

Diffusionstheorie und Haven-Verhältnis in Festkörpern

Autor(en): **Bohac, Petr**

Objektyp: **Article**

Zeitschrift: **Helvetica Physica Acta**

Band (Jahr): **71 (1998)**

Heft 4

PDF erstellt am: **25.09.2024**

Persistenter Link: <https://doi.org/10.5169/seals-117113>

Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Inhalten der Zeitschriften. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern. Die auf der Plattform e-periodica veröffentlichten Dokumente stehen für nicht-kommerzielle Zwecke in Lehre und Forschung sowie für die private Nutzung frei zur Verfügung. Einzelne Dateien oder Ausdrucke aus diesem Angebot können zusammen mit diesen Nutzungsbedingungen und den korrekten Herkunftsbezeichnungen weitergegeben werden. Das Veröffentlichen von Bildern in Print- und Online-Publikationen ist nur mit vorheriger Genehmigung der Rechteinhaber erlaubt. Die systematische Speicherung von Teilen des elektronischen Angebots auf anderen Servern bedarf ebenfalls des schriftlichen Einverständnisses der Rechteinhaber.

Haftungsausschluss

Alle Angaben erfolgen ohne Gewähr für Vollständigkeit oder Richtigkeit. Es wird keine Haftung übernommen für Schäden durch die Verwendung von Informationen aus diesem Online-Angebot oder durch das Fehlen von Informationen. Dies gilt auch für Inhalte Dritter, die über dieses Angebot zugänglich sind.

Diffusionstheorie und Haven-Verhältnis in Festkörpern

By

Petr Bohac

Nichtmetallische Werkstoffe,
Eidgenössische Technische Hochschule Zürich,
Sonneggstrasse 5, CH-8092 Zürich,
Schweiz

(2.V.1997)

Abstract. It is shown in this work that the Haven ratio in solid electrolytes, which corresponds to the ratio between the tracer diffusion coefficient D^* and the diffusion coefficient D_σ calculated from ionic conductivity data using the Nernst-Einstein equation $D_\sigma = kT\mu/q$, is strongly dependent on temperature and can be approximately replaced by a T/T_0 -ratio, where T_0 is a characteristic temperature of ionic conductors. A possible explanation of this effect is given in terms of the reduced vibrational energy due to the quantum mechanical behaviour of lattice oscillations in solids. Quantum mechanical effects are suggested to be also responsible for the curvature of Arrhenius plots of solid ionic conductors as well as for the decrease of the ionic conductivity with increasing dopant content. It is proposed that the common explanation of the Haven ratio by jump correlations of the tracer isotope is wrong and that the Haven ratio reveals no information about the diffusion mechanism, as generally believed.

1 Einleitung

Die Entwicklung neuer Festelektrolyte für Brennstoffzellen, Batterien und Sensoren erfordert ein Verständnis der Beziehungen zwischen der Festkörperdiffusion und der ionischen Leitfähigkeit. Trotz einer langen Entwicklung der Diffusionstheorie [1]-[7] und zahlreicher Studien über den Stoff- und Ladungstransport in Festkörpern [8]-[20] bestehen jedoch bei festen Ionenleitern bis heute noch ernste Widersprüche zwischen Experiment und Theorie.

Insbesondere stimmen die Werte der aus der ionischen Leitfähigkeit mit Hilfe der Nernst-Einsteinschen Gleichung berechneten Diffusionskoeffizienten D_σ nicht mit denen überein, die mit radioaktiven Isotopen direkt bestimmt wurden, D^* . Die bestehenden Diskrepanzen lassen sich weder mit Korrelationseffekten [8]-[18] noch mit der Annahme von komplizierten Diffusionsmechanismen [2, 3, 10, 15, 16, 19] zufriedenstellend erklären.

Nach der Diffusionstheorie der zufälligen Schritte (random-walk) [1]-[5] versuchen thermisch angeregte Gitterteilchen auf die benachbarten Leerplätze zu springen. Für diese ungeordnete thermische Bewegung der Gitterbausteine ist keine externe Triebkraft notwendig [20]. Die mittlere Sprungfrequenz $\Gamma = \nu \cdot \exp -(\Delta E_D/kT)$ ist ein Produkt der Anzahl der Sprungversuche pro Sekunde, die durch die Schwingungsfrequenz des Kristalgitters ν bestimmt wird, und der Menge der Partikel $\exp -(\Delta E_D/kT)$, deren thermische Energie ausreicht, um die Aktivierungsenergiebarriere ΔE_D zu überwinden. Als Schwingungsfrequenz wird häufig die Debyesche Grenzfrequenz der Gitterschwingungen ν_0 eingesetzt, die in der Größenordnung von 10^{13}s^{-1} liegt. Diese charakteristische maximale Phononfrequenz der Festkörper ist mit der Debye Temperatur Θ_D durch die Gleichung $\nu_0 = \Theta_D \cdot k/h$ verbunden, wobei k die Boltzmannsche Konstante und h die Plancksche Konstante sind.

Die Beziehung zwischen dem Diffusionskoeffizienten der ionischen Ladungsträger D_σ und der Ionenbeweglichkeit $\mu = Bq$ ist die gutbekannte Nernst-Einsteinsche Gleichung:

$$D_\sigma = kT\mu/q \quad (1.1)$$

q bedeutet die elektrische Ladung der Ionen. Diese fundamentale Gleichung wurde aus der thermischen Bewegung von suspendierten Kolloidteilchen abgeleitet [17, 18, 20, 22] und für verdünnte Lösungen von Salzen entwickelt [23], unter der Annahme eines idealen Verhaltens. Sie muss nicht eine universelle Gültigkeit auch für Kristallgitter besitzen [10].

