

飛行時間型質量分析

技術概要

はじめに

飛行時間型質量分析 (TOF MS) は、1940 年代に開発された技術ですが、1990 年代になるまでは、その普及は限られたものでした。最近では、直交加速、イオンミラー (リフレクトロン)、高速エレクトロニクスといった TOF 技術が改良されたことで、TOF の分解能は大幅に向上しています。この分解能の向上と、堅牢性に定評のあるイオン源や四重極マスフィルタ技術により、Q-TOF GC-MS は、ガスクロマトグラフィー分離が可能な低分子の分析に用いられる主要な技術となっています。

この技術概要では、以下のことを説明しています。

- ・ 直交加速飛行時間型 (oa-TOF) 質量分析計の動作の基本原理
- TOF 質量分析の飛行時間および基本方程式
- ・ TOF 測定サイクル
- アナログ/デジタルコンバータ (ADC) およびタイム/デジタルコンバータ (TDC) という 2 つの主要 TOF デジタイザの利点の比較
- ・ 質量精度の理論上および実際の限界
- ・ ダイナミックレンジに関する考慮点



oa-TOF MS の動作の基本原理

直交加速飛行時間型質量分析計 (oa-TOF MS) は、さまざまなイオン源と連結できます が、ここでは電子イオン化および化学イオン化 (El および Cl) イオン源を用いた oa-TOF MS を主に取りあげます。第1の真空チャンバに設置されたこれらのイオン源から出た イオンは、第2の真空チャンバにあるマスフィルタに導入されます。マスフィルタは、 ヘキサポールコリジョンセルに続いています。ヘキサポールコリジョンセルは、6つの 並行する小さな金属ロッドのセットで、イオンが通過できる共通の開口軸を備えてい ます。ロッドに高周波 (RF) 電圧をかけると、電場が発生し、特定の質量を超えるイオ ンがロッドセット中央の開口部に閉じ込められます。セル内のコリジョンガスにより、 衝突誘起解離 (ClD) が生じます。図1に、oa-TOF 質量分析計である Agilent GC 0-TOF の 略図を示しています。イオン源で生成されたイオンは、マスフィルタにより質量選択 され、高い運動エネルギーにまで加速してからコリジョンセルに入り、そこで衝突誘 起解離 (ClD) を受けます。



図 1. Agilent GC Q-TOF 質量分析計のイオン源、イオンオプティクス、 マスフィルタ

コリジョンセルを出たイオンは、トランスファーイオンオプティクスによりイオン ビームが最適平行に保たれている領域に入り、コリジョンセルの過剰なガスが除去さ れます。イオンビームの平行性が高いほど、より高い分解能が得られます。平行ビー ムの形状になったイオンは、1対のスリットを通って、第3(最後)の真空ステージに入 ります。そこで、飛行時間質量分析がおこなわれます。各イオンの質量は、飛行時間 をもとに割り当てられるので、このステージのバックグランドガス圧力は、きわめて 低いものでなくてはなりません。残留するバックグランド分子とイオンが衝突すると、 イオンの飛行時間が変化し、質量割り当ての精度に影響が出ます。

飛行時間型質量分析計では、ほぼ平行になったイオンビームは、まずイオンパルサを 通過します。このパルサはプレートがスタック状になったもので、各プレートの中央 に穴が開いています (バックプレートを除く)。イオンは、バックプレートと最初のプ レートの間にあたる側面から、このスタックに入ります。イオンの検出器への飛行を 開始させるためには、高電圧 (HV) パルスをバックプレートに印加します。こうしてパ ルサプレートのスタックを通過しながらイオンが加速していきます。イオンパルサを 出たイオンは、長さ1mほどのフライトチューブを通過します。フライトチューブの 反対側には、2 ステージ静電イオンミラーがあり、これがイオンの移動方向をイオンパ ルサのほうへ逆転させます。2 ステージミラーには、入口の部分と奥の部分に、2 つの 明確な電位勾配があります。これにより、検出器でのイオンの2次タイムフォーカス が向上します。イオンは特定の水平運動量をもってイオンパルサに進入するため、飛 行中に垂直方向の移動を続けると同時に水平方向にも移動します。そのため、イオン はイオンパルサに跳ね返されず、そのまま検出器に到達します。

