【IFS Annual Research Meeting 2020】 量子ナノ流動システム研究分野

CVD/ALD薄膜堆積における材料/プロセスと 構造/組成の相関解明の達成に向けた分子動力学計算 ~ CVD法を用いたSiGe薄膜における結晶性と組成解析~



Contents

CVD/ALD薄膜堆積における材料/プロセスと 構造/組成の相関解明の達成に向けた分子動力学計算









研究背景 | 半導体製造における材料/プロセス選択

近年の半導体デバイスの発展は目覚ましく,最先端の要求に応える ために化合物半導体を始めとした多様な半導体材料が用いられる.

	111	IV	V	VI
	5	6	7	8
	B	C	N	O
	13	14	15	16
	Al	Si	P	S
30	31	³²	33	³⁴
Zn	Ga	Ge	As	Se
48	49	⁵⁰	51	52
Cd	In	Sn	Sb	Te
80	81	⁸²	83	84
Hg	TI	Pb	Bi	Po

Semiconductor materials^[1]

- IV (C, Si, Ge)
- IV-IV (SiGe, SiC)
- III-V (InP, GaAs, GaN)
- II-VI (HgTe, CdSe, ZnS)
- Ternary (HgCdTe, AlGaAs)
- Quaternary (InGaAsP)

... to be continued in near future

材料の多様性はプロセスを膨大にするため材料開発に要する費用・ 開発期間が増加 ⇒ マテリアルズ・インテグレーション(MI)

[1] Nuclear Instruments and Methods in Physics Research A, Vol. 531, No. 1-2, 18-37 (2004)

N7

研究背景|MIを活用した材料開発加速化の国際的潮流

MI(=材料科学×情報科学)を活用した材料開発が国内外で活発 化しており,高分子・有機・無機材料で成功例も増加している.

Structure + Composition



[2] Chem. Mater., Vol. 24, No. 1, 15–17 (2012)
[4] Appl. Phys. Express, Vol. 11, No. 093101, 1-9 (2018)
[3] Phys. Rev. Lett., Vol. 115, No. 20, 1-5 (2015)
[5] Nat. Commun., Vol. 5, No. 4553, 1-7 (2014)

03

研究背景 | 半導体分野におけるMIの活用状況

半導体分野(PECVD, Etching)においても導入例_[6-7]がいくつか 見られるが(論文を見る限り)精度は十分でなく改善が必要である.

 HfO₂薄膜のエッチング速度を 最大化する材料/プロセスを ベイズ最適化を用いて予測_[8]



• Data-driven approach

系統的に蓄積されたデータから 相関関係や法則を**帰納的に抽出** し新たな材料設計の指針とする

Physics-driven approach

材料物性を支配する要因とは何 かを**原理原則から解明**し,その **組み合わせ**で材料を提案する

現状のMIで用いられる予測モデルは,実験値を十分に模擬しない ⇒ Physics-driven approachを選択して予測モデル改善に寄与

[6] Proc. of SPIE, Vol. 10588, (2018)
[7] Proc. of ISSM, 1-4 (2018)
[8] Proc. of ISSM, 1-3 (2018)

研究背景 | SiGe薄膜の技術的重要性と問題点

SiGe薄膜は気体分子組成比を変化させることで、物性を段階的に 制御可能であることから、多くの応用事例が見られる.



CVD/ALD薄膜堆積における薄膜特性の改善には,材料/プロセスと 構造/組成の相関を解明することが必要不可欠である.

[9] J. Alloys Compd. Vol. 803, No. 30, 260–264 (2019) [12] IOP Conf. Ser. Mater. Sci. Eng., Vol. 628, 012003 (2019)

[10] J. Electron. Mater., Vol. 48, No. 11, 7360-7365 (2019)[13] Materials, Vol. 13, No. 5, 1045 (2020)

[11] Phys. Status Solidi, Vol. 215, No.12, 1700736 (2018)

IFS Annual Meeting [2020.07.15]

研究背景 | SiGe薄膜の技術的重要性と問題点

SiGe薄膜は気体分子組成比を変化させることで、物性を段階的に 制御可能であることから、多くの応用事例が見られる.

