Die Struktur von K₂Pd₃S₄ und Rb₂Pd₃S₄

J. HUSTER UND W. BRONGER

Institut für Anorganische Chemie der Technischen Hochschule Aachen, 51 Aachen, Templergraben 55 (B.R.D.)

Received December 18, 1973

The structure of $K_2Pd_3S_4$ is a stacking variation of the layer structure detected in monoclinic $Cs_2Pd_3S_4$, and orthorhombic $Cs_2Pt_3S_4$. The unit cell is orthorhombic: $a = 10,65_2$ Å, $b = 25,61_4$ Å, $c = 6,09_5$ Å; z = 8; space group *Fddd* (No. 70).

Rb₂Pd₃S₄ exists in two modifications. One structure type is isotypic with the orthorhombic K₂Pd₃S₄ and has the unit cell parameters: $a = 10,71_5$ Å, $b = 26,62_3$ Å, $c = 6,11_4$ Å. The other is isotypic with the monoclinic Cs₂Pd₃S₄ and has the unit cell parameters: $a = 6,22_4$ Å, $b = 13,32_0$ Å, $c = 6,11_7$ Å, $\beta = 120,58^\circ$; z = 2; space group C2/m (No. 12).

The series of the alkalithiopalladates is compared with the -platinate series.

Einleitung

Die Synthese der Alkalithioplatinate(II) und -thiopalladate(II) der Zusammensetzungen $A_2Pt_3S_4$ (A \doteq Cs oder Rb) (1) und $A_2Pd_3S_4$ (A \doteq Cs, Rb oder K) (2) gelingt durch Umsetzungen der Alkalicarbonate oder -sulfide, mit pulverförmigem Übergangsmetall und Schwefel bei 750–900°C in einer trockenen, sauerstoff freien Argon-oder Stickstoffatmosphäre. Wie wir inzwischen zeigen konnten, ist die Synthese der genannten Thiopalladate auch in einem trockenen Schwefelwasserstoffstrom bei 750–850°C möglich, wenn ein Überschuß von Alkalicarbonat mit Palladiumpulver eingesetzt wird.

Über die Struktur der Alkalithioplatinate $Cs_2Pt_3S_4$ und $Rb_2Pt_3S_4$ (1) sowie des Alkalithiopalladats $Cs_2Pd_3S_4$ (2) haben wir schon berichtet. Ihr sehr verwandter Aufbau läßt sich als Schichtenstrukter beschreiben, in der Schwefelübergangsmetall - Schwefel - Schicht pakete durch Alkalimetalldoppelschichten voneinander getrennt sind. Die Übergangsmetallatome besitzen planare Schwefelumgebungen, die über Seiten zweidimensional verknüpft sind.

Verwandte Strukturen sind auch für $K_2Pd_3S_4$ und $Rb_2Pd_3S_4$ zu erwarten, doch Copyright © 1974 by Academic Press, Inc. All rights of reproduction in any form reserved. Printed in Great Britain zeigten die Pulverdiagramme, daß hier ein komplizierterer Aufbau vorliegt. Einkristalle konnten wir erst jetzt erhalten.

Experimentelles

Alle Pulveraufnahmen wurden mit der Guiniermethode nach Simon (4) (Cu $K\alpha_1$ -Strahlung) erstellt. Als Eichsubstanz diente α -Quarz. Die Einkristalluntersuchungen wurden mit Weißenberg- und Buergerdiagrammen (Mo $K\alpha$ -Strahlung) durchgeführt. Die untersuchten Einkristalle wurden unter Schutzgas in Markröhrchen eingeschmolzen. Zur Bestimmung der Atomanordnung und der Parameterwerte wurden die Intensitäten integrierter Filmaufnahmen photometrisch bestimmt.

