北九州市,城野遺跡に露出する阿蘇-4火砕流堆積物中の軽石の全岩化学 組成

Whole-rock Chemical Compositions of Pumices from the Aso-4 Pyroclastic Flow Deposits at the Jono Remains, Kitakyushu City

柚原雅樹* 梅﨑惠司**

Masaki Yuhara* and Keiji Umezaki**

平成29年6月1日受理

- * 福岡大学理学部地球圈科学科 〒814-0180 福岡市城南区七隈8-19-1
 Department of Earth System Science, Faculty of Science, Fukuoka University, 8-19-1 Nanakuma, Jonan-ku, Fukuoka 814-0180, Japan
- ** 公益財団法人北九州市芸術文化振興財団埋蔵文 化財調査室

〒803-0816 北九州市小倉北区金田1-1-3 Archaeological Research Office, Kitakyusyu City Foundation for Promoting Arts and Culture, 1-1-3 Kanada, Kokurakita-ku, Kitakyusyu 803-0816, Japan

Corresponding author; M. Yuhara, yuhara@fukuoka-u.ac.jp

はじめに

火山ガラスの化学組成はテフラの同定に大きく貢献 するだけでなく、給源マグマの化学的性質を知る上で も重要なデータである. 柚原ほか(2010)は、北部九 州に広く分布する阿蘇-4火砕流堆積物を対象として, 蛍光 X 線分析法による火山ガラスの化学分析の有効 性と、それに基づいたマグマの化学組成の検討を試み た。その結果、火山ガラスの化学分析の主流となって いる EPMA による分析結果と整合的であり、火山ガ ラスの平均化学組成を示していることが明らかとなっ た.加えて、採取地点がかなり広範囲にわたるにもか かわらず極めて狭い範囲に集中することを明らかにし た. 黒川(2005)によっても指摘されているように, 火山ガラスの平均組成は,噴火直前のマグマの液体相 の組成を近似していると考えられている。このことか ら,阿蘇-4火砕流として噴火したマグマの液体相の 化学組成は、極めて均質であったことが示唆された. さらに,軽石の化学組成も報告し,火山ガラスに比べ 幅広い組成範囲を示すことが明らかとなった。軽石の 化学組成は、液体相とその中に存在していた結晶粒(す なわち斑晶)からなるマグマ全体の組成を示している と考えられる. 柚原ほか(2010)は, 軽石が火山ガラ スよりも SiO, 含有量が低いことから、均質な液体相 とより SiO₂ 含有量の低い輝石や角閃石などの結晶粒

Abstract

We analyzed for major and trace element compositions of pumices from the Aso-4 pyroclastic flow deposits at the Jono Remains, Kitakyushu City, by using X-ray fluorescence spectrometry. In addition, we collected pumices from some points as follows: Aka, Yokose and Denboji, Fukuoka Prefecture. Pumices at the Jono Remains are light ocher, whereas those from other area are dark gray to gray. The chemical compositions of pumices from the Jono Remains are with in rage of pumices from the Aso-4 pyroclastic flow deposits in northern Kyusyu. The argillization of pumices decrease contents of Na₂O and K₂O, and increase that of TiO₂, Al₂O₃, Fe₂O₃*, Ba, Pb, Th, Zn, Zr.

Key Words: Jono Remains, Aso-4 pyroclastic flow deposits, pumice, X-ray fluorescence analysis, major and trace element, argillization.

が任意の割合で混合しているためであると考えた.し かし,より詳細な解析のためには,より広範囲にわた る火山ガラスや軽石の化学組成のデータの蓄積が必要 である.

