科学研究費助成事業 研究成果報告書

平成 29 年 6 月 14 日現在

機関番号: 24402

研究種目: 基盤研究(C)(一般)

研究期間: 2013~2016

課題番号: 25410073

研究課題名(和文)鉄触媒によるアルキンへの非共有電子対を有する典型元素-水素結合付加反応の創成

研究課題名(英文) Development of addition reaction of an E-H bond (E = main group elements having lone pair electrons) to alkynes catalyzed by an iron complex

研究代表者

板崎 真澄(ITAZAKI, Masumi)

大阪市立大学・大学院理学研究科・講師

研究者番号:60382032

交付決定額(研究期間全体):(直接経費) 3,900,000円

研究成果の概要(和文):鉄メチル錯体を触媒前駆体とすることで、末端アルキンへの2級ホスフィンの位置選択的なヒドロホスフィン化反応が進行し、対応するビニルホスフィンが得られることを見出した。また、この反応を用いることで、リン上の置換基が異なる非対称ジホスフィン化合物の合成にも成功した。得られたビニルホスフィン、非対称ジホスフィンおよび触媒反応における中間体錯体の構造をX線結晶構造解析により明らかにした。上記の反応に加えて、鉄錯体とインジウム化合物の共存下において有機ニトリル化合物の炭素-窒素三重結合にケイ素-水素 (Si-H) 結合が選択的に2回付加することでジシリルアミンが生成する反応も見出した。

研究成果の概要(英文): Iron complex-catalyzed regioselective single hydrophosphination of terminal arylalkyne with secondary phosphine was achieved. Unsymmetric 1,2-bis(phosphino)ethanes with different phosphino groups were obtained by using our catalytic systems. The structures of obtained vinylphosphine, unsymmetric 1,2-bis(phosphino)ethane, and iron catalyst precursors were confirmed by single crystal X-ray diffraction studies. In addition, Selective double hydrosilylation was achieved by using tertiary and secondary silanes with an excess amount of an organonitrile (RC N; R = alkyl, aryl) in the presence of a catalytic amount of triirondodecacarbonyl [Fe3(C0)12] and indium trichloride (InCl3). This reaction was also catalyzed by an iron complex containing indium trihalide [Fe(MeCN)6][Fe(C0)4(InCl3)2], prepared by the reaction of Fe3(C0)12 with InCl3. This is a novel report of the combination of a transition-metal complex and an indium source in organic synthesis.

研究分野: 有機金属化学

キーワード: 鉄触媒 ヒドロホスフィン化 アルキン インジウム ヒドロシリル化 ニトリル

1.研究開始当初の背景

高価で希少金属である白金、パラジウム、 ロジウムなどを用いて改良を重ねることで、 触媒的有機合成反応は飛躍的に発展してき た。しかし、希少金属は枯渇の懸念があるた め、希少金属を用いない効率的な触媒反応の 開発が今後の重要な課題となっている。その ような観点から近年、鉄錯体を触媒とした有 機合成反応に注目が集まっている。これまで に鉄錯体を触媒とした不飽和炭化水素およ びケトンやアルデヒドの水素化反応、グリニ ヤール試薬を用いたクロスカップリング反 応、オレフィンのポリマー化反応などの様々 な反応が知られている。しかし、炭素-炭素 不飽和結合に典型元素-水素結合を付加させ るような反応は、主にヒドロシリル化および ヒドロホウ素化しか知られていない。

リンなどの典型元素を含む化合物群は、機 能性材料や医薬品中間体への応用など、広く 利用が展開されている。その一般的な合成法 は、不安定で発火の恐れがあるリチウム試薬 と対応するハロゲン化物を用いなければな らず、副生成物としてハロゲン化リチウムが 大量に生成することになる。一方、遷移金属 触媒を用いてアルキンなどの炭素-炭素不飽 和結合に P-H 結合を付加させることにより、 対応する化合物を合成する方法も考えられ る。しかし、リンは孤立電子対をもつため、 触媒毒として作用することが知られており、 従来までの遷移金属錯体を触媒として用い た場合、付加反応はほとんど進行しない。そ のため、目的の化合物を得るにはまず孤立電 子対を酸素で保護した R2HP=O を用いて付 加反応を行った後、リン上の酸素を還元する 必要があった。さらに、この反応ではパラジ ウムなどの高価な貴金属を触媒として用い なければならないという点も解決すべき問 題となっている。

