流動解析から微小チャネルの機能を抽出

チャネルの屈曲を利用したマイクロミキサーの開発

大阪大学名誉教授

平田 雄志

1. はじめに

MEMS 技術の進展は、化学装置,化学プラントをマイクロ化、ミニチュア 化するという新しい化学プロセス技術の道を拓きました。マイクロ化学プラ ント、ミニチュア化学プラントの構成要素である混合器、反応器、分離器、 熱交換器などのデバイス(このような場合、装置よりもデバイスの方がマイ クロ、ミニチュアの雰囲気を表していると思います)は、微小なチャネル(流 路)を用いて構成され、流体を流しながら連続的な処理が行われます。従っ て、マイクロ化、ミニチュア化した化学デバイスに用いられる微小チャネル には、流体輸送だけでなく、チャネル内を流体を流通させながら目的とする 操作が実施できる機能をもたせる必要があります。本稿では、流体混合に焦 点をあてて、微小チャネルの流動解析をもとにその機能を抽出し、装置開発 を行った大学での R&D 事例を紹介致します。なお、マイクロ化学プラント の現状と将来展望については、マイクロリアクターを中心に前一廣先生が別 の章で詳しく解説されていますので、その章を参照して下さい。また、マイ クロ・ナノ熱流体についてはハンドブック¹¹が参考になります。

ー般に、サブミリからミクロンオーダーの大きさのチャネルをマイクロチ ャネルと呼んでいますが、流体がマイクロチャネルを流れるとき、私たちが 日常経験するマクロなチャネル、例えば、水道管内の流れと異なった何か特 別な流体現象が現れるのでしょうか?

気体の場合、チャネルの大きさが気体分子の自由行程と同程度になります と、分子同士の衝突、分子とチャネル壁の衝突が流れを支配しますので、流 体の壁での速度はゼロではなく有限の値をもつことになります。このような 流れをクヌッセン流れといい、その現象解析の多くは古典的な分子運動論に 基づいて行われてきました。

一方、液体の場合には、壁面近くに形成される電気二重層の存在を考える 必要があります。電気二重層の厚さは溶液のイオン強度に依存し、純水では サブミクロン・オーダー、通常の濃度の水溶液ではナノ・オーダーとなりま す。電気二重層内では、溶液の電気的中性条件は成立せず、壁面の帯電状態 に応じて液の分極が生じます。例えば、シリカ・キャピラリーに水溶液を入 れますと、pH3~4以上ではシリカ表面のシラノール基は負に帯電します ので、電気二重層内の水溶液は正に分極します。そこで、キャピラリーの両 端に直流電圧をかけて電場を印加しますと、電気二重層内で正に分極して壁 面からの静電作用が弱い領域の液は陰極へ向かって動くことになります。こ の流れを電気浸透流と呼びます。キャピラリー中の溶液イオンは、その大き さと電荷に応じた速度で電場中を泳動するので、電気浸透流で全体の溶液を 一様な速度で移動させながら、泳動速度の異なるイオンを分離することがで き、混合イオンの分析が可能となります。このような分析法がキャピラリー 電気泳動法です。これ以外にも、電気二重層内の動き得る流体が引き起こす 現象があり、これらを総称して界面動電現象²⁾と云います。

上に述べたように極小チャネル内の流体現象として、気体ではクヌッセン 流れ、液体では界面動電現象がありますが、マイクロミキサーやマイクロリ アクターなど通常のマイクロ化学デバイスでこのような現象を考慮しなけ ればならない操作は、低圧下の気相反応や電気泳動分離などの特別な場合に 限られます。従って、チャネルの微小化によって、拡散速度が加速され(拡 散時間はチャネル内の濃度斑の空間スケールの二乗に比例)、流体単位体積 当りの物質移動・熱移動の界面積が大きく(比表面積=面積/体積∝1/チ ャネルスケール)なりますが、チャネルの内部で起る流体現象は何ら特別な ものではなく、センチオーダーのチャネル内の流体現象と本質的に同じであ ると云ってよいでしょう。

