GaN結晶のPEC(光電気化学) エッチング



株式会社サイオクス 事業開拓部 堀切文正 福原 昇 柴田 真佐知

Photoelectrochemical Etching Technology for Gallium Nitride Crystals

SCIOCS Co., Ltd. Business Development Department Fumimasa Horikiri Noboru Fukuhara Masatomo Shibata

Gallium nitride (GaN) has been intensively studied for applications in various optical and electronic devices. In terms of the device fabrication process, etching technology is one of the most important factors affecting device performance. Generally, GaN is etched by inductively coupled plasma reactive ion etching, because it has excellent chemical stability. However, plasma can easily damage GaN surfaces. This report presents photoelectrochemical etching technology with simple set-up for damage-free GaN etching.

はじめに

窒化ガリウム(GaN)は、蛍光灯を代替する白色 光源用の発光ダイオード(LED)やプロジェクター の照明用レーザーダイオード(LD)などに広く使わ れている¹⁾。また、GaNの電子デバイスは、消費電力 が少なくかつ4G-5G通信の要求する性能を満足する ため、携帯基地局などへの適用も進んでいる²⁾。さら に、最近ではGaNのパワーデバイスが省エネを実現 するツールとして注目され、精力的に開発が行われ ている。これは、GaNがSiやGaAsと比較して、高い 電子移動度と広いバンドギャップを有するため³⁾、オ ン抵抗が低く、絶縁耐圧の高いデバイスが製造でき るからである⁴⁾。

上述したような半導体デバイスの作製には、材料 のエッチング技術が不可欠である。一般的な半導体 材料のエッチングには、酸やアルカリなどの溶液を 使ったウェットエッチングと、誘導結合プラズマ (ICP: inductively coupled plasma)を利用した反応性 イオンエッチング (RIE: reactive ion etching)など のドライエッチングの技術が、その目的に応じて使 い分けられている。しかし、GaNという材料は、化 学的に非常に安定で、結晶欠陥を検出するための特 殊なエッチングを除けば、酸やアルカリなどの溶液 を使ってエッチングする技術が確立されておらず、 デバイス製造プロセスにウェットエッチングは用い られていない⁵⁾。このため、現在はドライエッチング だけでデバイスの製造が行われている。ドライエッ チングは、化学的に安定な材料でも強力にエッチン グできることが特長であるが、その反面、GaN表面 に対するエッチングダメージが大きく、これがデバ イスの性能劣化を引き起こす可能性があり、よりダ メージの少ないエッチング技術が求められている。

GaNのPECエッチング技術

光電気化学(PEC: photoelectrochemical)エッチ ングとは、電解液中で半導体の表面にバンドギャップ より高いエネルギーの光を照射して電子正孔対を発生 させ、生成した正孔を用いて半導体の表面を陽極酸化 し、その酸化物をエッチングで除去するというウェッ トエッチング技術の1つである。GaNのPECエッチング 技術は、Minskyらによって1996年にはじめて報告⁶⁾さ れ、その後、多くの論文が発表された⁷⁾⁻¹¹⁾。Fig. 1に、 従来のPECエッチング技術の模式図を示す¹²⁾。従来の PECエッチングでは、まずエッチングする面に電解液 を保持するためのシール部を設け、その中に電解液を 入れる。エッチング面には、GaNのバンドギャップ以 上の365 nm未満の波長を有するUV光を照射し、GaN 表面の陽極酸化を起こさせる。





$$GaN(s) + 3h^{+} \rightarrow Ga^{3+} + 1/2N_{2}(g) \uparrow$$
(1)

 $Ga^{3+} + 3OH^{-} \rightarrow 1/2Ga_{2}O_{3} + 3/2H_{2}O(1)$ (2)

光照射で発生した電子正孔対の内、電子は試料に 外部回路を接続して電解液中に別途設けたカソードへ 導かれ、ここで水素の生成反応によって消費される。

$$2\text{H}_2\text{O}(1) + 2e^- \rightarrow 2\text{OH}^- + \text{H}_2(g)\uparrow$$
(3)

PECエッチングは、GaNを直接溶解させるのでは なく、酸化してから酸化物を溶解させるというス テップを経ることで、化学的に安定なGaNをウェッ トでエッチングすることができる。なお、上記では 省略しているが、GaNのバンドギャップは水の酸化 還元電位よりも大きいため、陽極では窒素に加え酸 素生成反応を伴う。

