# 科学研究費補助金研究成果報告書

平成 22 年 4 月 30 日現在

研究種目:特別推進研究				
研究期間:2005~2009				
課題番号:17002011				
研究課題名(和文)				
水素―表面反応基礎過程: スピン効果、反応ダイナミックス、及び星間水素分子の起源				
研究課題名(英文)				
Basic Processes in Hydrogen Atom-Surface Reactions: Spin Effect, Reaction Dynamics,				
and Origin of Interstellar Hydrogen Molecules				
研究代表者				
並木 章 (NAMIKI AKIRA)				
九州工業大学・工学研究院・教授				
研究者番号:40126941				

研究成果の概要(和文):

気相水素原子と表面吸着水素の反応を Si, Ru, 及び水氷表面にて表面科学的な観点から研究した. Si 表面では,水素熱脱離と吸着水素引き抜き反応のキネテクスとダイナミックスを互いに矛盾の無い形で解明し,歴史的問題に決着をつけた.水氷表面では,Ru 表面などで観測された吸着水素の水素引き抜きによる分子脱離は観測されず,吸着水素原子の寿命は大変短いと予想された.スピン偏極水素原子線-表面反応装置を完成し,H原子の Si(111)表面吸着へのスピン効果を調べた.

研究成果の概要(英文):

The reaction of hydrogen atoms on Si, Ru, and water ice surfaces has been studied to elucidate kinetics and dynamics of thermal desorption as well as hydrogen abstraction of hydrogen adatoms. A historically long standing problem raised in hydrogen desorption from Si(100) surfaces is solved. In contrast to Si or Ru surfaces, a hydrogen molecular desorption due to abstraction is not confirmed on water ice surfaces even at around 10 K, suggesting that residence time of hydrogen atoms is very short on the water ice surfaces. A spin-polarized-hydrogen – surface reaction system is constructed to investigate spin dependence on hydrogen sticking onto Si(111) surfaces.

## 交付決定額

			(金額単位:円)
	直接経費	間接経費	合 計
2005 年度	86,000,000	25, 800, 000	111, 800, 000
2006 年度	17, 469, 700	5, 240, 910	22, 710, 610
2007 年度	11, 700, 000	3, 510, 000	15, 210, 000
2008 年度	11, 700, 000	3, 510, 000	15, 210, 000
2009 年度	11, 700, 000	3, 510, 000	15, 210, 000
総計	138, 569, 700	41, 570, 910	180, 140, 610

研究分野:工学

科研費の分科・細目:応用物理学・工学基礎・薄膜・表面界面物性 キーワード:水素原子、シリコン表面、吸着脱離,スピン偏極原子、反応ダイナミックス、水氷表面

### 1. 研究開始当初の背景

表面吸着 H 原子は気相 H 原子による引き抜 き反応 (ABS)により分子として脱離する.又, 吸着水素は適当な温度で熱脱離(TD)する.Si 表面での TD と ABS は Si デバイスプロセスで 重要な反応である.Si (100)表面では,TDの 反応次数は水素被覆度 $\theta$ に関して1次であること,又,脱離分子の並進エネルギーは表 面温度の程度であり,1eV程度の吸着バリア が脱離パスでは消失していること,即ち,吸 着と脱離の間で詳細釣り合いが破られてい ることが問題となった.第一原理計算や統 計力学による理論的研究が数多くなされた が,決定的な解は得られなかった.その後の 我々の実験で,実は,脱離分子の並進エネル ギーはかなり大きく,脱離パスに分子を加速 する充分な高さのバリアが存在することが 示された.

問題把握の誤りは吸着水素の水素引き抜きに対しても同じように起こっていた.Si表面でのABSとAID反応は,吸着水素を重水素Dでラベルしたとき,

ABS :  $H + D/Si \rightarrow HD$ ,

AID :  $H + D/Si \rightarrow D_2$ ,

と表せる. 金属表面で唱えられた Eley-Rideal (ER)機構ないしはホットアトム(HA) 機構は,そのまま Si 表面の水素引き抜きに 適用されていた.しかし, Si 表面では直接引 き抜き(ABS)に加えて、吸着誘起による間接 引き抜き(AID)が顕著に起こることが判明し た. そして, ABS はθに関して2次であり, かつ温度に鈍感であるという特徴をもち、他 方, AID は4次の脱離キネテクッスに従い, 温度に敏感であることが分かってきた.従っ て, ABS と AID は単純な HA 機構では説明でき ず エネルギー緩和をかなり起こした束縛H 原子 (ホットコンプレックス: HC) が関与し た HC 機構が提案された. それを証明するに は、ABS と AID のダイナミックス解明の実験 が不可欠となった.