2. マイクロ化学デバイスのチャネル構造

マイクロ化学デバイスに用いられる最も簡単な構造のチャネルは円形断面のキャピラリーです。分析用キャピラリーにT字管などの原料供給部をつけただけでマイクロリアクターが出来上がります。MEMS 微細加工技術を用いますと複雑なチャネルが作製できます。マイクロ化学デバイスのチャネル



Micro Fluids

IMM







Ehrfeld

図1 マイクロ化学デバイス(外国製)のチャネル例

例を図1に示しました。いずれもマイクロチャネルや微小孔を組み合わせた 構造となっています。流体を流通させながら、混合、反応、分離、伝熱など の操作を行うために、これらのマイクロデバイスは原料を供給するためのチ ャネル、目的操作を行うチャネル、生成物を取り出すチャネルから構成され ます。それらは2次元的な構成と3次元的な構成に大別されます。



図2 2次元マイクロチャネルの様式



図3 マイクロチャネルの接続

2次元チャネル構成の代表的な例を図2に示しました。複数の流体を供給 するY型合流、T型合流、多流路同時合流、逐次合流、処理液を排出するY 型分流(分岐)、T型分流、また、多流路同時分配、供給と排出を兼ね備え た多流路逐次分配合流など色々なチャネル構成があります。この他、限られ た基板面積内で2次元チャネルの長さを変化させ滞留時間を稼ぎたい場合 には、ジグザグチャネルが用いられます。

これらのチャネルを同一基板上で連結してデバイスを構成する場合には、 チャネルは2次元的に接続されますが、2枚の基板に作成したチャネルを連 結する場合には図3に示したように3次元的に接続されます。例えば、2つ の櫛状の多流路を交互に配置し、供給した2流体を多層化して混合させる IMM 社のマイクロミキサー(図1の左下端)では櫛状流路は同一平面上に ありますが、多層化した流体はその平面から垂直な方向に流出しますので、 3次元構造となっています。

このような構造のマイクロチャネルに均相流体や異相流体を流して目的 操作を行います。相互に溶解しない液液系や気液系の異相流体の流動状態は 一般にチャネル壁に対する液体の濡れ性に左右されます。濡れ状態は壁面に 吸着した物質の種類と量によって変りますので、濡れ性まで考慮した流動状 態の定量化はほぼ不可能と云ってよいでしょう。そこで、本稿では、均相液 体に限定して、2次元、3次元微小チャネル内の流動を、特に流体界面の挙 動に着目して説明します。

3. マイクロチャネル内の流体挙動と混合機能

マイクロチャネル内の流れは本質的に層流です。その流動特性については、 チャネルのスケールを問わず、従来の結果や解析法がそのまま適用できます。 断面が円形や長方形の直線状チャネルの速度分布や圧力損失などの流動特 性については理論解があり、便覧等にまとめられています。複雑な流路につ いては、コンピュータで流体運動を記述する Navier-Stokes 方程式を数値的 に解いて流動特性を求めることができます (CFD: Computational Fluid Dynamics 数値流体力学)。しかし、マイクロチャネルを用いて流体を輸送し ながら混合を行う場合、層流中で迅速な混合を達成するためには、チャネル のもつ機能を明らかにしなくてはいけません。複数の流体を流入させるとき に用いられる合流チャネルおよびチャネルの接続部分となる2次元屈曲チ ャネル、3次元屈曲チャネルを例にとって、チャネル内の流体挙動と混合機 能の関係を説明いたします。

3-1 合流型チャネルの流れ

複数の流れを合流させるチャネルに対してどのような機能が必要でしょ うか?高速反応を行う場合には、合流後直ちに混合を完了させる機能をもつ チャネルが必要とされます。これとは逆に、異なる流体間の境界面を制御し ながら反応や物質移動を操作したい場合もあるでしょう。いずれの場合も、 合流直後の流体境界面の把握が重要となります。なお、本稿では、互いに溶 け合う流体が接触した場合も含め、2流体の境界面を流体界面と呼ぶことに します。

