# RENTGENOSPEKTRÁLNÍ ANALÝZA SILIKÁTŮ NA TENKÝCH VRSTVÁCH

# Zdeněk Ersepke, Aloisie Jahodová, Marie Krajíčková, Bohumila Švardalová

Výzkumný a zkušební ústav, Nová huť K. G. n. p., 707 02 Ostrava

Dešlo 25. 2. 1983

Popsaná expresní metoda dosahuje spolehlivých výsledků u homogenních materiálů, u nichž všechna zrna mají totéž složení. Splnění této podmínky lze snadno testovat na základě hodnot poměrných intenzit jednolivých prvků na tenké/llusté vrstvě a jejich závislosti na vlnové délce. Metoda je vhodná pro analýzu skla, keramiky, strusek, popelů, minerálů i práškových slitin. Snadno ji lze využít pro kontinuální analýzu a řízení technologie.

#### ÚVOD

Metoda tenké vrstvy (TV) je nejrychlejší a při dodržení podmínek i spolehlivá metoda rentgenofluorescenční analýzy práškových vzorků. Je vhodná pro oxidické materiály (přírodniny i průmyslové produkty, mineralizované biomateriály (popely) i práškové slitiny kovů. V naší laboratoři jsme ji užili k analýze strusek, dolomitů i některých feroslitin.

Celý postup pozůstává z jemného mletí vzorku, což lze s pomocí intenzifikátoru uskutečnit za 60 s, a potření samolepicí pásky neurčitým množstvím vzorku. Pro pohodlné zacházení je páska předem nalepena na kovovou či plastikovou masku. Maska s tenkou, jednozrnnou vrstvou se ozáří a vyhodnotí. Kalibrační funkce jsou přímkové, pozadí se blíží nule a meziprvková ovlivnění se neprojevují. Vyhodnocení je proto jednoduché.

Tato zdánlivě ideální metoda má ovšem i nevýhody. První je podstatné snížení intenzit, druhou mohou být potíže s dosažením dostatečně jemného zrna, a tím i vrstvy.

#### TEORIE

Na základě teorie lze odvodit za jakých podmínek, v jakém rozsahu a s jakým výsledkem bude u určitého materiálu metoda TV použitelná [1, 2].

Vzorek musí být zdrobněn na velmi malou velikost zrn. Požadovaná hranice není konstantou, nýbrž je funkcí vlnové délky prvku. Tak např. pro prvky Mg a Fe odpovídá 0,2 respektive 5 μm.

Relativní tloušťka vrstvy  $t_r$  je dána poměrem:

$$t_{\mathbf{r}} = t/t_{\mathbf{k}},\tag{1}$$

kde  $t_k$  je kritická tloušťka vrstvy definovaná tím, že z ní vychází přesně 99,90 % fluorescenčního záření ve srovnání s nekonečně tlustou vrstvou.

Kritická tloušťka tedy nezávisí jen na složení vzorku, ale i na vlnové délce měřeného prvku.

Pro relativní intenzitu fluorescenčního záření  $I_r$  platí podobně

$$I_{\rm r} = I/I_{\rm \infty},\tag{2}$$

kde  $I_{\infty}$  je intenzita záření z nekonečně tlusté vrstvy.

Empiricky lze hodnoty  $I_r$  snadno vyhodnotit, ozáříme-li týž vzorek jednou ve formě tenké a podruhé ve formě nekonečně tlusté vrstvy. Na základě definice kritické tloušťky a s použitím rovnic (1), (2) dostaneme

$$t_{\rm r} = 1/3 \log (1 - I_{\rm r}).$$
 (3)

Jak jsme zjistili empiricky, jsou u homogenního (jednofázového) vzorku hodnoty  $I_r$ , a tím také  $t_r$  logaritmickými funkcemi měřené vlnové délky.

Obecně to lze vyjádřit rovnicí:

$$\log I_{\mathbf{r}} = a + b \cdot \log \lambda - c \cdot \log^2 \lambda. \tag{4}$$

Neznámé koeficienty *a*, *b*, *c* můžeme určit buď na základě grafického znázornění vztahu nebo pomocí jednoduché regrese. Tak např. u určitého vzorku vysokopecní strusky byla zjištěna tato závislost: log  $I_r = 1,602 + 2,406 \log \lambda - 0,979 \log^2 \lambda$ . Nalezený vztah (4) můžeme srovnat se známou [1] rovnicí:

$$\ln\left(1-I_{\rm r}\right)=-\bar{\mu}\cdot\varrho t,\tag{5}$$

kde  $\rho$  = specifická hmotnost,

 $\bar{\mu}$  = vážený průměr hmotových absorpčních koeficientů všech přítomných prvků s ohledem na jejich koncentrace.

Z platnosti (4 a 5) vyplývá, že, pokud hodnoty  $\varrho$  a t jsou konstantní, musí být log  $\bar{\mu}$  jednoduchou funkcí log  $\lambda$ . Z literatury [1] je známo, že hodnoty  $\mu$  pro jednotlivé prvky jsou v rozsahu mezi absorpčními hranami jednoduchou logaritmic-



Obr. 1. Závislost logaritmu relativní intenzity I<sub>r</sub> a relativní tlouštky vrstvy t<sub>r</sub> na logaritmu vlnové délky charakteristického záření určovaného prvku.

Silikáty č. 3, 1984

250

kou funkcí, u směsi prvků bychom však očekávali. že se projeví absorpční hrany. Že tomu tak není, je patrně dáno tím, že křivka vznikla subjektivním spojením objektivních bodů odpovídajících diskrétním hodnotám I  $K_{\alpha}$  čar jednotlivých prvků. Hrany, jejichž poloha je mezi těmito body, se tedy na křivce neprojeví.

Jak již bylo uvedeno, může monotonní logaritmická funkce platit pouze tehdy, jsou-li hodnoty  $\rho$  a *t* pro všechna zrna vrstvy konstantní, což bývá splněno, pokud jde o jedinou pevnou fázi (sklovina, slitina aj.). V takovém případě, třebaže budou velikosti jednotlivých zrn rozdílné, jejich složení a specifická hmotnost budou stejné nezávisle na velikosti zrn. Pokud velikost zrna nepřekračuje určitou hodnotu, chová se taková vrstva jako rovnoměrná vrstva určité efektivní tloušťky *t*, kterou lze vypočíst ze vztahu (5), kde hodnoty  $I_r$  a  $\rho$  jsou měřitelné a hodnotu  $\bar{\mu}$ lze vypočíst ze složení vzorku [1].

 $\mathbf{P}$ ůjde-li však např. o horninu, která je směsí nerostů o různé melitelnosti, bude složení zrn, a tím i specifická hmotnost závislá na velikosti zrna. Hodnota t pak nebude konstantou, nýbrž bude pro každou fázi jiná. Jednoduchá závislost daná vztahem (4) se pak neprojeví. Analytik tak dostává do rukou jednoduchý prostředek jak zjistit, zda je vzorek tvořen jednou nebo více fázemi.

Pomocí samolepící fólie se snadno dosahuje toho, aby jednotlivá zrna byla vedle sebe a ne nad sebou – přebytek se setře. Rozsah velikosti zrn, v němž se určitá vrstva chová jako velmi tenká, tenká, přechodná nebo (nekonečně) tlustá je uveden v tabulce I.

Označení vrstvy	Relativní intenzita $I_{ m r}$	Relativní tloušťka t <sub>r</sub>
velmi tenká	0 až 0,1	0 až 0,015
tenká	0,1 až 0,5	0,015 až 0,1
přechodná	0,5 až 0,9990	0,1 až 1,0
kritická	přesně 0,9990	přesně 1,00
nekonečně tlustá	0,9990 až 1,0	nad 1,0

Tabulka	I
---------	---

Rovnici (5) můžeme psát též v exponenciální formě

$$I - I_{\mathbf{r}} = \exp\left(-\mu t\varrho\right). \tag{6}$$

Podle pravidel o zacházení s malými čísly platí pro  $y \rightarrow 0$ 

$$\exp\left(-y\right) \sim 1 - y. \tag{7}$$

Platí tedy pro  $t \rightarrow 0$ :

$$I = I_{100\%} \mu t \rho.$$
 (8)

V rozsahu platnosti rovnice (8) je tedy intenzita přímo úměrná tloušťce vrstvy t, popř. plošné hmotnosti  $t\varrho$  v gcm<sup>-2</sup>. Při vyhodnocování předpokládáme lineární závislost (8). Odchylku od platnosti tohoto vztahu, která je mírou relativní chyby vyhodnocování, vypočteme ze vztahu (7)

$$d_{\rm r} = 100 \, \frac{(1-y) - \exp{(-y)}}{\exp{(-y)}},\tag{9}$$

Vypočtené hodnoty  $d_r$  jsou uvedeny v tabulce II, kde jsou kromě toho pro ilustraci uvedeny též hodnoty absolutní tloušťky vrstvy odpovídající vybranému vzorku ocelářské strusky a vlnovým délkám čar Mg K<sub>a</sub> popř. Fe K<sub>a</sub>. Kromě těchto dvou hodnot všechny ostatní platí obecně.

Spokojíme-li se s odchylkou od linearity 0,6 % rel., bude to odpovídat podle tabulky II. relativní tloušťce vrstvy  $t_r = 0,015$ , popř. relativní intenzitě  $I_r = 0,1$ , což představuje v případě určování železa v uvažovaném vzorku efektivní tloušťku 2,55 µm, kdežto při určování hořčíku pouze 0,125 µm.