Die Nernst-Einsteinsche Beziehung wird allgemein verwendet bei Berechnungen des Diffusionskoeffizienten der Ladungsträger D_σ aus experimentell ermittelten Werten der ionischen Leitfähigkeit σ , gemäss der Formel $D_\sigma = \sigma kT/n \cdot q^2$. Die berechneten D_σ Werte sind allerdings meist ca. 10-30% höher, als die entsprechenden Tracerdiffusionskoeffizienten D^* , die mit radioaktiven Isotopen direkt erhalten wurden [8]-[18]. Das Verhältnis D^*/D_σ nennt man das Haven-Verhältnis H_R

$$H_R = D^*/D_\sigma \quad (1.2)$$

Um die beobachtete Differenz zwischen D^* and D_σ zu erklären, wird angenommen, dass statistische Korrelationen zwischen den Richtungen der aufeinanderfolgenden Sprünge der Traceratome existieren, verglichen mit dem völlig zufälligen Diffusionsverhalten, das für D_σ verantwortlich ist. Bei korrelierter Bewegung ist die Wahrscheinlichkeit des Tracers an seiner

Ausgangsort zurückzuspringen gegenüber den Vorwärtssprüngen bevorzugt [4, 6]. Es werden daher mehr Sprünge benötigt, um die gleiche Strecke zu durchwandern. Eine Autorengruppe [18, 49, 50, 51, 52, 53] nimmt an, dass der Transport von Gitterteilchen grundsätzlich korreliert ist, während die Gitterleerstellen einer unkorrelierten, zufälligen Diffusion untergestellt sind. Dies führt zu einer höheren ionischen Leitfähigkeit als aufgrund der korrelierten Tracerdiffusion zu erwarten wäre [18, 49, 50, 51, 52, 53]. Andere Autoren [4, 6, 54] gehen davon aus, dass nur die markierten Traceratome eine korrelierte Bewegung ausüben, während die normalen Gitterteilchen unkorreliert sind.

Aus der Wahrscheinlichkeitsrechnung wurden für verschiedene Gittertypen und Diffusionsmechanismen Korrelationsfaktoren abgeleitet, die zwischen 1 und 0.33 variieren [3, 4, 8, 18, 24]. Allerdings unterscheiden sich die experimentellen Resultate für die Korrelationskoeffizienten oft ganz beträchtlich von den erwarteten H_R Werten [8]. Dazu kommt eine Temperaturabhängigkeit von H_R , die bisher nicht befriedigend erklärt werden konnte [12]. Um diese Diskrepanzen zu überwinden, werden in der heutigen Diffusionstheorie zusätzliche Korrekturen eingeführt. Sie reichen von der Annahme von komplexen interionischen Wechselwirkungen und gemischten Diffusionsmechanismen bis zu Defektassoziationen und Kollektivbewegungen [8, 9, 10, 15, 19, 20].

Für die Berechnung der mittleren thermischen Schwingungsenergie der Festkörper im Einklang mit der Quantumtheorie ersetzt man den Energiefaktor kT , der die klassische mittlere Energie eines atomaren Oszillators darstellt, durch den quantenmechanischen Ausdruck $h \cdot \nu / [\exp(h\nu_0/kT) - 1]$. Die Temperatur wird dabei auf eine charakteristische Temperatur Θ bezogen [25]-[28]. Gemäss der Fermi-Dirac Statistik [25, 28, 78, 79] ist bei Metallen im Vergleich zum klassischen Gas nur ein geringer Bruchteil quasifreier Elektronen thermisch angeregt. Man erhält einen einheitlichen Verlauf für die Temperaturabhängigkeit des spezifischen elektrischen Widerstandes, $\rho(T)$, wenn man als Abszisse T/Θ_R wählt, indem man die Temperatur auf die charakteristische Widerstandstemperatur Θ_R des Gitters bezieht [5]. Die charakteristische Widerstandstemperatur Θ_R ist mit der charakteristischen Temperatur Θ nicht gleich, weil longitudinale und transversale Schwingungen auf verschiedene Art zum elektrischen Widerstand und zur spezifischen Wärme beitragen [28]. Die kinetische Theorie liefert eine hypothetische Beweglichkeit des Elektronengases μ_{th} proportional zu $T^{-1/2}$, die wirkliche Elektronenbeweglichkeit μ ist jedoch proportional zu T^{-1} . Dies ergibt einen Faktor zwischen der theoretischen und tatsächlichen Elektronenbeweglichkeit $\mu_{th}/\mu = T^{1/2}$. Gemäss der Theorie der metallischen Leitfähigkeit auf der Grundlage der Fermi-Dirac Statistik [25, 28, 80] ist im Festkörper im Vergleich zum klassischen Gas nur ein geringer Bruchteil quasifreier Elektronen thermisch angeregt. Die thermische Energie des entarteten Elektronengases wird durch den Faktor T/T_F linear proportional gegenüber dem klassischen Wert reduziert [28]. Es gilt $1/2mv^2 = 3/2kT \cdot (T/T_F)$. T_F bezeichnet man als Fermi Temperatur. Sie liegt bei Festkörpern üblicherweise bei mehreren 10^4K .

