

# ความหนืดของไอลโซ่แบบแข็งโดยเทคนิคซิมูเลชันแบบพลศาสตร์เชิงโมเลกุล

จุไรรัตน์ พิสิฐ<sup>1</sup> และ James F. Ely<sup>2</sup>

## Abstract

Ratanapisit, J.<sup>1</sup> and Ely, J. F.<sup>2</sup>

**Shear viscosity of hard chain fluids through molecular dynamics simulation techniques**

Songklanakarin J. Sci. Technol., 2005, 27(4) : 847-857

In this paper, we represent the viscosity of hard chain fluids. This study was initiated with an investigation of the equilibrium molecular dynamic simulations of pure hard-sphere molecules. The natural extension of that work was to hard chain fluids. The hard chain model is one in which each molecule is represented as a chain of freely jointed hard spheres that interact on a site-site basis. The major use of the results from this study lie in the future development of a transport perturbation theory in which the hard chain serves as the reference. Our results show agreement to within the combined uncertainties with the previous studies. Comparisons have also been made to a modified Enskog theory. Results show the failure of the Enskog theory to predict the high density viscosity and that the theory fails more rapidly with density as the chain length increases. We attribute this to a failure of the molecular chaos assumption used in the Enskog theory. Further comparisons are made to real fluids using the SAFT-MET and TRAPP approaches.

<sup>1</sup>Department of Chemical Engineering, Faculty of Engineering, Prince of Songkla University, Hat Yai, Songkhla, 90112 Thailand. <sup>2</sup>Chemical Engineering and Petroleum Refining Department, Colorado School of Mines, Golden, Colorado 80401, U.S.A.

<sup>1</sup>Ph.D.(Chemical and Petroleum Refining Engineering), ภาควิชาเคมี คณะวิศวกรรมศาสตร์ มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์ อําเภอหาดใหญ่ จังหวัดสงขลา 90112 <sup>2</sup>Ph.D.(Chemical Engineering), Prof., Chemical Engineering and Petroleum Refining Department, Colorado School of Mines, Golden, Colorado 80401, U.S.A.

Corresponding e-mail: juraivan.r@psu.ac.th, jely@mines.edu

รับต้นฉบับ 7 กันยายน 2547      รับลงพิมพ์ 6 มกราคม 2548

As expected, the hard sphere model is not appropriate to estimate properties of real fluids. However, the hard sphere model provides the good starting point to serve as the reference basis to study chain molecule systems.

**Key words :** viscosity, molecular dynamics, hard chain fluids, Enskog theory, TRAPP, SAFT, perturbation theory

### บทคัดย่อ

จุไรวัลย์ รัตนะพิสิฐ และ James F. Ely

ความหนืดของไอลโซ่แบบแข็งโดยเทคนิคชิมุเลชันแบบพลศาสตร์เชิงโมเลกุล

ว. สงขลานครินทร์ วทท. 2548 27(4) : 847-857

ในงานวิจัยนี้ ได้นำเสนอผลการศึกษาความหนืดเฉือนของของไอลโซ่แบบแข็ง โดยการศึกษาเริ่มต้นจากการใช้เทคนิคชิมุเลชันสมดุลแบบพลศาสตร์เชิงโมเลกุลหรือโมเลกุลาร์ไดนา米กส์ (equilibrium molecular dynamics simulations) กับระบบของไอลทรงกลมเดี่ยว (hard sphere fluids) แล้วจึงพัฒนาไปสู่ของไอลโซ่ที่มีความยาวเพิ่มขึ้น แบบจำลองโมเลกุลโซ่แบบแข็งประกอบด้วยทรงกลมแข็งที่เชื่อมต่อกันด้วยพันธะยืดหยุ่น การคำนวณจะอยู่บนฐานของแต่ละทรงกลมในโครงสร้างของโมเลกุล ผลการชิมุเลชันที่ได้จะถูกนำไปใช้ศึกษาขั้นสูงเพื่อพัฒนาทฤษฎีเพอร์เทอเบชัน (perturbation theory) ของการถ่ายโอนโดยใช้ของไอลโซ่แบบแข็งเป็นฐานอ้างอิง ในที่นี้ผลการทดลองจากชิมุเลชันจะถูกนำไปศึกษาเปรียบเทียบกับผลการทดลองจากการทำชิมุเลชันอื่น ๆ รวมทั้งศึกษาเปรียบเทียบกับทฤษฎีเอนสกอก (Enskog theory) และการประยุกต์ทฤษฎีเอนสกอก (modified Enskog theory) ด้วยเห็นกัน โดยพบว่าทฤษฎีเอนสกอกให้ความคาดเคลื่อนสูงในการคำนวณหนืดเฉือนเมื่อระบบมีความหนาแน่นสูง ความแม่นยำของทฤษฎีนี้จะลดลงอย่างรวดเร็วตามความหนาแน่นที่สูงขึ้นเมื่อความยาวของโซ่เพิ่มขึ้น ทั้งนี้อาจเป็นเพราะสมมุติฐานชนิดโมเลกุลาร์ເຄอซอของทฤษฎีเอนสกอกไม่เหมาะสม นอกจากนี้ผลการศึกษาชิมุเลชันของไอลโซ่แบบแข็งได้เปรียบเทียบกับผลที่ได้จากการแบบ TRAPP และแบบ MET-SAFT ซึ่งเป็นการประยุกต์ทฤษฎีเอนสกอกร่วมกับสมการสภาวะของ SAFT ผลการทดลองเป็นไปตามที่คาดการณ์ นั่นคือ แบบจำลองของไอลโซ่แบบแข็งไม่เหมาะสมที่จะนำไปใช้คำนวณค่าสมบัติของของไอลจริง อย่างไรก็ตามผลการทดลองของไอลโซ่แข็งสามารถนำมาใช้เป็นฐานอ้างอิงเพื่อนำไปสู่การพัฒนาทฤษฎีเพอร์เทอเบชันของของไอลโซ่จริงได้ และจะเป็นจุดเริ่มต้นการพัฒนาแบบจำลองของของไอลโซ่ที่มีโครงสร้างซับซ้อนต่อไป

การพัฒนาทฤษฎีการคำนวณสมบัติของไอลโซ่ (chain fluid) กำลังได้รับความสนใจอย่างต่อเนื่อง ทั้งนี้ของไอลโซ่จัดเป็นสารที่ประกอบด้วยอะตอมต่างๆ เชื่อมเรียงต่อกัน และมีความยืดหยุ่นในการเคลื่อนที่ โครงสร้างและพลศาสตร์โมเลกุลของไอลโซ่จะส่งผลต่อสมบัติระบบ ซึ่งความถี่การชนกันของโมเลกุลจะมีผลต่อสมบัติระบบเพิ่มขึ้นเมื่อความยาวโซ่มากขึ้น ดังนั้นการพัฒนาทฤษฎีของไอลโซ่ที่มีโครงสร้างซับซ้อนจึงต้องศึกษาพลศาสตร์ระดับโมเลกุล การใช้คอมพิวเตอร์ชิมุเลชันเพื่อศึกษาพลศาสตร์โมเลกุลของไอลโซ่ จะให้ข้อมูลทั้งด้านโครงสร้างและพฤติกรรมของโมเลกุลโซ่ โดยในที่นี้จะใช้