- 3D structure device^[9]
 MEMS^[10]
 - Infrared detector[11]
 - Biomedical applications[12]
 - Thin film solar cell[13]

薄膜内のGe濃度増加 ⇒電気的特性が悪化



CVD/ALD薄膜堆積における薄膜特性の改善には,材料/プロセスと 構造/組成の相関を解明することが必要不可欠である.

[9] J. Alloys Compd. Vol. 803, No. 30, 260–264 (2019) [12] IOP Conf. Ser. Mater. Sci. Eng., Vol. 628, 012003 (2019)

[10] J. Electron. Mater., Vol. 48, No. 11, 7360-7365 (2019)[13] Materials, Vol. 13, No. 5, 1045 (2020)

[11] Phys. Status Solidi, Vol. 215, No.12, 1700736 (2018)

IFS Annual Meeting [2020.07.15]

研究背景 | 課題, 目的および内容

材料開発におけるMIの不正確性

Problem

現状のMIは十分な精度を持ち合わせていない. データ駆動型のアプローチが先行しているが,今後の物理駆動型との融合が必須となる.

Objective

材料/プロセスと構造/組成の相関解明

物理駆動型のアプローチを選択し, CVD/ALD薄膜堆積に おける**材料/プロセスと構造/組成の相関について解明する**.



Contents

SiGe薄膜の結晶構造/組成を解析

気体分子組成(SiH₃/GeH₃)および基板温度がSiGe薄膜の 結晶構造および組成に及ぼす影響を原子レベルで解析した.

Contents

CVD/ALD薄膜堆積における材料/プロセスと 構造/組成の相関解明の達成に向けた分子動力学計算









計算手法 | ReaxFF MD法

量子化学・分子動力学計算の知見を広域に統合するため反応と輸送 を同時に扱うReaxFF MD法を採用した.



N9

原子間距離から算出した結合次数の値に応じて,非結合から単結合, 多重結合への滑らかな遷移を再現する.

$$E_{system} = E_{bond} + E_{angle} + E_{tors} + E_{conj} + E_{over} + E_{under}$$
 $+ E_{coa} + E_{pen} + E_{lp} + E_{C2} + E_{triple} + E_{H-bond}$ $+ E_{vdWaals} + E_{coulomb}$ **結合次数依存項**

