特 集 多孔質ガラスの機能化

階層的多孔構造をもつシリカによる モノリス型液体クロマトグラフィーカラム

京都大学大学院理学研究科

中西 和樹

Monolithic Column for Liquid Chromatography with Hierarchically Porous Silica

Kazuki Nakanishi

Department of Chemistry, Graduate School of Science, Kyoto University

はじめに

ガラスやセラミックスなどの一般に緻密で強 度の高い無機材料を,水溶液などから低温で作 製する方法として,ゾル-ゲル法は発展してき た。ゲルは多くの場合多相系の物質であって, どちらかの相を除去すれば多孔質になるのが普 通であるが,細孔を除去して緻密体を作る過程 が重視されたため,多孔構造の積極的な制御は 比較的最近になって一般的となった。他方,溶 融急冷ガラスの分相を利用する多孔質ガラス は,その目的の一つには緻密体の作製があった ようだが,半世紀以上前に多孔質材料としての 可能性を徹底的に吟味され,コスト的な問題は 残しつつも技術的に信頼に足る材料となった [1]。

ゾル-ゲル法によるマクロ孔の制御されたシ

リカは,奇しくも溶融法分相ガラスと同じ構造 形成原理(スピノーダル分解)を利用しつつ, 重合反応に基づく相分離誘起と化学架橋による 構造凍結という,高分子材料系に類似した過程 を利用して,ほぼ20年前に見出された。溶融 法分相ガラスと同様なマクロ孔とシリカゲル特 有のメソ孔を,形態を制御した塊状材料に作り つけることによって,この材料は新規な液体ク ロマトグラフィー(HPLC)の分離媒体(モノ リス型カラム)として応用されることになった [2-5]。

約7年間の工業化期間の後,西暦2000年秋 に独メルク社から国際的にリリースされた同カ ラムは,既に7年以上の販売実績をもつが,そ の性能は未だ最適化されたとは言い難い。本稿 では材料設計の立場から,階層的多孔構造をも つシリカの可能性および限界と,液体クロマト グラフィー分離という特化した応用に対する学 術面・技術面での課題について述べる。

^{〒606-8502} 京都市左京区北白川追分町 TEL 075-753-2925 FAX 075-753-2925 E-mail:kazuki@kuchem.kyoto-u.ac.jp

階層的多孔構造をもつシリカゲル

ケイ素アルコキシドを出発物質とするごく一 般的なシリカゲル合成の出発組成に,水溶性高 分子,界面活性剤などの添加成分を共存させる と,シリカオリゴマーの重合・架橋反応による ブルーゲル転移に加えて,溶液成分間の相互溶 解度の変化によって相分離を起こすことができ る。この現象はメチル基など加水分解されない 疎水性の官能基をもつアルコキシドでは,溶媒 の極性を変えるだけでも顕著に起こる。本稿で は詳細を述べないが,他の金属アルコキシド, あるいは酸化物コロイド,金属塩を出発物質と した場合でも,重合反応とともに重合化学種の 溶解度が変化するように反応系を選ぶと,同様 なブルーゲル転移と相分離の並行を実現でき る。

ゾル-ゲル転移と相分離が並行して起こる と,相分離によって異なる化学組成をもつ複数 (通常二つ)の相領域が形成されてゆくが,そ のプロセスは必ずしも瞬時に起こるわけではな く,通常,微細な構造から粗大化した構造への 時間発展を伴う。他方化学結合の増加によるゾ ル-ゲル転移も,物質移動を伴う集合状態の変 化であるので,有限時間をかけて重合体の成長 や架橋密度の増加が進む。この二つの過程が競 争的に起こることによって,相分離によって形 成され時々刻々変化してゆく構造が,ゾル-ゲ ル転移という物質の移動度を凍結する現象によ って,様々な段階で材料の構造として固定され るわけである。

シリカゲルはほとんどの場合,分子レベルの 隙間をもった網目として生成する。この隙間を ゲル生成の段階で,あるいはゲル形成後の化学 的な処理によって,所望の大きさや鋭い分布を もつように制御することができる。具体的に は,界面活性剤を出発溶液に共存させたり,ゾ ル-ゲル転移を起こしてからまだ乾燥していな いゲルを,性質の異なる溶媒に漬けることによ って,ナノメートル領域の細孔構造が制御され る。

このようにして,相分離によって形成された マクロ孔(通常マイクロメートル領域)と,マ クロ孔をもつ骨格構造の内部に形成されたメソ 孔(数~数十ナノメートル)とが,それぞれ所 望の容積・サイズに制御されると,マクロ孔を 通って効率的に輸送された流体が,メソ孔の表 面に担持された物質と頻繁に接触することので きるデバイスとなり,これを階層的多孔構造と 呼んでいる。近年様々なタイプの階層的多孔構 造が提案されているが,異なる空間スケールの 細孔が,独立かつ精確に制御できるものは未だ に少ない。