เทคนิคชิมุเลชันแบบพลศาสตร์เชิงโมเลกุล (molecular dynamics simulation technique) ซึ่งเป็นวิธีหนึ่งในวิธีเคมีคอมพิวเตอร์ที่นิยมใช้ในการคำนวณคุณสมบัติของสารที่สนใจ เพื่อศึกษาพฤติกรรมในระดับอะตอมของแต่ละโมเลกุล แล้วนำไปคำนวณหาค่าเฉลี่ยของคุณสมบัตินั้นๆ ของระบบ เพื่อเชื่อมโยงไปสู่ค่าคุณสมบัติในระดับมหภาคที่สามารถวัดได้ในระดับห้องปฏิบัติการ วิธีการนี้จะให้ข้อมูลในระดับนาโน (nano-scale) ซึ่งนิยมใช้ในการศึกษาและออกแบบด้านวัสดุศาสตร์ รวมทั้งสามารถใช้ทดสอบความถูกต้องของทฤษฎีที่พัฒนามาจากระบบเปียบวิธีเคราะห์ได้แบบจำลองทรงกลมแข็ง (hard sphere model)

เป็นแบบจำลองหนึ่งที่นิยมใช้กันมาก เพื่อใช้เป็นฐานอ้างอิงในการศึกษาทฤษฎีเพอร์เทอเบชัน (perturbation theory) ทั้งนี้เป็นเพราะโครงสร้างโมเลกุลโซ่แบบแข็งเป็นส่วนสำคัญของพลศาสตร์พอลิเมอร์จริง ซึ่งได้รวมผลของการเชื่อมต่อกันของทรงกลมในโมเลกุลและปริมาตรจำกัดที่ไม่สามารถเกิดการเหลื่อมได้ โดยพบว่าแรงกระทำจากปริมาตรจำกัดที่ไม่สามารถเกิดการเหลื่อมจะมีผลต่อการทำนายค่าสมบัติที่ความหนาแน่นสูง นอกจากนี้ VACF (velocity auto-correlation function) ของของไอลโซ่แบบแข็งจะลดลงในลักษณะเหมือนกับของไอลทรงกลมแข็ง แต่ลดลงด้วยอัตราเร็วมากเมื่อความยาวโซ่เพิ่มขึ้น สำหรับการศึกษาของไอลโซ่นั้น แบบจำลองทรงกลมแข็งจะถูกนำมาประยุกต์เพิ่มเติม เพื่อให้สามารถนำแต่ละทรงกลมมาเชื่อมเป็นโซ่ยาวได้ (Bishop, 1979; Denlinger, 1990; Rapaport, 1978; Rapaport, 1979; Smith, 1995) เช่น แบบจำลองพอลิเมอร์โซ่ ประกอบด้วยทรงกลมแข็งเรียงต่อกันคล้ายสร้อยลูกปัด แต่ละทรงกลมต่อเชื่อมถึงกันด้วยพันธะที่ยืดหยุ่นได้ผ่านศูนย์กลางของทรงกลม หรือแบบจำลองพอลิเมอร์โซ่ที่ประกอบด้วยทรงกลมแข็งเรียงต่อกันคล้ายสร้อยลูกปัด และแต่ละทรงกลมต่อเชื่อมถึงกันด้วยพันธะแบบสปริง弹性ไมนิกผ่านศูนย์กลางของทรงกลม เป็นต้น

ความหนึ่งเป็นสมบัติการถ่ายโอนโมเมนตัม ซึ่งเป็นสมบัติตัวหนึ่งที่เกี่ยวข้องกับพลศาสตร์โมเลกุลโดยตรง สมการที่ใช้ทำนายความหนึ่งมีหลากหลาย เช่น สมการจากทฤษฎีเอนสคอก (Enskog theory) ที่พัฒนามาจากระบบที่ประกอบด้วยทรงกลมแข็งในสภาวะความหนาแน่นสูง สมการประยุกต์ของทฤษฎีเอนสคอก หรือ MET (modified Enskog theory) ที่รวมผลของแรงดึงดูดระหว่างกันในของไอลเข้าสู่ระบบ (Hanley, 1972) ซึ่งในที่นี้จะประยุกต์ใช้ผลจากสมการสภาวะของไอลโซ่ SAFT (statistically associating fluid theory) (Chapman และคณะ, 1989; Huang และ Radosz, 1990) นอกจากนี้ความหนึ่งเดือนสามารถคำนวณได้จากวิธีแบบ TRAPP (Ely, 1981; Ely และ Hanley, 1981) ซึ่งพัฒนามาจากทฤษฎีสภาวะสมนัย (corresponding states theory) เป็นต้น ถึงแม้ว่าจะมีสมการความหนึ่งเดือนมากมายก็ตาม แต่แทบทุกสมการจะมีข้อจำกัดในการใช้ทั้งสิ้น

งานวิจัยนี้ศึกษาความหนึ่งเดือนของไอลโซ่จะมุ่ง

เน้นในเฉพาะส่วนแบบจำลองทรงกลมแข็ง โดยจะประกอบด้วยสองส่วน คือ ส่วนแรกจะเป็นการสร้างข้อมูลการทดลองโดยการทำซิมูเลชัน โดยจะพิจารณาให้ครอบคลุมถึงช่วงบริเวณความหนาแน่นสูง สำหรับส่วนที่สองจะเปรียบเทียบผลการทดลองที่ได้กับสมการความหนึ่งจากทฤษฎีเอนสคอก และวิธี MET-SAFT ซึ่งเป็นการใช้สมการประยุกต์ MET ร่วมกับสมการสภาวะ SAFT รวมทั้งเปรียบเทียบความหนึ่งที่ได้กับความหนึ่งของไอลจริงโดยใช้วิธี TRAPP ทั้งนี้เพื่อศึกษาความเป็นไปได้ที่จะพัฒนาทฤษฎีเพอร์เทอเบชัน ถึงแม้ว่างานวิจัยนี้จะเน้นไปเฉพาะกลุ่มของไอลโซ่ขนาดสั้นก็ตาม แต่สามารถนำหลักการไปประยุกต์ใช้ได้กับการศึกษาของไอลโซ่ขนาดยาวได้

#### การซิมูเลชันพลศาสตร์แข็งโมเลกุล (Molecular Dynamics Simulations)

การซิมูเลชันทรงกลมแข็งและของไอลโซ่แบบแข็งถูกพัฒนาอย่างต่อเนื่อง (Alder and Wainwright, 1959; Erpenbeck, 1991; Frenkel and Smit, 1996; Haile, 1992) ทรงกลมแข็งเป็นแบบจำลองที่ไม่มีแรงกระทำต่อกันยกเว้นเมื่อเกิดการชนกันเท่านั้น โดยในระหว่างช่วงการชนนั้น ทรงกลมจะเคลื่อนที่เป็นเส้นตรงด้วยความเร็วคงที่ จนกระทั่งเมื่อเกิดการชนเจ้มีการเปลี่ยนความเร็วและทิศทางของคู่อีกตัวที่ชนนั้นๆ ดังนั้นการซิมูเลชันทรงกลมแข็งจะใช้ระเบียบวิธีการหาเวลาการชนครั้งใหม่ มากกว่าจะเป็นการหาวิถีการเคลื่อนที่ดังเช่นการซิมูเลชันอะตอมที่ไม่แข็งเกร็ง ตารางการคำนวณจะถูกสร้างขึ้นเพื่อหาเวลาที่น้อยที่สุดของคู่อีกตัวที่จะเกิดการชนครั้งใหม่ ดังนั้นการคำนวณแบบทั้งหมดจึงเป็นพีชคณิต ในที่นี้พลศาสตร์ของไอลโซ่แข็งจะใช้แบบจำลองที่เสนอโดย Rapaport (1978) ดังนี้ โมเลกุลโซ่แข็งจะประกอบด้วยทรงกลมแข็งเกร็ง โดยแต่ละทรงกลมเชื่อมต่อกันด้วยพันธะเล็กๆ ที่ยืดหยุ่นความยาวได้ ทรงกลมแข็งเกร็งเหล่านี้เคลื่อนที่ได้อย่างอิสระ ยกเว้นเฉพาะการเคลื่อนที่ที่ทำให้ทรงกลมแข็งเกิดการเหลื่อมซ้อน รวมทั้งการเคลื่อนที่จะต้องไม่ทำให้ทรงกลมภายในโมเลกุลแตกแยกออกจากกันได้ นั่นคือ ไม่สามารถเคลื่อนที่ได้ใกล้กันความยาวพันธะที่เชื่อมถึงกันข้อดีของแบบจำลองนี้ทำให้ประยุกต์ระเบียบวิธีทั่วไปของ

