Pigmentanalyse römischer Wandmalereien aus Vindonissa

Autor(en): Kriens, Monika / Wessicken, Roland

Objekttyp: Article

Zeitschrift: Jahresbericht / Gesellschaft Pro Vindonissa

Band (Jahr): - (1981)

PDF erstellt am: 03.07.2024

Persistenter Link: https://doi.org/10.5169/seals-277396

Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Inhalten der Zeitschriften. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern. Die auf der Plattform e-periodica veröffentlichten Dokumente stehen für nicht-kommerzielle Zwecke in Lehre und Forschung sowie für die private Nutzung frei zur Verfügung. Einzelne Dateien oder Ausdrucke aus diesem Angebot können zusammen mit diesen Nutzungsbedingungen und den korrekten Herkunftsbezeichnungen weitergegeben werden.

Das Veröffentlichen von Bildern in Print- und Online-Publikationen ist nur mit vorheriger Genehmigung der Rechteinhaber erlaubt. Die systematische Speicherung von Teilen des elektronischen Angebots auf anderen Servern bedarf ebenfalls des schriftlichen Einverständnisses der Rechteinhaber.

Haftungsausschluss

Alle Angaben erfolgen ohne Gewähr für Vollständigkeit oder Richtigkeit. Es wird keine Haftung übernommen für Schäden durch die Verwendung von Informationen aus diesem Online-Angebot oder durch das Fehlen von Informationen. Dies gilt auch für Inhalte Dritter, die über dieses Angebot zugänglich sind.

Ein Dienst der *ETH-Bibliothek* ETH Zürich, Rämistrasse 101, 8092 Zürich, Schweiz, www.library.ethz.ch

http://www.e-periodica.ch

Pigmentanalyse römischer Wandmalereien aus Vindonissa

Monika Kriens Institut für Mineralogie und Petrographie, Universität Freiburg

Roland Wessicken Laboratorium für Festkörperphysik, ETH Zürich

1. Einleitung

Anlässlich der grossen Thermengrabung von 1929/30 wurden in Vindonissa Überreste von Wandmalereien gefunden. Ziel der vorliegenden Arbeit war es, die Malereien anhand mehrerer Proben auf das färbende Pigment hin zu untersuchen.

Aus der Literatur sind einige Arbeiten bekannt, die sich mit der Identifikation der farbgebenden Pigmente von Wandmalereien befassen (Tabellen 1 und 2). In der Schweiz war es, nur um ein Beispiel zu nennen, Prof. R. Giovanoli aus Bern, der die in Münsingen und Hölstein auftretenden Farben untersucht hat. Die dortigen Malereien stammen aus der 2. Hälfte bzw. Mitte bis 2. Hälfte des 2. Jahrhunderts [1] oder aus dem dritten Jahrhundert [2]. Die Malereien in Vindonissa hingegen konnten mit der 21. römischen Legion in Zusammenhang gebracht werden und gehören demnach in das dritte Viertel des 1. Jahrhunderts.

Die in dieser Arbeit untersuchten Malereifragmente sind reich an unterschiedlichen Farben. Es ist anzunehmen, dass sie aus dem Tepidarium stammen, da die Bemalung mit jener der in [2] abgebildeten und ebenfalls im Tepidarium gefundenen Fragmente übereinstimmt. Über die verwendeten Farben schreibt W. Drack in seinem Buch «Die römische Wandmalerei der Schweiz» [2]: «Rot, Gelb und Schwarz bildeten die Hauptfarben und zugleich die Farbtöne für die Flächengrundierungen, während Grün, Blau und Braun in verschiedenen Nuancen für die Ornamentierung verwendet worden sind. Anscheinend waren die Wandflächen in grosse, pompejanischrot und gelb grundierte Panneaux aufgeteilt, welche durch breite, schwarz grundierte Bänder mit Muschelkandelaber - und leichten Zweigmustern getrennt waren. Als oberer Abschluss dienten anscheinend ebenfalls schwarz grundierte Friesbänder mit einer reichen, architektonischen Malerei, bzw. mit einfachen, blauen Schleifen. Gelbe Panneaux trugen teils unter dem Friesband sehr naturalistisch gemalte Lorbeerblattgirlanden, teils waren sie mit einem einfachen, in bläulichem Ton gehaltenen Rankenwerk überzogen und mit einer Art Schuppensäulen aufgeteilt.»

Die vorliegende Arbeit ist eine Zusammenfassung einer Diplomarbeit [19], welche am mineralogisch-petrographischen Institut der Universität Freiburg unter der Leitung von Prof. Dr. M. Maggetti durchgeführt wurde. Für weiterführende Details sei auf diese verwiesen.

IN TIATANY TTATANITY TIAL I ATTAAN T	INTERNET A TEMPERATION	ATTAACATIA T TIAATT		
Objekt	Literatur	Farbe	farbgebende Komponente	Untersuchungsmethoden
Wandmalereien des römischen Köln aus dem 2. Jahrhundert nach Christus	W. Noll L. Born R. Holm (3)	rot braun gelb schwarz blau grün weiss	Hämatit Hämatit + Goethit Goethit Russ Ägyptisch Blau Seladonit Calcit Aragonit + Dolomit	Rasterelektronenmikroskop Energiedispersive Mikroanalyse Röntgenbeugung (IR) (ESCA)
Römische Wandmalereien aus Münsingen und Hölstein (CH), Mitte bis 2. Hälfte des 2. Jahr- hunderts/3. Jahrhundert	R. Giovanoli (4, 5, 6)	rot gelb grün blau	Hämatit Goethit Glaukonit Ägyptisch Blau	Elektronenmikroskop Röntgendiffraktion RFA Elektronenmikrosonde
Farben und Freskoteile aus Carnuntum/Petronell (Nieder- österreich), erste Hälfte des 2. Jahrhunderts nach Christus	G. Nauer E. Kny (7)	rot braun gelb schwarz grün blau	Rötel Limonit; Ocker Limonit + Kalk Graphit Malachit; Glaukonit Ägypt. Blau; Lazulith	Aktivierungsanalysen Röntgendiffraktion Elektronenmikroskopie Energiedispersive RFA
Pigmente aus dem Grab eines römischen Malers aus Nida-Hed- dernheim, Mitte 2. Jahrhundert nach Christus	HG. Bachmann W. Czysz (8)	eisenrot bleirot rosa braun hellblau blau weiss	roter Ocker Lithargit + Massicot Fe-Verbindungen Cu-Verbindungen Ägyptisch Blau Bleiweiss	Röntgenfluoreszenz Röntgendiffraktion
Pompeianische Wandmalereien	S. Augusti (9)	rot	Zinnober; Ocker; Real- gar; Drachenblut	Mikroskopie Mikrochemische Analysen
Pompeianische Wandmalereien (Fortsetzung)	(6)	rot gelb	kalz. gelber Ocker; Cerussa usta; Sandyx; Syricum; Lithargit Goethit; Auripigment; Cretae; kalz. Ocker; Lack	Mineralogische Analysen Infrarotspektroskopie Röntgendiffraktion