図2は、検出器の概略を示しています。検出器の第1ステージは、マイクロチャンネ ルプレート(MCP)です。これは、多数の精密微細チューブ(チャンネル)が穿孔された 薄いプレートです。十分なエネルギーをもつイオンが MCP に衝突すると、1つまたは 複数の電子が解離します。各マイクロチャンネルは、エレクトロンマルチプライアと して機能します。電子が MCP を出る時点では、進入した各イオンにつき、およそ10 個の電子が存在する状態になります。MCP を出る電子は、加速してシンチレータに到 達します。電子が衝突すると、シンチレータは光子を放出します。シンチレータの放 出した光子は、光学レンズを通過して集束し、フォトマルチプライアチューブ(PMT) に到達します。PMT は光子の数を増幅し、光子の数に比例した電気信号を生成します。



図 2. ポジティブイオンに対する場合の TOF 検出器の電位

このように、電気信号を光学信号に変換し、また電気信号に戻すのは、およそ –6,500 ボルトのフライトチューブと検出器前部を、グラウンド電位の信号を出す PMT から電 気的に分離するためです。

飛行時間と質量の関係

飛行時間の方程式

飛行時間は質量によって固有のものです。イオンパルサのバックプレートに高電圧が 印加された時点で飛行開始し、イオンが検出器に衝突した時点で終了します。飛行時 間(t)は、イオンが加速されるエネルギー(E)、イオンが移動する距離(d)、質量(厳密 には質量電荷比)により決定されます。飛行時間分析に適用される方程式としては、2つの 式が広く知られています。そのうちの1つは、運動エネルギーに関する方程式です。

 $E = 1/2mv^2$

これを m で解くと、次のようになります。

 $m = 2E/v^2$

v で解くと、次のようになります。

 $v = \sqrt{2E/m}$

この方程式から、運動エネルギー E が一定の場合、質量が小さいほど速度が大きくな り、質量が大きいほど速度が小さくなることがわかります。飛行時間質量分析計では、 まさにその通りのことが起きています。図3に示すように、質量の小さいイオンのほ うが、検出器に早く到達します。速度よりも、イオンが検出器に到達するのにかかる 時間のほうが、ずっと簡単に測定できます。



図 3. 各種の質量をもつイオン (単一電荷) の飛行時間分析。わかりやすく単純に するために、ここではイオンミラーのない直線飛行時間型質量分析計を示 しています

2 つ目の方程式は、速度 (v) が距離 (d) を時間 (t) で割ったものに等しいことを示す、 おなじみの公式です。

v = d/t

1つ目の式と組み合わせると、次のようになります。

 $m = (2E/d^2)t^2$

この式から、飛行時間の基本的な関連性がわかります。エネルギー (E) と距離 (d) が一定の場合、質量はイオンの飛行時間の二乗に比例します。oa-TOF 質量分析計は、イオンにかかるエネルギー (E) とイオンが移動する距離 (d) の値が一定になるように設計されています。そのため、飛行時間を正確に測定すれば、正確な質量の値が得られます。これらの項が一定の場合、A という 1 つの変数にまとめられ、次のように表されます。

 $m = At^2$

この方程式は、イオンの飛行時間と質量の関係を決定するのに最適です。飛行時間と 質量は二乗の関係にあるため、観測されたイオンの飛行時間が2倍になれば、質量は2倍 ではなく、4倍になります。

実際には、制御エレクトロニクスが開始パルスを送ってから、高電圧がイオンパルサ のバックプレートに印加されるまでに、遅延が生じます。また、イオンが検出器の前 面に到達してから、イオンの生成するシグナルが採取エレクトロニクスによりデジタ ル化されるまでにも、遅延が生じます。こうした遅延はごくわずかですが、重要なも のです。実際の飛行時間を測定することはできないため、開始時および終了時の遅延 時間の合計を減算し、測定時間 t_mを補正する必要があります。遅延時間の合計は、t_o で表されます。

 $t = t_m - t_o$

この減算を考慮すると、実際の測定に適用される基本公式は、次のようになります。

 $m = A(t_m - t_o)^2$

質量較正

測定した飛行時間 t_m を質量に変換するためには、A と t_o の値を決定しなければなりま せん。そのため、キャリブレーションを実施します。正確な質量がわかっている化合 物の溶液を分析します。その後、飛行時間と、それに対応する既知の質量をまとめた 簡単な表をつくります。以下に、表の例を示しています。

キャリブラント化合物の 質量 (u)	飛行時間 (µsec)	
49.99626	13.2900	
68.99466	15.8984	
130.99147	20.8786	
218.98508	26.6954	
263.98656	29.2101	
413.97697	36.3206	
501.97058	39.8914	
613.96421	44.0092	