Tabulka IIZávislost relativní intenzity  $I_r$  a relativní cčchylł y cd lircarity  $d_r$  ra tlcušťce vistvy

				Tloušťka vrstvy			
Relativní intenzita $I_r$	$1 - I_r$	$\exp\left(-I_{r}\right)$	dr %	relativní	absol tv j	utní um	
			1	tr	pro Mg	pro Fe	
0,300 0,200 0,100 0,090 0,070	0,700 0,800 0,900 0,910 0,930	0,741 0,818 0,905 0,914 0,932	5,9 2,3 0,6 0,4 0,2	0,052 0,032 0,015 0,014 0,010	0,43 0,26 0,125 0,117 0,084	8,84 5,44 2,55 2,38 1,70	

Určení hodnot  $I_r$  je pro praxi důležité zejména pro posouzení chyb způsobených možným kolísáním granulometrického složení. Dosahujeme-li např. u uvažovaného vzorku strusky (tab. II.) obvykle efektivní tloušťky  $t = 2,38 \ \mu\text{m}$ , zatím co u dalšího vzorku se následkem lepší melitelnosti tloušťka sníží na 1,70  $\mu\text{m}$ , projeví se to různou měrou u těžkých a lehkých prvků. Jak je vidět, z odpovídajících hodnot  $I_r$ popř.  $t_r$  z hlediska měření Fe K<sub>a</sub> pracujeme v oblasti velmi tenké, kdežto z hlediska Mg K<sub>a</sub> v oblasti přechodné vrstvy. Zatím co intenzita Fe K<sub>a</sub> klesne z  $I_r = 0,09$  na 0,07, tj. o 22%, klesne intenzita Mg K<sub>a</sub> z  $I_r = 0,86$  na 0,76, tedy jen o 12%. Použijeme-li k vyhodnocení poměrové metody nebo normalizace a byl-li program kalibrován při  $t = 2,38 \ \mu\text{m}$ , bude poměr koncentrací Mg/Fe při snížení tloušťky na  $t = 1,7 \ \mu\text{m}$  zatížen relativní chybou 13%.

# ZPŮSOBY VYHODNOCOVÁNÍ

Vzhledem k tomu, že v rozsahu TV jsou kalibrační křivky lineární, platí

$$C_i = K_i (I_{\rm m} - I_0),$$
 (10)

kde  $C_i$  – koncentrace složky i,

 $I_{\rm m}$  – naměřená intenzita korigovaná na mrtvou dobu,

 $I_0$  – intenzita pozadí (extrapolovaná hodnota pro  $C_i = 0$ ),

 $K_i$  – koeficient složky i.

Intenzity pozadí se většinou blíží nule. Nahradíme-li v rovnici (10) výraz v závorce hodnotou čisté intenzity, podle vztahu

$$I_i = I_{\rm m} - I_0 \tag{11}$$

Silikáty č. 3, 1984

252

dostaneme rovnici kalibrační přímky ve tvaru

$$C_i = K_i I_i. \tag{12}$$

Speciálně pro složky (např. oxidy) A resp. B můžeme psát:

$$C_A = K_A I_A, \qquad C_B = K_B I_B,$$

odtud pro koncentrační poměr vyplývá:

$$C_A/C_B = I_A/I_B \cdot K_A/K_B = I_A/I_B \cdot K_{AB},$$
 (13)

kde

$$K_{AB} = K_A / K_B. \tag{14}$$

Budeme-li u určitého vzorku měnit nanesené množství nebo velikost zrn, budou se měnit jak hodnoty intenzit, tak nepřímo úměrně, i hodnoty kalibračních koeficientů. Pokud se však budem pohybovat v mezích velmi tenké vrstvy, budou relativní změny koeficientů u všech složek stejné, takže

$$K_{AB} = K'_{AB} \qquad K_A \neq K'_A. \tag{15}$$

Za těchto okolností můžeme použít normalizace výsledků nebo poměrové metody. Podmínkou je, aby  $i_r \leq 0.1$  pro nejlehčí určovaný prvek, přičemž je ovšem nutno určovat všechny prvky s výjimkou stopových a kyslíku, pokud tento vytváří pouze jeden typ kysličníku s každým měřeným prvkem. Je-li nejlehčím měřeným prvkem hořčík, značí to mlet na zrno cca 0,1 µm. Při stanovení obsahu Mn ve FeMn však stačí zrno 2 µm. Při rozborech silikátů, kde je nutno určovat velmi lehké prvky Mg, Al, Si, se obvykle musíme spokojit pouze s tenkou vrstvou, mletí na podmikronovou velikost je příliš zdlouhavé. I v tomto případě je průběh kalibračních křivek přibližně lineární, ale změny směrnic  $K_A$ ,  $K'_A$  a  $K_B$ ,  $K'_B$  s kolísáním velikosti zrn si nejsou úměrné, pročež smíme použít normalizace nebo poměrové metody jen za ohraničených podmínek:

- A) Určované prvky mají blízké vlnové délky (ferochróm, feromangan, ferovanad, SIAL).
- B) Granulometrické složení se mění nepatrně.
- C) Normalizace se užívá v malém rozsahu.
- D) Velikost zrn, popř. tloušťka vrstvy se současně měří některou z RFA metod a odtud určují korekce.

Normalizační metoda: Tato metoda je založena na kalibračních přímkách typu rovnic (12). Vyžaduje měření všech složek kromě stopových, ale připouští nanášení kolísavého, neurčitého množství vzorku, což je provozně výhodné. Po vyhodnocení všech hodnot  $C_i$  se provede jejich sumace. Víme-li, že suma koncentrací má obnášet např. 99%, korigujeme všechny výsledky faktorem F = 99%/ $/\Sigma\%$ . Celý postup je naprogramován.