2.研究の目的

以前、我々は鉄メチル錯体 $CpFe(CO)_2(Me)$ を触媒前駆体として用いることで、孤立電子対を有するにも関わらず 3 価有機リン化合物の H-P 結合がアルキンへ 2 回付加することで、2 座リン配位子が生成することを見出している。そこで本研究では鉄触媒を用いて、炭素-炭素不飽和結合などに典型元素-水素結合を付加させる反応を創製することを目的とした。

鉄は地殻中存在量が第 4 位であるため、 貴金属のように枯渇の懸念もなく、非常に安 価である。もし、鉄錯体を触媒として、リン、 硫黄、ホウ素などの典型元素 - 水素結合をよる 素 - 炭素不飽和結合に自在に付加させるる とが出来れば、アトムエコノミー、製品の製 造コスト、触媒の低毒性および元素代替戦略 などの観点から非常に価値があると考えられる。本研究では、単に鉄を触媒にするとい う貴金属触媒の代替品としての役割だけで なく、鉄に特長的な新しい有機合成反応の構 築および反応中間体を錯体化学の観点から解明することを目指している。この反応応は、以前の我々の研究から発想したものでありま常に独創性が高い。また高価な白金やロジウムを用いることなく安価で毒性が低にを中心金属に用いている点、空気や湿度にをから変にが可能が高い。ことが可能を開発して明いることが可能を表して明いることが可能をある。このような原を開発したが非常に大きく、有機金属化学のないのとは、本反応が違に大きく、有機金属化学のないのといたであるといえる。

3.研究の方法

鉄メチル錯体を触媒前駆体として、炭素-炭素三重結合に段階的に P-H 結合を付加させる反応を創製する。そして、化学量論量の鉄錯体と P-H 結合をもつ化合物の反応を錯体化学的観点から詳細に検討し、反応機構に関する知見を得る。

さらに鉄-インジウム錯体を触媒前駆体とすることで、有機ニトリル化合物の炭素-窒素三重結合にケイ素-水素 (Si-H) 結合を付加させる反応も試みる。

$$\begin{array}{c} 2\,R_3'SiH \\ + RC \equiv N \end{array} \xrightarrow{ Fe-In\ cat. \\ RCH_2N } \begin{array}{c} SiR_3 \\ SiR_3' \end{array} & \begin{bmatrix} NCMe \\ MeCN_{N_1} NCMe \\ MeCN_{N_2} NCMe \\ NCMe \end{bmatrix} \begin{bmatrix} CO \\ OC_{N_1} NCO \\ Cl_3IN^{-1} e^{-1} InCl_3 \\ CO \end{bmatrix}$$

4. 研究成果

ピリジン配位子を有する鉄メチル錯体 Cp*Fe(CO)(py)(Me) を触媒として、様々なア ルキン化合物に対して 2 級ホスフィンとの ヒドロホスフィン化を行った結果を Table 1 に示した。基質としてアリールアルキンとア リール基を有する 2 級ホスフィンを用いた 場合ではヒドロホスフィン化が進行し、対応 するビニルホスフィン化合物 1a-1f が Z 体 優先で得られることがわかった (Entries 1-6)。 また置換基としてヘテロ環を持つものや、立 体的にかさ高いフェロセニル基を有するア ルキンでも反応は進行し、目的とするビニル ホスフィンが得られた (Entries 7-9)。さらに、 アリール基上に Me 基や OMe 基を有する 2 級ホスフィンを用いた場合でも反応は問 題なく進行した (Entries 10, 11)。しかし、基 質としてアルキルアルキンやアルキル基を 有する 2 級ホスフィンを用いた場合では、 目的とする化合物は得られなかった (Entries $12, 13)_{o}$

