

Zeitschrift: Helvetica Physica Acta
Band: 48 (1975)
Heft: 4

Artikel: Zur Struktur von KO₂ in der Phase IV
Autor: Ziegler, M. / Meister, H.R. / Käenzig, W.
DOI: <https://doi.org/10.5169/seals-114685>

Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist die Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften auf E-Periodica. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Zeitschriften und ist nicht verantwortlich für deren Inhalte. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern beziehungsweise den externen Rechteinhabern. Das Veröffentlichen von Bildern in Print- und Online-Publikationen sowie auf Social Media-Kanälen oder Webseiten ist nur mit vorheriger Genehmigung der Rechteinhaber erlaubt. [Mehr erfahren](#)

Conditions d'utilisation

L'ETH Library est le fournisseur des revues numérisées. Elle ne détient aucun droit d'auteur sur les revues et n'est pas responsable de leur contenu. En règle générale, les droits sont détenus par les éditeurs ou les détenteurs de droits externes. La reproduction d'images dans des publications imprimées ou en ligne ainsi que sur des canaux de médias sociaux ou des sites web n'est autorisée qu'avec l'accord préalable des détenteurs des droits. [En savoir plus](#)

Terms of use

The ETH Library is the provider of the digitised journals. It does not own any copyrights to the journals and is not responsible for their content. The rights usually lie with the publishers or the external rights holders. Publishing images in print and online publications, as well as on social media channels or websites, is only permitted with the prior consent of the rights holders. [Find out more](#)

Download PDF: 30.01.2026

ETH-Bibliothek Zürich, E-Periodica, <https://www.e-periodica.ch>

Zur Struktur von KO₂ in der Phase IV

von M. Ziegler, H. R. Meister und W. Käenzig

Laboratorium für Festkörperphysik, Eidgenössische Technische Hochschule 8049 Zürich

Abstract. By means of x-ray diffraction by single crystals we studied the structure of phase IV (12 K < T < 196 K) of KO₂.

At room temperature the average structure of KO₂ is known to be the CaC₂ structure. In this phase the O₂⁻ molecules undergo a hindered precession about the tetragonal axis.

With decreasing temperature the hindered rotation gradually freezes in via an intermediate phase with an incommensurate correlation and at 196 K the O₂⁻ molecules order in such a way that the original tetragonal unit cell is sheared and doubled to become monoclinic.

It was possible to separate the reflections due to the different domains and thus to determine the structure.

1. Einleitung

Kaliumhyperoxid durchläuft im Temperaturintervall 4,2–400 K mehrere kristallographische und magnetische Phasenumwandlungen, bei denen die Reorientierung der O₂⁻-Molekül-Ionen eine wesentliche Rolle spielt. Die bekannten Strukturdaten aus Pulveruntersuchungen sind unvollständig und beschreiben nur mittlere Strukturen.

Wir führten unsere Messungen an Einkristallen durch, um die verschiedenen Phasenumwandlungen besser verfolgen zu können.

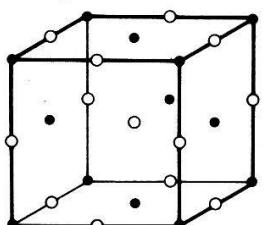
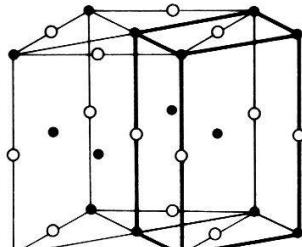
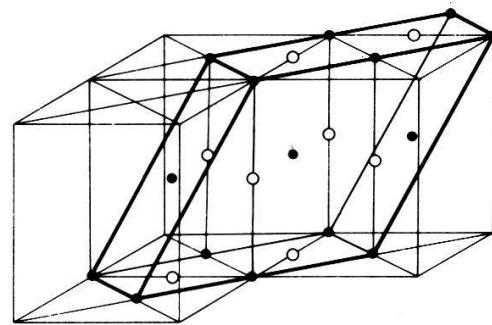
Figur 1 gibt einen Ueberblick über die verschiedenen Phasen, die gleich numeriert wurden wie in der Arbeit über die kalorischen und magnetischen Eigenschaften der Alkalihyperoxide [1].

Phase I: Die O₂⁻-Moleküle rotieren bzw. reorientieren auf eine solche Weise, dass die *mittlere Struktur* der NaCl-Struktur entspricht.

Die Differential-Thermogravimetrie ergab, dass KO₂ in dieser Phase sich unter Abgabe von Sauerstoff langsam zum Peroxid zersetzt. Aus diesem Grunde wurde diese Phase noch nicht genauer untersucht.

Phase II: Die *mittlere Struktur* entspricht einer Ausrichtung der O₂⁻-Moleküle längs [001], d.h. der CaC₂-Struktur. Da das O₂⁻-Molekül aber ein Jahn-Teller-Ion ist, wird es nicht eine Punktlage mit der Symmetrie D_{4h} belegen. Auf diese Tatsache hat schon Halverson [10] hingewiesen. Unsere Röntgenuntersuchungen an Einkristallen bestätigen die Aussage, dass die Molekülachse nicht auf der tetragonalen Achse liegen kann. In dieser Phase beobachten wir diffuse Reflexe, die auf eine Korrelation der Auslenkung und der Orientierung der O₂⁻-Moleküle schliessen lassen.

