



2019年2月28日 産業利用に役立つXAFSによる先端材料の局所状態解析2019

# Outline

- 高活性担持Pd触媒のXAFS分析
  - 高活性脱カルボニル化Pd触媒
  - 担体の比表面積の効果(反応前)
  - 反応中における触媒構造解析

- FDMNESによるXANESシミュレーション
  - Pd (bulk)
  - Pd55 (ナノ粒子)
  - Pd/ZrO₂(ZrO₂表面上の単原子Pd)

# 高活性担持Pd触媒のXAFS分析

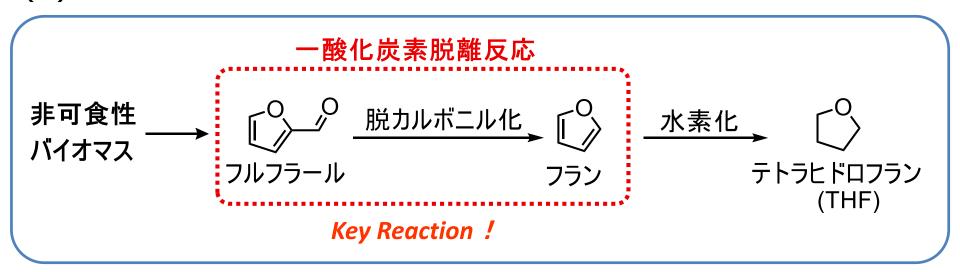
# 背景

### 脱カルボニル化反応の活用

非可食性のバイオマス資源であるフルフラールから合成樹脂原料として需要の高いテトラヒドロフラン(THF)への変換プロセスへの利用

### フルフラールをTHFの原料とするメリット

- (1)キシロース等の非可食性物質が原料
- (2)石油の代替となりグリーンサステイナブルケミストリーとして有効
- (3)石油由来物質からの合成より反応段階が少ない



固体触媒による高収率・高選択的なフルフラール の脱カルボニル化反応の検討

# 本研究の目的

## 現在、Pd/ZrO2, Pd/CeO2が最も高活性

- ・液相条件下150℃以下の温和な条件において高収率・高選択性を達成
- ・O価のPdが反応活性種(触媒の還元処理により実現)
- ・高い比表面積の担体を用いて高活性な触媒の調製に成功
- 他のアルデヒド類でも高い活性で脱カルボニル化反応が進行
- ・耐久性が高い

ZrO。およびCeO。担体で高い活性が出現した原因の解明



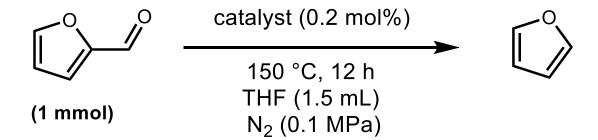
高活性脱カルボニル化触媒の反応中における構造の解明

# フルフラールの脱カルボニル化反応

触媒の前処理

$$PdO/ZrO_2 \xrightarrow{H_2 (2MPa)} Pd/ZrO_2$$

<u>反応条件</u>



Entry	Catalyst	担体の比表面積 (m²/g)	Conv. (%)	Yield (%)
1	Pd/ZrO <sub>2</sub> _30	30	65	53
2	Pd/ZrO <sub>2</sub> _91	91	90	72
3	Pd/ZrO <sub>2</sub> _94	94	100	79
4	Pd/ZrO <sub>2</sub> _194	194	100	89
5	Pd/ZrO <sub>2</sub> _280	280	100	98

→ 高比表面積のZrO₂担体を用いたときに高活性

# 担体の比表面積の効果

## 反応前の触媒のEXAFS解析 (Pd K-edge XAFS)

	Pd foil	Pd/ZrO <sub>2</sub> _30	Pd/ZrO <sub>2</sub> _94	Pd/ZrO <sub>2</sub> _194
Bond atom	Pd	Pd	Pd	Pd
CN	12	8.8±0.8	5.7±0.9	2.6±0.2
Particle number	_	~70	<b>~</b> 9	3 - 4
Yield (%)	_	53	79	89

## → 数個のPdクラスター担持触媒が高活性

# 液相 in-situ XAFS測定

### フルフラールの脱カルボニル化反応

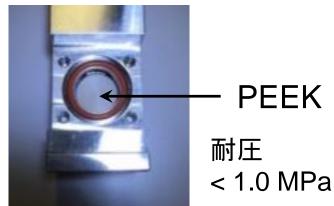
entry	catalyst	time	conv. (%)	yield (%)
1	Pd/ZrO <sub>2</sub> _280 (1.6 mol%)	27 h	30	8

The reaction was conducted on a 1.0 mmol scale in the autoclave for XAFS measurement.

