Monatshefte für Chemie 108, 443-449 (1977)

Monatshefte für Chemie

© by Springer-Verlag 1977

Die Kristallstruktur der Verbindung Cd₂Ge₇O₁₆

Von

Edmund Plattner und Horst Völlenkle

Institut für Mineralogie, Kristallographie und Strukturchemie, Technische Universität Wien, Österreich

Mit 1 Abbildung

(Eingegangen am 28. September 1976)

The Crystal Structure of the Compound Cd₂Ge₇O₁₆

The crystal structure of $Cd_2Ge_7O_{16}$ has been determined by means of three-dimensional single-crystal data. A final *R*-value of 6.3% was obtained by least squares refinement based on 230 observed reflexions. The tetragonal unit cell $(P\bar{4}b2-D^{7}_{2d})$ with the lattice parameters a = 11.31 and c = 4.63 Å contains two formula units $Cd_2Ge_7O_{16}$. The compound is built up by [GeO₄]-tetrahedra and [GeO₆]-octahedra forming a three-dimensional framework with the Cd atoms located in the cavities. The average interatomic distances are found to be: Ge-O = 1.74 (tetrahedra), 1.89 (octahedra) and Cd-O = 2.36 Å.

Im Rahmen von kristallchemischen Untersuchungen an den wasserfreien Erdalkalitetragermanaten $CaGe_4O_9$ (t), $SrGe_4O_9$ und $BaGe_4O_9$ wurden enge strukturelle Beziehungen zu dem Mineral Benitoit, $BaTi[Si_3O_9]$, einem Cyclosilicat, festgestellt¹. Die Strukturaufklärung der Verbindung $Cd_2Ge_7O_{16}^2$, die bisher in der Literatur^{1, 3} als "CdGe_4O₉" beschrieben wurde, ist unter dem Gesichtspunkt einer möglichen Strukturverwandtschaft mit diesen Germanaten von besonderem Interesse.

Experimenteller Teil

Als Ausgangssubstanzen zur Herstellung der Verbindung Cd₂Ge₇O₁₆ dienten CdCO₃ (reinst, Merck) und GeO₂ (99,999%, Quarzform, Loba-Chemie), die im molaren Verhältnis 1:4 bei 1000 °C durch Festkörperreaktion die gewünschte Verbindung liefern. Einkristalle konnten aus einem bei 1200 °C erschmolzenen und bei 800 °C getemperten Ansatz, der zusätzlich etwas Li₂CO₃ (reinst, Merck) enthielt, gewonnen werden. Ein Kristall mit den Abmessungen $0,05 \times 0,05 \times 0,18$ mm wurde für die Aufnahmen isoliert und auf einer Präzessions-Kamera um [001] justiert. Die Auswertung der Aufnahmen ergab folgende Gitterparameter für die tetragonale Elementarzelle:

a = 11,31 und c = 4,63 Å.

Die Elementarzelle enthält zwei Formeleinheiten $Cd_2Ge_7O_{16}$ ($\rho_{pykn} = 5,60$ und $\rho_{r\delta} = 5,54 \text{ g} \cdot \text{cm}^{-3}$).

Zur Messung der Intensitäten wurden integrierte Weissenberg-Aufnahmen der nullten bis 4. Schichtlinie (CuK α -Strahlung, [001]-Achse) angefertigt. Die einzige gefundene Auslöschung, 0kl nur mit k = 2n, ist mit der beobachteten Laue-Symmetrie 4/mmm für die Raumgruppen P $\overline{4}$ b2, P 4 bm und P 4/mbm charakteristisch. Insgesamt konnten 230 unabhängige Reflexe der asymmetrischen Einheit des reziproken Gitters erfaßt werden; das sind 72% der in diesem Bereich möglichen Reflexe. Die photometrisch bestimmten Intensitätswerte der Reflexe wurden nach einer für den verwendeten Röntgenfilm ermittelten Schwärzungskurve umgerechnet und mit Lorentz- und Polarisations- sowie Absorptionsfaktoren für zylindrische Kristalle korrigiert. Zur Charakterisierung der Verbindung Cd₂Ger₇O₁₆ ist in Tab. 1 die Auswertung eines Debyeogramms wiedergegeben.

Bestimmung und Verfeinerung der Kristallstruktur

Ausgangspunkt der strukturellen Überlegungen zur Erstellung eines Strukturmodells waren die von $Wittmann^1$ auf Grund von kristallchemischen Untersuchungen festgestellten strukturellen Beziehungen zwischen den Erdalkalitetragermanaten CaGe₄O₉ (t), SrGe₄O₉ und BaGe₄O₉ und dem Mineral Benitoit, BaTi[Si₃O₉].

