ポーラスシリコンの微細構造解析 Fine structure analysis of porous silicon

瀬端隼人¹,加納博文¹ ¹千葉大学大学院融合理工学府 〒263-8522 千葉市稲毛区弥生町 1-33 Hayato SEBATA¹ and Hirofumi KANOH^{1,*} ¹Department of Chemistry, Graduate School of Science and Engineering, 1-33 Yayoi-cho, Inage-ku, Chiba 263-8522, Japan

1 <u>はじめに</u>

微細な細孔構造をもつポーラスシリコン(P-Si)は バルクのシリコンとは異なる性質を示す。具体的に は、可視発光性をもつこと、空気への熱的作用によ り超音波を発生できること、さらに強磁性をもつと の報告もなされている。当研究室では、このポーラ スシリコンの磁性について検討しており、もともと は反磁性であるシリコンウェハーをアルカリ処理、 及び陽極酸化処理をすることにより、磁性が変化す ることが分かっている¹⁾。本研究では、P-Siの磁性 に対し影響を及ぼす要因について、固体構造及び Si ダングリングボンドと呼ばれる不対電子周りの電子 構造の観点を中心として検討した。また、ポーラス シリコンに対するヨウ素吸着はシリコンのダングリ ングボンドとヨウ素分子間の相互作用により起こる 2) といった先行研究から、ヨウ素吸着の磁性に対す る影響についても検討した。

2 実験

P型シリコンウェハー(0.01-0.02 cm・Ω)を 80℃の水 酸化ナトリウム-エタノール混合溶液(4:1 v/v)中で処 理後、フッ化水素酸-エタノール溶液(1:1 v/v)中で陽 極酸化(2 A, 2 min))を行った。以上の処理後、ウエハ ー表層に形成された P-Si の半分をセラミックスクレ ーパーで削り取り得られた粉体を P-Si(c)、ステンレ ススパチュラで削り取り得られた粉体を P-Si(s)とし た。尚、この P-Si(s)については 1.6 wt%程度の鉄が 混入していることが当研究室における先行研究で分 かっている。³⁾

また、もう半分のウエハーをヨウ素-エタノール 溶液(1.99 mmol dm⁻³)に密閉容器中で浸し2日間静置 した後、P-Si(s)と同様に削り取り得られた粉体を I₂(EtOH)-P-Si(s)とした。さらに、P-Si(s)を固体ヨウ 素と共に密閉容器に入れ3時間80℃で加温し、昇華 したヨウ素と反応させたものをI₂(subl)-P-Si(s)とした。 これらの試料について、超電導量子干渉(SQUID)磁 束計、電子スピン共鳴法(ESR)、X線結晶構造解析 (XRD)、X線光電子分光(XPS)、X線吸収微細構造解 析(XAFS)、熱重量-示唆熱分析(TG-DTA)等を用いて 種々の物性を調べ、比較・検討を行った。



Fig.1 5Kでの磁化曲線(上)及び原点付近の 拡大図(下)

3 結果および考察

Fig.1 に 5 K での磁化曲線と原点付近の拡大図を示 す。P-Si(s)および I₂(EtOH)-P-Si(s)のいずれもヒステ リシスを有することから強磁性を示した。さらに磁 化率の上昇からヨウ素-エタノール溶液によるヨウ 素吸着を行うことにより磁化の増大が確認できた。 一方で、I₂(subl)-P-Si(s)は一見すると P-Si(c)と同様に 常磁性的である。しかし、原点付近を拡大すると磁 化曲線がヒステリシスを有することから、I₂(subl)-P-Si(s)は強磁性的な性質も有することが確認できた。 これらの差異は、P-Si(s)に対しヨウ素が及ぼした影 響の差異に対応すると考えられる。この影響の差異 は P-Si(s)と2種類のヨウ素吸着試料の ESR スペクト ルを比較した際においても見られたもので、ヨウ素 に起因して Si ダングリングボンド周辺の電子構造が 変化したことを示唆する。



Fig. 2に XRD 測定の結果を示す。いずれの試料も 基本的にはダイヤモンド格子型の結晶構造を示して いる。一方で、P-Si(s)には20 = 44.4°に通常のシリ コンや P-Si(c)には見られないピークが存在する。こ のピークは混入したステンレスそのものか、それに 起因するシリコンの構造変化に対応するものである と考えられる。また、ヨウ素吸着後の試料と比較す ると I₂(EtOH)-P-Si(s)ではこのピークが残存している 一方で、I₂(subl)-P-Si(s)では消失しており、後者のみ ヨウ素がステンレスと反応したと考えられる。尚、 EAFS より得られた動径構造関数から、ステンレス の混入やヨウ素吸着による Si 原子周辺におけるロー カルな構造変化も僅かに確認された。

