

ต้นฉบับ หน้าขาดหาย

**CORRELATION OF SOL-GEL PROCESSING PARAMETERS WITH  
MICROSTRUCTURE AND PROPERTIES OF CERAMIC PRODUCT**



Ms. Nopporn Thanabodeekij

A Thesis Submitted in Partial Fulfilment of the Requirements  
for the Degree of Master of Science  
The Petroleum and Petrochemical College, Chulalongkorn University  
in Academic Partnership with  
The University of Michigan, The University of Oklahoma,  
and Case Western Reserve University

2002

ISBN 974-03-1607-7

I 20692110

10 ก.ย. 2546

**Thesis Title** : Correlation of Sol-gel Processing Parameters with  
Microstructure and Properties of Ceramic Product  
**By** : Ms.Nopporn Thanabodeekij  
**Program** : Polymer Science  
**Thesis Advisors** : Assoc. Prof. Sujitra Wongkasemjit  
Prof. Alexander M. Jamieson

---

Accepted by the Petroleum and Petrochemical College,  
Chulalongkorn University, in partial fulfillment of the requirements for the Degree of  
Master of Science.

*K. Bunyakiat.*  
..... College Director  
(Assoc. Prof. Kunchana Bunyakiat)

**Thesis Committee:**

*Sujitra Wongkasemjit*  
.....  
(Assoc. Prof. Sujitra Wongkasemjit)

*Alexander M. Jamieson*  
.....  
(Prof. Alexander M. Jamieson)

*Anuvat Sirivat*  
.....  
(Assoc. Prof. Anuvat Sirivat)

*N. Yanumet.*  
.....  
(Asst. Prof. Nantaya Yanumet)

## บทคัดย่อ

นพพร ธนบดีกิจ : สหสัมพันธ์ของปัจจัยที่ใช้ในกระบวนการโซล-เจลต่อโครงสร้างภายในของผลิตภัณฑ์เซรามิกซ์ (Correlation of Sol-gel Processing Parameters Microstructure and Properties of Ceramic Product), อาจารย์ที่ปรึกษา: รศ.ดร.สุจิตรา วงศ์เกษมจิตต์ และ ศ. อเล็กซานเดอร์ เอ็ม. เจมิสัน 46 หน้า ISBN 974-03-1607-7

แมกนีเซียมออกไซด์สปีลเนลที่มีความบริสุทธิ์สูงสามารถเตรียมผ่านกระบวนการทางเคมีที่มีชื่อเรียกว่า “Oxide One Pot Synthesis Process, (OOPS)” โดยใช้อุณหภูมิต่ำ สารตั้งต้นที่ได้จากกระบวนการนี้เป็นสารประเภทโลหะแอลคอกไซด์ เมื่อนำไปผ่านกระบวนการโซล-เจล โดยกระบวนการนี้จะมีบทบาทสำคัญในการควบคุมลักษณะทางกายภาพของสาร ซึ่งมีผลต่อเนื่องไปถึงการนำสารเหล่านั้นมาใช้งาน เช่น ใช้ทำเป็นหัววัดความชื้น เพื่อศึกษาถึงความแตกต่างของสมบัติภายใต้สภาวะที่ควบคุม สารละลายบัพเฟอร์ พีเอช 8-12 ได้นำมาใช้เป็นตัวย่อยสลายเพื่อศึกษาผลกระทบระหว่างสารละลายแต่ละ พีเอช กับสมบัติทางกายภาพที่เปลี่ยนแปลงไป เครื่องมือที่ใช้ในการศึกษาคือ ฟลูออโรทรานสฟอร์ม อินฟราเรดสเปกโทรมิเตอร์, เอกซ์-เรย์ดิฟแฟรกโตมิเตอร์, สแกนนิ่งอิเล็กตรอนไมโครสโคป และ การหาพื้นที่ผิวโดยเทคนิค บีอีที จากการทดลอง พบว่าสารตั้งต้นที่ผ่านกระบวนการ “โซล-เจล” มีการกระจายของขนาดช่องว่างภายในผลึกที่แคบมาก และยังก่อให้เกิดผลึกที่มีความสมบูรณ์สูง นอกจากนี้ยังมีความสามารถในการดูดซับโมเลกุลของน้ำบริเวณผิวหน้าสูงถึง 0.3 กรัม/กรัมสารตัวอย่าง ซึ่งจะสามารถนำไปประยุกต์ใช้เป็นอุปกรณ์ตรวจวัดความชื้นในอากาศที่มีประสิทธิภาพสูงได้

**ABSTRACT**

4372013063 : POLYMER SCIENCE PROGRAM  
Nopporn Thanabodeekij: Correlation of Sol-gel  
Processing Parameters Microstructure and Properties  
of Ceramic Product.  
Thesis Advisors: Assoc. Prof. Sujitra Wongkasemjit and  
Prof. Alexander M. Jamieson, 46 pp. ISBN 974-03-1607-7

