非イオン界面活性剤水溶液におけるゲル構造 ーベシクルとネットワークの共存状態の膜構造ー

Gel structures in a nonionic surfactant solution - coexistence of vesicle and network structures of bilayers -

川端庸平*,山内陽介,永井翔,林賢利,加藤直首都大学東京,〒192-0364 八王子市南大沢 1-1

1 はじめに

界面活性剤水溶液におけるクラフト転移は界面活 性剤分子疎水基の結晶化現象として知られており、 転移に伴って界面活性剤の結晶が析出する。一方、 界面活性剤の種類によっては結晶が析出せずに系全 体がミクロンスケールで均一となり、ゲル状態を示 すこともある。非イオン界面活性剤もそのうちの一 つであり、我々のグループではポリオキシエチレン 鎖を親水基にもつ長鎖アルキル基の界面活性剤水溶 液系 (C₁₆E_m: C₁₆H₃₃(OC₂H₄)_mOH) において、クラフ ト温度以下でベシクルやラメラドメインが乱雑に配 置したネットワーク型のゲル状構造となることを見 出してきている[1,2]。これらの構造形態は親水性の 微妙な差異で劇的に変化し、ネットワーク型構造を 形成する $C_{16}E_6$ およびベシクルを形成する $C_{16}E_7$ の混 合水溶液において、C₁₆E₇モル分率 0.8 付近で不連続 的にベシクルへと形状を変わる。2011年度までの研 究ではベシクルへの転移領域において2つのラメラ 構造の共存状態を見出した。

本研究では $C_{16}E_{7}$ 混合による親水性の変化に伴う 2 分子 膜 構造 について 小角・ 広角 X 線 散乱 (SAXS/WAXS) プロファイルの解析から明らかに することを目的とした。

2 実験

3 結果および考察

得られた SAXS プロファイルを 2 分子膜の形状因子とラメラ構造のゆらぎを記述する構造因子を仮定したモデルフィッティングで解析を行った[3]。ラメ

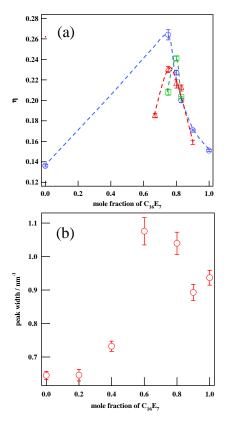


図 1 (a) $C_{16}E_{7}$ 混合モル分率に対する Caille パラメーターの変化 $\triangle:$ クラフト温度より 2 \sim 3℃下の温度 $\square:$ 4 \sim 5℃下の温度 $\bigcirc:$ 7 \sim 9℃下の温度。(b) $C_{16}E_{7}$ 混合モル分率に対する WAXS ピーク幅の変化。

ラ構造のゆらぎの指標となる Caille パラメーター η は以下のように表され、

$$\eta = \frac{q_0^2 k_B T}{8\pi (\kappa B/d)^{1/2}}$$

 q_0 は 1次ピークの q値、k は膜の弾性係数、B は体積圧縮率、d はラメラ繰り返し距離である。図 1(a)は η の混合分率依存性で、 $C_{16}E_7$ の割合が大きくなると η は単調に増加するが、 γ_{C16E7} =0.8 付近で極大を持つことがわかった。このことは、仮に B が γ_{C16E7} に依存しない量であるとすると、 γ_{C16E7} =0.8 付近ではラメラ構造を形成している膜が最も柔軟になっている

ことを示している。一方、広角散乱プロファイルに現れる膜面内界面活性剤分子六方晶秩序に起因するブラッグピークの線幅は、図 1(b)のように γ_{C16E7} の増加と共に増加していることがわかった。これは、膜面内における界面活性剤配列秩序が低下していることを示し、この結果と Caille パラメーターの結果を合わせて考えると、 γ_{C16E7} =0.8 付近ではラメラ構造の膜が最も柔軟になっていることが示唆され、実際、 γ_{C16E7} =0.8 付近ではラメラ繰り返し距離が最大になっており、膜の揺らぎによる立体斥力(Helfrich 斥力)によって膜間が広がったものと考えられる。以上のことから、膜の柔軟性が構造形態を決定するパラメーターの 1 つであると推察される。

参考文献

- [1] Y. Nagai et al., J. Phys. Chem. B, 116, 12558 (2012).
- [2] Y. Kawabata et al., J. Phys. Chem. B, 116, 1593 (2012).
- [3] F. Nallet et al., J. Phys. II, 3, 487 (1993).

^{*} youheik@tmu.ac.jp