

科学研究費助成事業(科学研究費補助金)研究成果報告書

平成 25年 5月 15日現在

機関番号:12701
研究種目: 基盤研究(C)
研究期間: 2010 ~ 2012
課題番号: 22500272
研究課題名(和文)量子化学計算を用いたグルコース環構造変換過程の網羅的解明とセルラー
ゼの分子設計
研究課題名(英文) Extensive investigation of the ring puckering paths of Glucose using
quantum chemical calculation and the molecular design of cellulase
研究代表者
上田 一義 ( UEDA KAZUYOSHI )
横浜国立大学・工学研究院・教授
研究者番号: 40223458

研究成果の概要(和文):

本研究の目的は、グルコースの環構造変換過程を量子化学的計算手法を用いて明らかに することである。グルコースの環変換過程は地球儀上の緯度と経度の値を用いた Clemer-Popleのパラメータにより表記することが出来る。本研究の成果として、 Clemer-Pople図の北極部に相当するイス型4C1構造からねじれ配座を経て、南極部のイス 型構造である1C4に至る多くの経路とその遷移状態を求めることが出来た。グルコースに関 し、このような環変換経路の網羅的な解析はこれまでになく、今後のセルロース利用の基 礎情報として重要な成果である。

## 研究成果の概要(英文):

The purpose of this work is to clarify the whole processes of the inter-conversion of the ring conformations of the glucopyranose ring using quantum mechanics calculation. The inter-conversion process can be represented by using Clemer-Pople parameter which is shown by the degrees of the latitude and the longitude on the surface of the globe. The results of this work indicated that there are many pathways which connect north pole 4C1 conformation and south pole 1C4 structure. It also found their transition structures of those paths. This information will help to consider the application of carbohydrate to the industrial use.

交付決定額
-------

			(金額単位:円)
	直接経費	間接経費	合 計
2010 年度	2,000,000	600,000	2600, 000
2011 年度	700,000	210,000	910, 000
2012 年度	700,000	210,000	910,000
年度			
年度			
総計	3, 400, 000	1, 020, 000	4, 420, 000

研究分野:総合領域

科研費の分科・細目: 情報学・生体生命情報学 キーワード: コンピューターシミュレーション

1. 研究開始当初の背景

植物組織の構成主成分はセルロースであ

源、材料資源として、最近益々緊急の課題と なっている。そのセルロースを構成するグル り、その有効利用は石油代替のエネルギー資ニュースは最も良く研究され、かつ最も良く知

られた糖であることは言うまでもない。しか し、そのグルコースにも未だに解決されてい ない重要な問題が多く残されている。たとえ ばグルコース環(グルコピラノース6員環) は通常 <sup>4</sup>C<sub>1</sub>のイス型構造をとっているが、環 構造にはその他に "ねじれ配座"や<sup>1</sup>C<sub>4</sub>イス 型、舟型などいくつかの環構造を取る可能性 のあることが多くの教科書に記載されてい る。しかし、実際にそれぞれの環構造がどの ようなエネルギーを持っているのか、また、 どの環構造が実現可能であるのか、さらに環 構造間の変化はどのような道筋で進むのか (環構造変換パス)、環構造間の転移の中間 にある遷移状態における構造と、その遷移状 熊におけるエネルギー障壁の高さは正確に はいくらなのか等の基本的なことが明らか になっていない。

#### 2. 研究の目的

本研究ではグルコースの環構造変換過程 の全貌を、量子化学的計算手法を用いて明 らかにすることを目的とするものである。 この研究は糖の中で最もポピュラーなグル コースについて、未だに明確でないグルコ ース環の立体配座について定量的に明らか にするもので、糖化学の最も基本的な基礎 情報を与えるものである。また、実用的に も低炭素化社会実現に向けてのグリーンエ ネルギーの実用化研究の一つである、セル ロースのエネルギー資源利用の効率化等を 図る上で重要である。

