

บทที่ 4

ผลการทดลอง

การผลิตเซลล์ (ดูรายละเอียดในภาคผนวก จ)

1. การผลิตเซลล์แบคทีเรียแบบบก (batch fermentation)

จากการเพาะเลี้ยงเซลล์แบคทีเรีย *E. coli* แบบบกในอาหารชนิด complex medium (ภาคผนวก ค) โดยใช้กลีเซอรอล (glycerol) เป็นแหล่งคาร์บอน ภายใต้สภาวะการเลี้ยงที่อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส pH 6.8 – 7.0 อัตราการกวน 200 – 400 รอบต่อนาที อัตราการให้อากาศ 1 vvm และ ควบคุมปริมาณออกซิเจนในถังหมักไม่น้อยกว่า 20 % ทำการเพาะเลี้ยงเป็นเวลา 12 ชั่วโมง พบร่วมในถังหมัก 5 และ 10 ลิตร ชั่วโมงที่ 12 เซลล์มีการเจริญสูงที่สุด วัดค่าการดูดกลืนแสงที่ 600 นาโนเมตร (OD_{600}) ได้ 16.4 และ 20.6 ตามลำดับ ส่วนค่าน้ำหนักเซลล์แห้ง (dry cell weight) เท่ากับ 10.2 และ 12.4 กรัมต่อลิตร ตามลำดับ จำนวนเซลล์ที่นับได้โดยประมาณเท่ากับ 92.8×10^7 และ 142.8×10^8 เซลล์ต่อลิตร ตามลำดับ ดังนั้นค่าการดูดกลืนแสงค่าน้ำหนักเซลล์แห้งและจำนวนเซลล์ที่นับได้ในถัง 5 ลิตร และ 10 ลิตร มีแนวโน้มที่ใกล้เคียงกันไป เนื่องจากเดียวกันซึ่งการเพาะเลี้ยงเซลล์ในถัง 10 ลิตร เซลล์จะมีการเจริญที่สูงกว่า ซึ่งพบร่วมกันผ่านชั่วโมงที่ 10 ไปบริเวณเซลล์จะเจริญขึ้นลงทั้งนี้เนื่องจากอาหารในถังหมักที่เป็นแหล่งคาร์บอนใกล้จะหมดทำให้เซลล์ได้รับอาหารไม่เพียงพอเซลล์จึงเริ่มหยุดการเจริญ (ภาคผนวก จ)

2. การผลิตเซลล์แบคทีเรียแบบครั้งคราว (fed-batch fermentation)

จากการทดลองการเพาะเลี้ยงเซลล์แบคทีเรีย *E. coli* แบบครั้งคราวในอาหารชนิด complex medium (ภาคผนวก ค) โดยใช้กลีเซอรอลเป็นแหล่งคาร์บอนอาหารที่ใช้ในการเติมเป็นชนิด complex feed medium (ภาคผนวก ค) ภายใต้สภาวะการเลี้ยงที่อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส pH 6.8 – 7.0 อัตราการกวน 200 – 400 รอบต่อนาที อัตราการให้อากาศ 1 vvm และ ควบคุมปริมาณออกซิเจนในถังหมักไม่น้อยกว่า 20 % ทำการเพาะเลี้ยงเป็นเวลา 15 ชั่วโมง ในถังหมักขนาด 10 ลิตร ทำการทดลอง 2 ครั้ง เริ่มทำการเติมสารอาหารตั้งแต่ชั่วโมงที่ 8 อัตราการให้เท่ากับ $F_0 \exp(\mu t)$ โดยที่อัตราการให้ลดลงเพิ่มขึ้นในแต่ละชั่วโมง เพราะเมื่อเวลามากขึ้น ปริมาณเซลล์จะเพิ่มขึ้นทำให้ต้องใช้อาหารเพิ่มมากขึ้น และจากการทดลอง พบร่วมทั้งสองการทดลองในชั่วโมงที่ 15 เซลล์มีการเจริญสูงที่สุด วัดค่าการดูดกลืนแสงได้ 18.2 และ 18.4 ตามลำดับ ส่วนค่าน้ำหนักเซลล์แห้ง เท่ากับ 12 และ 10.2 กรัมต่อลิตร ตามลำดับ และจำนวนเซลล์แบบที่เรียกว่าทั้งสองการทดลองที่นับได้โดยประมาณเท่ากับ 150×10^8 และ 345×10^8 เซลล์ต่อลิตร ตามลำดับ

จากการทดลองพบว่าค่าการดูดกลืนแสง ค่า nm นักเซลล์แห้งและจำนวนเซลล์ที่นับได้ในถัง 10 ลิตร ห้องทดลองมีแนวโน้มที่ใกล้เคียงกันไปในทิศทางเดียวกันซึ่งจะสังเกตเห็นว่าผ่านชั่วโมงที่ 10 ไปปริมาณเซลล์แบคทีเรียจะเจริญขึ้นลง เพราะอาหารในถังหมักใกล้จะหมดจึงเริ่มนิการให้อาหารลงไปในถังหมักเพื่อให้เซลล์แบคทีเรียใช้เป็นแหล่งอาหารในการเจริญเซลล์แบคทีเรียก็จะมีการเจริญที่สูงขึ้นเด็กน้อย (ภาคผนวก จ)

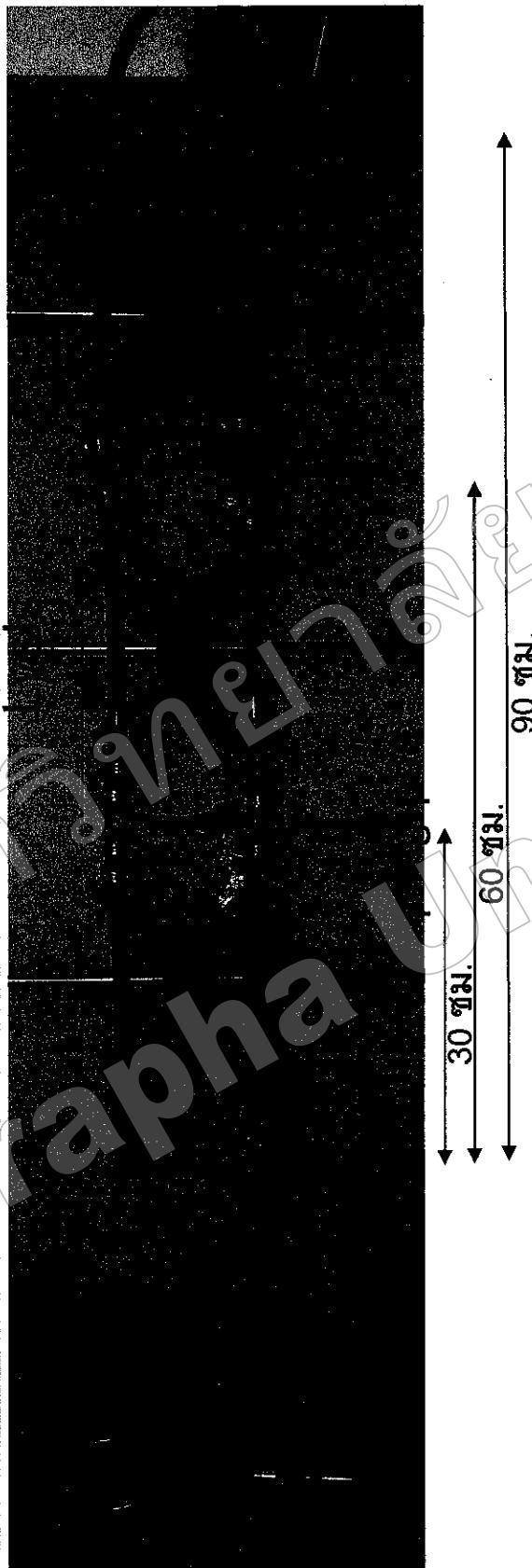
3. การผลิตเซลล์แบคทีเรียแบบต่อเนื่อง (continuous fermentation)

จากการทดลองการเพาะเลี้ยงเซลล์แบคทีเรีย *E. coli* แบบต่อเนื่อง ในอาหารชนิด complex medium โดยใช้กลีเซอรอลเป็นแหล่งคาร์บอนอาหารที่ใช้ในการเติมเป็นชนิด complex feed medium ภายใต้สภาวะการเลี้ยงที่อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส pH 6.8 – 7.0 อัตราการกวน 200 – 400 รอบต่อนาที อัตราการให้อากาศ 1 vvm และ ควบคุมปริมาณออกซิเจนในถังหมักไม่น้อยกว่า 20 % ทำการทดลองเป็นเวลา 45 ชั่วโมงในถังหมักขนาด 5 ลิตร เริ่มทำการเติมอาหารเข้าถังหมักพร้อมทั้งนำอาหารออกในอัตราไฟลท์เท่ากัน ตั้งแต่ชั่วโมงที่ 10 ในอัตราที่ต่อเนื่องจนสิ้นสุดการเลี้ยงเซลล์ ซึ่งอัตราการไหล $F = DV$, D คือ อัตราการเจือจาง ส่วน V คือ ปริมาตรของอาหารในถังหมักจากผลการทดลองพบว่า ค่าการดูดกลืนแสงสูงสุดที่วัดได้เท่ากับ 16 ในชั่วโมงที่ 34 ค่า nm นักเซลล์แห้งสูงสุดเท่ากับ 11.2 กรัมต่อลิตร ในชั่วโมงที่ 15 และจำนวนเซลล์ที่นับได้โดยประมาณมีค่าสูงสุดเท่ากับ 60×10^7 เซลล์ต่อลิตร ในชั่วโมงที่ 27 และ 31 จากการทดลองพบว่าเซลล์จะมีการเจริญอย่างต่อเนื่อง จนกระทั่งผ่านชั่วโมงที่ 12 ไปเซลล์ก็จะมีอัตราการเจริญขึ้นและเริ่มคงที่ต่อเนื่องจนกระทั่งครบ 45 ชั่วโมง (ภาคผนวก จ)

ส่วนประกอบและการทำงานของชุด In-Line Static Mixer (ISM)

จากการทดลองสร้างชุด static mixer สำหรับทำการสลายเซลล์แบคทีเรียภายในท่อประกอบด้วยท่ออะคริลิกความยาว 30 เซนติเมตร และไส้ In-Line Static Mixer ชนิด 24 elements เส้นผ่านศูนย์กลาง 1 เซนติเมตร ความยาว 24 เซนติเมตร โดย In-line static element จะถูกสอนไว้ภายในท่ออะคริลิก ซึ่ง In-Line Static Mixer ประกอบด้วย 2 ส่วนคือ ส่วนแรกเป็นส่วนสำหรับการสลายเซลล์ (lysis) และส่วนที่สองสำหรับการทำให้ lysate เป็นกากลางแต่ละส่วนประกอบด้วยท่อจำนวน 3 ท่อน แต่ละท่อนยาว 30 เซนติเมตร เชื่อมต่อกันด้วยข้อต่อรูปตัวที่เป็นส่วนที่ใช้เก็บตัวอย่างในแต่ละทาง คือ ที่ 30, 60 และ 90 เซนติเมตรตามลำดับ (ภาพที่ 4-1) ในการสลายเซลล์อย่างต่อเนื่องภายในท่อโดยการใช้ In-Line Static Mixer ที่สร้างขึ้นโดยทำการทดลอง 3 สภาพ คือ ที่อัตราการไหลสารแขวนลอยเซลล์ (cell suspension solution, P1):

สารละลายด่างแก่ (alkaline solution, P2): สารทำให้เป็นกลาง (neutralised solution, P3) ที่อัตราการไหล 125: 250: 125, 250: 500: 250 และ 500: 1,000: 500 มิลลิลิตรต่อน้ำ ตามลำดับ จากภาพที่ 4-1 おりข่ายได้ดังนี้ ในส่วนแรกบนของท่อแก้วจะเป็นส่วนที่ทำการในหลีเซลล์แขวนโดยและสารละลายด่างแก่ผ่านข้อต่อรูปตัวที่โดยใช้ peristaltic pump เพื่อให้สารทั้งสองมาเจอกันเพื่อเริ่มกระบวนการการถลายเซลล์ภายในท่อแก้วที่มี In-Line Static Mixer ในขั้นตอน การถลายเซลล์ด้วยด่างนี้มีระยะทางทั้งหมด 90 เซนติเมตร แบ่งออกเป็น 3 ส่วนส่วนละ 30 เซนติเมตรตั้งภาพ ส่วนในแควล่างของท่อแก้วเป็นส่วนที่ทำการในหลีเซลล์ที่ทำให้ lysate เป็นกลางให้มาผสมกับส่วน lysate ที่ไหลต่อเนื่องมาจากกระบวนการถลายเซลล์ด้วยด่าง ซึ่งขั้นตอนการทำให้ lysate เป็นกลางมีระยะทางทั้งหมด 90 เซนติเมตร แบ่งออกเป็น 3 ส่วนส่วนละ 30 เซนติเมตร เหมือนกับขั้นตอนการถลายเซลล์ด้วยด่าง ส่วนปลายท่อแก้วท่อนสุดท้ายจะต่อ กับเครื่องกรองดังภาพ ซึ่งเครื่องกรองนี้จะใช้ระบบแรงดันที่เกิดจากการในหลีของสารผสมที่ผ่านท่อแก้ว ที่มี In-Line Static Mixer เพื่อใช้กรองพลาคเชลล์และ neutralised floes กระบวนการการถลายเซลล์นี้จะเป็นแบบต่อเนื่องทั้งระบบเริ่มตั้งแต่การถลายเซลล์ด้วยด่าง การทำให้ lysate เป็นกลางและการกรอง



ภาพที่ 4-1 ชุด In-Line Static Mixer และระบบการกรองที่สร้างขึ้นเพื่อใช้สำหรับการผลิตยาเม็ด การทำให้ lysate เป็นน้ำยา และการกรองสำหรับการหดหู่ (P1: Suspension buffer, P2: Lysis buffer และ P3: Neutralisation Buffer)

การสลายเซลล์อย่างต่อเนื่องภายใน In-Line Static Mixer

การสลายเซลล์เพื่อสกัดพลาสมิดโดยการใช้ด่างแก่ทำให้เซลล์แตก จากนั้นตอกตะกอน เชซเซลล์และโปรตีนอย่างต่อเนื่องภายในท่อ In-Line Mixer ที่สอดใส่ static element ทำโดย การในลเซลล์แขวนลอย (ความเข้มข้น 120 กรัมต่อลิตร ของสารแขวนลอยเซลล์):

สารละลายด่างแก่ผสม SDS: สารทำให้เป็นกลา ที่มีสัดส่วนอัตราการในลต่าง ๆ กัน (มิลลิลิตรต่อน้ำ) ของสารทั้ง 3 ชนิดโดยแบ่งเป็น 3 การทดลอง ดังตารางข้างล่าง โดยทำ การทดลอง ๆ ละ 5 ชั้นส่วนตัวอย่างหลอดควบคุม (control) เพื่อใช้เปรียบเทียบปริมาณพลาสมิดที่ได้กับการสลายเซลล์อย่างต่อเนื่องภายใน In-Line Static Mixer ทำโดยการสลายเซลล์ในหลอด vial โดยใช้สารแขวนลอยเซลล์ สารละลายด่างแก่และสารทำให้เป็นกลาเหมือนกัน การสลายเซลล์อย่างต่อเนื่องภายใน In-Line Static Mixer

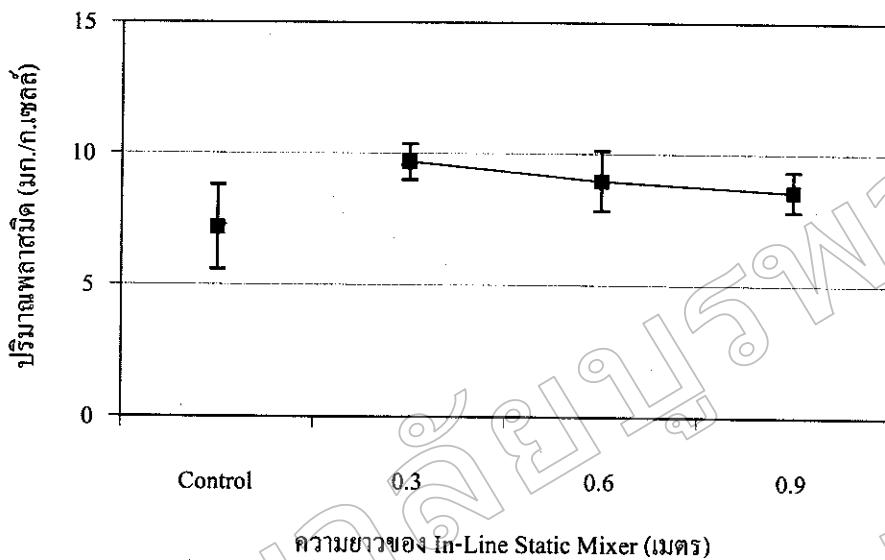
ตารางที่ 4-1 อัตราการในลสาร (มิลลิลิตรต่อน้ำ) ในการทดลองการสลายเซลล์อย่างต่อเนื่องภายใน In-Line Static Mixer

การทดลอง	เซลล์แขวนลอยในสาร	สารละลายด่างแก่	สารทำให้เป็นกลา
	แขวนลอยเซลล์	ผสม SDS	
การทดลองที่ 1	125	250	125
การทดลองที่ 2	250	500	250
การทดลองที่ 3	500	1,000	500

