

## Röntgenographische Untersuchungen im Dreistoff V—P—C

Von

H. Boller

Aus dem Institut für physikalische Chemie der Universität Wien, Österreich

Mit 2 Abbildungen

(Eingegangen am 15. März 1972)

### *X-Ray Investigation in the Ternary System V—P—C*

The phase equilibria in the ternary system V—P—C are investigated at 1000 °C. A new vanadium phosphide,  $V_4P_3$ , has been identified (Nb<sub>4</sub>As<sub>3</sub>-type, space group Cmc<sub>2</sub>m,  $a = 3.261$ ,  $b = 13.23$ ,  $c = 17.30$  Å). Five ternary phases have been found: Besides  $V_3PC_{1-x}$  (filled up Re<sub>3</sub>B-type) and  $V_2PC$  (H-phase) already described, there are the phases  $V_{5+x}P_3C_{1-x}$  (filled up D8<sub>3</sub>-type), orthorhombic  $V_{\sim 6}P_3C_{1-x}$ , and  $V_4P_2C$ . The crystal structure of  $V_4P_2C$  has been determined (space group P $\bar{6}$ 2m,  $a = 9.567$ ,  $c = 3.166$  Å).  $V_4P_2C$  represents a new structure type, which can be described as a dense packing of trigonal prismatic and octahedral building elements.

Es wird die Aufteilung der Phasenfelder bei 1000 °C im Dreistoff V—P—C ermittelt. Ein neues Vanadinphosphid  $V_4P_3$  mit Nb<sub>4</sub>As<sub>3</sub>-Typ (Raumgruppe Cmc<sub>2</sub>m,  $a = 3,261$ ,  $b = 13,23$ ,  $c = 17,30$  Å) wird sichergestellt. Im Dreistoff existieren neben den bereits beschriebenen Kristallarten  $V_3PC_{1-x}$  (aufgefüllter Re<sub>3</sub>B-Typ) und  $V_2PC$  (H-Phase) noch die Phasen  $V_{5+x}P_3C_{1-x}$  (aufgefüllter D8<sub>3</sub>-Typ), das orthorhombische  $V_{\sim 6}P_3C_{1-x}$  und  $V_4P_2C$ . Die Kristallstruktur von  $V_4P_2C$  wird ermittelt (Raumgruppe P $\bar{6}$ 2m,  $a = 9,567$ ,  $c = 3,166$  Å).  $V_4P_2C$  repräsentiert einen neuen Strukturtyp, der als dichte Packung trigonal prismatischer und oktaedrischer Bauelemente aufgefaßt werden kann.

### Einleitung

Die Untersuchung des Dreistoffes V—As—C, über die bereits früher berichtet worden war<sup>1, 2</sup>, bewies die Existenz dreier ternärer Phasen und führte auch zur Auffindung einiger neuer binärer Vanadinarsenide. Es war daher von Interesse, das analoge System V—P—C eingehender zu untersuchen, zumal die Existenz von zwei Komplexcarbiden,  $V_3PC^3$  und  $V_2PC^4$ , bereits sichergestellt war. Auch hatte sich bei den orientierenden Versuchen bald herausgestellt, daß sowohl das Randsystem

V—P wie auch der Dreistoff selbst wesentlich komplizierter sind, als auf Grund der bisherigen Kenntnisse angenommen werden konnte.

Der Aufbau des Randsystems V—C ist ziemlich gut bekannt<sup>5</sup>. Kristallechemische Daten über den Zweistoff V—P sind kürzlich von *Lundström*<sup>6</sup> zusammengestellt worden. Danach sind die Phasen  $V_3P$ ,  $V_{12}P_7$ , VP und  $VP_2$  beschrieben. Über eine Einkristalluntersuchung an  $V_{12}P_7$  berichteten vor kurzem *Olofson* und *Ganglberger*<sup>7</sup>. Im Zweistoff P—C scheint es bei hoher Temperatur keine stabilen Verbindungen zu geben.

### Experimenteller Teil

Folgende Ausgangskomponenten wurden eingesetzt: Vanadinpulver (Fa. Starck), roter Phosphor (Fa. Merck) und Reaktorgraphit.