#### 研究の方法

グルコース環(ピラノース環)の取りうる 構造は図1のような Clemer-Pople 図により 全体の様子を表すことが出来る。この図では  $\theta=0$ 度が  ${}^{4}C_{1}$ 構造を表し、 $\theta=180$ 度が  ${}^{1}C_{4}$ 構造 を表す。また、 $\theta=90$ 度のとき、 $\phi$ の様々な値 に応じて  ${}^{3}$ ,  $\mathcal{B}$ ,  ${}^{1}S_{3}$ 等の "ねじれ構造を表現す る事が出来る。本研究ではこの図で表現され る様々な構造間の転移、特に、通常のグルコ ースが取る  ${}^{4}C_{1}$ 構造から、どのような "ねじ れ構造"を経由して  ${}^{1}C_{4}$ 構造に至るのか、そ の構造間転移の経路・遷移状態構造・遷移エ ネルギー等を求めることが目的である。

ー例として、南半球の環配座変換の起点として、 ${}^{1}C_{4}$ から $\theta$ =90度に相当するねじれ配座に至る経路の探索を示す。まず、 ${}^{1}C_{4}$ の最安定構造を決定した。 $\beta$ -D-グルコピラノースは4つの水酸基と1つのヒドロキシメチル基を持つため、回転部分は6か所ある(図2)。さらに、4つの水酸基に対し、ゴーシュ型(G<sup>-</sup>とG<sup>+</sup>)、トランス型(T)の3種類の安定となる回転異性体があり、1つのヒドロキシメチル基のC5-C6-06の回転異性体にはtg、gt、ggがある。そのため、計729の回転異性体を考慮する必要があり、本研究ではそれら全て



 $\boxtimes 1$  Cremer-Pople  $\mathcal{O}$  puckering parameter

RHF/3-21G で構造最適化し、最もエネルギー の低い構造から+2.5 kcal/mol 以内のエネル ギーを持つ構造を抽出し、それらの構造につ いてさらに、B3LYP/6-311++G(d, p)で構造最 適化を行い、最も安定な  $C_4$ 構造を決定した。

次に求めた  ${}^{1}C_{4}$ から Boat 型(ねじれ構造) への環配座変換経路を探索するために、行き つく先のねじれ構造として、まず、 ${}^{3,0}B$ への



図2 glucoseのOH 基とCH2OH 基の回転異性体

経路を考えた (図3)。これは環にある酸素 原子の動きによる構造変化であり、事前の研 究(*Carbohydr Res.*, **344**, 2266-2269 (2009)) により他の経路に比べて起こりやすいと考 えられる。 ${}^{1}C_{4}$ は環平面より上に1番炭素が、 下に4番炭素が突き出た構造であり、<sup>3,0</sup>Bは 3番炭素と酸素原子が共に環平面より上に突 き出た構造である。これらの構造は環にある 酸素原子が上下に振動することで互いに変 換する。したがって、この変換の遷移状態と して、O原子が環平面にある封筒型構造<sup>3</sup>E となることが予想される(図3)。そこで、 この<sup>3</sup>E構造を持つ glucopyranose 環の遷移状 態構造を見つけ出す作業を行った。すなわち、 この<sup>3</sup>E 配座に分子内水素結合を形成するよ うなOH・CH<sub>2</sub>OH 基の回転異性体を考え、遷 移状態計算を行った。計算レベルは B3LYP/6-311++G(d,p)である。

同様の考察により、 ${}^{1}C_{4}$ から ${}^{1,4}B$ への遷移 状態となる ${}^{1}E$ 、 ${}^{2.5}B$ への遷移状態となる ${}^{5}E$ 、 さらに $B_{1,4}$ への遷移状態となる $E_{4}$ についても 探索した。最後に求めた遷移状態が予想した



図3 予想した <sup>1</sup>C<sub>4</sub>~<sup>3</sup>E~<sup>3,0</sup>B 配座変換経路





よる遷移状態の分布(カッコ内:遷移状態の数)

配座変換経路のものであるかどうかを確認 するために、これらの遷移状態を通る環配座 変換の前後の環配座を決める固有反応座標 計算を行った。計算レベルは B3LYP/6-311++G(d,p)である。

