Zeitschrift für Kristallographie, Bd. 141, S. 145-150 (1975)

Zur Kristallstruktur von 4PbO · PbSO₄

Von K. SAHL

Institut für Mineralogie der Ruhr-Universität, Bochum

(Eingegangen am 23. August 1972; in endgültiger Fassung am 16. Mai 1974)

Abstract

X-ray diffraction data from a disordered single crystal of $4 \text{PbO} \cdot \text{PbSO}_4$ was used to determine the structural principle of this compound.

Auszug

Durch Röntgenbeugung an einem fehlgeordneten Einkristall von 4 PbO \cdot PbSO₄ wurde das Strukturprinzip dieser Verbindung ermittelt.

Das Phasendiagramm des binären Systems PbO—PbSO₄ ist mehrfach, zuletzt von MARGULIS und KOPYLOV (1964) und von BILLHARDT (1968) untersucht worden. Neben den Randphasen PbO und PbSO₄ wurden die Verbindungen PbO \cdot PbSO₄, 2PbO \cdot PbSO₄ und 4PbO \cdot PbSO₄ gefunden (zwischen diesen Phasen wurde keine Mischkristallbildung beobachtet).

Von den im binären System auftretenden Verbindungen ist nur die Struktur von PbO · PbSO₄, als Mineral Lanarkit genannt, bestimmt worden (BINNIE, 1951; SAHL, 1970): [Pb₄O]-Tetraeder, über je zwei Kanten zu unendlichen Ketten parallel zur kristallographischen *b*-Achse verknüpft, werden über SO₄-Ionen verbunden. Es liegen demnach unendliche Polykationen der Formel [Pb₂O]²⁺₅₀ vor.

Die Gitterkonstanten der Verbindungen $2PbO \cdot PbSO_4$ und $4PbO \cdot PbSO_4$ (siehe Tab. 1) lassen erwarten, daß dort ähnliche strukturelle Elemente vorhanden sind. Dies sollte durch die Bestimmung der Struktur von $4PbO \cdot PbSO_4$ überprüft werden.

Wegen des inkongruenten Schmelzverhaltens von $4 \text{PbO} \cdot \text{PbSO}_4$ wurden Einkristalle aus Schmelzen im ternären System PbO--PbSiO₃--PbSO₄ nach der von BILLHARDT (1968) beschriebenen Methode hergestellt. Die Kristalle waren zu klein, um eine Einkristalluntersuchung mit Neutronenbeugung in Betracht zu ziehen.

Z. Kristallogr. Bd. 141, 1/2

	PbO (tetragonal) P4/nmm	${ m PbO} \cdot { m PbSO_4} \ C2/m$	$2 \operatorname{PbO} \cdot \operatorname{PbSO}_4 \\ P 2_1/m$
a	3,96 Å	13,769 Å	7,91 Å
\boldsymbol{b}		$5,698~{ m \AA}$	$5,80~{ m \AA}$
с	5,01 Å	7,079 Å	7,11 Å
eta		$115^\circ56'$	103°30'
	Leciejewicz (1961)	SAHL (1970)	Billhardt (1968)

Tabelle 1. Raumgruppen und Gitterkonstanten von PbO

Röntgenographische Untersuchung

1. Elementarzelle

 $4 \text{PbO} \cdot \text{PbSO}_4$ kristallisiert monoklin in der Raumgruppe $P2_1/c$ mit den in Tab. 1 angegebenen Gitterkonstanten und 8 Formeleinheiten $4 \text{PbO} \cdot \text{PbSO}_4$ pro Elementarzelle. Die gefundene Verdoppelung der Gitterkonstante *a* gegenüber den Angaben von BILLHARDT (1968) und KUZEL (1973) entspricht den Beobachtungen von BODE und Voss (1959) und ergibt sich eindeutig aus dem Auftreten sehr schwacher Überstrukturreflexe auf Präzessionsaufnahmen (die relative Intensität dieser Überstrukturreflexe schwankt von Kristall zu Kristall).

KUZEL (1973) hat größere Einkristalle von $4 \text{PbO} \cdot \text{PbSO}_4$ hydrothermal hergestellt. An einigen dieser Kristalle, die Prof. H.-J. KUZEL dankenswerterweise zur Verfügung gestellt hat, konnte auch mit lange belichteten Präzessionsaufnahmen keine Verdoppelung von *a* beobachtet werden.

