Laboratorní a výpočetní technika

KVANTITATIVNÍ RTG. DIFRAKČNÍ ANALÝZA MINORITNÍCH KRYSTALICKÝCH FÁZÍ V OBECNÝCH SYSTÉMECH

Petr Schill

Státní výzkumný ústav sklářský, Škroupova 957, 501 92 Hradec Králové

Došlo 28. 8. 1981

Je provedeno podrobné odvození pracovního vztahu pro kvantitativní stanovení obsahu krystalických fází v obecném multifázovém systému rtg. difrakčná hybridní metodou. Tento moderní typ rtg. fázové kvantitativní analýzy vylučuje matriční absorpční efekt, nevyžaduje pracné sestrojování kalibračních křivek a umožňuje použití neutrálního pojiva, aniž bylo nutné jeho přesné navažování při přípravě vzorků. Popsaná metoda je univerzálnější, přesnější a rychlejší, než klasické rtg. kvantitativní metody. Její použití je ilustrováno stanovením CaF₂ a NaF v opálových sklech se značným přebytkem amorfní fáze.

ÚVOD

Jedním z účinných způsobů stanovení obsahu minoritních krystalických fází v libovolném systému je rtg. difrakce. Klasické rtg. difrakční metody, jako jsou např. metoda vnitřního standardu, metoda vnějšího standardu, metoda přídavku, metoda ředění, aj. [1], [2], [3], jsou jednak značně pracné, a jednak v některých případech (např. pro složité skelně krystalické hmoty) velice nepřesné. Proto byla pro stanovení krystalických fází v obecných systémech (obsahujících amorfní podíl i další neidentifikované krystalické fáze) podrobně rozpracována hybridní metoda, jež představuje spojení výhodných vlastností metod vnitřního a vnějšího standardu a metody přídavku. Tato metoda vychází z koncepcí uvedených zejména v [4], částečně i v [5], [6], [7], avšak při jejích dalších praktických aplikacích se ukázala nutnost určitého zobecnění. Jde o výskyt značně rozdílných difrakčních mohutností sledovaných krystalických fází a o použití neutrálního pojiva při přípravě vzorků, které snižuje přednostní orientaci a přispívá k mechanické stabilitě rotujícího vzorku.

Předložená práce je věnována odvození základních vztahů této zobecněné hybridní metody, jejichž použití je ilustrováno na příkladě stanovení obsahu krystalických fází CaF_2 a NaF v opálovém skle. Zároveň má tato práce přispět k popularizaci uvedené rtg. difrakční kvantitativní analytické metody, jejíž přednosti jsou v oblasti silikátových materiálů zvláště výrazné.

TEORETICKÁ ČÁST

Nechť je j-tý analyzovaný vzorek tvořen směsí krystalických fází $m_1, m_2 \ldots, m_n$ a amorfní fází a, přičemž se má stanovit obsah (vyjádřený hmotnostními zlomky $w_j(m_i)$) pouze několika krystalických fází m_1, m_2, \ldots, m_k a obsah ostatních fází $m_{k+1}, m_{k+2}, \ldots, m_n$ včetně amorfního podílu a není předmětem analýzy (ani jejich identifikace nemusí být známá). Pro stručnost zápisu je odvození provedeno pro jednu analyzovanou fázi ozn. $m_1 \equiv m$. Složení vzorku, dané hmotnostními zlomky $w_j(m_i)$ je tedy vyjádřeno vztahem

$$w_j(m) + \sum_{i=2}^k w_j(m_i) + \sum_{i=k+1}^n w_j(m_i) + w_j(a) = 1.$$

Silikáty č. 4, 1982

P. Schill:

Do tohoto vzorku, jenž má hmotnost G_j , se přidá hmotnost $G_j(s)$ vnitřního standardu s, jehož koncentrace bude

