

Elucidation of Structure and Function of Ziegler-Natta Catalyst Based on Computational Chemistry and Data Science

Gentoku Takasao¹, Hiroki Chikuma², João Marcos da Silveira² and Toshiaki Taniike^{2*}

1. KAUST Catalysis Center, King Abdullah University of Science and Technology, 23955-6900, Thuwal, Saudi Arabia

2. Graduate School of Advanced Science and Technology, Japan Advanced Institute of Science and Technology, 1-1 Asahidai, Nomi, Ishikawa 923-1292, Japan taniike@jaist.ac.jp

Heterogeneous Ziegler-Natta catalysts are pivotal in the industrial production of polyolefins, such as polyethylene and polypropylene. Their nano-sized building unit is called primary particles. Elucidation of the structure of primary particle is believed to be central to understanding their

catalytic functions. However, the inherent complexity of solid surfaces has made experimental characterization challenging. We show our recent efforts to determine the structure of the primary particle of the Ziegler-Natta catalysts by integrating traditional computational chemistry and machine learning. We provide the first computational insights into long-standing issues in the field, including the origin of the structural distribution of produced polymers and impact of Lewis bases on the preferential formation of stereospecific structures. Furthermore, the approach we developed holds promise as a general method to be applied to other nanoparticle surfaces, advancing the molecular modeling of complex solid surfaces.

Keyword: Ziegler-Natta catalyst, structure determination, computational chemistry, machine learning, neural network potential

Gentoku Takasao is now a Postdoctoral fellow at KAUST Catalysis Center, King Abdullah University of Science and Technology. His research interest is materials informatics for accelerating materials discoveries.

Chikuma Hiroki is now a Ph.D. candidate at *Graduate School of Advanced Science and Technology, Japan Advanced Institute of Science and Technology.*

João Marcos da Silveira is now a Ph.D. candidate at Graduate School of Advanced Science and Technology, Japan Advanced Institute of Science and Technology.

Toshiaki Taniike is a professor at Graduate School of Advanced Science and Technology, Japan Advanced Institute of Science and Technology. He received his Ph.D. in the department of science, the University of Tokyo in 2006 on solid catalysis and computational chemistry. In the same year, he joined the School of Materials Science, Japan Advanced Institute of Science and Technology and promoted to a full professor in 2020 in the same institute. He also serves as a director of the International Excellent Core of Materials Informatics. His main interest is in the implementation of Materials Informatics based on a combination of high-throughput experimentation, data science, and computational chemistry.











計算化学とデータ科学を基盤とした Ziegler-Natta 触媒の構造・機能 解明

高棹 玄徳 筑間 弘樹 João Marcos da Silveira 谷池俊明 King Abdullah University of Science and Technology KAUST Catalysis Center 北陸先端科学技術大学 先端科学技術研究科

1. はじめに

Ziegler-Natta 触媒はポリエチレン・ポリプロピ レンに代表されるプラスチックであるポリオレフィ ン類の工業的生産の大部分を担う触媒である。 本触媒は Ziegler と Natta による発見以来、その 工業的重要性から70年以上の長きに渡って学 術領域・産業分野の双方で研究開発が行われ てきた。1.2 その触媒組成は、活性点前駆体とし ての TiCl4、それを担持する担体としての MgCl2、 立体特異性をはじめとした触媒能を改質するた めの内部ドナーと呼ばれる有機ルイス塩基化合 物から構成される。今日における多くの Ziegler-Natta 触媒は、触媒と反応物が異なる相として存 在する不均一系で反応を進行する固体触媒で ある。固体触媒は、その取扱いやすさや、ポリマ ーの成形加工性を左右する分子量分布などに おいて工業プロセス上で大きな利点を持つ。一 方、固体を構成する成分の一部のみが活性点 として触媒反応に関与することや、異なる活性 点構造が共存していることが、その詳細な構造 を知ることの妨げとなり続けていた。1,2

Ziegler-Natta 触媒を構成する最小単位であ る一次粒子は、MgCl₂ナノプレートの側面である {110}表面および{100}表面に触媒成分である TiCl₄とドナー分子が吸着し、終端された構造で あると考えられてきた。³⁻⁵しかし、この触媒一次 粒子の分子スケールでの詳細な形態と表面露 出は、触媒成分の吸着と触媒作用の基本であ るにもかかわらず、未だに明らかとされていない。

