## 分解性バロプラスチックブロック共重合体の低温成形性

〇日岡 侑里<sup>1</sup>、Neha Sharma<sup>1</sup>、古賀 毅<sup>2</sup>、出口 茂<sup>3</sup>、谷口育雄<sup>1</sup> (<sup>1</sup>京工繊維大院工芸科学、<sup>2</sup>京大院工、<sup>3</sup>海洋研究開発機構)

<審言>使用済みプラスチックによる環境汚染が深刻視されている。これは、プラスチックのリサイクル性が低いことに起因しており、溶融成形を繰り返すことにより、高分子鎖の熱分解が起こるためである。この問題の解決策として、低温成形性高分子材料であるバロプラスチックが着目されている。バロプラスチックとは MIT の Mays らが開発した高分子多相系材料であり、圧力変化により相分離状態-相溶状態間を可逆的に相転移する。特に  $T_g$  が室温よりも高いハードセグメントと室温よりも低いソフトセグメントからなるブロック共重合体は、加圧下室温付近で成形できる可能性がある。例えば、100 で  $T_g$  を持つ polystyrene と- $T_g$  を持つ poly(2-ethylhexyl acrylate)からなるブロック共重合体は、 $T_g$  を持つ poly(2-ethylhexyl acrylate)からなるブロック共重合体は、 $T_g$  を持つ poly(2-ethylhexyl acrylate)からなるブロック共重合体は、 $T_g$  を持つ poly(2-ethylhexyl acrylate)からなるブロック共重合体が前間といる。また、溶融成形により、溶融成形時の熱分解が抑制されプラスチックのリサイクル性が向上する。また、溶融成形時の所要エネルギーやそれに伴う  $T_g$  を強力がある。Mayes らによる初期のバロプラスチック研究は非分解性ブロック共重合体であるが、谷口らは分解性を持つバロプラスチックの開発に成功し、それらが低温成形可能であることなどを報告してきた  $T_g$  しかし、これら分解性バロプラスチックの化学構造と圧力誘起相転移との相関はまだあまり明らかになっていない。そこで、本発表ではソフトセグメントとして側鎖メチル基の位置が異なる  $T_g$  のし、 $T_g$  のいたない。そこで、本発表ではソフトセグメントとして $T_g$  のは過メチル基の位置が異なる  $T_g$  のは、 $T_g$  のいたなっていない。そこで、本発表ではソフトセグメントとして $T_g$  のは、 $T_g$  のは過メチル基の位置が異なる  $T_g$  のいたなっていない。そこで、本発表ではソフトセグメントとして $T_g$  のは過メチル基の位置が異なる  $T_g$  のは、 $T_g$  の

転移に与える影響を検討した結果を報告する。

<実験> 側鎖にメチル基を持つ CL 誘導体を Baeyer-Villiger 反応により合成した。これを開始剤として 1-octadecanol、触媒として SnOct2を用い、開環重合によりソフトセグメントを合成した。その後、L-lactide を添加しハードセグメントの伸長を行い、種々の組成比や分子量のブロック共重合体を調製した(Fig.1)。目的化合物の同定や組成は  $^{1}$ HNMR および  $^{13}$ CNMR により、分子量は GPC により決定した。ブロック共重合体の微細構造は小角 X線散乱測定により評価した。また、加圧下での低温成形性はキャピラリーレオメーター、熱特性は DSC および TGA を用いて評価した。<<結果> Fig. 1 の合成経路で得られた化合物は

 $^{13}$ CNMR のカルボニル領域にそれぞれのホモブロック由来 のピークが 2 本見られること、DSC 測定において- $^{43}$ ~ $^{60}$  ℃ にソフトセグメントの  $T_{\rm g}$ 、 $^{60}$  ℃に PLLA の  $T_{\rm g}$  が見られた ことからブロック共重合体の生成を確認した。 Fig. 2 に PLLA の重量比が約  $^{60}$ % であるブロック共重合体について  $^{50}$  MPa 下、昇温しながら押出成形を行った際の流動速度の変化を示す。ブロック共重合体は  $^{3/5}$ M、 $^{6}$ M、および  $^{4}$ M の順にそれぞれ  $^{15}$ 、 $^{25}$ 、 $^{30}$ ℃以上で流動した。これより PCL 誘導体の側鎖のメチル基の位置の違いが圧力誘起相転移に影響を与えることがわかる。これは化学構造の違いによる自由体積

2-methyl cyclohexanone

6-methyl-e-caprolactone

poly(6-methyl-e-caprolactone)-b-PLLA

poly(3-methyl-e-caprolactone)-b-PLLA

poly(4-methyl-e-caprolactone)-b-PLLA

Fig. 1. Synthetic scheme of PCL derivative-b-PLLAs.

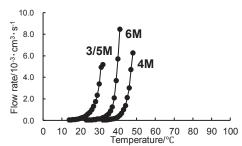


Fig. 2. Effect of applied pressure on flow properties of block copolymers.

の違いに起因すると考察される。また、PLLA の重量比が約 50%であるブロック共重合体は 50 MPa 加圧下、2℃以上で流動を示した。

## <参考文献>

- 1) Gonzalez-Leon, J. A., Acar, M. H., Ryu, S. W., Ruzette, A. V. G., Mayes, A. M., Nature, 2003, 426, 6965
- 2) Taniguchi, I., Lovell, N. G., Macromolecules, 2012, 45, 18
- 3) Iwasaki, Y., Takemoto, K., Tanaka, S., Taniguchi, I., Biomacromolecules, 2016, 17, 7
- 4) Taniguchi, I., Nguyen, T. T. T., Kinugasa, K., Masutani, K. Journal of Materials Chemistry A, 2022, 10, 48

Low-temperature processability of degradable baroplastic block copolymers, Yuri HIOKA<sup>1</sup>, Neha SHARMA<sup>1</sup>, Tsuyosi KOGA<sup>2</sup>, Shigeru DEGUCHI<sup>3</sup>, Ikuo TANIGUCHI<sup>1</sup>: <sup>1</sup>Graduate School of Engineering, Kyoto Institute of Technology, Matsugasaki, Sakyo-ku, Kyoto 606-0951, Japan, <sup>2</sup>Graduate School of Engineering, Kyoto University, <sup>3</sup>Japan Agency for Marine-Earth Science and Technology, Tel/Fax:075-724-7990, E-mail: ikuot@kit.ac.jp