ABS は宇宙科学においても問題となった. 星 の誕生は高密度の水素分子が核となって生じ る.問題は水素分子の起源である.何故なら, 気相での水素原子の二体衝突では有効に水素 分子は生成されない.そこで,水素分子の起 源として,宇宙塵表面を覆う極低温水氷表面 を触媒とした ABS が提案された.しかし,実 験室レベルの検証では,Si や金属表面での ABS のような確たる証拠は水氷表面では得られな かった.

H原子の表面結合は多くが共有結合であ り、その為パウリ排他律に従うスピン選択即 が表面吸着過程に期待される.例えば、Si 表 面のダングリングボンドがダウンスピンで あるとき、それと結合するH原子はアップス ピンである.H原子の表面反応に於いて、ス ピン効果を調べた研究はおおよそ皆無であ った.

#### 2. 研究の目的

表面で生起する水素反応,即ち,水素の吸 着と脱離,吸着水素の水素引き抜き反応を 様々な表面にて解明することを目的とする. 具体的目標は;① 過去20年間解けなかった Si(100)表面からの水素熱脱離機構を明らか にする,② 脱離分子の並進エネルギーから ABS 及び AID 引き抜き反応ダイナミックスを 明らかにする, ③10 K の極低温水氷薄膜表面 での ABS 反応を観測する,及び,④スピン偏 極 H 原子一磁化表面反応装置の開発と, Si(111)表面への適用である.

3. 研究の方法

目的を実現するために3つの水素-表面 反応装置を製作する.各システムとも,この 水素原子ビームはプラズマにより発生し,多 段の差動排気により超高真空反応チャンバ ーに接続する.

目的①②の方法: 脱離ダイナミックスを 知るためには, 疑似ランダムチョッパを用い たクロスコリレーション法による表面脱離 分子の飛行時間(TOF)分布測定装置を用いる. 又, 脱離ダイナミックスのシミュレーション には LEPS ポテンシャルを用いた古典軌道計 算法を採用する.

目的③の方法: 水氷薄膜の状態をキャラ クタライズするために反射型赤外吸収分光 装置とオージェ電子分光装置を備えた水素 -表面反応装置を用いる. この時表面は液体 He により 10 K 以下の冷却を可能とする. 2 台の QMS にて, H 照射中に表面脱離する水素 分子を角度微分型及び積分型で測定する.

目的④の方法: 六重極電磁石を用いて発 生した up spin 状態の H 原子を収束させるこ とでスピン偏極 H ビームを得る. Down spin H 原子は偏極 H ビームを対向する 2 個のソレノ イドによるゼロ磁界空間を通過させること でスピン反転させることにより行う. (ただ し,理論上半分の H 原子はスピン反転を受け ない). スピン制御された H 原子ビームを極 低温にて磁化された Si 表面に照射し、レー ザ SHG 法にて水素吸着確率を調べ,その差異 を調べる。

## 4. 研究成果

(1)水素熱脱離 (TD: thermal desorption) 機構の解明 ([]は研究成果での論文番号)

Si(100) 表面での水素 TD は Si dimer (HSi-Si)内での再結合ではなく, 隣り合う Si ダイマー(HSi-Si-)間での再結合脱離である (以降 inter-dimer 機構と呼ぶ). 先ず 2005 年時点での水素吸着と脱離反応のレビュー を行った[13]. この中で、水素の吸着と脱離 のダイナミックスは詳細釣り合いでお互い 結ばれているが, キネテックスは依然未解決 であることを強調した.水素の昇温脱離 (TPD) スペクトルと等温脱離の測定を行い, これまでの常識をうち破る発見を行った[6]. その第一,長い間信じられてきた水素脱離バ リア 2.5 eV は間違いで,正しくは 1.6 eV で あること. その第二, 主 TPD ピーク温度は初 期被覆度の減少ととともにC字型の変化を 示し、1次キネテクッスからずれていること. この2つの事実は diffusion- promoteddesorption (DPD)機構(図 1)で首尾一貫して 説明できることを示した.