## 4. 研究成果

全部で 49 個の遷移状態を見出すことが出 来た。それらを7つのグループに分類して検 討した。各グループ内の最も低いエネルギー をグループ間で比べ、これらエネルギーの低 い順にグループの番号を Group1、Group2 な どとし、各 Group の最もエネルギーの低い遷 移状態を TS1、TS2 などとした。puckering parameter による遷移状態の分布を図4に示 した。 $\phi$ =150<sup>~</sup>240<sup>°</sup> に遷移状態は見つからな かった。最もエネルギー差の小さい遷移状態  $\epsilon^{3}E(\theta = 0^{\circ}, \phi = 125.3^{\circ})$ と予想したが、 計算結果は Group1 に属する  $^{3}$ H。( $\theta$  = 330°、 **φ**=129.2°)が、最もエネルギー差の小さい 遷移状態となった。Group1 の数は最も多く 17 個で、ΔE = 6.09~10.49 kcal/mol の範囲 であった。次に遷移状態の数が多い Group は、 15 個の遷移状態をもつ Group7 であるが、こ れらに属する遷移状態は高い遷移エネルギ ーを持つことが分かった(ΔE=10.29~16.36 kcal/mol)。

Group1 の最も低い遷移状態 (TS1) の環構 造は  ${}^{3}H_{2}$ で、 ${}^{1}C_{4}$ -gg とのエネルギー差は 6.09 kcal/mol である。虚の振動数の振動モードは ピラノース環の酸素原子 06 の振幅が大きい ことが確認でき、この 06 の振動により環配 座が変化する。振動モードは予想通り glucose 環中の酸素が振動するモードであった。 ${}^{1}C_{4}$ -gg と同じ側鎖配座の遷移状態は Group1 内でエネルギー差 6.90 kcal/mol のと ころにあった (TS1'とする)。TS1'の虚の 振動モードも環の酸素原子 06 が大きく振動 する。TS2—TS7 についても同様に振動計算を 行った。



# $\boxtimes 5$ Cremer-Pople $\mathcal{O}$ puckering

# parameter による

< 固有反応座標(IRC)計算 >

図5に IRC 計算による環配座変換経路を示 した。曲線は IRC 計算の経路を表わし、曲線 の先端は IRC 計算の最終構造の( $\theta$ ,  $\phi$ )を表わ す。それぞれの曲線の中央付近にある同じ色 のマークは遷移状態の位置であり、曲線の先 端上あるいは少し離れた曲線と同じ色のマ ークは最終構造から構造最適化した構造の 位置を表わす。

おこなったすべての計算で遷移状態から中 心の<sup>1</sup>C<sub>4</sub> 配座( $\theta$ = 180°)に行きついた。以 後、内方向といい、南極 SP (South Pole)と 表記する。もう片方の経路は $\theta$ = 90°付近に 行きついた。以後、外方向といい、赤道面 EP (Equatorial Plane)と表記する。例えば、 TS1 の内方向の最終的な環変換構造を SP1、 外方向の最終構造を EP1と表わす。TS7 は $\theta$ = 90°に届かなかった( $\theta$ = 75.2°)。中心の<sup>1</sup> C<sub>4</sub> 配座( $\theta$ = 180°)から遷移状態を通って、 赤道面の $\theta$ = 90°の環配座まで直線的な変換 経路をたどると考えていた。直線的な変換経 路もあるが、しかし、大きく曲がって予想で きない環配座に行きついたものもあった。

である	$_{0}$ $^{1}C_{4}$ -gg $\mathcal{O}-431348$ .	329 kcal/mol を基準	としている。	
表1	遷移状態と環配座変換	真前後の構造とそのエ	ネルギー。エネル	ギーの単位は kcal/mol

