# 環境教育素材としての微小生物ときれいな水

# 市販自然水を用いたボルボックスの培養

### 見上 一幸\*・村松 隆\*・黒川 浩也\*

Clean water and microorganisms as teaching materials for environment education: Culture of Volvox in natural mineral water on the market. Kazuyuki MIKAMI, Takashi MURAMATSU and Kouya KUROKAWA (EEC, Miyagi University of Education, Sendai, Japan)

Abstract: Water is one of the most important constituents of environment for life. In the class of environmental education at school, children often think about purification of the polluted water in lakes and rivers. However, children may not have enough time to consider what is clean or healthy water for life. They sometimes confuse biologically polluted water with chemically polluted one. The present paper shows that the clean water good for human being is not always good for other organisms. We investigated here the possibility of natural mineral waters on the market as teaching materials for environmental education. The result obtained are followings. (1) There are different qualitatively and quantitatively in their chemical components among the natural mineral waters those are good to drink on the market. Children can learn that the differences in chemical components reflect the geology. (2) The microorganism such as Volvox is very sensitive to the quality of the water. We cannot keep it alive for long time in distilled or ultra pure water. The microorganism can be alive in some balanced salt solutions. Volvox lived and grew in some mineral waters but not in others provably because of the high concentration of Mg2+ and Ca2+. (3) Moreover, the relationship between growth of microorganisms and quality of water is available to learn the roles of soil, for example, source of supply of mineral required for its growth.

Keywords : water analysis, natural mineral water, Volvox, teaching material, environmental education

## 1.はじめに

地球が水で満たされた太古の時代から現在まで、水 は地球を循環し、その間に多くの物質を溶かして海 に運ぶ役割を果たしてきた。生命にとってこの水は 不可欠の環境要因である。水を考えるとき、これま での環境教育教材は、美しい自然の川や湖での自然 体験活動、あるいは環境汚染の問題と結びつけた水 の浄化や人間生活の在り方などを扱う教材が多かっ た。我々はこれまでいろいろな水質環境と微小生物 を環境教育教材として検討してきた。その結果、"き れいな水"とは何かを考えるための素材が少ないこ とに気づいた。多くの人は「きれいな水」を単 にきたいない水や汚れた水に対する相対的な言葉と して概念的に捉え、具体的にはあまり考えようとし てこなかったように思われる。また、身の周りに汚 濁の少ない、飲料として用いることのできる自然水 を得る場所がきわめて少なくなってきている。そこ で、化学的に言う純度の高い水ではなく、人にとっ てそもそも自然の「きれいな水」がどのようなもの かを考える教材の必要性を感じた。現代の生活は、 上水道に依存している。この水も地球上の水循環の 中で雨や雪として地上に供給された水が、地表を、 あるいは地中を経てきた水である。そこで、水と生 物という観点から、いわゆる「きれいな水」につい て考えることが、地球環境の中での水と生命を理解 をするのに大切であると考え、本研究では水と微小 生物という観点から環境教育のための素材の検討を おこなった。

近年、身近な場所からきれいな自然水を入手する のが難しくなる一方で、ナチュラルミネラルウォー ターが広く市販されるようになった。それだけ安心 して飲める水が身近な自然から消えたということで もある。この状況は、つい 15 年も前の日本では予 想できなかった。この市販ミネラルウォータは、教 材微小生物の培養にたいへん便利である。生物学に おける学術研究では、蒸留水や脱イオン水を用意し て、それぞれの生物種に適した質と量の塩を溶かし て用いる。しかし、学校現場で調整するには費用と 手間がかかり、準備に困難を伴う。このような教育 現場からの問い合わせに対して、曾てはきれいな川 や池の水を使うことを薦めていた。しかし近年、特 に環境の汚染や開発によって身近にそのような場所 を得るのが難しくなってしまった。また、水道水は 残留塩素のために、そのままでは使えない。こうし た状況の中で、自然水が広く市販されるようになり、 コンビニエンス・ストアでいつでも買えるようにな ったことから、教材用の微小生物の培養にはこの自 然水を薦めている(見上、1993)。

