科学研究費助成事業

研究成果報告書



平成 28年 5月 26 日現在

機関番号: 14101
研究種目: 基盤研究(B)(一般)
研究期間: 2013~2015
課題番号: 25289286
研究課題名(和文)階層構造を持つミクロ-メソ多孔性複合材料の創成とその触媒機能の解明
研究課題名(英文)Generation of novel hierarchical microporous and mesoporous composite materials and elucidation of their catalytic functionality
研究代表者
石原 篤(Ishihara, Atsushi)
三重大学・工学(系)研究科(研究院)・教授
研究者番号:60212908
交付決定額(研究期間全体):(直接経費) 14,100,000 円

研究成果の概要(和文):ゲル骨格補強法大細孔径シリカと二層の階層構造を有するゼオライト含有シリカ-アルミナ とを組み合わせることにより、新しいミクロ-メソ-メソの三層構造を有する触媒を調製し、その触媒反応特性を明らか にした。これを用いた油脂の接触分解を検討した結果、原料の2層構造触媒よりも高活性が得られた。ヘキサメチルジ シロキサンと無水酢酸の組み合わせが有効であり、焼成後細孔容積5cm3/g、細孔径40nmの大きな細孔を持つシリカを得 ることができた。細孔径の異なる触媒を作製し、CPP法によりVGOとARの接触分解を検討した結果、VGOでは細孔径の影響が顕著であったが、ARでは細孔径の影響が極めて小さいことが分かった。

研究成果の概要(英文): Zeolite containing mesoporous SiO2-AI2O3 catalysts with three layered-hierarchical structures were prepared using the gel skeletal reinforcement methods. Catalytic cracking of soybean oil was performed using Curie point pyrolyzer (CPP) which was demonstrated as a promising method for estimation of processing of heavy hydrocarbon resources. It was found that the multi/single branch ratios and conversion were improved with increasing hierarchical structure because the catalysts had the larger space. The gel skeletal reinforcement (GSR) method was developed to prepare silica-aluminas (GSR-SA) with

The gel skeletal reinforcement (GSR) method was developed to prepare silica-aluminas (GSR-SA) with different sizes of large mesopores. The effects of mesopore sizes of catalysts on catalytic cracking of vacuum gas oil (VGO) and atmospheric residue (AR) by CPP method were investigated using the mixed catalysts with zeolite and GSR-SA. It was found that the conversions of VGO increased with increasing pore size of catalysts while the effect of pore size on the conversion of AR was only slight.

研究分野: 触媒化学

キーワード: 石油精製 メソ細孔 階層構造 ゼオライト 接触分解 重質炭素資源 油脂 高オクタン価ガソリン

1.研究開始当初の背景

重質炭素資源である減圧軽油(VGO)や常圧 残油(AR)、さらにバイオマスなどの巨大分子 を、触媒を用いて処理するためには、ミクロ 孔を有する物質だけでは不十分で、十分に発 達した大きなメソ細孔を有する物質の開発 が不可欠である。我々はゲル骨格補強法を開 発し、大きな細孔容積と細孔径を持つ非晶質 シリカおよびシリカ-アルミナの調製に成功 した。この物質の平均細孔直径は 30nm、細 孔容積 3.00cm³/g であり、600℃ のような比 較的高い温度での焼成を経た物質としては、 我々の知る限り最も大きなものである。また、 ミクロ孔とメソ孔の階層構造を持つゼオラ イト含有シリカおよびシリカ-アルミナの調 製に成功した。

近年,石油などの化石燃料にかわる液体燃料製造法として,油脂のエステル交換からバイオディーゼル(FAME)を製造する方法が注目されているが,副生成物として多量のグリセリンが生成する問題がある.油脂から燃料油を製造する方法として,エステル交換の他には水素化分解と接触分解が考えられる。エステル交換では軽油留分相当のメチルエステルが得られるが,水素化分解では,適当な触媒を用いることにより,良質の軽油あるいはガソリン留分を得ることができる.油脂の接触分解では芳香族が豊富なガソリン留分を得ることができる。

我々はこれまでの検討によりミクロ-メソの階層 構造を持つゼオライト含有シリカ-アルミナ触媒 がドデカン, VGO, ARの接触分解に有効である ことを報告してきた.また、キュリー・ポイント・パイ ロライザー(CPP)法が重質炭素資源の接触分解 の評価に有効であることも報告してきた.