In der vorliegenden Arbeit wird die Differenz zwischen dem Tracerdiffusionskoeffizienten D^* und dem aus der ionischen Leitfähigkeit berechneten Diffusionskoeffizienten D_σ dadurch

erklärt, dass die fundamentale Nernst-Einsteinsche Gleichung für die Festkörper bei mittleren und tiefen Temperaturen aufgrund quantenmechanischer Natur der Phononen nicht gültig ist. Ein zusätzlicher empirischer Reduktionsfaktor T/T_0 wird für die klassische Beziehung zwischen der Selbstdiffusion und der Beweglichkeit der Ladungsträger in Festkörpern vorgeschlagen, wo T_0 eine für die Ionenleitung charakteristische Temperatur ist.

2 Die charakteristische Temperatur T_0

Die Sauerstoffionenleitfähigkeit σ des dotierten ZrO_2 vermindert sich mit steigender Dotierungskonzentration, trotz einer erhöhten Anzahl der Leerstellen als Ladungsträger [30]-[33]. Die Arrheniuslinien dieses Festelektrolytes $\log \sigma T$ versus $1/T$ konvergieren bei hohen Temperaturen. Dieser Effekt wird in der Literatur meist mit der Assoziation der Punktdefekte bei Temperaturen unterhalb einer charakteristischen Temperatur T_0 erklärt [32, 33, 60-69]. In Calcium stabilisiertem Zirkonoxid liegt T_0 bei etwa 2300 K, für die Dotierung mit Yttriumoxid bei 2600 K [32].

Catlow [70], Abelard und Baumart [57], sowie Ananthapadmanabhan et al. [71] haben eine andere Erklärung für die Krümmung der Arrheniuskurven vorgeschlagen. Sie schreiben die beobachtete Erniedrigung ionischer Leitfähigkeit mit steigender Defektkonzentration nicht der Defektassoziation zu, sondern einer Erniedrigung der Ladungsträgerbeweglichkeit unterhalb von T_0 . Diese Auffassung bestätigten die Untersuchungen der Relaxationsprozesse der Ionenleitfähigkeit im Zirkonoxid, dotiert mit Yttrium [72, 73], Calcium [55, 56], Indium [74] und Magnesium [73, 75], im Frequenzbereich $0-10^8$ Hz und bei Temperaturen zwischen 450 K und 1200 K [55, 56]. Mit steigender Konzentration der Ladungsträger sinkt unterhalb von T_0 ihre Beweglichkeit.

Aus der Sauerstoffionenleitfähigkeit und Tracerdiffusion wurde von Simpson und Carter [34] das Haven-Verhältnis $H_R = D^*/D_\sigma$ im stabilisierten Zirkonoxid bestimmt. Park und Olander [35] stellten fest, dass sich H_R im Yttriumoxid-dotierten tetragonalen Zirkonoxid mit der Temperatur leicht ändert. Interessanterweise ist der H_R -Faktor im dotierten Zirkonoxid etwa gleich gross wie das T/T_0 Verhältnis. Darüber hinaus zeigt auch seine Temperaturabhängigkeit etwa einen T/T_0 Verlauf. Die Resultate der Berechnung $T_0 = T/H_R$ aus den experimentellen Daten von Oishi and Ando [36] sind in Tabelle 2 zusammengestellt. Die berechneten T_0 Werte stimmen mit den Werten von T_0 aus der Konvergenz der Arrheniuskurven bei hohen Temperaturen [32] relativ gut überein.

Die Debye-Temperatur der monoklinen Zirkonoxid Modifikation wurde aus Messungen der Wärmekapazität oberhalb 50 K zu etwa 747 K bestimmt [37]. Annähernd entspricht die charakteristische Temperatur T_0 im dotierten ZrO_2 also einem Wert von ca. $3\Theta_D$.

Tabelle 1: Berechnete Werte für T_0 im Y-TZP

Temperatur	H_R [32]	$T_0 = T/H_R$
1550 K	0.69	2 246 K
1440 K	0.65	2 215 K
1290 K	0.61	2 114 K

3 Temperaturabhängigkeit vom Haven-Verhältnis

Die Messungen der Tracerdiffusion von Ag^+ -Kationen sowie der ionischen Leitfähigkeit in Silberbromid [38, 39] zeigen einen deutlichen Anstieg von H_R mit steigender Temperatur. Das D^*/D_σ Verhältnis für AgBr ist als eine Funktion der Temperatur in Bild 3 dargestellt. Die Temperaturabhängigkeit von H_R ist im Temperaturintervall 400-700 K aus den experimentellen Daten von Friauf [38] und Miller mit Maurer [39] etwa linear. Falls wir nun analog zur Temperaturabhängigkeit der Ionenleitung bei ZrO_2 eine charakteristische Temperatur T_0 bei $H_R = 1$ annehmen, erhalten wir für T_0 von AgBr einen Wert von etwa 885 K. Das Produkt von H_R mit T_0/T beträgt dann annähernd 1 im gesamten untersuchten Temperaturbereich. Auch das D^*/D_σ Verhältnis für SrCl_2 [40] ist stark temperaturabhängig. Erneut erhöht sich H_R in SrCl_2 etwa linear mit steigender Temperatur bis $H_R = 1$ bei ca. 960 K. Ein ähnliches Verhalten wird ebenfalls bei den Chalkogeniden von Silber [41, 42] beobachtet. Die charakteristische Temperatur T_0 bei der $H_R = 1$ beträgt dann ca. 1806 K für Ag_2S und ca. 1321 K für Ag_2Se . Verschiedene Stoffe befinden sich offenbar bezüglich dem D^*/D_σ Verhältnis in vergleichbaren Zuständen, die durch das Verhältnis $T/T_0 = H_R$ charakterisiert sind.

