シリア北部ガーネム・アル-アリ遺跡堆積物と 周辺の段丘堆積物の総化学組成

Bulk chemical composition of the sediments from Tell Ghanem al-Ali and surrounding river-terraces in northern Syria

星野光雄(HOSHINO Mitsuo)¹⁾ · 上野振一郎(UENO Shin-ichiro)¹⁾

1) 名古屋大学大学院環境学研究科

Graduate School of Environmental Studies, Nagoya University

Abstract

X-ray fluorescence analyses were performed on seventeen samples of sand and silt collected from Tell Ghanem al-Ali and surrounding river-terraces in northern Syria.

- (1) Total amounts of their chemical composition are generally low, which deficiency is partly due to much amount of gypsum and carbonate minerals in the sediments. Petrographical investigation also confirmed that analysed sediments generally contain much gypsum as clastic grains and secondary formed fine particles, on which the basement geology of predominant gypsum strata is reflected.
- (2) Tell sediments are mostly uniform in chemical composition and relatively rich in K_2O content than the other sediments.
- (3) A sediment from the lowest terrace is petrographically rich in mica content and this is also confirmed by slightly higher Al₂O₃ content. This sediment may be aeolian in origin.

1. はじめに

2005年から2009年までの5年間,特定領域研究「セム系部族社会の形成:ユーフラテス川中流域 ビシュリ山系の総合研究」がシリア北部を調査地として実施された.このプロジェクトに名古屋大学 と名城大学の地球科学・環境科学研究者も加わり,計画研究「環境地質学,環境化学,¹⁴C年代測定 にもとづくユーフラテス河中流域の環境変遷史」を担当し,この間に都合8回の現地調査を行った. 現地調査では,前期青銅器時代の遺跡およびその周辺に発達する河成段丘から多数の堆積物を採集 し,これらは¹⁴C年代測定(中村ほか,2009;Nakamura,2010),段丘面の対比と花粉分析(齊藤, 2009),天然放射線測定(田中,2009),段丘堆積物内での物質移動(吉田,2009)などの研究に供さ れ,多くの成果をあげた.このような研究以外にも,堆積物から得られる学術情報は多様である.本 稿で扱う堆積物の化学組成もそのひとつで,主成分および微量成分組成を顕微鏡記載とあわせて検討 することにより,堆積物個々の履歴をある程度明らかにすることができる.

2. 堆積物の産出地点

分析に供した堆積物 17 試料の産出地点を Fig. 1 に示す. (1) ガーネム・アル-アリ遺跡 …… 試料 GA-1 ~ GA-12 調査地域では、I ~ V の 5 段の河成段丘面が識別さ れ、ガーネム・アル-アリ遺跡は最低位段丘 V (標高約 280m)面上に立地している (齊藤, 2009).遺跡は、 直径約 250m、中心の高さ約 10m のテルをなし、およ そ紀元前 3000-2000 年の生活跡と推定されている (木 内、2007;中村ほか、2009;Nakamura、2010).試料 採集は、考古学グループが遺跡の中腹から麓に向かっ て南北に掘り進めた発掘トレンチの 7 段の建築層から 合計 12 試料を採集した (Fig. 2).



Fig. 1. Locality map of the analysed sediments. Base map is from 1:50,000 As-Sabkha, The Public Institute for Space, Damascus, 1997.



Fig. 2. Photograph of the excavation trench in Tell Ghanem al-Ali, on which sampling points are shown.

(2) 遺跡直下の地山 ····· 試料 FA-13

遺跡の南麓に隣接して飼料工場の建設現場があり、その一角にある地山と判定される露頭から採集 した.

(3) ワジ・ハラール ····· 試料 WK-14, 15, 16

ワジ・ハラールの入口から奥に向かって4段の段丘が発達する(齊藤, 2009). 試料 WK-14,15 は入口付近の段丘断面から採集. 試料 WK-16 は,入口から4km ほど上流にある泉のほとりで採集した.

(4) 最低位段丘 ····· TE-17

ユーフラテス河に面した地点から採集した.