種々の観測から、触媒担体である塩化マグネ シウムは、触媒成分をはじめとする配位分子の 存在によってその表面形態を柔軟に再構成す ることが明らかになっており、このような表面再 構成が、Ziegler-Natta 触媒の本質的な特徴で ある触媒活性点の構造分布、すなわちマルチ サイト性を生み出すと考えられている。^{6,7} 一方、 既存の計算化学は表面再構成を取り扱うに至ら ず、理想表面や欠陥を導入したスラブモデルや、 理想表面で構成されたナノクラスターを仮定し たシミュレーションが行われてきた。⁸⁻¹⁰ これらの 理想的な表面モデルは、その存在を仮定され たある単一の活性点を説明するのみであり、複 数種の活性点から構成される活性点の構造分 布の起源に迫るには至らなかった。加えて、仮 定と同様の活性点が実際の系に存在することの 裏付けにも課題が残っていた。

そこで我々は、今日の量子化学計算の主流 である DFT 計算と機械学習的手法である遺伝 的アルゴリズム¹¹の組み合わせによる非経験的 構造決定を実装し、Ziegler-Natta 触媒一次粒 子の構造決定に取り組んだ。これにより、本触 媒の活性点分布・マルチサイト性の起源に対し て初の計算化学的な説明をもたらしたほか、内 部ドナーが触媒表面構造に与える特徴的な影 響を明らかとした。また、機械学習ポテンシャル の一種である高次元ニューラルネットワークポテ ンシャル¹²の導入により構造決定を飛躍的に高 速化し、実触媒サイズの系に対する構造決定を 実現した。

本稿では、複雑な固体表面の分子モデリング、 およびその物性予測においても進歩をもたらす であろうこれらの試みを総括する。

2. 遺伝的アルゴリズムと DFT 計算による非経 験的構造決定の実装

計算化学による物性計算は初期構造として 物質・材料の分子モデルを必要する。分子モデ ルの正確性は計算結果の信頼性に直結し、不 正確な分子モデルを用いた計算が妥当な計算 結果をもたらすことはない。しかし、固体触媒の ような複雑な物質に対し分子スケールの知識を 実験的に獲得するのは困難である。故に、多く の場合、分子モデルの構築は物理化学的推論 や限られた実験的な手がかりに頼っていた。一 方、固体触媒のような複雑系において、その構 造候補の数は原子・分子配置の組み合わせ爆 発により膨大な数となり、総当りでの探索は実質 的に不可能であった。

Ziegler-Natta 触媒系においては、塩化マグ ネシウム担体の表面露出パターンとその表面に 対する触媒成分の吸着パターンからなる膨大な 解空間を探索する必要がある。そこで我々は、 遺伝的アルゴリズム ¹¹と DFT 計算の組み合わ せにより、吸着子の表面への吸着と再構成を明 に取り扱う非経験的構造決定プログラムを開発 し、Ziegler-Natta 触媒の最小構成である MgCl₂ /TiCl₄系の構造決定を実現した(Figure 1)。¹³ 遺伝的アルゴリズムは進化論における自然淘汰 や遺伝学とのアナロジーに基づき、適者生存の 原理の模倣によって解を探索する手法である。 開発プログラムは、まず、物理化学的な制約の 下、乱数に基づいて触媒粒子の初期構造を生 成する。次に、生成構造に対して DFT 計算によ る構造最適化を実施し、そのエネルギーを評価 する。このエネルギーに基づいて、各構造に個 別に「適応度」を割り当てる。適応度に応じて選 ばれた個体から、交差・変異といった遺伝的オ ペレータによって、その構造の特徴を受け継い だ次の世代の構造を生成する(適者生存)。この サイクルを繰り返すことにより、エネルギーが低く なるように構造を進化させていく。



Figure 1. Workflow of the developed structure determination program and the most stable structure of 15MgCl₂ and 15MgCl₂/4TiCl₄. Reproduced from Ref.13.