DPD モデルの特徴は,終端された Si ダイ マーHSi-SiH (DOD)のみならずそれと隣接す る空の Si ダイマー -Si-Si- (UOD)が本質的 役割を演じていることである. DOD 間の引力 相互作用を考慮しながら,DOD と UOD の配置 をモンテカルロ法にて推察し,脱離サイト数 を任意の $\theta$ にて数え上げることで, $\theta$ に依存 した TPD スペクトルが脱離バリア 1.6 eV で 再現できた.これにより約 20 年間説明が出 来ないでいた Si(100)表面での水素熱脱離機 構の問題が解決できた.



(2) 水素引き抜き反応ダイナミックス Si(100)表面では、ABS は 2 次反応であり、 AID は4次反応である[2]. この異常な反応次 数は Si (111)や Si (110) 面でも同じくなった [10]. 従って, 水素引き抜き反応は ER 機構 や HA 機構では説明できない. そこで我々は hot complex (HC)モデルを提案した. ここで HCとは、表面に着陸したH原子は吸着エネル ギーの一部を保持しながらも, Si や吸着 D 原 子のポテンシャルに束縛されたH原子である. ABS はこの HC 状態から生じ, AID はそれを失 敗した HCの末裔である2水素化 Si の熱力学 的不安定性により発生すると考えた.従って、 ABS と AID は脱離分子のダイナミクスに差が 期待される. そこで, Si(100)-(2x1)表面に て ABS 及び AID の角度分布を実験的に求めた [7]. ABS による脱離 HD 分子は極角 θ に対し て  $\cos^2 \theta$ 分布を与え, AID による  $D_2$ 分子は  $\cos^{5}\theta$ を与えた. ABS の  $\cos^{2}\theta$ 分布を理解す るために LEPS ポテンシャルを用い古典力学 によるトラジェクトリ計算を行った. その結 果, 脱離 HD 分子は Si-D のボンド方向のまわ りにローブを持つことが分かったが、全体と しては、(2x1) domainの DSi-SiD に由来する 2方向のローブと、90度回転した(1x2) domainのDSi-SiDによる脱離ローブの合計と して見かけ上幅の広い cos<sup>2</sup>θ 分布となること が判明した[7]. AID の比較的シャープな角度 分布は熱脱離的要素に由来するものと判断 された.

更に, 脱離分子の飛行時間(TOF)分布を測 定した.38 cm もの長い飛行距離を通過した HD 分子のフラックスは大変小さく, QMS にて

感度良く測定するためには引き抜きの為の H ビームフラックスをかなり大きくする必用 があった. RF プラズマ発生部の改良を試行錯 誤的に行う中で、0.1 ML/s 程度の高フラック スHビームの発生に成功した. ABS のサイク ルを 100 回重ねることで引き抜き HD 分子の TOF 分布スペクトルを完成させた[5]. 得られ た TOF スペクトルは表面温度で決まる Maxwell 分布よりかなり速く, 平均並進エネ ルギーは 0.86 eV であった. 異なる2つの Maxwell 分布関数を用いて、TOF スペクトル を ABS と AID 成分に分解した. その結果をエ ネルギーフラックスのカーブに変換したも のを図2にプロットした.図2よりABSの平 均並進エネルギーは 1.15 eV であり、反応エ ネルギー1.2 eVの大半を占めることがわかる. 他方, AID の平均並進エネルギーは 0.33 eV と評価された. これは dihydride 相からの熱 脱離 D<sub>2</sub>分子の並進エネルギー0.27 eV [15]に 近く, AID ダイナミックスは dihydrides が関 与した熱脱離過程と考えられた[2,5].



図2 ABS と AID 成分のエネルギーフ ラックス分布

(3) 水氷表面での水素引き抜き反応

星間水素分子が極低温水氷表面にて吸 着水素の気相水素による引き抜き反応とし て生じることを Si 表面での水素引き抜き反 応と類似の方法で示すことを企画した.この 時、水氷は単結晶 Ru(0001)表面上に張るので, 先ず Ru 基板表面に張られたアモルファス水 氷薄膜の結晶化過程を調べた[4]. 84 K にて 清浄 Ru(0001)表面に D<sub>2</sub>0 を 10 ML 程度堆積し アモルファス水氷薄膜を得た. その後, 温度 を150 K 程度に昇温し結晶化させた. アモル ファス相から結晶相への転換は 2500 cm<sup>-1</sup>領 域に現れる 0D 伸縮振動スペクトルの変化か ら推察した. 結晶化率の時間変化を Avrami 式で解析した結果,以下の様な結果を得た: (1)結晶化の核はランダムに発生する, (2)結 晶化は1次元成長である,(3)結晶化の活性 化エネルギーは 1.01 eV である, (4)結晶化 に Ru-D<sub>2</sub>0 界面の寄与は少ない.