Tabelle 1 Von anderen Autoren untersuchte Pigmente nach Fundstellen geordnet

S Fortsetzung von Tabelle 1

Objekt	Literatur	Farbe	farbgebende Komponente	Untersuchungsmethoden
		grün	Grünerde; Glaukonit; Malachit; Kupfergrün; Mischgrün; Chrysokoll	
		grau	Graphit; Hämatit; Diatomit	
		schwarz	Russ	
		weiss	Bleiweiss; Diatomen-	
			erde; Mergel + Ton;	
			Kreide; Kalk + Fossil	
		blau	Azurit; Lapislazuli;	
			Azurit + Malachit;	
			Indicum purpurissimum;	
			Ägypt. Blau = Pompei. Bl.	
		violett	Purpurissimum	
Blaupigmente der griechischen	S.E. Filippakis	blau	Ägyptisch Blau; Glau-	Röntgendiffraktion
Bronzezeit (Thera, Knossos, My-	B. Perdikatsis		kophan; Mischungen der	RFA
cenae, Pylos, Tiryns)	T. Paradellis (10)		beiden	Mineralogische Untersuchungen
Pigmente von Knossos, griechi-	S. Profi	rot	Hämatit	Röntgendiffraktion
sche Bronzezeit, 1700-1400 vor	L. Weier	rosa	roter + gelber Ocker	RFA
Christus	S.E. Filippakis	braun	Ägypt. Blau + Hämatit	Mineralogische Analysen
	(11)	orange	gelber + roter Ocker	
		beige	Ocker + Quarz	
		weiss	Calcit + Quarz + Ton	
		schwarz	Kohlenstoff (?)	
		blau	Ägypt. Blau; Glaukophan	
Attische Lekythos	W. Noll	grün	IIβ-Kupferhydroxy-	Röntgenbeugung
	K. Hangst		chlorid	Energiedispersive Röntgenmikro-
	(12)	blau	Ägyptisch Blau	spektroskopie
Grabmalerei in Theben		grün	Cu-haltige Wollastonit-	
(Ägypten), 18. Dynastie			phase	
Ägyptischer Sarkophag,	Gourlay,	blau	Ägyptisch Blau	Neutronenaktivierung
26.–27. Dynastie	Favier, Eloy,	grün	Gillespite	Röntgendiffraktion
	Diebolt, Dulac,	schwarz	Kupferoxid	Massenspektroskopie
	Cornu, Bouchez,			Dünnschliffe
	Aprahamian (13)	-1		IR

Fortsetzung von Tabelle 1		2) 80		
Objekt	Literatur	Farbe	farbgebende Komponente	Untersuchungsmethoden
Wandmalereien von Theben	J. Riederer (14)	grün	Atacamit; Chrysokoll; grüne Fritte	Röntgendiffraktion
Farberden aus persischen Aus- grabungen, 3500-1800 vor Chri- stus	J. Reindell J. Riederer (15)	gelb rot	Natrojarosit; Limonit Hämatit	Infrarotspektroskopie
Fragmente von Wandmalereien aus Isfahan, 16./17. Jahrhundert	R. Cesareo F. V. Frazzoli C. Mancini S. Sciuti M. Marabelli	rot rosa braun gelb	Mennige; Zinnober; Zinnober + Bleiweiss Bleiweiss Ocker + Bleiweiss Ocker + Bleiweiss	RFA Mikrochemische Analysen Mineralogische Untersuchungen
	P. Mora P. Rotondi	weiss grün	Bleiweiss Cu-Pigment + Bleiweiss	
	G. Urbani (16)	schwarzgrün azurgrün	Auripigment + Indigo Azurit + Bleiweiss + Malachit	
		gold blau azur	Bleiweiss + Gold Lapislazuli + Kobalt- blau + Bleiweiss Lapislazuli + Bleiweiss	
Pigmente der Fresken von Istrien (Jugoslawien), 11.–16. Jahrhun- dert	B. Kojić-Prodić A. Deanović N. Brničević (17)	rot braun violett gelb grün weiss	Hämatit Hämatit + Boehmit Pagonazzo; Hämatit Goethit + Boehmit; Lepidokrokit + Gips Glaukonit Gips + Calcit; Calcit	Röntgendiffraktion Lichtmikroskop Chemische Analysen
Poudres colorées de Lascaux	O. Ballet A. Bocquet R. Bouchez J. M. D. Coey A. Cornu (18)	braunrot gelb ocker schwarz weiss	Hämatit Goethit terre rouge Manganoxid; Kohlen- stoff Calcit	Röntgendiffraktion Thermogravimetrie Mössbauer Absorptionsspektrometrie Atomabsorption

		(4, 5, 6) . (8) r. (15)	l. (8)	. (8)			. (4, 5, 6)
eordnet	Objekt und Literaturstelle	Pompei (9) Pompei (9) Wandmal. röm. Köln, 2. Jh. (3) Wöm. Wandmal. Müns., Hölst., 2./3. Jh. Röm. Wandmal. Carnuntum, 2. Jh. (7) Röm. Malergrab, Nida-Heddernh., 2. Jh Pompei (9) Pigment griech. Bronzezeit (11) Farberden aus Persien, 3500–1800 v. Chi Fresken von Istrien, 11.–16. Jh. (17)	Röm. Malergrab, Nida-Heddernh., 2. Jh Pompei (9)	Röm. Malergrab, Nida-Heddernh., 2. Jh Wandmal. Isfahan, 16./17. Jh. (16) Pompei (9) Röm. Wandmal. Carnuntum, 2. Jh. (7)	Pompei (9) Pompei (9) Pompei (9) Pompei (9) Wandmal. Isfahan, 16./17. Jh. (16)	Pigment griech. Bronzezeit (11)	Pompei (9) Pompei (9) Wandmal. röm. Köln, 2. Jh. (3) Röm. Wandmal. Müns., Hölst., 2./3. Jh. Pompei (9) Wandmal. Isfahan, 16./17. Jh. (16) Fresken von Istrien, 11.–16. Jh. (17) Lascaux (18)
Componente g					6	3	
ersuchte Pigmente nach farbgebender K	Chemische Formel	Pb ₃ O ₄ + As ₂ S ₂ harziges Pigment von Bäumen α-Fe ₂ O ₃	α-PbO	β-PbO Pb ₃ O ₄ As ₂ S ₂ α-Fe ₂ O ₃ verunreinigt	Pb ₃ O ₄ + α-Fe ₂ O ₃ bester roter Ocker Sandyx + Sinopis HgS	α -FeOOH + α -Fe ₂ O ₃	As ₂ S ₃ Diatomit + tonige Substanzen α-FeOOH
Von anderen Autoren unt	Pigment + Synonyme	Cerussa usta Drachenblut Hämatit Roter Ocker Eisenrot Pompeianischrot Rubrica	Lithargit	Massicot Mennige, Minium Realgar Rötel Rubrica copiosa	Sandyx Sinopis Syricum Zinnober	Gelber + roter Ocker	Auripigment Cretae Goethit Gelber Ocker
Tabelle 2	Farbe	Rot Rot Rot	Rot	Rot Rot Rot	Rot Rot Rot	Orange	Gelb Gelb Gelb