Pd K-edge XAFS Transmission

Reaction Temp. 136°C

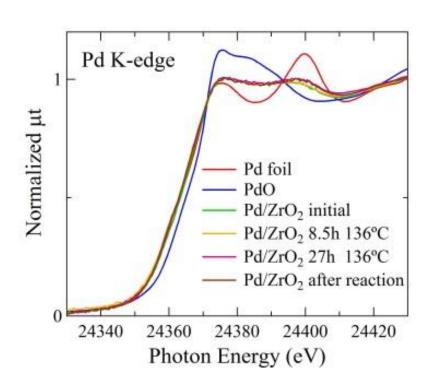




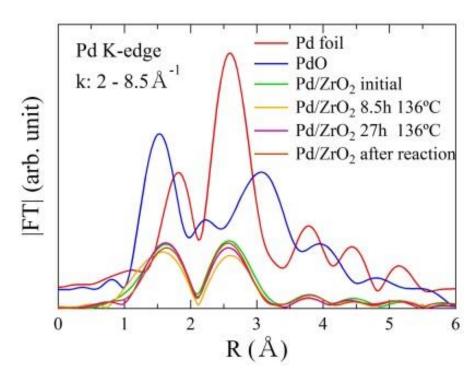
# 液相 in-situ XAFS測定

## Pd K-edge XAFS

### **XANES**



#### Radial structure function



# 反応前・中・後のPd触媒の局所構造

## Pdクラスターサイズの決定

$$S_0^2 = 0.9$$

$$\Theta_{\rm D} = 307 \text{ K}$$
  $\sigma^2 = 0.000266 \text{ (T = 0 K)}$ 

	Time (h)	Temp. (°C)	Bond	CN	Particle	R-factor
			atom		number	
Pd/ZrO <sub>2</sub> _280	0	28	Pd	2.9	~4	0.010
	8.5	136	Pd	2.9	~4	0.013
	27	136	Pd	3.1	~4	0.012
	27	28	Pd	2.8	~4	0.021

→ 反応前、反応中、反応後ともに4個程度のPdクラスターを形成

## FDMNESによるXANESシミュレーション

FDMNES code (Revision 5, January 2015)

### **FDMNES**

Y.Joly, PRB 63,125120(2001)



Finite Difference Method for Near-Edge Structure

### FD法(有限差分法)を用いて、シュレディンガー方程式を解く



電子状態を求める(波動関数とポテンシャルを求める)

Full-potential法(形状に関しての近似がない)

クラスター計算

#### **FDM**

微分方程式(シュレディンガー方程式)の微分を差分に置き換える近似

実空間Mesh 上で差分を取る数値解法の一つ(解析的ではない解法)



電子状態を求める意味ではどちらも同じ

多重散乱理論を用いる (直接シュレディンガー方程式は解かない)



電子状態を求める(波動関数とポテンシャルを求める)

Muffin-tin 近似(球対称近似)

