# 二重共鳴核磁気共鳴法を利用したガラスの構造研究

千葉大学大学院 工学研究科共生応用化学専攻

大 窪 貴 洋

## Structural analysis of glasses using double-resonance solid-state NMR

#### **Takahiro Ohkubo**

Applied Chemistry and Biotechnology, Graduate school, Chiba university

1. はじめに

1940年代にパーセルとブロッホにより核磁 気共鳴 (NMR) 信号が観測されて以来, NMR は広く物質の構造研究に用いられてきた。NMR で観測される共鳴周波数(化学シフト)は、原 子核の置かれた局所構造を反映することから. 長周期構造を有さない液体や非晶質材料の構造 研究に強力なツールとなる。広く利用されるホ ウケイ酸ガラスを構成する<sup>29</sup>Siや<sup>11</sup>Bは、核スピ ンを有する NMR 活性な核であり、1950 年代 頃からすでに NMR によるガラスの構造研究が 行われている<sup>[1,2]</sup>。また最近では、高磁場の利 用と多彩なパルスシーケンスを適用すること で<sup>17</sup>Oを含む周期表に現れる様々な原子核の高 分解能スペクトルを得ることが可能となってお り、より詳細なガラスの構造を解析することが 可能になっている。

NMR によるガラスの構造研究の目的は、ス ペクトル上で識別される化学種を定量すること である。例えば<sup>29</sup>SiのQn構造や<sup>11</sup>Bの3配位お よび4配位構造は、スペクトル上で容易に分離 できることからこれら化学種の存在比を見積も ることができる。元素選択性のある NMR に構 造研究の有用性が認識される一方、このような 構造に関する情報は、X線光電子(XPS)やRaman 分光から得ることも可能で、NMR 実験が 唯一の観測方法ではない。さらにX線光電子 (XPS) や Raman 分光は, 顕微鏡観察と組み 合わせて利用することで, ガラス表面やガラス 中の析出物等, ガラスの物性と関係するマイク ロメートルオーダーのスポットに特化した構造 解析が可能であることから NMR による構造解 析より有利な点もある。また低エネルギーの電 磁波を利用する NMR 実験は、XPS や Raman 分光と比較して感度が低いため mg 単位のサン プルを必要としバルクの構造解析に限定される 欠点をもつ。しかし低エネルギーの電磁波に由 来する長い緩和時間のためスピンを自在に操作 することで、多彩な構造情報を選択的に取得で きることが NMR 法の有利な点である。本稿で は、「ガラスを構成する化学種の定量」から一 歩進んで、選択的な構造情報の一つとして二重 共鳴法を利用した着目原子間の相関構造を取得 する研究を紹介したい。NMR の二重共鳴法を 利用した構造研究は、他の分光法で得られない ガラス構造情報の宝庫であり、より多機能、高 価値化を要求されるガラスの開発を加速するた

<sup>〒263-8522</sup> 千葉県千葉市稲毛区弥生町 1-33 TEL 043-290-3435 FAX 043-290-3435 E-mail:ohkubo.takahiro@faculty.chiba-u.jp

## 2. 二重共鳴実験

固体試料の NMR 測定は,先鋭化したスペク トルを得るために試料を 54.7 度で高速回転さ せながら行う Magic angle spinning (MAS) 法を用いる<sup>[3]</sup>。広く普及している固体 NMR 用 プローブは, MAS 法を行うための機械的な機 構と<sup>I</sup>Hと X 核の二重共鳴を行う電気的回路を 備えており<sup>I</sup>Hと<sup>13</sup>C や<sup>39</sup>Si 等の二重共鳴実験を 行うことができる。固体 NMR を利用した構造 解析の多くは,有機ポリマーや生体材料等の有 機固体材料である。よって,広く普及している 市販の二重共鳴 NMR プローブは,<sup>I</sup>Hと X 核(<sup>I3</sup> C や<sup>39</sup>Si) をターゲットとした二重共鳴実験はあ まり普及していないのが現状である。

二重共鳴固体 NMR 実験は、固体状態で発現 するスピン間の多様な相互作用(ハミルトニア ン)をパルスで操作(パルスシーケンス)して 選択的に観測することである。パルスシーケン スの開発と応用は、現在も精力的に行われてい るが本稿では交差分極を利用する Cross Polarization (CP/MAS) [4] と双極子相互作用を再結 合して観測する (Rotational Echo DOuble Resonance (REDOR) [5] 実験による放射性廃 棄物用ホウケイ酸ガラスの構造研究を紹介した い。交差分極はスピン間に双極子相互作用のあ る感度の良い(分極の大きい)スピンを感度の 悪いスピン(分極の小さい)に移動させて信号 増幅させる方法である。分極移動の効率は、ス ピン間の空間距離を反映する。よって着目した 原子核の近傍に分極を引き起こす原子核が存在 する必要があり化学種を選択的に観測すること ができる。2スピン間の双極子相互作用を観測 する方法として、MAS下で回転同期したパル スを照射して再結合させ双極子相互作用を直接 評価する方法が REDOR 法である。

