Einfluß von Fehlstellen und Verunreinigungen auf den Ordnungs-Unordnungs-Übergang im hexagonalen Eis Ih

I. SESSELMANN und D. HELMREICH

Physik-Department, Technische Universität München

(Z. Naturforsch. **26 a**, 803–809 [1971]; eingegangen am 9. Februar 1971)

Herrn Professor Dr. Nikolaus Riehl zum 70. Geburtstag gewidmet

Die Temperaturabhängigkeit der longitudinalen elastischen Konstanten c_{33} von reinem und $c_{33}\text{HF}$ von HF-dotiertem schweren Eis wurde im Bereich zwischen 80 und 200 °K mit einer Phasenvergleichstechnik gemessen. Beim HF-dotierten D_2O -Eis wurde unterhalb 150 °K eine positive Anomalie gefunden. Reines D_2O -Eis verhält sich im gemessenen Temperaturbereich normal.

Die Ergebnisse können erklärt werden durch mikroskopische, im Hochtemperaturbereich stabile Keime der Tieftemperaturphase, die beim Abkühlen Zentren der neuen Phase werden.

I. Einleitung

Das uns wohlvertraute hexagonale Eis Ih ist nur eine von den vielen möglichen Formen festen Wassers. Heute sind neun weitere Eismodifikationen bekannt: außer dem kubischen Eis Ic, das ebenfalls bei Atmosphärendruck beständig ist, gibt es die Hochdruckmodifikationen Eis II – IX. Eine Beschreibung der einzelnen Modifikationen ist in ^{1–4} zu finden.

Zwei Dinge sind diesen Eismodifikationen gemeinsam: Die Bausteine sind Wassermoleküle, die bei der Bildung einer dieser Modifikationen nicht zerstört werden. Die Wassermoleküle sind in einem tetraedrischen Gitter angeordnet, ihre molekulare Achse hat dadurch sechs Einstellmöglichkeiten – es besteht also die Möglichkeit einer Orientierungsunordnung.

Abgesehen von der metastabilen Phase IV gibt es zu den Hochdruckmodifikationen eine Tieftemperaturphase, bei der das Protonengitter geordnet ist ^{2, 3, 5}. Eis IX ist die geordnete Tieftemperaturphase zu Eis III ⁶, Eis VIII die zu Eis VII ⁷. Für

Eis V und VI gibt es Hinweise, daß sich bei tieferen Temperaturen eine geordnete Protonenstruktur einstellt ^{2, 5}. Eis II ist in seinem Existenzbereich geordnet ⁸.

Eine Vielzahl von Untersuchungen an hexagonalem Eis Ih brachte ebenfalls Hinweise auf eine Tieftemperaturphase mit geordneter Protonenstruktur. Die verschiedenen Messungen, wie Untersuchungen der statischen DK ⁹, der spezifischen Wärme ^{10–12}, der Doppelbrechung ¹³, von Polarisations-Glow-Kurven ^{14–16}, der elastischen Konstanten ¹⁷ und der Neutronenstreuung ¹⁸, ergaben folgendes Bild: Bei nicht zu reinen Eiskristallen treten in einem größeren Temperaturbereich (80 – 150 °K) anomale Änderungen der Meßwerte auf. Durch zusätzliches Dotieren (meist wird HF verwendet) kann dieser Effekt vergrößert und zu höheren Temperaturen verschoben werden.

Die gefundenen Anomalien machen auch beim hexagonalen Eis einen Ordnungs-Unordnungs-Übergang in der Protonenstruktur sehr wahrscheinlich. Systematische Untersuchungen der Sauerstoffstruktur in diesem Temperaturbereich stehen zwar noch

Sonderdruckanforderungen an Dr. D. HELMREICH, Physik-Department der Technischen Universität München, D-8000 München 2, Arcisstraße 21.

¹ H. GRÄNICHNER, in: *Physics of Ice* (N. RIEHL, B. BULLEMER u. H. ENGELHARDT, Ed.), Plenum Press, New York 1969, S. 1.

² E. WHALLEY, in: *Physics of Ice* (l. c. ¹), S. 19.

³ J. W. GLEN, *Sci. Prog. Oxford* **57**, 1 [1969].

⁴ B. KAMB, in: *Structural Chemistry and Molecular Biology* (A. RICH u. N. DAVIDSON, Ed.), Freeman and Co., San Francisco 1968.

⁵ W. C. HAMILTON, B. KAMB, S. J. LA PLACA u. A. PRAKASH, in: *Physics of Ice*, S. 44.