3. 蛍光 X 線分析

(1) 試料の調整

堆積物試料から目視で約 2mm 径以上の粒子・植物片などを取り除いた後,粒径が 125µm 以下とな るように粉砕した.次に,恒温槽で 105℃,24 時間以上乾燥させ,吸着水などを除いた.試料 2.000g と四ホウ酸リチウム 4.000g をそれぞれ正確に秤り取ってよく混合し,ビードサンプラーにてビード を作製した.ビード作製の手順は以下のとおりである.750℃で 2 分間予熱→ 1150℃で 2 分間溶融 → 1150℃で 6 分間撹拌.これを 2 回繰り返す→冷却.

(2) 主成分および微量成分分析

当計画研究班で購入したスペクトリス(株)製 Axios 型蛍光 X 線分析装置により,標準試料として一 連の GSJ-standard を使って分析した.

| $ \begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | | | | | | | | | 5 | |
|---|----------------------|----------|---------------------|-----------|-----------|----------------|----------------|----------------|------------|---------|
| Sediment Silt | Sample No. | GA-1 | GA-2 | GA-3 | GA-4 | GA-5 | GA-6 | GA-7 | GA-8 | GA-9 |
| $\begin{array}{ c c c c c c c c c c c c c c c c c c c$ | Sodimont | Sil+ | S;1+ | Fine sand | Fine sand | Fine cond | S:1+ | S;1+ | S;1+ | Silt |
| | Sediment | SIIt | SIIt | r me sanu | r me sanu | r me sanu | SIIt | SIIL | SIIt | SIIt |
| | Locality | Level 1 | Level 3 | Level 3 | Level 4 | Level 4 | Level 5 | Level 5 | Level 5 | Level 6 |
| | (wt. %) | | | | | | | | | |
| $\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | SiO_2 | 41.26 | 39.89 | 43.66 | 39.02 | 41.53 | 46.36 | 39.67 | 40.93 | 37.89 |
| $ \begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | TiO_2 | 0.67 | 0.58 | 0.61 | 0.54 | 0.55 | 0.72 | 0.60 | 0.58 | 0.57 |
| $\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | Al_2O_3 | 10.54 | 9.25 | 9.60 | 8.33 | 8.53 | 10.85 | 9.73 | 9.39 | 9.30 |
| $ \begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | $Fe_2O_3^*$ | 5.94 | 5.01 | 5.23 | 4.46 | 4.67 | 6.15 | 5.42 | 5.21 | 5.19 |
| $\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | MnO | 0.11 | 0.09 | 0.10 | 0.08 | 0.09 | 0.12 | 0.10 | 0.10 | 0.09 |
| $ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$ | MgO | 6.05 | 5.87 | 5.43 | 5.83 | 5.47 | 6.76 | 6.27 | 6.26 | 6.36 |
| $\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | CaO | 15.02 | 14.70 | 11.45 | 14.86 | 15.22 | 14.16 | 14.62 | 14.54 | 16.71 |
| $ \begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | Na_2O | 2.49 | 3.24 | 3.15 | 3.15 | 3.00 | 2.92 | 2.86 | 2.83 | 2.34 |
| $\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | $K_2 \tilde{O}$ | 2.58 | 2.64 | 2.48 | 2.20 | 2.31 | 2.36 | 2.18 | 2.29 | 1.87 |
| $\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | $\tilde{P_{2}O_{5}}$ | 0.36 | 1.10 | 1.43 | 0.62 | 0.67 | 0.28 | 0.53 | 0.55 | 0.29 |
| $\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | Total | 85.01 | 81.26 | 83 14 | 78 46 | 82.04 | 90.67 | 81.98 | 82.69 | 80.32 |
| $\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | (nnm) | 00.01 | 01.20 | 00.11 | 10.40 | 02.04 | 50.01 | 01.00 | 02.00 | 00.02 |
| $\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$ | (ppiii) V | 109 | 94 | 104 | 89 | 93 | 119 | 97 | 97 | 95 |
| $\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$ | Cr | 207 | 901 | 256 | 294 | 246 | 280 | 282 | 979 | 276 |
| $\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | | 201 | - <u>2</u> 91 92 | | 10 | 040 | 202 | 202 | 210 | 94 |
| $\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | N; | 197 | 154 | 157 | 19 | 197 | 100 | 176 | 165 | 191 |
| $\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | | 90 | 104 | 107 | 129 | 107 | 20 | 10 | -06 109 | 101 |
| $\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | Cu Zn | 20 60 | 19 | 10 | 10 | 68 | | 19 | 20 76 | 50 |
| $\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | Ph | 20 | 25 | 27 | 22 | 91 | 26 | 27 | 26 | 26 |
| $\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | nu Sm | 39 | 50 | 180 | 611 | 50 | 30 | 450 | 30 479 | 50 |
| $ \begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | Sr V | 460 | 520 | 489 | 011 | 092 17 | 414 | 459 | 472 | 10 |
| $\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | 1 | 190 | 100 | 19 | 10 | 100 | 101 | 19 | 18 | 10 |
| $\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | Zr Ni | 120 | 120 | 127 | 124 | 122 | 121 | 118 | 117 | 120 |
