研究室訪問①

エネルギー利用技術 にブレークスルーを

越後研究室

機械工学科

太古の告原始人類が火を手に入れて以来、燃焼現象と人間社会は切っても切れない関係にあった。18世紀の産業革命以後、化石燃料の消費は急激に増加し近代文明はエネルギーの大量消費の上に構築されている。

そして、2度のオイルショックを経験した現在でも、地球上で消費されるエネルギー量は増加の一途をたどり、その大部分は依然、化石燃料の消費をもって賄われる。

では、果たして人類は、有限なエ

ネルギーを有効に利用しているであ ろうか。

この大いなるテーマを追って、スタッフは燃焼学と熱伝達の研究に取り組んでおられる機械工学科の越後 売三教授の研究室を訪問した。

ポーラス材によるブレークスルー

「ポーラス材を伝熱や燃焼の分野 に応用することによって"ブレーク スルー"が期待できます。」

越後先生は力強くこうおっしゃっ た。

"ブレークスルー"(直訳すると 突破)とは、飛躍的、躍進的な改良 を意味する。

従来、ガス状の物質を自力燃焼させる場合、少なくとも1000kcal/mの発熱量が必要と言われ、炉に改良を加えても700~800kcal/mのものを自力燃焼させるのが精一杯であった。ところが、ポーラス材を用いた炉では、100kcal/mのものでも自力燃焼が可能となる。液体や固体においても同様の効果が得られ、これによって、かつて廃棄物とされていた

ものの多くが、燃料として再び生を受けることができる。まさしくブレークスルーである。

そればかりでなく、新時代のエネルギーとして近年注目を集めている 燃料電池をも、実用化に大きく近づけることができると言う。

では、かくも驚異的な効果を示す ポーラス材とは、一体どのようなも のであろうか。

ボーラスとは多孔性のことであり ボーラス材はもともと、防音材、断 熱材、あるいは溶鉱のフィルターと して使われていた。材質は、かつて は金属が主であったが、最近ではセ ラミックスを用いて耐熱性の高いも のが作られている。形態は、気相が 空間的に不連続か連続かで、大きく

2つに分けられるが、越後先生が主 に扱っているのは後者で、その中に もスポンジ状、ヌードル状、網状な ど種々の形状がある。

素人目には孔だらけの板に過ぎな いポーラス材。これを世界に先駆け てエネルギー技術に取り入れ文字通 りのブレークスルーを起こしつつあ る人、それが越後先生なのである。

ポーラス材のもつ熱学的特性

高温ガス中にそれより低温の固体 を入れた場合,単位時間に移動する 熱量は次の式で表される。

 $Q = hS (T_G - T_W)$

h :熱伝達率

S : 固体の表面積

TG:ガスの温度

Tw:固体の温度

ただし、執伝達率 h は固体の形状や 周囲の流れの状態等によって決まる 係数で、例えば固体が球であれば, 熱伝導率は半径に反比例する。

ポーラスの固体では、体積当たり の表面積はもちろん,熱伝達率も, 平滑面に比べてけた違いに大きいの で、移動する熱量もたいへんに大き な値になる。すなわち、ポーラス材 は、迅速に熱を吸収するという点で 驚くべき能力を発揮するのである。

それに加え、ポーラス材はガスに 比べ、ふく射射出能がはるかに大き いことから、ポーラス壁を設置した 流路に高温のガスを通すと温度分布 とふく射の状態は、およそ図1のよ うになる。ポーラス壁の内部では, △Tは、壁の厚さが1cm程度でもTo =1000℃に対して300~400℃にも達 する。この温度差はふく射エネルギ 一に変換され、その主要部が流れの 上流方向に指向性をもつ。

- 図1のような状態が定常状態とな りうることは、微積分方程式を解か なければならないので説明を省くが

ポーラス壁の上流域に高温で強いふ く射空間が形成され、上流域と下流 域が熱的に遮断されることは、理解 温度勾配は極めて急になり、図中の 、 されるであろう。このことが、ポー ラス材によるブレークスルーの基本 的な原理になっているのである。

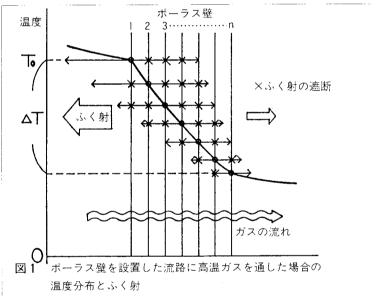


図 1.

