OPTICKÁ KŘEMENNÁ VLÁKNA S NETRADIČNÍMI DOPANTY

IVAN KAŠÍK, OTMAR SYSALA, JIŘÍ GÖTZ

Ústav chemie skelných a keramických materiálů ČSAV, Sokolská 38, 120 00 Praha 2

Článek přináší současný celkový přehled možností a metod dopování preforem z křemenného skla pro optická vlákna. Je zaměřen na oblast netradiční, tj. nezahrnuje dopování oxidy germania, fosforu, boru a fluorem. Podstatná část je zaměřena na alternativní dopování křemenného skla oxidem hlinitým s návazností současného přídavku oxidů prvků vzácných zemin. Takové materiály mají perspektivu uplatnění v telekomunikačních systémech, jako zesilovače a jako speciální vláknové senzory a lasery.

This paper gives an up-to-date general survey of the possibilities and limits of doping high-silica preforms for optical fibres. It is focused on non-traditional fields and does not include doping of GeO_2 , P_2O_5 , B_2O_3 and fluorine. Its basic part is concentrated on alternative doping with aluminium oxide and on codoping rare earth elements. Such materials are perspective for telecoms as amplifiers, fiber lasers and as special fibers for sensors.

1. ÚVOD

Od počátku 70. let, kdy bylo v USA (Corning Glass Works) připraveno první optické vlákno s použitelnými přenosovými parametry, zaznamenala oblast optického sdělování značný rozvoj. Výzkum [1, 2] se v první řadě orientoval na technologii přípravy křemenných telekomunikačních vláken. Nové aplikace pak samozřejmě vyžadují další rozšiřování škály těchto superčistých materiálů a způsobů jejich přípravy.

U standardních telekomunikačních mnohovidových (dále jen MM) a jednovidových (dále jen SM) vláken je dosahováno rozdílu indexu lomu mezi jádrem a obalem (dále jen Δn) zvýšením indexu lomu jádra vlnovodu dopováním křemenného skla oxidem germaničitým, případně snížení indexu lomu optického obalu dopováním oxidem boritým nebo fluorem. Vedle toho se jádro i obal optických vláken běžně dopují oxidem fosforečným. Přednostmi uvedených dopantů jsou všeobecně dobrá sklotvornost a mísitelnost, nízké intrinsické ztráty ve viditelné a blízké infračervené oblasti a výhodná závislost indexu lomu na jejich koncentraci ve skle, promítající se do reprodukovatelnosti a řízení procesu přípravy. Původní metody přípravy světlovodů vycházely z klasického způsobu tavení kmene a následného tažení vlákna z kelímku nebo z dvojitého kelímku (step-indexového nebo gradientního typu [3, 4]). Vzhledem k nečistotám se však útlumy takto připravovaných vláken pohybovaly v řádu 10^1-10^2 dB/km v intervalu vlnových délek 850-1300 nm, což zdaleka nesplňuje kladené požadavky. Od poloviny 70. let přípravu optických vláken postupně ovládly CVD metody [5] – MCVD (Modified Chemical Vapour Deposition), OVD (Outside Vapour Deposition), VAD (Vapour Axial Deposition) a PC-VD (Plasma Chemical Vapour Deposition). Při metodě MCVD se jednotlivé tenké skelné vrstvy požadovaného indexu lomu nanášejí z plynné fáze na vnitřní stěnu nosné křemenné trubice, ze které po stažení do tyčky (kolaps) vzniká preforma pro tažení vlákna.

OVD a VAD jsou metodami, kdy se na vnější povrch unášeného trnu postupně deponuje kompaktní nebo porézní materiál, který lze dále sintrovat do preformy. PCVD je analogií procesu MCVD s tím rozdílem, že depozice je aktivována nikoli tepelně ale plasmou. Různými modifikacemi lze tuto metodu aplikovat pro depozici na vnitřní i vnější povrchy substrátu.

Problematikou dopantů pro křemenná vlákna se v obecné rovině zabývali v USA – MacChesney, Nassau [7], ve Francii – Sartre [8] aj. Obecně lze formulovat asi sedm požadavků pro výběr dopantu [7]:

– dobrá sklotvornost systému

– nízké intrinsické absorpce v požadované části spektra

dostupnost surovin o požadované vysoké čistotě (destilovatelné halogenidy)

 plynulá závislost indexu lomu na koncentraci dopantu (řízení procesu)

mechanická stabilita (vliv odskelnění, minimální rozdíl v koeficientech teplotní roztažnosti)

– chemická odolnost

 vysoký bod tání oxidu; jeho stabilita vůči dalším oxidům v systému a vlastnímu halogenderivátu při teplotách depozice [9].

Volba je pak výsledkem určitého kompromisu mezi jednotlivými požadavky, případně technologickými možnostmi.

Zpočátku se výzkum orientoval na oblast borosilikátových skel a později silikátových skel dopovaných oxidem germaničitým a fluorem. Dopování oxidem germaničitým nese však určité nedostatky. Jedná se zejména o deformace profilu indexu lomu preforem (vláken) připravovaných "inside" postupy – dip, výrazně snižující přenosovou kapacitu. Je to způsobeno odpařováním GeO₂ o relativně nízkém bodu varu (oproti SiO₂) během kolapsu. Dále je značnou nevýhodou dostupnost a cena surovin (GeCl₄) a v neposlední řadě i nízká odolnost proti radioaktivnímu záření [6]. Z uvedených důvodů byly prováděny výzkumy s cílem záměny GeO₂ v jádře světlovodných vláken jinými dopanty, původně [3, 4, 115, 116] Na₂O, K₂O, Tl₂O, později zejména Al₂O₃ (dále Sb₂O₃, PbO, pro některé aplikace též [22] Nb₂O₅ nebo SnO₂, BaO, TiO₂) přičemž jsou kladeny další četné požadavky ze strany senzorových aplikací a vláknových zesilovačů, laseů, dopovaných oxidy prvků vzácných zemin. Vlákna dopovaně Al₂O₃ nebo oxidy prvků vzácných zemin představují nyní v literatuře asi 90% objemu studované problematiky.

2. OPTICKÁ VLÁKNA DOPOVANÁ Al₂O₃

2.1. Vlastnosti křemenného skla dopovaného Al₂O₃

Metodami MCVD, OVD, VAD a PCVD lze připravit v systému Al₂O₃-SiO₂ sklo v rozmezí koncentrací 0-12,00 mol. % podle [9] resp. 0-12,75 mol. % podle [10, 11]. Dalším dopováním několika procenty P_2O_5 (závislost je nelineární) lze výrazně snížit možnost devitrifikace [13]. Mimo uvedený interval dochází k fázové separaci a prudkému vzrůstu útlumu materiálu o několik řádů. Meze intervalu koncentrací představují podle [12, 14] změnu Δn o 1%; podle [10, 11, 15] o 1,5%. Vzhledem k tomu, že Al₂O₃ se do struktury křemenného skla zabudovává ve formě jednotek α -Al₂O₃ (korund) a Al₂O₄²⁻ (spinel), mezi nimiž dochází při teplotách depozice k rovnováze v jinak pevné matrici tetraedrů SiO₂, tyto strukturní jednotky jsou schopny pružně koordinovat další ionty se silným kladným polem. Al₂O₃ tak funguje jako prostředek ke zvýšení rozpustnosti některých dalších dopantů [17] (u oxidů prvků vzácných zemin [13] do 3 hm. %).