Ergebnisse

 $K_2Pd_3S_4$ kristallisiert in zwei Modifikationen. Eine hexagonal indizierbare Modifikation mit $a = 6,11_7$ Å und $c = 25,57_5$ Å (Tabelle I) erhält man, wenn die Probe bei 850°C hergestellt wird. Ein Vergleich des Volumens der Elementarzelle mit dem Biltzschen (5) Molvolumen von $K_2Pd_3S_4$ zeigt, daß die Elementarzelle 4 Formeleinheiten enthält. Damit ergibt sich die röntgenoBEOBACHTETE UND BERECHNETE SIN^2 - θ -Werte von $K_2Pd_3S_4$ (Hexagonal)

103.cin2.0	h	103.cin2.0
10 ⁻ ·siii-0 ₀	חגו	$10^{-1} \text{SIII}^{-} \theta_c$
14,43	004	14,51
22,08	011	22,05
57,91	00 8	58,05
84,41	200	84,55
98,96	204	99,07
130,30	0012	130,61
142,34	208	142,60
214,93	2012	215,17
231,87	0016	232,20
253,33	220	253,66
267,89	224	268,17
316,75	0216	316,75
338,29	040	338,21
348,73	0119	348,58
363,02	0 0 20	362,81
384,64	2212	384,27
	1311	384,55
396,64	048	396,26
447,39	0 2 20	447,37
	142	447,54
468,78	0412	468,82
485,78	2216	485,86

graphische Dichte zu $4,21_2$ g cm⁻³. Einkristalle konnten aus diesen Präparaten nicht isoliert werden, so daß offen bleiben muß, ob die Symmetrie der Kristalle wirklich hexagonal ist.

Werden die Präparate dagegen bei 800°C hergestellt und mehrere Tage bei 730°C getempert, so entsteht eine rhombisch indizierbare Modifikation mit $a = 10,65_2$ Å, $b = 25,61_4$ Å, $c = 6,09_5$ Å (Tabelle II). Die röntgenographische Dichte beträgt $\varrho = 4,19_9$ g cm⁻³, wenn die Elementarzelle 8 Formeleinheiten enthält.

Eine Umwandlung der beiden Modifikationen ineinander gelang nicht.

Von der rhombischen Modifikation konnten Einkristalle isoliert werden. Weißenbergaufnahmen um [100] und Buergeraufnahmen entlang [010] und [001]—jeweils 0., 1. und 2. Schicht—ergaben die Auslöschungsgesetze, die zu der höchstsymmetrischen Raumgruppe Fddd (No. 70) führten.

Die Stöchiometrie der Verbindung und die relative Verdopplung der *b*-Achse gegenüber der von $Cs_2Pd_3S_4$ legten es nahe, daß beim $K_2Pd_3S_4$ eine ähnlich aufgebaute Schicht-

	ГA	BE	LL	Æ	П
--	----	----	----	---	---

BEOBACHTETE UND BERECHNETE SIN² θ -Werte von K₂Pd₃S₄ (Rhombisch)

$10^3 \cdot \sin^2 \theta_0$	h k l	$10^3 \cdot \sin^2 \theta_c$	$10^3 \cdot \sin^2 \theta_0$	hkl	$10^3 \cdot \sin^2 \theta_c$	
14,50	0 4 0	14,47	150,86	4 2 2	151,17	
22,05	1 1 1	22,10	154,50	0 10 2	154,31	
24,44	2 2 0	24,53		5 3 1	154,84	
29,26	1 3 1	29,34	156,77	1 3 3	157,10	
43,87	1 5 1	43,81	169,28	5 5 1	169,31	
53,31	2 6 0	53,47	171,64	1 5 3	171,57	
57,91	080	57,88	180,01	4 6 2	180,10	
63,84	3 1 1	63,94	214,57	2 12 2	215,02	
83,54	4 0 0	83,67	220,84	6 60	220,80	
84,56	2 0 2	84,80	231,72	0160	231,50	
85,48	3 5 1	85,64	235,19	373	235,11	
96,52	0 6 2	96,44	252,42	6 0 2	252,13	
97,97	4 4 0	98.14	255,77	0 0 4	255,53	
99,06	2 4 2	99,27	267,04	6 4 2	266,60	
107,18	371	107,34	269,90	044	270,00	
130,24	0 12 0	130,22	280,50	2 2 4	280,06	
136,29	3 9 1	136,28		7 3 1	280,34	
141,61	4 80	141,54	282,93	1 17 1	282,54	
142,64	282	142,67		5 3 3	282,60	
149,55	1 1 3	139,87				

struktur vorliegt, in der vier Schichtpakete aufeinanderfolgen.