Table 1 Reaction of secondary phosphines with terminal alkynes catalyzed by a methyl(pyridine)iron complex Cp*Fe(CO)(py)(Me).^a

Entry	R	R'	Time/	NMR yield % ^b (<i>E/Z</i>) ^c	Isolated yield % ^d
1	Ph	Ph	48	90 (10/90)	65 1a
2	p-Me-C ₆ H ₄	Ph	48	79 (20/80)	59 1b
3	p-MeO-C ₆ H ₄	Ph	48	73 (15/85)	25 1c
4	p-NH ₂ -C ₆ H ₄	Ph	48	72 (9/91)	65 1d
5	p-F-C ₆ H ₄	Ph	48	74 (12/88)	30 1e
6	p-⁴Bu-C ₆ H ₄	Ph	48	85 (17/83)	42 1f
7	2-pyridyl	Ph	48	42 (28/72)	22 1g
8	3-thiophenyl	Ph	72	69 (13/87)	32 1h
9	Ferrocenyl	Ph	72	72 (28/72)	46 1i
10	p-NH ₂ -C ₆ H ₄	p-Me-C ₆ H ₄	48	75 (10/90)	65 1j
11	p-NH ₂ -C ₆ H ₄	p-MeO-C ₆ H ₄	48	72 (9/91)	60 1k
12	Alkyl ^e	Ph	48	NR^g	-
13	Ph	Alkyl ^f	48	NR^g	-

^aReaction conditions: 110 °C, 10 mL Schlenk tube. [PHR'₂] : [Acetylene] : [Cp*Fe(CO)(py)(Me)] : [Toluene] = 1 : 1.5 : 0.1 : 10. ^bBased on ^{3†}P MMR using triphenylphosphine oxide P(=O)Ph₃ as an internal standard. ^cBased on ^{3†}P NMR. ^dZ isomer only. ^aAlkyl = ^aHex, ^cHex, ^cBu. ^fAlkyl = ^aHex, ^aBu. ^aNo reaction.

得られたビニルホスフィンのうち、**1b**, **1d**, **1i**, **1j** の 4 つに関しては、X 線結晶構造解析により、その構造を明らかにした (Fig. 1)。

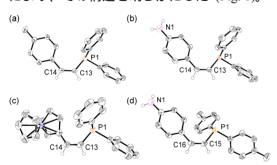
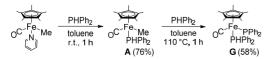


Fig. 1 ORTEP drawings of (a) **1b**, (b) **1d**, (c) **1i** and (d) **1j** with 50% thermal ellipsoidal plots. Hydrogen atoms except vinyl protons and amine protons were omitted for simplicity.

反応機構に関する知見を得るために、鉄メチル錯体 Cp*Fe(CO)(py)(Me) とジフェニルホスフィンの量論反応をモル比 1:1 で行ったところ、ジフェニルホスフィンが配位したホスフィン錯体 $Cp*Fe(CO)(PHPh_2)(Me)$ A が生成した。さらにホスフィン錯体 A にPHPh₂ を反応させると、ホスフィンホスフィド錯体 $Cp*Fe(CO)(PHPh_2)(PPh_2)$ G が生成することも明らかにした (Scheme 1)。



Scheme 1 Synthesis of the phosphine complex ${\bf A}$ and the phosphine(phosphide) complex ${\bf G}$.

鉄メチル錯体、ホスフィン錯体 A およびホスフィンホスフィド錯体 G の構造も X 線結晶構造解析により明らかにした (Fig. 2)。

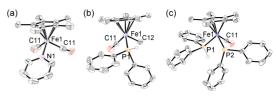
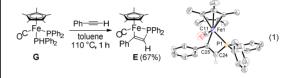


Fig. 2 ORTEP drawings of (a) Cp*Fe(CO)(py)Me, (b) **A**, and (c) **G** with 50% thermal ellipsoidal plots. Hydrogen atoms except the hydrogen on P atom are omitted for simplicity.