表 1. TOF 質量較正

質量範囲全体の多くの値について m と t_m が得られたら、機器からデータを受信した コンピュータが計算をおこない、A と t_oを算出します。キャリブレーションミックス の 8 つの質量値のすべてについて、以下のキャリブレーション方程式の右側の項が、

 $m = A(t_m - t_o)^2$

左側の項 (m) とできるだけ近くなるように、非線形回帰を用いて A と t。を決定します。

この最初に決定された A と t_o の値はきわめて正確ですが、飛行時間質量分析で最高の 質量精度を得るためには、十分に正確とはいえません。そのため、2 つ目のキャリブ レーションステップが必要となります。キャリブレーション係数 A と t_o が決定された ら、較正質量の実際の質量値と、方程式を用いて計算した値を比較します。通常、こ れらの値の差は、わずか数 ppm 程度です。この差が小さく、時間が経っても比較的一 定に保たれるため、セカンドパス補正により、さらに厳密な質量較正をおこなうこと が可能です。このキャリブレーションは、質量範囲全体の小さな差を補正する方程式 を用いておこなわれます。この補正方程式(高次多項式関数)は、機器較正の一部とし て保存されます。機器上の要因をすべて無視した場合、この 2 ステップのキャリブ レーションメソッド後にも残る質量エラーは、通常は較正質量範囲全体で 1 ppm 以下 です。

リファレンスマス補正

精密質量較正は、精密質量測定を実現するための最初の一歩です。3 ppm レベル以下 の質量精度を得ることが目標の場合は、イオンに適用するエネルギーのごくわずかな 変化でさえも、大きな質量の変動を引き起こすことがあります。しかし、リファレン スマス補正を用いれば、こうした要因を相殺することができます。このテクニックで は、質量のわかっている1つまたは複数の化合物を、サンプルと同時にイオン源に導 入します。この既知の質量を標準として用いて、機器ソフトウェアが未知の質量の測 定値を継続的に補正します。

内部リファレンスマス (IRM) 補正は、Agilent Q-TOF GC-MS では自動化されているテク ニックです。リファレンスマスを導入する際には、ヘリウムガス流により、揮発性の リファレンスマス化合物を保管球からイオン源に流します。質量分析計のコントロー ルソフトウェアには、これらのリファレンス化合物イオンの精密質量の表が編集可能 な形で掲載されています。飛行時間型質量分析計で各スペクトルが採取されている間 に、これらの既知の質量が特定され、A と t_oの値がふたたび最適化されます。保存さ れた各スペクトルには固有の A と t_oがあるため、ごく小さい機器の変動でも、ソフト ウェアにより補正することができます。その後、これらの値と、上で説明した2番目 のキャリブレーションステップで得られた補正方程式 (高次多項式関数)を用いて、各 スペクトルが補正されます。質量範囲におけるごくわずかな変動は、時間を経てもほ ぼ一定に保たれるため、質量方程式の決定は1回だけで十分です。2つの未知係数 A と t_oを決定するためには、2つ以上の既知質量の成分がリファレンス化合物に含まれ ている必要があります。

TOF 測定サイクル

TOF 測定は、イオンパルサに印加された単一のパルスによるイオンの到達時間だけで はなく、多くのパルスで得られたシグナルの合計をもとにおこなわれます。高電圧が イオンパルサのプレートに印加されるたびに、データ採取システムにより、単一トラ ンジェントと呼ばれる新たなスペクトルが記録されます。総数があらかじめ設定され た数になるまで、この新たなスペクトルが過去のトランジェントに追加されます。求 められるスキャンスピードが1スペクトル/秒の場合、機器のデータをホストコン ピュータに戻してディスクに書き込むまでに、およそ10,000 にのぼるトランジェント を合計することができます。目的のアプリケーションが高速クロマトグラフィーを伴 う場合は、スキャンスピードが速くなるため、合計されるトランジェントは少なくな ります。

イオンパルサが起動する1秒あたりの回数と、記録されるトランジェント数は、質量 範囲によって制限されます。イオンパルサが1回起動したあとは、最後の分析対象質 量が検出器に到達するまで、次のイオンパルサの起動を待つ必要があります。そうで なければ、1回目のトランジェントの重いイオンよりも早く、2回目のトランジェント の軽いイオンが検出器に到達し、スペクトルがオーバーラップすることになります。