	TS1	TS1'	TS2	TS3
内方向	$^{1}C_{4}$ -G <sup>+</sup> TTG <sup>-</sup> gtG <sup>-</sup>	$^{1}\mathrm{C_{4}}\text{-}\mathrm{G}^{+}\mathrm{TTG}^{-}\mathrm{ggG}^{+}$	$^{1}\mathrm{C}_{4}\text{-}\mathrm{G}^{+}\mathrm{TTG}^{-}\mathrm{gtG}^{-}$	${}^{1}\mathrm{C}_{4}\text{-}\mathrm{G}^{+}\mathrm{G}^{-}\mathrm{T}\mathrm{T}\mathrm{g}\mathrm{g}\mathrm{G}^{+}$
(SP)	2.35	0.00	2.35	1.05
TS	$^{3}\mathrm{H_{2}}\text{-}\mathrm{G^{+}TTG^{-}gtG^{-}}$	$^{3}\mathrm{H_{2}}\text{-}\mathrm{G^{+}TTG^{-}ggG^{+}}$	$^{1}\mathrm{H}_{2}\text{-}\mathrm{G}^{+}\mathrm{TTG}^{-}\mathrm{gtG}^{-}$	$^{5}\mathrm{H}_{4}\text{-}\mathrm{G}^{+}\mathrm{G}^{-}\mathrm{T}\mathrm{G}^{-}\mathrm{gg}\mathrm{G}^{+}$
	6.09	6.90	7.10	7.42
外方向	<sup>30</sup> B-G <sup>+</sup> TTG <sup>-</sup> gtG <sup>-</sup>	$^{30}\mathrm{B}/^{0}\mathrm{S}_{2}\text{-}\mathrm{G}^{+}\mathrm{TTG}^{-}\mathrm{ggG}^{+}$	<sup>1</sup> S <sub>5</sub> -G <sup>+</sup> TTG <sup>-</sup> gtG <sup>-</sup>	$^{3}\mathrm{S}_{1}/\mathrm{B}_{14}\text{-}\mathrm{G}^{+}\mathrm{G}^{-}\mathrm{T}\mathrm{G}^{-}\mathrm{ggG}^{+}$
(EP)	3.52	3.83	4.01	2.68
	TS4	TS5	TS6	TS7
内方向	$^{1}\mathrm{C}_{4}\text{-}\mathrm{G}^{+}\mathrm{TTG}^{-}\mathrm{ggG}^{+}$	$^{1}\mathrm{C_{4}}\text{-}\mathrm{G}^{+}\mathrm{TTG}^{+}\mathrm{ggG}^{+}$	$^{1}\mathrm{C}_{4}\text{-}\mathrm{G}^{+}\mathrm{TTG}^{-}\mathrm{ggG}^{+}$	$^{1}C_{4}$ -G <sup>+</sup> G <sup>-</sup> G <sup>-</sup> Tgt G <sup>-</sup>
(SP)	0.00	0.84	0.00	6.74
TS	<sup>3</sup> E-G <sup>+</sup> TTG <sup>-</sup> ggG <sup>+</sup>	$^{3}\mathrm{H_{4}}\text{-}\mathrm{G^{+}TTG^{+}ggG^{+}}$	$^{5}\mathrm{Ho}/^{2}\mathrm{So}^{-}\mathrm{G}^{+}\mathrm{TTG}^{-}\mathrm{ggG}^{+}$	<sup>5</sup> E-G <sup>+</sup> G <sup>-</sup> G <sup>-</sup> TgtG <sup>-</sup>
	7.54	7.79	10.24	10.29
外方向	$^{3}\mathrm{S}_{1}\text{-}\mathrm{G}^{+}\mathrm{TTG}^{-}\mathrm{ggG}^{+}$	$^{3}\mathrm{S}_{1}\text{-}\mathrm{G}^{+}\mathrm{TTG}^{+}\mathrm{ggG}^{+}$	$B_{30}$ -G <sup>+</sup> G <sup>+</sup> TG <sup>-</sup> ggG <sup>+</sup>	$^{25}\mathrm{B}\text{-}\mathrm{G}^+\mathrm{G}^-\mathrm{G}^-\mathrm{Tgt}~\mathrm{G}^-$
(EP)	2.68	5.40	1.37	8.11

TS1とTS1'の変換経路は同じようにカーブ している。そのため、TS1とTS1'の $\phi$ の差12° が、そのまま、EP1とEP1'の $\phi$ の差10.5°と なった。側鎖の最後の3つの配座が異なって いるが、エネルギー差はほとんどなく0.31 kcal/molであった。TS1'は<sup>1</sup>C4の最も安定な 側鎖と同じ配座であるから、予想した通り SP1'は<sup>1</sup>C4の最も安定な配座となった(表1)。 これら2つのIRC計算では側鎖の配座の変化 は見られなかった。

TS2 の変換経路はほぼ直線的であり、側鎖配 座の変化はなかった。SP2 は SP1 と同じ構造 となった。EP2 は  ${}^{1}S_{5}$ 配座で、比較的エネルギ ーは高い。

TS3 の変換経路は、遷移状態から内方向で大きく曲がっている。SP3 は  ${}^{1}C_{4}$ の gg 配座であるが、最もエネルギーが低い  ${}^{1}C_{4}$ も gg 配座で、それより 1.05 kcal/mol だけ高い。EP3 は  ${}^{1}C_{4}$ -tg と同じエネルギー差であった。

