

PRISPEVOK K URČOVANIU
MRIEŽKOVÝCH KONŠTÁNT METÓDOU
DEBYEVOU A SCHERREROVOU

SLAVOMIL DUBROVIČ

Katedra mineralógie a petrografie Fakulty geologicko-geografických vied Univerzity
Komenského v Bratislave

Za predpokladu, že máme k dispozícii goniometrické údaje o skúmanom kryštále, z ktorých možno vypočítať pomer mriežkových konštánt (tzv. základný pomer parametrov) a medziosové uhly, redukuje sa všeobecne šest neznámych parametrov na jediný a úlohu nájsť rozmery mriežky možno jednoducho riešiť pomocou priamkového grafu.

Úvod

Meranie mriežkových konštánt sa dnes robí spravidla pomocou snímok obdržaných metódou otáčaného kryštálu — meranie medziosových uhlov sa dá previesť pomerne presne pomocou Weissenbergových snímok. Je však známe, že pre obidve tieto metódy treba použiť monokryštal primeraných rozmerov (okolo 0,5 mm) a primeraného tvaru, aby sa začovali teoretické predpoklady oboch týchto metód. Niekedy sa však vyskytne aj prípad, že máme k dispozícii unikátny monokryštal väčších rozmerov, ktorý dovoľuje goniometrické meranie, takže možno zistiť i pomer poloosi i medziosové uhly. Ukazuje sa, že v tomto prípade možno na riešenie danej úlohy použiť práškovú snímku. Odoberanie vzorky pre ňu prakticky nijako náš kryštal nepoškodí, pretože na tento účel úplne postačuje 0,5 mg vzorky. Metódu ďalej možno aplikovať aj tam, kde niet možnosti pracovať na uvedených prístrojoch, ktoré u nás doteraz nie sú prístupné, zatiaľ čo Debye—Scherrerove komórky sú dnes už bežné medzi prístrojmi našich laboratórií.

Existuje celý rad prác, ktoré sa zaoberajú danou úlohou, pravda, bez použitia goniometrických údajov [1]. Tieto sú však spravidla prakticky použiteľné iba na látky vyšších symetrií, aj keď podľa teoretických podkladov majú všeobecnú platnosť. Predkladaná práca má byť príspevkom k riešeniu uvedenej problematiky, ak sú splnené predpoklady jej použitia, a jej platnosť je

prítom úplne všeobecneá, takže ju možno aplikovať i na látky dvoch najnižších sústav, teda sústavy triklínickej a monoklínickej.

I. Teoretická časť

Ako je známe, je absolútna hodnota reciprokého vektora H_{hkl} rovná obrátenej hodnote vzdialenosti d_{hkl} atómových rovin hkl :

$$H_{hkl} = ha^* + kb^* + lc^* = \frac{1}{d_{hkl}} \quad (1)$$

prícom a^*, b^*, c^* sú známe reciproke vektory a, b, c , h, k, l symboly atómových rovin. Rozpíšme teraz rovnicu (1) v zmysle definície reciprokých vektorov. Dostávame

$$\vec{1} = h \frac{b \times c}{[abc]} + k \frac{c \times a}{[abc]} + l \frac{a \times b}{[abc]} \quad (2)$$

a, b, c sú teraz už vektory definujúce priamu kryštalovú mriežku. Vydelíme teraz absolútnu hodnotu každého z týchto vektorov absolútnou hodnotou vektora b :

$$\frac{\vec{1}}{d_{hkl}} = h \frac{b \times c}{b[abc]} + k \frac{c \times a}{b[abc]} + l \frac{a \times b}{b[abc]} = \frac{1}{b} \vec{1} \quad (3)$$

a teda
$$d_{hkl} = b \cdot D_{hkl} \quad (4)$$

A, B, C sú vektory rovnobežné s a, b, c , pravda, o absolútnej hodnote b - krát menšej, numericky rovnvej pomernu polosi, získaného z goniometrického merania. D_{hkl} je vzdialenosť uzlových rovin v mriežke budovanej na vektoroch **A, B, C**.