ポーラス壁をn個の部分に区切っ て考えてみることにしよう。

壁 | をガスが通るとき、その熱工 ネルギーは壁に吸収され、ガス自体 の温度は下がり、壁上はふく射エネ ルギーを放出する。そのふく射は, ガスの上流側では遮断されないが, このポーラス材は光学的距離(光が 遮られる度合)が十分大きいため、 下流側のふく射は2番目以降の壁に 遮断されて壁の熱エネルギーに変わ

ガスは次に壁2を通過するが、そ の温度は既にぐんと下がっているの で、他の壁からのふく射による熱を 合わせても、壁2が吸収する熱エネ ルギーは壁工より小さい。そのため 壁工の場合よりは小さなふく射エネ ルギーが放出される。上流側のふく 射は壁」によって遮断されるのみで あるが、下流側のふく射は3番目以 降の壁に遮られて壁の熱エネルギー に変わる。

このようにして順を追ってみてい

くと、下流の壁ほど、放出するふく 射エネルギーは小さく、通過する気 体の温度も低くなることがわかる そして、全体としては、上流側への ふく射は下流側より大きくなり, ま た.ボーラス材の極めて大きな伝熱 面積と熱伝達率によって、図のよう に極めて急峻な温度匂配が現れる

発熱量の小さい物質を自力燃焼させる

どんなに発熱量の小さい気体でも 燃焼ガスからエネルギーを回収し、 これにより未燃ガスを予熱すること ができるなら、理論上は自力で燃焼 が可能である。実際は、燃焼ガスの エネルギーの多くが系外に放出され てしまうため、1000kcal/m程度以 上というようなかなり高カロリーの 気体でないと、自力燃焼は難しい。

しかし、バーナーをポーラスの固体で囲めば、燃焼ガスの熱はふく射エネルギーに効果的に変換され、かなり発熱量の小さな気体でも自力燃焼が可能となる。さらに、ポーラス材を通過した気体から熱を回収し、バーナーに送りこまれる気体を子熱すれば、一層の効果が期待できる。

越後研究室では、このような超低カロリーガス燃焼器を試作し、都市ガスを空気で希釈した気体を燃焼させる実験を行った。その結果、発熱量をわずか114kcal/mまで落とした気体でも、自力で燃焼することが確認された。

このことは固体についても応用が 可能で、ポーラス材を利用して炉を 作れば、発熱量の非常に小さい固体 あるいは水分をたっぷりと含んだ固体をも、自力燃焼させることができる。現に研究室で試作された超低カロリー固体燃焼器(右上図2参照)は、砂95%に石炭の粉末5%を混ぜた、わずか347kcal/kgの低カロリー固体の自力燃煙に成功している。

このような炉を用いれば炭鉱で廃棄される岩石を含んだ低品位炭(ぼた・ずり)、あるいは下水の汚泥すら燃料資源となりうることになる。下水の汚泥は、完全に乾燥させれば約3300kcal/kgの発熱量をもつが、実際処理すべきものは80%もの水分を含んでいるため、現在は、機械的に脱水した後、燃料を混ぜて、すなわち余計にエネルギーを使って焼却するという処理方法が取られている。しかし、ポーラスの性質をうれている。しかし、ポーラスの性質をうれている。とれただけで、それ自体が燃料になりうるのである。

これらの技術は、さらに、液体の 燃焼に対しても応用されようとして いる。既に研究室では、メタノール を水で希釈した低カロリー液体を自 力燃焼させる実験が行われている。

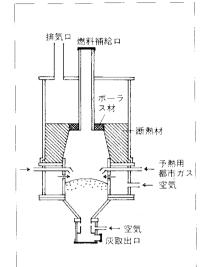


図2 超低カロリー固体燃焼器

近年、植物から抽出したアルコールなど、いわゆるバイオマスエネルギーを利用しようとする動きがあるが、アルコールの質が低く、水との分離が困難など、幾つもの問題点があり、現段階では、3割4割と石油を混入して利用している。ここに、ポーラスの特性をうまく応用することができれば、発熱量が小さくても自力燃焼が可能になり他の問題点も一挙に解消できると言われている。

燃料電池を実用化に一歩近づける

新時代のエネルギー源として大きな期待がかけられているものに、燃料電池と呼ばれる発電装置がある。これは、水の電気分解の逆反応を利用する、すなわち、水素と酸素を反応させて水と電気エネルギーを得るものである。

そこで重要となるのは、水素を発生させるリフォーマーと呼ばれる装置で、現在はメタンと水蒸気を反応させるものが最有力視されている。 反応式は次の2式である。

改質反応 CH₄+H₂O→3H₂+CO (800~900°C,

吸熱:49.27kcal/mol)

転換反応 CO+H₂O→H₂+CO₂ (350℃, 発熱: 9.84kcal/mol) 注目すべきことは、2つの反応の温 度レベルが大きく違ううえに、上吸 熱、発熱の違いがあることである。

