#### 武雄鍋島家所蔵皆春齋絵具の材質分析 〔報文〕

加藤 将彦\*・丹沢 穣\*・平井 昭司\*・早川 泰弘・三浦 定俊

# 1. はじめに

江戸時代・武雄の28代領主 鍋島茂義(1800~1862)は天保年間の初め(1830年頃),長崎 警備を担当した際にオランダ船を見学し、西洋の進んだ科学力に深い感銘を受け、蘭学の積極 的な導入を開始した<sup>1)</sup>。佐賀県武雄市にはその一部である絵筆,筆置,「御画方」の銘のある 絵具皿, 絵絹尺等の画材と共に, 豊富な種類の岩絵具が残っている。中国製の顔料, 金銀箔の ほか、小袋に入った絵具もあり、その量は膨大で未開封のものすら残っている。絵画にも優れ た才能と技量を示した茂義が取り寄せたものと思われる品々であり、その中に茂義が所有して いた皆春齋御絵具(顔料)がある。「皆春齋」は茂義の雅号である<sup>20</sup>。これまで、皆春齋御絵具 について系統的な調査や整理はほとんど行われていない。江戸時代の顔料資料で購入場所や購 入時期などの詳細な情報が明確に分かっている例は極めてまれである。

本報では、江戸時代の顔料に関する化学的基礎データの集積を目的に、これらの絵具資料に 対してX線分析法やデジタル顕微鏡観察、分光光度計による測定を実施し、化合物の特定や顔 料の特性化を行ったので報告する。

武雄市教育委員会の協力により, 保管されていた皆春齋御絵具より総 数189にのぼる絵具を分析用サンプ ルとして得ることができた。これら を目視の色によって表1に示す7分 類に大別し、その分類ごとに分析結 果を整理し、考察を行った。

これらの全試料に対してX線分析 法による成分分析, デジタル顕微鏡 による粒子観察及び分光光度計によ る色の数値化を行った。

## 3-1. 蛍光X線分析

試料中の主成分元素, 少量元素, 微量元素に関す る情報を得るために蛍光X線分析を用いて定性分析 を行った。使用した装置はセイコーインスツルメン ツ(株)製のエネルギー分散型微小部蛍光X線分析装 置:SEA5230Eである。分析試料は、粉末状のものは

表 2	蛍光X線分析の設定条	í

X線管球	Mo	
測定時間	100sec	
コリメータ	$\phi$ 1.8mm	$(\phi 0.1 \text{mm})$
試料室雰囲気	大気	(真空)
励起電圧	45 k V	(15 k V)

薬さじで数10mgを採取し、マイラー膜で挟んでサンプルホルダーに固定し、塊状あるいは繊維 状のものは薬包紙の上に置いてそのまま測定した。装置の分析条件を表2に示す。

3. 分析方法

2. 試料

試料分類	色域	数	粉末	形状 塊	繊維
白色系	(白,灰,白紫)	32	29	3	
赤色系	(赤,朱,茶,橙)	27	22	4	1
黄色系	(黄土,淡黄)	9	4	4	1
緑色系	(緑)	40	39	1	
青色系	(青, 紺)	55	48	7	
黒色系	(黒)	14	9	5	
金属色系	(金,銀)	12	12		
	<u> </u>	180			

表1 供試料

\*武蔵工業大学

(牛

基本的な測定条件としてコリメータ: $\phi$ 1.8mm,励起電圧:45kV,雰囲気:大気の条件で測定を行ったが,少量試料や軽元素を主成分とする試料に関しては,カッコ内の条件( $\phi$ 0.1mm, 15kV, 真空) に設定し測定を行った。

# 3-2. X線回折分析

表3 X線回折分析の設定条件

(株)リガク製 X線回折装置:Miniflex及び(株)マッ
クサイエンス製 X線回折装置:M18XHFの2台のX線
回折分析装置を使用した。各装置の分析条件を表3
に示す。始めに設定可能な管電圧・管電流の小さい
Miniflexを使用して測定を行った後,マッチングでき
なかったピークが存在する試料や、蛍光X線分析結
果で第二成分が存在する可能性のある試料については

Miniflex	M18XHF
Fe	Cu
30kV	40kV
15mA	100mA
$2^{\circ}$ / min	$3^{\circ}$ / min
$0.010^{\circ}$	$0.020^{\circ}$
$3 \sim 90^{\circ}$	$5 \sim 90^{\circ}$
	$\begin{array}{c} \mbox{Miniflex} \\ \mbox{Fe} \\ \mbox{30kV} \\ \mbox{15mA} \\ \mbox{2^{\circ}} \ / \mbox{min} \\ \mbox{0.010^{\circ}} \\ \mbox{3} \ \sim \ 90^{\circ} \end{array}$

より管電圧及び管電流を高く設定することのできるM18XHFを使用して再測定を行った。

試料は粉末状のものはそのまま使用し,塊状のものはめのう乳鉢で粉砕して粉末状にした。 分析に使用する試料量は約50mg程度とした。データ解析時には,蛍光X線分析結果を参考に化 合物の絞り込みを行った。

#### 3-3. デジタル顕微鏡撮影

試料の粒子の大きさや形状を観察することを目的に顕微鏡観察を行った。使用した顕微鏡は KEYENCE社製のデジタルマイクロスコープ:VHX-100である。観察試料は、粉末状のものはガ ラス板上に適当な量を盛ったもの、塊状あるいは繊維状のものは供試料をそのままの状態で使 用した。各試料の粒子観察を行う際に、蛍光X線分析及びX線回折分析の結果を参考にしなが ら主成分粒子または不純物粒子と見られる粒子の存在する特徴的な箇所の撮影を行った。倍率 は50~1000倍で試料に応じて粒子の形状が確認できるような倍率に変化させながら観察を行っ た。

#### 3-4. 分光光度測定

各試料における色の色相,明度,彩度の数値化を行い,含有元素や化合物の違いによる色の違いを見ることを目的に,分光光度測定を行った。使用した装置は日本分光㈱製のポータブル分光光度計:MV-2020である。装置の分析条件を表4に示す。分析結果はL\*a\*b\*表色系で表示され,本報ではその値を3回測定の平均値で示した。

表4 分光光度計の設定条件

露光時間	500msec
積算回数	5
測定範囲	960 - 360nm
データ取込間隔	1.17417nm
シャッタ	開
表色系	L <sup>*</sup> a <sup>*</sup> b <sup>*</sup> 表色系
視野	2度
光源	D65
データ間隔	5nm

# 4. 分析結果

蛍光X線分析及びX線回折分析の結果を色別に整理したものを表5.1~5.7に示す。表中の 蛍光X線分析の結果については、◎が検出された元素の検出強度が全体の60%以上のもの、○ が30~60%のもの、△が10~30%のもの、×が10%未満のものを表している。また、X線回 折分析の結果に化合物名が記載していないものは、X線回折ピークが得られなかったもの、ピー クは得られたが化合物の同定が不可能であったもの、試料の形状が粉末でなかったため分析が 実施できなかったもの、あるいはサンプルが少量過ぎて分析が実施できなかったものである。