In Bild 3 sind die Literaturwerte vom Haven-Verhältnis einiger Festelektrolyte zusammengestellt [38]-[47]. Es ist gut ersichtlich, dass sie alle jeweils annähernd linear mit der Temperatur ansteigen und etwa an Linien mit dem Ursprung Null liegen. Diese Linien schneiden die Gerade $H_R = 1$ bei den entsprechenden charakteristischen T_0 Temperaturen. Bei tiefen Temperaturen wird allerdings ein stärkeres, nichtlineares Absinken von H_R bis auf ca. 0.2 beobachtet [12, 46]. Wie aus der Bild 3 ersichtlich ist, ist in Na- β -Aluminat [43, 44] und Ag- β -Aluminat [45] H_R bei tiefen Temperaturen bedeutend kleiner als der theoretische Wert von 0.6, der für den Diffusionsmechanismus in einer zweidimensionalen Struktur vorgeschlagen wurde [8, 12, 43-48]. Wieder ist eine stark ausgeprägte, annähernd lineare Temperaturabhängigkeit von H_R vorhanden.

4 Diskussion und Schlussfolgerungen

Die Diskrepanzen in experimentellen Daten über die Diffusion und Ionenleitfähigkeit der Festelektrolyte deuten darauf hin, dass die gegenwärtige Theorie der Transportprozesse in Feststoffen revidiert werden muss. Bei der theoretischen Behandlung der Diffusionsprozes-

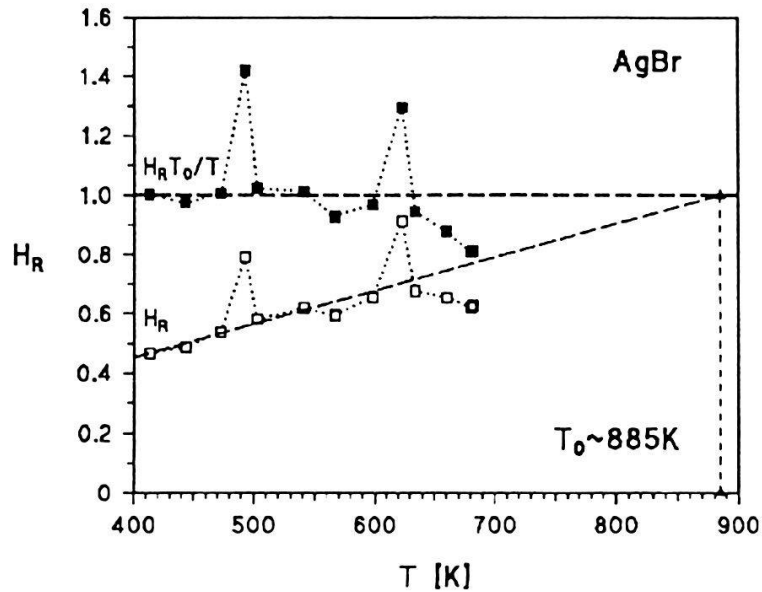


Abbildung 1: Temperaturabhängigkeit vom D^*/D_\ominus -Verhältnis im Silberbromid

se geht man vom klassisch-atomistischen Model mit der Boltzmannschen Energieverteilung der Gitterteilchen aus. Die atomistische Ableitung der Nernst-Einsteinschen Gleichung setzt voraus, dass die Translationsenergie mobiler Teilchen je Mol $3/2 RT$ beträgt. Die quantenmechanische Natur der Gitterschwingungen wird in der Theorie nicht berücksichtigt. Die phänomenologische Ableitung der Nernst-Einsteinschen Gleichung beruht auf einem Gradienten des chemischen Potentials bzw. der Konzentration [77]. Allerdings laufen in reinen Stoffen Platzwechselfvorgänge durch Selbstdiffusion auch ohne makroskopische Triebkräfte und Konzentrationsgefälle ab; auch unterscheiden sich Isotopatome bekanntlich nicht in ihren chemischen Eigenschaften.

Die Ursachen für die angenommenen Korrelationsfaktoren werden in der Literatur unklar und widersprüchlich dargestellt. Bei Leerstellenmechanismus sind die Bewegungen der Gitteratome und Gitterleerstellen gekoppelt, da jeder Sprung einer Leerstelle einem äquivalenten Sprung eines Gitteratoms in die umgekehrte Richtung entspricht. Gemäss der Auffassung von korrelierten Gitteratomen und unkorrelierten Leerstellen müsste jedoch [34, 35, 36] der unkorrelierte Leerstellenfluss grösser sein, als der Fluss von korrelierten Gitteratomen. Die zweite Auffassung von korrelierten Traceratomen und unkorrelierten Normalatomen setzt dann voraus, dass die Traceratome langsamer diffundieren als die unmarkierten Gitteratome. Weshalb soll aber eine allfällige Korrelation der Teilchensprünge so stark temperaturabhängig sein und die Diffusionskoeffizienten der Traceratome gegenüber Normalatomen bis zu einem Faktor von 5 erniedrigen?