2.研究の目的

本研究では、上記の二つの要素技術をさら に発展させるとともに、それらを組み合わせ ることにより、より複雑な多層の階層構造を 持つミクロ-メソ多孔性複合材料の創成とそ れらの用途の開発を目指した。特に減圧軽油, 常圧残油あるいは油脂などの巨大分子の接触 分解に有効な触媒に着目し、研究を進めた。接 触分解の検討のため、従来からの流通式反応 装置に加え、CPP 法の開発を進め、油脂などの バイオマスも含めた重質炭素資源の高付加価 値物質への処理技術を検討した。

3.研究の方法

二層構造の触媒は,試薬にテトラエチルオル ソシリケート(TEOS),アルミニウムトリ-sec-ブトキ シド(ASB),リンゴ酸(MA),ゼオライト (JRC-HY5.5 (SiO₂/Al₂O₃= 5.5))を用い、ミクロ孔 のゼオライトとメソ孔のシリカ-アルミナ触媒を作 製した.60 で24時間乾燥後,600 で3時間 焼成した.三層構造の触媒は,Fig. 1 に示した Flowchart に従い,TEOS(シリカ剤)とヘキサメチ ルジシロキサン(HMDS,補強剤)を用いたゲル 骨格補強法(GSR)で作製したゲルに上記の二 層触媒を加えることにより作製した.50 でエー ジング,70 で密封乾燥後,600 で3時間焼 成した.

触媒の表記方法は, MA122-10-HY5.5(50)を 例に挙げると, MA がリンゴ酸の略称, 122 がリン ゴ酸/TEOS 比×100, 10 がマトリックス成分中の アルミナ含量 wt%, HY5.5 (50)がゼオライトの種 類およびゼオライトの含量 wt%を示す. 三層構 造触媒の表記は, GSR で始まる. いずれの階層 構造触媒にも名前の最後に触媒中のゼオライト 含有量(wt%)を数値で示した.

VGO, AR および大豆油の接触分解を, CPP 法を用いて行った. CPP 法の反応装置図を Fig. 2 に示す.0.20mgの油脂、VGO あるいは AR と 1.50 mgの触媒をパイロホイールに加え, He キャ リアー0.45MPa, 500°C, 5秒の条件で反応させ, 生成物を直接 GC-FID で分析した。



Fig. 1 Flowchart for preparation of three-layered catalyst using the gel skeletal reinforcement.



Fig. 2 Apparatus for catalytic cracking of soybean oil using a curie point pyrolyzer.

4.研究成果

(1) 三層構造触媒のキャラクタリゼーション 作製した触媒の XRD 測定の結果を Fig. 3 に 示す。ゼオライトのピークがいずれの触媒でも確 認でき,ゼオライトの結晶構造が維持されている ことが示された。Fig. 4 に N₂吸脱着測定におけ る吸着等温線を示す。三層構造の触媒では段 階的なヒステリシスがみられ,大きさの違う2種類 のメソ孔が存在していることが示唆された.階層 構造をもつ触媒はメソ細孔を有するため,ゼオラ イト単独に比べて,全表面積,細孔容積および 細孔直径が大きくなった (Table 1)。特に三層触 媒ではメソ孔の分布を示す BJH プロットにおい て二つのピークが見られ,ゼオライトのミクロ孔と 合わせて三層を形成していることが確かめられ



Fig. 3 XRD patterns of zeolite simple, two-layered catalysts and three-layered catalysts.



Fig. 4 Adsorption and desorption isotherms of zeolite simple, two-layered catalysts and three-layered catalysts.

