島根大学地球資源環境学研究報告 **19**,47~55 ページ (2000 年 12 月) Geoscience Rept. Shimane Univ., **19**, p.47~55 (2000)

島根県湖陵町蛇池の環境地質

石賀 裕明*・三原 章人**・三瓶 良和*

Environmental geology of Lake Jaike, Koryo-cho, Shimane Prefecture, Japan

Hiroaki Ishiga*, Akihito Mihara** and Yoshikazu Sampei*

Abstract

Geochemical analyses of bottom sediments and cored samples have been carried out to evaluate environmental changes of the non-marine Lake Jaike of San'in district. Soils of surrounding areas and sediments of the Lake Jinzai of brachish environment are also examined for comparative study. Cored samples with 70 cm length showed gradually increasing concentrations of arsenic (from 12 to 31 ppm), lead (from 24 to 31 ppm), zinc (from 95 to 144 ppm), phosphorous (P_2O_5 from 0.09 to 0.28 wt%) and total iron (from 8.20 to 11.15 wt%) but with relatively consistent values in chromium (75–83 ppm) and thorium (11–12 ppm) suggesting that the variations were caused by environmental change related to the land modification. Abrupt projection of total sulfur (TS) contents in this profile is suggestive of an excess supply of common fertilizer such as sulfate ammonium, of which the event was coincident to an extinction of fishes in 1988. In contrast to the decline of TS, phosphorus increased steadily indicating switching of aglochemicals.

はじめに

山陰地域には中海・宍道湖、神西湖をはじめとするいくつ かの汽水湖がある.これらは海跡湖であり縄文時代は入り江 であったが、弥生の海退および斐川デルタ、弓ヶ浜の発達に よって日本海とは閉ざされた(徳岡ほか, 1990).いっぽう これらの湖とは別に、神西湖南方には標高25m程度の所に 小規模ながら蛇池、蓮池、只池などがあり、現在は淡水をた たえている(第1図).近年人間活動によって、湖沼や河川 の環境が変改されてきており、これら汽水湖の環境は大きく 変貌してきた、蛇池も例外ではなく周辺地域の開発に伴い 1988年4月に多量の水生生物が死滅する事件が発生した.し かし、蛇池の地形、地質は改変されていない. そのため底質 (堆積物)は連続した環境変遷の記録が残されていると考え られる. そこで蛇池の現在の環境と柱状試料の地球化学的検 討をもとに環境変遷を評価することは重要である. また, 隣 接する神西湖の表層堆積物や蛇池周辺の土壌などとの比較検 討を行うことはこの地域の基礎的な試料となるといえる.

蛇池の位置と概要

蛇池は島根県簸川郡湖陵町大字大池に位置する(第2図). 海岸にそって神西湖の南西方向に海抜約40mの砂州が発達 している.蛇池はこの砂州の南東部に位置する.その南方に

* 島根大学総合理工学部地球資源環境学科

Department of Gescience, Shimane University, 1060 Matue City, Japan, 690-8504

**株式会社大隆設計

Dairyuu Consultant Co. Ltd., 40-3 Izumo City, Japan, 693-0056

は第三紀層からなる約 50 m の山地が発達する. 蛇池に流入 する河川はなく,周辺の民家 (16 軒)からの生活廃水が流入 している.1640年 (寛永 17 年)森宗太らによって長さ 300 m, 幅 1.5 m の流水路 (長沢間府)が完成させられ,蛇池の水を



第1図 局根県湖陵町蛇池の位置図および試料採集位置を 示す図.



第2図 島根県湖陵町蛇池の等深線図.表層試料採集地点 (JA1~21),柱状試料採集地点(A, B),ボーリング位置 (BH)を示す.

活用して現在の多伎町, 久村の水田 (17 a) を開拓した. 現 在, この流水路は地下水路を使って蛇池の水を農業用水とし て排水している. 流入する河川が無く, 年間を通しても水位 の変化があまり見られないことから, 蛇池は砂州の中に発達 する淡水レンズから地下水の供給がなされていると考えられ る.

1998年4月11日に音響探査装置により地形の測量を行った. 蛇池の地形は,北側から急激に10mまで深くなり,そして中央部から南側に向け次第に浅くなる. 蛇池は南方に向かっても大きく2分し,さらに細かく枝分かれする複雑な地形をなす. いずれの収束している部分に向かっても水深は北から南に浅くなる.

また,同時に採泥器により湖底の表層堆積物のサンプリン グを行い,各地点の水深の実測を行った(第2図).

水 質

水質計(WTW 社製)によって,溶存酸素量(DO)・塩分 濃度(Sal)・水温(T℃)を第1回調査(1998年4月11日)JA 1~13,第2回調査(1998年7月20日)JA 14~21地点にお いて深度別に測定した.4月と7月における水質の変化が生 じているのかを比較するため調査地点の近接する JA4と JA 16 における DO・水温の分布を比較した(第3図).