E_{bond} 結合エネルギー E_{angle} 角度エネルギー E_{tors} 二面角エネルギー E_{tors} 二面角エネルギー E_{conj} 四体間共有エネルギー E_{over} 過配位エネルギー E_{over} 過配位エネルギー E_{over} 通配位エネルギー E_{over} 三体共有エネルギー E_{coa} 三体共有エネルギー E_{coa} 三体共有電子対エネルギー E_{pen} 障壁エネルギー E_{C2} C2分子不安定化エネルギー E_{triple} 三重結合安定化エネルギー E_{H-bond} 水素結合エネルギー $E_{vdWaals}$ ファンデルワールスエネルギー	記号	名称
E_{angle} 角度エネルギー E_{tors} 二面角エネルギー E_{conj} 四体間共有エネルギー E_{conj} 四体間共有エネルギー E_{over} 過配位エネルギー E_{under} 不足配位エネルギー E_{under} 不足配位エネルギー E_{coa} 三体共有エネルギー E_{pen} 障壁エネルギー E_{C2} C ₂ 分子不安定化エネルギー E_{triple} 三重結合安定化エネルギー E_{H-bond} 水素結合エネルギー $E_{vdWaals}$ ファンデルワールスエネルギー	Ebond	結合エネルギー
E_{tors} 二面角エネルギー E_{conj} 四体間共有エネルギー E_{over} 過配位エネルギー E_{under} 不足配位エネルギー E_{coa} 三体共有エネルギー E_{coa} 三体共有エネルギー E_{pen} 障壁エネルギー E_{lp} 非共有電子対エネルギー E_{C2} $C_2 分子不安定化エネルギー$ E_{triple} 三重結合安定化エネルギー E_{H-bond} 水素結合エネルギー $E_{vdWaals}$ ファンデルワールスエネルギー	E_{angle}	角度エネルギー
E_{conj} 四体間共有エネルギー E_{over} 過配位エネルギー E_{under} 不足配位エネルギー E_{under} 不足配位エネルギー E_{coa} 三体共有エネルギー E_{pen} 障壁エネルギー E_{lp} 非共有電子対エネルギー E_{C2} C_2 分子不安定化エネルギー E_{triple} 三重結合安定化エネルギー E_{H-bond} 水素結合エネルギー $E_{vdWaals}$ ファンデルワールスエネルギー	E _{tors}	二面角エネルギー
E_{over} 過配位エネルギー E_{under} 不足配位エネルギー E_{coa} 三体共有エネルギー E_{pen} 障壁エネルギー E_{lp} 非共有電子対エネルギー E_{C2} $C_2 分子不安定化エネルギー$ E_{triple} 三重結合安定化エネルギー E_{H-bond} 水素結合エネルギー $E_{vdWaals}$ ファンデルワールスエネルギー	E_{conj}	四体間共有エネルギー
E_{under} 不足配位エネルギー E_{coa} 三体共有エネルギー E_{pen} 障壁エネルギー E_{lp} 非共有電子対エネルギー E_{C2} C_2 分子不安定化エネルギー E_{triple} 三重結合安定化エネルギー E_{H-bond} 水素結合エネルギー $E_{vdWaals}$ ファンデルワールスエネルギー	Eover	過配位エネルギー
E_{coa} 三体共有エネルギー E_{pen} 障壁エネルギー E_{lp} 非共有電子対エネルギー E_{C2} C_2 分子不安定化エネルギー E_{triple} 三重結合安定化エネルギー E_{H-bond} 水素結合エネルギー $E_{vdWaals}$ ファンデルワールスエネルギー	E _{under}	不足配位エネルギー
E_{pen} 障壁エネルギー E_{lp} 非共有電子対エネルギー E_{C2} C_2 分子不安定化エネルギー E_{triple} 三重結合安定化エネルギー E_{H-bond} 水素結合エネルギー $E_{vdWaals}$ ファンデルワールスエネルギー	E_{coa}	三体共有エネルギー
E_{lp} 非共有電子対エネルギー E_{C2} C_2 分子不安定化エネルギー E_{triple} 三重結合安定化エネルギー E_{H-bond} 水素結合エネルギー $E_{vdWaals}$ ファンデルワールスエネルギー $E_{control カーロンエネルギー $	Epen	障壁エネルギー
E_{C2} C_2 分子不安定化エネルギー E_{triple} 三重結合安定化エネルギー E_{H-bond} 水素結合エネルギー $E_{vdWaals}$ ファンデルワールスエネルギー $E_{c_1, c_2, c_3, c_4, c_5, c_4, c_5, c_4, c_5, c_4, c_5, c_6, c_6, c_6, c_6, c_6, c_6, c_6, c_6$	E_{lp}	非共有電子対エネルギー
E_{triple} 三重結合安定化エネルギー E_{H-bond} 水素結合エネルギー $E_{vdWaals}$ ファンデルワールスエネルギ	E_{C2}	C2分子不安定化エネルギー
E_{H-bond} 水素結合エネルギー $E_{vdWaals}$ ファンデルワールスエネル E_{a} ファンデルワールスエネルギー	E_{triple}	三重結合安定化エネルギー
$E_{vdWaals}$ ファンデルワールスエネル E_{a} , クーロンエネルギー	E_{H-bond}	水素結合エネルギー
E_a , , ρ_{-} ρ_{-} r_{z} r_{z}	$E_{vdWaals}$	ファンデルワールスエネル
	$E_{Coulomb}$	クーロンエネルギー

