

Alphabetisches Verzeichniss

sämmtlicher im Buche genannten chemischen Stoffe
und Verbindungen, so wie deren chemische Zeichen
und Mischungsgewichte. *)

Name.	Chemische Zeichen.	Mischungsgewicht.
Aluminiumoxyd (Thonerde)	$Al^2 O^3$	641,80
Ammoniak	$N^2 H^6 + H^2 O$	324,98
Ammoniak-Alaun	$[(N^2 H^6 O + S O^3) + (Al^2 O^3 + 3 S O^3)] + 24 H^2 O$	4869,30
Arsenige Säure	$As^2 O^3$	1236,80
Arseniksäure	$As^2 O^5$	1438,80
Baryumoxyd (Baryterde)	$Ba O$	955,290
Baryumoxydhydrat	$Ba O + H^2 O$	1067,770
Brommagnesium	$Mg Br^2$	1157,760
Calcium	Ca	251,651
Calciumoxyd (Kalkerde)	$Ca O$	351,651
Chlor	Cl	221,640

*) Unter Mischungsgewichte versteht man die relativen Gewichtsmengen, in welchen oder in deren Vielfachen die Körper vorzugsweise auf einander einwirken. Die Vervielfältigung des Mischungsgewichts (M. G.) wird entweder durch einen Coefficienten oder Exponenten oder Index angedeutet, so dass, da Al das Zeichen für 1 M. G. Aluminium, $2 Al = Al^2 = Al_2$, zwei Mischungsgewichte Aluminium anzeigt, eben so $3 O = O^3 = O_3$ drei Mischungsgewichte Sauerstoff. Nur waltet zwischen dem Coefficienten einerseits und dem Exponenten und Index andererseits der Unterschied ob, dass während die beiden letzteren sich nur auf das Zeichen beziehen, mit welchem sie verbunden sind, der Coefficient alle Zeichen bis zum nächsten + oder - vervielfältigt; also $Al^2 O^3 = 2 Al + 3 O$, aber $2 Al^2 O^3 = 4 Al + 6 O = 2 Al^2 + 2 O^3$. Mehrere Körper verbinden sich vorzugsweise in der doppelten Menge ihres Mischungsgewichtes, und es erschien daher vortheilhaft, diese Verdoppelung auf eine einfachere Weise anzudeuten, nämlich dadurch, dass man das Zeichen des Körpers im unteren Drittel durchstreicht. Es ist also $2 Al = Al^2 = Al$, $2 Cl = Cl^2 = Cl$.

Name.	Chemische Zeichen.	Mischungs- gewicht.
Chlorammonium (Salmiak)	$N^2 H^3 Cl^2$	668,260
Chlorarsenik	$As^2 Cl^6$	2268,640
Chlorbaryum	$Ba Cl^2$	1298,570
Chlorcalcium	$Ca Cl^2$	694,931
Chlorkalium	$K Cl^2$	932,136
Chlornatrium	$Na Cl^2$	733,009
Chlorsäure	$Cl^2 O^5$	943,280
Chlorsaures Kali	$KO + Cl^2 O^5$	1532,136
Chlorwasserstoffsäure (Salzsäure)	$H^2 Cl^2$	455,760
Chromchlorid	$Cr^2 \text{Cl}^3$	1987,580
Chromsaures Kali	$KO + Cr O^3$	1217,726
Cyan	$C^2 N^2 = \text{Cy}$	325,300
Eisen	Fe	350,527
Eisenchlorid	$Fe^2 \text{Cl}^3$	2030,894
Eisenchlorür	$Fe Cl^2$	793,807
Eisencyanid	$Fe \text{Cy}^3$	1676,954
Eisencyanür	$Fe \text{Cy}$	675,827
Eisenoxyd	$Fe^2 O^3$	1001,054
Eisenoxydul	$Fe O$	450,527
Jod	J	792,996
Jodkalium	$K J^2$	2074,848
Jodmagnesium	$Mg J^2$	1744,132
Kali-Alaun	$[(KO + SO^3) +$ $(Al^2 O^3 + 3 SO^3)] + 24 H^2 O$	5933,176
Kalium	K	488,856
Kaliumeisencyanid (rothes Blutlaugensalz)	$3 K Cy^2 + Fe^2 \text{Cy}^3$	4119,422
Kaliumeisencyanür (gelbes Blutlaugensalz)	$2 K Cy^2 + Fe Cy^2 + 3 H^2 O$	2641,579
Kaliumoxyd (Kali)	$K O$	588,856
Kieselsäure	$Si O^3$	577,778
Kieselsaures Kali	$KO + Si O^3$	1166,634
Kieselsaures Natron	$Na O + Si O^3$	967,507
Kobaltoxyd	$Co O$	468,650
Kohlensäure	$C O^2$	275,120
Kohlensaures Ammoniak	$N^2 H^3 O + C O^2$	600,100
Kohlensaure Baryterde	$Ba O + CO^2$	1230,410
Kohlensaures Kali	$KO + CO^2$	863,976
Kohlensaure Kalkerde	$Ca O + CO^2$	626,771

