



原著

温泉流動の理解を目的とした温泉水中希土類元素の 地球化学的指標性の検討

齊藤由倫¹⁾*, 飯島明宏², 木村真也³, 小澤邦壽¹⁾ (平成 25 年 4 月 1 日受付, 平成 25 年 7 月 31 日受理)

Preliminary Study on Evaluation of Rare Earth Elements in Hot Spring Water as a Geochemical Indicator Intended to Understand Hot Spring Water Flow

Yoshinori Saitoh¹⁾*, Akihiro Iijima²⁾, Shinya Kimura³⁾ and Kunihisa Kozawa¹⁾

Abstract

Better understanding of hot spring water flow will contribute to conserve and effective use of hot spring resources. We focused on the rare earth elements (REE) which are considered to be a remarkable geochemical indicator, and statistically analyzed REE patterns in hot spring water samples collected from Tanigawa-Minakami hot spring area, Gumma Prefecture. Although compositions of the major ion species (e.g., Na^{\dagger}) of 12 wells were very similar to each other, REE patterns in filtrate and residue fractions (filtered through a filter paper of $0.45\,\mu\text{m}$ pore size) of the wells showed different characteristics, respectively. By a cluster analysis, chondrite-normalized REE patterns in the filtrate and residue fractions were grouped into 3 clusters each, but the combinations of wells in each cluster was not identical between the filtrate and residue fractions. REE patterns in the filtrate tended to be rich in HREE (Heavy REE) or flat, and showed anomalies of Ce and Eu. These characteristics were likely to be affected by the physicochemical conditions, such as redox condition and coexistence of carbonate in the underground that hot spring water flowing. On the other hand, REE patterns in the residues showed negative slope, which is commonly observed in the REE patterns in rock samples. Moreover, wells grouped into the same clusters were located closely each other. Hence, REE patterns in the residues might be reflected by the geological compositions of host rock. Based on the knowledge of REE patterns, the distribu-

¹⁾群馬県衛生環境研究所 〒371-0052 群馬県前橋市上沖町 378. ¹⁾Gunma Prefectural Institute of Public Health and Environmental Sciences, 378 Kamioki, Maebashi, Gunma 371-0052, Japan. *Corresponding author: E-mail sai-yosi@pref.gunma.lg.jp, TEL 027-232-4881, FAX 027-234-8438.

²⁾高崎経済大学 〒370-0801 群馬県高崎市上並榎町 1300. ²⁾Takasaki City University of Economics, 1300 Kaminamie, Takasaki, Gunma 370-0801, Japan.

³⁾群馬県環境保全課 〒371-0026 群馬県前橋市大手町1-1-1. ³⁾Environmental Protection Division of Gunma Prefecture, 1-1-1 Ohtemachi, Maebashi, Gunma 371-0026, Japan.

tions of geological structures and fractured zones in the underground were assumed and applied to a numerical simulation model. As a result, good agreements between calculated and observed water heads were obtained. Consequently, REE in hot spring water were considered to be a remarkable geochemical indicator to provide a new clue for establishing the model of complicated hot spring water flow.

Key words : Tanigawa-Minakami hot spring area, Major ion species, Hexa-diagram, Rare earth elements, Cluster analysis, MODFLOW

要 旨

温泉流動の解明は、温泉資源の保全とその有効活用にとって重要である.本研究は、希土類 元素(REE)の地球化学的指標としての可能性に着目して、群馬県の谷川・水上温泉地域にお いて温泉水中 REE の特徴を解析した.Na⁺等の主要イオン成分の組成は12源泉で類似したが、 ろ液および残渣分画(孔径0.45µmのろ紙でろ過)における REE の組成は源泉間で異なる特徴 を示した.コンドライト組成で規格化したろ液および残渣中 REE パターンをそれぞれクラス ター分析した結果、12源泉はどちらも3群に大別されたが、その分類は一致しなかった.ろ 液中 REE パターンは全体的にフラットか HREE(Heavy REE)に富み、Ce および Eu の異 常を示したことから、これらに寄与する地下の酸化還元状態や炭酸塩等の共存といった物理化 学的条件が反映された可能性が考えられた.一方、残渣中 REE パターンは一般的な岩石の特 徴と同様に概ね右下がりでなだらかな傾向を示し、地理的に近接した源泉同士の REE パター ンが類似した.したがって、これは地下の湧出母岩の地質を反映している可能性が考えられた. REE パターンに関する知見から、12源泉が位置する地下の地質構造と破砕帯などの水脈の分 布を仮定して数値解析モデルに応用したところ、各源泉における観測水頭と計算水頭は概ね一 致し良い再現性が確認された.このため、温泉水中 REE は動態が複雑な温泉流動を理解する ためのモデル化に向けて、新たな糸口を与える地球化学的指標になる可能性が示唆された.

キーワード:谷川・水上温泉地域,主要イオン成分,ヘキサダイヤグラム,希土類元素,クラ スター分析, MODFLOW

1. はじめに

地下における複雑な温泉流動を解明することは、温泉資源の保全およびその有効活用にとって重 要である.地下深部の複雑な水の動態を理解するアプローチとしては、放射性廃棄物の地層処分の 分野において、数値解析モデルを用いた地下水流動解析の試みが行われている(Gedeon *et al.*, 2007;久保ら,2013).数値解析モデルで重要となるのは、各グリッドセルに与える透水係数の設 定であり、地下深部の地質に関する情報を得ることはモデルの再現性向上にとって不可欠である. 温泉水の化学成分は火山ガスや海水の流入等様々な地球化学的要因によってもたらされるが、いず れの場合も地層との相互作用による影響を必ず受ける.そのため、地下の地質情報が温泉水の化学 成分に反映されることから、地質情報を含む地球化学的な温泉水の成因を解釈する手法として、こ れまで Na⁺や Ca²⁺等の主要イオン成分が着目されてきた(木川田ら,2002;町田ら,2007).これ は温泉地間の泉質の判別等にも活用される.しかし、同一温泉地内では巨視的な地質組成は類似す るため、源泉間の主要イオン成分の組成も一般的には類似する.そのため、源泉間の地下における 地質学的な隔たりや、地下の詳細な地球化学的特徴を主要イオン成分から窺い知ることは難しい.

一方,近年では分析技術の発展に伴い地下水中の微量元素が注目され,特に希土類元素(REE; Rare Earth Elements)の挙動に関する研究は,地下水の地球化学的な成因や流動に関する知見の 集積に貢献している(Nelson *et al.*, 2003:真田ら,2003;Ronnback *et al.*,2008). La~LuのREE は原子番号の増加とともに内側の4f電子が順次充てんされ,物理化学的な性質に寄与する最外殻 電子の配置が変わらない.そのため、ほとんどが同様の性質を有する3価の陽イオンとして存在す る.しかし、イオン半径や錯生成定数等は原子番号の増加に伴い少しずつ変化するため、個々の元 素の物理化学的性質はわずかに異なる.また、Ce は4価、Eu は2価の酸化数をとりやすく、これ らの状態における物理化学的性質は3価のそれとは異なる.こうした特性により、岩石の生成過程 における続成作用や風化等の地球化学的な履歴が REE の組成に反映することが期待でき、水一岩 石相互作用によって地下水中にもたらされる REE は、詳細な地質情報を与える有効なトレーサー になり得る.地下水中の REE の組成を決定づける支配因子は、pH や酸化還元状態、接触する岩 石の地質学的特徴、REE と錯体を生成する炭酸イオンや逆に共沈を引き起こす Fe および Mn の水 酸化物の存在など様々存在し(Goldstein *et al.*, 1988; Nelson *et al.*, 2003; Biddau *et al.*, 2009)、そ れらが複雑に作用し合って REE の濃度組成が形成される.そのため、温泉水中の REE の濃度組 成が類似する源泉同士は、胚胎されている地下の地球化学的特徴が近似することを示し、この情報 は温泉水の流動を数値解析モデルによって予測する際に有用になることが期待できる.

そこで本研究は,群馬県の谷川・水上温泉において,温泉水中REEの地球化学的指標性を検討 するために,その濃度組成について解析を行った.REE 濃度組成から源泉を分類し,分類結果か ら地下の地質情報を仮定して,数値解析モデルに応用する試みも行ったので報告する.

2. 方 法

2.1 調査地域の地質と試料採取

谷川・水上温泉は標高800m程度に位置し、周りを標高1,700m程度の山々に囲まれている(Fig. 1).20以上の源泉が谷川および利根川に沿って3km×4km程度の範囲に分布し、そのほとんどは 動力揚湯泉である.このあたりは第三紀のグリーンタフが広範囲に広がる岩石地帯であり(高橋ら、 1991)、地質図からは、源泉が分布する谷川に沿って上流から大倉層、水上石英閃緑岩、流紋岩が 地表面に分布していることが概観できる。谷川と利根川の合流点以南の流域については飯島・木崎 (1980)が、水上層群の玄武岩溶岩/凝灰岩が分布していることを報告している。すなわち、源泉が分 布する表層地質は上流から下流にかけて概ね4つに区分される。本研究では、Fig.1に示す源泉の うちT-3, T-5, T-7, T-12, T-13, T-19, T-20, T-21, T-22, M4, M-7 および M-9 の12 源泉を対象に REE の分析を行った。2008年6月に各源泉から約5Lの温泉水を採取して REE の定量分析に供した。

2.2 水温, pH, 主要イオン成分の分析

現地において 2008 年 3 月に T-5, T-7, T-12, T-13, T-19, T-20, M-7 および M-9 の水温および pH を サーモメーター (SK-1250, 佐藤計量器製作所)およびポータブル pH メーター (D-24, 堀場製作所) を用いて測定し,同時に 0.01 N 塩酸を用いた滴定法により HCO₃⁻ 濃度を求めた. この時採取した 温泉水を孔径 0.45 μ m のメンブランフィルター (ミリポア)を用いてろ過したのち,イオンクロマ トグラフィー (DX-500, Ion Pac AS15, Ion Pac CS10,ダイオネクス)により Na⁺, K⁺, Mg²⁺, Ca²⁺, Cl⁻ および SO₄²⁻ の濃度を測定した. T-3, T-21, T-22 および M-4 については,水温, pH および主要イ オン成分濃度のデータを,各源泉所有者が 2004~2009 年に実施した温泉分析の結果から引用した.

2.3 イミノニ酢酸キレート樹脂を用いた REE 分離濃縮および REE 分析

採取した温泉水は,孔径 0.45 μm のメンブランフィルター(ミリポア)を用いてろ過をし,温泉 水中 REE をろ液と残渣に分画した.ろ液中の REE 濃度は低く,そのままでは ICP-MS による検出 が困難であることから,イミノ二酢酸キレート樹脂(住友スリーエム)を用いた分離濃縮操作を



Fig. 1 Investigation area (a), and geological map (b) cited from Kubo, 2002. ● indicates the locations of wells, and line a—a' indicates the cut edge of the cross-sectional diagram depicted in Fig. 7.

行った. 硝酸(60% 原子吸光分析用,関東化学)を用いて pH4 に調整した温泉水 500 mL をイミ ノ二酢酸キレート樹脂に通水させ、その後 3 M の硝酸 5 mL により REE を抽出し、超純水により 10 mL に定容した. これにより REE 濃度を 50 倍濃縮でき、同時に分析干渉を引き起こすマトリッ クスの除去もできる.本操作に対する添加回収実験の結果から、91~97%の十分な回収率が得られ た REE (La および Pm を除く Ce~Lu の合計 13 元素)に対してのみ以後の検討を行った. ICP-MS (7500cx, Agilent)の定量用に用いた m/z は ¹⁴⁰Ce, ¹⁴¹Pr, ¹⁴⁶Nd, ¹⁴⁷Sm, ¹⁵³Eu, ¹⁵⁷Gd, ¹⁵⁹Tb, ¹⁶³Dy, ¹⁶⁵Ho, ¹⁶⁶Er, ¹⁶⁹Tm, ¹⁷²Yb および ¹⁷⁵Lu とした. ICP-MS による REE の分析では、¹⁵³Eu に対する ¹³⁷Ba¹⁶O お よび ¹³⁶Ba¹⁶O¹H の干渉に特に注意する必要がある(竹田・蟻川, 2005).そこで、予め 100 µg/L の Ba 標準溶液を分析したところ、¹⁵³Eu に対する干渉が 0.0161 µg/L に相当したことから、Eu の定量 においては Ba 存在量の 0.0161 % を差し引いた.

一方,残渣については1,550 mL の温泉水をろ過したろ紙を PTFE 容器に投入し,フッ化水素酸 1 mL (50% 原子吸光分析用,関東化学),硝酸 3 mL (60% 原子吸光分析用,関東化学),過酸化水 素水 0.5 mL (30% 原子吸光分析用,関東化学)を加えて,700 W/10 分,1,000 W/10 分の条件下で マイクロ波分解 (Multiwave, Anton Paar GmbH)した.分解溶液をテフロンビーカーに移し, 200℃のホットプレート上にて1滴大まで揮散させ,1.5 M 硝酸にて10 mL に調製し REE 分析に供 した (濃縮率は155 倍).なお,ろ液および残渣いずれも操作ブランク濃度を予め求め,実サンプ ルの濃度から差し引いた.

2.4 解析対象エリアのモデル化と源泉井戸の設定

数値解析モデルに用いた MODFLOW は、ダルシー法則を仮定した水の質量保存則を有限差分法



Fig. 2 Three-dimensional structure of model area in Fig. 1 (a) for MODFLOW.

によって数値的に解く3次元地下水解析プログラムである.本研究ではMODFLOWを活用して温 泉流動の定常状態の流れ場(定常流)を計算した.22源泉が集中して分布する地域をモデルの解 析エリアとし(Fig.1),これを50mメッシュに区切り国土地理院の標高データを与え,鉛直方向 を9レイヤーに分割してモデルを作成した(Fig.2).

22 源泉の井戸深度および湧出量を Table 1 に示す. T-15 は自然湧出泉, T4, T-7, T-22 は掘削自 噴泉であり,その他の源泉は全て動力揚湯泉である. T-6, T-7, T-10, T-13, T-16 の源泉は正確な井 戸深度が不明であったが,付近源泉の井戸深度の状況から 50m と仮定した. また全源泉のスト レーナー位置が不明であったため,解析においては井戸深度が 50m より浅い源泉は井戸先端から 上位 10m に,その他の源泉については井戸先端から上位 20m にストレーナーがあると仮定した. 湧出量は,現地において容量法によって計測した 1 分間あたりの湧出量(L/min)から求めたが, 各源泉において 24 時間連続で利用し続ける場合は考えにくいため,モデルにはその 8 割を投入し た.源泉のグランドレベル水位が把握できた T-3, T-5, T-12, T-14, T-19, T-20, T-22 および M-4 につ いて,地表面標高からグランドレベル水位を差し引いて地下水頭とした(Table 1).上流域の T-3, 中流域の T-22 および下流域の M-4 の地下水頭は定水頭境界条件としてモデルに投入し,その他の 源泉の地下水頭については,観測水頭としてモデルのキャリブレーションに利用した.

3. 結果および考察

3.1 主要イオン成分について

T-3, T-5, T-7, T-12, T-13, T-19, T-20, T-21, T-22, M-4, M-7 および M-9 の水温および pH を Table 1 に示した. pH は中性から弱アルカリ性 (7.66~9.06) であり,水温は 24.3~56.3℃と源泉間に差が みられた. 主要イオン成分に基づくヘキサダイヤグラム (Fig. 3a) では,谷川・水上温泉の源泉は 共通して Na⁺, Ca²⁺ および SO²⁻ に富む傾向が見られた.源泉間における主要イオン成分組成の類 似度をみるために,主要イオン成分の当量濃度に対して源泉間の相関係数を求めた (Table 2).す

Well	Water temperature (℃)	pН	Depth of well (m)	Discharge rate (m³/day)	Observed water head ³ (m)	Use of observed water head for MODFLOW
T-1			200	149		
T-3	52.5	8.72	450	565	620	B.C.H.
T-4			106	32		
T-5	24.3	9.06	30	20	634	H.O.W.
T-6			50^{2}	13		
T-7	49.3	8.46	50^{2}	57		
T-10			50^{2}	128		
T-11			70	103		
T-12	45.0	8.54	70	119	589	H.O.W.
T-13	56.3	8.32	50^{2}	103		
T-14			60	120	578	H.O.W.
T-15			0	161		
T-16			50^{2}	99		
T-17			50	147		
T-18			90	9		
T-19	48.9	8.00	480	110	553	H.O.W.
T-20	46.6	7.97	499	165	551	H.O.W.
T-21	40.0	7.84	300	281		
T-22	33.2	8.37	550	22	530^{4}	B.C.H.4
M-2			350	20		
M-3			685	31		
M-4	40.1	7.79	520	226	569	B.C.H.
$M-7^1$	29.5	7.66	295			
$M-9^1$	40.1	7.79	550			

Table 1 Water temperature, pH, and dataset applied to MODFLOW.

B.C.H. ; Boundary of Constant Head, H.O.W. ; Head Observation Well

1: M-7 and M-9 were not applied to MODFLOW.

2 : Assumed depth.

3 : Calculated from groundwater level and ground level.

4 : Treated as B.C.H.. Groundwater level of T-22 was assumed to be 0 m because of an artesian.

なわちこれは、一方の源泉の各イオン成分当量濃度(Na⁺, K⁺, Mg²⁺, Ca²⁺, Cl⁻, SO₄²⁻ および HCO₃⁻) に対する他方の源泉の各イオン成分当量濃度の相関であり、主要イオン成分の組成が一致する場合 には相関係数は1をとる.この相関係数は、T-5を除いて0.76~1.00(中央値0.96)と高く相互に よく類似していた.T-5は掘削深度が浅く低水温(Table 1)であり、主要イオン成分濃度も低い (Fig. 3a)ことから、近傍の谷川から低温かつ低濃度の河川水が流入している可能性が考えられた.

比較のため Fig. 3b には群馬県内の草津温泉,四万温泉および前橋温泉のそれぞれ 3 源泉に対す るヘキサダイヤグラム(温泉分析の結果を引用)を示した.また,これらの源泉と谷川・水上温泉 の12 源泉との相関係数を Table 2 に示した.草津温泉は pH2 程度の典型的な火山性温泉であり, Cl⁻および SO4²⁻ に顕著に富む傾向が見られ,谷川・水上温泉との相関係数は 0.22~0.73(中央値 0.64)と比較的広い範囲をとった.四万温泉は谷川・水上温泉と同様に山岳部に位置するグリーン タフ地帯であるが(吉川ら,2010),谷川・水上温泉よりも相対的に Na⁺および Cl⁻ に富み,両者 の相関係数は 0.17~0.86(中央値 0.45)とやはり広い範囲をとった.前橋温泉は関東平野に位置す



Fig. 3 Hexa-diagrams of ion species from investigated wells (a), and from Kusatsu, Shima, and Maebashi hot spring areas (b). The locations of Kusatsu, Shima, and Maebashi hot spring areas are shown in Fig. 1 (a).

る掘削井戸深度が1,000m程度の大深度掘削 泉であり、Na⁺およびCl⁻が顕著に富む典型 的な化石海水型温泉の特徴が見られる。前橋 温泉と谷川・水上温泉の相関係数は-0.19~ 0.50(中央値0.01)と低かった。

以上のように,主要イオン成分の濃度組成 は温泉地ごとに異なる特徴が見られたため, 温泉地間の水質の比較や,温泉地ごとの代表 的な温泉水の成因に関する解釈にとっては有 効な指標になるであろう.しかしながら,同 一温泉地内の源泉同士ではそれはよく類似し たため (Fig. 3a および b),たとえば水脈の 違いに起因するようなわずかな地質の隔たり を検出することは困難であると考えられた.

3.2 谷川・水上温泉における温泉水中 REE の挙動

ろ液および残渣中 REE 濃度を Table 3 に示 す. なお、ICP-MS における分析誤差(%RSD) は、検出下限値をわずかに超える低濃度試料 で大きく(ろ液では T-3、残渣では T-12)、ろ 液では 0.12~47%(中央値 6.8%)、残渣では 0.03~25%(中央値 1.9%)であった、主要イオ ン成分と同様にろ液および残渣中 REE (Ce~ Lu)濃度組成に対する源泉同士の相関係数

を求めたところ, ろ液中 REE が-0.11~1.00 (中央値 0.61), 残渣中 REE が 0.42~1.00 (中央値 0.97) であり,いずれも主要成分のそれに比べて値の幅は広く,特にろ液中 REE は源泉間において異な る特徴を示した. REE 濃度組成の類似度から 12 源泉を分類するため,コンドライトの REE 濃度 組成で規格化したろ液および残渣中 REE パターンに対してクラスター分析(統計的距離の計算: ピアソンの積率相関係数,クラスター化:最遠接法)を行った(Fig. 4a および c). Fig. 4a および c のデンドログラムの横軸は,源泉同士の最大の相関係数を 1,最小の相関係数を 25 としたときの 相対的な距離であり,距離が短いほど REE パターンが類似していることとなる.なお,クラスター 分析における標本のグループ分けは,解析者の主観によりなされるのが一般的であるが,本研究で は群と群との距離が長くなり,群同士の類似性が低下するポイントでグループ分けした.すなわ ち,Fig. 4a は距離 10, Fig. 4c は距離 5 において 12 源泉を 3 群(ろ液: F1, F2, その他(M-7),残 渣: R1, R2, その他(M-7))に大別した.ただし,3群を構成する源泉の組み合わせはろ液と残渣 で一致しなかった.

ろ液および残渣中 REE パターンの傾きを比較すると、概してろ液中 REE パターンはフラット か、あるいは Lu 等の重希土類元素(HREE; Heavy REE) に富む傾向が見られたが、残渣中 REE パターンは右下がりの傾向が見られた.ただし、T-13 および T-21 のろ液中 REE パターンは残渣 のそれと同様右下がりの傾向であった.中性から弱アルカリ性の溶液においては、Ce 等の軽希土類 元素(LREE; Light REE) よりも HREE の方が塩と錯体を生成しやすく(例えば REECO₃⁺, REE

Well	T-3	T-5	T-7	T-12	T-13	T-19	T-20	T-21	T-22	M-4	M-7	M-9
T-3												
T-5	0.77											
T-7	0.95	0.67										
T-12	0.97	0.71	1.00									
T-13	0.91	0.62	0.99	0.98								
T-19	0.99	0.77	0.89	0.93	0.84							
T-20	0.98	0.70	0.97	0.98	0.95	0.96						
T-21	0.84	0.53	0.95	0.93	0.99	0.76	0.91					
T-22	0.93	0.64	0.99	0.99	1.00	0.86	0.96	0.98				
M-4	0.88	0.63	0.98	0.96	1.00	0.80	0.92	0.99	0.99			
M-7	0.90	0.72	0.97	0.96	0.98	0.83	0.93	0.97	0.98	0.99		
M-9	0.87	0.62	0.97	0.96	0.99	0.78	0.91	0.99	0.99	1.00	0.98	
K-1	0.64	0.22	0.68	0.68	0.63	0.66	0.67	0.57	0.64	0.60	0.52	0.56
K-2	0.64	0.22	0.69	0.68	0.63	0.66	0.67	0.57	0.64	0.60	0.53	0.56
K-3	0.66	0.24	0.73	0.72	0.68	0.66	0.69	0.63	0.69	0.66	0.58	0.62
S-1	0.77	0.62	0.55	0.61	0.47	0.86	0.72	0.37	0.51	0.40	0.47	0.38
S-2	0.61	0.44	0.36	0.43	0.27	0.72	0.56	0.17	0.32	0.20	0.25	0.17
S-3	0.71	0.58	0.46	0.53	0.36	0.81	0.63	0.25	0.41	0.29	0.36	0.27
M-1	0.34	0.48	0.03	0.11	- 0.08	0.48	0.23	- 0.19	- 0.02	-0.13	- 0.03	-0.15
M-2	0.33	0.47	0.03	0.11	-0.08	0.47	0.23	-0.19	-0.03	-0.13	-0.03	-0.16
M-3	0.36	0.42	0.05	0.14	-0.05	0.50	0.26	-0.16	0.00	-0.12	-0.02	-0.14

Table 2 Pearson's correlation coefficient between wells for the compositions of major ion species.

Hot spring water in Kusatsu : K-1~K-3, Shima : S-1~S-3, Maebashi : M-1~M-3.

 $(CO_3)_2^-$),可溶性の割合が増すことが報告されている (Nelson *et al.*, 2003; Tang and Johannesson, 2006). そのため、本研究結果も HREE が炭酸塩錯体などとしてろ液分画に存在していることが推測された.なお、Ronnback *et al.* (2008)の報告の中では、中性から弱アルカリ性の地下水において、地下水中 REE パターン (孔径 0.45 µm のフィルターでろ過したろ液)が HREE に富む一方で、同一の掘削口から採取した岩石の REE パターンはむしろフラットになる結果が見られている.本研究のろ液および残渣中 REE パターンにおける HREE と LREE の関係も、その結果と整合する. そのため、温泉水のろ過残渣は源泉井戸のストレーナー付近の岩石の微細粒子そのものか、あるいは岩石から溶出した REE がその REE パターンを保持しながら粒径 0.45 µm 以上の粒子に吸着したのかもしれない.

Takahashi et al. (2002)は、東濃ウラン鉱床の1つのボーリング井戸に対して、地下100m付近 (花崗岩層)とそのわずか数m上層(不整合層:下層の花崗岩層と上層の堆積岩層の境界)の近接 した2地点から採取した地下水試料と、そのボーリングコア(花崗岩質岩石)について REE 濃度 を示している. なお、2つの地下水試料はダブルパッカー工法により相互に遮水した状態で採取さ れた. この中で示されている地下水中 REE の全量濃度と、ろ液中濃度(孔径 0.45 µm のメンブレ ンフィルターでろ過)から、残渣中 REE 濃度を求め(全量濃度からろ液中濃度を引いた)、各試 料中の REE 濃度をコンドライトの REE 濃度組成で規格化した(Fig. 5).いずれの地下水試料も ろ液中 REE パターンの HREE が、残渣のそれよりも相対的に富む傾向がみられる.そして、ボー リングコアの REE パターンに対する相関係数は、ろ液(花崗岩層地下水):0.94、残渣(花崗岩層地

Wall	Concentration in the filtrate fractions (ng/L)													
wen	Ce	Pr	Nd	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Но	Er	Tm	Yb	Lu	
T-3	0.15	0.039	0.16	0.06	0.166	0.08	0.007	0.04	0.007	0.018	0.003	0.021	0.002	
T-5	0.13	0.242	1.27	0.33	0.192	0.50	0.080	0.52	0.123	0.361	0.046	0.305	0.048	
T-7	0.81	0.233	0.99	0.14	0.179	0.22	0.024	0.14	0.035	0.117	0.014	0.095	0.019	
T-12	1.17	0.181	0.79	0.17	0.311	0.24	0.032	0.19	0.056	0.230	0.036	0.235	0.045	
T-14	2.69	0.263	1.17	0.20	0.194	0.28	0.032	0.16	0.034	0.097	0.011	0.045	0.008	
T-19	0.36	0.073	0.38	0.13	0.517	0.19	0.023	0.17	0.042	0.127	0.016	0.096	0.020	
T-20	0.18	0.039	0.18	0.06	0.368	0.10	0.008	0.05	0.013	0.037	0.006	0.046	0.009	
T-21	4.48	0.485	2.26	0.35	0.183	0.70	0.069	0.37	0.080	0.170	0.013	0.066	0.009	
T-22	0.50	0.075	0.36	0.05	0.261	0.14	0.010	0.07	0.014	0.045	0.003	0.038	0.006	
M-4	0.21	0.059	0.29	0.12	0.841	0.21	0.024	0.21	0.063	0.222	0.028	0.156	0.022	
M-7	0.47	2.049	9.75	2.96	1.320	6.93	1.315	10.42	2.932	9.886	1.274	7.443	1.036	
M-9	5.54	0.714	3.08	0.85	0.401	1.83	0.230	1.37	0.293	0.772	0.088	0.514	0.067	
MDL^1	0.07	0.005	0.04	0.01	0.004	0.03	0.005	0.01	0.003	0.005	0.001	0.006	0.001	
Well					Concen	tration	in the re	esidue fr	actions	(ng/L)				
	Се	Pr	Nd	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Но	Er	Tm	Yb	Lu	

	Т	ab	le	3	C	Concentrat	ion of	f rare eart	h e	lements	in '	the	filtrate	and	resid	lue	fractions	of	hot	spring	water.
--	---	----	----	---	---	------------	--------	-------------	-----	---------	------	-----	----------	-----	-------	-----	-----------	----	-----	--------	--------

Well	Concentration in the residue fractions (ng/L)												
	Ce	Pr	Nd	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Но	Er	Tm	Yb	Lu
T-3	5.31	0.63	2.57	0.59	0.183	0.797	0.116	0.665	0.141	0.377	0.045	0.258	0.037
T-5	2.61	0.24	0.81	0.19	0.048	0.229	0.032	0.196	0.038	0.110	0.014	0.101	0.015
T-7	15.37	1.00	3.66	0.56	0.121	0.566	0.063	0.306	0.057	0.159	0.018	0.129	0.019
T-12	0.98	0.09	0.16	0.02	0.007	0.036	0.012	0.020	0.004	0.014	0.002	0.008	0.001
T-14	13.49	1.24	4.90	1.28	0.309	1.514	0.222	1.214	0.223	0.578	0.070	0.416	0.058
T-19	5.98	0.76	3.28	0.93	0.344	1.377	0.209	1.216	0.237	0.577	0.063	0.326	0.046
T-20	3.97	0.51	2.27	0.56	0.265	0.861	0.117	0.687	0.141	0.344	0.033	0.164	0.023
T-21	7.29	0.92	4.20	1.18	0.439	1.712	0.219	1.089	0.190	0.384	0.030	0.117	0.014
T-22	12.02	1.43	6.38	1.37	0.525	2.074	0.254	1.319	0.245	0.507	0.037	0.134	0.020
M-4	10.52	1.36	5.73	1.70	0.433	2.707	0.479	3.021	0.593	1.492	0.167	0.949	0.132
M-7	1.05	0.36	1.58	0.54	0.104	0.947	0.176	1.086	0.217	0.590	0.078	0.492	0.070
M-9	2.42	0.30	1.41	0.55	0.143	0.854	0.121	0.569	0.088	0.187	0.020	0.098	0.012
MDL^2	0.007	0.01	0.05	0.01	0.001	0.003	0.0009	0.002	0.0007	0.001	0.00009	0.002	0.0006

MDL : Method detection limit, calculated from blank value (n = 3).

1: It was divided by 50, concentration rate of pretreatment for filtrate fractions, the detection limit of ICP-MS.

2: It was divided by 155, concentration rate of pretreatment for residue fractions, the detection limit of ICP-MS.

下水):0.99, ろ液(不整合層地下水):0.40, 残渣(不整合層地下水):0.92 であり, 花崗岩層地下水 ではろ液と残渣に差があまりないものの, 不整合層地下水では明らかに残渣の方が高い相関係数を 示した. このことは, 残渣中 REE パターンが井戸ストレーナー先端の岩石地質を定常的に反映し ていることを示唆するのかもしれない. すなわち, 残渣中 REE は湧出母岩の REE を識別できる 指標になる可能性が期待できる.

なお、Takahashi *et al.* (2002) は花崗岩層地下水と不整合層地下水の酸化還元電位のデータも示 しており、それぞれ0mVと-300mVとその値は異なっていた。両者のろ液中 REE パターンには 差異がみられたが(Fig. 5)(両者の相関係数は0.56)、それはこの物理化学的な条件の違いが影響



Fig. 4 Dendrograms and classifications of chondrite-normalized REE patterns in the filtrate (a and b) and residue (c and d) fractions. Statistical distance was defined by a Pearson's correlation coefficient, and individual wells or clusters were grouped by a furthest-neighbor method.

したのかもしれない.

以上のことから、温泉水に含まれる粗大粒子(粒径≥0.45µm)中の REE パターンは、源泉井戸 ストレーナー付近の岩石の地質組成を区別する指標になり得る可能性が期待できる。一方ろ液中 REE は、地下の物理化学的条件に応じて HREE の炭酸塩錯体の存在割合が増すことなどからも、 地下の物理化学的条件をその REE パターンに反映させている可能性が考えられる。すなわち、地



Fig. 5 Chondrite-normalized REE patterns in the drill core (granitic rock) and groundwater samples collected from Tono area. Groundwater samples were collected from boreholes which were located in the granite and the unconformity between the granite and the sedimentary rocks. Groundwater samples were separated to the filtrate and residue fractions by using membrane filter with pore size of 0.45 μm. This dataset was cited from Takahashi *et al.*, 2002. 下水中 REE を残渣とろ液に分画してそれぞれの特 徴を解析することは、地下の地質の差異と物理化学 的条件の差異を感度良く検出できる利点が期待でき るかもしれない、次項ではろ液中 REE パターンと 残渣中 REE パターンをそれぞれ詳しく考察する.

3.2.1 ろ液中 REE パターン

F1 は共通して Eu の正の異常が見られたが、特 に統計的距離が近かった T-3. T-12. T-19. T-20. T-22 および M-4 はその異常が顕著であった (Fig. 4b). 天 然水において Eu の正の異常が出現する要因として は次のことなどが考えられる. (1) 地下深部でマグ マが有機物に接触するなどして還元的雰囲気にさら され、Eu³⁺がEu²⁺へと還元され(Lee *et al.* 2003). そのマグマが晶出して Eu³⁺と Eu²⁺が共存する岩石 が生成する. Eu²⁺はその他の REE³⁺よりも溶解度 が高いため (Hein et al., 1988), 水一岩石相互作用 によって相対的に Eu が多く天然水中に溶出する. (2) 還元的かつ100℃以上の高温の水溶液中では, 溶解度の高い Eu²⁺ が支配化学種となることが熱力 学的計算から求められており (Sverjensky, 1984), 顕著な正の Eu 異常をもつ還元的かつ高温の熱水 (Michard, 1989) が寄与する. (3) Euの正の異常

を示す蛇紋岩(Dwijesh *et al.*, 2005) 等に地下水が胚胎され,その岩石の REE パターンが地下水 のろ液分画に反映される.

本研究結果を概観すると、T-12 を除いて Eu の正の異常が出現した源泉は、その掘削深度が 500 m 程度と深く(Table 1)、次項で詳述するが、ストレーナー付近の岩石を反映する可能性が考えられた残渣中 REE パターンには Eu の正の異常が見られない(Fig. 4d). これらのことから、前述の(3)の可能性は低く、(1)や(2)などが支配要因である可能性が考えられた.

一方,統計的距離がわずかに離れた T-5 および T-7 は比較的小さい Eu の正の異常が見られ, T-5 については顕著な Ce の負の異常も見られた. 天然水において Ce の負の異常が起こる要因と しては次のことなどが考えられる. (1) 溶存する REE³⁺ を含む天然水が酸化的雰囲気にさらされ て,その他の REE よりも 4 価の化学形態をとりやすい Ce が CeO₂ として酸化 (Ce⁴⁺) および沈殿 することで溶液中から除去される (Braun *et al.*, 1998). (2) 水中の REE³⁺ が Mn や Fe の水酸化 物に取り込まれて共沈する過程で Ce³⁺の一部は CeO₂ に酸化され,その他の REE が 3 価のイオン として再び溶出する際に,溶解度の低い Ce⁴⁺ (Sholkovitz, 1992) は沈殿物に取り残される (Ohta and Kawabe, 2001). (3) 酸化的な河川水では Ce の負の異常が一般に見られる (Goldstein and Jacobsen, 1988). (4) Ce の負の異常を示す石灰岩 (田中, 2005) などに地下水が胚胎され,その 岩石の REE パターンが反映される.

本研究結果を概観すると、T-5の残渣中 REE パターン(Fig. 4d)には Ce の負の異常が認めら れないため(4)の可能性は低く、主要イオン成分の考察で前述したように、(3)の河川水が流入 している可能性が考えられた.ただし、Eu と Ce の挙動に関する厳密な解釈のためには、源泉井 戸におけるボーリングコアから岩石情報を直接取得するか、酸化還元電位を測定することなどが必 要であろう.

F2 の REE パターンは、T-13 および T-21 については残渣中 REE パターン(Fig. 4d) と同様に LREE から HREE にかけて右下がりの傾向が見られた。M-9 については残渣中 REE パターンに比 べてろ液中 REE パターンの HREE が若干富むものの、概ね両者は類似した。この F2 のグループ の源泉は、ろ液と残渣の REE パターンの相関係数が高く(T-13:0.85, T-21:0.94, M-9:0.91),他 の源泉のそれ(-0.52~0.39)に比べてよく類似していた。これらの源泉が胚胎された地下の環境 は、ろ液中 REE パターンの挙動に影響を与える錯生成や酸化還元状態などがあまり作用しない物 理化学的な特徴を有するのかもしれない。

M-7 のろ液中 REE パターンには、T-5 と同様に明確な Ce の負の異常が現れた.しかしながら、 M-7 は T-5 よりも掘削深度が深いことから(Table 1), M-7 の温泉水脈に河川水が流入する可能性 は低い.なお、T-5 と M-7 はいずれも泉温(Table 1)および主要イオン成分の濃度(Fig. 3a)が 周囲の源泉より相対的に低いものの、主要イオン成分の組成は T-5 が他の源泉とは類似しないこと に対して、M-7 のそれは他の源泉と似ている.そして、M-7 の残渣中 REE パターンには、石灰岩 に共通してみられる負の Ce 異常と負の Eu 異常(田中、2005)が見られる.本調査地域は海底火 山に起因するグリーンタフ地帯が広く分布することから、海由来の石灰岩地層の影響を M-7 は受 けた可能性が考えられた.

以上のことから、全源泉のろ液中 REE パターンは残渣中 REE パターンに比べて HREE に富み、 顕著な Ce および Eu の異常が見られた.これは岩石がマグマから晶出する際の酸化還元状態や、 地下における熱水の酸化還元状態、あるいは溶液化学として REE の存在分画に影響を与える炭酸 塩や Fe および Mn の水酸化物の共存など種々の物理化学的条件を反映しているものと考えられ た.すなわち、ろ液中 REE パターンは温泉水が存在する地下の物理化学的な条件の指標として活 用できる可能性が考えられた.

3.2.2 残渣中 REE パターン

R1の REE パターンは T-12 が低濃度であったものの, 概して LREE から HREE にかけて右下が りの傾向が見られた. これらの源泉は共通して谷川に沿って上流域に分布する地理的特徴が見られた (Fig. 1a).

R2の中でも特にクラスターの統計的距離が近く、類似性が高かった T-19, T-20, T-21 および T-22の REE パターンには、HREEの Tm から Lu にかけてわずかに右下がりの傾きが大きくなる ように見られる. これらの源泉は谷川の中流域に位置した. 一方,統計的距離がわずかに離れた M4 および M-9 には小さい Eu の負の異常が現れており、この2つの源泉は前述の類似性が高かっ た源泉からは谷川の下流方向に約2km 程離れていた.

M-7 の残渣中 REE パターンには、前述したとおり石灰岩地層由来と考えられた Ce と Eu の負の 異常が見られ、ろ液および残渣中 REE パターンとも他の源泉とは独立した特徴を示した. M-7 は M-4 と M-9 の間に位置するが (Fig. 1a), M-4 と M-9 の源泉井戸深度がどちらも 500 m 程度であっ たのに対して、M-7 のそれは 300 m 程度と浅かった (Table 1).

以上のように,残渣中 REE パターンの分類は,源泉の地理的な近接性と良い対応を示した.そのため,温泉水に含まれる粗大粒子(粒径≥0.45µm)中の REE パターンは,源泉井戸ストレーナー付近の岩石の REE パターンを反映している可能性が考えられた.これは地下の地質を区別する指標になることが期待できる.

第63巻(2013)

3.3 数値解析モデル

3.3.1 涵養量の計算

温泉水の水素・酸素安定同位体比の調査から、谷川温泉はほぼ全て降水由来であることが示されている(酒井・松葉谷,1985). そこで、降水の地下涵養量を見積もるために集水域内の水の収支 計算を行った.集水域は調査地域を囲む山の尾根に沿って設定し(面積:18 km²)、集水域から流 出する唯一の河川である谷川の最下流地点(Fig.1a)において、河川流量調査を行い河川流出量を 求めた(Table 4). これから、集水域内における単位面積当たりの河川流出量を 552 mm/yr (=9.9 ×10⁶ m³/yr÷18 km²)と算出した.なお、蒸発散量はソンスウェイト法(Thornthwaite, 1948)に より求め、降水量から蒸発散量および河川流出量を差し引いて当該集水域の単位面積当たりの地下 涵養量を 390 mm/yr と計算した(Table 4).

3.3.2 源泉間の REE の分類に基づく透水係数の設定とモデル実行

前述のとおり調査地域の表層地質は、上流から下流にかけて4区分であったが、地下の地質構造 についての情報は乏しく、推測に基づく Fig. 1bの I-IIの断面図のみである。そこでまずは、地表 面の地質分布がそのまま地下へ垂直に連続すると仮定したモデルを作成した(Model-A, Fig. 6a~ c). なお、Fig. 1b における谷川左岸は上流から下流にかけて後閑層が一様に広がっていることか ら、I-IIの断面図に応じて上位に後閑層および下位に大倉層が連続的に分布すると仮定した.す なわち、Fig. 6a~c は、A:大倉層、B:水上石英閃緑岩、C:流紋岩、D:玄武岩溶岩/凝灰岩、E: 後閑層、F:大倉層とした.

一方,本研究では源泉間の REE パターンの類似性に関する情報から,乏しい地下の地質情報を 補完してモデル解析に応用する試みを行った.前述のとおり残渣中 REE パターンは,源泉井戸ス トレーナー付近の岩石を区別する指標になる可能性が考えられたため,Fig. 4c の分類に基づき, 谷川の上流から下流にかけての地下の地質区分を A:R1 (T-3, T-5, T-7, T-12 および T-13),B: R2 (T-19, T-20, T-21 および T-22),C:R2 (M-4, M-9),D:M-7 と仮定した (Fig. 7).

ろ液中 REE パターンは、地下の物理化学的条件を反映している可能性が考えられたことから、 残渣中 REE パターンに加えてろ液中 REE パターンも同一の群に属した源泉同士(Fig. 4a)は、 地球化学的特徴がよく類似した地質に胚胎されている可能性が高い.そこで、Fig. 7 に示すとおり T-3、T-7 および T-12 の源泉同士, T-19、T-20 および T-22 の源泉同士はそれぞれ破砕帯などの水脈 αおよび β により繋がっていると仮定した.この水脈を考慮したモデル(Model-B, Fig. 6d)では、 地表面の4 区分の地質が Fig. 7 の A~D に沿って傾斜して地下へと連続的に続くとして、地下の 地質区分を仮定した.したがって、Model-B の A~D に該当する地質は、前述の Model-A と同一 であり、E および F も同じである.A~F に対する地質透水係数は文献値を引用したが(Table 5)、

Water catchment area	$18\mathrm{km}^2$
Precipitation ¹	1591 mm/yr
Evapotranspiration ²	650 mm/yr
Discharge from model and he Toni vivor	$9.93 \times 10^{6} \mathrm{m^{3}/yr}$
Discharge from model area by 1 ani river	552 mm/yr
Amount of groundwater recharge	390 mm/yr

Table 4 Calculation result of groundwater recharge.

1 : Data from Minakami station of JMA in 2009.

2: Calculated by thornthwaite method using monthly mean temperature.



Fig. 6 Three-dimensional distribution of assumed hydraulic conductivities applied to MODFLOW. A : Ohkura layer, B : Minakami quartz diorite, C : Rhyolite, D : Basaltic lava/Tuff, E : Gokan layer, F : Ohkura layer.



Fig. 7 Schematic diagram of the depth of 12 wells, vertical geological configuration and fractured zone assumed by the results from REE patterns. The cross-sectional view was depicted along line a-a' in Fig. 1 (a).

Bに対する透水係数の文献値が得られなかったため、このBには岩石の組成が類似する花崗岩 (豊・青木, 1996)の文献値を代用した.一方,水脈αおよびβに対しては、各水脈が属する地質 の破砕帯部の透水係数を文献から引用した (Table 5).

Model-A および B によってそれぞれ温泉流動の定常流を計算し, T-5, T-12, T-14, T-19 および T-20 における計算水頭と観測水頭の比較を行った(Fig. 8a). 計算水頭と観測水頭の誤差の指標で ある NRMS (Normalized Root Mean Squared) は, Model-A が 38% であったのに対し, Model-B では 10% と再現性は大幅に向上した. この Model-B では, 掘削深度の浅い T-5, T-12 および T-14 と, 掘削深度の深い T-19 および T-20 (Table 1)の水位がどちらも概ね良く再現されている. 特に, Model-A において誤差が大きかった T-19 および T-20 については, 計算水頭が観測水頭を大きく

Lavel ¹	Geology ²	Rock type ³	Hydraulic conductivity (m/s)	Referrence
А	Ohkura layer	Basalt	1.2×10^{-7}	$MODFLOW^4$
В	Minakami quartz diorite	Granite	1.0×10^{-7}	Umeda et al., 1995
С	Rhyolite (intrusive rock)	Rhyolite lava	3.0×10^{-8}	Hanamoto et al., 2009
D	Basaltic lava/Tuff	Basalt	1.2×10^{-7}	$MODFLOW^4$
Е	Gokan layer	Tuff	$1.7 imes 10^{-6}$	$MODFLOW^4$
F	Ohkura layer	Basalt	1.2×10^{-7}	$MODFLOW^4$
α		Basalt (Fractured)	3.0×10^{-5}	$MODFLOW^4$
β		Granite (Fractured)	3.2×10^{-5}	$MODFLOW^4$

Table 5 Hydraulic conductivities corresponding to each rock type.

1: Corresponds to legend in Fig. 6.

2: Corresponds to legend in Fig. 1b. Basaltic lave/Tuff was cited from Iijima and Kizaki, 1980.

3: Corresponds to the description in the referrences listed in the rightmost column.

4 : Data prepared in advance by MODFLOW.





上回っていたが、水脈βを設定した Model-B では、水脈に沿った水の流れに伴い計算水頭は低下 して、観測水頭に近づくようになった. この T-19 および T-20 の井戸先端が属する深部の第7レイ ヤーの地下水流速を比較すると、Model-A に対して Model-B では水脈βの中に相対的に高い地下 水流速が計算されていることがわかる (Fig. 8b および c). この流れにより、T-19 および T-20 の計 算水頭が低下したものと考えられる. なお、Fig. 8a の Model-A では浅い井戸の T-12 が存在しない が、これは T-12 の井戸深度 70m 付近が乾燥状態になったことに由来する. これに対して Model-B では、水脈αに沿って地下深部から T-12 に向かう温泉水の流動が再現されたため、T-12 は湿潤状 態を保ち計算水頭と観測水頭は合うようになったものと考えられた.

以上のように,温泉水中 REE の知見から仮定した地質および水脈の分布を,数値解析モデルに応用することによって,モデルにおける源泉水位の計算は大幅に改善された.この結果は,地下の 複雑な温泉流動を推し測るために,温泉水中 REE が有効な地球化学的指標になる可能性を示唆す る結果と考えられた.今後は様々な地層において,温泉水あるいは地下水のろ液および残渣中 REE と,湧出母岩のボーリングコアや地下の酸化還元電位等に関する知見が蓄積され,温泉水(地 下水)中 REE の地球化学的指標としての有効性が十分に検証されるべきである.

4. 結 論

群馬県の谷川・水上温泉において,地球化学的に有用な指標と期待される希土類元素(REE) に着目して,温泉水中 REE の濃度組成について解析した.Na⁺, Ca²⁺等の主要イオン成分の組成は 源泉間でよく類似したが,孔径 0.45 μm で分画したろ液および残渣中 REE パターン(コンドライ トの REE 濃度組成で規格化)は源泉間で異なる特徴を示した.残渣中 REE パターンは源泉井戸 のストレーナー付近の母岩地質を反映し,ろ液中 REE パターンは温泉が胚胎される地下の酸化還 元状態や REE の存在分画に影響を及ぼす炭酸塩の共存等の物理化学的条件を反映している可能性 が考えられた.この REE パターンの知見から,地下の地質情報を仮定してモデル解析に応用する 試みを行ったところ,各源泉における観測水頭と計算水頭は概ねよく一致した.このことから温泉 水中の REE は,動態が複雑な温泉流動のモデル化に向けて,新たな糸口を与える有効な地球化学 的指標になる可能性が示された.

謝 辞

本研究は群馬県研究開発推進費(群馬県企画課)による研究助成を受けて行われた.谷川・水上 温泉の源泉所有者の方々には本調査へのご協力をいただき,群馬県温泉協会の酒井幸子氏と飯島静 男氏からは,本研究に対する有意義なご意見をいただいた.また,論文原稿について2名の匿名査 読者から貴重な助言・意見をいただいた.ここに記して感謝いたします.

引用文献

- Biddau, R., Bensimon, M., Cidu, R. and Parriaux, A. (2009) : Rare earth elements in groundwater from different Alpine aquifers. Chemie der Erde-Geochem., 69, 327–339.
- Braun, J.J., Viers, J., Dupre, B., Polve, M., Ndam, J. and Muller, J.P. (1998) : Solid/liquid REE fractionation in the lateritic system of Goyoum, East Cameroon. Geochim. Cosmochim. Acta, 62, 273–299.
- Dwijesh, R., Ranadip, B., Sridhar, F.I. and Rao, T.G. (2005) : Serpentinites from the Northern Central Indian Ridge. National Institute of Oceanography (India), 19–21.
- Gedeon, M., Wemaere, I. and Marivoet, J. (2007) : Regional groundwater model of north-east Belgium. J. Hydrol., 335, 133–139.
- Goldstein, S.B. and Jacobsen, S.B. (1988) : Rare earth elements in river waters. Earth Planet. Sci. Lett., 89, 35-47.
- 花本孝一郎, 國清智之, 小室祐美, 増本 清(2009):トンネル掘削に伴う周辺地下水への影響解 析事例. 土木工学報告会セミナー, 山口大学, 2009年7月9日.
- Hein, J.W., German, C.R., Elderfield, H. and Gaans, P. (1988) : Rare earth element distributions in anoxic waters of the Cariaco Trench. Geochim. Cosmochim. Acta, **52**, 1203–1219.
- 飯島静男,木崎喜雄(1980):水上・谷川・上牧・奈女沢温泉地域の地質,群馬県温泉協会.
- 木川田喜一,大井隆夫,小坂丈予(2002):群馬県万座地域主要源泉の溶存成分濃度経年変化.地 球化学,36,35-49.
- 久保誠二(2002):温泉地質図(谷川).群馬県温泉協会.
- 久保大樹,小池克明,劉 春学,栗原 新,松岡稔幸(2013):地球統計学的手法による亀裂性花 崗岩体の3次元透水係数モデリングと広域地下水流動解析への応用.地学雑誌,122,139-158.
- Lee, S.G., Lee, D.H., Kim, Y., Chae, B.G., Kim, W.Y. and Woo, N.C. (2003) : Rare earth elements as

indicators of groundwater environment changes in a fractured rock system. Appl. Geochem., 18, 135–143.

- 町田 功, 板寺一洋, 萬年一剛 (2007): 箱根強羅地区における高温 NaCl 泉の供給源地. 地下水 学会誌, 49, 327-329.
- Michard, A. (1989) : Rare earth element systematics in hydrothermal fluids. Geochim. Cosmochim. Acta, 53, 745–750.
- Nelson, J.B., Wood, A.S. and Osiensky, L.J. (2003) : Partitioning of REE between solution and particulate matter in natural waters. J. Solid State Chem., 171, 51–56.
- Ohta, A. and Kawabe, I. (2001) : REE (III) adsorption onto Mn dioxide (δ-MnO₂) and Fe oxyhydroxide : Ce (III) oxidation by δ-MnO₂. Geochim. Cosmochim. Acta, **65**, 695–703.
- Ronnback, P., Astrom, M. and Gustafsson, J.P. (2008) : Comparison of the behaviour of rare earth elements in surface waters, overburden groundwaters and bedrock groundwaters in two granitoidic settings, Eastern Sweden. Appl. Geochem., 23, 1862–1880.
- 酒井幸子,松葉谷治(1985):群馬県下谷川温泉の地化学的特徴およびその起源.日本地熱学会誌, 7,99-110.
- 真田哲也, 高松信樹, 吉池雄蔵, 今橋正征, 樋口英雄(2003): 安山岩の溶出実験による秋田県玉 川温泉における希土類元素濃度の経年変化の解明. 温泉科学, 52, 146-155.
- Sholkovitz, E.R. (1992) : Chemical evolution of rare earth elements: fractionation between colloidal and solution phases of filtered river water. Earth Planet. Sci. Lett., 114, 77–84.
- Sverjensky, D.A. (1984) : Europium redox equilibria in aqueous solution. Earth Planet. Sci. Lett., 67, 70–78.
- 高橋雅紀,齋藤和男,梅津浩之(1991):群馬県北部水上地域に分布する中新統の地質と年代.地 球科学,45,435-452.
- Takahashi, Y., Yoshida, H., Sato, N., Hama, K., Yusa, Y. and Shimizu, H. (2002) : W- and M-type tetrad effects in REE patterns for water-rock systems in the Tono uranium deposit, central Japan. Chem. Geol., 184, 311–335.
- 竹田久美子, 蟻川芳子(2005):誘導結合プラズマ質量分析法による石油試料中の希土類元素の定量. BUNSEKI KAGAKU, 54, 939-943.
- 田中万也(2005):海成石灰岩と分配係数を用いた古代海水の希土類元素存在度の新しい推定法. 地球化学, 39, 65-72.
- Tang, J. and Johannesson, K.H. (2006) : Controls on the geochemistry of rare earth elements along a groundwater flow path in the Carrizo Sand aquifer, Texas, USA. Chem. Geol., **225**, 156–171.
- Thornthwaite, C.W. (1948) : An approach towards a rational classification of climate. Geogr. Rev. 38, 55–94.
- 梅田浩司,柳澤孝一,米田茂夫(1995):日本の地盤を対象とした透水係数データベースの作成. 地下水学会誌,37,69-77.
- 豊 遙秋,青木正博(1996):検索入門 鉱物・岩石. 31-33,保育社.
- 吉川和男, 星野充士, 大場 孝(2010):群馬県中之条町四万ろう石鉱床産苦土フォイト電気石. 群馬大学教育学部紀要自然科学編, 58, 23-34.