Intrinsické ztráty jsou dány součtem útlumů Urbachovy krátkovlnné absorpce, dlouhovlnné hrany propustnosti a Rayleighova rozptylu. Utlum vlivem Urbachovy hrany [11, 12] je úměrný koncentraci dopantu ve skle (resp. Δn) a při extrapolaci do blízké infračervené oblasti je nižší než 0,19 dB/km při vlnové délce 850 nm, 0,04 dB/km při 1300 nm a 0,02 dB/km při 1560 nm ($\Delta n = 0,003$). Útlum dlouhovlnné hrany [11] v rozmezí vlnových délek 1300-1600 nm se pohybuje v řádu 10⁻² dB/km. Absorpční pásy 9,1; 12,5; 21 a 36,4 µm odpovídají vibracím vazby Si-O, pásy 3 μ m a 3,8 μ m jejich harmonickým a pás 11,4 μ m vazbě [11, 12, 16] Al-O. Ztráty vlivem Rayleighova rozptylu [11] jsou úměrné koncentraci dopantu ve skle; je-li $\Delta n = 0,004$ činí 0,14 dB/km při 1560 nm; 0,28 dB/km při 1300 nm a 1,53 dB/km při 850 nm. Je-li n = 0,015 jsou tyto hodnoty asi o 25% vyšší. Minimum intrinsických ztrát [11] pro úroveň dopování $\Delta n = 0,003$ (typickou pro jednovidová vlákna) leží u vlnové délky 1548 nm (0,17 dB/km) a pro úroveň dopování $\Delta n = 0,015$ (typickou pro mnohovidová vlákna) leží u vlnové délky 1565 nm (0,28 dB/km), tedy ve III. "okně propustnosti".

Extrinsické ztráty jsou dány nehomogenitami materiálu a obsahem nečistot. V oblasti 800–1560 nm se jedná zejména o příměsi iontů železa Fe^{3+} a skupin OH⁻. Jejich přítomnost v řádu 10² ppb (ppb = 10^{-7} %) způsobuje značné zvýšení útlumu materiálu od teoretických hodnot [11]. Materiálová disperze skla dopovaného Al₂O₃ je minimální při srovnání se všemi ostatními používanými dopanty [18]. Celkově je závislost útlumu na vlnové délce velmi podobná jako u čirého křemenného skla.

Dopováním křemenného skla oxidem hlinitým se lineárně mění Δn až do hodnoty $\Delta n_{\max} = 0.015$ podle [12], podle [10, 14, 15] až do hodnoty $\Delta n_{\max} = 0.022$. Hodnotu Δn_{\max} lze dále zvýšit současným dopováním P₂O₅ jádra vlnovodu.

Užívané metody CVD vycházejí obvykle ze surovin AlCl₃ (AlCl₃.6H₂O) a Al(NO₃)₃. Jejich předností je dostupnost a cenová relace. Jejich nevýhodou je v případě chloridů obsah příměsí Fe^{3+} a hydroskopičnost. Obvykle se při přípravě světlovodů vychází z látek polovodičové čistoty [15], které jsou dále speciálními in-line metodami dočišťovány a dosušovány [9].

Dopování Al_2O_3 do 7 mol. % nepřináší významnou změnu teplotního koeficientu roztažnosti matrice a celkově lze tvrdit, že pokud nedojde k likvaci, je mechanická odolnost vláken srovnatelná s ostatními vlákny z čirého křemenného skla. Totéž lze tvrdit i o chemické stabilitě.

2.2. Metody přípravy vláken dopovaných Al₂O₃

Vysoká teplota sycení reakční směsi obsahující např. chlorid hlinitý (130–200°C) ve srovnání s SiCl₄, POCl₃ atd. a další vlastnosti surovin vyžadují určité modifikace užívaných CVD metod.

MCVD

Klasické uspořádání zařízení MCVD [9] pro dopování Al_2O_3 je založeno na zvlášť termostatované větvi chloridu hlinitého s nosným plynem heliem, která je vedena od sublimační pece do speciálního injektoru na vstupu nosné trubice. Předností tohoto postupu je jeho universálnost; nevýhodou jsou nároky na úpravy sestavy zařízení.

Modifikovaná metoda depozice z plynné fáze je založena na řízené sublimaci surovin přímo v nosné trubici pomocným zdrojem tepla. Tato metoda byla dosud používána pro současné dopování Al_2O_3 společně s oxidy prvků vzácných zemin [19, 20, 21] a proto se jí zabývají až následující kapitoly.

MCVD - depozice z roztoku

Tato metoda je blíže popsána v literatuře [13, 15, 22, 23, 24, 25]. Je založena na difúzi iontů suroviny dopantu do porézní vrstvy SiO_2 o velkém měrném povrchu. Používá se klasického experimentálního

uspořádání MCVD. Na vrstvu neprotavených částic SiO₂ (P₂O₅-SiO₂) odpovídající jádru preformy, která se deponuje jedním až třemi průchody hořáku, se působí roztokem chloridu nebo dusičnanu hlinitého o koncentraci 0,1-1 mol/l. Impregnace porézní vrstvy může být prováděna i bez vyjímání nosné trubice ze zařízení. Po časové prodlevě postačující pro nutné difúzní procesy (řádově desítky minut) následuje sušení v reakční atmosféře (chlor, teplota cca 600°C) a dále protavení do homogenní skelné vrstvy a kolaps. Obvykle se takto připravují preformy jednovidových vláken. Jako rozpouštědlo se běžně užívá voda, pro kterou je charakteristická vysoká rozpustnost anorganických solí [26], ale lze užít i smáčivá organická rozpouštědla (ethylalkohol, tetrachlormethan, trichlormethan) s vysokou tenzí par. usnadňující jejich odpařování. Sporné je používání acetonu na oplach trubice pro odstranění zbytkové vlhkosti před protavováním.

Předností metody je snadnost, která nevyžaduje žádných úprav zařízení MCVD, a dále jednoduchá možnost současného dopování palety dalších látek společně s hlinitou solí ve velkém rozpětí koncentrací. Lze dosahovat poměrně vysokých koncentrací dopantu v matrici (nad 1000 ppm; ppm = 10^{-4} %) s rovnoměrným koncentračním profilem po celé délce preformy. Její nevýhodou je časová náročnost, která do značné míry předurčuje její aplikaci (příprava SM vláken), a jistý přídavný útlum, způsobený nečistotami v používané hlinité soli, které nelze odstranit in-line.

VAD, OVD, plasmou aktivované metody

Metodami VAD a OVD se blíže zabývá literatura [10, 11, 12, 14 resp. 28]. Od standardního uspořádání se liší pouze zvlášť vedenou větví vyhřívanou na 200°C pro páry chloridu hlinitého (výjimečně jsou používány i organokovové sloučeniny hliníku). Jako nosný plyn se používá argon a teploty sycení se pohybují podle [10] v rozsahu 140–150°C a podle [12, 14] v rozsahu 130 – 180°C.

Předností těchto metod je možnost efektivního čištění surovin in-line a přípravy preforem velkého průměru; zde je ovšem snížena hodnota Δn_{\max} z důvodu sklotvorných vlastností soustavy. Jistou nevýhodou jsou obtíže spojené se sušením před a během sintrovacího procesu.

Plasmou aktivované metody (PMCVD, PCVD atd.) byly dosud používány v případech současného dopování oxidem hlinitým a oxidy prvků vzácných zemin [17] a proto se jimi budou zabývat další kapitoly.

2.3. Vlastnosti optických vláken dopovaných Al₂O₃

Celkově lze Al_2O_3 považovat za velmi slibný dopant pro přípravu optických křemenných vláken. Minimální dosahované útlumy u vláken s $\Delta n = 0,015$ činí 0,65 dB/km (VAD) resp. 0,7 dB/km (MCVD) při vlnové délce 1560 nm [9, 10, 12, 14]. Nejlepší dosahované útlumy [10, 12] při vlnové délce 850 nm jsou 2,15 dB/km a při vlnové délce 1300 nm 0,95 dB/km (metodou VAD). Obvyklé parametry jednovidových (SM) vláken podle literatury [9, 10, 11, 12, 14, 15, 28] jsou:

 $\Delta n = 0,003 (0,004);$

 $\lambda_{\text{cut off}}$: 1250–1600 nm (obvykle 1400 nm); ($\lambda_{\text{cut off}}$ je mezní vlnová délka SM vlákna).

Metodou MCVD (VAD) byla připravena [9, 11] mnohovidová vlákna s $\Delta n = 0,011 (0,015)$. Uvedená vlákna jsou schopna svými vlastnostmi konkurovat běžným telekomunikačním vláknům dopovaným GeO₂, ačkoliv dosud je dopování Al₂O₃ rozšířeno spíše v oblasti vláknových zesilovačů, laserů a anisotropních vláken [30].