ทรงกลมแข็งเดี่ยวได้ โดยการเคลื่อนที่ระหว่างคู่ที่ติดกัน นั้นสามารถใช้รับเปลี่ยนการคำนวณการเชื่อมต่อ กันระหว่าง ทรงกลมแข็งที่แยกจากกันนั้นเอง

สำหรับการคำนวณความหนืดจากวิธีซึ่มเล็กน้อยแบบ สมดุลนั้น สามารถหาได้จากความสัมพันธ์อินฟาร์น (Einstein relation) ซึ่งเป็นการคำนวณจากปริมาณกระจัด ยกกำลังสอง สำหรับการหาความหนืดเฉลี่ยในทิศทาง xy แสดงได้ดังนี้

$$\eta_{xy} = \frac{1}{V k_B T} \lim_{t \rightarrow \infty} \frac{1}{2t} \left\langle \sum_{j=1}^N \left[ A_{xy}(t) - A_{xy}(0) \right]^2 \right\rangle \quad (1)$$

โดยที่เทอม  $A_{xy}$  แสดงได้ดังนี้

$$A_{xy}(t) = m \sum_i^N \dot{x}_i(t) y_i(t) \quad (2)$$

โดย  $\eta_{xy}$  เป็นความหนืดเฉลี่ยในทิศทาง xy V เป็นปริมาตร m เป็นมวล T เป็นอุณหภูมิ t เป็นเวลา  $k_B$  เป็นค่าคงที่ โบลซ์แม่นน์  $\alpha_j$  เป็นตำแหน่ง  $r_i$  (โดย  $\alpha = x, y, z$  และ  $j = 1, \dots, N$ )  $\dot{\alpha}_j$  เป็นโมเมนตัมของอะตอม j ในแนว  $\alpha$  (โดย  $\alpha = x, y, z$  และ  $j = 1, \dots, N$ ) และ N เป็นจำนวนของอนุภาคทั้งหมดที่มีอยู่ในเซลล์ปฐมภูมิ อย่างไรก็ตาม เนื่องจากข้อจำกัดเพื่อลดผลกระทบของผนังในเซลล์ปฐมภูมิ ทำให้เทอมการคำนวณในสมการที่ (1) จะต้องปรับให้ สอดคล้องกับศักย์ของระบบที่เป็นแบบไม่ต่อเนื่อง ดังนั้น ปริมาณกระจัดจะหาได้ดังสมการที่ (3)

$$A_{xy}(t) - A_{xy}(0) = \Delta A_{xy}(t) \approx m \sum_i^l \Delta t \sum_i^N \dot{x}_i(t) \dot{y}_i(t) + m \sum_i^l \Delta \dot{x}_i(t) y_{ij}(t) \quad (3)$$

โดย  $\tau$  เป็นช่วงเวลาการชนของคู่อะตอมที่ชนกัน ดังนั้น ความหนืดเฉลี่ยในที่คำนวณจากปริมาณกระจัดยกกำลังสอง จึงหาได้จากการแทนสมการที่ (3) ลงในสมการที่ (1) นอกเหนือไปจากนี้เพื่อความสะดวกการซึ่มเล็กน้อยแล้ว ตัวแปรที่เกี่ยวข้องจะเป็นตัวแปรไร้หน่วย ดังนี้

$$\eta_R = \frac{\eta}{\left( \frac{k_B T}{m \sigma^2} \right)^{1/2} m} \quad (4)$$

โดย  $\eta_R$  เป็นความหนืดลดตอน (reduced shear viscosity) ในหน่วยเดียวกัน เวลาลดตอนจะแสดงได้เป็น

$$t_R = \sqrt{\frac{k_B T}{m \sigma^2}} \quad (5)$$

โดย  $t_R$  เป็นเวลาลดตอน (reduced time) และ  $\sigma$  เป็นเส้นผ่านศูนย์กลางของทรงกลมแข็ง

### ทฤษฎีจลน์ของกําชและของไถลที่มีความหนาแน่นสูง (Kinetics Theory of Gases and Dense Fluids)

เมื่อระบบกําชเจือจากประกอบด้วยโมเลกุลเดี่ยวที่ เมื่อันกันและเมื่อแรงกระทำต่อ กันแล้วนั้น โมเลกุลจะใช้เวลาส่วนใหญ่ในการเคลื่อนที่อย่างอิสระ การชนส่วนใหญ่ จะเป็นแบบคู่ที่วิภาค การคำนวณสมบัติระบบจึงสามารถใช้สมมุติฐานแบบโมเลกุลาร์เคօส (molecular chaos) และขนาดโมเลกุลเมื่อค่าน้อยกว่าระยะทางที่เคลื่อนที่ได้ในระหว่างช่วงการชน (mean free path) โดย Chapman และ Enskog ได้แสดงชุดคำตอบของสมการโบลซ์แม่น สำหรับสมการความหนืดของกําชเจือจากแสดงได้ดังนี้

$$\eta_0 = \frac{5}{16\sqrt{\pi}} \left[ \frac{\sqrt{mk_B T}}{\sigma^2 \Omega^{(2,2)}(T)} \right] \quad (6)$$

โดย  $\eta_0$  เป็นความหนืดของกําชเจือจาก ( $\text{mPa}\cdot\text{s}$ ) m เป็นมวล ( $\text{kg}$ )  $k_B$  เป็นค่าคงที่โบลซ์แม่น  $1.38048 \times 10^{-23} \text{ J/K}$  T เป็นอุณหภูมิ ( $\text{K}$ )  $\sigma$  เป็นเส้นผ่านศูนย์กลางของโมเลกุล ( $\text{m}$ ) และ  $\Omega^{(2,2)}$  เป็นอินทิกรัลการชนซึ่งเป็นตัวแปรไว้หน่วยและเป็นพังก์ชันกับอุณหภูมิ

Enskog ได้ประยุกต์สมมุติฐานของระบบกําชเจือจากมาใช้กับกําชและของเหลวที่มีความหนาแน่นสูง โดยทฤษฎีเอนสกอกได้เสนอแนวทางดังนี้ ระบบประกอบด้วยทรงกลมแข็งที่อยู่ด้วยกันแน่น พฤติกรรมของทรงกลมแข็งที่มีความหนาแน่นสูงจะคล้ายกับระบบที่มีความหนาแน่นต่ำ ยกเว้นเฉพาะอัตราการชนที่เพิ่มขึ้น โดยอัตราการชนขึ้นกับพังก์ชันเรเดียล distribution function (radial distribution function) สมการความหนืดเฉลี่ยของ

ทฤษฎีเอนสกอกแสดงได้ดังนี้

$$\frac{\eta_E}{\eta_0} = b \rho \left( \frac{1}{b \rho \chi} + 0.8 + 0.761 b \rho \chi \right) \quad (7)$$

โดย  $\eta_E$  เป็นความหนืดเฉลี่ย ( $\text{mPa}\cdot\text{s}$ ) b เป็นปริมาตรที่ถูกจำกัด ( $\text{cm}^3/\text{mol}$ ) จากกลุ่ม N โมเลกุลที่มีขนาดเส้น