#### 武雄鍋島家所蔵皆春齋絵具の材質分析

	No	奋	軟牛								蛍	光X	[線]	分析	定	性結	課								X線回折分析 同定結果
	NO.	<u> </u>	7548	Mg	A1	Si	S	K	Ca	Ti	Cr	Mn	Fe	Со	Ni	Cu	Zn	As	Rb	Sr	· Cd	Sn	Pb	Bi	第一成分
	71	白	粉末						$\odot$																Calcite:CaCO <sub>3</sub>
	159	白	粉末				$\times$		$\odot$				$\times$												Calcite: CaCO <sub>3</sub>
	184	白	粉末						$\odot$				$\times$							×					Calcite:CaCO <sub>3</sub>
*1	185	白	粉末						$\odot$				$\times$							×					Calcite: CaCO <sub>3</sub>
	162	白	粉末					$\times$	$\times$				$\triangle$										$\odot$		Gismondine∶CaAl₂Si₂O <sub>8</sub> • 4H₂O
	183	白	粉末					$\times$	$\times$		$\times$		0		$\times$										Willemseite: $(Ni, Mg)_3Si_4O_{10}(OH)_2$
*2	179	白	粉末	$\times$	$\bigtriangleup$	0		$\triangle$			$\times$		$\triangle$												$\texttt{Muscovite}:\texttt{KA1}_2(\texttt{Si}_3\texttt{A1})\texttt{O}_{10}(\texttt{OH},\texttt{F})_2$
	102	灰	粉末										$\times$			$\times$							$\odot$		Cerussite : PbCO <sub>3</sub>
	116	白	粉末																		×	×	$\odot$		Cerussite : PbCO <sub>3</sub>
	123	灰	粉末				$\times$	$\times$								$\bigtriangleup$							$\odot$		Cerussite : PbCO <sub>3</sub>
*1	168	灰	粉末										$\times$			$\times$							$\odot$		Cerussite : PbCO <sub>3</sub>
	171	灰	粉末										$\times$			$\times$							$\odot$		Cerussite : PbCO <sub>3</sub>
	172	灰	粉末										$\times$			$\times$							$\odot$		Cerussite : PbCO <sub>3</sub>
	189	灰	塊					$\times$	$\times$	$\times$			$\odot$			$\times$	$\times$		$\times$						$Quartz:SiO_2$
	149	灰	粉末					$\times$	$\times$				$\odot$												Magnetite : $Fe_3O_4$
	169	灰	粉末					$\times$	$\times$	$\times$		$\times$	$\odot$			$\times$		$\times$							Wuestite : Fe <sub>0.909</sub> O
	111	白	粉末					$\times$					$\times$				$\times$						$\odot$		
	135	灰	粉末									$\times$	$\times$	$\times$		$\times$						$\times$	$\odot$		
	137	白紫	粉末				$\times$					$\times$	$\times$										0		
	138	灰	粉末									$\times$	$\times$			$\times$							$\odot$		
	139	白	塊									$\times$	$\times$										$\odot$		
	141	白紫	粉末									$\times$	$\times$			$\times$							$\odot$		
	146	灰	粉末					$\times$					$\times$			$\times$							$\odot$		
	151	白紫	粉末									$\times$	$\times$										$\odot$		
	154	灰	粉末					$\times$			$\times$	$\times$	$\times$		$\times$	$\times$							$\odot$		
	157	灰	粉末					$\times$					$\times$			$\bigtriangleup$							$\odot$		
	163	白	粉末																			0		$\times$	
	175	灰	粉末										$\times$			$\times$							$\odot$		
	176	灰	粉末					$\times$				$\times$	$\triangle$			$\times$	$\times$						$\odot$		
*1	178	灰	粉末																			$\odot$			
	182	白	塊						0	$\times$			0			$\triangle$							$\triangle$		
*3	188	白	粉末										0												

表5.1 白色系試料のX線分析結果

\*1) 蛍光X線分析の測定条件:コリメータ:0.1mm, 励起電圧:50kV

\*2) 蛍光X線分析の測定条件:励起電圧:15kV,雰囲気:真空

\*3) 蛍光X線分析の測定条件:コリメータ:0.1mm, 励起電圧:50kV, 雰囲気:真空

# 4-1. 白色系試料

全189試料のうち白色系試料として分類したものは、表5.1に示す32試料である。蛍光X線分 析でCaが主元素として検出され、X線回折分析で第一主成分としてCaCO<sub>3</sub>(Calcite)が同定さ れた試料が4試料であり、これらは胡粉であると判断できる。粒子の形状は倍率1000倍の観察 でもはっきりと確認することができなかった。蛍光X線分析でPbが主元素として検出され、X 線回折分析でPbCO<sub>3</sub>(Cerussite)が第一主成分として同定されたものは6試料あり、これらは 白鉛鉱を顔料としたものであると判断できる。この試料も倍率1000倍で粒子の形状をほとん ど確認することはできなかった。蛍光X線分析でPbが主元素として検出されても、X線回折 分析で化合物を同定できない試料が12試料あった。また、No.179は白色系試料の中で唯一、真 珠のような鈍い光沢を持ち、写真1に示すような薄片状のものであった。X線回折分析では KA1<sub>2</sub>(Si<sub>3</sub>A1)0<sub>10</sub>(OH, F)<sub>2</sub>といった化学組成を持つMuscovite(白雲母)が同定され、白雲母を材料と した白色材料であることがわかった。No.163及び178は蛍光X線分析でSnが主元素として検出 されたが、X線回折分析で化合物を同定することはできなかった。この試料についても倍率

2007



写真1 No.179(×175) Muscovite



1000倍で粒子の形状をほとんど確認することはできなかった。

分光測定で得られたL\*a\*b\*の値は、Calciteを主成分とした材料が(L\*=93.6~101.6、a\*=-0.7 ~1.1、b\*=0.2~2.9)、Cerussiteを主成分とした材料が(L\*=78.0~95.2、a\*=-3.5~0.6、 b\*=0.57~3.7)であった。Calciteを主成分とした材料の方が比較的明るい白色であるが、共 に倍率1000倍での顕微鏡観察では粒子の形状が確認できないほど小さいものであったため、こ こでは粒度による数値の違いは考察できなかった。また、Muscoviteは(L\*=105.6、a\*=-0.8、 b\*=7.5)であり、L\*の値が胡粉と近い値を示したが、光沢の具合まで情報として得ることはで きなかった。Snを主元素とした材料は(L\*=90.3~94.3、a\*=-0.1~1.2、b\*=5.4~8.8)であり、 L\*及びa\*の値はCalciteを主成分とした材料と同じくらいであったが、b\*の値のみ0から離れた 値であった。