Danach weisen die im Benitoit in Symmetrieebenen mit z = 1/4und 3/4 liegenden [Si₃O₉]-Baugruppen eine Verdrehung von etwa 35° gegeneinander auf, die in den Erdalkalitetragermanaten aufgehoben ist und die Halbierung der c-Achse zur Folge hat. Zugleich führt die niedrigere Eigensymmetrie der [Ge₃O₉]-Ringe in den Erdalkalitetragermanaten zu einer Vergrößerung der Zelle in der *a*-Richtung. Im Benitoit verläuft die Verknüpfung der [Si₃O₉]-Ringe über die oktaedrisch koordinierten Ti-Atome; in den Erdalkalitetragermanaten werden die analogen [Ge₃O₉]-Baugruppen über die Ecken von [GeO₆]-Oktaedern verbunden. Die dabei auftretende eindimensional unendliche Verknüpfung von isolierten [GeO₆]-Oktaedern über jeweils drei [GeO₄]-Tetraeder besitzt eine charakteristische Periodizität von etwa 4,7 Å, die mit dem Wert der c-Achse von Cd₂Ge₇O₁₆ auffallend gut übereinstimmt (4,63 Å).

Es wurden daher Strukturmodelle mit der genannten Gruppierung erstellt, von denen das richtige Modell in der Raumgruppe $P\bar{4}b2$ mit rein geometrisch abgeleiteten Parametern bereits einen *R*-Wert von 20% erreichte.

Eine dreidimensionale *Fourier*-Synthese führte zu einer genaueren Lokalisierung der einzelnen Atomlagen und die anschließende Rechnung mit den neuen Strukturfaktoren zu einem verbesserten R-Wert von 12,5%. Die Verfeinerung der Struktur mit Hilfe der Methode der klein-

hkl	$\sin^2 \Theta \cdot 10^3$ ber.	$\sin^2 \Theta \cdot 10^3$ beob.	Int. ber.	Int. beob.
110	0.9	0.2	96	mat
110	9,0	9,0	20	mst
200	10,0	10,0	<i>э</i>	8
210	23,2	23,3	Z	SS
111	37,0	37,1	20	mst
201	46,3	46,4	26	mst
211	51,0	51,0	13	m
320	60,4	60,6	3	s
221	64,9	65,2	4	s
311	74,2	719	ן100	eet
400	74,3∫	14,2	7 }	550
410	79,0	79,3	25	\mathbf{mst}
330	83,6	83,9	21	\mathbf{mst}
321	88,1	88,4	21	\mathbf{mst}
420	92,9	93,1	3	s
401	102,1	102,3	17	m
411	106,7	106,8	4	s
002	110,9)		12)	
331	111.3	110,9	5}	m
421	120.6	120.9	5	\mathbf{ms}
431	143.9	144.2	2	SS
511	148.5)	,_	21	
440	148,7	148,7	$\begin{bmatrix} -\\ 3 \end{bmatrix}$	\mathbf{ms}
521	$162,5^{'}$	162,8	$5^{'}$	\mathbf{ms}
600	167.3	167.7	5	\mathbf{ms}
441	176,4	177.0	2	ss
402	185.2	185.2	6	\mathbf{ms}
412	189.9	189.9	15	m
332	194.5)		19)	
601	195.0	194,8	3	\mathbf{mst}
422	203.8	204.0	5	ms
630	209.1	209.6	4	s
621	213.6	214.0	15	m

Tabelle 1. Auswertung einer Pulveraufnahme von $Cd_2Ge_7O_{16}$ bis $\sin^2 \Theta = 0.214$ (CuK α -Strahlung)

sten Quadrate unter Verwendung des Gewichtsschemas nach $Hughes^4$ und Berücksichtigung isotroper Temperaturkoeffizienten für jede Atomlage reduzierte den *R*-Wert auf 6,3%.

Tab. 2 enthält die Atomparameter und die Temperaturkoeffizienten für $Cd_2Ge_7O_{16}$. Tab. 3 gibt die beobachteten und die berechneten Strukturamplituden wieder.