Poměrová metoda: je založena na funkci (13). Jeden z hlavních prvků se použije jakožto referenční. Podle poměrových kalibračních přímek (13) se v prvním kroku poměry intenzit přepočtou na poměry koncentrací. V grafickém znázornění poměrových kalibračních funkcí je výhodou, že rozptyl bodů kolem přímek je i při kolísavém množství vzorku malý. Předpokládáme opět, že součet koncentrací všech určovaných složek je konstantní a známý, může být ovšem menší než 1.

$$C_A + C_B + ...C_X + ...C_S + ...C_N = \sum_{i=A}^N C_i,$$
 (16)

kde  $C_{S}$  koncentrace referenční složky,

 $C_X$  koncentrace složky X.

Úpravou dostaneme pro koncentraci referenční složky

$$C_{S} = \frac{\sum C_{i}}{C_{A}/C_{S} + C_{B}/C_{S} + \dots C_{X}/C_{S} + \dots + C_{N}/C_{S}},$$
(17)

kde jsou jen známé hodnoty. Po vyhodnocení Cs určíme ostatní složky podle

$$C_{\mathcal{X}} = C_{\mathcal{S}} \cdot \frac{C_{\mathcal{X}}}{C_{\mathcal{S}}}.$$
 (18)

Předností poměrové metody není jen eliminace vlivu kolísání plošné hmotnosti hned v prvním výpočetním kroku, ale i možnost přímého využití určitého koncentračního poměru, který může být někdy postačitelnou informací, a zejména, jde-li o prvky blízkých atomových čísel může být vyhodnocen přesněji nežli absolutní hodnoty (např. u FEMN).

Na druhé straně je nevýhodou poměrové metody, že s prvním krokem ztrácíme informace o absolutních hodnotách intenzit. Někdy je výhodné vyhodnotit vhodně vybraný prvek jak metodou poměrovou, tak podle absolutní hodnoty intenzity (bez normalizace). Z porovnání obou výsledků lze usuzovat na to zda byla dodržena velikost zrn. Bude-li  $C_i^{abs} \gg C_i^{rel}$ , značí to příliš hrubé zrno. (19)

### STATISTICKÉ HODNOCENÍ VZORKŮ

### Směrodatné odchylky a vzorkovací konstanty

Za předpokladu, že rozptyl poměrů intenzit není dán samotným měřením ani kolísáním velikostí zrn, ale pouze heterogenitou vzorků, platí (2):

$$s_{\mathrm{rel},C_X/C_S} = s_{\mathrm{rel},I_X/I_S}.$$
(20)

Pro relativní směrodatnou odchylku stanovení prvku X vyplývá z (18):

$$s_{\text{rel. }C_x} = \left| s_{\text{rel. }C_x/C_s}^2 + s_{\text{rel. }C_s}^2 \right|.$$
 (21)

Pokud jako referenční složku volíme jednu z hlavních a spolehlivě stanovitelných složek bývá druhý člen pod odmocninou ve srovnání s hodnotou prvého členu zanedbatelný, takže přibližně platí

$$s_{\text{rel. }C_X} \doteq s_{\text{rel. }C_X/C_S} = s_{\text{rel. }I_X/I_S}.$$
(22)

Pro přesné vyhodnocení potřebujeme určit hodnotu  $s_{rel. C_s}$ , kterou vypočteme podle rovnice (17), kde v čitateli je konstanta, takže je třeba určit pouze směrodatnou odchylku jmenovatele:

$$s_{\Sigma C_i/C_s} = \sqrt{\sum s_{C_i/C_s}^2}$$

$$s_{\text{rel. }C_s} = s_{\text{rel. }\Sigma C_i/C_s} = \frac{\sqrt{\sum s_{C_i/C_s}^2}}{\sum C_i/C_s} = \frac{C_s}{\sum C_i} \sqrt{\sum s_{C_i/C_s}^2}.$$
(23)

Podle (23) se zdá, jakoby relativní směrodatná odchylka byla přímo úměrná koncentraci  $C_S$ . Ve skutečnosti tomu tak není, protože s rostoucí  $C_S$  klesají hodnoty  $s_{C_i/C_S}$ . Proto se hodnota  $s_{\text{rel. }C_S}$  s koncentrací  $C_S$  příliš nemění.

Po vyčíslení  $s_{\text{rel}, C_s}$  můžeme podle (21) určit hodnoty  $s_{\text{rel}, C_t}$  ostatních složek.