	Objekt und Literaturstelle	Pompei (9) Fresken von Istrien, 11.–16. Jh. (17) Röm. Wandmal. Carnuntum, 2. Jh. (7) Pompei (9)	Farberden aus Persien, 3500–1800 v. Chr. (15) Farberden aus Persien, 3500–1800 v. Chr. (15)	Pigment griech. Bronzezeit (11) Fresken von Istrien, 11.–16. Jh. (17) Wandmal. röm. Köln, 2. Jh. (3) Röm. Malergrab, Nida-Heddernh., 2. Jh. (8) Röm. Wandmal. Carnuntum, 2. Jh. (7)	Wandmal. Isfahan, 16./17. Jh. (16) Pigment griech. Bronzezeit (11)	Wandmal. Isfahan, 16./17. Jh. (16)	Pompei (9) Pompei (9) Pompei (9)	Wandmal. röm. Köln, 2. Jh. (3) Röm. Wandmal. Müns., Hölst., 2./3. Jh. (4, 5, 6) Röm. Wandmal. Carnuntum, 2. Jh. (7) Röm. Malergrab, Nida-Heddernh., 2. Jh. (8) Pompei (9) Pigment griech. Bronzezeit (10, 11) Attische Lekythos (12) Ävnt Sarkonhag, Ca, 600 v. Chr. (13)	Pompei (9) Pigment griech. Bronzezeit (10, 11)	Pompei (9) Pompei (9)	wandmal. Istahan, 16./1/. Jh. (16) Röm. Wandmal. Carnuntum, 2. Jh. (7)
	Chemische Formel	aus Blumen γ-FeOOH Fe(OH) ₃	NaFe ₃ (SO ₄) ₂ (OH) ₆	$\begin{array}{l} \alpha \text{-Fe}_{2}\text{O}_{3} + \text{CaCuSi}_{4}\text{O}_{10} \\ \alpha \text{-Fe}_{2}\text{O}_{3} + \gamma \text{-AlOOH} \\ \alpha \text{-Fe}_{2}\text{O}_{3} + \alpha \text{-FeOOH} \\ \gamma \\ \text{Fe}_{2}\text{O}_{3} \cdot \text{H}_{3}\text{O} + \text{Ocker} \end{array}$	Ocker + $Pb_3(OH)_2(CO_3)_2$ Ocker + SiO ₂	$Au + Pb_3(OH)_2(CO_3)_2$	SiO2 C α-Fe2O3	CaCuSi₄O ₁₀	$Cu_3(OH/CO_3)_2$ N $a_2(Mg, Fe^{2+})_3(Al, Fe^{3+})_2((OH)_2/Si_8O_{22})$	an sich violett, aus Blattern $CoO \cdot Al_2O_3$ $(Na, Ca)_8((SO_4, S, CI)_2/(AlSiO_4)_6)$	(Mg, Fe)Al ₂ (OH/PO ₄) ₂
g von Tabelle 2	Pigment + Synonyme	Lack Lepidokrokit Limonit	Natrojarosit	Hämatit + Ägypt. Blau Hämatit + Boehmit Hämatit + Goethit Fe-Verbindung Limonit + Ocker	Ocker + Bleiweiss Ocker + Quarz	Gold + Bleiweiss	Diatomit Graphit Hämatit	Ägyptisch Blau Cuprorivait	Azurit Glaukophan	ındıcum purpuriss. Kobaltblau Lapislazuli	Lazulith
Fortsetzung	Farbe	Gelb Gelb Gelb	Gelb	Braun Braun Braun Braun Braun	Braun Beige	Gold	G rau Grau Grau	Blau	Blau Blau	blau Blau Blau	Blau

Fortsetzung	von Tabelle 2		
Farbe	Pigment + Synonyme	Chemische Formel	Objekt und Literaturstelle
Schwarz	Kohlenstoff, Russ	C	Wandmal. röm. Köln, 2. Jh. (3) Pompei (9) Pigment griech. Bronzezeit (11) (?) Lascaux (18)
Schwarz Schwarz Schwarz	Graphit Kupferoxid Manganoxid	C CuO MnO ₂	Röm. Wandmal. Carnuntum, 2. Jh. (7) Ägypt. Sarkophag, ca. 600 v.Chr. (13) Lascaux (18)
Violett Violett Violett	Purpurissimum Pagonazzo Hämatit	aus Blättern feine Hämatitkörner α-Fe ₂ O ₃	Pompei (9) Fresken von Istrien, 11.–16. Jh. (17) Fresken von Istrien, 11.–16. Jh. (17)
Rosa Rosa Rosa	Bleiweiss Fe-Verbindung Roter + gelber Ocker	$\begin{array}{l} Pb_{3}(OH)_{2}(CO_{3})_{2}\\ \gamma\\ \alpha\text{-}Fe_{2}O_{3}+\alpha\text{-}FeOOH \end{array}$	Wandmal. Isfahan, 16./17. Jh. (16) Röm. Malergrab, Nida-Heddernh., 2. Jh. (8) Pigment griech. Bronzezeit (11)
Grùn Grùn Grùn	Atacamit Auripig. + Indigo Chrysokoll	Cu ₇ Cl ₄ (OH) ₁₀ ·H ₂ O As ₂ S ₃ + Indigo CuSiO ₃ ·nH ₂ O	Wandmal. Theben, 1580–1085 v.Chr. (14) Wandmal. Isfahan, 16./17. Jh. (16) Pompei (9) Wandmal. Theben, 1580–1085 v.Chr. (14)
Grün	Cu-haltige Wolla-	β -CaSiO ₃ + Cu	Grabmalerei Theben (12)
Grün Grün	Gillespit Gilaukonit Grünerde	$BaFeSi_4O_{10}(K,Na)(Al,Fe^{2+,3+},Mg)Si_4O_{10}(OH)_2$	Ägypt. Sarkophag, ca. 600 v. Chr. (13) Röm. Wandmal. Müns., Hölst., 2./3. Jh. (4, 5, 6) Röm. Wandmal. Carnuntum, 2. Jh. (7) Pompei (9)
Grün Grün Grün	Grüne Fritte Kupfergrün Malachit	ähnlich dem Mineral Plancheit Cu(CH ₃ COO) ₂ ∓ CuCO ₃ , Cu ₂ O, CuO, Cu(OH) ₂ CuCO ₃ ·Cu(OH) ₂	Fresken von Istrien, 11–16. Jh. (17) Wandmal. Theben, 1580–1085 v. Chr. (14) Pompei (9) Röm. Wandmal. Carnuntum, 2. Jh. (7) Pompei (9)
Grün	Seladonit	$K(Mg, Fe^{2+})(Fe^{3+}, Al)Si_4O_{10}(OH)_2$	Wandmal. Isfahan, 16./17. Jh. (16) Wandmal. röm. Köln, 2. Jh. (3)

