食品危害物質と機器分析

PoPo

食品・環境分析科学研究所(技術事務所)所長 技術士(農業部門)農学博士 佐々木 正 興

はじめに

食品の安全・安心への関心が特に高い昨今で あるが、これは何も今に始まった問題ではなく、 人類誕生以来の課題であろう。約20万年前に出 現し、2万数千年前に絶滅したとされる旧人類 のネアンデルタール人は不衛生なあるいは有害 な食物の摂取や栄養失調などで寿命が短く、20 歳までに半数が、90%が40歳未満で死亡してい たと推定されている。狩をし、魚を捕り、木の 実を採取する所謂、狩猟生活を長く続ける間に、 多くの犠牲と苦い経験を経て有毒な動植物を見 分け、腐敗したものは体調を崩すので食べない 等、安全を確保する知識を獲得し、人口が増加 するにつれ狩猟生活から定住して家畜を育て、 植物を栽培するようになると加熱、乾燥あるい は塩蔵など食料を保存する技術も開発され、次 第に安全で豊かな食生活を安定して営めるよう になった結果、寿命も次第に延びていったもの と推察される。勿論、医薬品や医療技術の進歩 は言うまでもないが、食生活に起因するファク ターも相当の比重を占めたはずである。しかし、 人類は未だに食品に由来するリスクを完全に同 避することができずにO-157、サルモネラ、ノ ロウイルス等に苦しめられているし、人間の活 動がもたらす物質による原材料の汚染、食品の 加工や調理工程で生成する物質、さらには意図 的に毒物が混入されるなど、食品における新た

なリスクも生まれている。大げさに言えば食品 にまつわるリスクは人類が出現して以来今もっ て大問題ともいえよう。これらのリスク要因の 特定に長い時間を掛けて解明される例も多い が、メタミドフォスによる冷凍餃子汚染事件に おける原因物質、あるいは食中毒発生時の原因 微生物の特定の早さに驚かれる方も多いのでは なかろうか。分析技術者や研究者の日頃の研鑽 によって培われた原因はこれではないかと当り をつける感性の寄与も見逃せないが、アメリカ 化学会発行のChemical Abstracts誌で使用され る化学物質の登録番号であるCAS Noの付与数 が3.000万種類ともいわれる物質の中から極微 量の目的物質を短時間に特定し、定量できるの は、分析機器の驚異的な進歩に依ることも非常 に大きい。本稿では食品危害因子の内、化学的 因子といわれる物質の概要とそれらの定性と定 量に利用されている多くの分析機器中でも特に 広く活用され、効果をあげているクロマトグラ フの内、ガスクロマトグラフと高速液体クロマ トグラフについて記載する。

食品危害物質の種類と由来

食品の危害因子はその概要を第1表に示したように、化学的、生物的および物理的因子に大別される。

第1表 食品危害因子の概要

| | 危害因子の分類 | 危害因子 | 代表例、誘起原因等 |
|-------|-------------|--|--|
| 1.化学的 | 1)原材料への汚染物質 | 1)自然毒 ①カビ毒 ②魚貝毒 ③植物毒 2)環境汚染物質 | アフラトキシン、オクラトキシン、パツリン、DON、フウモニシン テトロドトキシン、シガトキシン類 毒キノコ、有毒植物 |
| | | ①重金属 ②ダイオキシン類 | 砒素、カドミウム、メチル水銀 ポリ塩化ジベンゾ-p-ジオキシン(PCDDs)、ポリ塩化ジベン ゾフラン(PCDFs)、コプラナーPCB(Co-PCBs)の計222種類 |
| | | ③残留性有機汚染物質(POPs) ④多環式芳香族炭化水素類(PAH類) 3)アレルギー原因物質 4)生産時使用物質 | 展留性農薬(DDT.HCB)、ダイオキシン類等12種類 ベンバ[a]ピレン等芳香環2ケ以上の炭化水素 鶏卵、牛乳、米、小麦、ソバ、大豆、えび、かに等の蛋白質 |
| | | ①残留農薬・動物用医薬品 | 適正量使用、散布時期遵守で回避 |
| | 2)食品への汚染物質 | 1)加工、調理時由来物 ①アクリルアミド ②クロコプロパノール類 ③トランス脂肪酸 ④エチルカーバメート ⑤ペンゾ[a]ピレン等のPAH類 ⑥食品添加物 2) 容器由来内分泌攪乱物質 ①プスフェノールA ②フタル酸エステル類 ③ノニルフェノール 3)保存中の変化(腐敗、変敗、酸化)、喫食 ①上スタミン ②過酸化脂質 ③ニトロソ化合物 4)異物、異臭 | アスパラギンと還元糖との120°C以上の加熱油脂製造時の脱臭工程等硬化油製造時の水素添加等尿素+エタノールやシトルリン+エタノール高温、長時間加熱や火炎接触調理適正量使用、散布時期連守で回避ポリカーボネート原料モノマー、酸化分解ポリ塩化ビニール等の可塑剤ポリ塩化ビニールの酸化防止剤等無肉腐敗細菌の繁殖不飽和脂肪酸の酸化による低級脂肪酸、アルデヒドの生成保蔵、調理中、胃酸酸性下のアミンと亜硝酸との反応昆虫、ガラス、毛髪、ブラスチックス、カビ臭ジオスミン、 |
| 2.生物的 | | 病原微生物(食中毒) ①細菌 | 感染型(サルモネラ菌、腸炎ビブリオ、病原性大腸菌) 毒素型(黄色ブドウ球菌、ボツリヌス菌,) |
| | | ②ウイルス | 肝炎ウイルス、ノロウイルス |
| 3.物理的 | | 放射能汚染 | 核実験、旧ソ連チェルノブイリ原子力発電所事故 |
| 4.意図的 | | 化学物質のみならずあらゆる可能性 | メタミドフォス、メラミン |