Z hlediska útlumu vláken je dopování Al_2O_3 v oblasti spektra 800-1560 nm teoreticky výhodnější [11] (viz kapitola 2. 1.); rozdíl ve srovnání s materiály GeO₂-SiO₂ se zvětšuje s rostoucím Δn (do 4-5%). K přednostem dopování Al_2O_3 patří i dostupnost a cenová relace surovin [32, 33, 34] požadované čistoty.

Závislost změny indexu lomu matrice na koncentraci dopantu [10] je v případě Al₂O₃ strmější než v případě dopování GeO₂. V preformách připravovaných kteroukoliv metodou se nevyskytuje dip díky vysokému bodu varu Al₂O₃ a jeho nízkému difuznímu koeficientu [35] (při teplotě 1000°C $D = 1 \times 10^{-13} \text{ cm}^2/\text{s}).$ To má významný positivní vliv na přenosové vlastnosti vytaženého vlákna nebo na výsledné vlastnosti vláknového zesilovače. Za srovnatelné lze považovat mechanickou a chemickou odolnost obou typů vláken [10, 11] a možnost současného dopování P₂O₅, B₂O₃, F (pro společné dopování oxidy prvků vzácných zemin jsou matrice Al₂O₃-SiO₂ výhodnější). Jistým nedostatkem dopování Al₂O₃ jsou extrinsické ztráty spojené (u všech technologií přípravy) s obtížemi při minimalizaci obsahu iontů Fe³⁺ a vyšší nároky na řízení procesu vzhledem k teplotě sycení. Sklon ke krystalizaci znamená též jisté omezení při přípravě preforem velkých rozměrů u technologie VAD a pro přípravu vysokoaperturních preforem nad $\Delta n = 0,022$, zatímco preformy [31] dopované GeO₂ lze připravovat až s $\Delta n = 0.036.$

3. OPTICKÁ VLÁKNA DOPOVANÁ OXIDY PRVKŮ VZÁCNÝCH ZEMIN

Problematika dopování křemenného skla oxidy prvků vzácných zemin byla otevřena dávno před nástupem rozvoje optických vláken v souvislosti s konstrukcí prvních laserů. První práce v této oblasti vypracovali Snitzer [36, 37] Young, Gandy, Ginther a další v letech 1961–68. Jako aktivní prostředí prvních přístrojů byly používány skleněné tyčky dopované oxidy

lonty (Ln ³⁺)	Absorpce [nm]			Fluorescence [nm]		
	w (< 1000 dB/km)	m (5000 dB/km)	s (> 15000 dB/km)	w	m .	S
$\begin{array}{c} Ce^{3+} \\ Pr^{3+} \\ Nd^{3+} \\ Sm^{3+} \\ Eu^{3+} \\ Gd^{3+} \\ Tb^{3+} \\ Dy^{3+} \\ Ho^{3+} \\ Er^{3+} \\ Tm^{3+} \\ Yb^{3+} \\ Lu^{3+} \end{array}$	320 590 425;470;680;750 560;590;1560 350;450 300 - 1280;1650 540;650 - - -	280 - 520;810;880 1050 250 - - - 415;450;815 460;490 - 350	- 450;470;500;1490 600 488;1180;1290;1420;1490 - - 400;490;1700 - 450 525 800;1280;1800 300;915;1000 -	- 885 - 600;1060 615 660;680 - - - 780 -	324;450 705;1560 900;1370 709;1210 - 590;625 1180;1550 - - 1530 -	- 830;1060 1070 650;920;960 - 545 - 2040 1535;1551 1200;1960 979;1038

Tabulka I

Spektrální vlastnosti oxidů prvků vzácných zemin ve skle [19, 20, 48, 64, 85, 100-103, 117]

Vysvětlivky: w = slabá, m = střední, s = silná

ytterbia, erbia, neodymu, holmia apod. Vytažením těchto tyček do rozměrových dimenzí vlákna vznikly první vláknové lasery; dalšími pracemi v této oblasti navázali Jacobs [38], Stone a Burrus [22, 39] v polovině 70. let. Vlákna dopovaná prvky vzácných zemin jsou středem pozornosti řady odborníků od poloviny 80. let.

Významnou předností vláknových laserů a zesilovačů je kompatibilita s běžnými telekomunikačními vlákny, efektivní buzení a dosahování vysokých koncentrací energie vzhledem k rozměrovým poměrům vláken [21, 40], optimální navazování energie [38, 41]. vysoká spolehlivost, cenová dostupnost, poměrně široká laditelnost a nízký šum [108]. Dále je tu možnost současného dopování více elementů a variabilita dosahovaných vlastností v závislosti na druhu dopantu [40, 42, 43].

3.1. Vlastnosti křemenného skla dopovaného oxidy prvků vzácných zemin

Oxidy prvků vzácných zemin (dále Ln_2O_3) výrazně snižují sklotvornost oxidu křemičitého. Při koncentracích již cca 0,06 mol. % podle [44] resp. 0,09 mol. % podle [43] dochází k opalescenci a dále k likvaci skla [13, 42], protože lokální deformace v pevné struktuře tetraedrů SiO₂ jsou schopné svým záporným nábojem kompenzovat pouze určitou malou část iontů prvků vzácných zemin s velkým kladným polem. Vzhledem k tomu, že výkon laserů [13, 45] je úměrný, kromě jiného, koncentraci aktivního prvku (Ln_2O_3), řeší se tento nedostatek současným dopováním křemenného skla zejména Al_2O_3 , GeO_2 , P_2O_5 a jejich kombinacemi [44, 46, 47, 48] (obecně vícesložkové systémy). Tyto oxidy kromě požadované změny indexu lomu umožňují i podstatné zvýšení koncentrace oxidů prvků vzácných zemin v křemenném skle [13] – až do 3 hm. %.

Z hlediska optických vlastností lze křemenná vlákna dopovaná oxidy prvků vzácných zemin charakterizovat intenzivními absorpčními pásy s útlumem > 10 dB/m podle [49] resp. > 3 dB/m podle [19, 21] ve viditelné oblasti spektra a velmi nízkým útlumem < 1 dB/km podle [49] resp. < 2 dB/km podle [19, 21] v oblasti spektra 1300-1560 nm. Přehled spektrálních vlastností pro jednotlivé prvky přináší tabulka I. Uvedené hodnoty se vztahují k matrici 5 $GeO_2 - 0.5$ $P_2O_5 - 94.5 \text{ SiO}_2$ a k matrici GeO₂ - SiO₂ (v případě dopování ionty Ce³⁺ k matrici SiO₂; v případě dopování ionty Yb³⁺ též k matrici Al₂O₃ - P₂O₅ -SiO₂) a koncentraci aktivního dopantu (Ln₂O₃) cca 50–1000 ppm. Intenzita absorpčních pásů excitovaného stavu je úměrná koncentraci aktivního iontu [13, 42]. Složení matrice významně ovlivňuje elektronové přechody mezi jednotlivými energetickými hladinami excitovaných atomů prvků vzácných zemin a podle povahy i jejich oxidační stav (např. $Sm^{2+} \rightleftharpoons Sm^{3+}$; $Eu^{2+} \rightleftharpoons Eu^{3+}$; $Yb^{2+} \rightleftharpoons Yb^{3+}$ atd.), což má zásadní vliv na spektrální vlastnosti, zejména vlnovou délku a spektrální šířku emise a další charakteristiky laseru [38, 44, 45, 48, 51]. V matricích dopovaných Al₂O₃ ve srovnání s matricemi s obsahem GeO₂ nebo s matricí čirého křemenného skla dochází k intenzivnější emisi na kratších vlnových délkách [13, 15, 17, 22, 52] (např. Nd³⁺, Er³⁺). Důvodem pro to je vyšší účinnost způsobená větší absorpcí na budící vlnové délce a redukování absorpcí excitovaného stavu [53]. K podobnému efektu vede současné dopování P₂O₅, přičemž dochází k zužování spektrální šířky emise na některých vlnových délkách [17, 44]. Při dopování GeO₂ a současně P₂O₅ je vliv P₂O₅ dominantní. Současné dopování fluorem vedle uvedených oxidů nemá významný vliv na spektrální vlastnosti uvedených skel [54].