しかし、この自然水をボルボックスの培養に使用 したところ、商品によってボルボックスの増殖に違 いがみら、ボルボックスが外液環境にたいへん敏感 であることも分かった(見上・黒川、1994;渡部、 1995)。そこで、本研究では、いわゆる「汚濁」の 起こる前の"きれいな水"についても、微生物によ っては適不適があり、環境教育のための素材として 使用できるのではないかるのではないかと考えた。 ボルボックスの増殖と自然水との関係について検討 を行い、人間の飲料として適した水でも溶けた物質 に違いがあり、微小生物にとっては適当でないもの もあることを示そうとした。なお、本論文では自然 水の中でのボルボックスの成長の結果を示したが、 これはあくまでもボルボックスの培養という限られ た目的のための検討結果であり、人の飲料として良 不良に関して言及しているものではない。

#### (1)使用した自然水

本培養実験には、市販の自然水(ナチュラルミネ ラルウォーター)として、商品名「六甲のおいしい 水」(採水地;兵庫県六甲)、「龍泉洞の水」(採水地; 岩手県)、「仙人秘水」(採水地;岩手県)、「SPA」(採 水地;ベルギーのスパ)、「Volvick」(採水地;フラ ンスのVolvic)、「Evian」(採水地; フランスのEvian)、 「南アルプス」(採水地;山梨県白州町)、「S. BERNARDO」(採水地;イタリアの St. Bernardo)、 「Vittel」(採水地;フランスの Vittel)、 「Laurentians」(採水地;カナダのLaurentians)、 「Valvert」(採水地;ベルギーの Andenne)、水道水 (採水地;仙台市)の計12種について調べた。多 くの商品表示において自然水をナチュラルミネラル ウォータとしていることから、本論文においても、 そのように呼ぶことにした。対照実験用としては、 脱イオン水(100ml)に赤玉土(40g)と炭酸カルシ ウムを少量加えてオートクレーブした後の上澄み液 を用いた(見上・阿部、1992)。

(2)水質分析の方法

ナチュラルミネラルウォータの水質分析には、ダ イオネックス・イオンクロマトグラフ DX-120、CS-12 陽イオンカラムおよびオートサップレッサ CSRS-2 を使用した。

(3)使用した生物種と培養法

本培養実験に用いたボルボックス Volvox sp. は、 宮城県内で採集されたもので、ボルボックスを材料 として維持するための培養は、脱イオン水(100m I) に赤玉土(40g)と炭酸カルシウムを少量加えてオ ートクレーブし、0.1%八イポネックスを加えたも ので行った(見上・阿部、1992)。実験にあたって は、この培養を軽く遠心し、個体密度を上げて使用 した。このボルボックスの液 1m I ずつを、ナチュ ラルミネラルウォーター 70m I の入った三角フラス コ(100m I)に加え、20±1°Cで、12時間明期 12 時間暗期のサイクルで培養を行った。明期には、30W 蛍光灯 2 本の下、約4,0001xの光が当てられた。

ボルボックスを植えて1日後、3日後、1週間後、 2週間後、および1月後に個体数を計測した。計測 にあたっては、ボルボックスが容器内で十分に分散 するよう、三角フラスコを静かに振って撹拌し、そ こから1m1をとり、デプレッションスライドグラ

2.材料と方法

ス(深さ約5mmのホールグラス)に1滴ずつ分注 した。実体顕微鏡下ですべての個体を数え、1m*I* あたりの総数を計測し、個体数計測にあたっては、 若い小さな個体も、娘群体を内に持つ大きな個体も それぞれ1個体として扱った。

#### 3.結果と考察

(1)市販ナチュラルミネラルウォータの組成比較 市販ナチュラルミネラルウォータの塩類等の組成 は、それぞれの商品ラベルに表記されている(表1)。 それらの多くは、中性あるいは弱アルカリ性で、Ca<sup>+2</sup>、 Mg<sup>2+</sup>、K<sup>+</sup>、Na<sup>+</sup> などの陽イオンの濃度は、高いもの から低いものまでさまざまである。実際の組成がこ れらの表示の通りであるかどうかを確認するため、 イオンクロマトグラフィーにより水質の分析を行っ た。分析は、Ca<sup>2+</sup>、Mg<sup>2+</sup>、K<sup>+</sup>、Na<sup>+</sup> の他に、NH<sup>4+</sup>、Li<sup>2+</sup>に ついても行い、その結果、Ca<sup>2+</sup>、Mg<sup>2+</sup>、K<sup>+</sup>、Na<sup>+</sup>につ いてはそれぞれ商品表示に近いものが得られた(表 1)。これらナチュラルミネラルウォーターの中で、 Ca<sup>2+</sup>濃