単結晶Ru(0001)表面にて吸着D原子のH引

き抜き反応が吸着 D<sub>2</sub>0 氷薄膜によりどのよう に変化するかを調べた.基準としての清浄 Ru 表面での ABS と AID をまず調べた[3]. AID は 引き抜き全量の 5%程度であり, ABS が主要な 水素引き抜き過程であった.脱離 HD レート カーブをレート方程式にて解析した結果, 2 次脱離で特徴づけられる HC 機構が 1 次脱離 を示す HA 機構よりも重要であることが明か となった.これは,盲目的に信じられてきた HA 機構への警鐘となった.HC 機構は H 原子 のエネルギー緩和に温度効果が期待される. 従って,引き抜き表面温度を 160 K から 40 K まで低下させ, ABS の温度依存性を調べたと ころ,H + D/Ru→HD で 5 meV, D + H/Ru→HD で 14 meV の活性化エネルギーを得た.



図3 Ru表面でのABS 効率のアレニウスプロ ット

極低温温度域では、この程度の活性化エネル ギーでも水素引き抜き反応に大きな影響を 及ぼす.これはERやHA機構では説明できず、 HCが関与している証拠である.

ABS への吸着水氷薄膜の効果を調べた.実験は D 原子吸着表面に後から D<sub>2</sub>0 分子を吸着 させた場合,及び D<sub>2</sub>0 分子を先に吸着してか ら D 原子を吸着した場合を区別して行った. ABS による HD 収量を D<sub>2</sub>0 水氷膜厚の関数とし てプロットした結果を図4に示した.図4か ら D と D<sub>2</sub>0 の吸着の順序によらず,ABS は 3 ML の水氷薄膜により完全に遮断されることが 知れる.これは ABS は Ru 表面上に吸着して いる D 原子が H 原子で引き抜かれているので あり,水氷薄膜表面では ABS は起こらないこ とを意味している.

水氷表面でのD原子の吸着は弱く,その為, 滞在寿命が短いと予想される.そこで,D<sub>2</sub>0 氷薄膜を8Kまで冷却し,D原子吸着後速や かに H 原子を照射したが,それでも HD の脱 離は認められなかった. H 照射後の TPD スペ クトルから表面残存 HD 分子も明確ではなか った.これらの事実から星間水素分子の起源 が水氷表面を触媒としている説は現在のと ころ支持されない.



図4. ABS 反応への吸着水氷の効果

## (4) 吸着のスピン効果

H 原子の表面吸着へのスピン効果を調べる ために、フラックスが等しく、偏極度の異な る水素原子線発生装置を製作した.水素プラ ズマからの H 原子を六重極電磁石により up spin 状態に偏極し,無偏極ビームを得るとき は,その後,対向するコイルにより発生した 急峻な回転磁界中を通過させてスピン反転 (Sona 遷移)を誘起した.Sona 遷移はビーム 軸に垂直な磁界成分を地磁気(200~500 mG) の 1/10 以下に抑える必要があり,3 軸 Helmholtz コイルによりそれを保証した.

スピン偏極度は, Stern-Gerlach 磁気回路 により up spin と down spin 原子を空間分離 し,可動式 QMS にてそれを測定することで求 めた.全ての条件パラメータを最適にしたと き,偏極,及び無偏極 H ビームの空間分離の 様子を図 5 に示す.



図5 スピン反転装置によるスピン反転 (挿入図: I<sub>Hexa</sub>=6A でのスピン反転の結果)



スピンに依存した水素吸着実験は上のス ピン偏極Hビーム装置と磁化表面反応装置か ら構成される.水素の吸着速度の測定は YAG レーザを用いた倍波 (SH 波)発生法にて行う. Si表面でのSHG発生効率は表面ダングリング ボンド数を示す.SHG 測定装置の動作確認は Hや0原子,更にN原子[11]にて行った.図6 に完成した装置の全体図を示す.

