鳥取県環境学術研究等振興事業費補助金研究実績報告書

研究期間(1年目/3年間)

	ТД/ СТПП	(> 11+8+>) + 11+_ 1 / 1>+
研 究 者 又は 研究代表者	氏 名	(ふりがな) もりた しんいち 森田 慎一
	所属研究機関 部局・職	国立高等専門学校機構米子工業高等専門学校機械工学科・教授 電話番号 0859-24-5095 電子メール <u>s-morita@yonago-k.acjp</u>
研究課題名	【環境創造部門】 環境に負荷の少なく高性能な地中加温・温調栽培用熱媒流体の研究開発	
研究結果	研究計画 1. 測定試料:カーボンナノチューブ(CNT),ナノサスペンション(NS,融点50℃)の熱物性値測定 1.1.比熱,潜熱,融点・凝固点温度:示差走査熱量計による測定 1.2.粘性:回転粘度計による測定 2. 熱伝導率:細線加熱法装置の製作 3. 流動圧力損失:直円管実験装置の製作 研究結果 1. ナノサスペンション(NS,融点50℃)含有割合10~40mass%,温度範囲10~85℃の熱物性値測定を実施した。 1.1. 比熱,潜熱,見かけの融点・凝固点,過冷却熱量を測定し学術論文とした。 1.2. 粘性データ収集を完了し学術論文にまとめた。 2. 熱伝導率測定装置製作と検定を完了し、予備実験を実施した。また、カーボンナノチューブ熱伝導率測定予備実験(CNT5mass%以下)を完了。 3. 流動圧力損失測定装置製作と検定を完了し、予備実験を実施した。	
研究成果	本熱媒流体を用いる潜熱蓄熱システム設計に有用な設計データとしての熱物性データが得られ学術論文にまとめられた. 本研究で対象とした潜熱蓄熱物質が, 大きな固相転移熱を持つことを明らかにし, 非常に大きな蓄熱量を見込める実用上の成果が得られた.	
次年度研究 計画	 1.測定試料: CNT, ナノサスペンション (融点40, 60°C) 2.熱物性値測定 2.1.比熱, 潜熱, 融点・凝固点温度: 示差走査熱量計による測定 2.2.粘性: 回転粘度計による測定 2.3.熱伝導率: 細線加熱法による測定 2.4.流動圧力損失: 直円管流圧力損失測定 	
報告責任者	1/1/120 199	課 企画・社会連携係 福留のぞみ 電話番号 0859-24-5007 電子/-// kikaku@yonago-k.ac.jp

- 注1)表題には、環境創造部門、地域振興部門、北東アジア学術交流部門のいずれかを記載すること。
 - 2) 「研究期間 (年目/ 年間))」及び「次年度研究計画」は、環境創造部門及び地域振興部門において記載すること。
 - 3) 研究者の知的財産権などに関する内容等で、非公開としたい部分は、罫線で囲うなど明確にし、その理由を記すこと。
 - 4) 研究実績のサマリーを併せて提出すること。

平成29年度 鳥取県環境学術研究振興事業研究実績のサマリー

環境に負荷の少なく高性能な地中加温・温調栽培用熱媒流体の研究開発 米子高専機械工学科 森田慎一

1. 熱媒流体 (ナノサスペンション) の熱物性値 1.1 比熱, 潜熱, 融点・凝固点, 過冷却熱量

図1は、昇・降温速度5K/minでテトラコサンを繰り返し加熱(蓄熱)・冷却(放熱)したときの、示差熱量(DSC)曲線を20サイクルの平均値で示したものである.テトラコサン加熱・冷却過程の双方に現れる2つのピークは、それぞれ相転移熱および融解・凝固熱によるものと考えられる.