今回,我々は北九州市の城野遺跡(Fig.1)から平 成21年の発掘調査で採取された阿蘇-4 火砕流堆積物 中の軽石の化学組成を分析する機会を得た.これらの 軽石は地下水の影響を受け粘土化が著しい.そのため, 粘土化による軽石の化学組成の変化を検討するのに有 用である.また,八女軽石流堆積物や鳥栖オレンジ軽 石流堆積物のように,阿蘇-4 火砕流堆積物は,その 上部や遠隔地の層厚の薄いところでは,風化によって 粘土化し火山灰土の外観を示すこともある(町田・新 井,2003).したがって,そのような風化火山灰にお ける対比や組成変化の検討にも貢献すると考えられ る.本論文では,これらの軽石の化学組成を報告する と共に,他地域の阿蘇-4 火砕流堆積物中の軽石との 比較と粘土化による化学組成変化の検討をおこなう.

城野遺跡の地質概略

城野遺跡は,北九州市小倉南区城野に位置し,弥生 時代後期終末の方形周溝墓,竪穴式住居跡,鉄刀の破 片,炭化米などが出土しており,弥生時代後期終末に おける有力者層の集落であると考えられている(財



Fig.1. Distribution of the Aso-4 pyroclastic flow deposits and location of sampling points (modified from Machida and Arai, 2003).

団法人北九州市芸術文化振興財団埋蔵文化財調査室, 2012).

平成 21 年に発掘調査が行われた 1C 区の地質は, 下位より,砂礫層,暗灰色グライ粘土層,阿蘇-4火 砕流堆積物,自然表土層,埋め立て層からなる(財 団法人北九州市芸術文化振興財団埋蔵文化財調査室, 2012).砂礫層は,中礫サイズの亜角礫~円礫からな る砂礫層で,層厚は40cm以上である.礫は,珪質凝 灰岩,石英斑岩,凝灰岩,安山岩,赤紫色砂岩,輝緑 凝灰岩,チャートなどからなる.暗灰色グライ粘土層 (Fig.2)は厚さ約80cmで,砂礫層を整合的に被覆す る.直径3~4cmの樹木片や同サイズの亜角礫~円礫 が散点的に含まれる.これら2層は,中位段丘層であ ると考えられている.その上位の阿蘇-4火砕流堆積 物は暗灰色グライ粘土層を整合的に覆うが,境界に1 ~2cmの水酸化鉄バンドが生じている. 阿蘇-4 火砕流 堆積物は下位の八女軽石流堆積物と上位の鳥栖オレン ジ軽石流堆積物からなる. 八女軽石流堆積物の下部約 110cm は, ラミナの顕著な灰土色砂質火山灰からな る(Fig.2). 最大径 10cmの引き延ばされた軽石や炭 化した小木片が散点的に含まれる. 軽石の量は少ない (Figs.2B, 2C). 上部約 3.5m は白黄土色ローム質火山 灰からなり,粘土化が著しい(Fig.2). 鳥栖オレンジ 軽石流堆積物は厚さ約 90cm で,黄褐色ローム質火山 灰からなる. 基底部には弱いマンガンバンドが認めら れる. これら阿蘇-4 火砕流堆積物は 2 次堆積相であ ると考えられ, 伏流水の通路となっている. 八女軽石 流堆積物と鳥栖オレンジ軽石流堆積物の上位の自然表 土層は,厚さ 30~50cm の暗茶褐色土からなる. 自然 の旧地形面を示し,遺物の包含層となっている. この



Fig.2. Photographs of the trench at the Jono Remains (1C section).A: a view of the trench from south. B: photograph of northern part of west wall of the trench. C: photograph of north wall of the trench. gc: gley clay, ly: lower part of the Yame pumice flow deposits, uy: upper part of the Yame pumice flow deposits.



Fig.3. Photographs of pumices from the Aso-4 pyroclastic flow deposits at the Jono Remains.

上位に数枚の人工的な整地・埋め立て層が認められる.

試料および分析方法

1. 試料採取

軽石は、平成21年の1C区発掘調査の際に行われ たトレンチ調査(Fig.2A)によって、八女軽石流堆積 物下部から採取された試料である(財団法人北九州 市芸術文化振興財団埋蔵文化財調査室,2012).本軽 石試料から得られた火山ガラスと角閃石の屈折率は 1.508~1.511および1.685~1.686であり、これまでに 阿蘇-4 火砕流堆積物から報告された値の範囲内にあ る(財団法人北九州市芸術文化振興財団埋蔵文化財調 査室,2012).これらの軽石は、他地域の阿蘇-4 火砕 流堆積物露頭から採取した軽石が主に暗灰色~灰色 を呈するのとは異なり、灰色~淡い黄土色を呈する (Fig.3).

