

## 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