Mit Hilfe von Pattersonprojektionen wurde ein erstes Strukturmodell abgeleitet, für das in der Raumgruppe Fddd die Aufstellung gewählt wurde, bei der sich eines der Symmetriezentren im Ursprung befindet. Nach Abschluß der Verfeinerung der Parameterwerte mit der Methode der kleinsten Fehlerquadrate und Differentialsynthesen ergaben sich für K₂Pd₃S₄ folgende Parameterwerte¹: Pd₁ in (8*a*), Pd₁₁ in (16*f*) mit y = 0,375; K in (16*f*) mit y = 0,702; S in (32*h*) mit x = 0,291; y = 0,065; z = 0,125.

Für die Zuverlässigkeitsfaktoren R ergaben sich folgende Werte: hk0: 0,04; hk1: 0,14;hk2: 0,07; h0/: 0,03; h1/: 0,11; h2/: 0,07;0k/: 0,06; 1k/: 0,08; 2k/: 0,06.

Es wurden keine Korrekturen zur Absorption und Extinktion angebracht. Dies dürfte auch der Grund dafür sein, daß für die spezifischen isotropen Temperaturfaktoren B[Å²] bei einigen Schichten Werte um Null gefunden wurden.

Als Atomabstände ergaben sich [Å]:

Pd-Pd: 3,05(2x); 3,07(4x)Pd-K: 3,63(2x); 3,65(4x)K-S: 3,40(2x): 3,55(4x); 3,58(2x)S-S (senkrecht zur *b*-Achse): 3,53(4x); 3,54(2x)S-S (parallel zur *b*-Achse): 3,06Pd-S: 2,34; 2,34.

Die Struktur von $K_2Pd_3S_4$ (Abb. 1) ist eine Stapelvariante der schon bekannten Schichtenstrukturen von $Cs_2Pd_3S_4$ und Cs_2 -Pt₃S₄. Diese sind aus zwei Schichtpaketen aufgebaut, während beim $K_2Pd_3S_4$ vier Schichtpakete aufeinanderfolgen. Die Schichtpakete sind senkrecht zur jeweiligen *b*-Achse angeordnet.

Ein Schichtpaket besteht aus einer Palladiumschicht, über und unter der je eine Schwefelschicht so angeordnet ist, daß die Palladiumatome eine planare Schwefelkoordination

¹ A table of observed and calculated structure factors has been deposited with NAPS. This Document No. was not available at press time but may, however, be obtained by contacting the Editorial Office.



ABB. 1. Elementarzelle von K₂Pd₃S₄.

erhalten. In den Palladium- und den Schwefelschichten entstehen dadurch sechseckige Aussparungen, die den Raum für die Alkalimetalle ergeben, die wieder in Schichten angeordnet sind. Faßt man die in Richtung der *b*-Achse eng benachbarten Schwefel- und Alkalimetallschichten als in einer Ebene liegend auf, so entsteht eine dichtest gepackte Ebene, in der die Schwefelsechsecke durch die Alkalimetallionen zentriert werden. Zwei dieser dichtest gepackten Ebenen liegen-durch eine Palladiumschicht getrennt-direkt übereinander und bilden so eine Doppelschicht AA.

Da die Struktur von $C_{s_2}Pd_3S_4$ bzw. $C_{s_2}Pt_3$ -S₄ aus zwei Schichtpaketen aufgebaut wird, gilt die Stapelfolge AABB. Beim $K_2Pd_3S_4$ dagegen findet man die Abfolge AABBCCDD.

Abbildungen 2a und 2b zeigen die Übereinanderlagerung der Stapelabfolge AABB und CCDD. Sie zeigen beide das Stapelprinzip, das bei den Strukturen von $Cs_2Pd_3S_4$ bzw. $Cs_2Pt_3S_4$ gefunden wurde. Eine Doppelschicht ist in diesen Abbildungen als eine Schicht eingezeichnet. Zur Vereinfachung wurden die Schwefelsechsecke als regelmäßig angenommen und die Pd- bzw. Pt-Atome nicht eingezeichnet. Die mit vollem Strich gezeichneten Ebenen befinden sich jeweils unter den gestrichelt gezeichneten. Abb. 2c zeigt die Über-



ABB. 2a. Stapelabfolge AABB.