このほか, 柚原ほか(2010)以降, 福岡県東部の 広域地質調査によって新たに見出した非溶結の阿蘇-4 火砕流堆積物露頭から軽石を採取した. 試料採取は, 福岡県田川郡赤村赤,京都郡みやこ町犀川横瀬,築上 郡築上町伝法寺において行った(Fig.1).これらの試 料の摂取位置を Appendix 1 に示す.以下に,各試料 採取地点における産状を記述する.

(1)赤

15030401, 17031101: (N33°36'43.35", E130°52'36.81") 層厚 3m+の暗灰色軽石質火山灰で, 3cm 以下の軽 石を多量に含む (Fig.4). 軽石は最大 10cm に達する. (2)横瀬

17012801 : (N33°36'34.42", E130°57'48.00")

層厚 6m+の暗灰色軽石質火山灰で、3cm 以下の軽石を多量に含む (Fig.4). 軽石は最大 10cm に達する。(3)伝法寺

17020201 : (N33°36'58.74", E130°59'4.57")

層厚 3m+ の暗灰色軽石質火山灰で, 3cm 以下の軽 石を含む (Fig.4). 赤や横瀬と比べ, 軽石の大きさは 小さい.

ほとんどの軽石試料は、単体の軽石を用いたが、一 部は分析に必要な大きさ(重量)を確保できなかった ため、小型の軽石を集め分析試料とした(Fig.5). こ





Fig.4. Photographs of the Aso-4 pyroclastic flow deposits at outcrops.

れらの分析試料は、柚原ほか(2010)と同様、蒸留水 による超音波洗浄後、110℃で乾燥し、タングステン カーバイト製乳鉢で粉砕した.

2. 分析方法

軽石に含まれる主成分 10 元素 (SiO₂, TiO₂, Al₂O₃, Fe₂O₃*, MnO, MgO, CaO, Na₂O, K₂O, P₂O₅) と微量成 分 16 元素 (As, Ba, Cr, Cu, Ga, Nb, Ni, Pb, Rb, S, Sr, V, Th, Y, Zn, Zr) を,福岡大学理学部に設置 の理学電機工業社製蛍光X線分析装置 ZSX100e によ り測定した.試料調整および測定方法は,柚原・田口 (2003a, b, 2006),柚原ほか (2004),高本ほか (2005) に従った.なお,全鉄は Fe₂O₃ として扱い, "Fe₂O₃*" と表記する.測定結果を Tables 1, 2 に示す.

結果と考察

城野遺跡産の軽石の SiO₂ 含有量は 60.2~65.6wt.% で,他地域の阿蘇-4 火砕流堆積物中の軽石の組成範囲 (63.4~69.8wt.%:小野ほか,1977; Watanabe, 1979; 鎌田, 1997; Hunter, 1998; 柚原ほか, 2010; 本研 究)に比べ, やや低い (Table 1). これは, 強熱減量 (L. O. I.) が, 3.4~7.3wt.% と, 他地域の阿蘇-4 火砕 流堆積物中の軽石の強熱減量 (2.4~5.5wt.%)に比べ 高いためであると考えられ, 粘土化が著しい事実と一 致する. これまでに報告されている軽石の化学組成に は, 強熱減量が示されていないものも多いため, 柚原 ほか (2010) と同様, 強熱減量を除いて, 主成分元素 の含有量の総量が 100wt.% になるように補正した化 学組成を用いて比較を行った. 補正値では, 城野遺跡 産の軽石の SiO₂ 含有量は, これまでに報告された他 地域の阿蘇-4 火砕流堆積物中の軽石の組成範囲内に あるが, 含有量の低い傾向にある (Figs.6, 7).

