

とほいえ往年の酒豪も、歳を重ねるにつれて強い酒を敬遠するようになる。日本酒でもアルコール分10度あるいは7度という低アルコール品も中販されているが、こだわりの日本酒党にはあまり歓迎されていないようだ。水っぽくなつて酒らしさが薄れるという。

日本酒の場合、水で割つて飲むことは少ない。なかには約20度の原酒を水で割り、自分で低アルコールにして飲む人がいる。しかし、香りと味のバランスが崩れて、

酒に親しんできた筆者も、翌日残らぬ「い酒」を探す歳になつてゐる。しかし、それを見つけることは難しい。

筆者はこの四半世紀、水そのものの科学に興味をもつてきただ。アルコール分子と水分子の間の妖しい関係に魅せられ、それによだわってきた。そのこだわりというものは、「アルコール分子は水分子で保護されていると体にやさしい」という考え方である。その中身については後に述べる。

も人がいる。そこに含まれるタンパク質やアミノ酸、塩分などはたくさん水分を強く引きつける。胃のなかは水不足になりがちだ。気をつけたい。

君に乾きものをとるとときは、とにかく注意したい。乾きものは胃のなかで大量の水分を必要とするからである。胃壁からも水分が奪われそうな感じがする。アルコールが胃や腸にある間は水不足にならないよう心したいものである。

酒量が増えてくると、この大事なコツ

最初に多量の水を  
胃のなかを  
水不足にしない

## 水不足にしない

日本酒は翌日のからだにこたえどいい。アルコール度が高すぎるためだと思つてゐる人は多い。

ウイスキーを飲む人はほとんど氷割り党になつた。ウイスキー やブランデーなどは、もともとストレートで飲むことを前提として、香りや味が調整されている。それにもかわらず飲む直前に氷割りにされてしまう。これでは本来の香りや味を楽しむことができない。寂しいことで

**最初に多量の水を**  
**胃のなかを**  
「たくさん飲んでも翌日は残らない」  
酒、「いい酔い心地を持續させてくれる」  
すい。

冷酒は足を止めるから怖い——悪性のいするからイヤだ、という人にはこのコツを押しつけることとしている。抵抗しながらも、ほとんどの人が試みてくれる。すると、軽いほろ酔い気分のままで酒量がどんどん上がる。

翌朝の電話で、異口同音に「田代めぐみ」  
ツギリ、冒頭は快調。冷酒がこんなにいいものとは……。まだ、一緒に」と相成る。

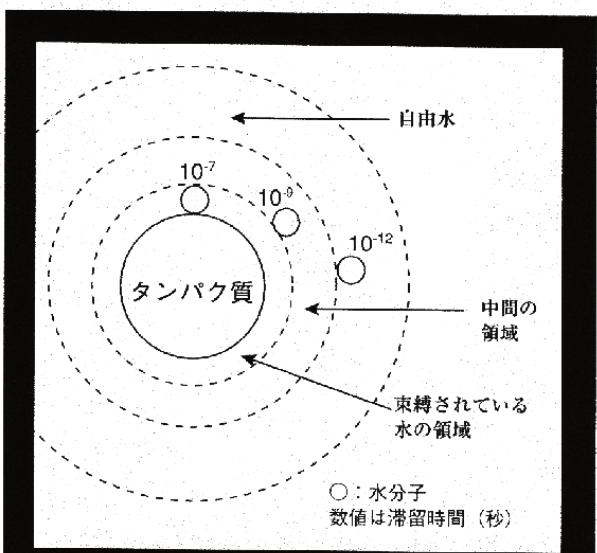
**きつい・つらい・重い…日本酒党の悩み解決  
安心して旨く飲むコツ**



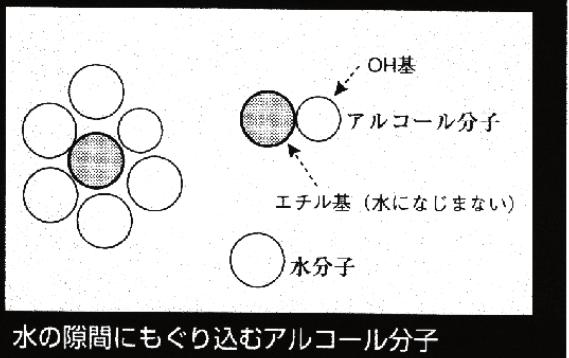
●特別寄稿●  
**松井健一**  
水環境科学研究所代表  
旭リサーチセンター顧問

このような分子といふ超ミクロな世界を覗いて日本酒に親しんでいるうちに、「翌日は残らない酒」にならうに着いたのである。いや、酒の種類ではない。その飲み方である。

酒を口にする前に、まず水をたくさん飲む。酒を先に飲んでしまったのダメだ。とにかく、コップ一杯の水を一気に飲み、それから酒をじっくり味わうのである。これを実行するか否かで翌日の体調が大幅に変わる。



タンパク質に引き付けられた水分子



水の隙間にもぐり込むアルコール分子

アルコール分子は周囲から強く水分を奪おうとするため、酵母の命が危なくなる。消毒作用を発揮するのだ。酵母は、自分を殺してまでアルコール発酵をつづけるはずはない。20度は酵母にとって死の濃度だ。ということになると、他方、水分子が多いのではないかというのもではない。多いとグルコースが薄まつ

を忘れてしまうことがある。お店で飲むときは、それなりに構えておくといい。筆者の場合は氷水を大型のグラスでお願いし、何度もお代わりを頼む。最初は店の人にはイヤな顔をされることもあるが、酒のお代わりのほうも増え、対応も変わる。忙しい店の場合はピッチャード用意してもらつてしている。