そのため、従来のリフォーマーは 大掛かりな装置にならざるを得なかった。現在、実用化されているボイラー型と呼ばれるリフォーマーは、 長さが10m程もあり、エネルギーの 利用効率が悪く、また必要なときに 必要なだけ取り出せるというような "動特性"も著しく悪く、子熱する のに2~3日かかるものもある。

先に述べた原理から、ポーラス壁

は上流側と下流側を熱的に遮断し、同一流体が流れていても、温度とふく射の状態が全く違った環境を設定することができる。これは、温度の区画化技術(ゾーニング)と呼ばれるもので、これを応用して、コンパクトでしかもエネルギー利用効率、動特性、共に優れたリフォーマーを開発するというのが、教授が現在最も力を入れておられる研究課題なのである。

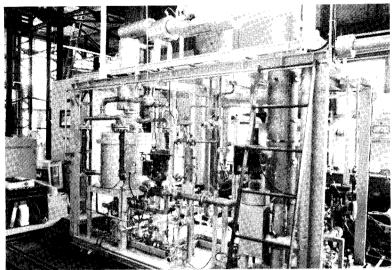


図 3

内部には、A、B、2つのポーラスの円筒が組み込まれている。AとBに挟まれた空間は、燃料の燃焼によって800~900℃の高温になり、改質反応に適した状態になるが、Bの内側はそれほど高温にならず、転換器を転換反応に適した温度に保つことができる。

メタンは、蒸気発生器によって作られた水蒸気を混合し、壁 B を通って、AとBに挾まれた空間に送りこまれ、改質反応を起こす。そして、Bの内側にもどされた後、再び水蒸気と混合し、転換器で転換反応を起こす。その結果、水素と二酸化炭素が得られる。

燃焼ガスが、廃出される前に、未燃ガス、および後に気化される水を予熱していることも見逃せない。

水素は、工業的には極めて有用な 気体であり、燃料電池の他にも、石 油化学工業、直接還元製鉄、IC基 盤の製作など、様々な用途に用いら れる。そのため高性能リフォーマー の開発に関しては産業界の関心も高 く、教授のこの研究は、民間企業 7 社および文部省との共同研究になっ ている。

そのための実験設備であるが、これは大岡山キャンパスの正門のすぐ近く、熱工学第二実験室に設置されている。上の写真がこの設備で、向

かって左の大きなタンクのような部分が、改質器、転換器、蒸気発生器を総合した集合反応装置になっている。その構造と機能はおよそ図3のようなものである。

なおこの設備は全体がコンピューターで制御されていて部分的なパーツの交換により、リフォーマー以外の様々な用途の実験もできるよう設計されている。教授はこの設備を用いて、ポーラスの応用技術に関する基本的なデーターを、着実にそろえていく構えである。

技術開発で最も重要なのは基礎研究の充実である

これまでに述べたことから、越後 先生の開発された技術が、いかにブ レークスルーの名にふさわしいもの か、お分りいただけたことと思う。 では、このような全く前例のないユ ニークな発想は、どのようにして得 られたのであろうか。

「私が九州大学の教授になりたての頃のことですが、大学院の演習問題に、多孔性固体に高温ガスを通したときの温度分布について出してみたんです。すると、ある学生が、彼は今、九大の助教授ですが、微積分方程式を使って解析した結果を持ってきました。それが急激な温度勾配を示すものだったんですよ。

「私も初めから自分の研究からある程度子想して問題を組み立てたのですが、早速、金網を重ねて簡単な実験装置を作ってみました。同じよ

うなのが今でも実験室にありますから、見たい人には実験してみせてあげますよ。それで、バーナーに火を入れて、みんなでじっと見守っていました。温度が上がりつつあるときのはらした感じ、そして計算通りの結果が出たときのあの胸の高なりは、今でも生々しくよみがえってきますよ。」

先生は、よく極限というものについて考えると言う。例えば、熱伝達率は、固体を極限まで鋭利にすればその項点で無限大になる。そして、燃焼を極限まで切り刻んだらどうなるかという着想が、先生をふく射エネルギーに注目させ、本稿で紹介した諸技術へと導いたとも言える。

「どのような原理を応用するにしても、まず大切なのは基礎を固めることです。基礎研究をしっかり固め

なければ、普遍的な法則は生まれて きませんから。」

先生は、基礎の重要性について、 繰り返し繰り返し強調された。

「これからは、特に機械関係の分す 野が大きく変わっていくと思いまは 応するを打ち破るような技術に根 にするためには、やはり基礎にとれる たちえ方が絶対に必要で価値観でがら、物事を自分自身の価値観が から、物事を自分自身の価値観が から、でことをしているか自の思さい こうする、ではなく、独自の思考、 ではなく、独自の思えものです。そうして、若い世代とる にです。そうして、若い世代るるいた とがする、作っていっても とい技術を、作っていって といですね。」



越後教授