PECエッチングは、ドライエッチングに比較して エッチングダメージが少なく、また、マスクを適当 に選べば光を照射した領域のみを選択的にエッチン グすることができる。さらに、光照射で生じる正孔 の寿命が短いため、GaNを垂直に深く掘ることが可 能という特長も有している¹³⁾。一方で、従来のPEC エッチングでは、エッチングする面に電解液を保持 する仕掛けや外部回路への接続といった煩雑さがあ り、電子デバイスの試作に用いられることはあって も、量産プロセスに採用されることはなかった。

コンタクトレスPECエッチング技術の開発

前述した従来PECエッチングの煩雑さを解消する ため、外部回路への接続がない(コンタクトレス)



Fig. 2 Schematic illustration of the experimental setup for electrodeless PEC etching using K2S2O8-containing solution under UVC illumination²¹⁾ Copyright (2019) The Japan Society of Applied Physics

PECエッチングが提唱されている^{14),15)}。コンタクト レスPECエッチングにおいては、光照射によって生 じた電子を、外部回路を用いることなく、電解液中 の硫酸ラジカルSO4^{•-}に消費させることで、GaN試料 を電解液中に沈めてUV光を照射するだけで、GaNの ウェットエッチングを実現できる。Fig. 2に、コンタ クトレスPECエッチング装置の模式図を示す。

GaN + photocarriers
$$(3h^+ + 3e^-) + 3SO_4^{\bullet-}$$

 $\rightarrow Ga^{3+} + 3SO_4^{2-} + 1/2N_2(g)\uparrow$ (4)

硫酸ラジカルSO4[•]は、強力な酸化作用を有するこ とが知られており、一般的にペルオキソ二硫酸カリ ウム(K2S2O8)などのペルオキソ二硫酸イオンに310 nm以下のUV光を照射することで発生させることがで きる。Table 1に、これまでに発表されているGaNの コンタクトレスPECエッチングに関する論文¹⁴⁾⁻²¹⁾の エッチング条件を一覧にして示す。

Author	Electrolyte	UV source Intensit (mW/cm		Mask	Stirring	Rate (nm/min)
G. Parish ¹⁴⁾	KOH (pH=11.9-12.9)	HeCd 325 nm laser	10 or 1000			
	+ 0.02-0.05 M K2S2O8	Hg lamp (254 nm) to illuminate only electrolyte	1.1	Pt	Stirred	5-200
J. A. Bardwell ¹⁵⁾		Hg lamp (500 W)				
	0.08-0.1 M KOH	with 254 nm mirror	4.3 @ 254 nm			43 @ Pt
	+		21 @ 310 nm	Pt or SiO ₂	Stirred	4.8 @ SiO2
	0.08-0.1 M K2S2O8	with 365 nm mirror	4.1 @ 310 nm			
			21.7 @ 365 nm			
Z. H. Hwang ¹⁶⁾	0.01 M KOH + 0.05 M K2S2O8	Hg lamp (1000 W) through a water filter with mechanical chopper 9-63 Ti		Non	ND	
R. T. Green ¹⁷⁾	0.005-0.1 M KOH + 0.1 M K2S2O8	Hg-Xe lamp (500 W) 70 @ 365 nm With (HeCd laser) (160 @ 325 nm) Ni or Ti		With & w/o stirring	5-90	
D. H. van Dorp ¹⁸⁾	0.02 M KOH + 0.02 M K2S2O8	Xe lamp (500 W)	ND	Wax	With & w/o stirring	ND
J. L. Weyher ¹⁹⁾	0.004-0.1 M KOH + 0.01-0.1 M K2S2O8	Xe lamp (500 W)	ND	Wax	Non	ND
S. G. Lee ²⁰⁾	0.01 M KOH +	Xe lamp (1000 W) through 345 nm long-pass filter with mechanical chopper	100 (345-364 nm)	Ti/Au	ND	30-60
	0.05 M K2S2O8	Q-switched 355 nm laser	3.0×10^5			5-15
F. Horikiri ²¹⁾	0.01 M KOH + 0.05 M K2S2O8	Luminous array film (15 W) by pulsed driving	4-(8) @ 260 nm*	Ti or SiO2	Non	5-(17) @ Ti 1 @ SiO2