構造決定のターゲットは、xMgCl₂/yTiCl₄(x = 6-19, y = 0-4)とした。^{13,14}これは、実験的に観測 された触媒ナノ粒子のサイズ(2.4-7.6 nm)^{4,15-17} から遠くなく、計算コスト的にも妥当なサイズで あり、実触媒におけるチタン担持量[Ti] < 10 wt% を参照している。

Figure 1 右は、15MgCl₂および 15MgCl₂/4Ti Cl₄について決定された最安定構造である。TiC l₄不在時、MgCl₂ナノ粒子の側面は、主に配位 不飽和度の最も低い Mg²⁺を露出する{100}表面 で終端されている。一方、MgCl₂/TiCl₄において は{110}表面を露出し、その上に TiCl₄の吸着す る構造が最安定となった。つまり、TiCl₄の吸着 により MgCl₂表面が再構成された。TiCl₄は{100} 表面より{110}表面に強く吸着することが理想表 面上の計算によって知られている。配位露出の 多い{110}面を露出することによるエネルギー的 なペナルティは{110}表面に対する TiCl₄の強い 吸着によって補償される。その結果、TiCl₄の吸 着は小さな{110}テラスを露出させるよう MgCl₂を 再構成させた。

Figure 2 は、15MgCl₂と15MgCl₂/4TiCl₄にお ける、エネルギー的に存在が妥当と考えられる 準安定構造群である。このエネルギー範囲(最 安定構造から6 kcal/mol以内)において、非被 覆の15MgCl₂においては6個の準安定構造し か存在しない。一方15MgCl₂/4TiCl₄においては 約60個の準安定構造が得られた。この結果は、 TiCl₄の吸着がエネルギー的にアクセス可能な 準安定構造の多様性を著しく拡大し、構造の分 布を生じさせることを示す。

以上のように、非経験的構造決定プログラム を開発し、TiCl4の吸着によるMgCl2表面の再構 成を明示的に取り扱うことに成功した。構造決定 の結果、MgCl2/TiCl4が本質的に分布を持つこ とを明らかとした。

AE = 0 kool/mol	15MgCl_/4TiCl4	15MgCl ₂
Areduster - 0 KCalimor		433330
纖~~~	***	
類 教 学		-(数学)-
$\Delta E_{cluster} = 2 \text{ kcal/mol}$		
攀攀	静静静静脉	₩¢
~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~	趣	
ΔE _{cluster} = 4 kcal/mol		
() () () () () () () () () () () () () (	● ● ● ●	₩.
一種数才機動	@ # # # # #	鐵戰
-4884-8884	*******	
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	***	
鐵鐵	<b>静 谢·谢·</b>	
∠E _{cluster} = 6 kcal/mol		

**Figure 2.** Energetically accessible structures for 15MgCl₂/4TiCl₄ and bare 15MgCl₂. The energy is denoted with respect to the energy of the corresponding most stable structure. Reproduced from Ref.13.

#### 3. 活性点分布とエチレン重合シミュレーション

前項で明らかになった、MgCl₂上のTiCl₄の持 つ本質的な分布、つまり活性点の構造分布は Ziegler-Natta 触媒のマルチサイト性の解明に繋 がると期待された。そこで我々は、構造決定の 過程で得られた準安定構造群を対象として活性 点分布の分析を行った。

TiCl₄の MgCl₂表面への吸着モードは{100}表 面の単核種および二核種、{110}表面の単核種 に分類される。触媒的な興味の対象である{110}



**Figure 3.** Classification of TiCl₄ molecules adsorbed on MgCl₂. The mononuclear species on {110} surfaces are further classified according to a three-site model. Reproduced from Ref.14.

単核種は、立体規制を与える2つの立体制御リ ガンドの有無によってさらに3つのタイプに分類 される(Figure 3, 3-site model¹⁸)。工業的には高 い立体規則性を持つポリマーが要求されること から、2個の立体制御リガンドを持ち高い立体特 異性を示すタイプ3のTi種が最も望ましい種と される。また、スラブモデルを用いたこれまでの DFT 計算では、MgCl₂とTiCl₄間の電子移動、 つまりTiCl₄の電荷が活性サイトの機能に影響 することが報告されている。^{19,20}