DO(%)は4月には最も深いJA13地点において変化に富み,水底では2.2 mg/L(17%)であったが,各地点別の変化は15.4 mg/L~5.8 mg/L(150~50%)前後であまり顕著ではない.一方,7月ではいずれの地点でも水面付近のDOは12 mg/L前後であるが水深4~5m付近で急激に1.0 mg/L以下まで低下し,貧酸素状態が水底まで続く.4月の気候において蛇池はDOが水面付近で150%と過飽和状態にあり,湖底に向かって緩やかに減少していることから,湖水が水面付近から湖底まで循環していると考えられる.一方,7月においては,水深4~5m付近に顕著な躍層が見られることから,成層構造が発達して水面付近では湖水が循環しているが,水底付近においては停滞しているものと考えられる.

Sal (PSU, ‰) は4月にはどの地点においても検出されな かった.しかし,7月にはJA 16, JA 17, JA 20の水底付近 において 0.1 PSU が検出された.電気伝導度は4月には表層 付近のすべての地点において 13 mS/cm を示し,水底付近に おいて急激に上昇する値を示した.7月にはJA 17 で 39 mS/ cm, JA 20 で 41 mS/cm である.

水温は、4月には各地点において表層は18℃、水底では10 ℃前後である.温度躍層は見られずゆるやかに低下している. 第2回調査ではいずれの地点でも水面から水深およそ3m まで29~27℃と変化がみられないが、それから水底に向かっ て水温は10℃付近まで急激に低下する.従って水深3m付 近において温度躍層があるものと考えられる(第3図).

蛇池底質の元素組成

分析方法

JA 1~13 地点で表層採泥機により採集した表層 1 cm のサ



第3図 島根県湖陵町蛇池における 1998 年4月,7月の DO および水温を示すグラフ.7月には水深5m付近に躍層が 形成されている.



第4図 島根県湖陵町蛇池の底質および湖陵町の土壌試料 の主元素の比較.



第5図 島根県湖陵町蛇池における表層堆積物の A-CN-K 図.比較のため宍道湖の完新統試料を示す.源岩組成の 推定のため大森安山岩,大東花こう閃緑岩,花崗岩(阿 須那,雲城,布部,下久野の各花こう岩)を示す.これ らの試料は Ishiga et al. (2000) による.

ンプルは,60℃で1週間乾燥させた後,メノウ自動乳鉢で 磨砕した.この粉末試料を用い,島根大学汽水域研究センター のCHN-S 元素分析を行った.また,粉末試料をセラミック 製ルツボに入れ電気炉において(1050℃で1時間)強熱し LOI (Loss on ignition)を測定した.この試料について蛍光 X

第1表 島根県湖陵町蛇池の底質および周辺地域の土壌の 主元素組成.

Oxides (wt. %)													
sample	SiO2	TiO2	AI2O3	Fe2O3	MnO	MgO	CaO	Na2O	K2O	P2O5	Total	LOI	CIA
Jaike bottom sediments													
JA2	62.82	0.78	19.20	10.03	0.10	1.49	0.70	0.87	2.34	0.39	98.72	14.73	82
JA3	61.01	0.78	19.26	11.24	0.11	1.49	0.62	0.75	2.32	0.47	98.04	14.25	84
JA4	61.15	0.78	19.69	11.21	0.12	1.56	0.64	0.69	2.33	0.45	98.62	14.33	84
JA5	62.57	0.81	19.79	9.78	0.13	1.65	0.71	0.75	2.36	0.33	98.85	12.71	82
JA6	63.66	0.81	19.26	9.09	0.13	1.70	0.74	0.92	2.43	0.28	99.01	11.46	80
JA7	63.33	0.81	19.15	9.16	0.07	1.63	0.85	0.74	2.15	0.32	98.21	27.43	82
JA8	66.74	0.80	19.28	6.45	0.05	1.72	0.80	0.96	2.43	0.19	99.41	16.46	79
JA9	65.92	0.79	18.47	8.34	0.09	1.43	0.64	0.90	2.44	0.26	99.27	13.88	80
JA10	66.63	0.77	18.65	7.53	0.07	1.48	0.76	0.90	2.38	0.30	99.46	16.48	80
JA11	64.19	0.81	19.18	9.10	0.13	1.55	0.67	0.82	2.39	0.28	99.12	11.85	81
JA12	64.26	0.79	17.93	10.05	0.09	1.37	0.60	0.93	2.37	0.34	98.72	13.18	80
JA13	61.89	0.76	18.81	10.99	0.10	1.45	0.73	0.86	2.26	0.52	98.38	15.65	83
Koryo s	soils												
K2b	78.68	0.65	11.65	4.12	0.06	0.48	0.97	1.38	2.06	0.07	100.11		66
K3b	71.45	0.61	13.30	8.39	0.02	0.75	0.24	1.17	2.82	0.03	98.76		71
K4a	81.24	0.60	11.53	2.57	0.05	0.61	0.72	1.06	2.41	0.14	100.93		69
K4b	73.67	0.75	16.99	3.38	0.01	1.27	0.22	1.06	2.78	0.03	100.16		77
K5a	83.61	0.95	7.46	3.36	0.10	0.42	0.89	1.24	1.93	0.03	100.00		57
K6a	77.87	0.84	12.05	2.96	0.03	0.78	0.86	1.81	2.67	0.03	99.90		62
K8b	78.86	0.72	12.74	3.14	0.07	0.44	0.72	1.15	2.17	0.15	100.17		71
K9b	76.79	0.87	12.74	5.29	0.05	0.55	0.35	1.08	2.36	0.03	100.10		72

線分析装置を用い,溶剤を用いたガラスビード法により主元 素組成を求めた(第1表). 微量元素はメノウ自動乳鉢で磨 砕した試料を粉末プレス法により定量した.