図 4 に示した中央の主流チャネルとそれを挟む2本の支流チャネルから 流体を供給し一本のチャネルに合流させたとき、2流体の境界面はどのよう な形状になるのでしょうか?直線状の流体の界面が保たれるでしょうか? 図5の実験装置を用いて測定した結果³⁾を以下に紹介致します。



図 4 合流型チャネルの形状(全て のチャネル幅 1mm、深さ 0.5mm)





図 6 メチレンブルーを用いた流 れの可視化 ((a)、(b):主流速 u₁=0.1m/s、支流速 u₂=0.1m/s (c): u₁=0.1m/s、u₂=0.1m/s)

図7 Ar レーザーシート光によるチ ャネルの光切断

合流角度θ=45°のチャネルを用い、メチレンブルーで主流、支流のいずれ かを着色すると、図6の写真が得られました。主流と支流が同じ流速 u1=u2 = 0.1m/s の条件で、支流を着色した(a)と主流を着色した(b)を比べますと、主 流の幅は(b)の方が大きくなっています。(a)、(b)ともに同一の流れですが、 着色する流体を変えると可視化の様子は異なってしまいます。また、主流速 度 u1=0.1 m/s、支流速 u2=0.4 m/s の(c)では、主流から流入したメチレンブル ーは、チャネル中央部だけでなく上下側壁近くにも現れました。

チャネル上部からの観察だけではチャネル内部の様子が分りません。そこ で、pH4以上で黄緑色の蛍光を発する蛍光フルオレセイン・ナトリウム(商 品名ウラニン(和光製薬))を溶解した溶液を用いて流体界面の可視化を行 いました。蛍光を発しないpHに調製した液に蛍光試薬を溶解して主流チャ ネルに流し、pH12のNaOH水溶液を支流チャネルに流すと、pH4より も大きな領域に拡散した試薬が蛍光を発します。拡散時間が短い場合には、 蛍光発色域は狭い帯状となり2流体の界面を表すことになります。その界面 を図7に示したようにアルゴンレーザーを流路に対して斜めに照射して可視 化し、チャネルの上部に設置した顕微鏡で撮影しますと図8の画像が得られ





図 8 レーザー蛍光法による流体界面 の可視化(可視化位置 x=30mm、 (a) θ =15°, u_1 =0.05m/s, u_2 =0.019m/s, 合流後の Re=58.6, (b) θ =45°, u_1 =0.05m/s, u_2 =0.019m/s, Re=58.6, (c) θ =15°, u_1 =0.2m/s, u_2 =0.52m/s, Re=82.7

図 9 CFD シミュレーション解 析から得られた断面内 2 次流速度 分布と濃度分布 (*θ*=45°, *u*₁ = *u*₂ = 0.1 m/s, *Re*=200)

ました。可視化位置は合流部から下流 x=30 mm です。主流速度が支流速度 よりも大きい場合 ($u_1=0.05\text{m/s}, u_2=0.019\text{m/s}$) で合流角度が異なる (a) ($\theta=15^\circ$) と(b) (45°) を比べますと、合流角度が小さい (a) では、底面に対して垂直 で直線性の良い流体界面が形成されていますが、(b) では、上下底面での間 隔が大きくなっています。また、合流角度が (a) と同じの (c) ($\theta=15^\circ$) で は、支流速度 u_2 が主流速度 u_1 よりも大きいために、支流流体は中央部に流 入し、その結果、主流流体は上下底板近くに押しのけられています。