ホスフィンホスフィド錯体 G とフェニルアセチレンの反応を行うと、四員環メタラサイクル構造を有する錯体 E が生成することも見出した (式 1)。



単離した錯体 A, E, G を触媒としてフェニルアセチレンとジフェニルホスフィンの反応を行ったところ、これまでと同様の選択性かつ良好な収率で対応するビニルホスフィンが得られた (Scheme 2)。このことより、それらの錯体は触媒サイクルにおける重要な中間体であると考えている。

Scheme 2 Catalytic activity for hydrophosphination of complexes \mathbf{A} , \mathbf{E} , and \mathbf{G} .

合成した Z 体のビニルホスフィンに対して、鉄メチル錯体 CpFe(CO)₂(Me) を触媒として、再度、ヒドロホスフィン化を行うと、ジホスフィン化合物 2a が生成することも明らかにした (Table 2)。ビニルホスフィンのリン上の置換基と異なる置換基を有する 2 級ホスフィンと反応を行うことで非対称ジホスフィン化合物 2b-2e が得られた。このような反応はこれまでに報告されていない。

Table 2 Synthesis of unsymmetric diphosphine catalyzed by

Entry	vinylphosphine	R"	Isolated yield %
1	1a	Ph	84 2a
2	1a	p-Me-C ₆ H ₄	85 2b
3	1a	p-MeO-C ₆ H ₄	83 2c
4	1a	<i>p</i> -F-C ₆ H ₄	69 2d
5	1j	Ph	88 2e

 $^{0}Reaction$ conditions: 110 $^{\circ}C,~10$ mL Schlenk tube, [PHR2] : [Vinylphosphine] : [Fe cat.] = 1 : 1 : 0.05.

一方、触媒量の鉄錯体と三塩化インジウムの共存下で、有機ニトリル化合物とヒドロシランの反応を行うと、ニトリルの C≡N 三重結合部位にヒドロシリル化が 2 回進行し、ジシリルアミンが得られることを見出した。

触媒に関する知見を得るために、鉄錯体と 三塩化インジウムの量論反応を検討したと ころ、 $[Fe(NCMe)_6][cis-Fe(InCl_3)_2(CO)_4]$ が生 成していることを明らかにした。

$$Fe_3(CO)_{12} \frac{3 \text{ equiv InCl}_3}{\frac{MeCN}{80 \text{ °C}, 30 \text{ min}}} 2 \begin{bmatrix} MeCN, NCMe \\ MeCN & NCMe \\ NCMe \end{bmatrix} \begin{bmatrix} CO \\ OC, NCMe \\ NCMe \end{bmatrix} \begin{bmatrix} CO \\ OC, NCMe \\ Cl_3 In & CO \\ Cl_3 In & CO \\ Cl_3 In & CO \\ NCMe \end{bmatrix} \\ 82\%$$

次に様々な有機ニトリル化合物を用いて 反応の適応範囲を検討した結果を Table 3 に示した。アルキルニトリルを用いた場合に は、いずれも良好な収率でジシリルアミンが 生成した (Entries 1-4)。しかし、かさ高い 'BuCN を用いた場合では、反応は全く進行し なかった (Entry 5)。様々なアリール基を有す るニトリル化合物の場合では、収率が中程度 ではあるものの目的とする化合物を得るこ とが出来た (Entries 6-9)。ヘテロ環を有する (4-Py)CN を用いた場合にも低収率ではある もののジシリルアミンが生成した (Entry 10)。 一方、電子吸引性の置換基を有するニトリル 化合物では、この付加反応は進行しなかった (Entries 11-13)。 さらにヒドロシランとして、 Me₂FcSiH や MePhSiH₂ も適応可能である ことがわかった (Entries 14, 15)。

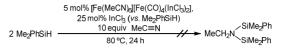
 $\begin{tabular}{lll} \textbf{Table} & \textbf{3} & \begin{tabular}{lll} Double-hydrosilylation & of various nitriles & with hydrosilanes catalyzed by an iron-indium complex.a \\ \end{tabular}$