Down spin を持つ Si 表面に偏極(up spin) H 原子を照射した場合と,無偏極(up + down spin)H原子を照射した場合で,吸着確率に差 がでるかを実験した.温度 130 K の清浄 Si(111)表面内で[211] 方向に 1.5 T の磁界を 印加し,それに偏極,及び無偏極 H ビームを 照射したときの SH 波強度の時間減衰を測定 した.



**H**exposure time [s]

図7. 外部磁界 (1.5 T)を印加した試料表面への 水素原子線照射に伴う SH 波強度変化 (挿入図: 表面水素被覆率の照射時間に対する変化)

図7は結果をプロットしたものであり、青は 偏極原子線を、オレンジは無偏極原子線を照 射した場合を示す. 挿入図は SH 強度を被覆 率に変換した結果である.カーブの勾配は H 原子の吸着確率を示す. 挿入図における両曲 線の傾きの比は 0.99±0.01 であり、このこと から、磁化表面への水素原子吸着においても スピン効果は観測されないという結論が得 られた。 しかし、これはパウリの排他原理 に基づく予想とは異なる結果である. 文献か ら予測した表面のスピン偏極度はおおよそ 5%の down spin 偏極であり、これから期待さ れる吸着確率の相対比は 1.04 となる. これ は現在の実験誤差を超えている. 期待する結 果とならなかった理由として、(1) H 原子の 吸着は Langmuir 型であるよりも Kisliuk 型 である,ないしは,(2) なにがしかの理由 で表面磁化率は予想よりも小さい が考え られる. 表面磁化率の測定はこれからの課題 である.

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15件),(全て査読有り) [1]. "Si(100)表面での水素解離の活性障壁と脱 離エネルギー: バリアパズルはどこまでわか ったか", 並木 章, 真空, 53, (4), 1-11(2010). [2]. "水素ラジカルが誘起するSi表面反応", 並木 章, 表面科学, 31, 124-130(2010). [3]. "D abstraction by H at a D-saturated Ru (001) surface", <u>T. Yamauchi</u>, Y. Nakashima, T. Misumi, K. Mine and A. Namiki, Surf. Sci., 603, 2333-2339(2009). [4]. "Crystalization of  $D_2O$  thin films on Ru(001) surfaces", T. Yamauchi, K. Mine, Y. Nakashima, A. Izumi, A. Namiki, Appl. Surf. Sci., 256, 1124-1177(2009). [5]. "Time-of-flight distributions of HD molecules abstracted at a Si(100) surface", S. Sato, Y.