| $ \begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | IND D | 10 | 9 | 10 | 9 | 9 | 10 | 10 | 9 | 10 |
| $\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | Ba | 250 | 215 | 249 | 253 | 222 | 265 | 259 | 183 | 236 |
| $\begin{array}{ c c c c c c c c c c c c c c c c c c c$ | Pb | 9 | 9 | 8 | 8 | 10 | 10 | 9 | 10 | 8 |
| $\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | Th | 4 | 3 | 4 | 3 | 3 | 4 | 4 | 3 | 4 |
| $ \begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | Sample No. | GA-10 | GA-11 | GA-12 | FA-13 | WK-14 | WK-15 | WK-16 | TE-17 | |
| $ \begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | Sediment | Silt | Silt | Silt | Silt | Silt | Medium sand | Medium sand | Fine sand | |
| $\begin{array}{ c c c c c c c c c c c c c c c c c c c$ | Locality | Level 6 | Level 7 | Level 7 | Factory | Wadi Kharar | Wadi Kharar | Wadi Kharar | Terrace V | |
| $\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$ | (wt. %) | | | | | | | | | |
| $\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$ | SiO_2 | 42.42 | 43.17 | 36.11 | 43.81 | 34.99 | 33.84 | 5.97 | 46.93 | |
| $\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$ | TiO_2 | 0.67 | 0.69 | 0.60 | 0.75 | 0.56 | 1.08 | 0.06 | 0.82 | |
| $\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | Al_2O_3 | 10.86 | 11.15 | 9.85 | 11.00 | 9.44 | 5.00 | 0.84 | 11.97 | |
| $\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | $Fe_2O_3^*$ | 6.31 | 6.54 | 5.08 | 6.51 | 4.46 | 5.42 | 0.36 | 6.81 | |
| $\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | MnO | 0.11 | 0.12 | 0.08 | 0.12 | 0.10 | 0.08 | 0.01 | 0.13 | |
| $\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | MgO | 5.98 | 6.25 | 6.02 | 5.62 | 5.31 | 5.69 | 0.92 | 5.64 | |
| $\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$ | CaO | 15.59 | 13.50 | 19.84 | 16.70 | 16.05 | 19.59 | 27.27 | 14.53 | |
| $\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | Na_2O | 1.77 | 2.51 | 0.64 | 1.81 | 4.79 | 0.76 | 0.71 | 1.94 | |
| $\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | K_2O | 2.23 | 2.20 | 2.00 | 1.92 | 1.41 | 0.77 | 0.12 | 1.49 | |
| $\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | P_2O_5 | 0.34 | 0.30 | 0.19 | 0.20 | 0.19 | 0.36 | 0.04 | 0.17 | |
| $ \begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | Total | 86.28 | 86.43 | 80.23 | 88.44 | 77.30 | 72.57 | 36.29 | 90.43 | |
| $ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$ | (ppm) | | | | | | | | | |
| $\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$ | V | 113 | 116 | 97 | 124 | 89 | 168 | 6 | 138 | |
| $\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | \mathbf{Cr} | 274 | 300 | 189 | 364 | 129 | 166 | 12 | 383 | |
| $ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$ | Co | 26 | 27 | 17 | 33 | 20 | 26 | 4 | 32 | |
| $ \begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | Ni | 198 | 214 | 119 | 208 | 105 | 114 | 6 | 212 | |
| $ \begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | Cu | 25 | 27 | 13 | 22 | 12 | 6 | n.d | 25 | |
| $ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$ | Zn | 74 | 80 | 62 | 64 | 58 | 47 | 7 | 70 | |
| $ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$ | Rb | 41 | 40 | 44 | 36 | 45 | 16 | 7 | 39 | |
| $\begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | \mathbf{Sr} | 427 | 404 | 466 | 534 | 551 | 1147 | 3262 | 385 | |
| $ \begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | Y | 23 | 23 | 22 | 23 | 20 | 12 | 0 | 26 | |
| $ \begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | Zr | 130 | 130 | 131 | 139 | 126 | 180 | 160 | 146 | |
| Ba25924330629726119321298Pb11111199213Th44536335 | Nb | 11 | 11 | 12 | 11 | 11 | 21 | 1 | 12 | |
| $ \begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $ | Ba | 259 | 243 | 306 | 297 | 261 | 193 | 21 | 298 | |
| Th 4 4 5 3 6 3 3 5 | Pb | 11 | 11 | 11 | 11 | 9 | 9 | 2 | 13 | |
| | | | | 1 | 1 | 1 - | | | 1 ÷ | |

