第 49 卷第 7 期	光子学报	Vol.49 No.7
2020年7月	ACTA PHOTONICA SINICA	July 2020

引用格式: XU Zi-wei, XIONG Bao-xing, CAO Zhao-wen, *et al.* Crystallization Mechanism of Photo-thermal-refractive Glass in SiO₂-Al₂O₃-ZnO-Na₂O(F, Br) System[J]. *Acta Photonica Sinica*, 2020, **49**(7):0716002 许子威,熊宝星,曹兆文,等. SiO₂-Al₂O₃-ZnO-Na₂O(F,Br)体系光热折变玻璃的析晶机理研究[J]. 光子学报, 2020, **49**(7):

SiO₂-Al₂O₃-ZnO-Na₂O(F,Br)体系光热折变玻璃的析晶机理研究

许子威^{1,2},熊宝星^{1,2},曹兆文^{1,2},邹快盛^{1,2}

(1苏州大学光电科学与工程学院,江苏苏州215006)

(2江苏省先进光学制造技术重点实验室&教育部现代光学技术重点实验室,江苏苏州 215006)

摘 要:使用"五步法"热定影工艺制备体布拉格光栅,阐述了光热折变玻璃内部的析晶机理,借助拉曼 光谱与扫描电镜直观探测到了离子迁移过程与NaF析晶过程,通过掺杂与未掺杂KBr两种组分玻璃的 衍射效果以及透过率光谱对比,发现了位于350~600 nm 处的吸收带,确定成核过程内部形成的胶体为 溴化银与纳米银复合物.该胶体聚合生长为胶团,诱导NaF晶体在其表面析出生长,实现折射率调制. 并且从胶体成核阶段、NaF 析晶阶段、曝光剂量三个方面探究影响光热折变玻璃内部析晶颗粒的关键因 素,研究结果表明:成核过程中[Ag"·(AgBr)"]胶团大小是决定NaF 析晶大小的关键;NaF 析晶阶段主 要影响析晶颗粒数量而对改变NaF 析晶大小作用不大;NaF 析晶大小随着曝光剂量出现先减小后增大 的现象,在1.8 J/cm² 附近出现拐点、析晶颗粒最小.

关键词:体布拉格光栅;光热折变玻璃;离子迁移;析晶;曝光剂量

中图分类号:O436 文献标识码:A

0716002

doi:10.3788/gzxb20204907.0716002

Crystallization Mechanism of Photo-thermal-refractive Glass in SiO₂-Al₂O₃-ZnO-Na₂O(F, Br) System

XU Zi-wei^{1,2}, XIONG Bao-xing^{1,2}, CAO Zhao-wen^{1,2}, ZOU Kuai-sheng^{1,2}

 (1 School of Optoelectronic Science and Engineering, Soochow University, Suzhou, Jiangsu 215006, China)
 (2 Key Lab of Advanced Optical Manufacturing Technologies of Jiangsu Province & Key Lab of Modern Optical Technologies of Education Ministry of China, Suzhou, Jiangsu 215006, China)

Abstract: The volume Bragg grating was prepared by using the "five - step" thermal fixing process, crystallization mechanism of the photo-thermo-rraphictive glass is described, and the ion migration process and NaF crystallization process are intuitively detected by Raman spectroscopy and scanning electron microscopy. The absorption band at $350\sim600$ nm is found by transmission spectrum, and the colloid formed in the internal nucleation process is determined to be a silver bromide and silver nanocomposite. The key factors influencing the crystallized particles in photo-thermal-refractive glass were investigated from three aspects: nucleation process, NaF crystallization process and UV exposure dosage. It is found that the size of $[Ag_n^0 \cdot (AgBr)_m]$ micelles is the key to determine the crystal size of NaF during nucleation. The crystallization process mainly affects the number of crystal particles and has little effect on changing the crystal size. As the exposure dosage increases, the crystallization size of NaF decreases first and then increases, the inflection point is around 1.8 J/cm², and the crystalline particles are the smallest.

