科学研究費助成事業

平成 27 年 4 月 27 日現在

研究成果報告書

機関番号: 13901 研究種目: 基盤研究(C) 研究期間: 2012 ~ 2014 課題番号: 24550019 研究課題名(和文)周波数軸から見たイオン液体のワルデン積の研究

研究課題名(英文)Study on Walden product of ionic liquids from the view of frequency axis

研究代表者

山口 毅 (Yamaguchi, Tsuyoshi)

名古屋大学・工学(系)研究科(研究院)・助教

研究者番号:80345917

交付決定額(研究期間全体):(直接経費) 4,200,000円

研究成果の概要(和文):イオン液体の当量伝導度と粘度の積であるワルデン積の微視的起源を明らかにするために、 各種イオン液体の交流電気伝導度と粘性緩和スペクトルを実験的に測定し、両者の緩和時間の比較を行った。カチオン のアルキル鎖長の増大に伴うワルデン積の減少は、高周波ずり弾性率の低下で説明された。アルキル鎖長が同程度の場 合には、粘度の増加と共に、伝導度の緩和が粘度の緩和より速くなりワルデン積が増加した。中性子準弾性散乱で報告 された微視的構造緩和と比較すると、高粘度域では両緩和共に構造緩和より遅くなるが、粘度のほうがデカップリング の大きさが大きく、そのために粘度と伝導度の間のデカップリングが起こることが示された。

研究成果の概要(英文): The microscopic mechanisms determining the Walden product of ionic liquids were investigated by measuring the frequency-dependent conductivity and viscosity experimentally. With lengthening the alkyl chain of the cation, the high-frequency limiting shear modulus decreases, thereby the Walden product decreases. Comparing the ionic liquids with similar alkyl chain lengths, the relaxation of conductivity becomes faster than that of viscosity with an increase in viscosity, which leads to the increase in the Walden product. Both relaxation times becomes faster than that of the microscopic structure determined by the inelastic neutron scattering. The decoupling from the structural relaxation is larger for viscosity than for conductivity, which leads to the decoupling between the relaxations of viscosity and conductivity.

研究分野:溶液物理化学

キーワード:イオン液体 伝導度 粘度 緩和 輸送物性 中性子準弾性散乱



1.研究開始当初の背景

イオン液体はイオンのみからなるにもか かわらず室温付近で液体状態を取る物質で あり、その高イオン伝導性、熱安定性、電気 化学的安定性などの特異な性質から、反応・ 分離媒体や電気化学デバイスの電解液等へ の応用が期待されている。

イオン伝導度と粘度は、イオン液体の実用 上重要な物性であり、両者の関係はしばしば、 ワルデンプロットという形で整理されてき た。ワルデンプロットは、当量電気伝導度と 粘度の積で定義されるワルデン積が一定と いう経験則であるワルデン則に基づき、当量 伝導度と粘度の逆数を両対数グラフ上で相 関をとったプロットである。ワルデンプロッ ト上で適当に決定した傾き1の「理想線」か らのずれを元に、イオン液体の分類がなされ てきたが、イオン液体のワルデン積の変化を 決定する微視的機構が明らかではないため に、ワルデン積に基づくイオン液体の分類の 分子論的な意味もまた不明瞭であった。

2.研究の目的

粘度や伝導度などの輸送係数は、液体のダ イナミクスを反映した動的な物理量である。 粘度は高周波ずり弾性率と粘弾性緩和時間 の積であたえられ、イオン伝導度はイオンの 並進運動に結合した液体の構造緩和時間に 反比例する。輸送物性を決定する微視的ダイ ナミクスの時間スケールは、輸送係数の周波 数依存性を測定することによって実験的に 決定することが可能である。本研究の目的は、 イオン液体の粘度・電気伝導度の周波数依存 性から、両者を決定する微視的ダイナミクス の時間スケールの指標である緩和時間を決 定し、粘度と当量電気伝導度の関係を、両輸 送物性の緩和時間の関係と比較することに よって、ワルデン積の変化を決定する微視的 機構を明らかにすることである。

3.研究の方法

粘度の周波数依存性は、横波水晶振動子を 用いたずりインピーダンス法によって測定 した。ずりインピーダンス法の実験装置は、 申請者らによる自作のものを用いた。測定周 波数は 5~205 MHz である。定常粘度の測定 には、本研究費で購入したコーンプレート型 粘度計を用いた。

