

Über Existenz und Stabilität von kristallinen Hydroxyden der seltenen Erden¹

Von AUGUST SEITZ

(65. Mitteilung von R. Fricke und Mitarbeitern über Hydroxyde und Oxydhydrate aus dem Laboratorium für anorgan. Chemie der Technischen Hochschule Stuttgart²)

(Z. Naturforschg. 1, 321 [1946]; eingegangen am 27. Februar 1946)

Durch Erhitzen der Hydroxyde, der Lanthaniden und des Ytriums unter 10-n. Natronlauge bei $\approx 200^\circ$ im Autoklaven gelang es, die Trihydroxyde ($\text{Me}[\text{OH}]_3$) in mindestens mikroskopisch sichtbaren Kristallen herzustellen. Hiermit aufgenommene Abbaudiagramme und Röntgenaufnahmen ergaben, daß für sämtliche seltenen Erden außer dem kristallisierten Trihydroxyd ($\text{Me}[\text{OH}]_3$) noch ein kristallisiertes Monohydroxyd ($\text{MeO}[\text{OH}]$)

¹ Vergl. auch H. B. Weiser u. W. O. Milligan, J. physic. Chem. 42, 673 [1938]; G. F. Hüttig u. M. Kantor, Z. anorg. allg. Chem. 202, 421 [1931].

² Ausführliche Mitteilung seit 1. März 1945 im Druck bei der Z. anorg. allg. Chemie.

existiert. Mit zunehmender Ordnungszahl sinkt die Zersetzungstemperatur dieser Hydroxyde von etwa 260 auf 200° beim Trihydroxyd und von etwa 390 bis 320° beim Monohydroxyd.

Von $\text{Er}(\text{OH})_3$ und $\text{Y}(\text{OH})_3$ konnten Drehkristallaufnahmen angefertigt werden. Die Trihydroxyde kristallisieren im hexagonalen System mit $c/a = 0,564$. Werte für a $\text{La}(\text{OH})_3$ 6,61 Å; $\text{Er}(\text{OH})_3$ 6,23 Å; $\text{Y}(\text{OH})_3$ 6,24 Å; 2 Moleküle $\text{Me}(\text{OH})_3$ in der Elementarzelle.

Hrn. Prof. Dr. Dr. Fricke danke ich für die Hilfe und das Interesse bei der Durchführung dieser Untersuchungen.

Kristallstruktur von $\text{Y}(\text{OH})_3$ ¹

Von KONRAD SCHUBERT und AUGUST SEITZ

(66. Mitteilung von R. Fricke und Mitarbeitern über Hydroxyde und Oxydhydrate aus dem Institut für angewandte Metallkunde und dem Institut für anorganische Chemie der Technischen Hochschule Stuttgart)

(Z. Naturforschg. 1, 321 [1946]; eingegangen am 12. Juni 1946)

Für $\text{X}(\text{OH})_3$ wurde an Hand von Drehkristall- und Röntgen-Goniometeraufnahmen der Strukturfaktor berechnet. Wir erhielten:

Hexagonale Achsen, $z = 2$ Molek/Elementarzelle, $\text{Y}(\text{OH})_3$ hat $a = 6,24 \pm 0,01$ Å, $c = 3,53 \pm 0,02$ Å

Raumgruppe²: C_{6h}^2 — C_6/m

¹ Vergl. voranstehende (65.) Mitteilung über kristalline Hydroxyde der Lanthaniden und des Ytriums.

² Bezeichnung nach „Internationale Tabellen zur Bestimmung von Kristallstrukturen“.

Punktlagen: 2 Y in (d) $2/3, 1/3, 1/4; 1/3, 2/3, 3/4,$
6 OH in (h) $x, y, 1/4; \bar{x}, \bar{y}, x-y, 1/4; y-x,$
 $x, 1/4; \bar{x}, \bar{y}, 3/4; y, y-x, 3/4; x-y, x, 3/4$

Parameter: $x = 0,287; y = 0,382$

Bauprinzipien: Die Struktur hat eine enge Verwandtschaft zum Typ³ DO_{19} .

Die Struktur der Lanthanidentrihydroxyde¹ entspricht der des $\text{Y}(\text{OH})_3$.

³ Bezeichnung nach Strukturbericht der Z. Kristallogr.



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.