Die Herstellung der Proben erfolgte wie üblich durch mehrtägiges Sintern der pulverförmigen Komponenten in Quarzampullen bei 1000 °C. Eine zweite Homogenisierungsglühung (48 Stdn.) erwies sich als zur Gleichgewichtseinstellung unbedingt notwendig.

Die röntgenographische Identifizierung geschah durch Pulver- (Film- und Diffraktometer-) bzw. Einkristallaufnahmen.

#### Das System V—P

Die bisher beschriebenen Phasen  $V_3P$ ,  $V_{12}P_7$  und VP konnten bestätigt werden. Darüber hinaus wurden zwei weitere Kristallarten beobachtet:  $V_4P_3$  und  $V_{\sim 2,4}P$ . Dagegen ist  $VP_2$  offensichtlich bei dieser Temperatur nicht mehr stabil.

*Die Phase  $V_4P_3$* : Das linienreiche Pulverdiagramm dieser bei etwa 57 At% Vanadin rein auftretenden Phase zeigt eine gewisse Ähnlichkeit mit jenem von  $V_4As_3$ , dessen Struktur erst kürzlich aufgeklärt worden ist<sup>8</sup>. Es gelang auch, eine Diffraktometeraufnahme von  $V_4P_3$  analog zu  $V_4As_3$  zu indizieren. Die Gitterparameter der orthorhombischen Elementarzelle (Raumgruppe  $Cmcm-D_{2h}^{17}$ ) sind:

$$a = 3,261 \text{ \AA}, b = 13,23 \text{ \AA}, c = 17,30 \text{ \AA}.$$

Die Gegenüberstellung der beobachteten und berechneten Pulverintensitäten (Tab. 1) macht die Isotypie der beiden Phasen sehr wahrscheinlich. Die Rechnung wurde mit den für  $V_4As_3$  bestimmten Atomparametern durchgeführt.

#### Der Dreistoff V—P—C

Wie Abb. 1 erkennen läßt, treten fünf ternäre Kristallarten auf: Neben den schon früher beschriebenen Phasen  $V_3PC_{1-x}$  (aufgefüllter  $Re_3B$ -Typ)<sup>3</sup> und  $V_2PC$  (H-Phase)<sup>4</sup> bestehen noch die Phasen  $V_{5+x}P_3C_{1-x}$ ,  $V_4P_2C$  und ein weiteres relativ kohlenstoffarmes Komplexcarbid, X, mit der ungefähren Zusammensetzung  $V_6P_3C_{0,6}$ .

Tabelle 1. Auswertung einer Diffraktometeraufnahme von  $V_4P_3$  und Intensitätsberechnung (CuK $\alpha$ -Strahlung)

$(hkl)$	$10^4 \cdot \sin^2 \vartheta$		Intensität	
	beob.	ber.	beob.	ber.
(023)	315	314	s	2
(004)		317		
(024)	—	453	—	0
(040)	546	543	ms	4
(041)	—	563	—	0
(110)	—	592	—	0
(111)	616	612	mst	29
(042)		622		
(025)	629	631	m	8
(112)	670	671	ss	0
(006)	—	714	—	0
(043)	—	721	—	0
(113)	775	770	ms	6
(026)	851	849	m	14
(044)	865	860	ms	3
(130)		863		
(131)	886	883	m	16
(114)	912	909	ms	8
(132)	928	943	m*	2
(045)	1040	1038	s	3
(133)		1042		
(115)	1088	1087	st	76
(027)	1105	1107	ms	1
(134)	1182	1180	sst	100
(060)	1221	1221	s	1
(061)	1240	1241	s	3
(046)	1257	1256	m	13
(008)	1269	1269	m <sup>+</sup>	17
(062)	1303	1301	mst	40
(116)	—	1306	—	0
(135)	1360	1359	ms	13
(063)	1403	1400	st <sup>+</sup> *	14
(028)		1404		
(150)		1406		
(151)	1430	1426	mst	63
(152)	1487	1485	s	3
(047)	1520	1514	ms	1
(064)	1543	1538	ms	8
(117)	1561	1563	s	2
(136)	1581	1577	m	24
(153)		1584		
(065)	1724	1717	m <sup>-</sup>	13
(154)		1723		
(029)	1744	1741	ms	10
(048)	1813	1811	s	1

Fortsetzung (Tabelle 1)