各因子の内、化学的因子は化学物質であり、 それらには汚染された原料に由来する物質と加 工あるいは調理中に生成する物質とがある。前 者には自然毒であるカビ毒、フグ毒等の魚貝 毒、毒キノコ等の植物毒、環境汚染物質の重 金属、残留性有機汚染物質 (POPs: Persistent Organic Pollutant)、有機物質の熱分解や化石 燃料の燃焼等で生成するベンツ[a]ピレン (ベン ゾ[a]ピレンともいう)で代表される多環式芳 香族炭化水素類(PAH:(Polycyclic Aromatic Hydrocarbons) 等があり、環境汚染物質は食 物連鎖により生物濃縮される物質も多く、深刻 な問題を含んでいる。生産過程で使用される農 薬や動物医薬品等も使用方法を誤れば危害因子 になり得る。食品あるいはその原料中の蛋白質 に起因する食物アレルギーは、花粉症、喘息、 アトピー性皮膚炎と同様、増加傾向にあり注目 されている。一方、後者の加工時の生成物には 加熱が要因となるアクリルアミド、油脂の精製 や改質工程が関与するクロロプロパノール類、 トランス脂肪酸、製造過程で生成する物質どう しの反応物であるエチルカーバメートなどがあ る。前出のベンツ[a]ピレンは調理時にも生成 し、特に肉類の高温、長時間や加熱や火炎を直 接接触させる調理法で濃度が高くなるといわれ ている。食品添加物等も不適正な使用により危 害要因となる。食品容器等から溶出する危害物 質には内分泌攪乱物質(環境ホルモン)とされ るビスフェノールA、フタル酸エステル類、ノ ニルフェノールなどがあげられる。食品の保存 条件が不適切であるとヒスタミンや過酸化脂質 の生成が促進され中毒の原因になる場合があ る。異物では昆虫やガラス、プラスチックスな どが多く、異臭の内容は食品の種類によっても 様々であるが、ジオスミンや2-メチルイソボ ルネオールなどによるカビ臭がしばしば問題に なる。生物的な要因の多くは細菌やウイルスに よる食中毒である。意図的な要因の例ではメタ

ミドフォスやメラミンなどの事件が起こっており、今後益々対策を強化しなければならない分野であろう。

国際がん研究機関(IARC:International Agency for Research on Cancer)は化学物質をはじめ、ヘリコバクター・ピロリ、肝炎ウイルスなどの微生物、喫煙などの生活環境などの各項目について発癌のリスクを判定し、グループ1~4に分類した一覧表を公表している。第2表にはグループ1および2に分類されている食品危害要因物質の例を示した。グループ3(ヒトに対する発癌性が分類できない:Not Classifiable as to its Carcinogenic、収載数:512)およびグループ4(ヒトに対する発癌性がおそらくない、収載はカプロラクタムのみ)は省略した。

この表に見るように食品危害物質の中には「ヒトに対する発がん性がみとめられる」のグループ1に分類されている重大な物質が含まれている。この内、アフラトキシンは税関におけ

