

この中で西田が持つものと交換する。因縁の説明
は、これまでの各回讀んでおられる方の御用意
のものと重複するので、改めて説明を省略す
ることにする。

降水による湖沼水質への影響

—山梨県内の湖水のpHとアルカリ度—
（著者）小林規矩夫 内田裕之* 堤充紀
（監修）河口湖・西湖・精進湖・本栖湖・雨畠湖・荒川ダム貯水池
（翻訳）吉田保健所

— pH and Alkalinity of the Lake Water in Yamanashi Prefecture —
（著者）Kikuo KOBAYASHI, Hiroyuki UCHIDA and Mitsutoshi TSUTSUMI
（監修）河口湖・西湖・精進湖・本栖湖・雨畠湖・荒川ダム貯水池
（翻訳）吉田保健所

近年、北米、北欧において酸性雨により湖沼水が酸性化して生態系に影響を及ぼし大きな社会問題になっている。

一方、日本においても、北米、北欧とほぼ同程度の酸性の雨が観察されている¹⁾が、現在のところ湖沼等の陸水に顕著な影響は現れていない^{2, 3)}。

しかし今後、現在と同程度の酸性雨が降下し続けた場合、陸水に悪影響を及ぼすことが危惧されている。

そこで、山梨県内の湖沼の水質について、降水の影響を知る目的で、既存の水質測定結果を用いてpHの経年変化を検討するとともに、湖沼とその流入河川について酸性雨に対する緩衝能の指標となるアルカリ度を中心調査したので報告する。

調査方法

1. 調査地点

調査対象湖沼を図1に示した。また調査対象湖沼の概要を表1に示す。

表1 各湖沼の概要^{12,13)}

調査地点	成因	標高(m)	湖容積(km ³)	流域面積(km ²)	環境基準	流域の代表的な地質
広瀬湖	人工湖	1,060	0.011	76.6	A	花崗閃緑岩
雨畠湖	人工湖	550	0.006	99.7	—	粘板岩 輝緑凝灰岩
山中湖	堰止湖	982	0.065	65.5	A	火山灰土 玄武岩
河口湖	堰止湖	832	0.056	126.4	A	玄武岩 石英安山岩
西湖	堰止湖	902	0.084	33.0	A	玄武岩 石英安山岩
精進湖	堰止湖	901	0.0035	25.8	A	玄武岩 泥岩 頁岩
本栖湖	堰止湖	900	0.33	34.5	A	玄武岩 泥岩 頁岩
荒川ダム湖	人工湖	801	0.01	72.4	AA	石英安山岩 黒雲母花崗岩

*現、吉田保健所

(表2) 調査地図



図1 調査地点図

定値を年間の最大値、中央値、最小値として図2に示した。

いずれの湖水もpHの中央値は7以上であり、特に富士五湖は本栖湖を除き年間の変動幅は大きいが、中央値は同様なパターンを示しながら徐々にアルカリ性側になる傾向がみられた。これらの湖水のCOD値が平均2~3 mg/lである⁴⁾ことからプランクトン等の生物活動によるものと考えられる。