そこで、19MgCl₂/4TiCl₄の TiCl₄の電荷状態 の分布を導出し、タイプ別に示した(Figure 4)。 {110}表面上の単核種は、MgCl₂からの電子供与 の結果として負の電荷を帯びている。一方、 {100}表面上の Ti 種は、ほぼ中性(二核種)か、 正の電荷を帯びている(単核)。{110}表面上の 単核種の電荷は立体制御リガンドの有無に敏 感であった。さらに、たとえ立体制御リガンドを 持たないタイプ 1 の Ti 種であっても、系のイオ ン性により TiCl₄ は周囲の環境を遠隔的に感じ ることができ、同一タイプ内での電荷の分布をも たらす。

このように、MgCl₂/TiCl₄系の TiCl₄はその吸 着モード、立体環境、および電子状態に分布を 持つ事が明らかとなった。これらの分布が活性 化時の重合性能にもたらす影響を検証するた め、エチレン重合反応のシミュレーションを行っ た。19MgCl₂/4TiCl₄を代表する 30 個の{110} TiCl₄種について、活性種として TiCl₂-Me を想 定した場合のエチレン挿入の活性化エネルギ ーを計算した。^{19,21-23}

Figure 5 に示すように、活性化エネルギーは



**Figure 4.** Charge-state distribution of TiCl₄ for 19MgCl₂/4TiCl₄. The charge analysis was performed based on the Hirshfeld method. Reproduced from Ref.14.



**Figure 5.** Distribution in the activation energy of ethylene insertion. 30 mononuclear species on {110} surfaces were selected from energetically accessible metastable structures for 19MgCl₂/4TiCl₄. Reproduced from Ref.14.

Ti 種が電子欠乏になるにつれて低下する傾向 にある。連鎖移動反応との兼ね合いではあるが、 ポリマー伸長に対応する挿入の活性化エネル ギーの分布は、合成されるポリマーの分子量分 布を示唆する。すなわち、MgCl₂/TiCl₄系の本 質的な性質である TiCl₄の電荷分布が、活性点 の性能分布、すなわち合成されるポリマーの一 次構造分布を引き起こすことが考えられる。これ は、Ziegler-Natta 触媒のマルチサイト性の起源 を計算化学的に説明する初の結果である。

#### 3. 内部ドナーへの拡張

内部/外部ドナーの発明は、プロピレン重合 における Ziegler-Natta 触媒の性能(立体特異 性及び活性)を飛躍的に改善した。¹以来、新規 ドナー分子の開発は熱心に行われ続けてきた。 一方、ドナー分子の導入が触媒表面をいかに 再構成し、どのような活性点を形成するかは、科 学的にも工業的にも大きな興味でありながら長 らく謎のままであった。

そこで我々は、構造決定プログラムを MgCl₂/TiCl₄/内部ドナー(ID)からなる三元系に 拡張し、構造決定を実施した。24 拡張された構 造決定プログラムでは、MgCl2 表面に吸着サイト を定義し、各内部ドナーと吸着サイト構造の組 み合わせに対し事前定義した吸着モードと、そ の三次元座標による構造テンプレートを用いて 吸着を取り扱う(Figure 6)。この実装により、触媒 表面への有機分子の吸着を効率的に取り扱うこ とに成功した。構造決定の対象には、実験的に 観測されている粒子サイズとの対比、およびドナ ー分子の導入による計算コストの増大における バランスから 19MgCl₂/4TiCl₄/5ID 系を選択した。 これは現実的な計算コストでありながら、実触媒 と同等の被覆率を再現する。内部ドナーには、 工業的に用いられ、かつ生成されるポリマーの 分子量分布において異なる特性を示すことから、 フタル酸ジエチル(DEP)と 9,9-ビス(メトキシメチ ル)フルオレン(DE)を採用した。25

Figure 7 に構造決定の結果を示す。内部ドナーを含む系では、ナノ粒子の生成エンタルピーである Ecluster が負となった。内部ドナーの存在は



**Figure 6**. Nanoplate initialization workflow, consisting of MgCl₂ skeleton generation, placement of donor templates, and placement of TiCl₄ and terminal Cl. Reproduced from Ref. 24.



**Figure 7**. Most stable structures, from left to right, per composition: (a) 19MgCl₂/9TiCl₄, (b) 19MgCl₂/4TiCl₄/5DEP, and (c) 19MgCl₂/4TiCl₄/5DE. Reproduced from Ref. 24.

