

Badische Landesbibliothek Karlsruhe

Digitale Sammlung der Badischen Landesbibliothek Karlsruhe

Der Maschinenbau

Redtenbacher, Ferdinand

Mannheim, 1863

Tabelle: C. Zusammengesetzte starre und tropfbar-flüssige Verbindungen

[urn:nbn:de:bsz:31-270981](https://nbn-resolving.org/urn:nbn:de:bsz:31-270981)

TABELLE C.

Zusammengesetzte starre und tropfbar-flüssige Verbindungen.

Verbindung.	Formel.	Atom-	Spezif.	Spezif.	Atom-	Aether	Dichte
		gewicht.	Gewicht	Wärme.	volumen	einer	des
		q	s	℄	v	Dy- namide. ℄, q	Aethers. ℄, s
Kupferoxydul . .	Cu ₂ O	71·6	5·300	0·1173	13·51	7·683	0·6220
Bittererde	MgO	20·7	3·200	0·2439	6·468	5·049	0·7804
Bleioxyd	PbO	111·8	9·209	0·0509	12·140	5·691	0·4687
Magnet Eisen . . .	Fe ₃ O ₄	113·6	5·094	0·1641	22·300	19·062	0·3112
Alaunerde	Al ₂ O ₃	51·4	3·909	0·2173	13·148	11·169	0·8494
Chromoxyd	Cr ₂ O ₃	80·2	5·210	0·1796	15·393	14·404	0·9356
Eisenglanz	Fe ₂ O ₃	78·4	5·251	0·1669	14·930	13·085	0·8764
Kieselerde	SiO ₂	30·8	2·652	0·1913	11·613	5·892	0·5073
Titanoxyd	TiO ₂	40·5	3·826	0·1703	10·585	6·897	0·6515
Zinnstein	SnO ₂	75	6·960	0·0933	10·776	6·997	0·6493
Manganhyperoxyd	MnO ₂	43·6	4·940	0·1910	8·826	8·328	0·8435
Boraxsäure	B ₂ O ₃	34·8	1·830	0·2374	19·016	8·261	0·4344
Scheelsäure	WO ₃	119	5·274	0·0798	22·563	9·496	0·4209
Molybdänsäure . .	MoO ₃	72	3·460	0·1324	20·809	9·533	0·4580
Arsenige Säure . .	As ₂ O ₃	99·2	3·698	0·1279	26·824	12·687	0·4728
Antimonoxyd . . .	Sb ₂ O ₃	153	5·560	0·0901	27·518	13·785	0·5010
Antimonige Säure	Sb ₂ O ₄	161	6·525	0·0953	24·674	15·343	0·6219
Flussspath	CaF ₂	39·2	3·150	0·2082	12·444	8·164	0·6558
Halb-Chlorkupfer	Cu ₂ Cl	99	3·678	0·1383	26·916	13·692	0·5086
Halb-Chlorqueck-							
silber	Hg ₂ Cl	238·2	6·992	0·0520	34·067	12·386	0·3636
Chlor-Kalium . . .	KCl	74·6	1·915	0·1729	38·955	12·898	0·3310
Chlor-Natrium . . .	NaCl	58·6	2·078	0·2140	28·200	12·540	0·4447
Chlor-Silber	AgCl	143·5	5·501	0·0911	26·086	13·073	0·5012
Chlor-Barium . . .	BaCl	104	3·704	0·0896	28·077	9·318	0·3318
Chlor-Strontium . .	SrCl	79·4	2·803	0·1199	28·326	9·520	0·3360
Chlor-Calcium . . .	CaCl	55·9	2·040	0·1642	27·402	9·179	0·3350
Chlor-Blei	PbCl	139·2	5·802	0·0664	23·991	9·243	0·3852
Chlor-Quecksilber	HgCl	136·8	5·403	0·0689	25·319	9·425	0·3723
Brom-Kalium	KBr	117·6	2·415	0·1132	48·662	13·312	0·2734
Brom-Blei	PbBr	182·2	6·630	0·0533	27·481	9·711	0·3533