导 师:邹快盛(1976—),男,研究员,博士,主要研究方向为先进光电材料与器件. Email:zks@suda.edu.cn

收稿日期:2020-03-17;录用日期:2020-05-11

http://www.photon.ac.cn

基金项目:国家重点研发计划(No.2016YFF0100902),江苏高校优势学科建设工程资助项目

第一作者:许子威(1996—),男,硕士研究生,主要研究方向为先进光电材料与器件. Email: xzwei1996@163.com

Key words: Volume Bragg grating; Photo-thermal-refractive glass; Ion migration; Crystallization; UV exposure dosage

OCIS Codes: 160.5320; 050.7330; 160.6840; 230.1950

0 引言

基于光热折变(Photo-Thermo-Refractive, PTR)玻璃的体布拉格光栅(Volume Bragg Grating, VBG)作为一种高效率、高稳定性衍射器件,在各类激光装置的应用中扮演着重要的角色^[12].它由PTR玻璃经干涉曝光、热处理之后制作而成,内部发生离子迁移,并在曝光区域析出晶体实现折射率调制的目的.

早在1999年,美国University of Central Florida的 Gleobov团队基于SiO₂-Al₂O₃-ZnO-Na₂O体系的PTR 玻璃,制备了衍射效率93%的体光栅并后期成功应用于半导体激光器(Laser Diode,LD)当中^[34].而国内对于光热折变微晶玻璃的研究较早,并且取得了一些成果^[56],苏州大学^[7]在2012年研制出以NaF为晶相的PTR玻璃,成功制作效率高于90%的体布拉格光栅,但对于商用的反射式小周期光栅,国内却未见报道.根本原因在于国内对于PTR玻璃内部析晶机理的研究认知不够充分,无法得到较好析晶颗粒的体布拉格光栅,内部析晶颗粒过大,导致光栅的栅线模糊、折射率调制降低、条纹变异等后果,最终光栅衍射效率降低,无法作以商业应用.

在 Gleobov 团队的理论分析中认为,在紫外光照射下,PTR玻璃中掺杂的 Ce³⁺离子吸收能量被氧化成 Ce⁴⁺离子释放出电子,随后在核化温度点 Ag⁺离子吸收电子变成 Ag⁰,形成银的纳米簇群(胶体银),聚集合 并成银胶团作为 NaF 的晶核,在 NaF 的析晶温度附近诱导其析出并生长.然而 Gleobov 对于理论中关键之 一晶核剂 Ag 的状态并没有作充分解释并加以实验验证,只描述了粗略的析晶流程.为了精确揭示玻璃内部 的析晶过程,本文借助拉曼光谱仪、扫描电子显微镜以及分光光度计,展开了对 SiO₂-Al₂O₃-ZnO-Na₂O(F, Br)体系 PTR玻璃的析晶机理分析,并从理论中三个关键步骤入手,分别改变光敏阶段、胶体析晶成核阶段 和 NaF 析晶阶段的工艺参数,分析影响 NaF 析晶大小的关键因素,探究控制析晶颗粒大小、提高体布拉格光 栅性能的方法.

1 实验

1.1 玻璃熔炼

玻璃配比(mol%):(55~65)SiO₂、(12~20)Na₂O、(8~13)(ZnO+Al₂O₃)、(2~6)(BaO+La₂O₃)、(4~8) NaF-(0.2~5)KBr、(0~1)(SnO₂+Sb₂O₃)、(0.01~1)AgNO₃和(0.01~1)CeO₂,此外配一份相同组分但无 KBr的PTR玻璃,以便与正常组分的PTR玻璃对比.使用二次化料法熔炼玻璃,石英坩埚升温至1350℃后 将配料分多次适量加入,待所有配料加入熔融后升温至1400℃熔炼1h,随后浇铸到铜模具冷却得到第一次 化料的熟料,将铂金坩埚升温至1300℃分批多次添加熟料,待所有熟料熔融后升温至1400℃,使用铂金叶 浆以40r/min转速搅拌消除气泡3h,降低转速为25r/min,根据气泡情况适量增加熔炼时间,最终得到澄清 的玻璃溶液,倒入350℃模具并转入电炉460℃退火6h,随后以5℃/h的降温速度冷却至室温.

