考古学へのXAFSの応用

中井 泉, 阿部 善也, 三浦 早苗, 菊川 匡* 東理大・理 *古代エジプト美術館



▲ **ラスター彩ガラス碗** (8-9AD) コーニングガラス美術館

美術考古試料の分析

◆分析の特徴

1) 貴重な文化財は非破壊で分析しなければならない。

2)形、大きさは様々である。

3) 複雑な文様、不均一物質である

◆研究の目的

- i) 技術 焼成技術、着色技術、製造技術
- ii)保存科学 状態分析
- iii) 産地の推定 微量元素による特性化

◆最大の障害

〇分析試料を放射光施設に運ぶこと







オリジナルと酸化および還元雰囲気中で再焼成 した黒色超磨研土器 左:還元焼成、中:オリジナル、右:酸化焼成

Fe K-XANESスペクトル

弥生時代の鉄器(BC3c-AD3c)の 錆びの進行状態



Fig. 5. Polished sample of Ancient corroded iron implement showing zoning of rusts.



Fig. 6. Fe K-XANES spectra of (a) metallic, (b) black, and (c) reddish brown parts of the sample in Fig. 5.

選択励起蛍光X線分析による 2次元状態別イメージング

I. Nakai & A. lida: *Advances in X-ray Analysis, Plenum Press*, **35**, 1307 (1992).



Fig. 7 Two dimensional chemical state analysis. The analyzed area corresponds to the picture in Fig. 5. These pictures show Fe K images excited at (a) 7.110keV, (b) 7.118keV, (c) 7.410keV (60x47 spats, 0.2mmx0.2mm step, 2sec/step) and their sabtracted images: (d),(c), and (f), which give distributions of iron at the electronic states defined by the XANES spectra of (a), (b), and (c) in Fig. 6, respectively.

色ガラスの起源 Pb L_{III}-XANES spectra



Tokyo University of Science ⁵

Pb L_{III}-EXAFS 解析結果



Tokyo University of Science ⁶



Tokyo University of Science ⁷





1

三浦早苗、中井泉、真道洋子 X線分析の進歩(2009)印刷中

ルーブル美術館所蔵

ラスター彩陶器の変遷

ラスター彩陶器の出現

アッバース朝ラスター彩陶器 9.A.D.~



ラスター彩パルメット樹文鉢 イラク(9-10C. A.D) The Metropolitan Museum of Art, New York

多彩ラスター彩陶器

エジプトへの伝播

ファーティマ朝ラスター彩陶器 10.A.D.頃~



エジプト(12C. A.D) Benaki Museum, Athens



ラスター彩人物文鉢 エジプト(12C. A.D) Victoria and Albert Museum、London

煌きのあるラスター彩陶器へ ペルシアン・ラスター彩陶器

12.A.D.~13.A.D.



ラスター彩陶器(皿) イラン(12-13C. A.D) 中近東文化センター



単彩ラスター彩陶器

- 当時の中東諸国では最高級品
- 製作された地域や時代によって特徴がある

時代や、製造地が限定されているため、特定できる。

ラスター彩陶器の製作

ラスター彩陶器の製造方法



1) 施釉陶器の製作



2) ラスター彩顔料による絵付け





● CuとAgの分布と文様部でのよい一致が確認された





赤色を発色させるには還元焼成が必要





フィッティング解析結果

試料	Coordination	r(Å)	CN	R(%)
Cu metal st	d. Cu-Cu	2.54	12	-
Cu2O std.	Cu-O	1.85	2	-
CuO std.	Cu-O	1.97	4	-
IRED14-Re	ed Cu-Cu	2.57	11.9	1.1
IRED14-Gr	Cu-O	1.76	1.97	2.6







Energy : 25517 eV Standard : Ag metal , Ag₂O

- ホ色文様 IRED14
 オリーブグリーン文様 IRED14
 単彩ラスター彩陶器・文様 IGOLD06
 茶色文様 IPOLY06
 暗褐色文様 IPOLY02
- ●発色に関わらず、Agは金属状態で存在して いることが明らかになった。

Cuは酸化されるがAgは金属状態で存在できるような焼成雰囲気

オンサイト分析装置

蛍光X線分析装置 OURSTEX 100FA-II* (共同開発: OURSTEX(株))