(hkl)	$10^4 \cdot \sin^2 \vartheta$		Intensität	
	beob.	ber.	beob.	ber.
(137)	1834	1835	st	52
(118)	—	1861	—	0
(155)	1905	1901	s	2
(066)	—	1935	—	0
(00.10)	1980	1982	s	1
(02.10) } (156) }	2116	2118}	ms	6
(138) }		2120}		
(149) }	2148	2132}	ms	2
(080) }		2148}		
(081) }	2180	2171}	s*	6
(067)		2191}		
(119)	—	2192	—	0
(170) }	2232	2198}	st	0
(200) }		2220}		
(171) }	2250	2232}	s	1
(082)		2240}		
(172)	2298	2299	s	1
(202)	—	2311	—	0
(083)	2353	2349	m	5

\* Koinzidenz mit VP.

Ein charakteristisches Merkmal dieses Dreistoffes ist das Gleichgewicht VP—C, das die metallarme Hälfte des Systems, die keine Verbindungen enthält, abschneidet. Im analogen Dreistoff V—As—C existiert diese Konnode nicht. Die Phasenfelder der vanadinarmen Seite des Systems werden dort vielmehr von der H-Phase mit beherrscht. Diesem Sachverhalt entspricht eine geringere relative Stabilität der H-Phase V<sub>2</sub>PC, die sich auch darin äußert, daß diese Kristallart nur schwierig homogen zu erhalten ist.

Es sei noch erwähnt, daß V<sub>2</sub>C hier immer in der hexagonalen Form erhalten wurde. Das ζ-Carbid trat nicht auf.

Die Phase V<sub>5+x</sub>P<sub>3</sub>C<sub>1-x</sub>: Diese Phase kristallisiert im aufgefüllten Mn<sub>5</sub>Si<sub>3</sub>(D8<sub>8</sub>)-Typ. Das Pulverdiagramm ist völlig analog dem von V<sub>5</sub>P<sub>3</sub>N<sub>1-x</sub><sup>4</sup>, weshalb auf seine Wiedergabe verzichtet wird. Die Gitterparameter zeigen einen interessanten Verlauf im homogenen Bereich: Mit abnehmendem Kohlenstoffgehalt und gegen die vanadinreiche Seite hin nehmen diese Parameter zu. Die Werte variieren zwischen:  $a = 6,88 \text{ \AA}$ ,  $c = 4,77 \text{ \AA}$  (kohlenstoffreich) und  $a = 6,94 \text{ \AA}$ ,  $c = 4,82 \text{ \AA}$  (kohlenstoffarm, vanadinreich). Diese Volumvergrößerung von etwa 3% spricht für einen zusätzlichen Vanadineinbau. Der phänomenologische Sachverhalt kann in erster Näherung durch die Formel V<sub>5+x</sub>P<sub>3</sub>C<sub>1-x</sub> wiedergegeben

werden. Mit dieser Schreibweise soll jedoch keine Substitution C—V an den Oktaederplätzen ausgedrückt werden, die wegen des Radienunterschiedes wenig wahrscheinlich ist. Das wahre Substitutionsschema ist sicher komplizierter (etwa eine parallele Substitution C—P und P—V).

Die Phase X: Eine im wesentlichen aus dieser Phase bestehende Probe wurde im Hochfrequenzofen vorsichtig niedergeschmolzen. Auf