表2では、一部の質量について、おおよその飛行時間と可能なトランジェント数を示しています。これらの値は、2mの飛行距離と、6,500ボルトの飛行電位について算出したものです。この条件下では、800m/zのイオンの飛行時間は、約0.05ミリ秒(msec)、つまり50マイクロ秒(µsec)になります。トランジェント間の遅延時間はほぼないため、800m/zの質量範囲に対応する1秒あたりのトランジェント数は、20,000ということになります。質量範囲が小さくなると、イオンパルサのトリガースピードを上げることができます。たとえば、質量200m/z(800m/zの4分の1)の場合、飛行時間は0.050msec/√4(0.025ミリ秒)と短くなるため、質量範囲 200m/zでは、1秒あたり40,000のトランジェントを記録できます。逆に、トランジェントを0.075ミリ秒にすると、質量範囲は2倍の1,600m/zになります(質量は時間の二乗の関数)。

表 2. 質量の関数としての飛行時間とトランジェント/秒

m/z	時間 (µsec)	トランジェント数
200	25	40,000
800	50	20,000
1,600	75	14,000

トランジェントはきわめて短いため、任意のトランジェントにおいて特定化合物から 生じる特定質量のイオンの数は、一般にきわめて少なくなります。多くの oa-TOF 機器 では、この数は平均で1を大きく下回ります。この点は、現代の商用機器における データ採取システムの基本設計に大きく影響しています。

到達イオンのデジタル記録

各イオンは、ある特定の一瞬に検出器に衝突しますが、これを完璧にデジタルデータ に変換するのは困難です。検出器シグナルをデジタルデータに変換する方法としては、 2 つの基本的なアプローチが用いられています。Agilent Q-TOF GC-MS で用いられてい るアナログ/デジタルコンバータ (ADC) と、他の多くの商用 TOF システムで用いられて いるタイム/デジタルコンバータです。次の2 セクションでは、この2 つのアプローチ を説明します。

アナログ/デジタルコンバータシステム

アナログ/デジタルコンバータ (ADC) の機能は、イオン検出器から来たシグナルをデジ タルで表現することです。ADC がイオンの正確な到達時間を決定するのではありませ ん。ADC は単なる記録装置 (レコーダー)です。データレコーダーである ADC は、増幅 された検出器のアウトプットを一定の間隔でサンプリングします。Q-TOF GC-MS の場 合、この間隔は 1.0-0.25 ナノ秒 (10⁻⁹ 秒)です。これを周波数に変換すると、1~4 ギガ ヘルツ (GHz) または 10 億サイクル/秒ということになります。各サイクルの間に、検出器 アウトプットのシグナル強度がデジタル値に変換されます。このデジタル値は、8 ビット で表されます。これはダイナミックレンジでは 2⁸ カウント、または 10 進表で表すと、 0~255 カウントになります。採取システムがパルサを起動させるシグナルを出すと、 ADC は検出器アンプリファイアから到着するシグナルの変換を開始し、一連の変換を メモリに保存します。パルサが起動するたびに、すでにメモリに記録されている前回 トランジェントの値に、新たな測定値が追加されます。このように使用する場合、ADC は積分式トランジェントレコーダーと呼ばれます。

ADC では、検出器アンプリファイアをゼロに近い値にして (アンプオフセット)、イオ ンシグナルが存在しないときにはゼロシグナルが記録されるようにする必要がありま す。そうしないと、イオンシグナルが存在しない場合のシグナルにより、システムノ イズが増加してしまいます。検出器とアンプリファイアのゲインは、個々のイオンが 最低1カウントと記録されるように、十分な高さにする必要があります。実際には、 ゲインは通常、イオンあたりの平均カウント数が1を上回るように設定されます。ア ジレントの Q-TOF GC-MS では、オートチューンルーチンにより、こうした条件を満た すように、検出器ゲインとアンプオフセットパラメータが自動的に設定されます。

TDC 採取システム (次のセクションで説明) と比べた場合の ADC 採取システムの利点 は、1回のトランジェントにおいて、特定の質量をもつ複数のイオンが検出器に到達す る場合に顕著になります。検出器はアナログ装置で、ほぼ同時に到達した複数のイオ ンのシグナルをまとめて増幅します。8 ビットの ADC では、図4に示すように、この シグナルの上下動が、質量ピークのデジタルプロフィールに変換されます。連続する 各トランジェントが、メモリ内の値として蓄積されます。この値は、イオン電流の大 小にかかわらず、検出器のアウトプットシグナルを正確に表すものです。次のセク ションでは、TDC ではこうしたダイナミックレンジを得られない理由を説明します。



