

# 正負のミュオンで捉えた全固体リチウム 電池負極材料のリチウム移動現象





梅垣いづみ<sup>\*1</sup> Umegaki Izumi

大石 一城<sup>\*2</sup> Ohishi Kazuki



杉山 純<sup>\*2</sup> Sugiyama Jun

## 1 リチウム(Li)イオン電池

近年,私たちの身の回りでは多くのLiイオン電 池が用いられている。利用範囲はスマートフォンや ノートパソコンはもちろん,家電や自動車,航空機 にまで及ぶ。充電することで繰り返し使用できる電 池なので,放電したら廃棄する一次電池に対して, 二次電池と呼ばれる。Liイオン電池は,図1に模 式的に示すように正極と負極が電解液に浸されて向 かい合っている。正極にはLiを含む酸化物が用い られることが多く,負極には黒鉛が用いられること が多い。充電の過程では,正極中のLiイオンが酸 化物から脱離し,電解液の中を移動,負極の黒鉛の 層間に挿入される。

2019 年 に ノーベル 賞 を 受 賞 し た<sup>1)</sup>, John Goodenough 博士等が見出した層状構造のコバルト 酸リチウム (LiCoO<sub>2</sub>) を正極材料<sup>2)</sup> に用いると, 正極では LiCoO<sub>2</sub> からいくつかの Li が脱離して, Li の一部が抜けた Li<sub>1-x</sub>CoO<sub>2</sub> になる。負極では, Li イ オンが電極付近で電子をもらい受けて, 黒鉛に入り, 満充電状態では C<sub>6</sub>Li になる。Li が脱離する際に正 極付近で発生する電子は,外部回路を通して, 負極 へ移動する。結果として,充電時は電流が負極から 正極へ流れる (図1)。電池を使用する時(つまり 放電時) は逆の反応が起こる。すなわち, 黒鉛中の Li が脱離して, 正極付近で電子を受け取り, Li<sub>1-x</sub>CoO<sub>2</sub> の CoO<sub>2</sub> の面間に挿入される。

したがって、Li が正負極で挿入・脱離がスムー



#### 図1 Liイオン電池の概念図

正極をコバルト酸リチウム (LiCoO<sub>2</sub>), 負極を黒鉛とした時。図は充電時(外部回路では電流が負極から正極に流れる)

ズに行われることが、Liイオン電池を繰り返し充 放電するためには重要である。正・負極材料中で Liがスムーズに動ければ、充放電時間が短縮され る。また、ハイブリッド自動車や電気自動車では、 ブレーキを踏む減速時にモーターの運動エネルギー を電気エネルギーに変換して使うことができる。こ の時、変換されたエネルギーを即座に充電できなけ れば、それはエネルギー損失となる。このように Liがスムーズに動くことはエネルギー損失を減ら すことともつながっている。

# 2 Li イオンの拡散と分析手法

前節で充電(又は放電)の現象を電極に Li が挿入・



図 2 (a) 正極活物質(正極材料)の表面から Li イオンが挿入されて,中心に到達するまでの拡散, と(b) 到達時間と自己拡散係数(D<sub>Li</sub>)の相関関係

粒径 10µmの正極材料で10分以内に充電するには、Dii は約10<sup>-10</sup>(cm<sup>2</sup>/秒) 以上である必要がある。Dii と電池の充電性能は密接に関係している

脱離する現象だと述べたが、もう少し微視的に考え てみる。正極材料の表面からLiイオンが挿入され て(この説明だと放電)、中心に達するまでの移動、 つまり拡散にかかる時間が、充放電時間t[秒]とな る(図2(a))。Liイオンの拡散の指標となるのが自 己拡散係数(D<sub>Li</sub>[cm<sup>2</sup>/秒])であり、拡散現象によ る平均移動距離は、 $\langle x \rangle^2 = 2D_{Lt}$ と表される。日本の 「急速充電スタンド」は一般的に1回30分まで、と 定められていることが多い。30分で100%(満)充 電されることはまずなく、通常、6~12時間ほどか かるのが現状である。

ここでは仮に、10分で急速充電することを考え てみる。粒径 10 $\mu$ m の正極材料を使用するとして計 算すると、 $D_{Li}$ はおおよそ 1×10<sup>-10</sup>[cm<sup>2</sup>/ 秒]よりも 速くなくてはならない(図2(b))。このように、材 料中のLiイオンの自己拡散係数は、充放電時間と 結びついている。