Table 1Summary of the contactless PEC etching technologies 21)Copyright (2019) The Japan Society of Applied Physics

*: at the surface of electrolyte

当社でもこのコンタクトレスPECエッチング技術 に着目して、GaNのウェットエッチングの検討を始 めた。しかし、Table 1に示した既出の論文には実験 装置のレイアウトなどが開示されているものはなく、 また、エッチングができたというだけでその制御性 まで議論しているものもなかった。そこで、PEC エッチングの基本原理に立ち返り、基礎データを取 るところから検討を始めた。

コンタクトレスPECエッチング技術の要点は、電 解液中のペルオキソ二硫酸イオン(S2Os²⁻)にUV光 を照射して分解しSO4^{•-}を発生させることにあるが、 一方でGaNの表面を励起して電子正孔対を発生させる 必要もある。S2Os²⁻の分解には、310 nm以下のUV光 の照射が必要で、一方、GaNの励起には、365 nm未 満のUV光の照射が必要である。これらは、光源を別 けて独立に照射することもできるが、エッチング装 置を簡略化するためには、310 nm以下のUV光源1つで 両者を同時に行うことが望ましい。そのためには、 照射したUV光をバランス良くS2Os²⁻の分解とGaNの 励起に使えるよう、K2S2Os溶液の濃度や深さを調整 する必要がある。そこで、各種濃度のK2S2Os溶液に おいてUV光透過率の波長依存性を測定した。K2S2O8 溶液の深さが1 cmの時の透過率の測定結果をFig. 3に 示す。K2S2O8溶液が濃くなるほど、吸収曲線が長波 長側にシフトすることが確認できる。ランベルト・ ベールの法則に波長 λ の依存性を考慮すると、深さxcmのK2S2O8溶液を透過させたGaN表面での照射強度 $I_x(\lambda)$ は、次の式で表すことができる。

$$I_{\rm X}(\lambda) = I_0 \times 10^{-\exp(-(\lambda - \lambda_{\rm i})/b) \times (x/a)}$$
(5)

ここで、Lは電解液表面における照射強度、aは電 解液深さ = 1 cmである。Table 2に示すパラメータ λ i およびbの値を用いてフィッティングした結果を、 Fig. 3中に点線で示す。このような吸収曲線の波長依 存性は、光源選定の際の重要な知見であった。

本測定結果を受けて、次のような構成でPECエッ チング実験を行うこととした。

光源:株式会社紫光技研製フィルム型深紫外プラ ズマ発光光源 (SK-BUVC-0860)

発光波長260 nm (FWHM = 55 nm)

電解液: 0.01 M KOH + 0.05 M K₂S₂O₈

	K2S2O8 (aq.) (M)							
	0.01	0.02	0.04	0.06	0.08	0.10		
λi (nm)	231.1	241.6	251.7	259.1	263.4	267.6		
<i>b</i> (nm)	16.3	17.3	18.5	19.2	19.5	20.0		

Table 2Transmittance fitting parameters of the 0.01–0.1 M K2S2O8 (aq.) 21)Copyright (2019) The Japan Society of Applied Physics

 $I_0 = 92.36\%$, a = 1 cm



Fig. 3 Transmittance of K₂S₂O₈ (aq.) at various concentrations: 0 (water), 0.01, 0.02, 0.04, 0.06, 0.08, and 0.10 M. A 10 mm path-cell length was used. The solid lines correspond to experimental data. The dashed lines correspond to the fitting results, which are based on Eq. (5) with parameters from Table 2.²¹⁾

Copyright (2019) The Japan Society of Applied Physics

電解液の深さ:5mm

光源から電解液までの距離:40 mm

電解液表面の紫外光強度:4 mW/cm² (ウシオ電機 株式会社製UV照度計UIT-250にて計測)

この条件で、次のようなエッチング実験を行った。 エッチングに用いた試料は、当社製のn型GaN基板上 に、有機金属気相成長法 (MOCVD: metal organic chemical vapor deposition) でSBD (Schottky Barrier Diode) 構造の結晶をエピタキシャル成長したもので、 基板上に厚さ1 µmのn⁺中間層を介して、Si:1×10¹⁶ cm⁻³ドープのn⁻ドリフト層を成長してある。このエピ ウェハ上に、マスクとして厚さ330 nmのSiO2膜をスピ ンオングラス法で製膜し、フォトレジストを用いた フォトリソグラフィ技術で、バッファードフッ酸に てマスクパターンを形成した。また、マスクの触媒 活性効果を調べるため、一部に金属Tiを100 nm蒸着 し、電子ビームリソグラフィ技術を用いてマスクパ ターンを形成した試料も用意した。Fig. 4に、コンタ クトレスPECでエッチングしたGaNのエッチング時間 とエッチング深さの関係を示す。GaNのエッチング