ผ่านศูนย์กลาง  $\sigma$  ออยู่ในระบบ (excluded volume) ซึ่งหาได้ดังนี้  $b = 2\pi N_A \sigma^3/3$  และ  $\rho$  เป็นความหนาแน่น (mol/cm<sup>3</sup>)  $N_A$  เป็นเลขอาโว加โดร และ  $\chi$  เป็นพังก์ชันเรเดียล ดิสทริบิวชันและเป็นตัวแปรไวรอน่วย ซึ่งหาได้จากสมการที่ (8)

$$b\rho\chi = Z - 1 = \frac{PV}{RT} - 1 \quad (8)$$

โดย  $Z$  เป็นแฟกเตอร์การอัด (compressibility factor)  $P$  เป็นความดัน และ  $R$  เป็นค่าคงที่ของก้าซ

ทฤษฎีเอนสกอกมีข้อจำกัดในการที่จะนำไปใช้กับก้าซจริง เพราะก้าซจริงมีแรงดึงดูดระหว่างโมเลกุลที่มีผลต่อระบบ ดังนั้นจึงได้มีการปรับทฤษฎีเอนสกอก (Hanley, 1972) โดยใช้ความดันเทอร์มัล (thermal pressure) แทนความดัน  $P$  เพื่อนำผลแรงดึงดูดระหว่างโมเลกุลเข้ามาคำนวณ ดังนี้

$$b\rho\chi = \frac{1}{\rho RT} \left[ T \left( \frac{\partial P}{\partial T} \right)_\rho \right] - 1 = T \left( \frac{\partial Z}{\partial T} \right)_\rho + Z - 1 \quad (9)$$

สมการที่ (9) คือสมการเอนสกอกประยุกต์ หรือ MET และ  $b$  สามารถหาได้จากสัมประสิทธิ์ไวเรียลลำดับสอง (second virial coefficient) ดังนี้

$$b = B + T \left( \frac{dB}{dT} \right)_\rho \quad (10)$$

โดยที่  $B$  เป็นสัมประสิทธิ์ไวเรียลลำดับสอง

### สมการความหนืดเฉือน (Shear Viscosity Predictive Equations)

Ely และ Hanley (1981) ได้เสนอวิธีการคำนวณ สมบัติการถ่ายโอนของของไอลโซ่ โดยเสนอหลักการแบบ TRAPP ซึ่งเป็นสมการที่พัฒนามาจากทฤษฎีสภาวะสมนัย ซึ่งความหนืดของไอลโซ่ที่สูงใจจะมีความสัมพันธ์กับความหนืดของไอลอ้างอิง สำหรับสมการความหนืดของสารบริสุทธิ์โดยวิธี TRAPP แสดงได้ดังนี้

$$\eta_j(\rho, T) = \eta_r(\rho_r, T_r) F_\eta \quad (11)$$

โดย  $\eta_j$  เป็นความหนืดของสารที่สนใจ  $\rho$  เป็นความหนาแน่นเชิงโมล และตัวห้อย  $R$  แสดงค่าของไอลอ้างอิง

ซึ่งความหนืดและสมบัติอื่นๆ ของของไอลอ้างอิงหาได้จากสมการที่มีความแม่นยำสูง สำหรับสภาวะอ้างอิงหาได้จากสภาวะสมนัย โดย  $T_0 = T/f$  และ  $\rho_0 = \rho h$  ดังนี้

$$f = \frac{T_c}{T^R} \left[ 1 + (\omega - \omega^R) (0.05203 - 0.7498 \ln T_r) \right] \quad (12)$$

$$h = \frac{\rho_c^R}{\rho_c} \frac{Z_c^R}{Z} \left[ 1 - (\omega - \omega^R) (0.1436 - 0.2822 \ln T_r) \right] \quad (13)$$

และ

$$F_\eta = \left( \frac{M}{44.094} f \right)^{1/2} h^{-2/3} \quad (14)$$

โดย  $\gamma$  เป็นแฟกเตอร์อะเซนทริก  $T_r$  เป็นอุณหภูมิตัด photon (reduced temperature)  $M$  เป็นน้ำหนักโมเลกุล ตัวห้อย  $c$  แสดงสภาวะที่จุดวิกฤติ และตัวห้อย  $R$  แสดงค่าของไอลอ้างอิง สำหรับ  $f$  และ  $h$  และ  $F_\eta$  เป็นค่าไวรอน่วย

สำหรับสมการสภาวะ SAFT ซึ่งเป็นรูปแบบหนึ่งในการใช้ทฤษฎีเพอร์เทอเบนของโมเลกุลโซ่ สมการ SAFT แสดงในเทอมพลังงานเอนไฮลด์ซึ่งเป็นดังนี้

$$a^{res} = a^{HS} + a^{chain} + a^{asso} + a^{disp} \quad (15)$$

โดยที่  $a$  เป็นพลังงานเอนไฮลด์ซึ่ง สำหรับตัวยกมีความหมายดังนี้  $res$  เป็นสมบัติดอกค้าง (residual property)  $HS$  เป็นผลของแรงผลักแบบทรงกลมแข็ง  $chain$  เป็นผลของการเชื่อมต่อระหว่างอะตอมในโมเลกุล  $asso$  เป็นผลจากแรงกระทำเฉพาะ เช่น แรงจากพันธะไฮดรอเจน เป็นต้น ซึ่งในที่นี้  $a^{asso}$  จะเป็นศูนย์ เพราะโมเลกุลของไอลจะไม่มีแรงพิเศษอื่นใด และ  $disp$  เป็นผลจากดิสเพอร์ชัน (dispersion) สำหรับพลังงานเอนไฮลด์ซึ่งของแต่ละส่วนแสดงได้ดังนี้

$$\frac{a^{HS}}{RT} = m \frac{4y - 3y^2}{(1-y)^2} \quad (16)$$

$$\frac{a^{chain}}{RT} = (1-m) \frac{2-y}{2(1-y)^3} \quad (17)$$

$$\frac{a^{disp}}{RT} = m \sum_{i=1}^4 \sum_{j=1}^9 D_{ij} \left( \frac{u}{k_B T} \right)^i \left( \frac{y}{y_0} \right)^j \quad (18)$$

โดย  $m$  เป็นจำนวนส่วนที่ต่อเชื่อมกันในโมเลกุลโซ่และเป็นตัวแปรไร้หน่วย  $y$  เป็นความหนาแน่นลดตอนของไฮโล (reduced fluid density) หรือเซกเมนต์แพคกิ้งแฟร์กัชัน (segment packing fraction) และเป็นตัวแปรไร้หน่วย ซึ่งหาได้จาก

$$y = \frac{\pi N}{6} \rho m d^3 \quad (19)$$

โดย  $\rho$  เป็นความหนาแน่นเชิงโมล ( $\text{mol}/\text{A}^3$ )  $d$  เป็นเส้นผ่านศูนย์กลางประสิทธิผลของโมเลกุล ( $\text{A}$ ) และเป็นพังก์ชันกับอุณหภูมิ สำหรับ  $D_{ij}$  เป็นค่าคงที่ (universal constants) ที่เสนอโดย Chen และ Kregleski (1977)  $u/k$  เป็นพลังงานที่แต่ละส่วนกระทำต่อ กัน ( $\text{K}$ ) และเป็นพังก์ชันกับอุณหภูมิ และ  $y_0 = 0.74048$  ในที่นี้ค่าความดันและแพกเตอร์การอัดจะคำนวณจากสมการสgravas SAFT โดยใช้ความสัมพันธ์ของเทอร์โมไดนา mik's ของ พลังงานเอนโซโลซัตต์ต่อกันเพื่อหาเทอมของ  $T(\partial P/(\partial T)_V)$  และสัมประสิทธิ์ไวเรียลต่ำที่ส่อง เพื่อนำไปใช้ในสมการประยุกต์ของเอนสกอก MET