## 3. 解析例

## 3. 1 <sup>29</sup>Si {<sup>1</sup>H} CP/MAS

放射性廃棄物ガラスの安全評価研究におい て. 水と接触したガラスの溶解速度を長期間に わたって予測する必要がある。ガラスの長期溶 解挙動は、可溶性元素が選択的に溶出すること で生成する表面変質相に依存することが知られ ている<sup>[6-8]</sup>。よって、表面変質相の構造と機能 を明らかにしその役割を解明することが放射性 廃棄物ガラスの安全評価研究で重要である。粉 末状の SiO<sub>2</sub>-B<sub>2</sub>O<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>2</sub>-Na<sub>2</sub>O 系組成をもつガ ラスの溶解前後で測定した MAS および CP/ MAS スペクトルを図1に示す。溶解前のスペ クトルは、Na<sub>2</sub>O含有量が増加するにしたがっ てQ4構造からより解重合したQ3およびQ2 構造が増加する。一方,溶解後の<sup>29</sup>Si<sup>1</sup>H CPMAS スペクトルは、すべての組成でアルカ リ含有量に関わらずQ3構造に相当するピーク を示した<sup>19</sup>。ガラス中の<sup>1</sup>Hの存在量は無視でき るほど小さいことから、未変質前の試料では十 分な強度で<sup>29</sup>Si<sup>1</sup>H CP/MAS スペクトルは得ら れなかった。<sup>1</sup>Hから<sup>29</sup>Siへの分極移動は、変質 相中に生成したシラノール基に由来すると考え



 図1 アルカリ含有量の異なるホウケイ酸ガラスの溶 解試験前<sup>29</sup>Si MAS NMR スペクトルと溶解試験 後の<sup>29</sup>Si <sup>1</sup>HJ CP/MAS スペクトル





られる。よって、変質層を形成する Si の重合 構造は、未変質のガラスの重合度に依存せず主 に Q3構造で形成されることがわかった。

#### 3. 2 <sup>23</sup>Na {<sup>1</sup>H} CP/MAS NMR

ガラス中と変質相中の Na の存在状態を得る ために, SiO<sub>2</sub>-B<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-Na<sub>2</sub>O 系 ガラスの変 質前後で<sup>23</sup>Na 3 QMAS および<sup>23</sup>Na <sup>1</sup>H} CP/MAS NMR 実験を行った。変質前の<sup>23</sup>Na 3 QMAS NMR スペクトルは、単一のクロスピークのみ を示したが変質ガラスは、未変質ガラスで観測 されたピークに加えて低磁場側に別のクロス ピークを生じた(図2)。新たに出現したピー クの帰属を行うために、<sup>23</sup>Na <sup>1</sup>H} CP/MAS NMR 実験を行い<sup>23</sup>Na MAS スペクトルと比較したと ころ図 3 に示すような低磁場側ピークのみが強 調されたスペクトルが観測された。この結果よ り、変質ガラスの<sup>23</sup>Na 3 QMAS で観測された 低磁場側ピークは、H がリッチに存在する変質 相に取り込まれた Na に帰属された<sup>[9]</sup>。

## 3. 3 ${}^{11}B$ { ${}^{29}Si$ } REDOR

放射性廃棄物ガラスに期待される性能として,廃棄物成分をより高い濃度で充填すること



図3 溶解試験後ガラスの<sup>23</sup>Na MASと<sup>23</sup>Na<sup>[1</sup>H] CP/ MAS NMR スペクトル

が求められている。廃棄物成分の充填量は、ガ ラス中への溶解度の低い Mo で決定されること から, 高い充填能を有するガラスの開発のため には、ガラス中に存在する Mo の溶解状態を調 べる必要がある。2 wt%程度の MoO<sub>3</sub> を SiO<sub>2</sub>-B<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-Na<sub>2</sub>O 系ガラス融体に溶解させてガ ラス化させると完全に失透した試料が得られ る。Mo 導入によるガラスの失透現象は、相分 離や Mo 結晶の析出によるものと考えられてい るが、完全に理解されていない。そこで SiO<sub>2</sub> とB2O3の相分離現象で変化すると考えられる <sup>29</sup>Siと<sup>11</sup>Bの双極子相互作用を観測するため REDOR 実験を行った。REDOR スペクトルの 解析は、双極子相互作用を消去したスペクトル (UNREDOR) と双極子相互作用を再結合させ たスペクトル (REDOR) の強度比を比較して 行う。双極子相互作用を再結合させることで REDOR スペクトルは、UNREDOR スペクト ルと比較して強度が減少する。図4に示すよう に REDOR で 観測 された BO<sub>4</sub> に 帰属 される ピークに着目すると、高磁場側ピークのSiO4 と4つ連結したB(0B,4Si)は, SiO<sub>4</sub>と3つ連 結したB(1B.3Si)と比較して強度の減少が大 きい。このように Si-B 間の双極子相互作用は、 SiとBの空間情報を反映することからガラス の相分離現象を理解することの助けになる。Mo



