

บทที่ 4

สรุปและวิจารณ์ผลการทดลอง

ในงานวิจัยนี้มุ่งศึกษาหาภาวะที่เหมาะสมสำหรับการผลิตกรดไฮยาซูโนนิก ฤดินทรีย์ที่เลือกใช้ในงานวิจัยนี้คือ *Streptococcus zooepidemicus* ATCC 35246 ที่สั่งซื้อมาจาก American Type Culture Collection, Bethesda, Maryland, U.S.A. แบคทีเรียดังกล่าวแยกได้จากสตอร์ มีคุณสมบัติดังนี้คือ สามารถสร้างกรดไฮยาซูโนนิกได้, สามารถใช้น้ำตาลแลคโตสได้ และไวด์อัลตราฟัลช์บีน (HA^+ , Lac^+ , Em^+) (Johns และคณะ ,1994) ไม่ก่อโรคในคน ปรกติแล้วการเจริญของเชื้อในกลุ่มสเตรปโตโรคอกต์สต้องการอาหารเสียงเชื้อที่มีเลือดหรือน้ำจากการเนื้อเป็นส่วนประกอบ ดังนั้นก่อนนำเชื้อดังกล่าวมาใช้ในงานวิจัยจึงต้องทดสอบการเจริญของเชื้อบนอาหารที่มีความอุดมสมบูรณ์ที่ปราศจากเลือดและน้ำจากเนื้อเยื่อ โดยทำการเลี้ยงเชื้อในอาหารสูตรอุดม Brain heart infusion (BHI) เพื่อใช้ในการเตรียมหัวเชื้อ พนว่าเชื้อดังกล่าวสามารถเจริญบนอาหาร BHI ได้ ดังนั้นจึงใช้อาหาร BHI เป็นอาหารสำหรับการเตรียมหัวเชื้อต่อไป จากการที่มีผู้รายงานถึงภาวะการเตรียมหัวเชื้อทั้งในภาวะที่มีและไม่มีการเขย่า จึงศึกษาการเจริญของเชื้อ *S. zooepidemicus* ATCC 35246 ในอาหาร BHI ในภาวะที่มีและไม่มีการเขย่า ที่อุณหภูมิ 37°C พนว่าการเลี้ยงเชื้อในภาวะทั้งสองแบบมีการเจริญและรูปแบบการเจริญที่คล้ายคลึงกัน คือมีช่วงการเจริญแบบแคลคในช่วง 6 ชั่วโมงแรกของการเจริญ หลังจากนั้นจึงเป็นการเจริญแบบลดกำลังที่มีจุดกระทั่งถึงช่วงที่ 12 ของ การเลี้ยงเชื้อ จึงเข้าสู่ช่วงการเจริญแบบสเตร้นนารี และเมื่อพิจารณา ถึงปริมาณกรดไฮยาซูโนนิกที่ผลิตโดยใช้หัวเชื้อทั้งสองแบบ พนว่าการใช้หัวเชื้อในภาวะที่ไม่มีการเขย่าจะให้การผลิตกรดที่สูงกว่าในภาวะที่มีการเขย่า จึงเลือกใช้หัวเชื้อที่เตรียมในภาวะที่ไม่มีการเขย่าสำหรับใช้ในการศึกษาต่อไป แต่การเตรียมหัวเชื้อในภาวะที่ไม่มีการเขย่านั้น อาจทำได้ทั้งในแบบที่มีอากาศและไม่มีอากาศ จึงศึกษาเพิ่มเติมโดยติดตามการเจริญของเชื้อ *S. zooepidemicus* ATCC 35246 ในอาหาร BHI ในภาวะที่ไม่มีการเขย่าทั้งที่เลี้ยงในสภาพที่มีอากาศและสภาพที่ไม่มีอากาศ ที่อุณหภูมิ 37°C พนว่าการเลี้ยงเชื้อในภาวะที่ไม่มีการเขย่าทั้งสองแบบมีการเจริญและรูปแบบการเจริญที่คล้ายคลึงกัน คือมีช่วงการเจริญแบบแคลคในช่วง 6 ชั่วโมงแรกของการเจริญ หลังจากนั้นจึงเป็นการเจริญแบบลดกำลังที่มีจุดกระทั่งช่วงที่ 12 ของ การเลี้ยงเชื้อ จึงเข้าสู่ช่วงการเจริญแบบสเตร้นนารี และสำหรับการผลิตกรดไฮยาซูโนนิกในภาวะการเลี้ยงเชื้อทั้งสองแบบนั้นก็พบว่ามีค่าใกล้เคียงกัน ดังนั้นเพื่อให้การปฏิบัติงานเป็นไปได้อย่างสะดวก จึงเลือกใช้การเตรียมหัวเชื้อในภาวะที่ไม่มีการเขย่าแบบที่มีอากาศ จากนั้นทำการศึกษาช่วงการเจริญของหัวเชื้อที่เหมาะสมสำหรับการผลิต กรดไฮยาซูโนนิก โดยกำหนดระยะเวลาการเจริญของหัว

เขื้อที่ให้ในอาหารทดลอง จากกฎแบบการเจริญของเชื้อ *S. zoonepidemicus* ATCC 35246 ในอาหาร เลี้ยงเชื้อ BHI ในภาวะที่ไม่มีการขยายแบบที่มีอาการ ดังแสดงในรูปที่ 7 ก จากรสการทดลองพบว่า หัวเขื้อที่มีอายุในช่วงกึ่งกลางของการเจริญแบบทดลองทางพิมพ์ (9 ชั่วโมง) มีความเหมาะสมในการผลิตกรดไอกาโซโนนิก ทั้งนี้เป็นเพราะช่วงการเจริญแบบทดลองทางพิมพ์ที่มีคุณภาพดีที่สุด สำหรับการผลิตกรดแล้วจึงสามารถเจริญและผลิตกรดไอกาโซโนนิกได้อย่างรวดเร็ว จึงเลือกใช้หัวเขื้อที่มีอายุ 9 ชั่วโมงสำหรับใช้เป็นหัวเขื้อสำหรับการผลิตกรดไอกาโซโนนิกต่อไป