Auf Grund dieser Ergebnisse muß angenommen werden, daß $4 \text{PbO} \cdot \text{PbSO}_4$ im allgemeinen keine geordneten Kristalle bildet. Der Ordungsgrad sollte mit zunehmender Intensität der Überstrukturreflexe steigen. Für die Strukturuntersuchung wurde ein Einkristall gewählt, bei welchem die Verdoppelung der *a*-Achse besonders deutlich zu beobachten war.

2. Strukturuntersuchung

Auf einem Vierkreis-Röntgen-Einkristalldiffraktometer (Hilger & Watts) wurden mit Mo-Strahlung dreidimensionale Röntgendaten erhalten und mit dem Programm DATAPH (COPPENS et al., 1965) auf Absorption korrigiert. Aus den Intensitäten der beobachteten Röntgeninterferenzen wurden in der üblichen Weise Strukturamplituden

$4 \operatorname{PbO} \cdot \operatorname{PbSO}_4 \\ P 2_1/c$	$4 \operatorname{PbO} \cdot \operatorname{PbSO}_4 \\ P 2_1/c$	$\begin{array}{c c} 4 \operatorname{PbO} \cdot \operatorname{PbSO}_4 \\ P & 2_1/c \end{array}$	$4 \mathrm{PbO} \cdot \mathrm{PbSO}_4$
14,50 Å	7,316 Å	7,3152 Å	$\begin{array}{c} 14,610 \text{ \AA} \ (\pm \ 0,004) \\ 11,703 \text{ \AA} \ (\pm \ 0,003) \\ 11,526 \text{ \AA} \ (\pm \ 0,003) \\ 91^{\circ} \ (\pm \ 0,02^{\circ}) \end{array}$
11,68 Å	11,666 Å	11,7138 Å	
11,53 Å	11,443 Å	11,5234 Å	
90,4°	90,82°	91,04°	
Bode und Voss	Billhardt	KUZEL (1973, aus	(diese Arbeit)
(1959)	(1968)	Pulverdaten)	

(tetragonal), PbO · PbSO₄, 2PbO · PbSO₄ und 4PbO · PbSO₄

 $|F_0|$ abgeleitet. Die Intensität aller Reflexe mit einem Index h = 2n + 1erwies sich als nicht deutlich von Null verschieden, so daß diese Reflexe nicht für die Strukturbestimmung verwendet werden konnten.

Es wurde versucht, die Struktur in der halben Elementarzelle (mit a = 7,305 Å und Z = 4) zu bestimmen. Hierzu wurden 2631 unabhängige Reflexe mit Index h = 2n verwendet (davon waren 1677 mit einer eindeutig von Null verschiedenen Intensität beobachtet worden). Eine dreidimensionale Patterson-Synthese ergab 24 mögliche Lagen für die 20 Bleiatome und für die Schwerpunkte der vier SO₄-Ionen in der halben Elementarzelle. Eine Unterscheidung zwischen Pb-Lagen und SO₄-Lagen war in der Patterson-Synthese nicht möglich.

Unter Annahme einer statistischen Verteilung der Pb-Atome und den SO_4 -Gruppen konnte die Struktur mit Fourier-Rechnungen nur bis zu einem *R*-Wert von 0,23 für alle 1677 Reflexe verfeinert werden (die entsprechenden Parameter sind in Tab. 2 angegeben). Die Fourier-Synthesen ergaben keinen Hinweis für eine geordnete Verteilung der Pb-Atome und der SO₄-Gruppen.

Tabelle 2. 4 PbO · PbSO4. Parameter der Pb- und SO4-Lagen nach Verfeinerungbis zu R = 0.23 (siehe Text)

Die Parameter beziehen sich auf die halbe Elementarzelle mit a' = a/2 und Z = 4 (vier Formeleinheiten $4 \text{ PbO} \cdot \text{PbSO}_4$)

x	y	z	$B_{ m isotr}$
0,189	0,240	0,637	1,3 Å ²
0,185	0,576	0,637	1,3
0,189	0,909	0,620	1,3
0,070	0,751	0,862	1,3
0,059	0,439	0,871	1,3
0,061	0,104	0,841	1,3

10*

K. SAHL



Fig. 1. Gitter des tetragonalen PbO, Projektion parallel [001]. Es sind nur die Lagen der Bleiatome eingezeichnet, die Parameter z in Richtung c sind für jede Atomreihe am rechten Rand angegeben



Fig.2. Struktur von PbO · PbSO₄, Projektion parallel [010]

Der unbefriedigende Verlauf der Strukturanalyse muß darauf zurückgeführt werden, daß der verwendete Einkristall nicht vollständig geordnet war, obwohl er schon Überstrukturreflexe zeigte.