ABB. 2c. Stapelabfolge AABBCCDD (siehe Text).

lagerung der Abb. 2a und 2b und damit die Stapelabfolge AABBCCDD, wie sie beim $K_2Pd_3S_4$ gefunden wurde. Diese Stapelfolge läßt sich wie folgt beschreiben: Auf die unterste Doppelschicht AA wird die nächste so gepackt, daßzwei Zentren ihrer Sechsecke also die Alkalimetallionen—auf zwei gegenüberliegende Seitenmitten des darunterliegenden



ABB. 2b. Stapelabfolge CCDD.

Schwefelsechsecks zu liegen kommen. Die Packung der beiden folgenden Schichten erfolgt so, daß die beiden verbleibenden äquivalenten Lagepositionen im Sinne einer "Rechtsschraube" eingenommen werden.

Nach Bestimmung der Strukturen von $Cs_2Pd_3S_4$ und $K_2Pd_3S_4$ konnte das Guinierdiagramm von $Rb_2Pd_3S_4$ indiziert werden. Danach tritt $Rb_2Pd_3S_4$ in zwei Modifikationen auf, von denen die eine im $Cs_2Pd_3S_4$ -, die andere im $K_2Pd_3S_4$ -Typ kristallisiert. Die Guinierfilme mehrerer Reaktionsprodukte zeigten stets die Reflexe beider Modifikationen, die in wechselnden Mengenverhältnissen anfielen. Es gelang nicht, eine der beiden Modifikationen rein darzustellen.

Mit den Mittelwerten der $\sin^2 \theta$ -Werte von vier Guinierfilmen wurden über Ausgleichsrechnungen die Gitterkonstanten für beide Modifikationen bestimmt (Tabelle III und IV).

Rb₂Pd₃S₄ (monoklin) $a = 6,22_4$ Å, $b = 13,32_0$ Å, $c = 6,11_7$ Å, $\beta = 120,58^0$. Rb₂Pd₃S₄ (rhombisch) $a = 10,71_5$ Å, $b = 26,62_3$ Å, $c = 6,11_4$ Å.

Einkristalle konnten bisher von keiner der beiden Modifikationen erhalten werden. Doch gelang es, einen Kristall der monoklinen Modifikation zu isolieren, der die schon vom

TABELLE III

$10^3 \cdot \sin^2 \theta_0$	hkl	$10^3 \cdot \sin^2 \theta_c$	$10^3 \cdot \sin^2 \theta_0$	h k l	$10^3 \cdot \sin^2 \theta_c$
13,53	020	13,38	205,78	0 2 3	205,94
24,04	11 0	24,01		0 6 2	205,96
	11-1	24,01	214,32	080	214,01
34,76	021	34,77	216,06	3 3 0	216,07
50,72	130	50,76		3 3 - 3	216,08
	13-1	50,76	235,16	081	235,40
53,49	040	53,50	245,33	4 0 - 2	245,05
61,28	20-1	61,26	254,04	202	253,81
66,75	11 1	66,80		2 0 - 4	253,83
	11-2	66,80	258,48	4 2 - 2	258,42
74,71	22-1	74,64	267,30	222	267,19
	04 1	74,90		2 2 - 4	267,21
82,60	20 0	82,65	270,29	350	269,57
	20-2	82,66		3 5 - 3	269,58
85,48	002	85,58	291,60	190	291,52
93,51	13 1	93,55		1 9 - 1	291,52
	13-2	93,55	296,83	280	296,66
95,94	220	96,03		2 8 - 2	296,67
	22-2	96,04	298,79	082	299,59
98,95	022	98,96	300,63	3 3 1	301,64
114,64	24-1	114,76		3 3 - 4	301,67
120,46	060	120,38	307,69	133	307,50
136,16	24 0	136,16		1 3 4	307,51
	24-2	136,16	330,80	400	330,62
139,05	042	139,08		4 0-4	330,64
142,15	061	141,77	334,79	191	334,31
147,10	151	147,05		1 9 - 2	334,31
	15-2	147,05		010 0	334,39
160,28	221	160,21	344,58	420	343,99
	22-3	160,23		4 2 - 4	344,02
173,34	33-1	173,28	356,20	024	355,70
	33-2	173,29		0101	355,78
179,14	132	179,13	374,62	262	374,19
	13-3	179,14		2 6 - 4	374,21
203,15	26 0	203,03			
	26-2	203,04			

BEOBACHTETE UND BERECHNETE SIN² θ -Werte von Rb₂Pd₃S₄ (Monoklin)