このような流体界面が形成されるのは、チャネルの断面内で中央に向かう 流れと側壁では外側へ向かう流れがあるためと推測できます。それを確かめ るために流体解析ソフトウェア RFLOW(㈱アールフロー)を用いて得られ たシミュレーション結果を図9に示しました。チャンネル断面内には、(a) 合流直後(x=1.5mm)に断面中央部で支流域から主流域に向かう流れが生じ、 (b) それが下流に流れるに従って(x=6.0mm)成長してチャネル断面内で 二次渦流を形成し、(c) さらに下流に流れると(x=10.0mm)、粘性作用によ って二次渦流が消散します。また、断面内の濃度分布の変化も同図に示しま した。濃度の濃い部分と薄い部分は比較的シャープに分かれていますので、 その境界を流体界面と考えることができます。このように合流後の流体界面 の形状は合流直後に発生する二次渦流の強さによって決まることになりま す。例えば、拡散速度を制御しながら反応を進行させる高度な操作では、流 体界面の制御が重要となりますが、そのためには、流量に応じてチャネル幅 を設定し、かつ流れを低い *Re* 数領域に保つことが必要です。

3-2 ジグザグ型微小チャネル

ジグザグ状のチャネルは狭い基板面積を有効に利用するために設けられ ます。では、その流れは直線状チャネル内の流れと同じになるのでしょう か?また、断面形状が長方形から歪んだ場合には、流れはどのように変化す るのでしょうか?その検討例⁴⁾を以下に紹介します。

検討に用いたジグザグチャネルは、Y字型合流部と屈曲角度 90°の 20 個の 屈曲部をもつチャネル(図 10)で、アクリル板にフライス加工して作製しま した。長方形断面(横幅 1.00mm、深さ 0.5mm)と台形断面(上辺 0.70mm、 下辺 0.98mm、深さ 0.50mm)の2種類のチャネルを作製し、図 5,7と同様 の実験装置とレーザー蛍光観察装置を用いて流体界面の挙動を調べました。

流れがジグザグ屈曲部を通過すると、流れの方向が大きく変わるために流体は速度の2乗に比例する遠心力を受けます。長方形断面チャネルの中央部の流体は、壁面近くの流体よりも速い速度で流れるので、受ける遠心力も大きく、流線の曲率中心から外へ向かって押し出されます。そして、外壁で上



図 10 ジグザグ状の試験チャネル



(a) CFD シミュレーション解 析から求めた流体粒子の断面 分布(左:長方形、右:台形) (b) レーザー蛍光法を用いて 可視化した断面内の混合パタ ーン(左:長方形、右:台形)

図 11 レーザー蛍光法と CFD による長方形ジグザグチャネルと台形 ジグザグチャネル内の混合パターンの変化とその比較(*m*:入口から 数えた屈曲部の数すなわち屈曲回数(*Re*=192)

下に別れた流体は、上下の側壁に沿いながら内壁へ向かって流れ、内壁付近 の中央部に集まった後、外壁へ向かって流れますので、チャネル断面内の中 央部では外側へ向かう流れ、上下側壁付近では内側へ向かう1対の渦流が形 成されます。このような渦流を Dien 渦と呼びます。長方形断面チャネルで は、流体が屈曲部を通過する毎に回転方向が逆の同じ渦流が発生しますので、 流体界面を形成する流体粒子は屈曲部で交互に回転方向が逆転する渦流に 乗りながら下流へ移動していきます。一方、台形チャネルでは、外壁と内壁 が側壁に対して歪んでいるために非対称な渦流が形成されます。その結果、 図 11 に示したように、長方形断面チャネルではパターンが左右反転しなが ら混合が進行していきますが、台形断面チャネルではパターンが歪みますの で、混合が促進されます。しかし、Re が小さくなると屈曲部で発生する渦 流が弱くなり、渦流による混合促進効果は期待できません。長方形断面のチ ャネルでは、最初の屈曲部で歪んだ流体界面は、次の屈曲部で逆回転する渦 流が発生するため、元の直線状の形状に戻ってしまいます。

3-3 3次元屈曲チャネルの流れ

異なった複数の平板あるいは1枚の平板の表面、裏面に加工したチャネル を連結する場合、平板に孔をあけて連結する方法がよく用いられます。その ようなチャネルの連結部は、図12に示したように、異なった平面上の長方 形断面をもつ2本の直線チャネル(上流・下流チャネル)が角度ので交差し、 それらが円形チャネルで互いに垂直に接続され3次元的に屈曲した基本構 造をとります。上流チャネルの断面を2分するように2流体が流入したとき、 直線状の流体界面はこの3次元屈曲チャネルを通過した後でどのような形 状になるのでしょうか?実験とシミュレーション解析の結果⁵⁾を以下に紹介 致します。

