希土類ペンタフォスフェイトの結晶成長

小林洋志*•田中省作*•石脇将男*•中村彰男**•笹倉 博*

(1978年5月31日受理)

Crystal Growth of Rare-Earth Pentaphosphates.

by

Hiroshi Kobayashi*, Shosaku Tanaka*, Masao Ishiwaki*, Akio Nakamura**, and Hiroshi Sasakura*

(Received May 31, 1978)

Abstract

The crystal growth conditions and some optical properties for neodymium pentaphosphate crystals (NdP_5O_{14}) have been studied.

The size, shape and quality of crystals are much affected by crystal growth conditions. The optically high quality crystals are obtained from phosphoric acid solution of the weight concentration ratio of 40 : 1 of H_3PO_4 and Nd_2O_3 at the temperature of about 500°C in saturated water-vapour pressure. The crystals obtained are $2 \sim 4 \text{ mm}$ in size, and $0.4 \sim 1 \text{ mm}$ in thickness, and their shapes are hexagonal plates.

The absorption coefficient is intensitive to crystal growth conditions, being nearly 13.1 cm⁻¹ at 514.5 nm excitation of Ar laser. The emission peaks are 0.89 μ m and 1.05 μ m with linewidth of adout 10 nm. The lifetime is slightly affected by crystal growth temperature. The lifetime measured are 120 μ s and 100 μ s respectively, for growth temperature of 550°C and 500°C.

1. はじめに

最近,レーザの発達とともに光通信が注目されつつあ る。この光通信は、レーザ,または、発光ダイオードを 光源とし、伝送路には、光ファイバを用いるもので、次 のような特長を有している。(1)低損失である。(1 dB/ km)(2)広帯域である。(3)曲げやすい。(4)断面積が小さ い。(1本あたり直径 100 μm 程度)(5)軽量である。(6) 電磁誘導の影響を受けない。(7)漏話がなく秘話性が高 い。(8)資源が豊富である。また、光源の波長には、光フ rイバの低損失域である 0.85μm か, 1.05μm 付近が 適当とされるが, この条件を満足する 光 源 として, GaAlAs 系半導体レーザ (~0.9μm) と, Nd³⁺ 系固 体レーザ (~1.05μm) が有望視されている。

この Nd³⁺系固体レーザの一つである Nd : YAG を 光通信用光源として用いることが以前から検討されてき たが、Nd : YAG は、ガーネット型結晶 (Y₃Al₅O₁₂) における Y³⁺の一部を Nd³⁺ で置換したもので、その イオン濃度が $1.39 \times 10^{20} cm^{-3}$ と低いため、ポンピン

^{*} 電子工学科 Department of Electronics

^{**} 現在, 静岡大学工学部 Present Address : The Faculty of Engineering, Shizuoka University.

グ光の吸収効率が低いという欠点があった。吸収効率を 上げるためには、Nd³⁺ 濃度を上げることが考えられる が、この高濃度化に対しては、Nd³⁺ –Nd³⁺間相互作 用による螢光の濃度消光のため限界があった。

この困難に対して、母体結晶の改良化の方向で、1972 年 Danielmeyer と Weber によって報告されたネオデ ィミウムペンタフォスフェイト (NdP₅O₁₄) は、効率 のよい固体レーザ材料である。NdP₅O₁₄は、Nd³⁺ が、 その直接構成元素であるという画期的な特長を有してお り、その構造が、P₅O₁₄³⁻ 基によってNd³⁺が囲まれる 状態であるため、Nd³⁺ -Nd³⁺間相互作用が抑えら れ、Nd³⁺濃度が、 3.96×10^{21} cm⁻³と、Nd:YAG の 約30倍も高いにもかかわらず、螢光の濃度消光が著しく 小さい。このため、発振しきい値が低く、小型化が容易 であり、現在、光通信用レーザ材料として注目されてい る。

われわれは、この NdP₅O₁₄ 結晶に着目し、結晶成長 を試みた。NdP₅O₁₄ 結晶は、溶液内反応法により比較 的容易に得られ、その形状は、ひし形、または、六角形 の1~10mm 平方程度の板状であるが、結晶をレーザ発 振に用いるためには、光学的均一性が重要である。そこ で、われわれは、良質で大型の NdP₅O₁₄ 結晶を得るた め、結晶の成長に影響を与えると考えられる H₃PO₄ と Nd₂O₃ の混合濃度比、結晶成長温度、および 溶液上の 水蒸気圧をパラメータとして、最適成長条件を検討した ので報告する。

