南房総、神余弘法井戸とその周辺における河川水への深部起源水の混入について

馬 渕 遼太郎* 安 原 正 也** 李 盛 源** 稲 村 明 彦***

キーワード:深部起源水,塩水上昇,河川水,塩化物イオン,混合

1. はじめに

日本列島の内陸・山間部には、高濃度の塩水が湧出す る地点が全国各地で多数確認されている(たとえば、安 原ほか、2006). 日本列島の形成過程を考えると、ヨー ロッパ大陸などのように地下に蒸発岩(岩塩)が存在す るとは考えにくいことから、その塩水の起源は古くから 注目を集め、水質や各種同位体に基づく研究がこれまで 多数行われてきた(たとえば、松葉谷ほか、1974;益田 ほか、1988; Kusuhara *et al.*, 2020). さらに近年は、放 射性廃棄物の地層処分との関係で、このような塩水すな わち深部起源水の空間分布,また深部起源水の上昇プロ セスやそのフラックス(上昇量)が大きな関心を集めて いるところでもある.

房総半島最南端の安房丘陵に位置する神余弘法井戸 (図1)は、このような深部起源水の湧出地点の一つであ る(安原ほか、2006).本研究では、神余弘法井戸周辺の 河川水の水質測定結果に基づき、同地域における深部起 源水の上昇量の定量化を試みた、塩化物イオン(Cl⁻)に 基づく近似的な評価手法の紹介、ならびに上昇量とその 季節変化に関する予察的検討結果を速報する。



図1 研究地域

神余弘法井戸は巴川中流の右岸に位置.緑色と黒色の点線は、それぞれ神余弘法井戸より上流と下流の巴川の流域範囲 を表す.断層・背斜・向斜は川上・宍倉(2006)による.基図は地理院地図(電子国土Web).

* (株)アウトソーシングテクノロジー

** 立正大学地球環境科学部環境システム学科

^{***(}国研)産業技術総合研究所活断層・火山研究部門



図2 神余弘法井戸とその周辺の地形,調査地点

神余弘法井戸(以後,弘法井戸)の脇に,南流して巴川に流入する小水路(以後,井戸脇水路)あり.河川水調査は 地点1から地点6で実施.基図は地理院地図(電子国土Web).

2. 研究地域

千葉県指定の有形民俗文化財でもある神余弘法井戸 (以後,弘法井戸)は、巴川流域(流路長10.2km,流域 面積13.7km²,最高標高180m)の中流部,標高約20mの 巴川右岸の水流直近に位置する(図1,図2).弘法井 戸のすぐ脇には、小水路(以後,井戸脇水路)が南流後, 右岸から巴川に流入する.ちなみに、弘法井戸より上流 の巴川の流路長は5.2km,流域面積は5.6km²(図1中の 緑の点線の範囲)であり、谷底には水田が広がり集落が 点在する(図2).

図3に弘法井戸(図3(A)),井戸脇水路(図3(B)), 巴川(図3(C))の現況を示す. 弘法井戸(図3(A)) は直径1.7mの開放井戸であり、やや黄色を帯びた井戸 水(後述するように、塩水)は井戸枠の上端を越えて巴 川へとオーバーフローする. 巴川の河床から井戸枠上端 までの高さは0.55mである. したがって, 地下水は0.55m 以上の自噴高をもって谷底から自噴していることになる. なお、井戸内部の深度0.8m以深には洪水時にもたらさ れたと思われる土砂が堆積しているため、井戸の真の深 さは不明である.井戸脇水路(図3(B))も弘法井戸 と同じく塩水(後述)を巴川に排出する(図3(C)). 同水路の上流側は暗渠となっているため、その水源を直 接確認することはできない. 地元住民への聞き取り調査 でも水源の詳細は不明であったが、暗渠の先の土地利用 (図2)から判断すると、水田の底部から集めた地下水 を排水している可能性が高い.

館山市における1981年から2010年までの30年間の年平 均降水量は1790mm(気象庁HP)である.川上・宍倉 (2006)によると,流域は上部鮮新統~下部更新統の千 倉層群,下部~中部更新統の豊房層群という,いずれも 海成層である砂岩・シルト岩の互層からなる.地域には 千倉断層や川口断層,また神余向斜,作名背斜,鬼ヶ瀬 背斜,布良向斜等の東北東~西南西方向にのびる断層や 背斜・向斜構造が卓越している(図1).