148

Zur Kristallstruktur von 4 PbO \cdot PbSO₄



Fig.3. Teilgitter der Blei- und Schwefelatome von PbO \cdot PbSO₄, Projektion parallel [010]



O Pb- oder SO4-Lage

Fig.4. Gitter der Pb- und SO₄-Lagen in 4PbO · PbSO₄, Projektion parallel [001]. In einer Elementarzelle befinden sich jeweils zwei Lagen übereinander in Richtung c in den Höhen z und $z + \frac{1}{2}$ (der z-Parameter ist für jede Reihe am rechten Rand angegeben)

Gitter von 4PbO · PbSO₄

Die Fig. 1 bis 4 zeigen Ausschnitte aus den Strukturen von tetragonalem PbO (Fig. 1), von PbO \cdot PbSO₄ (Fig. 2 und 3) und von 4PbO \cdot PbSO₄. Die Anordnung der gefundenen Lagen in 4PbO \cdot PbSO₄

149

entspricht der prinzipiellen Anordnung der Pb-Atome im tetragonalen PbO mit Tetraedern, die über gemeinsame Kanten zu Ketten verknüpft sind. Die Ketten sind seitlich miteinander über Tetraederecken verbunden. Im 4PbO · PbSO₄ muß jede sechste Tetraederecke mit einer SO₄-Gruppe besetzt sein. Bei angenommener vollständiger Besetzung der Tetraederecken mit Bleiatomen berechnet sich der kürzeste Abstand Pb—Pb mit den Parametern aus Tab. 2 zu etwa 3,6 Å. Dies entspricht dem kürzesten Pb—Pb-Abstand in Lanarkit (SAHL, 1970). Der kürzeste Abstand Pb—Pb im tetragonalen PbO beträgt 3,71 Å (LECIEJEWICZ, 1961).

Fig. 2 zeigt eine Projektion der Struktur von PbO · PbSO₄ parallel [010]. Alle Atome, auch die Sauerstoffatome, sind eingezeichnet. In Fig. 3 hingegen ist lediglich der Tetraederverband eingezeichnet der sich nur aus den Blei- und Schwefelatomen ergibt. Ein Vergleich der Fig. 1, 3 und 4 zeigt deutlich die Verwandtschaft der Tetraederverbände in den Gittern von PbO (tetragonal), PbO · PbSO₄ und 4PbO · PbSO₄. Daß die Verzerrungen des Verbandes in PbO · PbSO₄ am größten sind, läßt sich darauf zurückführen, daß hier auch die relativ größte Anzahl von SO₄-Ionen eingebaut ist. Entsprechend liegen beim 4PbO · PbSO₄, die noch nicht untersucht wurde, sollte eine Zwischenstufe darstellen.

Literatur

- H. W. BILLHARDT (1968), Untersuchungen im System PbO-PbSiO₃-PbSO₄. Dissertation Karlsruhe.
- W. P. BINNIE (1951), The crystal structure of lanarkite, PbO · PbSO₄. Acta Crystallogr. 4, 471-472.
- H. BODE und E. Voss (1959), Basische Bleisulfate und deren Bildung bei der Herstellung von Elektroden für Bleiakkumulatoren. Electrochimica Acta 1, 318-325.
- P. COPPENS, L. LEISEROWITZ and D. RABINOVICH (1965), Calculation of absorption corrections for camera and diffractometer data. Acta Crystallogr. 18, 1035-1038.
- H.-J. KUZEL (1973), Hydrothermalsynthese basischer Bleisulfate. N. Jahrb. Miner., Monatsh., 110-116.
- J. LECIEJEWICZ (1961), On the crystal structure of tetragonal (red) PbO. Acta Crystallogr. 14, 1304–1305.
- E. V. MARGULIS and N. I. KOPYLOV (1964), The PbO-PbSO₄ system. J. Inorg. Chem. 9, 423-424. [Russisch].
- K. SAHL (1970), Zur Kristallstruktur von Lanarkit, Pb₂O(SO₄). Z. Kristallogr. 132, 99-117.