図4 2 wt% MoO<sub>3</sub> 含有ホウケイ酸ガラスの<sup>11</sup>B <sup>[29</sup>Si] UNREDOR および REDOR スペクトル

導入により相分離が起きたと仮定すると, Si-B 間の双極子相互作用が大きく変化することが予 想されたが, Moを導入することで失透した試 料のSi-B双極子相互作用は Moを導入しない ガラスとほぼ同じであり失透の原因は Mo 結晶 の析出によるものと結論づけた。

#### 3. 4 <sup>11</sup>B {<sup>23</sup>Na} REDOR

Mo 導入による結晶の析出は、Na<sub>2</sub>MoO<sub>4</sub>由来 と考えられることからガラス中での Na の配位 状態を調べるために<sup>23</sup>Na <sup>[11</sup>B] REDOR 実験を行 った。Mo 無しのガラス (Mo-0), 1 wt% MoO<sub>3</sub> (Mo-1) を導入した透明ガラスおよび2wt% MoO<sub>3</sub> (Mo-2) を導入して失透した試料の<sup>23</sup>Na <sup>11</sup>B¦ REDOR 実験から BO4 近傍の Na の存在状 態に変化があるか調べた。図5は双極子相互作 用を再結合させる展開時間を REDOR (S<sub>1</sub>) と UNREDOR (S<sub>0</sub>)の強度比 (S<sub>0</sub>-S<sub>1</sub>)/S<sub>0</sub>をプロ ットした結果を示す。Mo-2とMo-1 試料の REDOR スペクトルは、Mo-0と比較して展開 時間の増加による信号減少が小さい。この結果 はガラス状態で BO<sub>4</sub>-Na<sup>+</sup>の配位から MoO<sub>4</sub><sup>2</sup>-Na<sup>+</sup> の配位構造に Na の存在状態が変化するためと 考えられる。展開時間での信号減衰を理論式に 当てはめ B-Na<sup>+</sup>距離を求めたところ, Mo を導 入することで原子間距離が0.1 Å 程度長くな ることがわかった<sup>[10]</sup>。



図5<sup>1</sup>B<sup>[23</sup>Na<sup>|</sup> REDOR 実験から求めた Mo 含有量の 異なるホウケイ酸ガラスの BO<sub>4</sub> ピークの REDOR カーブと理論曲線

## 4. まとめ

二重共鳴NMR実験は、利用できるハードウ ェアの制限や測定条件の検討等、必ずしもルー チン的に利用できる構造解析法ではないかもし れない。本稿では割愛したがCP/MAS条件の 探索や双極子相互作用を再結合させるためのパ ルスシーケンスの検討等、実験や理論の理解に 時間を費やすことが多い。しかし二重共鳴 NMR実験から得られる構造情報は、他の手法 で代替できない狙った局所構造を選択的に得る ことができるためガラスの解析に極めて有効で ある。興味あるガラス材料に二重共鳴NMR実 験を適用することでより高度な局所構造が可能 となりガラスの機能と構造の関係がより明白に なると考えられる。

## 参考文献

- G. Holzman, P. Lauterbur, J. H. Anderson, W. Koth, J. Chem. Phys., 25, 172 – 173 (1956).
- [2] A. Silver, P. Bray, J. Chem. Phys., 29, 984 990 (1958).
- [3] E. Andrew, A. Bradbury, R. Eades, Nature, 182, 1659 (1958).
- [4] A. Pines, M. Gibby, J. Waugh, J. Chem. Phys., 59, 569 – 590 (1973).
- [5] T. Gullion, J. Schaefer, J. Magn. Reson. , 81, 196
  200 (1989).
- [6] S. Gin, C. Guittonneau, N. Godon, D. Neff, D.

Rebiscoul, M. Cabíe, S. Mostefaoui, J. Phys. Chem. C, 115, 18696 – 18706 (2011).

- [7] S. Gin, P. Jollivet, M. Fournier, F. Angeli, P. Frugier, T. Charpentier, Nature Comm., 6, 1– 8 (2015).
- [8] K. A. Murphy, N. M. Washton, J. V. Ryan, C. G. Pantano, K. T. Mueller, J. Non-Cryst. Sol-

ids, 369, 44 - 54 (2013).

- [9] T. Ohkubo, Y. Iwadate, K. Deguchi, S. Ohki, T. Shimizu, J. Phys. Chem. Solids, 77, 164 – 171 (2015).
- [10] T. Ohkubo, R. Monden, Y. Iwadate, S. Kohara, K. Deguchi, S. Ohki, T. Shimizu, Phys. Chem. Glasses B, 56, 139 – 144 (2015).