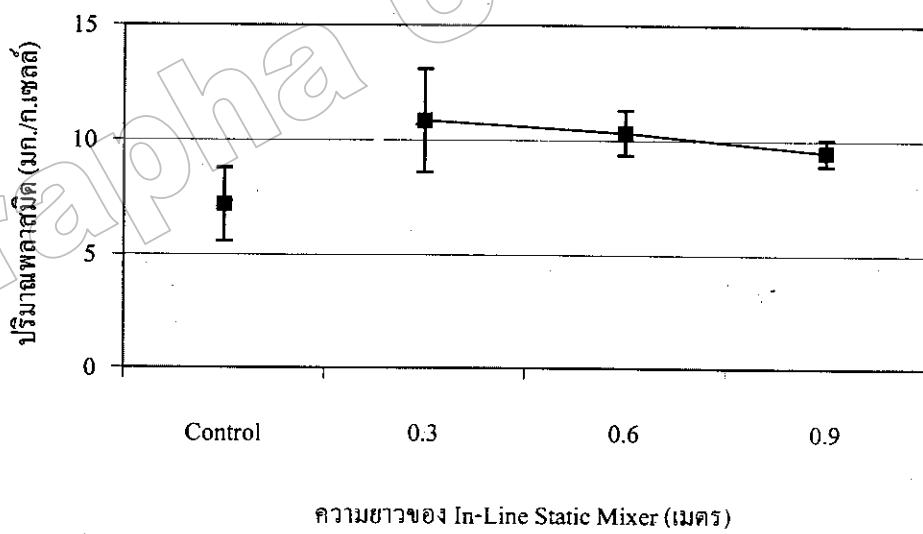
ระยะทางร่วมสำหรับขั้นตอนการสลายเซลล์และขั้นตอนการทำให้ lysate เป็นกลา มี ความยาวขั้นตอนละ 90 เซนติเมตร นับตั้งแต่จุดเริ่มต้นของการในลเซลล์แขวนลอยให้เข้าไปเจอกับ สารละลายด่างแก่และจุดเริ่มต้นของการในลสารทำให้เป็นกลา ตามลำดับ ในขั้นตอนของทั้ง การสลายเซลล์ด้วยด่างแก่และการทำให้เป็นกลา เก็บตัวอย่างของ lysate ที่ระยะทาง 30, 60 และ 90 เซนติเมตร ตามลำดับ และเก็บตัวอย่าง neutralised suspension ที่ระยะทาง 30, 60 และ 90 เซนติเมตร ตามลำดับเช่นกัน เก็บตัวอย่างที่แต่ละระยะ ๆ ละ 3 ชั้น จากนั้นนำตัวอย่างไปวิเคราะห์หาปริมาณพลาสมิดดีเอ็นเอที่สกัดได้ต่อไป

ผลการทดลองที่ 1 ทำการในลสารแขวนลอยเซลล์และสารละลายด่างดูปที่ 4-1 โดย การใช้ peristaltic pumps เพื่อให้สารทั้งสองผสมกันผ่าน In-Line Static Mixer ที่อัตราการในล

125: 250 มิลลิลิตรต่อนาที เมื่อสารทั้งสองเจอกันจะเป็นสีแดงเนื่องจากมีการใส่พิโนฟทาลีนเป็น indicator ผสมลงในสารเชวนล้อยเซลล์ซึ่งเป็นจุดที่เริ่มเกิดการถลایเซลล์ด้วยด่างปูจัยที่มีผลต่อ การถลایเซลล์ที่เกิดขึ้นประกอบด้วย อัตราการไหลของสาร 2 ชนิด ระยะเวลาที่สารทั้ง 2 ผสมกัน และระยะเวลาในการถลัยเซลล์ สารทั้ง 2 ผสมเป็นเนื้อเดียวกันสังเกตจากสีที่เกิดขึ้น ซึ่งระยะเวลา 30 เซนติเมตรก็เพียงพอต่อการถลัยเซลล์ เพราะระยะเวลาที่มากขึ้นปริมาณพลาสมิดีเอ็นเอลดลงและระยะเวลาที่เหมาะสมในการถลัยเซลล์ผ่าน In-Line Static Mixer ด้วย 0.155 M โซเดียมไอก្រอกไซด์ผสม 1 % SDS ประมาณ 2 วินาที การถลัยเซลล์ที่สมบูรณ์เกิดขึ้นโดยใช้เวลา สั้นมาก เมื่อเปรียบเทียบกับการถลัยเซลล์ในถังกวนที่ใช้เวลาในช่วง 2-10 นาที (Chamsart, 2001) การถลัยเซลล์จะเกิดขึ้นสมบูรณ์และปริมาณพลาสมิดีเอ็นเอที่ได้ก็มี ปริมาณต่ำกว่าการถลัยセルล์ใน In-Line Static Mixer จากผลการศึกษาการถลัยเซลล์ด้วยด่าง ผ่าน In-Line Static Mixer ที่ระยะเวลา 30, 60 และ 90 เซนติเมตร ให้ปริมาณพลาสมิดเฉลี่ย 9.68, 8.97 และ 8.57 มิลลิกรัมต่อกิโลเซลล์ ตามลำดับจากการทดสอบทางสถิติพบว่าให้ผลไม่ แตกต่างกันอย่างไม่มีนัยสำคัญ สรุปการทำให้ lysate เป็นกลางทำกาวให้เป็นกลางโดย การใช้ peristaltic pump ให้ไหลเข้าไปใน In-Line Static Mixer เพื่อผสมกับ lysate ขณะที่ไหล ผ่านมาจากการถลัยセルล์ในห้องทดลองที่ได้ปริมาณพลาสมิด 7.19 มิลลิกรัมต่อกิโลเซลล์ พบว่า ปริมาณพลาสมิดดีเอ็นเอที่ได้ใน การถลัยเซลล์ภายในห้องทดลองที่ได้ lysate เป็นกลางที่ระยะเวลา 30, 60 และ 90 เซนติเมตร พบว่าทำให้ได้ปริมาณพลาสมิดเฉลี่ย 10.85, 10.34 และ 9.50 มิลลิกรัมต่อกิโลเซลล์ ตามลำดับ (ภาพที่ 4-2 และ 4-3) เมื่อเปรียบเทียบกับการวิเคราะห์ ปริมาณพลาสมิดดีเอ็นเอในห้องทดลองที่ได้ lysate เป็นกลางที่ระยะเวลา 30 เซนติเมตร พบว่าทำให้ได้ปริมาณพลาสมิดเฉลี่ย 7.19 มิลลิกรัมต่อกิโลเซลล์ มากกว่าปริมาณ พลาสมิดดีเอ็นเอในห้องทดลอง เมื่อนำปริมาณพลาสมิดดีเอ็นเอที่ได้จากการทำให้ lysate เป็นกลางเสร็จสมบูรณ์ตั้งแต่ที่ระยะเวลา 30 เซนติเมตร กันอย่างมีนัยสำคัญ นั่นหมายความว่าการทำให้ lysate เป็นกลางเสร็จสมบูรณ์ตั้งแต่ที่ระยะเวลา 30 เซนติเมตร

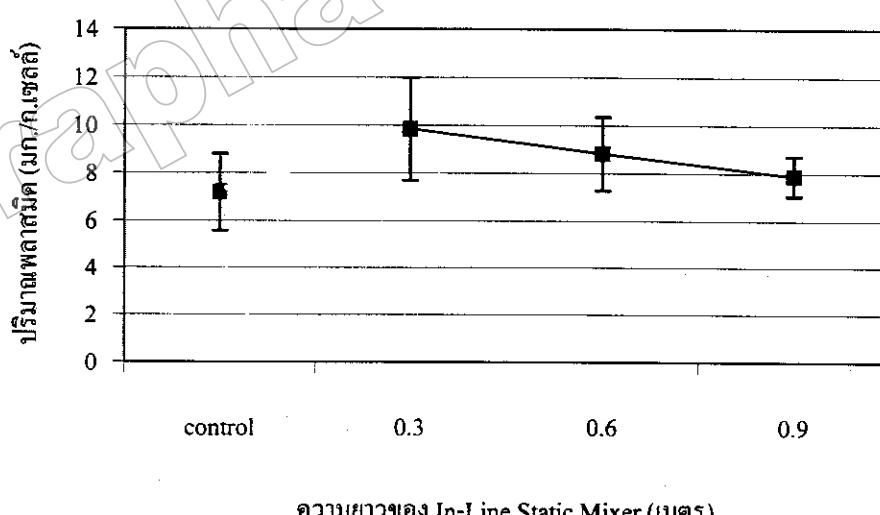


ภาพที่ 4-2 ปริมาณพลาสมิดที่ได้จากการสลายเซลล์ผ่าน In-Line Static Mixer ที่ระยะทางต่างๆ กันที่ได้จากการในลักษณะของ lysate: สารละลายด่างแก่ 125: 250 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ (ชุดควบคุม = ทำการสลายเซลล์ในหลอดทดลอง)

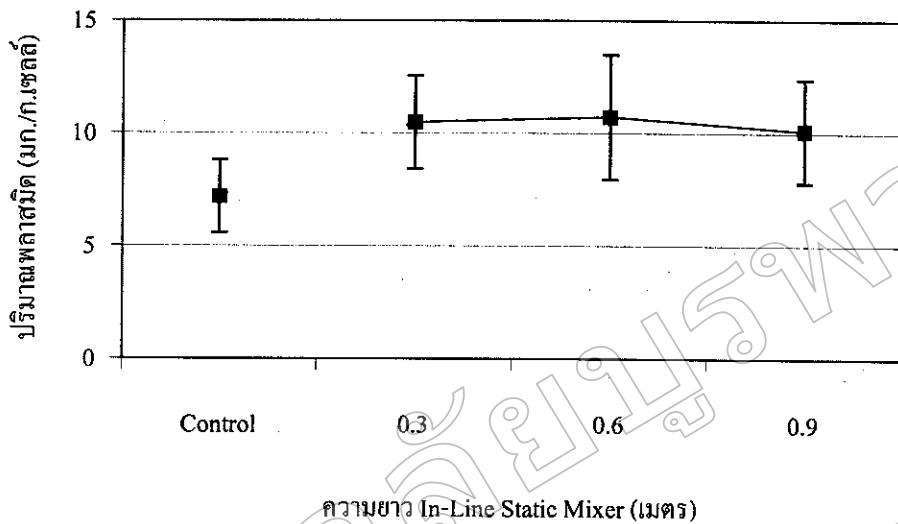


ภาพที่ 4-3 ปริมาณพลาสมิดที่ได้จากการสลายเซลล์ผ่าน In-Line Static Mixer ในขั้นตอนการทำให้ lysate เป็นกล้างที่ระยะทางต่างๆ กันที่ได้จากการในลักษณะของ lysate: สารทำให้เป็นกล้าง 375: 125 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ (ชุดควบคุม = ทำการสลายเซลล์ในหลอดทดลอง)

ผลการทดลองที่ 2 ทำการให้สารแหวนดอยเซลล์และสารละลายด่างดังรูปที่ 4-1 โดยการใช้ peristaltic pumps เพื่อให้สารทั้งสองผสมกันผ่าน In-Line Static Mixer ที่อัตราการไหล 250: 500 มิลลิลิตรต่อนาที เมื่อสารทั้งสองเจอกันจะเป็นสีแดงซึ่งเป็นจุดที่เริ่มเกิดการสลายเซลล์ ด้วยด่าง จากผลการศึกษาการสลายเซลล์ด้วยด่างผ่าน In-Line Static Mixer ที่ระยะทาง 30, 60 และ 90 เซนติเมตร ให้ปริมาณพลาสมิดเฉลี่ย 9.83, 8.81 และ 7.88 มิลลิกรัมต่อกรัมเซลล์ ตามลำดับ จากการวิเคราะห์ทางสถิติพบว่าปริมาณพลาสมิดตีเข็นເອທິກ່ານທີ່ໄດ້ທັງ 3 ระยะทาง ไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ส่วนการทำให้ lysate เป็นกลางทำการให้เป็นกลางโดย การใช้ peristaltic pump ให้ไหลเข้าไปใน In-Line Static Mixer เพื่อผสมกับ lysate ขณะไหลผ่าน มาจากขั้นตอนการสลายเซลล์ด้วยด่างจากผลการศึกษาการทำให้ lysate เป็นกลางที่ระยะทาง 30, 60 และ 90 เซนติเมตร พบว่าทำให้ได้ปริมาณพลาสมิดเฉลี่ย 10.48, 10.70 และ 10.09 มิลลิกรัมต่อกรัมเซลล์ ตามลำดับ (ภาพที่ 4-4 และ 4-5) เมื่อเปรียบเทียบกับการวิเคราะห์ ปริมาณพลาสมิดตีเข็นເອໃນหลอดทดลอง ที่ได้ปริมาณพลาสมิด 7.19 มิลลิกรัมต่อกรัมเซลล์ พบว่าปริมาณพลาสมิดตีเข็นເອທິກ່ານທີ່ໄດ້ในการสลายเซลล์ภายในท่อ In-Line Static Mixer มากกว่า ปริมาณพลาสมิดตีเข็นເອໃນหลอดทดลองเมื่อนำปริมาณพลาสมิดตีเข็นເອທິກ່ານທີ່ໄດ້ຈາກระยะทางທັງ 3 ระยะทางมาวิเคราะห์ค่าทางสถิติ พบว่าปริมาณพลาสมิดตีเข็นເອທິກ່ານທີ່ໄດ້ທັງ 3 ระยะทางไม่แตกต่าง กันอย่างมีนัยสำคัญ



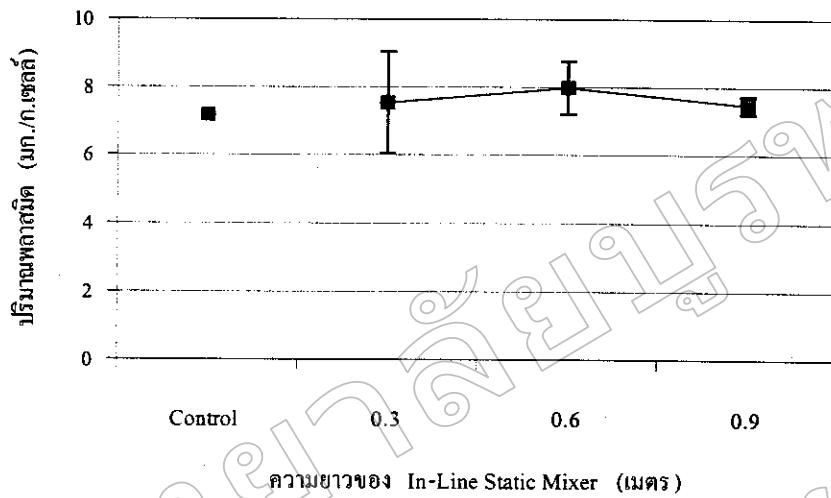
ภาพที่ 4-4 ปริมาณพลาสมิดที่ได้จากการสลายเซลล์ผ่าน In-Line Static Mixer ที่ระยะทางต่าง ๆ กันที่ได้จากการให้เซลล์แหวนดอย: สารละลายด่างแก่ 250: 500 มิลลิลิตรต่อนาที (มาตรฐาน = ทำการสลายเซลล์ในหลอดทดลอง)



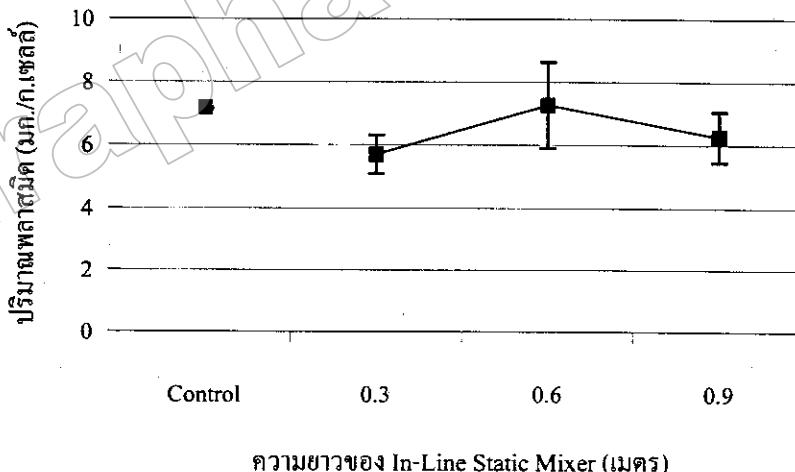
ภาพที่ 4-5 ปริมาณพลาสมิดที่ได้จากการสลายเซลล์ผ่าน In-Line Static Mixer ในขั้นตอนการทำให้ lysate เป็นกลางที่ระยะทางต่าง ๆ กันที่ได้จากการวัดของ lysate: สารทำให้เป็นกลาง 750: 250 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ (มาตรฐาน = ทำการสลายเซลล์ในหลอดทดลอง)

ผลการทดลองที่ 3 ทำการให้ลสารเขวนลอยเซลล์และสารละลายด่างดังรูปที่ 4-1 โดยการใช้ peristaltic pumps เพื่อให้สารทั้งสองผสมกันผ่าน In-Line Static Mixer ที่อัตราการไหล 500: 1,000 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ เมื่อสารทั้งสองเจอกันจะเป็นสีแดงซึ่งเป็นจุดที่เริ่มเกิดการสลายเซลล์ด้วยด่าง จากผลการศึกษาการสลายเซลล์ด้วยด่างผ่าน In-Line Static Mixer ที่ระยะทาง 30, 60 และ 90 เซนติเมตร ให้ปริมาณพลาสมิดเฉลี่ย 5.43, 5.75 และ 5.38 มิลลิกรัมต่อกรัมเซลล์ ตามลำดับ จากการวิเคราะห์ทางสถิติพบว่าปริมาณพลาสมิดตีอิ็นเอที่ได้ทั้ง 3 ระยะทางไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ สรุนการทำให้ lysate เป็นกลางทำการให้ลสารทำให้เป็นกลางโดยการใช้ peristaltic pump ให้ไหลเข้าไปใน In-Line Static Mixer เพื่อผสมกับ lysate ขณะที่ไหลผ่านมาจากการสลายเซลล์ด้วยด่าง จากผลการศึกษาการทำให้ lysate เป็นกลางการทำให้ lysate เป็นกลางที่ระยะทาง 30, 60 และ 90 เซนติเมตร พบว่าทำให้ได้ปริมาณพลาสมิดเฉลี่ย 4.11, 5.24 และ 4.77 มิลลิกรัมต่อกรัมเซลล์ ตามลำดับ (ภาพที่ 4-6 และ 4-7) เมื่อเปรียบเทียบกับการวิเคราะห์ปริมาณพลาสมิดตีอิ็นเอในหลอดทดลองที่ได้ปริมาณพลาสมิด 5.18 มิลลิกรัมต่อกรัมเซลล์ พบร่วมกับปริมาณพลาสมิดตีอิ็นเอที่ได้ในการสลายเซลล์ภายนอกท่อ In-Line Mixer มีปริมาณพลาสมิดตีอิ็นเอใกล้เคียงในหลอดทดลองเมื่อนำปริมาณพลาสมิดตีอิ็นเอที่ได้