 $\label{eq:table 1. Major and trace elements content of the sediments in northern Syria.$

* Total Fe as Fe_2O_3

4. 結果と考察

分析結果を Table 1 に示す.最も顕著な特徴は,Total が全体に低い点である.とくに試料 WK-16 の中粒砂の Total は 36.29 % ときわめて低い. 偏光顕微鏡観察によれば,当地域の堆積物中には,鉱 物粒としてあるいは孔隙を埋めた二次鉱物として多くの石膏結晶が含まれている (Plate 1).顕微鏡 写真で確認しやすい石膏結晶を挙げれば,Plate 1 の 9 左下の石膏集合体,11 の左下も同様,14 の中 央部,16 の中央部などである.Plate 1 の顕微鏡写真では確認できないが,基質部にも 50µm 以下の微 細な石膏結晶が多く含まれている.また,石膏と同定したものの一部は方解石などの炭酸塩鉱物の可 能性もある.本調査地域の基盤の大部分は新第三系の石膏層である (東田ほか,2008) ことから,今 回分析した砕屑性堆積物の構成鉱物は,後背地である基盤の地質を強く反映した結果となっている. このことはワジ・ハラールの中粒砂試料 WK-16,WK-15 でとくに著しい.

ビード作成過程での揮発性成分(SO₂, CO₂, H₂O) の減量について、本研究で直接確認はしていないが、 石膏の古典的な分析法においては、石膏の結晶水は 250℃で恒量とすること、石灰石・ドロマイトの強熱減 量は、1000~1050℃で1時間強熱すること(藤貫: 1978a, b),などが述べられており、本研究で、105℃ で前処理した試料を用いて1150℃でビードを作成し た場合には、その間に、石膏や石灰岩の分解と上記揮 発性成分の揮散があることは十分に考えられる。石 膏 CaSO4・2H₂O や方解石 CaCO₃を含んだ試料であれ ば、これら揮発性成分の減量が生じ、これが、Total 100%近くに達しない原因と考えられる。さらに、Fig. 3を使ってこのことを考察する.試料WK-16の中粒砂 に注目すると、SiO₂、Al₂O₃、MgO 含有量が最も低い. このことは、石英、長石、雲母などの珪酸塩鉱物が少



Fig. 3. Variations of major and trace elements content of the analysed sediments.

ないことを示している.これとは逆に,CaO含有量と微量成分のSr含有量が最も高い.Caは石膏や 方解石として,Srは天青石SrSO4として試料に多く含まれていたためであろう.試料WK-15につい ても,試料WK-16ほどではないが同じような傾向が認められる.なお,より厳密な議論を行うため には,ビード作成過程で何パーセントの減量が生じるか,についての実験が必要であろう.