จากนั้นทำการคัดเลือกสูตรอาหารสำหรับการผลิตกรดไอกาโซโนนิก โดยใช้สูตรอาหารเลี้ยงเชื้อของ Akasaka และคณะ (1989), Nimrod และคณะ (1986), Wollcock (1974), Johns และคณะ (1994) (ภาคผนวก ก) ที่มีค่าความเป็นกรดต่างเริ่มต้นเป็น 7.0 บ่มเช่นที่อุณหภูมิห้อง อัตราเร็ว 200 รอบต่อนาที พบร้าสูตรอาหารของ Nimrod และคณะ(1986) ให้การเจริญและการผลิตกรดสูงสุด ขณะที่สูตรอาหารของ Akasaka และคณะ (1989) ให้การเจริญและการผลิตกรดต่ำที่สุด พบร้าสูตรอาหารของ Akasaka และคณะ (1989) นั้นมีปริมาณกูลูโคสเริ่มต้นถึง 6% ในขณะที่สูตรของ Nimrod และคณะ(1986) มีปริมาณกูลูโคสเริ่มต้นเพียง 1% เท่านั้น ดังนั้นจึงอาจเป็นไปได้ว่าปริมาณกูลูโคสเริ่มต้นที่สูงเกินไป อาจมีผลยับยั้งได้ทั้งการเจริญและการผลิตกรดไอกาโซโนนิก ได้ (Bernheirmer และคณะ, 1942; Nimrod และคณะ, 1988; Akasaka และคณะ, 1989) นอกจากนี้ยังพบว่าค่าความเป็นกรดต่างเริ่มต้นของสูตรอาหารแต่ละชนิดมีค่าแตกต่างกันจึงอาจเป็นไปได้ว่าค่าความเป็นกรดต่างอาจเป็นอีกปัจจัยหนึ่งที่มีผลต่อการเจริญและการผลิตกรดไอกาโซโนนิก ดังนั้นจึงทำการศึกษาถึงปริมาณกูลูโคสเริ่มต้นและความเป็นกรดต่างในอาหารเลี้ยงเชื้อต่อไป

จากการศึกษากฎแบบการเจริญและการผลิตกรดไอกาโซโนนิก ของเชื้อ *S. zoonepidemicus* ATCC 35246 ในอาหารเลี้ยงเชื้อสูตรของ Nimrod และคณะ (1986) พบร้าการเจริญของเชื้อมีอัตราการเจริญสูงสุดในช่วง 10 ชั่วโมงแรกของการเลี้ยงเชื้อ การผลิตกรดไอกาโซโนนิกเกิดขึ้นควบคู่กับการเจริญ โดยให้การผลิตกรดสูงสุดที่ชั่วโมงที่ 24 ของการเลี้ยงเชื้อ คือ 247 ไมโครกรัมต่อมิลลิลิตร จากนั้นจึงมีค่าลดลงซึ่งคาดว่าอาจเกิดมาจากการถ่ายตัวของกรดไอกาโซโนนิกได้ ทั้งนี้ เพราะเชื้อจุลินทรีย์ที่สามารถสร้างกรดไอกาโซโนนิกได้เกือบทุกสายพันธุ์สามารถสร้างเอนไซม์ไอกาโซโนนิกขึ้นเมื่อเชื้อเจริญเข้าสู่ระยะคงตัว (Rijn, 1983; Maclenan, 1956) และเมื่อทำการทดลองสร้างเอนไซม์ไอกาโซโนนิกเดสในอาหารเลี้ยงเชื้อจากการทดลองในหัวเชื้อ 15 พบร้าเชื้อ *S. zoonepidemicus* ATCC 35246 มีการสร้างเอนไซม์ตั้งก่อตัวได้จริง สำหรับการลดลงของปริมาณกูลูโคสในอาหารเลี้ยงเชื้อมีความสัมพันธ์กับการเจริญของเชื้อ โดยมีค่าลดลงจนกระทั่งที่เวลาการ

เดี่ยงเชือที่ 24 ชั่วโมง จากนั้นจึงมีค่าสูงขึ้น (รูปที่ 10) ปริมาณกูโคล์ที่สูงขึ้นนี้อาจเป็น เพราะที่ช่วง เทลาดังกล่าวเรื่องมีการสร้างเอนไซม์ไอยาǜโนนิคส์ขึ้น ทำให้ได้น้ำย่อยของเอน-แอดีกูโคล์- แฟร์มินในอาหารเดี่ยงเรื่อมากรขึ้น(Rijk, 1983) นอกจากนี้การพบว่าช่วงที่มีการผลิตกรดไอยาǜโนนิก สูงสุดในน้ำเดี่ยงเรื่อเป็นช่วงหลังการเจริญเติบโต อาจเป็นเพราะกรดไอยาǜโนนิกที่เรื่อสร้างขึ้นจะ สะสมอยู่ในรูปของแคปซูลที่ละลายลงสู่อาหารเดี่ยงเรื่อได้ ดังนั้นถึงแม้เรื่อเจริญเรื้อรังของการเจริญ แบบระยะคงตัวแล้วก็ตาม แต่กรดไอยาǜโนนิก ที่อยู่ในรูปของแคปซูลยังสามารถละลายลงสู่อาหาร เดี่ยงเรื่อได้ จึงทำให้เวลาที่มีปริมาณกรดสูงสุดไม่ตรงกับเวลาที่มีการเจริญสูงสุดหรือเรื่อสามารถ สร้างกรดไอยาǜโนนิกได้แม้ไม่มีการเพิ่มน้ำของเซลล์ ซึ่งสังเกตุได้จากปริมาณกูโคล์ที่ยังคงลดลง จนกระทั่งถึงชั่วโมงที่ 24 ของการเดี่ยงเรื่อ ค่าความเป็นกรดต่างของอาหารเดี่ยงเรื่อ พบว่ามีค่าลด ลงจาก 6.4 จนถึงเวลาการเดี่ยงเรื่อที่ 10 ชั่วโมง แล้วจึงมีค่าคงที่ คาดว่าการลดลงของค่าความเป็น กรดต่างของอาหารเดี่ยงเรื่อนั้นอาจเกิดจากความเป็นกรดของกรดไอยาǜโนนิกที่ผลิตออกมาก เพาะเป็นช่วงที่เรื่อเมืออัตราการผลิตกรดไอยาǜโนนิกสูงสุด หรืออาจเกิดจากการชนิดอื่นที่เรื่อ สามารถสร้างขึ้น เป็นกรดแคลคติก เป็นต้น (Johns et al, 1994)