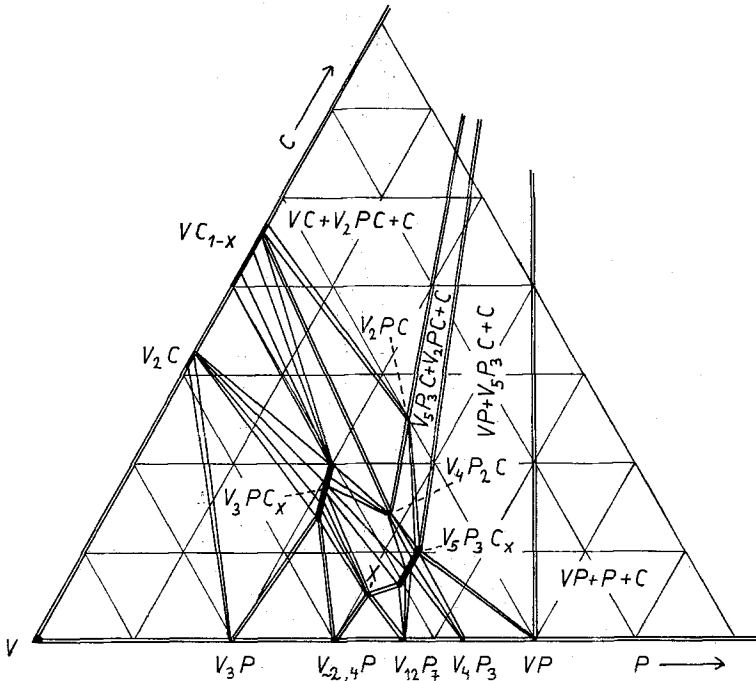


Abb. 1. Die Phasenfeldaufteilung im Dreistoff V—P—C bei etwa 1000 °C

diese Weise gelang es, nadelförmige Einkristalle zu erhalten. *DK*- und *Weissenberg*-aufnahmen um die Längsachse dieser Kristalle ergaben folgende orthorhombische Elementarzelle:

$$a = 17,12 \text{ \AA}, b = 3,218 \text{ \AA}, c = 13,04 \text{ \AA}.$$

Die systematischen Auslöschungen: (*hkl*) nur mit  $h = 2n$  führen auf die wahrscheinlichen Raumgruppen  $D_{2d}^2$ ,  $C_{2v}^2$ ,  $C_{2v}^4$  und  $D_{2h}^5$ .

Die Phase  $V_4P_2C$ : Versuche, Einkristalle dieses neuen Komplexcarbides herzustellen, führten nicht zum Erfolg, da die Phase bei Temperaturen über 1100 °C nicht mehr stabil ist. Es gelang jedoch, das Pulverdiagramm mit der hexagonalen Zelle:

$$a = 9,567 \text{ \AA}, b = 3,166 \text{ \AA}, c/a = 0,331$$

Tabelle 2. Auswertung einer Diffraktometeraufnahme von  $V_4P_2C$  und Intensitätsberechnung (CuK $\alpha$ -Strahlung)

$(hkl)$	$10^4 \cdot \sin^2 \vartheta$		Intensität	
	beob.	ber.	beob.	ber.
(0001)	592	592	2	1,6
(12 $\bar{3}$ 0)	606	605	5	3,9
(10 $\bar{1}$ 1)	678	677	4	3,2
(30 $\bar{3}$ 0)	—	778	—	0,2
(11 $\bar{2}$ 1)	851	850	2	2,3
(20 $\bar{2}$ 1)	938	937	12	12
(2 $\bar{2}$ 40)	1034	1037	4	3,1
(1 $\bar{3}$ 40)	1125	1124	33	31
(1 $\bar{2}$ 31)	1198	1196	100	100
(30 $\bar{3}$ 1)	1371	1369	7	6,4
(40 $\bar{4}$ 0)	1386	1383	32	30
(2 $\bar{2}$ 41)	1634	1629	26	{ 17,3
(2 $\bar{3}$ 50)		1642		{ 4,7
(1 $\bar{3}$ 41)	1716	1714	7	6,3
(14 $\bar{5}$ 0)	1819	1815	2	2,5
(40 $\bar{4}$ 1)	—	1975	—	0,0
(50 $\bar{5}$ 0)	2164	2161	4	4,3
(2 $\bar{3}$ 51)	2235	2233	6	5,3
(3 $\bar{3}$ 60)	2334	2334	7	6,1
(00 $\bar{0}$ 2)	2367	2364	19	14
(14 $\bar{5}$ 1)	2408	2406	5	4,5
(24 $\bar{6}$ 0)	—	2420	—	0,3
(10 $\bar{1}$ 2)	—	2454	—	0,0
(11 $\bar{2}$ 2)	—	2627	—	0,0
(15 $\bar{6}$ 0)	2681	2679	2	1,9
(20 $\bar{2}$ 2)	—	2713	—	0,0
(50 $\bar{5}$ 1)	2755	2752	1	0,6
(3 $\bar{3}$ 61)	2925	2925	14	11,2
(1 $\bar{2}$ 32)	2970	2969	0,5	0,6
(24 $\bar{6}$ 1)	3012	3011	7	5,5
(60 $\bar{6}$ 0)	3113	3111	2	1,7
(30 $\bar{3}$ 2)	—	3145	—	0,0
(3470)	3200	3198	5	3,8
(15 $\bar{6}$ 1)	3272	3270	2	1,7
(2570)	—	3371	—	0,3
(2242)	3402	3401	1	0,9
(1342)	3488	3487	13	8,3
(60 $\bar{6}$ 1)	3704	3703	11	{ 7,1
(1670)		3716		{ 1,9
(4042)	3749	3747	14	10,2
(3471)	3790	3789	3	1,9
(2571)	3964	3962	1	1,0
(2352)	4009	4010	2	1,9
(4480)	4146	4149	2	1,6
(4152)	4178	4179	1	1,3