Bei Metallen wird häufig eine Krümmung der Arrheniuslinien des Diffusionskoeffizienten

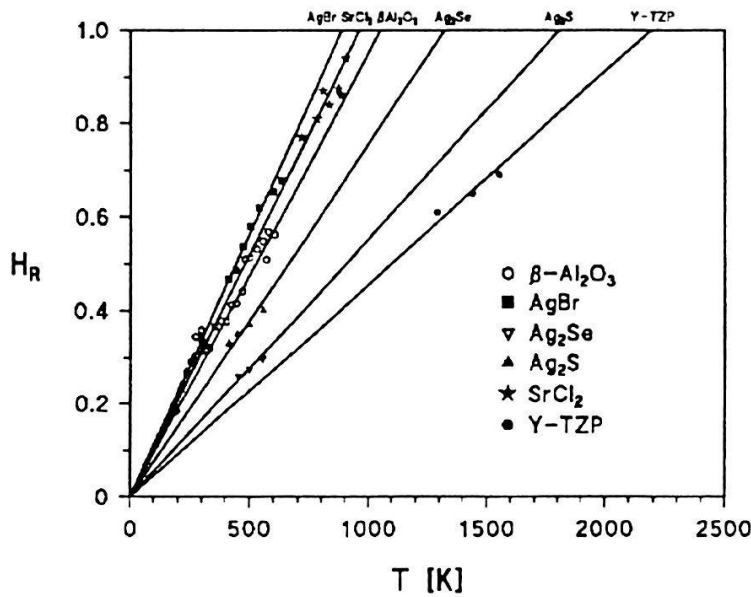


Abbildung 2: Temperaturabhängigkeit von D^*/D_σ in Festelektrolyten

beobachtet, wenn die Diffusion in einem breiten Temperaturbereich und insbesondere bei tieferen Temperaturen untersucht wird. [59]-[63]. Eine ähnliche Krümmung weisen Arrheniuslinien der elektrischen Leitfähigkeit der Festelektrolyte auf. Als Ursache wird eine Koexistenz von zwei Diffusionsmechanismen [61, 62], das Auftreten einer metastabilen Phase [59] oder einer Assoziation der Gitterdefekte [64, 65, 66, 67, 68, 69] angenommen. Der quantenmechanische Charakter der Gitterschwingungen als eine mögliche Ursache dieser Krümmung wird in der heutigen Diffusionstheorie nicht berücksichtigt.

Aus der Analyse der Literaturdaten über die Diffusion und Ionenleitung fester Elektrolyte drängen sich folgende Folgerungen auf:

1. Die Diffusion in Feststoffen bei mässigen Temperaturen wird von der quantenmechanischen Energieverteilung der Gitterschwingungen beeinflusst. Die Nernst-Einsteinsche Beziehung muss daher für Festkörper bei mittleren und tiefen Temperaturen unterhalb von etwa $3\Theta_D$ modifiziert werden. Annähernd kann als ein Reduktionsfaktor das T/T_0 Verhältnis der vorliegenden Temperatur zur charakteristischen Temperatur T_0 verwendet werden: $D_\sigma \cong \mu k T q \cdot (T/T_0)$. Dies bedeutet, dass die Beweglichkeit der Ladungsträger von thermischen Gitterschwingungen in Festkörper weniger gestört wird als dies der Fall wäre durch die Temperaturbewegung nach der klassischen Physik. Erst bei der charakteristische Temperatur T_0 werden alle Phononenthermisch angeregt. T_0 liegt etwa bei $3\Theta_D$ bis $6\Theta_D$.
2. Das Haven-Verhältnis H_R entspricht annähernd dem T/T_0 -Verhältnis: $H_R = D^*/D_\sigma \cong T/T_0$. Es beinhaltet keine Information über den Diffusionsmechanismus oder geome-

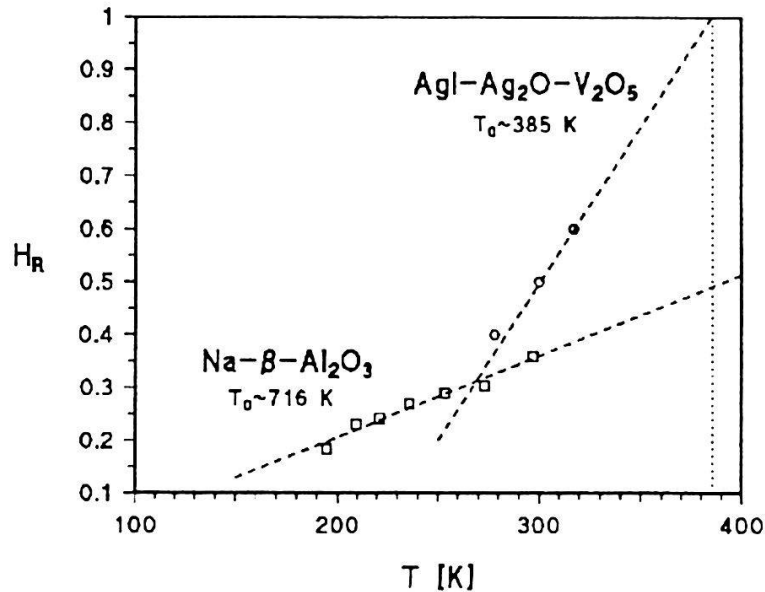


Abbildung 3: H_R in AgI-Ag₂O-V₂O₅-Glas und Na- β -Al₂O₃ bei tiefen Temperaturen [80,46]

trische Korrelationsfaktoren. Der Grund für die beobachteten Abweichungen zwischen D_σ und D^* liegt in der unzulässigen Verwendung des klassischen kT -Energiefaktors in der Nerstschen Gleichung auch für die kondensierte Materie bei mittleren und tiefen Temperaturen unterhalb von ca. $3\Theta_D$.