จากผลการศึกษาดังกล่าวพบว่าเดี่ยงเรื่อที่เหมาะสมและรายงานของผู้วิจัยก่อต่างๆ พบ ว่าปริมาณน้ำตาลเริ่มต้นในอาหารเดี่ยงเรื่อป่าจะมีความสำคัญต่อการเจริญและการผลิตกรดไอยา ǜโนนิก ดังนั้นจึงศึกษาปริมาณกูโคล์เริ่มต้นในอาหารเดี่ยงเรื่อที่เหมาะสมสำหรับการผลิตกรด ไอยาǜโนนิก จากการทดลองพบว่าที่ปริมาณกูโคล์ 5 กรัมต่อลิตรมีความเหมาะสมในการผลิต กรดไอยาǜโนนิกของลงมาเป็น 2, 10 และ 15 กรัมต่อลิตร ตามลำดับ เมื่อพิจารณาปริมาณน้ำตาล ที่เหลืออยู่ในอาหารเดี่ยงเรื่อแล้ว พบว่าที่ปริมาณกูโคล์เริ่มต้น 2 กรัมต่อลิตร แทนไม่มีน้ำตาล เหลืออยู่เลยหลังจากชั่วโมงที่ 15 ของการเดี่ยงเรื่อ ขณะที่น้ำตาลปริมาณอื่นๆยังมีปริมาณน้ำตาล ในอาหารเดี่ยงเรื่อเหลืออยู่ 'มาก' จึงไปตัว 'น้ำ' บน กูโคล์เริ่มต้นในอาหารเดี่ยงเรื่อเมือบทบาท ของการผลิตกรดไอยาǜโนนิกคือ หากให้ปริมาณน้ำตาลเริ่มต้นน้อยเกินไปการสร้างกรดไอยาǜโนนิก จะต่ำและหากใช้ปริมาณน้ำตาลเริ่มต้นมากเกินไป ซึ่งข้อมูลดังกล่าวแสดงผลลัพธ์ของ Willoughby และคณะ (1964), Holmstrom และ Ricica (1967), Nimrod และคณะ (1988), และ Otsuji และคณะ (1994) และจากการที่ค่าความเป็นกรดต่างอาจเป็นอีกปัจจัยหนึ่งที่สำคัญสำหรับ การเดี่ยงเรื่อและการผลิตกรดไอยาǜโนนิก ดังนั้นจึงศึกษาค่าความเป็นกรดต่างเริ่มต้นของอาหาร เดี่ยงเรื่อที่เหมาะสมในการผลิตกรดไอยาǜโนนิก จากผลการทดลองพบว่าที่ค่าความเป็นกรดต่าง เป็น 6.8 มีความเหมาะสมสำหรับการเจริญและการผลิตกรดไอยาǜโนนิกมากกว่าที่ค่าความเป็น กรดต่าง เป็น 7.1 และ 6.5 ตามลำดับ ซึ่งข้อมูลดังกล่าวแสดงผลลัพธ์ของ Akasaka และ คณะ (1989), Johns และคณะ (1994), DeAngelis (1996), Kim และคณะ (1996) นอกจากนี้ยัง

พบว่าค่าความเป็นกรดด่างที่มีค่าค่อนไปทางเบสจะให้การเจริญและการผลิตกรดสูงกว่าค่าที่ค่อนไปทางกรด ทั้งนี้อาจเนื่องมาจากการปรับตัวเพื่อความอยู่อาศัยของเชื้อเอง เพราะเชื้อดังกล่าวมีการผลิตกรดออกมาระหว่างการเจริญ ดังนั้นหากเชื้อดังกล่าวมีอยู่ในอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีค่าความเป็นกรดด่างค่อนไปทางกรด เชื้อจึงปรับตัวให้มีการเจริญและการผลิตกรดไอกลูโคโนนิกที่น้อยลงเพื่อหลีกเลี่ยงภาวะที่เป็นกรดสูง

จากรายงานของ Holmstrom และ Ricica (1967) ที่กล่าวว่าปริมาณเซลล์ไม่มีผลต่อการสร้างกรดไอกลูโคโนนิก ดังนั้นในการศึกษาต่อไปนี้จึงแบ่งผันปริมาณหัวเชื้อที่เหมาะสมในการผลิตกรดไอกลูโคโนนิก จากผลการทดลองพบว่าที่ปริมาณหัวเชื้อ 25% มีความเหมาะสมในการผลิตกรดไอกลูโคโนนิก โดยการผลิตกรดไอกลูโคโนนิกมีความสัมพันธ์กับปริมาณของหัวเชื้อเริ่มต้น แต่ในทางปฏิบัติเพื่อความสะดวกและการลดความผิดพลาดจึงเลือกใช้ปริมาณหัวเชื้อเริ่มต้นเป็น 20% สำหรับการผลิตกรดไอกลูโคโนนิก