一方、広瀬湖、本栖湖は他の湖沼と異なり年間の変動幅が小さく、中央値もやや低い値であった。このうち広

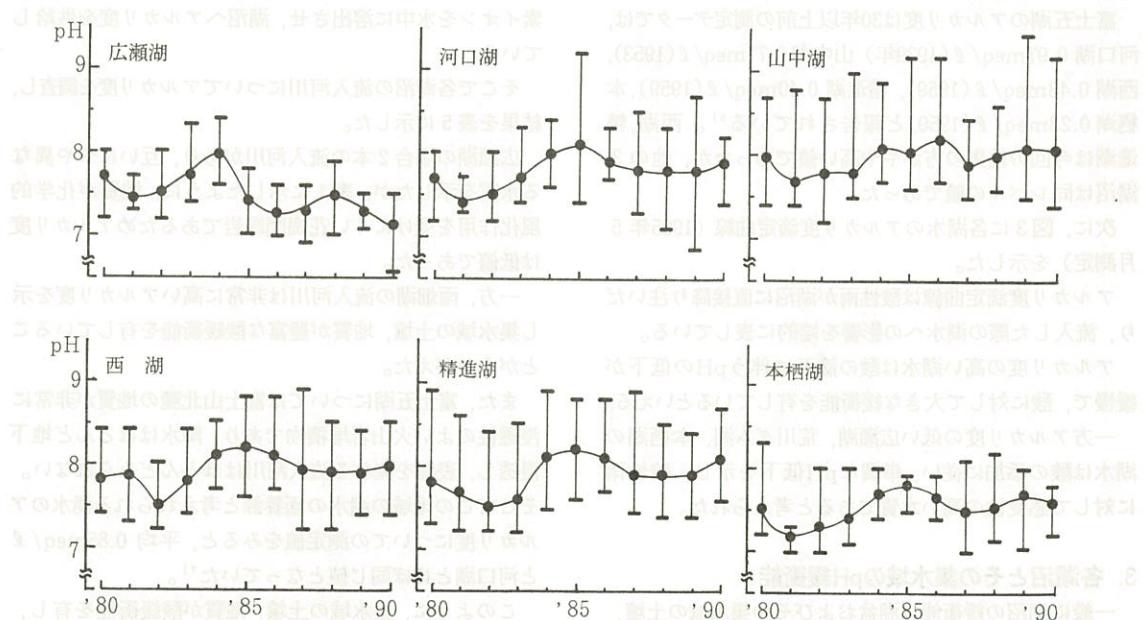


図2 各湖沼のpHの経年変化（最大値、中央値、最小値）

表2 測定項目と分析法

pH	酸濃度	酸濃度	ガラス電極法
導電率			導電率計
アルカリ度			滴定法
SO ₄ , NO ₃ , Cl			イオンクロマト法
Na, K, Ca, Mg			原子吸光法

瀬湖は1985年以降の最低値が7以下を示すとともに、中央値も経年的に低下傾向が認められ、さらに継続して調査する必要がある。また荒川ダム湖は1986年から水質調査が行われ7.0~8.6、平均7.6となっていた。

2. 各湖沼の水質測定結果

今回調査した湖沼の水質測定結果を表3に示した。1985年と1991年にそれぞれ2回の調査を行ったがいずれの測定結果もほぼ同様な結果であったため1991年の11、12月の結果だけを示した。

pHは1.の経年変化で示した値と同様であった。雨畠湖は平均値で7.8であった。

ECは平均値でみると、雨畠湖、河口湖は100 μS/cm以上と高く、山中湖、西湖、精進湖、荒川ダム湖は50~100 μS/cmであり、一方本栖湖、広瀬湖は50 μS/cm以下と低い値を示し、溶存イオンが少ないソフトウォーター湖であった。

アルカリ度の測定結果を表4に示した。各湖沼とも変動の少ないほぼ一定の値を示し、この6年間では明かな変化は認められなかった。各湖沼のアルカリ度はECと

表3 各湖沼の水質 (1991年11,12月)

調査地点	広瀬湖	雨畠湖	山中湖	河口湖	西湖	精進湖	本栖湖	荒川ダム湖
pH	6.5	7.5	8.2	7.4	7.6	6.9	6.9	6.5
導電率(μS/cm)	40.9	182	92.9	124	75.6	82.7	45.6	42.9
アルカリ度(meq/l)	0.19	0.92	0.68	0.75	0.55	0.53	0.28	0.25
SO ₄ (mg/l)	6.4	47.0	3.0	11.3	4.5	5.5	4.3	7.4
NO ₃ "	0.6	0.5	0.1	1.3	0.6	0.6	0.3	1.0
Cl "	0.2	0.1	0.4	0.7	0.3	0.4	0.2	0.5
Na "	1.75	2.75	2.83	3.83	2.76	2.67	1.62	2.29
K "	0.72	1.91	0.99	0.63	0.35	0.62	0.27	0.78
Ca "	3.98	27.8	7.87	11.2	7.50	7.69	4.72	3.52
Mg "	0.54	2.79	3.33	3.77	2.00	1.96	0.82	0.93