### การทดลองซิมูเลชัน

ระบบที่ใช้ในการศึกษาประกอบด้วยจำนวนโมเลกุลโซ่  $N_c$  โมเลกุล โดยแต่ละโมเลกุลประกอบด้วยทรงกลมแข็งที่มีขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางเดียว  $\sigma$  และแต่ละทรงกลมเชื่อมต่อกันด้วยพันธะขนาดเล็กๆ ที่ยืดหยุ่นและขยับเลื่อนได้ โดยพันธะนี้จะเชื่อมผ่านศูนย์กลางของแต่ละทรงกลมสำหรับพันธะที่เชื่อมระหว่างทรงกลมแข็งจะสามารถเลื่อนได้อย่างอิสระในระยะ  $\delta$  ถึง  $(1+\delta)\sigma$  โดย  $\delta$  แสดงความถี่ของการชนกันระหว่างส่วนที่ติดกันในโมเลกุล ซึ่งจะมีค่าเพิ่มขึ้นเมื่อค่า  $\delta$  ลดลง อย่างไรก็ตามหากค่า  $\delta$  มีค่าน้อยเกินไปแล้ว จะส่งให้พลศาสตร์ของโมเลกุลโซ่เป็นผลมาจากการชนระหว่างทรงกลมแข็งที่ติดกันในโมเลกุลมากกว่าในที่นี้การซิมูเลชันจะดำเนินตามหลักการของ Alder และ Wainwright (1959), Rapaport (1978) และ Smith และคณะ (1995) สำหรับค่า  $\delta$  จะกำหนดให้เป็น 0.1 ตามผลการศึกษาค่าแพกเตอร์การอัดของไฮโลโซ่แข็งโดย Delinger และ Hall (1990)

การซิมูเลชันโมเลกุลโซ่จะประกอบด้วยสี่แบบคือทรงกลมแข็งเดียวหรือ 1-mers ไดเมอร์หรือ 2-mers

ทรงกลมแข็งสี่เหลี่ยม 4-mers และทรงกลมแข็งแปดเหลี่ยม 8-mers ตามลำดับ อุณหภูมิรีดิวช์จะกำหนดเป็นหนึ่งและความหนาแน่นจะแปรเปลี่ยนเพื่อให้ครอบคลุมในช่วงสถานะที่เป็นของไฮโล สำหรับจำนวนทรงกลมแข็งมีค่าคงที่เป็น 512 โดยอนุภาคเหล่านี้จะถูกจัดลงในเซลล์ปฐมภูมิค่าแพคกิ้งแฟร์กัชัน (packing fraction) ของระบบจะขึ้นกับความหนาแน่น และหาได้ดังนี้

$$\phi = \frac{\pi N \sigma^3}{6V} = \frac{\pi \rho^*}{6} \quad (20)$$

โดย  $\phi$  เป็นแพคกิ้งแฟร์กัชัน  $N$  เป็นจำนวนอนุภาคในเซลล์  $V$  เป็นปริมาตรของเซลล์ปฐมภูมิ  $\sigma$  เป็นเส้นผ่านศูนย์กลางของอนุภาค  $\rho^*$  เป็นจำนวนความหนาแน่น (number density)

เวลาการซิมูเลชันจะแปรเปลี่ยนไปตามความยาวโมเลกุลโซ่ ห้องนี้เนื่องจากโมเลกุลโซ่ที่ยังยาวขึ้น จะต้องใช้เวลาผ่อนคลายหรือรีแลกชันนานขึ้นด้วยเช่นกัน สำหรับการคำนวณสมบัติระบบ เช่น อุณหภูมิ พลังงาน และความหนืดเฉือน (ในที่นี้การคำนวณแสดงในเทอมของความหนืดเฉือนรีดิวช์) จะอยู่บนฐานการคำนวณของแต่ละทรงกลมในโมเลกุล โดยวิธีการซิมูเลชันมีดังนี้ ที่สภาวะเริ่มต้นนั้นโครงสร้างระบบทั้งตัวแทนงและความเร็วจะถูกสร้างจากนั้นตารางโครงสร้างระบบทั้งของอะตอมและอะตอมข้างเคียงจะถูกสร้างขึ้นเพื่อหาอะตอมข้างเคียงที่ใกล้ที่สุด พร้อมสร้างตารางการชนเฉพาะคู่อะตอมที่ใกล้กันเท่านั้น ถ้าการชนเกิดระหว่างอะตอมที่อยู่ในโมเลกุลเดียวกันแล้ว จะต้องพิจารณาเพิ่มเติมสำหรับกรณีการชนที่อาจเป็นผลมาจากการชนระหว่างอะตอมที่ยังไม่ติดกันนั้น เนื่องจากพันธะที่ยึดเหนี่ยวจะห่วงอะตอมเหล่านั้นเคลื่อนที่ห่างกันตามความยาวพันธะ ตารางการคำนวณจะถูกนำมาเปรียบเทียบระหว่างคู่ชันต่างๆ โดยคู่ชันที่จะเกิดขึ้นต่อไปจะต้องเป็นคู่ชันที่ใช้เวลาการชนต่ำสุด สำหรับภายหลังการชนนั้นตำแหน่งและความเร็วของคู่ชันนั้นๆ เท่านั้นที่ต้องมีการคำนวณใหม่ซ้ำ ในขณะที่อะตอมอื่นๆ ยังคงมีความเร็วคงที่ยกเว้นจะต้องคำนวณหากตำแหน่งที่เปลี่ยนไปในช่วงระหว่างการชนที่ได้เคลื่อนที่ไป จากนั้นปรับตารางโครงสร้างระบบเพื่อหาความเป็นไปได้ของคู่ชันคู่ใหม่

สำหรับตัวแปรทางพลศาสตร์จะถูกเก็บเป็นช่วงๆ เช่น ทุก  $n$  ครั้งของการคำนวณ การซิมูเลชันจะดำเนินต่อไปโดยวนซ้ำกระบวนการข้างต้นไปจนกระทั่งครบตาม

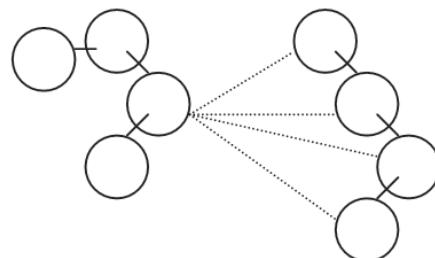
ต้องการ ในการทดลองซึ่มูลเลชันจะแบ่งการคำนวณออก เป็น 10 ช่วงใหญ่ โดยระหว่างจะอิสระต่อกัน ดังนั้นข้อมูลที่ได้ทั้ง 10 ค่าจะประมาณเป็นการแยกแบบเกาส์เชียน (approximate Gaussian distribution) ทั้งนี้เพื่อลดความคลาดเคลื่อนในการคำนวณ สำหรับแบบจำลองโมเลกุลโซ่แข็งและการกระทำระหว่างอนุภาค-อนุภาค เป็นดังที่แสดงไว้ใน Figure 1