- Die Konvergenz der Arrhenius Linien der elektrischen Leitfähigkeit von Zirkonoxid, das mit verschiedenen Mengen von Fremdoxiden stabilisiert wurde [31, 32, 33], lässt sich dadurch erklären, dass die gitterfremden Ionen beeinflussen das Phononenspektrum und erniedrigen dadurch die Beweglichkeit der Ladungsträger bei mässigen und tiefen Temperaturen. Erst bei Temperaturen $T > T_0$, wo bereits alle Schwingungen angeregt werden, wird die Beweglichkeit der Ladungsträger durch Wärmeschwingungen des Gitters im Einklang mit der klassischen Physik proportional zu kT reduziert und bleibt dann von der Konzentration des Dopants praktisch unabhängig [32, 33].

Der thermische Energiefaktor kT in der Nernst-Einsteinschen Gleichung steht im Zusammenhang mit störendem Einfluss thermischer Bewegung senkrecht zur Driftrichtung. In Feststoffen wird die thermische Energie aufgrund des quantenmechanischen Charakters der Gitterschwingungen reduziert. Die freien Ladungsträger erfahren bei tieferen Temperaturen als ca. $3\Theta_D$ eine gegenüber der klassischen Physik verminderte Reibung, d.h. sie werden durch die gequantelte thermische Bewegung des Gitters weniger gebremst. Durch die reduzierte Streuung an Phononen nimmt ihre Beweglichkeit mit sinkender Temperatur stark zu. Allerdings wird die Beweglichkeit nicht von allen Gitterschwingungen gestört, sondern vielmehr nur durch solche, die quer zur Bewegungsrichtung stehen. Daher ist T_0 , ähnlich wie bei den Metallen die charakteristische Widerstandstemperatur Θ_R , nicht mit der Debye

Temperatur Θ_D identisch.

Ausgehend von der Temperaturabhängigkeit von H_R stellt sich nicht nur die Frage nach der physikalischen Bedeutung des gefundenen T/T_0 Faktors, sondern auch allgemein über der Gültigkeit der Maxwell-Boltzmann Statistik für die thermisch aktivierten Vorgänge in Festkörpern überhaupt. Bisher wurde noch keine zufriedenstellende, umfassende Erklärung für die Ursachen der beobachteten Krümmung der Arrheniusdarstellung für die Temperaturabhängigkeit der Transportprozesse in Festkörpern gefunden. Dies ist leider auch im Rahmen dieser Arbeit, die vielmehr auf die existierenden Widersprüche und Unklarheiten in der Diffusionstheorie aufmerksam machen will, nicht möglich.

Eine Erklärung könnte sich aus dem Vergleich der linearen T/T_0 Abhängigkeit mit der aus der Quantumtheorie und Metallphysik bekannten Funktionen ergeben. In Fig. 4 ist die Debye Funktion $D_{(T/\Theta)} = (U - U_0)/3RT$ für den Quotienten der mittleren thermische Energie der Festkörper zum klassischen $3RT$ -Wert als eine Funktion von T/Θ dargestellt [29], zusammen mit der Funktion $(T/3\Theta_D)^{1/2}$ und $T/3\Theta_D$. Es ist ersichtlich, dass die Funktion $D_{(T/\Theta)}$ nur in einer sehr groben Näherung mit dem $T/3\Theta$ -Verhältnis approximiert werden könnte. Eine etwas bessere Übereinstimmung zu $T/3\Theta_D D$ zeigt die $(T/3\Theta_D)^{1/2}$ Funktion und der Quadrat der Debye Funktion. Es ist z.B. bekannt, dass eine $(T/\Theta_R)^{1/2}$ Funktion sich beim Vergleich des Diffusionskoeffizienten der Elektronen mit dem aus der klassischen Nernst-Einsteinschen Gleichung berechnetem Wert ergibt, analog zu H_R .

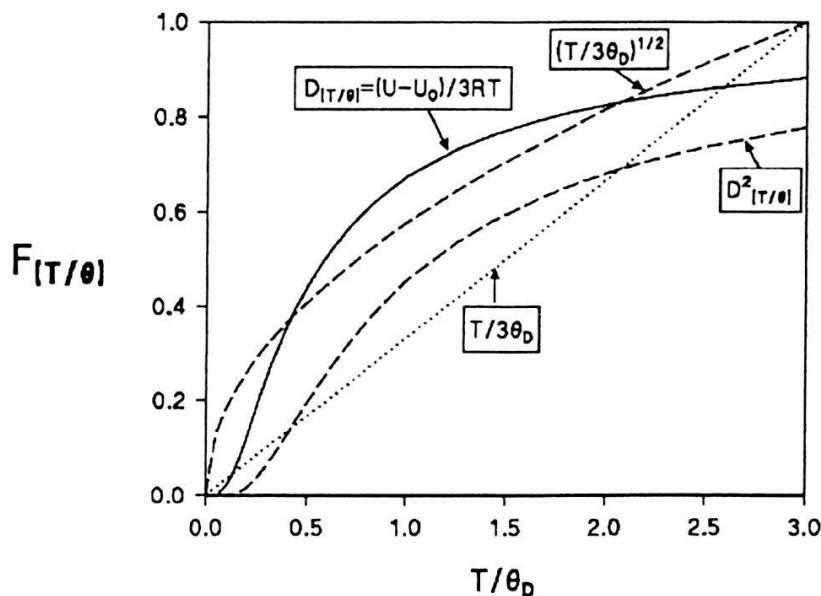


Abbildung 4: Die Abhängigkeit der Funktionen $D_{(T/\Theta)}$ [29], $D_{(T/\Theta)}^2$, $(T/3\Theta_D)^{1/2}$ und $T/3\Theta_D$ vom T/Θ_D Verhältnis.