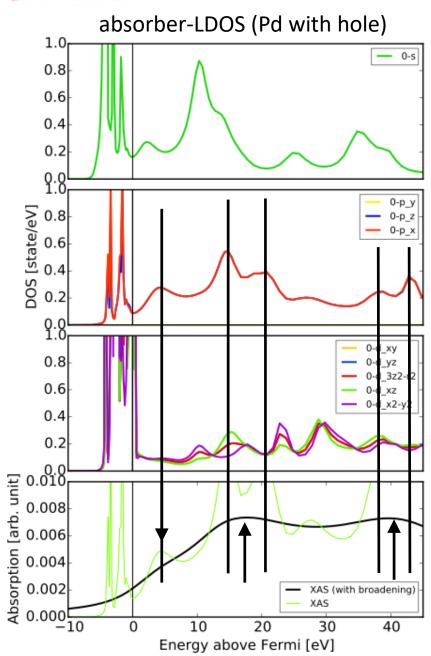
クラスター計算

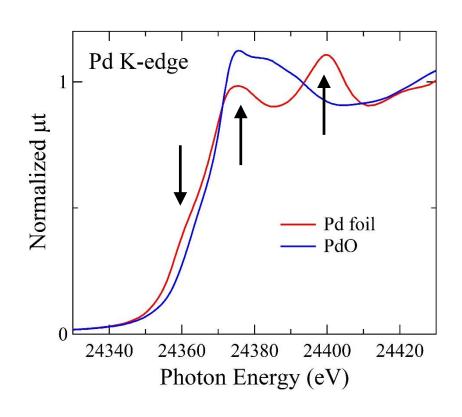
(FEFF)

Pd bulk (FCC-Pd)



### Pd bulk (FCC-Pd)





Pd foilのXANESの特徴を再現

## Pdナノ粒子およびZrO2表面上のPd原子吸着の構造を求める

#### 表面の構造緩和の計算が必要

1) 構造緩和計算

VASP 平面波基底(構造最適化にすごく向いている)



WIEN2K(構造最適化にすごく不向き)

2) 表面の原子分子の吸着計算

VASP 平面波基底(表面の計算はそれなりに得意)



**▼** WIEN2K(バルク以外の計算は不向き)

#### VASP 平面波基底

- •WIN2k並の計算精度を出せる
- ・収束性が非常に高い
- 計算速度が非常に速い



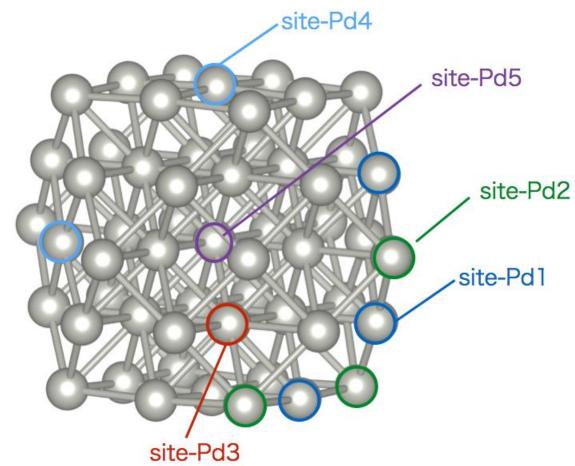
平面波基底の計算コードでは 最も普及して、基本性能が最も高い B) 得られた構造における XANES計算



Pd55 (ナノ粒子)

## Pd55クラスター





### 表面のPd原子

Pd1 (24 atoms)

Pd2 (12 atoms)

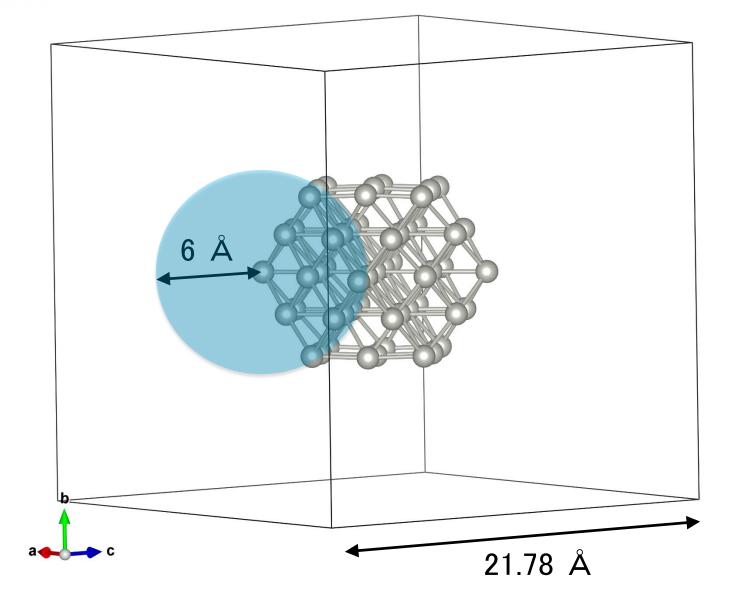
Pd4 (6 atoms)