#### 4-2. 赤色系試料

赤色系試料として分類したものは、表5.2に示す27試料である。蛍光X線分析でHgが主元素 として検出され、X線回折分析で第一主成分としてHgS(Cinnabar)が同定された試料が7試料 あり、これらは辰砂であることが分かる。粒子の形状が倍率1000倍での観察でも確認できない ほど粒子が細かいものであった。蛍光X線分析でFeが主元素として検出され、X線回折分析で Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> (Hematite) が第一主成分として同定された10試料であり、これらはベンガラであると 判断できる。 蛍光 X 線分析では Feの他にも K, Ca, Ti, Cu, Zn, As, Rbといった 微量元素も検 出されたが、X線回折分析でこれらを含むような化合物を同定することはできなかった。これ らの微量元素はFe<sub>2</sub>0<sub>3</sub>の不純物成分として存在していると考えられる。写真2はFe以外の不純 物元素がほとんど検出されなかったNo.156試料の倍率1000倍での観察像である。粒子の形状は 確認できないほど小さいが、赤色の粒子の中に茶を帯びたものの存在が確認でき、Fe<sub>2</sub>0<sub>3</sub>以外 の化合物が共存している可能性がある。蛍光X線分析でPbが主元素として検出され、X線回折 分析でPb<sub>3</sub>O<sub>4</sub>(Minium)が第一主成分として同定されたものは4試料で、これらは鉛丹である と判断できる。ただし、No.83のみFeとCuが微量元素として検出され、他の3試料とはやや色 調が異なるものである。しかし、X線回折分析ではPb<sub>3</sub>04以外の化合物を同定することはでき なかった。これらの試料についても粒子観察では1000倍の倍率でも明瞭に粒子を確認すること はできなかった。また、主成分元素が検出されない塊状の2試料(No.69,76)は、見た目は 琥珀状のものであり、X線回折分析ではピークが得られず化合物を同定することが不可能で

-	No	岳	武士					蛍	ť光Χ	線分	析 定	性結	果					X線回折分析 同定結果
	NO.	巴	11241	A1	Si	Р	S	Κ	Ca	Ti	Fe	Cu	Zn	As	Rb	Hg	Pb	第一成分
*1	85	朱	粉末				$\times$									0		Cinnabar : HgS
	88	朱	粉末				$\times$				$\times$					$\odot$		Cinnabar : HgS
	89	朱	粉末				$\times$									0		Cinnabar : HgS
	90	朱	粉末				$\times$				$\times$	$\times$	$\times$			$\odot$	$\bigtriangleup$	Cinnabar : HgS
	92	朱	粉末				$\times$				$\times$					0		Cinnabar : HgS
	98	朱	粉末				$\times$									$\odot$		Cinnabar : HgS
	101	朱	粉末													0		Cinnabar : HgS
	72	橙	粉末					$\times$	$\times$		$\odot$	$\times$	$\times$	$\times$				Hematite : $Fe_2O_3$
	81	橙	粉末					$\times$			$\odot$	$\times$	$\times$					Hematite : $Fe_2O_3$
	110	赤茶	塊					$\times$	$\times$	$\times$	0	$\times$	$\times$	$\times$				Hematite : $Fe_2O_3$
	113	赤茶	粉末								$\odot$							Hematite : $Fe_2O_3$
	121	赤茶	粉末					$\times$	$\times$	$\times$	$\odot$	$\times$	$\times$	$\bigtriangleup$				Hematite : $Fe_2O_3$
	128	赤茶	粉末								$\odot$							Hematite : $Fe_2O_3$
*2	132	赤	粉末								$\odot$	$\times$	$\times$	$\times$				Hematite : $Fe_2O_3$
	155	赤茶	粉末								$\odot$			$\times$	$\times$			Hematite : $Fe_2O_3$
_	156	赤茶	粉末								$\odot$							Hematite : $Fe_2O_3$
	177	赤茶	粉末						$\times$		$\odot$	$\times$	$\times$		$\times$			Hematite : $Fe_2O_3$
_	82	丹	粉末														0	Minium : Pb <sub>3</sub> O <sub>4</sub>
	83	橙	粉末								$\times$	$\times$					0	Minium : Pb <sub>3</sub> O <sub>4</sub>
_	84	丹	粉末														0	$Minium : Pb_3O_4$
	118	丹	粉末														0	Minium : Pb <sub>3</sub> O <sub>4</sub>
_	69	朱	塊				$\triangle$	$\triangle$	$\triangle$			0						
	76	赤茶	塊		$\triangle$		0	$\triangle$	$\triangle$									
_	74	赤	繊維			$\triangle$	0	0										
_	75	赤	粉末						$\times$							$\odot$		
_	158	朱	粉末							$\times$	$\odot$						×	
	120	橙	塊	$\triangle$	$\triangle$			×		×	0							

表5.2 赤色系試料のX線分析結果

\*1) 蛍光X線分析の測定条件:雰囲気:真空

\*2) 蛍光X線分析の測定条件:コリメータ:0.1mm, 励起電圧:50kV

あった。琥珀(Amber)であるとすると有機化合物であり、蛍光X線分析では主成分元素が検 出されず、X線回折分析では非晶質であるためピークが得られない結果となる。

分光測定よりL\*a\*b\*の値は、辰砂では(L\*=61.3~66.3、a\*=16.3~36.2、b\*=8.8~13.9)、ベ ンガラでは(L\*=57.5~67.2、a\*=9.4~20.2、b\*=8.3~13.4)、鉛丹では(L\*=65.0~70.9、 a\*=21.8~33.6、b\*=17.3~24.4)であった。a\*、b\*は、色相と彩度を示す色度を示しており、 数値が0から離れるほど色鮮やかになり、0に近くなるほどくすんだ色になる。これらの結果か ら、ベンガラのa\*の値は辰砂や鉛丹よりも小さく鮮やかさが低くなっており、鉛丹のb\*の値は 最も高く、最も鮮やかな色調を示す結果となっていることが窺える。また、同じ辰砂、ベンガラ、 鉛丹でも、主構成元素以外の微量元素が検出された試料ではa\*及びb\*の値が小さくなり、鮮や かさの低い色調を示す結果となった。

## 4-3. 黄色系試料

黄色系試料として分類したものは、表5.3に示す9試料である。このうちX線回折分析で第 一主成分としてSiO<sub>2</sub>が同定された試料が4試料あった。これらの試料では蛍光X線分析でFeが 第一主成分として検出されているが、これは大気中での測定を行っているため、Siの検出強 度が低くなっているためであると考えられる。これらの試料を倍率1000倍の顕微鏡観察すると、 細かい黄土色の粒子の中に褐色の粒子が確認できたものがあった。また、No.166は皆春齋御絵 具小包に「コバルトガラス」の記載があり、蛍光X線分析ではCoが検出されている。写真3に

