定常状態流れ分析法に関する基礎的研究

張 崇良, 成澤芳男,^{*}北浜静夫†

立教大学理学部 〒171 東京都豊島区西池袋3-34-1 〒180 東京都武蔵野市吉祥寺北町4-13-14

A Basic Investigation on Steady-State Flow Analysis

Chongliang ZHANG, Yoshio NARUSAWA^{*} and Shizuo KITAHAMA[†] Department of Chemistry, College of Science, Rikkyo (St. Paul's) University 3–34–1, Nishi–Ikebukuro, Toshima–ku, Tokyo 171

[†]Denki Kagaku Keiki Co., 4–13–14, Kichijoji–Kitamachi, Musashino, Tokyo 180

Air-segmented flow analysis, flow-injection analysis and sequential-injection analysis which are characterized with sample zone dispersion and/or sequentiality, have disadvantages of their sharp decreases in analytical speed and sensitivity for long-period reactions. For fast reactions, it is worthwhile that the high sampling rate compensates the decrease in analytical sensitivity as that has been done in FIA. For long-period reactions, because the dispersion of the sample zone increases with the square root of the distance traveled through the tubular conduit, a sharp decrease in sensitivity and analytical speed is unavoidable. This paper proposes a new approach based on the combined techniques of the parallel double-line FIA, the stopped-flow FIA and the steady-state determination model to solve the problem mentioned above. This method may be called the steady-state flow analysis (SSFA) for its characteristics. Therfore, it is considered to be possible that this method is applied to long-period reactions in flow-analysis system with high analytical speed, excellent reproducibility and without any loss in sensitivity, and to fill the gap of applications to long-period reactions in the present continuous-flow methodology.

Offprint requests to: Y. Narusawa

1. 緒言

連続流れ分析法としては空気分節法(SFA),¹⁾ FIA法,²⁾ シーケンシャル インジェクション法(SIA)³⁾等が発展してきたが,サンプルゾーンの分散が避 けられないため,感度や分析速度の低下及び再現性の劣化など様々な問題がある。 これらの問題の本質はまだ完全に解決されていない。特に遅い反応系に対して, 上述の方法は実用には適さないのが現状である。

① SFA法は流路に空気泡を規則的に導入することによりゾーンの分散をある 程度まで抑えるのに有効であるが、実際には分散がまだ大きいので分析速度が小 さく、再現性が十分とは言えないし、また空気泡は妨害シグナルを与えるので検 出前に除去する必要があるためマニホルドが複雑になるなどの欠点がある。

② FIA法はゾーンの分散が避けられない上に分散の制御に基づくため、分析 感度の低下が代償となるのは周知のことである。一般的なFIA法では遅い反応 系(例えばある程度の反応時間が必要な接触反応など)への応用に対して十分な 研究がなされていない。反応時間10~30分の反応の場合には、20~50メ ートルの反応コイルと高圧ポンプが必要となる。4⁹一方,遅い反応系に応用する際, 感度を上げるためのいくつかの方法が提案されたが、いずれも分析速度が大幅に 低下するかあるいは再現性が悪くなるかであった。

I.ストップトフローFIA法(SFIA)では流れ停止期間に次のサンプル導入ができないので、分析速度は反応時間、即ち流れ停止時間の逆数に等しいことになる。例えば反応時間20分の反応では、1時間3検体しか測定できない。
 Ⅲ.並列式FIA法(PFIA)⁵⁾では分散度を制御するために、並列コイルは正確に同じ流体力学的形状を持たねばならないから、機械的及びデザイン上の制限は厳しい。それ故、PFIA法は提案されてから10年余り経過したが、まだ本格的に実用化されていない。

③ SIA法はその操作のシーケンシャル性のため,分析速度はSFIA法と同 じであるから,遅い反応系に適用されない。

上述の方法はいずれも分析速度,分析感度及び再現性を同時に上げることがで きない。著者らは遅い反応系の高感度,迅速流れ測定法を開発する目的でdoubleline-double-sideマルチチャンネルバルブを開発し,定常状態を利用する新しい アプローチについて基礎的な研究を行った。⁶⁾今回は感度のロスがなく,分析速度 が大きく,再現性が良く,且つ操作が簡便な定常状態流れ分析法を更に発展させ るため,その予備的実験を行ったところ良好な結果を得たので報告する。 原理と実験

周知の通り,分散の制御はFIAにとって一番重要なポイントである。分散は 数多くのパラメーター(コイルの長さと内径,流速等)の影響を受け易いので, 分散の制御は簡単ではない。いままで成功したFIAのすべての例はサンプルゾ ーンが同じ物理的,流体力学的な性質を持つ同一の流路を流れるものであった。 並列式マルチチャンネルのマニホルドでは,並列コイルに僅かな流体力学的な違 いがあれば,その影響によってそれらの分散の誤差が無視できなくなるのは当然 である。これは並列式FIAが実用化されない主な原因と考えられる。並列式コ イルの流体力学的な違いによる分散への影響がどのような因子によるのかについ て理論的な解釈を試みた。