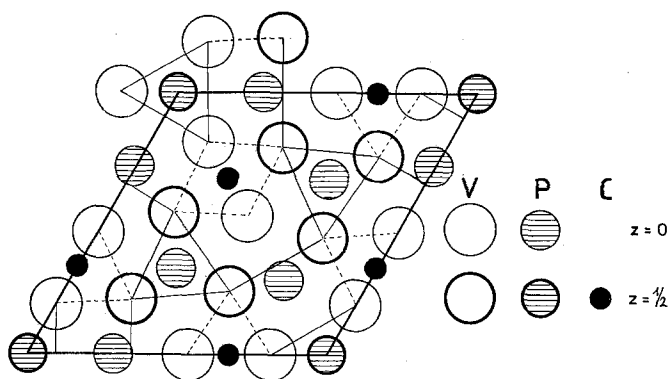
Tabelle 2 (Fortsetzung)

$(hkl)$	$10^4 \cdot \sin^2 \vartheta$		Intensität	
	beob.	ber.	beob.	ber.
(7070)	4235	4235	3	0,0
(3580)				3,1
(1671)	4308	4307	5	4,7
(2680)	—	4494	—	0,7
(5052)	4527	4525	2	2,1
(3362)	4698	4697	4	3,6
(4481)	—	4740	—	0,5
(4262)	—	4784	—	0,2
(7071)	4826	4826	3	0,7
(3581)				1,6
(1780)	4926	4926	4	3,6
(1562)	5044	5043	2	1,4
(2681)	5087	5085	6	5,4
(4590)	5271	5271	1	0,9
(0003)	—	5318	—	0,1
(1013)	—	5404	—	0,1
(3690)	—	5445	—	0,1
(6062)	5475	5476	2	1,5
(1781)	—	5518	—	0,5
(8080)	—	5531	—	0,0
(3472)	5564	5562	3	3,0
(1123)	—	5586	—	0,1
(2043)	5671	5673	0,5	0,5
(2572)	5737	5738	0,5	0,3
(2790)	5790	5791	0,5	0,8
(4591)	5863	5863	4	3,9
(1233)	5925	5925	7	7,2
(3691)	—	6037	—	0,4
(1672)	6083	6081	2	1,9
(3033)	6105	6105	1	0,7
(8081)	—	6123	—	0,0
(1890)	—	6309	—	0,6
(2243)	6355	6357	2	2,0
(2791)	6381	6382	4	3,0
(3143)	—	6451	0,5	0,8
(55100)	—	6482	—	0,2
(4482)	6512	6513	2	1,9
(46100)	—	6569	—	0,2
(7072)	6600	6600	4	0,1
(5382)				3,9
(4043)	—	6710	—	0,0
(37100)	6827	6828	1	1,4
(2682)	6862	6862	1	1,0
(1891)	6899	6900	3	3,2
(2353)	6961	6960	1	1,2
(9090)	7000	7001	2	2,3

Tabelle 2 (Fortsetzung)