3. 現地調查·分析方法

弘法井戸,井戸脇水路,巴川を対象に,2019年9月5日 と同年11月27日の無降水日に現地調査を実施した(図4). 巴川については,9月5日には地点1から地点6までの 6箇所,また11月23日には地点3から地点6の4箇所の 調査地点を設定した(図2).各地点間の流路長は,地 点1→地点2;約30m,地点2→地点3;約20m,地点 3→地点4;約20m,地点4→地点5;約30m,地点5 →地点6;約20mである.弘法井戸と井戸脇水路は,地 点4と地点5のほぼ中間に位置する.

流量測定は、弘法井戸(図3(A))については井戸 枠上端を越流する井戸水(地下水)を対象に、ビニー ル袋を用いた総量法によった、井戸脇水路(図3(B)) では、水流(幅約40cm)の中央部で6割水深の流速を 測定し、水流の断面積と流速を掛け合わせて流量を求め た、巴川では、両調査日とも弘法井戸の上流約35m地点 に相当する地点3において流量を測定した、その水流幅



図3 現地概要(2019年9月5日撮影)

(A) 弘法井戸; 直径1.7mの開放井戸. 井戸枠上端をオーバーフローした井戸水(塩水)が巴川に流入. (B) 井戸脇 水路; U字溝中を塩水が巴川に流出. 写真中の手付きビーカーの右手が(A)の弘法井戸. (C)巴川; 地点5(図2) から上流を望む. 水流幅3.4m.



(9月5日;4.2m, 11月23日;5.0m)を考慮し,まず河 川断面を1m毎に5分割した.そして,各区分の中央部 の流速(6割水深)の測定値に基づいて区分ごとに流量 を算出し,それらを合算することで河川断面全体の流量 とした.以上の流速の測定には,いずれもプロペラ式流 速計(VR-301,ケネック製)を使用した.

現地では水温(D617, テクノセブン社製), pH (WM-32EP, 東亜DKK社製) ならびに電気伝導度(EC)(同上) を測定した. 試料水は, 溶存イオン(Na⁺, K⁺, Mg²⁺, Ca²⁺, Cl⁻, NO₃⁻, SO₄²⁻, HCO₃⁻) 濃度測定用に 100mLのポリエチレンボトルに採水したのち, 冷蔵保存 した. 巴川における現地測定ならびに採水は, 河川断面 中央の水面直下で実施した. 採水した試料水は実験室に 持ち帰り, 0.22 μ mメンブレンフィルター(Millex[®]-GP, MerckMillipore社製) で濾過を行った. その後, HCO₃⁻ はpH4.8アルカリ度滴定法, その他の溶存イオンはイオ ンクロマトグラフ(Dionex ICS-1600, Thermo Fisher Scientific社製)を用いて濃度を測定した.

4. 結果と考察

4.1 水質·流量

現地測定結果と溶存イオン濃度の分析結果をそれぞれ 表1,表2に示す.また,トリリニアダイアグラムを用 いて水質を表示した(図5).弘法井戸の地下水は海水 の1/3程度の非常に高いEC(1,500mS/m以上)と塩化物 イオン(Cl⁻)濃度(5,000mg/L以上)で特徴づけられ る塩水である(表1,表2).井戸脇水路を流下する水 (地下水)も,弘法井戸に比べればその濃度は低いもの の,河川水(11月21日の地点6を除き,20mg/L台)の 10数倍~30倍程度のCl⁻濃度(360mg/L~762mg/L)を 有する塩水であった.弘法井戸と井戸脇水路では,とも にフッ化物イオン(F⁻)や臭化物イオン(Br⁻)も検出 された.