No	岳	亚尔中						蛍光	X線	分析	定性	結果						X線回折分析 同定結果
NO.	巴	7547	A1	Si	S	Κ	Ca	Ti	Mn	Fe	Со	Cu	Zn	Rb	Cd	Sn	Pb	第一成分
70	黄土	塊	$\times$	$\times$		$\times$	$\times$	×		0								Quartz:SiO2
130	黄土	塊				$\times$		$\times$		$\odot$								Quartz:SiO2
148	黄土	粉末				$\times$		×	$\times$	0								Quartz:SiO2
180	黄土	塊				$\times$	$\times$	$\times$		$\odot$		$\times$	$\times$	$\times$				Quartz:SiO2
166	黄土	粉末				$\times$			0	$\triangle$	$\triangle$	$\triangle$						Cobalt glass : —
136	褐色	塊			×					×		$\times$			×	$\times$	0	glass
140	黄土	粉末														$\times$	0	
152	黄土	粉末				$\times$	$\times$			×		×					0	
187	薄黄	繊維				Δ	Δ			$\bigtriangleup$		0	0					

表5.3 黄色系試料のX線分析結果



**写直** No 29 (×175)

写真3 No.166(×1000) Cobalt glass

写真4 No.29(×175) Malachite+Rosasite

示す顕微鏡写真より、細かい粒子の中にガラスの粒が混在している様子が見られる。さらに、 蛍光X線分析でPbが主元素として検出された試料が3試料あったが、X線回折分析で化合物を 同定することはできなかった。

分光測定よりL\*a\*b\*の値は、Si0<sub>2</sub>が主成分のものでは(L\*=78.0~80.7、a\*=2.7~6.3、b\*=18.8 ~26.3)、No.166のコバルトガラスでは(L\*=67.3、a\*=0.8、b\*=3.9)を示した。この結果より、L\*、a\*、b\*全ての値においてコバルトガラスの方が低い値を示し、暗く灰色に近い黄色を示していることがわかる。

## 4-4. 緑色系試料

緑色系試料として分類したものは、表5.4に示す40試料である。そのうち34試料は蛍光X線 分析でCuが第一主元素として検出され、X線回折分析でCu<sub>2</sub>(CO<sub>3</sub>)(OH)<sub>2</sub>(Malachite)が第一主 成分として同定された試料である。これらは孔雀石を砕いて顔料としたもので、緑色の天然 岩絵具としてよく知られるものである。ただし、Cuを主成分とするものの中に、Zn及びAsが 少量検出される試料が約半数確認できた。図1にその蛍光X線スペクトルの例を示す。(a)は No.27のMalachiteのみを含むもの、(b)はNo.29のZnとAsを含むものである。ZnとAsを含む緑 色顔料の存在は、尾形光琳の代表作である紅白梅図屏風<sup>3</sup>や燕子花図屛風<sup>4</sup>の蛍光X線分析結 果で得られていることが報告されている。

これらの試料で主成分Malachiteの他にZn, Asを含んだ第二成分の同定を試みたところ, No. 17からは(Cu, Zn)<sub>6</sub>(AsO<sub>4</sub>, PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>(OH)<sub>6</sub>·H<sub>2</sub>O (Philipsburgite), No. 21からは(Zn, Cu)<sub>2</sub>(AsO<sub>4</sub>)(OH)

	N -	#	武士				1	蛍光	έX	線分	分析	定	性約	課					2	<線回折分析 同定結果
	NO.	·E	形水 "	Si P		5 I	K (	Ca	Ti	V	Mn	Fe	Со	Cu	Zn	As	Rb	Pb	第一成分	第二成分
	12	緑	粉末									$\times$		$\odot$	$\times$	×			Malachite: $Cu_2(CO_3)(OH)_2$	
	13	緑	粉末								$\times$	×		0	$\bigtriangleup$	×			$Malachite : Cu_2(CO_3)(OH)_2$	
	14	緑	粉末									$\times$		$\odot$		×			Malachite: Cu <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> )(OH) <sub>2</sub>	
	16	緑	粉末									×		0					Malachite: Cu <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> )(OH) <sub>2</sub>	
*1	17	薄緑	粉末	××	$\langle \rangle$	<						$\times$		0	$\times$	×			Malachite : $Cu_2(CO_3)(OH)_2$	Philipsburgite : (Cu, Zn) <sub>6</sub> (AsO <sub>4</sub> , PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> (OH) <sub>6</sub> • H <sub>2</sub> O
	18	緑	粉末								×	×		0					Malachite: Cu <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> )(OH) <sub>2</sub>	
	19	緑	粉末									$\times$		0					Malachite : $Cu_2(CO_3)(OH)_2$	
	20	緑	粉末					X				×		0	0	Х			Malachite: Cu <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> )(OH) <sub>2</sub>	
	21	緑	粉末									$\times$		0	$\times$	×			Malachite : $Cu_2(CO_3)(OH)_2$	Adamite : (Zn, Cu) <sub>2</sub> (AsO <sub>4</sub> ) (OH)
	22	緑	粉末									$\times$		$\odot$	$\bigtriangleup$	×			Malachite : $Cu_2(CO_3)(OH)_2$	
	24	薄緑	粉末									×		0		×			Malachite: Cu <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> )(OH) <sub>2</sub>	
	25	薄緑	粉末									×		0					Malachite: Cu <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> )(OH) <sub>2</sub>	
	26	緑	粉末									×		0		×			Malachite: Cu <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> )(OH) <sub>2</sub>	
	27	薄緑	粉末											0					Malachite: Cu <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> )(OH) <sub>2</sub>	
	28	緑	粉末		>	<						$\times$		0	$\times$			$\triangle$	Malachite: Cu <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> )(OH) <sub>2</sub>	Cerussite : PbCO <sub>3</sub>
	29	緑	粉末								×	×		0	$\triangle$	×			Malachite: Cu <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> )(OH) <sub>2</sub>	Rosasite: Cu Zn (CO <sub>3</sub> )(OH) <sub>2</sub>
	30	緑	粉末									$\times$		0	$\times$				Malachite: Cu <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> )(OH) <sub>2</sub>	
	31	緑	粉末								×	×		0	×	×			Malachite: Cu <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> )(OH) <sub>2</sub>	
	32	緑	粉末									×		0					Malachite: Cu <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> )(OH) <sub>2</sub>	
	33	緑	粉末								×	×		0					Malachite: Cu <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> )(OH) <sub>2</sub>	
	38	緑	粉末									×		0					Malachite: Cu <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> )(OH) <sub>2</sub>	
	40	緑	粉末									$\times$		0					Malachite: Cu <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> )(OH) <sub>2</sub>	
	48	薄緑	粉末									×		0		×			Malachite: Cu <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> )(OH) <sub>2</sub>	
	67	薄緑	粉末									$\times$		0				$\times$	Malachite: Cu <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> )(OH) <sub>2</sub>	
	68	薄緑	粉末									×		0					Malachite: Cu <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> )(OH) <sub>2</sub>	
	73	薄緑	粉末									×		0	$\times$	×			Malachite: Cu <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> )(OH) <sub>2</sub>	
	94	薄緑	粉末		>	<						×		0	×			$\triangle$	Malachite: Cu <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> )(OH) <sub>2</sub>	
	95	薄緑	粉末									×		0					Malachite: Cu <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> )(OH) <sub>2</sub>	
	96	緑	粉末									$\times$		0					Malachite: Cu <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> )(OH) <sub>2</sub>	
	97	緑	粉末									×		0					Malachite: Cu <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> )(OH) <sub>2</sub>	
	100	薄緑	粉末									$\times$		0					Malachite: Cu <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> )(OH) <sub>2</sub>	
	115	緑	粉末											0		×			Malachite: Cu <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> )(OH) <sub>2</sub>	
	129	薄緑	粉末								×	×		0	$\times$	×		×	Malachite: Cu <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> )(OH) <sub>2</sub>	
	173	薄緑	粉末					X			×	×		0	$\triangle$	X			Malachite: Cu <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> )(OH) <sub>2</sub>	
	144	深緑	塊			>	< .	X	X		0	$\triangle$	$\triangle$	×	×				Galaxite : MnAl <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	
	164	深緑	粉末								0	$\triangle$	$\times$	$\times$	×			$\times$	Cobalt Manganese : MnCo <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	
	165	深緑	粉末						×	×	0	Δ	$\triangle$	×	×				Cobalt Manganese : MnCo <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	ZnMnO <sub>3</sub>
	117	緑	粉末								-		-	0				×	- 24	J
	126	深緑	粉末			>	<							0			×	×		
	134	白,緑	粉末			>	× .	×			X	×		0			X	Х		