$(hki\bar{l})$	$10^4 \cdot \sin^2 \vartheta$		Intensität	
	beob.	ber.	beob.	ber.
$(55\bar{1}0\bar{1})$	7074	7074	2	2,0
$(41\bar{5}3)$	7141	7142	1	1,1
$(46\bar{1}0\bar{1})$	7162	7161	1	2,1
$(28\bar{1}00)$	—	7260	—	0,3
$(71\bar{9}2)$	7288	7291	6	5,8
$(37\bar{1}0\bar{1})$	7418	7419	5	5,3

zu indizieren. Systematische Auslöschungen wurden nicht beobachtet. Wegen der kurzen  $c$ -Achse und der analogen Abfolge der Intensitäten von  $(hki0)$ - und  $(hki2)$ - bzw.  $(hki1)$ - und  $(hki3)$ -Reflexen kann angenom-

Abb. 2. Die Kristallstruktur von  $V_4P_2C$ , projiziert auf die  $x$ — $y$ -Ebene

men werden, daß alle Atome in  $z = 0$  und  $z = \frac{1}{2}$  liegen. Außerdem ist auf Grund der kristallchemischen Regelmäßigkeiten von Übergangsmetallphosphiden und Komplexcarbiden zu erwarten, daß sich der Phosphor in überwiegend trigonal prismatischer, der Kohlenstoff hingegen in oktaedrischer Vanadiumumgebung befinden. Mit der pyknometrisch bestimmten Dichte von  $5,48 \text{ g/cm}^3$  sind drei Formeleinheiten  $V_4P_2C$  je Elementarzelle vereinbar.

Mit Hilfe dieser Annahmen konnte ein Strukturmodell für  $V_4P_2C$  in der Raumgruppe  $P\bar{6}2m-D_{3h}^3$  erstellt werden, das die diffraktometrisch gemessenen Pulverintensitäten gut wiedergibt (Tab. 2). Die kristallographischen Daten von  $V_4P_2C$  sind in Tab. 3 zusammengestellt. Die interatomaren Abstände entsprechen den Erwartungswerten (mittlere Abstände V—P:  $2,4$  und V—C:  $2,0 \text{ \AA}$ ).



Tabelle 3. Atomparameter von  $V_4P_2C$ 

Raumgruppe: $P\bar{6}2m - D_{3h}^3$	
6 $V_I$	in Punktlage 6 k): $x = 0,21, y = 0,45$
3 $V_{II}$	in Punktlage 3 f): $x = 0,53$
3 $V_{III}$	in Punktlage 3 f): $x = 0,81$
3 $P_I$	in Punktlage 3 f): $x = 0,285$
2 $P_{II}$	in Punktlage 2 c);
1 $P_{III}$	in Punktlage 1 b);
3 C	in Punktlage 3 g): $x = 0,33$

Die Kristallstruktur von  $V_4P_2C$  (Abb. 2) stellt einen neuen Strukturtyp dar, in dem ähnlich wie in  $V_3PC$  oder  $V_2PC$  die für Übergangsmetallphosphide und -carbide charakteristischen Bauprinzipien vereinigt sind. Neben stehenden und liegenden, von Phosphoratomen zentrierten trigonalen Vanadinprismen und der oktaedrischen  $[V_6C]$ -Konfiguration findet man auch einen innen zentrierten, verzerrten Vanadinwürfel, wie er in vielen übergangsmetallreicheren Phosphiden und Arseniden beobachtet wird. Diese hier angeführten Gruppierungen sind freilich nicht als selbständige Bauelemente aufzufassen, sondern vielmehr als Bruchstücke einer kondensierten Struktur, wie das ja allgemein für solche Phasen charakteristisch ist.

### Literatur

- <sup>1</sup> H. Boller und H. Nowotny, *Mh. Chem.* **97**, 1053 (1966).
- <sup>2</sup> H. Boller und H. Nowotny, *Mh. Chem.* **98**, 2127 (1967).
- <sup>3</sup> H. Boller und H. Nowotny, *Mh. Chem.* **99**, 721 (1968).
- <sup>4</sup> H. Boller und H. Nowotny, *Mh. Chem.* **99**, 672 (1968).
- <sup>5</sup> E. Rudy, St. Windisch und C. E. Brukl, *Planseeber. Pulvermet.* **16**, 1 (1968).
- <sup>6</sup> T. Lundström, *Ark. Kemi* **31**, 227 (1969).
- <sup>7</sup> O. Olojson und E. Ganglberger, *Acta Chem. Scand.* **24**, 2389 (1970).
- <sup>8</sup> K. Yvon und H. Boller, *Mh. Chem.* **103**, 1643 (1972).