より小さなクラスターを安定化させることができ、 粒子サイズの減少をもたらす。また、内部ドナー の存在下において、TiCl₄のみでは得られない 特徴的な表面構造のパターン(3配位 Mg²⁺エッ ジと5配位 Mg²⁺からなる凹面、それらの間に形 成される短い{110}テラス)が。これらはIDとTiCl₄ の協奏的な吸着によって安定化されていた。つ まり、IDの有無はMgCl₂の再構成に決定的な影 響を与える。

続いて、TiCl₄を吸着モードと立体制御リガンドの有無に基づいて分類し、その存在比率の分布を求めた (**Figure 8**)。MgCl₂/TiCl₄ 系において、高い立体特異性を持つタイプ 3 の{110}単核



**Figure 8**. Population of TiCl₄ species, classifie d according to the adsorption mode as well a s the presence/absence of stereocontrolling lig ands. The population was estimated from the metastable structures with a Boltzmann weight at 350 K. Reproduced from Ref. 24.

種は、たとえ高被覆率系であっても全体の 32% を占めるのみであった。一方、ID を含む系では、 DEP と DE の両方でタイプ 3 の{110}単核種が 96%以上を占め、極めて支配的となった。

結論として、ID は TiCl₄との協奏的吸着により、 立体特異的な構造が生成するように MgCl₂を再 構成する。これは、Ti 種に偶然的に隣接吸着し た ID によって立体特異性が発現するという従来 の仮説を覆す結果である。

続いて、TiCl₄の近傍の構造パターンの観点 から{110}単核 TiCl₄種の集団を分析し、最も顕 著な3つの近傍構造のパターンとその存在比率 を Figure 9 に示した。

ID の存在しない 19MgCl₂/9TiCl₄では、 $\{100\}$ TiCl₄単核種の CFと末端 CFを立体制御リガンド に持つ種が最も普遍的であり、全 TiCl₄種の 21.5%を占めた。これらの CFは表面上で比較的 変位し易く立体障害としての機能が弱いため、 ID を有さない 19MgCl₂/9TiCl₄が高い立体特異 性を発揮するとは考えにくい。一方、ID が存在 する場合、最も一般的な立体制御リガンドは ID そのもの、次いで Mg²⁺間の架橋 CFとなった。架 橋 CFは 2 つの Mg²⁺力チオンによって位置が固 定されているため、末端 CFよりも強い立体規制 をもたらすと考えられる。

続いて、それぞれの ID に注目したとき、DEP における{100}架橋モードの存在は、その安定構造中に存在する構造モチーフの多様性を大幅に増加させ、DEP が DE よりも頻繁に立体制御リ



**Figure 9.** Most common neighborhood patterns of {110} mononuclear TiCl₄ species for (a) 19MgCl₂/9TiCl₄, (b) 19MgCl₂/4TiCl₄/5DEP, and (c) 19MgCl₂/4TiCl₄/5DE. The percentage is related to all TiCl₄ species and was estimated from the metastable structures with a Boltzmann weight at 350 K. Reproduced from Ref. 24. ガンドになることを可能にした。一方、DE は TiCl₄種の集団を3つの支配的な構造のみに制 約し、1つのキレート DE 分子と1つの CIアニ オンが Mg²⁺と架橋するパターンは母集団の49% を占めた。このように、TiCl₄の周囲の環境は、 DE よりも DEP の場合の方が多様であり、これは DE と DEP から生成されるポリマー間での著しく 異なる分子量分布²⁵を説明し得る。

### 4. 高次元ニューラルネットワークポテンシャル (HDNNP)の導入による大規模系への挑戦

前項までは、計算コスト上の制約から実触媒 系のサイズよりもやや小さな19MgCl₂ナノプレートを構造決定における最大のサイズとしてきた。 より現実的なサイズの構造を対象とする際の障 害は、単体のDFT計算コストおよび探索すべき 構造空間の双方が、系のサイズと共に急速に増 大することにある。そこで、我々は機械学習ポテ ンシャル(MLP)の導入によってDFT計算を近似 し、構造決定の飛躍的な高速化に取り組んだ (Figure 10)。²⁶

機械学習ポテンシャルは原子間の化学環境 とそれが与えるエネルギーを記述するために機 械学習モデルを用いる手法である。規定の数式 を用いて設計される従来のポテンシャルモデル に対し、MLPは大量の実験/高精度計算の結果 を学習することによってポテンシャルモデルを構 築する。MLP のモデルには、高次元ニューラル ネットワークポテンシャル(HDNNP)¹² を採用した。 HDNNP は 2007 年に Behler と Parrinello によっ て考案されたポテンシャルであり、原子の周辺 環境を記述子化する Atom-Centered Symmetry Functions (ACSF)の導入により、様々な系に対



Figure 10. Workflow of the structure determination with HDNNP. Reproduced from Ref. 26.