	5 mol% [Fe(MeCN) _a][Fe(CO) ₄ (InCl ₃) ₂] (vs. R' ₃ SiH)	
2 R' ₃ SiH	10 equiv RC ≡ N	SiR' ₃
	80 °C, 24 h	RCH ₂ N SiR' ₃

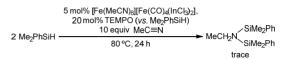
entry	RC≡N	R'₃SiH	RCH ₂ N(SiR' ₃) ₂	isolated yield (%)
1	MeCN	Me ₂ PhSiH	MeCH ₂ N(SiMe ₂ Ph) ₂	85 3
2	EtCN	Me₂PhSiH	EtCH ₂ N(SiMe ₂ Ph) ₂	65 ^b 4
3	ⁱ BuCN	Me₂PhSiH	BuCH ₂ N(SiMe ₂ Ph) ₂	75 5
4	PrCN	Me ₂ PhSiH	PrCH ₂ N(SiMe ₂ Ph) ₂	66 6
5	^t BuCN	Me ₂ PhSiH	-	-
6	PhCN	Me ₂ PhSiH	PhCH ₂ N(SiMe ₂ Ph) ₂	54 7
7	(p-Tol)CN	Me ₂ PhSiH	(p-ToI)CH ₂ N(SiMe ₂ Ph) ₂	55 8
8	(m-Tol)CN	Me ₂ PhSiH	(m-ToI)CH ₂ N(SiMe ₂ Ph) ₂	49 9
9	(o-Tol)CN	Me ₂ PhSiH	(o-ToI)CH ₂ N(SiMe ₂ Ph) ₂	41 10
10	(4-Py)CN	Me ₂ PhSiH	(4-Py)CH ₂ N(SiMe ₂ Ph) ₂	21 11
11	CCl₃CN	Me ₂ PhSiH	-	-
12	(C ₆ F ₅)CN	Me ₂ PhSiH	-	-
13	NC(CH ₂) ₄ CN	Me ₂ PhSiH	-	-
14	(p-Tol)CN	Me ₂ FcSiH	(p-ToI)CH ₂ N(SiMe ₂ Fc) ₂	43 12
15	MeCN	MePhSiH ₂	MeCH ₂ N(SiMePhH) ₂	76 13

 $^a\!\text{See}$ supporting information for details of reaction conditions. $^b\!\text{The}$ relatively low reaction yield of $\text{EtCH}_2N(\text{SiMe}_2\text{Ph})_2$ is caused by the difficulty in the removal of $\text{MeCH}_2N(\text{SiMe}_2\text{Ph})_2$ produced as a by-product in this reaction, by distillation because of the similar boiling points.

反応機構に関する知見を得るために、鉄錯体に対して過剰量の三塩化インジウムを加えて反応を検討したところ、目的とするジシリルアミンは生成しなかった。



また同様の反応をラジカル捕捉剤である TEMPO を用いて行った場合にも目的物はほ とんど得られなかった。



以上の結果より、この触媒反応において、 鉄中心から一方のインジウム配位子が脱離 することと、系中でラジカル種が生成するこ とが重要な鍵となっていると考えている。

5. 主な発表論文等

〔雑誌論文〕(計12件)

Masumi Itazaki, Noriko Tsuchida, Yuka Shigesato, Keiko Takano, Hiroshi Nakazawa, R/X Exchange Reactions on Pd and Pt Complexes Containing Phosphine Ligands, cis-[M(R)₂{P(X)(NMeCH₂)₂}₂] (M = Pd, Pt), via a Phosphenium Intermediate and Theoretical Approach, Dalton Trans, 2016, 45, 19216-19220. (Back Cover Paper) 査読

DOI: 10.1039/C6DT02314B

Masaki Ito, <u>Masumi Itazaki</u>, Tsuyoshi Abe, <u>Hiroshi Nakazawa</u>, Hydrogenation of Chlorosilanes by NaBH₄, *Chem. Lett.*, 2016, 45, 1434-1436. 查読有