Z údajů o spontánní emisi je zřejmé, že pro zesilovače v oblasti II. "okna proupustnosti" (1300 nm) se jeví jako perspektivní ionty Nd³⁺ a pro III. "okno propustnosti" ionty Er³⁺, Pr³⁺ a Tm³⁺. Podstatný je v tomto směru požadavek shody intenzivní absorpce základního stavu dopantu s vlnovou délkou budícího zdroje (efektivní pumpování). Za dostupné lze považovat zdroje pracující na vlnových délkách 450 nm; 514 nm; 590 nm; 650 nm; 790 nm a za velmi výhodné laserové diody [40, 41] pro 800-850 nm event. 1568 nm a 1590 nm. Tomu odpovídají vlákna dopovaná oxidy neodymu, erbia a thulia. Platí, že při současném dopování více prvky vzácných zemin dochází k přechodu energie mezi excitovanými atomy. To znamená, že lze pumpovat vlákno na vlnové délce shodné s absorpčním pásem jednoho prvku a získat signál na vlnové délce příslušící emisi jiného prvku [45, 55, 56, 57]. Z optických vlastností nelze opominout ani fakt, že vlákna dopovaná oxidy prvků vzácných zemin zachovávají do určité míry polarizační stav vstupujícího záření [46, 58].

Technologie dopování prvky vzácných zemin [15, 20, 21] vycházejí z dostupných chloridů čistoty 99,9% - 99,999%.

Oxidy prvků vzácných zemin samy o sobě mají minimální vliv na index lomu křemenného skla [22] (1 hm. % Nd₂O₃ představuje přibližně $\Delta n=0,001$). Jejich koncentrační rozložení v preformě i ve vlákně [14, 23] sleduje profil jednotlivých oxidů GeO₂ nebo Al₂O₃ nezávisle na přítomnosti P₂O₅. V případě dopování Al₂O₃ a GeO₂ současně odpovídá toto rozložení profilu Al₂O₃ (tj. bez centrálního dipu). Difuze prvků vzácných zemin z jádra do obalu během kolapsu je zanedbatelná [23].

3.2. Metody přípravy vláken dopovaných oxidy prvků vzácných zemin

MCVD - depozice z plynné fáze

S touto metodou se blíže zabývá literatura [19, 20, 21, 44, 59]. Vzhledem k vysokému bodu tání chloridů prvků vzácných zemin (např. NdCl₃ : 758 °C; ErCl₃ : 754 °C) se klasického uspořádání MCVD používá pouze výjimečně resp. v případě depozice z organokovových sloučenin.

Modifikovaná metoda depozice z plynné fáze je založena na řízeném odpařování jedné nebo více surovin přímo v nosné trubici pomocným zdrojem tepla. Suroviny se zakládají do komory vytvořené na vstupu do nosné trubice před zahájením procesu a za teplot okolo 1000 °C se v sušící atmosféře chloru převádějí na tenký film. Jiným způsobem unifikace povrchu suroviny je postup, kdy se do odpařovací komory deponuje silná porézní vrstva SiO₂ a po impregnaci roztokem příslušného chloridu v alkoholu se vysouší v proudu chloru. Někteří autoři doporučují dvoustupňové sušení vstupujících surovin - a to ihned po založení navážky do odpařovací komory (nejlépe za zvýšené teploty 70-200 °C v proudu chloru) a dále po depozici porézní vrstvy jádra preformy při teplotách 900 °C; expozice se pohybuje v řádu desítek minut. Tímto způsobem lze snížit obsah OH⁻ z 10¹ ppm až na 10⁻¹ ppm. Produkty těchto operací usazené na vnitřní stěně trubice v depoziční části se odstraňují plamenovým leštěním v atmosféře SF6 na počátku procesu. Po depozici optického obalu se aktivuje přídavný hořák v místě odpařovací komory. Při teplotách okolo 1000 °C dochází k zanášení dopantu do reakční směsi, ze které se traverzujícím depozičním hořákem vytváří neprotavená porézní vrstva jádra. Po dalším sušícím kroku je tato vrstva protavena v atmosféře chloru nebo helia a trubice je pak kolabována za běžných podmínek. Koncentrace dopantu Ln₂O₃ v matrici je úměrná parciálnímu tlaku par suroviny.

Předností této metody je menší časová náročnost. Možnost současného dopování více prvky je však omezena podmínkou blízkých parciálních tlaků surovin v daném intervalu teplot. Nedostatkem je velká citlivost procesu na řízení teploty odpařování suroviny, která se výrazně projevuje na koncentračním profilu podél preformy, a dále poměrně nízká dosažitelná úroveň dopování matrice (maximálně 1000 ppm).

MCVD - depozice z roztoku

Od technologie již popsané se tato [13, 15, 22, 23, 24] liší tím, že impregnační roztok obsahuje současně chloridy prvků vzácných zemin a hlinitou sůl o příslušných koncentracích. Jako rozpouštědlo se používá voda, vzhledem k rozpustnosti surovin. Na dokonalost vysušení depozitu jsou kladeny vysoké nároky. Tímto postupem lze snadno aplikovat libovolný počet kodopujících látek.

VAD, OVD, plasmou aktivované metody

Při aplikaci metod [31, 61, 62] VAD a OVD lze využít možnosti zanášení aerosolů s obsahem solí dopantů do hořáku. Bližší údaje o této metodě nebyly v dostupné literatuře nalezely.

lonty (Ln ³⁺)	Literatura	Matrice	c _{Ln} [ppm]	Δn	λ _{cutoff} [nm]
Pr ³⁺	[49]		*****		
Nd ³⁺	[13,15,17,19,22,24,39–41, 44,49,58,63,71,82,86-99]	G-P-S, A-P-S, G-S, A-S, S	< 10 ⁴ (30 nebo 300)	0.005-0.03	820-1060
Sm ³⁺	[100]	G-S	1000	0.011	620
Ho ³⁺	[85]	G-S	200	0.015	2165
Er ³⁺	[13,15,19,23,49,52,53,57, 66-84]	A-P-S, G-P-S, A-S, G-S	< 10 ⁴ (100–300)	0.006–0.035 (0.015)	770–1400 (1100)
Tm ³⁺	[101]	G-S	830	0.008	1700
Yb ³⁺	[102,103]	A-P-S	600–900	0.01-0.03	800
Er ³⁺ /Nd ³⁺	[45]		900/100	0.0085	960
Er ³⁺ /Dy ³⁺	[61]		100/100	0.004	1510-1750
Er ³⁺ /Yb ³⁺	[24,55–57,104]	A-P-S	80-1200/ 1500-4300		1500

Tabulka II Hlavní parametry dosud připravovaných aktivních vláken – část 1

Vysvětlivky: 1) cLn - koncentrace aktivního dopantu v matrici

2) matrice: $A = Al_2O_3$, $G = GeO_2$, $P = P_2O_5$, $S = SiO_2$

3) údaje v závorce jsou uvedené pro nejpoužívanější hodnoty

Plasmou aktivované metody [17, 54, 63, 64, 65] se používají pro deponování oxidů prvků vzácných zemin současně s Al₂O₃ nebo i samostatně do matrice SiO₂ (P₂O₅-SiO₂). Pracují v mikrovlnné oblasti (PCVD, PICVD aj.; obvykle 2,4 GHz) nebo v radiofrekvenční oblasti (PMCVD, ICPCVD aj.; obvykle 13,6 MHz) za normálního (analogie MCVD) nebo sníženého tlaku. Porézní částice vznikající jako produkt oxidačních reakcí z plynné fáze mohou být protavovány přímo, nebo až v následujícím kroku. Dopanty lze do reakční směsi zanášet dvěma způsoby. První způsob je založen na vyhřívání komory se surovinou umístěnou na větvi nosného plynu (argon) před vstupem do reakční zóny odporovou pecí na teplotu cca 100 °C nad bod tání suroviny. Druhým způsobem lze zásobník ohřívat přímo energií plasmového mraku, do kterého je spuštěn. Uspořádání zařízení je vertikální; výkon generátoru cca 20 kW. Účinnost chemických reakcí se blíží téměř 100% a proto lze uvedenými postupy dosáhnout koncentrace až 0,3 mol. % Nd₂O₃ ve skle. Předností těchto metod je zejména možnost dosahování velmi jemných profilů indexu lomu na vlákně.