る命令検査項目になっており、10ppb以上が検出され食品衛生法違反と判定されることもしばしばで、2010年12月の違反件数は、とうもろこしが7、ピーナッツが1の計8件であった。その外では砒素やカドミウムの重金属、環境汚染物質があり、調理方法によっても生成するベンツ[a]ピレンなども含まれる。グループ2にはカビ毒や農薬が多く、フランなどの食品加工時の生成物もみられる。

クロマトグラフィーの誕生とその発展

クロマトグラフィーの誕生は、1906年まで遡る。当時ワルシャワ大学で葉緑素(クロロフィル)の研究をしていたロシヤ人のM.Tswettは 炭酸カルシウムの粉末をガラス管(カラムまたはTswett管という)に詰め、これに石油エーテル(石油ベンジン、軽質ガソリンの一種)に溶かした粗製の葉緑素を流すと、白い炭酸カルシュウムの円柱の中に緑や黄色に着色した層に分かれてくる現象をみつけた。炭酸カル

第2表 国際がん研究機関 (IARC) による発癌リスク一覧のグループ 1 および 2 に 掲載されている食品危害物質例

| 分類 | グループ内の収載数 | 物質名 | 備考 |
|---|-----------|--|---|
| グループ 1 ヒトに対する発癌 性が認められる (Carcinogenic) | 107 | アフラトキシン類 ベンツ[a]ピレン 砒素および無機砒素化合物 カドミウムおよびカドミウム化合物 | カビ毒 PAH類 重金属 重金属 |
| グループ 2A ヒトに対する発癌 性がおそらくある (Probably Carcino- genic) | 58 | アクリルアミド グリシドール エチルカルバメート(ウレタン) ニトロソアミン カプタホール 無機の鉛化合物 | 食品加熱生成物 油脂、農薬等の安定剤 発酵生産物等 食品成分反応生成物 農薬 重金属 |
| グループ 2B ヒトに対する発癌 性が疑われる (Possibly Carcinogenic) | 249 | アフラトキシンM ₁ オクラトキシン A フモニシン B ₁ フモニシン B ₂ フサリン C フラン アセトアルデヒド DDT クロロプレン クロロタロニル ヘプタクロル 5-メチルクリセン メトロニダゾール 鉛 | カンド 表表 表 ままま カンド 表 まままま カンド 表 ままま ままま 本 が ままま 大 が ままま で |

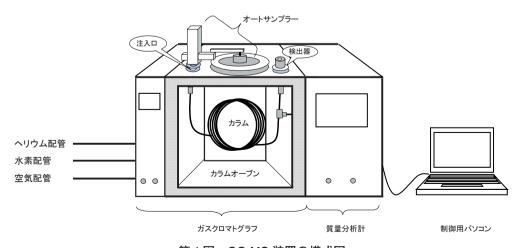
シウュムに吸着されやすい成分はカラムの上方 にとどまり、吸着されにくい成分ほど石油エー テルによって下方に運ばれて複数の葉緑素が それぞれ分離したのである。吸着剤に対する 吸着性の違いを利用してカラムの中で物質を 分離する方法をTswettはクロマトグラフィー [Chromatographyという術語のchromato-は ギリシャ語のchroma(色) に、-graphyは graphos (書くあるいは記録) に由来〕と、そ の器具をクロマトグラフ (Chromatograph) と 名付けた。この手法を用いることにより、複 数の葉緑素のそれぞれの含量を算出すること も出来る。Tswettの発明から約25年後の1941 年、イギリスのA.J.P.MartinとR.L.M.Syngeが 含水シリカ (二酸化珪素) をカラムに充填して 蛋白質の構成アミノ酸を分離する新しいクロマ トグラフィーを考案して急速に発展した。さら に、彼らは1944年に、濾紙を利用したペーパー クロマトグラフィー (PPCまたはPC) を発表 し、1952年度のノーベル化学賞を受賞した。そ の後、ガラス、プラスチック、アルミ板等にシ リカ、アルミナ、珪藻土、セルロース等を塗布 した薄層クロマトグラフィー (TLC)、ガスク ロマトグラフィー、ガスクロマトグラフ (GC) と質量分析計 (MS) とを直結し、MSを検出器 として使用するGC-MS、高速液体クロマトグ

ラフィー(HPLC)、HPLCと質量分析計を直結 したLC-MSなど多くの機器と分析法が実用化 され、物質の特定、定量、精製などに広く利用 されている。

ガスクロマトグラフ (GC) とGC-MSの概要

GCを極イメージ的に表現しようとすれば、 陸上のハードル競技に例えることができよう。 第1図はGCの加熱オーブンの扉を取り外した 状態のGC-MSの模式図で、サンプルの注入口 は競技のスタートライン、カラムはトラック、 トラック上におかれたハードルはカラムの内面 に化学的に結合された高分子の0.1 ~ 5.0 μ mの 薄膜(液相という)に相当する。