การศึกษานิดของแหล่งคาร์บอนที่เหมาะสมสำหรับการผลิตกรดไอกลูโคโนนิก จากผลการทดลองพบว่า ซูโคโรสเป็นแหล่งคาร์บอนที่มีความเหมาะสมในการผลิตกรดไอกลูโคโนนิก โดยให้ปริมาณกรดไอกลูโคโนนิกมากกว่าเมื่อใช้กลูโคสประมาณ 2 เท่า ทั้งนี้อาจเป็นเพราะซูโคโรสประกอบด้วยน้ำตาล 2 ชนิดคือ กลูโคสและฟรุกโตสซึ่งต่อ กัน โดยน้ำตาลทั้งสองชนิดนี้สามารถเปลี่ยนไปเป็น glucose-6-PO₄ และ fructose-6-PO₄ ได้โดยตรง โดยไม่จำเป็นต้องสร้าง fructose-6-PO₄ จาก glucose-6-PO₄ เหมือนกับเมื่อใช้กลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอน ตามกฎที่ 2 ดังนั้นในการทดลองขั้นตอนต่อไปจึงใช้ซูโคโรสแทนกลูโคสในการเลี้ยงเชื้อ *S. zooepidemicus* ATCC 35246 จากนั้นศึกษาข้อแบบการเจริญของเชื้อ *S. zooepidemicus* ATCC 35246 ในอาหารเลี้ยงเชื้อสูตรที่ 2 เมื่อใช้น้ำตาลซูโคโรสเป็นแหล่งคาร์บอนพบว่าการผลิตกรดไอกลูโคโนนิกเกิดขึ้นควบคู่กับการเจริญ โดยมีอัตราการเจริญสูงสุดในช่วง 10 ชั่วโมงแรกของการเลี้ยงเชื้อ ขณะที่การผลิตกรดไอกลูโคโนนิกมีค่าสูงสุดที่ช่วงที่ 24 ชั่วโมงที่ 24 ของ การเลี้ยงเชื้อ จากนั้นจึงมีค่าลดลง การลดลงของปริมาณน้ำตาลในอาหารเลี้ยงเชื้อมีความสัมพันธ์กับการเจริญโดยมีค่าลดลงจนกระทั่งที่เวลาการเลี้ยงเชื้อที่ 24 ชั่วโมง หลังจากนั้นจึงมีปริมาณน้ำตาลสูงขึ้น ส่วนค่าความเป็นกรดด่างของอาหารเลี้ยงเชื้อ พบร่วมค่าลดลงจาก 6.5 จนถึงเวลาการเลี้ยงเชื้อที่ 15 ชั่วโมง แล้วจึงคงที่

เมื่อทราบว่าซูโครสเป็นแหล่งคาร์บอนที่เหมาะสมสำหรับการผลิตกรดไฮยาลูโรนิกแล้วเพื่อ ลดต้นทุนการผลิต จึงศึกษาแหล่งของซูโครสที่เหมาะสมสำหรับการผลิตกรดไฮยาลูโรนิก จากผล การทดลองพบว่าซูโครสของบริษัทมิตรผลมีความเหมาะสมในการผลิตกรดไฮยาลูโรนิก นอกจากนี้ ยังพบว่าการใช้น้ำตาลเกรดอุตสาหกรรมอาหารสามารถให้การผลิตกรดไฮยาลูโรนิกได้มากกว่าเมื่อ เปรียบเทียบกับซูโครสเกรดอิคิราชิ ทั้งนี้อาจเป็นเพราะน้ำตาลเกรดอุตสาหกรรมอาหารมีความ บริสุทธิ์ต่ำกว่าเกรดสำหรับการอิคิราชิ จึงเป็นไปได้ว่าสารที่ปนเปื้อนมากับน้ำตาลเกรด อุตสาหกรรมอาหารสามารถเพิ่มการผลิตกรดไฮยาลูโรนิกได้

จากรายงานของผู้วิจัยกลุ่มต่างๆ พบร่วมกันน้ำตาลเริ่มน้ำในอาหารเสียงเรือเมื่อความ สำคัญต่อการผลิตกรดไฮยาลูโรนิก ดังนั้นจึงศึกษาปริมาณซูโครสเริ่มน้ำในอาหารเสียงเรือที่เหมาะสม สมสำหรับการผลิตกรดไฮยาลูโรนิก จากผลการทดลองพบว่าปริมาณซูโครส 5 กรัมต่อลิตร มีความ เหมาะสมในการผลิตกรดไฮยาลูโรนิกโดยที่ปริมาณน้ำตาล 15 กรัมต่อลิตรให้การผลิตกรดไฮยา ลูโรนิกต่ำสุด ซึ่งผลดังกล่าวแสดงถึงกับผลของปริมาณน้ำตาลเมื่อใช้กรูโคสเป็นแหล่งของคาร์บอน

จากการวิจัยของ Akasaka และคณะ (1989) ที่ก่อสร้างว่าการแบ่งเติมน้ำตาลในช่วงการ เจริญแบบคลอกลิพิมิกสามารถเพิ่มการผลิตกรดไฮยาลูโรนิกได้ ดังนั้นจึงศึกษาการแบ่งเติมน้ำตาล ซูโครสที่ช่วยในการเสียงเรือต่างๆ จากผลการทดลองพบว่า การแบ่งเติมน้ำตาลที่ช่วงเวลาต่างๆ ไม่ มีผลต่อการเจริญและการผลิตกรดไฮยาลูโรนิกนั้นอาจเป็น เพราะที่ปริมาณน้ำตาล 5 กรัมต่อลิตร มี ความเหมาะสมสำหรับการเจริญและการผลิตกรดไฮยาลูโรนิกแล้วนอกจากนี้ยังพบว่าการแบ่งเติมน้ำตาลในการเจริญช่วงคลอดเพลส จะให้การผลิตกรดดังกล่าวมีมากกว่าการแบ่งเติมน้ำตาลในการ เจริญช่วงสเตร็นนารีเพลส

จากการศึกษาถึงชนิดของเกลือแร่ที่จำเป็นสำหรับการเจริญเพื่อการผลิตกรดไฮยาลูโรนิก จากผลการทดลองพบว่าการขาดไนโตรเจนฟอสฟेटมีผลต่อการเจริญและการผลิต กรดไฮยาลูโรนิกมากที่สุด รองลงมาเป็นแมกนีเซียมชัลเฟตและโซเดียมคลอไรด์ ตามลำดับ และดัง ให้เห็นว่าเกลืออนินทรีย์ทั้งสามชนิดมีความสำคัญต่อการเจริญและการผลิตกรดไฮยาลูโรนิก โดย ไนโตรเจนเขียนไนโตรเจนฟอสฟे�ตอาจทำหน้าที่เป็นบัฟเฟอร์หรือเป็นแหล่งของโพแทสเซียมและ ฟอสฟे�ต แมกนีเซียมชัลเฟตอาจเป็นแหล่งไอออนของ Mg^{2+} และโซเดียมคลอไรด์เป็นแหล่งของ Na^+ ซึ่งจะถูกศึกษาต่อไป ดังนั้นเพื่อเป็นการพิสูจน์สมมติฐานที่ว่าการขาดไนโตรเจนฟอสฟे�ต เนื่องจากความเป็น บัฟเฟอร์ หรือเป็นแหล่งของโพแทสเซียมและฟอสฟे�ต จึงศึกษาชนิดของไอออนที่มีผลต่อการผลิต