### ผลการศึกษา

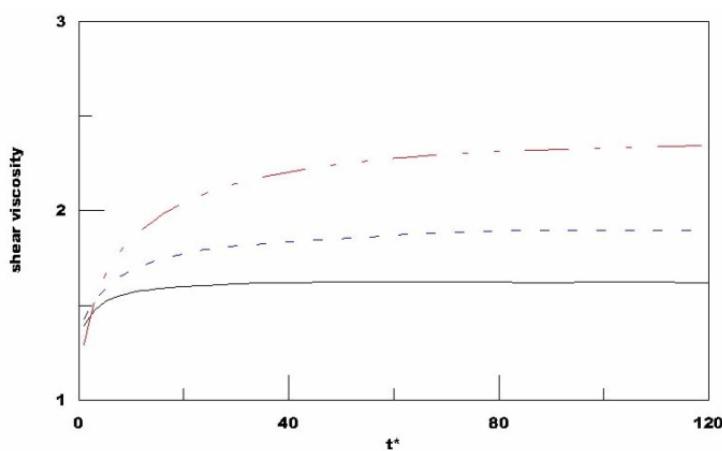
Figure 2 แสดงความหนืดเฉือน เมื่อค่าแพกเกจแฟร์กชันเป็น 0.38 จะเห็นว่าเวลาผ่อนคลายจะเพิ่มขึ้นตามจำนวนโซ่ที่เพิ่มขึ้น ทั้งนี้เป็นผลมาจากการเพิ่มขึ้นของความถี่การชนภายในโมเลกุล สำหรับ Table 1 และ Figure ผลการคำนวณความหนืดเฉือนของโมเลกุลโซ่ และ Figure

3-6 แสดงการเปรียบเทียบค่าที่ได้จากการซึ่มูลเลชันในงานนี้เทียบกับผลการทดลองของ Alder และ Wainwright (1959) และผลการทดลองของ Smith และคณะ (1995) พบว่าเมื่อค่าแพกเกจแฟร์กชันคงที่แล้ว ความหนืดเฉือนจะมีค่าเพิ่มขึ้นเมื่อความยาวโซ่เพิ่มขึ้น และเมื่อความยาวโซ่ของโมเลกุลคงที่แล้ว จะพบว่าความหนืดเฉือนเพิ่มขึ้นเมื่อค่าแพกเกจแฟร์กชันเพิ่มขึ้น ทั้งนี้เป็นผลมาจากการชนที่เพิ่มขึ้นระหว่างโมเลกุลและภายในโมเลกุล ส่งผลทำให้อัตราการถ่ายโอนโมเมนตัมเพิ่มขึ้นอัตโนมัติ

สำหรับ Figure 7-10 แสดงผลการเปรียบเทียบระหว่างความหนืดเฉือนจากการทำซึ่มูลเลชันเทียบกับค่าที่ได้จากทฤษฎีเอนสกอก ดังสมการที่ (7) โดยพบว่าผลการทดลองที่ความหนาแน่นสูงมีความแตกต่างกันอย่างมากทั้งโมเลกุลเดี่ยวและโมเลกุลโซ่ นอกจากนี้เมื่อความยาวของโซ่เพิ่มขึ้น ความแตกต่างระหว่างความหนืดเฉือนทั้งสอง



**Figure 1.** Hard chain model and their site-site interactions with different chain molecules.



**Figure 2.** Reduced shear viscosity as a function of reduced time  $t^*$  at packing fraction 0.38.  
(—) hard sphere, (---) 2-mers, (- - -) 4-mers.

**Table 1. Reduced shear viscosity simulation results for hard sphere chain fluids.**

packing fraction	hard sphere fluids	hard sphere dimer fluids	hard sphere 4-mer fluids	hard sphere 8-mer fluids
0.10	0.26	0.17	0.13	0.11
0.15	0.33	0.24	0.26	0.39
0.20	0.36	0.33	0.38	0.43
0.25	0.49	0.52	0.59	0.72
0.27	0.59	0.64	0.72	1.03
0.28	0.63	0.68	0.81	1.14
0.29	0.68	0.71	0.88	1.21
0.30	0.72	0.77	0.92	1.42
0.31	0.81	0.84	0.97	1.82
0.32	0.96	0.96	1.06	1.80
0.33	1.02	1.17	1.37	2.10
0.34	1.09	1.32	1.48	2.38
0.35	1.15	1.44	1.57	2.75
0.36	1.34	1.55	1.80	3.19
0.37	1.42	1.66	2.17	3.41
0.38	1.56	1.89	2.39	4.29
0.39	1.60	2.08	2.78	4.62
0.40	1.77	2.15	2.98	5.01
0.41	1.89	2.39	3.25	5.90
0.42	2.19	2.65	3.52	6.83
0.43	2.41	2.97	4.35	8.45
0.44	2.75	3.58	4.9	9.92
0.45	3.06	4.10	6.2	11.05
0.47	5.42	—	—	—
0.48	6.20	—	—	—

วิธีจะพบเช่นกันในช่วงความหนาแน่นต่ำ ทั้งนี้อาจเป็นผลมาจากสมมุติฐานโมเลกุลาร์เครอสในช่วงความหนาแน่นสูงก็ได้ รวมทั้งเมื่อความยาวโซ่อีเพิ่มขึ้น (เมื่อเปรียบเทียบกับทรงกลมเดี่ยว) แล้วนั้น การชนกันระหว่างอะตอมของโมเลกุลโซ่อีจะมีความแตกต่างมากขึ้นเมื่อเปรียบเทียบกับการชนกันระหว่างโมเลกุลทรงกลมเดี่ยว ดังนั้นแบบจำลองของทฤษฎีเอนสกอกจึงควรจะมีเทอมที่เกี่ยวข้องกับโครงสร้างโมเลกุลโซ่อีที่เปลี่ยนไป

สำหรับการเปรียบเทียบผลที่ได้กับวิธีการแบบ TRAPP โดยใช้สมบัติของไอลจิงของมีเรน อีเทน นอร์มัลบิวเทน และนอร์มัลออกเทน เปรียบเทียบกับของไอลทรงกลมแข็งเดี่ยว 2-mers 4-mers และ 8-mers โดยความหนีดเฉือนจากวิธีการของ TRAPP จะเพิ่มขึ้นเมื่อจำนวนโซ่อีเพิ่มขึ้น ถึงแม้ว่าแนวโน้มการเปลี่ยนแปลง

ของความหนีดเฉือนของทั้งสองวิธีจะคล้ายกันก็ตาม แต่ค่าความหนีดเฉือนที่ได้มีความแตกต่างกันอย่างชัดเจน นอกจากนี้ความหนีดเฉือนของไอลทรงกลมแข็งเดี่ยวมีค่าสูงกว่าความหนีดเฉือนโดยวิธีการแบบ TRAPP โดยตลอดซึ่งแสดงถึงแนวโน้มความเป็นไปได้ที่จะใช้แบบจำลองทรงกลมแข็งเดี่ยวในทฤษฎี MET ได้ รวมทั้งความหนีดเฉือนของไอลโซ่อีแข็งจะมีค่าต่ำกว่า (อย่างเป็นระบบ) เมื่อเทียบกับความหนีดเฉือนของไอลจิงอย่างชัดเจน โดยเฉพาะอย่างยิ่งเมื่อความยาวโซ่อีเพิ่มขึ้น ดังนั้นจึงกล่าวได้ว่าของไอลโซ่อีแข็งมีแนวโน้มความเป็นไปได้ที่จะใช้เป็นฐานหลักเพื่อพัฒนาทฤษฎีเพอร์เทอร์เบชันได้ สำหรับการเปรียบเทียบผลที่ได้กับวิธีการแบบ MET-SAFT พบว่าความหนีดเฉือนจากวิธีการแบบ TRAPP ให้ค่าใกล้เคียงกับวิธีการของ MET-SAFT แต่จะมีค่าสูงกว่าความหนีดเฉือนที่

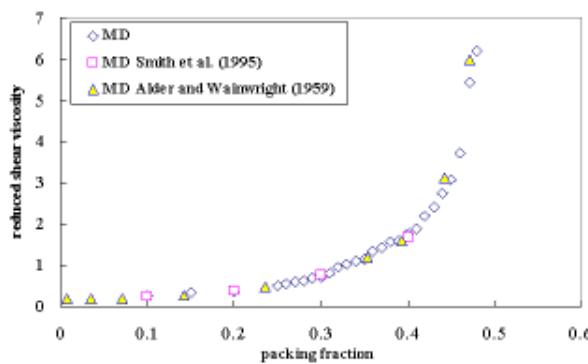


Figure 3. Reduced shear viscosity of hard sphere fluid as a function of packing fraction.