 $Cs_2Pd_3S_4$ her bekannte Verzwillingung nach (100) zeigte. Zusätzlich war an die monokline Zwillingsebene noch ein rhombischer Kristall vom $K_2Pd_3S_4$ -Typ mit seiner *bc*-Ebene aufgewachsen. Von der Metrik der beiden Modifikationen her, scheint dies möglich. Beide Nebenkristalle konnten nur auf stark überbelichteten Aufnahmen wahrgenommen werden. Daher konnten die Intensitäten des Hauptkristalls trotz der Störung benutzt werden. Differentialsynthesen, denen der Cs₂-Pd₃S₄-Strukturtyp (C2/m; z = 2) als Modell zugrunde lag, konvergierten sofort.²

 2 A table of observed and calculated structure factors has been deposited with NAPS. This Document No. was not available at press time but may, however, be obtained by contacting the Editorial Office.

TABELLE IV

BEOBACHTETE UND BERECHNETE $\sin^2\theta$ -Werte von $Rb_2Pd_3S_4$ (Rhombisch)

$10^3 \cdot \sin^2 \theta_0$	h k l	$10^3 \cdot \sin^2 \theta_c$	$10^3 \cdot \sin^2 \theta_0$	hk l	$10^3 \cdot \sin^2 \theta_c$
13,53	040	13,39	210,15	3 5 3	210,29
24,04	2 2 0	24,02	213,64	591	212,86
28,63	1 3 1	28,57	214,32	0160	214,29
41,98	1 5 1	41,97	216,06	660	216,17
50,72	2 6 0	50,80	230,54	373	230,38
53,49	080	53,57	249,41	6 0 2	249,52
63,06	3 1 1	63,22	254,04	0 0 4	253,97
66,75	0 2 2	66,84	263,03	642	262,92
82,60	4 0 0	82,68		1 17 1	262,95
84,08	2 0 2	84,16	267,30	044	267,36
89,36	191	88,84	270,29	6 10 0	269,74
93,51	0 6 2	93,63	291,60	2 18 0	291,88
95,94	4 4 0	96,07	296,83	4 16 0	296,97
97,45	2 4 2	97,56	298,79	2 16 2	298,45
103,25	3 7 1	103,40	304,72	264	304,77
120,46	0 12 0	120,54	323,18	1 19 1	323,22
136,16	4 8 0	136,25	330,80	8 0 0	330,72
137,70	2 8 2	137,73	334,79	0 18 2	334,70
147,10	0 10 2	147,20		0 20 0	334,82
165,76	5 5 1	165,99	344,58	8 4 0	344,12
176,05	4 6 2	176,31	349,73	4 4 4	350,04
203,15	4 12 0	203,22	369,91	6 12 2	370,06
204,72	2 1 2 2	204,70	374,62	0124	374,51

Für Rb₂Pd₃S₄ ergaben sich folgende Parameterwerte: Pd₁ in (2b), Pd₁₁ in (2c), Pd₁₁₁ in (2d); Rb in (4g) mit y = 0,159; S in (8j) mit x = 0,166; y = 0,384; z = 0,336.

Für die Zuverlässigkeitsfaktoren R ergaben sich folgende Werte: hk0: 0,08; h01: 0,08;0k1: 0,07. Es wurden keine Korrekturen zur Absorption und Extinktion angebracht.

Als Atomabstände ergaben sich [Å]:

Pd-Pd: 3,06(2x); 3,06(2x); 3,11(2x)Pd-Rb: 3,76(2x); 3,72(2x); 3,72(2x)Rb-S: 3,48(2x); 3,54(2x); 3,62(2x); 3,64(2x)S-S (senkrecht zur *b*-Achse): 3,54(2x); 3,54(2x); 3,54(2x); 3,54(2x); 3,54(2x); 3-S(2x)S-S (parallel zur *b*-Achse): 3,09Rb-Rb: 3,95; 4,24.

Diskussion

Betrachtet man die bisher bekannten Verbindungen der Alkalithioplatinate und -palladate, so fällt die Stöchiometrieänderung der Platinate bei der Rubidiumverbindung auf:

$$\begin{array}{rll} Cs_2Pt_3S_4 & Cs_2Pd_3S_4 \\ Rb_2Pt_3S_4 & Rb_2Pd_3S_4 \\ Rb_2PtS_2 (6) \\ K_2PtS_2 (6) & K_2Pd_3S_4 \end{array}$$

Es stellt sich die Frage nach den möglichen Gründen für die Stöchiometrieänderung bei den Platinaten.