ピーク高さとサンプル体積の関係は次式で表される。")

	$= 1 - 2^{-n}$	(1)
C	$= 1 - \exp(-0.693 n)$	
C max	$= 1 - \exp(-k S_{\star})$	

ここでC^{m**}は分散状態の最大濃度、C[®]は初期濃度、S_{*}はサンプル体積である。 またn=S_{*}/S_{1/2}であり、S_{1/2}は定常状態の50%に達するのに必要なサンプル の体積である。(1)式をnに関して微分すると、次式が得られる。

$$\frac{1 C^{n} \times x}{C^{0}} = (2^{-n} \times \ln 2) d n \qquad (2)$$

(1) 式を使うと,

$$\frac{d C^{\max}}{C^{\max}} = \frac{n \times \ln 2}{2^{n} - 1} \times \frac{d n}{n}$$
$$= A \times \frac{d n}{n} = A \times \frac{d S_{\star}}{S_{\star}}$$
(3)
$$n \times \ln 2$$

ここで A =
$$\frac{\Delta S_{v}}{2^{n}-1}$$
 である。或いは
 $\frac{\Delta S_{v}}{S_{v}} = \frac{\Delta C^{max}}{C^{max}} \times \frac{1}{A}$ (4)

 (3)式或いは(4)式はサンプル体積の誤差と濃度の誤差との関係を表す。
 (4)式から、ΔC^{m**}/C^{m**}=1%,0.1%において、いくつかのnの値に対応 するA、C^{m**}/C⁰及びΔS_{*}/S_{*}を計算した。結果は表1に示す。

市販の分光光度計の吸光度の絶対精度は 0.001A であると考えられる。吸光度 = 1 において,最小相対誤差は 0.1%となる。表1から分かるように n = 10の

n	A	C m a x / C 0	Δ S , / S , (%)	
			$\Delta C / C = 1\%$	$\Delta C \neq C = 0.19$
→ 0	→ <u>1</u>	$\rightarrow 0$	→ <u>1</u>	→ 0. 1
0.1	0.965	6.70 × 10 ⁻²	1.04	0.104
1	0.693	0.500	1.44	0.144
2	0.462	0.750	2.16	0.216
5	0.112	0.969	8.94	0.894
10	6.78 \times 10 ⁻³	0.999	147	14.7
12	2.03 × 10 ⁻³	0.9997	492	49.2
20	1.32×10^{-5}	0.999999	75639	7564
100	5. 46×10^{-29}	(1-7×10 ⁻³¹)	1.83×10^{28}	1.83 \times 10 ²⁷
→∞	→ ()	→1	$\rightarrow \infty$	$\rightarrow \infty$

表1 各n値に対するA, C^m**/C[®]及びΔS_{*}/S_{*}(%)の関係^{*}

* 表1中の△C/Cは△C^m*×/C^m*×である。

付近で濃度誤差(或いは吸光度誤差)0.1% に相応するサンプル体積の誤差は約 15パーセントであり、また分散濃度C^{m**}は 0.999C°となるので、装置の検出 精度(0.1%)で定常状態と区別できなくなる。換言すれば、n=10付近或いはこ れ以上のnでのサンプル体積を利用すれば、15パーセント或いはそれ以上のサン プル体積誤差があっても、0.1パーセントの相対誤差しか出ない。即ち定常状態で の測定であると判断される。従って、並列コイルの流体力学的な違いがあっても 定常状態法では影響を無視することができる。

本方法の原理図を図1に示す。試料は試薬溶液とM点で混合後、マルチチャン ネルバルブ中のコイルに導入され、溶液先端部がバルブの出口を通して廃液され る。同時に洗浄水が次のコイルを洗浄し、検出器を通して廃液される。この操作 に続きバルブを回転すると、前の操作でコイルに導入したサンプルゾーンがバル ブ中に貯蔵される。同時に、次の試料溶液が洗浄してあるコイルに導入され、次 のコイルが洗浄水で洗浄される。

上述の試料溶液の導入,貯蔵及びコイルの洗浄の操作を繰り返し,反応に時間 が必要なら,それに応じて反応溶液を貯蔵し,貯蔵期間が終了したら反応溶液を 洗浄水にて流出させながら溶液の吸光度を測定する。その後,測定はバルブの回 転速度と同じ速度で行う。

バルブについて、反応時間、バルブ回転速度及びバルブのチャンネル数との関

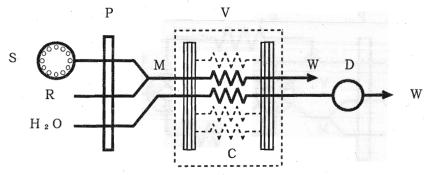


図1. 定常状態流れ分析システム

P:ペリスタポンプ, R:試薬溶液, S:サンプル, M:混合点, V:マルチチャンネルバルブ, C:反応コイル, D:検出器, W:廃液.