交流電気伝導度の測定は、誘電プローブま たは伝導度セルをベクトルネットワークア ナライザ(VNA)に接続し、S-matrix 法によっ てプローブまたはセルの交流インピーダン スを測定することで行った。高周波域(200 MHz ~ 3 GHz)の測定は市販の誘電プローブ を用い、低周波域の測定には、平行平板型セ ル(300 kHz ~ 200 MHz)または同軸型セル (300 kHz ~ 700 MHz)を自作し、測定する 試料の伝導度の大きさに応じて使い分けて 実験した。

試料は全て、測定前に真空加熱下で乾燥し、

本研究費で購入したカールフィッシャー水 分計を水分量の確認に用いた。

4.研究成果

(1)対称イオンからなるイオン液体の誘電 緩和(論文)

電気伝導度の周波数依存性からイオン伝 導に結合した微視的ダイナミクスの時間ス ケールを決定するためには、その前提条件と して、イオンの並進運動が交流電気伝導度に 支配的であることが求められる。この条件は 低周波極限では厳密に成り立つが、イオンの 分子内電荷分布の非対称性が大きい場合、イ オンの回転相関時間の逆数と同程度の周波 数域では、非対称イオンの回転運動もまた、 交流電気伝導度に対する寄与を持つ可能性 がある。これまでの誘電分光法によるイオン 液体のダイナミクスの研究では、伝導度の周 波数依存性から決定される誘電緩和スペク トルを、非対称イオンの回転緩和に帰属して いる例も多い。そこで本研究では、対称性の 高いイオンのみからなるイオン液体である Tetraoctylphosphonium bromide (P8Br)の交 流伝導度を測定し、非対称イオンを有する異 性体である Tetradecyltrihexylphosphonium bromide (P14Br)の交流伝導度と比較するこ とによって、交流伝導度に対する非対称イオ ンの回転緩和の寄与を見積もった。



図 1 P8Br(赤)とP14Br(青)の交流伝導度。塗り潰し、 白抜き記号はそれぞれ実部、虚部を表す。



図 2 P8Br と P14Br の見かけの誘電緩和スペクトル。記 号の意味は図 1 と同じ。

図1に50 における両イオン液体の交流電 気伝導度を示す。低周波極限に対応する直流 伝導度σ₀は P14Br の方が若干大きいが、両イ オン液体共に、10~100 MHz 領域で同程度の 周波数依存性を示している。

交流電気伝導度 σ(v)から直流伝導度の寄 与を差し引いて

$$\Delta \varepsilon(v) = \frac{\sigma(v) - \sigma_0}{2\pi i v \varepsilon_0} \tag{1}$$

(ε_0 は真空の誘電率)で定義される見かけの 誘電緩和スペクトル $\Delta\varepsilon(v)$ を図 2 に示す。対 称イオンからなる P8Br でも、非対称イオン を有する P14Br と誘電緩和の緩和強度は同程 度であることが示された。

従来の研究で提案されてきたように、非対称イオンの回転緩和がイオン液体の誘電緩和の機構であるならば、実験結果とは異なり、 非対称イオンを有するP14Brの誘電緩和強度 は P8Br より大きくなることが予想される。 このことから、イオン液体の交流伝導度を決 定している主要な運動モードはイオンの並 進運動であり、交流伝導度の周波数依存性か ら決定される緩和時間は、イオン伝導と結合 した微視的ダイナミクスの時間スケールを 表すものとみなすことができる。

(2) アルキル鎖長依存性(論文)

アルキルイミダゾリウム系イオン液体は、 アルキル鎖長の増大と共に、粘度は増加、当 量伝導度は低下する。当量伝導度の減少量は 粘度の増加量より大きく、その結果としてワ ルデン積は減少する。これまでの研究では、 このワルデン積の減少に対して、イオンの解 離度の減少という説明がなされてきた。本研 究では、アルキル鎖長を4(butyl)から8 (octyl)まで変化させた1-alkyl-3-methylimidazoilum hexafluorophosphate([C_nmim] [PF₆]、nはアルキル鎖長)を対象として、粘 度、伝導度の周波数依存性を測定した。





これまでの我々の研究により(引用文献)) 粘度の緩和時間τηのアルキル鎖長依存性 は、定常粘度η₀の粘度依存性よりも大きいこ とが明らかとなっている。したがって、粘度 と緩和時間の間の関係式

$$\eta_0 = G_{\infty} \tau_{\eta} \tag{2}$$

に基づいて考えると、高周波ずり弾性率 G_∞ がアルキル鎖長の増大に伴って減少してい ることになる。G。は粘度に関係した分子間相 互作用の強さを反映する物理量であり、アル キル鎖長の増大に伴って、荷電基密度が減少 し、平均的な静電相互作用が弱まったことに よって、G。の減少は説明される。