Phase III: In dieser Phase kondensieren die diffusen Reflexe zu scharfen Satellitenreflexen, die die reziproke Zelle in einem irrationalen Verhältnis teilen. Die mittlere

Phase	Temperatur	Strukturdaten	Einheitszellen (schematisch)	Ref.
I	395 K	"NaCl-Struktur" $a=6.09 \pm 0.01 \text{ \AA}$		[2] [3]
II	231 K - 395 K	"CaC2-Struktur" I4/mmm (F4/mmm) $a=4.034 \pm 0.005 \text{ \AA}$ ($5.704 \pm 0.005 \text{ \AA}$) $c=6.699 \pm 0.005 \text{ \AA}$ ($6.699 \pm 0.005 \text{ \AA}$) $d_{O-O}=1.28 \text{ \AA}$		[4] [5] [6] [7]
III	196 K - 231 K	inkommensurabile Überstruktur		[8]
IV	12.1 K - 196.6 K	C 2/c $a=7.880 \pm 0.005 \text{ \AA}$ $b=4.036 \pm 0.005 \text{ \AA}$ $c=7.968 \pm 0.005 \text{ \AA}$ $\beta=122.85 \pm 0.05^\circ$		vorliegende Arbeit
V	7.1 K - 12.1 K 10.6 K			in Bearbeitung
VI	-7.1 K	Strukturvorschlag für antiferromagnetische Ordnung		[9] in Bearbeitung

Figur 1
Uebersicht über die verschiedenen Phasen von KO_2 .

Struktur ist immer noch tetragonal. Ueber diese Phase soll in einer folgenden Arbeit berichtet werden.

Phase IV: Durch eine Reorientierung der O_2^- -Moleküle wird die Einheitszelle monoklin, und die Korrelation zwischen den O_2^- -Molekülen ist so, dass eine rationale Ueberstruktur entsteht. Der Kristall verzwilligt.

2. Proben und Messungen

Kleine Einkristalle von KO_2 wurden gezüchtet durch Rekristallisation von Hyperoxidpulver im flüssigen Ammoniak. Ihr Habitus war meistens quaderförmig mit den typischen Kantenlängen $0,1 \times 0,2 \times 0,2 \text{ mm}$. Die kürzeste Kante entspricht der tetragonalen Achse c_t , die längeren Kanten den a -Achsen der in Fig. 1 skizzierten NaCl-Zelle.

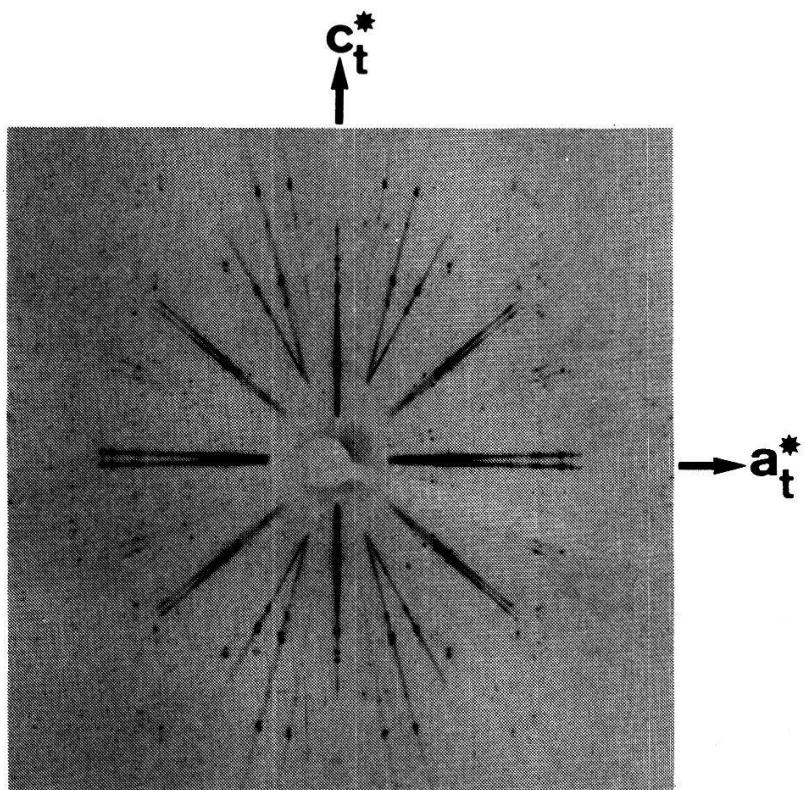
Zur röntgenographischen Untersuchung wurden die stark hygrokopischen Kristalle in getrockneter He-Atmosphäre in Markröhren von 0,3 mm Durchmesser

eingeschlossen. Durch die Form der Kapillarröhrchen wurden die Kristalle meistens so vororientiert, dass die tetragonale Achse c_t senkrecht zur Röhrchenachse lag. Mit diesen Proben wurden auf einer Tieftemperatur-Buerger-Präzessions-Kamera die Ebenen $a_t^*a_t^*$ und $a_t^*c_t^*$ des reziproken, raumzentrierten Gitters, das der NaCl-Zelle entspricht, aufgenommen.

