

สยามมล พิมพ์ทอง 2551: การผลิตเมทานอลจากมีเทนด้วยเชื้อจุลินทรีย์เมทาโนโทรฟ  
ปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต (วิศวกรรมสิ่งแวดล้อม) สาขาวิศวกรรมสิ่งแวดล้อม  
ภาควิชาวิศวกรรมสิ่งแวดล้อม อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์หลัก:  
รองศาสตราจารย์ วิไล เจียมไชยศรี, D.Tech.Sc. 109 หน้า

การวิจัยนี้ได้ทำการศึกษาการผลิตเมทานอลจากก๊าซมีเทนด้วยเชื้อเมทาโนโทรฟผสมที่  
แยกได้จากดินฝังกลบมูลฝอยจำลอง โดยนำเชื้อผสมดังกล่าวมาศึกษาหาสภาวะที่เหมาะสมในการ  
ผลิตเมทานอลด้วยการทดลองแบบกะที่ใช้เซลล์แบบแขวนลอย ดังนี้ 1) ปริมาณของมีเทนในช่วง  
ร้อยละ 10-30; 2) ชนิดของเกลือและความเข้มข้นที่ใช้เป็นสารยับยั้งเอนไซม์เมทานอลดีไฮโดร-  
จีเนส (MDH) ได้แก่ KCl, NaCl, CaCl<sub>2</sub>, MgCl<sub>2</sub>; 3) แหล่งของมีเทน ได้แก่ มีเทนบริสุทธิ์และก๊าซ  
ชีวภาพ และ 4) เปรียบเทียบการผลิตเมทานอลในเซลล์แบบแขวนลอยกับการใช้เซลล์ที่ถูกตรึงใน  
แคลเซียมอัลจิเนตที่แปรผันขนาดต่างๆของเม็ดเจล

ผลการทดลองพบว่าเชื้อเมทาโนโทรฟผสมมีปริมาณร้อยละ 67.21 + 12.92 ของจุลินทรีย์  
ทั้งหมดสามารถนำมาใช้ในการผลิตเมทานอลได้ โดยการทดลองแปรผันปริมาณมีเทนที่ร้อยละ  
10, 20 และ 30 เมื่อใช้เกลือ NaCl เป็นสารยับยั้ง MDH พบว่าการผลิตเมทานอลสูงสุดแตกต่างกัน  
เล็กน้อย (413, 478 และ 466 ไมโครโมลาร์ตามลำดับ) และพบว่าชนิดของเกลือที่ให้เมทานอล  
สูงสุด คือ MgCl<sub>2</sub> (300 มิลลิโมลาร์) โดยให้เมทานอลเท่ากับ 1,806 ไมโครโมลาร์ เมื่อเปรียบเทียบกับ  
ค่าสูงสุดของ CaCl<sub>2</sub>, NaCl และ KCl ให้เมทานอลเท่ากับ 765, 421 และ 123 ไมโครโมลาร์  
ตามลำดับ และเมื่อใช้ก๊าซชีวภาพแทนมีเทนบริสุทธิ์กรณีที่ไม่มีการใช้เกลือร่วมด้วยพบว่าก๊าซมีเทนไม่  
สามารถให้เมทานอลได้ ในขณะที่ก๊าซชีวภาพให้เมทานอล 240 ไมโครโมลาร์ สำหรับกรณีที่ใช้  
MgCl<sub>2</sub> ร่วมด้วยพบว่าก๊าซมีเทนให้ปริมาณเมทานอลสูงกว่าก๊าซชีวภาพ โดยให้ เมทานอลสูงสุด  
1,806 และ 964 ไมโครโมลาร์ตามลำดับ แต่ก๊าซชีวภาพให้ความเสถียรและอัตราการผลิต  
เมทานอลต่อมีเทนที่ใช้ไปได้ดีกว่าก๊าซมีเทน โดยให้เมทานอลเท่ากับ 4,559 และ 1,029  
ไมโครกรัมเมทานอลต่อกรัมมีเทนตามลำดับ ในการทดลองใช้เซลล์เมทาโนโทรฟที่ตรึงใน  
แคลเซียมอัลจิเนตพบว่าได้ปริมาณเมทานอลเท่ากับ 737 ไมโครโมลาร์ เมื่อใช้เม็ดเจลเส้นผ่าน  
ศูนย์กลางขนาด 2 มิลลิเมตรซึ่งต่ำกว่าเซลล์แบบแขวนลอย (1,509 ไมโครโมลาร์) เมื่อใช้ CaCl<sub>2</sub>  
เป็นสารยับยั้ง ดังนั้นแคลเซียมอัลจิเนตจึงไม่เหมาะสมในการตรึงเซลล์เมทาโนโทรฟเพื่อผลิต  
เมทานอลโดยใช้เกลือเป็นสารยับยั้งในการศึกษานี้

ศุภวิชฌ พิมพ์ทอง  
ลายมือชื่อนิสิต

๖๖ เอ็ม  
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์หลัก

6 / ๖๖ / ๕1

Siammon Pimthong 2008: Methanol Production from Methane Using Methanotroph.  
Master of Engineering (Environmental Engineering), Major Field: Environmental  
Engineering, Department of Environmental Engineering.  
Thesis Advisor: Associate Professor Wilai Chiemchaisri, D.Tech.Sc. 109 pages.

The objective of this study was to investigate potential of methanol production by the mixed culture of methanotrophs bacteria isolated from the simulated landfill cover soil. The cell suspensions were utilized in batch experiments to find the optimal conditions involving methanol production, which were 1) methane contents (10-30%), 2) type and concentrations of salts used as methanol dehydrogenase (MDH) inhibitor, 3) methane sources: pure methane and biogas and 4) comparing suspended cells and the immobilized cells in various sizes of calcium alginate.

The results showed the mixed culture had 67.21+ 12.92 % methanotrophs of total bacteria and could be used in methanol production. The variation of methane content (10-30%) gave slight differences in methanol products (413, 478 and 466  $\mu\text{M}$ ) when 200 mM NaCl utilized as MDH inhibitor. However, when 300 mM  $\text{MgCl}_2$  was used, the methanol had more stability and reach the highest level (1,806  $\mu\text{M}$ ) as compared to other inhibitors of  $\text{CaCl}_2$ , NaCl and KCl (765, 421 and 123  $\mu\text{M}$  respectively). Without any inhibitor, methanol was not found under available methane, and for biogas, 240  $\mu\text{M}$  methanol was found. When  $\text{MgCl}_2$  was added, methanol concentration had increased to 1,806 and 964  $\mu\text{M}$ , respectively. However, considering for methanol produced to methane utilized ratio, methanol produced from biogas was higher than that from methane by giving 4,559 and 1,029  $\mu\text{gCH}_3\text{OH/gCH}_4$ , respectively. In the immobilized-cells' study,  $\text{CaCl}_2$  gave the most stable beads and methanol production of 737  $\mu\text{M}$  in calcium alginate beads of 2 mm diameter, however lower methanol production as compared to the suspended cells' (1,509  $\mu\text{M}$ ). So, calcium alginate was not appropriate to immobilized methanotrophs for methanol production in this study.

Siammon Pimthong

Student's signature

W. Chiemchaisri

Thesis Advisor's signature

6 / 05 / 08