主成分ならびに微量元素の変化図(Figs.6, 7) で は、SiO₂ 含有量の増加とともに、北部九州に分布す る阿蘇-4 火砕流堆積物に含まれる軽石のTiO₂, Al₂O₃, Fe₂O₃*, MgO, CaO, Ba, Ga, Pb, Th, V, Zn, Zr は減少し, Nb, Sr はほぼ一定, Na₂O, K₂O, Rb は増 加する傾向にある.Y はばらつき,傾向は読み取れな い.城野遺跡産の軽石も、これらの変化と同様な組成

Sample No.	Jono pm1	Jono pm2	Jono pm3	Jono pm4	Jono pm5
SiO ₂ (wt.%)	65.13	60.19	63.43	61.63	63.97
TiO_2	0.56	0.70	0.59	0.65	0.59
Al_2O_3	17.27	19.71	18.58	19.68	17.07
$Fe_2O_3^*$	2.59	3.84	2.68	3.10	3.49
MnO	0.15	0.09	0.09	0.15	0.11
MgO	0.61	0.65	0.51	0.58	0.60
CaO	1.50	1.72	1.36	1.66	1.70
Na_2O	4.04	2.87	3.62	3.48	3.58
K_2O	3.75	2.85	3.53	3.14	3.56
P_2O_5	0.08	0.10	0.07	0.10	0.10
L.O.I.	4.33	7.29	5.53	5.83	5.22
Total	100.01	100.01	99.99	100.00	99.99
As (ppm)	11	10	10	10	13
Ba	933	983	835	1085	843
Cr	8	9	8	5	5
Cu	4	8	6	9	5
Ga	19	23	21	22	18
Nb	16	18	17	18	16
Ni	8	9	8	8	7
Pb	24	25	22	24	23
Rb	129	107	121	109	124
S	101	130	99	157	117
Sr	245	259	225	277	261
Th	19	22	22	21	19
V	23	32	24	29	28
Y	39	35	43	40	35
Zn	81	77	72	89	70
Zr	300	322	326	328	285
Sampla No	Iono nm6	Iono nm7	Jono nm8	Iono nm0	
$\frac{\text{Sample NO.}}{\text{SiO}}$	62 26	5 63	62 05	62.34	
$SIO_2(Wt.\%)$	02.20	05.05	05.05	02.34	
110_2	18.00	0.39	19 40	0.02	
Al_2O_3	18.02	10.23	18.00	1/.81	
$Fe_2O_3^*$	4.02	2.87	2.99	4.19	
MnO	0.11	0.13	0.13	0.11	
MgO	0.57	0.83	0.60	0.60	

 Table 1. Chemical compositions of pumices from the Aso-4 pyroclastic flow deposits at the Jono Remains.

Sample No.	Jono pm6	Jono pm7	Jono pm8	Jono pm9
SiO ₂ (wt.%)	62.26	65.63	63.05	62.34
TiO ₂	0.63	0.59	0.65	0.62
Al_2O_3	18.02	16.25	18.60	17.81
Fe_2O_3*	4.02	2.87	2.99	4.19
MnO	0.11	0.13	0.13	0.11
MgO	0.57	0.83	0.60	0.60
CaO	1.76	2.25	1.43	1.78
Na ₂ O	3.29	4.26	3.47	3.25
K ₂ O	3.20	3.69	3.47	3.21
P_2O_5	0.10	0.13	0.09	0.11
L.O.I.	6.02	3.37	5.51	5.97
Total	99.98	100.00	99.99	99.99
As (ppm)	11	9	10	
Ba	870	752	905	858
Cr	6	6	8	8
Cu	6	4	6	6
Ga	20	18	20	
Nb	17	13	18	16
Ni	4	6	8	8
Pb	25	17	23	
Rb	114	124	120	115
S	115	166	118	112
Sr	265	355	225	263
Th	19	15	21	
V	33	34	26	32
Y	34	36	45	32
Zn	75	71	82	73
Zr	302	227	324	296

*: total iron as Fe₂O₃, L.O.I.: loss on ignition.