## 酒を縮める

### 水の「スキマ」

#### 原酒限界20度の謎

水は水分子が集まつたものである。常温ではその分子はじっとしていない。走り回る速さは新幹線並みである。ある水分子が同じところにとどまる時間はきわめて短い。一兆分の一秒ほどの短いものだ。その瞬間に、水分子は構造を形成している。その構造は絶えず変化している。

筆者が自分のからだを一千万分の一に縮められたことしよう。激しく飛び回っている水分子は、イクラがモゴモゴ動いてきずりながら目の前をゆらゆらと動いているにちがいない。

ところで、純粹のアルコールに水を加えて、水分子の激しい動きを大幅に鈍らせている。

筆者が自分のからだを一千分の一に縮められたことしよう。激しく飛び回っている水分子は、イクラがモゴモゴ動いてきずりながら目の前をゆらゆらと動いているにちがいない。

その最も大きく縮む濃度を調べてみると、アルコール濃度でいえば約20度のときである。分子の世界でみると、アルコール分子一個が水分子約二個に囲まれたときだ。不思議なことに、日本酒の原酒のアルコール濃度はこの付近にある。

水は半分近くまで縮むことからも分かるが、鍔くなる。しかし、まもなく別の分子に置き換えられる。アルコール分子がらみれば、出入りの激しい水分子を引き連れて動き回っている。

酒に含まれているエキス成分は酸やたんぱく質などの分子からなる。これらもその周りにたくさん水分子を引きつけている。

そこで、「水の液体構造」とよばれている。そこへアルコール分子が飛び込むと、それによく多くの分子が引きつけられて動きが鈍くなる。しかし、まもなく別の分子に置き換えられる。アルコール分子がらみれば、出入りの激しい水分子を引き連れて動き回っている。

水は半分近くまで縮むことからも分かるが、20万気圧以上という超高压をかけるとアルコール分子の一部がつまり疎水性のエチル基の部分ならば潜りこめる。体積に一部が消えたのはそのためだつたのだ。

その最も大きく縮む濃度を調べてみると、アルコール濃度でいえば約20度のときである。分子の世界でみると、アルコール分子一個が水分子約二個に囲まれたときだ。不思議なことに、日本酒の原酒のアルコール濃度はこの付近にある。

原酒の濃度はこれ以上にはならない。この濃度を越えると、酵母が発酵活動をやめてしまう。これは、アルコール分子を取り囲んでいる水分子が不足して、アルコール分子がハダカになり出すためだ。

アルコール分子は周囲から強く水分を奪おうとするため、酵母の命が危なくなる。消毒作用を発揮するのだ。酵母は、自分を殺してまでアルコール発酵をつづけるはずはない。20度は酵母にとって死の濃度だ。ということになると、

れる酵母の活動が鈍る。多すぎず、また少なすぎないように、水分子をムダなく巧みに酵母に働いてもらう必要がある。麹菌がデンプンをグルコースに変えてくれる場合も同じことがいえる。

杜氏たちは昔から、醸造酒としては世

界で最高のアルコール濃度に到達させてきた。それを可能にしたのは、酒の教科書によれば、麹による糖化と酵母によるアルコール発酵を同時に行う「並行複発酵」であるとされてい。

それだけでは分からぬいので、筆者は既述のように水分子の世界から理解しようとしている。杜氏たちは結果的に巧みな「水分子の使い方」によって他に類をみない高濃度の酒を作りあげてきたものと思われる。これは筆者の持論である。

低アルと超辛口の  
泣きどころ

じごど、分子の世界からみた低アル製品の造りの苦労に触れてみたい。この種の製品はアルコール分子が少ないとめに、これに吊きつけられずに浮いた水分子がうろうろしている。これを自由水と呼ぶ。

そこで、日本酒の場合はある物質を添加して、その自由水を引きつけて押さえ込もうとしている。その物質は国税庁が規定している酸や糖である。実際には、香りと味のバランスがどうにかく、ワイン調になつたりして日本酒らしさが失わ

アルコール分子を  
飲む時も水に関心を

造るほうでは水分子の利用が巧みである。それに比べて、酒を飲む段になると、水分子への関心があまりにも薄すぎる。

んだ翌朝、ひどくノドが渴くという経験をお持ちだらう。体内が水不足になつていたのである。

あらかじめ胃のなかに水を入れておいても、飲む酒の味が変わるのはがない。まして途中で飲む水がその次に飲む酒の味を落とすわけがない。寿司屋で飲むお茶を思い出してほしい。これは次に口に運ぶ寿司を新たに味わうために不可欠のものである。

筆者のプロフィール 一九三五年生。  
岐阜県出身。東京在住。一九五八年東京工業大学卒業。一九六〇年同大学院修士課程（化学工学）修了。同年旭化成工業（現・旭化成㈱）入社。合織や建材の研究・製造に携わったのち、同社のシンクタンク部門・旭リサーチセンターの専務取締役として技術全般を担当。一九九七年、任期満了に伴い辞任。現在、同社顧問。同年、水環境科学研究所を設立。

「学会発表・例」――「水」に関する最新の科学とその応用――「水」の再発見による新技術・新産業の可能性（日本化学会、一九九四年三月特別企画）、「水」をふたたび科学する（火薬学会、一九九五年五月特別講演）

強すぎてしまう。その自由水を押さえ込むための添加物はあるが、酒税法に縛られて使えない。