$$w_j(s) = \frac{G_j(s)}{G_j + G_j(s)} \tag{1}$$

a koncentrace fáze m v této nové směsi je potom dána vztahem

$$\widetilde{w}_j(m) = w_j(m) \cdot [1 - w_j(s)]$$

Nyní se k této směsi analyzovaného vzorku a vnitřního standardu (o celkové hmotnosti $G_j + G_j(s)$) dále přidá hmotnost $G_j(p)$ neutrálního pojiva p, jehož koncentrace bude

$$w_{j}(p) = \frac{G_{j}(p)}{G_{j} + G_{j}(s) + G_{j}(p)}$$
(2)

a koncentrace fázema standardusv nové směsi tvořené analyzovaným vzorkem, vnitřním standardem a pojivem bude dána vztahy

$$\widetilde{w}_{j}(m) = w_{j}(m) \cdot [1 - w_{j}(s)] \cdot [1 - w_{j}(p)],$$
 (3a)

$$\widetilde{w}_j(s) = w_j(s) \cdot [1 - w_j(p)]. \tag{3b}$$

Připomeňme, že analyzovaný vzorek a standard se používá v rozpráškovaném stavu o vhodné zrnitosti určené mikroabsorpcí [1], [2], [3] (v silikátové praxi vyhovuje většinou zrnitost cca 20 µm). Standardem je krystalická látka pokud možno vysoké symetrie, s vhodným absorpčním koeficientem a s měřenou difrakční linií, která nekoinciduje s žádnými difrakčními liniemi vzorku [1], [2]. Neutrální pojivo je většinou vhodná organická látka (např. bílá vazelína). Standard ani pojivo nesmí v žádném případě chemicky reagovat s analyzovaným vzorkem a musí být samy o sobě chemicky stabilní.

Pro vlastní měření se zvolí nejsilnější nekoincidující difrakční linie fáze m a standardu s, pro jejichž integrální intenzity platí známé vztahy [1], [2]:

$$\widetilde{\widetilde{I}}_{j}(m) = K(m) \cdot \frac{\widetilde{\widetilde{w}}_{j}(m)}{\varrho(m) \cdot \widetilde{\widetilde{\mu}}_{j}}, \qquad (4a)$$

$$\widetilde{\widetilde{I}}_{j}(s) = K(s) \cdot \frac{\widetilde{\widetilde{w}}_{j}(s)}{\varrho(s) \cdot \widetilde{\widetilde{\mu}}_{j}}.$$
(4b)

Faktory K(m) a K(s) obecně zahrnují Lorentzův, polarizační a geometrický faktor, jež jsou konstantní pro dané nastavení a uspořádání difraktografu. Pro každou fázi jsou K(m) a K(s) dále určeny strukturním a četnostním faktorem, jež jsou pro zvolenou difrakci (danou difrakčním Braggovským úhlem Θ) konstantní. Hustoty jednotlivých fází jsou označeny $\varrho(m)$, $\varrho(s)$ a hmotnostní absorpční koeficient vzorku se standardem a pojivem $\tilde{\mu_j}$. Pro intenzity odpovídajících difrakčních linií fází m a svzorků tvořených pouze těmito samotnými fázemi (a bez pojiva) platí analogické vztahy

$$I_0(m) = K(m) \cdot \frac{1}{\varrho(m) \cdot \mu(m)}, \qquad (5a)$$

$$I_0(s) = K(s) \cdot \frac{1}{\varrho(s) \cdot \mu(s)} .$$
(5b)

Z rovnic (4) a (5) plyne pro poměr intenzit vztah

$$\frac{\widetilde{I}_{j}(m)}{\widetilde{\widetilde{I}}_{j}(s)} \cdot \frac{I_{0}(s)}{I_{0}(m)} = \frac{\widetilde{w}_{j}(m)}{\widetilde{\widetilde{w}}_{j}(s)} \cdot \frac{\mu(m)}{\mu(s)},$$
(6)

ve kterém je již eliminovaný celkový hmotnostní absorpční koeficient $\tilde{\tilde{\mu}_{f}}$ vzorku. Zbývá stanovit poměr intenzit $I_0(s)/I_0(m)$ čistých látek a eliminovat jejich hmotnostní absorpční koeficienty $\mu(s)$ a $\mu(m)$. Za tím účelem se nejprve aplikuje vztah (6) na umělou binární směs (tj. vzorek ozn. b o celkové hmotnosti G_b) o známém složení

$$w_b(m) \equiv b(m); \quad w_b(s) = 1 - b(m);$$
 (7a, b)

