

การศึกษาเชิงทฤษฎีของการจัดตัวใหม่แบบพินาคอล โดยใช้  
ระบบเร่งปฏิกริยาด้วยกรดและເຊືດເອສເວັນ-5

นางสาวชนพูนุช รุ่งนิม

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
อุดหนุนกรุงมหาวิทยาลัย  
วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตร์บัณฑิต  
สาขาวิชาปีโตรเคมีและวิทยาศาสตร์พลิเมอร์  
คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย  
ปีการศึกษา 2548  
ISBN 974-17-4615-6  
ลิขสิทธิ์ของจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

THEORETICAL STUDY OF PINACOL REARRANGEMENT USING  
ACID-CATALYZED SYSTEM AND ZSM-5

Miss Chompoonut Rungnim

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements  
for the Degree of Master of Science Program in Petrochemistry and Polymer Science  
Faculty of Science  
Chulalongkorn University  
Academic Year 2005  
ISBN 974-17-4615-6

**Thesis Title** THEORETICAL STUDY OF PINACOL REARRANGEMENT  
USING ACID-CATALYZED SYSTEM AND ZSM-5

**By** Miss Chompoonut Rungnim

**Field of study** Petrochemistry and Polymer Science

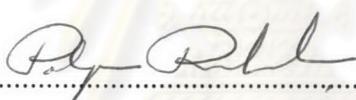
**Thesis Advisor** Associate Professor Vithaya Ruangpornvisuti, Dr.rer.nat.

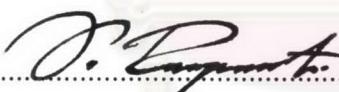
---

Accepted by the Faculty of Science, Chulalongkorn University in Partial  
Fulfillment of the Requirements for the Master's Degree

  
.....Dean of the Faculty of Science  
(Professor Piamsak Menasveta, Ph.D.)

THESIS COMMITTEE

  
.....Chairman  
(Professor Pattarapan Prasarakich, Ph.D.)

  
.....Thesis Advisor  
(Associate Professor Vithaya Ruangpornvisuti, Dr.rer.nat.)

  
.....Member  
(Associate Professor Wimonrat Trakarnpruk, Ph.D.)

  
.....Member  
(Associate Professor Nuanphun Chantarasiri, Ph.D.)

ชมพนุช รุ่งนิม : การศึกษาเชิงทฤษฎีของการจัดตัวใหม่แบบพินาคอลโดยใช้ระบบเร่งปฏิกิริยาด้วยกรดและแซดເອສເອມ-5. (THEORETICAL STUDY OF PINACOL REARRANGEMENT USING ACID-CATALYZED SYSTEM AND ZSM-5) อ. ที่ปรึกษา : รศ. ดร. วิทยา เรืองพรวิสุทธิ์, 129 หน้า. ISBN 974-17-4615-6.