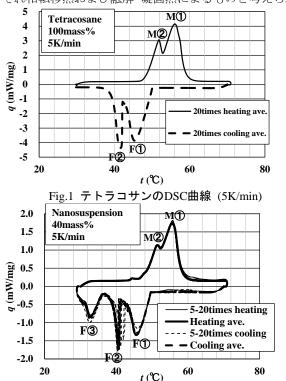


Fig.2 ナノサスペンションのDSC曲線(40mass%, 5K/min)

図2は、昇・降温速度を5K/minとし、テトラコサン濃度 40mass%のナノサスペンションを20回繰り返し加熱・冷却したときのDSC曲線を示したものである。繰り返される加熱・冷却に伴うDSC曲線は、回数ごとのばらつきが小さくほぼ同じ軌跡を描いている。ナノサスペンションの冷却過程では、テトラコサン単体によるDSC曲線で見られた2つのピークに対して、3番目のピークが観察された。微細分散された潜熱蓄熱物質が、連続相中に存在していることによる影響と推察される。DSC曲線に見られるピークは、分散質の融解・凝固潜熱によるものをM①・F②とし、ナノサスペンションで観察される冷却時の3番目のピークをF③である。

図3は、それぞれ対応するピーク点の融点温度、凝固点温度の平均値と昇・降温速度の関係を、分散質濃度ごとに示したものである. 加熱過程においては、分散質濃度が高いほど、融点温度は高くなり、冷却過程においては、濃度が高いほど低い凝固点温度となる. また、昇温速度が高くなるにつれ、加熱過程におけるピーク点は、濃度によらず上昇していることがわかる. 一方、冷却過程におけるピーク点は、降温速度が高くなるにつれ下降する傾向が観察される.

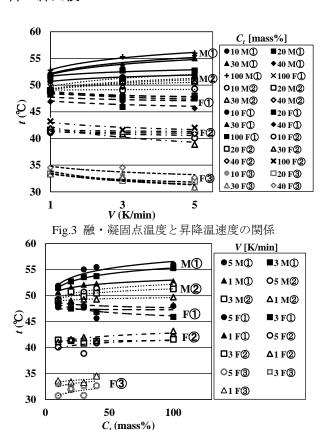


Fig.4 融・凝固点温度と分散質組成質量割合の関係

図4は、DSC曲線におけるピーク温度と分散質濃度の関係を、昇温・降温速度ごとに示したものである。加熱過程ピーク点M①、M②は、分散質濃度の増加に伴い、融点温度が高くなる傾向となる。一方、冷却過程ピーク点F①は、分散質濃度の増加により、温度が低下する傾向にある。加熱・冷却過程ピークM②・F②は、分散質濃度の増加と共に、わずかに高い値となる。冷却過程ピークF③は、分散質濃度に対して大きな変化は見られない。これらの傾向は、分散質であるテトラコサンの熱伝導率 $(0.37\ \text{W/(m·K)}: \text{B体})$ が、連続相である水のよりも小さい $(0.602\ \text{W/(m·K)}: 20^{\circ}\text{C})$ ことによる影響が表れているものと推察される。

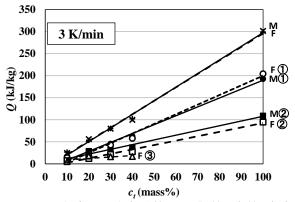


Fig.5 相変化・固相転移熱量と分散質組成質量割合の 関係(3K/min).

図5は、相変化に要される熱量と分散質濃度の関係を示し

たものである。図中のMは加熱時の融解相変化の総熱量を示すものであり、Fは冷却時の凝固相変化による総熱量である。相変化総熱量M・Fは、分散質組成質量割合の増加に応じて大きな値を示す。加熱・冷却過程におけるDSC曲線の第一ピークM①、F①に大きさ差は見られないが、第二ピークではM②の値がF②の値を上回る。第三ピークは、冷却過程のF③のみであり、第一二ピークの値に比較して小さい。

図6は、相変化熱量 \mathbf{M} ・ \mathbf{F} に対する \mathbf{M} ①、 \mathbf{M} ②、 \mathbf{F} ①、 \mathbf{F} ②、 \mathbf{F} ②の比($\mathbf{w}=\mathbf{Q}_{\mathbf{F}}$ ③、 \mathbf{F} 0、 \mathbf{F} 3の比($\mathbf{w}=\mathbf{Q}_{\mathbf{F}}$ 3、 \mathbf{F} 0、 \mathbf{F} 3、 \mathbf{F} 3 を示したものである。降温(凝固)時に観察される3番目の凝固熱量ピーク \mathbf{F} 3 は、過冷却解放による放熱と考えられ、その平均の割合は総潜熱量 \mathbf{M} ・ \mathbf{F} 0、 \mathbf{F} 0、 \mathbf{F} 0 以下である。

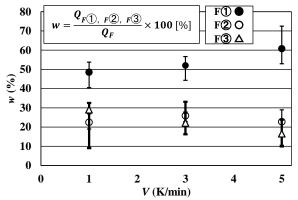


Fig.6 相変化熱量と昇降温速度の関係

1.2 粘性

 $\tau = \eta \gamma^n$

粘性は、回転粘度計(ThermoScientific製、HAAKE Viscotester550)を用いて測定された。ナノサスペンションなどの分散質混合水は、一般に非ニュートン性を示すため、濃度、温度ごとに次式のせん断速度 γ のべき乗n用いたせん断応力 τ の評価を行った。

Fig.7 ナノサスペンションのせん断応力とせん断速度の 関係(30 mass%, 10-84 °C)

 $\gamma(1/s)$

図7は、分散質濃度30mass%における、せん断応力とせん断速度の関係を温度ごとに示したものである. せん断応力は、温度上昇と共に低下する傾向にある.

図8は、べき乗則による粘性係数と分散質濃度の関係を示したものである.粘性係数 η は、温度によらず分散質濃度 α の増加とともに大きな値となる.

図9は、べき乗則により得られた粘性係数 η と温度tの関

係を,分散質濃度ごとに示したものである.図中には,分散質であるテトラコサンの融点50.6℃を示してある.粘性係数は,融点を境とする急激な変化は観察されず,温度上昇と共に連続的な低下を示す.

図10は、べき乗指数nの温度tに対する依存性を示したものである。供試試料のべき乗指数は、全ての温度・濃度範囲において指数n<t0であり、非ニュートン流体であることが理解される。すなわち、ナノサスペンションは、せん断応力t0とせん断速度t0の関係が一次変化(t00年)するニュートン流体とは異なり、せん断速度により粘性係数が変化する性質である。ナノサスペンションのべき乗指数は、温度の増加と共に1に近づき、非ニュートン性が低下する。一方、分散質濃度が高くなるほど、指数t1から遠ざかり、非ニュートン性が高まることが観察できる。

粘性特性を表す粘性係数 η , およびべき乗則指数nの実験整理式を以下のように導出した.

$$n = (2.58 \times 10^{-6} c_t + 9.87 \times 10^{-5}) t + (-5.09 \times 10^{-3} c_t + 1.02)$$
 (2)

$$\eta = (4.54 \times 10^{-9} c_t^2 - 3.88 \times 10^{-8} c_t + 4.60 \times 10^{-7}) t^2
+ (-8.43 \times 10^{-7} c_t^2 + 8.44 \times 10^{-6} c_t - 8.83 \times 10^{-5}) t
+ (5.35 \times 10^{-5} c_t^2 - 7.77 \times 10^{-4} c_t + 7.65 \times 10^{-3})$$
(3)

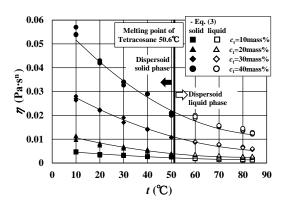


Fig.8 粘度と温度の関係(10-40 mass%).

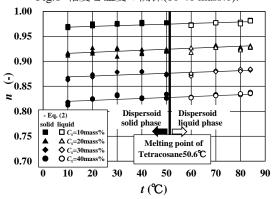


Fig.9 べき乗指数と温度の関係(10-40 mass%)

2. まとめ

(1)

熱媒流体の設計資料としての熱物性値測定が行われ、蓄・放熱および熱輸送解析に必要なデータが得られた.本研究で用いられた潜熱蓄熱材は、固相転移熱を潜熱に上乗せして利用可能であり、非常に大きな蓄熱が可能であるという知見が得られた.流動解析に必要な粘性測定においては、せん断速度により粘性が変化する非ニュートン性が観察された.べき乗法則による整理が行われ、熱輸送システム設計において有用なデータを収集した.