ガーネム・アル-アリ遺跡から採集した堆積物 12 試料については,砂質かシルト質かという粒度の 違い(Plate 1)は認められるが,化学組成上の明瞭な違いは認められない.一般に,テル状遺跡の堆 積物は自然に盛り上がったものではなく,累代の遺構が朽ちて積み重なったものと解釈されている. 田中(2009)は,天然放射線の測定結果から,遺跡の堆積物には灌漑農地やワジ・ハラールの堆積物 に比べて多くのカリウムが含まれることを明らかにしたが,Table 1 でこのことが再確認された.

齊藤(2009)は、段丘堆積物には河川起源の成分ばかりではなく、風成起源の成分もかなり混ざっていることを指摘した. 試料 TE-17 では他の試料と比べて微細な鱗片状雲母を多く含んでいる (Plate 1-17). さらに、Al₂O₃ がやや多い点もこれを支持している.ここで分析した試料 TE-17 は、たまたま 最低位段丘の風成成分を採集したものかもしれない. 本特定領域研究代表者の大沼克彦国士舘大学教授には、多方面で大変お世話になった.シリア考古 博物館庁長官の Bassam Jamous 博士, Michel Al Maqdissi 博士, Anas Al Khabour 博士,考古博物 館庁・ラッカ博物館の Mohamad Sarhan 館長,研究員の Ayham Al Fahry 氏, Ibrahem Khalil 氏, Nawras Mohamad 氏, Ahmed Sultan 氏,ならびに多くのシリア考古博物館庁関係者のご助力で 8 回の現地調査を滞りなく円滑に遂行できた.名古屋大学の技術職員,長岡 勉氏には多数の顕微鏡 観察用岩石薄片を作製していただいた.なお,現地調査は当計画研究班全員が参加して実施されたも のである.以上の方々に心より御礼申しあげる.本研究は、文部科学省科学研究費・特定領域研究・ 計画研究「環境地質学,環境化学,¹⁴C 年代測定にもとづくユーフラテス河中流域の環境変遷史」 (No.17063005, 2005-2009)の経費により遂行された.

参考文献

- 藤貫 正(1978a)石灰石・ドロマイトの完全分析方法.「地球科学的試料の化学分析法2」,地質調査所, 304-320.
- 藤貫 正(1978b)石こうの分析方法.「地球科学的試料の化学分析法 2」,地質調査所, 321-327.
- 木内智康(2007)表採遺物から見た各遺跡の時代.「セム系部族社会の形成」Newsletter, No.6, 18-23.
- 中村俊夫・星野光雄・田中 剛・吉田英一・斉藤 毅・東田和弘・桂田祐介・長谷川敦章・太田友子(2009)シ リアのユーフラテス河中流域にある Tell Ghanem al-Ali 遺跡発掘試料の¹⁴C 年代. 「セム系部族社会の形成」 *Newsletter*, No.16, 16-21.
- Nakamura, T. (2010) The Early Bronze Age chronology based on ¹⁴C ages of charcoal remains from Tell Ghanem al-Ali. *AL-RĀFIDĀN*, Special Issue 2010, 119-130.
- 齊藤 毅 (2009) Tell Ghanem al-Ali 周辺に発達する河成段丘. 「セム系部族社会の形成」*Newsletter*, No.16, 10-15.
- 田中 剛(2009) テル・ガーネムアリの土はビシュリ台地から運ばれた?――天然放射線を用いた土壌対比の試み.「セム系部族社会の形成」*Newsletter*, No.15, 7-9.
- 東田和弘・星野光雄・齊藤 毅・桂田祐介・吉田英一・田中 剛・中村俊夫(2008) テル・ガーネム・アル・ア リ遺跡周辺の地質.「セム系部族社会の形成」*Newsletter*, No.12, 1-6.
- 吉田英一(2009)シリア段丘の地下水と"ユーフラテス小僧"の形成環境.「セム系部族社会の形成」Newsletter, No.15, 10-13.

(2010年10月15日受付,12月13日受理)



Plate 1. Photomicrographs, under crossed nicols, of the analysed sediments. Scale bar is common in all photos.