

## Laboratorní zpráva

**Alfons Mucha (1860 – 1939)**

**Odpocínek na louce**

**malba na plátně**

**rozměry: 163 x 114 cm**

**signováno vlevo dole „Mucha“**

**zadavatel: Galerie Platýz**

Pro chemicko-technologický průzkum malby na plátně o rozměru 163 x 114 cm od Alfonsa Muchy byly odebrány tyto vzorky:

vz. č. 1 – modrá nebe

vz. č. 2 – zelená pole

vz. č. 3 – signatura

### Analytické metody

- příprava příčných řezů zalitím úlomku vzorku do dentální pryskyřice SPOFACRYL a po vybroušení zhotovení barevných mikrofotografií digitálním fotoaparátem NIKON COOLPIX 4500
- mikrofotografie v UV světle
- mikroskopická a mikrochemická analýza
- zkoušky rozpustnosti
- prvková analýza elektronovým mikroskopem ve spojení s mikrosondou (SEM/BRUKER) Geologický ústav Akademie věd

Elektronový mikroanalyzátor je vhodný pro identifikaci prvků v jednotlivých vrstvách malby. Je možné analyzovat bod nebo plochu, které jsou vyznačeny souřadnicemi na přiložených obrázcích a tabulkách. Programové vybavení analyzátoru (BRUKER) umožňuje jednak určit, kterým prvkům odpovídají jednotlivé piky ve spektru rtg. záření, jednak odečtením intenzit jednotlivých piků spektra (plocha piku je intenzita) stanovit kvantitativní prvkové složení u vzorků (např. v relativních hmotových procentech) a případně jejich využitnost v formě kysličníků (oxidů). Analýza probíhá na příčném řezu, který je před prací vakuově napálen tenkou uhlíkovou vrstvou. Pro interpretaci výsledků je třeba znát složení pigmentů, které by v dané barevné vrstvě přicházely v úvahu. Této analýze byl podroben vzorek č. 1, 2 a 3. Výsledky měření jsou uvedeny v příloze.

Doplňující mikroskopická analýza obsahovala prohlídku příčného řezu v normálním a UV světle, popis a změření vrstev. Mikroskopický preparát byl připraven rozetřením úlomku vzorku na mikroskope a po zakápnutí imersní tekutinou pozorován v normálním a polarizovaném světle. Mikrochemické reakce byly směřovány na identifikaci anorganických součástí malby působením zředěných kyselin, alkalií a kapkové reakce na důkaz prvků obsažených v pigmentech.

## Výsledky

**Poklad** – bílá podkladová vrstva ze směsi zinkové a titanové běloby typu anatas.

**Vzorek č. 1 – modrá nebe** - na pokladu je modrá vrstva směsi zinkové běloby, pruské modři a ultramarinu (viz, výsledky měření elektroným mikroanalyzérarem).

**Vzorek č. 2 – zelená pole** - na pokladu je zelená vrstva směsi zinkové a barytové běloby, kadmiové žlutí a pruské modři. Následuje žlutá směs zinkové a barytové běloby a kadmiové žlutí (viz. výsledky měření elektroným mikroanalyzérarem).

**Vzorek č. 3 – signatura** - spodní zelenou vrstvu tvoří směs zinkové a barytové běloby a chromoxidu. Následuje okrová směs zinkové a barytové běloby a kadmiové žlutí. Následuje další vrstva zelené a okrové směsi zinkové a barytové běloby, kadmiové žlutí a chromoxidu. Černá podpisu je tvořena zinkovou bělobou a černí.