การด้วยยาสูตรนิค จากผลการทดลองแสดงให้เห็นว่าไดพแทสเซียมไอก็อตเรนฟอสเฟตมีบทบาทสำคัญในการเป็นบัฟเฟอร์ของอาหารเลี้ยงเชื้อ เพราะไม่สามารถทดสอบการขาดไดพแทสเซียมไอก็อตเรนฟอสเฟตด้วยไดพแทสเซียมไดไอก็อตเรนฟอสเฟตหรือไดพแทสเซียมในตัวที่ได การทำน้ำที่เป็นบัฟเฟอร์ของไดพแทสเซียมไอก็อตเรนฟอสเฟตเกิดขึ้นเนื่องจากไดพแทสเซียมไอก็อตเรนฟอสเฟตสามารถแตกตัวอยู่ในรูปกรดและเกลือไดคือ KHPO_4 และ K_2HPO_4 ตามลำดับ แต่มีข้อ不足สังเกตอีกว่าถ้าใช้บัฟเฟอร์ที่เป็นเกลือของชาตุชนิดอื่นๆ จะมีผลต่อการผลิตกรดไอยาสูตรนิคอย่างไร จึงทำการศึกษานิดของบัฟเฟอร์ที่เหมาะสมต่อการผลิตกรดไอยาสูตรนิค จากผลการทดลองพบว่าการใช้ไดพแทสเซียมไอก็อตเรนฟอสเฟตร่วมกับโซเดียมไดไอก็อตเรนฟอสเฟตจะให้การผลิตกรดสูงสุด แต่ไม่มีความแตกต่างจากเมื่อใช้ไดพแทสเซียมไอก็อตเรนฟอสเฟตเพียงตัวเดียวมากนัก ดังนั้นเพื่อความสะดวกในการเตรียมอาหารและลดค่าใช้จ่ายจึงเลือกใช้ไดพแทสเซียมไอก็อตเรนฟอสเฟตเพียงตัวเดียวเป็นบัฟเฟอร์ในอาหารเลี้ยงเชื้อ นอกจากนี้ผลจากการศึกษาการขาดเกลือแร่และแสดงให้เห็นว่าแมกนีเซียมชัลเฟตและโซเดียมคลอไรด์มีผลต่อการผลิตกรดไอยาสูตรนิค ดังนั้นจึงศึกษาปริมาณแมกนีเซียมชัลเฟตและโซเดียมคลอไรด์ที่เหมาะสมสำหรับการผลิตกรดไอยาสูตรนิค จากผลการทดลองพบว่าปริมาณแมกนีเซียมชัลเฟต 1 กรัมต่อลิตร มีความเหมาะสมในการผลิตกรดไอยาสูตรนิค บทบาทของแมกนีเซียมชัลเฟตในอาหารเลี้ยงเชื้อพบว่าสามารถยับยั้งกิจกรรมของเอนไซม์ไอยาสูตรนิเตส, เป็นโคเอนไซม์สำหรับ Hyaluronic acid synthase และช่วยเพิ่มประสิทธิภาพการจับระหว่าง HA synthase กับสารตั้งต้น (Markovitz et al., 1959; Sting et al., 1989; DeAngelis, 1996) และปริมาณโซเดียมคลอไรด์ 2 กรัมต่อลิตรมีความเหมาะสมในการผลิตกรดไอยาสูตรนิค ทั้งนี้อาจเป็นเพราะโซเดียมคลอไรด์ในสารละลายจะทำหน้าที่ในการรักษาแรงดันระหว่างภายนอกและภายในเซลล์ให้มีค่าไกส์เคียงกัน เพื่อให้เซลล์สามารถดำเนินกิจกรรมและการดำเนินชีวิตอยู่ได ดังนั้นการมีปริมาณโซเดียมคลอไรด์ที่มากหรือน้อยเกินไปจะมีผลกระหายน้ำเซลล์

จากการทราบว่าเชื้อในกุ้มสเตรปโตคอกคัสต้องการแหนส่งในตัวเรนทั้งชนิดที่เป็นสารอินทรีย์และสารอินทรีย์สำหรับการเจริญ ดังนั้นในการทดลองนี้จึงศึกษานิดของแหนส่งในตัวเรนที่เหมาะสมต่อการผลิตกรดไอยาสูตรนิค จากผลการทดลองพบว่าพอดีเป็นแหนส่งในตัวเรนที่เหมาะสมในการผลิตกรดไอยาสูตรนิค เพราะหากการผลิตกรดในปริมาณสูงที่ระยะเวลาการเลี้ยงเชื้อที่สั้น จะนำที่ขอส์บีนไอก็อตเรนไดเซทให้การเจริญและการผลิตกรดไอยาสูตรนิคต่ำที่สุด นั่นอาจเป็นไปได้ว่าเชื้อใช้สารอาหารในขอส์บีนไอก็อตเรนไดเซทไดน้อย หรืออาจถูกยับยั้งโดยสารที่ปนเปื้อนมากับขอส์บีนไอก็อตเรนไดเซท ในทางปฏิบัติเพื่อลดต้นทุนการผลิตจึงเลือกใช้แอนโนไมเนียมชัลเฟตเป็นแหนส่งในตัวเรนสำหรับการเลี้ยงเชื้อ *S. zooepidemicus* ATCC 35246 ต่อไป จากนั้นศึกษา