จากระยะทางทั้ง 3 ระยะทางมีวิเคราะห์ค่าทางสถิติ พบว่าปริมาณพลาสมิดีเอ็นເອົ້າໄດ້ທั้ง 3 ระยะทางไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ



ภาพที่ 4-6 ปริมาณพลาสมิดที่ได้จากการสลายเซลล์ผ่าน In-Line Static Mixer ที่ระยะทางต่าง ๆ กันที่ได้จากการให้เลเซลล์เขียนโดย: สารละลายน้ำต่างแก่ 500: 1,000 มิลลิลิตรต่อน้ำ (ชุดควบคุม = ทำการสลายเซลล์ในหลอดทดลอง)

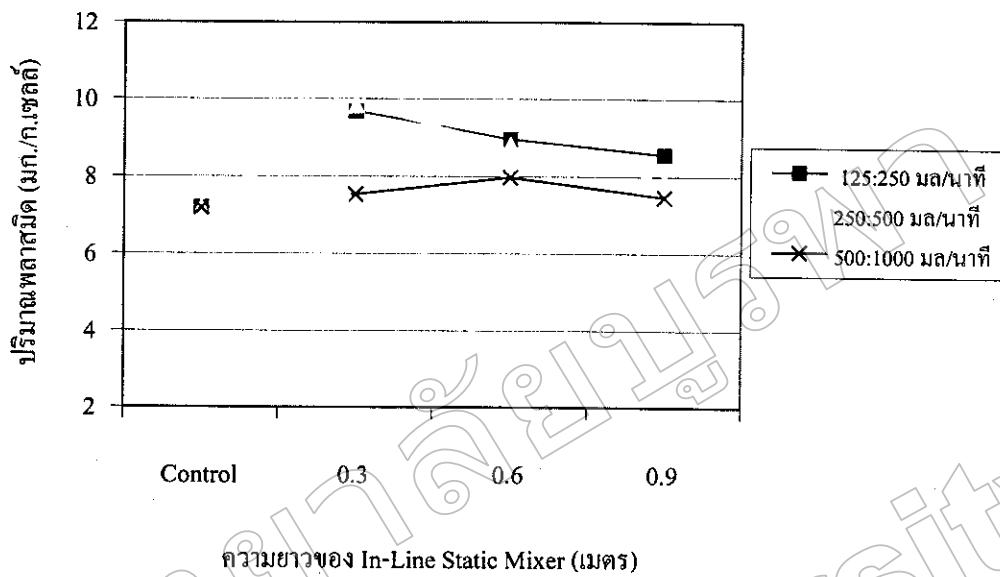


ภาพที่ 4-7 ปริมาณพลาสมิดที่ได้จากการสลายเซลล์ผ่าน In-Line Static Mixer ในขั้นตอนการทำให้ lysate เป็นกลางที่ระยะทางต่าง ๆ กันที่ได้จากการให้ lysate: สารทำให้เป็นกลาง 1,500: 500 มิลลิลิตรต่อน้ำ (ชุดควบคุม = ทำการสลายเซลล์ในหลอดทดลอง)

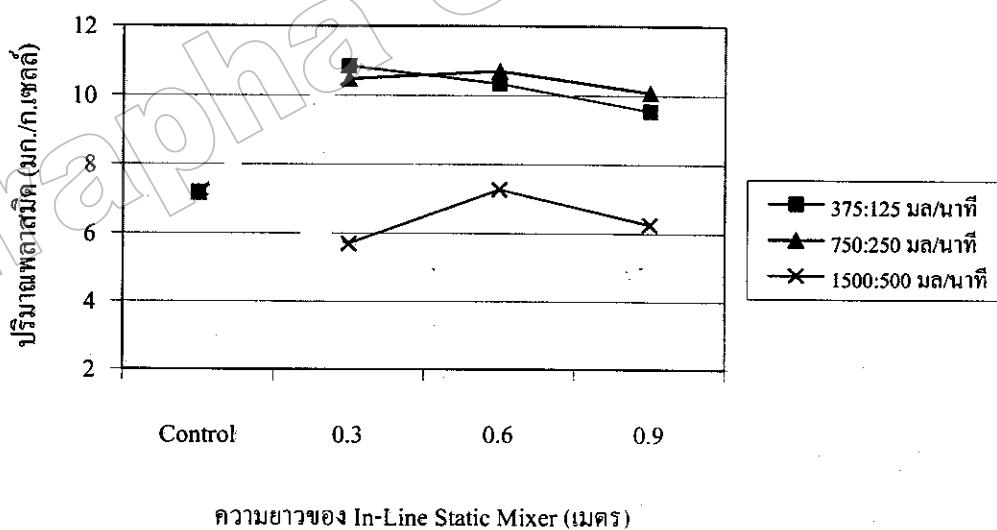
จากการศึกษาทั้ง 3 การทดลอง (ภาพที่ 4-8 และ 4-9) การถลอกน้ำยาชีวภาพด้วยด่างผ่าน In-Line Static Mixer จะสมบูรณ์ขึ้นอยู่กับปัจจัยหลัก คืออัตราการไหลของสารทั้ง 2 ชนิด ระยะเวลาที่สารทั้ง 2 ผสมกันและระยะเวลาในการถลอกน้ำยาชีวภาพด้วย In-Line Static Mixer ที่ 125: 250: 125 และ 250: 500: 250 มิลลิลิตรต่อนาที ให้ผลผลิตของพลาสมิดีเอ็นเอที่สูงกว่าอัตราการไหลที่ 500: 1,000: 500 มิลลิลิตรต่อนาที และที่ระยะเวลา 30 เซนติเมตรของอัตราการไหลที่ 125: 250: 125 และ 250: 500: 250 มิลลิลิตรต่อนาที ให้ผลผลิตพลาสมิดีเอ็นเอสูงขึ้นเมื่อระยะเวลาเพิ่มขึ้น (มากกว่า 30 ซม. เป็นต้นไป) ปริมาณพลาสมิดีเอ็นเอที่ระยะเวลา 60 และ 90 เซนติเมตร ปริมาณพลาสมิดีเอ็นเอจะลดลงและระยะเวลาในการถลอกน้ำยาชีวภาพด้วยด่างผ่าน In-Line Static Mixer ที่เหมาะสมอย่างน้อยประมาณ 2 วินาที ซึ่งแสดงให้เห็นว่าทั้งระยะเวลาที่ยาวขึ้นและเวลาที่นานขึ้นมีผลทำลายปริมาณพลาสมิดีเอ็นเอ แต่ที่การทดลอง 500: 1,000 มิลลิลิตรต่อนาที ที่ระยะเวลา 30 เซนติเมตร ให้ปริมาณพลาสมิดีเอ็นเอต่ำ เพราะเวลาที่สารทั้งสองผสมกันใช้เวลาเพียง 0.94 วินาทีทำให้การถลอกน้ำยาชีวภาพเกิดขึ้นไม่สมบูรณ์ (เวลาที่เหมาะสม ประมาณ 2 วินาที) ทำให้ปริมาณพลาสมิดีเอ็นเอที่ได้ต่ำ ซึ่งแสดงให้เห็นว่าการถลอกน้ำยาชีวภาพ และการทำให้ lysate เป็นกลางที่ระยะเวลาของ In-Line Static Mixer เพียง 30 เซนติเมตร ที่อัตราการไหล 125: 250: 125 และ 250: 500: 250 มิลลิลิตรต่อนาที ก็เพียงพอต่อกระบวนการสกัดพลาสมิดีเอ็นเอที่ได้ผลดีที่ระยะเวลา 30 เซนติเมตรขึ้นไป เพราะที่ระยะเวลาเพียง 30 เซนติเมตร lysate ยังเป็นกลางได้ไม่สมบูรณ์ นอกจากนี้สีที่เกิดจากการถลอกน้ำยาชีวภาพด้วยด่างจะผสมกันได้ดีที่ระยะเวลา 10 เซนติเมตร เป็นต้นไปและเริ่มผสมเป็นเนื้อเดียวกันที่ระยะเวลา 20 เซนติเมตร ดังรูป 4-10 สีที่เกิดขึ้นจะแตกต่างกัน เล็กน้อยระหว่างระยะเวลา 30 และ 60 เซนติเมตร แต่ที่ระยะเวลา 60 และ 90 เซนติเมตร จะมีความแตกต่างกันอย่างเห็นได้ชัดเจนโดยที่ระยะเวลา 90 เซนติเมตร สีเริ่มใสขึ้นดังแสดงในรูป 4-11 สีจะมีส่วนขาวให้เห็นว่าระยะเวลาเท่าไรที่การถลอกน้ำยาชีวภาพเกิดขึ้นได้ดี เช่นที่ระยะเวลา 60 เซนติเมตร จะเห็นว่าสารผสมมีความการเข้มข้นและหนาแน่นมากเมื่อเปรียบเทียบกับระยะเวลา 90 เซนติเมตร ที่สารผสมเริ่มใสและเนื้อน้ำด้วยกันอย่างมากหรือจะเห็นว่าปริมาณพลาสมิดีเอ็นเอกซ์พบว่าที่ระยะเวลา 60 เซนติเมตร ให้ปริมาณพลาสมิดีเอ็นเอที่สูงกว่าระยะเวลา 90 เซนติเมตร เป็นต้น ทั้งนี้สีที่เกิดขึ้นก็จะแตกต่างกันด้วยที่อัตราการไหลที่ต่างกัน

การทำให้ lysate เป็นกลางที่อัตราการไหลของ lysate: สารทำให้เป็นกลาง 375: 125, 750: 250 และ 1,500: 500 มิลลิลิตรต่อนาที จะเห็นว่าสีจะผสมกันได้ดีเป็นเนื้อเดียวกันสมบูรณ์ที่ระยะเวลา 30, 25 และ 15 เซนติเมตร ตามลำดับ ทั้งนี้การทำให้ lysate เป็นกลางได้สมบูรณ์ขึ้นอยู่

กับอัตราการให้ลขของสารทั้ง 2 ชนิด ระยะเวลาที่สารทั้ง 2 ผสมกันและระยะเวลาในการทำให้ lysate เป็นกลางจากการศึกษาพบว่าที่อัตราการให้ 375: 125, 750: 250 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ให้ปริมาณพลาสมิดที่สูงกว่าที่อัตราการให้ 1,500: 500 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ และที่ระยะเวลา 30 เซนติเมตรเพียงพอต่อการทำให้ lysate เป็นกลาง เมื่อระยะเวลาเพิ่มขึ้นเปรียบเทียบพลาสมิดดีเอ็นเอที่ได้จะลดลง นอกจานนี้ระยะเวลาที่ทำให้ lysate เป็นกลางที่อัตราการให้ 375: 125, 750: 250 และ 1,500: 500 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ ที่ระยะเวลา 30 เซนติเมตร ใช้เวลาในการทำให้ lysate เป็นกลาง 2.83, 1.41 และ 0.71 วินาที ตามลำดับ จึงกล่าวได้ว่าที่อัตราการให้ 1,500: 500 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ที่ใช้เวลาเพียง 0.71 วินาที ให้ปริมาณพลาสมิดดีเอ็นเอต่ำเพริ่ง ระยะเวลาสั้นทำให้ lysate เป็นกลางได้ไม่สมบูรณ์ และอัตราการให้ลขของสารที่สูงเกินไปทำให้ การผสม และการทำปฏิกิริยาระหว่างเซลล์แขวนลอยกับสารละลายด่างแก่ในขั้นตอน การถลายน้ำและ lysate กับสารทำให้เป็นกลางในขั้นตอนการทำให้ lysate เป็นกลางเกิดขึ้นได้ไม่ดี เนื่องจากการผสมกันยังไม่สมบูรณ์ส่วนประกอบต่าง ๆ ก็ถูกชะออกจากการกระบวนการ (wash out) จึงทำให้ได้ผลผลิตต่ำกว่าการทดลองที่ 1 และ 2 เมื่อนำปริมาณพลาสมิดดีเอ็นเอที่ได้จากอัตราการให้ 3 การทำให้ลขของสารที่ค่าทางสถิติ พบร่วมกับปริมาณพลาสมิดดีเอ็นเอที่ได้ 125: 250: 125 และ 250: 500: 250 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ ไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ แต่ที่อัตราการให้ 500: 1,000: 500 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ แตกต่างกับอัตราการให้ 125: 250: 125 และ 250: 500: 250 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ อย่างมีนัยสำคัญ (ภาคผนวก ๔)



ภาพที่ 4-8 ปริมาณพลาสมิดที่ได้จากการสลายเซลล์ผ่าน In-Line Static Mixer ที่ระยะทางต่าง ๆ กันที่ได้จากการในลเซลล์แขวนโดย: สารละลายด่างแก๊ 125: 250, 250: 500 และ 500: 1,000 มิลลิลิตรต่อนาที (ชุดควบคุม = ทำการสลายเซลล์ในหลอดทดลอง)



ภาพที่ 4-9 ปริมาณพลาสมิดที่ได้จากการสลายเซลล์ผ่าน In-Line Static Mixer ในขั้นตอนการทำให้ lysate เป็นกลังที่ระยะทางต่าง ๆ กันที่ได้จากการในลของ lysate: สารทำให้เป็นกลัง 375: 125, 750: 250 และ 1,500: 500 มิลลิลิตรต่อนาที (ชุดควบคุม = ทำการสลายเซลล์ในหลอดทดลอง)



ภาพที่ 4-10 รูปแบบสีเมฆของ lysate ที่อัตราการไนล์ต่าง ๆ กันที่ระยะเวลา 30 เซนติเมตร

ก. อัตราการไนล์ของ lysate ที่ 125: 250 มิลลิลิตรต่อนาที

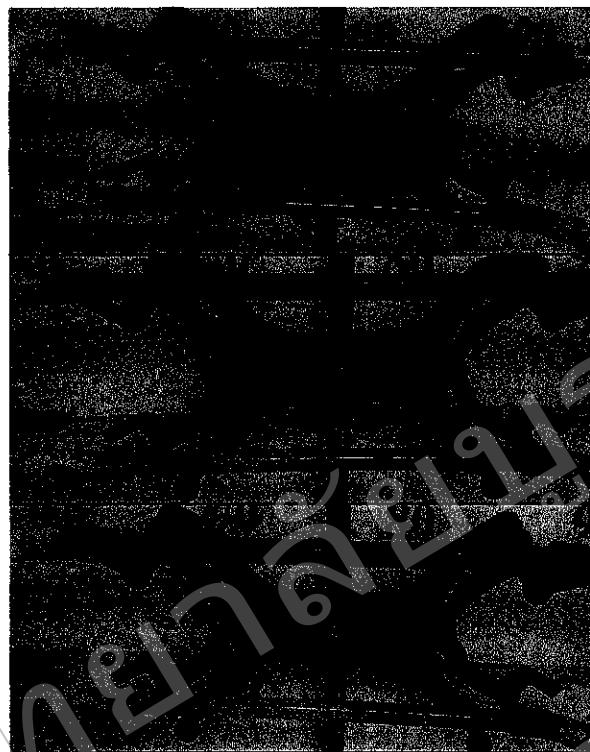
ข. อัตราการไนล์ของ lysate ที่ 250: 500 มิลลิลิตรต่อนาที

ค. อัตราการไนล์ของ lysate ที่ 500: 1,000 มิลลิลิตรต่อนาที

ตารางที่ 4-2 อัตราไนล์ของสารทั้งสองที่ผสมกัน และอัตราเร็วของการฟลักซ์เดลต์ด้วยต่างฝ่าย

In-Line Static Mixer ที่สภาวะต่างกัน

อัตราการไนล์ของ สารเขวนโดยเดลต์:	อัตราการไนล์ของ lysate (มิลลิลิตร ต่อนาที)	อัตราเร็ว (เมตร ต่อวินาที)	เวลาที่เดลต์และสารละลายค้างทำ ปฏิกิริยากัน (residence time (วินาที))
125: 250	375	0.08	3.77
250: 500	750	0.16	1.88
500: 1,000	1,500	0.32	0.94
			7.54
			1.88
			2.83



ภาพที่ 4-11 ระยะทางสีผสมของ lysate ที่อัตราการให้ผลต่าง ๆ กันที่ระยะทาง 90 เซนติเมตร และ สีผสมของ neutralised suspension ที่อัตราการให้ผลต่าง ๆ กันที่ระยะทาง 30 เซนติเมตร

- ก. อัตราการให้ผลของ lysate และ neutralised suspension ที่ 125: 250 และ 375: 125 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ ตามลำดับ
 - ๑. อัตราการให้ผลของ lysate และ neutralised suspension ที่ 250: 500 และ 750: 250 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ ตามลำดับ
 - ๒. อัตราการให้ผลของ lysate และ neutralised suspension ที่ 125: 250 และ 1,500: 500 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ ตามลำดับ

ภาพที่ 4-10 และ 4-11 ระยะทางสีผสมของ lysate และ neutralised suspension พบฯที่อัตราการให้ผลของ lysate ที่ 125: 250, 250: 500 และ 500: 1,000 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ ที่ระยะทาง 30 เซนติเมตร สีของ lysate จะผสมกันได้เป็นเนื้อเดียวกันที่ระยะทาง 20, 15 และ 10 เซนติเมตรตามลำดับ (ภาพที่ 4-10) ส่วนที่ระยะทาง 90 เซนติเมตรที่อัตราการให้ผลของ lysate 125: 250 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ มีสีของ lysate เข้มที่สุดส่วนที่ระยะทาง 90 เซนติเมตร สีของ lysate จางมากที่สุดส่วนขึ้นตอนการทำให้ lysate เป็นกลางที่อัตราการให้ผลของ neutralised suspension