Diskussion der Kristallstruktur

Die Verbindung $Cd_2Ge_7O_{16}$ stellt ein Gerüstgermanat dar, das aus $[GeO_4]$ -Tetraedern und $[GeO_6]$ -Oktaedern aufgebaut ist und als

Tabelle 2.AtomparameterundTemperaturkoeffizientenfür $Cd_2Ge_7O_{16}$;Werte in Klammern geben die Standardabweichungen der letzten Stellen an
(Raumgruppe $P\overline{4}b2-D_{2d}^7$)

Atom	Punktlage	x	y	z	В
Cd	4 (g)	0,1624(4)	0,6624 (4)	0	1,7 (1)
Ge (1)	2 (d)	0	0,5	0,5	0,9 (1)
Ge (2)	4 (g)	0,3645(4)	0,8645(4)	0	0,6(1)
Ge (3)	8 (i)	0,0707(2)	0,1856(2)	0,5100(16)	0,6(1)
O (1)	8 (i)	0,003(2)	0,383(2)	0,744(6)	1,1(3)
O(2)	8 (i)	0,034(2)	0,277(2)	0,288(5)	0,8(4)
O (3)	8 (i)	0,174(2)	0,229(2)	0,769 (5)	0,8(3)
O (4)	8 (i)	0,138(2)	0,062(2)	0,343 (6)	0,7(3)



Abb. 1. Darstellung der Kristallstruktur von Cd₂Ge₇O₁₆ als Polyedergerüst mit eingezeichneten Cd-Atomlagen

 $Cd_2[Ge_2^{[6]}(Ge_4^{[4]}O_{12})(Ge^{[4]}O_4)]$ formuliert werden kann. Die von sechs Sauerstoffatomen koordinierten Cd-Atome besetzen Lücken des Gerüstes (Abb. 1).

Aus dem dreidimensionalen $[Ge_7O_{16}]$ -Bauverband kann in Richtung [001] ein kettenförmiges Strukturelement abgeleitet werden, das durch Wiederholung von einem $[GeO_6]$ -Oktaeder und drei $[GeO_4]$ -Tetraedern

