機関番号: 14301

科学研究費助成事業



研究種目:挑戦的萌芽研究 研究期間: 2014 ~ 2015 課題番号: 26630389 研究課題名(和文)有機スラリーのゲル化を利用した多孔質微粒子の高強度成形法と構造制御法の開発 研究課題名(英文)Development of high-strength fabrication method of porous particulates by gelation of organic slurry and control method of porous structure 研究代表者 田門 肇(TAMON, Hajime) 京都大学・工学(系)研究科(研究院)・教授 研究者番号:30111933 交付決定額(研究期間全体):(直接経費) 3,000,000円

研究成果の概要(和文):フェノールとホルムアルデヒドから合成した有機ゲルに粉末状の活性炭,ゼオライト,カー ボンナノホーンを添加し,一方向凍結,凍結乾燥,炭素化によって微粒子含有カーボンクライオゲルを作製した。微粒 子はハニカム状に成形でき,活性炭あるいはゼオライトの添加によって,カーボンクライオゲルの細孔特性が向上する 知見が得られた。 次に,ゼラチンゲルをバインダーとして利用し,焼成によってアルミナ焼結体を作製した。その結果,作製条件を制御 することで,均一な細孔分布をもち,高強度のハニカム状アルミナ焼結体の作製に成功した。さらに,特別な還元処理 を行うことなく,白金を担持したハニカム状アルミナ焼結体の作製に成功した。

研究成果の概要(英文): Activated carbon powders, zeolite powders and carbon nanohorns were added to organic gels synthesized from phenol and formaldehyde, and carbon cryogels containing particulates were prepared by unidirectional freezing, freeze drying and pyrolysis. The particulates were fabricated to honeycomb morphology, and porous properties of carbon cryogels were improved by mixing activated carbons or zeolites.

Next, alumina particulates were molded by unidirectional freezing of slurry including gelatin as a binder, and then alumina sintered bodies were obtained. High-strength alumina sintered bodies with honeycomb morphology and uniform pore distribution were successfully prepared by tuning preparation conditions. Platinum supported alumina sintered bodies could be also prepared without special reduction treatments.

研究分野:化学工学

キーワード: ゾル ゲル法 微粒子成形 一方向凍結 テンプレート合成 構造制御

1.研究開始当初の背景

多孔質材料を用いた分離材や触媒の性能 は、ナノ細孔構造だけでなく、マクロ構造(モ ルフォロジー)にも大きく影響を受ける。近 年、マクロ細孔とメソ細孔あるいはミクロ細 孔の階層構造をもつ多孔体の作製に関する 興味深い研究が活発に行われている。代表的 な作製法としては、 粒子テンプレート法、

 気泡テンプレート法,自己組織化法, 2粒子テンプレート法,氷晶テンプレート法がある(Z.-Y. Yuan and B.-L. Su, J. Mater. Chem., 16, 663, 2006)。この総説中で紹介されている氷晶テンプレート法は著者らによって開発された手法である(S. Mukai, et al., Chem. Commun., 874, 2004; H. Nishihara, et al., Chem. Mater., 17, 683, 2005)。本法は,ナノ粒子,界面活性剤などの特殊なテンプレートを 使用せずに氷晶成長を利用して規則性マクロポーラス材料を合成できる利点をもつ。

多孔質微粒子を成形するために,新たな着 想に基づく「氷晶成長」を連通気孔のテンプ レートとして利用し,有機ゲルやゼラチンを バインダーとして利用する点に本研究の特 色・独創性がある。この方法では,界面活性 剤などをテンプレートとして利用する必要 がなく,気孔の連結性を確保することができ る。また,凍結条件によって成形体構造を制 御できる点にも特徴がある。適切なバインダ ーを選定することで成形体を作製する手法 は,ナノ微粒子のマイクロファプリケーショ ンにも適用できる可能性がある。