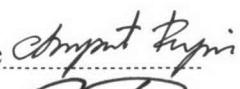
ศึกษาการจัดตัวใหม่แบบพินาคอลโดยใช้ระบบเร่งปฏิกิริยาด้วยกรด แซดເອສເອມ-5 และโนเมเลกุล่าเซฟที่แทนที่ด้วยโลหะด้วยการคำนวณทางทฤษฎีเดนซิทีฟิงก์ชัน โดยวิธี B3LYP/6-31G (d) ตัวเร่งปฏิกิริยาแซดເອສເອມ-5 จำลองโครงสร้างด้วยโนเมเคล 3T และ5T สำหรับ โนเมเลกุล่าเซฟที่แทนที่ด้วยโลหะที่นำมาเป็นตัวอย่างในการศึกษาคือเหล็ก Fe(II) และทองแดง Cu(II) ที่แทนที่ในโครงสร้างซีไอໄලต์ โดยจำลองโครงสร้างด้วยโนเมเคล Fe-3T และ Cu-3T ผลการศึกษาพบว่าค่าพลังงานกระตุ้นของปฏิกิริยาการจัดตัวใหม่แบบพินาคอลที่คำนวณจากโนเมเคล Fe-3T และ Cu-3T มีค่า 29.63 และ 37.11 กิโลแคลลอรีต่อโมลตามลำดับ แสดงให้เห็นว่าเหล็กที่แทนที่ในโครงสร้างของซีไอໄලต์มีสมบัติในการเร่งปฏิกิริยาการจัดตัวใหม่แบบพินาคอล ดีกว่าทองแดง นอกจ้านี้ได้ศึกษาปฏิกิริยาการจัดตัวใหม่แบบพินาคอลของโพร์พิลีนไกลคอลเพื่อเปลี่ยนเป็นโพร์พาโนลและโพร์พาโนน ซึ่งเกิดผ่านสภาวะแทรนชิชัน 3 สภาวะคือ TS1, TS2 และ TS3 โดยใช้ระบบเร่งปฏิกิริยาแบบกรดและซีไอໄලต์ เพื่อเปรียบเทียบอัตราส่วนของผลิตภัณฑ์ สำหรับระบบเร่งปฏิกิริยาด้วยกรด ได้ศึกษาด้วยโนเมเคลที่มีโนเมเลกุลของน้ำเพิ่มขึ้นสู่โนเมเคลคือ โนเมเคล I ถึงโนเมเคล IV พบว่าจำนวนโนเมเลกุลของน้ำที่ล้อมรอบในสภาวะแทรนชิชันทั้งสามส่วนลดลงต่อ อัตราส่วนของผลิตภัณฑ์ การประมาณค่าเบอร์เซ็นต์อัตราส่วนผลิตภัณฑ์คำนวณได้จากการคำนวณ กระตุ้นอิสระของแต่ละโนเมเคล โดยเบอร์เซ็นต์อัตราส่วนผลิตภัณฑ์ระหว่างโพร์พานาลกับ โพร์พาโนนที่คำนวณจากโนเมเคล I, II, III และ IV มีค่าเท่ากัน [99.88]:[0.12], [99.81]:[0.19], [89.01]:[10.99] และ [46.59]:[53.41] ตามลำดับ ในขณะที่เบอร์เซ็นต์อัตราส่วนผลิตภัณฑ์ ระหว่างโพร์พานาลกับโพร์พาโนนที่คำนวณจากโนเมเคล 3T และ 5T มีค่าเท่ากัน [2.36]:[97.64] และ [2.56]:[97.44] ตามลำดับ

## จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

สาขาวิชา ปีตรเคมีและวิทยาศาสตร์พอลิเมอร์ ลายมือชื่อนิสิต .....  
 ปีการศึกษา ..... 2548 ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา .....  


# # 4672242023 : MAJOR PETROCHEMISTRY AND POLYMER SCIENCE  
KEY WORD : PINACOL REARRANGEMENT / ZEOLIE / MOLECULAR SIEVE  
CHOMPOONUT RUNGNIM : THEORETICAL STUDY OF PINACOL  
REARRANGEMENT USING ACID-CATALYZED SYSTEM AND ZSM-5.  
THESIS ADVISOR : ASSOC. PROF. VITHAYA RUANGPORNVISUTI,  
Dr.rer.nat.129 pp. ISBN 974-17-4615-6.

Pinacol rearrangements using acid-catalyzed system, ZSM-5 and metal substituted molecular sieve catalyst have been investigated using density functional theory method at B3LYP/6-31G(d) level of theory. The ZSM-5 catalyst was modeled as 3T and 5T cluster models. The metal substituted molecular sieves represented by Fe(II) and Cu(II) substituted in zeolite framework were modeled using Fe-3T and Cu-3T cluster models. The results show that activation energies of pinacol rearrangement over Fe-3T and Cu-3T are 29.63 and 37.11 kcal/mol, respectively. As a result, Fe substituted in framework of zeolite presents higher catalytic activity for pinacol rearrangement than Cu substituted in zeolite framework. Moreover, the pinacol rearrangements of propylene glycol conversion to propanal and propanone via transition states TS1, TS2 and TS3 have been investigated using acid-catalyzed system and ZSM-5 in order to compare the product distribution ratio. In the acid-catalyzed system, the four water-addition models I to IV, were obtained. The number of hydration water interacting with the transition states of three concerted pathways has obviously affected the product ratio. Estimated percentages of product composition computed from activation free energies of each reaction models were carried out. The percent ratios of product propanal to propanone based on models I, II, III and IV are [99.88]:[0.12], [99.81]:[0.19], [89.01]:[10.99] and [46.59]:[53.41], respectively while the percent ratios of product propanal to propanone based on 3T and 5T cluster models are [2.36]:[97.64] and [2.56]:[97.43], respectively.

Field of study Petrochemistry and Polymer Science Student's signature   
Academic year ..... 2005 Advisor's signature 

## ACKNOWLEDGEMENTS

I would like to express my appreciation to my advisor, Associate Professor Dr.Vithaya Ruangpornvisuti, for all substantial advices, precious assistances, kind suggestions and encouragement throughout the course of this research.

