Monatshefte für Chemie 104, 1526—1529 (1973) © by Springer-Verlag 1973

Magnetische Messungen in den Systemen (Zr,Hf)—(Fe,Co,Ni)—0

Von

R. Sobczak

Aus dem Institut für physikalische Chemie der Universität Wien, Österreich

Mit 2 Abbildungen

(Eingegangen am 5. Juli 1973)

Magnetic Measurements in the Systems (Zr,Hf)—(Fe,Co,Ni)—O

The phases $\mathrm{Zr_3Fe}$, $\mathrm{Zr_3CoO}_x(x=0.35;1)$; $\mathrm{Zr_3NiO}_x(x=0.2;1)$; $\mathrm{Hf_3NiO}$ are measured magnetically in the range between 1300 °K and 90 °K. Whereas $\mathrm{Zr_3Fe}$ is ferromagnetic, the other isotypical structures are paramagnetic.

Eine kürzlich beschriebene Phase der Zusammensetzung Zr₃Fe ist bei Zimmertemperatur ferromagnetisch¹. Es wurden deshalb weitere Phasen desselben Strukturtyps magnetisch untersucht. Es handelt sich bei diesen Verbindungen um teilweise durch Nichtmetall (Sauerstoff) stabilisierte Phasen gemäß Zr_3CoO_x . Die magnetischen Messungen wurden im paramagnetischen und im Fall von Zr_3Fe auch im ferromagnetischen Bereich zwischen 1300 °K und 90 °K durchgeführt.

Experimenteller Teil

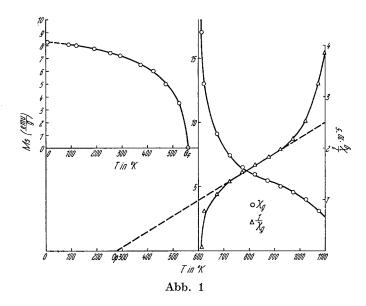
Bezüglich Probenherstellung und röntgenographischer Identifizierung sei auf die Arbeit¹ verwiesen. Das magnetische Verhalten wurde mit einer selbstkompensierenden Pendelwaage eigener Konstruktion² ermittelt.

Die Phase Zr₃Fe

Der Ferromagnetismus von Zr_3Fe bei Zimmertemperatur läßt sich bereits mit einem Permanentmagneten feststellen. Die Suszeptibilität von Zr_3Fe im ferromagnetischen Temperaturbereich wurde mit Hilfe von Pulvermischungen (Zr_3Fe mit Gips) gemessen. Die so erhaltenen Werte wurden sodann auf reines Zr_3Fe umgerechnet. Extrapolation der

Magnetisierungskurve auf T=0 °K ergibt $M_S=8{,}25\frac{emu}{g}$. Unter der

Annahme, daß nur den Eisenatomen Momente zugeschrieben werden können, findet man $0.5~\mu_B$ pro Eisenatom. Sind dagegen Zr- und Fe-Ionen gleichberechtigt, so ergibt sich etwa $0.1~\mu_B$. Der ferromagnetische Curiepunkt liegt bei 560 °K. Aus dem paramagnetischen Teil ergeben sich $3.0~\mu_B$ pro Fe-Ion (Abb. 1). Die paramagnetische Curietemperatur liegt mit 275 °K tiefer als die ferromagnetische. Ab etwa 970 °K ist der Ver-

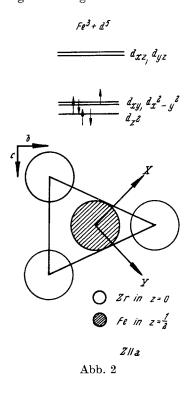


lauf $\frac{1}{\chi_g}$ — T nicht mehr linear. Durch Abtrennen eines temperaturunabhängigen Teils der Suszeptibilität ändern sich die Werte für μ_{Fe} und θ_{C} etwas, jedoch nicht grundsätzlich ($\theta_{\text{c}} > \theta_{\text{p}}$).

Diskussion

Da die Fe-Ionen von 6 Zr-Ionen in Form eines Prismas umgeben werden³, kann das paramagnetische Moment von etwa 3,0 μ_B für Fe am ehesten durch die Aufspaltung der Fe³+-Niveaus in diesem Ligandenfeld verstanden werden (Abb. 2). Da aber nur ein Teil des paramagnetischen Bereichs von einer $\left(\frac{1}{\chi_g}-T\right)$ -Geraden beschrieben wird, spielt sicher auch noch ein temperaturabhängiger Teil des Paramagnetismus der Leitungselektronen eine Rolle. Dieser kann nach Stoner⁴ für den Fall einer kleinen Bandbreite oder einer nur geringen Anzahl von Leitungselektronen sogar proportional $\frac{1}{T}$ werden, also einem Curie—Weiss-Gesetz folgen (tatsäch-

lich zeigt eine Messung der Leitfähigkeit an einer polykristallinen Probe von Zr_3Fe einen Wert, der um 10^3 kleiner ist als der von Kupfer). Ähnliches findet man bei der ferromagnetischen Phase $ZrZn_2^{5,6}$. Der Vergleich zwischen paramagnetischem (3,0 μ_B) und ferromagnetischem Moment (0,5 μ_B) weist auf Bandferromagnetismus hin, da im anderen Fall die Sättigungsmagnetisierung merklich höher sein sollte.



Die Phasen $\operatorname{Zr_3CoO}_x$ $(x=0.35; 1); \operatorname{Zr_3NiO}_x$ $(x=0.2; 1); \operatorname{Hf_3NiO}$

Sämtliche Phasen zeigen einen im wesentlichen temperaturunabhängigen Paramagnetismus. Die Zr-haltigen Phasen führen auf einen Wert von $\chi_g=2.5\cdot 10^{-6}$ (20 °C), die Hf-haltige Phase Hf₃NiO auf $\chi_g=0.5\cdot 10^{-6}$ (20 °C). Die beobachtbaren Maxima und Minima im (χ_g-T) -Verlauf sind nicht signifikant.

Zusammenfassend kann man sagen, daß offensichtlich die Bedingungen, die im Fall von Zr₃Fe zum Ferromagnetismus führen, mehr durch die Elektronenkonfiguration als durch die Parameteränderung nicht mehr erfüllt werden. Es verbleibt daher nur der Paramagnetismus der Leitungselektronen.

Literatur

- ¹ H. Boller, Mh. Chem. 104, 545 (1973).
- ² R. Sobczak und H. Bittner, Rév. Chim. min. 6 (1969).
- ³ H. Boller und H. Nowotny, Mh. Chem. 98, 2127 (1966).
- ⁴ E. C. Stoner, Proc. Royal Soc. London 165, 372 (1938).
- ⁵ B. T. Matthias und R. M. Bozorth, Phys. Rev. 109, 604 (1958).
- ⁶ S. Ogawa, J. Phys. Soc. Japan 25, 109 (1968).