検出器はゴールラインそして加熱オーブンはスタンドであり、そこにいる観客である。選手達がスタートの合図で勢いよく飛び出してゴールに向かうように、200~300℃に加熱されている注入口に注入されたサンプルは一瞬のうちに気化し、ボンベから供給されるヘリウムに押されて検出器に向かう。選手がゴールまでにいくつものハードルを飛び越える様に、サンプルは液相への溶解と揮発を繰り返しながら進む。身軽で足が早く、ハードルを飛び越えるのも得意な選手が最初にゴールする様に、分子量が小さく、沸点の低いアセトアルデヒドやメタノー



第1図 GC-MS装置の模式図

ルのような物質は短時間で検出器に達する。そ れに対して、足はめっぽう速いがハードルの苦 手な選手は1位にはなれず、2番手、3番手に なり、どちらも苦手な選手はスタンドの熱い声 援を受けてやっとゴールということになる。同 じように沸点が高く、揮発し難い分子量のやや 大きいあるいは液相に溶解している時間の長 い物質は加熱オーブンの温度をあげてようやく 検出器に到達するという具合である。実際の分 析では高分離を維持しつつ、分析時間を短縮す るために温度を徐々にあげていく昇温法とよ ばれる手法を採用する。最近はハイスループッ トと称して高分離を維持しつつ、分析時間を短 縮して数多くのサンプルを効率よく処理できる ように、最大1,800℃ /min超急速加熱が可能な 機種も市販されている。カラムで最も多く使用 されているヒューズドシリカキャピラリーカラ ム (Fused Silica Capillary Column) はポリイ ミド樹脂で強化された石英製の中空管で、内径 が0.05mm ~ 0.53mm、長さは10mから、性質 の似た物質が数多く含まれる石油製品分析用の 150mまで、内面に結合させる液相の組成の異 なる多くの種類が市販されている。走る距離が 長く、ハードルの数の多い種目の方がゴール時 の選手がバラけるように、石油製品のような サンプルの場合は長いカラムの方がそれぞれの 物質がよく分かれて検出器に到達するので検出 し易く、有効である。分析者は目的物質の分 析に合ったカラムを選択し、先ず、分析対象物 質の標準品を分析、注入してから検出器に到達 するまでの時間(リテンションタイムといって R.T.と表わす)を計測しておき、次に実サンプ ルを分析して標準品と同じ時間に検出される物 質があるか否かを調べ、サンプル中に目的の物 質の有無が分かるという仕組みである。検出器 にはやや感度は劣るものの無機物、有機物に 拘わらず検出が可能な熱伝導度検出器(TCD: Thermal Conductivity Detector)、最も広く使 用され有機物全般に高感度な水素炎イオン化検

出器(FID: Flame Ionization Detector)、窒素、硫黄、燐や塩素などが含まれる有機物のそれぞれに特異的に感度の高く物質の選択性に優れた検出器など特徴的な機種も実用化され、リテンションタイムの値だけでは紛らわしい物質を選択して分析するのに役立っている。

第1図におけるGCの部分はヘリウムの他に 水素と酸素が必要なFID付き装置を表してい る。カラムは出口近くで分岐し、一方はGCの 検出器へ、他方は質量分析計に繋がってGCと GC-MSによる同時分析の場合を示しているが、 それぞれ単独の分析も可能で、GC-MS単独分 析で必要なガスはヘリウムのみである。GC-MSはGCの検出器に物質の質量を測ることので きる質量分析計を直結した装置で、競技のゴー ルラインに選手の体重を瞬時に高精度で測定す る装置を取り付けたようなものである。選手な らば顔やゼッケン番号あるいは写真判定でタイ ムと順位を正確に決めることができるが物質の 場合はそういうことは出来ないので質量を測る のである。質量分析計を付加することにより、 GCによる分析で得られるR.T.のデータと選択 性の高い検出器による感度の比較とに限られる 情報から質量のデータが加わり物質を特定する 精度が飛躍的に向上する。

農薬等の一斉分析では一度に何百種類もの物質をモニターするのでGC-MSが必須であり、最近はより高精度なGC-MS-MSがかなり普及し、さらに物質の小数点以下の質量まで測れるGC-TOF(Time of Flight)も開発され、普及しはじめている。