弘法井戸の地下水の起源については、地域の地質発達 史やトリリニアダイアグラム(図5)から考えて、地層 堆積時に取り込まれた海水が地下深部での長期の続成作 用によって変質したものである可能性が高い.地域の天 水ラインから明らかに外れる酸素・水素同位体比、10⁻⁵ オーダーという低いLi/Cl比、また地殻起源へリウムに 特徴的な低い³He/⁴He比(産総研未公表データ)とも整 合的であり、このような深部起源水が断層や褶曲構造 (図1)に規制されて地表付近まで上昇してきたものと 考えられる.一方、井戸脇水路の水は、トリリニアダイ アグラム上(図5)で陽イオン, 陰イオンとも弘法井戸 と河川水を結んだ線上にプロットされる.これは両調査 日とも同じである.河川水は流域の浅層地下水の水質を 反映しているものと考えられる.したがって,井戸脇水 路については,1)弘法井戸で代表されるような地下深 部から上昇してきた深部起源水と,2)地域の浅層地 下水が混合することで形成された水であると判断され る.河川水と同様に,人為起源と考えられる硝酸イオン (NO₃⁻)が検出される(9月5日;7.0mg/L,11月21日; 12.6mg/L)ことも,浅層地下水との混合の発生を裏付 けている.

9月5日と11月21日の地点3の巴川の河川流量(表1) を比較すると,前者は15,000m³/day,後者は19,000m³/day と11月21日の方が25%程度大きい.これは,両調査日の 先行降雨量の違い(図4;一例として調査前の1ヶ月間 をあげると,前者;66mm,後者;345mm)からも支持 されるように,河川水を涵養する浅層地下水の水位や流 動活性といった流域の地下水環境の違いに起因するもの と考えられる.

ここで、弘法井戸からの流出量は4.3m³/dayと両調査 日で変化はなかった(表1).その一方で、井戸脇水路 については巴川と同じく、11月21日には9月5日と比べ 約30%の流量増加が認められた.流量と同様に、弘法 井戸ではECやCI⁻濃度についても両調査日で顕著な差は 認められなかったが、井戸脇水路ではEC、CI⁻濃度とも 11月21日に大幅に低下した(表1,表2).この事実は、 1) 弘法井戸の地下水は、深部起源水が浅層地下水の影 響をほとんど受けることなく地表に湧出したものである こと、また2) 井戸脇水路の水は、深部起源水と浅層地 下水の混合の度合いによってその量・質とも時間的に大 きく変動することを示唆している.

へキサダイアグラム(図6)をみると、弘法井戸や 井戸脇水路は典型的なNa-Cl型、また巴川はCa-HCO₃型 の組成を有する.図6のヘキサダイアグラムの形状だ けでは巴川の流下に伴う水質の変化は確認できないが、 表2のナトリウムイオン(Na⁺)濃度とCl⁻濃度には塩 水の流入に伴う河川水質の明らかな変化が示されてい る.たとえばCl⁻濃度は、地点3~地点6の流路長70m という短い区間で9月5日に3.9mg/L、また11月21日に は6.1mg/Lの上昇が生じている.前述の通り、地点3に おける調査時の巴川の河川流量がそれぞれ15,000m³/day、 19,000m³/dayであったことを考慮すると、深部起源の大 量の塩水が弘法井戸とその周辺において巴川にもたらさ れているものと考えられる.

試料名	採水時間	分類	水温 (℃)	pН	EC (mS/m)	流量 (m ³ /day)		
2019年9月5日								
巴川地点1	10:12	河川水	21.1	8.1	53.2			
巴川地点2	10:35	河川水	21.2	8.1	53.3			
巴川地点3	11:02	河川水	21.3	8.1	53.3	15,000		
巴川地点4	09:47	河川水	21.1	8.1	53.0			
巴川地点5	11:20	河川水	21.4	8.1	54.0			
巴川地点6	11:43	河川水	21.4	8.1	54.9			
弘法井戸	12:09	井戸水	20.1	7.8	1,570.0	4.3		
井戸脇水路	12:15	河川水 (地下水)	23.8	7.7	273.0	54		
2019年11月21日								
巴川地点3	12:30	河川水	12.9	8.3	49.2	19,000		
巴川地点4	12:00	河川水	12.9	8.3	49.6			
巴川地点5	13:10	河川水	13.1	8.4	50.0			
巴川地点6	14:10	河川水	13.2	8.5	50.6			
弘法井戸	14:44	井戸水	17.0	8.0	1,517.0	4.3		
井戸脇水路	14:50	河川水 (地下水)	14.4	7.9	169.0	68		

表1 現地測定結果(2019年9月5日, 11月21日)

表2 溶存イオン濃度(2019年9月5日, 11月21日)