Po přidání hmotnosti $G_b(p)$ pojiva, které bude mít v této binární směsi koncentraci

$$w_b(p) = \frac{G_b(p)}{G_b + G_b(p)},$$
 (8)

bude koncentrace fází m a s v binární směsi dána vztahy

$$\tilde{w}_b(m) = b(m) \cdot [1 - w_b(p)],$$
 (9a)

$$\tilde{w}_b(s) = [1 - b(m)] \cdot [1 - w_b(p)].$$
 (9b)

Dosazením koncentrací (9a, b) do obecné rovnice (6) tedy plyne pro poměr intenzit $I_0(s)/I_0(m)$ vztah

$$\frac{I_0(s)}{I_0(m)} = \frac{\tilde{I}_b(s)}{\tilde{\tilde{I}}_b(m)} \cdot \frac{b(m)}{1 - b(m)} \cdot \frac{\mu(m)}{\mu(s)} \,. \tag{10}$$

Dosazením vztahu (10) do rovnice (6) při použití koncentračních vztahů (3a, b) a (9a, b) se konečně odvodí pracovní vztah pro obsah $w_j(m)$ fáze m v analyzovaném vzorku:

$$w_{j}(m) = \frac{M_{j}(m, s)}{M_{b}(m, s)} \cdot \frac{w_{j}(s) \cdot b(m)}{1 - w_{j}(s) \cdot 1 - b(m)},$$
(11)

kde je zavedeno označení pro poměrnou intenzitu

$$M_{j}(m, s) = \frac{\tilde{I}_{j}(m)}{\tilde{I}_{j}(s)}$$
(12)

a pro referenční intenzitu měřenou na binární směsi

$$M_b(m,s) = \frac{\tilde{\tilde{I}}_b(m)}{\tilde{\tilde{I}}_b(s)}.$$
(13)

Z uvedeného odvození plyne, že přídavek pojiva do analyzované směsi a do umělé binární směsi nemusí být ve stejném množství a dokonce ani není nutno hodnot**y** $w_j(p)$, $w_b(p)$ znát. Tento závěr má značný praktický význam, protože se při přípravě vzorků není nutné zdržovat navažováním pojiva.

V původní Chungově [4] verzi (bez pojiva) bylo použito b(m) = 0.5, čímž se sice pracovní vztah (11) zjednodušil (poslední zlomek = 1), ale referenční intenzita $M_{0,5}(m, s)$ nabývala v případech značné rozdílnosti difrakčních mohutností látek m a s hodnot příliš odlišných od 1, což znamená zmen enou experimentální přesnost.

Na druhé straně však pro případy, kdy je analyzovaná fáze $m \ v$ čisté formě nedosažitelná, ale jsou k dispozici údaje JCPDS, tj. hodnoty $M_{0,5}(m, \alpha Al_2O_3)$, je nutno použít tyto referenční intenzity vzhledem k αAl_2O_3 a vztahu (11) s hodnotou b(m) == 0.5, i když se tím sníží přesnost celé analýzy.

EXPERIMENTÁLNÍ ČÁST

Pro ilustraci použití odvozeného vztahu (11) bylo provedeno stanovení obsahu krystalických fází CaF_2 a NaF ve třech opálových sklech s velkým přebytkem amorfní fáze (cca 90––95%).