材料固有の拡散係数を求める手法には、核磁気共 鳴法(NMR)、中性子準弾性散乱、メスバウアー法 等がある。NMR は電極材料としてよく使用される Mn・Fe・Co・Ni 等の磁性元素を含む化合物中の拡 散測定は不得手である。中性子準弾性散乱は室温近 傍での電池材料中のLiイオン拡散より速い領域に 感度がある。メスバウアー法で測定可能な元素は Fe 等に限られ,適用範囲が狭いという問題がある。

本研究では、ミュオンスピン回転緩和( $\mu$ SR: ミューエスアール)法という手法を用いて、Liイ オン拡散を調べた。 $\mu$ SR は  $10^{-13} \sim 10^8$ [cm<sup>2</sup>/秒]の時 間スケールを有し、その時間スケールがLiイオン 電池のLiイオン拡散に適している測定方法である。  $\mu$ SR 法は磁性元素を含むあらゆる物質に対して適用 可能で、Liイオンの拡散を捉えることができる。 加えて、ミュオンの高い透過性を活かせば、電池の 外側からミュオンを照射して、動作中の電池内をそ のまま測定することもできる。実際、動作中電池内 の $\mu$ SR 測定(オペランド測定)も実現した<sup>3)</sup>。

## **3** ミュオンスピン回転緩和(µSR)法

 $\mu$ SR 法は, 試料にスピンの向きの揃ったミュオン 素粒子を照射して, そのスピンがどう回転するか, 時間と共にどのようにスピンの向きがバラけていく かを調べることにより, 試料中の磁場を高感度で検 出できる。それは, 回転するコマがだんだん倒れて いく様子によく例えられる。ミュオンのスピンは磁 場中では磁場を中心に首振り運動(歳差運動)する ことが知られている(図3(a))。この歳差運動の角 振動数の大きさは磁場の大きさに比例する。その比 例定数は磁気回転比γと呼ばれ, ミュオンの磁気回 転比は 135.53 MHz/T (=  $\gamma/2\pi$ ) と大きい。T は磁 場の単位テスラで, 1T = 10000 G (ガウス)。同じ



図 3 (a) コマの歳差運動と磁場周りのスピンの歳差運動,(b) 高い周波数(短い周期 t)と低い周波数(長い周期 T)の回転

大きさの磁場を "感じる"時,  $\gamma$ が大きいと大きな 角振動数が得られる。つまり, 例えば,  $0 \sim 10 \mu s$ の 時間範囲で観測する時,  $\gamma$ が大きいほど振動数が多 い。逆に $\gamma$ が小さければ振動数が少なくなり, 極端 に言えば振動として観測されない。したがって, ミュ オンは磁気回転比 $\gamma$ が比較的大きいので, 小さな磁 場にも敏感なのである (**図3(b**))。

ここでいう磁場とは、外部から与える印加磁場の みならず、物質中の原子が持つ核磁場や電子磁場も 意味する。物質内で高々十G程度の核磁場と、数 十万Gにも及ぶ電子磁場では、ミュオンの歳差運 動の角振動数が数桁も異なるので、両者は明瞭に区 別することができる。

Li に起因するミュオンが感じる磁場は, 電池材 料中のLi が作る核磁場で, Li が動く時にはその核 磁場が変化する。<sup>7</sup>Li は核スピン*I* = 2/3, <sup>6</sup>Li は*I*=1 を有するので, Li を含む正極活物質中の核磁場は ガウス分布するランダム磁場と見なせる。電池材料 中のミュオン位置での核磁場分布幅は, 典型的には 数 G 程度である。

では、ミュオンの歳差運動をどう捉えるのか。ミュ

オンは平均寿命 2.2 µs で,陽電子とニュートリノに 崩壊する。崩壊の際に,ミュオンのスピンの向きに 陽電子を選択的に多く放出することが知られてい る。そこで,この陽電子(崩壊陽電子と呼ぶ)の時 空間分布を検出することで,試料中のミュオンスピ ンの向きの時間変化を知ることができる。実際には, ミュオンの寿命による指数緩和を打ち消すために, 前後の検出器による崩壊陽電子の計測数の差を和で 割って得られる「非対称性」の時間変化を扱う。よ り詳しく学びたい方のために教科書を挙げておく<sup>4</sup>。

