# K314

### ポリマーの微細発泡における発泡開始圧力と気泡数密度 に対する操作条件の影響

## (広大院工)(学)○西野 陽平・(広大工)(他)檜垣 奈那・ (広大院工)(正)春木 将司・(正)木原 伸一・(正)滝嶌 繁樹\*

#### <u>1.緒言</u>

N2やCO2を使用した物理発泡法では、従来困難であった含有 気泡径が数µmのマイクロセルラー発泡体の製造が可能であり、 幅広い分野での応用が期待されている。しかしながら気泡の核 生成・成長過程においては不明な点が多いのが現状である。そ こで、本研究では可視化実験と気泡核生成恵度式による実験結 果の相関を行うことにより、発泡開始王力と気泡数密度に対す る操作条件の影響を明らかにすることを目的とする。

#### 2.試料及び実験方法

Fig.1 に実験装置を示す。実験装置は、右側のガス供給部、中央の可視 化セル部、左側の減圧部からなる。ポリマー試料には重量平均分子量 1.9×10<sup>5</sup> g/mol の polypropylene, 発泡ガスにはCO<sub>2</sub>を用いた。試料形状 は厚さ 0.5 mm, 直径 6 mm の円盤状である。試料を可視化セルに設置 した後、設定温度・圧力で発泡ガスを飽和溶解させた。その後大気圧ま で一定の速度で減圧し、この様子を CCD カメラによって撮影した。こ れを画像解析することにより気治数密度の経時変化を得た。実験は飽和 温度を 180 ~220 °C、飽和圧力を 10.0 ~20.0 MPa で変化させ、減圧速 度 ± 0.6 MPa/s とした。



#### 3.実験結果と考察

Fig. 2に飽和温度 180 ℃、飽和圧力 10 MPa、15 MPa、20 MPa の 解析画像を示す。飽和圧力 10 MPa では、発泡開始から 4.3 秒後、 圧力 7.17 MPa の時に 1 つ目の気泡が生成し、その後 0.4 秒間に気 泡生成が起こり、発泡開始から 4.7 秒後、圧力 6.87 MPa で気泡の 生成が終了した。Fig. 2の画像は、気泡の生成が停止し、かつ気泡 同士が合一しないタイミングでの画像である。これより、飽和圧力 が大きくなると気泡数が増加していることが分かる。

Fig. 3 に飽和温度 180 ℃における減圧時の圧力と気泡数密度の 関係を示す。飽和圧力を上げると、気泡数密度は増加した。これ は飽和圧力を大きくするとガスの溶解量が増え、さらにポリマー の界面張力が低下するためだと考えられる。

Fig. 4 に飽和圧力と発泡開始圧力の関係を示す。発泡開始圧力 は飽和温度にはほとんど依存しないことが分かった。また、飽和 圧力が高い程、飽和圧力と発泡開始圧力の差が小さくなった。

#### 4. 気泡核生成速度及び臨界気泡径の計算

Blander-Katz の気泡核生成速度式<sup>1)</sup>(1)を用いて、実験結果の相関 を行った。この際、Fig.3の実験結果に気泡核生成速度の計算値が 合うように、フィッテングパラメータ F を決定した。F は気泡内 の圧力と飽和圧力の差に相当すると考えられる。また、Laplace の 式(2)より臨界気泡径  $R^*$ を算出した。以上の計算において界面張力 は Goel の式<sup>2)</sup>を用いて計算した。Goel の式中の混合密度は、 Sanchez-Lacombe 状態方程式<sup>3)</sup>および混合則を用いて計算した。

$$J_{s} = \sqrt{\frac{2\gamma}{\pi M}} \cdot CN_{A} \cdot \exp\left(-\frac{16\pi \gamma^{3}}{3(P_{D} - P_{C} + F)^{2}} \cdot \frac{1}{k_{B}T}\right) \quad (1)$$
$$R^{*} = \frac{2\gamma}{P_{D} - P_{C} + F} \quad (2)$$

Fig.5に飽和圧力とフィッティングパラメータFの関係を示す。 Fは、飽和圧力が大きくなる程小さくなった。Fig.6に飽和圧力 と臨界気泡径 $R^*$ の関係を示す。これより $R^*$ は2~3 nm であると 推定された。また臨界気泡径は、Fより飽和圧力・温度の影響が 小さくなり、推算性が向上した。



## 今後は、試料の違いによる発泡構造の変化を検討し、新たに行った実験の結果について、フィッティングパラメータ F、臨界気 泡径 R\*の検討を行う。

<u>5. 参考文献</u>

- 1) Blander, M., J. L. Katz, AlChe. J., 21, 833 (1975)
- 2) S. K. Goel and E. J. Beckman, *Polym. Eng. Sci.*, **34**, 1137 (1994)
- 3) I. C. Sanchez and R. H. Lacombe, *Macromolecules*, **11**, 1145 (1978)

I. C. Sanchez and R. H. Lacombe, *J. Phys. Chem.*, **80**, 2352 (1983)

\* E-mail: r736735@hiroshima-u.ac.jp