60

Fortsetzun	g von Tabelle 2					20.0	22										
Farbe	Pigment + Synonyr	ne	Chen	nische]	Formel		Ð				Objekt	t und L	iteratu	rstelle			
Weiss Weiss	Aragonit Calcit		CaCC	33							Wandi Wandi Pigmer Freske	mal. rö mal. rö nt griec	m. Köl m. Köl h. Broi	n, 2. Jł n, 2. Jł nzezeit 11.–16	1. (3) 1. (3) (11) 0. Jh. (1	C C	
Weiss	Bleiweiss		Pb ₃ (C	DH)2(C	$(0_3)_2$						Lascau Röm.] Pompe	ıx (18) Malerg si (9)	rab, Ni	da-He	ddernh.	, 2. Jh.	(16)
Weiss Weiss Weiss	Diatomenerde Dolomit Gips		SiO ₂ (Ca, l CaSC	Mg)(C(J₄·2H ₂	$_{ m O}^{ m 3}$					0 0 0 2 Cl A	w and Pompe Wandi Freske	mal. 181 si (9) mal. rö m von]	anan, m. Köl strien,	n, 2. Jł 11.–16			
Tabelle 3	Resultate der röntge	nfluor	eszenz:	analyti	schen N	Aessun	gen (di	e in gr	össerei	n Meng	gen vor	hander	ien Ele	mente	sind un	terstric	chen)
Vi	Farbe	Cu	Pb	Fe	Ni	Sr	Mn	Cr	Τi	Ba	Ca	K	Al	Si	S	Cl	Mg
5 1	blau blau	XI XI		××		××	$\widehat{\mathbf{x}}\widehat{\mathbf{x}}$		××	(×)	×II×II	××	××	××	Ξ.	$\hat{\mathbf{x}}$	(×)
3 18 27	rot rot		$\widehat{\times} \times \times$	\times \times \times		$\times \times \times$	(x)		$\times \times \times$	×××	$\times \ \times \ \times \ $	$\times \times \times$	$\times \times \times$	$\times \times \times$	xx ××		×
9 16 38	gelb gelb gelb		(\mathbf{x})	$\times \times \times \times$		$\widehat{\mathbf{x}} \times \mathbf{x}$	$\hat{\mathbf{x}}\hat{\mathbf{x}}\hat{\mathbf{x}}$		$\times \times \times$	× ×	$\times \ \times \ \times \ $	$\times \times \times$	$\times \times \times$	\times \times \times	$\widehat{\mathbf{x}} \times \widehat{\mathbf{x}}$	$\hat{\mathbf{x}}\hat{\mathbf{x}}$	
19 37	grün grün		××	×I ×I	×	××	$\widehat{\mathbf{x}}\widehat{\mathbf{x}}$	×	××	××	×II×II	××	××	××	$\widehat{\mathbf{x}}_{\mathbf{x}}$		××
34	weiss			××		××			××	××	×II ×	××	(\mathbf{x})	××	×××		4
22 29 31	schwarz schwarz schwarz		$\hat{\mathbf{x}}$	<		× × × ×	(x) (x)		× × ×	$\times \times \times \times \times$	× × ×	× × × ×	x x x	× × × ×	$\hat{\mathbf{x}} \times \hat{\mathbf{x}}$	(x)	$ \hat{\mathbf{x}}\hat{\mathbf{x}} $
				:		:			:	:	1	:	:	:			

Tabelle 4 Resultate der Röntgendiffraktometrie 62

Vi	Farbe	farbgeb. Kompon.	Calcit	Quarz	Gips	Dolomit	Chlorit	Kaol.	Plag.	KFS	Muscov.	Illit.
1	blau	Ägypt. Blau	×	×	?	?						
3	blau	Ägypt. Blau	×	×	×	×						
5	blau	Ägypt. Blau	×	×	?							
3	rot	Hämatit	×	×		×	×		×			×
8	rot	Hämatit	×	×			×		×	×	×	×
27	rot	Hämatit	×	×					×		×	×
9	gelb	Goethit	×	×				×				×
6	gelb	Goethit	×	×		?		×	×	×		
8	gelb	Goethit	×	×				×				
9	grün	Gl./Selad.	×	×					×			×
4	grün	Gl./Selad.	×	×					X			×
7	grün	Gl./Selad.	×	×	×							×
4	weiss		×	×		±						
1	weiss		×	×		±	×					
2	schwarz		×	×			×		×	×	x	x
9	schwarz		×	×			×		×	×	×	×
31	schwarz		×	×			×				×	×
Farbp	ulver:											
FK 27	0 und zu FK 9	5 (braunrot)										
		Hämatit		×					×	×		