Verbindung.	Formel.	Atom- gewicht.	Spezif. Gewicht	Spezif. Wärme.	Atom- volumen	Aether einer Dy- namide.	Dichte des Aethers.
		q	s	G ₁	v	G ₁ q	G ₁ s
Halb - Jodqueck- silber	Hg ₂ J	328·8	7·644	0·0395	43·014	12·987	0·3018
Jod-Kalium . . .	K J	165·2	2·908	0·0819	56·808	13·530	0·2381
Jod-Silber	Ag J	234·1	5·026	0·0616	46·577	14·420	0·3096
Jod-Blei	Pb J	229·8	6·021	0·0427	38·166	9·812	0·2571
Einf. Jodqueck- silber	Hg J	227·4	6·200	0·0420	36·677	9·551	0·2604
Halb - Schwefel- kupfer	Cu ₂ S	79·6	5·977	0·1212	13·318	9·647	0·7244
Schwefelzink . .	Zn S	48·2	3·923	0·1230	12·286	5·929	0·4826
Einf. Schwefelzinn	Sn S	75	4·852	0·0836	15·457	6·270	0·4057
Schwefelblei . . .	Pb S	119·8	7·505	0·0509	15·962	6·098	0·3821
Schwefelnickel . .	Ni S	45·6	5·200	0·1281	8·769	5·841	0·6661
Zinnober	Hg S	117·4	8·060	0·0480	14·565	6·017	0·3869
Schwefelsilber . .	Ag S	124·1	6·850	0·0746	18·117	9·258	0·5110
Schwefelwismuth	Bi ₂ S ₃	260·8	7·000	0·0600	37·260	15·648	0·4200
Schwefelkohlen- stoff	C S ₂	38	1·272	0·3290	29·874	12·502	0·4184
Wasserblei	Mo S ₂	80	4·690	0·1233	17·057	9·864	0·5783
Musivgold	Sn S ₂	91	4·425	0·1193	20·565	10·856	0·5279
Schwefelkies . . .	Fe S ₂	59·2	5·183	0·1301	11·421	7·702	0·6743
Realgar	As S ₂	107·2	3·544	0·1111	30·250	11·910	0·3937
Auripigment . . .	As S ₃	123·2	3·459	0·1132	35·617	13·946	0·3916
Dreifach. Schwe- felantimon . . .	Sb S ₃	177	4·334	0·0907	40·839	16·054	0·3931
Kohlensaures Kali	K O, C O ₂	69·2	2·264	0·2162	30·565	14·961	0·4894
Kohlensaures Na- tron	Na O, C O ₂	53·2	2·466	0·2727	21·573	14·508	0·6724
Witherit	Ba O, C O ₂	98·6	4·302	0·1104	22·919	10·885	0·4739
Strontianit	Sr O, C O ₂	74	3·624	0·1448	20·419	10·715	0·5247
Kalkspath	Ca O, C O ₂	50·5	2·721	0·2086	18·559	10·534	0·5675
Talgspath	Mg O, C O ₂	42·7	3·056	0·2220	13·972	9·479	0·6784
Bleispath	Pb O, C O ₂	133·8	6·428	0·0814	20·815	10·891	0·5232
Junkerit	Fe O, C O ₂	57·2	3·818	0·1934	19·981	11·062	0·7383

Verbindung.	Formel.	Atom-	Spezif.	Spezif.	Atom-	Aether	Dichte
		gewicht.	Gewicht	Wärme.	volumen	einer	des
		q	s	℄ ₁	v	Dy-	Aethers.
						namide.	
						℄ ₁ q	℄ ₁ s
Chromsaures Kali	KO, CrO_3	99.3	2.640	0.1850	37.614	18.370	0.3884
Zweif. chromsau- res Kali	$KO, 2CrO_3$	151.4	2.603	0.1894	58.164	28.675	0.4929
Schwefelsaures Kali	Oo, SO_3	87.2	2.623	0.1901	33.244	16.576	0.4987
Schwefelsaures Natron	NaO, SO_3	71.2	2.631	0.2311	27.061	16.454	0.6050
Schwerspath . . .	BaO, SO_3	116.1	4.200	0.1128	27.762	13.152	0.4738
Schwefelsaurer Strontian	SrO, SO_3	92.0	3.958	0.1428	23.244	13.138	0.5651
Schwefelsaurer Kalk	CaO, SO_3	68.5	2.927	0.1854	23.430	12.700	0.5427
Schwefelsaure Bit- tererde	MgO, SO_3	60.7	2.607	0.2216	23.284	13.451	0.5777
Schwefelsaures Bleioxyd	PbO, SO_3	151.8	6.169	0.0848	24.606	12.873	0.5230
Salpetersaures Kali	KO, NO_3	101.2	2.058	0.2387	49.174	24.156	0.4911
Salpetersaures Natron	NaO, NO_3	85.2	2.226	0.2782	38.274	23.703	0.6203
Salpetersaures Silberoxyd . . .	AgO, NO_3	107.1	4.355	0.1435	39.058	24.409	0.6248
Salpetersaurer Baryt	BaO, NO_3	130.6	3.185	0.1523	41.004	19.890	0.4850
Salpetersaurer Strontian	SrO, NO_3	106	2.810	0.1683	37.722	17.840	0.4729