

多分岐ポリマー系ナノハイブリッド

材料の開発と応用

横澤 勉* 池原 飛之* 小出 芳弘* 山田 保治** 花畑 誠** 工藤 宏人***

Development and Application of Nano Hybrid Materials from Hyperbranched Polymers

Tsutomu YOKOZAWA*	Takayuki IKEHARA*	Yoshihiro KOIDE*
Yasuharu YAMADA**	Makoto HANABATA**	Hiroto KUDO***

1. プロジェクト研究の概要

デンドリマーや多分岐ポリマーは、樹木状構造をもつ 高機能高分子として近年その開発が注目されている^{1,2)}. 一般に、特異な分子形状(数nm~数+nmの分子径を持 つ球状分子)に起因して分子内に多数の空孔を持ち、多 くの溶媒に対して溶解性が良く、またその溶液は低粘度 である.また、一分子内に多くの末端基を持ち、表面、 内部骨格やコアに機能性基を導入することで多機能高分 子となる.一方、Noria (NRA)は一分子内に24個の水 酸基を有するラダー型環状化合物で、分子内に空孔を有 する構造的特徴がある.いずれの物質も分子内に空孔を 有する特異な分子構造から、分子の吸着や透過の制御が 可能で高性能分離材料として応用が期待される.

我々は、多分岐ポリイミドーシリカハイブリッド (HBPI-SiO₂ HBD) 膜が高い CO₂透過性と CO₂/CH₄分離 選択性を示すことを見出した³⁾. また、Noria は環構造径 が約 3Åで、CO₂ に対して高い選択的吸着能を有するこ とが報告されている⁴⁾. 以上の結果から、HBPI に Noria をハイブリッド化させた HBPI-NRA HBD 膜は、優れた CO₂分離膜になることが期待される.

本研究は、高効率な CO2 分離膜の開発を目的に

*教授 物質生命化学科

HBPI-NRA HBD 膜の合成と CO₂透過特性について検討 した.

2. 結果と考察

HBPI は, 芳香族カルボン酸二無水物 (4,4'-(hexafluoroisopropylidene) dipthalic anhydride : 6DFA) と芳香 族トリアミン (1,3,5-tris(4-amino phenoxy)benzene : TAPOB) とを N.N-dimethylacetoamide (DMAc)中で縮合重合することにより合 成した. PI の前期体である多分岐ポリアミド (HBPAA) 膜ま, 高分子鎖末端にシランカップリング剤 (3-aminopropyltrimethoxysilane : APTrMOS) を導入してPET上 にキャストし成膜した.得られた HBPAA 膜を窒素雰囲気下で 熱イミド化 (100 °C/1 h→ 200 °C/1 h→ 300 °C/1 h) し, HBPI 膜を調製した.

Noria は、レゾルシノール (resorcinol) と1,5-ペンタジアール (1,5-pentanedial) との縮合反応により合成した (図1)⁵⁾.



図1 Noria の合成法

HBPI-NRA HBD 膜はシランカップリング処理下,前駆体 (HBPAA-APTrMOS) にNoria を添加してハイブリッド化した

Professor, Dept. of Material and Life Chemistry **客員教授 工学研究所

Guest Professor, Research Institute for Engineering ***准教授 関西大学工学部

Assistant Professor, Faculty of Engineering, Kansai University



図2 HBPI-NRA HBD 膜の合成法

後、HBPI 膜と同様の方法で製膜した。HBD 膜はNoria 含有量 が20 wt%までは自立膜として製膜できたが、Noria 含有量が30 wt%の膜却取縮が激しく自立膜にならなかった。合成スキーム を図2 に示す。

気体透過則定は、測定圧力:76 cmHg (1 atm), 25 ℃で定 容法 (vacuum-pressure method) により CO₂, CH₄, O₂およびN₂ を用いて行った

多分岐ポリイミドーシリカハイブリッド(HBPI-SiO2 HBD) 膜は高いCO2透過性とCO2CH4分離選択性を示し、シリカ含有 量の増加とともにCO2透過速度とCO2CH4分離選択性の両方が 向上する特性を示すが、これは HBPIの大きな自由体積分率

(FFV) とゾルーゲル法で合成されたシリカのナノ細孔に起因した分子篩効果によるものと考えられる⁹. Noria も CO₂に対し て高い選択的吸着能を有することから、高秀固模である HBPI にソイブリッド化することでCO₂の選択分離順になることが期 待される.

図3 に Noria の TG – DTA 測定結果を示す. Noria の熱分解温 度は約354 ℃ (窒素雰囲気下) で, 熱安定性はそれほど高くな い.

