

In Laboratory Now

研究室訪問5

イソトポマーの開く未来

吉田 尚弘 研究室~環境理工学創造専攻



吉田 尚弘 教授

吉田研究室は、アイソトポマー (isotopomer: 同 位体分子種)に関するさまざまな研究をしてい る。大気中や物質中に含まれるアイソトポマーを 利用すると、水や大気の物質循環の仕組みをより 正確に推定できる。その一例が大気中のN2Oに関 する研究である。この論文はNatureに採用され、 さらにある新聞では1面で取り上げられた。ここ まで関心を集めた先生の研究はどんなもので、そ こで取り扱われていたアイソトポマーはどのよう な場面で利用されているのだろうか。また地球環 境にはどのように貢献しているのだろう。

アイソトポマー基礎講座

アイソトポマーとは、アイソトープ (isotope: 同位体原子)が組み込まれている分子やイオンな どのことをいう。今までは物質循環の仕組みを解 明するのに、分子内のある原子のアイソトープに 注目してきた。そうすると例えばその生物の住ん でいるだいたいの地域を特定することができるの だ。生物が飲んだ水の〇原子は体液を経由して骨 や歯のO原子となる。したがって、骨や歯のO原 子のアイソトープの構成比率を調べることでその 生物の住んでいるおおよその地域を特定できる。

0 2 多い ²H₂O という組み合わせも 考えられるが、2Hの存在率が低いため 存在しないと考えてよい。

図 1 H₂Oのアイソトポマー

この手法は考古学に応用されている。

このように、アイソトープに注目してもさまざ まな応用が考えられる。しかし組み合わせ、つま リアイソトポマーとして認識すれば、応用できる 場面がさらに多くなる。図1を見てもらいたい。 この図はH2Oのアイソトポマーを環境中での存在 率が大きい順に左から並べたものだ。我々の身近 なH₂Oでさえ4種類もある。このように、一つの 分子を何種もの分子とみなすことができるのだ。

アイソトポマーに注目した例として、吉田研究 室で扱っているテーマの一つであるメタンの例を みてみよう。メタンはCO2を還元する微生物と、 酢酸を発酵させる微生物の両方から発生する。そ こでアイソトポマーに注目すれば、その地域のメ タンがどちらの微生物から多く発生したのかが分 かる。両過程で発生したメタンでアイソトポマー の構成比率が違うからだ。そこから、その土地が 還元させやすい環境か発酵させやすい環境かが分 かる。このように、アイソトポマーの構成比率を 調べることで、その発生過程や発生環境の傾向が 推定できるのだ。

28 LANDFALL Vol.41

000

吉田研究室の大きな成果

吉田研究室ではこのアイソトポマーを利用して物質循環の定量的な解析や地球環境変化の解析を行っている。適用範囲は成層圏の大気から南極の氷までと広い。その中でも大きな研究成果の一つであるN2Oの循環の研究についてみてみよう。

先生は温暖化ガスであるとともにオゾン層にも関連する物質でもあるN₂Oに目をつけた。N₂Oは対流圏(地上~10km上空)では安定だが、成層圏(10km~50km上空)では紫外線により分解を起こし濃度が減少するということは分かっていた。しかし対流圏と成層圏との間でどのような現象が起こっているかは分かっていなかった。吉田研究室では、実際に大気を採取してアイソトポマーに注目することで、この対流圏と成層圏との関係を明らかにしたのだ。

ここで、「 値」という概念を導入する。これ は、同位体の存在率の大小を自然界平均の存在率 との相対的な数値で表したもので、

と定義される。例えば、地球上ではCは平均して 1.11%ほど ^{13}C が存在している。もし、ある地点で ^{13}C が1.10%含まれているならば、そこでの ^{13}C の 値は - 0.9%となる。

 N_2 Oのアイソトポマーは図 2 にあるように 5 種類存在する。そのうち 14 N 16 O がほとんどで、残りは数% ずつ存在している。ここでは中央と端のN原子に注目するので、O原子の違いは考えないことにしよう。

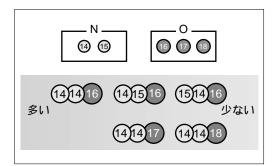


図2 N₂Oのアイソトポマー

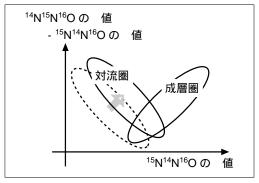


図3 N₂Oの傾向

図 3 は N_2 O の傾向を表したものである。 横軸は 15 N^{14} N^{16} O の 値だ。 つまり右に行くほど 15 N^{14} N^{16} O は多くなる。縦軸は (14 N^{15} N^{16} O の 値) - (15 N^{14} N^{16} O の 値) すなわち上に行くほど中央に、下に行くほど端に 15 N が含まれている割合が多いということを表す。