⁶ E. WHALLEY, J. R. B. HEATH u. D. W. DAVIDSON, *J. Chem. Phys.* **48**, 2362 [1968].

⁷ E. WHALLEY, D. W. DAVIDSON u. J. R. B. HEATH, *J. Chem. Phys.* **45**, 3976 [1966].

⁸ B. KAMB, *Acta Cryst.* **17**, 1437 [1964].

⁹ O. DENGEL, U. ECKENER, H. PLITZ u. N. RIEHL, *Phys. Letters* **9**, 291 [1964].

¹⁰ N. F. GIAUQUE u. J. W. STOUT, *J. Amer. Chem. Soc.* **58**, 1144 [1936].

¹¹ M. A. PICK, in: *Physics of Ice*, S. 344.

¹² A. VAN DEN BEUKEL, *Phys. Stat. Sol.* **28**, 565 [1968].

¹³ M. HOTELLIER, Diplomarbeit, Universität Paris 1961.

¹⁴ T. NEDEZKA, private Mitteilung.

¹⁵ P. G. BISHOP u. J. W. GLEN, in: *Physics of Ice*, S. 492.

¹⁶ H. P. GLOCKMANN, in: *Physics of Ice*, S. 502.

¹⁷ D. HELMREICH, in: *Physics of Ice*, S. 231.

¹⁸ R. G. WHITLOCK, M. Sc. Thesis, Univ. Birmingham 1970.

aus, die bisher durchgeführten Röntgenstrukturuntersuchungen^{19, 20} sprechen jedoch sehr dafür, daß sich die Gitterkonstanten (des Sauerstoffgitters) zwischen Schmelzpunkt und Stickstofftemperatur nicht anomal verhalten. In den Kristall eingelagerte Verunreinigungen haben eine katalytische Wirkung auf den Ordnungs-Unordnungs-Übergang. Der in²¹ diskutierte Fall der homogenen Nukleation von geordneten Keimen innerhalb der ungeordneten Hochtemperaturphase wird daher nur eine sehr untergeordnete Rolle spielen. Wie die Messungen zeigen, findet hauptsächlich heterogene Nukleation statt, d. h., die Keime bilden sich vornehmlich an Fehlstellen und Verunreinigungen. Wie in Abschnitt II gezeigt wird, hängt die Nukleationsrate auch noch ab von der Übertrittswahrscheinlichkeit eines Teilchens aus der ungeordneten Phase in die geordnete. H_2O -Eis und D_2O -Eis können also ohne weiteres verschiedene Verhaltensweisen zeigen. Die bisher durchgeführten Messungen an reinem D_2O -Eis (spezifische Wärme²², elastische Konstanten^{23, 24} und Neutronenstreuung¹⁸) verliefen negativ. Die im Rahmen dieser Arbeit durchgeführten Ultraschall-Untersuchungen an reinem und HF-dotiertem D_2O -Eis sollen weitere Aufschlüsse über den Mechanismus des Ordnungs-Unordnungs-Übergangs von Eis Ih liefern.

II. Theorie der Phasenübergänge

Phasenübergänge gehen im allgemeinen durch Nukleation von Keimen vor sich, die spontan weiterwachsen, sobald sie eine kritische Größe erreicht haben. Die Nukleationsrate hängt stark von der Unterkühlung ab; die Temperatur, bei der α - und β -Phase im Gleichgewicht sind, muß um einen kritischen Wert unterschritten werden (kritische Unterkühlung), damit die Phasenumwandlung eingeleitet wird. Der β -Keim wird durch eine Folge von monomolekularen Prozessen aus der ursprünglichen α -Phase gebildet. Diese Nukleation, bei der die β -Keime im Innern einer perfekten α -Matrix (ohne Strukturfehler und Verunreinigungen) gebildet wer-

den, heißt „homogene Nukleation“. Fehlstellen wirken als Keimzentren für die sogenannte „heterogene Nukleation“. Beim weiteren Wachstum der durch homogene oder heterogene Nukleation entstandenen kritischen Keime spielt die Diffusion eine entscheidende Rolle.

Erste Ansätze zu dieser Theorie der Phasenumwandlung stammen von Gibbs. Eine detailliertere Anwendung dieser Ideen auf den Nukleationsprozeß beschreiben VOLMER und WEBER, deren Theorie später von BECKER und DÖRING erweitert wurde. Neuere Übersichtsartikel schrieben TURNBULL²¹, HIRTH-POUND²⁵ (siehe auch die Monographie von FINE²⁶). Hier sollen nur einige Ergebnisse der Nukleationskinetik und des Wachstums der überkritischen Keime gebracht werden.