2. 結晶成長

2---1 結晶構造

NdP₅O₁₄ 結晶は、単斜晶系に属し、普通に得られる 結晶は、Fig.1 に示すようなひし形、または、六角形の 板状である。¹⁾ ひし形の結晶は、主にb、c 軸に沿って 成長したものであり、六角形の結晶は、主にb軸に沿っ て成長したものであるが、最も良質な結晶は、ひし形結 晶が a軸方向にも成長した平行六面体のものである。

NdP₅O₁₄の分子構造を Fig.2 (a), (b), (c) に示す。図 において、1 つの四面体が PO₄ 原子団を示す。 Fig.2 (a) は、P₅O₁₄³⁻ チェーンを b 軸方向から、また、Fig.2 (b)は、c 軸方向から見たものである。この P₅O₁₄³⁻ チェ ーンは、a 軸方向に伸びており、これらのチェーンが c 軸方向に並んだものが層をなしている。P₅O₁₄³⁻ の 14 個の酸素原子のうち、6 個はリン原子と結合しており、 残る8 個の酸素原子が、Fig.2(c) に示すように、ネオデ ィミウム原子と多座配位結合していることが報告されて いる²¹。







Fig. 2 The perspective view of tetrahedron chain in NdP₅O₁₄ crystals :

- (a) b-axis view (down the b-axis)
- (b) c-axis view (down the c-axis)
- (c) a-axis view (down the a-axis)

2-2 結晶作成方法

NdP₅O₁₄ 結晶は、H₃PO₄ とNd₂ O₃ を,500°C程度 で,溶液内で反応させることにより成長することが報告 されている³⁾。われわれも、この方法を用いて、Fig. 3 に示すような装置を用いて NdP₅O₁₄ 結 晶 を 成 長させ た。まず、内容積 30cm³ の金る つぼに、85 %リン酸 (H₃PO₄)とNd₂O₃を混入する。これを、100°C の 電気炉中に数時間置き、水分を蒸発させた後、Nd₂O₃ を完全に溶解させるため、温度を 200°C に上げ約 24時 間保つ。その後、3~7日間 350~700°C に保つと結晶 が成長する。ここで、NdP₅O₁₄ 結晶成長時の化学反応 式は、次式で示される。

$\begin{array}{l} n (H_3PO_4) \rightleftharpoons H(HPO_3)_n OH + (n-1)H_2O \uparrow \\ 10H(HPO_3)_n OH + n(Nd_2O_3) \rightarrow 2n(NdP_5O_{14}) \\ + (5n+10)H_2O \uparrow \end{array}$

結晶成長後,るつぼごと熱湯中に浸して,残っているポ リリン酸 (H₆P₄O₁₃)を溶解させ結晶を取り出し,アセ トンで洗浄すればNdP₅O₁₄ 結晶が得られる。



Fig. 3 Experimental setup used to grow NdP₅O₁₄ single crystals.

2-3 結晶の最適成長条件の検討

結晶成長に影響を与える条件は,いくつか考えられる が,われわれは特に,H₃PO4 とNd2O3 の濃度比,結晶 成長温度,および水蒸気圧の成長条件に着目して結晶を 作成した。

これらの成長条件を変えて成長させた結晶の寸法, 質 を, Table I に示す。また, 主な成長条件で成長させた 結晶を Fig. 4 (a), (b), (c)に示す。

濃度比をパラメータとした結晶作成の場合には、開放 型炉を用い、結晶成長温度を500°Cと一定にし、濃度比 を変えて結晶を作成した。 濃度比には 85 % リン酸 (H_PO₁) と 99.99 %の Nd₂O₃ の重量比を 30:1, 40:1, 50:1, および60:1とした。

濃度比がどの場合も、厚さ0.2mm 程度の薄い板状の 結晶が得られるが、これは、結晶が主に b, c 軸に沿っ て成長するためと考えられる。また、濃度比が高くなる と、結晶の形が六角形になることがわかり、濃度比は主 に、結晶の b 軸方向の成長に影響を与えると考えられ る。一方、a 軸方向の成長に影響を与えると考えられ る。一方、a 軸方向の成長に比べて非常に遅い。結 晶の質は、濃度比が低くなるほど向上するが、結晶が小 型化する傾向がある。このため、結晶の大きさを考慮す ると、濃度比は、40:1が最適であると考えられる。