Acc. Mater. Surf. Res. 2024, No. 9 Vol. 3, 75-84.

する汎用性と高い精度を持つ。

本研究では、HDNNPにZiegler-Natta触媒に 関する DFT 計算結果を学習させることにより、 原子配置からDFT 計算の結果を高精度に予測 する。これにより、構造決定プログラム中におけ る構造最適化とエネルギー評価の飛躍的な高 速化を試みた。

はじめに、HDNNPの検証のため、構造決定 の結果が既知である系を検証系として HDNNP に基づく構造決定を実証した。検証系には、 19MgCl₂, 19MgCl₂/4TiCl₄, 50MgCl₂/3TiCl₄を用 いた。これらの系には、構造決定の過程で多数 のDFT 計算結果が蓄積されている(DFT データ ベース)。

効率的な機械学習を行うためには、元のデー タベースから適切にデータを間引く(ダウンサン プリング)必要がある。ここでは、19MgCl₂/4TiCl₄ におけるサンプリングを例示する。

まず、15,000 構造を最遠点サンプリング(FPS) によって抽出した(FPS セット)。FPS は、サンプリ ング済みの点から最も遠い距離にある点を選ぶ ことで、空間的に一様に点を選択する手法であ る。FPS は各原子の化学環境を記述子化した ACSF ベクトルに基づいて行われた。

さらに、学習が不十分な空間を特定するため、 FPS セットから 2 つの HDNNP を構築し、これら 2 つの HDNNP による構造最適化の結果を比較 した。2 つの HDNNP 間で大きく乖離した結果が 得られた構造、および HDNNP の外挿(学習に 用いられた構造空間からの明確な逸脱)が発生 した構造を DFT データベースから抽出し、FPS セットに追加した(FPS+セット)。

この FPS+セットを学習して構築されたポテン シャルによって DFT 計算を代替し、19MgCl₂、 (a) 19MgCl₂ (b) 19MgCl₂(4TiCl₂) (c) 50MgCl₂/3TiCl₂



**Figure 11.** Most stable structures and their energies for (a) 19MgCl₂, (b) 19MgCl₂/4TiCl₄, and (c) 50MgCl₂/3TiCl₄ determined by HDNNP-GA. Reproduced from Ref. 26.

19MgCl₂/4TiCl₄、50MgCl₂/3TiCl₄に対する非経 験的構造決定を実施した。その結果を Figure 11 に示す。以後、HDNNP を用いた構造決定を HDNNP-GA、DFT 計算を用いたものを DFT-GA を称する。

19MgCl₂と 50MgCl₂/3TiCl₄に対して得られた 最安定構造は、DFT-GA によって得られた最安 定構造と同一だった。また、19MgCl₂/4TiCl₄の HDNNP-GA によって決定された最安定構造は、 DFT-GA によって決定されたものとは異なって いたものの、DFT-GA における二番目に安定な 構造に対応しており、HDNNP-GA は構造決定 の最中に DFT-GA における最も安定な構造を 発見している。これら 2 つの構造間のエネルギ ーはわずか 0.1kcal/mol であり、DFT 計算の条 件によっても容易に順位が逆転する。したがっ て、HDNNP-GA は DFT-GA を、計算コストを劇 的に削減しながらも、その結果を再現すると結 論付けた。

50MgCl₂/3TiCl₄の構造最適化に必要な計算 時間は、DFT の 10000 秒に対して HDNNP は 7 秒と、約 1400 倍の高速化を実現した。DFT 計 算と HDNNP のスケーラビリティの違いから、より 大きな系においては、さらなる高速化の恩恵が 期待される。

次に、HDNNP-GA を現実的なサイズと被覆 率を持つ 50MgCl₂/9TiCl₄系に拡張した。この系 は、計算コストの観点から DFT-GA による構造 決定が実現されておらず、学習データの蓄積は 限定的であった(約 20 万構造、約数千の初期構 造に対応)。これは、HDNNP の導入における実 践的な試みと言える。