上流直線チャネルにY字型の流入チャネルを取り付け、一方から蛍光試薬 を含む液を、他方から含まない液を同流量で流し、アルゴンレーザー光を照 射して屈曲部出口から 10mm 下流の断面で流体界面の可視化を行いました。 その可視化像と数値シミュレーション解析で得た流体界面の比較を図13 に 示します。上流チャネル入口断面で垂直な流体界面は、Re = 0.5, 9.39 の低レ イノルズ数では歪みは少なく傾斜していますが、Re =23.4, 56.4 では大きく 歪んでいます。この大きな歪みは、流体が屈曲部を流れるときに遠心力を受



図 12 3 次元屈曲チャネルの構造と寸法



- 図 13 流体界面の可視化像と CFD シ ミュレーション解析像(*θ*=60°)
- 図 14 流体界面の回転角αと チャネル交差角θの関係

けて発生する2次流れによるものです。 歪みの少ない低 Re 数領域の流体界 面を直線で近似して、それを流出方向に見たときのチャネル断面座標におけ る回転角度αとチャネル交差角度θの関係を調べました。その結果、図14に 示したようにに、流体界面の回転角度αはチャネルの交角度θに等しくなるこ



図 15 3次元屈曲チャネルを流体が流れるときの流体界面の回転則

とが分りました。また、流体界面の回転方向は、図 15 に示すように、上流 チャネル断面に対して垂直に下流方向を見て、円形接続チャネルを回転アー ム、下流チャネルの流出方向を回転アーム先端の移動方向とみなした時のア ームの回転方向に一致します。この関係を3次元屈曲チャネルにおける流体 界面の回転則と呼ぶことにします。

4. 流体界面の回転を利用した平板静止型混合器の開発^{6,7)}

高速反応系では反応流体供給直後に分子拡散による混合を完了させるため に、原料流体を層間隔が出来るだけ狭い多層状にして流入させる必要があり ます。この要求に対しては、二つの櫛状流路を向き合わせて一方の櫛状流路 の隙間に他方の櫛状流路を配置した形式のミキサー(図1IMMミキサーの左 側)や放射状に配列した多数のチャネルを中心で1本のチャネルに接続して 多層流れを集中させる形式のミキサーが開発されています。しかし、これら はチャネル内部の流れの特性を利用したミキサーではありません。

チャネル内部で流体混合を進行させるためには、混合エレメントを挿入す

るか、あるいはチャネルの形状を工夫して流体を流しながら自動的に混合を 進行させる必要があります。Kenics や Sulzer のスタティック・ミキサーはマ クロチャネルに混合エレメントを挿入した混合装置ですが、それらをマイク ロチャネルに適用するにはエレメントの形状が複雑すぎて小さく出来ませ ん。マイクロチャネルには、流路にエレメントを挿入することなく流体混合 が進行するような静止混合型のチャネルが望まれます。

4-1 流体界面の回転則に基づくミキサーチャネルの設計法

ジグザグチャネルのように2次元的な屈曲部をもつチャネルでは、大きな レイノルズ数では Dien 渦による混合が生じますが、低いレイノルズ数では 混合は期待できません。そこで3次元的な屈曲の利用を考えます。図 16 に 流体界面の回転則に基づいた静止型混合チャネルの構成概念を示しました。

入口で縦方向に2層を形成した流体を4層に多層化する構造として、例え ば(a)のように流体層を横方向に2分割し、縦方向から再合流させるエレメン ト構造が考えられます。しかしながら、横方向に分割したそれぞれの流体層 を縦方向から再合流させるためには、必ず3次元的に曲がったチャネルが必 要となります。流体界面の回転則により流体界面はチャネルの交差角に応じ て回転するため、(a)の構造のチャネルを構成するためには、チャネル断面の スケールに比べて流れ方向のスケールを長くして屈曲の度合いを小さくす る必要があります。図17に示した IMM 社のキャタピラミキサーは(a)の構造 をとっておりますので、チャネルの形状は流れ方向に緩やかに変化していま す。エレメントを短くしようとすれば、流体界面はチャネルの屈曲に応じて 回転してしまいます。