DOI: 10.1246/cl.160808

Masaki Ito, <u>Masumi Itazaki</u>, <u>Hiroshi</u> <u>Nakazawa</u>, Selective Double-Hydrosilylation of Nitriles Catalyzed by an Iron Complex Containing Indium Trihalide, *ChemCatChem*, 2016, 8, 3323-3325. (Inside Back Cover Paper) 查読有

DOI: 10.1002/cctc.201600940

Masaki Ito, Masato Iseki, <u>Masumi Itazaki, Hiroshi Nakazawa</u>, Tetrahedral cage complex with planar vertices: selective synthesis of Pt_4L_6 cage complexes involving hydrogen bonds driven by halide binding, *Chem. Commun.*, 2016, 52, 7205-7208. (Front Cover Paper) 查読有

DOI: 10.1039/c6cc01448h

Masumi Itazaki, Shinya Katsube, Masahiro Kamitani, <u>Hiroshi Nakazawa</u>, Synthesis of Vinylphosphine and Unsymmetric

Diphosphine: Iron-catalyzed Selective Hydrophosphination Reaction of Alkynes and Vinylphosphines with Secondary Phosphines, *Chem. Commun.*, 2016, 52, 3163-3166. 查読有

DOI: 10.1039/C5CC10185A

Masumi Itazaki, Masaki Ito, <u>Hiroshi Nakazawa</u>, Synthesis and Characterization of [Fe(NCCH₃)₆][cis-Fe(InX₃)₂(CO)₄] (X = Cl, Br, I) Containing Two Terminal Indium Fragments, *Dalton Trans.*, 2016, 45, 1327-1330. 查読有

DOI: 10.1039/C5DT03745J

Azadeh Madadi, <u>Masumi Itazaki</u>, Robert W. Gable, Boujemaa Moubaraki, Keith S. Murray, Colette Boskovic, Electronic Lability in a Dinuclear Cobalt Bis-dioxolene Complex, *Eur. J. Inorg. Chem.*, 2015, 4991-4995. 查読有

DOI: 10.1002/ejic.201500980

Masumi Itazaki, Masaki Ito, <u>Hiroshi Nakazawa</u>, Synthesis, Structure, and Reactivity of Ruthenium(0) Indane Complex fac-[Ru(NCMe)₃(CO)₂(InX₃)] (X = Cl, Br), Eur. J. Inorg. Chem., 2015, 2033-2036. 查

DOI: 10.1002/ejic.201500112

Masumi Itazaki, Masaki Ito, <u>Hiroshi Nakazawa</u>, Synthesis, Structure, and Reactivity of Ruthenium(0) Indane Complex fac-[Ru(NCMe)₃(CO)₂(InX₃)] (X = Cl, Br), Eur. J. Inorg. Chem., 2015, 2033-2036. 查

DOI: 10.1002/ejic.201500112

Masaki Ito, <u>Masumi Itazaki</u>, <u>Hiroshi Nakazawa</u>, Selective Boryl Silyl Ether Formation in the Photoreaction of Bisboryloxide/Boroxine with Hydrosilane Catalyzed by a Transition-metal Carbonyl Complex, *J. Am. Chem. Soc.*, 2014, 136, 6183-6186. 查読有

DOI: 10.1021/ja500465x

Masahiro Kamitani, Yoshinori Nishiguchi, Ryosuke Tada, <u>Masumi Itazaki</u>, <u>Hiroshi Nakazawa</u>, Synthesis of Fe-H/Si-H and Fe-H/Ge-H Bifunctional Complexes and Their Catalytic Hydrogenation Reactions toward Nonpolar Unsaturated Organic Molecules, *Organometallics*, 2014, 331532-1535. 查読有

DOI: 10.1021/om5000562

Masahiro Kamitani, Masaki Ito, <u>Masumi</u> <u>Itazaki, Hiroshi Nakazawa,</u> Effective Dehydrogenation of 2-Pyridylmethanol Derivatives Catalyzed by an Iron Complex, *Chem. Commun.*, 2014, 50, 7941-7944. 查 読有