液体クロマトグラフィーカラムの高性能 化

液体クロマトグラフィーに用いられる分離媒 体は、不定形の酸化物粒子を充填したカラムか ら始まって、粒子を真球状に成型し、そのサイ ズを均一にすることによって、30年余の間に 格段の進歩を遂げて,高性能液体クロマトグラ フィー(HPLC)という名称が定着した。直径 3~5 ミクロンで10 nm 以上のメソ孔を有す る,多孔性シリカゲル粒子を充填したカラムが 通常用いられ、これを駆動するポンプは20~ 40 MPaの圧力を脈動なしに発生することが求 められる。粒子充填カラムにおいては、充填粒 子の大きさが変わってもその空孔率(粒子間隙 の割合)は40%弱であり、粒子内のメソ孔を 加えて、全体の70%内外がカラム全体の気孔 率となる。試料溶液を流すために必要な圧力 は、粒子間隙の大きさの2乗に反比例するの で、粒子径を1/2にすると同じ流速を得るた めの圧力は4倍(あるいは同じ圧力での流速が 1/4) になる。他方,カラムの分離性能は理論 段数によって測られるが、理想的に充填された カラムでは粒子径にほぼ反比例して分離性能は 向上する。つまり小粒径のカラムほど駆動圧力 が高く、性能は高いということになる。

近年の液体クロマトグラフィーでは、2つの



図1 階層的多孔構造をもつシリカの細孔径分布

方向でさらなる高性能化が追求されている。ひ とつは2ミクロンあるいはそれ以下の非常に小 さい粒子を充填した比較的短いカラムを, 高圧 に耐える駆動系や配管を備えた装置で使うこと により, 高速高性能を実現するものである。米 国 WATERS 社の UPLC システムがその代表 であるが, 駆動圧力は 100 MPa にもおよび装 置が比較的高価になることと、駆動・配管系や カラムの消耗が早いと言われている。もうひと つの可能性は上述の階層的多孔構造シリカを用 いた、モノリス型シリカカラムを使うものであ る。モノリス型カラムは一体型構造のために, 粒子充填カラムのような空隙率の上限は存在し ない。現在市販されているカラムで、空隙率は 60%を上回り、連続したシリカゲル骨格内の メソ孔の気孔率を合わせると、気孔率はカラム 全体の80%以上を占める。円筒状に近い気孔 の形状も相まって、モノリス型シリカカラムの 駆動圧力は、同等な間隙サイズをもつ粒子充填 カラムの1/2ないし1/3程度にまで低下す る。さらにモノリス型シリカカラムの空隙率を 高くすると、シリカゲル骨格はより細くなり、 小さい粒子を充填したカラムと同様に分離効率 は向上するはずである。したがって, 階層的多 孔構造をもつシリカを, できるだけ小さいマク ロ孔をもち, できるだけ高い気孔率をもつよう に作れば, 低圧で駆動できて(すなわち特別な 装置を用いずに)高性能な分離のできるカラム となると推測できる。ところが, 現状ではモノ リス型シリカカラムの高性能分離への適用は, 例えば1mのカラムを10 MPa 以下で通常の流 速で駆動するなど, 低圧駆動を利用した長いカ ラムによる分離に限られている。

性能向上のための課題と方策

モノリス型カラムは階層的多孔構造をもつシ リカゲルを円柱状に成型して作製した上で,側 面に樹脂などのクラッドを形成し,両端に配管 系と連結できるようにエンドフィッティングを つけて製造される。ステンレス管に高圧で充填 される粒子とは異なり,力学強度の比較的低い 多孔質材料に,側面にぴったりと密着したクラ ッドを形成することは容易ではない。クラッド 形成の必要がある比較的太いカラムでは,分離 性能を理想的に追求することには困難が伴うた め,内径100ミクロン程度の溶融シリカキャピ



ラリーの内部に,階層的多孔構造をもつシリカ ゲルを直接形成したキャピラリーカラムが,性 能の限界を判定するために用いられてきた。実 際に内部構造の異なるカラムを作製して評価す

る仕事と,コンピュータを用いた流体力学シミ ュレーションによる解析とから,以下のことが 明らかになってきた。

- 1. モノリス型シリカの構造は,同じ太さの円 柱をテトラポッド状に組み合わせた理想構造 に比べて,場所ごとの構造の乱れがかなり大 きい。
- 2. 乱れが大きいことによって,大きい隙間に 溶液が優先的に流れて,全体のカラム圧は低 くなる。
- 3. 流れに空間的な乱れが生じることによっ て,カラム全体の分離効率は低下する。

Desmet らの見積もりによれば,理想構造を 用いた計算結果と比較して,実際に作られるキ ャピラリーカラムでは,カラム圧は一桁程度下 がっていわゆる透過性は向上するが,同時に分 離性能も一桁程度低くなってしまう。すなわ ち,内部構造の均一性を向上すればより短いカ ラムで同等な分離性能を達成できることが示唆 されている[6]。

