# TMG 分解の最終生成物に関する理論的考察

Theoretical Consideration on the Final Product of TMG Decomposition 名大院工<sup>1</sup>,名大未来研<sup>2</sup>,九大応力研<sup>3</sup> <sup>0</sup>関口 一樹<sup>1</sup>,白川 裕規<sup>1</sup>,長川 健太<sup>1</sup>, 洗平 昌晃<sup>2,1</sup>,寒川 義裕<sup>3,2</sup>,柿本 浩一<sup>3</sup>,白石 賢二<sup>2,1</sup>

Graduate School of Engineering, Nagoya Univ.<sup>1</sup>, IMaSS, Nagoya Univ.<sup>2</sup>, RIAM, Kyushu Univ.<sup>3</sup>, 

OKazuki Sekiguchi<sup>1</sup>, Hiroki Shirakawa<sup>1</sup>, Kenta Chokawa<sup>1</sup>, Masaaki Araidai<sup>2,1</sup>,

Yoshihiro Kangawa<sup>3,2</sup>, Koichi Kakimoto<sup>3</sup>, Kenji Shiraishi<sup>2,1</sup>

E-mail: sekiguchi@fluid.cse.nagoya-u.ac.jp

#### 1. はじめに

大幅な省エネ効果が期待されている GaN デ バイス実用化のためには、高品質な GaN の結 晶成長が求められているが、その詳細な成長メ カニズムは未だ不明である。 私たちは MOVPE (Metal-Organic Vapor Phase Epitaxy)法[1]におけ る気相中での反応プロセスを第一原理計算お よび熱力学計算に基づいて解析を行っており、 先行研究において、結晶成長流体シミュレーシ ョン分野[2,3]で主張されているアダクト形成 反応は起こらず、Ga 原料ガスである TMG (Ga(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>) は Ga ガスに分解することを明ら かにした[4]。また、NEB(Nudged Elastic Band) 法に基づいた活性化エネルギーの計算により、 TMG は気相中で水素と反応を繰り返しながら GaHに分解していくところまで突き止めた[5]。 本研究では、GaHが Ga ガスに分解するパスに ついて検討し、TMG の最終生成物を明らかに する。

## 2. 計算手法

気相のGibbs自由エネルギー[6]の温度依存性を解析し、化学反応前後の自由エネルギー差である形成自由エネルギーを計算することで、起こりうる気相反応を検討した。分圧等の計算条件は MOVPE 法の成長条件(V/III 比、TMG の初期分圧等)をもとに決定した。また、基底状態のエネルギー等は密度汎関数法に基づく第一原理計算コードである VASP (Vienna Ab-initio Simulation Package)[7]を用いた。

## 3. 計算結果と考察

GaHが Ga ガスに分解する反応について、基板温度 1300K での形成自由エネルギーは 0.24 eV であり、GaHから Ga ガスへの分解は起こらないということがわかった。そのため、TMGの分解反応をいくつか検討し、形成自由エネルギーの計算を行った結果、1300K では GaH に分解する反応の形成自由エネルギーが-3.07eVと一番小さく、GaH に分解する反応が最も自由エネルギー的に得であるということが明らかになった(Fig. 1)。また、この5つの反応の発生頻度が Boltzmann 統計に従うとし、生成物の存

在確率を計算すると、1300Kでは GaH が 9割、Ga ガスが 1割生成するという結果が得られた。したがって、気相中での TMG 分解の最終生成物は、前回報告した Ga 原子ではなく GaH がほとんどで、GaH の基板吸着により、結晶成長が進行していくと考えられる。

## 謝辞

本研究は文部科学省「省エネルギー社会の実現 に資する次世代半導体研究開発」の委託を受け たものです。

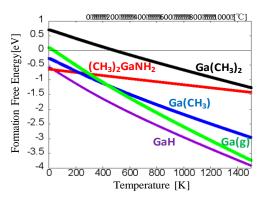


Fig. 1 Formation free energy of TMG decomposition. The red, green, blue, black, and purple lines show the formation free energy of the reactions decomposed into (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>GaNH<sub>2</sub>, Ga(g), Ga(CH<sub>3</sub>), Ga(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, and GaH, respectively.

#### References

- [1] H. Amano et al., Appl. Phys. Lett. **48**, 353 (1986).
- [2] A. Thon and T. F. Kuech, Appl. Phys. Lett. **69**, 55 (1996).
- [3] D. Sengupta et al., J. Cryst. Growth **279**, 369 (2005).
- [4] K. Sekiguchi et al., Jpn. J. Appl. Phys., 56.4S, 04CJ04 (2017).
- [5] K. Sekiguchi et al., Jpn. J. Appl. Phys., in press.
- [6] Y. Kangawa et al., Surf. Sci. 493, 178 (2001).
- [7] G. Kresse and J. Furthmüller, Phys. Rev. B **54**, 11169, (1996).