試料名	Na ⁺ (mg/L)	K ⁺ (mg/L)	Mg ²⁺ (mg/L)	Ca ²⁺ (mg/L)	Cl⁻ (mg/L)	NO ₃ ⁻ (mg/L)	SO4 ²⁻ (mg/L)	HCO ₃ ⁻ (mg/L)
2019年9月5日								
巴川地点1	29.3	10.6	11.0	61.0	25.9	5.3	26.3	227.1
巴川地点2	29.6	10.9	11.2	61.1	25.7	5.2	26.1	227.5
巴川地点3	30.1	11.2	11.4	62.1	25.5	5.3	27.0	227.8
巴川地点4	29.5	10.1	11.3	61.3	26.0	5.4	26.3	226.8
巴川地点5	30.9	11.1	11.3	61.0	28.8	5.3	26.5	228.7
巴川地点6	32.3	11.4	11.3	61.0	29.4	5.2	26.2	229.6
弘法井戸	3,851.5	59.7	26.8	42.7	5,786.0	0.0	0.0	694.9
井戸脇水路	496.8	15.3	13.0	41.0	762.4	7.0	14.1	240.9
2019年11月21日								
巴川地点3	23.4	6.6	9.3	56.2	24.6	5.5	23.6	216.5
巴川地点4	25.1	7.7	10.2	60.3	26.2	5.9	25.5	217.7
巴川地点5	24.7	6.9	9.6	57.3	27.0	5.6	24.2	214.6
巴川地点6	27.3	7.7	9.9	57.6	30.7	5.5	24.9	212.8
弘法井戸	3,430.2	51.0	14.0	56.8	5,110.5	0.0	0.0	752.6
井戸脇水路	256.4	9.1	8.9	44.6	360.2	12.6	28.6	219.8



左図:2019年9月5日,右図:2019年11月21日.参考のため海水をプロット.



図6 ヘキサダイアグラム

左図:2019年9月5日,右図:2019年11月21日.弘法井戸と井戸脇水路についてはスケールの違いに注意.基図は 地理院地図(電子国土Web).

4.2 巴川のCI⁻負荷量

流域における浅層地下水の最終的な流出域は河川であ る.したがって、河川のCl⁻負荷量(流量×濃度)の変 化を評価することは、流域あるいは対象地域内において 生起する浅層地下水と深部起源水の混合、すなわち深部 起源水の上昇量の定量化に繋がる.そこで、流量(表1) とCl⁻濃度(表2)に基づき、巴川の地点3~地点6 (流路長70m)の区間におけるCl⁻負荷量の変化について 検討を行う.

河川流路区間における負荷量の変化は、下流側の負荷 量から上流側のそれを減ずることで評価できる.しかし、 流量が15,000m³/dayを超える巴川のような規模の河川に おいて、また地点3~地点6のようにわずか70m程度の 流路区間で流量の変化を正確に求めることは、流量測定 の誤差(たとえば,新井,1982;太田・大森,2004)を 考えると事実上不可能である.このため,本稿では図7 に基づき,以下の近似的な手法で巴川の流下に伴うCl⁻負 荷量の変化を検討した.

まず下流端の地点6の流量Q₆は,上流端の地点3の 流量Q₃に区間内での水の流入量を加えた式(1)となる. また,地点6のCl⁻濃度をC₆,地点3のそれをC₃とすれ ば,Cl⁻の収支は式(2)で表すことができる.

$$Q_6 = Q_3 + Q_g + (Q_{sa} + Q_{sb} + Q_{sc}) \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot (1)$$

$$C_{6} \cdot Q_{6} = C_{3} \cdot Q_{3} + C_{g} \cdot Q_{g} + (C_{sa} \cdot Q_{sa} + C_{sb} \cdot Q_{sb} + C_{sc} \cdot Q_{sc}) \cdot \cdots \cdot \cdots \cdot \cdots \cdot \cdots \cdot \cdots \cdot (2)$$



図7 巴川への塩水の混入と流量増加を示す概念図

流下に伴う流量とCl⁻濃度の増加(図2の地点3~地点6;流路長70m)は、塩水(オレンジ色の成分a,b,c)と 流域の浅層地下水(青色の成分d)の流入によるものと想定.図中の記号については本文参照.