結果

蛇池底質の主元素組成は Fe₂O₃(6.45~11.24 wt%) および P₂O₅ (0.19~0.52 wt%) を除いて,比較的均一である (SiO₂= $61.01 \sim 66.74 \text{ wt}\%$, $TiO_2 = 0.76 \sim 0.81 \text{ wt}\%$, $Al_2O_3 = 17.93 \sim$ 19.79 wt%)といえる.比較検討のために採集した蛇池周辺 の湖陵町の土壌試料は SiO₂ に富み, Al₂O₃ (7.46~16.99 wt%) や Fe₂O₃ (2.57~8.39 wt%) は蛇池底質に比べ低い値を示す (第1表, 第4図). 両者を結ぶと SiO₂ と Al₂O₃ および Fe₂O₃ には負の相関があることが分かる. MgO, CaO, Na₂O, K₂O などもやや変化するがほぼ均一である.これらは底質が細粒 でよく混合した懸濁物として供給されたためであろう.従っ て,堆積物は化学的にもよく風化している可能性がある.そ こで、風化の程度を見積もるため、Nesbitt and Young (1982) により CIA=mol Al/ $(Al+Ca^*+Na+K)$ をもとめた. Ca*は 珪酸塩鉱物の値である. CIA=79~84 であり、後に述べる湖 陵町の土壌(57~77)や宍道湖堆積物(65~77)に比べ高い値 を示す. また, mol Al, Ca*+Na, Kを3成分とするダイヤ グラムでは斜長石―カリ長石組成線上に源岩組成が示され, 風化の進行にとも成って変化する組成があるトレンドをなす (Nesbitt and Young, 1989; Fedo et al., 1995). 蛇池の底質はダ イヤグラム上部にまとまってプロットされ(第5図),比較 のために示した宍道湖の堆積物のなすトレンド上 (Ishiga et al., 2000) に位置する. このトレンドの示す源岩組成は大東 花こう閃緑岩と阿須那花こう岩の中間に位置する.

全有機炭素(TOC)は砂質試料のJA1において0.25 wt% と最も低い値を示す(第2表には示していない).JA7では 11.6 wt%と他の地点が2.5~5.3 wt%であるのに比べ特に高い 値を示す(第2表,第6図).全窒素(TN)もJA7において 0.5 wt%と最も低く,その他の試料は0.04~0.18%の範囲に ある.全イオウ(TS)はJA1が最も低く(0.04 wt%),JA7 が最も高い(0.72 wt%).他の地点は0.3~0.5 wt%である.TS /TOC=0.06~0.14 である.TS/TOC 比は海成,非海成の堆積



第6図 島根県湖陵町蛇池における表層堆積物の TOC 濃度 分布.

環境を推定するのに有効であり,結果をそのまま当てはめる と 底質堆積物は一般の海成海成層(TS/TOC=0.36, Berner, 1984; Berner and Raiswell, 1984)よりも低い値を示す. TOC/TN =29.7~154.8 である. TOC/TN 比は表層堆積物中の有機物 の起源を推定するのに有効である. TOC/TN=6~9 はプラン クトン起源, TOC/TN>15 は陸上高等植物起源と推定される (三瓶ほか, 1992; Sampei et al., 1997). したがって蛇池の底 質の試料は陸上高等植物起源が優勢であると考えられる.

蛇池の底質の元素の分布については As, Fe₂O₃, P₂O₅ など 水深にほぼ比例して濃縮率が高くなる場合と (As の例を第 7 図に示す),この傾向があまり明瞭でない場合 (Pb, Cu, Zn など)がある. Fe₂O₃ と相関をもつのは As (r^2 =0.62), P₂O₅ (r^2 =0.80) であり, Pb, Cu, Zn, TS などは相関をもたない.

柱状試料の地球化学的特徴

試料採取方法

蛇池の地質構造を検討するためボーリングを行い試料を採 集した.ボーリングは PRC (パーカッションリバースサー キュレーション)工法である.これはバングラデシュで行わ れているかずさ掘りをもとに,現地での経験を参考とした. 高さ 2.5 m のやぐらを組み,その中央で VP 40 (内径 40 mm) のロッドをてこの原理により上下させる.掘削には泥水を



第7図 島根県湖陵町蛇池における表層堆積物のヒ素濃度 分布図.