このグラフで対流圏のデータが一点に固まらずに分布しているのには理由がある。N2Oは工場や土壌や森林など発生源が多様であり、その発生源ごとにアイソトポマーの構成比率が異なるため、図で示したように分布するのだ。

また成層圏のデータがグラフの中央から右上に並んでいるということも、以下のように説明できる。光分解反応は中央が¹⁴N¹⁶Oを始めとした分子 だ減少していく。そのため¹⁴N¹⁵N¹⁶Oの存在率が上昇するから 値も上昇する。よって成層圏のデータは右にいくほど分解が進んだ場所のものだと分かる。さらに¹⁵N¹⁴N¹⁶Oの方が¹⁴N¹⁵N¹⁶Oより分解しやすいので、中央に¹⁵Nが含まれているN₂Oが残って成層圏のデータは右上に並ぶのだ。

今までは対流圏のN₂Oは図3点線部で示されるような場所にデータが並ぶと考えられていた。しかし実際のデータをグラフにするとその予想よりも右上方向にずれていることに先生は注目した。このデータから、成層圏のN₂Oが対流圏に戻ってきたために中央のN原子の値も端のN原子の値も多少大きいN₂Oが混ざって右上方向にずれたのではないかという結論に至ったのである。

Dec.2000 29

ところで、このような理論はさらに環境問題に も応用できる。どこからどれくらいN₂Oが発生し ているかが分かるからだ。吉田研究室では、デー タをN₂O発生量の計算による細かい予想が正確か どうかを確認するために利用している。

その他にも吉田研究室では、さまざまな研究を

している。例えば、世界各地からいろいろな物質を採取してきて調査したり、室内で模擬実験をしてどの同位体が反応しやすいかという知識を得たり、大陸規模、さらには地球規模での物質循環についてのシミュレーションもしている。



採取も楽ではない

成層圏大気の採取のために、文部省の宇宙科学研究所のグループに気球を上げてもらう。しかしここでいくつかの困難がある。

第一に、成層圏大気の希薄さだ。昔は20リットルほどの真空容器を用意して採取していた。しかし成層圏は低圧であるから、少量しか集められない。現在は液体ヘリウムで容器ごと冷却して凍らせることで、2リットルの容器に10~20気圧分も集めることができるようになった。

第二に、日本で気球を使って採取するという点での難しさだ。気球に人が乗れないので、大気そのものの入った容器を地上に落として測定しなくてはならない。ところが、日本の場合は人口が密集していて危ないので海上に落とさなくてはならない、しかし回収のことを考えるとなるべく陸地

の近くに落としたい……。だから対流圏では海の 方へ流れ、成層圏では陸に戻って来るような風を 選ばなければならない。そのような時期は5月か ら6月と8月から9月にかけての限られた期間し かない。日本ではいつでも好きな時期に気球が飛 ばせるわけではないのだ。

さらに気球がいつ飛ばせるかは、その日になってみなければ分からないという難点もある。最良の風というものは、そうは吹かない。雨も降ってはいけない。だから思った日程通りに気球が飛ばせることはなかなかなく、とても大変な液体ヘリウムの充填作業を何度もやる羽目になる。そして、全員の集中力がなくなりかけたころようやくいい風が吹いてきたりする。試料の採取だけでも一筋縄にはいかないのだ。

TT

2つの計測法

これまでアイソトポマーを実際にどう計測するかについては触れてこなかったが、これも吉田研究室の扱っているテーマである。アイソトポマーの計測法には質量分析法とレーザー分光法があるが、吉田研究室ではともに研究の対象である。

質量分析法はフレミング左手の法則が鍵である。まず、試料に電子をぶつけ最外殻電子を取り去り陽イオン化する。それを磁場に流すと試料の流れは曲げられるがその曲げられ方は質量に依存する。これで質量数 1 程度の違いは分けることができる。ところが、「H2H16Oと「H1H17Oなどの小数点以下での質量数の区別まではできない。そのため、磁場に加え、電場、そして4つの電極により作られる四重極場を駆使することによって変位を大きくする方法を開発した。この方式は日本では特許になっている。なお N2O の場合は一部をNO+に分離して区別をつけているそうだ。