HBPI 膜および HBPI-NRA HBD 膜の気体透過系数、拡散係 数および溶解度係数を表1に、各種気体に対する理想分離系数 を表2にまとめた。 また, HBPI 膜および HBPI-NRA HBD 膜のα(CO₂/CH₄)と P(CO₂), α(O₂/N₂)と P(O₂)の関係をそれぞれ図4 および図5 に示 す.



Noria の導入によって CO₂ の他 CH₄, N₂および O₂, すべて の気体秀過係数 (P) は低下している. Noria の導入によって各 気体の溶解理係数 (S) は増加しているが拡散係数 (D) の低下 が大きく, 透過係数 (P) が低下する結果となっている. O₂N₂の 理想分離係数 (α (O₂N₂)) は Robeson の upper bound に沿って 上昇しているが、 α (CO₂CH₄), α (CO₂N₂) および α (CO₂O₂) は やや増加しているがほとんど変化していない. CO₂が関係する

Membrane	P×10 ¹⁰ [cm ³ STPcm/cm ² sec.cmHg]			D×10 ⁸ [cm ² /sec]			S×10 ² [cm ³ STP/cm ³ _{polym.} cmHg]					
	CO2	O ₂	N_2	\mathbf{CH}_4	CO2	O ₂	N_2	\mathbf{CH}_4	CO2	O ₂	N_2	\mathbf{CH}_4
HBPI	7.4	1.5	0.22	0.098	0.30	1.4	0.25	0.028	25	1.1	0.92	3.5
HBPI-NRA HBD (20wt%)	4.3	0.93	0.12	0.055	0.15	0.66	0.11	0.014	30	1.4	1.1	3.9

表1 HBPI 膜および HBPI-NRA HBD 膜の気体透過係数,拡散係数および溶解度係数

表2 HBPI 膜および HBPI-NRA HBD 膜の各種気体に対する理想分離係数

Membrane	α					
	[CO ₂ /CH ₄]	$[O_2/N_2]$	$[CO_2/N_2]$	[CO ₂ /O ₂]		
HBPI	75	6.8	33.6	4.9		
HBPI-NRA HBD (20wt%)	79	8.0	35.8	4.6		

理想分離係数 (α) が大きく変化していないことから, Noria による CO₂透過の制御が考えられるが, その効果は小さく限定 的である. Noria の CO₂吸着能は正力依存性があり CO₂圧力の 増加とともに吸着量が増大する. 本検討における気体透過測定 は1 気圧 (76 cmHg) の差圧で測定しており, Noria の吸着効果 を十分発揮できない条件で行った可能性も否定できない. CO₂ 圧力の高い条件 ($5\sim10$ atm) で透過測定し, Noria の吸着効果 を確認することが必要と思われる.



P(CO₂) [cm³STPcm/cm²sec.cmHg]

図4 HBPI 膜および HBPI-NRA HBD 膜のα (CO₂/CH₄) と P(CO₂)の関係 (0: HBPI 膜, 20: HBPI-NRA HBD 膜).



図 5 HBPI 膜および HBPI-NRA HBD 膜のα (O₂/N₂) と P(O₂)の関係(0: HBPI 膜, 20: HBPI-NRA HBD 膜).

3. 結論

Noria が CO₂に対して高い選択的吸着能を有すること と、多分岐ボリイミドーシリカハイブリッド膜が高い CO₂ 透過性と CO₂/CH₄ 分離選択性を示すことから Noria-多分岐ポリイミドーシリカハイブリッド膜を作 製し、その気体透過特性を検討した.その結果、いずれ の気体に対しても透過係数は低下したが、各種気体の理 想分離係数は多分岐ポリイミドーシリカハイブリッド膜 より若干向上することを見出した.今後は多分岐ポリイ ミド以外の多分岐ポリマーを用いてハイブリッド材料の 開発を検討する予定である.

参考文献

1) 青井啓悟, 柿本雅明 監修, 『デンドリティック高分子-多分岐

が構造が拡げる高機能化の世界』,エヌ・ティー・エス (2005).

2) C. Gao, D. Yan, Prog. Polym. Sci., **29**, 183 (2004).

3) T. Suzuki, Y. Yamada, J. Sakai, K. Itahashi, Membrane Gas Separation,

Ch.2[8], 143, Wiley & Sons Ltd (2010).

4) J. Tian, P. K. Thallapally, S. J. Dalgarno, P. B. McGrail, J. L. Atwood, Angew. Chem. Int. Ed. 48, 5492 (2009).

5) H. Kudo, R. Hayashi, K. Mitani, T. Yokozawa, N. C. Kasug, T.

Nishikubo, Angew. Chem. Int. Ed., 45, 7948 (2006).

6) M. Miki, H. Horiuchi, Y.Yamada, Polymers, 5, 1362 (2013).