ロッドの外側から注入することによりロッドと砂層との間に 泥の壁を作る. バングラデシュでは手のひらを逆止弁として いるが, ここではボール弁を設置して行った. 試料はロッド の上部から吸引されて排出される.14.9 m までは黄褐色の細 粒砂であり (JA'1~7), その下位には黒色粘土まじり砂層(厚 さ 18 cm, JA'8) がある. そして 15.8 m 以下は基盤の布志名 層 (JA'9) である.

分析結果

第2表に分析結果を示した. JA'1~5とこれより下位の試 料で元素の濃度は大きく変化する. 微量元素では As, Pb, Cu, V, Ni が, 主元素では Fe₂O₃ が JA'5 から上位で大きく増加 する. しかし, Cr, Th, CaO などは有意な変化を示さない. TS & As, Pb, Cu 等と同様に変化する. 従って JA'5 から上 位において急速な環境変化があったことが示唆される.

蛇池柱状コアの地球化学的にみた環境変遷

蛇池の2地点において採取したコアA(70 cm)・B(50 cm) において,それぞれ1 cm 毎に深度別の主元素・微量元素を 測定した(第3表).コアAについては最深部試料の元素組 成で各層準の元素の濃縮率を規格化して垂直変化を示した (第9図).コアAにおけるAsは深度68 cm の12 ppm から 深度35 cm までほとんど変化しないが,これより深度10 cm 第2表 蛇池の底質,ボーリング試料,周辺地域の土壌の 元素組成.

	ppm								wt%					
	As	Pb	Cu	Zn	V	Ni	Cr	Th	Fe2O3	CaO	P2O5	TS	TOC	TN
Jaike	bottom s	sedime	ents											
JA2	27	16	25	65	229		99	12	10.03	0.70	0.39	0.45	3.64	0.10
JAJ	38	10	10	69	238		103	14	11.24	0.62	0.47	0.46	3.48	0.10
.145	29	34	12	82	218		90	14	9.78	0.04	0.45	0.42	3.30	0.09
JA6	18	20	16	66	205		92	14	9.09	0.74	0.00	0.30	2.77	0.04
JA7	8	4	22	16	211		86	13	9.16	0.85	0.32	0.72	11.55	0.59
JA8	12	8	23	44	192		87	13	6.45	0.80	0.19	0.49	5.38	0.17
JA9	16	15	12	56	176		87	13	8.34	0.64	0.26	0.39	3.30	0.10
JA10	14	9	20	57	171		89	12	7.53	0.76	0.30	0.53	5.32	0.18
JA11	30	38	12	76	186		93	14	9.10	0.67	0.28	0.29	2.52	0.02
JA12	17	9	17	71	186		89	12	10.05	0.60	0.34	0.37	3.35	0.10
JAIS	32	10	21	40	193	07	90	13	10.99	0.73	0.52	0.53	4.29	0.15
JA14	33	29	21	127	196	2/	72	10	11.25	0.70	0.19	0.60		
JA17	19	24	16	99	130	18	67	9	7 38	0.09	0.29	0.15		
JA18	20	30	20	147	163	23	66	10	9.82	0.68	0.40	0.60		
JA19	13	28	17	97	106	25	57	9	4.85	0.67	0.18	0.46		
JA20	16	27	21	134	197	23	75	11	10.46	0.24	0.24	0.15		
JA21	19	46	27	197	190	31	71	10	9.99	0.74	0.25	0.77		
sedirr	nents etc	2.												
1013-2	2 9	21	14	61	138	14	111	8	5.10	0.79	0.33	0.10		
1013-3	3 12	20	11	78	90	21	62	7	7.49	0.67	0.22	0.55		
1013-5	24	45	25	158	132		22	5	7.06	0.78	0.08	0.53		
1013-0	15	6	0	220	121	56	90	2	4.58	0.83	0.49	0.12		
horing	n samnle		9	220	303	50	17	2	13.21	0.01	0.14	0.07		
JA'1	12	24	25	21	133	10	46	4	9.97	0.88	0.25	1.35		
JA'2	13	23	25	21	141	9	40	4	10.17	0.83	0.21	1.40		
JA'3	14	24	26	21	160	12	41	5	10.81	0.82	0.18	1.58		
JA'4	13	24	25	22	155	10	43	5	10.53	0.85	0.24	1.50		
JA'5	13	23	25	20	144	13	42	4	9.99	0.86	0.21	1.42		
JA'6	7	14	4	22	25	-	48	6	1.32	0.81	0.05	0.03		
JA'7	6	15	5	25	50	4	45	5	1.96	0.78	0.06	0.05		
JA'8	8	15	10	2/	49	2	41	5	2.59	0.69	0.09	0.04		
JA 9 Konio d	nile	19	10	52	130	3	52	9	0.29	0.49	0.04	0.05		
Kingo s	0115	22	20	120	220	2		0	0.75		0.06	0.14		
KIA	23	20	20	130	229	2	00	0	9.75	0.07	0.20	0.11		
KZD	13	10	0	25	140		30	40	4.12	0.97	0.07			
Kab	13	21	3	25	140		70	10	0.39	0.24	0.03			
K4a	11	23	-	33	129		72	6	2.57	0.72	0.14			
K4D	11	17	10	40	152		/8	12	3.38	0.22	0.03			
к5а		15	-	22	121		49		3.36	0.89	0.03			
Кба	10	18	-	34	101		89	9	2.96	0.86	0.03			
K8b	13	21	•	35	163		72	7	3.14	0.72	0.15			
K9b	6	13	-	31	159		63	9	5.29	0.35	0.03			
K10a	3	15	12	56	154	-		5	4.57		0.08	0.03		
K11a	2	8	36	95	482	-		3	13.48		0.09	0.05		
K12a	13	16	4	27	6	-		6	1.09		0.06	0.16		
K13a	10	15	5	28	29	-		3	1.62		0.07	0.04		
K14	12	22	9	42	60	2	41	4	2.98	1.20	0.17	0.15		
K15	5	19	38	96	129	-	40	4	5.84	2.01	0.22	0.09		
K16	11	28	24	120	125	3	30	7	6.55	1.17	0.22	0.10		
K17	14	28	56	212	184	8	47	8	10.69	1.09	0.46	0.20		
K18	8	19	11	40	29	5	49	4	2.11	1.20	0.12	0.07		
K19	8	16	9	45	38	5	44	5	1.95	0.87	0.15	0.04		
K21	15	20	20	79	170	8	57	7	7.62	0.97	0.22	0.09		
K22	7	21	19	60	86	13	66	8	3.84	0.91	0.24	0.08		
K23	4	19	23	70	47	6	46	9	3.23	1.38	0.19	0.09		
K24	10	18	13	65	60	2	43	5	3.75	1.28	0.14	0.09		
K25	9	19	12	65	93	13	68	12	4.82	0.56	0.07	0.38		
K26	32	18	14	72	156	4		8	7.26		0.05	0.04		