表5.4 緑色系試料のX線分析結果

\*1) 蛍光X線分析の測定条件:励起電圧:15kV,雰囲気:真空





(Adamite), No. 29からはCuZn (CO<sub>3</sub>) (OH)<sub>2</sub> (Rosasite) がそれぞれ同定された。これらの試料で は,主成分のMalachiteと共にCu, Zn, Asが同時に含まれる緑色鉱石が共存していることがわかっ た。デジタル顕微鏡で粒子観察を行ったところ,主成分がMalachiteのみのNo. 27では,ほとん どが緑色の粒子のみで構成されているが,写真4のZn,Asを含むNo. 29 (Malachite+Rosasite) からは緑色の粒子と共に黄土色,茶及び黒色の粒子が混在している様子が確認された。これら の緑色以外の粒子がMalachite及びRosasiteには含まれないAsに由来する鉱石の可能性がある。

分光測定より得られたL<sup>\*</sup>a<sup>\*</sup>b<sup>\*</sup>の値では, Malachiteのみの試料では(L<sup>\*</sup>=64.7~88.8, a<sup>\*</sup>=-24.3 ~-14.3, b<sup>\*</sup>=2.5~5.9), Zn, Asを含む試料では(L<sup>\*</sup>=63.8~86.3, a<sup>\*</sup>=-23.2~-11.3, b<sup>\*</sup>=2.1~11.5) であった。両者ではa<sup>\*</sup>及びb<sup>\*</sup>の値にはあまり違いは見られなかったが, 粒度が小さいものほどL<sup>\*</sup>の値が大きい, すなわち白色がかった明るい色を呈する傾向があった。

また、X線回折結果より第一主成分としてMnAl<sub>2</sub>O<sub>4</sub> (Galaxite) が同定されたものが1 試料 (No.144), MnCo<sub>2</sub>O<sub>4</sub> (Cobalt Manganese) が同定された試料 (No.164, No.165) が2 試料ある。 両試料ともMnを主成分元素として含んでおり、深緑色であることなど共通点が多く見られた。 顕微鏡観察ではMnCo<sub>2</sub>O<sub>4</sub>が同定された試料No.164では暗緑色の細かい粒子の中に濃緑色の塊状 の粒子の存在が確認された。分光測定のL<sup>\*</sup>a<sup>\*</sup>b<sup>\*</sup>の値は (L<sup>\*</sup>=55.0~59.6, a<sup>\*</sup>=-1.1~-0.5, b<sup>\*</sup>=2.2 ~5.6) であり、L<sup>\*</sup>の値が低くa<sup>\*</sup>の値が0に近い傾向が見られ, Malachiteを主成分とする試料 よりも暗く、鮮やかさも低い結果であった。

#### 4-5. 青色系試料

青色系試料として分類したものは、表5.5に示す55試料である。蛍光X線分析でCuが主成分 として検出され、X線回折分析で第一主成分がCu<sub>3</sub>(CO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>(OH)<sub>2</sub>(Azurite)と同定された試料 が26試料ある。Azuriteを主成分とした試料は群青と呼ばれ、これらは上記の孔雀石と同様に、 藍銅鉱を砕いて青色の天然岩絵具として使われるものである。蛍光X線分析でNa, A1, Siなど 軽元素主体が検出された5試料では、Na<sub>2</sub>Al<sub>6</sub>Si<sub>6</sub>O<sub>2</sub>4S(Lazurite)が同定された。これらはウル トラマリンブルーといわれる青色である。さらに、濃紺色を示し、Feを主成分元素とする7試 料はFe<sub>4</sub>[Fe(CN)<sub>6</sub>]<sub>3</sub>(Iron Cyanide)が第一主成分として同定された。これらは全てプルシャン ブルーと呼ばれる顔料であることが確認できた。これらの青色系試料はいずれもX線回折では 第二成分の同定はできなかった。また、No.174は淡い青色を帯びており、蛍光X線分析ではPb が多く検出され、X線回折でPbCO<sub>3</sub>が同定されている。青色はCuを含む化合物に起因している と考えられるが、PbCO<sub>3</sub>以外にCuを含むような化合物は同定できなかった。また、蛍光X線分 析でCo、Asなどが検出された9試料はX線回折分析では回折ピークが得られず、構成元素から 判別してスマルト<sup>5</sup>と呼ばれるガラス質の人工顔料であると考えられる。

次にデジタル顕微鏡で粒子観察を行ったところ,群青では写真5の様に,大部分で青色の粒子と共に少量の緑色の粒子が混在していた。緑色の鉱石であるMalachite (Cu<sub>2</sub>(CO<sub>3</sub>)(OH)<sub>2</sub>)と 青色の鉱石のAzurite (Cu<sub>3</sub>(CO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>(OH)<sub>2</sub>)は化学組成も酷似しており,同じ鉱床から産出するこ とから,両者が共存しているということはこれらの顔料が天然の鉱石を原料としていることが 窺える。一方,スマルトは透明の青色の粒子であり,粒子の角が尖っている様子からもガラス 質である様子が見られた。Lazuriteを主成分とする試料からは,細かい青色の粒子以外の粒子 は見られなかった。ウルトラマリンについては19世紀の始めに人工ウルトラマリンの製法が開 発されており,不純物粒子が見られなかった点や,粒子の形状や大きさもほぼ揃っている事か ら,天然の鉱石 (ラピスラズリ)を砕いて顔料としたものではなく,人造のものを得ていた可 能性がある。