1.2 样品准备

块状PTR玻璃经多线切割、研磨、抛光加工制成10 mm×10 mm×3 mm样品,使用325 nm He-Cd激光器写入干涉条纹,光栅周期根据干涉光束夹角确定;热定影工艺处理温度范围为430~550℃,分为"五个过程":1)Ag⁰、Br⁰的生成(430~440℃);2)AgBr的生成(450~470℃);3)[Ag⁰,·(AgBr)_m]胶团的产生(470~490℃);4)NaF的析出(510~530℃);5)NaF晶体的继续生长(530~550℃),简称"五步法",其中前三步430~490℃为胶团析晶成核过程,后两步510-550℃为NaF析晶过程,制作完成的光栅用氢氟酸腐蚀,去除表面一定深度的SiO₂基底,露出NaF栅线,经行扫描电子显微镜形貌测试,如图1所示.



图 1 栅线样貌 Fig.1 The appearance of grating lines

1.3 样品表征

拉曼光谱选择法国 JY 公司 LabRam HR800 高分辨率拉曼光谱仪进行测试,测试范围:50~1 500 cm⁻¹; PTR玻璃内部析晶面貌采用 FEI Quanta 400 FEG 场发射扫描电子显微镜表征;透过光谱采用美国 PE 公司 Lambda950 分光光度计进行测试,测试范围:200~800 nm.

2 PTR玻璃的析晶机理分析

两组在相同工艺下制作的体布拉格光栅,其中无KBr的一组PTR玻璃最终无衍射现象,说明玻璃内部 无法正常析晶形成栅线,完成折射率调制,这里先不做考虑.对含KBr的一组,在未经处理、曝光完成后以及 "五步法"热处理各步骤下的PTR玻璃经行拉曼光谱分析,测试区域统一为相邻栅线中间区域.

PTR玻璃在未经处理时和处理完成时的拉曼光谱如图 2所示,其中 SiO₂的特征峰分别位于 510 cm⁻¹附近、800 cm⁻¹附近,分别对应其弯曲振动与对称伸缩振动.1 100 cm⁻¹处拉曼峰对应此四面体中每个硅原子非桥接氧原子为1情况下的 Si-O⁻的伸缩振动^[89],该峰强度与 Na/Si 比值大小有关,SEIFERT F A^[10]等利用 1 100 cm⁻¹附近拉曼峰的相对强度来测定玻璃中掺杂 NaF 的比例.借此峰值大小,可以了解各阶段 PTR 玻璃内部的 Na⁺、F⁻离子的迁移过程.

各处理阶段 PTR 玻璃的拉曼光谱经归一化处理后,取1100 cm⁻¹附近的拉曼峰强度如图 3 所示,除热处 理第 2 步的峰值出现异常情况外,可以很明显的看出,随着光栅制作步骤的进行,1100 cm⁻¹附近的峰值存在 逐渐下降的趋势,并在热处理前三步有较大变化,此后的热处理对峰值大小影响相对较小.说明在热处理过 程中,PTR 玻璃内部的 Na⁺、F⁻离子逐渐向曝光区域移动,并且在前三步胶体析晶过程中,伴随的离子迁移 明显,而后两步 NaF 析晶过程中离子移动速度缓慢.