ปริมาณแอมโมเนียมชัลเฟต์ที่เหมาะสมต่อการผลิตกรดไฮยาซูโรนิก จากผลการทดลองพบว่า ปริมาณแอมโมเนียมชัลเฟต์ 0.65 กรัมต่อลิตรมีความเหมาะสมในการผลิตกรดไฮยาซูโรนิก การเจริญของเชื้อในแอมโมเนียมชัลเฟต์ปริมาณต่างๆ มีค่าใกล้เคียงกัน ทั้งนี้เนื่องจากเชื้อนำ入ในต่อเรจน ในอาหารเลี้ยงเชื้อไปใช้สร้างส่วนประกอบของเซลล์ที่เป็นในต่อเรจน เป็น กรณีมีในชนิดต่างๆ เกลือแอมโมเนียม หรือเกลือในต่อเรทเป็นต้น ดังนั้นการมีปริมาณในต่อเรจามากเกินไปอาจทำให้เกิดการยับยั้งกลไกดังกล่าว ทำให้มีการเจริญและการผลิตกรดไฮยาซูโรนิกต่ำลง

จากการเปลี่ยนแปลงค่านอนและในต่อเรจนที่ใช้ในอาหารเลี้ยงเชื้อ อาจทำให้ค่าความเป็นกรดต่างของอาหารเลี้ยงเชื้อที่เหมาะสมเปลี่ยนแปลงไป ดังนั้นจึงศึกษาค่าความเป็นกรดต่างที่เหมาะสมต่อการผลิตกรดไฮยาซูโรนิก พบว่าผลการทดลองที่ได้แสดงถึงกับเมื่อใช้เกลือโคลเป็นแหล่งคาร์บอนคือ ค่าความเป็นกรดต่างที่ 6.8 มีความเหมาะสมในการผลิตกรดไฮยาซูโรนิก และค่าความเป็นกรดต่างที่ค่อนไปทางเบสมีการผลิตกรดในปริมาณที่สูงกว่าที่ค่าความเป็นกรดต่างที่ค่อนไปทางกรด สิ่งที่แตกต่างไปจากเมื่อใช้เกลือโคลเป็นแหล่งคาร์บอนคือ การเจริญพบว่าที่ค่าความเป็นกรดต่างที่มีค่าค่อนไปทางเบสมีการเจริญสูงกว่าค่าความเป็นกรดต่างที่มีค่าค่อนไปทางกรด

จากการที่มีรายงานของคนผู้วิจัยต่างๆ พบว่าช่วงของอุณหภูมิที่เหมาะสมสำหรับการเจริญและการผลิตกรดไฮยาซูโรนิกนั้นมีค่าแตกต่างกันไป ดังนั้นจึงศึกษาอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อการผลิตกรดไฮยาซูโรนิก จากผลการทดลองพบว่าที่อุณหภูมิ 30°C มีความเหมาะสมในการผลิตกรดไฮยาซูโรนิกสูงสุด รองลงมาคือที่อุณหภูมิน้อย ($28-32^{\circ}\text{C}$) ขณะที่การเจริญของเชื้อที่อุณหภูมิ 40°C มีค่าสูงสุด รองลงมาคือที่อุณหภูมิห้อง ($28-32^{\circ}\text{C}$) นั่นอาจเป็นเพราะว่าอุณหภูมิที่เหมาะสมสำหรับการเจริญและการผลิตกรดไฮยาซูโรนิกเป็นคนละอุณหภูมิกัน ซึ่งผลดังกล่าวแสดงถึงกับรายงานของ Smith และคณะ (1961) ที่พบว่าการทำงานของ Hyaluronan synthase มีกิจกรรมสูงสุดที่อุณหภูมิ 30°C ขณะที่ Bracke และคณะ (1985) พบว่าการเจริญของเชื้อ *S. zooepidemicus* ATCC 35246 มีการเจริญสูงสุดที่อุณหภูมิ 37°C แต่เพื่อความสะดวกในการปฏิบัติงานจึงเลือกใช้อุณหภูมิน้อย ($28-32^{\circ}\text{C}$) สำหรับเลี้ยงเชื้อต่อไป

จากการที่มีรายงานที่ค่อนข้างสับสนถึงบทบาทของออกซิเจนต่อการผลิตกรดไฮยาซูโรนิก โดยมีรายงานในเรื่องนี้ทั้งผลบวกและลบ (Johns และคณะ (1994); Swann และคณะ (1990) การศึกษานี้จึงทดลองแบ่งผู้คนความเร็วรอบที่เหมาะสมต่อการผลิตกรดไฮยาซูโรนิก จากผลกระทบทดลองพบว่าที่ความเร็วรอบเป็น 250 รอบต่อนาทีมีความเหมาะสมในการผลิตกรดไฮยาซูโรนิก โดยที่ความเร็วรอบ 200 และ 150 รอบต่อนาทีให้การผลิตกรดรองลงมาตามลำดับ ซึ่งผลดังกล่าวนี้สอดคล้องกับรายงานของ MacLennan (1956) ทั้งนี้เนื่องจากเชื้อ *S. zooepidemicus* ATCC 35246 จัดเป็นพวง facultative anaerobe คือเจริญได้ในภาวะที่ปราศจากออกซิเจน แต่สามารถเจริญในภาวะที่มีออกซิเจนได้ (Wolfgang และ Phil; Jawetz และคณะ) เชื้อสามารถป้องกันเซลล์จากออกซิเจนได้โดยกรดไฮยาซูโรนิกที่สร้างอยู่ในรูปของแคปซูล ทำให้เกิดการเกาะตุ้มของเชื้อ เป็นการลดอัตราส่วนระหว่างพื้นผิวกับปริมาตรและจำกัดการแพร่ของออกซิเจนเข้าสู่ภายในเซลล์ ของเชื้อดังกล่าว (Cleary and Larkin, 1979) ดังนั้นการเพิ่มอัตราการขยายจึงทำให้มีปริมาณออกซิเจนและลายลงสู่อาหารเลี้ยงเชื้อมากขึ้น ทำให้เชื้อต้องปรับตัวโดยการสร้างกรดไฮยาซูโรนิกในปริมาณที่สูงขึ้นด้วย ส่วนการเจริญพบว่าในทุกภาวะที่ทดสอบมีค่าไม่แตกต่างกันมากจึงเป็นไปได้ว่าปริมาณเซลล์ไม่มีผลต่อปริมาณกรดไฮยาซูโรนิก เช่นเดียวกับรายงานของ Willoughby และคณะ (1964)