付近まで次第に増加する.この層序から表層まで急激に増加 (2.5倍) している. コアBにおいても深度5cmから表層に かけて急激に増加する. Pb, V, Cr はコアA・B において有 意な変化が見られない. コア A における Cu は基準値 19 ppm に対し,深度 50 cm と表層において約2倍に変化している. コアBでは25 cmから上位で濃縮率が増加するがコアAと の対応は見られない.

コアAにおける Zn は、最深部の基準値 95 ppm から深度 35 cm まで大きな変化は見られないが、そこから表層に向 かって増加している.表層においておよそ1.5倍の変化を示 す. コアBにおいてもこれとほぼ対応した変化を示す. コ アAにおいて, Ni は基準値 16 ppm からいくつかの変動をく りかえし、表層において 1.5 倍に増加する. コアBにおいて も基準値 18 ppm から変化に富む. そして表層において 1.5 倍となる. Crは、コアA・B において変化は見られない、コ アAにおける Fe₂O₃は,基準値 8.2 wt%から深度 35 cm まで あまり変化は見られず、そこから表層に向けて変化する. コ アBにおいては基準値8.42 wt%から表層に向けて増加する. 深度 5 cm において 10.87 wt%まで減少する. コア A におけ る P₂O₅は、基準値 0.09 wt%が最深部から深度 15 cm まで変 化が見られず,そこから深度7cmまで急激な増加が起こる. そしてそこから緩やかに増加し、表層で約3倍になる.コア Bでは、深度 35 cm からわずかな増加が起こり、深度 5 cm から表層にかけて急激に増加する.表層では基準値 0.08 wt %のおよそ 4.5 倍にもなる. コア A において TS は深度 30 cm から増加が起こり, 深度 15 cm において最大となる. この時, 基準値 0.1 wt%の 3.5 倍に達する. そして深度 10 cm では変 化量がおよそ2倍になり表層まで続く.As, Zn, Ni, Fe₂O₃, P₂O₅は、いずれも深度 30~40 cm の間で増加し始め、表層に おいて最大値を示す.また TS においてもこれらの元素とほ ぼ同様の深度から増加し始め,深度15 cm において最大値を 示すが、その上位では減少する特徴的な垂直変化を示す. TS の変化量の増減は蛇池における重要な環境の変化を示唆する。



第8図 島根県湖陵町蛇池の北岸におけるボーリング柱状図と元素組成の垂直変化を示す図. 深度11 m 付近で多くの元素の濃縮率が変化する.

第3表 蛇池の底質,ボーリング試料,周辺地域の土壌の 元素組成.