相分離を伴うゾルーゲル過程における多相構 造の形成は、溶融ガラスの再加熱の場合と比べ てかなり粘度の低い条件で起こっている。また 構造形成の過程で、ゲルになる相の粘度だけが 増加してゆくので, 分離していく各々の相にお ける物質移動速度の違いが拡大し、いわゆる 「動的非対称」の状態になる。すなわち、いず れゲル化する相でも比較的流動性の高い状態で 分離を始めて、 ゾル-ゲル転移による構造の固 定が起こるまでに、 粗大化過程を含めて様々な 変形の機会を経る。変形機構のうちで最も重要 なものは、スピノーダル分解で形成した共連続 構造が粗大化する際の、体積分率では少量であ るゲル相の粘弾性的な変形(つながりを保った ままの伸長)である。これによってパーコレー ション限界(体積比で少量相が約1/4)を超 えた気孔率をもつマクロ多孔構造が形成する。 しかし粘弾性的な変形には当然流動変形も含ま れているので、細く弱い部分が顕著に引き伸ば されるなどの不均一な変形は避けられない。ゲ ル構造形成の際の変形を抑制する最も直接的な 方法は、ゲル相の体積分率を増やすことであ



図3 シミュレーションによるモノリス型カラムの性能予測に用いられるモデル構造

る。溶媒相との体積分率が1:1に近づくにつ れて,固有の界面張力の差を除いた変形の駆動 力は減少するので,出発組成中のシリカの濃度 を上げて,気孔率の低いマクロ孔構造を作れば 構造の均一性が向上することになる。実際に Hara らは,意図的に気孔率を下げたキャピラ リーカラムを種々作製し,10年間近く作製さ れてきた「第一世代」カラムに比べて,より理 想値に近づいた分離性能を示すことを実証した [7,8]。

今後の展望

粒子充填に代わる HPLC 分離媒体を,多孔 質ガラスで作製する試みは過去にもあったが, 材料の純度や成型加工のコストなどから,純然 たる分析用途に製品化された例はなかった。分 離媒体は,純度の高いシリカゲル多孔体を作製 できる,液相法特にゾル-ゲル法ならではの応 用分野と言える。他方,理想的な構造では幾多 のメリットが期待されたモノリス型カラムであ ったが,現状では製品レベルで従来品を確実に 上回るのは,端的には低カラム圧という特徴の みである。長いキャピラリーカラムは比較的容 易であるものの,分析時間の短縮とは相容れな い。むろん理想構造モデルは完全な規則構造で あって,相分離による自発的構造形成という現 象が本質的に長距離秩序を付与し得ない以上,

マクロ孔構造の均一化による性能向上には自ず から限界が存在する。均一径粒子のランダム最 密充填という一種の極限の幾何学配置を技術的 に再現することによって,粒子充填カラムは均 ーな流動挙動の保証という難問をクリアしてき たとも言える。本稿では詳しく触れなかった が,顕微鏡法などの多孔構造の均質性の評価法 [9]を確立しつつ,最適の構造を実際に作製 できる範囲でさらに追及することや,新しい構 造形成法の可能性も含めて,さらに研究すべき 課題が残されている。汎用性の高いシリカ系に おいて粒子充填に依らないカラムを実現したこ とは,HPLC分離媒体の歩みにとって重要な一 歩であったが,究極の高性能分離媒体の設計は 未だ道半ばである。

(参考文献)

- [1] Nordberg, M. E., J. Am. Ceram. Soc., 27, 1944, 299 -304.
- [2] Nakanishi, K., J. Porous. Mat., 4, 1997, 67–112.
- [3] Nakanishi, K., Takahashi, R., Nagakane, T., Kitayama, K., Koheiya, N., Shikata H. and Soga, N., J. Sol–Gel Sci. & Technol., 17, 2000, 191–210.
- [4] Minakuchi, H., Nakanishi, K., Soga, N., Ishizuka, N. and Tanaka, N., Anal. Chem., 68, 1996, 3498– 3501.
- [5] Nakanishi, K. and Tanaka, N., Acc. Chem. Res., 40, 2007, 863–873.
- [6] Vervoot, N., Gzil, P., Baron, G. V., and Desmet, G., Anal. Chem. 75, 2003, 843–850.
- [7] Ishizuka, N., Minakuchi, H., Nakanishi, K., Soga, N., Hosoya, K. and Tanaka, N., J. High Resol. Chromatogr., 21(8), 1998, 477–479.
- [8] Hara, T., Kobayashi, H., Ikegami, T., Nakanishi, K. and Tanaka, N., Anal. Chem., 78, 2006, 7632– 7642.
- [9] Saito, H., Kanamori, K., Nakanishi, K., Hirao, K., Nishikawa, Y. and Jinnai, H., Coll. Surf. A: Phys. Eng. Asp., 300, 2007, 245–252.