実践系のデータセットは、FPS によって取得した 12000 構造から開始した(FPS セット)。FPS セットを用いて HDNNP-GA を実施し、その最中に生成された外挿構造を収集した。外挿構造から FPS に基づいて 1200 個の構造を抽出し、DFT 計算を実施して FPS セットに追加した(FPS+セット)。さらに、検証系と同様に FPS+セットから 2 つの HDNNP を構築することで追加の構造を収集し、DFT 計算を実施して FPS+セットに追加した(FPS++セット)。

この FPS++データセットを用いて HDNNP-GA



**Figure 12.** Five most stable structures and their energies for 50MgCl₂/9TiCl₄ determined by HDNNP-GA. The energies of the DFT geometry optimizations are given in the parentheses. Reproduced from Ref. 26.

による  $50MgCl_2/9TiCl_4$ の構造決定を実施した。 DFT-GA における  $50MgCl_2/9TiCl_4$ の最安定構 造は事前に分かっていなかった。そのため、 HDNNP-GA で得られた最も安定な 5 つの構造 に対し DFT による構造最適化を実施し、構造を 比較した。その結果を **Figure 12** に示す。最安 定構造と 2 番目に安定な構造のエネルギーが HDNNP と DFT で逆転しているが、その差はわ ずか 0.2 kcal/mol であり、HDNNP-GA による構 造決定に成功したと言える。

このように、HDNNP の導入によって、DFT-GA では扱うことのできなかった実触媒サイズの 系の構造決定に成功した。このようにして得られ た現実的な構造モデルは、触媒の構造機能相 関や分光学的な解釈など、新たな知見をもたら すものである。

#### 5. おわりに

本稿では、Ziegler-Natta 触媒の構造を明らか にしその機能を解明するための、近年の我々の 計算化学的アプローチを総括した。

DFT 計算と遺伝的アルゴリズムの組み合わせ による非経験的構造決定の実装と MgCl₂/TiCl₄ 系に対する構造決定は、Ziegler-Natta 触媒に おいて長らく謎とされていた、生成ポリマーの構 造分布、すなわち活性点のマルチサイト性の起 源に対して初の計算化学的な説明をもたらした。

構造決定プログラムの内部ドナー(ID)に対す る拡張と MgCl₂/TiCl₄/ID 系に対する構造決定 の実現は、ID の添加が立体特異的な活性点の 生成を促進するメカニズムを初めて解明した。 ID と TiCl₄の協奏的吸着は触媒表面を特定の 形状に再構成し、その結果として立体特異的な 活性点をもたらす。これは、Ti 種に偶然的に隣 接吸着した ID によって立体特異性が発現する という従来の仮説を覆すものである。また、異な る ID の構造決定は、ID 間における顕著な分子 量分布の違いにも説明を与えた。

他の ID に対する構造決定や、得られた構造 の活性点群に対する重合シミュレーションの実 施により、本触媒系へのさらなる理解が期待さ れ、最終的には新規 ID の系統的な設計が規定 される。

また、それと並行して取り組んだ HDNNP の導入による計算の高速化により、実触媒サイズの ナノ粒子の構造決定にも成功した。

我々の開発した構造決定手法は、他の不均 一触媒や有機分子の吸着を伴う系に拡張する 事も可能であり、複雑な固体表面全般の分子モ デリングに大きな進歩をもたらすものであると考 えられる。

#### 6. 謝辞

本研究は、JSPS KAKENHI JP20J15042/JP22 H01865, MEXT ID 23472, JST SPRING JPM JSP2102 の補助を受け、北陸先端科学技術大 学院大学 谷池研究室で行われた。

#### 参考文献

- 1) Busico, V. MRS Bull. **2013**, *38* (3), 224–228.
- Pasquini, N.; Addeo, A. In *Polypropylene Handbook*; Hanser Gardner Publications, 2005; pp 11–112.
- Taniike, T.; Terano, M. In *Polyolefins: 50* years after Ziegler and Natta I: Polyethylene and Polypropylene; Kaminsky, W., Ed.; Springer: Berlin, Heidelberg, 2013; pp 81–97.
- Wada, T.; Takasao, G.; Piovano, A.; D'Amore, M.; Thakur, A.; Chammingkwan, P.; Bruzzese, P. C.; Terano, M.; Civalleri,

B.; Bordiga, S.; Groppo, E.; Taniike, T. *J. Catal.* **2020**, *385*, 76–86.