Fig. 3 に I₂(EtOH)-P-Si(s)及び I₂(subl)-P-Si(s)におけ るヨウ素の XPS スペクトルを示す。いずれの試料も、 2 回の Ar エッチング後においてもヨウ素が存在して いることが分かる。さらに、両試料とも内部のヨウ 素のピーク位置は表層のヨウ素のそれ(文献値 I₂: 619 eV)よりも高エネルギー側にシフトしていること が分かる。Si や O も同様であり、表面と内部で異な る化学状態にあることを示唆している。一方で、鉄 に関しては I₂(subl)-P-Si(s)においてのみ内部のピーク 位置が表面の鉄のそれよりも低エネルギー側にシフ トしていた。このことは、I₂(subl)-P-Si(s)においては 混入したステンレスとヨウ素が反応した可能性を示 唆するものである。尚、TG-DTA を利用して 400℃ で加熱することにより、表面に過剰に付着したヨウ 素を昇華させた両ヨウ素吸着試料に関しても、とも にヨウ素が残存していた。このことから、ヨウ素は 単に物理吸着している訳ではなく、Si ダングリング ボンドとの相互作用等何らかの化学的な相互作用に より吸着したと考えられる。



Fig. 3 I₂(EtOH)-P-Si(s)(上)および I₂(subl)-P-Si(s)(下)におけるヨウ素の XPS スペクトル

P-Si(s)及び P-Si(c)に対して、X 線吸収端微細構造解 析(XANES)を行った結果を以下の Fig. 4 に示す。 尚、ここでは比較対象として Si ウェハー及び SiO₂粉 末の測定も行った。Si ウェハーは 1843 eV 付近に、 SiO₂は 1849 eV 付近にピークを持つことが分かる。 これらと P-Si(c)および P-Si(s)の比較を行うと、どち らも Si ウェハー及び SiO₂において見られたピークを 有することが分かる。一方で、P-Si(s)と P-Si(c)の比 較をすると、SiO₂ 由来のピーク強度が P-Si(c)の方が 弱いこと以外はほとんど同様のスペクトルであるこ とが見て取れる。

以上から、Siの化学状態については P-Si(c)と P-Si(s)に差異はほとんどないと考えられる。

次に、同じ試料に広域 X 線吸収微細構造解析 (EXAFS)を行い、その後規格化した結果を以下の



Fig. 4 各種試料の XANES スペクトル(左) および吸収端付近の拡大図(右)



Fig. 5 各種試料の EXAFS スペクトル (規格化後)

Fig. 5 に示す。さらに、解析を行い抽出した EXAFS 振動を Fig. 6 に、EXAFS 振動に対してフーリエ変換 を行うことで得られた動径構造関数を Fig. 7 に示す。 Fig. 7 から、Si ウェハーは R=2.0 Å 程度のエリア に、SiO₂は R=1.1 Å 程度のエリアに最大ピークを有 することが分かる。さらに P-Si(c)及び P-Si(s)共に、 Si ウェハー及び SiO₂の最大ピークとほぼ同位置にピ ークを有することと、ピーク強度は(SiO₂由来のピ ーク) < (Si ウェハー由来のピーク)であることが 読み取れる。全電子収量法(TEY)が表面敏感な測 定であることを加味すると、P-Si(c)及び P-Si(s)共に 表層は Si 及び少量の SiO₂から成ると考えられる。こ れはポーラスシリコン表層における P_bセンターと呼 ばれるダングリングボンド周辺の Si-SiO₂界面の測定 結果に対応するものであると考えられる。

4 <u>まとめ</u>

以上から、ステンレスやヨウ素により P-Si の固体 構造や Si ダングリングボンド周囲の電子構造が変化 することが判明した。そして、これらの複合的な要 素が磁性に影響を及ぼしたと考えられる。

構造変化と磁性変化の関連性やより優れたヨウ素 吸着条件の検討により P-Siの磁性発現機構の解明に つながると期待できる。



Fig. 6 各種試料の EXAFS 振動



謝辞

本研究で Si の XAFS を測定するにあたってお世話 いただきました BL-11B 担当の北島義典特別教授に 感謝いたします。XAFS データの解析にあたり、千 葉大学准教授 小西健久博士にご指導いただきまし た。感謝いたします。

参考文献

- 1) T. Okuno, et al., Chem. Commun., 2017, 53, 12882.
- 2) L. A. Osminkina *et al.*, *Phys. Status Solidi C* **2007**, *4*, 2121.
- M. Inoue, H. Kanoh, OKINAWA COLLOIDS 2019., 2019, PT08-40.
- * kanoh@faculty.chiba-u.jp