1. Homogene Nukleation

Bei der Bildung eines β -Keims durch homogene Nukleation wird die Gibbssche freie Energie des Systems um den Betrag ΔG geändert (eine evtl. Volumenänderung beim Übergang von der α -Phase in die β -Phase wird vernachlässigt).

$$\Delta G = a \sigma_{\alpha\beta} i^{2/3} + \Delta G_v i v \quad (1)$$

mit

$$\Delta G_v = G_\beta - G_\alpha,$$

G_α , G_β = freie Energie der α -, β -Phase pro Volumeneinheit, i = Anzahl der Moleküle im β -Keim, v = Volumen eines β -Moleküls, a = Oberfläche der β -Keime, $\sigma_{\alpha\beta}$ = Oberflächenspannung zwischen α - und β -Phase.

Wenn sich die Form des als kugelförmig angenommenen Keims bei weiterem Wachstum nicht ändert, geht die freie Energie ΔG über ein Maximum mit den Koordinaten

$$\Delta G^* = 4(a \sigma_{\alpha\beta})^3 / 27(v \Delta G_v)^2, \quad (2)$$

$$i^* = (2 a \sigma_{\alpha\beta} / 3 v \Delta G_v)^3. \quad (3)$$

i^* ist die Anzahl der Moleküle in einem kritischen Keim (beim Gefrieren von Wasser bei einer Unterkühlung von -40°C beträgt i^* etwa 190 Moleküle²⁷).

¹⁹ K. LONSDALE, Proc. Roy. Soc. London A **247**, 424 [1958].

²⁰ R. BRILL u. A. TIPPE, Acta Cryst. **23**, 343 [1967].

²¹ D. TURNBULL, Solid State Physics, Vol. **3** [1956].

²² E. A. LONG u. J. D. KEMP, J. Amer. Chem. Soc. **58**, 1829 [1936].

²³ U. MITZDORF, Diplomarbeit, Techn. Universität München 1969.

²⁴ U. MITZDORF u. D. HELMREICH, J. Acoust. Soc. Amer., erscheint demnächst.

²⁵ J. P. HIRTH u. G. M. POUND, Prog. Materials Sci. **11**, 88 [1963].

²⁶ M. E. FINE, Phase Transformations in Condensed Systems, McMillan Comp., New York 1964.

²⁷ N. H. FLETCHER, The Chemical Physics of Ice, University Press, Cambridge 1970.

Die Nukleationsrate I ergibt sich zu

$$I = K_v' \nu \exp\{-\Delta G^*/kT\}. \quad (4)$$

Dabei ist $K_v' = n^* n (\sigma_{\alpha\beta} a / 9 \pi k T)^{1/2} \quad (4')$

und $\nu = \nu_0 \exp\{-\Delta G_a/kT\} \quad (4'')$

die mittlere Frequenz, mit der ein Molekül die Phasengrenze $\alpha - \beta$ überschreitet.

n^* = Anzahl der Moleküle an der Oberfläche des Keims, n = Anzahl der Moleküle pro Volumeneinheit in der α -Phase, $\nu_0 = k \Theta / h$, Θ = Debye-Temperatur, ΔG_a = Aktivierungsenergie für Volumendiffusion.

Wegen des Zusammenhangs zwischen ΔG_v und der Unterkühlung $\Delta T^- = T_c - T$ (T_c = Übergangstemperatur)

$$\Delta G_v = \Delta S_v T_c - \Delta S_v T = \Delta S_v \Delta T^- \quad (5)$$

kann die Nukleationsrate auch als Funktion der Unterkühlung betrachtet werden. ΔS_v wird dabei als unabhängig von der Temperatur angenommen.

2. Heterogene Nukleation

Strukturfehler und Verunreinigungen katalysieren die Nukleation von Keimen. An Korngrenzen verringert sich die aufzuwendende freie Energie

$$\Delta G\sigma = \Delta G - \frac{\sigma_{\alpha\alpha}}{4} a i^{2/3} \quad (6)$$

($\sigma_{\alpha\alpha}$ = Oberflächenspannung an der $\alpha\alpha$ -Grenzschicht). Die Nukleation an Verunreinigungen (Index s) wird erleichtert, wenn die intermolekularen Kräfte zwischen β und s größer sind als zwischen β und α , d. h. wenn für die Oberflächenspannung gilt

$$W_s = \sigma_{\beta s} - \sigma_{\alpha s} < \sigma_{\alpha\beta}.$$

Die freie Energie ergibt sich zu

$$\Delta G_s = \Delta G + W_s a_{\beta s} i^{2/3} \quad (7)$$

($a_{\beta s}$ ist die Grenzfläche zwischen β und s).