375: 125, 750: 250 และ 1,500: 500 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ ที่ระยะทาง 30 เซนติเมตร neutralised suspension จะผสมกันได้ดีที่ระยะทาง 30, 20 และ 15 เซนติเมตร ตามลำดับซึ่งความเข้มสีที่เกิดขึ้นจะสอดคล้องกับค่าความหนืดที่รัดได้ คือสีเข้มค่าความหนืดจะสูงสีจางค่าความหนืดจะต่ำ

ตารางที่ 4-3 อัตราไนลของสารทั้งสองที่ผสมกัน และอัตราเร็วของการทำให้ lysate เป็นกลา
ฝ่าน In-Line Static Mixer ที่สภาวะต่างกัน

อัตราการไนลของ lysate: สารทำให้เป็นกลา (มิลลิลิตรต่อน้ำที่)	อัตราการไนลของ neutralised suspension (มิลลิลิตรต่อน้ำที่)	ความเร็ว (เมตรต่อวินาที)	เวลาที่ lysate และสารทำให้เป็นกลาทำปฏิกิริยากัน (วินาที)
375: 125	500	0.11	2.83 5.65 8.48
750: 250	1,000	0.21	1.41 2.83 4.24
1,500: 500	1,500	0.42	0.71 1.41 2.12

ตารางที่ 4-2 และ 4-3 อัตราการไนลของสารผสมและอัตราเร็วของการถลายน้ำยาเซลล์ด้วยด่างแก่และการทำให้ lysate เป็นกลาฝ่าน In-Line Static Mixer ของสารเขวนโดยเซลล์:
สารละลายด่างแก่: สารทำให้เป็นกลาที่อัตราการไนล 125: 250: 125, 250: 500: 250 และ 500: 1,000: 500 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ ที่ระยะทาง 30, 60 และ 90 เซนติเมตร ซึ่งเวลาที่สารเขวนโดยเซลล์และสารละลายด่างแก่เริ่มทำปฏิกิริยากันได้ประมาณ 2 วินาที ส่วนเวลาที่ lysate และสารทำให้เป็นกลาทำปฏิกิริยากันได้ประมาณ 1.5 วินาที ระยะเวลาในการทำปฏิกิริยานอกของสารผสมมีผลต่อปริมาณพลาสมิดีเอ็นเอ คือถ้าเวลาน้อยกว่า 1.5 และ 2 วินาที ในขั้นตอนการถลายน้ำยาเซลล์ด้วยด่างแก่และการทำให้ lysate เป็นกลาปริมาณพลาสมิดีเอ็นเอที่ได้จะมีปริมาณต่ำและระยะเวลาในการทำปฏิกิริยานอกของสารผสมที่มากเกินไปปริมาณพลาสมิดีเอ็นเอก็จะมีปริมาณต่ำเช่นกัน เพราะเวลาที่น้อยเกินไปสารผสมยังทำปฏิกิริยากันได้ไม่สมบูรณ์ทำส่วนประกอบต่าง ๆ ถูกชะออกไป ส่วนเวลาที่มากเกินไปสารผสมจะถูกแรงเฉือนของ In-Line Static Mixer และสารละลายด่างแก่ทำลายมากขึ้นมีผลทำให้ปริมาณพลาสมิดีเอ็นเอที่ได้ลดลงจากผลกระทบนี้อย่างมากได้ว่าอัตราการไนลที่เหมาะสมของสารเขวนโดยเซลล์:
สารละลายด่างในขั้นตอนการถลายน้ำยาเซลล์อยู่ในช่วงอัตราการไนลที่อัตราส่วน 125: 250 และ

250: 500 มิลลิลิตรต่อนาที ซึ่งจะทำให้ผลผลิตของพลาสมิดที่สูงรวมทั้งช่วงอัตราการไหลของ lysate: อัตราการไหลสารทำให้เป็นกลางที่อัตราส่วน 375: 125 และ 750: 250 มิลลิลิตรต่อนาที ในขั้นตอนการทำให้เป็นกลางก็ให้ผลผลิตที่สูง เช่นกัน เพราะระยะเวลาและระยะทางการผสมกันของสารที่เหมาะสมที่สุด

1. คุณสมบัติทางรีโอลอยด์

1.1 การถลายเซลล์ผ่าน In-Line Static Mixer แบบต่อเนื่อง

ผลการศึกษาความหนืด (viscosity) ของ lysate จากการไหลเซลล์แขวนลอย:

สารละลายด่างแก่ที่อัตราการไหลต่าง ๆ กัน และที่ระยะทางต่าง ๆ กัน (ภาพที่ 4-12 ถึง 4-13 และภาพที่ 4-4) ศึกษาคุณสมบัติของ neutralised suspension ที่ได้จากการไหลของ lysate:

สารที่ทำให้เป็นกลางที่อัตราการไหล และระยะทางต่าง ๆ (ภาพที่ 4-14 ถึง 4-15 และ ภาพที่ 4-5)

ตารางที่ 4-4 ค่า Re ที่อัตราการไหลของ lysate ที่ 125: 250, 250: 500 และ 500: 1,000 มิลลิลิตรต่อนาที ที่ระยะทาง 30, 60 และ 90 เซนติเมตร โดยนำค่าความหนืดที่วัดได้ไปคำนวณหาค่า Re (ภาคผนวก ณ) ดูลักษณะการไหลของสารผสมมีลักษณะการไหลแบบใด พบว่าที่อัตราการไหลของ lysate 125: 250, 250: 500 และ 500: 1,000 มิลลิลิตรต่อนาที ที่ระยะทาง 30, 60 และ 90 เซนติเมตร มีลักษณะการไหลแบบ laminar เพราะค่า Re ที่คำนวณได้ น้อยกว่า 950

จากการภาพที่ 4-12 และ 4-13 ความเรียบเนียนและความหนืดของ lysate ที่ได้จากการถลายเซลล์แบบที่เรียกว่ายดังขั้นกับดีอีนเอกสารเป็นสำคัญค่าความหนืดของ lysate ลดลงตามระยะทางที่เพิ่มขึ้นและเวลาที่นานขึ้น และอัตราการไหลที่สูงขึ้นด้วยที่ระยะทางและเวลาใน การถลายเซลล์ด้วยด่างแก่ และอัตราการไหลมีผลต่อโมเลกุลเดอีนเอกสารและค่าความหนืด จากภาพที่ 4-13 (a) ที่อัตราการไหล 125: 250 มิลลิลิตรต่อนาที ที่ระยะทาง 30 เซนติเมตร มีค่าความหนืดสูง กว่าที่ระยะทาง 60 และ 90 เซนติเมตร ตามลำดับ เพราะที่ระยะทางมากขึ้นดีอีนเอกสารจะถูกทำให้ เป็นโมเลกุลสั้นลง ๆ หรือเสียสภาพ เนื่องจากระยะทางยาวดังนั้นเวลาที่ดีอีนเอกสารแรงเฉือนของ In-Line Static Mixer และด่างทำลายนานขึ้นทำให้ถลายดีอีนเอกสารสั้นลง ดังนั้นความหนืดจึงลดลง สังเกตได้จากสีที่เกิดขึ้นจากการทดลองที่ได้กล่าวมาแล้วข้างต้นจะเห็นว่าที่ระยะทาง 30 เซนติเมตร จะมีสีเข้มเมื่อระยะทางเพิ่มขึ้นเป็น 60 และ 90 เซนติเมตร ระดับความเข้มของสีจะ ลดลงและใสขึ้น เมื่อนำตัวอย่างที่ระยะทางทั้ง 3 มาวัดค่าความหนืด พบว่าที่ระยะทาง 30 เซนติเมตร มีค่าความหนืดสูงที่สุด ซึ่งความเข้มของสีที่เกิดขึ้นจะมีความสัมพันธ์กับค่าความหนืด คือถ้าความหนืดสูงสีเข้มความหนืดต่ำสีจาง และค่า Re มีรูปแบบการไหลของของเหลวภายในห้อง In-Line Static Mixer เป็นแบบ laminar

การทดลองที่อัตราการไหล 250: 500 มิลลิลิตรต่อนาที ดังภาพที่ 4-13 (b)

ที่ระยำทาง 30 และ 60 เซนติเมตร มีความหนืดที่ใกล้เคียงกันมากเนื่องมาจากเวลาที่สารทั้งสองผสมกันที่ระยำทาง 30 และ 60 เซนติเมตรมีค่า 1.88 และ 3.77 วินาที ตามลำดับ (ตารางที่ 4.2) ซึ่งจากการศึกษาพบว่าระยะเวลาที่เหมาะสมที่ทำให้สารทั้งสองผสมกันได้ดีที่สุดใน การถ่ายเซลล์ด้วยด่างปะมาณ 2 วินาที ดังนั้นความหนืดที่วัดได้ของระยำทางทั้งสองจึงมีค่าที่ใกล้เคียงกันโดยที่ระยำทาง 30 เซนติเมตร มีค่าความหนืดที่สูงกว่าเล็กน้อย เพราะที่ระยำทางมากขึ้นดีเอ็นเอกซ์ถูกทำให้เป็นโมเลกุลสั้นลง ๆ หรือเสียสภาพ เนื่องจากระยำทางยาวดังนั้นเวลาที่ดีเอ็นเอกซ์ถูกแรงเชื่อนของ In-Line Static Mixer และด่างทำลายนานขึ้นทำให้สายดีเอ็นเอกสารสั้นลง ดังนั้น ความหนืดจึงลดลงและอัตราการไหลสูงทำให้แรงเชื่อนของ In-Line Static Mixer ในท่อสูงขึ้นด้วย จึงช่วยส่งเสริมการทำลายดีเอ็นเอกสารสั้นลงด้วย จะสังเกตได้ว่าที่อัตราการไหล 125: 250 มิลลิลิตรต่อนาที ความหนืดที่วัดได้จะมีค่าต่ำกว่าที่อัตราการไหลที่ 250: 500 มิลลิลิตรต่อนาที ส่วนที่ระยำทาง 90 เซนติเมตร ใช้เวลา 5.56 วินาที ในการถ่ายเซลล์ด้วยด่างที่เวลางานเกินไป ดีเอ็นเอกซ์ถูกทำลายมากขึ้นสังเกตได้จากสีที่เกิดขึ้นมีความใสมากกว่าที่ระยำทาง 30 และ 60 เซนติเมตร ความหนืดที่วัดได้จะมีค่าต่ำกว่าที่ระยำทาง 30 และ 60 เซนติเมตร ตามลำดับและ ค่า Re มีรูปแบบการไหลของของเหลวภายในท่อ In-Line Static Mixer เป็นแบบ laminar

การทดลองที่อัตราการไหล 500: 1,000 มิลลิลิตรต่อนาที ดังภาพที่ 4-13 (c)

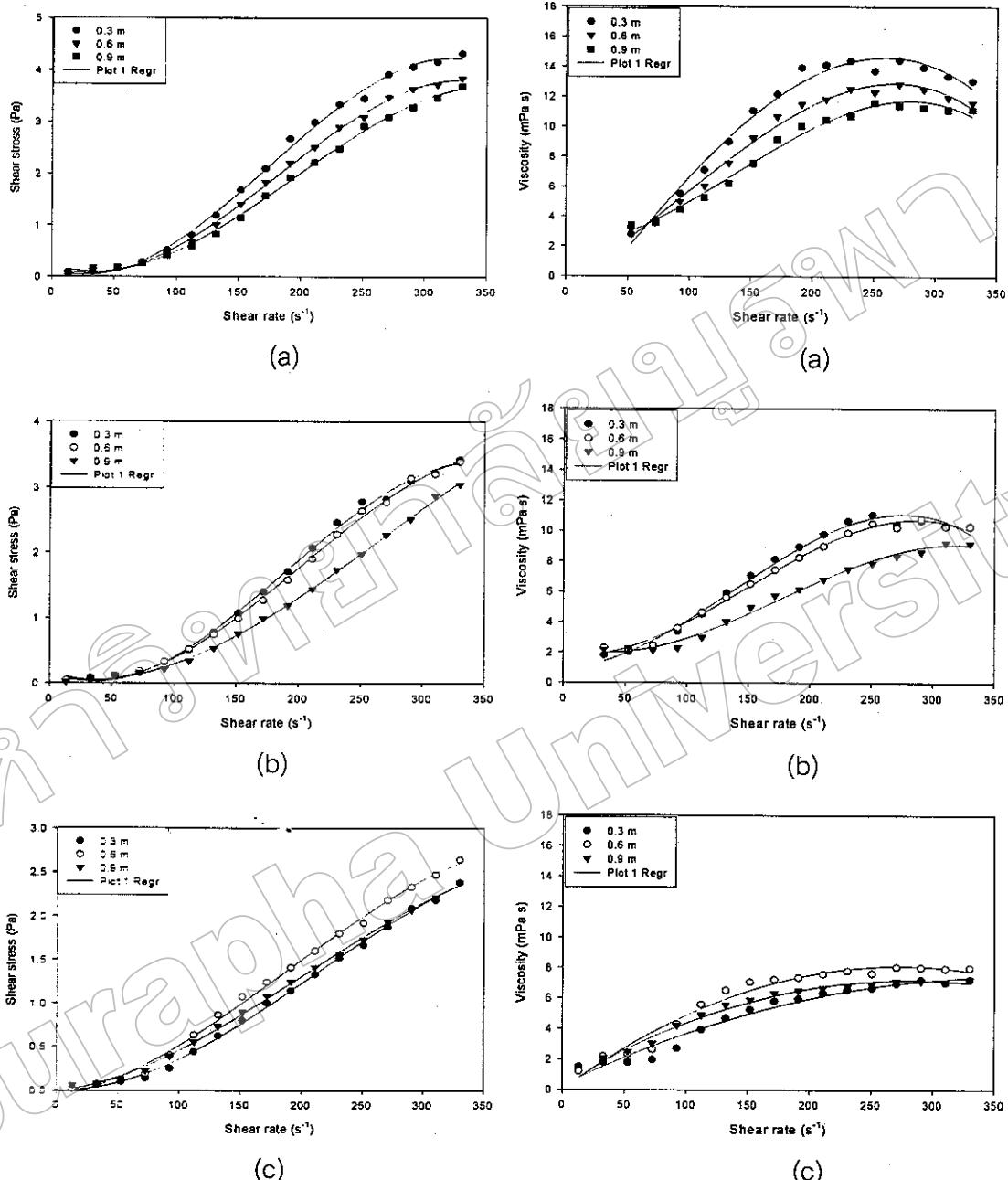
ที่ระยำทาง 30, 60 และ 90 เซนติเมตร มีความหนืดที่ใกล้เคียงกันมากแต่ที่ระยำทาง 60 เซนติเมตร มีค่าความหนืดสูงกว่าที่ระยำทาง 30 เซนติเมตร ซึ่งต่างจากการทดลองที่ผ่านมาทั้ง 2 การทดลองที่ว่าระยำทาง 30 เซนติเมตร จะมีค่าความหนืดสูงที่สุด เนื่องจากที่ระยำทาง 30 เซนติเมตร ของการทดลองที่อัตราไหล 500: 1,000 มิลลิลิตรต่อนาที ใช้เวลาการถ่ายเซลล์ เพียงแค่ 0.94 วินาที (ตารางที่ 4.2) จากการศึกษาเวลาที่เหมาะสมที่ทำให้การถ่ายเซลล์ด้วยด่าง เกิดขึ้นได้สมบูรณ์ใช้เวลาปะมาณ 2 วินาที ทำให้การถ่ายเซลล์เกิดขึ้นไม่สมบูรณ์ดีเอ็นเอกสาร สลล์จึงถูกทำลายได้น้อยความหนาแน่นของเซลล์จึงสูงกว่าการถ่ายเซลล์ด้วยด่างที่ระยำทาง 60 เซนติเมตร ซึ่งใช้เวลา 1.88 วินาที (ตารางที่ 4.2) ดีเอ็นเอกสารถูกทำลายได้สมบูรณ์กว่าทำให้ไม่เลกุลดีเอ็นเอกสารถูกทำลายด้วยด่างมีความหนาแน่นมากกว่าความหนืดที่ได้จะมีค่าสูงกว่า ที่ระยำทาง 30 เซนติเมตร ส่วนที่ระยำทาง 90 เซนติเมตรมีความหนืดต่ำที่สุด เพราะระยะเวลาใน การถ่ายเซลล์ที่งานเกินไปและอัตราการไหลที่สูงทำให้แรงเชื่อนของ In-Line Static Mixer ในท่อสูงขึ้นด้วยจึงช่วยส่งเสริมการทำลายไม่เลกุลดีเอ็นเอกสารมากขึ้นด้วยความหนืดที่วัดได้จะมีค่าต่ำที่สุด นอกจากนี้สิ่งที่เกิดขึ้นก็มีความใสมากที่สุดเมื่อเปรียบเทียบกับสีที่ระยำทาง 30 และ 60

เซนติเมตร ดังภาพที่ 4-11 และค่า Re มีรูปแบบการไหลของเหลวภายในท่อ In-Line Static Mixer เป็นแบบ laminar

จากการทดลองที่ผ่านมาทั้ง 3 การทดลอง กล่าวได้ว่าระยะทางเพิ่มขึ้นหรือเวลาเพิ่มขึ้นและที่อัตราการไหลสูงมีผลให้ความหนืดลดลง เพราะตีอิ้นເອເປັນໂພລີເມອຣີຕີເອັນເອຈະຖຸກທໍາໃຫ້ເປັນໄມເລກລ້ຳສັນລົງ ຈະເນື່ອງຈາກຮະຍາວເວລາທີ່ຕີເອັນເອຈະຖຸກດ່າງທໍາລາຍນານີ້ແລະອັດຕາການໃໝ່ທີ່ສູງຂຶ້ນທຳໃໝ່ແຮງເຈືອນຂອງ In-Line Static Mixer ໃນທີ່ສູງຂຶ້ນດ້ວຍມືຜລທຳໃໝ່ສາຍຕີເອັນເອຈະຖຸກສັນລົງຄວາມໜີດຈຶ່ງລົດລົງ ນອກຈາກນີ້ສີຜສມທີ່ເກີດຂຶ້ນມີຄວາມສັມພັນຮົບຄວາມໜີດ ດີວ່າສີຜສມເຂັ້ມຄວາມໜີດສູງສີຜສມຈາງຄວາມໜີດຕໍ່າ