度の高いものとしては、Vittel、Evian、Andenne と いずれもフランス、ベルギー地域の水で、国産の2 倍あるいはそれ以上の濃度であった。Mg<sup>2+</sup>濃度につ いては、Evian、Laurentians、Vittel と、これも 外国産のものが高い値を示したが、イタリア、ベル ギー、フランス産のものは低い値を示したことを考 えると、Mg<sup>2+</sup>はフランス、ベルギー地域だけが高い とはいえず、より限定された地域の地質と大きな関 わりがあると考えられる。K<sup>+</sup>については、Volvick が高く、測定値では、Vittel や白州町もが高い値 を示した。Na<sup>+</sup>にいては、六甲(Rokko)が非常に高く、 つづいて、Volvick、仙台市水道水、Vittel とつづ く。ベルギーの Spa は、これらのイオンの種類につ いては、いずれも溶けている量が少ないのが特徴で ある。

微小生物の生存や成長との関係を調べるためには、 これら以外の陽イオンや陰イオンの他、微量元素に ついても調べなければ十分な論議はできないのであ るが、今回の結果は、ラベル表示の数値の確認とい う意味を持たせたので、表のような種類に限って測 定した。ただ、NH<sub>4</sub>+については汚染を示す指標でも あるので測定を行った。NH<sub>4</sub>+はきれいな水には存在

原産地	ラベル表示							測定値(ppm)					
	рН	Ca	Mg	Κ	Na	その他	Ca	Mg	Κ	$NH_4$	Na	Li	
兵庫県	7.4	24.0	5.7	0.3	18.0		26.68	5.21	0.28	0.00	17.05	0.00	
Rokko													
岩手県 A	8.5-8.8	10	<1	0.4	2.6	蒸発残留物;27-40mg/l							
岩手県 B	弱アルカリ	35.2	2.2	0.3	2.3								
フランス Evian	7.2	78	24	1	5	重炭酸塩;375mg/I,塩化物;4.5, 硝酸塩;3.8,硫酸塩;10	81.72	25.93	0.85	0.00	6.03	0.02	
フランス	7.0	9.9	6.1	5.7	9.4		10.18	7.28	6.29	0.00	11.26	0.00	
Volvick ベルギー		3.5	1.3	05	3		4.03	1.43	0.32	0 00	3.14	0.01	
Spa		3.5	1.5	0.5	3	₩ <u></u> 反 14 ₩/小	4.03	1.43	0.32	0.00	3.14	0.01	
フランス	7.5	91.0	19.9		7.3	鉱泉水; 105.0	99.37	20.71	4.81	0.00	7.99	0.09	
Vittel													
カナダ	7.8	38	22	2	6		43.09	22.20	1.95	0.00	6.32	0.00	
Laurenti													
ans													
イタリア		45.5	0.76	0.16	0.61	CO <sub>2</sub> ;137.69, CI; 0.64, S; 2.98,	48.51	0.69	0.19	0.00	0.95	0.00	
S.						Si; 3.70, N; 1.75							
Bernardo													
ベルギー	7.7	67.6	2.0	0.7	1.9		72.45	1.83	0.39	0.10	2.53	0.00	
Andenne													
山梨県白	7.0	10	1.5	2.6	4.7		9.64	1.52	4.47	0.06	3.79	0.00	
州町													
仙台市							8.36	2.03	0.69	0.00	8.03	0.00	
(水道水)													

表1 市販ナチュラルミネラルウォータの成分

しないはずであるが、今回の我々の測定では、一部 の自然水にわずかながら検出されたことが気になる。 (2)ナチュラルミネラルウォータとボルボックス の増殖

先行研究である「水中微小生物の簡易培養法の検 討」を行った際には、国内産3種と外国産3種、計 6種のミネラルウォータを用い、ボルボックスの増 殖に適しているかどうかの検討を行っている(見 上・黒川、1994)。本研究では、新たに国内産1種 と外国産3種、計4種のナチュラルミネラルウォー タについて調べ、従来の結果と合わせて水質との関 係を調べることとした。