	ррт								W170			
	As	Pb	Cu	Zn	V	Ni	Cr	Th	Fe2O3	CaO	P2O5	TS
Lake Jin	zai b	ottom	sedim	ents								
.IN1	12	24	25	212	133	10	46	4	9 97	0.88	0.25	1.35
IND	13	23	25	208	1/1	a	40		10 17	0.83	0.21	1.00
1110	10	20	25	2.00	100	10	40	7	10.17	0.00	0.21	1.40
JINJ	14	24	20	212	160	12	41	5	10.81	0.82	0.18	1.58
JN4	13	24	25	219	155	10	43	5	10.53	0.85	0.24	1.50
JN5	13	23	25	202	144	13	42	4	9.99	0.86	0.21	1.42
JN6	13	24	25	215	151	11	41	5	10.76	0.84	0.28	1.23
JN7	13	24	27	225	162	12	41	4	11.11	0.82	0.29	1.31
JN8	13	26	26	225	177	10	42	5	11.40	0.82	0.25	1.47
INIO	14	22	26	222	164	12	42	4	11.25	0.82	0.32	1 36
INHO	14	20	20	000	170	10	40	-	11.20	0.02	0.02	1.00
JN10	14	24	26	228	173	10	41	5	11.58	0.83	0.32	1.42
JN11	14	25	26	219	179	11	45	6	11.87	0.79	0.36	1.41
JN12	16	23	24	198	176	11	44	5	11.29	0.87	0.31	1.25
Jaike co	ore san	nples										
A-1	31	31	41	144	187	26	83	11	11.15	0.70	0.28	0.17
A-3	29	31	22	140	190	23	79	11	11.07	0.69	0.27	0.19
A-5	25	31	22	141	179	26	80	11	10.87	0.69	0.26	0.20
A-7	28	30	22	144	182	24	79	11	11.02	0.69	0.25	0.18
A-9	27	31	26	140	185	27	80	11	10.94	0.69	0.20	0.21
A-11	22	31	21	140	182	26	82	11	10.51	0.68	0.15	0.18
A-13	23	30	20	139	200	25	81	11	10.21	0.66	0.12	0.25
A-15	21	29	22	132	170	25	78	11	9.71	0.64	0.11	0.35
A-17	22	28	21	128	198	26	79	12	10.04	0.63	0.11	0.30
A-19	19	28	26	132	168	28	81	11	9.77	0.62	0.10	0.20
A-23	19	27	20	122	179	22	79	12	9.77	0.61	0.10	0.15
A-27	17	24	21	112	171	21	80	12	9.18	0.59	0.09	0.13
A-31	16	23	20	103	150	19	79	12	8.56	0.58	0.08	0.10
A-33	17	23	20	100	181	19	79	12	8.37	0.57	0.08	0.09
A-35	16	21	18	94	139	18	80	12	7.93	0.57	0.08	0.10
A-37	18	23	20	106	195	19	80	12	8.93	0.57	0.08	0.09
A-39	17	22	23	105	175	21	81	12	8.64	0.57	0.08	0.11
A-43	18	22	20	105	183	18	81	12	9.06	0.57	0.08	0.12
A-49	16	22	40	109	196	26	79	12	9.16	0.57	0.08	0.13
A-55	16	22	21	102	182	19	80	12	9.27	0.57	0.08	0.10
A-61	14	23	18	99	163	17	78	12	8.46	0.58	0.09	0.10
A-65	14	23	20	97	159	19	78	12	8.43	0.59	0.09	0.10
A-67	12	24	19	95	157	16	75	11	8.20	0.59	0.09	0.10
D 1	33	20	23	149	172	27	79	10	11.05	0 60	0.36	0.30
D-1	33	30	23	140	171	21	70	10	11.95	0.09	0.30	0.39
D-3	35	30	2/	140	175	20	06	11	0.45	0.00	0.20	0.30
B-5	24	20	10	129	175	21	00	11	9.45	0.09	0.13	0.14
B-9	28	30	21	135	171	20	83	11	10.93	0.63	0.13	0.19
B-13	20	30	21	127	170	21	01		10.92	0.62	0.12	0.19
B-17	24	26	27	123	173	26	//	11	10.53	0.60	0.12	0.17
B-22	25	26	19	125	1//	23	80	10	10.65	0.59	0.12	0.20
B-25	22	26	23	118	169	21	11	11	10.11	0.58	0.10	0.16
B-29	21	24	20	114	172	21	83	12	9.72	0.57	0.09	0.10
B-33	20	24	18	107	1/0	19	/4	12	8.95	0.57	0.08	0.09
B-37	20	23	19	107	163	19	73	11	8.68	0.57	0.08	0.09
B-41	19	23	17	103	162	15	76	11	8.33	0.57	0.08	0.08
B-45	18	21	15	88	141	16	71	10	7.20	0.59	0.07	0.09
B-47	21	23	16	100	161	18	77	11	8.42	0.57	0.08	0.09

蛇池周辺の土壌の元素組成

蛇池と神西湖周辺の地域 (東西 5 km 南北 7 km) を一辺が 1000 m のブロック (計 26 ブロック) に分け試料の採取を行っ た (第 1 図). 蛇池周辺の 13 地点において 26 個の試料,神 西湖周辺の 12 地点,蛇池の南側,多岐町の 5 地点の土壌試 料を採取した.また,神西湖の底質を 12 地点において採取 した.

分析結果を第2,3表に示す.これをもとに蛇池から神戸 川にかけての地化学図を作成した(第10,11図).