Table 1 Pore properties of catalysts obtained by N_2 adsorption and desorption measurement

		BET		BJH			
Catalyst	SA*	PV*	PD*	SA*	PV*	PD*	
	(m²/g)	(cm ³ /g)	(nm)	(m²/g)	(cm ^{3/} g)	(nm)	
JRC-Z-HY5.5	731	0.41	2.26	35	0.16	3.72	
MA122-5-HY5.5(25)(Z25)	847	0.89	4.20	548	0.71	4.78	
MA122-10-HY5.5(50)(Z50)	747	0.64	3.43	267	0.48	3.72	
GSR-HMDS-MA122-5-HY5.5(25)(Z18)	696	0.91	5.25	514	0.82	4.78(10.0)	
GSR-HMDS-MA122-10-HY5.5(50)(Z36)	670	0.78	4.65	265	0.57	3.72(12.0)	

*:SA = Surface area, PV = Pore volume, PD = Pore diameter;

() = Pore diameter of meso pore



Fig. 5 TEM images of samples: (a)GSR-HMDS(1)-MA122-5-HY5.5(25)(Z18), (b)GSR-HMDS(1)-MA122-10-HY5.5(50)(Z36)

た。三層触媒の TEM イメージを Fig. 5 に示す。 リング状に見える二層触媒を GSR 法で得られる より大きな粒子が取り囲んでいる様子が見られ る。

(2) CPP 法を用いたゼオライト含有三層構造触 媒による大豆油の接触分解反応の解析

作製した各触媒による油脂の接触分解を, CPPを用いて行った結果を Fig. 6, Fig. 7 および Table 2 に示す。いずれの階層構造を持つ触媒 の場合もゼオライト単独と比較して C₁-C₄のガス



Fig. 6 Carbon number distribution of all the products in catalytic cracking of SBO using zeolite simple, two-layered catalysts and three-layered catalysts.



Fig. 7 Selectivity for paraffins, olefins, naphthenes and aromatics in catalytic cracking of SBO using zeolite simple, two-layered catalysts and three-layered catalysts.

Table 2Product distribution, conversion andparameters of gasoline fraction in catalyticcracking of SBO using layered catalysts.

	Produ	cts distribu (wt.%)	ution		Parameters in gasoline fraction				
Catalyst	Gasoline C1-C4 (C5-C11)		C12-	Conv. (%)	Olefin / Paraffin	iso-/ n-	Multi / single branch	RON	
JRC-Z-HY5.5	35	63	2	21	0.36	4.79	0.20	90	
MA122-5-HY5.5(25)	25	72	2	28	0.81	4.26	0.39	92	
MA122-10-HY5.5(50)	24	68	8	20	1.00	4.04	0.35	94	
GSR-HMDS(1)-MA122-5-HY5.5(25)(Z18)	27	69	4	25	0.61	4.82	0.32	91	
GSR-HMDS(1)-MA122-10-HY5.5(50)(Z36)	22	71	8	43	0.68	3.86	0.37	90	

成分への選択率が低くなり, C5-C11 のガソリン留 分が増加し,活性が向上した。これは細孔径が 大きいため,反応基質だけでなく生成物分子の 拡散が促進され、ゼオライトによる過分解が抑制 されたためと考えられる。また, Fig.7 のパラフィ ン,オレフィン,ナフテン,芳香族(PONA)分布よ り,芳香族の選択性が階層構造とすることで向 上しており,特に三層構造とすることで芳香族選 択率が 25%まで向上した。三層でゼオライト含 有量を多くした GSR-HMDS(1)-MA122-10-HY 5.5(50)(Z36)触媒を用いた場合,転化率も43% まで増加した。ガソリン留分特性では,階層構造 触媒では Olefin/Paraffin 比が高く, 多分枝/単分 枝比(Multi/single branch m/s 比)が 0.3 以上の大 きな値をとり,高い転化率と関連して多分枝生成 物の収率が向上した。

Scheme I に三層構造触媒の構造モデルを示 す。大きな分子が,触媒中を移動するときにはミ クロ孔からなる物質では拡散に影響を与えるた Scheme I Structure of a three-layered catalyst and cracking meachanism