ボルボックスは水田の水の中などで見つけること ができ、水に溶けた塩類と光エネルギーを使って成 長する植物性の微小生物である。自然の水の中には、 すでにボルボックスの成長に必要な養分は溶けてい るはずである。とすれば自然水の中に入れ、光を照 射するだけで成長するのではないかと考えられる。 そこで、市販ナチュラルミネラルウォーターについ て調べてみた。対照実験用としては、すでに知られ ているボルボックスの培養に良好な液(脱イオン水 100ml に赤玉土 40g と炭酸カルシウムを少量加えて オートクレーブした後の上澄み液)を用いた。この 上澄み液を 70ml、2個の三角フラスコ(100ml)に 入れ、ボルボックスの培養 1ml を加え、個対数の変 化を調べた。この赤玉土抽出液では、個体数は3日 間でほぼ倍化し、1週間増加の傾向を示した。2週 間後もやや増加かまたは同じであったが、4週間後 に減少した。六甲、岩手 A、岩手 B、Volvick、Spa は、土抽出液とほぼ同じ傾向を示した。すなわち、 1週間後には倍化し、その後1~2週間もわずかに 増加したが、4週間後には減少傾向に転じた。しか し、調べた6種類の市販水の中で、Evian だけはほ とんど増加がみられなかった。したがって、これら 6種の中で、Evian を除く他のナチュラルミネラル ウォーターが、少なくとも2週間はボルボックス培 養維持に用いることができるといえる。これらと同 様の結果はすでに報告されている(見上・黒川、1994)。

ではなぜ Evian だけが Volvox の培養に適してい ないのであろうか。そこで、Evian, Spa, Volvic 以外のヨーロッパ産の自然水についても調べてみる ことにした(図1)。St. Bernardo は対照実験(赤 玉土抽出液)とほぼ同じ増殖が見られたが、Vittel やLaurentians では、Evian の結果と同じように、 顕著な増殖は認められずに個体数の減少が起こった。





(3)市販水にハイポネックスを加えた場合

ミカヅキモやクンショウモを六甲や Volvic に入 れた場合、ミネラルウォータだけよりもハイポネッ クスを入れた場合の方が個体数の増加が顕著であっ た(見上・湯元、1995)。そこで、ボルボックスに ついても、栄養分の追加により、増殖が促進される かどうかの検討を行った(図2)。(2)で良好と考 えられた Volvic と Rokko、あまり良好と言えなか った Vittel と Evian にハイポネックス(0.05%) を加えたものを用いた。対照実験である赤玉土抽出 液に同濃度のハイポネックスを加えた場合には、ボ ルボックスの順調な増殖が見られた。しかし、Vittel と Evian だけでなく、Volvic と Rokko の場合にも、 間もなく減少傾向を示し、対照実験とは大きな違い が見られた。このことは、ボルボックスがミカヅキ モやクンショウモとは異なり、ハイポネックスを加 えても増殖が促進されるわけではなく、逆に抑制さ れるということを示している。対照実験液で良好な 増殖が見られたことは、赤玉土には、ハイポネック スだけを加えた場合の増殖抑制を打ち消す効果があ ると考えられる。

もっとも Evian を用いたときは、ミカヅキモやクン ショウモでも、ハイポネックスを加えても加えなく ても増殖しない。Evian には、ボルボックスに限ら ず、増殖を抑える要因のあることが示唆される。 (4)ボルボックスの生存・成長とナチュラルミネ ラルウォータの組成



図 2 市販水にハイポネックスを 加えたときの個体数変化

では、ナチュラルミネラルウォータの中にVolvox の培養に適しているものと適さないものがあること の原因は何であろうか。この問題を調べるために、 ボルボックスの増殖に不適であった Vittel、 Laurentians、Evian の3種と、良好な結果の得ら れた Volvick、Spa、Rokko、Bernard の4種のミネラ ルウォータについて、その成分の組成を比較した(図 3)。ボルボックスの成長が不良である Evian、 Laurentians、Vittel (図3 - A~C)は、Mg<sup>2+</sup>とCa<sup>2+</sup> の濃度が高く、良好である Volvick、Spa、Rokko、 Bernard (図3 - D~G)はMg<sup>2+</sup>とCa<sup>2+</sup>の濃度が低い。