ここで、Q_g、Q_{sc}は地点3~地点6で河床を通じて河 川へもたらされる地下水(非塩水)ならびに塩水の流入 量、またQ_{sa}、Q_{sb}は弘法井戸、井戸脇水路からの塩水の 流入量を表す. C_g、C_{sa}、C_{sb}、C_{sc}はそれぞれのCl⁻濃度で ある(図7).

式(1)と式(2)からQ₆を消去して変形すると,

$$\begin{array}{l} (C_{sc} - C_6) \cdot Q_{sc} = \ (C_6 - C_3) \cdot Q_3 + (C_6 - C_g) \cdot Q_g + \\ C_6 \cdot (Q_{sa} + Q_{sb}) - (C_{sa} \cdot Q_{sa} + C_{sb} \cdot Q_{sb}) \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot (3) \end{array}$$

この式(3)の右辺第1項の(C_6-C_3)と第2項の (C_6-C_g)はほぼ同じ大きさとみなすことができる.一 方で、第1項の Q_3 は第2項の Q_g よりはるかに大きいこ とは明らかである.したがって、第2項は第1項に比べ て無視しうる.この結果、 Q_{sc} は最終的に次のように求 められる.

$$Q_{sc} = \{ (C_6 - C_3) \cdot Q_3 + C_6 \cdot (Q_{sa} + Q_{sb}) - (C_{sa} \cdot Q_{sa} + C_{sb} \cdot Q_{sb}) \} / (C_{sc} - C_6) \cdot \cdots \cdot \cdots \cdot (4)$$

式(4)の右辺の未知数はC_{sc},すなわち河床を通じ て流入する塩水の濃度のみである.ここで,C_{sc}として, 深部起源水と浅層地下水が混合した水を起源とする井 戸脇水路の塩水(第4.1節)のCl⁻濃度(9月5日; 762.4mg/L,11月21日;360.2mg/L)を採用し,その他 のパラメーター値を表1,表2に求めると,9月5日 の Q_{sc} は - 8m³/day, また11月21日の Q_{sc} は218m³/dayと なる. さらに, これらに C_{sc} を乗ずると, 河床を通じて もたらされるCl⁻負荷量 S_{sc} (= $C_{sc} \cdot Q_{sc}$) は9月5日には - 6 kg/day, 11月21日には78kg/dayと算出される. ち なみに, C_{sc} として弘法井戸のCl⁻濃度(9月5日:5,786.0 mg/L, 11月21日; 5,110.5mg/L)を採用した場合, 9月 5日の Q_{sc} と S_{sc} は - 1 m³/day, - 6 kg/day, また11月21 日には14m³/day, 72kg/dayと求められる.

以上の結果を、弘法井戸からのCl⁻負荷量S_{sa}(=C_{sa}・ Q_{sa})と井戸脇水路からのそれ S_{sb} (= C_{sb} ・ Q_{sb})ともに表3 にまとめた. 9月5日の河床からのCl⁻負荷量S_{sc}はマイ ナスとなったが、これは計算上の誤差であると考え、表 では便宜上ゼロとして表してある.表3において,11月 21日に地点3~地点6の区間で深部起源水からもたらさ れるCl⁻負荷量S_{total} (=S_{sa}+S_{sb}+S_{sc}) は124kg/dayと, 9 月5日の66kg/dayと比べてほぼ2倍となる. また, 11 月21日に河床を通じてもたらされるCl⁻負荷量S_{sc}(78kg/ day)は、弘法井戸(S_{sa})と井戸脇水路(S_{sb})の合計 (46kg/day) よりかなり大きい. ここで,同日の巴川の Cl⁻濃度の変化(表2)をみると、弘法井戸と井戸脇水 路が巴川に流入する地点4~地点5の下流側の区間(地 点5~地点6)においてCl⁻濃度の急上昇が認められる. このように、Cl⁻は9月5日にはほぼ弘法井戸と井戸脇 水路によってもたらされていたものが、11月21日ではさ らに大量のCl⁻が、より広い範囲から巴川に供給されて いることがわかる.9月5日と11月21日の巴川の河川流

表3 弘法井戸周辺の巴川における塩化物イオン(Cl⁻) 負荷量の増加とその成分分離(2019年9月5日,11月21日) 巴川の地点3~地点6(図2;流路長70m)における計算結果.S_{sc}の算出に際しては,河床を通じて流入する塩水の Cl⁻濃度として井戸脇水路と同じ値を使用.S_{total} = S_{sa}+S_{sb}+S_{sc}