Location	Aka						
Sample No.	15030401pma	15030401pmb	17031101pm1	17031101pm2	17031101pm3	17031101pm4	17031101pm5
SiO ₂ (wt.%)	63.55	65.09	66.36	65.38	63.41	64.18	66.29
TiO_2	0.59	0.52	0.54	0.54	0.56	0.55	0.53
Al_2O_3	18.51	16.96	16.96	17.71	19.33	17.23	16.41
$Fe_2O_3^*$	2.82	2.43	2.59	2.53	2.86	2.58	2.47
MnO	0.12	0.11	0.13	0.11	0.18	0.12	0.11
MgO	0.63	0.66	0.62	0.60	0.65	0.84	0.65
CaO	1.74	1.59	1.60	1.54	1.67	1.56	1.58
Na_2O	3.78	4.23	4.28	4.16	3.82	4.27	4.66
K ₂ O	3.64	4.11	3.94	3.79	3.42	3.96	3.94
P_2O_5	0.10	0.09	0.09	0.09	0.10	0.10	0.10
L.O.I.	4.65	4.45	3.67	4.24	4.91	5.49	3.95
Total	100.13	100.24	100.78	100.69	100.91	100.88	100.69
As (ppm)	9	10	10	9	10	10	10
Ba	824	1003	758	816	965	732	719
Cr	8	6	5	6	6	7	6
Cu	4	6	<4	<4	4	<4	4
Ga	20	19	18	19	20	18	17
Nb	16	15	15	16	15	15	16
Ni	8	8	6	5	4	<4	5
Pb	16	16	17	18	18	16	16
Rb	113	131	130	124	111	124	129
S	146	616	117	254	241	2090	291
Sr	292	255	261	251	282	259	258
Th	18	17	17	18	18	18	17
V	27	27	25	24	24	25	21
Y	30	35	33	34	36	31	34
Zn	57	59	61	62	66	53	61
Zr	296	285	277	299	303	279	273
Location	Aka		Yokose				Denboji
Sample No.	17031101pm6	17031101pm7	17012801pm1	17012801pm2	17012801pm3	17012801pm4	17020201pm
$\overline{SiO_2(wt.\%)}$	65.78	66.21	67.95	65.89	68.18	67.10	66.47
TiO ₂	0.54	0.54	0.48	0.60	0.47	0.50	0.57
Al ₂ O ₃	17.36	16.24	15.75	16.38	15.40	15.76	16.41
Fe ₂ O ₃ *	2.60	2.63	2.19	3.03	2.24	2.31	2.90
MnO	0.12	0.12	0.11	0.14	0.11	0.11	0.12
MgO	0.66	0.73	0.59	0.86	0.60	0.66	0.75
CaO	1.64	1.71	1.54	2.24	1.62	1.56	1.89
Na ₂ O	4.09	4.44	4.29	4.31	4.21	4.46	4.15
K ₂ O	4.05	4.11	4.33	3.80	4.41	4.26	3.90
P_2O_5	0.09	0.10	0.08	0.14	0.09	0.10	0.12
L.O.I.	3.99	3.99	3.19	3.28	2.87	3.75	3.64
Total	100.92	100.82	100.50	100.67	100.20	100.57	100.92
As (ppm)	10	10	10	10	10	10	9
Ba	806	756	750	697	732	724	787
Cr	<4	7	4	5	5	7	4
Cu	5	5	<4	<4	<4	<4	<4
Ga	18	17	17	17	16	17	17
Nb	15	14	15	14	14	15	14
Ni	5	5	7	6	5	8	6

Table 2. Chemical compositions of pumices from the Aso-4 pyroclastic flow deposits.

*: total iron as Fe₂O₃, L.O.I.: loss on ignition.

Pb

Rb

S

Sr

Th

V

Y

Zn

Zr



Fig.5. Photographs of pumices in the Aso-4 pyroclastic flow deposits.