#### Rentgenospektrální analýza silikátů na tenkých vrstvách

Ozn.	Fe	MnO	SiO <sub>2</sub>	CaO	MgO	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	TiO2
141 ch. tav. TV	21,41 21,57 21,30	10,98 10,91 10,87	22,46 22,49 22,53	25,48 25,92 25,83	4,02 4,15 4,03	2,82 2,80 2,83	2,08 2,18 2,09	0,84 0,75 0,88	0,63 0,63 0,63
142	$16,64 \\ 17,19 \\ 16,59$	$12,09 \\ 11,75 \\ 12,06$	22,10 22,39 22,03	29,53 29,35 29,50	5,36 5,36 5,39	$3,13 \\ 3,00 \\ 3,15$	$2,05 \\ 2,19 \\ 2,06$	0,56 0,58 0,56	0,70 0,66 0,70
143	14,53 13,98 14,50	$2,84 \\ 2,60 \\ 2,84$	4,80 4,77 4,83	42,90 42,97 42,97	5,29 5,35 5,32	0,50 0,50 0,50	16,71 	0,97 1,01 0,97	$0,15 \\ 0,18 \\ 0,15$
144	28,47 28,26 28,41	9,66 9,61 9,65	22,18 21,93 22,31	$20,50 \\ 20,54 \\ 20,50$	2,83 2,87 2,85	$2,42 \\ 2,30 \\ 2,43$	$2,00 \\ 2,05 \\ 2,01$	$1,32 \\ 1,32 \\ 1,32 \\ 1,32$	0,56 0,56 0,56
145	27,97 27,81 27,97	9,23 9,65 9,32	22,46 22,18 22,51	20,93 20,81 20,94	2,71 2,94 2,72	2,39 2,50 2,40	$2,02 \\ 2,07 \\ 2,03$	0,99 1,03 0,99	0,57 0,57 0,57
146	20,30 19,18 20,17	$5,52 \\ 5,36 \\ 5,49$	$11,38 \\ 11,26 \\ 11,34$	40,44 40,14 40,91	$5,47 \\ 5,40 \\ 5,46$	4,33 4,30 4,31	2,15 2,02 2,14	0,69 0,65 0,68	0,39 0,36 0,39
147	19,52 19,09 19,52	$5,51 \\ 5,24 \\ 5,51$	12,87 12,74 12,93	40,29 39,58 40,30	$5,20 \\ 5,15 \\ 5,23$	$4,40 \\ 4,30 \\ 4,43$	2,44 2,48 2,45	0,48 0,48 0,48	$0,51 \\ 0,46 \\ 0,51$
148	18,44 17,73 18,45 .	3,78 3,63 3,76	$6,52 \\ 6,71 \\ 6,55$	39,87 40,72 39,94	4,94 4,86 4,97	$1,62 \\ 1,60 \\ 1,63$	10,48 	0,86 0,86 0,87	$0,25 \\ 0,25 \\ 0,25$
149	14,09  14,07	$3,74 \\ 4,02 \\ 3,93$	$8,25 \\ 8,28 \\ 8,20$	9,84 9,92 9,83	$2,82 \\ 3,05 \\ 2,86$	$3,36 \\ 3,40 \\ 3,33$	$0,028 \\ 0,013 \\ 0,027$	53,81  53,80	0,22 0,30 0,22
150	24,23 24,90 23,64	8,16 8,51 7,93	$15,63 \\ 15,38 \\ 16,15$	21,77 22,20 21,89	$14,46 \\ 14,26 \\ 14,88$	3,30 3,20 3,40	$0,62 \\ 0,54 \\ 0,64$	1,74 1,87 1,71	0,15 0,18 0,15
151	14,94 15,26 14,96	8,50 8,31 8,47	15,97 16,04 15,95	$34,83\ 34,75\ 34,74$	$5,10 \\ 5,27 \\ 5,10$	$2,06 \\ 2,10 \\ 2,17$	7,92 7.95	0,65 0,87 0,65	0,53 0,49 0,53
152	14,40  14,38	4,85 4,89 4,84	$15,91 \\ 15,84 \\ 15,97$	$21,95 \\ 22,19 \\ 21,92$	6,17 5,92 6,20	$2,60 \\ 2,70 \\ 2,61$	$0,12 \\ 0,11 \\ 0,12$	28,67 28,63	0,37 0,41 0,37
153	7,12 7,00 6,80	$4,55 \\ 4,78 \\ 4,34$	12,22 12,24 12,14	15,17 15,64 15,85	16,68 16,87 16,71	$3,37 \\ 3,40 \\ 3,37$	0,013 0,020 0,013	36,41  36,35	2,26 $$ 2,25
154	10,65 	28,00  27,86	$48,67 \\ 48,67 \\ 49,06$	$1,15 \\ 0,65 \\ 1,14$	$2,34 \\ 2,15 \\ 2,36$	3,72 3,80 3,75	0,036 0,018 0,037	$1,54 \\ 1,82 \\ 1,53$	0,27 0,34 0,27
155	$   \begin{array}{r}     13,17 \\     13,66 \\     14,17   \end{array} $	3,83 3,88 3,75	$19,24 \\ 19,59 \\ 18.91$	$34,35\ 33,76\ 33,64$	$4,70 \\ 4,65 \\ 4.62$	10,20 10,20 10,06	$4,21 \\ 4,08 \\ 4,14$	0,68 0,68 0,67	0,38 0,38 0,37
156	$     \begin{array}{r}       16,34 \\       16,79 \\       16,24     \end{array} $	3,81 3,86 3,81	15,26 15,43 15,31	$34,66 \\ 34,90 \\ 34,68$	4,60 4,56 4,61	7,80 7,80 7,83	6,02 5,95 —	0,77 0,75 0,77	0, <b>36</b> 0,35 0,38

Tabulka III Porovnání výsledků chemické a RTG analýzy

ch...

tav....

chem. analýza RTG analýza tavením RTG analýza tenkou vrstvou ту...