伝導度の緩和時間で。も、アルキル鎖長の増 大に伴って増加する。しかし粘度の場合とは 異なり、図3に示すように、直流伝導度で規 格化した交流伝導度を、当量伝導度で規格化 した周波数に対してプロットすると、アルキ ル鎖長の異なる試料のスペクトルはほぼ一 本のマスターカーブに帰着される。このこと は直流当量伝導度Λ₀がτ₀に反比例しているこ とを示している。さらに、同じ規格化された 周波数軸に対して粘度の逆数をプロットす ると、三試料の粘性緩和スペクトルは、交流 伝導度とは異なる別のマスターカーブにほ ぼ帰着する。このことは即ち、 τ_nとτ_σの間に 比例関係が成り立つことを示している。以上 の結果より、ワルデン積η₀Λ₀のアルキル鎖長 増大に伴う減少は、高周波ずり弾性率 G_aの減 少に起因していることが分かる。

アルキル鎖長の長いイオン液体は、極性領 域と無極性領域がミクロに分離したドメイ ン構造を有することが知られている。G。は極 性領域と無極性領域の平均的な分子間相互 作用の強さを反映しているため、アルキル鎖 長の増大によって無極性領域の体積分率が 増加すると、G。は減少する。一方イオン伝導 は、極性領域の分子間相互作用を主に反映し ているため、 Λ_0 と1/ τ_o の比例係数は、無極性 領域の体積分率の増加の影響をあまり受け ない。このように、イオン液体に特徴的など メイン構造と、各ドメインの体積分率の変化 を考えることによって、アルキル鎖長の増加 に伴うワルデン積の減少を説明することが できる。

(3) 同程度のアルキル鎖長を持つイオン液 体のワルデン積(論文)

イオン液体を構成するカチオン、アニオン の化学種を変化させた場合のワルデン積の 変化についても、緩和測定法によって同様の 解析を行った。その際に、(2)の研究成果を 踏まえ、カチオンに関してはすべてブチル鎖 を持つもので統一することで、アルキル鎖長 の変化の影響を排除した。試料はアニオンを bis(trifluoromethylsulfonyl)amide ([TFSA])に統一して、カチオンをそれぞれ 1-butyl-3-methylimidazolium ([bmim]) 、 1-butyl-3-merhylpyridinium ([bmpyr]) 、 N-butyl-N-methylpyrrolidinium ([bmpro]), butyltrimethylammonium ([btma])と変化さ せた系列と、カチオンを[bmim]で統一してア ニオンを[TFSA]、[PF₆]、tetrafluoroborate ([BF₄])、trifluoroacetate ([TFA])と変化さ せた系列の二系列について 25 で実験を行 った。

図 4 に典型例として[bmpry][TFSA]の交流 伝導度・粘性緩和スペクトルを示す。両スペ クトル共に 100MHz 領域に緩和が見られ、粘度の緩和は伝導度の緩和より若干遅い。緩和時間の定量的解析のため、実測のスペクトルを Cole-Davidson 関数と Debye 関数の和で近似した。図4に示されるとおり、モデル関数は実測スペクトルを良好に再現している。



図 4 [bmpyr][TFSA]の粘度(赤)、伝導度の逆数(青)の周 波数依存性。丸印、線はそれぞれ実測、モデル関数を示



図 5 粘度と伝導度の緩和時間の相関。カチオン、アニ オンを変化させた系列をそれぞれ青、赤で示す。

モデル関数のパラメータから決定された、 粘度、伝導度の緩和時間 τ_η 、 τ_σ の間の相関を 図 5 に示す。全てのイオン液体について、 τ_η は τ_σ と比べて同程度か長い。また、緩和時間 が長い試料で、 τ_η と τ_σ の違いが大きくなる傾 向も見て取れる。



図6 粘度と伝導度の緩和時間の比 $\tau_{\eta}/\tau_{\sigma}$ とワルデン積 $\Lambda_{0\eta_{0}}$ との相関。記号の意味は図5と同じ。

図6に粘度と伝導度の緩和時間の間のデカ ップリングの大きさとワルデン積の相関を 示す。もしワルデン積の変化が粘度とイオン 伝導の間のデカップリングのみで決定され ているのであれば、両者の間には比例関係が 予想される。図6に示されるように、緩和時間の比が増大するとワルデン積も増加する という傾向が見られるが、予想される比例関 係よりは相関が小さく、また試料ごとの偏差 も大きい。したがって、イオン伝導と粘性に 関与する分子運動のダイナミクス間のデカ ップリングは、ワルデン積を変化させる一因 とはなっているが、デカップリングのみでは ワルデン積の変化は説明できず、分子間相互 作用の詳細を考慮する必要があると考えら れる。