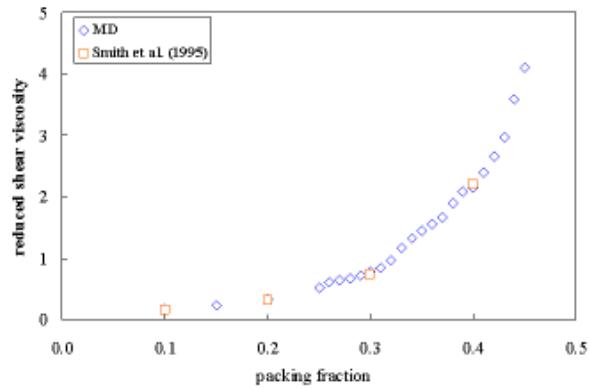


Figure 4. Reduced shear viscosity of hard sphere dimer fluids as a function of packing fraction.

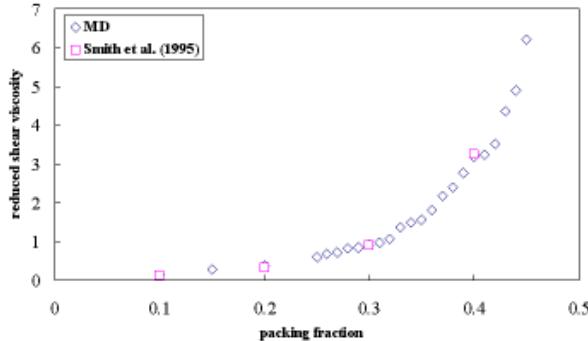


Figure 5. Reduced shear viscosity of hard sphere 4-mer fluids as a function of packing fraction.

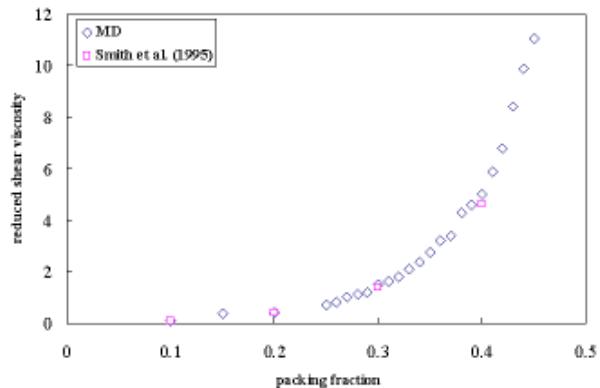
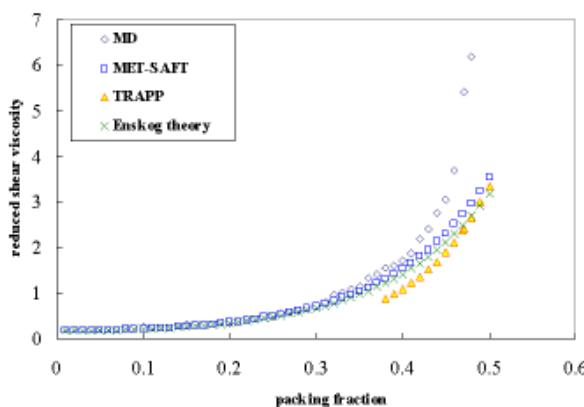


Figure 6. Reduced shear viscosity of hard sphere 8-mer fluid as a function of packing fraction.

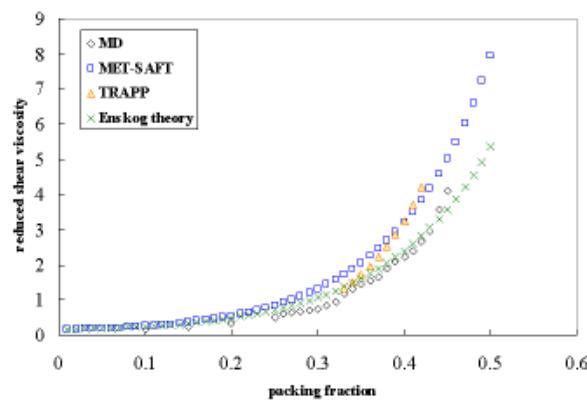
ได้จากการซึมเลี้ยงมาก โดยเฉพาะอย่างยิ่งเมื่อจำนวนไอลโซ่สูงขึ้น ความหนืดเฉือนของโมเลกุลไอลโซ่จากการซึมเลี้ยงจะมีค่าต่ำกว่าความหนืดเฉือนจากวิธีการ MET-SAFT อย่างเป็นระบบ ยกเว้นเฉพาะความหนืดเฉือนของไอลทรงกลมแข็งที่มีสูงมากในช่วงความหนาแน่นสูง ซึ่งแสดงถึงแนวโน้มความเป็นไปได้ในการใช้ของไอลโซ่แข็งเป็นฐานหลักในการพัฒนาทฤษฎีเพอร์เทอเรชันได้ สำหรับความหนืดเฉือนที่ได้จากทฤษฎีเอนสกอจะให้ค่าอยู่ระหว่างกลางของของไอลจริงเทียบกับของไอลโซ่จากการซึมเลี้ยง

จากการทดลองข้างต้น แสดงถึงความเป็นไปได้ที่จะปรับทฤษฎีเอนสกอสำหรับโมเลกุลไอลโซ่ได้ โดยความถี่การชนของทรงกลมในโมเลกุลจะเป็นปัจจัยหนึ่งที่มีผลต่อ

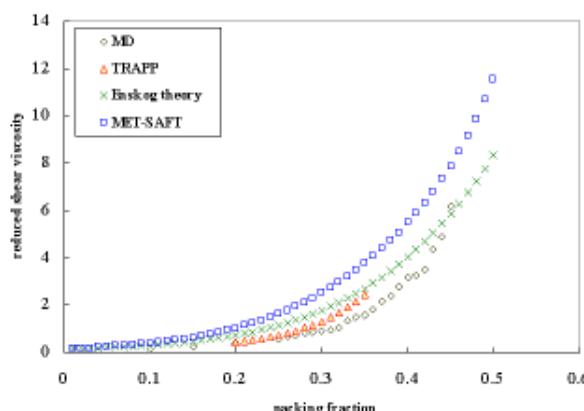
สมบัติระบบ ดังนั้นการศึกษาในขั้นตอนต่อไปจะต้องทำซึมเลี้ยงเพื่อเก็บข้อมูลการชนของระบบที่เกิดขึ้นภายในเซลล์ปฐมภูมิ เนื่องจากสมมุติฐานของทฤษฎีเอนสกอแสดงถึงอัตราการชนที่เกิดขึ้นในระบบที่มีความหนาแน่นสูง มีความแตกต่างจากระบบที่มีความหนาแน่นต่ำด้วยแฟกเตอร์ของเรเดียลสทริบิวชัน ซึ่งขึ้นกับโครงสร้างของของไอลและเกี่ยวข้องกับตำแหน่งโมเลกุล จะเห็นได้ว่าทฤษฎีเอนสกอให้ความคลาดเคลื่อนสูงเมื่อความยาวไอลโซ่เพิ่มขึ้น เมื่อความยาวไอลโซ่มากขึ้น การชนกันของระบบจะเป็นผลมาจากการชนกันระหว่างอะตอมภายในโมเลกุลเดียวกันมากกว่าการชนระหว่างโมเลกุล ดังนั้นฟังก์ชันเรเดียลสทริบิวชันจะเพิ่มขึ้นมากเมื่อความยาวไอลโซ่เพิ่มขึ้น



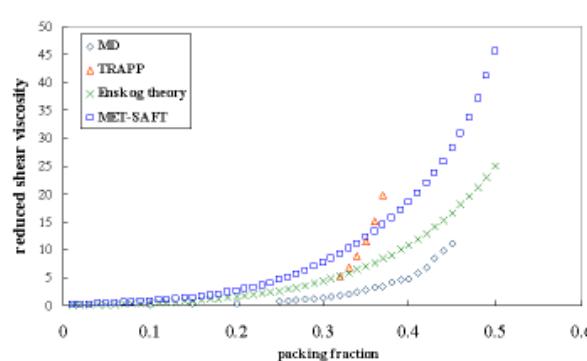
**Figure 7.** Comparison of reduced shear viscosity as a function of packing fraction of hard sphere fluid to other predictive models.