一方、(b)で示すように、流体を分割し、180°回転させた後に再合流させる チャネル構成とすれば、3次元的になりますが、比較的短い長さの混合エレ メントを構成することができます。また、(c)のように同一平面上に設けた分 割流路を流しながら流体を 180°回転させた後、再合流させ、異なる平面上に 設けた次のエレメントに流入させる形式も考えられます。



図 16 静止混合型チャネル構成の基本概念図



図 17 分割・再合流型のキャタピラ・ミキサー (IMM 社)
 プロタイプ(左)と改良品(中央と右)

4-2 Y型ミキサー

図 16(b)に示したチャネル構成として、図 18 に示す Y 型ミキサーを開発しました⁹⁾。このミキサーの単位エレメントは、右側の図に示すように、入口



図 18 Y型ミキサーの単位エレメントと平板を用いたミキサー構成



図 19 Y型ミキサー内の混合過程の可視化(ヨウ素・チオ硫酸ナトリウムの脱色反応を利用)(*Re*=0.5, チャネル寸法 *a*=*b*=*h*=3mm)

のY字分岐チャネル、2本の3次元屈曲チャネルおよび再合流チャネルから 構成されます。Y字チャネルによって流入した流れは横方向左右に分割され ます。流れ方向に対して左側を通るチャネルは1段高くなった後、流れ方向 に対して120°右回りに屈曲し、その後、チャネルは1段低くなって60°左回 りに屈曲した後、エレメント出口で縦方向から合流します。一方、流れ方向 に対して右側を通るチャネルは1段低くなって120°左回りに屈曲した後、1 段高くなって60°右回りに屈曲してエレメント出口でもう一方のチャネルと 合流します。先に述べました流体界面の回転則に従えば、分割後のそれぞれ のチャネルを流れる流体は、流れに垂直な断面内で右回りに180°ずつ回転し た後再合流するため、入口2層の流体層は出口で4層に倍化されることにな ります。なお、Y字チャネルで分岐した後、左側を一段低く、右側を一段高 くして同様の屈曲チャネルを構成しても構いません。また、流体層は180° 回転しますので、層の縞模様は1エレメント毎に逆転します。

Y型ミキサー(*a=b=h=3mm*)内の脱色反応の進行過程を図19に示しました。供給2液はグリセリン水溶液であり、一方にはヨウ素が、他方には反応等量に対して25%過剰のチオ硫酸ナトリウムが含まれていますので、混合が 完了すれば溶液は脱色され透明になります。入口近くの円形接続チャネルの 可視化像は系統的に層が倍化していく様子を示しています。また、下流へ向 かって混合が進行し脱色されていく様子も分ります。

4-3 σ型ミキサー

図 16 (c)の考え方に基づく混合エレメントとして、図 20 に示すσ型ミキサ ーを開発しました⁹⁾。σ型ミキサーは、ギリシャ文字のσに似かよった形状 のエレメントの列と入口・出口用の直線チャネルおよびこれらを連結する円 形チャネルから構成されます。なお、エレメントの形状は、分割された流路 の流量が等しくなるよう CFD 解析を援用して設計しました。

2液の流れを図中に白黒の矢印で示しました。1番目のエレメントでは流体配置の並べ替えが行われ、2層になった流体が2番目のエレメントに流入します。2層流体は2番目エレメントの入口で分割された後、それぞれの分割流体は分岐チャネルで流れ方向を180°回転して互いに平行に整列した後、2番目の出口に接続された円形チャネル内で合流し、4層流体となります。



図 20 σ型ミキサーのエレメント平面図とチャネルの連結構



図 21 PTFE 平板両面に加工した σ型ミキサー (*a=b=h=*1mm、25エ レメント)