Vi	Proben- nummer	Ägypt. Blau	Hämatit	Selad. Glauk.	Quarz	Calcit	Dolomit	Gips	Farbe der Probe
1	1	st			sst	sst			blau
1	48.	st						-	
2	2	sst			sch	m		?	
2	49.	st				a t		aab	
3	50	sch			m	st		sch	
4	37	st				sst			
4	35.	st				550			
4	38.	sst				st			
5	9	m			sst			?	
5	43.	sst						_	
6	4.	st			?	st		?	
6	45. 54	st							
24	54. 20	sst							
24	20.	5011		(and a general to be a set of the	1				
3	28				sch	m	m		rot
3	29. 66		m		m m				
3 4	32		111		st	st			
4	67.		sch		st	50			
5	40.		sst		sch				
7	76.				st				
16	55		sch		m	st			
16	55.		sch						
17	52				m	sst			
17	56.								
18	25				m	st			
18	26				m	st			
10	21. 65		m		m sch				
19	05. 75		m		sch				
23	60.		m		m				
24	58.		sch		m				
26	59.		m		m				
27	61.		sch						
28	63.		m		ssch				
30	62.		m		st				
39	57.		st		st				
42 FK 51	64.		m		m				
FK DI EV 05	13.		st		9				
FK 95	08. 70		III st		í ct				
zu FK 95	70.		m		sch				
FK 219	72.		st		m				
FK 260	74.		st		sch				
FK 270	69.		st						
12	18.			st					grün
16	19.			m					•
17	14			m	m	st			
17	15			m		st			

Tabelle 5 Resultate der Gandolfi-Aufnahmen, m = mittel, sch = schwach, st = stark, sst = sehr stark

Vi	Proben- nummer	Ägypt. Blau	Hämatit	Selad. Glauk.	Quarz	Calcit	Dolomit	Gips	Farbe der Probe
17	16	<u>.</u>		m	st	sst			4
19	13.			m	m	st			grün
23	17.			m					-
24	6			m		st			
24	21.			m					
24	22.			st					
25	7			m	st	sst			
25	10					st			
37	8			sch		sst		st	
37	24.			m	st				
39	23.			m					
42	5			sch		st			
4	42				st	sst	st		weiss
5	41				m	sst	sst		
23	79				m	st		?	
19	77					st	st		

Fortsetzung von Tabelle 5

Tabelle 6 Resultate der Infrarotspektren. sh = shoulder; b = broad; vs = very strong

IR $1+2$ Vi \therefore	38 (gelb)	IR 3 Vi 37 (g	grün)	IR 4 Vi 22 (s	schwarz)
cm^{-1}	Identifik.	cm ⁻¹	Identifik.	cm^{-1}	Identifik.
3695	Kaolinit	3650 sh 3630 sh	Seladonit Seladonit		
3618	Kaolinit v(OH)	5050 sil	Seladoliit	3600-3200	ν(OH)
		3600 3555 3530	Seladonit Seladonit Seladonit		
3500-3300 2920 sh] 2850 sh]	$ \nu(OH) $ $ \nu(CH_3, CH_2) $	2920 2850 (sh)	ν(CH ₃ ,CH ₂)	2920 sh] 2850 sh]	$\nu(CH_3, CH_2)$
1625 b 1400 sh	$\delta(OH) \\ \delta(OH)$	1625 b 1400 sh	$\begin{array}{l} \delta(OH) \\ \delta(OH) \end{array}$	1625 b 1400 sh	δ(OH) δ(OH)
1135 sn 1110-1080 b, 1080-990	vs Quarz Kaolinit	1110–1080 b, 1100– 940	vs Quarz Seladonit	1220-1040 b,	vs Quarz
910	Kaolinit	840	Seladonit	980 sh	
798 778	Quarz Quarz	795 775 sh	Quarz Quarz	795	Quarz
695	Quarz, Kaol.	680	(Quarz ?)		
535	Kaolinit	400	Seladonit		
465	Quarz Kaolinit	460	Quarz Seladonit	465	Quarz
430	Kaolinit	435	Seladonit		

2. Experimenteller Teil

2.1. Probenmaterial

43 Wandmalereifragmente unterschiedlicher Grösse (2,5 auf 5 cm bis 16 auf 17 cm) und Stärke (0,7-4,5 cm) wurden im Frühling 1980 mit Hilfe von Herrn Dr. M. Hartmann, Kantonsarchäologe des Kantons Aargau, ausgewählt. 6 Farbproben, welche erst 1980 ausgegraben worden waren, wurden uns später vom kantonalen archäologischen Dienst zugestellt. Eine genaue Probenliste findet sich in [19].

2.2. Methodik

Röntgenfluoreszenzanalyse (RFA): Qualitative Analyse des Elementbestandes der Scherbenoberfläche mittels eines Siemens-SRS-Gerätes.

Energiedispersive Mikroanalyse (EDX): Mit Hilfe eines Rasterelektronenmikroskops (REM) Cambridge Stereoscan MKIIA, ausgerüstet mit einem energiedispersiven Röntgenstrahlanalysator EDAX 707, konnte eine qualitative Analyse des Elementbestandes der obersten Malschicht ausgeführt werden.

Röntgenphasenanalyse: Mittels eines Siemens-Röntgendiffraktometers (Cu-K α , Ni) wurden dieselben Fragmente wie bei der RFA und die gemahlenen Farbknollen auf ihre kristallinen Phasen hin untersucht.

Zusätzlich wurden die reinen Pigmente mit dem Debye-Scherrer-Verfahren (Gandolfi-Kamera, Cu-K α , Ni) bestimmt. Dazu wurde das Farbpigment möglichst sorgfältig von der Oberfläche des Fragments abgekratzt und ohne zusätzliches Reinigen auf den Probenhalter gebracht. In vielen Fällen aber wurde das vom Untergrund mitgekommene Calcit in 2n HCl gelöst, das Pigment anschliessend mit H₂O gespült und erst dann geröntgt.

Infrarotspektroskopie (IR): Probenvorbereitung wie bei der Phasenanalyse nach Gandolfi; zusätzliche Trocknung der Probe bei 120 °C. Es wurde ein Perkin Elmer Spektrophotometer 457 verwendet. Aufnahmeart: KBr-Pillen; Probenmenge: 1 bis 2 mg.

Differentialthermoanalyse (DTA): Probenvorbereitung wie für IR; Apparatur: Stanton Redcroft 673–4; Probenmenge: 40–90 mg. Genaue Untersuchungsbedingungen siehe [19].