Z. Ersepke, A. Jahodová, M. Krajíčková, B. Švardalová:

### Určení vzorkovací konstanty

Metoda tenké vrstvy je vhodná k určení vzorkovací konstanty  $K_s$  jemně mletých materiálů.

$$K_s = s_{\rm rel.}^2 \cdot w, \tag{24}$$

kde s = relativní směrodatná odchylka obsahu určitého prvku v %,

w =navážka vzorku k analýze v gramech.

Jak vyplývá z definice (24), odpovídá druhá odmocnina z laboratorní vzorkovací konstanty hodnotě relativní směrodatné odchylky obsahu určitého prvku při navážce 1 g [5]. Jinak řečeno, představuje hodnota  $K_s$  navážku, pro niž nabývá relativní směrodatná odchylka obsahu hodnoty 1% [6].

Znalost laboratorní vzorkovací konstanty umožnuje vypočíst k žádané hodnotě relativní směrodatné odchylky potřebnou navážku nebo naopak vypočíst odchylku odpovídající dané navážce. Relativní směrodatná odchylka samotné analytické metody použité pro stanovení hodnoty  $K_s$  musí být alespoň 3krát nižší nežli relativní směrodatná odchylka daná heterogenitou vzorku. Tuto skutečnost nutno předem ověřit.

## DISKUSE VÝSLEDKŮ

V tabulce III. uvádíme porovnání výsledků stanovení u sady referenčních materiálů ocelářských strusek třemi metodami. V první řádce jsou uvedeny zaručované hodnoty, tj. průměry výsledků chemických stanovení provedených v 6 laboratořích. V druhém řádku jsou výsledky stanovení rtg-spektrální metodou perel. Ve třetím řádku jsou uvedeny průměry výsledků stanovení metodou tenké vrstvy. Reprodukovatelnost stanovení metodou TV je patrna z tabulky IV. Vynechané hodnoty ve sloupcích  $P_2O_5$  a  $Cr_2O_3$  byly mimo rozsah analytického programu, postaveného pouze pro strusky s nízkým obsahem Cr.

Označení	Fe	MnO	SiO2	CaO	MgO	$Al_2O_3$	P2O5
141 s <sub>r</sub> Ks	3,28 0,09	2,83 0,07	5,01 0,22	$1,55 \\ 0.02$	6,30 0,34	5,97 0,31	$5,46 \\ 0,26$
142	4,61 0,23	3,63 0,14	6,08 0,40	2,02 0,04	7,61 0,63	7,27 0,58	0,96 0,38
145	$2,41 \\ 0,05$	1,80 0,03	6,77 0,40	1,13 0,01	$\substack{5,23\\0,24}$	5,00 0,22	4,99 0,21
146	1,67 0,02	0,94 0,01	3,02 0,07	1,17 0,01	$5,85 \\ 0,28$	5,02 0,20	$3,62 \\ 0,11$
150	4,44 0,17	4,27 0,15	$\begin{array}{c} 5,42\\0,24\end{array}$	1,31 0,01	$\substack{5,48\\0,25}$	5,94 0,30	7,32 0,45
155	4,01 0,13	3,20 0,08	4,60 0,17	$\substack{3,03\\0,07}$	4,47 0,16	6,94 0,40	4,22 0,16

Tabulka IV

Hodnoty relativních směrodatných odchylek a vzorkovacích konstant

sr... relativní směrodatná odchylka %

 $K_8 \dots$  vzorkovací konstanta g %<sup>2</sup>

V tabulce IV jsou uvedeny hodnoty relativních směrodatných odchylek stanovení metodou tenké vrstvy a odtud vypočtené hodnoty vzorkovacích konstant v gramech. Pro úsporu místa není tabulka úplná.

Uvedené výsledky dokumentují použitelnost metody TV pro expresní analýzu homogenních (jednofázových) materiálů.

Ob- chod- ní název	Výrobce	Rozmě- ry mm	Pod- klad: Základ- ní ma- teriál	Změk- čovadla Stabili- zátory	Lepidlo	Sepa- rátor	Znečišťu ky od vý Vyšší níz	jící p <b>rv</b> - AČ 11 še. obsah ký	Po- známk <b>a</b>
Che- mo- fol	Chemo- far- ma — Ústí n. L.	50 × 0,1	PVC				Cl 56 %	P, S, Ba, K, Ca, Si, Fe, Mn	
Izo- lepa	Fatra Napa- jedla	40×0,1	PVC měk- čený	0,4% stearan olov- natý	Dio- ktylfta- láť, kala- funa xylen, cyklo- hexa- non, lak. benzín	vosky	Cl 56 % Pb 0,1 %	P, S, Ba, Cd, K, Ca, Al, Si, Fe, Mn, Cr, Ti, Zn	
Le- pex	Chemo- svit Poprad	40 × 0,1	Celofán	Ø	Polyvi- nyl eter	vosky	Ø	S, Ca, Al, Si, K, Cr, Ti, Fe, Pb, Mn, Zn	
	Chemo- svit		Celofán + po- lyethy- lén			vosky			
Pro- lex	Chemo- svit	40× ×0,03	Poly- propy- lén		Akro- nal 85 D				

Tabulka V.