## 武雄鍋島家所蔵皆春齋絵具の材質分析

		在 11公44						蛍	光X	線分	分析	定	生結	果						X線回折分析 同定結果		
	No.	色	形状	Na	A1	Si	Р	S	K	Ca	Ti	Mn	Fe	Со	Ni	Cu	Zn	Ga	As	Rb	Pb Bi	第一成分
	15	薄青	粉末										×			0	×				×	Azurite : Cu <sub>2</sub> (CO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub>
	23	薄青	粉末										×			0	×				×	Azurite : Cu <sub>2</sub> (CO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub>
	34	青	粉末										×			0	×					Azurite : Cu <sub>2</sub> (CO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub>
	35	薄青	粉末							×			×			0	×		×			Azurite : Cu <sub>2</sub> (CO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub>
	36	青	粉末										×			0					×	Azurite : Cu <sub>2</sub> (CO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub>
	37	薄青	粉末									×	×			0					×	Azurite : Cu <sub>3</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub>
	44		粉末													0						Azurite : Cu <sub>3</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub>
	45		粉末										×			0						Azurite : Cu <sub>2</sub> (CO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub>
	46		粉末										×			0	×				×	Azurite : $Cu_2(CO_2)_2(OH)_2$
	47		粉末								×		×			0	×				×	Azurite : Cu <sub>2</sub> (CO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub>
	49	青	粉末										×			0			×			Azurite : Cu <sub>3</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub>
	50		粉末										×			0						Azurite : Cu <sub>2</sub> (CO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub>
	51		粉末							×			×			0					×	Azurite : Cu <sub>2</sub> (CO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub>
	52		粉末										×			0					×	Azurite : Cu <sub>2</sub> (CO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub>
	53	薄青	粉末									×	×			0						Azurite : Cu <sub>3</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub>
	54	青	粉末										×			0						Azurite : Cu <sub>2</sub> (CO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub>
	55	青	粉末	-									×			0						Azurite : Cu <sub>3</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub>
	56	薄青	粉末							×			×			0			×			Azurite : Cu <sub>3</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub>
	57	青	粉末										$\times$			$\odot$					×	Azurite : Cu <sub>3</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub>
	58	青	粉末										×			0					×	Azurite : Cu <sub>3</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub>
	59	青	粉末										$\times$			$\odot$	$\times$					Azurite : Cu <sub>3</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub>
	60	青	粉末									×	×			0	×				×	Azurite : Cu <sub>3</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub>
	61	青	粉末									×	×			0						Azurite : Cu <sub>3</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub>
	65	薄青	粉末										×			0						Azurite : Cu <sub>3</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub>
	93	薄青	粉末										$\times$			$\odot$						Azurite : Cu <sub>3</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub>
	99	薄青	粉末										×			$\odot$			×			Azurite : Cu <sub>3</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub>
*1	62	青	粉末	×	$\triangle$	0		$\triangle$	$\times$	$\times$	×		×									Lazurite : Na <sub>2</sub> Al <sub>6</sub> Si <sub>6</sub> O <sub>24</sub> S
*1	87	青	粉末	×	$\triangle$	0		$\triangle$	$\times$	$\times$	$\times$		×									Lazurite : Na <sub>2</sub> Al <sub>6</sub> Si <sub>6</sub> O <sub>24</sub> S
*2	125	青	粉末		$\triangle$	0		$\triangle$	$\times$		$\times$		$\triangle$			$\triangle$						Lazurite : Na <sub>2</sub> Al <sub>6</sub> Si <sub>6</sub> O <sub>24</sub> S
	131	青	粉末						$\times$	$\triangle$		$\times$	$\times$			0					$\bigtriangleup$	Lazurite : Na <sub>2</sub> Al <sub>6</sub> Si <sub>6</sub> O <sub>24</sub> S
*1	181	青	粉末	$\times$	$\triangle$	Ο		$\triangle$	$\times$	$\times$	$\times$		$\times$									Lazurite : Na <sub>2</sub> Al <sub>6</sub> Si <sub>6</sub> O <sub>24</sub> S
	64	紺	粉末						$\times$				0			$\times$						Iron Cyanide : Fe <sub>4</sub> [Fe(CN) <sub>6</sub> ] <sub>3</sub>
	103	紺	塊						$\times$				0									Iron Cyanide : Fe <sub>4</sub> [Fe(CN) <sub>6</sub> ] <sub>3</sub>
*3	105	紺	粉末		×			×	$\times$				0							$\times$		Iron Cyanide : Fe <sub>4</sub> [Fe(CN) <sub>6</sub> ] <sub>3</sub>
*2	106	紺	塊		$\times$				$\times$				0							$\times$		Iron Cyanide : Fe <sub>4</sub> [Fe(CN) <sub>6</sub> ] <sub>3</sub>
	109	紺	塊						$\times$				0							$\times$		Iron Cyanide : Fe <sub>4</sub> [Fe(CN) <sub>6</sub> ] <sub>3</sub>
	112	紺	粉末						$\times$				0			$\times$						Iron Cyanide : Fe <sub>4</sub> [Fe(CN) <sub>6</sub> ] <sub>3</sub>
	124	紺	粉末						$\times$				0			×					0	Iron Cyanide : Fe <sub>4</sub> [Fe(CN) <sub>6</sub> ] <sub>3</sub>
	161	薄青	塊						×	×		×	×			0			×		×	Calcite: CaCO <sub>3</sub>
	174	薄青	粉末						$\times$		×		Δ	$\triangle$		×					0	Cerussite : PbCO <sub>3</sub>
	39	薄青	粉末						×				<u> </u>	×	×	×			0			
	41	青	粉末						×		×		Δ	Δ	×	×	×		0		×	
	42		粉末						×			×			×	×			0		×	
	43	青	粉末						×			×	<u> </u>	Δ.	×	×			0		×	
	79		粉末						×		×				×	×			0			
	108	育	粉木						×				×		×	×			0		0	
	114		<u> </u>						X	_		×		×	×	X	×	×	$\frac{0}{0}$		0	
	119	育	初木						×			×	×	×		×			0		<u> </u>	
	122	- 得可 	- 初木 						×			×		×	~	~			$\cup$			
	01	前	<u></u> 初木						×				×	×	X	U				~	X	
	91	ポ日 <u> 余</u> 日	地					~	×				0							~		
	104	117	地		0	^	~	~	~				0									
	192	得月	兆士		$\cup$	$\square$	~	~	~	~				~		~					0	
	1/19	月	初不 松士					~	~	~				~		~			0	~	0	
	144	が目	小小					$\sim$	$\sim$				S							$ \bigtriangleup $		1

表5.5 青色系試料のX線分析結果

\*1) 蛍光X線分析の測定条件:励起電圧:15kV,雰囲気:真空

\*2) 蛍光X線分析の測定条件:雰囲気:真空

\*3) 蛍光X線分析の測定条件:コリメータ:0.1mm, 励起電圧50kV, 雰囲気:真空



写真5 No.50 (×700) Azurite

写真6 No.170 (×1000) Magnetite

分光測定より得られたL\*a\*b\*の値にも各材料で明らかな違いが見られた。群青では(L\*=54.6 ~72.1, a\*=-6.8~10.6, b\*=-34.4~-10.5), スマルトでは(L\*=54.2~83.5, a\*=-19.7~26.1, b\*=-35.8~10.1), ウルトラマリンブルーでは(L\*=54.7~62.3, a\*=10.2~16.9, b\*=-41.5~-32.9), プルシャンブルーでは(L\*=49.3~50.2, a\*=0.1~1.2, b\*=-4.9~-3.0) であった。これらの結果より, 群青及びスマルトはL\*a\*b\*の値が同じような数値の範囲であったが, スマルトの方がa\*及びb\*の値の幅が広く, 群青よりも色調が多彩である様子が見られた。また, ウルトラマリンブルーは赤みがかった青色と表現されることもあり,他の試料と比べてb\*の値が最も低く,最も鮮やかな青色を示していることが窺える。プルシャンブルーは目視からも明らかであったが,a\*及びb\*の値が最も0に近く,L\*の値も最も低かったことから,他の青色と比べて最も鮮やかさが低く黒色に近い青色であることがわかった。