著者らはレゾルシノールとホルムアルデ ヒドからゾルーゲル重合,乾燥,炭素化によ ってカーボンゲルを作製し,メソ細孔分布の 制御に成功している。これら著者らの一連の 研究は世界的に高い評価を得ている(A.C. Pierre and G.M. Pajonk, *Chem. Rev.*, <u>102</u>, 4243, 2002; S.A. Al-Muhtaseb and J.A. Ritter, *Advanced Mater.*, <u>15</u>, 101, 2003)。これまで培っ てきたカーボンゲルに関する知見は,有機ゲ ルをバインダーとして作製する微粒子成形 体のナノ構造設計に役立つ。

2.研究の目的

本研究では,吸着材,触媒担体として優れ た機能を持つ多孔質微粒子の高強度マクロ ポーラス成形体を開発することを目的とす る。具体的には,活性炭やアルミナなどの微 粒子を含有するスラリーの一方向凍結によ って氷晶を成長させ,凍結乾燥によってマイク ロハニカム状に成形し,炭素化や焼成によって 成形体を作製する手法を確立する。有機ゲルや ゼラチンをバインダーとして利用し,凍結条件, 炭素化条件などに詳細な検討を加え,100µm 以上の連通気孔径,2MPa 以上の圧縮強度を もつマクロポーラス成形体を作製し,多孔構 造制御技術を確立する。

3.研究の方法 多孔質微粒子の成形過程は, ゲルに微 粒子を分散させる工程, 一方向凍結で連 通気孔構造を形成させる工程, 凍結させ たスラリーを凍結乾燥させて成形体を得る 工程, 乾燥させた成形体を炭素化あるい は焼成する工程からなる。

(1) 有機ゲルを利用した微粒子の成形

フェノールからのマイクロハニカム状カ ーボンクライオゲルの作製

触媒として炭酸ナトリウムを,希釈剤とし て蒸留水を用いて,フェノールとホルムアル デヒドから円筒状湿潤ゲルを合成した。湿潤 ゲルを純水で洗浄後,チューブ状のセルに入 れて一定速度で冷媒中に挿入し,一方向凍結 を行った。解凍後,試料を t-ブタノールで溶 媒置換し,凍結乾燥(263K で3日間)によ ってクライオゲルを得た。クライオゲルを 1273K,窒素雰囲気下で炭素化し,マイクロ ハニカム状カーボンクライオゲル(CMH)を 作製した。

微粒子のマイクロハニカム状成形

フェノール(P)とホルムアルデヒド(F) に,触媒として炭酸ナトリウム(C),希釈剤 として蒸留水(W)を加え,原料ゾルを調製 した。原料ゾルに粉末状の市販活性炭,粉末 状ゼオライト,カーボンナノホーンを添加し, 10分間超音波洗浄し均一に分散させた。次に, 363Kの恒温槽中で攪拌させながらゲル化さ せ,円筒状湿潤ゲルを合成した。湿潤ゲルを 純水で洗浄後,チューブ状のセルに入れて一 定速度で冷媒中に挿入し,一方向凍結を行っ た。解凍後,試料を ⁺ブタノールで溶媒置換 し,凍結乾燥(263K で 3 日間)によって乾 燥ゲルを得た。乾燥ゲルを 1273K,窒素雰囲 気下で炭素化し,微粒子成形体を作製した。

(2) ゼラチンゲルを利用したアルミナ微粒子の成形

蒸留水にゼラチンを加え、液温を 333K に 保った状態で攪拌を行い、ゼラチンを完全に 溶解させた。次に、得られたゼラチン溶液に α-アルミナ粉末(平均粒子径 500 nm)を加え、 液温を 293K に保った状態で攪拌を続け、ア ルミナスラリーを調整した。超音波分散機を 用いて分散させたアルミナスラリーを、内径 7 mmの円筒状ガラス製容器に流し込んだ後, 容器を直ちに氷水で冷却し、アルミナ含有ゼ ラチンゲルを得た。容器から取り出したアル ミナ含有ゼラチンゲルを 283K の蒸留水中に 24 時間浸漬させ、得られた湿潤ゲルを、内部 を蒸留水で満たしたポリプロピレン製のチ ューブ状のセルの中に入れた。セルを一定温 度に保った冷媒中に一定速度で垂直に挿入 することにより一方向凍結操作を行った。こ の操作によって凍結方向に平行に氷柱を試 料内で成長させ,マクロ細孔形成のテンプレ ートとした。 凍結した試料は、 凍結乾燥によ って氷柱を除去した後,空気雰囲気下で焼成 (1373K~1773K)を行い、ハニカム状アルミ ナ焼結体を作製した。また、アルミナスラリ ー調製時に酸化白金粉末を添加して得られ た酸化白金含有アルミナスラリーに対して、 同様の作製手順を用い、白金を担持したハ ニカム状アルミナ焼結体を得た。