Scheme II Reaction routes of carbenium ion with a double bond in catalytic cracking of soybean oil



め,触媒の入り口が大きい方が反応に有利であ る。また,生成物が触媒から出るときも外側にな るにつれて大きくなる構造が過分解を抑制でき るので有利である。多分枝生成物は、分枝のな い物質や単分枝生成物よりも分解されやすいの で,触媒のこのような構造が多分枝生成物の収 率向上に必要となる。

Scheme II に油脂の接触分解経路を示す.油 脂のアルキル鎖には二重結合があり,芳香族の 生成に有利である。また,二重結合の存在はカ ルベニウムイオンの生成に有利であるため,分 枝生成物の生成にも有利である。多分枝生成物 を生成するために必要な中間体(B)の濃度が高 くなるため,多分枝/単分枝比が多くの触媒で 0.30を超えたと考えられる。

(3) ゲル骨格補強法シリカ-アルミナ - ゼオライト 混合触媒のキャラクタリゼーションと CPP 法によ る VGO および AR の接触分解反応の解析

Y ゼオライトを用いた混合触媒の XRD パ ターンより、いずれの混合触媒でも Y ゼオラ イトの結晶構造が維持されていることが分 かった。本研究で用いた触媒の窒素吸着測定 における BJH プロットを Fig. 8 に示す。ゲル 骨格補強法の補強剤を増加させることによ り、メソ細孔の細孔容積と細孔径が大きく増 加していることが分かる。MAT-(200SA)-Y で はメソ細孔径が約 30nm を示し、細孔容積は 1.85cm³/g に達した。



Fig. 8 BJH pore-size distribution of Y series catalysts.

これらを用いて CPP 法により VGO および AR の接触分解を検討し、ガスおよびガソリ ン生成物の選択性およびガソリン留分の特 性を Table 3 に示す。まず VGO の接触分解で はゼオライト単独よりも混合触媒とした方 が、ガスおよびガソリン生成物への収率が高 細孔容積および細孔径の増加にともない、 転化率の増加が確認された。最も細孔径の大 きな触媒 MAT(200SA)-Y を用いた場合に VGO の転化率は 43%まで増加した。一方、 AR の場合には、細孔径の変化による大きな 転化率の変化が認められなかった。このこと から、VGO の反応においては細孔径を大きく することによる拡散性の向上が転化率に大 きく影響したものと考えられる。これに対し て、AR の反応では物質の拡散の影響が出て おらず、これはARでは沸点が反応温度 500℃ よりも高温の物質を多く含むことが影響し ている可能性がある。

生成物の炭素数分布よりゼオライト単独 では低分子量生成物が多く、過分解が進行し ていることが分かる。一方、混合触媒では細 孔径の大きさの生成物選択性に及ぼす影響 は小さく、いずれもガソリン選択率の増加を 示した。生成物の PONA 分布から、酸点密度 が高いゼオライト単独では水素移行反応が 著しく、パラフィン選択性が高いが、混合触 媒では酸点密度の低下にともない、パラフィ ンは減少し、オレフィンと芳香族の増加が確 認された。VGO および AR のいずれの反応で もこれらの選択性に混合触媒間での大きな 変化が見られなかった。このことからメソ細 孔の大きさは生成物分布そのものにはあま り影響を与えず、ゼオライトの反応性が生成 物分布に与える影響が大きいことが示唆さ れた。Table 3 において、ガソリン留分中の iso-/n-比をゼオライト単独と比較すると、混 合触媒では低下がみられた。逆に多分枝生成 物と単分枝生成物の比を表す m/s 比は混合触 媒において増加していることが分かる。

Fig. 9 に転化率に対してガソリン収率、単 分枝生成物収率および多分枝生成物収率を プロットした。このプロットから VGO と AR のプロットが同じ触媒系を用いた場合に同 じ直線上にのり、同じ転化率を得た時には同 じ量のガソリンが得られている。このことは、 クラッキングの選択性がゼオライトの種類