图 2 PTR玻璃未处理时和处理完成时拉曼光谱 Fig.2 Raman of PTR glass before and after treatment



图 3 1100cm⁻¹附近的拉曼峰强度 Fig.3 Peak intensity near 1100cm⁻¹

将含KBr的PTR玻璃部分遮挡分区域曝光,如图4所示,曝光区域呈淡黄色,遮挡区域透明无颜色.其 曝光区域SEM如图5所示,图中不规则条状物与玻璃表面有关,是抛光与腐蚀留下的坑洼或突起,一般大小 在一微米到几十微米不等.图中显示出现球状包络物的时间节点在热处理第4步之后,此时析晶颗粒数量较 少,随后开始出现大量析晶,在热处理完成时,发现析晶颗粒在干涉亮条纹区域存在大量聚集,形成光栅的 栅线.通过对比拉曼光谱1100 cm⁻¹附近的峰值强度,可以确定热处理第4步出现的包络物为NaF的析晶颗 粒,而未曝光的透明无色区域在整个过程中始终未发现有NaF的析晶产生.



图 4 PTR 玻璃分区域曝光 Fig.4 The upper half of the PTR glass is exposed, the lower half is not exposed









(a) PTR glass

(b) UV exposure

(c) The 1st step

(d) The 2nd step



(e) The 3rd step

(f) The 4th step

(g) The 5^{th} step

图 5 各处理阶段 PTR 玻璃的内部面貌图 Fig.5 SEM of PTR glass at each processing stage

值得注意的是,正常组分的PTR玻璃在胶体析晶成核的前三步中,并没有发现纳米Ag^o团簇的生长,但在NaF析晶后却发现了这些晶核位点的存在,说明该胶体并非单纯的纳米Ag^o团簇,真正的成核胶体在制作测试样品时一同被腐蚀处理了,而在NaF析晶后,该胶体由于被NaF晶体颗粒包裹而无法被腐蚀,最终保留得以表征.

从图 6两组 PTR 玻璃的透过率光谱可以看出,在热处理结束后,无掺杂 KBr 的一组,在415 nm 明显存 在属于纳米银的吸收峰,表现为近球体,说明此时纳米银胶体不能充分发生聚集形成 NaF 析晶核,从而无法 进一步形成光栅;而正常组分的 PTR 玻璃,位于 350~600 nm 存在很长的吸收带,包含了纳米银与溴化银的 吸收谱,热处理时间变长吸收带的宽度、高度随之增加,吸收带内部存在多个峰位表现为各向异性,析出的 胶体形状各异,对比无 KBr 组分玻璃的吸收光谱,判断为[Ag⁰,·(AgBr)_m]复合纳米团簇,且 AgBr 为主要成 分,溴原子通过弧电子对与银形成网状结构^[11-12],与未反应的少量纳米 Ag⁰颗粒发生聚集,为诱导 NaF 初晶



图 6 两组 PTR 玻璃处理前后的透过率曲线 Fig.6 Transmittance curve before and after treatment of two sets of PTR glass

相的产生提供晶核.

根据以上实验结果分析,光热折变玻璃的析晶机理为:在掺Ag、Ce、Br和F等成份的Na₂O-ZnO-A1₂O₃-SiO₂玻璃中,Ag⁺、Ce³⁺、Sb³⁺、Sn²⁺作为感光光敏因子.在玻璃的熔制过程中,各离子均匀分布在玻璃内部. 首先是光敏阶段,玻璃在UV光照射下,Ce³⁺与部分Ag⁺分别获得能量并释放出自由电子,形成最终析晶的 位点,用ω表示.

$$Ce^{3+} + h\nu \rightarrow Ce^{4+} + e^{-} + \omega \tag{1}$$

$$Ag^{+} + h\nu \rightarrow Ag^{2+} + e^{-} + \omega$$
⁽²⁾

随后,曝光完成的玻璃进行热处理,经历两个阶段共五个过程,第一阶段为胶体成核阶段,AgBr析出生长并发生聚集,形成AgBr与Ag^o纳米复合胶团.