3. Verzwilligung

Die Orientierungsaufnahmen Fig. 2, 3 zeigen deutlich folgende Merkmale:

Zu Fig. 2: Die a_t^* -Achsen sind in der Ebene $a_t^*c_t^*$ aufgespalten um den Winkel $\omega = 3,0^\circ$.
Die c_t^* -Achse ist *nicht* aufgespalten.



Figur 2

Präzessions-Orientierungsaufnahme. Primärstrahl senkrecht zur Ebene $a_t^*c_t^*$. Verwendete Strahlung: Mo 40 kV.

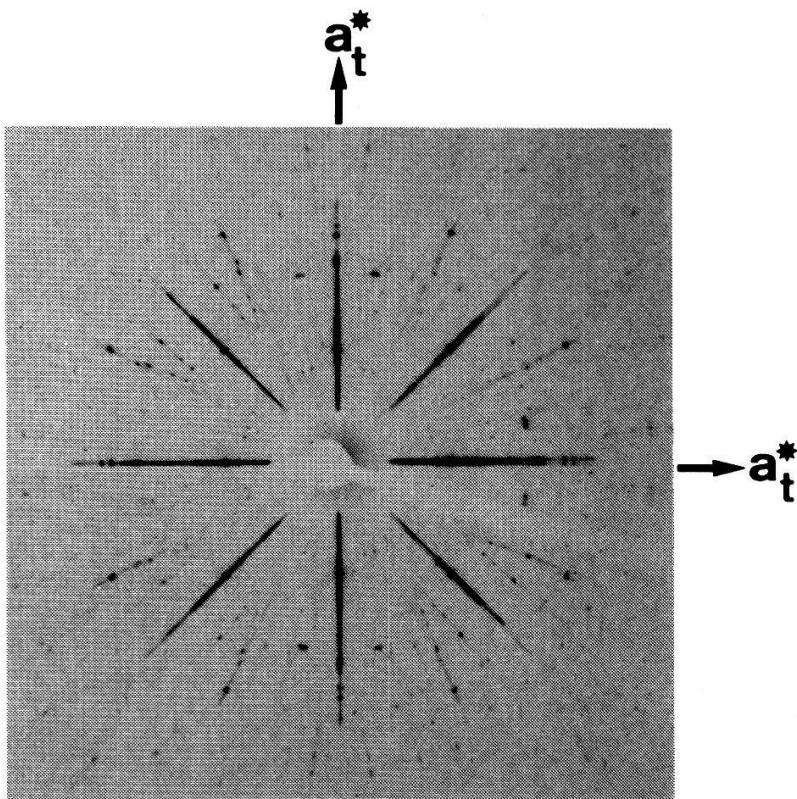
Zu Fig. 3: Die a_t^* -Achsen sind um $\Delta\xi$ verlängert verglichen mit den Zimmertemperatur-Aufnahmen.

Die Achsenverlängerung $\Delta\xi$ röhrt von der Achsenauflösung ω her. Die Beziehung zwischen $\Delta\xi$ und ω ist nach Fig. 4.

$$\Delta\xi = \frac{\sin \omega}{\cos(\omega + \mu)} \cdot F \cdot \lambda.$$

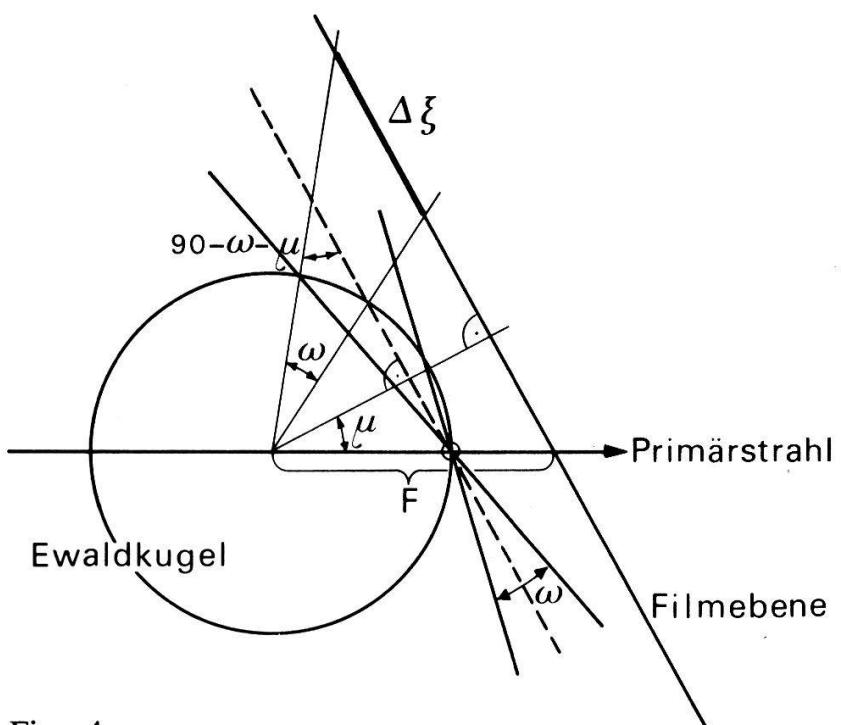
Die oben diskutierten Aufspaltungen der ursprünglichen tetragonalen Achsen a_1^* und a_2^* sind in Fig. 5 dargestellt.