Table 3Product distribution and catalyticproperties of Y series catalysts

Catalyst	Products distribution (wt.%)			Conv. (%)	Parameters in gasoline fraction			
	C1-C4	Gasoline (C5-C11)	C12-		Olefin / Paraffin	iso- / n-	Multi / single branch	RON
VGO Y-Zeolite	36	62	2	24	0.12	7.33	0.12	87
VGO MAT(0SA)-Y	28	71	2	27	0.45	6.33	0.26	90
VGO MAT(100SA)-Y	27	72	1	26	0.46	5.89	0.25	90
VGO MAT(200SA)-Y	25	73	2	43	0.43	6.71	0.27	90
AR Y-Zeolite	38	62	0.03	28	0.32	9.53	0.22	89
AR MAT(0SA)-Y	31	69	0.5	25	0.44	7.18	0.22	91
AR MAT(100SA)-Y	27	71	2	31	0.49	6.91	0.24	91
AR MAT(200SA)-Y	28	71	1	23	0.57	5.92	0.28	91



Fig. 9 Effects of conversion on yields of gasoline in catalytic cracking using β and Y series.



Fig. 10 Effects of pore diameter on yields of gasoline in catalytic cracking of VGO and AR using β and Y series catalysts.

に強く依存していることと、マトリックスの 存在が活性に強く影響していることを同時 に示している。合わせて示したβゼオライト 系の結果でも同様のことが言える。同じ転化 率で比べた場合、Y系を用いた場合に高いガ ソリン収率が得られるので、このことはゼオ ライトのミクロ孔の大きさを反映している と考えられる。

Fig. 10 に細孔径に対してガソリン収率を プロットした。先に述べたように VGO では 細孔径の増加に伴い収率の向上が見られる が、AR では見られず、原料の沸点範囲の違 いを反映していると思われる。β ゼオライト 系でも類似の傾向がみられるが、AR の反応 では細孔径の増加に伴いわずかな増加がみ られることから、1 次分解後の反応性の違い が影響しているかもしれない。Fig. 10 に大豆 油(SBO)の結果をあわせて示した。この場合 も AR の結果に類似した反応性を示している ことが分かる。すなわち細孔径に対してガソ リン収率の向上が Y ゼオライト系では見ら れず、逆に減少している。これはより大きな 細孔に比べてより小さな細孔の吸着能力の 大きさを反映している可能性がある。一方、 β ゼオライト系では、細孔径に対してわずか なガソリン収率の向上が見られ、この場合も AR 同様 1 次分解後の反応性の違いが関係し ている可能性がある。SBO は分子量の大きさ から沸点範囲としては VGO より AR に近い と考えられるが、Fig. 10 の細孔径の影響が AR の反応性に近いものとなったと考えられ る。しかし、SBO は分解しやすいエステル結 合が含まれるので、1 次分解で低分子量生成 物が生成した後の反応性が AR よりも高く、 特に直鎖の脂肪族の反応性がβゼオライト系 で高いことも反応結果に影響している可能 性がある。

5.主な発表論文等

[雑誌論文](計14件)

<u>Atsushi Ishihara</u>, Hiroaki Oono, <u>Tadanori</u> <u>Hashimoto</u>, <u>Hiroyuki Nasu</u>, Preparation of SiO2 and SiO₂-Al₂O₃ catalysts by gel skeletal reinforcement using hexamethyldisiloxane (HMDS) and acetic anhydride and aluminum tri-sec-butoxide (ASB) systems and elucidation of their catalytic cracking properties as matrices, Microporous and Mesoporous Materials, 查読有、 in press 2016.

<u>Tadanori Hashimoto</u>, Honami Ohta, <u>Hiroyuki</u> <u>Nasu</u> and <u>Atsushi Ishihara</u>, Preparation and Photocatalytic Activity of Porous Bi₂O₃ polymorphism, International Journal of Hydrogen Energy, 査読有、41(2016)7388 -7392.