16
Cd2Ge7O1
für
Strukturamplituden
berechnete
nnd
Be obachtete
Tabelle 3.

$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	ьк⊥ г о	653 78	753 78	853 33	953 58	1053 1101	1153 26	663 118 1	863 44	963 54	10 6 3 32	773 86	873 35	10 7 3 52	883 67	404 78	6 0 4 126 1	114 64	214 34	4 1 4 124 1	7 1 4 126 1	8 1 4 41	914 40	1014 33	3 2 4 51	4 2 4 65	5 2 4 51	624 63			434 43	63.4 69	7 3 4 105 1	934 53	10 3 4 59	4 4 4 95	7 4 4 85	944 64	554 84	754 49	
7 6 1 7 6 7 <th7< th=""> <th7< th=""> <th7< th=""> <th7< th=""></th7<></th7<></th7<></th7<>	Fo Fc	54 59	69 68	47 47	16 16	26 22	150 159	36 39	23 23	42 44	77 80	167 167	56 66	121 114	121 011	38 4 0	59 65	52 60	175 183	70 65	63 57	87 85	100 99	33 38	52 52	126 118	45 37	60 63 08			21 34 16	16 88	65 64	85 78	45 42	31 30	62 55	64 59	68 16	68 66	11 CB
	h k 1	772	872	972	10 7 2	11 7 2	882	982	992	10 9 2	203	F 0 F	603	803	10 0 J	12 0 3	113	213	313	413	613	613	E 1 01	12 1 3	223	323	4 2 3		 		10 2 3	1 3 3	433	733	5 2 6	10 3 3	6 4 3	543	643	843	
Fo Fo<	r, r _c	33 35	186 185	42 35	160 157	104 94	48 46	55 54	BO 81	52 61	47 40	123 114	98 86	98 86	76 76	100 99	35 35	272 300	63 58	31 32	91 85	118 117	50 47	80 77	61 61	39 42	175 173	54 FC	75 17 177 917		81 80	31 32	169 164	73 73	49 45	37 31	75 81	54 56	56 59	36 28	6.7 6.0
To To <thto< th=""> To To To<!--</td--><td>4 4</td><td>112</td><td>412</td><td>612</td><td>7 1 2</td><td>812</td><td>10 1 2</td><td>11 1 2</td><td>12 1 2</td><td>13 1 2</td><td>322</td><td>4 2 2</td><td>522</td><td>622</td><td>10 2 2</td><td>11 2 2</td><td>13 2 2</td><td>332</td><td>4 3 2</td><td>532</td><td>632</td><td>732</td><td>932</td><td>10 3 2</td><td>11 3 2</td><td>12 3 2</td><td>4 4 2</td><td>6 4 2</td><td></td><td></td><td>11 4 2</td><td>12 4 2</td><td>552</td><td>752</td><td>852</td><td>10 5 2</td><td>11 5 2</td><td>662</td><td>762</td><td>862</td><td>-</td></thto<>	4 4	112	412	612	7 1 2	812	10 1 2	11 1 2	12 1 2	13 1 2	322	4 2 2	522	622	10 2 2	11 2 2	13 2 2	332	4 3 2	532	632	732	932	10 3 2	11 3 2	12 3 2	4 4 2	6 4 2			11 4 2	12 4 2	552	752	852	10 5 2	11 5 2	662	762	862	-
Fo Fo<	Fo Fc	38 33	104 109	97 106	64 57	43 42	95 93	68 82	47 43	104 105	77 84	102 106	116 123	103 99	112 105	6E E I	16 16	97 92	117 108	96 96	75 77	135 141	38 40	45 48	158 163	38 40	55 52	43 42 11 12			64	46 51	54 59	76 74	46 47	60 60	40 32	45 50	160 163	148 155	
Γ_0 Γ_a Λ Λ Γ_a Γ	1 X 4	10 2 1	1321	1 5 5	1 6 4	631	731	931	10 3 1	13 3 1	1 + +	541	641	841	1 7 6	1 4 1	13 4 1	551	651	751	951	10 5 1	12 5 1	13 5 1	661	861	961	1 9 01	1 2 7	871	1 7 01	171	12 7 1	881	181	166	1 6 01	202	402	602	• • •
7 7 7 7 7 7 7 1	یں د	9 46	3 132	9 76	7 52	1 58	1 39	5 51	1	ę	69 6	4	64	1 110	1 92	7	5 173	8 38	0 65	7 65	1 153	3 192	3 123	1 144	5 137	5 5	13/	276	69	20	611 1	46	111 /	49	67	75	138	78	95	197	157
7 7 7 7 132 42 1 1 2 133 5 1 2 2 134 5 5 5 5 135 5 5 5 5 134 5 5 5 5 139 190 190 190 190 139 207 5 5 5 139 207 5 5 5 14 203 5 5 5 5 137 5 5 5 5 5 144 113 105 5 5 5 144 113 105 11 105 11 155 11 105 11 105 11 156 200 11 11 105 11 156 200 11 105 11 10 157	н к 1 – н	340	550 13	750 7	850 4	150 5	350 3	760 5	860 5	1 096	0 6 0	160 🐇	260 6	770 10	870 9.	170 4	8 8 0 16	180	0 6 6	.9 060	201 13	101 18	601 11	801 15	14:	101		1 1 52 a	4 1 1 8	5 1 1 5	9 1.1 124	6 L L SC	11 110	211 50	411 70	221 74	321 146	4 Z 1 87	521 82	521 195	7 2 1 5 5
	۳. ۳	1	142	200	56	50 1	76 1	61	28	207	34 1	1 061	51 1	11	51	49 1	56	62 1	48	23 1	63	77	63	Q 1	1 2	38 J	6	1	20	36	48	37	-T	80 1	19 1	65	51	• 1	58		26
	°.	32	061	192	9	53	87	51	69	184	6E	198	41	83	47	2	5	60	51	Ħ	65	75	2	5		7		9	239 2	37	49	145 1	196 2	14	121 1	69	140 1	Ş	57	136 1	128 1

Die Kristallstruktur der Verbindung Cd₂Ge₇O₁₆

447

entsteht und die Formel $[Ge^{[6]}(Ge^{[4]}O_4)_3]$ aufweist. Die Verknüpfung von zwei derartigen kettenförmigen Strukturelementen über ein gemeinsames $[GeO_4]$ -Tetraeder pro Periode führt zu einem umfassenderen

Tabelle 4. Interatomare Abstände (in Å) und Winkel (in Grad) für $Cd_2Ge_7O_{16}$; die Standardabweichung für die Abstände beträgt 0,02 Å, für die Winkel etwa 0,9°