変化を示す. Al₂O₃, MgO, CaO, Sr では, それぞれ 異なる2種の変化傾向が認められる. 多くは, 既存の 報告値と本研究室での報告値の違いであるが, 一部, 城野遺跡産の軽石にも認められる. 城野遺跡産の軽石 については,後述するように,粘土化による影響があ る. それ以外の軽石については,分析方法の違いによ るデータの相違は認められない(柚原ほか,2010)ので, この違いは,分布域や層序の違いによる可能性がある. 一般的に,火砕流ではより軽い軽石が遠方まで運ば れ,それらはFeやMgに乏しく,SiO₂に富む傾向が ある.また,一枚の火砕流堆積物でも,下部の軽石ほ どFeやMgに富み,SiO₂に乏しいことが知られてい る.したがって,さらに広範囲のデータを蓄積すると ともに,同一地点での上下方向の組成変化も検討する 必要がある.

城野遺跡産の軽石は、他地域の阿蘇-4火砕流堆積



Fig.6. SiO₂-oxides diagrams of pumices in the Aso-4 pyroclastic flow deposits. Data sources: Ono et al. (1977), Watanabe (1979), Kamata (1997), Hunter (1998), Yuhara et al. (2010) and this study. All data were recalculated on water free basis of the original analyses.

物中の軽石とは異なり、淡い黄土色を呈する. 城野遺 跡に露出する阿蘇-4火砕流堆積物は2次堆積相であ ると考えられ、伏流水の通路となっていることから、 これは地下水による粘土化に伴うものであると考えら れる. 前述のように,城野遺跡産の軽石の強熱減量は, 他地域の阿蘇-4 火砕流堆積物中の軽石の強熱減量に 比べ高い. したがって,粘土化により,軽石中の火山 ガラスや鉱物が含水粘土鉱物となることで、強熱減量 が増加していると考えられる。そこで、粘土化に伴う 化学組成の変化を, 強熱減量の変化による各元素含有 量の変化として検討を行った(Figs.8, 9). 同図には, 強熱減量の増加率と同じ比率で元素含有量が減少した 場合の変化線を示した. この線よりも変化率が大きけ れば、粘土化によって含有量が増加し、小さければ減 少したと考えることができる. 強熱減量の増加にと もない, Na₂O, K₂O は減少する. SiO₂, MgO, CaO, Rb, Sr はやや減少するが、変化線とほぼ同じ変化率 を示す. これに対し, TiO₂, Al₂O₃, Fe₂O₃*, Ba, Pb, Th, Zn, Zr は増加し, Ga, Nb はやや増加する. S, V,

Y はばらつきが大きく,変化傾向が読み取れない.

以上のことから,阿蘇-4 火砕流堆積物中の軽石の 粘土化にともない,多くの元素が逸脱し,構造水が増 加するが,特に, Na₂O と K₂O が大きく減少する.こ れ に 対 し, TiO₂, Al₂O₃, Fe₂O₃*, Ba, Pb, Th, Zn, Zr は増加傾向にあり,粘土化の過程で濃集すること が明らかとなった.今後は,粘土鉱物の同定などを行 い,化学組成の変化に関与する鉱物とその機構につい ても検討する必要があろう.

謝 辞

佐賀大学教育学部の角縁 進教授には査読をしてい ただき,有益な助言をいただいた.記して感謝の意を 表します.



Fig.7. SiO₂- minor elements diagrams of pumices in the Aso-4 pyroclastic flow deposits. Symbols are the same as those in Figure 6. Data sources: Hunter (1998), Yuhara et al. (2010) and this study.

All data were recalculated on water free basis of the original analyses.

文 献

- Hunter, A. G., 1998, Intracrustal controls on the coexistence of tholeiitic and calc-alkaline magma series at Aso Volcano, SW Japan. *Jour. Petrol.*, **39**, 1255-1284.
- 鎌田浩毅, 1997, 宮原地域の地質.地域地質研究報告 (5万分の1地質図幅).地質調査所, 127p.
- 黒川勝己,2005,テフラ学入門-野外観察から地球環 境史の復元まで-.地学団体研究会,205p.
- 町田 洋・新井房夫,2003,新編 火山灰アトラス[日本列島とその周辺].東京大学出版会,336p.
- 小野晃司・松本霍夫・宮久三千年・寺岡易司・神戸信

和, 1977, 竹田地域の地質.地域地質研究報告(5 万分の1地質図幅).地質調査所, 145p.

