO <sub>4</sub>	Zinksulfat	ZnSO <sub>4</sub> · 7H <sub>2</sub> O ist Zinkvitriol.