3. Resultate und Diskussion

3.1. Blaupigment

Die Tabelle 3 (Resultate der RFA) und die Figur 1 (Resultate der EDX) geben eine qualitative Übersicht über die in der Malschicht vorhandenen Elemente. Bei diesen Proben tritt, im Gegensatz zu den andersfarbigen Fragmenten, Cu stark hervor, welches bekanntlich in einigen Blaupigmenten farbgebendes Element ist [20]: Ägyptisch Blau; Azurit; Chrysokoll (grünblau); Türkis (blaugrün), CuA1₆ [(OH)₂/PO₄]₄ · 2H₂0. Das letztgenannte Pigment ist im vorliegenden Fall auszuschliessen, da kein P gefunden wurde.

Das bei allen untersuchten Proben vorherrschende Ca stammt vom Kalkputz. Sr ist Begleitelement des Ca.

Mittels Röntgendiffraktometrie fanden sich in allen untersuchten Bruchstücken Calcit und Quarz, wie eine Zusammenstellung der Resultate (Tabelle 4) zeigt.



Figur 1 Qualitative Analyse des Elementbestandes der obersten Malschichten durch EDX.

Ägyptisches Blau ist dabei eindeutig als farbgebende Komponente identifizierbar (Figur 2).

Die beiden anderen Cu-haltigen Blaupigmente, Azurit und Chrysokoll, können ausgeschlossen werden, da ihre Reflexe nicht mit den gefundenen übereinstimmen. Wie weiter aus Figur 2 ersichtlich, ist Ägyptisch Blau frei von mineralischen «Verunreinigungen», da es ja als einziges der hier untersuchten Pigmente synthetisch hergestellt wurde.

Das Resultat der Pulveraufnahmen nach Gandolfi bekräftigt das oben beschriebene Ergebnis bezüglich Ägyptisch Blau (Tabelle 5).



Figur 2 Röntgendiffraktogramm einer blauen Oberfläche; AB = Agyptisch Blau, C = Calcit, Q = Quarz.

3.2. Rotpigment

Das Rotpigment weist Fe in grossen Mengen auf (Tabelle 3, Figur 1), was auf ein Ockerpigment wie Hämatit hinweist. Andere Rotpigmente wie Zinnober und Realgar liegen nicht vor, da weder Hg noch As vorhanden sind, und auch S nur in einer Probe stark auftritt. Ob Pb-Verbindungen wie Mennige oder Lithargit verwendet wurden, ist auszuschliessen, da Pb manchmal nur in Spuren vorhanden ist.

Das Röntgendiffraktogramm (Figur 3) bestätigt die obgenannte Vermutung bezüglich Hämatit als Rotpigment. Die im vorigen Abschnitt erwähnten Rotpigmente auf der Basis von Pb (Mennige und Lithargit) sind nicht vorhanden.

Die Gandolfimethode liefert das gleiche Ergebnis.

Die ebenfalls geröntgten Farbpulver erwiesen sich eindeutig als Hämatit (Figur 4) mit geringen Anteilen an Kalifeldspat und Plagioklas. Diese Beimengungen der Erdfarben sind genetisch bedingt und als Charakteristikum der Lagerstätte zu werten. Eine genaue qualitative und quantitative Bestimmung dieser Anteile könnte aufschlussreich für die Herkunftsbestimmung der Pigmente sein [21].

3.3. Gelbpigment

Wie beim Rotpigment tritt auch hier Fe in grossen Mengen auf (Tabelle 3, Figur 1), was wiederum auf ein Ockerpigment wie Eisenhydroxid hinweist. Die anderen gelben Farbstoffe wie Auripigment und Natrojarosit können jedenfalls mangels Vorhandensein von As und S bzw. Na und S ausgeschlossen werden.

Figur 5 zeigt das Röntgendiffraktogramm einer gelben Probe. Die Reflexe des Pigments sind schwach, stimmen aber mit jenen von Goethit überein, so dass die Annahme, ein Eisenhydroxid-haltiges Pigment liege vor, erhärtet wird. Lepidokrokit scheint es aber nicht zu sein. Si ist in den gelben Proben stärker vertreten als anderswo (Tabelle 3) und es fällt auf, dass sie als einzige der untersuchten Bruchstücke Kaolinit enthalten.



Figur 3 Röntgendiffraktogramm einer roten Oberfläche; Abkürzungen wie bei Figur 2, H = Hämatit, Ch = Chlorit, I = Illit, K = Kalifeldspat, P = Plagioklas.



Figur 4 Röntgendiffraktogramm eines gemahlenen roten Farbknollens; Abkürzungen wie bei den vorgehenden Figuren.

Um die Resultate aus den Diffraktogrammen zu erhärten, und um die farbgebende Eisenverbindung doch noch zu identifizieren, wurde ein IR-Spektrum einer gelben Probe registriert (Tabelle 6, Figur 6). Aus den Diffraktogrammen zu schliessen, sollten goethitartige Verbindungen vorhanden sein. Es tritt aber keine Fe-Verbindung zu Tage, sondern es lassen sich nur Quarz, Kaolinit und OH-Banden finden.



Figur 5 Röntgendiffraktogramm einer gelben Oberfläche; Abkürzungen wie bei Figur 2, G = Goethit, Ka = Kaolinit.



Figur 6 Infrarotspektrum des gelben Pigmentes.

Da die IR-Untersuchungen nicht zum Erfolg führten, wurden zusätzlich noch DTA-Kurven registriert (Figur 7), welche folgendes Resultat ergaben: einen stark exothermen Peak bei 325 °C und drei kleine Peaks bei 564 °C und 688 °C (endotherm) und bei 715 °C (exotherm).



Figur 7 DTA-Kurve einer gelben Probe.

Nach [22] zeigen Fe-Hydroxide und -Oxide folgende Reaktionen:

	endotherm	exotherm
Goethit	411 °C	470 °C
Lepidokrokit	345 °C	423 °C
Limonit	340 °C	423 °C, 475 °C
Hämatit	675 °C Curiepkt	
Magnetit	450–590 °C	300-450 °C sehr stark
-		480–700 °C

Aus diesen Daten ist ersichtlich, dass es sich im vorliegenden Fall nicht um Eisenoxide oder Hydroxide handelt (der erste Oxidationsschritt von Magnetit zu Fe_2O_3 würde zwar der Temperatur und Intensität entsprechend gut passen, aber leider farblich nicht), obwohl das Signal der schwachen, endothermen Reaktion bei 688 °C dem Hämatit zugeschrieben werden könnte.