1)在430~440℃温度下,Ag⁺捕获电子还原成Ag⁰原子,Br⁻与Ce⁴⁺反应还原成Br⁰原子;

$$Ag^{+} + e^{-} \rightarrow Ag^{0} \tag{3}$$

$$Br^{-} + Ce^{4+} \rightarrow Br^{0} + Ce^{3+}$$
(4)

2)在450~470℃温度下,部分还原的Ag°原子与Br°原子发生氧化还原反应产生AgBr胶体;

$$Br^{0} + Ag^{0} \rightarrow AgBr$$
(5)

3)在470~490℃温度下,大量AgBr胶体以尚未反应的少量Ag[°]纳米颗粒为基础聚集形成[Ag[°]_n·(AgBr)_m] 胶团,并引导附近离子进行迁移.

$$mAgBr + nAg^{0} \rightarrow [Ag_{n}^{0} \cdot (AgBr)_{m}]$$
(6)

热处理第二阶段为NaF析晶阶段,完成聚集的含银胶团作为NaF初晶相的晶核,诱导NaF的析出生长.

4)在510~530℃环境中,迁移到含银胶体附近的Na⁺、F⁻会以该含银胶团为中心析出NaF晶体,并附着 其表面.

$$[\operatorname{Ag}_{n}^{0}\bullet(\operatorname{AgBr})_{m}] + k\operatorname{Na}^{+} + k\operatorname{F}^{-} \rightarrow [\operatorname{Ag}_{n}^{0}\bullet(\operatorname{AgBr})_{m}] \cdot (\operatorname{NaF})_{k}$$

$$(7)$$

5)在530~550℃环境下NaF晶体逐渐生长变大,完成折射率调制。

3 影响 NaF 析晶的关键因素分析

3.1 成核阶段对 NaF 析晶颗粒的影响

3.1.1 成核时间

由于PTR玻璃的成核温度难以确定,它与玻璃原料配比、熔炼工艺等诸多方面相关,但无疑都在Ag核 化温度(430~530℃)范围内,即使处理温度选择不是最佳成核温度点,成核速度相对较慢,[Ag⁰_n·(AgBr)_m] 胶团大小仍然随时间具有相同变化趋势.可以分别采取以下两种方法进行测试:1)任意选择某一成核温度 点,控制恒温时间长短;2)选择某一段温度区间,控制升降温时间.

设置热处理成核温度为460℃,恒温时间分别选择15 min、30 min、60 min、90 min,其他步骤处理工艺相同,最终析晶情况如图7所示;设置热处理成核工艺为530℃到200℃的降温过程,降温时长分别选择直接拿出、自然降温(约1.5 h)、3 h、6 h,结果如图8所示.



图 7 成核温度460℃不同恒温时长下的NaF析晶面貌 Fig.7 Crystallization of NaF under different treatment time at 460℃



图 8 530℃至 200℃不同降温时长下的 NaF 析晶面貌 Fig.8 Crystallization of NaF under different cooling time from 530℃ to 200℃

图 7和图 8中的析晶球状包络物为[Ag⁰,·(AgBr)_m]胶团和外围包裹着 NaF 晶体,以下简称"小球",其中 未被 NaF 包裹的胶团会在腐蚀过程中一同腐蚀掉,无法被观测到.排除析晶颗粒中少量尺寸较大的小球,统 计大部分 NaF 析晶小球尺寸分布范围,取区域内约 10 个小球,排除两个最大的和两个最小的,剩下的小球取 其尺寸平均值.两组实验结果如图 9 所示.其中第一组设置成核温度 460℃的 NaF 小球 直 径 随 时 间 从 1 670 nm 左右增加到的 2 700 nm 左右,另一组设置不同降温时长的的 NaF 小球直径随时间从 1 400 nm 左 右增加到 2 200 nm 左右,并且线性相关明显,两组实验趋势相同,小球尺寸都随成核时间增加而增大.从 SEM 面貌图来看,两组实验的小球数量都随时间逐渐减少,在相同析晶量下,胶团尺寸越大,则覆盖表面的 NaF 晶体越多,小球数量越少,这一方面同时验证了小球尺寸在逐渐增加.观测到处理时间较长的玻璃内部 小球较为孤立,附近几乎不存在较小的析晶颗粒,原因在于在成核时间越长,一方面 AgBr胶体不断析出致 使胶团生长,另一方面在发生胶体聚集的同时,会引起附近未还原的 Ag⁺、Br⁻离子以及 Na⁺、F⁻离子向胶团 聚集,随后继续生成胶体,导致胶团进一步增大,并且随之迁移 Na⁺、F⁻离子后期析晶也会较为集中,最终导 致 NaF 析晶小球尺寸较大.