4.研究成果

(1)有機ゲルを利用した微粒子の成形 フェノールからのマイクロハニカム状カ ーボンクライオゲルの作製

フェノールとホルムアルデヒドから均一 なハイドロゲルを得るために,合成条件を検 討した。フェノール濃度 C_P とホルムアルデヒ ド濃度 C_F の比を一定($C_P: C_F = 1:2$)として, C_P と触媒(炭酸ナトリウム)濃度 C_C を変化 させた。図1はゲル化しない領域,不均一ゲ ル化領域,相分離領域,均一ゲル化領域が存 在することを示す。適切な領域の C_P と C_C を 選定すれば,フェノール-ホルムアルデヒド ゲル(PF ゲル)を作製できることが分かる。 しかし,領域はレゾルシノール-ホルムアル デヒドゲル(RF ゲル)と比較して狭い範囲 である。

図1の印の4条件に関してPF-カーボンクライオゲルを作製して、細孔特性を評価した。結果を表1に示す。BET表面積S_{BET}、メソ細孔容積V_{mes}、ミクロ細孔容積V_{mic}はC_PとC_Cに依存することが分かる。C_P=0.3mol/L、C_F=0.6 mol/L、C_C=0.2 mol/Lで合成したPF-カーボンクライオゲルが最大のS_{BET}、V_{mes}、V_{mic}をもつことが分かる。したがって、以後の合成では、C_P=0.3mol/L、C_F=0.6 mol/L、C_C=0.2 mol/Lの条件を使用した。



図 1 フェノール - ホルムアルデヒドゾル のゲル化領域 (C_P: C_F = 1:2)

表 1	カーボンクライオゲルの細孔特性に
	及ぼす原料および触媒濃度の影響

C _P [mol/L]	C _C [mol/L]	$\begin{array}{c} C_{F} \\ [mol/L] \end{array}$	$\begin{array}{c} S_{BET} \\ [m^2 \! / g] \end{array}$	V _{mes} [cm ³ /g]	$\begin{matrix} V_{mic} \\ [cm^3/g] \end{matrix}$
0.3	0.1	0.6	561	0.33	0.23
0.3	0.2	0.6	1075	0.57	0.46
0.3	0.5	0.6	365	0.48	0.07
0.6	0.2	1.2	409	0.34	0.15
1.0	0.2	2.0	540	0.33	0.21

カーボンクライオゲルの圧縮強度は室温 でのエージング時間を増加することにより 2.5MPaから7.8MPaまで大きく増加する結果 が得られた。この知見は,有機ゲルを利用し て微粒子を成形する際に強度を増加できる ことを示唆する。

図2はフェノールとホルムアルデヒドか ら作製した PF-CMHの断面の SEM 画像を示 す。ここで,試料は一方向凍結条件を変化さ せて作製されている。ハニカムの開口径は, 凍結速度 v_fの減少および凍結温度 T_fの増加 とともに大きくなることが分かる。



図 2 種々の一方向凍結条件で作製した PF-CMHのSEM 画像

PF-CMH の平均開口径(マクロ細孔径) d_{mac} と一方向凍結条件 $\{v_f(T_r - T_f)\}^{-1}$ ($v_f[m/s]$:試料挿入速度(凍結速度), $T_r[K]$:室温(298K), T_f[K]:凍結温度)の関係を図3に示す。また,同図にはレゾルシノールとホルムアルデ ヒドから作製した RF-CMHの平均開口径 d_{mac} も比較のために示されている。平均開口径は 凍結速度や凍結温度などの凍結条件によって制御でき,RF-CMH より PF-CMH の方が大 きい開口径をもつことが分かる。