Durch die Scherung der Ebenen vom Typ {110} der 'NaCl-Zelle' (bzw. Ebenen vom

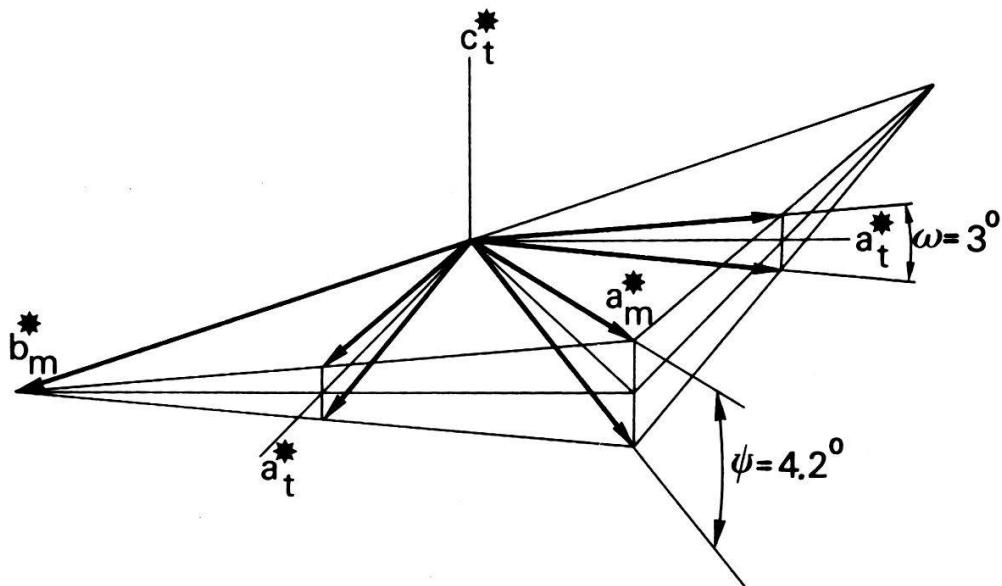


Figur 3
Präzessions-Orientierungsaufnahme. Primärstrahl senkrecht zur Ebene $a_t a_t$. Verwendete Strahlung: Mo 40 kV.

Typ {100} der raumzentrierten CaC₂-Zelle) entstehen aus dem ursprünglichen tetragonalen Achsensystem vier trikline Achsensysteme. Die in Fig. 5 eingezeichneten Winkelhalbierenden ergeben monokline Achsensysteme $a_m^* b_m^* c_m^*$, die zu vier verschiedenen orientierten Domänen gehören.



Figur 4
Geometrische Verhältnisse zweier um den Winkel $\omega/2$ desorientierter Netzebenen bei einer Buerger-Präzessions-Aufnahme.



Figur 5

Aufspaltung der tetragonalen Achsen a_t^* , wie sie aus den Orientierungsaufnahmen bestimmt wurde, und Wahl eines monoklinen Achsensystems.

Eine genauere Analyse der Aufnahmen Fig. 2,3 zeigt, dass der Aufspaltung $\omega = 3^\circ$ eine weitere Aufspaltung $\tau = 0,6^\circ$ überlagert ist:

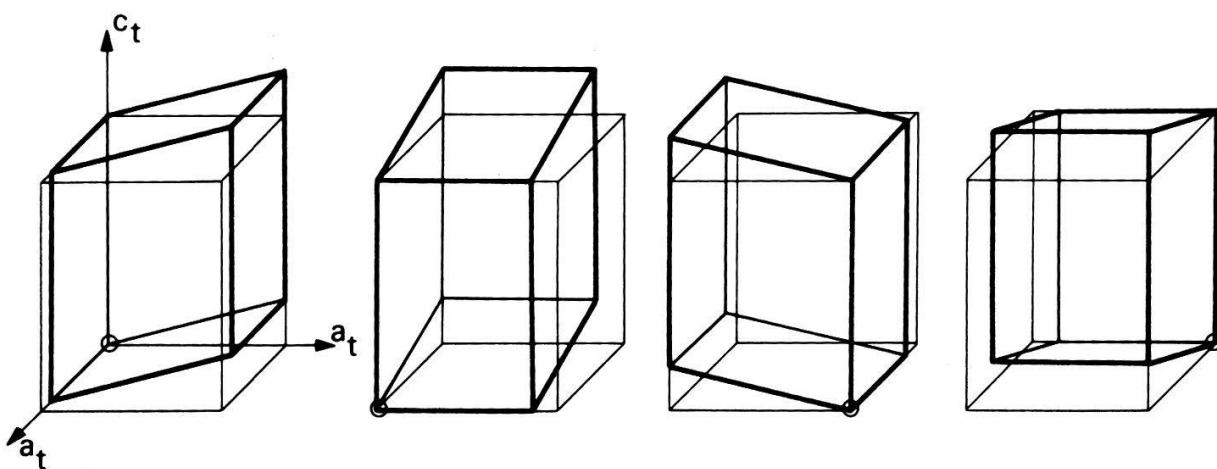
Zu Fig. 3: Die a_t^* -Achsen sind in der Ebene $a^* a^*$ um den Winkel $\tau = 0,6^\circ$ aufgespalten.

Die a_t^* -Achsen sind verlängert.

Aus diesen Achsenverlängerungen kann man den Winkel τ bestimmen.

Die Aufspaltung τ röhrt davon her, dass die monoklinen Achsen b_m^* und a_m^* nicht genau gleich gross sind. Diese Tatsache wurde ebenfalls mit Debye-Scherrer Aufnahmen bestätigt.

Die verschiedenen Domänen können durch Drehungen um 90° um die ursprüngliche tetragonale Achse c_t zur Deckung gebracht werden, wie Fig. 6 zeigt.

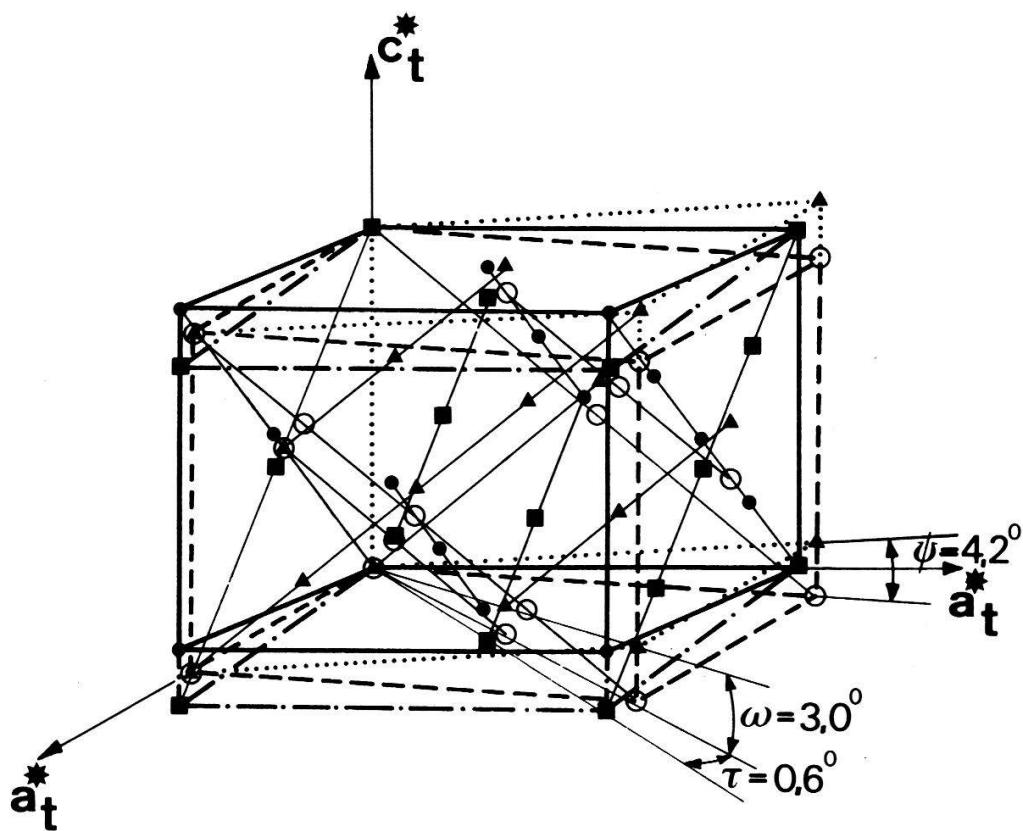


Figur 6

Auf vier verschiedene Arten gescherte tetragonale Einheitszelle, die durch Drehungen um 90° um die tetragonale Achse ineinander übergeführt werden können.