- Piovano, A.; D'Amore, M.; Wada, T.; Cleto Bruzzese, P.; Takasao, G.; Thakur, A.; Chammingkwan, P.; Terano, M.; Civalleri, B.; Bordiga, S.; Taniike, T.; Groppo, E. J. *Catal.* 2020, *387*, 1–11.
- D'Amore, M.; Thushara, K. S.; Piovano, A.; Causà, M.; Bordiga, S.; Groppo, E. ACS Catal. 2016, 6 (9), 5786–5796.
- Taniike, T.; Chammingkwan, P.; Thang, V.
   Q.; Goto, K.; Fujitani, T.; Terano, M. J. Phys. Chem. C 2017, 121 (43), 24085–24092.
- Kuklin, M. S.; Bazhenov, A. S.; Denifl, P.; Leinonen, T.; Linnolahti, M.; Pakkanen, T. A. *Surf. Sci.* 2015, 635, 5–10.
- Bazhenov, A.; Linnolahti, M.; Pakkanen, T. A.; Denifl, P.; Leinonen, T. J. Phys. Chem. C 2014, 118 (9), 4791–4796.
- Breuza, E.; Antinucci, G.; Budzelaar, P. H. M.; Busico, V.; Correa, A.; Ehm, C. J. Phys. Chem. C 2018, 122 (16), 9046–9053.
- 11) Whitley, D. Stat. Comput. **1994**, 4 (2), 65–85.
- 12) Behler, J.; Parrinello, M. Phys. Rev. Lett. 2007, 98 (14), 146401.
- Takasao, G.; Wada, T.; Thakur, A.; Chammingkwan, P.; Terano, M.; Taniike, T. *ACS Catal.* 2019, *9* (3), 2599–2609.
- 14) Takasao, G.; Wada, T.; Thakur, A.; Chammingkwan, P.; Terano, M.; Taniike, T. *J. Catal.* 2021, *394*, 299–306.
- Zannetti, R.; Marega, C.; Marigo, A.; Martorana, A. J. Polym. Sci. Part B Polym. Phys. 1988, 26 (12), 2399–2412.
- Marigo, A.; Marega, C.; Zannetti, R.; Morini, G.; Ferrara, G. *Eur. Polym. J.* 2000, *36* (9), 1921–1926.
- 17) Chang, M.; Liu, X.; Nelson, P. J.; Munzing,G. R.; Gegan, T. A.; Kissin, Y. V. J. Catal.

**2006**, *239* (2), 347–353.

- Busico, V.; Cipullo, R.; Monaco, G.; Talarico, G.; Vacatello, M.; Chadwick, J. C.; Segre, A. L.; Sudmeijer, O. *Macromolecules* 1999, *32* (13), 4173–4182.
- 19) Taniike, T.; Terano, M. J. Jpn. Pet. Inst. 2018, 61 (3), 182–190.
- 20) Taniike, T.; Terano, M. *Macromol. Rapid Commun.* **2007**, 28 (18–19), 1918–1922.
- 21) Taniike, T.; Terano, M. *J. Catal.* **2012**, *293*, 39–50.
- 22) Taniike, T.; Funako, T.; Terano, M. J. Catal.2014, 311, 33–40.
- Bahri-Laleh, N.; Correa, A.; Mehdipour-Ataei, S.; Arabi, H.; Haghighi, M. N.; Zohuri, G.; Cavallo, L. *Macromolecules* 2011, 44 (4), 778–783.
- 24) da Silveira, J. M.; Chikuma, H.; Takasao,
  G.; Wada, T.; Chammingkwan, P.; Taniike,
  T. ACS Catal. 2024, 14 (4), 2300–2312.
- 25) Andoni, A.; Chadwick, J. C.; Niemantsverdriet, H. J. W.; Thüne, P. C. J. *Catal.* 2008, 257 (1), 81–86.
- 26) Chikuma, H.; Takasao, G.; Wada, T.; Chammingkwan, P.; Behler, J.; Taniike, T. *J. Phys. Chem. C* 2023, *127* (24), 11683– 11691.