The greatest thanks are extended to Professor. Dr. Pattarapan Prasassarakich, Associate Professor Dr. Wimonrat Trakarnpruk and Associate Professor Dr. Nuanphun Chantarasiri for their suggestions and comments as the thesis committee. Moreover, I greatly appreciated the Petrochemistry and Polymer Science Program and Graduate School Chulalongkorn University for research grant.

Special thanks to all members in Associate Professor Dr. Vithaya Ruangpornvisuti's group for their worthy comments, valuable suggestions and encouragement. I also would like to thanks all my friends at Chulalongkorn University for their friendship throughout my study.

Finally, I would like to affectionately give all my gratitude to my parents and all the members of my family for their love, understanding, encouragement and support throughout my entire study. Without them, I would never be able to achieve this goal.

ศูนย์วิทยบรังษยการ  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

# CONTENTS

	<b>Page</b>
<b>ABSTRACT IN THAI.....</b>	iv
<b>ABSTRACT IN ENGLISH.....</b>	v
<b>ACKNOWLEDGMENTS.....</b>	vi
<b>CONTENTS.....</b>	vii
<b>LIST OF FIGURES.....</b>	ix
<b>LIST OF TABLES.....</b>	xiii
<b>CHAPTER I INTRODUCTION.....</b>	1
1.1 Research Rationale.....	1
1.2 Pinacol Rearrangement .....	2
1.3 Metal Substituted Molecular Sieve.....	5
1.3.1 Zeolite.....	6
1.3.2 Zeolite ZSM-5.....	9
1.3.3 Metal Substituted in Zeolite ZSM-5.....	13
1.4 Literature Review.....	15
1.5 Overall Objective.....	17
<b>CHAPTER II THEORY.....</b>	18
2.1 Introduction to Quantum Mechanics.....	18
2.2 Solution of the Schrödinger Equation of Molecular Systems.....	20
2.2.1 The Schrödinger Wave Equation.....	20
2.2.2 Born-Oppenheimer Approximation.....	21
2.3 Ab Initio Methods.....	22
2.4 Basis Sets.....	25
2.4.1 Minimal Basis Sets.....	27
2.4.2 Scaled Orbital by Splitting the Minimum Basis Sets.....	27
2.4.3 Polarized Basis Sets.....	28
2.4.4 Diffuse Function Basis Sets.....	29
2.5 Semiempirical Methods.....	30

	<b>Page</b>
2.6 Density Functional Theory (DFT).....	30
2.7 Transition State Theory and Statistical Mechanics.....	32
2.8 Hammond's Postulate.....	34
<b>CHAPTER III DETAIL OF THE CALCULATION.....</b>	<b>36</b>
3.1 Acid Catalyzed Reaction.....	38
3.2 Zeolite HZSM-5 Catalyst.....	39
3.3 Metal Substituted Molecular Sieve.....	40
<b>CHAPTER IV RESULTS AND DISCUSSION.....</b>	<b>42</b>
4.1 Propylene Glycol Conversion.....	42
4.1.1 Acid Catalyzed Reaction.....	42
4.1.2 Zeolite HZSM-5 Catalyst.....	56
4.2 Pinacol Rearrangement Reaction.....	69
4.2.1 Acid Catalyzed Reaction.....	69
4.2.2 Zeolite HZSM-5 Catalyst.....	72
4.2.3 Metal Substituted Molecular Sieve.....	75
<b>CHAPTER V CONCLUSIONS AND SUGGESTION FOR FUTURE WORK.....</b>	<b>84</b>
5.1 Propylene Glycol Conversion.....	84
5.1.1 Propylene Glycol: Acid Catalyzed Reaction.....	84
5.1.2 Propylene Glycol: Zeolite HZSM-5 Catalyst.....	84
5.2 Pinacol Rearrangement Reaction.....	85
5.2.1 Pinacol: Acid Catalyzed Reaction.....	85
5.2.2 Pinacol: Zeolite HZSM-5 Catalyst.....	85
5.2.3 Pinacol: Metal Substituted Molecular Sieve Catalyst.....	85
5.3 Suggestion for Future Work.....	86
<b>REFERENCES.....</b>	<b>87</b>
<b>APPENDICES.....</b>	<b>92</b>
<b>VITA.....</b>	<b>129</b>