3.3. Vláknové lasery a zesilovače – vlastnosti

Vlastnosti vláknových laserů a zesilovačů – zejména vlnová délka stimulované emise (λ_{las}), práh stimulované emise (tj. minimální energie, při jejímž vstupu do vlákna dochází ke stimulované emisi) a jejich účinnost (celková – n_{max}) závisejí na druhu dopanty, jeho koncentraci (c_{Ln}) a rozložení v jádře vlnovodu, na použitém druhu skleněné matrice, na vlnové délce (λ_{pump}) budícího zdroje a jeho intenzitě a druhu, na geometrických parametrech (průměr d) a délce vlákna, případně na provozní teplotě. Podstatnou roli přitom hraje i konkrétní technické provedení laseru, propustnost zrcadel, filtrování pracovní vlnové délky apod. Hledání optimálního vztahu mezi jednotlivými faktory je podstatou ladění laseru. Tabulka II přináší přehled hlavních parametrů dosud připravovaných aktivních vláken. Pro nosnou vlnovou délku 1300 nm

Hlavní parametry dosud připravovaných aktivních vláken – část 2							
lonty (Ln ³⁺)	djádra/dvlákna [μm/μm]	Dél ka [m]	λ _{pump} [nm]	$\begin{bmatrix} \lambda_{las} \\ [nm] \end{bmatrix}$	Práh _{min} [mW]	7 _{max} [%]	
Pr ³⁺			590	10301090			
Nd ³⁺	SM 3.4-6.8/125 MM 25-50/125	0.01–20	510;514;590;800-850	899-951;1010-1150;1300	-0.6	2	
Sm ³⁺			488	651	20	12.7	
Ho ³⁺	8/125	0.2-0.5	458	2040	46	1.7	
Er ³⁺	SM 3-9/125 MM 15-50/125	0.4-90 (3)	514;532;665;807;980; 1470–1510;1568;1590	1528-1603*	2.5-3	5	
Tm ³⁺	9/125	0.27	797	1960	21	13	
Yb ³⁺	2.1-3.7/125	0.1–20	822;850;890	979;1015–1140;1300	8 (2**)	15	
Er^{3+}/Nd^{3+}	4.7/125	1.5	514	908;1080;1550	23;10;10***	1.3	
Er ³⁺ /Dy ³⁺	8.6/125	0.5	1330	1530;1550			
Er ³⁺ /Yb ³⁺	2.3-4.6/125	0.25-2.8	800-850;1064	1080;1549-1569	2.28-8.5		
1	1						

Tabulka II

Vysvětlivky: 1) * = dva rozlišitelné píky v daném intervalu

2) ** = hodnota uvedená pro chlazený laser

3) *** = hodnoty pro postupně uvedené λ_{ias}

se používají jako vláknové lasery a in-line zesilovače vlákna [105, 106, 107] dopovaná ionty Nd³⁺ a pro nosnou vlnovou délku 1550 nm vlákna dopovaná iontv Er³⁺. Další použití je na teplotní senzory [91] (vlákna dopovaná Nd³⁺), senzory pro magnetometry (vlákna dopovaná Yb³⁺ a Ho³⁺) a na gyroskopy [41, 86] (vlákna dopovaná Nd³⁺). V této oblasti lze očekávat ještě řadu dalších aplikací.

4. OPTICKÁ VLÁKNA DOPOVANÁ NĚKTERÝMI DALŠÍMI DOPANTY

4.1. Optická vlákna dopovaná Sb₂O₃

Dalším slibným dopantem pro křemenná vlákna je oxid antimonitý [25, 29, 109]. Na rozdíl od předchozích dopantů není pouhým modifikátorem, ale umožňuje dopování v širokém rozsahu koncentrací; změna indexu lomu vztažená na jednotku koncentrace dopantu je větší než u soustavy GeO₂-SiO₂ (závislost je lineární).

Minimum optických ztrát skel Sb₂O₃-SiO₂ leží u vlnové délky 1650 nm; nejlepší dosahované útlumy (metodou VAD) zde činí 7,0 dB/km. Minimální zbytkový obsah vody se odhaduje na 50 ppb. V oblasti pod 1000 nm se zvyšují ztráty vlivem krátkovlnné absorpce center Sb⁴⁺, které vznikají pravděpodobně během procesu tažení vláken. V oblasti nad 1700 nm jsou dominantní ztráty vlivem dlouhovlnné hrany propustnosti. Byla připravena vlákna gradientního typu s Δn = 0,015-0,023. Metody přípravy vycházejí ze surovin SbCl₅ (SbCl₃), které lze destilovat (při teplotě 3°C resp. 73°C). Mechanická a chemická stabilita vláken se neodlišuje od běžných vysokokřemičitých vláken.

Dosud byla vlákna dopovaná Sb₂O₃ připravována metodou VAD. Experimentální uspořádání se neliší od běžně používaného. Index lomu skla se řídí jak molárním poměrem surovin tak teplotou depozice resp. sušení. Metoda naráží na několik překážek: první je depozice za nízkých teplot (300-600 °C) nutná vzhledem k nevyhovujícímu poměru závislostí parciálních tlaků Sb₂O₃ a SiO₂ na teplotě. Tento efekt úzce souvisí také s celkovou rychlostí depozice. Druhým problémem je sušení depozitu, při kterém dochází ke snižování obsahu dopantu ve skle z důvodu chemické reakce oxidů antimonu se sušícím plynem. Tento problém je řešen speciálním postupem v atmosféře helia. Třetím problémem je vznik barevných center Sb⁴⁺ během procesu tažení preformy z ingotu, který je řešen vynecháním tohoto kroku v technologickém postupu.

Rovněž byly učiněny experimenty metodou MCVD-depozicí z roztoku [25], avšak bez výrazného úspěchu; slibnější se jeví modifikace této metody depozicí z plynné fáze.

Z uvedeného vyplývá, že dopování oxidem antimonitým je vhodné pro přípravu vysokoaperturních preforem gradientního typu. Jistým nedostatkem je dosahovaný o řád vyšší útlum tohoto typu vláken oproti klasickým telekomunikačním vláknům.

4.2. Optická vlákna dopovaná PbO

Jako další alternativní dopant pro optická vlákna byl používán oxid olovnatý [62]. Pro svou velmi dobrou sklotvornost v široké oblasti koncentrací (s SiO₂ 0–50 hm. %), výrazný vliv na index lomu (cca 4x vyšší než při dopování GeO₂) a výsledné mechanické vlastnosti skel – byl již dávno používán při výrobě optického skla. Rozšíření jeho použití i na oblast optických vláken bránila zejména závislost parciálního tlaku surovin $(Pb(NO_3)_2)$ na teplotě, jejíž průběh si vynucuje podstatné úpravy CVD technik, přesněji způsob zanášení suroviny do reakčního prostoru. V případě VAD byl podle zmíněné literatury [62] z vodného roztoku soli argonem ve speciáním generátoru vytvářen aerosol a veden zvláštní větví přímo do hořáku. Přitom jsou kladeny vysoké požadavky na čistotu vody jako rozpouštědla (deionizovaná voda, dále upravovaná). Tato metoda se jeví jako vhodná i pro dopování CaO, BaO, La₂O₃ atd. Změřená závislost útlumu na vlnové délce mezi 600 nm a 1100 nm nasvědčuje tomu, že minimum celkových ztrát se pravděpodobně pohybuje v oblasti II. "okna propustnosti" a ve viditelné oblasti se intenzivně projevuje vliv krátkovlnné Urbachovy hrany.