Autoriti pasky vitoutie pro tozoot na tenke vistv	Adhezní pá	ky vhodné	pro rozbor	na tenké	vrstvě
---	------------	-----------	------------	----------	--------

# KONTINUÁLNÍ ANALÝZA

Při běžném způsobu dopravy (pneumatická pošta) a úpravy (vibrační mlýnek) vzorku činí celkové zpoždění od odběru do nahlášení analýzy na tabuli ocelářské pece (signaltron) asi 3 min. Analýza strusky je tedy známa téměř současně s analýzou předzkoušky oceli. Dalšího zkrácení, potřebného pro kontinuální řízení výroby např. v cementárnách je možno dosáhnout automatizací analytického procesu. Výhodou kontinuální analýzy není jen dosažení minimálního zpoždění, ale současně i zvýšení spolehlivosti výsledků eliminací interelementárních a granulometrických vlivů uplatnujících se u lisovací metody, snížení poruchovosti celého zařízení, protože odpadají tři operace (vážení vzorku a pojidla, homogenizace vzorku s pojidlem, lisování tablet) a snížení investičních nákladů na linku.

Postup znázorněný na obr. 2 je chráněn čs. patentem [3, 4]. Vzorek jemně pomletý na vibračním nebo tryskovém mlýnku se nanáší na pásek tvořený perforovaným filmem, zespodu podlepeným samolepicí páskou. Vzorek se zachycuje na



Obr. 2. Zařízení pro kontinuální analýzu na tenké vrstvě,

tenká vrstva nanesená na volné ploše udhezní pásky, 2 — adhezní lepicí páska,
 krycí plastiková páska s otvory a perforací, 4 — přívod vzorku vibračním podavačem,
 brzděný zásobní buben s páskou. 6 — navíjecí buben, 7 — přítlačný váleček,
 vtírací váleček, 9 — šikmo položený stírací váleček, 10 — krokový posun pásky,
 11 -- odtah, 12 — odpad, X — svazek primárního rtg. zářeni.

lepivé vrstvě v kruhových otvorech krycí fólie a vtírá do vrstvy roztíracím válečkem. Přebytek vzorku smete příčný rotační kartáč. Vysavač odsává prach. Další pohyb pásky je krokový jako u kinofilmu. Po dobu expozice pásek stojí a přítlačná destička přitlačuje otvor v masce s naneseným vzorkem ke vstupnímu okénku spektrometru. Po analýze se film posouvá o políčko vpřed. Spotřeba vzorku na analýzu je několik jednotek miligramu, takže potrubí pro pneumatickou dopravu může mít malý průřez. Dopravní rychlost může být značná.

#### Literatura

- [1] E. P. Bertin: Principles and Practice of X Ray Spectrometric Analysis; 1080 s., Plenum Press, London 1975.
- [2] K. Kuboň: Vývoj kvantometrických metod...; VÚ P-203-78-0533-VZÚ-NHKG, Ostrava.
- [3] Z. Ersepke, K. Kuboň: Zkušební vzorek pro rentgenspektrální analýzu práškových látek a způsob jeho výroby; PV 53-81.
- [4] K. Kuboň a Z. Ersepke: Způsob kontinuální rentgenspektrální analýzy práškových kovových a oxidických látek. PV 73-81.
- [5] Z. Ersepke: Výroba standardních referenčních materiálů. U-0303-123/0607, VZÚ-NHKG, Ostrava.
- [6] C. Ingamells: A proposed Sampling Constant. Talanta 20, 547; Ibid. 21, 141.

## РЕНТГЕНОСПЕКТРАЛЬНЫЙ АНАЛИЗ СИЛИКАТОВ НА ТФНКОМ СЛОЕ

Зденек Эрсепке, Алоисие Ягодова, Марие Краичкова, Богумила Швардалова

Научно-исследовательски й и испытательный институт, Новая Гуть Клемента Готтвальда,, нац. предпр., 707 02 Острава

Получение надежных аналитических результатов при анализах порошковых материалов, втираемых в виде тонкого слоя в адгезионные полосы, зависит от двух условий, из которых общеизвестным является толщина слоя, отвечающая размеру зерна пробы. Вторым, до сих пор пренебрегаемым условием является требование, чтобы материал содержал только одну фазу, т. е. чтобы все зерна, независимо от размера, имели одинаковый химический состав. Выполне ние данного условия можно проверить с помощью выведенного уравнения (4). Возмож ность получения надежных результатов в пироком д иапазоне состава демонстрируется набором стандартных опробования сталешлавильных плаков.

С точки зрения весьма небольшого расхода образца (40<sup>-3</sup> г) метод тонкого слоя оказывается пригодным для определения лабораторных констант образцов тонко молотых материалов.