図 4. ADC は、1 回のトランジェントで複数のイオンを記録できるので、 イオンシグナル強度を正確に追跡できます

タイム/デジタルコンバータシステム

タイム/デジタルコンバータ (TDC) は、TOF シグナルをデジタル化する 2 つ目のアプ ローチです。TDC 採取システムは、弁別器からスタートします。弁別器は、特定レベ ルのシグナルが到達したときにトリガーシグナルを発する電子装置です。この弁別器 のトリガーシグナルは、飛行時間を記録するカウンターにより記録されます。短い デッドタイムの後、弁別器とカウンターは次に到着するイオンを記録する態勢を整え ます。

弁別器は質量ピークの立ち上がりでトリガーを発するため、TDC システムには、検出 器やアンプリファイアに起因する質量ピークの拡散を排除できるという利点がありま す。一方の欠点は、ダイナミックレンジのロスです。弁別器は到着するイオンシグナ ルの立ち上がりでトリガーを発するため、検出器シグナルの剰余が無視され、シグナ ルの元が1つのイオンでも複数のイオンでもレスポンスは同じになります。TDC はイ オンの到着だけを記録し、イオンの数は記録できません。トランジェントの反復速度 が高く、トランジェント1回あたりの任意の質量におけるイオンの平均数は1を大き く下回るため、一般にはこうした点はそれほど問題になりません。しかし、イオン源 やイオンオプティクスの効率が高くなると、トランジェント1回における任意の質量 のイオン数が増加し、測定結果に影響が出ることになります。

この点を説明するために、TDC 採取システムを用いた 0-TOF に相当する架空の機器を 見てみましょう。図 5 は、1 回のトランジェントで到着する 1 化合物のイオン数と、サ ンプル量の関連性を示しています。TDC では、1 回のトランジェントにおいて一定質量 のイオンが複数到着する事実を反映できないため、サンプル濃度が 1,000 ピコグラムを 超えると、架空の TDC システムでは、シグナルレスポンスが上昇しなくなります。



図 5. TDC の限界を示す、サンプル量とトランジェント 1 回あたりのイオン数の 関連グラフ

TDC 採取システムの 2 つ目の問題は、高イオン電流において、イオン到着時間の測定 値に変動が見られることです。1 回のトランジェントにおいて、特定質量のイオン1つ が検出器に到着する場合、TDC はカウンターの分解能の範囲内で、正確な到着時間を 記録します。同じ質量をもつ複数のイオンが (機器の分解能により測定可能な) わずか に違う時間に到着した場合、検出器のシグナルが閾値を下回る値に戻っていなければ、 2 つ目のイオンは弁別器を反応させることができません (図 6 参照)。この現象と、それ に伴う弁別器やカウンターのリセット時間は、TDC デッドタイムと呼ばれます。TDC デッドタイムは、正確なイオンの平均到着時間を測定しようとする場合に、大きな影 響を及ぼすことがあります。TDC デッドタイムの間に、多くの数のイオンが検出器に 到着したら、到着分布の平均が変動することになります。この場合のイオン到着時間 は、任意のトランジェントにおいて到着する 2 つ目のイオンが常にカウントされない ため、常に短くなる方向に変動します。見かけの到着時間の変動はそのまま質量の値 に反映され、到着時間が短くなると質量値は小さくなります。ppm レベルの精度で精 密質量測定をする場合、わずか数個のイオンを見落とすだけでも、測定結果に大きな 影響が出ることがあります。

TDC システムで使用される弁別器には、さらに第3の問題があります。各イオンの到 着時間においては、測定可能な幅をもつピークが生じます。ADC システムの場合、こ のピークは、1回のトランジェントにおける複数のポイントにより記録されます。これ らのポイントを用いれば、数学的な重心法により、高い精度で到着時間を計算するこ とができます。重心法を利用すれば、オリジナルのデータポイントで得られるものよ りも高い分解能で、イオンの到着時間を算出することが可能です。TDC システムでは、 イオンの到着は単一の値として捕捉されます。そのため、同様の時間分解能を得るた めには、データ採取の間の時間を短くする必要があります。到着プロフィール情報が 得られない TDC システムでは、同様の質量精度を得るためには、飽和効果が生じてい ない場合でも、高いサンプリングレートで測定しなければなりません。



図 6. ポジティブイオンに対する場合の TOF 検出器の電位

質量精度の理論上および実際の限界

採取システムが TDC でも ADC でも、メモリに蓄積されたシグナルの到着時間は、各ト ランジェントの質量測定値の重心を求めることにより決定されます。TDC の設計は、 各イオンの到着時間を個別に測定することに重点が置かれていますが、名目上の到着 時間は、すべてのトランジェントを合わせた集団の平均(重心)ということになります。 重心の決定の精度については、いくつかの限界があります。