จากรายงานของ Swann และคณะ (1990) กล่าวว่าการลดความเร็วขั้นของออกซิเจนลงจากเดิมเมื่อการเจริญมาถึงในช่วงของการลิมิก จะให้ผลการผลิตกรดไฮยาซูโรนิกในปริมาณสูงขึ้น ดังนั้นในการศึกษาผลของการลดความเร็วรอบของการขยายต่อการผลิตกรดไฮยาซูโรนิก พบว่าการลดความเร็วรอบของการขยายสามารถลดระยะเวลาการผลิตกรดไฮยาซูโรนิกได้ แต่ปริมาณกรดที่ผลิตขึ้นมีค่าต่ำกว่าเมื่อใช้ความเร็วรอบของการขยายเป็น 250 รอบต่อนาทีเพียงเล็กน้อย การลดความเร็วรอบของการขยายสามารถลดระยะเวลาการผลิตกรดไฮยาซูโรนิกได้นั้น อาจเป็นเพราะเมื่อใช้ความเร็วรอบที่สูงเป็นการกระตุ้นให้เชื้อสร้างแคปซูลที่หนาขึ้น แต่เมื่อลดความเร็วรอบของการขยายลงเชื้อไม่จำเป็นต้องมีแคปซูลที่หนาอีกต่อไป ดังนั้นจึงสามารถตรวจวัดปริมาณกรดไฮยาซูโรนิก ในอาหารเลี้ยงเชื้อได้ก่อนเวลาปกติ

จากการศึกษาภาวะที่เหมาะสมในการเจริญ เพื่อการผลิตกรดไอยาจูโนนิก จากข้อมูลข้างต้นทั้งหมด สามารถสรุปภาวะที่เหมาะสมสำหรับการเลี้ยงเชื้อ *S. zooepidemicus* ATCC 35246 เพื่อการผลิตกรดไอยาจูโนนิก ดังแสดงในตารางที่ 11

ตารางที่ 11 ภาวะที่เหมาะสมในการเลี้ยง *S. zooepidemicus* ATCC 35246 เพื่อการผลิตกรดไอยาจูโนนิก

ภาวะที่ทดสอบ	ภาวะที่เหมาะสม
1. อายุของหัวเชื้อ	9 ชั่วโมง
2. เปอร์เซ็นต์หัวเชื้อเริ่มต้น	25 เปอร์เซ็นต์
3. ความเร็วของ การเจริญ	250 รอบต่อนาที จนกว่าทั้งถึงเวลาการเลี้ยง เชื้อที่ 12 ชั่วโมงจึงลดความเร็วของเหลว
4. อุณหภูมิ	200 รอบต่อนาที
5. ค่าความเป็นกรดด่าง	30 องศาเซลเซียส
6. ปริมาณโซเดียมคลอไรด์	6.8
7. ปริมาณแมกนีเซียมซัลเฟต	2.0 กรัมต่อลิตร
8. แร่ธาตุที่จำเป็น	1.0 กรัมต่อลิตร
9. แหล่งคาร์บอน	K_2HPO_4
10. ปริมาณน้ำตาลเริ่มต้น	ซูโคส (มิตรผล)
11. การแบ่งเติมน้ำตาลหลังการเลี้ยงเชื้อ	5 กรัมต่อลิตร
12. แหล่งในตอรเจน	ไม่มีผล
13. ปริมาณในตอรเจนเริ่มต้น	$(NH_4)_2SO_4$ 0.65 กรัมต่อลิตร

จากการศึกษาภาวะที่เหมาะสมในการเจริญและการผลิตกรดไอยาจูโนนิก พบร่องรอยเชื้อ *S. zooepidemicus* ATCC 35246 ผลิตกรดไอยาจูโนนิกได้สูงสุดที่ชั่วโมงการเลี้ยงเชื้อที่ 15 ชั่วโมง โดยผลิตกรดชนิดนี้ได้ 543 ไมโครกรัมต่อมิลลิลิตร มากกว่าปริมาณที่ผลิตได้ก่อนการศึกษาทางภาวะที่เหมาะสมประมาณ 2 เท่า

จากการรายงานของผู้วิจัยกลุ่มต่างๆ พบร่องรอยด้วยยาสูตรนิคเม็นน้ำหนักไม่เกินแต่ละตัวกันไป ขึ้นอยู่กับปัจจัยต่างๆ ดังนั้นในงานวิจัยนี้จึงศึกษาหาความสัมพันธ์ระหว่างน้ำหนักไม่เกินและเชลล์ของกรดไฮยาซูโรนิกที่ผลิตได้กับปริมาณกรดไฮยาซูโรนิก จากผลการทดลองพบว่ากรดไฮยาซูโรนิกที่ผลิตได้มีน้ำหนักไม่เกินสูงสุดที่ชั่วโมงที่ 10 ของการเลี้ยงเชื้อคือ 1,687 กิโลกรัมตัน จากนั้นจึงมีค่าลดลงเรื่อยๆ อาจเนื่องจากการมีเอนไซม์ไฮยาซูโรนิดอล นั้นอาจกล่าวได้ว่าสามารถพบเอนไซม์ดังกล่าวได้ตั้งแต่หลังชั่วโมงที่ 10 ชั่วโมงของการเลี้ยงเชื้อ นอกจากนี้ยังพบว่าปริมาณกรดไฮยาซูโรนิกไม่มีความสัมพันธ์กับน้ำหนักไม่เกินเชลล์ของกรดไฮยาซูโรนิก และเมื่อศึกษาการมีเอนไซม์ไฮยาซูโรนิดอลในอาหารเดียวกัน เช่น S. *zooepidemicus* ATCC 35246 สามารถสร้างเอนไซม์ดังกล่าวได้จริงในอาหารเดียวกัน ซึ่งสอดคล้องกับรายงานของ McClean (1941)