[Ge $(1) - O_4$]-T	etraeder	r			
Ge (1)-0 (1)	1,74	$(4 \times)$	O (1)Ge (1)-O (1)	117,0	$(2 \times)$
	,	· · ·		112,7	$(2\times)$
				99,2	$(2\times)$
[Ge (2)-O ₆]-O	ktaeder				
Ge (2)—O (1)	1,92	(2 imes)	O (1)Ge (2)-O (1)	102,4	
-O (2)	1,85	$(2\times)$		85,9	$(2 \times)$
—O (3)	1,92	$(2 \times)$	-0 (2)	89,7	$(2\times)$
			—O (3)	85, 4	$(2 \times)$
Mittelwert	1,89		—O (3)	172,2	$(2\times)$
			O(2)Ge (2) O (2)	173,0	
			-O(3)	91,9	$(2 \times)$
			-0(3)	93,2	$(2\times)$
			O (3)-Ge (2)-O (3)	86,9	
[Ge (3)O₄]-T	etraeder	•			
Ge (3) —O (2)	1,72		O (2)Ge (3)-O (3)	121,0	
-0(3)	1,75		—O (4)	104,4	
O (4)	1,77		—O (4)	106,2	
O (4)	1,73		O (3)—Ge (3)—O (4)	103,5	
			—O (4)	113,5	
Mittelwert	1,74		O (4)—Ge (3)—O (4)	107,1	
[CdO ₆]-Polyede	ər				
Cd-0 (1)	2,28	(2 imes)	O (1)—Cd—O (1)	84,3	
—O (2)	2,55	$(2\times)$	O (2)	63,8	$(2 \times)$
O (3)	2,26	$(2 \times)$	O (2)	79,0	$(2 \times)$
			—O (3)	120,0	(2 imes)
Mittelwert	2,36		—O (3)	134,7	$(2 \times)$
			O (2)CdO (2)	129,5	• •
			—O (3)	82,8	(2 imes)
			—O (3)	144,8	$(2\times)$
			O (3)CdO (3)	71,4	

Bauverband einer Art Doppelkette, die durch die vierzähligen Drehinversionsachsen wiederholt wird und unter Ausbildung von $[Ge_4^{[4]}O_{12}]$ -Ringen ein dreidimensionales Netzwerk bildet.

Die Beschreibung der Kristallstruktur der Verbindung $Cd_2Ge_7O_{16}$ mit diesem kettenförmigen Strukturelement ermöglicht den einfachen Nachweis der strukturellen Beziehungen zu den Erdalkalitetragermanaten und dem Benitoit. In den Erdalkalitetragermanaten wird das kettenförmige Strukturelement [Ge^[6](Ge^[4]O₄)₃] mit der Eigensymmetrie 32 direkt unter Ausbildung von tetraedrischen [Ge₃^[4]O₉]-Ringen vernetzt. Der Benitoit hingegen ist aus [Ti^[6](Si^[4]O₄)₃]-Bauelementen mit der doppelten Periodizität (9.71 Å) und der Eigensymmetrie $\overline{6}$ aufgebaut.

Die berechneten interatomaren Bindungslängen und Bindungswinkel sind in Tab. 4 zusammengestellt.

Die Mittelwerte der Bindungslängen (Tab. 4) stimmen mit den aus anderen Strukturen bekannten Werten gut überein, z. B. $Ge^{[6]}-O = 1,887^5$, $Ge^{[4]}-O = 1,746^5$ und Cd $-O = 2,346^6$.

Die Rechenarbeiten wurden am EDV-Zentrum der Technischen Universität Wien durchgeführt, wofür wir bestens danken.

Der Oesterreichischen Nationalbank und der Hochschuljubiläumsstiftung der Stadt Wien sind wir für die finanzielle Unterstützung bei der Anschaffung wissenschaftlicher Geräte zu Dank verpflichtet.

Literatur

- ¹ A. Wittmann, Fortschr. Miner. 43, 230 (1966).
- ² E. Plattner, Dissertation, Technische Hochschule Wien, 1974.
- ³ H. Lange, Techn.-wiss. Abh. Osram Ges. 8, 33 (1963).
- ⁴ International Tables for X-Ray Crystallography, Vol. 2. Birmingham: The Kynoch Press. 1962.
- ⁵ H. Völlenkle, A. Wittmann und H. Nowotny, Mh. Chem. 102, 361 (1971).
- ⁶ International Tables for X-Ray Crystallography, Vol. 3. Birmingham: The Kynoch Press. 1962.

Korrespondenz und Sonderdrucke:

Dr. E. Plattner Institut für Mineralogie, Kristallographie und Strukturchemie Technische Universität Wien Getreidemarkt 9 A-1060 Wien Österreich