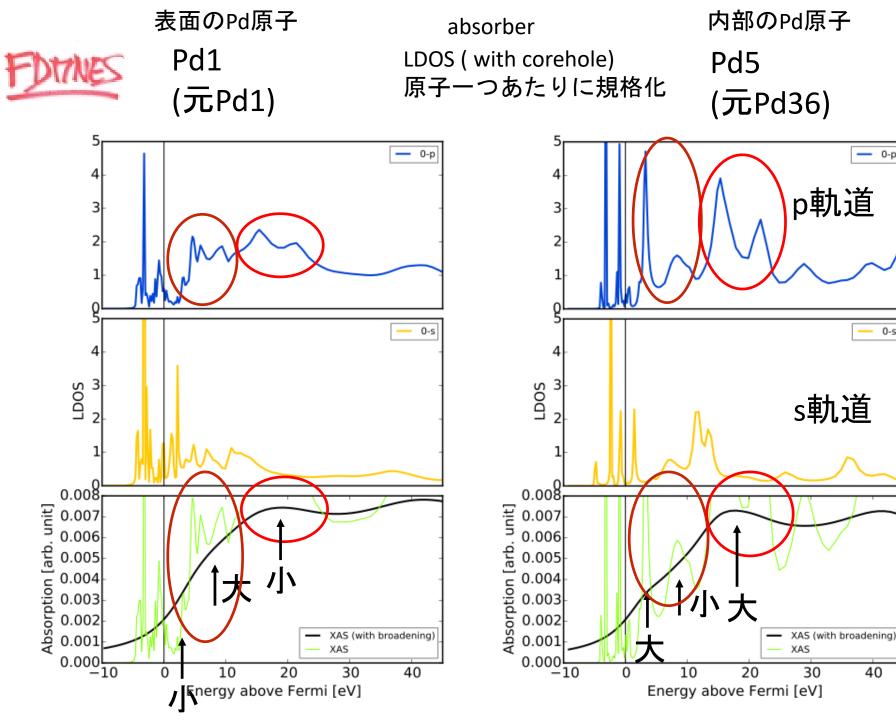
内部のPd原子

Pd3 (12 atoms)

Pd5 (1 atoms) 中心

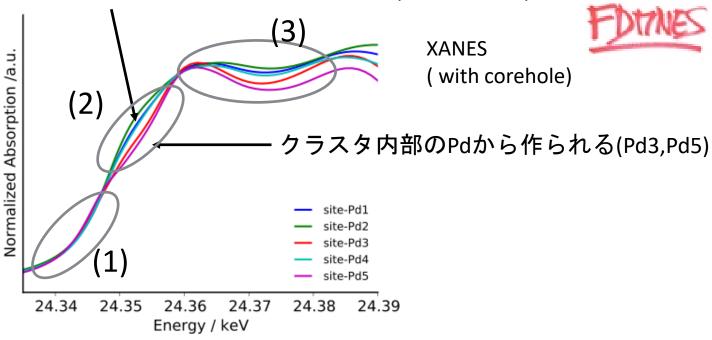


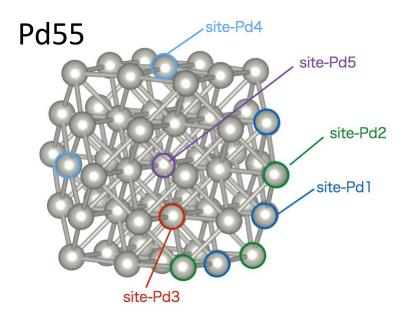




0-s

### クラスタ表面のPd原子から作られる(Pd1,Pd2,Pd4)





#### absorber原子

Pd1 (24 atoms)

Pd2 (12 atoms)