Rovnica (4) hovorí, že ak zväčšíme mriežkové konštanty n - krát, zväčší sa i vzdialenosť uzlových rovin odpočítajúcich si osnov n - krát. Tento výsledok je konečne samozrejmejý, pretože obidve uvažované mriežky sú navzájom podobné.

Získaný výsledok použijeme teraz takto: Pre každú trojicu indexov hkl nakreslime do grafu o vhodnej mierke priamku v súhlase s rovnicou (4), pričom použijeme hodnoty A, B, C ($B = 1$), α, β, γ získané goniometricky. Z debý-
nusečiek nášho grafu na pružok papiera. Postúvaním tohto pružku rovnobežne s osou úsečiek nájdeme polohu, pri ktorej možno všetkým bodom na pružku priradiť čiaru grafu, teda aj trojicu indexov hkl . Poloha pružku nám potom priamo udáva hodnotu mriežkovej konštanty b . Podobný graf sa dnes

¹ Okrem toho dáva zistenie systematiky vo vyhasinani jednotlivých difrakčných síŕp možnosť určiť priestorovú grupu skúmanej látky, pričom túto úlohu značne zjed-

bežne používa v kubickej sústave, kde má univerzálne použitie, pretože tu $A = B = C = 1$, a javí sa teda ako špeciálny prípad vyše opísanej metódy, ktorá má úplne všeobecnú platnosť, pravda, vyžaduje pre každú látku osobitný graf.

II. Praktická časť

Aby sme mohli narysovať graf, potrebujeme poznať všetky teoretické hodnoty D_{hkl} . Tieto možno síce zistiť numericky pomocou príslušnej kvadratickej formy, ale tento spôsob vyžaduje enormne veľa času. Účelnejšie je preto priame vymeriavanie týchto vzdialeností z reciprokých mriežky, ako to opisuje Peacock [2].

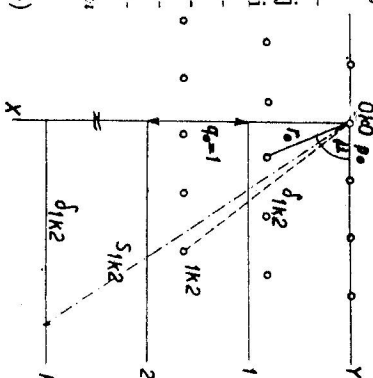
Podstatou Peacockovej práce je nullá rovina reciprokej mriežky, rysovaná v takej mierke, aby jej horizontálne vrstvy mali vzdialenosť jednotkovú; takon je napr. rovina gnomonikkej projekcie, takže k jej konštrukcii možno použiť Goldschmidtove polárne elementy (obr. 1). Pomocou tejto konštrukcie možno potom zistiť ľubovoľné d_{hkl} podľa vzťahu

$$d_{hkl} = \frac{c_0}{s_{hkl}} \quad (5)$$

v ktorom c_0 je skutočná hodnota mriežkovej konštanty c a s_{hkl} je vzdialenosť bodu reciprokej mriežky, budovanej na polárnych elementoch.

Hodnoty s_{hkl} , ak index vzťahujúci sa na os, kolmú na rovinu obrázku je nulový, možno z obrázku priamo vyzmerať; pre nenulové hodnoty tohto indexu sa použije metóda bežná v kótovanom premietaní. Pre sústavy, v ktorých aspoň jeden reciproký vektor je kolmý na ďalšie dva, splyvajú vyššie roviny reciprokej mriežky v priamete s nullou, takže počítak tejto je pre konštrukciu všetkých hodnôt s_{hkl} spoločný. Pre triklínickú sústavu sa nekreslia priamety všetkých vyšších rovin reciprokej mriežky, čím by sa graf skomplikoval, ale sa pracuje s jej najvyššou horizontálnou rovinou (ktorá ešte leží v limitnej sfére) a do nej sa premietnu všetky počítaky nižších rovin čím sa docielí rovnaký efekt. Peacock potom konštruuje všetky oporné troj-

nodňuje fakt, že na základe goniometrického merania máme určenú bodovú grupu takže ostáva rozhodnúť sa pre jednu spomedzi izomorfných grup.