図3 ボルボックスの生存・成長とナチュラルミネラルウォータの組成

(5)ナチュラルミネラルウォータに Ca<sup>2+</sup>と Mg<sup>+</sup>を 入れた場合の個体数変化

上記の結果から、Mg<sup>+</sup>、Ca<sup>2+</sup>の濃度が高い液は、ボ ルボックスには適さないと考えられることから Rokko に MgCl<sub>2</sub>と CaCl<sub>2</sub>を加えて培養液とした(図 4)。ミネラルウォータ(Rokko)に何も加えない場 合(図4-Cont)に対して、MgCl<sub>2</sub>を5mg/l(図4, 5-Mg)加えても影響は認められなかったが、それ以 外の場合は増殖の低下が認められた。これらの結果 が図2で得られた結果を十分説明できるとは言い難 いが、Mg<sup>2+</sup>、Ca<sup>2+</sup>濃度が高い液は増殖を抑制すると いう考え方を支持する。表1の水に含まれる塩類等 の組成から考えると、Ca<sup>2+</sup>、Mg<sup>2+</sup>および重炭酸塩が 多い。また、今回調べなかった陰イオン物質や微量 物質による可能性も残されているが、それを明確に はできなかった。

今回得たボルボックス増殖の実験だけで Vittel、 Laurentians、Evian が Volvox の培養に適さないこ との唯一の理由が、高い濃度の Mg<sup>2+</sup>、Ca<sup>2</sup> であると は結論できない。今回の実験では、一部の陽イオン だけについて調べただけであり、陰イオンや微量で 有効な物質の有無が影響しているのかも知れない。 いずれにしても、人が飲料としてして日常用いてい る水であっても、ボルボックスのような微小生物は、 敏感にその化学的組成に影響を受けていることがわ かる。



#### (6)水道水はどうか

では、我々が日頃、飲料として用いている水道水 の組成は、どのようなものだろうか。殺菌のため塩 素が加えられているが、それ以外のイオン組成はど うなのであろうか。一部の陽イオンについて調べた ところ、仙台市の水道水は、Spa に似ており、Evian とは異なる結果を示した(図5)。したがって、Mg<sup>+</sup> や Ca<sup>2+</sup>で見るかぎり仙台地域の水も日本産ミネッル ウォータに似た組成であった。

(7) 土の役割

過去の培養実験から、脱イオン水に土を入れた培 養液で、最適なハイポネックス濃度は 0.1% であ った(見上・阿部、1992)。しかし、土を入れない場 合は増殖せず、2週間で完全に消失した。この土の効 果は、鹿沼土や赤玉土、黒土にみられ、人口のビーナ スライトや軽石には見られなかった。この土の働き



図5 Ca<sup>2+</sup>とMg<sup>+</sup>の影響 ミネラルウォータ(Rokkou)に何も加えない 場合(Cont) CaCl<sub>2</sub>を5mg/1(5-Ca)、 15mg/I(15-Ca) MgCl<sub>2</sub>を5mg/I(5-Mg)、 15mg/I(15-Mg)加えた場合についてボル ボックスの増殖を調べた。

として、緩衝作用や必須微量元素の補給などが考え られる。ナチュラルミネラルウォターには、二つの 作用はわずかながらあると考えられるが、長期にわ たって多くの細胞を維持するには十分ではないと思 われる。ナチュラルミネラルウォータだけでも増殖 がみられることは、渡辺(1997)によっても報告さ れている。土を入れておく場合には、土から物質が 長期間補給され、緩衝作用も長期間効果的であるこ とが考えられる。今回のナチュラルミネラルウォタ ーによる培養ではボルボックスは約2週間増殖し、 その後減少したことはすでに述べたとおりである。 この時の個体密度は、約300個体/ml であった。ハ イポネックスと入れたままの土を用いたこれまでの 培養実験では、約8週間培養を持続でき、最高密度 は1,100個体/mlを越えることもあった(見上・阿部、 1992)。今回、土を含まず、土の抽出液を用いた実験で は、約2週間で最高密度は 80 個体/ml に達し、そ の後減少傾向を示した。Volvox の継続培養時間を 延ばすためならば、ナチュラルミネラルウォータ中 の栄養塩類の量を考慮すると、培養開始時に植える 個体数を少なくすることが有効かもしれない。