ランダム分布する核磁場に対して,ゼロ磁場中の μSRで得られる非対称性の時間スペクトルは,非対 称性が時間と共に減少して最小値に到達した後,増 加して初期値の1/3まで回復する。これはゼロ磁場 中でのスピン緩和を予言した静的な「久保-鳥谷部」 関数としてよく知られている。核磁場を形成する Liイオンが動き出すと,ミュオンの感じる内部磁 場が徐々に均一化して,非対称性の時間変化は小さ くなる。図4に典型的なミュオンスピン偏極度の時 間変化のグラフを示す。縦軸はこのような内部磁場 の変化を調べることで,Liイオンの拡散係数を導



## 図4 久保-鳥谷部関数を示す µSR スペクトルの一例

C<sub>6</sub>Li の (a) 50 K でのゼロ磁場, 縦磁場 5G, 10G の  $\mu$ SR スペクトル。時間 t=0 の時の偏極度 P(0)=1 とし, 非対称性は A<sub>0</sub> に等しい。(b) ゼロ磁場下の  $\mu$ SR スペクトルの温度変化。(c) 磁場分布幅  $\Delta$  と(d) 磁場揺動速度  $\nu$  の温度変化。250 K 以上の温度域で Li の拡散が観 測された。Copyright 2017 Phys. Chem. Chem. Phys

出することができる。

## 【4】全固体 Li イオン電池の負極材料候補 Li₄Ti₅O<sub>12</sub>の μ<sup>+</sup>SR と μ<sup>-</sup>SR

一般に $\mu$ SR というと, 正ミュオン ( $\mu^+$ )を用い る測定なのだが, 負電荷を有し電子に崩壊する負 ミュオン ( $\mu^-$ )を用いて同じように, 同じ原理で Li 核磁場を調べることができる。ただし,  $\mu^+ \ge \mu^-$ ではミュオンの『状況』が異なる (**表**1)。 $\mu^+$ は物 質中で静電ポテンシャルが最も低い位置に停止し て, その位置での磁場を感じてスピンが歳差回転す る。 $\mu^-$ は物質中で原子核に捕獲されて, その位置 での磁場を感じてスピンが歳差回転する。すなわち,  $\mu^-$ は温度によらず原子位置で静止しているが,  $\mu^+$ は特に高温では静止しているとは限らない。実際, 静電ポテンシャルの井戸が浅い金属中では,  $\mu^+$ が 拡散することはよく知られている<sup>4</sup>。

これまでの電池材料の $\mu$ \*SR 実験では Li イオンの 拡散と思われる現象が観測されていたものの, Li より 1/63 も質量の軽い $\mu$ \*が拡散するかもしれない との懸念があった。そこで, $\mu$ -SR 法も併用して, 拡散種が Li であることを確かめることにした。正 負ミュオンによる $\mu$ \*SR 法の実験と解析について は,論文 5) を参照されたい。

Liイオン電池よりも安全で,超急速充電と高工 ネルギー密度化が可能. 作動温度範囲が広い等のメ リットのある全固体電池の開発が進められている。 その負極材料候補である Li<sub>4</sub>Ti<sub>5</sub>O<sub>12</sub>(図 5(a))中の Li イオン拡散を調べた。 $\mu^+$ SR 測定と $\mu^-$ SR 測定を J-PARC MLF ミュオン実験施設 (MUSE) で各々行っ た。それぞれ温度100~400Kの範囲でデータを取 得したところ, μ<sup>+</sup>SR により分布幅十G程度の核磁 場の揺らぎが温度上昇に伴い増すことを意味する. 磁場揺動速度 vの上昇が捉えられた。これは Li イ オンの拡散により Li の持つ核磁場の揺らぎに由来 すると考えられる。ミュオンが静止しているμ-SR においても、内部磁場のvは200K以上で温度上昇 と共に増大する様子が捉えられた。すなわち<sub>u</sub>-SR でも、Li4Ti5O12中のLiイオン拡散の検出に成功した。 図5(b)のグラフの傾きは熱活性化エネルギーの大 きさを示す。μ-SRで求めた v の熱活性化エネルギー は *µ*<sup>+</sup>SR 測定で得られた値と同程度であり, *µ*<sup>+</sup>SR と