Obr. 1. Schéma Peacockovej metódy P_{00}, μ, μ - polárne elementy gnomonikkej projekcie v monoklínickej sústave; s_{hkl} značí vzdialenosť bodu reciprokej mriežky od počiatku, s_{hkl} jej ortogonálny priemet do roviny 010. Zobrazená je rovina 010 reciprokej mriežky.

uhloňky na osi X, ako vidieť z obrázku 1 (v podrobnostiach odkazujeme na pôvodnú prácu).

Túto metódu použijeme na riešenie našej úlohy. Pravda, pretože potrebujeme rad hodnôt D_{MI} , ktoré odpovedajú jednotkovej hodnote vektora b , nakreslíme graf v ľubovoľnej mierke a vzdialenosť odpovedajúcu elementu q_0 , l_{e0} považujeme za jednotkovú.

$$D_{MI} = \frac{l_{e0}}{s_{MI}} \quad (6)$$

Napr. pre D_{010} dostaneme zo vzťahu (6)

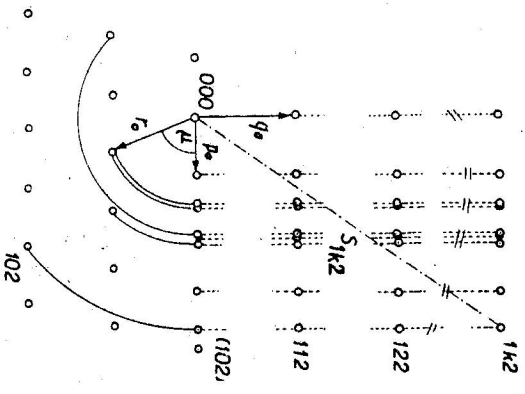
$$D_{010} = \frac{l_{e0}}{s_{010}} = \frac{l_{e0}}{l_{e0}} = 1,$$

čo súhlasí s predpokladom.

Jednako sa však ukázalo výhodným Peacockovu metódu trochu modifikovať, pretože prenášanie hodnôt δ_{MI} by pri väčších polomeroch robilo ťažkosť, zaťažovalo meranie novými chybami a konštrukcia by zaplňovala graf. Preto sme všetky hodnoty δ_{MI} preniesli pomocou kruhových oblúkov na jednu os a kolmo na ňu sme naniesli hodnotu tretieho elementu (úmernú absolútnej hodnote patričného recipročného vektora). Hľadanie hodnôt s_{MI} je zrejme z obr. 2.

Tento modifikovaný spôsob možno použiť vo všetkých prípadoch vyjímúe trichnickú sústavu, kde sa treba držať originálnej metódy.

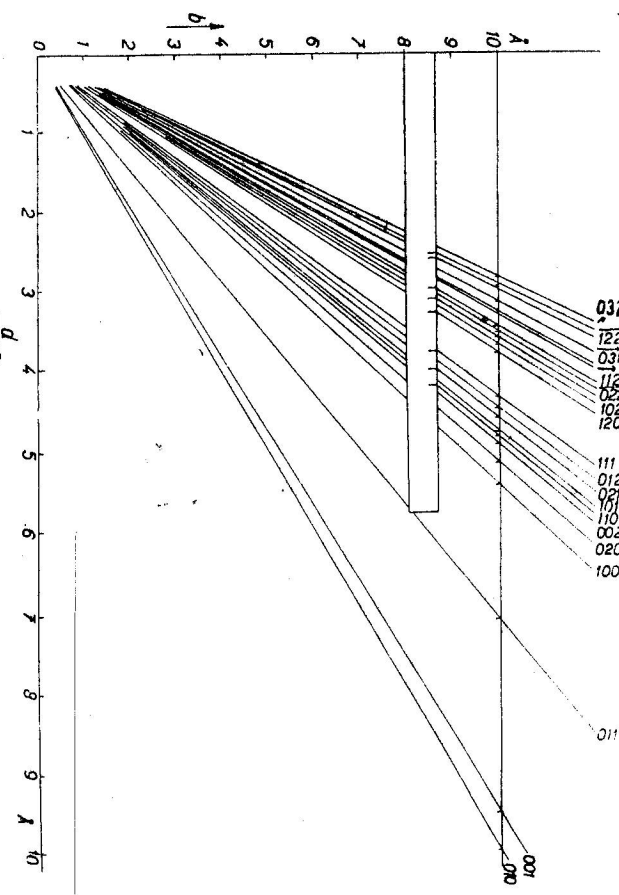
Hodnoty δ_{MI} získané uvedeným spôsobom, prevedieme teraz na hodnoty D_{MI} pomocou rovnice (6) a tieto vynesieme — z konštrukčných dôvodov v desiatnásobnom zväčšení do grafu — na rovno-bežku s osou úsečiek. Príslušnú poradnicu okótnujeme potom hodnotou 10 a všetky body spojíme s počiatkom (obr. 3). Na prúžok papiera naneseťe teraz údaj d vyčíslené z debyeogramu. Za predpokladu, že mriežková konštantu b snímkovanej látky nepresahuje maximálnu kótu osi