(8)純粋な水と自然水

水中の微小生物の中には、ゾウリムシのように水 質環境変化に強い生物と、アメーバやボルボックス などのように水質には敏感なものもいる。アメーバ を新しいガラス容器に入れると溶液中に溶出した K+によって絶えてしまったという話もきく。自然の 水は、蒸気となって登り、雲になり、空気中の物質 を溶かして雨となって降ってくる。これらの水は地 中に染み込み、地中を流れ、地中の物質を溶かして 川となり、やがて海に注ぐ。生命は純水にいろいろ な物質が溶けた水に依存して生活している。純水の 中に生物は長くは生きていられない。ボルボックス にしても純水に移すと数日で死んで無くなる。例え 環境変化に強いゾウリムシであっても純水の中には 長くは生きられない。純水はきれいな水と呼べるが、 生物によっては非常に過酷な環境水である。学校に おける水環境素材としては、ここで述べたナチュラ ルミネラルウォータ、活性炭などを用いたろ過装置 を通した水、水道水、煮沸水道水など、いろいろな "きれいな水"がある。これらについて、アメーバ やボルボックスなどの生存や増殖を調べるなど、環 境教育教材として発展させることもできよう。

学校の実験設備では、イオン組成を分析すること は難しい。そこで、自然水の組成等、化学的な性質 がどのようになっているのかを知るにはラベルに表 示されたもので指導するしかない。表示は法にした がっているので、もちろん信頼に値するわけである が、表示されたものをすべて鵜呑みにしないよう、 これらの表示が常に正しいかどうかに留意すること は消費者教育の視点からも、環境教育の視点からも 大切である。

自然水については、軟水と硬水ということで学ぶ。 地域のきれいな水は、大地を流れる過程で、さまざ まな成分を溶かし込み、地域の地質環境を反映して いる。そして湧水や地下を流れる水は、化学的につ くった純水とも、また雨水とも異なることも理解で きよう。さらに、以上述べた素材を通して、人の飲 料用として適した水であっても、生物にとっては適、 不適があることを学であろう。ボルボックスが水質 環境に敏感で、水質環境を知る上で有用な教材生物 である一方、ミカヅキモやクンショウモ、ミドリム シなど、ボルボックスに比べれば水質に敏感でない 生き物もおり、生物種は多様であること、なども学 ぶことができる。

#### 謝 辞

本研究をまとめるにあたり、地質についての多く のご助言を戴いた宮城教育大学環境教育実践研究セ ンター長青木守弘氏に感謝する。また、実験を補助 をお願いした山田貴之氏にも感謝したい。本研究は、 平成9~10年度文部省科学研究費補助金課題番号 09558005の補助を得ている。

#### 引用文献

猪狩 嗣元 1993 ゾウリムシの簡単な新しい培養 法生物教育 32, 267-270.

見上 一幸 1993 学校における生物および環境教 育素材としての原生生物の確保 宮城教育大学理科 教育研究施設年報 29, 53-57.

見上 一幸・阿部 倫子 1992 生命科学教育教材 としての「水田の微小生物」()ボルボックスの 簡単な培養法の検討 宮城教育大学理科教育研究施 設年報 28, 15-23. 見上 一幸・黒川 浩也 1994 水中微小生物の簡
易培養法の検討 - ボルボックス培養への市販水の利
用 - 宮城教育大学理科教育研究施設年報 30:49-54.
見上 一幸・小泉 貞明 1977 ゾウリムシの研究
- その基礎と応用 - 採集と飼育(教材生物ニュース)39(7)、331 - 346.

見上 一幸・湯元真里子 1995 クンショウモの簡
 易培養と自然環境教育教材としての利用 - 水環境
 を知るための環境教育素材() - 宮城教育大学
 理科教育研究施設年報,31: 31-39.

渡部 正 1995 ミネラルウォーターによるボル ボックスの培養 全理セ 山形大会

渡部 正 1997 家庭でもできるボルボックス(Volvox globator)の培養法 生物教育37,47.