Fig. 4

Results of contactless PEC etching with a catalytic Ti mask, compared with those obtained by using an SiO₂ mask²¹⁾ Copyright (2019) The Japan Society of Applied Physics

深さは、時間に応じて線形に変化しており、制御性 の良いことが確認できる。Tiをマスクに用いた時の エッチングレートは、約5 nm/minで、SiO2マスクを 用いた場合よりも5倍大きい。Van Dorpによれば、Ti はコンタクトレスPECにおいてカソードとして機能 し、Ti表面で電子が消費されて水素が発生すると報 告されている¹⁸⁾。SiO2マスクとTiマスクとのエッチン グレートの差は、この現象に起因して生じていると 推察される。即ち、絶縁性のSiO2マスクでは、SiO2表 面での電子の消費が生じないため、GaN中に生成し た電子は試料の側面や裏面がカソードとして機能す ることにより消費されるしかなく、これがエッチン グレートの差になって現れていると考えられる。こ のことより、GaNのコンタクトレスPECエッチング においては、試料上にカソードとして機能する領域 をどのように設計、形成するかが重要となることを 示唆している。

コンタクトレスPECでGaN結晶を98 nmエッチング した試料表面のAFM(Atomic Force Microscopy)像 をFig. 5に示す。試料表面の粗さはRMS = 2.26 nmと 非常に平坦なエッチング面が得られている。試料表 面には、突起状の未エッチング領域が複数観察され た。この突起は、UV照射で生成された正孔が、結晶 中の貫通転位にトラップされてPECエッチングに寄与



Fig. 5 AFM images of electrodeless PEC-etched GaN surface under UVC irradiation conditions for 98 nm etching depth²¹⁾ Copyright (2019) The Japan Society of Applied Physics

しないために、転位の存在する位置に対応して発生 しているものと推測され、実際に突起の密度は下地 基板の貫通転位密度とオーダー的に良い一致を示す。 なお、これらの突起状の未エッチング領域は、PEC エッチング後に85℃程度に加熱したTMAH(tetramethylammonium hydroxide)中で30~60 min処理す ることで、ほぼ除去できることが分かっている²²⁾。

酸系PECエッチング技術の開発

これまで報告されているGaNのPECエッチングは、 コンタクトの有無にかかわらず、総て電解液として KOHやNaOHの水溶液といったアルカリ系の液を用 いている。しかし、特にコンタクトレスPECエッチ ングにおいては、S2O8²⁻が分解して2SO4²⁻となるた め、電解液にアルカリを用いていると、UV光の照射 につれて電解液がアルカリ性から酸性へと変化し、 条件によってはエッチングレートが安定しないとい う難点がある。また、通常のデバイス作製プロセス では、フォトレジストを用いたフォトリソグラフィ が一般的に使用されているが、フォトレジストは、 酸には耐性があるもののアルカリには弱く、液中で 剥離してしまってマスクとして機能しない。このた め、これまではSiO2やTiなどの金属膜をエピウェハに 堆積させたあとで、フォトレジストを用いたフォト リソグラフィを行ってマスクパターンを形成すると いう手間が掛かっていた。

そこで我々は、アルカリ系のKOHに替えて、弱酸 系のリン酸H₃PO₄を電解液に使い、酸系でのPECエッ チングに取り組んだ²³⁾。実験に用いた試料は、当社 製のn型GaN基板上に、MOCVD法でn型のGaNをホ モエピタキシャル成長したもので、エピ層のキャリ ア濃度、厚さ、転位密度は、それぞれ5×10¹⁶ cm⁻³、 3 μ m、3×10⁶ cm⁻²である。このエピ層の表面に、ポ ジ型のフォトレジスト (Megaposit SPR 6810) をスピ ンコーターで950 nm塗布し、フォトリソグラフィ技 術を用いて幅10 µmのストライプパターンを形成し た。コンタクトレスPECエッチングに用いる電解液 は、0.01 M H3PO4 + 0.05 M K2S2O8を用いた。また、 比較のため、0.01 M KOH + 0.05 M K2S2O8の電解液を 用いた実験も行った。これら以外のエッチング装置 の構成は、前章で述べたものと同じである。