	2019年9月5日	2019年11月21日
Cl ⁻ 負荷量の増加:S _{total}	66kg/day	124kg/day
弘法井戸からのCl ⁻ 負荷量:S _{sa}	25kg/day	22kg/day
井戸脇水路からのCl ⁻ 負荷量:S _{sb}	41kg/day	24kg/day
河床からのCl ⁻ 負荷量:S _{sc}	0 kg/day*	78kg/day
		* 計算上はS _{sc} =-6kg/day

量の違いからも示唆されるように,両調査日の流域の浅 層地下水環境の違い(11月21日における地下水位の上昇 や流動の活性化)がその原因の一つと考えられるが,原 因の詳細な検討については今後の研究を待ちたい.

最後に、表1のCl⁻負荷量S_{total}(9月5日;66kg/day, 11月21日;124kg/day)を弘法井戸のCl⁻濃度(9月5 日;5,786.0mg/L,11月21日;5,110.5mg/L)でそれぞれ 除することで、弘法井戸と同じCl⁻濃度を有する塩水に 換算した場合の"塩水上昇量"を求めた、計算の結果、 それぞれ11m³/dayと24m³/dayとなり、研究地域におい ては、11月21日には9月5日に比べて2倍程度の深部起 源水が上昇していたものと推定される。

5. おわりに

房総半島南部の巴川流域において、Cl⁻濃度に基づき深 部起源水の上昇量の定量化を試みた.その結果、神余弘 法井戸を挟んだ巴川の流路長70mの区間において、2019 年9月5日と11月21日にそれぞれ66kg/day、126kg/day のCl⁻が河川水へ混入していることが明らかとなった.神 余弘法井戸と同じCl⁻濃度を有する塩水に換算した場合、 深部起源水の上昇量は9月5日には11m³/day、また11月 21日には24m³/dayと推定された。

巴川のような規模の河川において,極めて短い流路区 間で負荷量の変化を正確に把握することは事実上不可能 であるため,本研究では近似的な計算を行った.しかし, 計算結果が一部で若干マイナスになるなど,その精度に ついては検討の余地がある.精度に影響を及ぼす要因の ひとつとして,河川断面における溶存成分濃度の不均質 性に関する問題(太田・大森,2004;木村ほか,2019) を挙げることができる.特に河川水に塩水が混入する今 回のようなケースでは,両者の密度の違いから,河川断 面でのCl⁻濃度の不均質な状態が下流側で長く維持され る場合も考えられる.したがって,本手法の適用にあ たっては,河川断面におけるCl⁻濃度の代表性という問 題(断面のどの位置で,またどの深度で水試料を採取す ればよいか)についても,現場において十分な注意を払 う必要があろう.

最後に、巴川の河川水は調査地域の上流側の地点1あ るいは地点3において、すでに25mg/L程度とかなり高 いCl⁻濃度を呈している(表2).これは小林(1962)に よる関東地方の河川水の平均値6.1mg/Lよりはるかに高 い. 海岸に近い流域では風送塩の影響を受けるため、河 川水のCl⁻濃度が20mg/L程度と高くなる場合があるこ とが報告されているが(たとえば,角皆・品川(1977) による日本海沿岸のデータ). 巴川流域ではこのような 風送塩の影響だけでなく、河川水への深部起源水の混入 が上流地域においても発生し、これが河川水のCl-濃度 の上昇の一因となっているのかもしれない. 同地域には 東北東~西南西方向にのびる断層や背斜・向斜構造が卓 越していることから(図1),これらに規制される形で 深部からの塩水上昇が広範囲で発生している可能性があ る、実際、神余弘法井戸以外にも、近傍の安房丘陵内に は塩水の自然湧出地点がいくつか確認されている(産総 研未公表資料). 巴川流域あるいは安房丘陵における深 部起源水上昇の全体像を把握するためには、その起源の 詳細な地球化学的検討とともに、今後さらに範囲を広げ た広域水文調査が必要となろう.

謝辞

本稿は立正大学地球環境科学部環境システム学科に提 出した2019年度卒業論文を加筆修正したものである.同 学科の流域物質循環研究室ならびに水文環境学研究室の 学生・院生諸氏には水質分析やデータ解析に際し,多大 なご協力ならびにご教示をいただいた.記して感謝いた します.

引用文献

- 新井 正(1982): 渓流の流量観測について. 三井嘉都夫教 授還暦記念事業会編「環境科学の諸断面一三井教授還暦記 念論文集一」, 土木工学社, 5-7.
- 川上俊介・宍倉正展(2006):館山地域の地質.地域地質研 究報告5万分の1地質図幅,東京(8)102号,NI-54-26-3, 産業技術総合研究所地質調査総合センター.
- 木村真夏・安原正也・李 盛源 (2019):河川の流水断面に おける主要溶存成分ならびに溶存態重金属類の濃度分布 について一埼玉県福川を例として一.地球環境研究, 21, 169-178.
- 気象庁:館山/2019年(日ごとの値)日降水量 http://www.data.jma.go.jp/obd/stats/etrn/view/daily_ sl.php?prec_no=45&block_no=47672&year=2019&month =1&day=&view=p1(2020年12月5日閲覧)
- 気象庁:館山/平年値(年・月ごとの値)降水量 https://www.data.jma.go.jp/obd/stats/etrn/view/nml_ sfc_ym.php?prec_no=45&block_no=47672&year=&month =&day=&view=(2020年12月5日閲覧)

- 小林 純 (1962):日本の河川の平均水質とその特徴に関す る研究. 農学研究, 48(2), 63-106.
- Kusuhara, F., Kazahaya, K., Morikawa, N., Yasuhara, M., Tanaka, H., Takahashi, M. and Tosaki, Y. (2020) : Original composition and formation process of slab-derived deep brine from Kashio mineral spring in central Japan. *Earth, Planets and Space*, 72(107). https://doi.org/10.1186/ s40623-020-01225-y
- 益田晴恵・橋爪 伝・酒井 均 (1988): 鹿塩地域に湧出す る塩水の季節変動とその要因. 地球化学, 22, 149-156.
- 松葉谷 治・酒井 均・鶴巻道二 (1974): 有馬地域の温泉, 鉱泉の水素と酸素の同位体比について. 岡山大学温泉研究 所報告, No.43, 15-28.
- 太田 剛・大森博雄 (2004):河川の溶存無機イオン負荷 量測定法の改良とその精度検討.日本水文科学会誌, 34, 173-187.
- 角皆静男・品川高儀(1977):冬季モンスーンによって輸送 される化学成分.地球化学,11,1-8.
- 安原正也・稲村明彦・高橋正明・林 武司・河野 忠 (2006):内陸浅層部における高CI-濃度地下水の分布とそ の地球化学的特徴.第16回環境地質学シンポジウム論文集, 157-162.

Deep-seated saline groundwater ascent and its mixing with river water in and around a shallow well, *Kanamari Kobo Ido*, in the Boso Peninsula, Japan

MABUCHI Ryotaro*, YASUHARA Masaya**, LEE Seongwon**, and INAMURA Akihiko***

* Out-Sourcing Technology Co., Ltd. ** Faculty of Geo-Environmental Science, Rissho University *** Geological Survey of Japan, AIST

Abstract :

Ascent of deep-seated saline groundwater toward the ground surface and its mixing with local shallow groundwater and river water has long been recognized to take place in and around a shallow well, *Kanamari Kobo Ido*, in the southernmost part of the Boso Peninsula, Chiba, Japan. The deep-seated saline groundwater in the study area is characterized by the high chloride ion (Cl^-) concentration of about 5,000 mg/L. In this study, on the basis of changes in Cl^- concentrations along the course of the river, we attempted to quantify the amount of Cl^- brought from the depth by the deep-seated groundwater ascent for the 70-m long section of the Tomoe River. The amount of Cl^- mixed into river water was estimated at 66 kg/day and 124 kg/day for September 5 and November 21, 2019, respectively. Taking into account the Cl^- concentration of *Kanamari Kobo Ido* groundwater, the volume of deep-seated saline groundwater contributing to river water was estimated to be 11 m³/day and 24 m³/day for September 5 and November 21, respectively. The higher water table and more active groundwater movement on November 21 may account for these differences in Cl^- amount and quantity of deep-seated groundwater mixed into river water along the 70-m course of the river.

Key words : deep-seated groundwater, saline groundwater ascent, river water, chloride ion, mixing