ตารางที่ 4-4 ค่า Re ที่อัตราการไหลของ lysate ที่ระยะทางต่าง ๆ กัน (ภาชนะ ณ)

อัตราการไหล ของสาร แขวนลอยเซลล์ สารละลายด่าง ^{แก่} (มิลลิลิตรต่อ นาที)	อัตราการไหล ของ lysate (มิลลิลิตรต่อ นาที)	ความเร็ว (เมตรต่อ นาที)	ความหนืด (มิลลิปascal คลาวนาที) ที่ระยะทาง ต่าง ๆ (เมตร)	ค่า Re ที่ระยะทางต่าง ๆ (เมตร)
125: 250	375	0.08	14.50 13.00 11.80	55.49 63.85 70.34
250: 500	750	0.16	11.20 10.80 9.00	143.68 153.70 184.44
500: 1,000	1,500	0.32	6.50 8.00 7.00	495.13 415.00 474.28



ภาพที่ 4-12 Shear stress กับ shear rate ของ lysate ที่ระยະ
ทางต่าง ๆ ของกราฟถ่ายเซลล์ด้วยด่างแก่แบบต่อ
เนื่องใน In-Line Static Mixer ที่ขัดราการในลักษณะ
สารแขวนลอยเซลล์: สารละลายด่างแก่ (a)
125: 250, (b) 250: 500 และ (c) 500: 1,000
มิลลิลิตรต่อน้ำที่

ภาพที่ 4-13 ความหนืดของ lysate ที่ระยະทางต่าง ๆ ของกราฟ
ถ่ายเซลล์ด้วยด่างแก่แบบต่อเนื่องใน In-Line
Static Mixer ที่ขัดราการในลักษณะของสารแขวนลอย
เซลล์: สารละลายด่างแก่ (a) 125: 250, (b) 250:
500 และ (c) 500: 1,000 มิลลิลิตรต่อน้ำที่

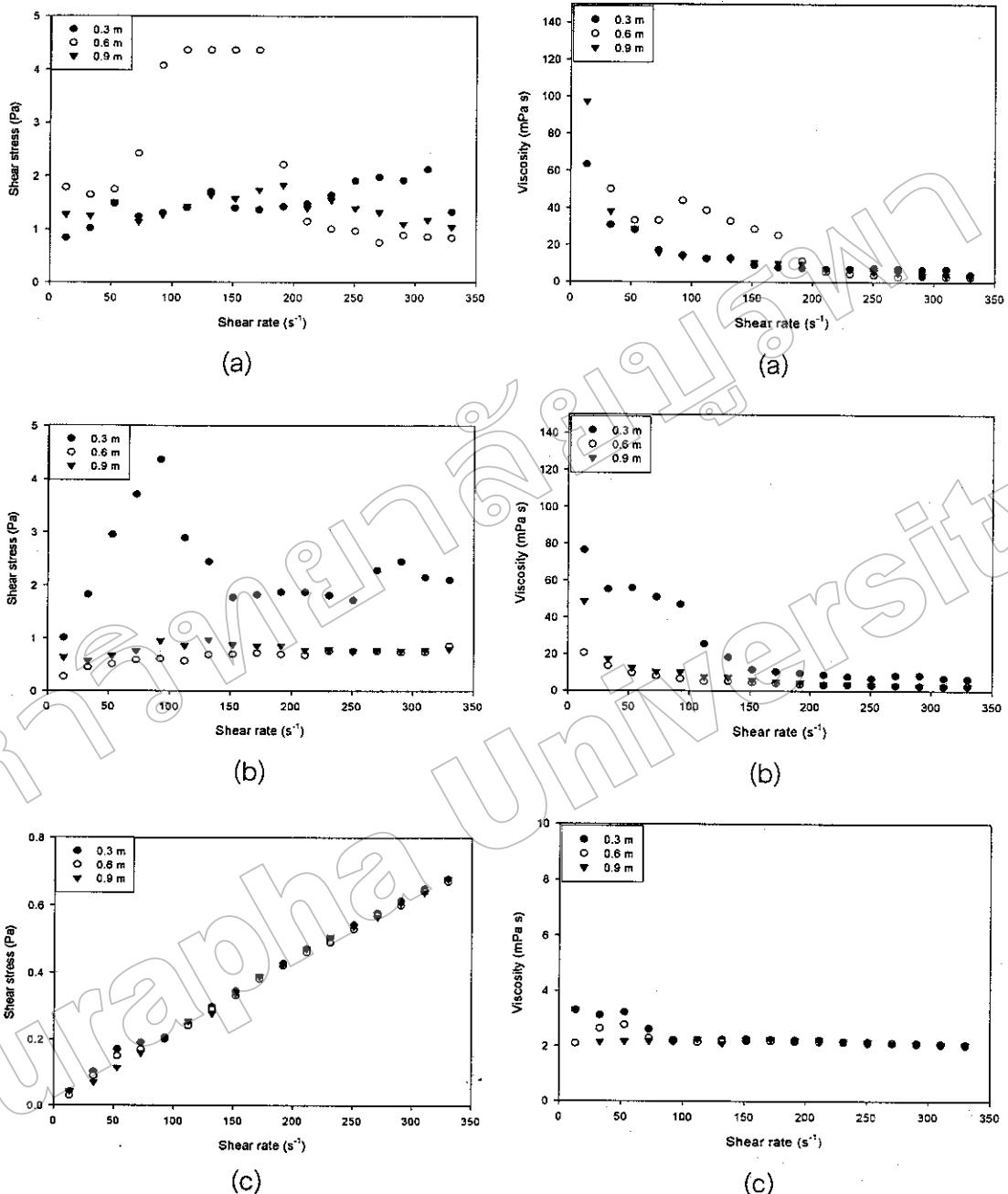
ความหนืดและลักษณะของการไหลของ neutralised suspension ขณะทำให้ lysate เป็นกากถ่านได้ในภาพที่ 4-14 ถึง 4-15 และ ตารางที่ 4-5 ค่า Re ที่อัตราการไหลของ neutralised suspension ที่ 375: 125, 750: 250 และ 1,500: 500 มิลลิลิตรต่อนาที ที่ระยะทาง 30, 60 และ 90 เซนติเมตร โดยนำค่าความหนืดที่วัดได้ไปคำนวนหาค่า Re ดูลักษณะการไหลของสารผงมีลักษณะการไหลแบบใด พบว่าที่อัตราการไหลของ lysate 375: 125, 750: 250 และ 1,500: 500 มิลลิลิตรต่อนาที ที่ระยะทาง 30, 60 และ 90 เซนติเมตร มีลักษณะการไหลแบบ laminar ส่วนที่อัตราการไหลของ lysate 1,500: 500 มิลลิลิตรต่อนาที ที่ระยะทาง 30, 60 และ 90 เซนติเมตร มีลักษณะการไหลแบบ transition

จากการศึกษาความหนืดของการทำให้ lysate เป็นกากถ่านที่อัตราการไหลของ lysate: สารทำให้เป็นกาก 375: 125, 750: 250 และ 1,500: 500 มิลลิลิตรต่อนาที ดังภาพที่ 4-14 และ 4-15 (a, b และ c) พบว่าที่อัตราการไหล 375: 125 และ 750: 250 มิลลิลิตรต่อนาที ค่าความเครียดเฉือนจะขึ้น ๆ ลง ๆ เพราะในการวัดความหนืดจะต้องไม่มีของแข็งเจือปนสารผง ต้องเป็นเนื้อเดียวกันแต่ที่ neutralised suspension ที่ได้จากการทำให้ lysate เป็นกากถ่านจะมีของแข็งพากเศษเซลล์แขวนลอยอยู่ในของเหลวสังเกตเห็นจากภาพที่ 4-16 ซึ่งเศษเซลล์ที่อัตราการไหล 375: 125 และ 750: 250 มิลลิลิตรต่อนาที มีขนาดใหญ่แขวนลอยอยู่ในของเหลวเมื่อนำมาไปวัดความหนืดค่าที่ได้มาจึงไม่คงที่แต่เมื่อเพิ่มอัตราแรงเฉือนไปถึงจุดๆหนึ่งความหนืดเริ่มจะคงที่ เพราะ lysate เริ่มเข้าสู่ภาวะคงที่ไม่เปลี่ยนแปลงไปตามอัตราเฉือน และค่า Re ที่อัตราการไหล 375: 125 และ 750: 250 มิลลิลิตรต่อนาที มีรูปแบบการไหลของของเหลวภายในห่อ In-Line Static Mixer เป็นแบบ laminar ส่วนที่อัตราการไหล 1,500: 500 มิลลิลิตรต่อนาที เศษเซลล์มีขนาดเล็กแขวนลอยอยู่ในของเหลวเมื่ออัตราแรงเฉือนเพิ่มขึ้นค่าความหนืดของ neutralised suspension จะลดลงและมีลักษณะการไหลเป็นเส้นตรงซึ่งจะแสดงการไหลแบบ Newtonian หรือที่เรียกว่าการไหลของของเหลวในอุดมคติ ซึ่งจากการทดลองของ Ciccolini et al. (1998) และ Chamsart (2001) พบว่าการทำให้เป็นกาก lysate จะเริ่มแขวนลอยด้วยการตกละกอนเศษเซลล์และความหนืดต่ำมากประมาณ 2-3 มิลลิปานาลิวินาที ซึ่งสัมพันธ์กับการทดลองที่อัตราการไหล 1,500: 500 มิลลิลิตรต่อนาที จากกราฟแสดงค่าความหนืดที่ระยะทาง 30, 60 และ 90 เซนติเมตร มีค่าความหนืดอยู่ในช่วง 2-3 มิลลิปานาลิวินาที และค่า Re มีรูปแบบการไหลของของเหลวภายในห่อ In-Line Static Mixer เป็นแบบ transition

ตารางที่ 4-5 ค่า Re ที่อัตราการไหล neutralised suspension ระยะทางต่าง ๆ กัน
(ภาคผนวก ณ)

อัตราการ ไหลของ lysate: สาร ทำให้เป็น กลา	อัตราการไหล ของ neutralised suspension (มิลลิลิตรต่อ (มิลลิลิตรต่อ นาที)	ความเร็ว (เมตรต่อ นาที)	ความหนืด (มิลลิปัส คาลวินที) ที่ระยะทาง ต่าง ๆ (เมตร)	ค่า Re ที่ระยะทางต่าง ๆ (เมตร)
375: 125	500	0.11	3.50	3.00
750: 250	1,000	0.21	2.50	2.00
1,500: 500	2,000	0.42	2.00	2.00

Burapha University



ภาพที่ 4-14 Shear stress กับ shear rate ของ neutralised suspension ที่ระยะทางต่างๆ ของการทำให้ lysate เป็นกล้างต่อเนื่องใน In-Line Static Mixer ที่อัตราการไหลของ lysate: สารทำให้เป็นกล้าง (a) 375: 125, (b) 750: 250 และ (c) 1,500: 500 มิลลิลิตรต่อนาที

ภาพที่ 4-15 ความหนืดของ neutrulised suspension ที่ระยะทางต่างๆ ของการทำให้ lysate เป็นกล้างใน In-Line Static Mixer ที่อัตราการไหลของ lysate: สารทำให้เป็นกล้าง (a) 375: 125, (b) 750: 250 และ (c) 1,500: 500 มิลลิลิตรต่อนาที

ลักษณะของเชซเซลล์ที่เกิดจากการทำให้ lysate เป็นกลาง

จากภาพที่ 4-16 (ก), (ข) และ (ค) แสดงขนาดของเชซเซลล์ที่เกิดจากการทำให้ lysate เป็นกลางและความหนาแน่นของตัวอย่างที่อัตราไอลที่ 375: 125, 750: 250 และ 1,500: 500 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ซึ่งขึ้นกับระยะทางของขั้นตอนการทำให้ lysate เป็นกลางระยะทางมีส่วนสำคัญต่อความหนาแน่นของเชซเซลล์มากกว่าอัตราการไอลสั่งเกตได้จากขนาดของเชซเซลล์มีขนาดเล็กลงเมื่อความยาวของท่อเพิ่มขึ้นโดยเฉพาะที่อัตราการไอลที่สูงดังภาพที่ 4-16 (ข) และ (ค) เชซเซลล์จะมีความหนาแน่นน้อยกว่า 1,045 กิโลกรัมต่ำตราชางเมตร (ต่ำกว่าความหนาแน่นของสารทำให้เป็นกลางของ 3 M โพแทสเซียมอะซีเตท) ดูจากระยะทาง 30 เมตรติดเมตร ที่อัตราการไอลทั้งสามท่านองเดียวกันความหนาแน่นที่ระยะทาง 60 เมตรติดเมตร ที่อัตราการไอล 1,500: 500 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ เกิดจากที่ระยะเวลาต่ำกว่าส่วนเชซเซลล์ที่มีความหนาแน่นสูง (มากกว่า 1,045 กิโลกรัมต่ำตราชากเมตร) ได้จากระยะทาง 90 เมตรติดเมตร และเชซเซลล์ที่มีความหนาแน่นปานกลางได้จากระยะทาง 60 เมตรติดเมตร

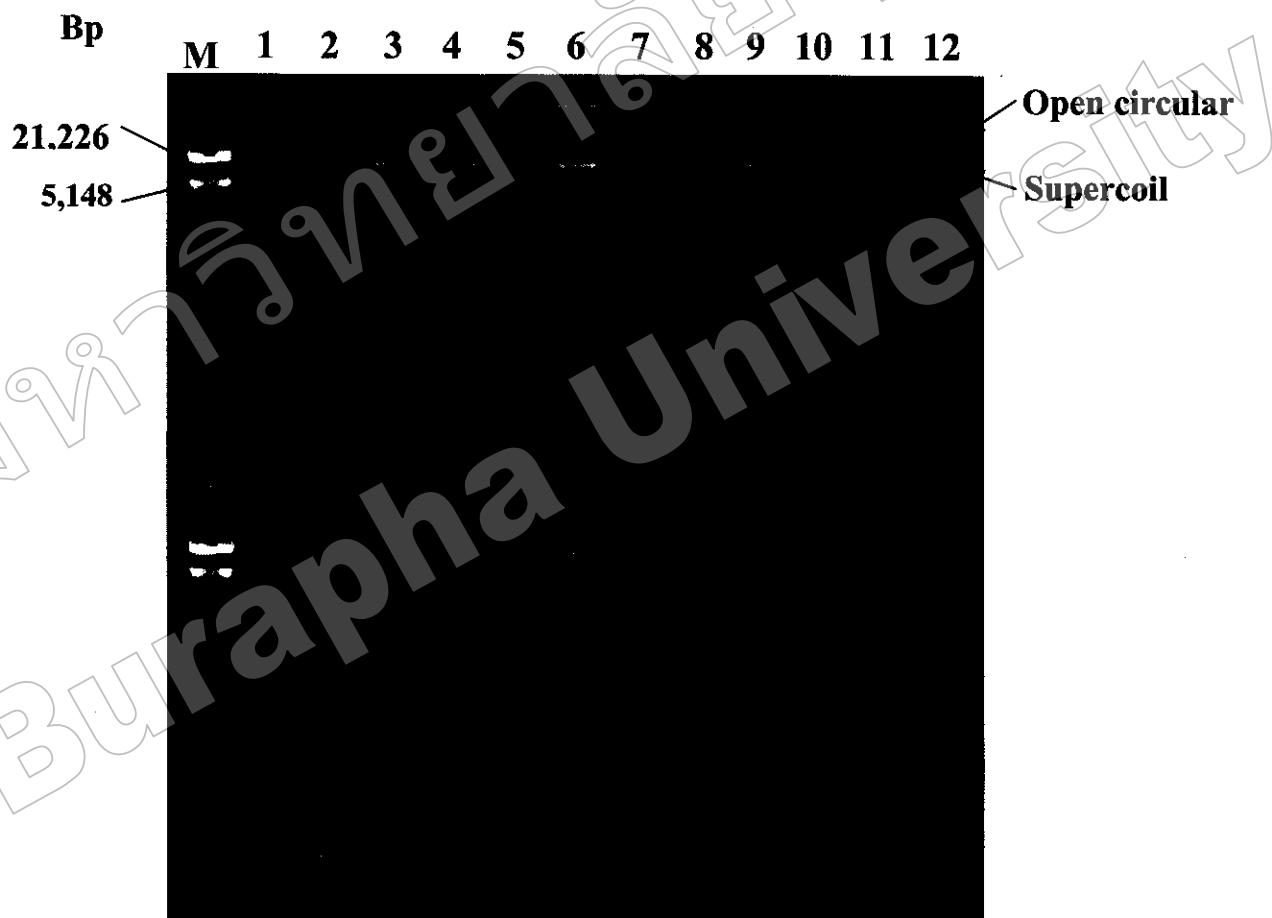


ภาพที่ 4-16 เชซเซลล์ที่เกิดจากการทำให้ lysate เป็นกลางที่อัตราการไอลต่าง ๆ กันที่ระยะทาง 30, 60 และ 90 เมตรติดเมตร

- เชซเซลล์ที่อัตราการไอลของ neutralised suspension 375: 125 มิลลิลิตรต่อน้ำที่
- เชซเซลล์ที่อัตราการไอลของ neutralised suspension 750: 250 มิลลิลิตรต่อน้ำที่
- เชซเซลล์ที่อัตราการไอลของ neutralised suspension 1,500: 500 มิลลิลิตรต่อน้ำที่

2. การตรวจสอบคุณภาพพลาสมิดด้วยวิธีเจลอิเลคโทรโฟรีซิส (gel electrophoresis)