TS4 の変換経路は、直線的で赤道付近で急に 曲がったが、側鎖配座の変化はなかった。SP4 はSP1'と同じ構造となった。

TS5 の変換経路は、直線的であった。SP5 は  ${}^{1}C_{4}$ の gg 配座であるが、SP3 よりさらにエネ ルギーが低かった。最も安定な  ${}^{1}C_{4}$ -gg とのエ ネルギー差(0.84 kcal/mol) はほとんどな い。EP5 は EP4 と同じ環配座( ${}^{3}S_{1}$ ; $\theta$ の差は1°、  $\phi$ の差は4°)に行きついた。しかし、側鎖の 配座は異なっていた。4 番目の配座が EP5 で  $G^+$ 、EP4 で  $G^-$ であった。C4-010-H21 の H21 は水素結合に関与していないわりに、エネル ギー差口Eは 2.72 kcal/mol と大きい。

TS6 の変換経路は、遷移状態から内方向で大 きく曲がっており、遷移状態から外方向では ほぼ直線的であった。TS3 の変換経路と対称 的である。しかし、TS3 の環配座変換と違い、 内方向での側鎖配座の変化はなく、外方向で 2番目がTからG<sup>+</sup>に変化した。SP6は、SP1、 SP4 と同じ構造となった。TS6 のエネルギー 差が 10.24 kcal/mol と大きいにも関わらず、 EP6 のエネルギー差が 1.37 kcal/mol と小さ かった。この差は  $^{1}C_{4}$ -gg と  $^{1}C_{4}$ -gt のエネルギ ー差よりも小さい。 $B_{30}$ -G<sup>+</sup>G<sup>+</sup>TG<sup>-</sup>ggG<sup>+</sup>は  $^{1}C_{4}$ 以 外で最もエネルギーが小さい構造である。

TS7 の変換経路は、直線的であった。遷移状 態のエネルギーが高いので、SP7 と EP7 のエ ネルギーも高くなったと考えられる。側鎖配 座の変化はなかった。

環変換中に側鎖配座は、保存される傾向に ある。例外は、変換経路が大きく曲がった TS3 と TS6 である。しかし、側鎖配座が、TS3 で は大きく曲がる内方向で変化する場合であ り、TS6 では直線的な外方向で変化する場合 である。

以上、結論として、 ${}^{1}C_{4}$ からの環変換は、ま ず、最も安定な ${}^{1}C_{4}$ -G<sup>+</sup>TTG<sup>-</sup>ggG<sup>+</sup>から出発し、 側鎖が回転して ${}^{1}C_{4}$ -G<sup>+</sup>TTG<sup>-</sup>gtG<sup>-</sup>(SP1)とな る。その後、最も低い遷移状態である ${}^{3}H_{9}$ -G<sup>+</sup> TTG<sup>-</sup>gtG<sup>-</sup>(TS1)を通り、 $^{30}B$ -G<sup>+</sup>TTG<sup>-</sup>gtG<sup>-</sup>(EP1) に行きつく経路が最も取りやすい経路であ ることが示された。さらに、赤道面に沿って、 この計算で得られた赤道面の最も安定な  $B_{30}$ -G<sup>+</sup>G<sup>+</sup>TG<sup>-</sup>ggG<sup>+</sup>(EP6)になると考えられる。

5. 主な発表論文等

(研究代表者、研究分担者及び連携研究者に は下線)

〔雑誌論文〕(計12件)