DOI:10.1016/j.ijhydene.2016.03.109

T. Sonthisawate, T. Nakanishi, <u>H. Nasu, T.</u> <u>Hashimoto, A. Ishihara</u>, Catalytic cracking reaction of vacuum gas oil and atmospheric residue by zeolite-containing microporous and mesoporous composites using Curie point pyrolyzer, Fuel Processing Technology, 查読有、 142 (2016) 337-344.

http://dx.doi.org/10.1016/j.fuproc.2015.10.016

<u>A. Ishihara</u>, T. Imai, <u>T. Hashimoto</u>, <u>H. Nasu</u>, Hydrothermal gasification of phenol water on novel carbon-supported Ni catalysts prepared by the sol-gel method using tartaric acid and alminum tri-sec-butoxide, Fuel Processing Technology, 査読有、136 (2015) 34-40.

http://dx.doi.org/10.1016/j.fuproc.2014.07.040

<u>A. Ishihara</u>, K. Imanishi, <u>T. Hashimoto</u>, <u>H. Nasu</u>, Effects of Types of Metal Oxides on Hydrothermal Gasification of Phenol over Novel Metal Oxide-Carbon Composite Supported Ni Catalysts Prepared by Sol-Gel Method, J. Jpn. Petrol. Inst., 査読有、58 (2015) 302-311. http://dx.doi.org/10.1627/jpi.58.302

<u>A. Ishihara</u>, K. Kimura, <u>T. Hashimoto</u>, <u>H.</u> <u>Nasu</u>, Catalytic Cracking of VGO by Zeolite-Kaolin Mixed Catalysts Using Curie Point Pyrolyzer, J. Jpn. Petrol. Inst., 査読有、58

(2015) 169-175.

http://dx.doi.org/10.1627/jpi.58.169

<u>A. Ishihara</u>, D. Kawaraya, T. Sonthisawate, K. Kimura, <u>T. Hashimoto</u>, <u>H. Nasu</u>, Catalytic Cracking of Soybean Oil by Hierarchical Zeolite Containing Mesoporous Silica-Aluminas Using a Curie Point Pyrolyzer, J. Mol. Catal. A: Chem., 查読有、396 (2015) 310-318.

http://dx.doi.org/10.1016/j.molcata.2014.10.010

<u>A. Ishihara</u>, S. Tanaka, M. Aiba, <u>T.</u> <u>Hashimoto</u>, <u>H. Nasu</u>, Preparation of Alumina-Supported Cobalt-Molybdenum Catalysts by Sol-Gel Method and Hydrodesulfurization Activities, J. Jpn. Petrol. Inst., 查読有、58 (2015) 55-63.

http://dx.doi.org/10.1627/jpi.58.55

石原 篤,接触分解触媒のための新しい メソ孔材料の調製とそれらの重質炭素資源 接触分解,触媒,査読無、57,87-93,2015.

<u>Atsushi Ishihara</u>, Naoya Fukui, <u>Hiroyuki</u> <u>Nasu</u>, <u>Tadanori Hashimoto</u>, Hydrocracking of soybean oil using zeolite–alumina composite supported NiMo catalysts, Fuel, 査読有、134 (2014) 611–617.

http://dx.doi.org/10.1016/j.fuel.2014.06.004

<u>Atsushi Ishihara</u>, Takanori Wakamatsu, <u>Hiroyuki Nasu</u>, <u>Tadanori Hashimoto</u>, "Preparation of amorphous silica-alumina using polyethylene glycol and its role for matrix in catalytic cracking of n-dodecane", Applied Catalysis A: General, 査読有、478 (2014) 58–65. http://dx.doi.org/10.1016/j.apcata.2014.03.016

<u>Atsushi Ishihara</u>, Kentarou Kimura, <u>Tadanori</u> <u>Hashimoto</u>, <u>Hiroyuki Nasu</u>, "Catalytic Cracking of VGO by Hierarchical Y Zeolite Containing Mesoporous Silica-Aluminas Using a Curie Point Pyrolyzer", J. Jpn. Petrol. Inst., 查読有、57 (1), 34-46 (2014).