Vytažené step-indexové vlákno lze podle [62] charakterizovat parametry:

matrice: P_2O_5 -SiO₂, $c_{PbO} = 7$ hm. %, $\Delta n = 0.012$, průměr jádra (průměr vlákna): 50 μ m (125 μ m), útlum (při vlnové délce 850 nm): 3,3 dB/km, útlum (při vlnové délce 1060 nm): 2,3 dB/km.

K přednostem dopování oxidem ciničitým [110] patří zejména velký vliv na index lomu křemenného skla (asi 7x vyšší než při dopování GeO_2) a mísitelnost s SiO₂ (0-60 hm. %). Ze změřené závislosti útlumu na vlnové délce lze předpokládat minimum celkových ztrát v oblasti II. "okna propustnosti". Značný je vliv absorpce Urbachovy hrany na útlum ve viditelné oblasti. Vliv koncentrace SnO_2 na koeficient teplotní roztažnosti skla je přibližně poloviční oproti sklům soustavy GeO_2 -SiO₂ a srovnatelný s čirým křemenným sklem (5 × 10⁻⁷ K⁻¹), což má pozitivní dopad na mechanické vlastnosti.

Vzhledem k možnosti rozkladu SnO₂ a jeho těkavosti při teplotách běžných pro depozici skel GeO₂-SiO₂ nelze využívat klasickou metodu MCVD. V jejím modifikovaném uspořádání [110] traverzují současně dva hořáky vzdálené od sebe asi 10 cm, z nichž první (ve směru toku surovin tj. ve směru depozice) má podstatně nižší teplotu. V zóně prvního hořáku suroviny podléhají oxidaci a tvoří skelné částice, které se usazují na vnitřní stěně trubky na chladnějším úseku mezi dvěma hořáky. Druhý hořák současně protavuje předchozí takto vytvořenou vrstvu. Pro potlačení nežádoucích procesů rozkladu a těkání SnO₂ se doporučuje současné dopování P₂O₅ společně s SnO₂.

Tímto způsobem byla připravena step-indexová vlákna o následujících parametrech: složení obalu: B_2O_3 -SiO₂; složení jádra SnO₂-P₂O₅-SiO₂; $\Delta n =$ 0,023; průměr jádra (průměr vlákna): 50 μ m (150 μ m); útlum (při vlnové délce 1200 nm): 6 dB/km. Vlákna lze považovat za perspektivní pro lokální sítě a pro účinné navazování energie z LED zdrojů záření do vláken.

4.4. Optická vlákna dopovaná TiO₂

Mezi ostatními dopanty bylo vyzkoušeno i používání oxidu titaničitého [8, 18, 50, 112, 113, 114], a to s ohledem na jeho oblast sklotvornosti (metodami CVD 0-12,6 hm. % TiO₂ v křemenném skle) a výhodný vliv na změnu indexu lomu křemenného skla, větší než v případě dopování GeO2 (Al2O3). Většího rozšíření se však vlákna tohoto typu nedočkala z důvodu komplikovanější technologie přípravy, která souvisí s vlastnostmi TiO2-SiO2 skel. Problém spočívá v intenzivní absorpci skel v oblasti 350-600 nm, způsobené nežádoucí přítomností žlutých center Ti₂O₃, která vznikají podle redox podmínek přípravy v koncentracích $10^1 - 10^2$ ppm. Avšak již koncentrace cca 2 ppb Ti₂O₃ znamená zvýšení útlumu na 20 dB/km při vlnové délce 650 nm. (Analogicky je tomu i při dopování křemenných skel Ce, Eu aj.) Obsah Ti₂O₃ dále úzce souvisí s obsahem OH⁻ ve skle podle rovnice (1):

$$2 \operatorname{Ti}^{3+} + 2 \operatorname{OH}^{-} \to 2 \operatorname{Ti}^{4+} + 2 \operatorname{O}^{2-} + \operatorname{H}_{2}$$
(1)

Protože u připravovaných materiálů je obsah OHve skle minimalizován, rychlost reakce (1) je řízena především rychlostí difuze molekul vodíku. Praktické a reprodukovatelné zvládnutí procesu současného odstranění Ti_2O_3 a OH- z připravovaného skla je však mimořádně náročné a v důsledku znamená vložení dalšího technologického kroku (temperace skla na cca 1000 °C), podstatně snižujícího produktivitu. Kromě toho tyto materiály vykazují extrémní materiálovou disperzi.

Dosavadní skla byla připravována klasickým nebo plasmovým tavením. Byly též vypracovány technologie, které využívají ojediněle nízkého koeficientu délkové roztažnosti $(10^{-8}-10^{-7} \text{ K}^{-1})$ k přípravě napěťového prvku asymetrických struktur [113]. Další aplikací [112] je nanášení vnějšího mechanického obalu TiO₂. Po odleptání materiálu nosné trubice z preformy pak tato povrchová vrstva o síle cca 2-5 μ m zvyšuje pevnost vytaženého vlákna. Vzhledem k produktivitě a celkovému rozboru problematiky pevnosti vláken však tato metoda rovněž nenalezla širšího uplatnění. Často se však používají vrstvy magnetronově naprašovaného TiO₂ v oblasti planárních vlnovodů.

5. ZÁVĚR

Clánek podává přehled o současném stavu výzkumu a vývoje netradičních dopantů pro optická vlákna na bázi křemenného skla (vlastnosti, metody přípravy, optické parametry a aplikace vláken). Maximální pozornost je věnována přípravě preforem, jejichž opticky aktivní jádra jsou dopována perspektivními oxidy hliníku, prvků vzácných zemin a dále Sb₂O₃, PbO, SnO₂, TiO₂ resp. Nb₂O₅. Práce obsahuje také teoretický rozbor problematiky.

Přípravu těchto speciálních optických vláken lze provádět pouze pomocí složitějších technologií, protože výchozí látky uvedených dopantů se svými vlastnostmi (tenze par) značně liší od vlastností běžně používaných chloridů (SiCl₄). Náročnost modifikovaných metod však dovoluje oproti běžným výrobám např. jednovidových vláken produkovat pouze omezená množství; tomu odpovídají i podstatně menší požadavky na délku vláken a celkový objem výroby. Nejedná se tedy o ekonomicky objemovou záležitost, ale o oblast speciální a pro rozvoj současné i budoucí techniky potřebnou.

Alternativní dopování křemenných vláken, jak lze tuto problematiku také nazvat, podstatně rozšiřuje možnosti jejich aplikací i mimo rámec telekomunikací a přináší nové poznatky o vlastnostech připravovaných vysoce čistých materiálů.

Pracovníci Ústavu chemie skelných a keramických materiálů ČSAV mají několikaleté zkušenosti s postupy CVD, studiem přípravy vláken i jejich použití jak pro telekomunikační účely, tak pro netradiční aplikace. Ústav dosahuje srovnatelných výzkumných výsledků s odpovídajícími pracovišti ve světě [118, 119].

Literatura

 Choc Z.: Rychlost depozice a účinnost procesu MC-VD při přípravě preforem optických vláken, Disertační práce, SLS, Praha 1987.