Für die Nukleationsrate bei heterogener Nukleation läßt sich ein allgemeiner Ausdruck angeben:

$$I = \sum_j \frac{N_j}{V} K_j' \nu_0 \exp\{-(\Delta G_s^* + \Delta G_a')/kT\}. \quad (8)$$

N_j/V ist die Anzahl der Keimzentren pro Volumeneinheit. Der Frequenzfaktor $K_j' \nu$ kann für jedes Keimzentrum verschieden groß sein. $\Delta G_a'$, die Aktivierungsenergie für Korngrenzendiffusion, ist im allgemeinen kleiner als ΔG_a in Gl. (4''), d. h. die Diffusion über Korngrenzen geht schneller vor sich als die Volumendiffusion.

3. Nukleation in mikroskopischen Hohlräumen

Die Tieftemperaturphase β kann als mikroskopischer Einschluf sehr stabil sein. Das System muß oft stark überhitzt werden (ΔT^+ groß), um Überreste der β -Phase in kleinen Hohlräumen zu schmelzen. Das Schmelzen (Index m , Index f bezieht sich auf Gefrieren) findet statt, wenn

$$\Delta G_{cav} = r^2 \pi h \Delta G_v + 2 r \pi h (\sigma_{\alpha s} - \sigma_{\beta s}) \quad (9)$$

null wird. Der kritische Radius des mikroskopischen Hohlraums wird dann mit Gl. (5) (siehe Abb. 1)

$$r_m = 2 \sigma_{\alpha\beta} \cos \Theta / \Delta T^+ \Delta S_v^f. \quad (10)$$

Abb. 1. Nukleation der β -Phase in einem zylindrischen Hohlraum.

Der Radius eines kritischen Keims läßt sich aus Gl. (7) berechnen

$$r^* = 2 \sigma_{\alpha\beta} \sin \Theta / \Delta T^- \Delta S_v^f. \quad (11)$$

Reste von β in mikroskopischen Hohlräumen werden spontan weiterwachsen, wenn die Unterkühlung so groß ist, daß $r^* = r_m$. Aus dieser Bedingung folgt, daß die zur Bildung eines kritischen Keims notwendige Unterkühlung proportional zur vorangegangenen Überhitzung ist. Erst für große ΔT^- wird die Nukleation unabhängig von der thermischen Vorgeschichte, weil dann die heterogene Nukleation an Fehlstellen und Verunreinigungen überwiegt.

4. Wachstum der überkritischen Keime

Die Geschwindigkeit u , mit der die $\alpha\beta$ -Phasengrenze eines überkritischen Keims in die α -Phase hineinwächst, ist gegeben durch

$$u = \lambda \nu_0 e^{-\Delta G_a'/kT} (1 - e^{-\nu \Delta G_v/kT}) \quad (12)$$

(siehe Abb. 2), $\Delta G_a'$ kann hier sowohl die Aktivierungsenergie für Volumendiffusion als auch für Diffusion über Korngrenzen sein. Führt man einen effektiven Diffusionskoeffizienten ein

$$D = D_0 e^{-\Delta G_a'/kT} \cong \nu_0 \lambda^2 e^{-\Delta G_a'/kT}, \quad (13)$$

Abb. 2. Potentialkurve für ein Molekül, das die α - β -Grenzschicht überschreitet.

so erhält man aus Gl. (12) und Gl. (5) für schwache Unterkühlung

$$u \cong (D/\lambda) \Delta S_v \Delta T^- / kT. \quad (14)$$

Bei starker Unterkühlung wird die Geschwindigkeit u unabhängig von ΔT^- ,

$$u \cong D/\lambda. \quad (15)$$

III. Experimentelle Voraussetzungen

Zur Bestimmung der elastischen Konstanten wurde die Ultraschallimpuls-Echo-Methode verwendet²⁸. Aus der Laufzeit τ des Ultraschallimpulses (erzeugt durch einen 7-MHz-Quarزشwinger, X-Schnitt) senkrecht zur c -Achse wurden die elastischen Konstanten für reines D₂O (c_{33}) und für HF-dotiertes D₂O ($c_{33\text{HF}}$) ermittelt. Nach MASON²⁹ ergibt sich c_{33} aus folgender Gleichung