http://dx.doi.org/10.1627/jpi.57.34

<u>Atsushi Ishihara</u>, Tomohiro Itoh, <u>Hiroyuki</u> <u>Nasu</u>, <u>Tadanori Hashimoto</u>, Takao Doi, "Hydrocracking of 1-methylnaphthalene /decahydronaphthalene mixture catalyzed by zeolite-alumina composite supported NiMo catalysts", Fuel Process. Technol., 查読有、116 (2013) 222–227.

http://dx.doi.org/10.1016/j.fuproc.2013.07.001

<u>Atsushi Ishihara</u>, Hitoshi Aoki, <u>Tadanori</u> <u>Hashimoto</u>, <u>Hiroyuki Nasu</u>, "Hydrothermal Gasification of Phenol Water on Novel Carbon-Supported Ni Catalysts Prepared by the Sol-Gel Method Using PEG", J. Jpn. Inst. Energy, 査読有、92, 687. -694. (2013).

〔学会発表〕(計8件)

<u>A. Ishihara</u>, et al., Catalytic Cracking of Soybean Oil by Different Hierarchical Zeolite Containing Mesoporous SiO₂-Al₂O₃ Using a Curie Point Pyrolyzer, (Oral), ACS, National Meeting, Div. Energy Fuels, Aug. 16th 2015, Boston (USA).

<u>A. Ishihara</u>, et al., Catalytic Cracking of Heavy Oils byHierarchical Zeolite Containing Mesoporous Silica-Aluminas with Large Mesopore Using Curie Point Pyrolyzer, (Oral), ACS, National Meeting, Div. Energy Fuels, Aug. 17th 2015, Boston (USA).

<u>A. Ishihara</u>, et al., Estimation of catalytic cracking reaction of model compounds using zeolite-containing hierarchical silica and silica-alumina catalysts by Curie point pyrolyzer, Pacifichem Dec. 16th 2015, Honolulu, USA.

<u>A. Ishihara</u>, et al., Catalytic cracking of soybean oil by three-layered hierarchical zeolite containing mesoporous SiO₂-Al₂O₃ using a Curie point pyrolyzer, ZMPC2015, Jun. 29th Sapporo Convention Center, Sapporo, Hokkaido.

<u>A. Ishihara</u>, et al., Elucidation of Catalytic Cracking of Soybean Oil by Zeolite-Mesoporous Oxides Composites Using Curie Point Pyrolyzer, (Oral), The 13th China-Japan Coal and C1 Chemistry Sympojium, Sept. 1st 2015, Dhunghang (China).

<u>A. Ishihara</u>, et al., "Catalytic Cracking of Vacuum Gas Oil by Hierarchical Zeolite Containing Silica-Aluminas Using Curie Point Pyrolyzer", (Oral), ACS National Meeting, Aug. 14th 2014, San Francisco (USA).

<u>A. Ishihara</u>, et al., "Catalytic Cracking of Soybean Oil by Hierarchical Zeolite Containing Mesoporous Silica-Aluminas Using a Curie Point Pyrolyzer", (Oral), Div. Fuel Chem., ACS, 246th National Meeting, Sept. 9th 2013, Indianapolis (USA).

<u>A. Ishihara</u>, et al., "Hydrocracking of Soybean Oil Using Zeolite-Alumina Composite Supported NiMo Catalysts", (Oral), Div. Fuel Chem., ACS, 246th National Meeting, Sept. 11th 2013, Indianapolis (USA).

〔その他〕

ホームページ等 http://kyoinm

http://kyoin.mie-u.ac.jp/profile/1451.h tml

6 . 研究組織

(1)研究代表者

石原 篤(ISHIHARA, Atsushi) 三重大学・大学院工学研究科・教授 研究者番号:60212908

(2)研究分担者

那須弘行(NASU, Hiroyuki) 三重大学・大学院工学研究科・准教授 研究者番号: 20189179

(3)研究分担者

橋本忠範(HASHIMOTO, Tadanori) 三重大学・大学院工学研究科・准教授 研究者番号:10271016