4. Auswertung und Interpretation

Die neue, monokline Zelle geht aus der in Fig. 1 skizzierten CaC_2 -Zelle hervor, weshalb wir uns vorläufig auf diese Zelle beziehen werden. Das in Fig. 7a skizzierte reziproke Gitter bestimmten wir aus den Präzessionsaufnahmen. Auffällig ist, dass nebst den Braggreflexen der vier gescharten reziproken flächenzentrierten, tetragonalen Zellen zusätzlich Überstrukturreflexe auftreten, die auf eine Vergrösserung der Zelle hindeuten. Da die vier Domänen bei verschiedenen Kristallen nicht immer gleich häufig auftreten, konnten die Reflexe in der angegebenen Art (Fig. 7b) den einzelnen Domänen zugeordnet werden. Eine Zellenreduktion führte auf die eingezeichnete monokline Einheitszelle.



Figur 7a

Ausschnitt aus dem reziproken Gitter des mehrdomänenigen Kristalles. Reflexaufspaltung stark übertrieben.

Die monokline Zelle hat bei $T = 140$ K die folgenden aus Pulveraufnahmen bestimmten Gitterkonstanten:

$$a = 7,880 \pm 0,005 \text{ \AA}$$

$$b = 4,036 \pm 0,005 \text{ \AA}$$

$$c = 7,968 \pm 0,005 \text{ \AA}$$

$$\beta = 122,85 \pm 0,05^\circ$$

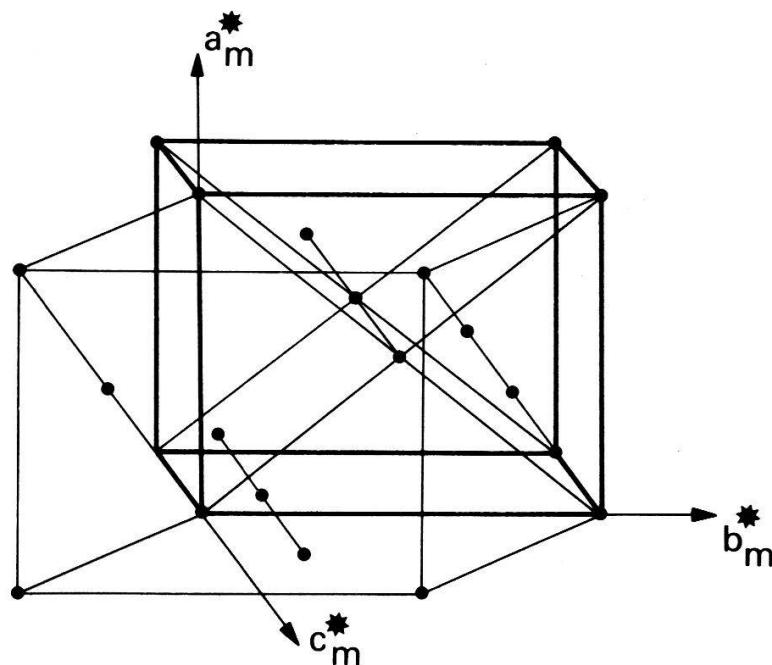
Der Inhalt dieser Zelle ist doppelt so gross wie derjenige der tetragonalen Zelle, d.h. sie enthält vier Formeleinheiten KO_2 . Die Auslöschenungen in einer Domäne lassen die Wahl der zentrosymmetrischen Raumgruppe $\text{C} 2/c$ (Nr. 15) oder der entsprechenden

nicht zentrosymmetrischen Raumgruppe C c (Nr. 9) zu. Der Ueberblick über die Strukturen der verschiedenen Phasen legt die Annahme nahe, dass die Struktur der Phase IV aus der Struktur der Phase III [8] hervorgeht durch kleine Verschiebungen und Umorientierungen der Atome und Moleküle. Folgende Zuordnung der Punktlagen kommt in der Raumgruppe C 2/c in Frage:

$$\text{K}^+: 4a \ 000; 00\frac{1}{2}; \frac{1}{2}\frac{1}{2}0; \frac{1}{2}\frac{1}{2}\frac{1}{2}$$

$$\text{O}^{-1/2}: 8f \ \pm(xyz; x\bar{y}z + \frac{1}{2}; x + \frac{1}{2}y + \frac{1}{2}z; x + \frac{1}{2}\bar{y} + \frac{1}{2}z + \frac{1}{2})$$

Alle O_2^- -Moleküle liegen in Parallelebenen zur Ebene (100) der CaC_2 -Zelle und sind zudem noch um denselben Winkel φ zur ursprünglichen tetragonalen Achse c_t geneigt (s. Fig. 9). Aus den Reflexen mit $l = 2n + 1$ kann sehr leicht die Verschiebung und Neigung der O_2^- -Moleküle abgeschätzt werden.



Figur 7b
Ausschnitt aus dem reziproken Gitter einer einzigen Domäne mit reduzierter, monokliner Einheitszelle.

