金属内包フラーレン生成の分子動力学シミュレーション

A Molecular Dynamics Simulation of Metal-Containing Fullerene Formation



Yasutaka YAMAGUCHI, Shigeo MARUYAMA and Shin-ichi HORI Dept. of Mech. Eng., The University of Tokyo, 7-3-1 Hongo, Bunkyo-ku, Tokyo 113-8656

The growth process of metal-containing fullerene was simulated using the molecular dynamics method. In order to model a potential function between carbon and metal atoms, the binding energy and charge state of various forms of small clusters ScC_n were calculated with the density functional method. The multi-body potential function was constructed as a function of coordinate number of a scandium atom including the Coulomb term and the Morse-type term. The clustering process starting from isolated 500 carbon and 5 scandium atoms was simulated at $T_c = 3000$ K. The clusters ScC_n appeared in this simulation had fan-type structures for n < 6, monocyclic and bi-cyclic ring structures for 6 < n < 16, open-cap structures for 19 < n < 27, open caged structures for 60 < n < 80, and closed caged structures for n > 80.

Key Words: Fullerene, Molecular Dynamics Method, Carbon Cluster, Metal Atoms

1. はじめに スカンジウム, ランタンなどの遷移金属原子 を炭素ケージ内に含む金属内包フラーレンは,現在,単層 ナノチューブと並んで広く注目を集めている.実験,理論, 両面からのアプローチにより,構造,電子状態などが明ら かになりつつあるが,未だ絶対的な生成量が少なく未知な 点が多い.工学的応用へ向け,これらを効率良く生成する ためにも,その動的な生成機構に関する理解が不可欠であ る.著者らはこれまで,分子動力学法により孤立炭素原子 状態からのクラスタリング過程をシミュレートし,これら の結果をもとに中空のフラーレン生成機構モデルを提案し た^(1,2).本報では新たに,密度汎関数法による計算結果に基 づいて構築した炭素-金属間のポテンシャルを用い,金属 内包フラーレンの生成過程について分子動力学法シミュレ ーションを行った.

2. 計算方法 炭素 - 炭素原子間相互作用に関しては既報^(1,2) と同様に Brenner⁽³⁾が提唱したポテンシャルを用いた.炭素 - 金属間ポテンシャルに関しては,分子動力学シミュレーションの前段階として,金属原子としてスカンジウム原子を例にとり 小型のクラスターScC_n(n = 1-3)についてBecke⁽⁴⁾の3変数交換ポテンシャル,Lee-Yang-Parr⁽⁵⁾の相関ポテンシャル(B3LYP)を用いた密度汎関数法により計算を行い⁽⁶⁾,様々な形状で結合エネルギー,電荷分布を求めた.これらの理論計算の結果に加えて,過去の実験結果などを踏まえ,スカンジウム - 炭素間相互作用に関して,次のようなポテンシャル関数を構築した.

スカンジウム - 炭素系全体のポテンシャルエネルギーは 各結合エネルギーの総和で表されるとし,スカンジウム原 子 *i* と炭素原子 *j* 間の結合エネルギー *E*, を

Table 1 Potential parameters					
D_e [eV]	S	b [1/Å]	R_{e} [Å]	R_1 [Å]	R_2 [Å]
4.5	1.3	1.3	1.85	2.7	3.0
d	b	k	$V_I^{ m Sc}$ [eV]	V_E^{C} [eV]	
0.44057	0.14	0.37255	6.4288	1.5950	

$$\begin{split} E_b &= f(r_{ij}) \cdot \left(V_R + V_A + V_C + V_L \right) \\ V_R &= \frac{D_e}{S-1} \exp\left\{ - b \sqrt{2S} \left(r_{ij} - R_e \right) \right\}, \\ V_A &= -B^* \frac{D_e S}{S-1} \exp\left\{ - b \sqrt{2/S} \left(r_{ij} - R_e \right) \right\} \\ V_C &= -\frac{e^2}{4pe_0} \frac{c_C c_{Sc}}{r_{ij}} \quad , \qquad V_L = c_{Sc} \cdot \frac{V_I^{Sc}}{N} - c_C \cdot V_I \end{split}$$

とする.ここで, V_R , V_A はそれぞれ Morse 型の斥力と引力, V_C , V_L はそれぞれクーロン引力,電荷移動によるロスを表す.また fはカットオフ関数であり,これを用いてスカン ジウムの配位数 Nを以下のように定義し,Morse 型引力項 の係数 B^* ,荷電数 cを配位数の関数として表現した.

С

$$\begin{split} N = 1 + \sum_{\operatorname{carbon} k(\neq j)} f(r_{ik}) , \qquad B^* = 1 - b(N-1) \\ c_{\mathrm{Sc}} = 2 \big\{ 1 - \exp(-kN) \big\} , \qquad c_{\mathrm{C}} = c_{\mathrm{Sc}} / N \end{split}$$



Fig. 1 Sc-C potential function.



Fig. 2 A dynamic path to a metal-containing caged structure $Sc@C_{92}^{(7)}$.