表面のPd原子

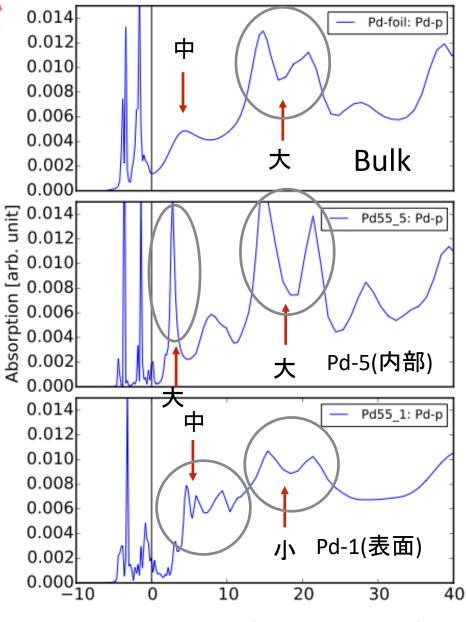
Pd4 (6 atoms)

Pd3 (12 atoms) Pd5 (1 atoms) 中心

内部のPd原子



#### absorber-LDOS



Pd bulk

Pd55 内部のPd原子

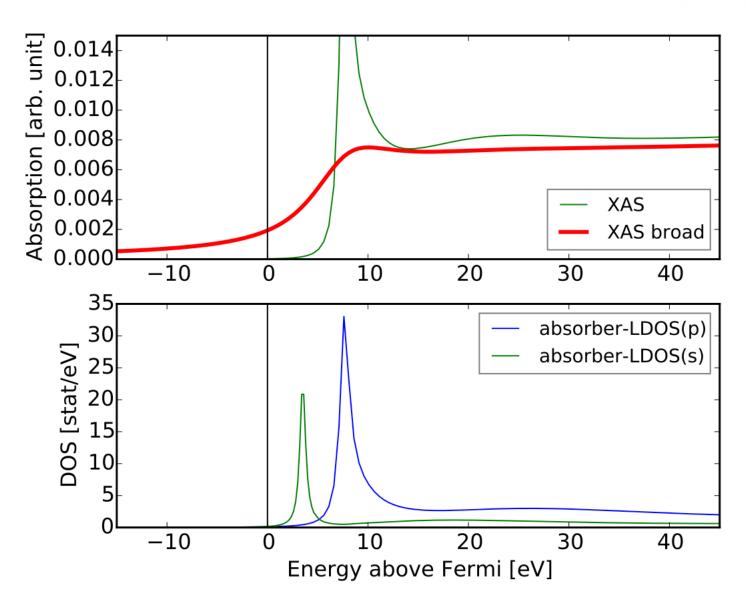
Pd55 表面のPd原子

XAS ≅ LDOS (Pd p-orbital)

tetragonal ZrO<sub>2</sub> (111) 表面上のPd吸着原子

## 孤立Pd原子



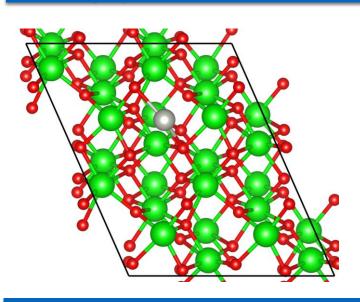


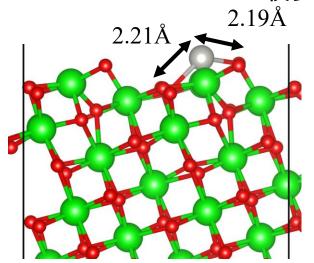
## tetragonal (111) ZrO<sub>2</sub> 表面エネルギーが低い