## LIST OF FIGURES

Figure	Page
1.1 Pinacol rearrangement of pinacol to pinacolone.....	2
1.2 Pinacol rearrangement mechanism and 1, 2 elimination mechanism.....	3
1.3 Dehydration pathways of protonated propylene glycol.....	4
1.4 Three possible reaction pathways for pinacol rearrangement of propylene glycol.....	5
1.5 The general structure of zeolite.....	6
1.6 Secondary building units in zeolites. The corners of the polyhedra represent tetrahedral atoms (Si or Al) and the oxygen atoms are located towards the mid-points of the lines joining each tetrahedral atom (the oxygen atoms are not shown to aid clarity) .....	7
1.7 Structures of four selected zeolites (from top to bottom: faujasite or zeolites X, Y; zeolite ZSM-12; zeolite ZSM-5 or silicalite-1; zeolite Theta-1 or ZSM-22) and their micropore systems and dimensions.....	8
1.8 Schematic illustration of the three-dimension channels in ZSM-5: (a) a pentasil unit (in colour) together with a slice of a structure of ZSM-5 and (b) the interconnecting channel systems in ZSM-5.....	9
1.9 Three types of shape selectivity in zeolite.....	10
1.10 Structure of (a) Z <sup>-</sup> and (b) ZH.....	11
1.11 Schematic of Brønsted and Lewis acidities in a zeolite. The top reaction illustrates the adsorption of propylene on a Brønsted acid site, while the bottom reaction shows the adsorption of propane on an extraframework Lewis acid site.....	12
1.12 Representation of (a) the NO <sub>2</sub> -Cu-3T molecular structures and (b) the CH <sub>3</sub> CH-Fe-3T. Bond lengths are in angstroms.....	13
2.1 Two-dimensional potential energy surface shown local minima, transition states and paths connected them.....	19
2.2 Schematic illustration of reaction path.....	33
2.3 The difference between rate constant (k) and equilibrium constant (K).....	34
2.4 The schematic conclusion of Hammond's postulate.....	35

<b>Figure</b>	<b>Page</b>
3.1 Tri-transition-state reaction for the formation of the two products of HPPNL <sup>+</sup> and HPPNE <sup>+</sup> .....	37
3.2 Structure of (a) propylene glycol and (b) pinacol.....	38
3.3 Cluster model of zeolite HZSM-5: (a) 3T and (b) 5T.....	39
3.4 Fe- and Cu-ZSM-5 catalysts modeled by 3T zeolite model: (a) Fe-3T and (b) Cu-3T.....	40
3.5 Spin orbital arrangement diagram of Fe(II) and Cu(II).....	41
4.1 Molecular electrostatic potential energy of propylene glycol (PG): (a) side view and (b) front view.....	43
4.2 Molecular electrostatic potential energy of propanal (PPNL).....	44
4.3 Molecular electrostatic potential energy of propanone (PPNE).....	44
4.4 A representative scheme of reaction mechanism of propylene glycol in pinacol rearrangement.....	45
4.5 The B3LYP/6-31G(d) optimized geometries of conversion reaction mode I of transition states, reactant and two products. Hydrogen bond distances are in angstroms and dipole moments are reported. The imaginary frequencies of transition states are in parentheses.....	50
4.6 Relative energetic profiles of conversion reactions of model I. All energies (in kcal/mol) are based upon total energies with respect to reactant HPG <sup>+</sup> computed at B3LYP/6-31G(d) level of theory.....	50
4.7 The B3LYP/6-31G(d) optimized geometries of conversion reaction model II of transition states, reactant and two products.....	51
4.8 Relative energetic profiles of conversion reactions of model II.....	51
4.9 The B3LYP/6-31G(d) optimized geometries of conversion reaction model III of transition states, reactant and two products.....	52
4.10 Relative energetic profiles of conversion reactions of model III.....	52
4.11 The B3LYP/6-31G(d) optimized geometries of conversion reaction model IV of transition states, reactant and two products.....	53
4.12 Relative energetic profiles of conversion reactions of model IV.....	53
4.13 Relative energetic profiles of conversion reactions of (a) model I, (b) model II, (c) model III and (d) model IV.....	54