図 3 PF-CMH の平均開口径の凍結条件によ る相関

粉末状活性炭のマイクロハニカム状成形

<u>モルフォロジーに及ぼす活性炭の影響</u>

図4は作製した PF-CMH の断面 SEM 画像 を示す。ここで,原料中のフェノールの量を P'[g],加えた活性炭の量を AC [g] とし,活 性炭の含有量を AC / P'で表わす。この図は 活性炭をマイクロハニカム状に成形できる ことを示唆する。活性炭の混合によってハニ カム壁がわずかに厚くなっていることが分 かる。





AC/P' = 0.8

図 4 PF-CMH のモルフォロジーに及ぼす活 性炭添加の影響

	$\frac{S_{BET}}{[m^2/g]}$	V _{mes} [cm ³ /g]	V_{mic} [cm ³ /g]
AC/P' = 0	70	0.15	0.01
$AC/P' = 0 (CO_2 Activation)$	891	0.22	0.45
AC/P'=0.1	742	0.15	0.37
AC/P' = 0.3	865	0.19	0.43
AC/P' = 0.5	1057	0.50	0.39
AC	986	0.21	0.52

表2 活性炭含有 PF-CMH の細孔特性

活性炭の細孔特性に及ぼす成形の影響

表2は作製した試料の細孔特性を示す。比 較のために,活性炭を含有しない PF-CMH (AC/P'=0),使用した活性炭(AC),および 10vol%の二酸化炭素を用いて1273Kで1時間 賦活した PF-CMH の細孔特性も記載されて いる。バインダーであるカーボンゲルはミク 口細孔をほとんどもたずにメソ細孔性であ る。したがって,活性炭をマイクロハニカム 状に成形してもメソ細孔容積の顕著な低下 は見受けられない。一方,ミクロ細孔容積は 成形することによって明らかに低下してい ることが表2から分かる。しかし,活性炭含 有率から推測できるほどは低下が著しくな い。これは,活性炭粒子がカーボンゲルの構 造に影響を与えていると推察される。二酸化 炭素賦活によってミクロ細孔容積が著しく 増加するが,活性炭の添加によって PF-CMH の細孔特性を賦活 PF-CMH と同程度まで向 上できる知見が得られた。

ゼオライトのマイクロハニカム状成形 活性炭の成形と同様な方法でカーボンク ライオゲルを使用して粉末ゼオライトをハ ニカム状に成形した。ここで,ゼオライトと フェノールの重量比を0.1 0.5 と変化させた。 Zeolite/P' = 0.1 の場合,成形体の細孔特性は 大幅に増加した。Zeolite/P' = 0.5 の場合,細 孔特性は大幅に低下した。添加ゼオライト量 が多いとカーボンクライオゲルの構造が変 化するためと考えられる。

表3 ゼオライト成形体の細孔特性

Zeolite/P'	S _{BET} [m²/g]	V _{mic} [cm ³ /g]	V _{mes} [cm ³ /g]
0	647	0.26	0.40
0.1	1632	0.49	1.15
0.5	485	0.22	0.22

カーボンナノホーンのマイクロハニカム 状成形

カーボンナノホーン(CNH)含有 PF-CMH の断面 SEM 画像を図5に示す。CNH 含有 PF-CMHはCNHとフェノールの重量比を0.1 として作製したものである。CNH を含有すれ ば,ハニカム開口径が大きくなり,ハニカム 壁厚も厚くなる結果が得られた。同じ疎水性 の微粒子である活性炭を成形した場合には 見られなかった現象であり,CNH の成形に特 有の現象であるといえる。CNH は活性炭より も疎水性が高く,疎水性が成形体の壁の厚さ の増加の要因と推察される。