จากการทดลองนำตัวอย่างที่เก็บได้จากขั้นตอน การสลายเซลล์และการทำให้ lysate เป็นกล้างมาทำการรันบนเจลเพื่อคุณภาพของพลาสมิดที่ได้จากตัวอย่างว่ามีพลาสมิดที่ต้องการ หรือไม่มีดังภาพที่ 4-17 และ 4-18 ผลจากการทำอิเลคโทรโฟรีซิส พบว่าวิธีการสกัดพลาสมิดแบบต่อเนื่องโดยการใช้ In-Line Static Mixer สามารถทำให้ได้พลาสมิดที่ต้องการโดยเฉพาะมีปริมาณ สัดส่วนของ supercoil พลาสมิดที่ต้องการมากที่สุดและปริมาณพลาสมิดดีเอ็นเอที่ได้มากกว่าวิธีการสกัดภายในหลอดทดลอง



ภาพที่ 4-17 เจล อิเลคโทรโฟรีซิสของพลาสมิดดีเอ็นเอจากตัวอย่างที่เก็บได้เปรียบเทียบกับ marker λ DNA/EcoRI + HindIII

เลนที่ 1 ตัวอย่างพลาสมิดที่ได้จากการสลายเซลล์ในหลอดทดลองหลอดเอบเพนดอร์ฟ
(ทำการสลายเซลล์ในหลอดทดลอง)

เลนที่ 2, 3 และ 4 ตัวอย่างการสลายเซลล์ที่อัตราการไหหลีเซลล์เขวนโดย:

สารละลายน้ำต่ำกว่า 125: 250 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ ที่ระยะเวลา 30, 60 และ 90 ชม. ตามลำดับ

เลนที่ 5, 6 และ 7 ตัวอย่างการทำให้เป็นกลางที่อัตราการไหหลี lysate:

สารทำให้เป็นกลาง 375: 125 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ ที่ระยะเวลา 30, 60 และ 90 ชม. ตามลำดับ

เลนที่ 8 ตัวอย่างพลาสมิดที่ได้จากการสลายเซลล์ในหลอดทดลองหลอดเอบเพนดอร์ฟ

เลนที่ 9, 10 และ 11 ตัวอย่างการสลายเซลล์ที่อัตราการไหหลีเซลล์เขวนโดย:

สารละลายน้ำต่ำกว่า 250: 500 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ ที่ระยะเวลา 30, 60 และ 90 ชม. ตามลำดับ

เลนที่ 12, 13 และ 14 ตัวอย่างการทำให้เป็นกลางที่อัตราการไห lysate:

สารทำให้เป็นกลาง 750: 250 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ ที่ระยะเวลา 30, 60 และ 90 ชม. ตามลำดับ

เลนที่ 15 ตัวอย่างพลาสมิดที่ได้จากการสลายเซลล์ในหลอดทดลอง
หลอดเอบเพนดอร์ฟ

เลนที่ 16, 17 และ 18 ตัวอย่างการสลายเซลล์ที่อัตราการไหหลีเซลล์เขวนโดย:

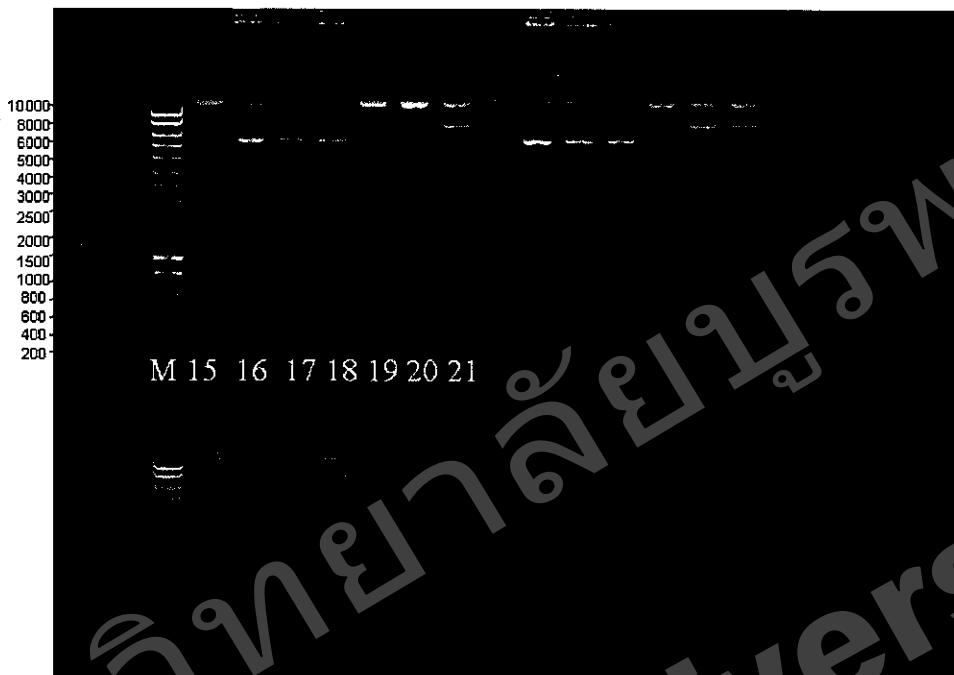
สารละลายน้ำต่ำกว่า 500: 1,000 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ ที่ระยะเวลา 30, 60 และ 90 ชม. ตามลำดับ

เลนที่ 19, 20 และ 21 ตัวอย่างการทำให้เป็นกลางที่อัตราการไห lysate:

สารทำให้เป็นกลาง 1,500: 500 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ ที่ระยะเวลา 30, 60 และ 90 ชม. ตามลำดับ

Bp

M 1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14



ภาพที่ 4-18 เจล อิเลคโทรฟอเรซของพลาสมิดตีเอ็นเอจากตัวอย่างที่เก็บได้จากการสลายเซลล์ผ่าน In-Line Static Mixer เปรียบเทียบกับ marker Hyper Ladder I

เลนที่ 1 ตัวอย่างพลาสมิดการสลายเซลล์ภายในหลอดทดลองหลอดเอบเพนดอร์ฟ (ทำการสลายเซลล์ในหลอดทดลอง)

เลนที่ 2, 3 และ 4 ตัวอย่างการสลายเซลล์ที่อัตราการไหลเซลล์นาน้อย:
สารละลายน้ำต่างแก่ 125: 250 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ ที่ระยะทาง 30, 60 และ 90 ซม. ตามลำดับ

เลนที่ 5, 6 และ 7 ตัวอย่างการทำให้เป็นกลางที่อัตราการไหล lysate:
สารทำให้เป็นกลาง 375: 125 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ ที่ระยะทาง 30, 60 และ 90 ซม. ตามลำดับ

เลนที่ 8 ตัวอย่างพลาสมิดการสลายเซลล์ภายในหลอดทดลองหลอดเอบเพนดอร์ฟ
เลนที่ 9, 10 และ 11 ตัวอย่างการสลายเซลล์ที่อัตราการไหลเซลล์นาน้อย:
สารละลายน้ำต่างแก่ 250: 500 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ ที่ระยะทาง 30, 60 และ 90 ซม. ตามลำดับ

เลนที่ 12, 13 และ 14 ตัวอย่างการทำให้เป็นกลางที่อัตราการไหล lysate:
สารทำให้เป็นกลาง 750: 250 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ ที่ระยะทาง 30, 60 และ 90 ซม. ตามลำดับ

เลนที่ 15 ตัวอย่างพลาสมิດการสลายเซลล์ภายในหลอดทดลองและเพนคอร์พ
เลนที่ 16, 17 และ 18 ตัวอย่างการสลายเซลล์ที่อัตราการไหลเซลล์เขียนโดย:

สารละลายน้ำด่างแก่ 500: 1,000 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ ที่ระยะเวลา 30, 60 และ 90 ชม. ตามลำดับ

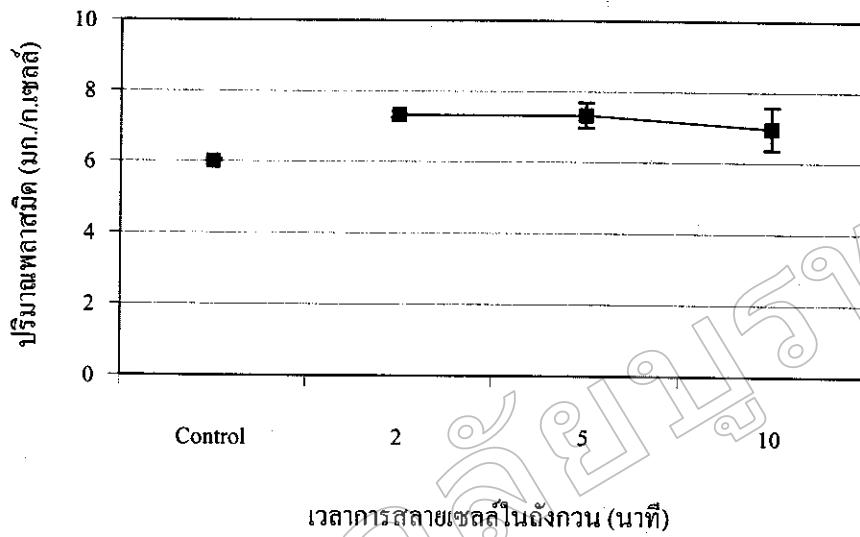
เลนที่ 19, 20 และ 21 ตัวอย่างการทำให้เป็นกากถ่านที่อัตราการไหล lysate:

สารทำให้เป็นกากถ่าน 1,500: 500 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ ที่ระยะเวลา 30, 60 และ 90 ชม. ตามลำดับ

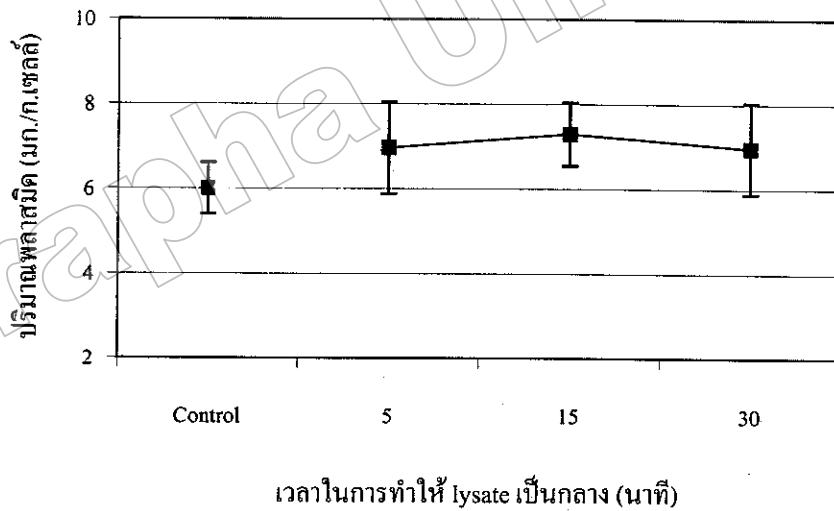
การสลายเซลล์ผ่าน In-line Static Mixer แบบต่อเนื่องประกอบกับการใช้ถังกวน

การทดลองนี้ทำการสลายเซลล์ผ่าน In-Line Static Mixers เพื่อเพิ่มประสิทธิภาพ การผสมระหว่างเซลล์เขียนโดยกับสารละลายน้ำด่างในการทำงานของถังกวนโดยการไหลเซลล์เขียนโดยเซลล์ (ความเข้มข้น 120 กรัม/ลิตร ของสารเขียนโดยเซลล์): สารละลายน้ำด่างแก่ ที่มีสัดส่วนอัตราการไหล 250: 500 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ ผ่าน In-Line Static Mixer เป็นระยะเวลา 60 เซนติเมตร และให้ lysate ไหลไปรวมกันในถังกวนขนาดความจุ 10 ลิตร ที่อัตราเร็วใบพัด Ekato Intermig 2 ใบ 200 รอบต่อน้ำที่ และกวนต่อไปเป็นเวลา 10 นาที เก็บตัวอย่างของ lysate จาก ถังกวนที่ระยะเวลา 2, 5 และ 10 นาที ตามลำดับ จากนั้นเมื่อครบเวลา 10 นาที เริ่มทำการไหลสารที่ทำให้เป็นกากถ่านไปภายในถังกวนด้วยใบพัดต่อไปอีก 30 นาที ทำการเก็บตัวอย่าง neutralised suspension ที่ระยะเวลา 5, 15 และ 30 นาที ตามลำดับ เก็บตัวอย่างแต่ละระยะเวลา ๆ ละ 2 ตัวอย่าง นำตัวอย่างไปวิเคราะห์หาปริมาณ พลาสมิดดีเอ็นເຕ່ອໄປ

ผลการวิเคราะห์ปริมาณพลาสมิดดีเอ็นເโดย ปรากฏว่าการสลายเซลล์ที่ระยะเวลา 2, 5 และ 10 นาที ของกรวนภายในถังให้ปริมาณพลาสมิดดีเอ็นເเฉลี่ย 7.33, 7.33 และ 6.97 มิลลิกรัมต่อกรัมเซลล์ ตามลำดับ (ภาพที่ 4-19) และการทำให้ lysate เป็นกากถ่านที่ระยะเวลา 5, 15 และ 30 นาที ให้ปริมาณพลาสมิดดีเอ็นເเฉลี่ย 6.96, 7.29 และ 6.96 มิลลิกรัมต่อกรัมเซลล์ ตามลำดับ (ภาพที่ 4-20) เมื่อเปรียบเทียบกับการวิเคราะห์ปริมาณพลาสมิดดีเอ็นເในหลอดทดลองที่ได้ปริมาณพลาสมิดดีเอ็นເ 6.01 มิลลิกรัมต่อกรัมเซลล์ พบว่าปริมาณพลาสมิดดีเอ็นເที่ได้ในการสลายเซลล์ผ่าน In-Line Static Mixer ก่อนลงถังหมักและทำให้เป็นกากถ่านแบบต่อเนื่องในถังกวนมีปริมาณที่มากกว่า เพราะในทางปฏิบัติไม่จำเป็นที่จะต้องทำการสลายเซลล์โดยใช้ทั้งสองวิธีคือทั้งการสลายเซลล์ในท่อและในถังกวน เพราะการสลายเซลล์ในท่อเพียงอย่างเดียวก็เพียงพอแล้วสามารถทำให้ได้ปริมาณพลาสมิดสูงสุดแล้ว จากการวิเคราะห์ทางสถิติพบว่าปริมาณพลาสมิดดีเอ็นເที่ได้ทั้ง 3 ระยะเวลาไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ



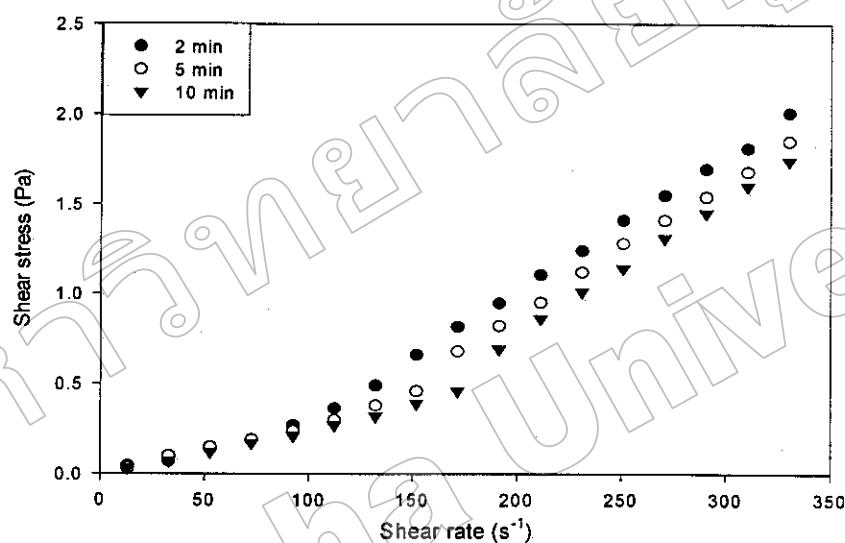
ภาพที่ 4-19 ปริมาณพลาสมิดที่ได้จากการสลายเซลล์ผ่าน In-Line Static Mixer ร่วมกับการใช้ถังกวนในขั้นตอนการสลายเซลล์ด้วยด่างแก่ที่ระยะเวลาต่าง ๆ (ชุดควบคุม = ทำการสลายเซลล์ในหลอดทดลอง)



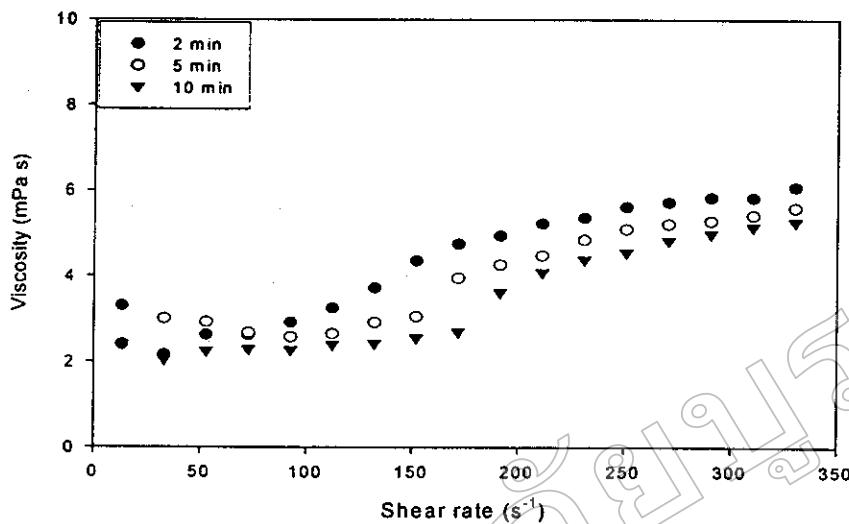
ภาพที่ 4-20 ปริมาณพลาสมิดที่ได้จากการสลายเซลล์ผ่าน In-Line Static Mixer ร่วมกับการใช้ถังกวนในขั้นตอนของการทำให้ lysate เป็นกลางที่ระยะเวลาต่าง ๆ (ชุดควบคุม = ทำการสลายเซลล์ในหลอดทดลอง)