イオン統計

1 つ目の理論上の限界は、測定されるイオンの数とその時間分布によるものです。分布 幅が狭く、十分な数のイオンが存在する場合は、シグナルは静かで安定したものにな るため、重心や平均を正確に求めることができます。その際の公式は、以下のように なります。

 $\sigma = 10^{6}/(2.4 * \text{R} * \sqrt{n})$

 σ は測定結果の標準偏差、R は質量分析計の分解能、n は質量ピークで検出されたイオン数です。ここで、95%の信頼度と3ppmの2 σ 質量精度が求められると仮定します。その場合、分解能を10,000 (1 σ = 1.5 ppm)とすると、約1000 個のイオンが必要ということになります。重心スペクトルのイオン数を増やすためには、一般には、データ解析ソフトウェアを用いて、溶出したクロマトグラフィーピークの幅全体でスペクトルを平均化します。

ここで注意しなければならないのは、oa-TOF に高速スキャンサイクル機能が備わって いる一方で、スキャン時間を短くすると、トランジェント数が少なくなるという点で す。トランジェント数が少なくなると、精密質量測定に必要なイオンの集積が低下し ます。高速スキャンと精密質量分析は、相反する性能目標です。精密質量測定が最も 容易になるのは、低速のスキャン条件下です。 質量精度の限界を決める2つ目の重要な要素は、ケミカルバックグランドです。TOF では、高い分解能のおかげで、分析対象ピークがバックグランドと混ざり合う可能性 は低くなりますが、分離されない不純物がわずかに存在するだけでも、予想質量の重 心が変動することがあります。この影響の大きさは、簡単な加重平均計算で見積もる ことができます。

$$\Delta_{\rm obs} = \frac{\Delta_{\rm contaminant} \, {\rm Abd}_{\rm contaminant}}{({\rm Abd}_{\rm contaminant} + {\rm Abd}_{\rm sample})}$$

記号の説明

Δ_{obs} は、観察された質量の変動 (単位 ppm)。

Δ_{contaminant} は、サンプルと汚染物質の質量差 (単位 ppm)。

Abd_{contaminant} と Abd_{sample} は、汚染物質およびサンプルの質量ピーク高さまたは面積。

たとえば、分解能が 10,000 で、サンプルと汚染物質の質量差が 50 ppm、相対質量ピーク高さが 10:1 (サンプル対バックグランド)の場合、観察される質量の変動は 50 x 1/(1+10)、つまり約 5 ppm になります。

ケミカルバックグランドを低減する対策は数多くあります。1 つ目の対策は、イオン源 の交換や洗浄です。Agilent Q-TOF GC-MS のイオン源設計では、イオン源領域が質量分 析計の真空システムから切り離されているため、イオン源の交換や洗浄の際にも、質 量分析計のベントをする必要がありません。2 つ目は、極めて純度の高いガスを必ず使 用することです。3 つ目は、GC インジェクタ/ライナ、カラム、MS イオン源に関して、 定期的かつ体系的な洗浄/交換プログラムを遵守することです。こうした対策をとれば、 最高品質の質量測定が可能になります。

ダイナミックレンジ

ダイナミックレンジは、さまざまな方法で測定できます。おそらく、質量分析の場合、 もっとも正確な定義となるのが、インスキャン条件でしょう。これは、単一スペクト ル内のダイナミックレンジで、使用可能な最大および最小の質量ピークのシグナルア バンダンス比として定義されます。

ダイナミックレンジをインスキャン定義に限ったとしても、上限と下限を決定しなけ ればなりません。その場合、理論上と実際の両方の限界を考慮する必要があります。 理論上では、単一のイオンを検出することができますが、現実には、ほとんどの場合、 ごくわずかなケミカルバックグランドが混在します。実際の限界は、アプリケーショ ンによって異なります。たとえば、機器を精密質量測定に使用する場合、下限は、精 密質量を得られる最小サンプル量により決まります。