图 9 不同成核时间下的 NaF 析晶大小 Fig.9 Crystal size of NaF under different nucleation time

3.1.2 成核温度

成核温度不仅决定着 AgBr生长快慢,后生长的 AgBr会向着已生成的胶团聚集,并且携带附近离子迁移,生长速度越慢,意味着胶团聚集越大,所以合适的成核温度点是控制成核胶团大小的关键因素之一.在胶体成核过程设置不同处理温度,对应的析晶情况如图 10 所示,除 515℃析晶颗粒大小横向对比存在异常,其他温度点有着近似线性的变化规律,其中成核 500℃的 NaF 小球大小约为1 200 nm,535℃时大小约为800 nm.分析可能原因是最佳成核温度点小于 500℃,在恒定的成核时间下,温度越接近最佳成核温度点,胶体析出生长越快,所以当温度越高,距离最佳成核温度点越远,成核的速度越慢,[Ag⁰_n•(AgBr)_m]胶团聚集越小,导致最终析晶也就越小.



图 10 不同成核温度下NaF析晶大小 Fig.10 Crystal size of NaF at different nucleation temperature

3.2 NaF析晶阶段对NaF析晶颗粒的影响

图 11显示了两种热处理程序下的 NaF 析晶情况, 析晶温度分别选择 530℃和 535℃, 各程序中只改变 NaF 析晶过程的处理时长, 从析晶情况中较为直观的可以看出, 随着处理时间的增加, 小球的数量逐渐增 多, 并且出现很多较小尺寸的析晶颗粒, 而较大尺寸的析晶颗粒则变化不明显, 第一组样品的析晶尺寸全在 2 300 nm 附近, 第二组样品的析晶尺寸全在 2 500 nm 附近. 从图 12显示的关系曲线来看, 两组实验中小球尺 寸都有着微弱增大的趋势, 15 min 与 90 min 有着约为 200 nm 的大小差异. 说明随着析晶时间的增加, Na⁺、 F⁻离子迁移量增加以及 NaF 晶体的析出增多, 一部分在原有的包络上聚集, 使得 NaF 小球尺寸微略增长, 一部分在新的核位聚集生长, 产生新的包络.



图 11 不同析晶时长下的 NaF 析晶面貌 Fig.11 Crystallization of NaF at different crystallization time 0716002-7



图 12 不同析晶时长下的 NaF 析晶大小 Fig.12 Crystal size of NaF at different crystallization temperature

3.3 曝光剂量对 NaF 析晶颗粒的影响

图 13为两组样品的析晶大小与曝光剂量关系图,它们的热处理程序不同,曝光剂量分别设置为 0.6 J/cm²、 1.0 J/cm²、1.5 J/cm²、2.0 J/cm²、3.0 J/cm². 从 连线图来看, NaF小球的尺寸有着先增大后减小的关系, 在 1.5~2.0 J/cm²中间出现拐点,约在 1.8 J/cm².这一结果与苏州大学熊宝星^[13]等使用衍射效率测试得到的 结论相同,在最佳曝光剂量附近衍射效率出现先增高后降低的现象.



图 13 不同曝光剂量下的NaF析晶大小 Fig.13 Crystal size of NaF at different UV dosage

当曝光剂量较小时,少量Ag⁺、Ce³⁺吸收能量并释放少量电子,导致还原的Ag^o、Br^o原子数量较少,生成的AgBr胶体数量较少并且析出速度缓慢,胶团生长缓慢带来Ag⁺、Br⁻、Na⁺和F⁻离子大量迁移并聚集的后果,最终导致胶团生长过大且后期NaF析晶较为集中,析晶颗粒较大;而曝光剂量过量时,还原的Ag^o、Br^o原子数量过剩,随后AgBr胶体发生大量合并聚集,NaF小球尺寸随之增大.只有在合适的曝光剂量下,AgBr胶团才能均匀产生,并且生长速度合适,不存在大量合并聚集或迁移聚集,最终形成的[Ag^o.(AgBr)_m]胶团才能尺寸较小并分布均匀.当然,不同组分的PTR玻璃最佳曝光剂量不是固定的,它与玻璃内部掺杂的光敏因子的浓度相关.

4 结论

针对 SiO₂-Al₂O₃-ZnO-Na₂O(F,Br)体系 PTR 玻璃,使用双光束干涉法、"五步法"热处理工艺制备体布 拉格光栅,借助拉曼光谱与扫描电镜观测到了 Ag⁺、Br⁻离子以及 Na⁺、F⁻离子在热处理过程中的迁移情况与 NaF 晶体的生长过程,并从光敏阶段以及热处理阶段,分析了影响 PTR 玻璃内部 NaF 析晶的关键因素,得 到以下结论:

1)该体系析晶成核胶团为 AgBr 与纳米 Ag^o复合物, AgBr以 Ag^o为基础生成并占主要成分, 单纯的纳米 银不能充分聚集形成 NaF 的析晶核 $[Ag_{n}^{o} \cdot (AgBr)_{m}]$ 胶团聚集生成的过程中, 伴随着 Na⁺、F⁻离子的迁移, 随

后在胶团表面析出 NaF 晶体并包裹胶团.

2) 胶团大小是影响 NaF 析晶大小的关键, 成核温度决定胶团生长的快慢, 而成核时间决定胶团大小. 胶体聚集会引起附近未还原的 Ag⁺、Br⁻离子迁移聚集, 长时间的成核处理导致胶团尺寸过大.

3) 热处理 NaF 析晶阶段主要影响析晶颗粒的数量, 而对晶体颗粒大小影响较小. 同时在析晶过程中存 在着[Ag_n⁰·(AgBr)_m]胶团的生长, 后期的析晶出现了大量小尺寸析晶颗粒, 是新产生的核位点, 这些较小胶 团出现在析晶程序的升降温过程以及恒温过程中.

4)曝光剂量决定了内部还原的Ag[°]、Br[°]原子数量,直接影响成核胶团的数量以及大小,晶体大小随曝光 剂量出现先下降后上升的趋势,在1.8J/cm²附近尺寸最小,此时还原的Ag[°]、Br[°]原子浓度刚好合适.

以上对PTR玻璃析晶机理分析以及影响内部析晶关键因素的研究,为控制内部NaF析晶提供了方法 以及实验依据,这对制作小周期、高效率体布拉格光栅有着重要的指导意义.

参考文献

[1] HUANG Wei, TAN Rong-qing, LI Zhi-yong. Theoretical investigation on threshold characteristics of diode side-pumped rubidium vapor laser [J]. *Infrared and Laser Engineering*, 2016, **45**(2): 97-103.

黄伟,谭荣清,李志永. LD 横向泵浦铷蒸气激光器阈值特性理论研究[J]. 红外与激光工程,2016,45(2):97-103.

- [2] CHENG Can, XIN Guo-feng, FENG Hui-zhong, *et al.* Temperature characteristics of volume Bragg grating external cavity semiconductor laser working at continuous wave[J]. *Chinese Journal of Lasers*, 2008, **35**(1):27-30.
- 程灿,辛国锋,封惠息,等.连续工作的体布拉格光栅外腔半导体激光器的温度特性[J].中国激光,2008,35(1):27-30.
- [3] EFIMOV O M, GLEBOV L B, GLEBOVA L N, *et al.* High-efficiency Bragg gratings in photothermorefractive glass patents[J]. *Applied Optics*, 1999, **38**(4):619-627.
- [4] SANTRAN S, MARTINEZ-ROSAS M, LARISSA N G, et al. Nonlinear refractive index of photo-thermo-refractive glass
 [J]. Optical Materials, 2006, 28(4): 401-407.
- [5] REN Qin, LU Min, ZOU Kuai-sheng, et al. Properties of photo-thermal-refractive glass [J]. Infrared and Laser Engineering, 2010, 39(5): 857-861.