- ・XRF (X-ray fluorescence analysis: 蛍光X線分析) により化学組成を探る
- ・ペルチェ素子と水冷を合わせた冷却機構 (SDD動作温度: -10℃)
- ・モノクロメータによるX線単色化
- ・ポータブル型としては世界最高レベルの性能



ポータブル蛍光X線分析装置 全体写真

ポ	ータブルXRF 測定条件
X線源	Pd管球
検出器	SDD
冷却	ペルチェ素子 + 水冷 (-10℃)
モノクロメータ	湾曲結晶グラファイト
管電圧	40 kV
管電流	白色X線 0.25 mA
	単色X線 1.00 mA
測定時間	300 sec. (Real time)

* 真田貴志 他:「X線分析の進歩」, 34, 289-306 (2003).

オンサイト分析装置

粉末X線回折計 X-tec PT-APXRD* (共同開発:(株)X線技術研究所)

- ・XRD (X-ray diffractometry: X線回折) により対象の結晶構造を解明
- ・ポータブル型の回折計は世界的にもきわめて希少
- ・Si-PIN検出器の搭載によりS/N比の良い測定を実現
- ・蛍光X線分析の機能も有し、単独でも高精度な相同定が可能



ポータブル粉末X線回折計 全体写真(全重量 15 kg)

* 阿部善也 他:「X線分析の進歩」, **39**, 209-222 (2008).

ポータブルXRD 測定条件			
X線源	Cu管球		
検出器	Si-PIN		
冷却	空冷		
管電圧	30 kV		
管電流	0.3 mA		
測定範囲	5 - 70°		
ステップ幅	0.1°		
計数時間	3 - 6 sec./step		

青色彩文土器

青色彩文土器に塗られていた青色顔料を分析

- ・新王国時代(B.C. 15~12 C)に特徴的な遺物
- ・長いエジプト史においても、土器を青色に装飾したのはこの時代のみ
- ・エジプトにおけるガラス生産と同時期に作られ始めた
- ・下地の種類や描かれる模様など、様式に年代的な変遷も



青色彩文土器の様式の変遷

考古遺跡

<u> アブ・シール南丘陵遺跡(エジプト)</u>

- ・1991年より早稲田隊が調査(隊長: 吉村作治教授)
- ・古王国時代と新王国時代の遺跡が混在



・<u>青色彩文土器</u>が特徴的に出土 ・発掘調査に隊員として参加し、出土遺物を分析



オンサイトXRF

P-XRFを用いて青色顔料部分と下地部分の組成を比較した



青色顔料と胎土の蛍光X線スペクトル(白色X線励起)

- ・青色顔料からはAIのほか, Mn, Co, Fe, Ni, Znといった遷移元素が検出
- ・顔料の青色はCo由来



オンサイトXRD

P-XRDにより青色顔料の結晶構造の同定を図った





・古代エジプトで合成されていた コバルト・ブルー を同定*

^{*} A. J. Shortland, C.A. Hope and M. S. Tite: Geological Society, London, Special Publications, 257, 91-99 (2006).

コバルト・ブルーの化学状態

コバルト・ブルーがCoAl₂O₄であることを表す、確たる結果は得られていない

スピネル構造のCo化合物

アルミン酸コバルト CoAl₂O₄: a = 8.104 Å 四酸化三コバルト Co₃O₄: a = 8.084 Å ×線回折による区別が困難



CoAl₂O₄とCo₃O₄の粉末X線回折パターン (文献値)

コバルト・ブルーの化学状態

コバルト・ブルーがCoAl₂O₄であることを表す、確たる結果は得られていない







Pb-Sn-Sb系黄色顔料

古代エジプトの黄色ガラス、ファイアンスが共にPb2Sb2O7であることを確認



Sb K-edge XAFS測定条件

Beam line:	PF-AR NW-10A
Energy:	30491 eV
Step:	1.2 eV/step
Time:	2-3 sec./step
Mode:	Fluorescence (Lytle)





Sb-K XANESスペクトルの比較

美術工芸品 への応用 XRFイメージング

BL-4A

File name : L8IA01 Sample name : mg03 Start : 2008/12/13 13:00 Stop : 2008/12/13 20:30

Energy = 20.0 kV (410 ~ 336 mA) 80 x 80 pulses/step 1 step = 2 sec Run time 5:36 hr (1.3x = 7:13 hr) 100 x 100 pixel 1 pixel = 80 x 80 µm



8 mm

Visualization of a "Lost Painting" by Van Gogh*

Vincent van Gogh is one of the founding fathers of modern painting.