各パラメータの値を Table 1 に,密度汎関数計算の結果, および,配位数ごとのポテンシャルの形状を Fig. 1 に示す. 温度制御法については既報^(1,2)と同様であり,系内のクラ スターの運動を並進,回転,振動の運動エネルギーに分離 し,それぞれの平均温度に対して 0.1 ps 毎に制御温度 T_c と の差を 60 %に縮小するよう独立にスケーリングを施した.

3. 分子動力学シミュレーション 全方向に周期境界条件を課 した一辺 342 Å の立方体のセルに 500 個の炭素原子と 5 個 のスカンジウム原子をランダムに配置し,制御温度 $T_c = 3000$ K でクラスタリング過程のシミュレーションを行った.こ れは金属原子を含まない系⁽²⁾において, C_{60} , C_{70} の中空の ケージ構造が生成された温度,密度条件となっている.

シミュレーションの結果, 3000 ps後に, 5個のスカンジ ウム原子のうち,2個が異なる炭素のケージ構造に内包さ れた.そこで,これら金属内包ケージ構造の成長過程につ いて前駆体の構造に注目し詳細に検討した . Fig. 2 におい て,横軸が時間,縦軸の幅がクラスターを構成する炭素原 子の数に対応する.また,スカンジウム原子は炭素原子の 2 倍程度の大きさで表現した.ここでは,シミュレーショ ン開始から 3000 ps 後に実現された Sc@C₉₂ (@は内包を示 す)クラスターについて,時間をさかのぼって,どの時点 でどのような構造のクラスター同士が合体して出来たのか という成長履歴の概略を表現した.例えば,約500 psから 550 psの間では独立して存在していた Sc+C₈とC₅が 約550 psの時点で合体して Sc+C13 となり, その後, 約 600 ps か ら 650 ps の間に更に原子状態の炭素 3 個が順次付加されて Sc+C₁₆になり,約840 psから880 psの間に2つのC原子 が加わって Sc+C18 となったという過程が示されている.

クラスターサイズが Sc+C₆ 以下の場合,鎖状の炭素ク ラスターがスカンジウム原子を取り巻く構造(fan-type) をとる.その後, Sc+C₈ 程度になると炭素クラスター自体 は環状の構造をとるようになり,スカンジウム原子はちょ うど,その環の上部の位置に付着する.更に Sc+C₁₃ 程度 まで成長すると,環状の炭素クラスターの中央にスカンジ ウムが配置するようになり,再び,同一平面上に各原子が 並ぶことになる.Sc+C₁₆ 程度になると,単環でなく二重環 構造をとるようになるが,依然,同一平面上に各原子が位 置する.

その後, Sc+C₁₈ 程度では,炭素クラスターがグラファイト 的な多重環構造に変形するため,スカンジウム原子は再び 平面内から追い出される.この際,各炭素原子との間にク ーロン力による引力が働くため,炭素クラスターに曲率が 生じ,Sc+C₂₇程度まで,この半球面的な構造の開端にスカ ンジウム原子を配置したままで成長する.この場合,その 後,偶然に C₃₈という大型のクラスターとの衝突により一 気に Sc+C₆₀以上に成長してしまい,この過程でスカンジ ウム原子が炭素ケージの中に内包されることになる.しか し,Sc@C₆₆や Sc@C₇₀程度では,中空の場合と異なり,ス カンジウム原子によってもたらされる歪みのため,ケージ 構造を完全には閉じられず孔が残る.更に Sc@C₈₀程度ま で成長したところで,漸く閉じたケージ構造をとる.中空 のフラーレンの場合⁽²⁾と同様に,実際の時間スケールとの 対応を考えると,この程度のサイズで完全なフラーレン構 造にアニールすることで,そのサイズに留まることが出来 ると考えられる.

また,実験的に抽出される金属内包フラーレンでは金属 原子がケージ構造の中心からずれた部分に位置するという ことが確認されているが,シミュレーションにおいても, これが実現されている.

4. 結論 小型の炭素 - スカンジウムクラスターに関して, 密度汎関数計算を行い,分子動力学計算に適応しうる炭素 - スカンジウム間多体ポテンシャルを構築した.更にこれ らを用い,ランダムに分布する炭素,スカンジウム混合系 のクラスタリング過程の分子動力学シミュレーションを行 った.また,シミュレーションにより得られたスカンジウ ム内包ケージ構造について,成長履歴を詳細に検討した. この成長過程は中空のフラーレンのものと異なる点が多く, 生成メカニズムの違いが示唆される.

参考文献

- (1) 山口・丸山, 機論(B), 63-611 (1997), 2398.
- (2) 丸山・山口, 機論(B), 63-611 (1997), 2405.
- (3) D. W. Brenner, Phys. Rev. B, 42 (1990), 9458.
- (4) A. D. Becke, J. Chem. Phys., 82 (1993), 5648.
- (5) C. Lee ·他 2 名, Phys. Rev. B, 37 (1988), 785.
- (6) M. J. Frisch •他 34 名, Gaussian 94 Revision E.1, Gaussian, Inc., Pittsburgh PA (1995).
- (7) 丸山・山口, http://www.photon.t.u-tokyo.ac.jp/~maruyama/ fullmd/fullmd.html.