In den Identifikationsdiagrammen von [22] finden sich im gesuchten Temperaturbereich zwar Substanzen, welche gelb gefärbt sind, die aber aufgrund ihrer chemischen Zusammensetzung nicht mit den Resultaten aus der RFA übereinstimmen:

Struvit:	$NH_4Mg(PO_4) \cdot 6H_2O$,	da kein P vorhanden
Markasit:	FeS ₂	da zu wenig S vorhanden
Boulangerit:	$5PbS \cdot Sb_2S_3$,	da kein Sb und zu wenig S vorhanden
Chalkopyrit:	CuFeS ₂ ,	da kein Cu vorhanden
Astrakanit:	$Na_2Mg (SO_4)_2 \cdot 4H_2O$	da kein S und Na gefunden

Kaolinit, welches sich ja in den gelben Proben fand, liegt der beobachteten Reaktion nicht zugrunde.

So ist abschliessend zu sagen, dass sich leider schlüssig nicht feststellen liess, welche Substanz für diese Reaktion verantwortlich ist.

3.4. Grünpigment

Wie aus Tabelle 3 ersichtlich, weisen alle Proben des Grünpigments Mg auf. Fe liegt in grösseren Mengen vor und die Intensität des K (Figur 1) ist höher als jene bei den restlichen ausgemessenen Proben, was auf die bei [3] und [4] [5] [6] gefundenen kaliumhaltigen Tonminerale Seladonit und Glaukonit hinweist. Auf alle Fälle sind die Cu-haltigen Grünpigmente Malachit, Chrysokoll, Atacamit, IIβ-Kupferhydroxychlorid, Kupfergrün und die Cu-haltige Wollastonitphase auszuschliessen.

Das Röntgendiffraktogramm (Figur 8) und die Resultate der Gandolfiaufnahmen (Tabelle 5) deuten ebenfalls auf eines der obgenannten Tonminerale Seladonit oder Glaukonit hin. Da sich die beiden Minerale röntgenographisch nicht unterscheiden lassen, wurde ein IR-Spektrum aufgenommen, welches nach [3] die einzige Unterscheidungsmöglichkeit darstellt.

Das aufgenommene Spektrum (Figur 9) scheint jenem von Seladonit zu entsprechen. Die Banden zwischen 3700 cm⁻¹ und 3500 cm⁻¹ stimmen eindeutig mit jenen des Spektrums von Seladonit aus Norditalien [23] überein und nicht mit denjenigen von Glaukonit. Nach [3] sollten sich die Spektren der beiden Minerale in den Bereichen von 1110 cm⁻¹ bis 900 cm⁻¹ und 830 cm⁻¹ bis 770 cm⁻¹ unterscheiden. Es interferieren aber in diesen Regionen noch Absorptionsbanden anderer Minerale, da durch das Auswaschen mit HCl nur der Calcit eliminiert wurde. Zugunsten von Seladonit spricht aber doch, immer gemäss [23], dass in unserem Spektrum schon bei



Figur 8 Röntgendiffraktogramm einer grünen Oberfläche; Gl = Glaukonit, S = Seladonit, restliche Abkürzungen wie bei den vorgehenden Figuren.

950 cm⁻¹ eine Bande auftritt, während die Absorption für Glaukonit erst bei 995 cm⁻¹ beginnt. Die starke Absorption bei 680 cm⁻¹ rührt wahrscheinlich von einer Überlagerung der Quarz- und Seladonitbanden her. Bestimmt nicht vorhanden sind die Minerale Kaolinit, Dolomit, Huntit und Gips. Aus obgenannten Gründen darf man schliessen, dass in Vindonissa Seladonit als Grünpigment verwendet wurde.



Figur 9 Infrarotspektrum des grünen Pigmentes.

3.5. Schwarzpigment

Zum Schwarzpigment lässt sich festhalten, dass es sich nicht um Kohlenstoff aus Verkohlungsprodukten von Knochen handelt, da P nur in geringen Spuren vorhanden ist (Tabelle 3), sondern eher um «vegetable black», welches kaliumhaltig ist [3] [12] oder um Russ. Das in [18] erwähnte Mangandioxid und das in [13] gefundene Kupferoxid kommen wegen Abwesenheit der Elemente Mn bzw. Cu nicht in Frage.

Wie aus den Tabellen 1 und 2 ersichtlich, wurde Kohlenstoff in verschiedenen Formen im Altertum häufig als Schwarzpigment verwendet. Der röntgenographische Nachweis von eventuell vorhandenem Graphit ist in unserem Fall erschwert, da die Proben reichlich Quarz enthalten, und die stärksten Interferenzen von Quarz (101) und Graphit (002) sich in ihren d-Werten nur um 0,007 Å unterscheiden [24]. In der Figur 10 sind die wichtigsten Bereiche der Diffraktogramme der schwarzen Proben aufgezeigt (dÅ 3,36 = 100, 1,678 = 80). Es folgt, dass die farbgebende Komponente, sofern es sich um Graphit handelt, röntgenographisch (neben Quarz) mit den verfügbaren Apparaten und geringen Probenmengen nicht erfassbar ist. In [25] wird ein Anreicherungsverfahren für Kohlenstoff beschrieben, welches aber ausserordentlich zeitraubend ist und grosse Materialmengen erfordert.

IR-Spektren sind zur Identifizierung von Graphit ebenfalls nicht sehr geeignet, da nur wenige Banden auftreten [26], welche in unserem Spektrum, wenn überhaupt vorhanden, vom Quarz überdeckt werden. Es finden sich nur die Banden von OH-Deformations- und Valenzschwingungen (Figur 11).



Zusätzlich wurde noch eine DTA ausgeführt (Figur 12), welche bei 380 °C eine stark exotherm verlaufende Reaktion anzeigt. Nach [22] liegt der exotherme Peak für die Oxidation des Graphits zwischen 400 °C und 600 °C, wobei die Reaktionstemperatur selten genau bestimmbar ist. Es wäre aber zu gewagt, zu behaupten, hier sei Graphit verwendet worden. Wir nehmen eher an, dass es sich um Russ handelt, da in der Antike und im Römischen Reich als kohlenstoffhaltiges Pigment vorwiegend Russ benutzt worden ist.

Figur 10 Rö-diffr. schwarzer Oberflächen; Abkürzungen wie bei den vorgehenden Figuren.



Figur 11 Infrarotspektrum einer schwarzen Probe.



Figur 12 DTA-Kurve einer schwarzen Probe.

3.6. Weisspigment

Im Weisspigment wurden röntgenographisch als kristalline Phasen Calcit und Quarz (Figur 13) und auf gewissen Stücken auch noch Dolomit (Tabelle 5) festgestellt. Das Pigment bestand also überwiegend aus Calcit und Dolomit, was auch im römischen Köln schon gefunden worden war [3].