$$c_{33}(T) = \varrho(T) \frac{l(T)^2}{\tau} = \varrho_0 l_0^2 / \alpha(T) \tau^2$$

mit dem Ausdehnungskoeffizienten $\alpha(T) = (l_0 - l(T))/l_0$; l_0 ist die Laufstrecke des Ultraschallimpulses bei 0 °C. Für die Dichte von D₂O wurde der Wert von UREY und TEAL³⁰ $\varrho_0 = 1,0402 \text{ g/cm}^3$ bei 0 °C verwendet. Für die HF-dotierten Eiskristalle wurde derselbe Wert eingesetzt; das ergibt einen Fehler im Absolutbetrag der elastischen Konstanten von 1,6%. Der Ausdehnungskoeffizient $\alpha(T)$ ist für H₂O- und D₂O-Eis gleich³¹. Der rechnerisch ermittelte Absolutfehler von 6% stimmt mit dem experimentell gefundenen überein.

Die Temperaturabhängigkeit der Laufzeit wurde mit Hilfe der Doppelimpuls-Interferenzmethode gemessen²⁸. Überlagert man der ursprünglichen Im-

pulsreihe (eingestrahelter Impuls + reflektierte Impulse) eine zweite mit einer Verzögerungszeit t , die ein ganzes Vielfaches von 2τ ist, so kommt es, je nach Phasenlage der beiden Impulsreihen zueinander, zu einer Verstärkung oder Abschwächung der einzelnen empfangenen Signale. Die durch eine Temperaturänderung bedingte Änderung von τ bewirkt eine Phasenverschiebung, die durch Änderung von t wieder kompensiert werden kann. Die Änderung von t ist somit ein Maß für die Änderung der Laufzeit mit der Temperatur. Der Fehler bei dieser Relativmessung beträgt 0,3%.

Für die Zucht der Einkristalle stand D₂O zur Verfügung, das nach mehrmaliger Destillation eine Leitfähigkeit von 1,5 – 3,0 $\mu\text{S/cm}$ und einen Deuterierungsgrad von 97% hatte. Die Ausgangslösung für die dotierten Kristalle bestand aus einer Mischung von D₂O (86%), H₂O (14%) und HF (0,01%); die Leitfähigkeit betrug 800 $\mu\text{S/cm}$.

Die Einkristalle wurden nach einer modifizierten Bridgman-Methode³² senkrecht zur c -Achse gezogen. Für die Messung wurden nur Kristallbereiche verwendet, die korngrenzenfrei waren. Die Präparation der Proben erfolgte in einem Kühlraum bei –10 °C. Mit einem Konoskop wurde die Orientierung der Kristalle auf ± 1 Bogengrad genau festgelegt. Die orientierten Kristalle wurden auf einer Drehbank zu einer zylindrischen Form mit einem Durchmesser von 16 mm und einer Länge von 30 – 35 mm abgedreht. Dabei mußte besonders auf Parallelität und Planheit der Endflächen geachtet werden, da sich schon kleine Keilwinkel und Unebenheiten störend auf die reflektierten Impulse auswirken. Vor dem endgültigen Einbau der Probe in den Probenbehälter wurde die Länge mit einer Mikrometerschraube gemessen. Als Kopplungssubstanz zwischen Schwinger und Probe hat sich im Temperaturbereich zwischen 80 °K und 200 °K 4 Methyl-1 Penten gut bewährt¹⁷.

Sowohl mit reinen als auch mit HF-dotierten Proben wurden insgesamt drei verschiedene Meßreihen durchgeführt:

1. Die Proben wurden im Bereich zwischen 80 °K und 200 °K langsam mit einer Geschwindigkeit von 1 grd/min abgekühlt, bzw. aufgeheizt.

²⁸ G. FREYER u. H. D. TIETZ, Wiss. Z. Techn. Hochschule, Magdeburg **10**, 117 [1966].

²⁹ W. P. MASON, Physical Acoustics, D. van Norstrand, Princeton 1958, p. 371.

³⁰ H. C. UREY u. G. K. TEAL, Rev. Mod. Phys. **7**, 34 [1935].

³¹ G. DANTL, Z. Phys. **166**, 115 [1962]; **169**, 466 [1962].