Fig. 6に、H₃PO4系の電解液とKOH系の電解液にUV 光を照射した際の、電解液のpHの経時変化の様子を 示す。これより、H₃PO4系の電解液は、時間の経過に 伴うpHの変化が小さく、安定にエッチングが行える ことが確認できた。なお、KOH系の電解液において、 pHの経時変化は、硫酸イオンラジカルSO4[•]の消費 に伴い生成されるH⁺イオンによる中和滴定として、



Fig. 6

Correlation between pH value of solution and illumination time of UVC light Dashed lines indicate theoretical curves obtained with the H⁺ ion production rate of 1.54×10^{-4} M/min²³⁾ Copyright (2019) The Japan Society of Applied

Physics



Fig. 7

Etching depth plotted as a function of etching time using H₃PO₄-based solution and KOH-based solution ²³⁾ Copyright (2019) The Japan Society of Applied Physics



Fig. 8 Top-view images of sample with patterned-photoresist film (a) before and (b) after the etching²³⁾ Copyright (2019) The Japan Society of Applied Physics

解析することができる²⁴⁾。Fig. 7に、両電解液を用い てエッチングを行った際の、エッチング時間とエッ チング深さの関係を示す。どちらの電解液でもほと んど差のないエッチングレートが得られており、グ ラフの線形性すなわちエッチング深さの制御性も良 好である。Fig. 8に、H3PO4系の電解液を用いてエッ チングを行った試料のエッチング前後の表面光学顕 微鏡像を示す。Fig. 8(a)は、エッチング前のGaN表面 にレジストマスクが付いている状態、(b)は、エッチ ング後にレジストマスクを除去した後のGaNの表面 である。これにより、フォトレジストをマスクに用 いたエッチングでも、SiO2マスクなどと同様のきれ いな選択性が得られることが確認された。以上の検 討から、コンタクトレスのPECエッチングにおいて 酸系の電解液が利用可能であることが確認でき、 PECエッチングの応用範囲が格段に広がった。例え ば、高周波電子デバイスとして用いられる高電子移 動度トランジスタ(HEMT: high electron mobility transistor)のゲート部分の薄化(リセス形成)にコン タクトレスの酸系PECエッチングを適用した事例²⁵⁾ などが既に報告され始めている。

PECエッチング技術のデバイスプロセス応用

上述のコンタクトレスPECエッチング技術の開発 と並行して、PECエッチングがGaNのデバイスプロ セスに対してどこまで応用できるかという見通しを 立てると同時に、当社の顧客であるデバイスメー カーに対してPECエッチングの有効性をアピールす る目的で、コンタクト有りのPECエッチングを使っ て種々のパターン加工のデモンストレーションを 行った^{12),13),22)}。また、実際にPNダイオードの作製プ ロセスにおける素子分離および電界強度緩和のため の台形加工(メサ形成)にPECエッチングを適用し、 従来のドライエッチングで作製したダイオードと特 性の比較を行った²⁶⁾。本章では、これらの結果につ いて紹介する。

Fig. 9は、PNダイオード構造のエピに円形のTiマス クを着けてPECエッチングを行った試料のSEM像で ある。鉛直に切り立ったシリンダー型のパターンが きれいに得られており、サイドエッチングはほとん



Fig. 9 SEM images of PEC-etched cylinder patterns: (a) Overhead view, (b) side view, and (c) near Ti mask and pn-junction¹³⁾ Copyright (2018) The Japan Society of Applied Physics ど見られない。これは、GaN中に生成した正孔の寿命 が短いことに起因しており、UV光が照射された部分 だけが選択的にエッチングできることを示している。 Fig. 10は、SBD構造のエピに、φ1、5、10、20 μmの 円形の開口マスクパターンを付けて深さ7.7 μmのエッ



Fig. 10 SEM image of PEC-etched GaN SBD with an etching depth of approximately 7.7 μm. The diameters of the circular cavities were designed to be 1, 5, 10, and 20 μm.¹³