จากการศั้นพบร่วมเชื้อ S. *zooepidemicus* ATCC 35246 สามารถสร้างเอนไซม์ไฮยาซูโรนิดอลได้ ซึ่งมีความจำเป็นที่ต้องหาภาวะที่เหมาะสมสำหรับการเก็บน้ำเลี้ยงเชื้อ เพื่อลดการย่อยสลายของกรดไฮยาซูโรนิกโดยเอนไซม์ไฮยาซูโรนิดอล พบร่องรอยการเก็บน้ำเลี้ยงเชื้อที่อุณหภูมิ 4°C โดยผ่านการต้มสามารถลดการย่อยสลายของกรดดังกล่าวได้มากที่สุด รองลงมาคือ ที่ -15°C และ 10°C ตามลำดับ ทั้งในน้ำเลี้ยงเชื้อที่ผ่านและไม่ผ่านการต้ม โดยในภาวะที่น้ำเลี้ยงเชื้อผ่านการต้มสามารถลดการย่อยสลายของกรดไฮยาซูโรนิกได้มากกว่าน้ำเลี้ยงเชื้อที่ไม่ผ่านการต้ม ทั้งนี้เป็นเพียงการต้มน้ำเลี้ยงเชื้อเป็นการทำลายเอนไซม์ไฮยาซูโรนิดอลในน้ำเลี้ยงเชื้อ และการเก็บน้ำเลี้ยงเชื้อที่อุณหภูมิสูงจะเกิดการย่อยสลายของกรดนี้อย่างรวดเร็วกว่าการเก็บน้ำเลี้ยงเชื้อที่อุณหภูมิต่ำ (Pigman et al, 1961) ยกเว้นที่อุณหภูมิ -15°C ซึ่งมีผลของการลดลายของน้ำแข็งเชื้อ มาเกินกว่าซึ่งด้วยจะทำให้มีการย่อยสลายของกรดไฮยาซูโรนิกมากกว่าที่อุณหภูมิ 4°C ดังนั้นในการเก็บกรดไฮยาซูโรนิกจึงควรนำน้ำเลี้ยงเชื้อไปต้มเพื่อทำลายเอนไซม์ไฮยาซูโรนิดอลก่อนการเก็บแล้วจึงนำไปเก็บไว้ที่อุณหภูมิ 4°C

สถาบันวิทยบริการ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

จากการทดลองข้างต้นพบว่าการเก็บกรดไฮยาซูโรนิกจำเป็นต้องนำน้ำเสียงเข้ามาต้มเพื่อทำลายเอนไซม์ไฮยาซูโรนิเดสก่อน แต่ในการต้มต้องคำนึงถึงอุณหภูมิและระยะเวลาในการต้มด้วย เพราะจากรายงานของผู้วิจัยกลุ่มต่างๆ พบว่ากรดไฮยาซูโรนิกสามารถถูกทำลายโดยความร้อนได้ เช่นกัน ดังนั้นจึงศึกษาผลของการอุณหภูมิและระยะเวลาในการต้มต่อหนานังกไม่เลกุลเฉลี่ยของกรดไฮยาซูโรนิก จากผลการทดลองพบว่าการใช้อุณหภูมิ 70°C มีผลต่อการลดลงของน้ำหนานังกไม่เลกุลเฉลี่ยของกรดไฮยาซูโรนิกน้อยกว่าที่อุณหภูมิ 100°C เมื่อเปรียบเทียบที่เวลาการต้มเท่ากัน นอกจากนี้ยังพบว่าระยะเวลาที่ใช้ในการต้มน้ำเสียงเข้ามีความสัมพันธ์กับน้ำหนานังกไม่เลกุลเฉลี่ยของกรดไฮยาซูโรนิกคือ หากใช้ระยะเวลาการต้มที่นาน ทำให้น้ำหนานังกไม่เลกุลเฉลี่ยมีค่าต่ำ และหากใช้ระยะเวลาในการต้มเร็ว ทำให้น้ำหนานังกไม่เลกุลเฉลี่ยมีค่าสูง ดังนั้นก่อนการเลือกใช้อุณหภูมิและระยะเวลาในการต้มน้ำเสียงเข้าควรคำนึงถึงการนำกรดไฮยาซูโรนิกไปใช้ประโยชน์ด้วย เพราะในอุดสานกรรมเครื่องสำอางค์และทางคลินิกต้องการกรดไฮยาซูโรนิกที่มีคุณสมบัติแตกต่างกัน

เมื่อทำการทดลองกอนกรดไฮยาซูโรนิกจากน้ำเสียงเข้า 5 วิธี พบร่วมกันต่อนการตอกตะกอนมีความสัมพันธ์กับเปอร์เซนต์การเก็บเกี่ยวและความบริสุทธิ์ของกรดไฮยาซูโรนิกที่ได้คือ หากใช้ร่วมกันต่อนการตอกตะกอนหลายชั้นต่อนกรดที่ได้จะมีความบริสุทธิ์สูง แต่มีเปอร์เซนต์การเก็บเกี่ยวต่ำทั้งนี้ เพราะมีการสูญเสียกรดไฮยาซูโรนิกในระหว่างชั้นต่อนการตอกตะกอน ดังนั้นในการเลือกวิธีการแยกกรดไฮยาซูโรนิกจึงขึ้นอยู่กับอุดประสงค์ของการใช้งานของกรดดังกล่าว ตัวอย่างเช่นในทางการแพทย์ต้องการความบริสุทธิ์ของกรดไฮยาซูโรนิกสูง วิธีการตอกตะกอนที่เหมาะสมควรเป็นของ Rijn(1983) และในทางอุดสานกรรมเครื่องสำอางค์ต้องการความบริสุทธิ์ของกรดไฮยาซูโรนิกที่ต่ำ ก็อาจเลือกใช้วิธีของ Rijn(1983) กับ Laurent และคณะ(1969) หรือวิธีของ Kjems and Lebech กับ Laurent และคณะ(1969) เป็นต้น

สถาบันวิทยบริการ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย