霧島山硫黄山周辺の湯溜り・湧水等の化学・安定同位体組成(2018 年 5月 29 日現在)*

Chemical and stable isotopic compositions of hot pool and spring waters around Iwo-yama, Kirishima volcano: as of May 29, 2018

気象研究所**東海大学***東京大学****福岡管区気象台*****鹿児島地方気象台***** Meteorological Research Institute^{**} Tokai University^{***} The University of Tokyo^{****} Fukuoka Regional Headquarters, JMA^{******} Kagoshima Local Meteorological Office, JMA^{******}

霧島山硫黄山周辺の湯溜り・湧水・河川水の化学組成と水素・酸素安定同位体比の分析した. 2018 年 5 月 29 日の観測では,同年 4 月 19 日の噴火口周辺に 2 ヵ所(V1, P 地点)に湯溜りが認 められた.これらの湯溜りを満たす熱水は強酸性で,一般に高温の火山ガスに多く含まれる CIを 高濃度含み,水素・酸素安定同位体比はマグマ水に近い.湯溜りから流下した熱水,硫黄山西 麓の湧水が流れ込む硫黄山の西約 1km 地点では,河川水の CI/SO₄ モル比が同年 4 月 30 日に 2.3 に達したが,その後は漸減し,同比は 5 月 31 日観測時点で 1.3 まで低下した.

1. 試料採取

2016 年 8 月以降, 霧島山硫黄山周辺の湧水, 河川水, 湯溜りを採取し, 化学組成および 水素・酸素安定同位体比を分析している. 本報告では, 主に 2018 年 3 月 28 日以降に採取し た湧水, 河川水, 湯溜り(図 1a, b)の分析結果を報告する. 採取した試料水は, 現地で水温を 測定し, 孔径 0.45 µ m メンブレンフィルターでろ過処理した後分析に供した.

2. 結果

2018年5月29日の現地調査では、4月19日の噴火口周辺に2ヵ所(V1, P地点)の湯溜り が認められ(図2,3,4)、P地点湯溜りから溢れた熱水が硫黄山の西側斜面を流下しているの が認められた(図5). このほか、硫黄山の西麓 B 地点の1ヵ所にも湯溜りが認められた(図 6). この湯溜りはV1およびP地点の湯溜りに比較して規模が小さく、周囲の土砂と混合し た茶色の熱水が跳ね上げて湯溜りの周囲に飛散させていたが、調査時点では顕著な熱水の 流出は認められなかった(図6).

図7に試料水の水素・酸素安定同位体比(δD·δ¹⁸O)の関係を示す.V1,P地点湯溜りを満

*2018年7月20日受付

^{**}谷口無我 (Muga Yaguchi); ***大場武 (Takeshi Ohba), 西野佳奈 (Kana Nishino); ****外山浩太郎(Kotaro Toyama); *****福岡管区気象台(Fukuoka Regional Headquarters, JMA); *****鹿児島地方気象台(Kagoshima Local Meteorological Office, JMA)

たす熱水のδD,δ¹⁸O 値はマグマ水(日下部・松葉谷,1986)に近く,その他の湧水,河川水 は大よそ V1, P 地点湯溜りと天水線を結ぶような系列にある.このことは,これらの水が 大局的には硫黄山を起源とする熱水と天水との混合によって形成されていることを示唆す る.図8には水・岩石相互作用を仮定して熱水の貯留状態を推定するのに有効とされる Na-K-Mg 組成図(Giggenbach, 1988)を示した.一般的に,岩石との反応が十分に平衡に達 していない(未成熟な)水は,Mg 端付近にプロットされる.強い酸性を示す硫黄山周辺の試 料水は,Na-K-Mg 組成図上で"未成熟な水"の領域にあり,溶存濃度の高い V1,P 湯溜りを 一端とする Mg 端との直線上にある.これらのことは,安定同位体比の特徴と同じく,本報 告で分析した試料水が,大局的には硫黄山を起源とする熱水と天水との混合であることを 示唆する.

定期的に観測を実施している硫黄山西麓 A 地点の湧水(図 9)は Cl/SO₄ モル比が 1.6 であ り(図 10),当該湧水は硫黄山の西側斜面を流下していた.硫黄山の西約 1kmの C 地点では, 4月8日には河川水の白濁~灰濁が確認され,翌4月9日時点で 0.9 だった Cl/SO₄ モル比 は4月19日噴火後の4月30日には2.3 に達しており,その後は漸減して5月31日観測 時点で1.3 まで低下している.当該観測地点はV1,P 地点湯溜りおよび A 地点湧水の下流 に位置しており,C 地点での Cl/SO₄比の変化は硫黄山の湯溜り・湧水の Cl/SO₄比を反映し ているとみられる.表1には,硫黄山から北西約7kmのD 地点の河川水(長江川)の分析結 果も併記した.同地点では4月30日時点で2.6 だった Cl/SO₄比は5月9日には1.7 に低 下した(表 1).

参考文献

日下部実,松葉谷治 (1986) マグマ性揮発物質・火山ガス・地熱水.火山, 30, S267-283. Giggenbach, W. F. (1988) Geothermal solute equilibria. Derviation of Na-K-Mg-Ca

geoindicatores. Geochimica et Cosmochimica Acta, 52, 2749-2765.

谷口無我, ほか 17 名 (2018) 霧島山硫黄山周辺の湧水の化学組成(2016 年 8 月-2018 年 2 月). 火山噴火予知連絡会会報, 129, 307-309.

表 1. 霧島山硫黄山周辺の湯溜り・湧水の化学・安定同位体組成(2018年3月28日以降) Table 1. Chemical composition and isotopic ratios of waters around Mt. Iwo-yama.

| 採水地点 | 採取日 | W T °C | рH | E.C. | CI | S0 4 | AI | Ca | Fe | К | Мg | Min | Na | S iO 2 | δD | δ 180 | C I/SO 4 |
|--------------------|-----------|-----------|------|------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|--------|-------|-------|---------------|
| | | | | S/m | m g/L | %0 | 960 | m o lar ratio |
| A :硫黄山西麓湧水 | 2018/3/28 | 57.5 | 1.56 | 1.53 | 1190 | 3510 | 183 | 277 | 155 | 64.2 | 165 | 9.2 | 342 | 337 | -39.5 | -3.9 | 0.92 |
| A:硫黄山西麓湧水 | 2018/5/29 | 68.2 | 1.47 | 2.35 | 3110 | 5370 | 319 | 410 | 983 | 118 | 381 | 23.5 | 717 | 387 | -36.4 | -2.6 | 1.57 |
| Ⅴ1∶湯溜り①-硫黄山南側 | 2018/5/29 | 86.7 | 0.52 | > 10 | 12300 | 26600 | 1210 | 988 | 959 | 506 | 1260 | 85.7 | 1940 | 1010 | -18.4 | 4.6 | 1.26 |
| P:湯溜り②-硫黄山南側 | 2018/5/29 | 86.4 | 0.61 | > 10 | 11700 | 24200 | 1350 | 903 | 1210 | 479 | 1240 | 84.1 | 1850 | 843 | -13.7 | 5.3 | 1.31 |
| B:湯溜り③-硫黄山西麓 | 2018/5/29 | 96.3 | 2.45 | 0.43 | 303 | 1640 | 33.6 | 109 | 592 | 43.2 | 56.5 | 3.3 | 117 | 291 | -19.8 | 1.1 | 0.50 |
| C : 河川水ーエコミュージアム裏側 | 2018/4/9 | 13.5 | 1.98 | 0.72 | 638 | 1890 | 122 | 136 | 192 | 37.6 | 71.5 | 3.9 | 191 | 209 | -44.2 | -5.9 | 0.92 |
| C : 河川水ーエコミュージアム裏側 | 2018/4/30 | 37.4 | 0.93 | 6.19 | 7920 | 9400 | 292 | 530 | 511 | 397 | 974 | 69.7 | 1850 | 871 | -27.0 | 0.52 | 2.28 |
| C : 河川水ーエコミュージアム裏側 | 2018/5/9 | 29.4 | 1.25 | 3.08 | 3440 | 5210 | 275 | 280 | 327 | 172 | 399 | 28.3 | 779 | 408 | -36.9 | -3.7 | 1.79 |
| C : 河川水ーエコミュージアム裏側 | 2018/5/15 | 27.5 | 1.38 | 2.45 | 2740 | 4840 | 305 | 285 | 395 | 127 | 320 | 21.6 | 533 | 338 | -37.6 | -3.8 | 1.53 |
| C : 河川水ーエコミュージアム裏側 | 2018/5/22 | 24.2 | 1.61 | 1.55 | 1650 | 3280 | 235 | 213 | 349 | 70.0 | 209 | 13.0 | 306 | 261 | -40.6 | -4.8 | 1.37 |
| C : 河川水ーエコミュージアム裏側 | 2018/5/31 | N D | 1.17 | 3.59 | 3330 | 7110 | 418 | 325 | 473 | 147 | 370 | 23.2 | 563 | 308 | - | - | 1.27 |
| D : 河川水-長江川 | 2018/4/21 | N D | 1.84 | 1.67 | 3330 | 3140 | 131 | 563 | 678 | 173 | 520 | 39.3 | 840 | 562 | -35.0 | -3.4 | 2.87 |
| D :河川水-長江川 | 2018/4/27 | N D | 1.46 | 2.11 | 2750 | 2990 | 84.3 | 225 | 321 | 130 | 374 | 31.1 | 623 | 419 | -38.9 | -4.7 | 2.49 |
| D :河川水-長江川 | 2018/4/30 | N D | 1.34 | 2.60 | 3300 | 3480 | 140 | 240 | 221 | 157 | 405 | 33.5 | 750 | 465 | -38.1 | -4.3 | 2.57 |
| D . 河川水-長江川 | 2019/5/0 | 147 | 2 20 | 0.25 | 222 | 262 | 21.2 | 20.5 | 12.1 | 10.7 | 29.7 | 2.6 | 51.0 | 62.4 | -11.0 | _7.2 | 1.66 |

pH,ECの測定にはガラス電極(HOR BA, 9615S), 白金-白金黒電極(HOR BA, 3552-10D)を接続したポータブルpH/EC計(HOR BA, D-74)を使用した.

Cl S04はイオンクロマトグラフ法(Them o, htegrion), その他の成分はマイクロ波プラズマ原子発光分析装置(Agilent 4210 M P-AES)を使用した

δD, δ¹⁸0の分析にはキャビティリングダウン分光法(PICARRO,L-2120-i)を使用した.



図 1. 試料採取地点 (背景地図に地理院地図:電子国土 web を使用した).

(a) V1, P, A, B, C 地点. (b) D 地点(長江川).

Fig. 1. Sample location (topographic map from the Geographical Survey Institute). (a) Sampling points of V1, P, A, B and C waters. (b) Sampling point of D (Nagae river).



図 2. V1 地点の湯溜りの様子. Fig. 2. Hot pool at point V1.



図 3. V1—P 地点間の様子. Fig. 3. Hot pools at point V1 and P.



図 4. P 地点の湯溜りの様子. Fig. 4. Hot pool at point P.



図 5. P 地点の湯溜りから流出した熱水が硫黄山の西麓を流下する様子. Fig. 5. Overflowing water from the hot pool at point P flows down to the western flank of Mt. Iwo-yama.



図 6. B 地点の湯溜りの様子. Fig. 6. Hot pool at point B.



図 7. 試料水の水素・酸素安定同位体比(δD・δ¹⁸O) Fig. 7. δD-δ¹⁸O plot for sample waters.



図 8. Na-K-Mg 組成図 Fig. 8. Na-K-Mg ternary diagram.



図 9. 硫黄山西麓 A 地点の湧水の様子. Fig. 9. Spring water at point A (western flank of Mt. Iwo-yama).



図 10. 硫黄山西麓域 A 地点湧水の Cl/SO₄ モル比, 電気伝導度, pH, および水温の変化 (2018 年 3 月 28 日以前の分析値は, 谷口ほか(2018)から引用)

Fig. 10. Temporal variations in Cl/SO_4 molar ratio, E.C., pH and temperature of the spring water at point A (data up to March 28, 2018 were cited from Yaguchi et al., 2018).