表4 各湖沼のアルカリ度

調査年月	単位(meq/l)			
	1985.5	1985.11	1991.7,8	1991.11,12
広瀬湖	0.17	0.20	0.20	0.19
雨畠湖	1.05	1.02	1.05	0.92
山中湖	0.75	0.74	0.75	0.68
河口湖	0.94	0.84	0.94	0.75
西湖	0.69	0.65	0.69	0.55
精進湖	0.53	0.61	0.53	0.53
本栖湖	0.32	0.31	0.32	0.28
荒川ダム湖	-	-	0.34	0.25

似た傾向にあり、平均値で雨畠湖、河口湖が0.85meq/l以上が高い値であり、一方、荒川ダム湖、本栖湖が0.30meq/l、広瀬湖が0.19meq/lと低い値であった。

富士五湖のアルカリ度は30年以上前の測定データでは、河口湖0.97meq/l(1939年) 山中湖0.77meq/l(1953), 西湖0.43meq/l(1959), 精進湖0.40meq/l(1959), 本栖湖0.23meq/l(1959)と報告されている⁵⁾。西湖、精進湖は今回の結果の方がやや高い値であったが、他の3湖沼は同レベルの値であった。

次に、図3に各湖水のアルカリ度滴定曲線(1985年5月測定)を示した。

アルカリ度滴定曲線は酸性雨が湖沼に直接降り注いだり、流入した際の湖水への影響を端的に表している。

アルカリ度の高い湖水は酸の滴下に伴うpHの低下が緩慢で、酸に対して大きな緩衝能を有しているといえる。

一方アルカリ度の低い広瀬湖、荒川ダム湖、本栖湖の湖水は酸の添加に従い、単調なpH低下を示し、酸性雨に対して感受性の高い水質であると考えられた。

3. 各湖沼とその集水域のpH緩衝能

一般に湖沼の緩衝能は湖盆およびその集水域の土壤、地質により決まるといわれる⁶⁾。降水が地中に浸透し、

表5 各湖沼の流入河川、湧水のアルカリ度

調査年月	単位(meq/l)			
	1985.5	1985.11	1991.7,8	1991.11,12
広瀬湖	1 0.13	0.13	0.14	0.17
	2 0.27	0.26	0.32	0.36
雨畠湖	1 2.56	2.54	2.48	2.12
	2 1.60	-	1.60	1.44
荒川ダム湖	1 -	-	0.40	0.25
	2 -	-	0.35	0.32
富士山北麓湧水			0.85	

土壤中の二酸化炭素とともに炭酸塩に作用して $\text{CaCO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}^{2+} + \text{HCO}_3^-$ のように Ca^{2+} , Mg^{2+} 等の陽イオンと、アルカリ度と密接な関係のある炭酸水素イオンを水中に溶出させ、湖沼へアルカリ度を供給している。

そこで各湖沼の流入河川についてアルカリ度を調査し、結果を表5に示した。

広瀬湖の場合2本の流入河川があり、互いにやや異なる水質を示したが、表1に示したように、地質が化学的風化作用を受けにくい花崗閃緑岩であるためアルカリ度は低値であった。

一方、雨畠湖の流入河川は非常に高いアルカリ度を示し集水域の土壤、地質が豊富な酸緩衝能を有していることがうかがえた。

また、富士五湖については富士山北麓の地質が非常に浸透性のよい火山岩堆積物であり、降水はほとんど地下浸透し、表層を流れる流入河川はほとんどみられない。そこでこの地域の湖水の涵養源と考えられる湧水のアルカリ度についての測定値をみると、平均0.85meq/lと河口湖とほぼ同じ値となっていた⁷⁾。

このように、集水域の土壤、地質が酸緩衝能を有し、アルカリ度を湖沼に供給していること、さらに H^+ イ

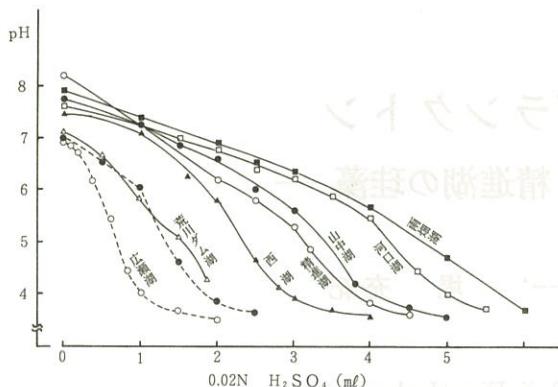


図3 各湖水のアルカリ度滴定曲線（1991年7,8月・試料100ml）

オン交換による底泥からの Ca^{2+} 等の放出、 SO_4^{2-} の還元等でアルカリ度の湖内生産も行われるとの報告⁹⁾もあることから、降水により県内の各湖水が酸性化する可能性は少ないと考えられる。