結晶成長温度をパラメータとした結晶作成の場合に も、開放型炉を用い、濃度比は、40:1と一定にし、結 晶成長温度を変えて結晶を作成した。成長温度は、450 °C、500°C、550°C、および600°Cとした。

成長温度による結晶成長の変化は、濃度比による変化 と類似しており、結晶は主に b, c 軸に沿って成長し, 成長温度が高くなるとともに, b 軸方向の成長が促進さ れる。また, a 軸方向の成長は,成長温度による影響が ほとんどなく, b, c 軸に比べて非常に遅い。結晶の質 は,成長温度が低くなるとともに良くなるが、450°C以 下になると、粉末状となり、質も悪化する。このことか ら,結晶成長温度は、500°Cが最適と考えられる。 水蒸気圧をパラメータとした結晶作成の場合には、濃度 比を,40:1,結晶成長温度を、500°C と一定にし、開 放型炉,密閉型炉,および炉内に直接水滴を送り込む水 滴注入型炉を用いて,種々の水蒸気圧で結晶を作成し た。

結晶作成に用いた3種の炉の水蒸気圧は正確にはわか らないが、開放型炉の場合が最も低く、水滴注入型炉の 場合が最も高いと考えられる。水蒸気圧が高くなるとと もに、結晶の厚さが増す傾向があるが、これは、水蒸気 圧により、b、c軸方向の成長が抑えられ、相対的に、 a軸方向の成長が促進されるためと考えられる。

これらを総合すると、結晶の最適成長条件は、濃度比 が40:1,結晶成長温度が500°C,水蒸気圧が高い水滴 注入型炉によるものであると考えられる。この条件下で 得られる結晶は、大きさが2~4mm、厚さが0.4~ 1mm程度の六角形の板状のもので、双晶、気泡もな く、質が良い。

Sample	Growth	Conc.	Growth	Water	Size	Thickness	Shape	Quality	Note
number	time	ratio	temp.	vapor					
	(day)		(°C)	pressure	(mm)	(mm)			
1 - 1	7	30:1	500	low	1~5	0 · 2	hexagon	bad	
1 - 2	7	40:1	500	low	1~4	0.2	lozenge	partly good	
1 - 3	7	50:1	500	low	1~3	0.2	lozenge	partly good	
1 - 4	7	60:1	500	low	1~2	0.1	lozenge	somewhat good	
2 - 1	7	40 : 1	4 50	low	~ 1	~ 0.1	indefinite shape	bad	
2 - 2	7	40:1	500	low	1~4	0.2	lozenge	partly good	
2 - 3	7	40:1	550	low	1~5	0.2	lozenge	partly good	
2 - 4	7	40:1	600	low	1~7	0.2	hexagon	bad	
3 - 1	3	40:1	500	low	1~4	0.2	lozenge	partly good	Fig.4(a)
3 - 2	3	40:1	500	middle	2~5	0.4 ~ 1.0	hexagon	good	Fig.4(b)
3 - 3	3	40:1	500	high	2~10	0.5 ~ 2.0	hexagon	good	Fig.4(c)

Table I The characteristics of NdP_5O_{14} crystals obtained at various growing conditions.



Fig. 4 NdP_5O_{14} crystals obtained under three growing conditions :

- (a) 40:1, 500°C, low water-vapour pressure
- (b) 40:1, 500°C, middle water-vapour pressure
- (c) 40:1, 500°C, high water-vapour pressure.