定量のイメージは体重も走る早さもまったく同じクローン人間がもし存在し、その異なる集団が競技をすると、団体の数だけ分かれて、同じ団体の属する人はすべて同時にゴールするであろう。それぞれの団体に属する人数に応じて即ち、物質の濃度に比例して検出器に表示される値が大きくなることにより定量することが出来る。最近のこれらの機器の感度は非常に高

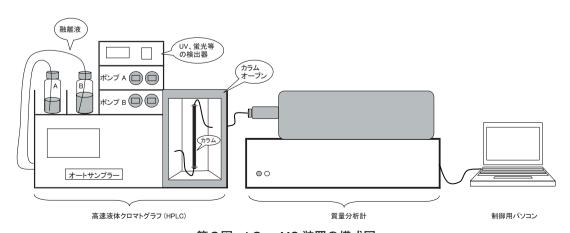
く、10億分の一の濃度 (ppb) を検出するのに必要なサンプルの量は超微量の 1 mlの千分の一、1 μ lで充分である。

高速液体クロマトグラフ(HPLC)とLC-MSの 概要

HPLC(High Performance Liquid Chromatograph または High Pressure Liquid Chromatographの略)は装置名からも分かるように、物質を検出器に運ぶ媒体は溶離液といわれる有機溶媒や緩衝液あるいはそれらの混合液で、分離の原理はGCと同じである。第2図にHPLCと質量分析計とが接続されたLC-MSの模式図を示した。

カラムは $1.7 \mu \, \mathrm{m} \sim 10 \, \mu \, \mathrm{m}$ の球状のシリカやポリマーに化学物質を結合させた微粉末をステンレス管に高圧で充填したものである。分析用のカラムのサイズは内径 $1 \, \mathrm{mm} \sim 4.6 \, \mathrm{mm}$ 、長さは $6 \, \mathrm{GC}$ の場合に比べて極端に短く、 $3 \, \mathrm{cm} \sim 25 \, \mathrm{cm}$ 、充填剤の径は $1.7 \, \mu \, \mathrm{m} \sim 10 \, \mu \, \mathrm{m}$ 程度が普及している。分析ではなく、混合物を精製して単一の物質を得る目的には実験室で使用する内径が $10 \, \mathrm{mm}$ 、 $20 \, \mathrm{mm}$ のから工場生産規模用の $50 \, \mathrm{mm}$ 、 $100 \, \mathrm{mm}$ 、 $200 \, \mathrm{mm}$ のような巨大なカラムまで市販されている。細い管に細かい充填剤を詰めたカラムにガスより高粘度の液体を流すため、カラムの入り口は高

圧になるので、送液ポンプは 400kgf/cm^2 (約 3.92MPa) もの圧力に耐えられるように設計さ れている。HPLCでもハイスループット化傾向 が強く、カラムおよび充填剤のサイズが年々ダ ウンサイジングされていくのに対応して耐圧 1,000kgf/cm² (98.07MPa) の装置も市販され ている。HPLCで高頻度に使われる主な検出器 には、感度が低く、物質の判別指標がR.T.のみ で定性能力にも劣るが、無機物、有機物を問わ ずに検出できることが利点の示差屈折率検出 器 (RI: Refractive Index Detector)、紫外部 あるいは可視部に吸収を有する物質に有用で、 感度にも優れる紫外可視検出器(UV/VIS: Ultra Violet/ Visible Detector)、適用できる物 質は限られるが、紫外線下で蛍光を発する物質 には高感度な分析が可能な蛍光検出器 (FL: Fluorescence Detector) などがある。ガスク ロマトグラフは揮発性の物質が分析の対象にな るのに対して、HPLCは揮発性物質より圧倒 的に数の多い不揮発性の物質を対象とし、紫外 可視検出器あるいは蛍光検出器で検出できない 物質も数多く存在するので、定性能力に優れ、 高感度が期待できるLC-MSの開発が望まれて いたが、液体を流すHPLCと高真空装置である 質量分析計とを接続するインターフェイスの開 発が遅れ、実用化されたのは比較的最近のこと である。GCの場合のオーブンの役割は高分離



