

niedrigen Werte

$$\bar{K}_{II}^{-1}(KMgF_3) = 6,24 \text{ und } \bar{K}_{II}^{-1}(KMnF_3) = 5,43$$

erhalten. Damit ist nachgewiesen, daß dem in Formel (I) genannten Zusammenhang zwischen den Volumkompressibilitäten eine allgemeine Gültigkeit zukommt.

Die elastische Anisotropie von $LiBaF_3$ hat denselben Charakter wie die von LiF und BaF_2 , nämlich $c' > c_{11}$. Es überwiegt also der longitudinale elastische Widerstand in $[110]$ gegenüber demjenigen in $[100]$. Da die Hauptbindungs- und die Hauptüberlappungs-Ketten

parallel $\langle 110 \rangle$ verlaufen, und sich die Bindungsketten parallel $\langle 100 \rangle$ vom Typ $F\text{-Li}\text{-F}$ nur in zweiter Linie bemerkbar machen können, ist die beobachtete Anisotropie verständlich. Die kennzeichnenden elastischen Eigenschaften wie z. B. die Verhältnisse c'/c_{11} , c_{44}/c_{11} oder die Abweichung von der Cauchy-Relation ($c_{12} - c_{44}$) liegen erwartungsgemäß zwischen den Werten von LiF und BaF_2 . Dasselbe gilt auch für die thermoelastischen Konstanten T_{11} , T' , T'' und T_{12} sowie für die thermische Ausdehnung. Lediglich im Falle von T_{44} überschreitet $LiBaF_3$ die von LiF und BaF_2 gezogenen Grenzen.

- ¹ A. NEUHAUS, H. G. HOLZ u. H. D. KLEIN, Z. Phys. Chem. N.F. **53**, 1 [1967].
² S. HAUSSÜHL, Z. Physik **159**, 223 [1960].
³ S. HAUSSÜHL, Phys. Stat. Sol. **3**, 1072 [1963].
⁴ K. SPANGENBERG, Z. Kristallogr. **57**, 494 [1923].
⁵ S. HAUSSÜHL, Acta Cryst. **18**, 839 [1965].

- ⁶ H. M. ROSENBERG u. J. K. WIGMORE, Phys. Letters **24 A**, 317 [1967].
⁷ L. M. RESHCHIKOVA, Fiz. Tverd. Tela **10**, 2558 [1968].
⁸ K. S. ALEKSANDROV, L. M. RESHCHIKOVA u. B. V. BEZNO-SIKOV, Phys. Stat. Sol. **18**, K 17 [1966].
⁹ S. HAUSSÜHL, Phys. Stat. Sol. **28**, 127 [1968].

BERICHTIGUNGEN

Erratum to: C. SINISTRI, R. RICCARDI, C. MARGHERITIS, and P. TITTARELLI, Thermodynamic Properties of Solid Systems $AgCl + NaCl$ and $AgBr + NaBr$ from Miscibility Gap Measurements, Z. Naturforsch. **27 a**, 149 [1972].

Page 153: The Eqs. (13) and (14) should be read as follows:

$$\begin{aligned} AgCl + NaCl: \quad A &= (2.5 \pm 0.5) - (0.002 \pm 0.001) T \text{ kcal/mole,} \\ &B = 0.2 \pm 0.2 \text{ kcal/mole;} \\ AgBr + NaBr: \quad A &= (1.8 \pm 0.3) - (0.001 \pm 0.001) T \text{ kcal/mole,} \\ &B = 0.1 \pm 0.2 \text{ kcal/mole.} \end{aligned}$$

Erratum to: K. KOHRA and T. MATSUSHITA, Some Characteristics of Dynamical Diffraction at a Bragg Angle of about $\pi/2$, Z. Naturforsch. **27 a**, 484 [1972].

The Eq. (3) should read

$$z^2 = \frac{\{x^2 - (k^2 - h^2/4)\}^2 - k^4 \chi_h \chi_{\bar{h}}}{2(k^2 + h^2/4 - x^2)}.$$

Nachdruck — auch auszugsweise — nur mit schriftlicher Genehmigung des Verlages gestattet
 Verantwortlich für den Inhalt: A. KLEMM
 Satz und Druck: Konrad Tritsch, Würzburg



Dieses Werk wurde im Jahr 2013 vom Verlag Zeitschrift für Naturforschung in Zusammenarbeit mit der Max-Planck-Gesellschaft zur Förderung der Wissenschaften e.V. digitalisiert und unter folgender Lizenz veröffentlicht: Creative Commons Namensnennung-Keine Bearbeitung 3.0 Deutschland Lizenz.

Zum 01.01.2015 ist eine Anpassung der Lizenzbedingungen (Entfall der Creative Commons Lizenzbedingung „Keine Bearbeitung“) beabsichtigt, um eine Nachnutzung auch im Rahmen zukünftiger wissenschaftlicher Nutzungsformen zu ermöglichen.

This work has been digitized and published in 2013 by Verlag Zeitschrift für Naturforschung in cooperation with the Max Planck Society for the Advancement of Science under a Creative Commons Attribution-NoDerivs 3.0 Germany License.

On 01.01.2015 it is planned to change the License Conditions (the removal of the Creative Commons License condition "no derivative works"). This is to allow reuse in the area of future scientific usage.