## 4C11 固体NMRによる無機固体酸Rb<sub>3</sub>H(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>における プロトンダイナミクスの研究

(産総研 計測フロンティア) ○鈴木浩一, 林繁信

【序】 CsHSO<sub>4</sub>に代表される無機固体酸は、次世代燃料電池の固体電解質の有力な候補として注目されている[1]。 無機固体酸では、無機アニオンがプロトンを伝達するため加湿が不要である。そのため 100<sup>°</sup>C以上の温度領域で使用することができ、電極反応速度の向上、排熱の有効利用が可能、水分の制御が不要など、燃料電池の性能向上が期待される。 我々は、これまでに固体 NMR により無機固体酸である CsHSO<sub>4</sub> や Cs<sub>2</sub>(HSO<sub>4</sub>)(H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>)のプロトン伝導機構を微視的に明らかにしてきた[2-3]。

 $Rb_{3}H(SO_{4})_{2}$ は、一般式 $M_{3}H(XO_{4})_{2}$  (M = Rb, Cs, K, NH<sub>4</sub>; X = S, Se)で表される化合物群 に属し、水素結合のゼロ次元ネットワークにより特徴付けられる。その水素結合は、 二つのXO<sub>4</sub>四面体を結び付け、孤立した 2 量体 $[XO_{4}$ -H...XO<sub>4</sub>]<sup>3-</sup>を形成させる。 そのた め、これまでは低温相での秩序-無秩序相転移やプロトントンネリングに興味がもた れ、NMRでも多くの研究が行なわれている。 しかし高温相におけるプロトンダイナ ミクスについては、これまであまり研究が行なわれていない。 そこで本研究では、  $Rb_{3}H(SO_{4})_{2}$ を取り上げ、プロトンダイナミクスを明らかにするために、示差走査熱量 測定DSC、粉末X線回折および<sup>1</sup>H MAS およびstatic NMRスペクトルおよびスピン-格 子緩和時間( $T_{1}$ )測定を行なった。

【実験】 試料は、硫酸ルビジウム(Rb<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>)と硫酸(H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>)を化学量論比で含む水溶液 から結晶化させた。<sup>1</sup>H NMR測定には、Bruker製ASX200(共鳴周波数 200.13 MHz)、 ASX400 (400.13 MHz)、MSL400 (400.13 MHz)およびMinispec mq20 分光器(19.65 MHz) を用いた。



図 1. <sup>1</sup>H MAS NMRスペクトル



【結果と考察】室温で測定した粉末X線 回折パターンは、文献の構造[4]と良く一 致した。 昇温方向のDSC測定により、  $T_{sp} = 480 \text{ Kで高温相(超プロトン伝導相)}$ への相転移が観測された。この高温相は 降温方向では 435 Kまで過冷却を示した。

室温における<sup>1</sup>H MAS NMRスペクト ルは、化学シフト値 16.3 ppmを示した(図 1)。 この値は、CsHSO<sub>4</sub>や Cs<sub>2</sub>(HSO<sub>4</sub>)(H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>)の値より大きく、水素 結合がより強いことが分かった。

<sup>1</sup>H static NMRスペクトルは、温度の上 昇に伴う先鋭化を示した(図 2)。 NMR スペクトルの線形から、室温相ではプロ トンの局所的な運動が起きていると考え られた。 また高温相では、<sup>1</sup>H NMRスペ クトルの二次モーメントが 0.4 kHz<sup>2</sup>以下 の小さな値となっており、プロトンの並 進拡散が起きていることが示された。

<sup>1</sup>H  $T_1$ の温度および周波数変化を図 3 に 示す。 $T_{sp}$ 直下の室温相では、極小の低 温側であるにもかかわらず、 $T_1$ は周波数 依存性を示さなかった。これはプロトン の運動がすでに測定周波数に対して十分 早いためであると考えられる。

高温相では、 $T_1$ のfittingにより $E_a$ および  $\tau_0$ の値を求めることができた。 得られた 相関時間(平均滞在時間)を用いて見積 もった高温相のプロトン伝導度は、電気 伝導度測定の文献値[5]と良く一致した (図 4)。

![](_page_1_Figure_5.jpeg)

 $10^{-9}$  2.5 3  $10^{3} T^{-1} / K^{-1}$ 図 4. NMR 結果から見積もったプロトン伝導度 (実線)と伝導度の文献値(破線)[5]

## 参考文献

- [1] S. M. Haile et al., Nature, **410** (2001) 910.
- [2] S. Hayashi and M. Mizuno, Solid State Commun., 132 (2004) 443.
- [3] S. Hayashi and M. Mizuno, Solid State Ionics, 176 (2005) 745.
- [4] S. Fortier et al., Acta Crystallogr., C41 (1985) 1139.
- [5] V. V. Sinitsyn et al., Solid State Ionics, 136-137 (2000) 167.