Měření bylo prováděno na difraktografu DRON-2 (poloměr goniometru 180 mm) při použití scintilačního detektoru, rotujícího vzorku a grafického záznamu na zapisovači s následujícím nastavením: záření CuK_a; filtrace Ni za vzorkem; napětí a proud rentgenky 30 kV a 30 mA; vymezující a vstupní clona 1 mm; Sollerovy clony před i za vzorkem; rychlost pohybu detektoru 0,25 deg/min; rychlost posunu papíru 600 mm/h; citlivost 2000 imp/s s časovou konstantou 2s pro analyzované vzorky a 10 000 a 20 000 imp/s s časovou konstantou 0,5 s pro měření referenčních intenzit binárních směsí.

Za standard byl vybrán čistý αAl_2O_3 a jako pojivo použita bí'á vaze'ína. Pro CaF₂ byla měřena difrakční linie rovin (111), tj. $2\Theta = 28,31^{\circ}$; pro NaF rovin (200), tj. $2\Theta = 38,83^{\circ}$ a pro αAl_2O_3 rovin (104), tj. $2\Theta = 35,17^{\circ}$. Měřené vzorky opálových skel obsahovaly navíc malé množství dalších krystalických fází, jež se dosud nepodařilo spolehlivě identifikovat, a které však nebránily provedení kvantitativní analýzy.

Vyhodnocení difrakčních profilů z grafického záznamu bylo prováděno běžným způsobem měřením výšky h píku nad pozadím a jeho pološířky ω . Z těchto hodnot byla vypočtena integrální intenzita $I = h\omega$, která byla dosazována do vztahů (12) a (13).

Vzorky byly připravovány ručním rozetřením skel v achátové misce do zrnitosti pod cca 20 μ m. Po jejich přesném navážení s definovaným množstvím standardu (zrnitosti pod 20 μ m) byl každý vzorek homogenizován s bílou vazelínou roztíráním v achátové misce. Takto upravený vzorek byl natlačen do kruhové skleněné kyvety s hloubkou vybrání 0,85 mm a po seříznutí povrchu do roviny bylpřipravenk měření. Binární směsi byly připraveny analogicky z čistých p. a. látek CaF₂ a NaF, a to s koncentracemi $b(CaF_2) = 0,5$ a b(NaF) = 0,4. Pro kontrolu byl navíc připraven testovací vzorek z 94,4% amorfního skla (stejného prvkového složení jako výchozí opálová skla), z 2,8% CaF₂ a 2,8% NaF, ke kterému bylo přidáno 12% standardu α Al₂O₃.

VÝSLEDKY A DISKUSE

Každé měření bylo prováděno při dvojím plnění kyvety, a to vždy dvakrát. Průměrná intenzita $M_j(m, s)$ každé fáze m každého vzorku j je tedy průměrem ze 4 hodnot. Podobně byly ze 4 měření stanoveny průměrné referenční intenzity $M_{0,5}(CaF_2) = 2,831$ a $M_{0,4}(NaF) = 2,313$. Obsahy $w_j(m)$ analyzovaných fází byly potom při použití hodnot $w_j(\alpha Al_2O_3)$ koncentrací přidávaného standardu spočteny dle vztahu (11).

Z výsledků v tab. I. plyne, že relativní chyba stanovení CaF_2 a NaF v testovací směsi je velmi malá (cca $\pm 3,5$ %), což potvrzuje vysokou přesnost uvedené hybridní metody i pri jejím použití v extrémních podmínkách, tj. při vysokém přebytku

amorfní fáze ve vzorku, malém obsahu analyzovaných krystalických fází a jednoduchém způsobu vyhodnocení intenzit z grafického spojitého záznamu. Relativní chyba měření v opálových sklech bude však zřejmě větší, protože je nutno počítat s rozdílným charakterem reálné krystalové struktury sledovaných fází vzniklých ve sklech a čistých látek CaF₂ a NaF použitých pro přípravu umělých binárních směsí (to je však problém každé kvantitativní analýzy). K důkladnému rozboru přesnosti popsané metody by bylo nutno provést značný počet měření při dokonalejší krokové registraci intenzit a numerickém vyhodnocení difrakčního profilu a pozadí, což však není cílem této práce. Relativní přesnost zde provedeného ilustrativního měření v opálových sklech byla proto pouze odhadnuta, a to na 6-8%.