**Figure 8.** Comparison of reduced shear viscosity as a function of packing fraction of hard sphere dimer fluid to other predictive models.



**Figure 9.** Comparison of reduced shear viscosity as a function of packing fraction of hard sphere 4-mer fluid to other predictive models.



**Figure10.** Comparison of reduced shear viscosity as a function of packing fraction of hard sphere 8-mer fluid to other predictive models.

ซึ่งในที่นี้ผลการชนกันระหว่างโมเลกุลเปรียบเทียบกับการชนกันภายในโมเลกุลเมื่อกำหนดให้ค่าแพ็กเกจแฟร์กชันเป็น 0.35 ได้แสดงใน Table 2

### สรุปผลและวิจารณ์

การซึมเลชันแบบพลศาสตร์เชิงโมเลกุลถูกนำมานำใช้เพื่อหาความหนืดของของไอลเซ่นแบบแข็งและแบบโมเลกุลเดี่ยว โดยพบว่าผลการทดลองซึมเลชันในที่นี้สอดคล้องกับ

การซึมเลชันแบบพลศาสตร์เชิงโมเลกุลในงานวิจัยอื่น ๆ รวมทั้งเมื่อเปรียบเทียบกับทฤษฎีเอนสคอกแล้ว พบว่า ความหนืดเฉือนของไอลทรงกลมแข็งที่ได้จากการซึมเลชันแบบพลศาสตร์เชิงโมเลกุลมีความสอดคล้องกับทฤษฎีเอนสคอก อย่างไรก็ตามความหนืดเฉือนของไอลโซเดียมิธิชิมูเลชันจะมีความแตกต่างจากทฤษฎีเอนสคอกมากขึ้น เมื่อความยาวโซ่อิเมชัน หรือ/และความหนาแน่นของระบบเพิ่มขึ้น สำหรับผลการทดลองของทฤษฎี MET-SAFT ของของไอลเซ่นที่มีความยาวเพิ่มขึ้นในช่วงความหนาแน่น

**Table 2. Collision rates of hard sphere chain fluid at packing fraction 0.35.**

Fluid	Intercollision/total collision	Intracollision/total collision
hard sphere	1	0
hard sphere dimer	0.48	0.52
hard sphere 4-mers	0.32	0.68
hard sphere 8-mers	0.24	0.76

สูนั้น พบร่วมกับความแตกต่างมากเมื่อเทียบกับค่าที่ได้จากของไอลโซ่ ดังนั้นการศึกษาในขั้นสูงควรต้องพิจารณาความแม่นยำของสมการสภาวะ ทั้งนี้ เพราะทฤษฎีเอนสกอกขึ้นกับความแม่นยำในการหาพังก์ชันเรเดียลไดส์ทริบิวชัน

นอกจากนี้ค่าความหนาแน่นเฉือนโดยวิธีซิมูเลชันแบบผลศาสตร์เชิงโมเลกุล จะมีค่าน้อยกว่าความหนาแน่นเฉือนของของไอลโซ่ ทั้งนี้เป็นเพราะของไอลโซ่แบบแข็งได้ละเทอมแรงดึงดูดระหว่างอะตอมออกไปอย่างสันเชิง ทั้งๆ ที่แรงดึงดูดระหว่างอะตอมนี้มีผลต่อความถี่ของการชนกันระหว่างอะตอมเช่นกัน โดยจะส่งต่อการเพิ่มขึ้นของอัตราการถ่ายโอนโมเมนตัม อย่างไรก็ตามถึงแม้ว่าผลการทดลองของไอลโซ่ทรงกลมแข็งจะให้ค่าที่ต่ำกว่าค่าความหนาแน่นของไอลโซ่จริงก็ตาม แต่การศึกษาที่เริ่มจากแบบจำลองทรงกลมแข็ง จะใช้เป็นฐานการศึกษาเริ่มต้นเพื่อนำไปสู่ความเข้าใจทางด้านผลศาสตร์ของโมเลกุลโซ่ที่เป็นของไอลโซ่ได้ โดยการศึกษาขั้นสูงจะต้องเพิ่มส่วนของแรงดึงดูดที่เกิดขึ้นระหว่างโมเลกุล

#### เอกสารอ้างอิง

- Alder, B.J. and Wainwright, T.E. 1959. Studies in molecular dynamics. I. General method, J. Chem. Phys., 31: 459-466.
- Bishop, M., Kalos, M.H., Frisch, H.L. 1979. J. Chem. Phys., 70: 1299-1308.
- Ceperly, D., Kalos, M.H., Lebowitz, J.L. 1978. Phys. Rev. Lett., 41.
- Chapman, W.G., Gubbins, K.E., Jackson, G. and Radosz, M. 1989. SAFT: Equation of state solution model for associating fluids, Fluid Phase Equilibria, 52: 31-38.
- Chen, S.S. and Kregleski, A. 1977. Applications of the Augmented van der Waals theory of fluids: I. Pure fluids, Ber. der Buns. Ges., 81: 1048-1051.

- Denlinger, M.A. and Hall, C.K. 1990. Molecular dynamics simulations results for pressure of hard-chain fluids, Mol. Phys., 71: 541-559.
- Ely, J.F. and Hanley H.J.M. 1981. Ind. Eng. Chem. Fundam., 20: 323
- Erpenbeck, J.J. 1991. Self-diffusion coefficients for the had-sphere fluid, Phys. Rev. A., 43: 4254 - 4261.
- Frenkel, D., Smit, B. 1996. Understanding molecular simulation from algorithms to applications, Academic Press, U.S.A.
- Haile, J.M. 1992. Molecular dynamics simulation: elementary method, John Wiley & Sons, Inc., U.S.A.
- Hanley, H.J.M., McCarty, R.D. and Cohen E. 1972. Analysis of the transport coefficients for simple dense fluids: application of the modified Enskog theory, Physica, 60: 322-356.
- Huang, S.H. and Radosz, M. 1990. Equation of state for small, large, polydisperse, and associating molecules, Ind. Eng. Chem. Res., 29: 2284-2294.
- Kregleski, A., Wilhoit, R.C., and Zwolinski, B.J. 1973. Application of hard sphere equation of state to real fluids, J. Chem. Eng. Data, 18: 432-435.
- Poling, B.G., Prausnitz, J. M. and O'Connell, J.P. 2000. The properties of gases and liquids, fifth edition, McGrawHill, New York.
- Rapaport, D.C. 1978. Molecular dynamics simulations of polymer chains with excluded volume, J. Phys. A.: Math. Gen., 11: L213-L217.
- Rapaport, D.C. 1979. Molecular dynamics study of a polymer chain in solution, J. Chem. Phys., 71: 3299-3309.
- Smith, S.W., Hall, C.K. and Freeman, B.D. 1995. Molecular dynamics study of transport coefficients for hard chain fluids, J. Chem. Phys., 102: 1057-1073.