Tabelle V zeigt die röntgenographisch gefundenen Molvolumina und die aus den binären Komponenten—entsprechend der Stöchiometrie—berechneten Werte. Die Kontraktionen *bzw.* Dilatationen sind in Prozent angegeben.

Den berechneten Werten liegen folgende Molvolumina [cm³] zugrunde: PtS: 22,12; PdS: 20,56; K₂S: 60,80; Rb₂S: 67,42; Cs₂S: 79 (geschätzter Wert).

Die Werte der Tabelle V zeigen, daß bei den Platinaten beim $Cs_2Pt_3S_4$ noch eine Kontrak-

TABELLE V

VERGLEICH DER MOLVOLUMINA CM³

	Röntg. Wert	Berechnet aus den binären Komponenten	%
$Cs_2Pt_3S_4$	142,11	145,36	-2,29
Rb ₂ Pt ₃ S₄	138,72	133,78	+3,56
Rb ₂ PtS ₂	79,31	89,54	-12,90
K ₂ PtS ₂	71,72	82,92	-15,62
Cs₂Pd₃S₄	140,64	140,68	0,03
$Rb_2Pd_3S_4$ (mon.)	131,47	129,10	+1,80
Rb ₂ Pd ₃ S ₄ (rhomb.)	131,20	129,10	+1,68
K₂Pd₃S₄	125,20	122,48	+2,17

tion, beim $Rb_2Pt_3S_4$ aber schon eine relativ große Dilatation zu beobachten ist. Die Dilatation ist besonders groß, wenn man die Konkurrenzphase Rb_2PtS_2 in die Betrachtung mit einbezieht. Bei den Palladaten dagegen beobachtet man—abgesehen vom $Cs_2Pd_3S_4$ nur relativ geringe Dilatationen, die darüber hinaus noch unter dem Wert bleiben, der für $Rb_2Pt_3S_4$ beobachtet wird. Diese Beobachtungen scheinen einen Hinweis für das Auftreten der Phasen Rb_2PtS_2 und K_2PtS_2 zu geben, die bei den Palladaten nicht beobachtet wurden.

Eine Abstandsbetrachtung führt zu dem gleichen Ergebnis. Die Übergangsmetallabstände und die damit-durch die planare

Koordination-direkt verknüpften Schwefel-Schwefel-Abstände in den Schwefelschichten sind bei den Platinaten Cs₂Pt₃S₄ und Rb₂Pt₃S₄ größer als bei den entsprechenden Palladaten. Darüberhinaus ändern sich diese Abstände beim Übergang von der Cäsium- zur Rubidiumverbindung nahezu nicht. In der Reihe der Palladate beobachtet man dagegen von der Cäsium- zur Kaliumverbindung eine Abnahme dieser Abstände. Diese Abstandsverkürzung verläuft gleichsinnig mit der Abnahme der Ionenradien der Alkalimetalle vom Cäsium zum Kalium. Diese Beobachtung könnte daher ein Grund für den Erhalt der Stöchiometrie A₂Pd₃S₄ bis zur Kaliumverbindung sein.

Keine dieser Überlegungen gibt allerdings einen Hinweis darauf, warum bei den Alkalimetallthiopalladaten Stapelvarianten der Schichtenstrukturen beobachtet werden, deren Existenz von der Art des Alkalimetalls bestimmt zu sein scheint.

Literatur

- O. GÜNTHER UND W. BRONGER, J. Less-Common Metals 31, 255 (1973).
- W. BRONGER, J. EYCK, W. RÜDORFF, UND A. STÖSSEL, Z. Anorg. Allg. Chem. 375, 1 (1970).
- 3. W. BRONGER UND J. HUSTER, J. Less-Common Metals 23, 67 (1971).
- 4. A. SIMON, J. Appl. Cryst. 3, 11 (1970).
- 5. W. BILTZ, "Raumchemie der festen Stoffe," Verlag Leopold Voss, Leipzig (1934).
- W. BRONGER UND O. GÜNTHER, J. Less-Common Metals 27, 73 (1972).