Name.	Chemische Zeichen.	Mischungsgewicht.
Kohlensaures Natron	$NaO + CO^2$	664,849
Kohlenstoff	C	75,120
Kupfer	Cu	395,600
Kupferchlorür	$Cu^2 Cl^2$	1234,480
Lithion	LiO	181,660
Magnesiumoxyd (Magnesia, Talkerde)	MgO	258,140
Manganchlorür	$MnCl^2$	787,964
Manganoxyd	$Mn^2 O^3$	989,368
Manganoxyd-Oxydul	$MnO + Mn^2 O^3$	1434,052
Manganoxydul	MnO	444,684
Mangansaures Kali	$KO + MnO^3$	1233,540
Mangansuperoxyd (Braunstein)	MnO^2	544,684
Metaantimonsaures Kali	$2KO + Sb^2 O^5$	3290,616
Natrium	Na	289,729
Natriumoxyd (Natron)	NaO	389,729
Natron-Alaun	$[(NaO + SO^3 + (Al^3 O^3 + 3SO^3))] + 24H^2O$	5634,049
Oxalsäure	$C^2 O^3$	450,240
Oxalsaures Ammoniak	$N^2 H^6 O + C^2 O^3$	775,220
Oxalsaures Kali	$KO + C^2 O^3$	1039,096
Phosphorsäure	$P^2 O^5$	892,040
Phosphorsaure Kalkerde	$CaO + P^2 O^5$	1243,691
Phosphorsaures Natron	$NaO + P^2 O^5$	1281,769
Phosphorsaure Talkerde	$MgO + P^2 O^5$	1150,180
Quecksilberchlorid (Sublimat)	$HgCl^2$	1694,570
Quecksilberchlorür (Calomel)	$Hg^2 Cl^2$	2945,860
Salpetersäure	$N^2 O^5$	675,060
Salpetersaure Baryterde	$BaO + N^2 O^5$	1630,350
Salpetersaures Kali (Salpeter)	$KO + N^2 O^5$	1263,916
Salpetersaures Silberoxyd	$AgO + N^2 O^5$	2124,720
Salpetrige Säure	$N^2 O^3$	475,060
Sauerstoff	O	100,000
Saures chromsaures Kali	$KO + 2CrO^3$	1846,596
Saures kohlensaures Natron	$NaO + 2CO^2$	939,969

Name.	Chemische Zeichen.	Mischungs- gewicht.
Saures oxalsaures Kali (Kleesalz)	$KC + 2 C^2 O^3$	1489,336
Saures weinsteinsaures Kali (Weinstein)	$KO + C^6 H^6 O^{10} + H^2 O$	2351,216
Schwefel	S	200,750
Schwefelbaryum	BaS	1056,040
Schwefelcalcium	CaS	452,401
Schwefelcyan (Rhodan)	$Cy^2 S^2$	726,800
Schwefelcyaneisen	$Fe^2 + 3 Cy^2 S^2$	3608,254
Schwefelcyankalium	$K + Cy^2 S^2$	1215,656
Schwefelmangan	MnS	545,434
Schwefelnatrium	NaS	490,479
Schwefelsäure	SO^3	500,750
Schwefelsaure Baryterde	$BaO + SO^3$	1456,040
Schwefelsaures Eisenoxyd	$Fe^2 O^3 + 3 SO^3$	2503,304
Schwefelsaures Eisenoxydul (grüner Vitriol)	$FeO + SO^3$	951,277
Schwefelsaures Kali	$KO + SO^3$	1089,606
Schwefelsaure Kalkerde (Gyps)	$CaO + SO^3$	852,401
Schwefelsaures Natron (Glaubersalz)	$NaO + SO^3$	890,479
Schwefelsaure Talkerde (Bittersalz)	$MgO + SO^3$	758,890
Schwefelsaure Thonerde	$Al^2 O^3 + 3 SO^3$	2144,050
Schwefelsaures Zinkoxyd	$ZnO + SO^3$	1007,341
Schweflige Säure	SO^2	400,750
Schwefligsaures Natron	$NaO + SO^2$	790,479
Schwefelwasserstoff	$H^2 S$	213,230
Stickstoff	N	87,530
Stickstoffoxyd	$N^2 O^2$	375,060
Strontianerde	SrO	645,929
Ueberchlorürsäure	$Cl^2 O^7$	1143,280
Uebermangansaures Kali (Chamäleon)	$KO + Mn^2 O^7$	1978,224
Unterchlorige Säure	$Cl^2 O$	543,28
Unterchlorigsaures Kali	$KO + Cl^2 O$	1032,136
Unterchlorigsaure Kalkerde (Chlorkalk)	$CaO + Cl^2 O$	794,931

Name.	Chemische Zeichen.	Mischungsgewicht.
Unterschwefelsäure	$S^2 O^6$	1501,500
Unterschwefligsaures Natrium	$NO + S^2 O^3$	1790,356
Wasser	$H^2 O$	112,480
Wasserstoff	H	6,240
Weinsteinsäure	$C^8 H^8 O^{10} + 2 H^2 O$	1875,840
Weinsteinsaures Kali	$2 KO + C^8 H^8 O^{10}$	2828,592
Zinn	Sn	735,294
Zinnchlorid	$Sn Cl^2$	1621,854
Zinnchlorür	$Sn Cl^3$	1178,674



Additional material from *Die Fabrikation des Papiers, in Sonderheit des auf der Maschine gefertigten, nebst gründlicher Auseinandersetzung der in ihr vorkomm. chem. Prozesse u. Anweisung z. Prüfung d. angewandten Materialien,*
ISBN 978-3-662-32412-7 is available at <http://extras.springer.com>