図 22 混合進行過程 (Re=1.2、 a=b=h=3mm、17エレメント)

このように、1 エレメント通過する毎に流体層数が倍化して静止型混合が進行します。また、この場合も流体層の縞模様は1エレメント毎に逆転します。 試作したσ型ミキサーの構造を図 21 に、脱色反応の進行過程を図 22 に示 しました。なお、b はチャネル深さ、h は円形接続チャネルの長さです。入

ロ付近では分割・再合流の静止型混合が設計通りに進行し、下流では脱色が 進行していくことが分ります。

4-4 混合完了に必要なエレメント数

ヨウ素が完全脱色する位置までのエレメント数を混合完了に必要なエレ メント数とし、Y型ミキサー(n対 Re)とシグマ型ミキサー(n'対 Re、n' =2番目からのエレメント数)の結果を図 23、24 に示します。エレメント 数はレイノルズ数 ($Re=\rho u_{av}d_{eq}/\mu$ 、 $u_{av}=Q/ab$ 、 $d_{eq}=2ab/(a+b)$)の増加とともに、 Re<10の条件では増加しますが、Re>10では逆に減少しています。



図 23 Y型ミキサーの混合完了 に必要なエレメント数



図 24 σ型ミキサーの混合完 了に必要なエレメント数

Re<10の領域における n, n'の Re に対する依存性についてはつぎのように 説明できます。同じ物性値の溶液では、Re は流速に比例します。流速を増 加しますと、エレメント内の滞留時間が減少し、その結果、1 個のエレメン トを通過するごとに流体層の厚さは半減するのですが、拡散時間も短くなり 完全脱色に必要なエレメント数が増加すると考えることができます。一方、 Re>10 では、屈曲部で2次流が発生するために流体界面が歪んで引き伸ばさ れ、その度合いがレイノルズ数の増加とともに大きくなります。従って、こ の Re 域では理想的な分割・再合流の静止型混合は行われませんが、流体界 面積の増大とそれに伴う流体層の薄層化の効果が勝り、混合完了に必要なエ レメント数が減少することになります。この2 次流の発生は、可視化実験、 CFD シミュレーション解析から確かめています。

5. おわりに

本稿では、チャネルの合流部と屈曲部における流体現象を実験と数値シミ ユレーション解析から調べ、Re<10の低レイノルズ数の流れでは、3次元屈 曲チャネルを流通する流体の界面は、「回転角=チャネルの交差角」の簡単 な関係(流体界面の回転則)に従うことを述べました。その関係に基づいて、 流体界面を分割、逆転、再合流して静止型混合が可能なチャネル構造を設計 できることも示しました。3次元屈曲チャネルのもつ機能の一つが、この流 体界面の回転則から得られたことになります。

また、実験とコンピュータを用いた流動解析を適切に組み合わせた設計手 法は、マイクロデバイスのような層流中で生じる現象の解析やデバイスの設 計には有用であることも示しました。このような方法を採用すると、デバイ スの開発期間を短縮し、その設計精度を向上させることが可能となります。

参考文献

- 1) マイクロ・ナノ熱流体ハンドブック編集委員会編:「マイクロ・ナノ熱流 体ハンドブック」(NTS、2006)
- 2) 北原文雄:界面・コロイド化学の基礎(講談社、1994))
- 3) 国松宏、井上義朗、平田雄志: 化学工学論文集、第28巻、753-758、(2002)
- 4) 安積高靖、住友千恵、平田雄志、井上義朗:化学工学論文集、第 33 巻、 173-180, (2007)
- 5) 大川和男、中元崇、井上義朗、平田雄志:化学工学論文集、第 31 巻、192-199,
 (2005)
- 6) 大川和男、中元崇、井上義朗、平田雄志、: 化学工学論文集、第 31 巻、 352-360, (2005)
- 7)大川和男、中元崇、井上義朗、平田雄志:化学工学論文集、第31巻、457-465,(2005)
- 特 許: 平板静止型混合器:日本、No.3810778