1. ความหนืดการสลายเซลล์ผ่าน In – Line Static Mixer แบบต่อเนื่องประกอบกับการใช้ถังกวาน

ภาพที่ 4-21 และ 4-22 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเครียดเฉือนและความหนืดกับอัตราแรงเฉือนของตัวอย่าง lysate ในถังกวานในขั้นตอนการสลายเซลล์ด้วยด่าง ที่ระยะเวลา 2, 5 และ 10 นาที จากการศึกษาพบว่าที่ระยะเวลา 2 นาที ความหนืดที่วัดได้จะมากกว่าระยะเวลา 5 และ 10 นาที เพราะระยะเวลามากขึ้นดีເ็นເອຈະถูกทำให้เป็นโมเลกุลสั้นลง ๆ หรือเสียสภาพ เนื่องจากถูกแรงเฉือนของใบพัดและด่างทำลายนานขึ้นทำให้ส่ายดีເ็นເอสั่นลงความหนาแน่นของเซลล์ลดลง ดังนั้นความหนืดจึงลดลงดังแสดงในภาพที่ 4-22

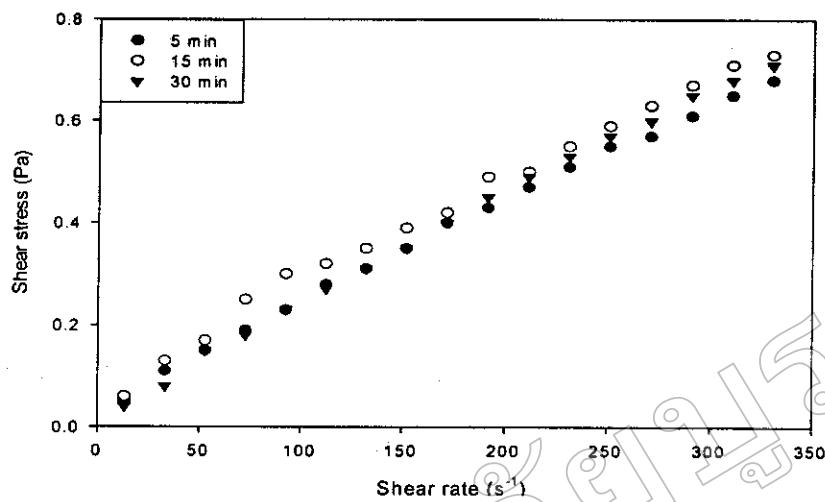


ภาพที่ 4-21 Shear stress กับ shear rate ของ lysate ที่ได้จากการสลายเซลล์ผ่าน In-Line Static Mixer ร่วมกับการใช้ถังกวานในขั้นตอนการสลายเซลล์ด้วยด่างแก่ที่ระยะเวลาต่าง ๆ

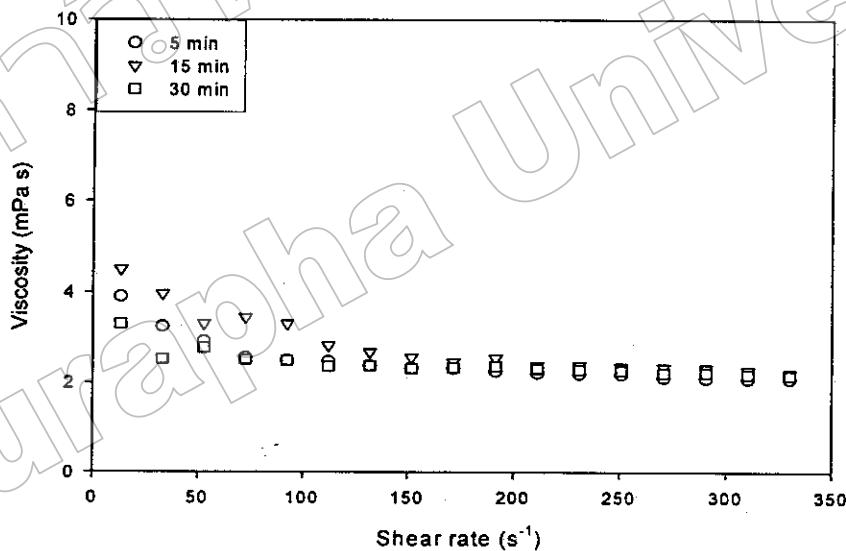


ภาพที่ 4-22 ความหนืดของ lysate ที่ได้จากการสลายเซลล์ผ่าน In-Line Static Mixer ร่วมกับการใช้งานในขั้นตอนการสลายเซลล์ด้วยด่างแกที่ระยะเวลาต่าง ๆ

ในขั้นตอนการทำให้ lysate เป็นกลาง (ภาพที่ 4-23 และ 4-24) จากการศึกษาพบว่า ตัวอย่าง neutrised suspension ที่ระยะเวลา 5, 15 และ 30 นาที ความหนืดทั้ง 3 ระยะเวลาจะใกล้เคียงกัน คืออยู่ในช่วงประมาณ 2-3 เท่าของความหนืดของน้ำและเริ่มจะเป็นเด่นตรงในระดับเดียวกันแสดงให้เห็นว่าความหนืดที่ระยะเวลา 5, 15 และ 30 นาที มีความสัมพันธ์กันแบบเด่นตรงซึ่งเป็นคุณสมบัติของเหลวในอุดมคติ (Newtonian fluid) คือที่อุณหภูมินึง ๆ ที่ของไ碌มีค่าความหนืดเป็นค่าคงที่ไม่เปลี่ยนแปลงไปตามอัตราแรงเฉือนหรือความเร็วในการกวนของใบพัด



ภาพที่ 4-23 Shear stress กับ shear rate ของ neutralised suspension ที่ได้จากการสลายเซลล์ผ่าน In-Line Static Mixer ร่วมกับการใช้ถังกวนในขั้นตอนการทำให้ lysate เป็นกล้างที่ระยะเวลาต่าง ๆ



ภาพที่ 4-24 ความหนืดของ neutralised suspension ที่ได้จากการสลายเซลล์ผ่าน In-Line Static Mixer ร่วมกับการใช้ถังกวนในขั้นตอนการทำให้ lysate เป็นกล้างที่ระยะเวลาต่าง ๆ

2. การตรวจสืบคุณภาพพลาสมิคด้วยวิธีเจลอิเลคโทรโฟรีซิส (gel electrophoresis)

จากการทดลองนำตัวอย่างที่เก็บได้จากขั้นตอนการสลายเซลล์และการทำให้ lysate เป็นกลางในถังกวนมาทำการรับบนเจลเพื่อดูคุณภาพของพลาสมิคดีเอ็นเอว่ามีพลาสมิคที่ต้องการหรือไม่ดังภาพที่ 4-25 ผลจากการทำอิเลคโทรโฟรีซิส พบว่าปริมาณพลาสมิคดีเอ็นเอที่ได้จากการสลายเซลล์ในถังกวนมากกว่าวิธีการสกัดภายในหลอดทดลอง



ภาพที่ 4-25 เจล อิเลคโทรโฟรีซิสของพลาสมิคดีเอ็นเอจากตัวอย่างที่เก็บได้จากการสลายเซลล์ในถังกวนเปรียบเทียบกับ marker Hyper Ladder I

เลนที่ 1 และ 2 ตัวอย่างพลาสมิคการสลายเซลล์ภายในหลอดทดลอง
หลอดเอบเพนดอร์ฟ (ทำการสลายเซลล์ในหลอดทดลอง)

เลนที่ 3 และ 4 ตัวอย่างการสลายเซลล์ที่อัตราการกวนเซลล์นานโดย:
สารละลายน้ำด่างแก่ ที่ระยะเวลา 2 นาที

เลนที่ 5 และ 6 ตัวอย่างการสลายเซลล์ที่อัตราการกวนเซลล์นานโดย:
สารละลายน้ำด่างแก่ ที่ระยะเวลา 5 นาที

เลนที่ 7 และ 8 ตัวอย่างการสลายเซลล์ที่อัตราการกวนเซลล์นานโดย:
สารละลายน้ำด่างแก่ ที่ระยะเวลา 10 นาที

เลนที่ 9 และ 10 ตัวอย่างการสลายเซลล์ที่อัตราการกวน lysate: สารทำให้เป็นกลาง ที่ระยะเวลา 5 นาที

เลนที่ 11 และ 12 ตัวอย่างการสลายเซลล์ที่อัตราการกวน lysate: สารทำให้เป็นกลาง ที่ระยะเวลา 15 นาที

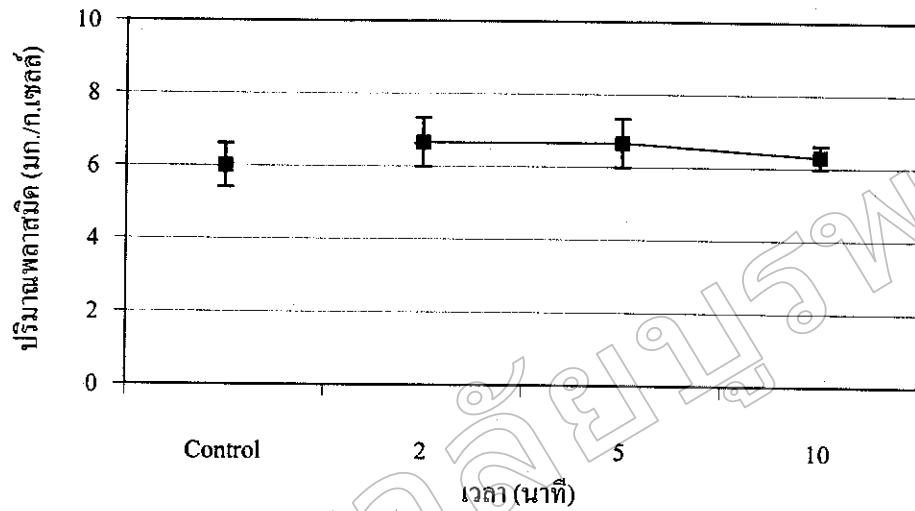
เลนที่ 13 และ 14 ตัวอย่างการสลายเซลล์ที่อัตราการกวน lysate: สารทำให้เป็นกลาง ที่ระยะเวลา 30 นาที

การสลายเซลล์ด้วยด่างและการทำให้ lysate เป็นกลางในถังกวน

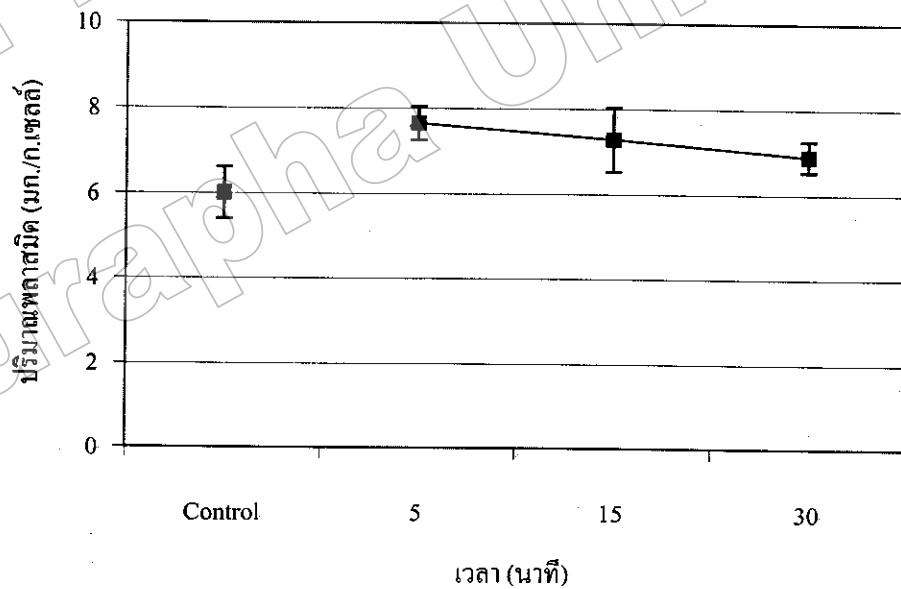
การทดลองนี้เพื่อเปรียบเทียบกับการสลายเซลล์ผ่าน In-Line Static Mixer ว่าปริมาณพลาสมิดีเอ็นเอที่ได้จากการสลายเซลล์ในถังกวนวิธีใดให้ปริมาณพลาสมิดีเอ็นเอที่ได้จากการสลายเซลล์ในถังกวนวิธีใดให้ปริมาณพลาสมิดีเอ็นเอที่สูงกว่า ทำโดยการไอลเซลล์ เช่นน้อย (ความเข้มข้น 120 กรัม/ลิตร ของสารเชวนล้อยเซลล์) ปริมาตร 1 ลิตรลงในถังที่ อัตราเร็วไฟด์ 200 รอบต่อนาที จากนั้นไอลสารละลายด่างลงไปในถังเดียวกันที่อัตราการไอล 2 ลิตรต่อนาที ปล่อยให้สารหักสองกวนผสมกันเป็นเวลารวม 10 นาที ขณะเดียวกันเก็บตัวอย่าง ของ lysate ที่ระยะเวลา 2, 5 และ 10 นาที ตามลำดับ เมื่อกวนผสม lysate ในถังกวนเป็นเวลา 10 นาทีแล้ว เริ่มทำการไอลสารที่ทำให้ lysate เป็นกลางลงไปภายในถังหมักด้วยอัตราการไอล 1 ลิตรต่อนาที ทำการกวนผสมเป็นเวลา 30 นาที ทำการเก็บตัวอย่าง neutralised suspension ที่ระยะเวลา 5, 15 และ 30 นาที ตามลำดับ เก็บตัวอย่างแต่ละระยะเวลา ๆ ละ 2 ตัวอย่าง นำตัวอย่างไปวิเคราะห์หาปริมาณพลาสมิดีเอ็นเอต่อไป

ผลการวิเคราะห์ปริมาณพลาสมิดีเอ็นเอปากว่า การสลายเซลล์ในถังกวนที่ระยะเวลา 2, 5 และ 10 นาที ให้ปริมาณพลาสมิดีเอ็นเอเฉลี่ย 6.66, 6.66 และ 6.30

มิลลิกรัมต่อกิโลเซลล์ ตามลำดับ (ภาพที่ 4-26) และการทำให้ lysate เป็นกลางที่ระยะเวลา 5, 15 และ 30 นาที ให้ปริมาณพลาสมิดีเอ็นเอเฉลี่ย 7.65, 7.29 และ 6.90 มิลลิกรัมต่อกิโลเซลล์ ตามลำดับ (ภาพที่ 4-27) เมื่อเปรียบเทียบกับการวิเคราะห์ปริมาณพลาสมิดีเอ็นเอในหลอดทดลองที่ได้ปริมาณพลาสมิดีเอ็นเอ 6.01 มิลลิกรัมต่อกิโลเซลล์ พบร่วงปริมาณพลาสมิดีเอ็นเอ ที่ได้ในการสลายเซลล์ด้วยด่างและการทำให้ lysate เป็นกลางแบบต่อเนื่องในถังกวนมีปริมาณที่มากกว่า เพราะในทางปฏิบัติไม่จำเป็นที่จะต้องทำการสลายเซลล์โดยใช้หักสองวิธีคือหักการสลายเซลล์ในท่อและในถังกวน เพราะการสลายเซลล์ในท่อเพียงอย่างเดียว ก็เพียงพอแล้วสามารถทำให้ได้ปริมาณพลาสมิดีเอ็นเอสูงสุดแล้ว



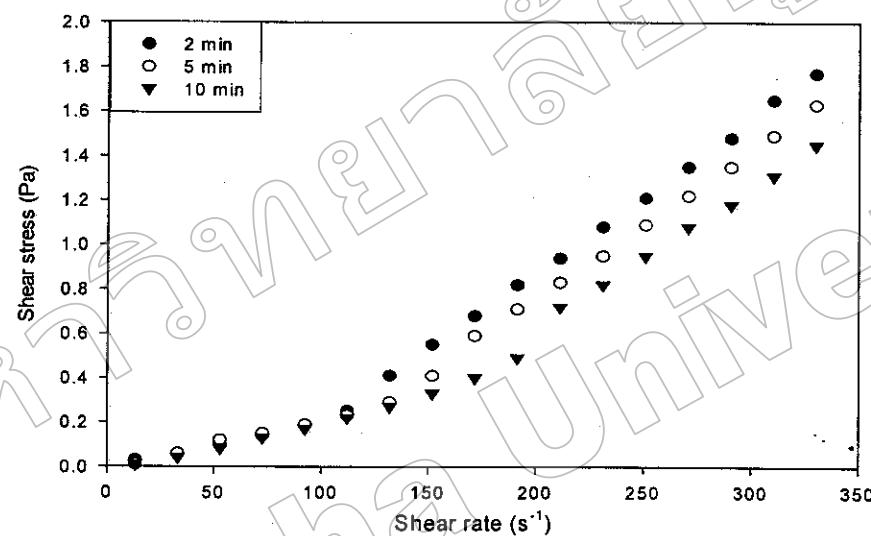
ภาพที่ 4-26 ปริมาณพลาสมิดที่ได้จากการสลายเซลล์ด้วยด่างแก่ในถังกวนที่ระยะเวลาต่าง ๆ
(ชุดควบคุม = ทำการสลายเซลล์ในหลอดทดลอง)