Tal	bulka	Ĩ
-----	-------	---

Obsah CaF ₂ a NaF	v opálovy	ých sklech	stanovený h	ybridní rt	g. difrakční	metodou
------------------------------	-----------	------------	-------------	------------	--------------	---------

Vzorek	Obsah [hm Ca	prvků 1%] Na	[hm %]	M(CaF2)	$M({ m NaF})$	w(CaF ₂) [hm %]	w(NaF) [hm %]
l 2 3 test	0,5 1,93 3,36	$ 10,4 \\ 10,4 \\ 10,4 $	10,73 10,71 10,72 10,71	0,029 0,539 0,993 0,675	$1,836 \\ 1,469 \\ 1,021 \\ 0,784$	$\approx 0,1$ 2,3 4,2 2,9	6,3 5,1 3,5 2,7

V tab. I. jsou pro zajímavost uvedeny obsahy prvků Ca a Na stanovené chemickou analýzou ve vzorcích č. 1, 2, 3, aby se zvýraznila výhodnost použití rentgenografické difrakční metody pro určení jejich vlivu na vznik krystalických fází CaF₂ a NaF. Ve vzorku č. 1 byl stanoven obsah CaF₂ pouze přibližně na 0,1%. Tato hodnota udává přibližnou minimální koncentraci krystalické fáze, jež bylo možno v opálovém skle zaregistrovat.

ZÁVĚR

Byla popsána (včetně odvození pracovního vztahu (11)) moderní hybridní metoda rtg. difrakční kvantitativní fázové analýzy multikomponentních obecných systémů, jejíž efektivnost, spočívající v přesnosti, jednoduchosti a rychlosti provedení, předčí klasické rtg. kvantitativní metody. Uvedená metoda je s dostatečnou přesností (cca 6-8%) použitelná i pro analýzy extrémních vzorků s velkým přebytkem amorfní fáze (až 95%) a s poměrně malým obsahem analyzovaných fází (cca od 0,5-1%, které se často vyskytují při studiu silikátových systémů.

LITERATURA

- [2] Klug H. P., Alexander L. E.: X-Ray Diffraction Procedures. J. Wiley, New York 1974.
- [3] Taylor A.: X-Ray Metallography, ruský překlad. Moskva 1965.
- [4] Chung F. H.: J. Appl. Cryst. 7 519 (1974).
- [5] Chung F. K.: J. Appl. Cryst. 8 17 (1975).
- [6] Zevin L. S.: J. Appl. Cryst. 10 147 (1977).
- [7] Péter E., Kálmán A.: Acta Chimica Hungarica 41 413 (1964).

Zevin L. S., Zavjalova L. L.: Količestvěnnyj rentgenografičeskij fazovyj analiz. izd. Nědra Moskva 1974.

P. Schill:

КОЛИЧЕСТВЕННЫЙ РЕНТГЕНОГРАФИЧЕСКИЙ АНАЛИЗ МИНОРИТЕТНЫХ КРИСТАЛЛИЧЕСКИХ ФАЗ В ОБЩИХ СИСТЕМАХ

Петр Шилл

Государственный научно-исследовательский институт стекла, Градец Кралове

Подробно выведена рабочая зависимость (11) для определения содержания кристалиических фаз при помощи современного гибридного рентгенографического дифракционного метода.