## 4-6. 黒色系試料

黒色系試料として分類したものは、表5.6に示す14試料である。蛍光X線分析でFeが主成分 として検出され、X線回折分析より第一主成分がFe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>(Magnetite)と同定された試料は2 試料であり、No.160は第二成分でFeOが同定された。また、第一主成分にFeO, CuO, (A1,Li) MnO<sub>2</sub>(OH)<sub>2</sub>が同定された試料が各1試料ずつ存在した。No.167は蛍光X線分析結果よりPbが主成 分であり、Coも含まれていることがわかった。X線回折分析からは回折ピークが得られなかっ たことと、「コバルトガラス」という記載が包みにあったことからコバルトガラスであると思 われる。

デジタル顕微鏡写真で粒子観察を行ったところ, Magnetiteが同定されたNo.170では写真6 の様に黒色の粒子の中に光沢のある粒子が混在している様子が見られた。分光測定のL\*a\*b\*値 は主成分がMagetiteである試料では(L\*=54.6~57.3, a\*=0.4~0.5, b\*=1.3~1.9)であり, a\* 及びb\*の値はいずれの試料でもほとんど0に近い値であった。また蛍光X線分析結果よりFeが 主成分元素として得られ,X線回折によりFe<sub>4</sub>[Fe(CN)<sub>6</sub>]<sub>3</sub>(Iron Cyanide)と同定された4試料 については(L\*=47.9~52.2, a\*=0.6~1.7, b\*=-6.5~-1.1)と青色のプルシャンブルーと同様 な傾向が見られた。これらの結果より,目視では黒色として分類していた4試料は濃紺色のプ ルシャンブルーであることがわかった。

No.         色           160         黒           170         黒           145         黒           153         黒           167         黒           163         黒           109         里	梧	玉中						蛍	光X	線	分析	定	性結	課						X線回折分析 同定	結果		
	NO.	E	7547	Si	Р	S	C1	Κ	Ca	Ti	Mn	Fe	Со	Ni	Cu	Zn	Br	Rb	$\operatorname{Sr}$	Pb	第一成分	角	等二成分
	160	黒	粉末						$\times$			$\odot$									Magnetite : $Fe_3O_4$	Wuest	ite:Fe <sub>0.9536</sub> 0
	170	黒	粉末						$\times$			$\odot$						$\times$			Magnetite : $Fe_3O_4$		
	145	黒	粉末									$\times$			$\odot$						Tenorite : CuO		
	153	黒	粉末							$\times$	$\odot$	$\bigtriangleup$	$\times$	$\times$	$\times$	$\times$					Lithiophorite : (AL,Li) $MnO_2(OH)_2$		
	167	黒	粉末								$\times$	$\times$	$\times$		$\times$					$\odot$	glass		
	63	黒	粉末									$\odot$									Iron Cyanide : $Fe_4[Fe(CN)_6]_3$		
	109	黒	塊					$\times$				$\odot$						$\times$			Iron Cyanide : $Fe_4[Fe(CN)_6]_3$		
	127	黒	粉末					$\times$				Ο			$\times$					Ο	Iron Cyanide : $Fe_4[Fe(CN)_6]_3$		
	143	黒	塊					$\times$				$\odot$						$\times$			Iron Cyanide : $Fe_4[Fe(CN)_6]_3$		
	66	黒	塊					$\times$	$\bigtriangleup$		$\times$	$\bigtriangleup$			Ο								
*1	77-H	黒	塊						$\odot$			$\times$					$\triangle$		$\triangle$				
*2	77-L			$\times$	$\times$	$\times$		$\times$	$\odot$		$\times$	$\times$											
*1	78	黒	粉末						Ο			$\triangle$			$\triangle$								
	147	黒	粉末									×			0			×		$\times$			
	186	里	坤				×	×	×						0	$\wedge$	$\wedge$						

表5.6 黒色系試料のX線分析結果

\*1) 蛍光X線分析の測定条件:コリメータ:0.1mm,励起電圧:50kV

\*2) 蛍光X線分析の測定条件:励起電圧:15kV,雰囲気:真空

No.	色	形状	蛍光X線分析 定性結果								X線回折分析 同定結果	
			Cr	Fe	Cu	Zn	Ag	Sn	Au	Pb	第一成分	第二成分
1	銀	粉末		×	×		0	0	×		Gold : Au	Silver:Ag Tin:Sn
3	金	粉末			Δ		×		$\odot$		Gold:Au	Bogdanovite:Au <sub>3</sub> Cu Silver:Ag
4	金	粉末		×	×		$\triangle$		$\odot$		Gold : Au	Silver:Ag Bogdanovite:Au <sub>3</sub> Cu
6	金	粉末			×		$\triangle$		$\odot$		Gold : Au	Silver:Ag Bogdanovite:Au <sub>3</sub> Cu
10	金	粉末		×	$\triangle$		×		$\odot$		Gold : Au	Silver:Ag Bogdanovite:Au <sub>3</sub> Cu
11	金	粉末	×		×		$\odot$		$\triangle$		Gold : Au	Silver:Ag Bogdanovite:Au <sub>3</sub> Cu
2	銀	粉末			×		0	0	×		Silver:Ag	Tin :Sn Gold :Au Bogdanovite :Au <sub>3</sub> Cu
7	銀	粉末			$\times$		$\odot$	$\triangle$	$\times$		Silver:Ag	Tin:Sn
9	銀	粉末	×	×	×		0		×		Silver:Ag	Gold:Au Bogdanovite:Au <sub>3</sub> Cu
8	金	粉末		×	0	0					Copper Zinc : CuZn	
80	金	粉末		×	0	$\triangle$					Copper Zinc : CuZn	
5	金	粉末							0			

表5.7 金属色系試料のX線分析結果

# 4-7. 金属系試料

金属系試料として分類したものは、表5.7に示す12試料である。蛍光X線分析でAuが主成分 として検出され、X線回折分析より第一主成分がAuと同定された試料は6試料であり、それら の中でNo.1を除く全ての試料から第二・第三成分としてAgとAu<sub>3</sub>Cuが同定された。No.1は目視 による色調は銀色で、第二・第三成分としてAgとSnが同定された試料である。また、蛍光X 線分析で主成分としてAgが検出され、第一主成分がAgと同定された試料が3試料であり、No.2, 7からは第二成分としてSnが検出され、No.2, 9からはAu, Au<sub>3</sub>Cuが同定された。さらに、目視 による色調は金色であったが、蛍光X線分析でCuが検出され、X線回折分析より第一主成分が