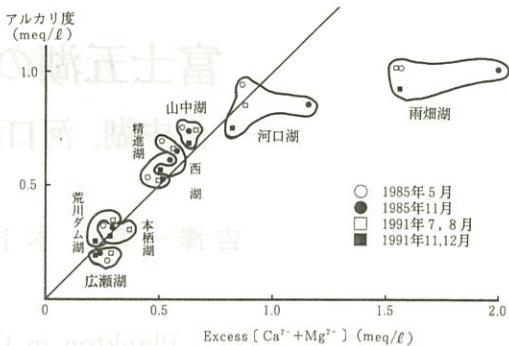
4. 酸性化モデルへの当てはめ

図内⁹⁾らは流入水が土壤と陽イオン交換を行っている湖沼では酸性雨の影響は湖沼水のpHの低下としてよりも交換陽イオンの濃度上昇として現れる可能性があると報告している。

すなわち酸性雨により集水域から塩基の供給が促進されて湖水中の Ca^{2+} 、 Mg^{2+} 濃度が増加するので、湖水のアルカリ度とExcess [$\text{Ca}^{2+} + \text{Mg}^{2+}$]（風送塩由来の成分量を海水の組成から算出し、それを差し引いた値）との比は湖沼の酸性化のよい指標になりうるといわれ¹⁰⁾、カナダ東南部地域の酸性雨を受ける湖沼ではこの比は0.2以下になっていると報告されている¹¹⁾。

そこで今回の測定結果についてアルカリ度とExcess [$\text{Ca}^{2+} + \text{Mg}^{2+}$] の関係を図4に示した。雨畠湖は他の湖沼と異なる位置にプロットされたが各湖水ともこの比が約1と当量であった。このことからも県内の湖沼は現在のところ降水の影響によって酸性化の兆候が表れているとは考えられなかった。

ま と め

図4 Excess [$\text{Ca}^{2+} + \text{Mg}^{2+}$] とアルカリ度の関係

アルカリ度滴定曲線からも酸性雨に対し感受性の高い水質であると考えられた。しかし、他の湖沼は0.50 meq/l以上の高値を示していた。

3. 湖沼への流入河川のアルカリ度は湖水のアルカリ度と同様な値を示し、湖沼の集水域の土壤、地質条件を反映していた。

4. 今回の調査結果のアルカリ度とExcess [$\text{Ca}^{2+} + \text{Mg}^{2+}$]との関係について検討したところ、この比が約1となり、各湖沼とも酸性化の兆候が表れているとは考えられなかった。

文 献

- H. Hara et al.: Bull. Chem. Soc. Jpn., 63, 2691~2697 (1990)
- 細見正明、須藤隆一：用水と廃水, 25, 863~872 (1983)
- 市木繁和：研究ジャーナル, 11(9) 9~38 (1988)
- 山梨県：山梨県公共用水域水質測定結果（昭和55年度～平成元年度）
- 里見至弘：淡水区水産研究所研究報告, 12(1), 51~63 (1962)
- 坂本充：水質汚濁研究, 14, 599~606 (1991)
- 小林規矩夫ら：山梨衛公研年報, 34, 56~61 (1990)
- Schindler, D. W.: Science, 232, 844~847 (1986)
- 図内礼子ら：公害と対策, 23, 1373~1378 (1987)
- Kramer, J. R. and Tessier, A.: Environ. Sci. Techno., 16, 606~615 (1982)
- Schindler, D. W.: Science, 239, 149~157 (1988)
- 山梨県：山梨県地質誌 (1970)
- 山梨県：湖沼の諸元に関する調査 (1982)