He would often reuse the older canvas and paint a new or modified composition on top. These hidden paintings offer a unique and intimate insight into the genesis of his works.



The Starry Night (1889)



Sunflowers (1888)



Vincent van Gogh (1853–1890) Self-portrait (1887)

•J. Dik,K.Janssens, G.V.Snickt,L.Loeff,K. Rickers, and M.Cotte, *Anal. Chem.*, 80, 6436–6442 (2008).

Visualization of a "Lost Painting" by Van Gogh*

This time, synchrotron radiation based <u>X-ray fluorescence mapping</u> was used to visualize a **woman's** head hidden under his work "*Patch of Grass*".



Fig. (a) Vincent van Gogh, *Patch of Grass*. The red frame indicates the field of view in images b and c (rotated 90° counter-clockwise). (b) X-ray radiation transmission radiograph and (c) Infrared reflectograph.

XRF imaging



Fig. 2 (a) Distribution of Pb L measured with SR-based XRF (black, low intensity; white, high intensity). (b) Hg L showing distribution of vermillion. (c) Sb K showing distribution of Naples yellow, paint sample location indicated in the blue frame (Fig. 4). (d) Zn K showing distribution of zinc white, mostly corresponding with surface painting but some overlap with concentrations of SbK (nose, ear,neck). HASYLAB, 0.5x0.5mm², 38.5keV,17.5x17.5cm²,2sec/pixel. 2 days, Ge-SSD ₂₇



Fig. 3 (a) Example of a X-ray fluorescence spectrum, derived from one location on the painting, showing the presence of Sb; (b) Comparison of Sb K- edge XANES spectra from three positions on the painting to reference XANES spectra of Naples yellow $[Pb(SbO_3)_2 \cdot Pb_3(Sb_3O_4)_2]$ and antimony white (Sb_2O_3) . All spectra were recorded in the fluorescent mode.



Fig. 4 View on sample location indicated in Figures 1b and 2c (rotated 90° counter clockwise). The red frame indicates the location of the sample before removal. The insets show photographs of both sides of the unembedded sample before cross-sectioning.



Optical microscopy



SR-based µ-XRF

Fig. 5 Cross section of paint sample measured with SR-based μ -XRF showing elemental distributions of Pb, Sb, Hg, and Zn (black, high intensity; white, low intensity). Insets show the correlation of Sb and Pb on the pigment grain level. ESRF, ID21, m-XAFS, m-XANES 1.1x0.3 μ m²



Fig. 6 XANES spectra at the Sb-LIII edge (upper spectrum) and at the Sb-LI edge (lower spectrum). Reference antimony compounds: Sb_2O_3 as (a) valentinite and as (b) senarmontite; (c) Sb_2S_2O , kermesite; (d) Sb_2O_4 ; (e) Sb_3O_6OH , stibiconite; (f) $KSbO_3 \cdot 3H_2O$; (g) $NaSbO_3OH \cdot 3H_2O$; (h) Naples yellow; and (i) Sb pigment in the cross section of the Van Gogh painting (Fig. 5). 31

Reconstruction of Sb (yellowish white) and Hg (red)



Kröller-Müller Museum

Van Gogh Museum

Fig. 7 (a) Tritonal color reconstruction of Sb (yellowish white) and Hg (red) representing the flesh color of the hidden face. (b) Detail from Vincent van Gogh, *Head of a Woman*, Nuenen, winter 1884-85, oil on canvas, 42 cm × 33 cm, Kröller-Müller Museum, Otterlo (KM 105.591; F154/JH608). (c) Detail from Vincent van Gogh, *Head of a Woman*, Nuenen, winter 1884-85, oil on canvas, 42 cm × 34 cm, Van Gogh Museum, Amsterdam (F156/JH569).