Keywords : Sol-gel process/ Magnesium Aluminate/ Metal  
Alkoxides/ Humidity sensor/ Rheological property

Very high purity  $\text{MgAl}_2\text{O}_4$  spinel precursor can be prepared via the low temperature process called "Oxide One Pot Synthesis Process (OOPS)". Sol-gel processing of such precursors offers the opportunity to prepare spinels with controlled microstructures, which is key to optimizing their properties for application as humidity sensors. Sol-gel processing of a double alkoxide precursor was carried out in buffer solutions in the range pH 8-12, to investigate the effect on the physical properties of the sintered ceramic products. The structure and morphology of the latter were characterized using FTIR, XRD, SEM and BET surface area measurements. Sol-gel processing results in a sintered product with narrow pore size distribution and containing a spinel phase of high crystallinity. At higher pH values, increasing amounts of an  $\alpha\text{-Al}_2\text{O}_3$  phase are formed. At all pH values, the sintered product exhibits high water adsorption, up to 0.31 g  $\text{H}_2\text{O}/\text{g}$  sample.

## ACKNOWLEDGEMENTS

The author greatly appreciates her advisors and her committee, Prof. Alexander M. Jamieson, Assoc. Prof. Sujitra Wongkasemjit for their useful suggestions and recommendation including problem solving which made this thesis successful. She also would like to give special thank to Assoc. Prof. Anuvat Sirivat for his kindness in training how to use the liquid rheology instrument and giving valuable information.

She would like to thank all PPC staffs and friends for their help and facilities during the two academic years.

Finally, acknowledgement is gratefully made to her family for their help, love, understanding, and financial support.

## TABLE OF CONTENTS

	<b>PAGE</b>
Title Page	i
Abstract (in English)	iii
Abstract (in Thai)	iv
Acknowledgements	v
Table of Contents	vi
List of Tables	vii
List of Figures	viii
 <b>CHAPTER</b>	
<b>I INTRODUCTION</b>	<b>1</b>
 <b>II CORRELATION OF SOL-GEL PROCESSING PARAMETERS WITH MICROSTRUCTURE AND PROPERTIES OF CERAMIC PRODUCT</b>	 <b>13</b>
Abstract	13
Introduction	14
Experimental	15
Results and Discussion	17
Conclusions	24
References	24
 <b>III CONCLUSIONS AND RECOMMENDATIONS</b>	 <b>45</b>
 <b>CURRICULUM VITAE</b>	 <b>46</b>

**LIST OF TABLES**

<b>TABLE</b>		<b>PAGE</b>
	<b>Chapter II</b>	
1	BET Analysis of Ceramic Products	42
2	Moisture Adsorption of Ceramic Products	43
3	Gelation Times of $\text{MgAl}_2\text{O}_4$ Precursor as a Function of pH	44



## LIST OF FIGURES

FIGURE	PAGE
<b>Chapter II</b>	
1	Structure of $MgAl_2O_4$ double alkoxide precursor produced by the OOPS process 29
2	FTIR spectrum of $MgAl_2O_4$ double alkoxide precursor 30
3	XRD pattern of $MgAl_2O_4$ double alkoxide precursor after sintering at various temperatures shown. The 311 and 400 peaks used to assess purity of the spinel phase are identified. 31
4	Time evolution of the FTIR spectrum of $MgAl_2O_4$ precursor during the hydrolysis reaction as a function of pH: (a) precursor (b) pH 8 (c) pH 9 (d) pH 10 (e) pH 11 (f) pH 12 32
5	Effect of pH and sintering temperature on the FTIR spectrum of ceramic product: (a) pH 8 (b) pH 9 (c) pH 10 (d) pH 11 (e) pH 12 33
6	Effect of pH and temperature on the crystal structure of ceramic Product (a) pH 8 (b) pH 9 (c) pH 10 (d) pH 11 (e) pH 12 34
7	SEM photographs of ceramic product sintered at 1200 °C following sol-gel processing at 30 °C: (a) precursor (b) pH 8 (c) pH 9 (d) pH 10 (e) pH 11 (f) pH 12 35
8	SEM photographs of ceramic products sintered at 1300 °C following sol-gel processing at 30 °C: (a) pH 8 (b) pH 9 (c) pH 10 (d) pH 11 (e) pH 12 36
9	SEM photographs of ceramic products sintered at 1200 °C following sol-gel processing at 40 °C: (a) pH8 (b) pH9 37
10	Pore size distribution of ceramic products sintered at 1200 °C: (a) precursor (b) pH8 (c) pH10 (d) pH 12 38

<b>FIGURE</b>	<b>PAGE</b>
11 Rheological characterisation of the sol-gel transition of $\text{MgAl}_2\text{O}_4$ precursor dissolved in buffer of pH 9: (a) $n'$ and $n''$ vs. time      (b) $\tan\delta$ vs. time      (c) $\eta^*$ vs. time	39