Copyright (2018) The Japan Society of Applied Physics

チングを行った試料のSEM像である。また、Fig. 11 は、SBD構造のエピに、幅1.4、2.8、5.6 µmのストラ イプマスクパターンを付けてエッチングを行い、ト レンチ溝を掘った試料の断面SEM像である。溝の深 さが33 µmに達するまできれいにエッチングができて おり、PECエッチングがリセス構造やメサ構造の形 成だけでなく、素子のアイソレーションやスーパー ジャンクション構造の溝形成など幅広く応用できる 可能性が示された。Fig. 12は、PECエッチング技術 を使ってGaNで形成した当社のロゴである。このよ うな微細な構造のエッチングも可能である。

次に、PNダイオードの試作結果を示す。Fig. 13 は、作成したPNダイオードの構造を示す断面模式図 である。このダイオードのメサ加工に、PECエッチ ングを適用した。Fig. 14に、PECエッチングで形成 したメサ形状のSEM写真を示す。比較のため、ICP



Fig. 12 PEC etched logo pattern of our company "SCIOCS"







Fig. 14 SEM images of the mesa areas by PEC etching (left) and dry etching (right) ²⁶⁾ Copyright (2019) The Japan Society of Applied Physics



Fig. 11 Typical cross-sectional SEM images of the PEC etched trench patterns. The design PEC etching depth and Ti mask width were (a) Wr=7.7 µm and 1.4 µm, (b) Wr=7.7 µm and 2.8 µm, (c) Wr=7.7 µm and 5.6 µm, (d) Wr=33 µm and 1.4 µm, (e) Wr=33 µm and 2.8 µm, (f) Wr=33 µm and 5.6 µm, respectively.¹³⁾ Copyright (2018) The Japan Society of Applied

Physics



Fig. 15Reverse I–V characteristics of the diodes
fabricated by PEC etching and dry
etching 26)
Copyright (2019) The Japan Society of Applied
Physics



Fig. 16 Variations in the breakdown voltage of the diodes fabricated by PEC etching and dry etching ²⁶

Copyright (2019) The Japan Society of Applied Physics

ドライエッチングで形成したメサ形状も併せて示す。 PECエッチングの方が滑らかな表面が得られ、また、 フォトルミネッセンス測定の結果からもエッチング ダメージが少ないことが確認できている。作製した ダイオードのI-V特性を比較したところ、順方向では ほとんど差が見られなかったが、逆方向耐圧に顕著 な差が生じた。Fig. 15は、PECエッチングとドライ エッチングで作製したPNダイオードの逆方向I-V特性 を示すグラフである。PECエッチングで作製したダ イオードの方が、リーク電流が少なく、高い耐圧が 得られていることが分かる。Fig. 16は、各6個のダイ オードで測定した逆方向耐圧のばらつきを示すグラ フである。PECエッチングで作製したダイオードの 方が、明らかに逆方向耐圧が高く、かつ、ばらつき も少ない。これは、メサ端のエッチングダメージが 電流のリークパスを与えるきっかけになっており、 これの少ないPECエッチングが、デバイスの信頼性 向上に大いに寄与することを示すものである。

PECエッチング技術の普及に向けて

GaNのコンタクトレスPECエッチングは、既に公知の技術ではあるが、それに関係した特許出願はこれまでにほとんどなく、まだまだ基本特許の権利化が狙える状況にある。もしも、特定のデバイスメーカーに基本特許を抑えられてしまうと、PECエッチングの普及は難しくなり、GaNデバイス市場拡大への貢献も見込めなくなる。そこで、デバイスメーカーに自由にPECエッチングを使ってもらえるよう、考えられる基本的なPECエッチング技術、装置に関する特許を精力的に出願している²⁷⁾。





PECエッチング技術は、当社の製品であるGaN基 板、GaNエピウェハを用いてデバイスを作製する際 に、その性能を最大限に引き出すための技術である。 即ち、PECエッチング技術は、当社の製品生産に寄与 するものではなく、当社の顧客にお使いいただいて 初めて効果を発揮する。このためには、PECエッチ ングの有効性を学会発表や論文投稿を通じてGaNデ バイス関係者に広めることも重要だが、実際に使っ ていただくためのハードルを下げるべく、コンタク トレスPECエッチング用の専用装置を開発し、安価 に市場に提供することも重要である。そこで、マス クアライナーやナノインプリント装置などを製造販 売している株式会社三明にPECエッチングの技術指 導を行い、上述の特許をライセンスして、PECエッ チング装置の開発を行っていただいている。Fig. 17 は、2019年度のセミコンジャパンで株式会社三明の 出展ブースに掲示した開発中のPEC装置のポスター である。この装置は、2020年度中旬に市場投入すべ く、現在準備中である。