Определение соедржания $w_i(m_i)$ всего k фаз m_i в i-том образце проводится путем измерения только y (k + 1) образцов причем каждый образец можно кроме того гомогенизировать, добавляя любое количество подходящей нейтральной связки p. Первый образец представляет собой анализированную систему исследуемых кристаллических фаз m_1 , m_2 m_k с другими (включая неизвестные) кристалическими и аморфиыми фазами, в которую добавится подходящее количество внутреннего стандарта s концентра-

цип $w_{I}(s)$ (зависимость (1)) и измеряются интенсивности $\tilde{I}_{I}(m)$ и $\tilde{I}_{I}(s)$, от которых вычисляют для каждой фазы *m* относительные интенсивности (12). Следующие образцы составлены из бинарных искусственных смесей исследованной фазы *m* в концентрации b(m) со стандартом *s* в концентрации (1-b(m)), см. зависимость (7а, b), у которых измеряются интенсивности $\tilde{I}_{b}(m)$ и $\tilde{I}_{b}(s)$. От них вычисляются относительные эталочные интенсивности (13). Подставляя приведенные величины $M_{I}(m, s), M_{b}(m, s), w_{I}(s), b(m)$

интенсивности (13). Подставляя приведенные величины $M_j(m, s)$, $M_b(m, s)$, $w_j(s)$, b(m) в выражение (11), получаем содержание (данное массовой долю $w_j(m)$) фазы m в анализируемом *j*-том образце.

Описанный метод в сравнении с классическими рентгенографическими дифракционными методами является более универсальным, более точным и более быстрым. Он не требует трудного построения калибрационных кривых. Применяя этот метод, можно работать с заметно разными отражающими способностями (выбором подходящей концентрации бинарных смесей) и кроме того можие использовать подходящую нейтральную связку в целях сцижения преимущественной орнентации и повышения механической устойчивозти образцов. Количество добавки связки к каждому образцу любое (не надо развенивать ето).

Применение описанного метода иллострировано определением СаF2 и NaF в полуглушенных стеклах (образец № 1, 2, 3 в таблице I) с большим избытком аморфной фазы.

QUANTITATIVE X-RAY DIFFRACTION ANALYSIS OF MINORITY CRYSTALLINE PHASES IN GENERAL SYSTEMS

Petr Schill

State Glass Research Institute, Hradec Králové

A detailed derivation of working expression (11) for the determination of crystalline phase contents by modern hybrid X-ray diffraction method is carried out.

The determination of the contents $w_j(m_i)$, of k phases designated m_i , in the j^{in} sample is carried out by measuring on k + 1 samples only, each sample being able to be homogenized by adding the arbitrary amount of a proper binder p. The first sample represents the analysed system of the examined crystalline phases m_1, m_2, \ldots, m_k with additional (unknown) crystalline and amorphous phases. To this system a proper amount of the internal standard s in $w_j(s)$ concentration

(relation (1)) is added and the intensities $\tilde{I}_j(m)$ and $\tilde{I}_j(s)$ are measured from which comparative intensities for each *m* phase are calculated (12). Next *k* samples are formed by binary mixtures of each examined *m* phase in b(m) concentration with the *s* standard in 1 - b(m) concentration, see

the relation (7a,b). In these mixtures the intensities $\tilde{I}_b(m)$ and $\tilde{I}_b(s)$ are measured from which the reference intensities are calculated (13). By substituting the given values $M_J(m, s)$, $M_b(m, s)$,

 $w_j(s)$, b(m) in the working relation (11), the content (expressed by the weight fraction $w_j(m)$) of the *m* phase in the analysed j^{th} sample is calculated.

The described method is, in comparison with the classical X-ray diffraction methods, more universal, more precise and faster and does not require elaborate designing of calibration curves. It enables working with substances of considerably different reflection power (selective concentration of binar mixtures). In addition, it makes possible to use a proper neutral binder for reducing the preferred orientation and for increasing mechanical stability of the samples. The addition of the binder to acch sample is arbitrary (it need not be weighted).

The application of this method is illustrated by the determination of CaE_2 and NaF in opal glasses (samples No. 1, 2, 3 in Tab. I.) with a great excess of amorphous phase.