Es gilt:

$$l = 2n: \quad F(hkl) = 4f_{\text{K}^+} + 8f_{\text{O}^{-1/2}} \cos 2\pi ky \cdot \cos 2\pi(hx + lz)$$

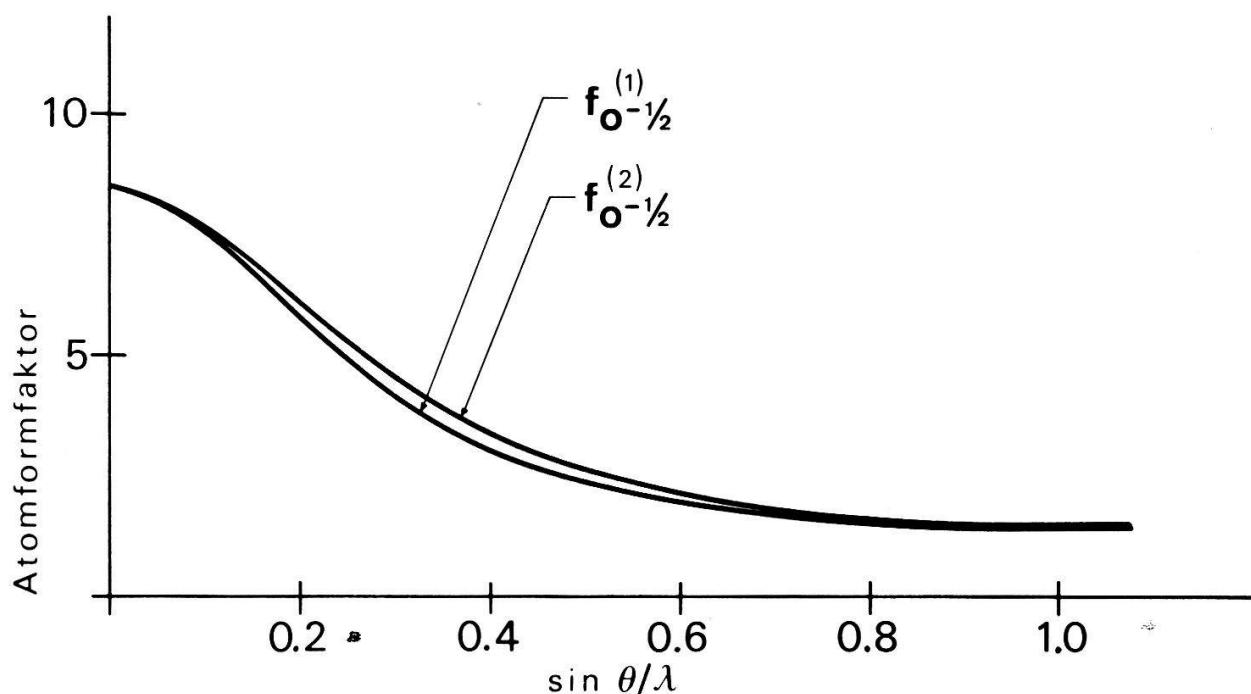
$$l = 2n + 1: \quad F(hkl) = -8f_{\text{O}^{-1/2}} \sin 2\pi ky \cdot \sin 2\pi(hx + lz)$$

wobei

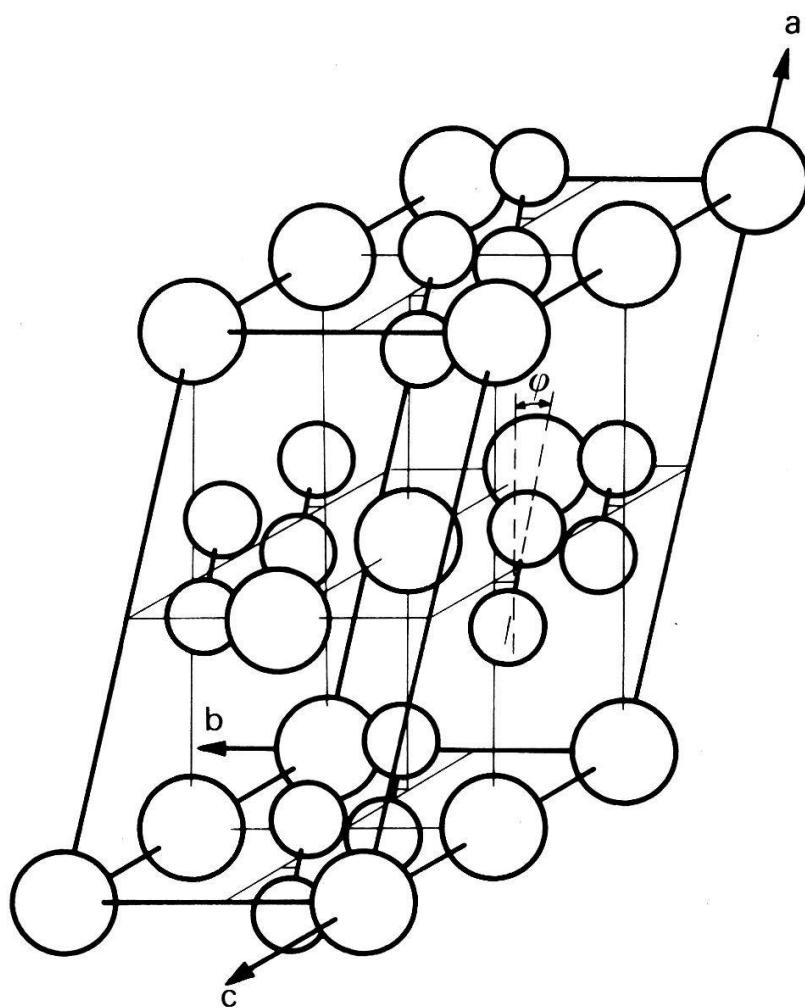
$$\text{O}_2^- = \text{O}^{-1/2} + \text{O}^{-1/2}$$