### 表1 $\mu^+$ SR と $\mu^-$ SR の比較<sup>7)</sup>

	µ⁺SR	μ⁻SR
μの挙動	軽い陽子	重い電子 →(Z-1) 不純物
位置	格子間	格子
スピン偏極	100%	<15%
非対称性	0.24	<0.04 →高統計測定が必要
μの寿命	2.2 μs	<2.2 µs, 捕獲核に依存
μは安定?	高温で拡散	不動
局所歪み?	有り	有り
試料を放射化?	無し	有り
1条件の測定時間	1時間	20-40時間
試料量	0.1 - 0.2 g	10 - 20 g



図 5 Li<sub>4</sub>Ti<sub>5</sub>O<sub>12</sub>の(a) 結晶構造と(b) 正負のミュオンの µSR で測定した自己拡散係数の温度依存性

 $\mu^{-}$ SR でいずれも Li イオンの拡散に由来する内部磁 場の揺らぎを捉えることができた。2つの結果の微 妙な差異は, $\mu^{-}$ SR 測定において酸素に捕獲された  $\mu^{-}$ が, *d-p* 混成を通して Ti の*d* 電子の揺らぎをよ り強く感じるためかもしれない。

また、Li イオンの自己拡散係数 D<sub>Li</sub> は室温において(8±2)×10<sup>-12</sup> cm<sup>2</sup>/s と求められた(図5(b))。 これは従来の報告値と矛盾しない。更にこの物質の 活性化エネルギーが小さいことが明らかとなり、Li が本物質中で拡散するために乗り越えるエネルギー が低く、負極材料として非常に優れていることを示 した。

# 5 まとめ

正負の2種類のミュオンを併用する統合的な $\mu$ SR ( $\mu$ \*SR と $\mu$ <sup>-</sup>SR) により、Li イオン電池材料内での Li イオンの拡散現象を捉えることができた。 $\mu$ SR 法によるミュオン拡散検出について課題はあるもの の、電池材料の性能理解や評価に有用であることを 確かめることができた。

更に多くの電池材料中のLiイオン拡散をμSRに

より調べることが可能であると予想される。今後, 電池材料そのものだけでなく,電池動作環境下の µSRによるオペランド測定に発展し,更なる高効率 電池に向けた研究や新しい材料開発に貢献できるも のと期待される。

### 謝辞

本研究において,実験は J-PARC MLF ミュオン 実験施設(MUSE)の実験エリア D1 と S1 で実施 しました(実験課題番号:2020MI21,2020A0078, 2020B0322)。J-PARC MLF MUSE の運営に携わるす べてのスタッフからは多大な支援を受けましたこと に感謝します。本研究を竹下聡史研究機関講師,西 村昇一郎特別助教,幸田章宏准教授(KEK),中野 岳仁准教授(茨城大学),二宮和彦准教授(大阪大学), 久保謙哉教授(国際基督教大学),と共に実施しま した。本原稿は,論文 6)をもとに加筆修正したも のです。本研究は科研費「基盤研究(B):18-21 年度」 (JP18H01863),「挑戦的研究(萌芽):20-22 年度」 (JP20K21149) による成果です。

## 参考文献

- https://www.nobelprize.org/prizes/chemistry/2019/ summary/
- 2) Mizushima, K., Materials Research Bulletin, 15(6), 783-789 (1980)
- K. Ohishi, et al., ACS Appl. Energy Mater, 5, 10, 12538-12544 (2022)
- 4) 門野良典,基本法則から読み解く物理学最前線ミ ュオンスピン回転法--謎の粒子ミュオンが拓く物 質科学(2016)
- 5) 杉山純, CROSS T&T, No.67, 43-46 (2021)
- 6) I. Umegaki, et al., The Journal of Physical Chemistry C, 126, 25, 10506-10514 (2022)
- 7) 杉山純,他,負ミュオンスピン緩和で見るLi含有 層状酸化物のダイナミクス,日本物理学会2022年 秋季大会

(\*1高エネルギー加速器研究機構, \*2(一財)総合 科学研究機構 中性子科学センター)