³² H. ENGELHARDT, H. MÜLLER-KRUMBHAAR, B. BULLEMER u. N. RIEHL, J. Appl. Phys. **40**, 5308 [1969].

- Zwischen 100 °K und 150 °K wurden die Proben bei verschiedenen Temperaturen jeweils etwa 30 Minuten getempert.
- In einer dritten Versuchsreihe wurde ein Temperaturzyklus mehrere Male durchfahren, wobei die Proben an den Umkehrpunkten T_1 und T_2 jeweils 15–20 Minuten getempert wurden. Als Umkehrpunkte wurden $T_1 = 130$ °K und $T_2 = 105$ °K, bzw. $T_1 = 150$ °K und $T_2 = 120$ °K gewählt.

IV. Ergebnisse

Die Ergebnisse der in Abschnitt III beschriebenen drei Versuchsreihen an reinen und HF-dotierten D_2O -Eis-Einkristallen sind in Tab. 1 zusammengestellt. Zum Vergleich sind frühere Ergebnisse von H_2O -Eis¹⁷ mit aufgeführt.

Hinweis auf Ordnungs-Unordnungs-Übergang bei	D_2O -Eis rein	D_2O -Eis HF-dot.	H_2O -Eis rein
Versuchsreihe 1 langsame Temperaturänderung	nein	nein	ja (—)
Versuchsreihe 2 Tempern	nein	ja (+)	ja (—)
Versuchsreihe 3 Temperaturzyklus	nein	ja (+)	
Zeitdauer für Einstellung des Gleichgewichts		30 min	30 min
Größe des Effekts		1–1,4 %	0,6–1,2%
Oberste Grenztemperatur, bei der Anomalie auftritt		160 °K	150 °K

Tab. 1. Ergebnisse der Ultraschalluntersuchungen an reinem und HF-dotiertem D_2O -Eis und an H_2O -Eis³⁴. (+) Kristall wird härter, (—) Kristall wird weicher.

Beim Aufheizen, bzw. Abkühlen der reinen und HF-dotierten D_2O -Kristalle mit einer Geschwindigkeit von 1 grd/min konnte im Bereich zwischen 80 °K und 200 °K kein anomales Verhalten der elastischen Konstanten festgestellt werden. Die elastischen Konstanten c_{33} und c_{33HF} zeigten eine parabelförmige Abhängigkeit von der Temperatur wie sie schon von MITZDORF^{23, 24} gemessen wurde und wie es auch nach der Theorie von BORN³³ sein

soll. Auf einen Vergleich der Absolutwerte von c_{33} und c_{33HF} untereinander, sowie mit den früher gemessenen D_2O -Werten²⁴ und den H_2O -Werten^{34, 35} soll hier nicht eingegangen werden. Eine ausführliche Diskussion ist in³⁶ zu finden (siehe in diesem Zusammenhang auch^{34, 37}).

30-minütiges Tempern der reinen und HF-dotierten D_2O -Kristalle im Bereich zwischen 100 °K und 150 °K brachte nur bei den HF-dotierten Kristallen eine Erhöhung der elastischen Konstanten um etwa 0,3%. Diese Änderung von c_{33HF} liegt zwar noch im Bereich der Fehlergrenze, aber die Tendenz einer Zunahme von c_{33HF} ist bei diesem einfachen Temperaturversuch schon klar ersichtlich: die Abweichungen bei den einzelnen Messungen summieren sich auf, d. h., der nach der 3. Messung erreichte Absolutwert liegt um etwa 1% höher als der Wert, den man durch Extrapolation vom Anfangswert der 1. Messung auf die entsprechende Temperatur der 3. Messung erhalten würde (siehe Abb. 3).

Abb. 3. Änderung der Schallgeschwindigkeit $v = (c_{33HF}/\rho)^{1/2}$ bei jeweils 30-minütiger Temperung. Zwischen den Messungen 3 und 4 sowie 5 und 6 wurde der Kristall jeweils 12 Stunden in Stickstoff gelagert. Die Pfeile geben die Richtung der Temperaturänderung an.

Nach mehrmaligem Durchlaufen der in Abschnitt III beschriebenen Temperaturzyklen zeigten sich bei reinem D_2O -Eis wiederum keine Anzeichen für ein anomales Verhalten. Bei HF-dotiertem D_2O -Eis nahm die elastische Konstante im Lauf der Messungen zu. Zweimaliges Durchlaufen des Zyklus

³³ M. BORN, J. Chem. Phys. **7**, 591 [1939].

³⁴ G. DANTL, Phys. kondens. Materie **7**, 390 [1968].

³⁵ T. M. PROCTOR JR., J. Acoust. Soc. Amer. **39**, 972 [1966].

³⁶ I. SESSELMANN, Diplomarbeit, Techn. Universität München 1970.

³⁷ G. DANTL, Polarforschung **VI/37**, 129 [1969]. — G. DANTL u. I. GREGORA, Naturwiss. **55**, 176 [1968].

zwischen 105 °K und 130 °K ergab eine Erhöhung von c_{33HF} um 1,4%. Durch anschließendes dreimaliges Durchlaufen des Zyklus zwischen 120 °K und 150 °K erhöhte sich der Absolutwert von c_{33HF} nochmals um 1% (siehe Abb. 4). Zwischen den beiden Zyklen wurde der Kristall bei N₂-Temperatur gelagert.

Abb. 4. Abweichungen der elastischen Konstanten c_{33HF} beim zyklischen Meßverfahren. Zwischen 1. und 2. Meßzyklus wurde der Kristall 12 Stunden in Stickstoff gelagert. Die Pfeile geben die Richtung der Temperaturänderung an.

V. Diskussion der Ergebnisse

Aus den in Tab. 1 aufgeführten Ergebnissen können folgende Erkenntnisse gewonnen werden:

1. Ein Ordnungs-Unordnungs-Übergang in der Protonenstruktur konnte bei reinem D₂O-Eis nicht nachgewiesen werden.
2. Verunreinigungen und Kristallfehler begünstigen den Ordnungs-Unordnungs-Übergang.
3. Die Größe der gemessenen Anomalie ist abhängig von der thermischen Vorgeschichte.
4. HF-dotiertes schweres Eis zeigt im Gegensatz zum reinen leichten Eis eine positive Anomalie

der elastischen Konstanten. HF-dotiertes D₂O-Eis wird härter, reines H₂O-Eis weicher.

Diese experimentellen Befunde lassen sich durch folgende Vorstellungen erklären:

Homogene Nukleation wird in den hier verwendeten reinen Kristallen eine untergeordnete Rolle spielen. „Rein“ bedeutet in diesem Fall, daß die Kristalle nicht bewußt verunreinigt wurden. Reines Eis hat normalerweise eine Versetzungsdichte von $10^2 - 10^4$ Versetzungen/cm², die Leitfähigkeit des Schmelzwassers liegt um zwei Größenordnungen über dem theoretischen Wert für ideal reines Wasser ($4,41 \cdot 10^{-8} \Omega^{-1} \text{cm}^{-1}$ bei 18 °C). Ideales Eis kann prinzipiell nicht hergestellt werden. Im realen Eis sind noch genügend Fehlstellen chemischer und struktureller Art vorhanden, um heterogene Nukleation (zumindest im H₂O-Eis) zu ermöglichen. Nach Gl. (8) muß der Frequenzfaktor $K_j' \nu$ dafür verantwortlich gemacht werden, daß beim reinen D₂O-Eis keine Anomalie auftritt. Eine grobe Abschätzung der Nukleationsraten (die Anzahl der Keimzentren N_j/V wird für leichtes und schweres Eis als gleich angenommen) nach Gl. (8) mit Gl. (4') und Gl. (4'') ergibt für leichtes Eis eine etwa doppelt so große Nukleationsrate wie für schweres Eis.

Durch das von WORKMAN und REYNOLDS³⁸ nachgewiesene Wachstumspotential in der Größenordnung 100 V entstehen während der Kristallisation polare Bereiche. Die polare Struktur wird innerhalb kurzer Zeit wieder abgebaut; diese Zeit ist abhängig von der Lagertemperatur und beträgt bei -3 °C einige Stunden¹⁷. Mit diesem Alterungsprozeß erklärt DANTL^{34, 37} die unterschiedlichen Ergebnisse beim Piezoeffekt, sowie bei Messungen der Dichte und der elastischen Konstanten. Die Werte für die Dichte und die elastischen Konstanten nehmen durch Alterung ab. Allerdings liegt die experimentell gefundene geringste Dichte immer noch um $4 \cdot 10^{-4}$ über dem Wert, der sich aus den röntgenographischen Daten ergibt¹⁹ (die Meßgenauigkeit bei den Dichtemessungen betrug $4 \cdot 10^{-5}$). Das deutet darauf hin, daß mikroskopische polare Bereiche auch bei extremer Temperatur noch bestehen bleiben. Nach Gl. (10) ist eine, von der Größe r_m dieser Bereiche abhängige Überhitzung ΔT^+ notwendig, um die Bereiche zu zerstören. Die Überhitzung kann dabei so groß werden, daß der Schmelzpunkt des Eises über-

³⁸ E. J. WORKMAN u. S. E. REYNOLDS, Phys. Rev. **78**, 254 [1950].

schritten werden muß, um auch die polaren Bereiche aufzuschmelzen.