DOI: 10.1039/C4CC01498G

[学会発表](計34件)

板崎真澄、鉄の特長を活かした有機合成 反応の開発 - 典型元素 - 水素結合の炭素 - 炭素不飽和結合への選択的な付加 - 、 ヘテロ原子部会平成28年度第3回懇話会、 平成29年2月6日、大阪科学技術セン ター、大阪府大阪市(招待講演)

M. Itazaki, Regioselective Hydrophosphination Reaction of a C C Triple Bond Catalyzed by an Iron Complex and Isolation of Intermediate Complexes, International Symposium on Pure & Applied Chemistry (ISPAC) 2016, August 15-18, 2016 Kuching, Sarawak, Malaysia (招待講演)

板崎真澄、後田朋哉、勝部伸哉、中村 渉、 中沢 浩、鉄錯体触媒を用いたアリール アルキンの位置選択的はヒドロチオ化反 応、日本化学会第 96 春季年会、平成 28 年 3 月 24-27 日、同志社大学、京都府京 田辺市

板崎真澄、勝部伸哉、神谷昌宏、中沢 浩、 鉄錯体を触媒とする末端アルキンの段階 的なヒドロホスフィン化を用いた非対称 1,2-ビスホスフィノエタンの合成、第 5 回 JACI/GSC シンポジウム、平成 28 年 6 月 2-3 日、ANA クラウンプラザホテル神 戸、兵庫県神戸市

伊藤昌輝、井関柾登、<u>板崎真澄、中沢 浩、</u>平面四配位白金錯体を頂点構造とする白金四核かご状錯体 Pt₄L₆ の選択的合成、第14 回ホスト・ゲスト化学シンポジウム、平成28年6月4-5日、高知城ホール、高知県高知市

M. Ito, M. Iseki, M. Itazaki, T. Otani, H. Nakazawa, Syntheses of Cage-shaped Complexes with Platinum or Palladium Planar Vertices and Their Structures -Reactions of Dihalogeno Platium or Palladium Complexes with Phosphine-carboxyamide-, 錯体化学会第66回討論会、平成28年9月10-12日、福岡大学 七隈キャンパス、福岡県福岡市

板崎真澄、勝部伸哉、後田朋哉、中沢 浩、 鉄錯体触媒を用いた C C 三重結合への 段階的な P-H 結合付加反応、第 63 回有 機金属化学討論会、平成 28 年 9 月 14-16 日、早稲田大学 西早稲田キャンパス、 東京都新宿区

伊藤昌輝、<u>板崎真澄、中沢 浩</u>、ハロゲン化インジウムを有する鉄錯体を触媒として用いた選択的ダブルヒドロシリル化、ダブルヒドロボリル化およびジヒドロシリルボリル化反応の開発、第6回 CSJ 化

学フェスタ 2016、平成 28 年 11 月 14-16 日、タワーホール船堀、東京都江戸川区 板崎真澄、鉄メチル錯体を触媒前駆体と する様々な有機合成反応と、その中間体 錯体の反応性、第55回錯体化学若手の会 近畿地区勉強会、平成28年11月19日、 奈良女子大学、奈良県奈良市(招待講演) 板崎真澄、低毒性な鉄を触媒とするリン 化合物の新規合成法の創製、大阪府立大 学・大阪市立大学ニューテクフェア2016、 平成 28 年 12 月 6 日、大阪産業創造館、 大阪府大阪市(招待講演)

伊藤昌輝、板崎真澄、中島 覚、中沢 浩、 インジウム - 鉄混合金属錯体を配位子と して用いたニトリルの選択的ダブルヒド ロシリル化反応によるジシリルアミン合 成反応、第62回有機金属化学討論会、平 成27年9月7-9日、九州大学、福岡県福 岡市