Der Autor dankt herzlich Herrn Prof. L. Gauckler, ETH-Zürich, für seine Unterstützung

und Interesse an dieser Arbeit sowie den Herren Prof. A. Orliukas und Prof. J. Grigas, Physikalische Fakultät der Universität Vilnius, für wertvolle Diskussionen.

Literatur

- [1] J.P.Stark, Solid State Diffusion, John Wiley & Sons, New York (1976)
- [2] G.E.Murch und A.S.Novick, Diffusion in Crystalline Solids, Academic Press, Inc., New York (1984)
- [3] P Shewmon, Diffusion in Solids, TMS, Warrendale (1989)
- [4] H.Schmalzried, Festkörperreaktionen, Akademie Verlag, Berlin (1967)
- [5] G.E.R.Schulze, Metallphysik, Akademie Verlag, Berlin (1967)
- [6] K.Hauffe und C Seyferth, Reaktionen in und an festen Stoffen, Zweite Auflage, Springer Verlag, Berlin, (1966)
- [7] W.D.Kingery, H.K.Bowen und D.R.Uhlmann, Introduction to Ceramics, Second Edition, John Wiley & Sons, New York (1975)
- [8] J.N.Mundy, Fast Ion Transport in Solids (eds. Vashista, Mundy, Shenoy) Elsevier North Holland, Inc. (1979) 159
- [9] D.Wolf, Fast Ion Transport in Solids (eds. Vashista, Mundy, Shenoy) Elsevier North Holland, Inc. (1979) 341
- [10] G.E.Murch, Solid State Ionics 5 (1981) 117
- [11] G.E.Murch, Solid State Ionics 6 (1982) 295
- [12] G.E.Murch, Solid State Ionics 7 (1982) 177
- [13] R.J.Friauf, J.Appl.Phys., Supplement 33 1962) 494 (
- [14] S.Hoshino, Solid State Ionics 48 (1991) 179
- [15] H.Sato und R.Kikuchi, Fast Ion Transport in Solids (eds. Vashista, Mundy, Shenoy) Elsevier North Holland, Inc. (1979) 337
- [16] H.Sato und R.Kikuchi, Mass Transport Phenomena in Ceramics (eds. Cooper, Heuer) Mat.Sci.Res. Vol.9, Plenum Press, (1974) 149
- [17] A.B.Lidiard, Handbuch der Physik 20 (ed. Flügge), Springer Verlag Berlin (1957) 246
- [18] A.D.LeClaire, Physical Chemistry 10 (ed. Jost), Acad. Press, New York (1970) 261
- [19] I.Yokota, J.Phys.Soc. Japan 21 (1966) 420

- [20] S.A.Rice, Phys. Rev. 112 (1958) 804
- [21] S.Glasstone, K.J.Ladler und H.Eyring, The Theory of Rate Processes, McGraw-Hill, New York and London (1941)
- [22] A.Einstein, Ann. Physik 17 (1905) 549
- [23] W.Nernst, Theoretische Chemie, Verlag Enke, Stuttgart(1921) 424
- [24] J.Bardeen, Phys. Rev. 76 (1949) 1403
- [25] G.Bush und H.Schade, Vorlesungen über Festkörperphysik, Birkenhauser Verlag, Basel and Stuttgart (1973)
- [26] N.W.Ashcroft und N.D.Mermin, Solid State Physics, Saunder College, Philadelphia (1976)
- [27] C.Zwicker, Physical Properties of Solid Materials, Pergamon Press (1955)
- [28] Ch.Kittel, Einführung in die Festkörperphysik, R.Oldenbourg, München (1980)
- [29] Landolt-Börnstein, Zahlenwerte und Funktionen, Teil 4: Kalorische Zustandsgrößen, Springer-Verlag (1961) 736
- [30] D.W.Strickler und W.G.Carlson, J.Amer.Ceram.Soc. 48 (1965) 286
- [31] I.I.Vishnevskii, B.Y.Sukharevskii und D.M.Shakhtin, Sov.Phys.Solid State 16 (1974) 951
- [32] D.K.Hohnke, Fast Ion Transport in Solids (eds. Vashista, Mundy, Shenoy), Elsevier North Holland, Inc. (1979) 669
- [33] D.K.Hohnke, Solid State Ionics 5 (1981) 531
- [34] L.A.Simpson und R.E.Carter, J.Am.Ceram.Soc. 49 (1966) 139
- [35] K.Park und D.R.Olander, J.Electrochem.Soc. 138 (1991) 1154
- [36] Y.Oishi und K.Ando, Transport in Nonstoichiometric Compounds (eds. Simkovich, Stubican) Plenum Press, New York (1985) 189
- [37] M.V.Nevitt, Y.Fang und S.K.Chan, J. Am. Ceram. Soc. 72 (1990) 2502
- [38] R.J.Friauf, Phys. Rev. 105 (1957) 843
- [39] A.S.Miller und R.J.Maurer, J.Phys.Chem.Solids 4 (1958) 196
- [40] M.Beniere, M.Chemla und F.Beniere, J.Phys.Chem.Solids 40 (1979) 729
- [41] H.Okazaki, J.Phys.Soc. Japan, (1967) 355
- [42] I.Yokota, J.Phys.Soc. Japan (1966) 420