Diese nicht ausheilbaren polaren Bereiche werden nun verantwortlich gemacht für das unterschiedliche Verhalten von reinem und HF-dotiertem Eis. Durch den Einbau von Verunreinigungen erhöht sich die Anzahl der Strukturfehler³⁹. Es werden also, im Vergleich zu reinem Eis, mehr und größere mikroskopische Hohlräume zur Verfügung stehen, in denen der polarisierte Zustand bei Überhitzung stabil bleibt. Ist der polarisierte Bereich so groß, daß bei einer bestimmten Unterkühlung sein Radius r_m gleich dem Radius des kritischen Keims r^* wird, dann kann dieser nun kritische Keim spontan weiterwachsen. Dieser spontane Übergang von der α - in die β -Phase macht sich in einer Erhöhung der elastischen Konstanten bemerkbar (Abb. 5 a). Das bei reinem H_2O -Eis beobachtete Aufweichen am Übergangspunkt¹⁷ deutet auf Fluktuationen hin. Im reinen Eis sind zwar nach der Zucht polarisierte Bereiche vorhanden, ihre Größe ist jedoch unterkritisch.

Abb. 5. Schematischer Verlauf der elastischen Konstanten beim Ordnungs-Unordnungs-Übergang: a) c_{33HF} für HF-dotiertes D_2O -Eis, b) c_{33} für reines H_2O -Eis (dick ausgezogene Linien). Gestrichelt ist der Verlauf bei normalem Verhalten, ohne Phasenübergang; dünn durchgezogen der erwartete Verlauf bei Nukleation und Wachstum der β -Phase.

Die kritischen Keime entstehen überwiegend durch Nukleation. Das Wachstum der kritischen Keime friert bei Temperaturerniedrigung allmählich ein. Der in Abb. 5 b dargestellte typische Verlauf der elastischen Konstanten für den Fall heterogener Nukleation wurde auch im Experiment gefunden¹⁷.

Der weite Temperaturbereich, in dem elastische Anomalien beim HF-dotierten D_2O -Eis gemessen wurden, ergibt sich aus der unterschiedlichen Größe der einzelnen polarisierten Mikrobereiche. Bei großen Bereichen wird nur geringe Unterkühlung benötigt [Gl. (11)], je kleiner die Bereiche sind, desto größer muß die Unterkühlung sein. Die im Abschnitt IV beschriebene Aufsummation der Abweichungen bei aufeinanderfolgenden Temperungen bei verschiedenen Temperaturen kann dadurch erklärt werden, daß noch unterkritische Keime vorhanden sind, die durch heterogene Nukleation kritisch werden. Die Möglichkeit, daß alle Keime zwar kritisch sind, aber bei einer Temperatur $T < T_c$ weiterwachsen, kann nicht ausgeschlossen werden.

Die oben beschriebenen Vorstellungen für den Ordnungs-Unordnungs-Übergang können die bisherigen Ergebnisse der Ultraschall-Untersuchungen an reinem und HF-dotiertem Eis erklären. Eine Prüfung der Ideen ist möglich, wenn die an HF-dotiertem schwerem Eis gemachten Messungen an HF-dotiertem leichtem Eis wiederholt werden. Untersuchungen an pulverisiertem Eis mit der Korngröße als Parameter sollten weiterhin zur Klärung des Mechanismus beitragen. Wenn die Eiskörner kleiner werden als die stabilen polarisierten Bereiche, sollte kein Ordnungs-Unordnungs-Übergang mehr stattfinden.

Unser herzlicher Dank gilt unserem verehrten Lehrer, Herrn Prof. Dr. N. RIEHL, der in uns das Interesse an der Eisphysik erweckte. Fr. U. MITZDORF danken wir für Anregungen und klärende Diskussionen. Die Sachmittel wurden von der Stiftung Volkswagenwerk bereitgestellt.

³⁹ F. K. TRUBY, Science **121**, 104 [1955].