<b>Figure</b>	<b>Page</b>
4.14 Structural geometries of 3T and 5T cluster models. Bond distances are in angstroms.....	56
4.15 Molecular electrostatic potential energy of 3T and 5T cluster models.....	57
4.16 The overall optimized geometries of pinacol rearrangement of propylene glycol reaction in 3T cluster model are shown. Hydrogen bond distances are in angstroms.....	59
4.17 The structural geometries of C2H reaction pathway on 3T cluster model.....	60
4.18 The structural geometries of C1Me reaction pathway on 3T cluster model.....	61
4.19 The structural geometries of C1H reaction pathway on 3T cluster model.....	62
4.20 The overall optimized geometries of pinacol rearrangement of propylene glycol reaction in 5T cluster model are shown. Hydrogen bond distances are in angstroms.....	63
4.21 The structural geometries of C2H reaction pathway on 5T cluster model.....	64
4.22 The structural geometries of C1Me reaction pathway on 5T cluster model.....	65
4.23 The structural geometries of C1H reaction pathway on 5T cluster model.....	66
4.24 Relative energetic profiles of conversion reactions of 3T (in parentheses) and 5T (plan number) cluster models.....	67
4.25 Molecular electrostatic potential energy of pinacol.....	70
4.26 Molecular electrostatic potential energy of pinacolone .....	70
4.27 The optimized geometries of pinacol rearrangement in acid catalyst. Bond distances are reported in angstroms.....	71
4.28 Relative energetic profile of pinacol rearrangement in acid catalyst.....	71
4.29 The optimized geometries of pinacol rearrangement in zeolite catalyst, (a) 3T and (b) 5T. Bond distances are reported in angstroms.....	73
4.30 Relative energetic profiles of pinacol rearrangement over 3T (in parentheses) and 5T (plan number) cluster models.....	74

<b>Figure</b>	<b>Page</b>
4.31 The structural geometries and electrostatic potential energies of (a) Fe-3T and (b) Cu-3T cluster models. Bond distances are in angstroms.....	76
4.32 The structural geometries of pinacol rearrangement over Fe-substituted in framework of zeolite, modeled by Fe-3T cluster model.....	78
4.33 The structural geometries of pinacol rearrangement over Cu-substituted in framework of zeolite, modeled by Cu-3T cluster model.....	79
4.34 Relative energetic profiles of pinacol rearrangement over Fe-3T cluster model.....	82
4.35 Relative energetic profiles of pinacol rearrangement over Cu-3T cluster model.....	83

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

## LIST OF TABLES

Table	Page
4.1 Activation thermodynamic quantities and rate constants of acid-catalyzed reaction model I.....	48
4.2 Activation thermodynamic quantities and rate constants of acid-catalyzed reaction model II.....	48
4.3 Activation thermodynamic quantities and rate constants of acid-catalyzed reaction model III.....	49
4.4 Activation thermodynamic quantities and rate constants of acid-catalyzed reaction model IV.....	49
4.5 Percent of product compositions of HPPNL <sup>+</sup> and HPPNE <sup>+</sup> and its ratio based upon the B3LYP/6-31G(d) computation.....	55
4.6 Activation energies of the conversion reaction of various acid-catalyzed models computed at various DFT methods.....	55
4.7 Selected geometrical parameters of C2H pathway on 3T cluster model in pinacol rearrangement of propylene glycol.....	60
4.8 Selected geometrical parameters of C1Me pathway on 3T cluster model in pinacol rearrangement of propylene glycol.....	61
4.9 Selected geometrical parameters of C1H pathway on 3T cluster model in pinacol rearrangement of propylene glycol.....	62
4.10 Selected geometrical parameters of C2H pathway on 5T cluster model in pinacol rearrangement of propylene glycol.....	64
4.11 Selected geometrical parameters of C1Me pathway on 5T cluster model in the pinacol rearrangement of propylene glycol.....	65
4.12 Selected geometrical parameters of C1H pathway on 5T cluster model in pinacol rearrangement of propylene glycol.....	66
4.13 Activation thermodynamic quantities and rate constants of pinacol rearrangement of propylene glycol catalyzed by zeolite cluster 3T and 5T.....	68
4.14 Percent ratio of product compositions of PPNL and PPNE from zeolite catalyzed and its ratio based upon the B3LYP/6-31G(d) computation.....	68

<b>Table</b>	<b>Page</b>
4.15 Activation thermodynamic quantities and rate constants of pinacol rearrangement in acid catalyst, 3T and 5T cluster models.....	72
4.16 Computed atomic charges and spin densities on a model of Fe-3T and Cu-3T cluster models.....	75
4.17 Selected geometrical parameters of pinacol rearrangement over Fe-3T cluster model.....	80
4.18 Activation thermodynamic quantities and rate constants of pinacol rearrangement in acid catalyst, Fe-3T and Cu-3T cluster models.....	81


  
**ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**