最小サンプル量を決定するには、イオン統計にもとづく限界を考慮する必要がありま す。目標の質量精度を5ppmと仮定し、単一の非平均スペクトルにもとづく信頼度 (1*a*)を67%、許容されるキャリブレーションエラーを1ppmとした場合、1*a* = 4ppm となります。分解能を10,000と仮定すると、測定には約200個のイオンが必要となり ます。この計算は、イオン統計と分解能にもとづいていて、採取技術とは無関係です。 また、測定値がバックグランド汚染による影響を受けない有意な感度(シグナル/ノイ ズ比)が存在することを前提としています。 精密質量測定が可能な上限値を決定する際には、採取システムの種類を考慮する必要 があります。TDC システムの場合、特定質量におけるトランジェント1回あたりイオ ン1つという理論上の限界が存在します。ADC システムの場合、検出器ゲインによっ て異なりますが、1回のトランジェントで、特定質量の多くのイオンを精密に測定でき ます。Q-TOF オートチューンソフトウェアは、検出器ゲインをターゲットとして、5 カ ウントの平均イオンレスポンスを決定します。したがって、8 ビットまたは 225 カウン トの ADC の場合、1回のトランジェントで、特定質量について最大 50 のイオンを測定 できることになります。

TDC システムと ADC システムのいずれについても、精密質量測定が可能な上限値の制限要因となる、実際上の考慮事項が存在します。TDC システムの場合、トランジェント1回において特定質量のイオン1つというレベルに到達するよりもずっと前に、大きな質量変動が観察されます。この点はデッドタイム補正アルゴリズムにより補正できますが、こうした補正の効果が出るのは、この理論上の限界の一部分のみで、通常は0.2~0.5 イオン/トランジェントの範囲内に限られています。ADC システムでも TDCシステムでも、上下動するクロマトグラフィーピークの測定に用いる場合には、2 倍のバッファの余地が必要です。これは、トランジェント 10,000 回の平均を用いた最終的な質量測定値が 50 % のレベルにとどまる場合でも、クロマトグラフィーピークが飽和状態になる可能性があるためです。

表3に、ADC および TDC ベースの oa-TOF 質量分析計について、理論上および実際上のダイナミックレンジの限界をまとめています。この数字は、単一スペクトルのイン スキャンダイナミックレンジをもとにしたものです。

アプリケーションによっては、実際上のダイナミックレンジを拡張できることもあり ます。そのためのアプローチの1つが、複数のスペクトルを合計(平均)することです。 これにより、イオン統計が向上し、低濃度サンプルで質量精度を向上させることがで きます。

ハイエンドのダイナミックレンジを拡張するためには、それとは反対のアプローチを とり、クロマトグラフィーピークの頂点のスペクトルを平均から除外します。インテ リジェントなスペクトル平均機能は、Q-TOF GC-MS の自動精密質量レポート作成ソフ トウェアにおける重要な機能です。これらのテクニックにより、ダイナミックレンジ (~10³)の実際上の限界を最大 100 倍に拡張することが可能です。ADC ベースのシステ ムを用いた精密質量アプリケーションでは、事実上 10⁵ のダイナミックレンジを得る ことができます。

表 3. 単一スペクトルのインスキャンダイナミックレンジ

理論上の限界	GC Q-TOF	仮想の TDC システム
スペクトルあたりの検出可能な最小値 (イオン/スペクトル)	1	1
トランジェントあたりの検出可能な最大値 (イオン/トランジェント)	50	1
スペクトルあたりの検出可能な最大値 (x 10,000 トランジェント)	500,000	10,000
ダイナミックレンジ	500,000	10,000
実際上の限界 (精密質量分析が可能な限界)		
スペクトルあたりの下限 (イオン/スペクトル)	200	200
トランジェントあたりの上限 (イオン/ トランジェント)	25	0.1~0.25
スペクトルあたりの上限 (x 10,000 トランジェント)	250,000	1000~2500
ダイナミックレンジ	1,250	10~25

ダイナミックレンジの拡張

ADC には、4 GHz (4 x 10⁹ サンプル/秒) という最大実効レートでデジタル化をおこなう 能力があります。これは、シグナルのサンプリングを交互におこなう (インターリー ブ) 2 つの 2 GHz ADC を用いると可能になります。図 7 に示すように、ADC-1 に続いて ADC-2 がシグナルをデジタル化し、そのあとでまた ADC-1 がデジタル化する、という ように処理を続けることで、4 GHz という実効サンプリングレートが得られます。デュ アルアンプリファイア/ ADC 設計 (図 8) では、イオン検出器のシグナルが 2 つのアン プリファイアに送られます。2 つのアンプリファイアは、同じシグナルゲインをもつ同 ーのもので、アウトプットシグナルは 2 つの同一の ADC に送られます。その後、シグ ナルプロセッサが、2 つの ADC アウトプットを単一のアウトプットに統合します。



図 7.2 つの 2 GHz ADC のインターリーブにより、4 GHz という実効サン プリングレートが実現



図 8.2 つのアンプリファイアゲインを用いた同一イオンシグナルの処理

デュアルアンプリファイア/ADC 設計の別の使用法としては、各アンプリファイアを異 なるゲインに設定するというものがあります。イオン検出器のアウトプットシグナル は、5~6桁の直線アウトプットレスポンスに対応できます。この範囲は通常、単一の アンプリファイア/ADC がデジタル化できる範囲よりも大きくなります。アンプリファ イアの最大アウトプットシグナルは、ADC が対応できる最大インプットシグナルと同 じになるように設定されます。シグナルアンプリファイアのゲインは通常、単一イオ ンのシグナルをデジタル化できるように設定されます。単一スペクトル内のイオン検 出器のシグナルは、1 イオンから、シグナルアンプリファイアと ADC が飽和するほど の高い値まで、多岐にわたります。こうした条件下では、第2のアンプリファイア /ADC のゲインを第1 のものよりも低くすることが可能です (通常は 10 分の 1~15 分 の 1)。 第1のアンプリファイアを飽和させる大きなシグナルは、これにより10分の1~15分 の1になり、第2のアンプリファイア/ADCが飽和することはありません。第2のアン プリファイア/ADCのゲインは、単一のイオンをデジタル化するのに十分なものではあ りませんが、そうした低レベルのシグナルは、すでにゲインの高い第1のアンプリ ファイア/ADCがデジタル化しています。もっともゲインの高いアンプリファイア /ADCで低レベルシグナルをデジタル化し、もっともゲインの低いアンプリファイア /ADCで高レベルシグナルをデジタル化します。その後、シグナルプロセッサが、デジ タル化されたデータをアンプリファイアのゲインに比例してスケーリングし、アンプ リファイアゲインの比率をもとに、1イオンから最大値までのイオン検出器シグナルに 対応するデータファイルを生成します。したがって、ダイナミックレンジは、アンプ リファイアゲインの相対比の大きさまで拡張されます。

しかし、デュアルゲインアプローチを用いてダイナミックレンジを拡張する場合には、 若干の犠牲を払わなければなりません。2つのアンプリファイアを同じゲインで用い て、それぞれの ADC をインターリーブし、アウトプットを統合した場合に得られる、 4 GHz という ADC の実効サンプリングレートを得ることはできなくなります。デュア ルゲインモードのサンプリングレートは、インターリーブモードの半分になります。 これは、各 ADC が同じシグナルをサンプリングするのではなく、2つのアンプリファ イアにより増幅されたイオン検出器シグナルを、それぞれ異なるゲインでサンプリン グするためです。したがって、2つの増幅されたシグナルが同じシグナルを表すもので はなくなるため、それらを直接統合して、より高い実効サンプリングレートを得るこ とはできなくなります。デジタル化された増幅シグナルは、片方は低強度のアウト プット、他方は高強度のアウトプットというように、イオン検出器シグナルの異なる 部分を表すものになります。

サンプリングレートが半分に低下する結果、分解能と質量精度が若干失われる可能性 があります。質量が大きければ、影響は小さくなります。これは、一般に質量が大き いと質量ピークの幅が広くなり、ピーク内のサンプリングポイントが多くなるためで す。質量が小さいと、ピーク幅が狭くなり、ピーク内のサンプリングポイントが少な くなるため、影響は大きくなります。一般に、m/z = 100 を上回る質量では、この影響 は無視することができます。

結論

ここ数年にわたる技術の大幅な進歩により、oa-TOF は新たな性能水準へと進化しました。高効率のイオンオプティクスと真空システムのデザインにより、感度が大きく向上しています。ADC ベースの高速採取システムにより、質量精度が向上し、ダイナミックレンジが広がりました。洗練されたデータシステムやデータ処理アルゴリズムが加わったことで、ルーチン分析条件下で優れた質量精度を得られるようになっています。oa-TOF 質量分析の概念を理解すれば、Agilent GC Q-TOF システムで究極の性能を実現することが可能になります。

詳細情報

アジレント製品とサービスの詳細については、アジレントのウェブサイト www.agilent.com/chem/jp をご覧ください。

www.agilent.com/chem/jp

アジレントは、本文書に誤りが発見された場合、また、本文書の 使用により付随的または間接的に生じる損害について一切免責と させていただきます。

本文書に記載の情報、説明、製品仕様等は予告なしに変更される ことがあります。著作権法で許されている場合を除き、書面によ る事前の許可なく、本文書を複製、翻案、翻訳することは禁じら れています。

アジレント・テクノロジー株式会社 © Agilent Technologies, Inc., 2011 Printed in Japan October 13, 2011 5990-9207JAJP