吸収スペクトル,発光スペクトル および螢光寿命

3-1 吸収スペクトル

 NdP_5O_{14} 結晶の吸収スペクトルは、 タングステンラ ンプ光を、チョッパ、分光器(日立 UV-VIS 型)、試 料へと通し, その透過光を, 光電子増倍管 (R376), ロックインアンプへ通し, ペンレコーダー (松下 VP-6 51A 型) で記録した。

測定した吸収スペクトルを, Fig.5 に示す。Nd³⁺の 基底準位から各エネルギー準位への遷移による線状の吸 収スペクトルが観測され、アルゴンレーザによるポンピ ング準位である ${}^{2}G_{9/2}$ 準位への遷移(514.5nm)の吸収 係数は、結晶成長条件による変化はなく、約 13.1cm⁻¹ であった。



Fig. 5 The absorption spectrum of NdP_5O_{14} crystals,

3-2 発光スペクトル

NdP₅O₁₄結晶の発光スペクトルは,水銀 ランプ光 (365nm)を,試料,チョッパへと通し,その螢光を, 分光器,光電子増倍管,ロックインアンプへ通し,ペン レコーダーで記録した。

測定した発光スペクトルを、Fig.6 に示す。 Nd³⁺の ${}^{4}\mathbf{F}_{3/2} \rightarrow {}^{4}\mathbf{I}_{11/2} (1.05 \mu \text{m}), {}^{4}\mathbf{F}_{3/2} \rightarrow {}^{4}\mathbf{I}_{9/2} (0.89 \mu \text{m})$ の遷移による発光スペクトルが観測され、半値幅は、約 10nm であった。前者の ${}^{4}\mathbf{F}_{3/2} \rightarrow {}^{4}\mathbf{I}_{11/2}$ の遷移による発 光が、通常レーザ発振に用いられるものである。



Fig. 6 The emission spectrum of NdP₅O₁₄ crystals; excitation wavelength: 365nm (Hg lamp).

3-3 螢光寿命

NdP₅O₁₄ 結晶の螢光寿命は、窒素分子レーザ(337.1 nm)で試料を励起し、その螢光 (1.05 μ m)を、分光器、光電子増倍管へと通し、シンクロスコープに表示させることにより測定した。

その結果、螢光寿命は、濃度比および水蒸気圧による 影響はほとんどみられず、結晶成長温度により変化する ことがわかった。成長温度が 550°C の場合の螢光寿命 は、120 μ sec、500°C の場合の螢光 寿命 は、100 μ sec で あった。NdP₅O₁₄ 結晶の 1.05 μ m の螢光寿命は、最大 120 μ sec であることが報告されており^{3~65}、今回得られ た結果は、これとよく一致している。成長温度により螢 光寿命が変化する原因としては、低い成長温度下では、 結晶中に水素原子が残留し、P-O-H結合が、赤外光を格 子振動として吸収するためと考えられる。

4. おわりに

成長条件として,濃度比,結晶成長温度,および水蒸 気圧を変化させてNdP₄O₁₄結晶を作成し,吸収スペク トル,発光スペクトル,および螢光寿命を測定した。そ の結果,次のことが明らかとなった。

 NdP₅O₁₄ 結 晶 の 最 適成 長条 件は, H₃PO₄ 対 Nd₂O₃ の濃度比が 40:1, 結晶成長温度が500°C, 水蒸 気圧は,水滴注入型炉によるものであり,この条件下で 得られる結晶は,大きさが 2~4mm, 厚さが 0.4~ 1mm程度の六角形の板状のもので,質も良い。

(2) 吸収係数は、結晶成長条件に影響されず、アルゴンレーザ(514.5nm) 励起の場合、13.1cm⁻¹であった。

(3) 発光スペクトルは、0.89µm、 1.05µm に観測され、半値幅は、それぞれ、約10nm であった。

(4) 螢光寿命(1.05µm)は、3種の結晶成長条件の うち、結晶成長温度によってのみ影響され、成長温度が 550°Cの場合の螢光寿命は、120µsec、500°Cの場合 は、100µsecと変化することがわかった。

参考文献

- H. Schulz, K. H. Thiemann and J. Fenner : Mat. Res. Bull. 9 (1974) 1525.
- (2) B.C. Tofield, H.P. Weber and T.C. Damen: Mat. Res. Bull. 9 (1974) 435.
- (3) H. G. Danielmeyer, H. P. Weber : IEEE. J. Quantum Electron. QE-8 (1972) 805.
- (4) H.P. Weber. J.C. Damen, H.G. Danielmeyer and B. C. Tofield : Appl. Phys. Letters 22 (1973) 534.
- (5) S. R. Chinn, J. W. Pierce and H. Heckscher : IEEE. J. Quantum Electron. QE-11 (1975) 747.