任清,陆敏,邹快盛,等.PTR微晶玻璃的光热敏性能[J].红外与激光工程,2010,**39**(5):857-861.

- [6] YAO Xiang, ZHENG Rui-lin, WANG Zhong-yue, *et al.* Effect of photothermal treatment on silver-cluster-induced crystallization in photo-thermal-refractive glass of Si-Na-Zn-Al system[J]. *Acta Optica Sinica*, 2019, **39**(7): 0716002.
 姚翔,郑锐林,王中跃,等.光热处理对Si-Na-Zn-Al系光热敏折变玻璃中银团簇析晶的影响[J].光学学报, 2019, **39**(7): 0716002.
- [7] XIONG Bao-xing, YUAN Xiao, ZHANG Xiang, *et al.* Characteristics on the photo-thermal-refractive glass and volume Bragg gratings[J]. *Acta Optica Sinica*, 2012, **32**(8): 124-129.

熊宝星, 袁孝, 张翔, 等. 光热敏折变玻璃及其布拉格体光栅特性研究[J]. 光学学报, 2012, **32**(8): 124-129.

- [8] MYSEN B O, VIRGO D. Interaction between fluorine and silica in quenched melts on the joins SiO2-AlF3and SiO2-NaF determined by raman spectroscopy[J]. *Physics and Chemistry of Minerals*, 1985, 12(2):77-85.
- [9] DUMAS P, CORSET J, LEVY Y, et al. Raman spectral characterization of pure and fluorine-doped vitreous silica material[J]. Journal of Raman Spectroscopy, 1982, 13(2):134-138.
- [10] SEIFERT F A, MYSEN B O, VIRGO D. Quantitative determination of proportions of anionic units in silicate melts[J]. Carnegie Inst Washington Yearb, 1982, 80(3): 301-302.
- [11] SI Min-zhen, FANG Yan, PENG Jia-lin, *et al.* Nano-silver colloids prepared by electrolysis and research on its SERS activity[J]. *Spectroscopy and Spectral Analysis*, 2007, 27(5):948-952.
 司民真,方炎,彭家林,等.电解法制备纳米银溶胶及其SERS活性研究[J].光谱学与光谱分析,2007,27(5):948-952.
- [12] LING Shao-ming, TAN Li-sheng, SHEN Wen-wen, *et al.* The preparation of (AgBr)core·(Ag)shell nanoparticle and its resonance scattering spectroscopic study[J]. *Photogrphic Science and Photochemistry*, 2002, **20**(6): 429-434 凌绍明,谭历生,沈文闻,等.(AgBr)核·(Ag)壳纳米粒子的制备及其共振散射光谱研究[J].感光科学与光化学,2002,
- 20(6):429-434.
 [13] XIONG Bao-xing, ZHANG Gui-ju, ZOU Kuai-sheng. Influence of UV-exposure on the diffraction characteristics of
- [13] Alondo Bao Xing, ZHANG Gul Ju, ZOO Kual sheng. Influence of OV exposure on the unflacton characteristics of volume Bragg grating[J]. Acta Photonica Sinica, 2018, 47(7): 0705002. 熊宝星,张桂菊,邹快盛.曝光剂量与体布喇格光栅衍射特性的研究[J]. 光子学报, 2018, 47(7): 0705002.

Foundation item: National Key Research and Development Program of China (No. 2016YFF0100902), Project Funded by the Priority Academic Program Development of Jiangsu Higher Education Institutions