- 高本のぞみ・柚原雅樹・古川直道,2005,福岡県東部, 今川・祓川流域の元素濃度分布.福岡大学理学集報, 35 (2),41-66.
- Watanabe, K., 1979, Studies on the Aso pyroclastic flow deposits in the region to the west of Aso caldera, Southwest Japan, II: petrology of the Aso-4 pyroclastic flow deposits. *Mem. Fac. Educ. Kumamoto Univ.*, no. 28, 75-112.
- 柚原雅樹・古川直道・田口幸洋,2004,粉末ペレット 法による珪酸塩・炭酸塩岩石の微量元素の蛍光X線



Fig.8. Loss on ignition (L. O. I.) - oxides diagrams of pumices in the Aso-4 pyroclastic flow deposits at the Jono Remains. Symbols are the same as those in Figure 6.

All data were recalculated on water free basis of the original analyses.

分析. 福岡大学理学集報, 34(1), 43-49.

- 柚原雅樹・松田芳諒・平塚晃大・宮崎桂輔,2010,阿 蘇-4 火砕流堆積物中の火山ガラスと軽石の螢光 X 線分析.福岡大学理学集報,40,217-231.
- 柚原雅樹・田口幸洋,2003a, 蛍光X線分析装置 ZSX100eによる珪酸塩岩石の主成分および微量元 素の定量分析. 福岡大学理学集報,33(1),25-34.
- 柚原雅樹・田口幸洋,2003b,ガラスビード法による 珪酸塩岩石の Co および S の蛍光 X線分析. 福岡大

学理学集報, 33 (2), 77-81.

- 柚原雅樹・田口幸洋,2006,ガラスビード法による炭酸塩岩石の主成分および微量元素の蛍光X線分析. 福岡大学理学集報,36(2),29-35.
- 財団法人北九州市芸術文化振興財団埋蔵文化財調査 室,2012,城野遺跡2(1C区の調査)-国有地内埋 蔵文化財発掘調査業務に伴う埋蔵文化財調査報告2 -.北九州市埋蔵文化財調査報告書第469集,42p.



Fig.9. Loss on ignition (L. O. I.) - minor elements diagrams of pumices in the Aso-4 pyroclastic flow deposits at the Jono Remains. Symbols are the same as those in Figure 6.

All data were recalculated on water free basis of the original analyses.

(要 旨)

柚原雅樹・梅﨑惠司, 2017, 城野遺跡に露出する阿蘇-4 火砕流堆積物中の軽石の全岩化学組成. 福岡大学理学集報, 47, 105-118.

(Yuhara, M. and Umezaki, K., 2017, Whole-rock chemical composition of pumice from the Aso-4 pyroclastic flow deposits at the Jono Remains, Kitakyushu City. *Fukuoka Univ. Sci. Rep.*, 47, 105-118.) 蛍光 X 線分析装置を用いて,北九州市小倉南区城野の城野遺跡に露出する阿蘇-4 火砕流堆積物中の軽石の主成分ならびに微量元素組成を分析し,北部九州に分布する阿蘇-4 火砕流堆積物中の軽石の化学組成と比較した.城野遺跡産の軽石は,他地域の軽石とは異なり,淡い黄土色を呈する.これは粘土化によると考えられている.軽石の粘土化にともない,Na₂O と K₂O が大きく減少し,TiO₂, Al₂O₃, Fe₂O₃*, Ba, Pb, Th, Zn, Zr は増加する.



Appendix 1. Location of sampling points.

These maps are adapted from the 1/25000 topographic map "Buzenhonjyo" published by the Geographical Survey Institute of Japan.