第2図 LC - MS 装置の模式図

を維持しつつR.T.の遅い物質を早く検出器に送り込むことであったが、HPLCのオーブンの機能は少し異なる。選手がレース前に準備体操などで体を温めて怪我を防止するように、予めカラムを40℃位に加温して、圧力が高くなりすぎて、カラムが壊れたり、送液ポンプが止まったりするのを防止し、室温に左右されて変動しやすいR.T.を一定に保つための装置である。単一の溶離液を使用するアイソクラチック法もあるが、高分離と分析時間の短縮の両立を図るGCの昇温法に匹敵する方法が第2図に示した(A)、(B) 2種の溶離液を用意し、分析中にその比率を変化させていく方法がグラジエント法である。

分析機器の最近の動向

経験を積むこともなく短時間に、簡単に、微 量物質の特定と定量が可能になることはよろこ ばしいことではあるが、便利になればなるほど 装置の値段が益々高額になり、パソコンと同じ で数年も経てば陳腐化してしまうことは困った ものである。機器メーカの政策もあって値段が ある程度上がるのは仕方がないにしても、何 千万あるいは億単位の装置を次々と購入しなけ れば食品の安全・安心を確保するための分析が できなくなり、分析のコストがどんどん上昇し ていくことには疑問を感じる。それに、サンプ ルをオートサンプラーに乗せれば分析操作は勿 論、結果の解析、レポート作成まで自動で行なっ てくれるので、非常に便利な反面、装置はブラッ クボックス化されているため、データがどのよ うに処理され、どのような経過を経て算出され ているのかをうかがい知ることができない。そ のために、サンプルの調製上あるいは装置の不 具合、解析時のデータの採取方法の誤りなどに よって、本来なら出るはずがない値であっても、 経験が浅いとレポート結果を鵜呑みにしてしま う可能性がないともいえない。いくら自動化さ れても数値の最後の判断はヒトであることの意

識が疎かになる傾向が否めない。しかも、最近 は、機器メーカのホストコンピュータの遠隔操 作によって装置不具合の診断、稼動状況などの 管理を一括して依頼することも可能になりつつ ある。分析は装置に、管理はメーカに任せ、研 究者や分析従事者は研究戦略を練ることなどに 時間を割く方が賢明であるとの考えもあるかも しれない。しかし、どんな分野においても分析 は研究の基礎であり、研究戦略の構築にあたっ ては、研究の開始および各進捗段階で必要とな る分析対象物質とその濃度、分析精度などの分 析レベルそれに対応できる機器を把握しなけれ ば戦略を立てられるはずもない。そのためには 分析装置の仕組み、どういった分析に向く機器 なのか、サンプルの調製法など、分析全般を熟 知する必要がある。分析あるいは研究に携る者 は便利さに流されることなく学会、文献や書物 あるいはメーカの主催する講習会などを通じて 基礎的な知識と新しい情報を入手し、研鑽を積 むことが極めて大切ではなかろうか

おわりに

食品危害化学物質は分子量89.03のカルバミ ン酸エチル(ウレタン)のような低分子化合物 からアレルギーの原因物質である高分子の蛋白 質、化学構造がよく似た多数の同族体、異性体 の集合体であるダイオキシン、世界中で約1.000 種類ともいわれる農薬類など実に多種、多様で、 一般的に超微量である。しかも、対象物質それ ぞれに異なった困難が伴う。例えば、ダイオキ シンの場合は化学構造、性質の極めて類似した 物質群を区別して分析しなければならないのに 対して、農薬の場合は逆に化学構造、性質等が 大幅に異なる何百もの物質を一斉に測定する必 要がある。成分組成の極めて複雑な食品中から 精度よく、確実にしかも迅速にこれらを分析 するには最新の機器をもってしても簡単ではな い。メタミドフォス混入冷凍餃子事件やメラミ ン入り粉乳事件等の際には大きく報道されるの

は当然としても、分析の難しさ、時間的な制約に悩みながら食の安全・安心を守るために、多くの技術者が日々地道な努力をつづけていることも事実である。科学技術、分析機器の進歩により新たな食品危害化学物質が見出されたり、意図的因子による新たなリスクが発生する可能性も否定できず、益々重要度が高まるであろう食品危害化学物質の分析に的確に対処するためには、現状に甘んじることなく経験を積み重ねて感性と総合的な技術を磨く弛まぬ努力が必須であろう。

以上

技術コンサルタントとしての主たる分野

- 1. 食品の香り成分、食品衛生に関わる微量 物質(残留農薬、添加物、カビ毒等)についての調査、分析、研究
- 2. 食品の異物の分析、解析および苦情相談
- 3. 機器分析 (GC、GC-MS、GC-MS-MS、 HPLC、LC-MS-MS等) による分析および 指導
- 4. 醸造物 (特に醤油) に関する研究開発