図 5 PF-CMH とカーボンナノホーン含有 PF-CMH の断面 SEM 画像

表4は作製した PF-CMH(CNH/P'=0),CNH, CNH 含有 PF-CMH の細孔特性を示す。 CNH-CMH 成形体の細孔特性は CNH の含有 割合に基づいて計算した値より小さくなっ た。CNH の添加によるゲル構造の変化および カーボンゲルによる CNH のメソ細孔の閉塞 が原因と考えられる。

(2) ゼラチンゲルを利用したアルミナ微粒子 の成形

ハニカム状アルミナ焼結体の試料形状

図 6 a) にアルミナ含有ゼラチンゲルの SEM 画像,図 6 b) にハニカム状アルミナ焼 結体の SEM 画像を示す。アルミナ粒子径 500 nm、凍結温度 77K、凍結速度 30 cm/h の条件 で作製したところ、直径 5 µm 程度の細孔径を 有するアルミナ含有ゼラチンゲルが得られ た。氷晶テンプレート法を用いることで、生 成した氷柱がテンプレートの役割を果たし, 配向連通気孔が生成しており、ハニカム壁 がアルミナ粒子とゼラチンゲルで構成され ていることが確認できる。また、1773K で焼 成後の試料においても, 直径 1 µm 程度のマ クロ細孔が存在しており、焼成時の収縮に よってマクロ細孔が消失することはなく維 持されている。さらに、ハニカム壁が焼結し たアルミナ粒子から構成されていることが 分かる。水銀ポロシメータを用いて測定した 細孔分布から、このハニカム状アルミナ焼結 体は 0.87 µm をピークとする均一な細孔分布 をもつことが分かった。また、74%と高空隙 率を有し、圧縮強度も19MPaと非常に高い強 度を有することから、氷晶テンプレート法を 用いることで、常圧成形によって、高強度と 高空隙率を両立させたマクロポーラス焼結 体を作製できた。

主 / 作制した試料の細乳特性

	12 4				
CNH/P'		SBET	V _{mic}	V _{mes}	
		[m ² /g]	$[cm^{3}/g]$	[cm ³ /g]	
	0	647	0.26	0.40	
	0.1	438	0.17	0.30	
	CNH	280	0	1.11	



a)焼成前

アルミナ含有ゲルの焼成前後の試料 図 6 断面 SEM 画像(凍結温度 77K、凍結速 度 30 cm/h)





 $v_f = 5 \text{ cm/h}, T_f = 77 \text{K}$ $v_f = 30 \text{ cm/h}, T_f = 77 \text{K}$



10 µm

図7 種々の凍結条件で作製されたハニカム 状アルミナ焼結体の断面 SEM 画像



図 8 凍結条件を用いたアルミナ焼結体の 平均開口径の相関

一方向凍結条件の影響

図7に種々の凍結速度 v_fと凍結温度 T_fで 作製したハニカム状アルミナ焼結体の断面 SEM 画像を示す。開口径(マクロ細孔径)は、 凍結温度が高く,凍結速度が遅いほど大きく なることが分かる。また,空隙率,および八 ニカム壁の厚さも凍結条件によって変化す ることを図7は示唆する。また,焼成による 試料の収縮率も凍結条件によって変化する 知見が得られている。

平均開口径 dmac と一方向凍結条件{vf(Tr - T_{f} }⁻¹ (v_{f} [m/s]: 試料挿入速度(凍結速度), T_{r} [K]:室温 (298K), T_f [K]:凍結温度)の関係 を図8に示す。平均開口径は凍結速度や凍結 温度などの凍結条件によって制御できるこ とが分かる。

アルミナ焼結体の強度

図9に作製した試料の強度と空隙率の関 係を示す。空隙率が小さくなるにつれて強度 が大きくなることが分かる。また、焼成温度 によらず強度は空隙率で相関できることか ら、バインダー燃焼時に収縮がほぼ完了し ているといえる。したがって,凍結条件を調 整すれば,焼結体の強度を増加させることが 可能である。