As は只池東方の K-26 で最も高く (32 ppm), 20 ppm 以上 を示すのは華蔵温泉(1013-5, 24 ppm), 神西湖南部の K 1(23 ppm) である (第 10 図).10 ppm 以上である地点は 12 地点あ る. Pb は対象地域の多くの地点で 15~20 ppm である. 華蔵 温泉においては最大の 45 ppm を示す.いちじく温泉やその 周辺の田園地域においても 20 ppm 以上の値を示し温泉作用 による濃縮を示す.また, 第三系が存在する地点や神戸川流 域の平野および河口周辺の砂州においても高い値を示す.

Fe₂O₃は神西湖北側の十間川周辺,神戸川流域,蛇池南東 部の田園地域で高い値を示す.蛇池から湖水を排水している 農業用水路で採取したバイオマットは73.2 wt%と極めて高 い値を示す. P₂O₅は神西湖東部の田園地域から神戸川にか けて高く,K17の0.46 wt%である.蛇池周辺では0.08 wt% 以下の低い値を示している.調整池やいちじく温泉では0.5 wt%である.

TS は対象地域の多くの地点で 0.01 wt% である. K 25 において 0.38 wt% と高い値を示す. 華蔵温泉, 調整池周辺の田 園において最大の 0.53 wt% および 0.55 wt% を示す.

Cu は湖陵町周辺土壌平均値(16.5 ppm)である.神西湖周辺が高く(K 17,56 ppm),20 ppm を越える地点がある(K 1,





第10図 島根県湖陵町神西湖から蛇池にかけての地域の 土壌試料のヒ素濃度の分布図.

K 21, K 23). また,神戸川流域(K 15, K 16),蛇池南東部の田園地域(K 11,36 ppm)において高い値を示す(第 11 図). 華蔵温泉は 25 ppm と局地的に高い値を示している.

Zn は神西湖北東部から神戸川流域の田園地域にかけて高い. この地域には農業用水路として利用されている九景川, 常楽寺川が存在する. このことから Zn は人間活動の影響に よって濃集している可能性が考えられる.

蛇池底質と周辺土壌の元素組成の比較

As は湖陵町周辺土壌平均値 10.9 ppm に対し, 蛇池底質の 平均値 (22 ppm) は約2倍の値を示す. 神西湖底質平均値 13 ppm と比べても, 蛇池底質は As を濃集している(第12 図). 中央部から深部にかけて As 濃度が高く, JA3 地点において 38 ppm と最も高い. 蛇池の地下 15 m の砂質試料 (JA'8) の As 濃度は 8 ppm である.

Fe₂O₃は湖陵町周辺土壌平均値 4.8 wt%に対し,蛇池底質 平均値は 9.2 wt%と約 2 倍の値を示す.池の中央部から最深 部にかけてと南東に枝分かれしている地点(JA 17, JA 12, JA 18)と南側に枝分かれしている地点(JA 20, JA 21)において 高い値を示す.堆積物の特徴からは,JA 17, JA 12, JA 18 では,茶褐色を呈しており,この地域は酸化的な環境を示唆 する.しかし,JA 7 では表層堆積物が黒色であり,底層水 は還元的環境にあり,底層水は鉄を溶存している.Fe₂O₃は 神西湖の底質(第 13 図)に比較しほぼ同じ濃度である.

P2O5 は湖陵町周辺土壌平均値 0.14 wt%に対し,蛇池底質



工場試件の到最後の万年因, 种西面下种戸川周辺で展補 率が高くなっている.

平均値は 0.34 wt% と高い値を示す. 神西湖底質(第14図) の平均値は 0.27 wt%である.

Pbは、湖陵町周辺土壌平均値20ppmに対して、蛇池底質 平均値22ppmと比較的近い値を示している. JA 21 におい て 46 ppm と高い. 湖陵町周辺地域における Pb の一般値 (15~20ppm)であり、蛇池、神西湖において他の元素で見 られるような濃集は起こっていない. Cu は、湖陵町周辺土 壌平均値16.5 ppmに比べ、蛇池底質平均値は19 ppm とやや 高くなっている. 神西湖底質平均値25 ppm と高い値を示し ている. 中央部から深部、南部において濃集している. JA 21 において最大値の27 ppm を示す.

Zn は,湖陵町周辺土壌平均値73 ppm に対し,蛇池底質平均値83 ppm と約10 ppm ほど低い値を示している(第11図). 神西湖底質平均値は215 ppm であり蛇池底質の約2倍の値を示す.

蛇池周辺の環境変化

近年各地で土壌や地下水汚染が深刻化してきた(日本土壌 肥料学会編,1991).この一つに土壌のもつ浄化能力を超え る肥料や農薬の過剰散布はが上げられる.土壌の地力は自然 の物質循環の要になっている.しかし,汚染された土壌は, そこに生育する植物のみならず,食物連鎖によって動物や人 間にも影響を及ぼすことになる.さらに,微生物の活性を低 下させ、土壌のさまざまな機能を低下させることになる(日



第12図 島根県湖陵町蛇池,神西湖の底質および周辺の 土壌試料の鉄とヒ素,亜鉛,リン濃度の比較.

本土壌肥料学会, 1991). 蛇池表層堆積物の地球化学的評価 のため,周辺土壌の化学組成と比較した分析を行った(第2, 3表). 蛇池底質には As, Zn, Ni, Fe₂O₃, P₂O₅, TS の濃縮 が認められる.