<u>板崎真澄</u>、市山友紀、久保田陽子、<u>中沢</u> <u>浩</u>、1,1'-ビス(フェニルホスフィノ)フ ェロセンと 0 価白金ホスフィン錯体の反 応 - 生成錯体の構造とホスフィン配位子 の関係 - 、錯体化学会第65回討論会、平 成27年9月21-23日、奈良女子大学、奈 良県奈良市

伊藤昌輝、板崎真澄、中沢 浩、インジ ウム配位子を有する鉄錯体を用いたニト リル化合物の触媒的ダブルヒドロシリル 化反応の開発、第5回 CSJ 化学フェスタ 2015、平成 27 年 10 月 13-15 日、タワー ホール船堀、東京都江戸川区

M. Itazaki, Y. Shigesato, N. Tsuchida, K. Takano, H. Nakazawa, R/X Exchange Reaction on Pd and Pt Complexes with Phosphine Ligand. cis-[MR2- $\{P(MeNCH_2)_2X\}_2$ (M = Pd, Pt) via an Intermediate of Phosphenium Complex, 2015 International Chemical Congress of Pacific Basin Societies, December 15-20, 2015, Hawaii, USA

板崎真澄、勝部伸哉、神谷昌宏、中沢 浩、 鉄触媒を用いた末端アルキンの選択的モ ノヒドロホスフィン化反応、日本化学会 第 94 春季年会、平成 26 年 3 月 27-30 日、 名古屋大学、愛知県名古屋市

M. Itazaki, M. Kamitani, S. Katsube, C. Tamiya, H. Nakazawa, Single and Double Hydrophosphination of Terminal Acetylenes with Biarylphosphine Catalyzed by an Iron The XXVI International Complex, Conference on Organometallic Chemistry, July, 13-18, 2014, Sapporo, Japan

M. Itazaki, M. Kamitani, K. Katsube, C. H. Nakazawa, Tamiya, Selective Hydrophosphination of Terminal Alkynes Catalyzed by an Iron Complex, 5th EuCheMS Chemistry Congress, August 31-September 4, 2014, Istanbul, Turkey

勝部伸哉、板崎真澄、神谷昌宏、中沢浩、

鉄触媒を用いたヒドロホスフィン化によ るビニルホスフィンの合成および中間体 錯体の単離、錯体化学会第64回討論会、 平成 26 年 9 月 18-20 日、中央大学 後楽 園キャンパス、東京都文京区

伊藤昌輝、板崎真澄、中沢 Achievement of Boron-Oxygen-Silicon Alignment Promoted by a Transition Metal Catalysis: Selective Synthesis of Boryl Silvl Ethers. 第 61 回有機金属化学討論会、平 成 26 年 9 月 23-25 日、九州大学 病院キ ャンパス、福岡県福岡市

伊藤昌輝、板崎真澄、中沢 浩、新規機 能性無機材料開発を志向した遷移金属錯 体触媒による選択的ホウ素 - ケイ素結合 形成反応の創製、第4回 CSJ 化学フェス タ 2014、平成 26 年 10 月 14-16 日、タ ワーホール船堀、東京都江戸川区

[図書](計 2件)

板崎真澄、伊藤昌輝、<u>中沢 浩</u>、化学同 人、化学、選択的なかご状錯体の合成 これまでにない頂点構造を有するかご状 錯体 、2017、Vol. 2、pp. 62-63 M. Itazaki, H. Nakazawa, Iron Catalysis II: Fundamentals and applications, Chapt. 4 Iron-catalyzed Cross-dehydrogenativecoupling Reactions, B. Plietker (ed.), Springer, Top. Organomet. Chem., Vol. 50, 2015, pp. 47-82.

[その他]

ホームページ等

http://www.sci.osaka-cu.ac.jp/chem/cc/i ndex.html

6. 研究組織

(1)研究代表者

板崎 真澄(ITAZAKI, Masumi) 大阪市立大学・大学院理学研究科・講師 研究者番号:60382032

(2)研究分担者

中沢 浩 (NAKAZAWA, Hiroshi) 大阪市立大学・大学院理学研究科・教授 研究者番号:00172297