Obr. 2. Modifikácia Peacockovej metódy. Všetky body recipročnej mriežky sú otočené do roviny PQ , takže v prieme sa spájajú s bodmi $h0k$. Rovina PQ je potom sklopená. Pre prehľadnosť nie sú indexované všetky body. Vyšším znám symbolov ako na obr. 1.

² Pre rozlíšenie D_{MI} pri vyšších symboloch hkl , treba odčítať s_{MI} aspoň na štyri cifry a na to treba vziať za jednotku grafu aspoň 5 cm.

poradie, dosiahneme pri tejto hodnote zhodu ťiar na prúžku s niektorými pramienkami grafu, ak tento budeme posúvať rovnobežne s osou úsečiek. Tým priradíme lniám debyeogramu symboly a presnú hodnotu mriežkovej konštanty možno vypočítať pomocou rovnice (4). Zo všetkých hodnôt vezmeme potom aritmetický priemer.



Obr. 3. Príklad použitia metódy na topáse. Pre malé rozmery grafu nie sú zakreslené pramienky odpovedajúce vyšším hodnotám hkl .

III. Overenie metódy

Uvedená metóda bola verifikovaná na topáse, kryštalizujúcom v romboidej sústave (bodová grupa 2/mmm, $a : b : c = 0,5285 : 1 : 0,9539$). [3] Debyeogram bol pripravený v komôrke CHIRANA $\varnothing 64$ mm žiarením $CoK\alpha_1$, s prísadou NaCl ako ciachovacej látky. Pomocou grafu rozmerov 40×25 cm sa podarilo oindekovať prvých 11 jeho lnií, dávajúcich hodnotu mriežkovej konštanty $b = 8,74 \text{ \AA}$, čo je v dobrej zhode s údajmi N. A. Alstona a J. Westa [4], ktorí našli $b = 8,78 \text{ \AA}$. Boli identifikované tieto lnie: 110, 021, 111, 120, 022, 112, 122, 130, 103, 023, 200, z ktorých skutočne ani jedna neodporuje priestorovej grupe topásu Pbnm (D_{2h}^{16}). Pri pokuse identifikovať všetky lnie na debyeograme pomocou veľkého grafu, čo je potrebné pre presné určenie mriežkových konštant použitím lnií o vysokých difrakčných uhloch θ a aj

pre určenie priestorovej grupy, sme narazili na obťažé vyplývajúce z nepresnosti pokusného zariadenia. Bude preto zrejmé nutné použiť komôrku o veľkom polomere. O výsledkoch tejto práce budeme ešte pozdejšie referovať, pričom uvedieme aj diskusiu presnosti metódy a ďalšie pracovné podrobnosti.*

LITERATÚRA

1. Internationale Tabellen zur Bestimmung von Kristallstrukturen, Bd. II. Bornträger, Berlin 1935. 2. Peacock, M. A., Z. Kristallogr., 100, 1939, 93. 3. Goldschmidt, V. M., Winkeltabellen, Springer, Wien 1897. 4. Alston, N. A., West, J., Z. Kristallogr. 69, 1928, 149.

* Kol. Vl. Krupčíkovi, posl. III. roč. chem. inž., dakujem za ochotnú pomoc pri práci.