## Historie výroby a použití některých identifikovaných pigmentů

**Titanová běloba ( $TiO_2$ )** – titanová ruda ilmenit ( $Ti_2TiO_3$ ) byla poprvé popsána v roce 1791. Jako pigment se začala titanová běloba připravovat po roce 1920. První složení pigmentu obsahuje 25% kysličníku titaničitého a 75% siranu barnatého nebo vápenatého. Stálá rutilevá forma byla využívána až kolem roku 1938. Nebyla zprvu vyhledávaným pigmentem, protože při výrobě z rudy ilmenitu se nepodařilo odstranit bez zbytku siran železnatý, který způsoboval žlutý nádech. Další nevýhodou byla vyšší cena než dosud dostupná běloba zinková. Ve Francii v roce 1925 - 1927 začíná výroba anatasové formy titanové běloby (Blumenfeld 1925 a Société Lefranc 1927). Firma Windsor a Newton začíná v roce 1934 s výrobou směsi anatasové a rutilevé modifikace, která již má vysokou kryost a bělost (Modern Art: The restoration and techniques of modern paper and paints).

První receptura s dioxidem titanu byla registrována v roce 1919 v Norsku. Výrobní průmysl zůstal až do dvacátých let skeptický ohledně příslibů daných těmito pigmenty a širší výrobnost o nich v podstatě nevěděla. Nemí proto vůbec překvapivé, že výrobci uměleckých barev zařazovali dioxid titanu do svých receptur jen velice pomalu. Dokonce ani norská společnost, která ho zařadila do své komerční kolekce v roce 1919 ho nezařadila do kolekcí uměleckých barev. Nějaké zásoby "anatase" se objevovaly ve Francii od poloviny dvacátých let, ale teprve ve třicátých letech se dočkala většího stupně přijetí (Pigments Compendium).

**Syntetický ultramarín** - hlinitokřemičitan sodný, jehož barvnost je způsobena polysulfidickou sírou. Výroba umělého ultramarinu se datuje od roku 1830 a začal se používat ihned po svém objevení. Je stále rozšířenou barvou jak pro uměleckou potřebu, tak pro technické použití.

**Chromoxid transparentní** (oxid chromitý ohnivý, viridian) - dihydrát oxidu chromititého,  $\text{Cr}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  - transparentní dvojlomné částice jsou zářivě zelené, poměrně velké, nepravidelného tvaru a mímě oblé. Jsou odolné působení kyselin i alkalií. Poprvé byl připraven v Paříži Panneticrem v roce 1838, který však výrobní postup tajil a pigment se rozšířil až po roce 1859, kdy nahradil svinibrodskou zelčň.

**Kadmiová žlut'**,  $\text{CdS}$  – sulfid kademnatý, sirově žlutý pigment odolává působení alkalií a kyselinou dusičnou vznikají jehličkovité krystaly, kyselinou chlorovodíkovou je nezměněna. Kadmiová žlut' byla objevena v roce 1817, v malbě byla užívána od roku 1829. Jedná se o pigment krásného odstínu, ale velmi drahý.

**Pruská modř** – je nejstarší z moderních syntetických pigmentů, byla poprvé vyrobena v Německu v roce 1704 a po roce 1750 již byla známá v celé Evropě. Metoda výroby byla držena v tajnosti do roku 1724. Byla běžně identifikována na dílech pozdního 18. a 19. století.

## Závěr

Identifikované pigmenty v malbě na plátně „Odpočinek na louce“ Alfonse Muchy signované velvo dole „Mucha“ o rozměru  $163 \times 114$  cm jsou titanová běloba a natasového typu, zinková a barytová běloba, Kadmiová žlut', chromoxid, ultramarín a pruská modř.

Výskyt těchto pigmentů v malbě ukazují na vznik díla nejdříve po roce 1925 respektive 1927, kdy byla na trh s uměleckými barvami uvedena titanová běloba anatasového typu.

Autorský výše uvedeného díla musí objektivně určit historik umění.

Zpracovala

Marketa Pavova

V Praze dne 7.10.2018

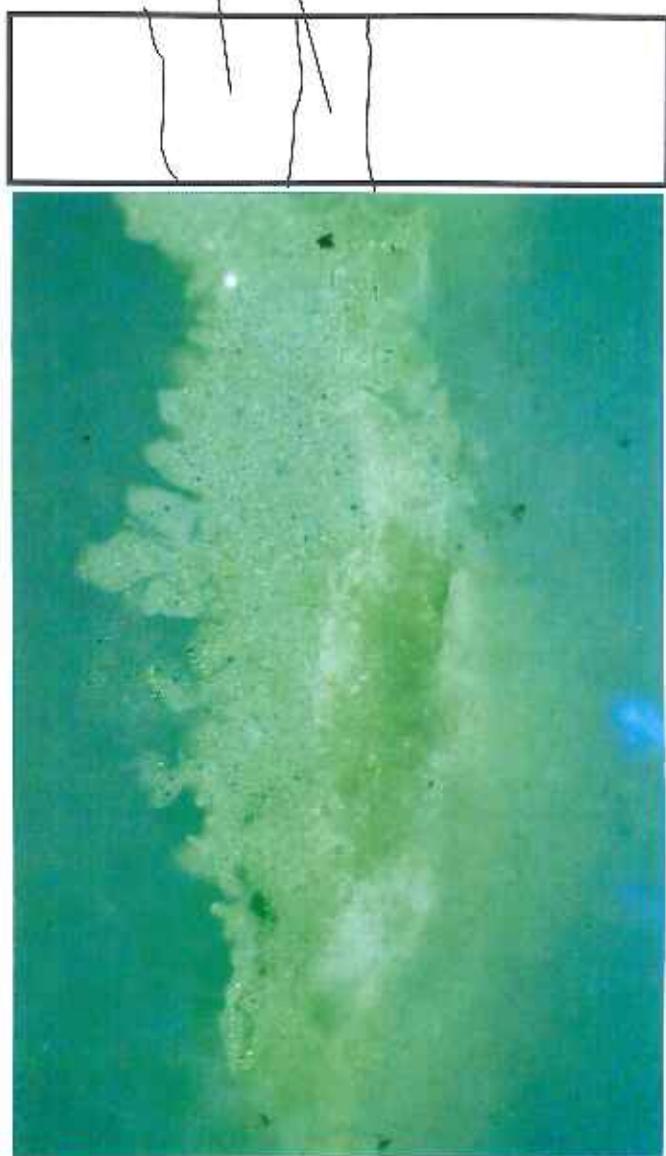
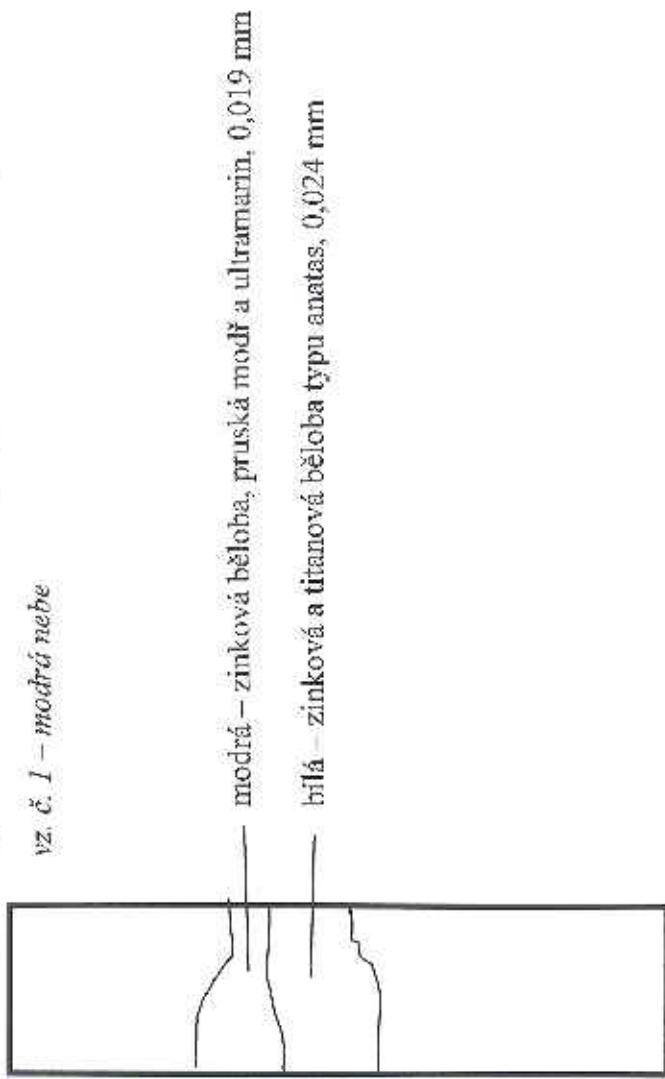


Alfons Mucha (1860 – 1939), Odpočinek na louce, malba na plátně, roz.: 163 x 114 cm,  
sign. vlevo dole „Mucha“

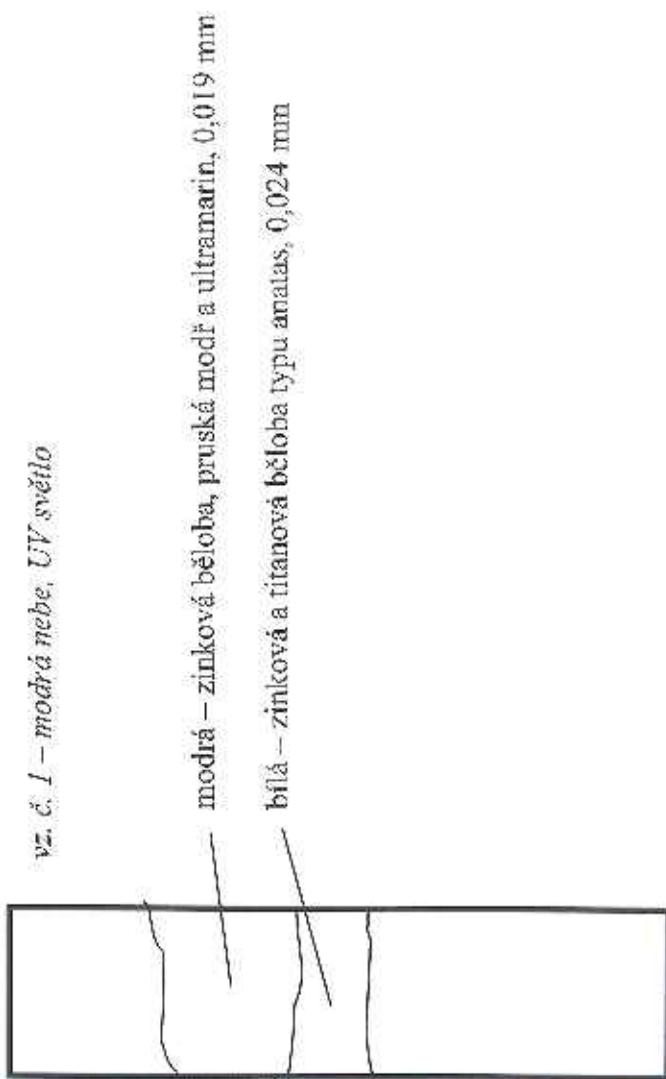
Alfons Mucha (1860 – 1939), Odpočinek na louce, malba na plátně, roz.: 163 x 114 cm, sign. vlevo dole „Mucha“



vz. č. I – modrá nebe



vz. č. I – modrá nebe, UV světlo



**Alfonс Mucha (1860 – 1939), Odpočinek na louce, malba na plátně, roz.: 163 x 114 cm, sign. vlevo dole „Mucha“**



2 – zelená pole

- žlutá – zinková a barytová běloba a kadmiová žluť, 0,016 mm
- zelená – zinková a barytová běloba, kadmiová žluť  
a pruská modř, 0,021 mm
- bílá – zinková a titanová běloba typu anatas, 0,024 mm

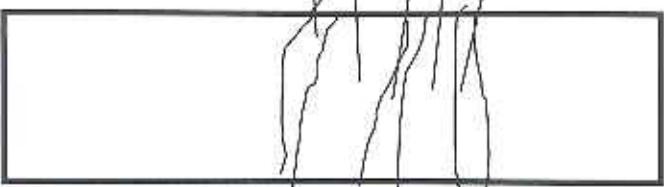


2 – zelená pole, UV světlo

- žlutá – zinková a barytová běloba a kadmiová žluť, 0,016 mm
- zelená – zinková a barytová běloba, kadmiová žluť  
a pruská modř, 0,021 mm
- bílá – zinková a titanová běloba typu anatas, 0,024 mm

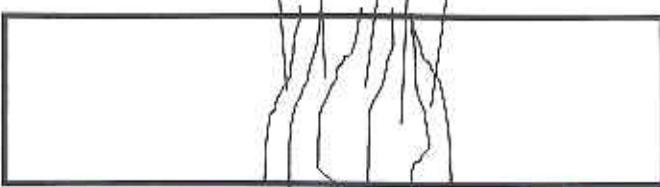
**Alfons Mucha (1860 – 1939), Odpočinek na louce, malba na plátně, roz.: 163 x 114 cm, sign. vlevo dole „Mucha“**

VZ. č. 3 – *signature*



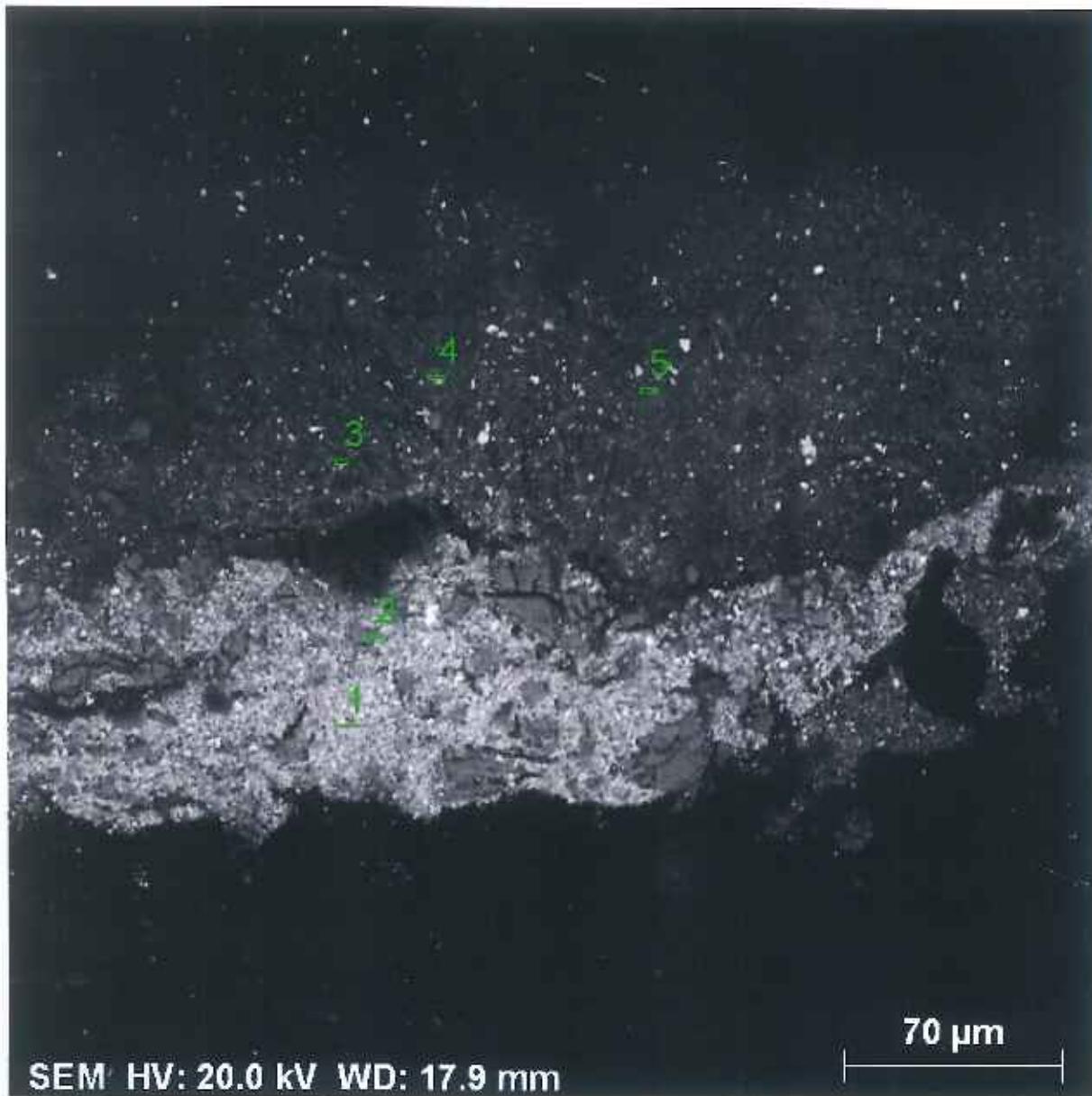
černá podpis – zinková běloba a černí, 0,011 mm  
okrová - zinková a barytová běloba, kadmiiová žluť a chromoxid, 0,026 mm  
zelená – zinková a barytová běloba a chromoxid, 0,024 mm  
okrová - zinková a barytová běloba a kadmiiová žluť, 0,023 mm  
zelená – zinková a barytová běloba a chromoxid, 0,016 mm

VZ. č. 3 – *signature*



černá podpis – zinková běloba a černí, 0,011 mm  
okrová - zinková a barytová běloba, kadmiiová žluť a chromoxid, 0,026 mm  
zelená – zinková a barytová běloba a chromoxid, 0,024 mm  
okrová - zinková a barytová běloba a kadmiiová žluť, 0,023 mm  
zelená – zinková a barytová běloba a chromoxid, 0,016 mm

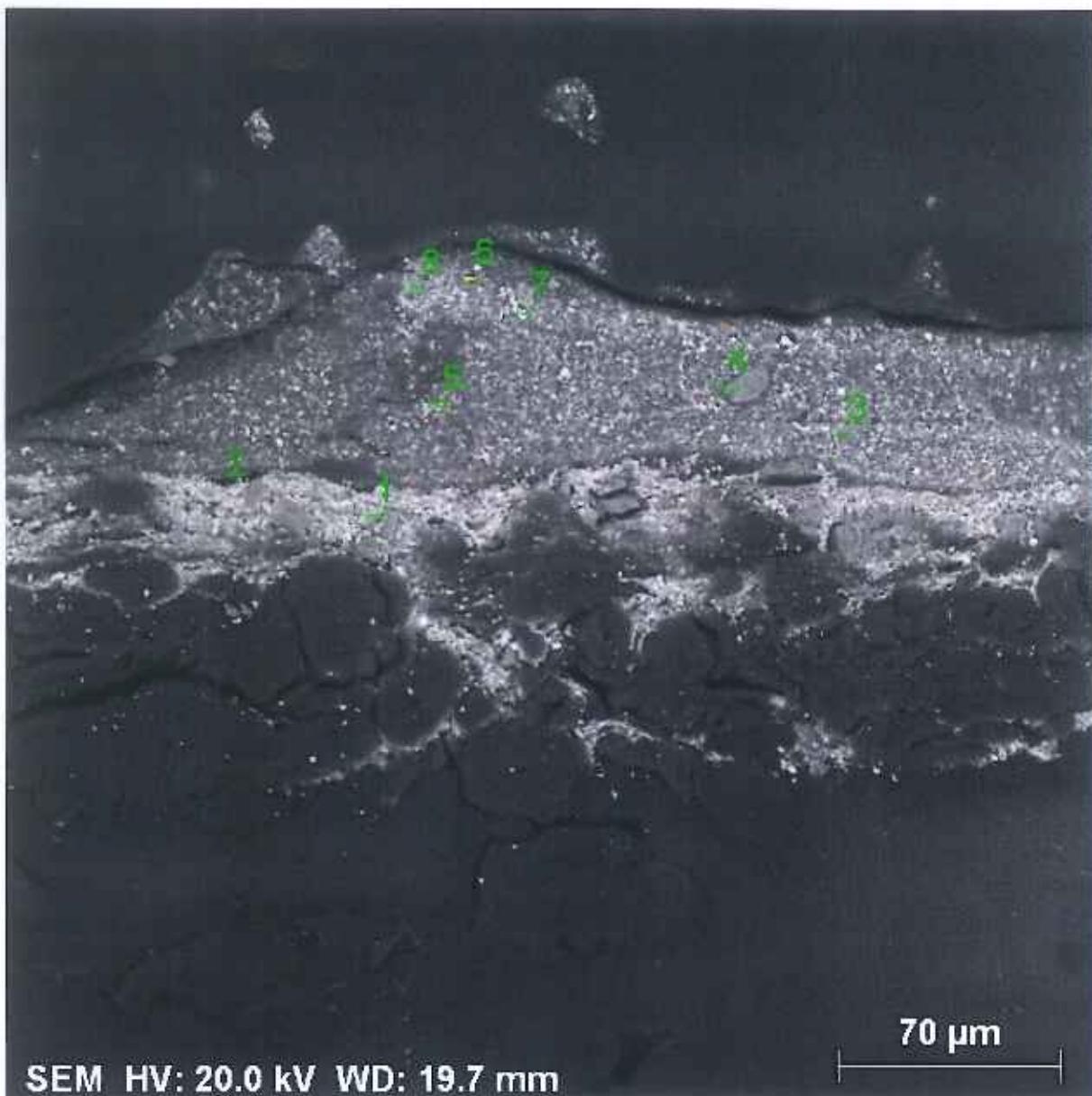




Alfons Mucha (1860 – 1939), Odpocinek na louce, malba na plátně, roz.: 163 x 114 cm,  
sign. vlevo dole „Mucha“

vz. č. I – modrá nebe – měření elektronovým mikroanalyzérem v bodech 1 – 5

	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	SO <sub>3</sub>	CaO	TiO <sub>2</sub>	ZnO	SiO <sub>2</sub>	MgO	K <sub>2</sub> O	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
1	1,32	1,18	9,49	13,62	74,07	0,33			
2	1,49	1,00	20,29	14,16	62,62	0,44			
3	2,64	2,45	2,89	6,52	84,01	1,48			
4	2,42	2,44	2,58	2,22	89,23	1,11			
5	5,29	3,30	2,39	3,62	62,65	12,15	2,86	1,58	6,15

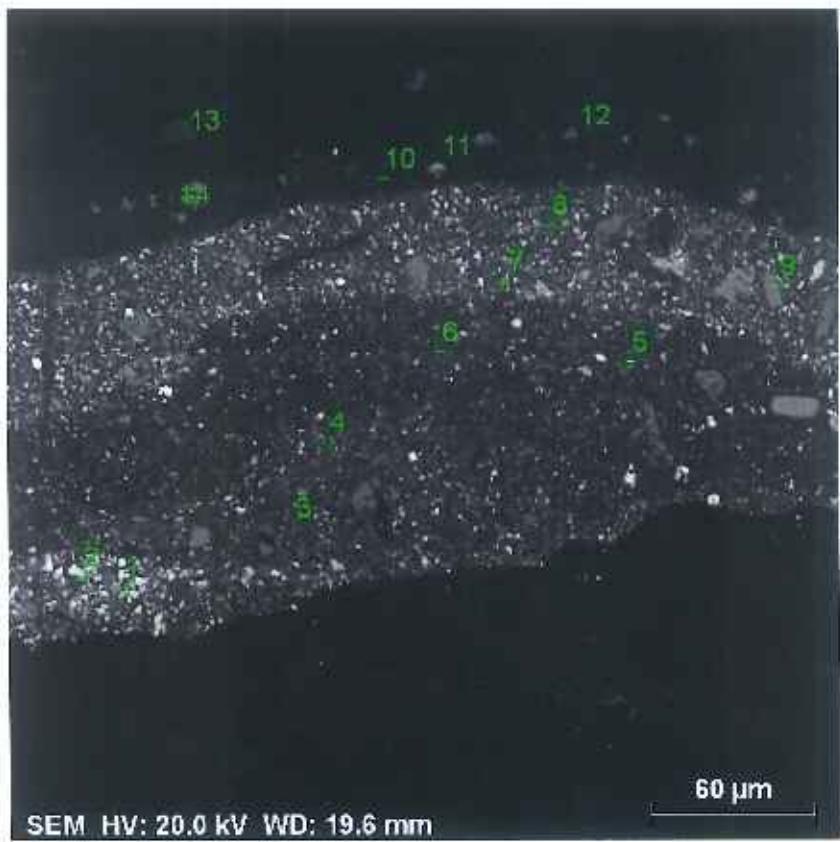


**SEM HV: 20.0 kV WD: 19.7 mm**

Alfons Mucha (1860 – 1939), Odpočinek na louce, malba na plátně, roz.: 163 x 114 cm,  
sign. vlevo dole „Mucha“

vz. č. 2 – zelená pole, – měření elektronovým mikroanalyzérem v bodech 1 – 8

	MgO	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	SiO <sub>2</sub>	CaO	TiO <sub>2</sub>	ZnO	SO <sub>3</sub>	CdO	BaO	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
1	2,01	2,25	0,70	40,81	7,38	46,85				
2		1,44		4,57	11,00	83,00				
3		2,68	0,64	26,33	4,23	59,83	4,78	1,52		
4		1,32	0,39	29,17		28,80	36,15	0,75	2,78	0,64
5		2,71	0,73	1,76		84,13	4,51	2,09	4,07	
6		1,41	0,70	1,50		64,04	12,29	4,39	15,66	
7		1,72	0,97	1,22		80,43	6,54	5,71	3,40	
8		1,82		1,16	10,56	75,24	5,98	2,67	2,58	



Alfons Mucha (1860 – 1939), Odpočinek na louce, malba na plátně, roz.: 163 x 114 cm,  
sign. vlevo dole „Mucha“

vz. č. 3 – signatura – měření elektromovým mikroanalyzérem v bodech 1 – 14

	Cl	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	SiO <sub>2</sub>	SO <sub>3</sub>	CaO	Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	ZnO	BaO	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Na <sub>2</sub> O	TiO <sub>2</sub>	K <sub>2</sub> O	CdO	As <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	MgO
1		3,80	1,36	26,78	4,16	5,83	22,03	33,84	2,20						
2		6,30	1,61	18,78	3,22	10,46	31,90	25,82	1,91						
3		8,45	10,36	8,19	2,12		56,93	2,27	2,97	7,02	1,68				
4		14,73	14,83	16,21	3,79	1,13	35,40	5,73	4,24			0,92	3,01		
5		7,84	8,25	13,22	3,03		48,20	2,74	4,78	10,15			1,79		
6		7,36	7,51	14,71	2,89		50,81	2,21	4,75	9,75					
7		4,92	3,55	13,83	3,36		58,47	6,85	5,59				3,44		
8		3,77	3,23	17,78	5,83	1,94	53,21	5,37	4,91				3,97		
9		3,48	8,80	7,22	2,64		20,46	0,74	46,65	4,23			0,91	4,86	
10		8,60	5,85	15,09	10,96		46,35		4,67		8,48				2,58
11		4,99	2,82	4,12	66,12		14,74		1,86		2,77				
12		6,09	8,93	11,27	33,09		30,29		3,96		6,37				
13		8,61	13,21	16,85	8,49		52,86								
14		2,55	4,78	3,37	9,71	5,79		67,42		1,98		4,40			

	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	SiO <sub>2</sub>	SO <sub>3</sub>	CaO	ZnO	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	TiO <sub>2</sub>
10.spx	1,56	1,06	2,74	1,99	8,42	0,85	1,54
11.spx	1,55	0,88	1,28	20,57	4,59	0,58	0,86
12.spx	0,97	1,42	1,79	5,26	4,81	0,63	1,01
13.spx	0,84	1,28	1,64	0,83	5,14		
14.spx	1,18	0,83	2,40	1,43	16,67	0,49	1,09