図 9 作製試料の圧縮強度と空隙率および 空隙率と収縮率の関係

白金担持ハニカム状アルミナ焼結体 酸化白金は特別な還元雰囲気を用いる必 要がなく,昇温中に自発的な還元が生じるた めに,アルミナスラリー調整時に酸化白金粉 末を添加するだけで,白金担持ハニカム状ア ルミナ焼結体を作製することが可能である。 図10に,酸化白金粉末をアルミナスラリー (アルミナ粒子径:500 nm)に1wt%(白金 換算)で加え,凍結温度77K,凍結速度30 cm/h で作製した試料のSEM 画像(a)焼成温度 1373K,b)焼成温度1773K)を示す。この図 より,酸化白金粉末を添加しても,八ニカム 形状が維持されていることが確認できる。ま た,CO吸着測定の結果,1373Kで焼成した 試料に担持した白金微粒子の平均粒子径は 20 nmで,1773Kで焼成した試料に担持した 白金微粒子の平均粒子径は15 nmであること から,白金微粒子のシンタリングは起きてい ないといえる。



a) 1373K で焼成 b) 1773K で焼成 白金平均粒子径: 20nm 白金平均粒子径: 15 nm

図 1 0 白金担持アルミナ焼結体の断面 SEM 画像



図 1 1 アルミナ焼結体と白金担持アルミ ナ焼結体の X 線回折パターン

図11に,酸化白金粉末をアルミナスラ リーに10wt%(白金換算)で加え,凍結温 度77K,凍結速度30cm/hで作製した試料 のXRDパターンを示す。特別な還元処理 を必要とせず,空気雰囲気下で焼成を行う ことで,アルミナ粒子の焼結と酸化白金の 還元が同時に起こり,白金担持ハニカム状 アルミナ焼結体の作製に成功した。

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 0 件)

[学会発表](計 7 件) <u>Hajime Tamon</u>, Keiko Miyamoto, Tetsuo Suzuki and Noriaki Sano, Preparation of Carbon Cryogel Microhoneycomb with Hierarchical Pore Structure by Ice-templating, 10th International Conference on Separation Science and Technology (ICSST14), 2014/11/1, Nara Prefectural New Public Hall (Nara)

Ryouichi Moriya, Shuhei Okumura, Noriaki Sano and <u>Hajime Tamon</u>, Preparation of Carbon Cryogel Microhoneycomb from Phenol and Formaldehyde by Ice-Templating, 10th International Conference on Separation Science and Technology (ICSST14), 2014/11/1, Nara Prefectural New Public Hall (Nara)

<u>田門 肇</u>,メソ細孔性炭素の創製と構造制御, 第28回日本吸着学会研究発表会,2014/10/23, 北海道大学(北海道・札幌市)

<u>田門 肇</u>,吸着分離の基礎と吸着材設計の勘 どころ,化学工学会関西支部第27回 CES21 講演会,2015/1/30,大阪市立大学文化交流セ ンター(大阪府・大阪市)

<u>田門 肇</u>,鈴木哲夫,佐野紀彰,一方向凍結 を利用した多孔性材料のマクロ構造制御,分 離技術会年会 2015,2015/5/30,明治大学(神 奈川県・川崎市)

<u>田門 肇</u>,氷に学ぶモノづくり-氷晶成長を 利用した多孔性材料のモルフォロジー制御 -,徳島化学工学懇話会,2015/6/19,徳島大 学(徳島県・徳島市)

Hajime Tamon, Tetsuo Suzuki and Noriaki Sano, Controlling Macroporous Structure of Monolith by Unidirectional Freezing of Hydrogel and Slurry, 20th International Drying Symposium (IDS 2016), 2016/8/7-10, Nagaragawa Convention Centre (Gifu)

```
〔図書〕(計 0 件)
```

〔産業財産権〕 出願状況(計 0 件)

取得状況(計 0 件)

〔その他〕 なし

6.研究組織

(1)研究代表者
田門 肇 (TAMON, Hajime)
京都大学・大学院工学研究科・教授
研究者番号:30111933

(2)研究分担者 なし

(3)連携研究者 なし