Figur 13 Röntgendiffraktogramm einer weissen Oberfläche; Abkürzungen wie bei Figur 2.

4. Zusammenfassung

In der vorliegenden Arbeit wurde in den blauen Partien Ägyptisch Blau, in den roten Hämatit, in den grünen Seladonit und in den weissen Flächen Calcit, Quarz und Dolomit als von den Römern in Vindonissa benutzte Pigmente identifiziert. Der gelbe Farbstoff konnte nicht eindeutig charakterisiert werden; es scheint aber naheliegend, dass es sich um verschieden hydratisierte Formen von Eisenoxid handelt, was durch die Diffraktogramme und die RFA bestätigt wurde, und auch dadurch, dass das gelbe Pigment nach der DTA braunrot erschien, also sein Hydratwasser verloren hatte und in roten Ocker umgewandelt worden war. Als Schwarzpigment verwendeten die Römer wahrscheinlich Kohlenstoff in Form von Russ.

Verdankung

Wir danken dem Herrn Kantonsarchäologen Dr. M. Hartmann ganz herzlich für seine Hilfsbereitschaft und das Zur-Verfügungstellen der Fragmente. Herrn Prof. M. Maggetti möchten wir für seine Geduld und die kritische Durchsicht des Manuskripts und Herrn Dr. G. Galetti für seine Unterstützung und seine Ratschläge bei den röntgenographischen Messungen danken.

Literaturverzeichnis

- [1] B. Karpossy: Acta Bernensia IV, Römische Wandmalereien aus Münsingen und Hölstein, Verlag Stämpfli & Cie Bern, 1966.
- [2] W. Drack: Die römische Wandmalerei der Schweiz, Monographien zur Ur- und Frühgeschichte der Schweiz, Band VIII, Verlag Birkhäuser Basel, 1950.
- [3] W. Noll, L. Born, R. Holm: Chemie, Phasenbestand und Fertigungstechnik von Wandmalereien des römischen Köln, Kölner Jahrbuch für Vor- und Frühgeschichte 13, 1972/73, 77-87.
- [4] R. Giovanoli: Untersuchungen an Fragmenten von römischen Wandmalereien, Jahrbuch SGU 53, 1966/67, 79-86.
- [5] R. Giovanoli: Untersuchungen an römischen Wandmalereien, Chimia 22, April 1968, 184-186.
- [6] *R. Giovanoli:* Provincial roman wall painting investigated by electron microscopy, Archaeometry 11, 1969, 53-60.
- [7] G. Nauer, E. Kny: Untersuchung antiker Mineralfarben aus Carnuntum/Petronell (Niederösterreich), Mineralische Rohstoffe als kulturhistorische Informationsquelle, Verlag des Vereins Deutscher Emailfachleute, Hagen 1978, 206-217.
- [8] H. G. Bachmann, W. Czysz: Das Grab eines römischen Malers aus Nida-Hedernheim, Germania 55, 1977, 1.–2. Halbband, 85–107.
- [9] Selim Augusti: I colori pompeiani, De Luca Editore, Roma 1967.
- [10] S. E. Filippakis, B. Perdikatsis, T. Paradellis: An analysis of blue pigments from the greek bronze age, Studies in Conservation 21, 1976, 143.
- [11] S. Profi, L. Weier, S. E. Filippakis: X-ray analysis of greek bronze age pigments from Knossos, Studies in Conservation 21, 1976, 34-39.
- [12] W. Noll, K. Hangst: Grün- und Blaupigmente der Antike, N. Jb. Miner. Mh., Jg. 1975, H. 12, 529– 540.
- [13] R. Bouchez, J. Aprahamian: Etude technique de «Vert Egyptien» sur les sarcophages du Musée de Peinture de la Ville de Grenoble, 2^{ème} Congrès Internat. des Egyptologues, Sept. 1979, Grenoble.
- [14] J. Riederer: Recently identified egyptian pigments, Archaeometry 16, 1, 1974, 102-108.
- [15] J. Reindell, J. Riederer: Infrarotspektralanalytische Untersuchungen von Farberden aus persischen Ausgrabungen, Berliner Beiträge zur Archäometrie 3, 1978, 123–134.

- [16] R. Cesareo, F. V. Frazzoli, C. Mancini, S. Sciuti, M. Marabelli, P. Mora, P. Rotondi, G. Urbani: Nondestructive analysis of chemical elements in paintings and enamels, Archaeometry 14, 1, 1972, 65– 78.
- [17] B. Kojić-Prodić, A. Deanović, N. Brnićević: X-ray identification of some pigments on the Istra frescoes, J. Appl. Cryst. 9, 1976, 485-490.
- [18] O. Ballet, A. Bocquet, R. Bouchez, J. M. D. Coey, A. Cornu: Etude technique des poudres colorées de Lascaux, Lascaux inconnu, XII^e Supplément à Gallia Préhistoire, 1979, 171–174.
- [19] *M. Kriens:* Pigmentanalyse römischer Wandmalereien aus Vindonissa, Diplomarbeit 1980, Inst. für Mineralogie und Petrographie, Universität Freiburg i. Ue.
- [20] G. Bayer, H.-G. Wiedemann: Ägyptisch Blau, ein synthetisches Farbpigment des Altertums wissenschaftlich betrachtet, Sandoz Bulletin Nr. 40, 1976, 20–39.
- [21] B. Siesmayer, A. Giebelhausen, J. Zambelli, J. Riederer: Beitrag zur Anwendung der Infrarotspektroskopie für die Untersuchungen von Farberden kulturhistorischer Objekte im Vergleich mit rezenten europäischen Lagerstätten, Z. Anal. Chem. 277, 1975, 193–196.
- [22] W. Smykatz-Kloss: Minerals and Rocks, Vol. 11, Differential Thermal Analysis, Springer-Verlag, 1974.
- [23] H. W. van der Marel, H. Beutelspacher: Atlas of infrared spectroscopy of clay minerals and their admixtures, Elsevier Scientific Publishing Company, Amsterdam, 1976.
- [24] J. Letsch, W. Noll: Material und Herstellung antiker C-Schwarz-Keramik, Teil I, Berichte der Deutschen Keramischen Gesellschaft 55, 1978, Nr. 3, 163–168.
- [25] G.J. Neuerburg: A method of mineral separation using hydrofluoric acid, Amer. Miner. 46, 1961, 1498-1501.
- [26] J.A. Gadsden: Infrared spectra of minerals and related inorganic compounds, Butterworth & Co Ltd London, 1975.