HISTORISCHE BEGRIFFE DER GLASMALEREI UND GLASFARBENHERSTELLUNG

Beata Heide, Gerhard Heide

Tabelle 1. Übersicht ausgewählter historischer Begriffe von Roh- und Farbstoffen der Glasmalerei

Begriff aus Traktat	Bedeutung	Chemische Formel/Zusammensetzung
Alaun	Alaun, ein wasserhaltiges Kalium- oder Natriumaluminiumsulfat	KAl(SO ₄) ₂ · 12 H ₂ O, NaAl(SO ₄) ₂ · 12 H ₂ O
Asphalt	Gemenge hochmolekularer Kohlenwasserstoffe	Kohlenwasserstoffe (verschiedene Komponenten in variabler Zusammensetzung)
Auripigmentum	Auripigment (ein Arsensulfid)	As ₂ S ₃
Bergblau	Azurit (ein Kupfercarbonathydroxid)	Cu ₃ (CO ₃) ₂ (OH) ₂ (Cu ₃ ²⁺ (CO ₃) ₂ (OH) ₂)
Bleiasche	Gemisch aus Lithargit* und Minimum* (Bleioxide). Diese bilden sich auf der Oberfläche von ge- schmolzenem Blei.	PbO (Pb ²⁺ O) Pb ₃ O ₄ (Pb ²⁺ Pb ⁴⁺ O ₄)
Bleyweis	ein Bleicarbonat	Pb ₃ CO ₃ (OH) ₂ (Pb ₃ ²⁺ CO ₃ (OH) ₂)
Boli Armenae (Armenischer Bolus)	roter Ton (Gemisch aus Ton- mineralen und Eisenoxiden und –hydroxiden)	SiO ₂ , Al ₂ O ₃ und Eisen-/ Alka- li-/ Erdalkalioxide (verschie- dene Komponenten in va- riabler Zusammensetzung)
Braunstein	Manganit (ein Manganhydroxid), auch Sammelbezeichnung für eine Reihe von Manganmineralen, z.B. Pyrolusit (Weichmanganerz), Psilomelan (Hartmanganerz) und Manganit	MnO(OH) (Mn ³⁺ O(OH)), MnO ₂ (Mn ⁴⁺ O ₂), K(Mn ₇ Mn)O ₁₆ K(Mn ⁴⁺ Mn ³⁺)O ₁₆
Bruchsilber	»Silberbruch« oder -»abfall«, Silberreste	Ag
Burgundisch Blau	Bergblau	
Caputmortum	Hämatit* (ein Eisenoxid)	Fe ₂ O ₃ (Fe ₂ ³⁺ O ₃)

Tabelle 1. (Fortsetzung)

Begriff aus Traktat	Bedeutung	Chemische Formel/Zusammensetzung
Crocus Martis	Hämatit (rotes Eisenoxid)	Fe ₂ O ₃ (Fe ₃ ²⁺ O ₃)
Eisenhammerschlag	Magnetit* (ein Eisenoxid) bzw. magnetithaltiger, metallurgischer Zunder, der sich auf der Oberfläche von glühendem Eisen bildet; kann auch in metallurgischen Schlacken enthalten sein	Fe ₃ O ₄ (Fe ²⁺ Fe ³⁺ O ₄)
Eisenröthe	Hämatit (ein Eisenoxid)	Fe ₂ O ₃ (Fe ₂ ³⁺ O ₃)
Eisensinter	Mischung aus wasserhaltigen Eisen- Sulfaten (z.B. Melanterit), -Arsenaten (z.B. Zýkait) und Eisenhydroxiden (z.B. Ferrihydrit)	$\begin{aligned} & \text{Fe}_2\text{SO}_4 \cdot 7 \text{H}_2\text{O} \\ & (\text{Fe}^{2^+}\text{SO}_4 \cdot 7 \text{H}_2\text{O}), \\ & \text{Fe}_4(\text{AsO}_4)_3 (\text{SO}_4) (\text{OH}) \cdot \\ & 15 \text{H}_2\text{O} (\text{Fe}^{3^+}), \\ & \text{Fe}_{10}\text{O}_{14}(\text{OH})_2 \text{Fe}_{10}\text{O}_{14}(\text{OH})_2 \\ & (\text{Fe}_{3^+}^{3^+}\text{O}_{14}(\text{OH})_2) \end{aligned}$
Galitzenstein	s. Vitriol	
Gummi Armoniacum	auch Am(m)oniacum, eingetrock- neter Milchsaft des Doldenge- wächses Dorema ammoniacum (Umbelliferae)	hauptsächlich Kohlen- wasserstoffe (verschiedene Komponenten in variabler Zusammensetzung)
Jetkörner	Bleiglasperlen, ein Handels- produkt für die Glasherstellung (Halbfertigprodukt)	PbO-SiO ₂ -Glas (verschiedene Komponenten in variabler Zusammensetzung)
Kießling	stückiger Quarz (»Kieselsteine«)	SiO ₂
Kobold	Kobalt	Со
Kupferasche	Gemisch von Cuprit* und Tenorit* (Kupferoxiden), bildet sich auf der Oberfläche von geschmolzenem Kupfer	Cu ₂ O (Cu ²⁺ O), CuO (Cu ⁺ O)
Kupferhammerschlag	Tenorit* (ein Kupferoxid), bildet sich auf der Oberfläche von geschmolze- nem Kupfer	CuO (Cu ²⁺ O)
Kupferwasser	Melanterit* (ein wasserhaltiges Eisensulfat)	FeSO ₄ · 7 H ₂ O (Fe ²⁺ SO ₄ · 7 H ₂ O)
Leimen	Lehm, eine Mischung hauptsächlich aus Tonmineralen und Quarz	SiO ₂ , Al ₂ O ₃ und Alkali-/ Erd- alkalioxide (verschiedene Komponenten in variabler Zusammensetzung)