Der Atomformfaktor von $\text{O}^{-1/2}$ ist nicht bekannt. In der Auswertung verglichen wir folgende zwei Mittelungen:

$$f_{\text{O}^{-1/2}}^{(1)} = \frac{3f(\text{O}) + f(\text{O}^-)}{4} \quad f_{\text{O}^{-1/2}}^{(2)} = \frac{f(\text{O}) + f(\text{O}^-)}{2}$$



Figur 8
Gegenüberstellung der aus zwei verschiedenen Mittelungen bestimmten Atomformfaktoren für $O^{-1/2}$.



Figur 9
Die Struktur von KO_2 in der Phase IV.

In unserer Berechnung wählten wir die zweite Mittelung, weil die ihr zu Grunde gelegten Atomformfaktoren mit derselben Methode (Hartree-Fock selbstkonsistentes Feld mit Austauschterm) berechnet worden sind.

Die Intensitäten $I(hkl)$ wurden photometrisch aus den Präzessionsaufnahmen bestimmt und bezüglich Lorentz- und Polarisationsfaktor korrigiert. Die so erhaltenen Werte sind ungenau wegen der Ueberlagerung von Reflexen, die zu verschiedenen Domänen gehören (s. Fig. 7). Bei grossen Streuwinkeln ist zwar die Trennung der Reflexe möglich, aber die Intensitäten nehmen mit zunehmendem Bragg'schen Winkel sehr rasch ab. Die Auswertung der Daten lieferte folgendende Parameter für die Sauerstoffmoleküle:

$$x = 0,03 \pm 0,01$$

$$y = 0,05 \pm 0,02$$

$$z = 0,22 \pm 0,01$$

daraus folgt

$$10^\circ < \varphi < 20^\circ$$

Diese Struktur ist in Fig. 9 dargestellt.

5. Schlussbemerkungen

Durch eine Umorientierung von O₂⁻-Molekülen erleidet KO₂ beim Unterschreiten von 196 K eine Phasenumwandlung. Die neue Phase ist monoklin und verzwilligt. Die Einheitszelle geht aus der tetragonalen raumzentrierten CaC₂-Zelle hervor durch eine Scherung der Ebenen (100) bzw. (010) um 2,1° und eine Auslenkung und Neigung der O₂⁻-Moleküle.

Die Bestimmung der Atomlagen kann nicht sehr genau durchgeführt werden, da der Auflösung der Zwillingsreflexe Grenzen gesetzt sind, und da die Intensität der Interferenzen mit zunehmenden Streuwinkel rasch abnimmt.

In der untersuchten Phase IV wurde im Gegensatz zur Phase III keine inkomensurable Ueberstruktur beobachtet. Es ist zu erwarten, dass die hier bestimmte Struktur der Phase IV wiederum nur eine *mittlere* Struktur ist, und dass die K⁺ und die O₂⁻ Ionen korreliert zwischen zwei Orientierungen hin und her oszillieren. Die anomale rasche Abnahme der Intensitäten der Bragg-Reflexe mit zunehmendem Beugungswinkel dürfte als Folge dieser Oszillationen interpretiert werden.

Die genaue Orientierung der Molekülachsen wird zur Zeit mit Hilfe von Elektronenspinresonanz abgeklärt.

Literatur

- [1] A. ZUMSTEG, M. ZIEGLER, W. KÄNZIG und M. BÖSCH, Phys. cond. Matter 17, 267 (1974).
- [2] G. S. ZHDANOV und Z. V. ZVONKOVA, Dokolady Akad. Nauk SSSR 82, 743 (1952).
- [3] G. F. CARTER, J. L. MARGRAVE und D. H. TEMPLETON, Acta Cryst. 5, 851 (1952).
- [4] W. KASSATOCHKIN und W. KOTOW, J. Chem. Phys. 4, 458 (1936).
- [5] A. HELMS und W. KLEMM, Z. anorg allg. Chem. 241, 97 (1939).
- [6] A. HELMS, Angew. Chemie 29, 498 (1938).
- [7] S. C. ABRAHAMS und J. KALNAJS, Acta Cryst. 8, 503 (1955).
- [8] M. ZIEGLER, M. BÖSCH und W. KÄNZIG, Helv. Phys. Acta 47, 448 (1974).
- [9] H. G. SMITH, R. M. NICKLOW, L. J. RAUBENHEIMER und M. K. WILKINSON, J. appl. Phys. 37, 1047 (1966).
- [10] F. HALVERSON, J. Phys. Chem. Solids 23, 207 (1962).