コアA(68 cm)の各元素の変化量からはAs, Zn, Ni, Fe₂O₃, P₂O₅, TS は深度 30~40 cm 付近から表層に向けて増加する ことが示された.また,同様の元素組成の変化が蛇池北岸の ボーリング試料においても認められた.蛇池の堆積速度は今 のところ直接的年代が得られていないので不明である.深度 30~40 cm から現在までの間に,これらの元素が増加してき た.ここでTS の変化は深度 15 cm 付近で基準値 TS=0.1 wt



第13回 島根県湖陵町神西湖の底質の鉄濃度の分布図.



第14図 島根県湖陵町神西湖の底質のリン濃度の分布図.

%の約3.5倍となっている.この原因の一つに石灰硫黄合剤 (多硫化カルシウム)のような殺菌剤や,硫安(硫酸アンモ ニューム等の肥料が予想される(河野,1990).石灰硫黄含 剤は雑草の発生を低減するため,芝生や樹木に農薬を使用し ている(石井,1975).ゴルフ場では,芝の発育を良くする ため,地下にパイプを通し,水はけを良くしている.雨水な どはこのパイプを通って調整池へと流れ,泥や砂などが沈殿 され、そしてその懸濁物質を含む表層水が排水される.TS の濃度分布において、調整池からの排水が行われている付近 (JA7)の濃度が最も高く、このことを裏付けている.過去 に蛇池やその周辺にある蓮池、只池において 1988 年 4 月に 魚類(コイ、マブナ、ヘラブナなど)の大量死滅が起きた.ま た、その後奇形をおこした魚類も確認されている.魚の大量 死滅はゴルフ場に隣接する湖に起きた.仮に、柱状試料 A の深度 15 cm が魚の大量死滅が起きた 1988 年に相当すると すれば、堆積速度は (1.5 cm/year) となる.この値は宍道湖 や神西湖のそれと比べはるかに大きい.しかし、これより As, Zn, Ni, Fe₂O₃、P₂O₅ はゴルフ場工事着手時 (1974 年) から、 TS はゴルフ場営業開始した年 (1977 年) から増加している ように見える.現在は、魚類の個体数が以前よりは少しずつ 増えているが、底質における各元素は濃縮しつづけており、 排水やグリーン管理についての対策が必要である.

謝 辞

本研究テーマは島根県にある蛇池, 菰沢池 (浅利) といっ た淡水湖の現状の研究について, 島根大学徳岡隆夫教授に示 唆いただいたことによる. 徳岡先生は中海・宍道湖といった 汽水湖の環境変遷の研究を進めてこられ, 未来へ向けたある べき姿について提言をされてきた. 本研究がお役に立てれば 幸いである. また, 研究遂行にあたりご援助・ご助言いただ いたことを記して感謝します.

文 献

- Berner, R. A. and Raiswell, R., 1984. C/S method for distinguishing freshwater from marine sedimentary rocksAD *Geology*, **12**, 365-368.
- Berner, R. A., 1984. Sedimentary pyrite formation. *Geochemica et Cosmochemica Acta*, 48, 605-615.
- Fedo, C. M., Nesbitt, H. W. and Young, G. N., 1995. Unraveling the effects of potassium metasomatism in sedimentary rocks and paleosols, with implications for paleoweathering conditions and provenance. *Geology*, 23, 921-924.
- 石井義男, 1975.農業のライフサイエンス, 115-121.大日本図書.
- Ishiga, H., Nakamura T.. Sampei, Y., Tokuoka T. and Takayasu K., 2000. Geochemical record of the Holocene Jomon transgression and human activitiy in coastal lagoon sediments of the San'in district, SW Japan. *Global and Planetary Change*, 25, 223-237.
- 河野修一郎, 1990.日本農薬事情, 52-53, 岩波新書.
- Nesbitt, H. W. and Young, G. M., 1982. Early Proterozoic climates and plate motions inferred from major element chemistry of lutites. *Nature*, 299, 715-717.
- Nesbitt, H. W. and Young, G. M., 1989. Formation and diagenesis of weathering profiles. *Jour. Geol.*, 97, 129-147.
- 日本土壌肥料学会編,1991.土壌の有害金属汚染-現状・対策と展望 -,23-24,博友社.
- 三瓶良和・吉田憲司・平坂 健・鈴木徳行・坂本栄治, 1992. 粘土鉱 物組成および全有機炭素,全窒素濃度から見た宍道湖湖底堆積物 の特徴. Res, Org, Geochem., 8, 11-16.
- Sampei, Y., Matsumoto, E., Kamei, T. and Tokuoka, T., 1997. Sulfur and organiic carbon relationship in sediments from coastal brackish lakes in the Shimane peninsula district, southwest Japan. *Geochemical Journal*, 31, 245-262.
- 徳岡隆夫・大西郁夫・高安克己・三梨 昂, 1990.中海・宍道湖の地 史と環境変化.地質学論集, 36, 15-34.
- (受付:2000年11月15日,受理:2000年12月1日)