- [2] Chynoweth A. B., Miller S. E.: Optical Fiber Telecommunications, Academic Press, 1979.
- [3] Meyer F.: Proc. 2nd ECOC, 87, Paris 1976.
- [4] Newns G. R.: Proc 2nd ECOC, 21, Paris 1976.
- [5] Koel G. J.: Proc. 8nd ECOC, 2, Cannes 1982.
- [6] Siegel G. H., Evans J., Evans B. D.: Proc. 1st ECOC, 48, London 1975.
- [7] Nassau K.: Proc. OFC, MI1, New Orleans 1984.
- [8] Sartre A., Dazord J., Bouix J., Shouler M. C., Bernard C.: J. Non-Cryst. Solids 11, 368 (1973).
- [9] Simpson J. R., MacChesney J. B.: Electron. Lett. 19, 261 (1983).
- [10] Ohmori Y., Nakahara M., Horiguchi M.: Elec. Commun. Lab. Tech. J. 32, 2687 (1983).
- [11] Ohmori Y., Miya T., Horiguchi M.: J. Lightwave Technol. LT-1, 50 (1983).
- [12] Ohmori Y., Horiguchi M., Nakahara M.: Proc. 8th ECOC, 590, Cannes 1982.
- [13] Ainslie B. J., Craig S. P., Davey S. T., Wakefield B.: Mater. Lett. 6, 139 (1988).
- [14] Ohmori Y., Hanawa F., Nakahara F.: Electron. Lett. 18, 762 (1982).
- [15] Poole S. B.: Proc. 14th ECOC, 433, Brighton 1988.
- [16] Vlasov A. G., Florinskaja V. A.: Infrakrasnyje spektry něorganičeskich stěkol i kristalov, Chimija, Leningrad 1972.
- [17] Arai K., Namikawa H., Kumata K., Honda T.: J. Appl. Phys. 59, 343 (1986).
- [18] Kocizsewski L., Stepien R., Bužniak J., Poninska E.: Proc. SPIE 721, 127, 1986.
- [19] Poole S: B., Payne D. N., Fermann M. E.: Electron. Lett. 21, 737 (1985).
- [20] Poole S. B., Payne D. N., Mears R. J., Fermann M. E., Laming R. I.: J. Lightwave Technol. *LT-4*, 870 (1986).
- [21] Payne D. N., Poole S. B.: Proc. 11th ECOC, 11, Venezia 1985.
- [22] Stone J., Burrus C. A.: Appl. Phys. Lett. 23, 388 (1973).
- [23] Ainslie B. J., Armitage J. R., Craig S. P., Wakefield B.: Proc. 14th ECOC, 62, Brighton 1988.
- [24] Townsend J. E., Poole S. B., Payne D. N.: Electron. Lett. 23, 329 (1987).
- [25] Špejtková I.: Nové dopanty pro skla na světlovody, Diplomová práce, VŠCHT Praha, 1989.
- [26] Handbook of Chemistry and Physics, 57th Edition, CRC Press, 1976-77.
- [27] Kubaschevskij E.: Metallurgische Thermochemie, VEB Verlag Technik, 1959.
- [28] Kobayashi S., Nakagome H., Shimizu N., Tsuchiya H., Izawa T.: Electron. Lett. 10, 410 (1974).
- [29] Shimizu M., Ohmori Y.: J. Lightwave Technol. LT-5, 763 (1987).
- [30] Tajima K., Ohashi M., Sasaki Y.: Electron. Lett. 24, 634 (1988).
- [31] Vandewoestine R. V., Morrow A. J.: J. Lightwave Technol. LT-4, 1020 (1986).
- [32] Katalog fy Merck 1987/1988, 1990/1991.
- [33] Katalog fy Sigma 1990.
- [34] Katalog fy Alfa 1990-1991.
- [35] Ogai M., lino A., Matsubara K.: J. Lightwave Tech-

nol. LT-5, 1214 (1987).

- [36] Koester Ch. J., Snitzer E.: Appl. Opt. 3, 1182 (1964).
- [37] Snitzer E., Woodcock R.: Appl. Phys. Lett. 6, 45 (1965).
- [38] Jacobs R. R., Weber M. J.: IEEE J. Quantum Electron. QE-12, 102 (1976).
- [39] Stone J., Burrus C. A.: Appl. Opt. 13, 1256 (1974).
- [40] Reekie L., Jauncey I. M., Poole S. B., Payne D. N.: Electron. Lett. 23, 884 (1987).
- [41] Liu K., Digonnet M., Shaw H. J.: Electron. Lett. 23, 1320 (1987).
- [42] Ainslie B. J., Craig S. P., Davey S. T., Barber D. J. Taylor J. R., Gomes S. L.: J. Mater. Sci. Lett. 6, 1361 (1987).
- [43] Děmskaja E. L., Prochorova T. I.: Fiz. i chim. stěkla 9, 554 (1983).
- [44] Ainslie B. J., Craig S. P., Davey S. T.: Mater. Lett. 5, 143 (1987).
- [45] Kimura Y., Nakazawa M.: Appl. Phys. Lett. 53, 1251 (1988).
- [46] Hall D. W., Weber M. J.: Appl. Phys. Lett. 42, 157 (1983).
- [47] Arai K., Namikawa H., Kumata K., Ishii Y., Tanaka H., Iida I.: Jpn. J. Appl. Phys. 22, L-397 (1983).
- [48] Prochorova T. I.: Fiz. i chim. stěkla 13, 554 (1987).
- [49] Payne D. N., Reekie L.: Proc. 13th ECOC, 90, Helsinki 1987.
- [50] Gu Zhenan: J. Non-Cryst. Solids 52, 37 (1982).
- [51] Hall D. W., Haas R. A., Krupke W. F., Weber M. J.: IEEE J. Quantum Electron. QE-19, 1704 (1983).
- [52] Fevrier H., Auge J., Parlier V., Bousselet P., Dwisin A., Marceron J. F., Jacquier B.: Proc. 15th ECOC, 66 - TuA5-2, Goteborg 1989.
- [53] Laming R. I., Poole S. B., Tarbox E. J.: Opt. Lett. 13, 1084 (1988).
- [54] Imai H., Arai K., Fujimo Y., Ishii Y., Namikawa H.: Phys. Chem. of Glasses 29, 54 (1988).
- [55] Fermann M. E., Hanna D. C., Shepherd D. P., Suni P. J., Townsend J. E.: Electron. Lett. 24, 1136 (1988).
- [56] Hanna D. C., Percival R. M., Perry I. R., Smart G. R., Tropper A. C.: Electron. Lett. 24, 1069 (1988).
- [57] Payne D. N., Reekie L.: Proc. 14th ECOC, 49. Brighton 1988.
- [58] Lin J. T., Morkel P. R., Reekie L., Payne D. N.: Proc. 13th ECOC, 109, Helsinki 1987.
- [59] Moriarty J. L.: J. Chem. Ing. Data 8, 422 (1963).
- [60] Ohmori Y., Itoh H., Nakahara M., Inagaki N.: Electron. Lett. 19, 1006 (1983).
- [61] Edagawa N., Mochizuki K., Wakabayashi H.: Proc. 15th ECOC, 227 – TuB12-5, Goteborg 1989.
- [62] Sanada K., Shioda T., Moriyama T., Inada K.: Proc. 6th ECOC, 14, York 1980.
- [63] Namikawa H., Arai K., Kumata K., Ishii Y., Tanaka H.: Jpn. J. Appl. Phys. 21, L-360 (1982).
- [64] Ishii Y., Arai K., Namikawa H., Tanaka H., Negishi A., Handa T.: J. Amer. Ceram. Soc. 70, 72 (1987).
- [65] Namikawa H., Ishii Y., Kumata K., Arai K., Iida I., Tsuchia T.: Jpn. J. Appl. Phys. 23, L-409 (1984).
- [66] Wyatt R., Ainslie B. J., Craig S. P.: Electron. Lett. 24, 1362 (1988).
- [67] Atkins C. G., Massicott J. F., Armitage J. R., Wyatt

R., Ainslie B. J., Craig-Ryan S. P.: Electron. Lett. 25, 910 (1989).