Narita, A. R. Khan, A. Namiki,

Surf. Sci., 603, 2607-2611(2009). [6]. "Substantially low desorption barriers in recombinative desorption of deuterium from the Si(100) surface", <u>Y. Narita</u>, Y. Kihara, <u>S.</u> Inanaga, A. Namiki, Surf. Sci., 603, 1168-1174(2009). [7]. "Angular distribution of H-induced HD and  $D_2$  desorptions from the Si(100) surfaces. -Response ", <u>S. Inanaga</u>, T. Kiyonaga, F.Rahman, F. Khanom, A. Namiki, J. Lee, J. Chem. Phys., 128, 0171021-1(2008). [8]. "Oxidation and reduction of thin Ru films by gas plasma", Y. Iwasaki, <u>A. Izumi, H.</u> <u>Tsurumaki, A. Namiki,</u> H. Oizumi, I. Nishiyama, Appl. Surf. Sci., 253, 8699-8704 (2008). [9]. "Scattering of 300 K effusive beams from the H/Si(100) surface", S. Ueno, Y. Narita, A. R. Khan, Y. Kihara, A. Namiki, Surf. Sci., 602, 1979-1986(2008). [10]. "Adsorption and abstraction of atomic hydrogen on the Si(110) surfaces", A. R. Khan, Y. Narita, A. Namiki, A. Kato, and M. Suemitsu, Surf. Sci. 602, 1979-1986 (2008). [11]. "Optical second-harmonic generation study of incorporation of nitrogen atoms at Si(100) surfaces", H. Tsurumaki, E. Kuroki, I. Ishida, Y. Tohara, A. Namiki, Surf. Sci., 601, 4629-4635(2007). [12]. "Transient desorption of HD and D<sub>2</sub> molecules from the D/Si(100) surfaces exposed to a modulated H-beam", A. R. Khan, A. Takeo, S. Ueno, S. Inanaga, T. Yamauchi, Y. Narita, T. Tsurumaki, and A. Namiki, Surf. Sci., 601, 1635-1641(2007). [13]. "Desorption related adsorption of hydrogen via detailed balance on the Si(100) surfaces", A. Namiki, Prog. Surf. Sci., 81, 337-366(2006). [14]. "Angular distributions of H-induced HD and  $D_2$  desorptions from the Si(100) surfaces", S. Inanaga, T. Kiyonaga, F. Rahman, F. Khanom, A. Namiki, and J. Lee, J. Chem. Phys., **124**, 054715 1-5 (2006). [15]. "Desorption dynamics of deuterium molecules from the Si(100)-(3x1) dideuteride surface", T. Niida, <u>H. Tsurumaki</u>, and <u>A.</u> Namiki, J. Chem. Phys., 124, 024715 1-5 (2006). 〔学会発表〕(計 47 件) . "Si(100)表面での拡散支援機構に従う 1. 水素熱脱離における脱離サイトの検討" <u>成田</u>克,上杉功,<u>稲永征司</u>,並木章,第 57回応用物理学関係連合講演会, (2010,3,17-20), 東海大学. "D吸着Si表面から引き抜かれたHD分子 2 の飛行時間分布測定" 安冨伍郎, 佐藤真 一郎, 吉田佑太郎, A.R. Khan, 成田 克, 並 木 章, 第 56 回応用物理学関係連合講演会, (2009, 3/4, 30-2), 筑波大学 3. " D+D<sub>2</sub>0/Ru共吸着表面からの水素引き抜

き反応",<u>山内貴志</u>、嶺 和幸、<u>並木 章</u>第 50 回 真 空 に 関 す る 連 合 講 演 会, (2009,11,4-6) 学習院創立百周年記念会館

4. "スピン偏極水素原子線の生成と磁場反転 法によるスピン反転",<u>鶴巻</u>浩,西川 峻一, 豊田 尚志,古賀 祐太郎, 實松 敦,<u>並木</u>章 ,第56回 応用物理学関係連合講演会,(2009, 3/4,30-2),筑波大学. 5. "IRAS study on crystallization process of thin D<sub>2</sub>O ice films on Ru(0001) surface", K. Mine, Y, Nakashima, T. Yamauchi and A. Namiki, 4th Vacuum and Surf. Sci. Conf. of Asia and Australia, (2008, 10, 28-31), Matsue 〔図書〕(計1件) "水素-シリコン表面反応", 並木 将来のエネルギー利用を目指して 並木 章, "水素, 西川正 史,深田,智,渡辺幸信,共編, 養賢堂, 第10章2節, pp. 196-223 (2006) 〔産業財産権〕 ○取得状況(計1件) 名称:原子状水素定量方法及びその装置 発明者:並木 章,和泉 亮,鶴巻 浩 権利者:国立大学法人九州工業大学 種類:日本国特許 番号:4072627 取得年月日:H 20.2.1 国内外の別:国際公開番号 W02006/085405 6. 研究組織 (1)研究代表者 並木 章 (NAMIKI AKIRA) 九州工業大学・工学研究院・教授 研究者番号:40126941 (2)研究分担者 和泉亮 (IZUMI AKIRA) 九州工業大学・工学研究院・教授 研究者番号: 30223043 鶴巻 浩 (TSURUMAKI HIROSHI) 九州工業大学・工学研究院・助教 研究者番号:20315162 山内 貴志 (YAMAUCHI TAKASHI) 九州工業大学・工学研究院・助教 研究者番号:70419620 成田 克 (NARITA YUZURU) 山形大学・理工学研究科・助教 研究者番号: 30396543 (H18→H21) 稲永 征司(INANAGA SHOJI) 九州工業大学・工学部・助教 研究者番号: 30093959 (H17→H19) 内藤 正路 (NAITOH MASAMICHI) 九州工業大学・工学研究院・准教授 研究者番号:60264131 (H17→H18) 勇 (SUN YU) 孫 九州工業大学・工学研究院・准教授 研究者番号:60274560  $(H17 \rightarrow H18)$