Tabelle 1. (Fortsetzung)

Begriff aus Traktat	Bedeutung	Chemische Formel/Zusammensetzung
Mennige	Minium (ein Bleioxid)	Pb ₃ O ₄ (Pb ₂ ²⁺ Pb ⁴⁺ O ₄)
Mini	vermutlich Minium	
Röthelstein	Mischung aus Hämatit (einem Eisenoxid) und Tonmineralen	Fe ₂ O ₃ (Fe ²⁺ Fe ₂ ³⁺ O ₄)
Schiefergrün	Chrysokoll (ein wasserhaltiges Kupfersilikat)	(Cu,Al) ₂ H ₂ Si ₂ O ₅ (OH) ₄ · n H ₂ O
Silberglett / Silber- glätte	Lithargit* (ein Bleioxid)	PbO (Pb ²⁺ O)
Smalte	zu Pulver gemahlenes kobalthalti- ges Glas	SiO ₂ , Alkali-/ Erdalkali- oxide (verschiedene Komponenten in variabler Zusammensetzung)
Spießglas	Antimonit bzw. Stibnit (ein Antimonsulfid)	Sb ₂ S ₃
Ungrisches Vitriol	Ungarisches Vitriol, Kupfervitriol (Chalkantit), enthält geringe Anteile von Eisenvitriol (Melanterit)	CuSO ₄ · 5 H ₂ O (Cu ²⁺ SO ₄ · 5 H ₂ O), FeSO ₄ · 7 H ₂ O (Fe ²⁺ SO ₄ · 7 H ₂ O)
Vitriol	Chalkantit, Goslarit oder Melanterit (wasserhaltige Sulfate zweiwertiger Metalle, hauptsächlich von Kupfer, Zink und Eisen)	CuSO ₄ · 5 H ₂ O, ZnSO ₄ · 7 H ₂ O, FeSO ₄ · 7 H ₂ O (Fe ²⁺ SO ₄ · 7 H ₂ O)
Vitrum Antimonii	glasig erstarrtes Antimonoxid, ent- hält auch Antimonit* (Antimonsul- fid) und Schwefel, auch Spießglanz- glas oder Antimonglas genannt	Sb ₂ O ₃ mit Sb ₂ S ₃ und S
Weinstein	Salze der Weinsäure (Kalium- oder Calcium-Tartrat)	$KC_4H_5O_6$, $CaC_4H_4O_6$
Zaffer(a)	verschiedene Kobaltoxide	CoO (Co ²⁺ O) Co ₃ O ₄ (Co ²⁺ Co ³⁺ O ₄) Co ₂ O ₃ (Co ³⁺ O ₃)
Zinnasche	Cassiterit* (ein Zinnoxid), bildet sich auf der Oberfläche von geschmolze- nem Zinn	SnO ₂

^{*} Minerale sind in ihrer eigentlichen Bedeutung Naturprodukte. Produkte, die durch menschliches Zutun entstanden sind, sich aber chemisch und physikalisch nicht wesentlich von den Naturprodukten unterschieden, werden hier mit dem Namen des entsprechenden Minerals bezeichnet.

Quellen- und Literaturverzeichnis (Auswahl)

Peter Bayliss: Glossary of Obsolete Mineral Names. Tucson 2000.

Thomas Brachert: Lexikon historischer Maltechniken. Quellen – Handwerk – Technologie – Alchemie. München 2001.

Brockhaus' Konversations-Lexikon. 14. Aufl. 16 Bde. Leipzig/Berlin/Wien 1901.

Johann Georg Krünitz: Oekonomische Encyklopädie oder allgemeines System der Staats- Stadt- Haus- und Landwirthschaft in alphabetischer Ordnung. 242 Bde., Berlin 1773–1858, unter: http://www.kruenitz.uni-trier.de/ [30.7.2021].

Günter Strübel, Siegfried H. Zimmer: Lexikon der Mineralogie. Stuttgart 1982.

Johann Heinrich Zedler: Grosses vollständiges Lexikon aller Wissenschaften und Künste. Halle / Leipzig 1731–1754, unter: https://www.zedler-lexikon.de/ [30. 7. 2021].