- [68] Millar C. A., Miller I. D., Ainslie B. J., Craig S. P., Armitage J. R.: Electron. Lett. 23, 865 (1987).
- [69] Laming R. I., Farries M. C., Morkel P. R., Reekie L., Payne D. N., Scrivener P. L., Fontana F., Righetti A.: Electron. Lett. 25, 12 (1989).
- [70] Reekie L., Jauncey I. M., Poole S. B., Payne D. N.: ELectron. Lett. 23, 1076 (1987).
- [71] Reekie L., Mears R. J., Poole S. B., Payne D. N.: J. Lightwave Technol. LT-4, 956 (1986).
- [72] Whitley T. J.: Electron Lett. 24, 1537 (1988).
- [73] Nakazawa M., Kimura I., Suzuki K.: Appl. Phys. Lett. 54, 295 (1989).
- [74] Jauncey I. M., Reekie L., Mears R. J.: Optics Lett. 12, 164 (1987).
- [75] Mears R. J., Reekie L., Jauncey I. M., Payne D. N.: Electron, Lett. 23, 1026 (1987).
- [76] Inone K., Toba H., Shibata N., Iwatsuki K., Takada A.: Electron. Lett. 25, 594 (1989).
- [77] Laming R. I., Reekie L., Payne D. N., Scrivener P. L., Fontana F., Righetti A.: Proc. 14th ECOC, II-25, Brighton 1988.
- [78] Payne D. N.: Proc. 14th ECOC, 54, Brighton 1988.
- [79] Whitley T. J., Hodgkinson T. G.: Proc. 14th ECOC, 58, Brighton 1988.
- [80] Mears R. J., Reekie L., Poole S. B., Payne D. N.: Electron. Lett. 22, 159 (1986).
- [81] Kimura Y., Nakazawa M.: J. Appl. Phys. 64, 516 (1988).
- [82] Desurvire E., Simpson J. R.: J. Lightwave Technol. LT-7, 835 (1989).
- [83] Desurvire E., Simpson J. R., Becher P. C.: Optics Lett. 12, 888 (1987).
- [84] Edagawa N., Mochizuki K., Wakabayashi H.: Electron. Lett. 25, 363 (1989).
- [85] Hanna D. C., Percival R. M., Smart R. G., Townsend J. E., Tropper A. C.: Electron. Lett. 25, 593 (1989).
- [86] Liu K., Digonnet M., Fesler K., Yim B. Y., Shaw H. J.: Electron. Lett. 24, 838 (1988).
- [87] Alcock I. P., Ferguson A. I., Hanna D. C., Tropper A. C.: Optics Lett. 11, 709 (1986).
- [88] Mears R. J., Reekie L., Poole S. B., Payne D. N.: Electron. Lett. 21, 738 (1985).
- [89] Jauncey M., Reekie L., Townsend J. E., Payne D. N.: Electron. Lett. 24, (1988).
- [90] Zurn M., Voigt J., Brinkmeyer E., Ulrich R., Poole S. B.: Optics Lett. 12, 316 (1987).
- [91] Farries M. C., Fermann M. E., Laming R. I., Poole S. B., Payne D. N.: Electron. Lett. 22, 418 (1986).
- [92] Jauncey I. M., Reekie L., Mears R. J., Payne D. N., Rowe C. J., Reid D. C. J., Bennion I., Edge C.: Electron. Lett. 22, 987 (1986).
- [93] Jauncey I. M., Lin J. T., Reekie L., Mears R. J.: Electron. Lett. 23, 198 (1986).
- [94] Shimizu M., Suda H., Horiguchi M.: Electron Lett. 23, 768 (1987).
- [95] Alcock I. P., Ferguson A. I., Hanna D. C., Tropper A: C.: Electron. Lett. 22, 268 (1986).
- [96] Reekie L., Jauncey I. M., Payne D. N.: Proc. 13th ECOC, 105, Helsinki 1987.

- [97] Alcock I. P., Tropper A. C., Ferguson A. I., Hanna [108] Pettitt M. J., Hadjifotiou A., Baker R. A.: Electron. D: C.: Electron. Lett. 22, 84 (1986).
- P., Ainslie J. B., Craig S. P., Millar C. A.: Appl. Opt. 26, 2197 (1987).
- [99] Yue Ch., Peng J., Zhon B.: Electron. Lett. 25, 101 (1989).
- [100] Farries M. C., Morkel P. R., Townsend J. E.: Electron. Lett. 24, 709 (1988).
- [101] Hanna D. C., Jauncey I. M., Percival R. M., Perry I. R., Smart R. G., Suni P. G., Townsend J. E., Tropper [113] Kikuchi Y., Fukuda O.: Proc. 8th ECOC, 159-AV-6, A. C.: Electron. Lett. 24, 1222 (1988).
- G., Suni P. J., Townsend J. E., Tropper A. C.: Electron. Lett. 24, 1111 (1988).
- [103] Armitage J. R., Wyatt R., Ainslie B. J., Craig-Ryan S. P.: Electron. Lett. 25, 298 (1989).
- [104] Hanna D. C., Kazer A., Phillips M. W., Shepherd D. P., Suni P. J.: Electron. Lett. 25, 95 (1989).
- [105] Marshall I. W., O'Mahony M. J., Constantine P. D.: Electron. Lett. 22, 253 (1986).
- [106] Vodhanel R. S., Laming R. I.: Proc. 15th ECOC, I-74, Goteborg 1989.
- [107] Hagimoto K., Miyagawa Y., Takada A., Kawano K., Ohmori Y.: Proc. 15th ECOC, I-78, Goteborg 1989.

- Lett. 25, 416 (1989).
- [98] Payne D. N., Miller D., Mortimore D. B., Urquhart [109] Shimizu M., Ohmori Y., Nakahara M.: Electron. Lett. 21, 872 (1985).
 - [110] Satoh S., Ishida K., Katsuyama T., Suganuma T., Matsumura H.: Electron. Lett. 20, 1072 (1984).
 - [111] Phase Diagrams for Ceramists, The American Ceramic Society, Columbus, 1964-1985.
 - [112] Oh S. M., Predieux P. H., Glavas G.: Optics Lett. 7, 241 (1982).
 - Cannes 1982.
- [102] Hanna D. C., Percival R. M., Perry I. R., Smart R. [114] Carson D. S., Maurer R. D.: J. Non-Cryst. Solids 11, 368 (1973).
 - [115] Beales K. J., Duncan W. J., Newns G. R.: Proc. 1st ECOC, 27, London 1975.
 - [116] Ikida Y., Ioshiyagana M.: Proc. 2nd ECOC, 27-I2, Paris 1976.
 - [117] Ainslie J. B., Craig S. P., Davey S. T.: J. Lightwave Technol. LT-6, 287 (1988).
 - [118] Sysala O., Kašík I., Špejtková I.: Ceramics-Silikáty 35, 363 (1991).
 - [119] Matějec V., Sedlář M., Götz J.: Proc. 2th Solid State Chemistry, 24, Pardubice 1989.

Zajímavosti

NOVÁ TOVÁRNA NA KORUNDOVOU KERAMIKU. Firma Coors Technical Ceramics Co. (Golden, Col.) otevřela novou továrnu v Oak Ridge, Tenn., poblíž High Temperature Laboratory výzkumné instituce Oak Ridge National Laboratory. Coors se chce podílet na tam vyvíjených technologiích. V nové továrně se bude zpracovávat vysoce čistý prášek oxidu hlinitého. Bude tvarován do vysoce přesných, složitých tvarů. Výrobní postup používá tlaku vody k izostatickému lisování prášků do žádaných tvarů pro slinování při teplotě nad 1650°C. Po výpalu činí hustota 99,5% čistého oxidu hlinitého 3,89 g/cm³. Teoretická hustota oxidu hlinitého činí 4,0 g/cm³. Postup trvá 5-7 dní, výrobky mají toleranci $\pm 1\%$. Většina výrobků se tvarově dokončuje CNC diamantovými bruskami.

(Interceram 40, 1991, č. 6, s. 423)

PRÁŠKOVÝ NITRID KŘEMÍKU PRO VSTŘIKOVACÍ LI-TÍ. Japonská firma Ube Industries Ltd. uvádí na trh druh prášku nitridu křemíku speciálně vyvinutý pro vstřikovací lití. Prášek pod označením SN-ESP má následující distribuci velikosti částic: 90% menších než 1,7 mikronu a 50% menších než 0,7 mikronu, je přibližně tatáž jako u jiných prášků nitridu křemíku řady SN-E. Velikost specifického povrchu: 7 m²/g. Prášek obsahuje 1,2% kyslíku a méně než 0,2% uhlíku, asi 99% je v alfa-fázi. Beztlakovým slinováním se dá dosáhnout slinovaných hustot kolem 98,8%, pevnost tohoto materiálu při teplotě místnosti činí 1100 MPa, při 1200°C pevnost činí 600 MPa.

(Advanced Ceramics Report, 1991, č. 10, s. 4)

Doušková

Doušková