係は次式で表される。

$$T_r = T_{th} + \frac{N_c - 2}{R_v}$$
 (5)

ここで T_rは反応時間(h), T_{th}はサンプルゾーンが混合点から検出器まで移動するのに要する時間(h), N_oはバルブのチャンネル数及びR_vはバルブの回転速度(チャンネル数/h)である。分析速度はバルブの回転速度と等しい。遅い反応系の場合には, T_rと比較してT_{th}が無視できるので, (5)式から次式が得られる。

$$R_{*} = \frac{N_{\circ} - 2}{T_{\tau}} \tag{6}$$

ここでR。は分析速度(検体/h)である。例えばチャンネル数を12とすると、 反応時間5,10,20,30分の反応に対して分析速度はそれぞれ、120, 60,30,20検体/hとなる。

反応時間 T_rが T_{th}と等しい場合,或いは T_{th}より小さい場合には(5)式より, 次式が得られる。

$$) \geq \frac{N_{c}-2}{R_{r}}$$
 (7)

すなわち、N。≤2となり、分析は2チャンネルのマニホルドで十分であることを 示す。このことから、市販の六方バルブと四方バルブを用いて図1と同じ原理の 2-チャンネルマニホルドを設計した。そのシステムは図2に示す。

結果と考察

本分析法の特長は次のように述べることができる。

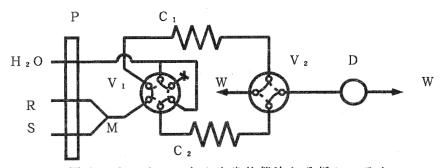
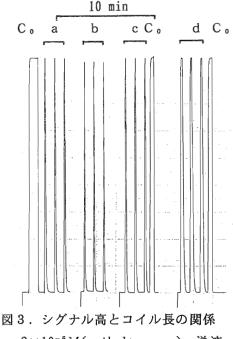


図 2.2-チャンネル定常状態流れ分析システム P:ペリスタポンプ,R:試薬溶液,S:サンプル,M:混合点, V,とV,:バルブ,C,とC,:反応コイル,D:検出器,W:廃液.

- 測定操作を非分散で行うので分析感度 はバッチ法と同じで、FIA法より一桁 アップすることができる。再現性に関し てはバッチ法に伴う個人差はなくFIA 法に伴う分散の影響もないので、両者よ りも大幅に改良された。(図3)
- 2.分析操作が簡単で、自動化しやすく、
 日常分析にもモニタリングにも適する。
- 分析速度はバルブの回転速度,送液速 度及びバルブのチャンネル数により調節 でき,60検体/hを実現することは容易 である。
- 4.反応コイルの体積が定常状態シグナル を与える"臨界体積"を超えると、シグナ ルの高さはコイルの長さに依存しない。 即ち分析精度はコイルの幾何的形状に対 して、従来のPFIAのような厳密な制 限がない。(図3)



C₀=2×10⁻⁵M(methyl orange); 送液 速度=4.2(ml/min); コイル長さ=a:40, b:25, c:50, d:100(cm).

- 5.洗浄水の送液速度を大きくすれば、回帰時間(ピークからベースラインに戻る時間)を著しく短縮でき、図4の測定条件で、約10倍の送液速度の違いで もシグナルの高さは影響を受けない。
- 6. 脱ガスなどの瞬間的なノイズや擬似信号が生じても、定常状態法なのでその 信号を明瞭に区別できる。またポンプの脈動の影響も無視できる程になった。



図4. シグナル高と送液速度の関係

C₀=2×10⁻⁵M(methyl orange); コイル長さ=50(cm), 送液速度=a:2.2, b:4.2, c:5.0, d:7.4, e:7.0, f:2.0, g:0.8(ml/min).

本研究では、新規なバルブとマニホルドを用いることにより、サンプルの導入、 反応溶液の貯蔵及びサンプルゾーンの検出を別々に行うことができるので、分析 速度、分析感度及び再現性を同時に上げることができるようになった。連続流れ 分析法の一つとしては、理想に近いパルスシグナルパターンを持ち、最高感度で、 優れた再現性のある、日常分析に十分応え得る分析速度で分析が可能になった。

REFERENCES

- 1) L. T. Skeggs, Anal. Chem., 38 (1966) 31A.
- 2) J. Ruzicka and E. H. Hansen, Anal. Chim. Acta, 78 (1975) 145.
- 3) J. Ruzicka and G. D. Marshall, Anal. Chim. Acta, 237 (1990) 329.
- 4) T. Korenaga, Chem. Biomed. Environ. Instrum., 10 (1980) 273.
- 5) J. Ruzicka and E. H. Hansen, "Flow Injection Analysis", Wiley, New York (1981).
- 6) C. Zhang, Y. Narusawa, and S. Kitahama, Chem. Lett., in press.
- 7) J. Ruzicka and E. H. Hansen, "Flow Injection Analysis", 2nd ed., Wiley, New York (1988), p. 26.

(1993年3月12日 受理)

- 85 --