一方、レーザー分光法は同位体シフトという現象を利用している。物質はある特定波長の光を吸収する性質を持っている。ところが同じ化学式で表される分子でも、アイソトポマーでレーザーを吸収する波長が多少違うのだ。この現象を「同位体シフト」という。例えば、12CH4と13CH4はそれぞれ1.666μm、1.670μmに吸収量のピークがある。そこでこの2箇所の吸収量の比を取れば、そのまま12CH4と13CH4の存在率の比になるのだ。しかし現在民間で使っている赤外線半導体レーザーの波長は1.3μm周辺と1.5μm周辺で、そのままではメタンの計測に使えない。そこで民間と共同で長い波長のレーザーを出す装置を作っている。

吉田研究室では試料の性質を考慮に入れ、この 二つの方法を適切に使い分けてアイソトポマーを 計測している。

30 LANDFALL Vol.41

🏙 地球環境問題とのかかわりあい

今まで述べてきた研究が、現実の環境問題に対 してどのような位置にあるのかを先生に伺った。

地球環境問題は一種の社会問題だと先生は考え ている。それを理解して良くするためには現象解 明と影響対策の2つの方策があるという。

先生はこの両方が同じ割合で必要なのだと主張 する。環境問題の場合、現象がよく分からないう ちにいろいろな悪影響が出てきてしまい、影響対 策が遅れがちになる。だからといって訳も分から ず影響対策をすると、えてしてそれが間違った影 響対策でありがちだ。実際にどういう現象が起き ているかを正確に理解することが大事なのであ る。したがって、影響対策をするタイミングは政 府や国際機関が現象解明と影響対策の両方をもと に決定すべきなのだという。

先生の研究成果は、例えば「農場で温暖化ガス がたくさん出ているから減らすように努力すべき だ」というような形で政策側にも提言され、影響 対策にフィードバックされていくことになるのだ。



研究のルーツから実現まで

さてここで、先生の研究の経緯を追いかけてみ よう。先生の研究のルーツは学部卒業研究のとき にまでさかのぼる。それは火山ガスをアイソトー プで調べて地球内部の仕組みを解明するという研 究であった。しかし先生は微生物の関係する化学 もやりたかった。その行きついた先が現在のテー マである地球環境の研究である。

ところがアイソトープを研究し出すと、その研 究をアイソトポマーで考えた方が有利だと気がつ いた。しかし、そのためには前述のような計測機 械から作らなくてはならない。資金が必要なので ある。だからアイソトープでスタートしなくては ならなかった。

転機は1996年度に訪れた。吉田先生を代表者 とする「アイソトポマーの計測と環境物質の起源 測定」という研究テーマが科学技術庁の科学技術 振興事業団戦略的基礎研究推進事業(CREST) において5年間にわたる「環境低負荷型の社会シ ステム」というプロジェクトの一課題として採択 されたのだ。もちろん吉田研究室がこのプロジェ

クトの中心である。このプロジェクトは、質量分 析法の開発・レーザー分光法の開発・環境への適 用・解析法の開発の4グループに分かれており、 それぞれ分担して研究を推進している。

この外側に、世界的に「アイソトポマー・ネッ トワーク」というものができつつある。ここでは 従来アイソトープで行われていた研究をアイソト ポマーレベルで塗り替えたり、アイソトポマーの 世界標準物質を決めて管理したりしている。

また、このアイソトポマー・ネットワークの核 となっている研究室の中でも吉田研究室とドイツ のMax Planck Inst. of Chemistry とアメリカのカリ フォルニア工科大学の3研究室はトップレベルで の競争関係にある。しかし、互いに完全な敵対関 係にあるわけではなく、スポーツ選手のように互 いを尊重しあい、情報交換をきちんとしている。

このように大小のネットワークが研究を推し進 めている。アイソトポマーはまだできたばかりの 研究テーマである。だから理解して研究の輪に加 わってくれる人が大切なのだ。

冒頭で先生の研究が新聞で取り上げられたこと を紹介したがこの報道について先生は、「新聞の 1面に『アイソトポマー』という単語が載ったと いう事実、それ自体がうれしい。DNAはわずか 10年でメジャーな単語になったが、『アイソトポ マー』という言葉も新聞や雑誌などにあふれ、21

世紀の学問体系のキーワードになるといいな」と 語られた。

最後に、お忙しいところ取材に応じていただい た吉田先生ならびに研究室の方々に感謝を申し上 げます。

(小原 俊樹)

Dec.2000 31