(4) 微視的構造緩和との関係(論文 、論文 投稿中)

以上の研究では、巨視的物理量である粘度 と電気伝導度の周波数依存性の比較により、 両者を決定する微視的ダイナミクスの関連 からワルデン積を決定する機構の考察を行った。しかし、両物性を決定する微視的ダイ ナミクス自体の解明のためには、微視的ダイ ナミクス自体を何らかの手法で測定し、巨視 的物性のダイナミクスと比較する必要があ る。本研究では比較対象として、中性子準弾 性散乱で決定された構造緩和を選択した。

中性子準弾性散乱で測定される微視的構 造緩和は、波数 q と時間 t の関数である中間 散乱関数 I(q,t)によって表される。ここで波 数 q は観測された構造の長さスケールの逆数 である。したがって、液体が異なる特徴的長 さスケールを持つ複数の構造を有する場合、 異なる波数での中間散乱関数を測定するこ とで、長さスケールごとの構造緩和を分離し て決定することが可能である。アルキル鎖長 の長いイオン液体は、通常の液体にも見られ る分子スケールの高波数構造に加えて、極性 部と無極性部からなるドメイン構造に由来 する低波数構造を有している。山室らは中性 子スピンエコー (NSE)法によって両波数にお ける中間散乱関数を測定し、低波数構造の緩 和は高波数構造のものより数倍遅いことを 示している(引用文献 ,)。

構造緩和と周波数依存の輸送物性の比較 は、モード結合理論(MCT)に基づいて行った。 交流イオン伝導度の逆数および複素粘性ス ペクトルは、それぞれに対応した物理量の時 間発展に対する記憶関数で与えられる。一方 MCT では、記憶関数は中間散乱関数の二次形 式の線形結合で記述される。したがって、NSE 法で測定された各波数の中間散乱関数から、 以下で定義される関数

$$S_{2}(q,v) \equiv \int_{0}^{\infty} dt \ e^{-2\pi i v t} [I(q,t)]^{2}$$
(3)

を計算し、η(ν)、1/σ(ν)と比較したときに、 両者が一致していれば、波数qの構造緩和が 対応する輸送物性に支配的な役割を果たし ていることが分かる。

[omim][PF₆]の 50 における比較を図 7 に 示す。中性子中間散乱関数は引用文献 のも のを用いた。イオン液体に特徴的なドメイン 構造の緩和は、粘度、伝導度の緩和よりも一 桁近く遅く、ドメイン構造のダイナミクスは 粘度、イオン伝導に直接は結合していないこ とが分かる。一方、イオン基間の相関を反映 した 10 nm⁻¹の液体構造の緩和は、交流イオ ン伝導度の逆数と良好に一致しており、イオ ン伝導は高波数の液体構造のダイナミクス に支配されている。粘弾性緩和は両波数の構 造緩和の中間の緩和時間を有しており、両構 造のダイナミクス共に単独では粘度を説明 できない。









引用文献 で構造緩和が測定されてい る三種のイオン液体[omim][CI]、[omim][PF₆]、 [omim][TFSA]について、25~60 の範囲で粘 度、伝導度の周波数依存性を測定し、(3)で 記述した手法によって両物性に関わる緩和 時間を決定した。求めた緩和時間と中性子中 間散乱関数から計算された S₂(q,v)の緩和時 間との相関を図8に示す。構造緩和時間が短 い場合には、粘度・伝導度の緩和時間共に構 造緩和時間と一致するが、緩和時間の増大と 共に、両輸送物性に関わる緩和時間が構造緩 和時間より大きくなるというデカップリン グが見られる。デカップリングの強さは粘度 より伝導度が大きく、このことは、粘度の温 度依存性が伝導度のものより大きいことと

対応している。

過冷却液体の理論研究において、温度の低 下と共に中間散乱関数から求められる緩和 時間よりも粘弾性緩和時間が遅くなるとい うデカップリングが報告されており、過冷却 液体特有の動的不均一性に起因すると考え られている。図8に見られるτ_nとτ_nの間のデ カップリングは、過冷却液体におけるデカッ プリングと類似しており、粘性の高いイオン 液体のダイナミクスは、過冷却液体と共通の 性質を有している。本研究で測定したイオン 液体における粘度とモル伝導度の温度依存 性の違いは、過冷却液体におけるストークス アインシュタイン則の破れと共通の原因に よることが考えられる。