- Osamu Takahashi, Katsuyoshi Yamasaki, Yuji Kohno, <u>Kazuyoshi Ueda</u>, and Motohiro Nishio, "Importance of the CH/π hydrogen bond in the enhancement of CD amplitude of exomethylene steroids" *RSC Advances*. 2, 10891-10898 (2012). 査読有
- ② Kazuki Mori, Takanori Kobayashi, Kazuhisa Sakakibara, and <u>Kazuyoshi Ueda</u>,
  "Experimental and theoretical investigation of proton exchange reaction between protic ionic liquid diethylmethylammonium trifluoromethanesulfonate and H<sub>2</sub>O", *Chemical Physics Letters*, **552**, 58-63 (2012).
- ③ Atsushi Tsutsumi, Namsrai Javkhlantugs, Atsushi Kira, Masako Umeyama, Izuru Kawamura, <u>Kazuyoshi Ueda</u> and Akira Naito, "Structure and orientation of bovine lactoferrampin in the bacterial membrane as revealed by Solid-State NMR and molecular dynamics simulation.", *Biophys. J.* 103, 1735-1743 (2012). 查読有
- ④ 森一樹、樺島智大、源聡、玉城哲平、上 田一義, "Gromacs のための計算支援ソフトGISPの開発", J. Comput. Chem. Soc. Jpn., 11, 98-103 (2012). 査読有
- ⑤ Keiko Kondo, Minoru Takeda, Masato Katahira, Jun-ichi Koizumi, and <u>Kazuyoshi</u> <u>Ueda</u>, "Conformational analysis of an extracellular polysaccharide produced by *Sphaerotilus natans*", *Carbohydrate Research*, **360**, 102-108 (2012). 查読有
- ⑥ Takanori Kobayashi, Daichi Hayakawa, Tegshjargal Khishigjargal and <u>Kazuyoshi</u> <u>Ueda</u>, "Ab initio studies of the crystal structure of cellulose triacetate I.", MRS Online Proceedings Library, 1470, mrss12-1470-xx03-05, (2012). doi:10.1557/opl.2012.1204 査読有
- ⑦ Takanori Kobayashi, Yuji Kohno, Toshiyuki Takayanagi, Kanekazu Seki, and <u>Kazuyoshi</u><u>Ueda</u>, "Rare gas bond property of Rg-Be<sub>2</sub>O<sub>2</sub> and Rg-Be<sub>2</sub>O<sub>2</sub>-Rg (Rg = He, Ne, Ar, Kr and Xe) as a comparison with Rg-BeO", *Computational and Theoretical Chemistry*, **991**, 48-55 (2012). 査読有

- ⑧ Kenichi Ogata, Yoshitaka Yamaguchi, Youji Kurihara, <u>Kazuyoshi Ueda</u>, Hirotaka Nagao, Takashi Ito, "Twisted Coordination Mode of Bis(N-Heterocyclic carbine) Ligands in Octahedral Geometry of Group 6 Transition Metal Complexes : Synthesis, Structure, and Reactivity" *Inorganica Chimica Acta.*, **390**, 199-209 (2012). 查読有
- ④ Hitomi Miyamoto, Mariko Ago, Chihiro Yamane, Masaharu Seguchi, <u>Kazuyoshi</u> <u>Ueda</u>, and Kunihiko Okajima, "Supermolecular Structure of Cellulose/Amylose Blends Prepared from Aqueous NaOH Solutions and Effects of Amylose on Structural Formation of Cellulose from Its Solution", *Carbohydr. Res.* 346, 807-814 (2011). 查読有
- Namsrai Javkhlantugs, Akira Naito, <u>Kazuyoshi Ueda</u>, "Molecular Dynamics Simulation of Bombolitin II in the Dipalmitoylphosphatidylcholine Membrane biyaer", *Biophys. J.*, **101**, 1212-1220 (2011). Doi:10.1016/j.bpj.2011.07.018 査読有
- Daichi Hayakawa, <u>Kazuyoshi Ueda</u>, Chihiro YAMANE, Hitomi MIYAMOTO and Fumitaka HORII, "Molecular dynamics simulation of the dissolution process of cellulose triacetate-II nano-size crystal in DMSO", *Carbohydr. Res.* **346**, 2940-2947 (2011). Doi:10.1016/j.carres.2011.10.019 査読有
- 12 Shuichi Toraya, Namsrai Javkhlantugs, Daisuke Mishima, Katsuyuki Nishimura, <u>Kazuyoshi Ueda</u>, Akira Naito, "Dynamic Structure of Bombolitin II Bound to Lipid Bilayers as Revealed by Solid-state NMR and Molecular-Dynamics Simulation", *Biophys. J.*, **99**, 3282-3289 (2010). 查読 有

〔学会発表〕(下記他、計 10件)

- 平成24年度神奈川県ものづくり技術交 流会予稿集、3PS-11,神奈川県産業技術センター、2012年11月7日-11月9日," 糖α-L-イドピラノースにおける環配座 変換の計算による解析"小林正人、 栗原 庸次、上田 一義
- 6. 研究組織
- (1)研究代表者
  上田 一義 (UEDA KAZUYOSHI))
  横浜国立大学・大学院工学研究院・教授
  研究者番号:40223458