- [43] K.K.Kim, J.N.Mundy und W.K.Chen, *J.Phys.Chem.Solids* 40 (1979) 743
- [44] D.Wolf, *J.Phys.Chem.Solids* 40 (1979) 757
- [45] K.K.Kim, G.V.Chandrashekhar, W.K.Chen und J.N.Mundy, *Fast Ion Transport in Solids* (eds. Vashista, Mundy, Shenoy), Elsevier North Holland, Inc. (1979) 329
- [46] G.V.Chandrashekhar und K.K.Kim, *Solid State Commun.* 37 (1981) 299
- [47] H.Sato, *Solid State Ionics* 5 (1981) 183
- [48] E.S.Gopal, *Specific heat at low temperatures*, Heywood, London (1966)
- [49] J.Bardeen und C.Heering, *Imperfections in Nearly Perfect Crystals*,(eds. Shockley, Holomon, Mauerer, Seitz) John Wiley & Sons, New York (1952) 261
- [50] Y.Haven, *Defects in Crystalline Solids*, The Physical Society, London (1955) 261
- [51] K.Compaan und Y.Haven, *Trans. Faraday Soc.*, 52 (1952) 786
- [52] K.Compaan und Y.Haven, *Trans. Faraday Soc.*, 54 (1958) 1498
- [53] A.D.Le Claire, *Mat.Sci.Res.* 9 (1974) 17
- [54] D.Wolf, *Mass Transport in Solids* (ed. Beniere, Catlow) Plenum Press, New York und London (1983) 149
- [55] A.Orliukas, P.Bohac, K.Sasaki und L.Gauckler, *J.European Ceram.Soc.* 12 (1993) 87
- [56] A.Orliukas, P.Bohac, K.Sasaki und L.Gauckler, *High Temperature Electrochemical Behaviour of Fast Ion and Mixed Conductors*, (eds. Poulsen et al.) Riso National Lab., Roskilde, Denmark (1993) 369
- [57] P.Abelard und J.F.Baumart, *Phys. Rev. (B)* 26 (1982) 1005
- [58] F.Seitz, *Phys.Rev.* 74 (1948) 1513
- [59] Ch.Herzig und H.Eckseler, *Z.Metallkde.* 70 (1979) 215
- [60] H.M.Gilder und D.Lazarus, *Phys. Rev.* 11 (1975) 4916
- [61] J.N.Mundy, *Phys. Rev. B* 3 (1971) 2431
- [62] J.N.Mundy, T.E.Miller und R.J.Porte, *Phys. Rev. B* 3 (1971) 2445
- [63] G.J.Dienes, *J.Appl.Phys.* 21 (1950) 1189
- [64] A.Nakamura und J.B.Wagner, *J.Electrochem. Soc.* 133 (1986) 1542
- [65] A.S.Nowick, D.Y.Wang, D.S.Park und J.Griffith, in *Fast Ion Transport in Solids* (eds.Vashista, Mundy, Shenoy), Elsevier North Holland, Inc. (1979) 673

- [66] M.Weller und H.Schubert, *J.Am.Ceram.Soc.* 69 (1986) 573
- [67] M.Weller und H.Schubert, *Solid State Ionics*, (ed. Balkanskii, Takahashi, Tuller) Elsevier, Amsterdam (1992) 568
- [68] E.C.Subbarao und T.V.Ramakrishnan, *Fast Ion Transport in Solids* (eds. Vashista, Mundy, Shenoy), Elsevier North Holland, Inc. (1979) 653
- [69] S.P.S.Badwal, *J. Mat. Sci.* 19 (1984) 1767
- [70] C.R.A.Catlow, in *Nonstoichiometric Oxides* (ed. O.T.Soerensen), Academic Press, New York (1981) 61
- [71] P.V.Ananthapadmanabhan, N.Venkatramani, V.K.Rohatgi, A.C.Momin und K.S.Venkateswarlu, *J.Eur.Ceram.Soc.* 6 (1990) 11
- [72] A.Orliukas, K.Sasaki, P.Bohac und L.Gauckler, *Proceedings 2nd Intl. Symp. Solid Oxide Fuel Cells*, The European Communities, Athens (1991) 377
- [73] A.Orliukas, P.Bohac, K.Sasaki und L.Gauckler, *Solid State Ionics* 70/71 (1994)
- [74] L.Gauckler, K. Sasaki, H.Heinrich, P.Bohac und A.Orliukas, *Science and Technology of Zirconia V*, (eds. Badwal, Bannister, Hannink), Technomic Publishing (1993) 555
- [75] P.Bohac, A.Orliukas, K.Sasaki und L.Gauckler, *Solid State Ionic Materials* (ed. Chowdari et al.), World Scientific Publishing Co., Singapore (1994) 155
- [76] W.J.Moore und D.O.Hummel, *Physikalische Chemie*, W. De Gruyter, Berlin-New York, (1973)
- [77] H.G.Van Bueren, *Imperfections in Crystals*, Second Edition, North-Holland Publ. Company, Amsterdam (1961) 406
- [78] K.Simonyi, *Physikalische Elektronik*, B.G.Teubner, Stuttgart (1972)
- [79] R.Herrmann und U. Preppernau, *Elektronen im Kristall*, Springer-Verlag, Wien-New York (1979)
- [80] R.S.Kumar, K.Hariharan, M.Dhanabalan and K.V.Reddy, *Solid State Ionics* 86-88 (1996) 441-446