Метод тонкого слоя можно использовать для непрерывного анализа материалов непосредственно на поточной линии, где свою роль играет применение несложной установки и незначительно опаздывание анализа (приблизительно 2 мин.). В работе описывается непрерывная установка согласно чехословацкому патенту.

- Рис. 1. Зависимость логарифма от носительной интенсивности l<sub>r</sub> и относительной толщины слоя t<sub>r</sub> от логарит ма длины волны характеристического излучения определяемой пробы.
- Рис. 2. Установка для непрерывного анализа на тонком слое; 1 тонкий слой, нанесенный на свободной поверхности адгезионной полосы, 2 — адгезионная клейкая лента, 3 — покровная пластиковая полоса с отверстиями и перфорацией. 4 подача пробы вибрационным питателем, 5 — тормозящийся запасной барабан с полосой, 6 — мотальный барабан, 7 — нажимный ролик, 8 — втирательный ролик, 9 — наклонно расположенный обтирательный ролик, 10 — шаговое смещение полосы, 11 — оттягивание, 12 — отходы, 13 — пучок первичных рентеснографических лучей.

#### X-RAY SPECTRAL ANALYSIS OF SILICATES IN THIN LAYERS

Zdeněk Ersepke, Aloisie Jahodová, Marie Krajíčková, Bohumila Švardalová

#### Research and Testing Institute, Klement Gottwald's New Steel Works, National Corporation, 707 02 Ostrava

The obtaining of reliable analytical results in the analyses of powdered materials spread in the form of a thin layer into an adhesive tape depends on compliance with two conditions, the first of which, generally known, is the layer thickness corresponding to the sample grain size. The other condition, which has so far been neglected, is the requirement that the material should contain one phase only, that is that all the grains should have the same chemical composition regardless of their size. Conformity to this condition can be verified by means of equation (4) derived within the framework of the present study. The possibility of attaining reliable results within a wide range of composition is demonstrated on a set of standard samples of steelmaking slags.

In view of the very low sample consumption  $(10^{-3} \text{ g})$  the thin layer method is very suitable for determining the laboratory sampling constants for finely ground materials. The thin layer method can be utilized for continuous analyses of materials directly at the manufacturing line, where the simplicity of the instruments and the considerable speed of the analysis (approx. 2 minutes) is particularly appreciated. A continuous equipment covered by a Czechoslovak patent is described.

Fig. 1. Logarithm of relative intensity  $I_r$  and the relative layer thickness  $t_r$  vs. the logarithm of wavelength of characteristic radiation of the element being determined.

Fig. 2. Instrument for continuous thin-layer analysis;

1 - A layer applied to the free side of an adhesive tape, 2 - A dhesive tape, 3 - C overing plastic tape with openings and perforation, 4 - S ample feeding by a vibrating hopper, 5 - B raked stock drum with the tape, 6 - W inding drum, 7 - C ompression roller, 8 - S preading roller, 9 - O bliquelly situated wiping roller, 10 - S tep-wise tape feed, 11 - E x haustion, 12 - W as te, X - B eam of primary X-radiation.

GLASSY METALS II (Kovy ve skelném stavu) Topics in Applied Physics, Volume 53. (Atomic Structure and Dynamics, Electronic Structure, Magnetic Properties). Editors: H. Beck and H. J. Güntherodt, 395 str., 186 obr. cena US dol 42,30, Springer-Verlag, Berlin, Heidelberg, New York, Tokyo 1983.

Dokladem prudkého rozvoje poznatků o struktuře a vlastnostech kovových skel je, že pouhé dva roky po vydání prvního svazku Glassy Metals I vychází svazek následující. Nový svazek obsahuje příspěvky širšího kolektivu autorů než svazek předešlý a tematicky navazuje a v některých částech se překrývá se svazkem prvým.

Nově je pojata především kapitola o struktuře kovových skel. Vychází z poznání, že žádná z používaných experimentálních technik neposkytuje úplný obraz o způsobu rozložení iontů v prostorové struktuře. Prostředkem k doplnění těchto informací je vývoj a postupné zpřesňování modelové struktury za pomoci počítačové techniky. Rovněž kapitola pojednávající o transportu atomů, který je vyvolán defekty ve struktuře kovových skel, přináší zajímavé náměty pro interpretaci transportních procesů v materiálech se skelnou strukturou. Podobně i magnetické vlastnosti jsou zkoumány především z hlediska možností získání dalších informací o struktuře kovových skel.

Podstatný pokrok byl zaznamenán i v technice rychlého ochlazování taveniny, která je pro vznik skla u materiálů se značnou krystalizační rychlostí rozhodující. Dosažená rychlost ochlazování 10<sup>10</sup> K/s podstatně rozšířila oblast chemického složení kovových skel.

Oba svazky dokumentují nejen intenzívní zájem o kovové materiály se skelnou strukturou, ale jsou i svědectvím zájmu teoretických fyziků o poznání struktury a souvislostí mezi strukturou a vlastnostmi skel v nejširším slova smyslu. V tomto směru jsou prezentované vědecké práce velmi přesvědčivé a ukazují, jak objev nového materiálu může vyvolat zájem teoretického výzkumu o oblast amorfních látek.

J. Matoušek