### 2x2x1 O(95)-site FINAL

### 最安定吸着サイト

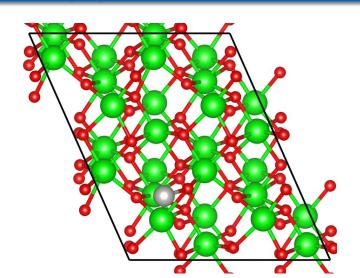


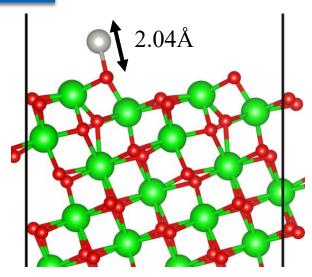


吸着エネルギー -0.20 eV

2x2x1 O(84)-site FINAL

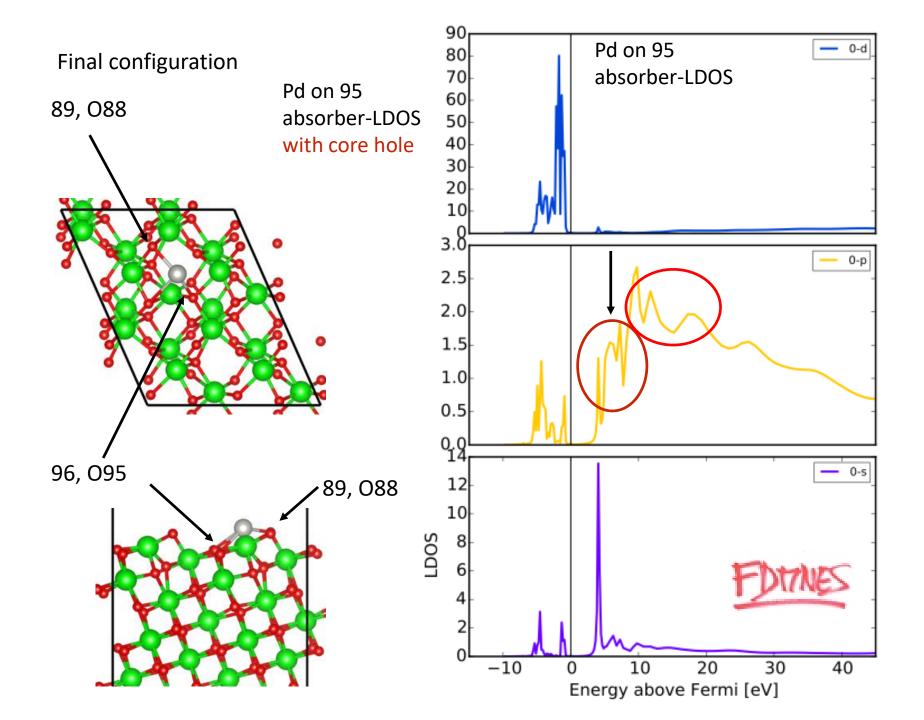
エネルギー差が極わずか



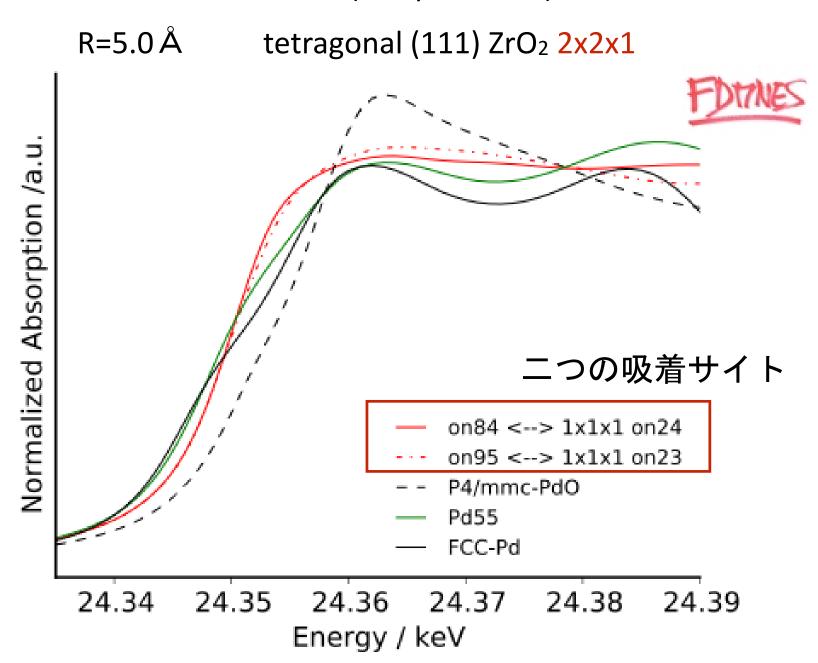


吸着エネルギー -0.14 eV

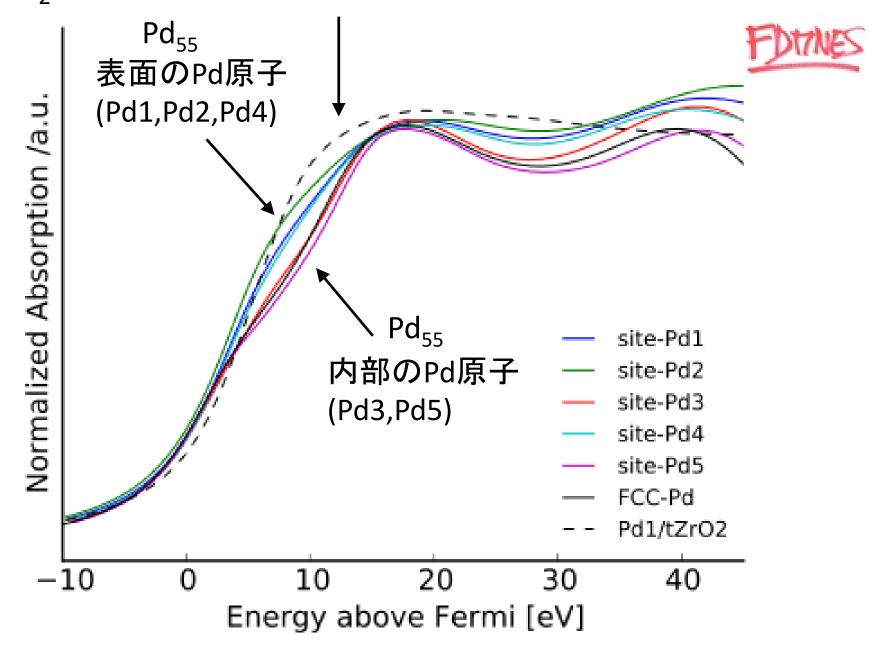
電荷密度解析 →Pdはほぼ0価

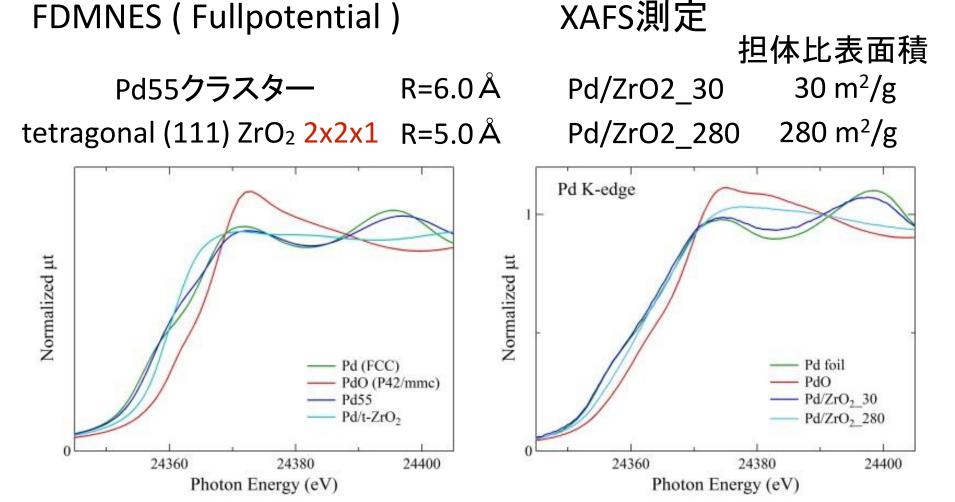


### FDMNES (Fullpotential)



## ZrO<sub>2</sub>上の二つの吸着サイトで平均を取った XANES





▶高活性脱カルボニル化触媒は、数個のPdクラスターがZrO<sub>2</sub>表面の酸素と弱く結合することによって金属Pdのような0価に近い状態になっている。

Ref: T. Ishida et al. ChemSusChem 9, (2016) 3441-3447

# 謝辞

本研究を行うにあたり、多くの方々に御指導と御協力を頂き、心よりお礼申し上げます。

九州大学大学院理学研究院 化学部門 徳永研究室の皆様

首都大学東京 都市環境学部 環境応用化学科石田 玉青 先生

本研究を行うにあたり、研究テーマをご提案頂き、触媒調製から XAFS測定まで全面的にご協力頂きました。

> 高輝度光科学研究センター 中田 謙吾 博士

本研究を行うにあたり、XANESの理論計算を担当して頂きました。