おわりに

GaNは、同じワイドバンドギャップ材料であるSiC と比較して、研究開発のスタートが遅かった分、プ ロセス技術の開発が遅れており、物性的には優位な ポジションにありながら、なかなかパワーデバイス 分野での普及が進んでいない。本稿で紹介したコン タクトレスPECエッチング技術は、GaNのプロセス 方法の選択肢を大きく広げ、より高いデバイス性能 を引き出すものであり、これを普及させることで GaNデバイスの市場が大きく広がることを期待して いる。

謝辞

本稿で述べた開発成果の一部は、環境省「未来の あるべき社会・ライフスタイルを創造する技術イノ ベーション事業」の委託を受けたものです。また、 北海道大学量子集積エレクトロニクス研究センター 佐藤 威友 准教授との共同研究および法政大学イオン ビーム工学研究所 三島 友義 教授との共同研究の成果 を含んでおり、ここに記して感謝を申し上げます。

引用文献

- 1) S. Fujita, Jpn. J. Appl. Phys., 54, 030101 (2015).
- F. Yamaki and S. Sano, Proc. CS ManTech, 004-5 (2018).
- 3) W. Saito et al., Solid-State Electron., 48, 1555 (2004).
- H. Amano *et al.*, J. Phys. D: Appl. Phys., 51, 163001 (2018).
- D. Zhuang and J. H. Edgar, Mater. Sci. Eng., R 48, 1 (2005).
- 6) M. S. Minsky et al., Appl. Phys. Lett., 68, 1531 (1996).
- 7) C. Youtsey et al., Appl. Phys. Lett., 71, 2151 (1997).
- 8) H. Lu et al., J. Electrochem. Soc., 144, L8 (1997).
- 9) H. Cho et al., J. Electron. Mater., 28, 290 (1999).
- I. M. Huygens *et al.*, J. Electrochem. Soc., 147, 1797 (2000).
- J. Skriniarova *et al.*, J. Vac. Sci. Technol., B19, 1721 (2001).
- F. Horikiri *et al.*, Jpn. J. Appl. Phys., 57, 086502 (2018).
- F. Horikiri *et al.*, Appl. Phys. Express, 11, 091001 (2018).
- 14) G. Parish et al., Proc. SPIE, 4592 (2001).
- 15) J. A. Bardwell et al., J. Appl. Phys., 89, 4142 (2001).
- 16) Z. H. Hwang et al., Appl. Phys. Lett., 84, 3759 (2004).
- 17) R. T. Green et al., J. Electron. Mater., 36, 397 (2007).
- D. H. van Dorp *et al.*, J. Electrochem. Soc., 156, D371 (2009).
- J. L. Weyher *et al.*, J. Cryst. Growth, 312, 2607 (2010).
- 20) S. G. Lee *et al.*, Appl. Phys. Express, 10, 011001 (2017).
- 21) F. Horikiri *et al.*, Appl. Phys. Express, 12, 031003 (2019).
- 22) F. Horikiri *et al.*, IEEE Trans. Semicond. Manuf., 32, 489 (2019).
- 23) M. Toguchi *et al.*, Appl. Phys. Express, 12, 066504 (2019).
- 24) F. Horikiri *et al.*, Appl. Phys. Express, 13, 046501 (2020).
- 25) K. Miwa *et al.*, Appl. Phys. Express, 13, 026508 (2020).
- 26) N. Asai et al., Jpn. J. Appl. Phys., 58, SCCD05 (2019).
- 27) 例えば、(株)サイオクス, 住友化学(株), JP 6625260 B1 (2019), JP 6668545 B1 (2020) など.

PROFILE



<mark>堀切 文正</mark> Fumimasa HORIKIRI 株式会社サイオクス 事業開拓部 博士 (工学)



柴田 真佐知
 Masatomo ShiBATA
 株式会社サイオクス
 事業開拓部



福原 昇 Noboru FUKUHARA 株式会社サイオクス 事業開拓部