極薄 SiO2/Poly-Si/SiO2 上に形成した Si 量子ドットの局所帯電特性評価

Characterization of Electronic Charged States of Si Quantum Dots Formed on Ultrathin

SiO₂/Poly-Si/SiO₂ Structures

¹名大院工,²IHP ^{○1}今井 友貴,¹牧原 克典,²山本裕司,²Wen Wei-Chen,¹田岡 紀之, ¹大田 晃生,¹宮崎 誠一

¹Nagoya Univ., ²IHP ^{°1}Yuki Imai, ¹Katsunori Makihara, ²Yuji Yamamoto, ²Wei-Chen Wen

¹Noriyuki Taoka, ¹Akio Ohta, and ¹Seiichi Miyazaki E-mail: imai.yuki.g9@s.mail.nagoya-u.ac.jp

序>これまでに極薄 Si 熱酸化膜上に自己組織化形成した Si 量子ドット上への Ge の選択成長、その後、真空一貫で熱酸化・高温熱処理、SiH4-LPCVD の精密制御により自己整合的に一次元縦積み 連結した Si 系量子ドットを形成できることを明らかにしてきた[1]。本研究では、熱酸化膜上に形成した極薄 SiO₂/Poly-Si 膜上に SiH4-LPCVD を用いて Si 量子ドットを形成し、導電性 AFM 探針 を用いた AFM/KFM により局所帯電特性を評価した。

実験>n型 Si(100)基板を 900°C 熱酸化により SiO₂ 膜形成後、1%希釈 HF により膜厚~6.9 nm まで薄膜化した(Fig. 1(a))。その後、高 H₂ 希釈 Si₂H₆-Reduced Pressure CVD により膜厚~4.6 nm の a-Si 層を形成した後(Fig. 1 (b))、真空熱処理により結晶化を行った(Fig. 1 (c))。その後、600 °C で poly-Si 表面を熱酸化することで、~1.8nm の熱酸化膜を形成した後(Fig. 1 (d))、SiH₄-LPCVD により面密度~10° cm⁻² の Si 量子ドットを一括形成した(Fig. 1 (e))。最後に、850 °C にて 75 分 間の表面熱酸化を行った。尚、850 °C にて 75 分の熱酸化では、Si 量子ドットを形成していな い poly-Si 層は完全に酸化されることは別途確認している。

結果および考察>Si量子ドット形成後に酸化した試料 は、電圧印加前の表面電位は一様であるものの、-1.5V 印加した導電性 AFM 探針により表面掃引した場合で は、明瞭な負帯電(-200mV)が認められた(Fig. 2(a)およ び(b))。尚、SiO₂上に形成した Si量子ドットを同条件 で酸化した場合では、-1.5V 印加で電子注入をした場 合、電荷保持に起因した負帯電量が-75mV であること を考慮すると(Inset in Fig. 2)、この結果は、850 ℃ の75 分の熱酸化後においても、Si量子ドットは完全に酸化 されておらず、Si コア部が残留しており、サイズ効果 により表面電位変化量が増加していると解釈できる。 電子注入後の表面電位を時間に対してまとめた結果、 極薄 SiO₂/Poly-Si 上の Si 量子ドットでは、電子注入後 の表面電位変化量が緩やかに減少し、10 分程度で飽和 した(Fig. 2(c))。尚、SiO₂上に形成した Si 量子ドットに おいても、電子注入後に負帯電が消失することから、 この結果は、表面酸化前では Si 量子ドット内の保持電 子が閉じ込め効果に起因した電位

上昇により下層 poly-Si ヘトンネリ ングした結果で解釈できる。一方、 ドット酸化後では、Poly-Si 膜の一 部が酸化することで、疑似的なSiナ ノ構造が Poly-Si 層に形成され(Fig. 1(f))、Si 量子ドット構造が内に保持 された電子が下部 Si ナノ構造に移 動することで、帯電エネルギが安定 化したと解釈できる。

結論>極薄 SiO₂/Poly-Si 上に Si 量子ドットを形成した後、850℃にて
75 分の熱酸化により、一次元に縦積み連結した Si 量子ドット構造が形成できることが分かった。
文献>[1] K. Makihara *et al.*, J. Appl.

文献>[1] K. Makihara *et al.*, J. Appl. Phys. **112**, 104301 (2012). **謝辞**>本研究の一部は、科研費基盤 研究(A) 19H00762、21H04559 の支 援を受けて行われた。



Fig. 1 Schematic illustrations of experimental procedure.



Fig. 2 Surface potential images taken (a) before and (b) just after applied tip bias at -1.5 V. (c) Temporal changes in the surface potential after applying tip bias at -1.5 V before and after oxidation of Si-QDs. Temporal change in the surface potential for Si-QDs/SiO₂ after oxidation is also shown in the inset as a reference.