

埼玉経済



埼玉大学・理工学研究の現場

サイ・テク こらむ ● 知と技の発信

(187)

液体の塩…イオン液体

矢後 友暉 大学院理工学研究科 助教

強く加熱すると塩を構成する子が運動をはじめ、ある温度達すると分子が勝手に動き出します。このような液体となります。この塩は溶融塩と呼ばれ、高温高圧などの特殊な状態でのみ存在する考えられました。

しかし、1990年代に入ると普通の温度においても液体となる塩が多數合成されました。この液体となる塩は、イオン液体と呼ばれ現在世界中で広く研究されています。イオン液体では陽イオンと陰イオンが引き合ひを阻害するような工夫がされています。

例えば、イオンのサイズを大きくしたり、中性の置換基が入されたりしています。またイオン液体を作るため、分子形をわざと複雑にする（対称を低下させる）こともあります。このような、イオン液体は、電気的な力により引き合つて、そのためこれまで化学

研究に使われてきた液体とは異なる性質を持つています。イオン液体は、高温にしてもなかなか気体になりません。さらに、高温の条件でもイオン液体自身は非常に安定であり化学反応を起こしません。ある種のイオン液体は非常にどちらかというと、このようないオン液体の特徴を用いることにより、分子を形成する新しい環境をつくる」ことができます。水の中で分子の合成を行う場合、水は100度で沸騰し気体となってしまいますが、100度以上の条件で合併を行つことはできません。

しかし、イオン液体は温度が百度を超えても液体のままであります。に高温の条件での分子合成を簡単にすることが出来ます。(この他にも、ナノ粒子の合成や生産物質の選択的な抽出などイオン液体はさまざまな新しい可能性があります)。

塩の構造の化学的な表記

The diagram illustrates the chemical structures of three different substances:

- 食塩 (Na⁺Cl⁻):** A rectangular box containing the formula Na^+Cl^- .
- イオン液体 (Emim BF₄):** A rectangular box containing the chemical structure of Emim BF₄. It shows an imidium cation ($\text{C}_2\text{H}_5\text{N}^+(\text{CH}_3)_2$) with a methyl group on one nitrogen and two methyl groups on the other, paired with a BF₄⁻ anion (a boron atom bonded to four fluorine atoms).
- イオン液体 (TMPPA TfSA):** A rectangular box containing the chemical structure of TMPPA TfSA. It shows a quaternary ammonium cation ($\text{C}_2\text{H}_5\text{N}^+(\text{CH}_3)_3$) with three methyl groups on the nitrogen, paired with a TfSA⁻ anion (a sulfonate anion with trifluoromethyl groups).

塩の構造の化学的な表記