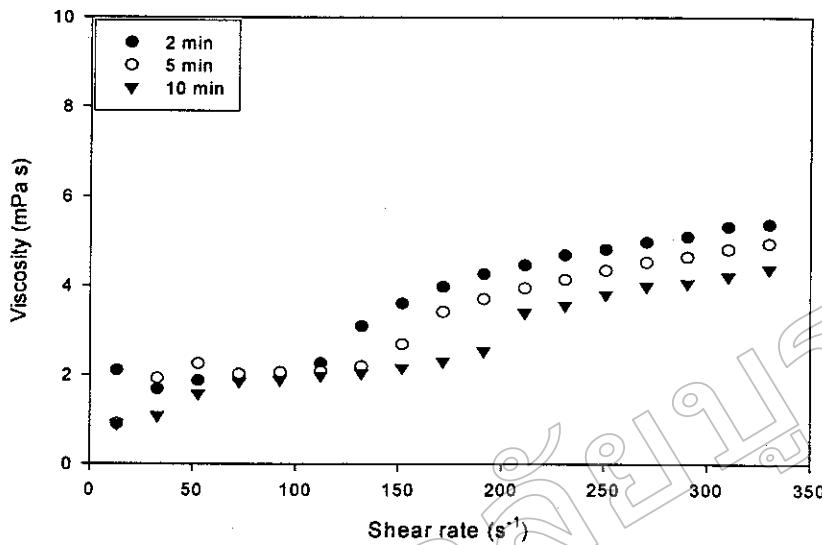
ภาพที่ 4-27 ปริมาณพลาสมิดที่ได้จากการสลายเซลล์ในถังกวนในขั้นตอนของการทำให้ lysate เป็นกลางที่ระยะเวลาต่าง ๆ (ชุดควบคุม = ทำการสลายเซลล์ในหลอดทดลอง)

1. ความหนืดของการสลายเซลล์แบบต่อเนื่องในถังกวน

ภาพที่ 4-28 และ 4-29 ความเครียดเฉือนและความหนืดของตัวอย่างในขั้นตอนการสลายเซลล์ด้วยด่างในถังกวนที่อัตราการกวน 200 รอบต่อวินาที ที่ระยะเวลา 2, 5 และ 10 นาที พบว่าค่าความหนืดที่ระยะเวลา 2 นาทีจะมีค่าสูงกว่าค่าความหนืดที่ระยะเวลา 5 และ 10 นาที ตามลำดับ เพราะระยะเวลามากขึ้นดีเย็นและถูกทำให้เป็นโมเลกุลสั้นลง ๆ หรือเสียสภาพเนื่องจากถูกแรงเฉือนของใบพัดและด่างทำลายนานขึ้นทำให้สลายดีเย็นและสั้นลงความหนาแน่นของเซลล์ลดลง ดังนั้นความหนืดจึงลดลงดังแสดงในภาพที่ 4-29

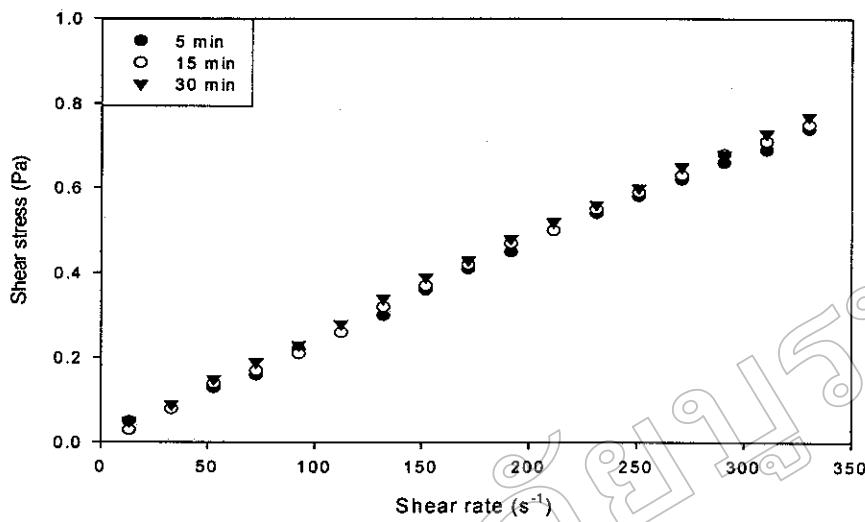


ภาพที่ 4-28 Shear stress กับ shear rate ของ lysate ที่ระยะเวลาต่าง ๆ ของการสลายเซลล์ด้วยด่างแก่ในถังกวน

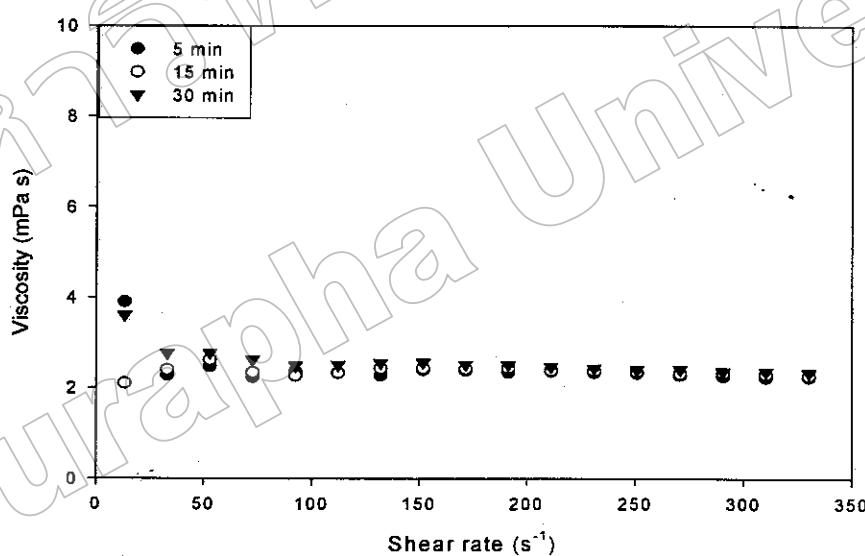


ภาพที่ 4-29 ความหนืดของ lysate ที่ระยะเวลาต่าง ๆ ของการสลายเซลล์ด้วยด่างแกะในถังกวน

ในขั้นตอนการทำให้ lysate เป็นกลาง (ภาพที่ 4-30 และ 4-31) จากการศึกษาพบว่า ตัวอย่าง neutralised suspension ที่ระยะเวลา 5, 15 และ 30 นาที ความเครียดเฉือนและ ความหนืดทั้ง 3 ระยะเวลาจะใกล้เคียงกันความหนืดจะอยู่ในช่วงประมาณ 2-3 เท่าของ ความหนืดของน้ำและเริ่มจะเป็นเส้นตรงในระดับเดียวกันแสดงให้เห็นว่าความหนืดที่ระยะเวลา 5, 15 และ 30 นาที มีความสัมพันธ์กันแบบเส้นตรงซึ่งเป็นคุณสมบัติของของเหลวในอุดมคติ คือที่อุณหภูมินึง ๆ ที่ของไอลมีค่าความหนืดเป็นค่าคงที่ ไม่เปลี่ยนแปลงไปตามอัตราแรงเฉือน หรือความเร็วในการกวนของใบพัด ซึ่งให้ผลเช่นเดียวกับการทำให้ lysate เป็นกลางภายใต้ท่อ และในถังกวนจากการทดลองที่ผ่านมาแล้วตอนต้น



ภาพที่ 4-30 Shear stress กับ shear rate ของ neutralised suspension ที่ระยะเวลาต่าง ๆ ของ การทำให้ lysate เป็นกล้างในถังกวน



ภาพที่ 4-31 ความหนืดของ neutralised suspension ที่ระยะเวลาต่าง ๆ ของการทำให้ lysate เป็นกล้างในถังกวน

จากการศึกษาความหนืดของการถลายน้ำในถังกวนผ่าน In-Line Static Mixer และการถลายน้ำในถังกวนโดยไม่ผ่าน In-Line Static Mixer ไม่แตกต่างกันทั้งขั้นตอนการถลายน้ำและคุณภาพด่างและการทำให้ lysate เป็นกล้าง

2. การตรวจสอบคุณภาพพลาสมิດด้วยวิธีเจลอิเลคโทรโฟรีซิส (gel electrophoresis)

จากการทดลองนำตัวอย่างที่เก็บได้จากขั้นตอนการถลายน้ำเหลืองแล้วมาทำการทดลองเพื่อคุณภาพของพลาสมิດดีเอ็นเอว่ามีพลาสมิດที่ต้องการหรือไม่ดังภาพที่ 4-32 ผลจากการทำอิเลคโทรโฟรีซิส พบว่าปริมาณพลาสมิດดีเอ็นเอที่ได้จากการถลายน้ำเหลืองในถั่งกวนมากกว่าวิธีการสกัดภายในหลอดทดลอง



ภาพที่ 4-32 เจล อิเลคโทรโฟรีซิสของพลาสมิດดีเอ็นเอจากตัวอย่างที่เก็บได้จากการถลายน้ำเหลืองในถั่งกวนเปรียบเทียบกับ marker Hyper Ladder I

เลนที่ 1 และ 2 ตัวอย่างพลาสมิດการถลายน้ำเหลืองภายในหลอดทดลอง
หลอดแอบเพนดอร์ฟ

เลนที่ 3 และ 4 ตัวอย่างการถลายน้ำเหลืองที่อัตราการถลายน้ำเหลืองเร็วโดย:
สารละลายด่างแก่ ที่ระยะเวลา 2 นาที

เลนที่ 5 และ 6 ตัวอย่างการถลายน้ำเหลืองที่อัตราการถลายน้ำเหลืองเร็วโดย:
สารละลายด่างแก่ ที่ระยะเวลา 5 นาที

เลนที่ 7 และ 8 ตัวอย่างการถลายน้ำเหลืองที่อัตราการถลายน้ำเหลืองเร็วโดย:
สารละลายด่างแก่ ที่ระยะเวลา 10 นาที

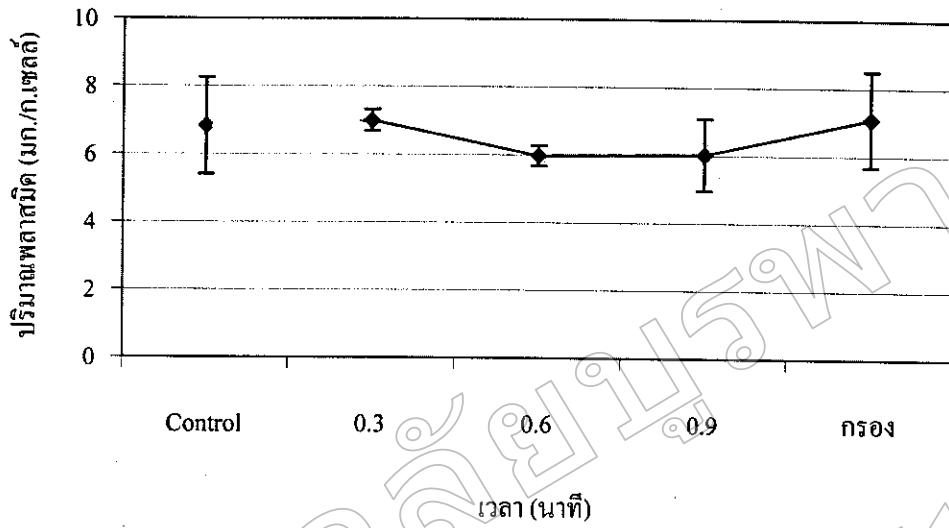
เลนที่ 9 และ 10 ตัวอย่างการสลายเซลล์ที่อัตราการกวน lysate: สารทำให้เป็นกลาง
ที่ระยะเวลา 5 นาที

เลนที่ 11 และ 12 ตัวอย่างการสลายเซลล์ที่อัตราการกวน lysate: สารทำให้เป็นกลาง
ที่ระยะเวลา 15 นาที

เลนที่ 13 และ 14 ตัวอย่างการสลายเซลล์ที่อัตราการกวน lysate: สารทำให้เป็นกลาง
ที่ระยะเวลา 30 นาที

การสลายเซลล์แบบต่อเนื่องผ่าน In - Line Static Mixer ตามด้วยการกรองอย่าง ต่อเนื่อง

การทดลองนี้เป็นการสลายเซลล์ การทำให้ lysate เป็นกลางและการกรองอย่างต่อเนื่อง
โดยการไหลเซลล์แขวนลอย (ความเข้มข้น 120 กรัม/ลิตร ของสารแขวนลอยเซลล์) และ
สารละลายด่าง ที่อัตราการไหล 250: 500 มิลลิลิตรต่อนาที ผ่าน In-Line Static Mixer
เป็นระยะทาง 90 เซนติเมตร ต่อจากนั้นเริ่มทำการไหลสารทำให้ lysate เป็นกลางที่ผสม
diatomaceous earth 30 % น้ำหนักต่อบริมาตรา ที่อัตราการไหล 250 มิลลิลิตรต่อนาที เช้าไปผสม
กับ lysate ภายใน In-Line Static Mixer ซึ่ง diatomaceous earth ที่ผสมลงไปนี้จะช่วยให้
การกรองมีประสิทธิภาพมากขึ้นในการกรองพลาสติกที่ไม่ต้องการทำให้พลาสมิดที่ต้องการมี
การเจือปนน้อยลงทำให้ได้บริมาณพลาสมิดที่บริสุทธิ์มากขึ้นระยะทางในการทำให้ lysate
เป็นกลาง 90 เซนติเมตร ต่อจากนี้จะเป็นระบบการกรองซึ่งต่อจากปลายหัวแก้วท่อนสุดท้ายของ
กระบวนการการทำให้ lysate เป็นกลาง (ดูภาพที่ 4-1) โดยที่ neutralised suspension ที่ผ่าน
กระบวนการการทำให้ lysate เป็นกลางจะผ่านเครื่องกรองอย่างต่อเนื่องทำการเก็บตัวอย่าง
neutralised suspension ที่ระยะทาง 30, 60 และ 90 เซนติเมตร และตัวอย่างที่ได้จากการผ่าน
เครื่องกรองไปวิเคราะห์หาปริมาณพลาสมิดดีเอ็นเอ ซึ่งพบว่าปริมาณพลาสมิดดีเอ็นเอที่ได้จาก
การกรองเฉลี่ย 7.09 มิลลิกรัมต่อกิโลเซลล์ มีปริมาณพลาสมิดดีเอ็นเอมากกว่าเมื่อเปรียบเทียบกับ
ปริมาณพลาสมิดดีเอ็นเอที่ได้จากการทำให้ lysate เป็นกลางที่ระยะทาง 30, 60 และ 90
เซนติเมตร ให้ปริมาณพลาสมิดดีเอ็นเอเฉลี่ย 7.00, 5.98 และ 6.03 มิลลิกรัมต่อกิโลเซลล์
ตามลำดับ (ภาพที่ 4-33)



ภาพที่ 4-33 ปริมาณพลาสมิดที่ได้จากการสลายเซลล์ใน In-Line Static Mixer แบบต่อเนื่องในขั้นตอนของการทำให้เป็นกลางที่ระยะเวลาต่าง ๆ และที่ผ่านการกรอง (ชุดควบคุม = ทำการสลายเซลล์ในหลอดทดลอง)

จากการทดลองนี้สรุปได้ว่าการสลายเซลล์ การทำให้ lysate เป็นกลางผ่าน In – Line Static Mixer และการกรองอย่างต่อเนื่องให้ปริมาณพลาสมิดดีเย็นเข้มงวดมากกว่าการสลายเซลล์ผ่าน In – Line Static Mixer ที่ไม่ผ่านการกรองซึ่ง diatomaceous earth ที่เติมลงไปในสารทำให้ lysate เป็นกลางนี้จะช่วยกรองเศษเซลล์ที่ไม่ต้องการเพื่อลดการปนเปื้อนทำให้พลาสมิดมีความบริสุทธิ์มากขึ้นปริมาณพลาสมิดที่ได้จะมีปริมาณที่สูงกว่าไม่ผ่านการกรอง วิธีนี้มีข้อดีคือสามารถดำเนินการได้อย่างต่อเนื่องทั้ง 3 ขั้นตอน คือการสลายเซลล์ด้วยด่าง การทำให้ lysate เป็นกลาง และการกรอง ซึ่งสามารถนำไปประยุกต์ใช้ในระดับอุตสาหกรรมได้

1. การตรวจสอบคุณภาพพลาสมิดด้วยวิธีเจลอิเลคโทรforeซิส (gel electrophoresis)

จากการทดลองนำตัวอย่างที่เก็บได้จากขั้นตอนการสลายเซลล์ การทำให้ lysate เป็นกลางและการกรองภายใต้ In – Line Static Mixer มาทำการรันบนเจลเพื่อศึกษาคุณภาพของพลาสมิดดีเย็นเข้มงวดพลาสมิดที่ต้องการหรือเมื่อตั้งภาพที่ 4-34 ผลจากการทำอิเลคโทรforeซิสพบว่าปริมาณพลาสมิดดีเย็นเข้มงวดที่ได้จากการสลายเซลล์ผ่าน In – Line Static Mixer และการกรองมากกว่าปริมาณพลาสมิดดีเย็นเข้มงวดที่ไม่ได้ผ่านการกรอง



ภาพที่ 4-34 เจล อิเลคโทรเพอร์ซิสของพลาสมิคดีเอ็นเอกจากตัวอย่างที่เก็บได้จากการสลายเซลล์ผ่าน In-Line Static Mixer และการกรองเบรียบเทียบกับ marker Hyper Ladder I

เลนที่ 1, 2 และ 3 ตัวอย่างพลาสมิດการสลายเซลล์ภายในหลอดทดลองหลอดแอโรบเพนคอร์ป

เลนที่ 4, 5 และ 6 ตัวอย่างการทำให้เป็นกล้างที่อัตราการไอล lysate:

สารทำให้เป็นกล้าง 750: 250 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ ที่ระยะทาง 30 ซม.

เลนที่ 7, 8 และ 9 ตัวอย่างการทำให้เป็นกล้างที่อัตราการไอล lysate:

สารทำให้เป็นกล้าง 750: 250 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ ที่ระยะทาง 60 ซม

เลนที่ 10, 11 และ 12 ตัวอย่างการทำให้เป็นกล้างที่อัตราการไอล lysate:

สารทำให้เป็นกล้าง 750: 250 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ ที่ระยะทาง 90 ซม

เลนที่ 13, 14 และ 15 ตัวอย่างการทำให้เป็นกล้างที่อัตราการไอล lysate:

สารทำให้เป็นกล้าง 750: 250 มิลลิลิตรต่อน้ำที่ ที่ผ่านการกรอง