<引用文献>

"Shear Relaxation of Imidazolium-Based Liquids". **Room-Temperature** Ionic Tsuyoshi Yamaguchi, Sho Miyake and Shinobu Koda. Journal of Physical Chemistry B, 114, 8126-8133 (2010) "Hierarchical Structure and Dynamics of an Ionic Liquid 1-Octyl-3-methylimidazolium Chloride", O. Yamamuro, T. Yamada, M. Kofu, M. Nakakoshi, M. Nagao, Journal of Chemical Physics, 135, 054508 (2011) "Heterogeneous Slow **D**vnamics of Imidazolium-Based Ionic Liquids Studied by Neutron Spin Echo", M. Kofu, M. Nagao, T. Ueki, Y. Kitazawa, Y. Nakamura, S. Sawamura, M. Watanabe, O. Yamamuro, Journal of Physical Chemistry B, 117, 2773-2781 (2013)

5.主な発表論文等

(研究代表者、研究分担者及び連携研究者に は下線)

〔雑誌論文〕(計7件)

"Dielectric and shear relaxations of ionic liquid composed of symmetric ions", <u>Tsuyoshi Yamaguchi</u> and Shinobu Koda, Journal of Chemical Physics (査読有), 141(14), 144503 (2014). DOI: 10.1063/1.4897988

"Quantitative Analysis of Conductivity and Viscosity of Ionic Liquids in Terms of Their Relaxation Times", <u>Tsuyoshi Yamaguchi</u>, Eiichiro Nakahara, Shinobu Koda, Journal of Physical Chemistry B (査読有), 118(21), 5752-5759 (2014). DOI: 10.1021/jp502631q

"Interpretation of the Variation of Walden Product of Ionic Liquids with Different Alkyl Chain Lengths in Terms of Relaxation Spectra", <u>Tsuyoshi Yamaguchi</u>, Eiichiro Nakahara, Keitaro Sueda, Shinobu Koda, Journal of Physical Chemistry B (査読有), 117(15), 4121-4126 (2013). DOI: 10.1021/jp401280a

"Relationship between mesoscale dynamics and shear relaxation of ionic liquids with long alkyl chain", <u>Tsuyoshi Yamaguchi</u>, Ken-ichi Mikawa, Shinobu Koda, Kenta Fujii, Hitoshi Endo, Mitsuhiro Shibayama, Hiroshi Hamano, and Yasuhiro Umebayashi, Journal of Chemical Physics (査読有), 137(10), 104511 (2012). DOI: 10.1063/1.4751547

[学会発表](計17件)

「アルキル鎖長の異なるイミダゾリウ ム系イオン液体の緩和スペクトルとワ ルデン則」、第35回溶液化学シンポジウ ム、2012/11/13、山口 <u>毅</u>、末田 圭太 郎、三河 健一、中原 栄一郎、香田 忍、 早稲田大学(東京都)

「イオン液体の粘度・伝導度の周波数依存性と構造緩和との比較」、第68回日本物理学会年次大会、2013/3/27、山口 毅、中原 栄一郎、香田 忍、広島大学(広島県)

「イオン液体の構造緩和と輸送物性」、 第 36 回溶液化学シンポジウム、 2013/10/10、<u>山口 毅</u>、中原 栄一郎、 米澤 拓也、香田 忍、北海道大学(北 海道)

「緩和測定によるイオン液体の輸送物 性の研究」、第4回イオン液体討論会、 2013/11/21、山口 毅、香田 忍、慶応 大学(神奈川県)

"Study on Transport Properties of room-temperature ionic liquids using relaxation measurements", 9th Liquid Matter Conference, 2014/7/21, <u>Tsuyoshi</u> <u>Yamaguchi</u>, Shinobu Koda, Lisbon University (Portugal)

「イオン液体における粘度・伝導度の緩 和と中性子中間散乱関数のデカップリ ング」、日本物理学会秋季大会、2014/9/8、 山口 毅、米澤 拓也、香田 忍、中部 大学(愛知県)

「イオン液体・電解質溶液の輸送物性に 関する研究」、第 37 回溶液化学シンポジ ウム(招待講演)2014/11/14、山口 毅、 アバンセ(佐賀県)

「イオン伝導性液体の構造緩和と輸送物性」、電気化学会第82回大会(招待講

演) 2015/3/15、<u>山口 毅</u>、横浜国立大 学(横浜市)

6.研究組織

(1)研究代表者

山口 毅(Yamaguchi, Tsuyoshi)
名古屋大学・大学院工学研究科・助教
研究者番号:80345917