既存のポテンシャルパラメータ[14]を修正











サイズ:30.72×26.88×45.00 [Å³] 緩和時間:**7.5 ps / 60 ps**(前/後)

• 気体分子

分子組成: SiH₃: GeH₃ 入射温度: 1300 K 位置: X, Y = 無作為, Z = 1-2 Å/ns 入射間隔: 7.5 ps 入射総数: 2000個

● 基板原子

原子種/結晶面:Si(100)-(2×1) 原子数:224個(Si) 基板温度:**800K-1500K**

計算手法 | 堆積薄膜に対する解析

OVITO (Open Visualization tool)を使用して, 堆積薄膜中の 構造[15] (結晶構造)および組成(原子濃度)を解析した.

• Crystallinity C_d

 $_{d} = \frac{\text{Cubic} + 1\text{st neighbor} + 2\text{nd neighbor}}{N_{devo}}$



- Cubic:第1近接原子および第2近接原子の全てが立方体ダイヤモンド格子位置に配置 されている
- 1st neighbor: 第1近接原子の全ては格子位置に配置されているが, 第2近接原子の 少なくとも1つが配置されていない
- 2nd neighbor : 原子自体は格子位置に配置されているが, その隣接の少なくとも1つ が欠落しているか格子位置に配置されていない.

• Composition (atomic content)



• x is H, Si, or Ge



CVD/ALD薄膜堆積における材料/プロセスと 構造/組成の相関解明の達成に向けた分子動力学計算







計算結果 | 各条件における堆積薄膜の正面図



計算結果 | 結晶性(Crystallinity)



基板温度増加に伴い追加分子は容易に最安定位置(格子) 上)に移動するため結晶性が増加したと考えられる.

計算結果 | 原子含有量(H content)



基板温度増加に伴い成長表面から水素分子(H₂)が 脱離するため水素含有量は減少したと考えられる.

計算結果 | 原子含有量(Si content)



基板温度増加に伴い成長表面から水素分子(H₂)が 脱離し,相対的にSi含有量は増加したと考えられる.

計算結果 | 原子含有量(Ge content)



基板温度増加に伴い成長表面から水素分子(H₂)が 脱離し,相対的にGe含有量は増加したと考えられる

計算結果 | Geの優先的取り込みに関する考察と比較

Si含有量は X_{GeH3} の増加に伴い急激に減少し,Ge含有量は急激に増加する傾向が確認された \Rightarrow Geは優先的に薄膜内に取り込まれる



Ge原子の方が膜内に取り込まれやすいのは、Si-Hと Ge-Hの結合エネルギー差による \Rightarrow 実験_[13]と傾向が一致

Contents

CVD/ALD薄膜堆積における材料/プロセスと 構造/組成の相関解明の達成に向けた分子動力学計算





結言 | 材料/プロセスと構造/組成の相関解析 21

CVD/ALD薄膜堆積における材料/プロセスと構造/組成の相関解明を目的 として気体分子組成比(SiH₃:GeH₃)と基板温度が結晶性・原子含有量 に及ぼす影響についてReaxFF MD法により調査した.

● 構造(結晶性: Crystallinity)

- 基板温度の増加に伴い,結晶性は増加傾向
- ー GeH₃の割合増加に伴い,高基板温度で結晶性はピークを持つ

組成(原子含有量: Atomic Content)

- 基板温度の増加に伴い, H含有量は減少
- 基板温度の増加に伴い, Si, Ge含有量は増加
- ー GeH₃の割合増加に伴い,低基板温度で水素含有量は増加
- ー GeH₃の割合増加に伴い,Si含有量は大幅に減少,Ge含有量は大幅に増加

薄膜太陽電池内のSiGe薄膜において,Ge含有量増加に伴い電気的特性が 悪化するのは原子組成が不均一化し結晶性が低下したからだと考えられる.

ご清聴ありがとうございました

22