写真7 No.3 (×1000) Gold

CuZnであったものが2試料あり、この2試料は金粉ではなく真鍮粉であることがわかった。

こららの試料についてデジタル顕微鏡で観察した結果が写真7である。Au (Gold) が同定さ れたNo.3を観察したところ,金箔を粉末状にしたような箔状の粒子が観察された。第二成分に 由来するAgとAu<sub>3</sub>Cuと見られる粒子は見当たらなかった。Ag (Silver)を主成分としたNo.7で はNo.3のGoldよりも細かい粒子が観察された。ここでもSn (Tin)に由来すると思われる粒子 は観察できなかった。CuZn (Copper Zinc)と同定された No.8は目視の色はNo.3と似ているが, 粒子観察をすると箔状ではなく粒状の粒子であった。

分光測定によるL\*a\*b\*値の違いは、Goldでは(L\*=74.8~84.8、a\*=-3.4~4.0、b\*=9.3~20.6)、 Copper Zincでは(L\*=63.3~72.3、a\*=1.1~6.6、b\*=16.6~21.4)であり、Copper Zincの方が 比較的明度が低い様子が窺える。また、Silverは(L\*=76.2~94.6、a\*=-0.6~0.5、b\*=0.8~7.0) であり数値だけを見ると灰色がかった白色のように思われ、光沢の具合まで情報として得るこ とはできなかった。

# 5. まとめ

武雄市教育委員会の協力により,江戸時代の絵具資料である皆春齋御絵具189試料に関する 材質調査を実施した。本報では、蛍光X線分析による成分分析およびX線回折分析による化合 物の同定結果に加え、デジタル顕微鏡による粒子観察及び分光光度計による色の数値化結果の 一部を報告した。

本調査において見出された材料は以下の通りである。

- (1) 白色系試料・・・胡粉,白雲母, Cerussiteを主成分とするものなど
- (2)赤色系試料・・・辰砂、ベンガラ、鉛丹、琥珀と思われるものなど
- (3) 黄色系試料・・・コバルトガラス, Si02を主成分とするものなど
- (4) 緑色系試料・・・緑青, Mnを主成分とするものなど
- (5) 青色系試料・・・群青, スマルト, ウルトラマリンブルー, プルシャンブルーなど
- (6) 黒色系試料····Fe<sub>3</sub>0<sub>4</sub>, Cu0を主成分とするものなど
- (7) 金属色系試料・・・金,銀,真鍮粉など

これらの試料の中でも、特に緑色系試料については新たな知見が得られた。主成分元素が CuであるMalachiteの他にCu, Zn, Asを同時に含んだ化合物としてPhilipsburgite, Adamite, Rosasiteといった化合物が同定された。顕微鏡観察からもMalachiteのみの試料では、ほとん どが緑色の粒子のみで構成されているのに対し、Zn、Asを含む試料では黄土色、茶及び黒色の 粒子が緑色の粒子と混在している様子が確認された。

今回, 琥珀系のものを始めとした有機物試料については, 化合物を特定することができなかったが, 本調査によって得られた膨大なデータが, 江戸時代の絵画及び顔料調査の際の基礎データとして活用されることを期待する。

#### 文献

- 1) 武雄蘭学の立役者 鍋島茂義,『蘭学館図録』,武雄市図書館・歴史資料館,10-11 (2000)
- 2)皆春齋の諸道具,『鍋島茂義生誕二〇〇年記念 皆春齋』, 武雄市図書館・歴史資料館, 36-37 (2001)
- 3) 早川泰弘, 佐野千絵, 三浦定俊, 内田篤呉: 尾形光琳筆 紅白梅図屛風の蛍光X線分析, 保存科学, 44, 1-15 (2005)
- 4) 早川泰弘,松島朝秀,三浦定俊:根津美術館所蔵燕子花図屛風の蛍光X線分析,保存科学,45, 157-166 (2006)
- 5)下山進,野田裕子:低レベル放射性同位体を線源として用いる簡易携帯型蛍光X線分析装置及び日本古来の絵馬に使用された無機着色料の非破壊分析への応用,分析化学,49,12,1015-1021 (2000)
- キーワード:皆春齋御絵具(Kaishunsai paints); 蛍光X線分析(X-ray fluorescence spectrometry);X線回折分析(X-ray diffraction analysis);デジタル顕微鏡 (digital microscope);分光光度測定(spectrophotometric measurement)

# Material Analysis of "Kaishunsai Paints" Belonging to the Nabeshima Family

Masahiko KATO<sup>\*</sup>, Yutaka TANZAWA<sup>\*</sup>, Shoji HIRAI<sup>\*</sup>, Yasuhiro HAYAKAWA and Sadatoshi MIURA

"Kaishunsai Paints" are painting materials collected and stored by the Nabeshima family in Takeo city, Saga prefecture during the Edo period. Approximately 200 samples were obtained and analyzed non-destructively. In this report, the results of elemental analysis by X-ray fluorescence spectrometry, identification of chemical compounds by X-ray diffraction analysis, observation of particles by digital microscope and quantification of color by spectral photometer are presented.

The identified materials in these analyses are as follows:

- White-colored samples
   Chalk (CaCO<sub>3</sub>), white mica (KAl<sub>2</sub>(Si<sub>3</sub>Al)O<sub>10</sub>(OH,F)<sub>2</sub>) and cerussite (PbCO<sub>3</sub>)
- Red-colored samples
   Cinnabar (HgS), red iron oxide (Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>), red lead (Pb<sub>3</sub>O<sub>4</sub>) and others
- (3) Yellow-colored samples Cobalt glass, SiO<sub>2</sub> and others
- (4) Green-colored samples
   Malachite (Cu<sub>2</sub>(CO<sub>3</sub>)(OH)<sub>2</sub>) and a material containing Mn as a major component
- (5) Blue-colored samples Azurite (Cu<sub>3</sub>(CO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>(OH)<sub>2</sub>), smalt, ultramarine blue (Na<sub>2</sub>Al<sub>6</sub>Si<sub>6</sub>O<sub>24</sub>S) and prussian blue (Fe<sub>4</sub>[Fe(CN)<sub>6</sub>]<sub>3</sub>)
- (6) Black-colored samples Magnetite (Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>) and CuO
- (7) Metal samplesGold (Au), sliver (Ag) and brass powder (Cu-Zn)

New findings were obtained especially for the green-colored samples. Philipsburgite  $((Cu,Zn)_6(As O_4,PO_4)_2(OH)_6 \cdot H_2O)$ , adamite  $((Zn,Cu)_2(AsO_4)(OH))$ , and rosasite  $(CuZn(CO_3)(OH)_2)$  were identified as compounds that contain Cu, Zn and As coexisting with malachite  $(Cu_2(CO_3)(OH)_2)$ .

These data are expected to be used as basic data for pigments analysis.