ชันย์ชนก พรดอน : ผลของเหล็กประจุศูนย์ต่อการเพิ่มการผลิตก๊าซมีเทนจากกากมัน สำปะหลังในถังปฏิกรณ์แบบกวนสมบูรณ์ (EFFECT OF ZERO VALENT IRON ON INCREASING METHANE PRODUCTION FROM CASSAVA PULP IN COMPLETELY STIRRED TANK REACTOR) อาจารย์ที่ปรึกษา : ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.นิตยา บุญเทียน, 331 หน้า.

การศึกษานี้ใช้เหล็กประจุศูนย์ (Zero valent iron, ZVI) เพื่อเพิ่มการผลิตก๊าซมีเทน (CH₄) จากกากมันสำปะหลัง โดยใช้กระบวนการย่อยสลายองค์ประกอบของกากให้ได้มากที่สุด ด้วยค่าง (Alkaline Hydrolysis) ร่วมกับความร้อน เพื่<mark>อเ</mark>พิ่มประสิทธิภาพในการทำงานของจุลินทรีย์ โคยใช้ ZVI เพื่อช่วยลดก๊าซไฮโดรเจนซัลไฟล์ (\mathbf{H}_{s}) ส่งผลทำให้ $\mathbf{C}\mathbf{H}_{s}$ เพิ่มขึ้น งานวิจัยนี้ประกอบด้วย $\mathbf{5}$ ้งั้นตอน โดยขั้นตอนที่ 1 - 4 เป็นการทคล<mark>องแบบ</mark>กะ มีถังขนาด 61 และขั้นตอนที่ 5 เป็นการทคลอง แบบกวนสมบูรณ์ มีถังขนาด 12 1 ขั้นต<mark>อ</mark>นที่ 1 พ<mark>บ</mark>ว่าอัตราส่วนที่เหมาะสมที่ทำให้เกิด CH4 สูงสุด คือ 3% TS ขั้นตอนที่ 2 พบว่า pH 10 <mark>เติ</mark>มความเข้<mark>มข้น</mark> ZVI 60 g ZVI/kg TVS อุณหภูมิ 100 $^{\circ}$ C เป็น เวลา 30 min มี CH_4 สะสมสูงสุด $5.35~\mathrm{m}^3/\mathrm{kg}$ TVS เพิ่มขึ้น 2.22 เท่าจากสภาวะไม่เติม ZVI (CH_4 สะสม 2.41 m³/kg TVS) และเ<mark>มื่อเ</mark>ปรียบเทียบกับชุดค<mark>วบคุ</mark>มที่ไม่มีการย่อยสลายและไม่เติม ZVI $(CH_4 \, aeau \, 0.03 \, m^3/kg \, TVS)$ เพิ่มขึ้น $178.33 \, i$ ท่า ขั้นตอนที่ $3 \, mu$ ว่า ความเข้มข้น $ZVI \, 50 \, g \, ZVI/kg$ TVS pH 10 อุณหภูมิ 100 °C เป็นเวลา 30 min มี CH4 สะสมสูงสุด 3.77 m³/kg TVS เพิ่มขึ้น 3.12 เท่า จากสภาวะ ไม่เติม ZVI (CH4 สะสม 1.21 m³/kg TVS) และเมื่อเปรียบเทียบกับชุดควบคุมที่ ไม่มีการ ย่อยสถายและ ไม่เติม ZVI (CH_4 สะสม $0.03~\mathrm{m}^3/\mathrm{kg}$ TVS) เพิ่มขึ้น 125.67 เท่า ขั้นตอนที่ 4 พบว่า เวลา 30 min ที่อุณหภูมิ 100 °C pH 10 เติม ความเข้มข้น ZVI 50 g ZVI/kg TVS มี CH4 สูงสุด เท่ากับ $4.18~{
m m}^3/{
m kg}~{
m TVS}$ เพิ่มขึ้น $3.54~{
m ini}$ จากสภาวะไม่เติม ZVI (CH4 สะสม $1.18~{
m m}^3/{
m kg}~{
m TVS}$) และเมื่อ เปรียบเทียบกับชุดควบคุมที่ ไม่มีการย่อยสถายและ ไม่เติม ZVI (CH4 สะสม 0.058 m³/kg TVS) เพิ่มขึ้น 72.07 เท่า และ ขั้นตอนที่ 5 เป็นการทคลองแบบกวนสมบูรณ์ (Continuous Stirred Tank Reactor, CSTR) พบว่าความเข้มข้น ZVI 50 g ZVI/kg TVS pH 10 อุณหภูมิ 100 °C เป็นเวลา 30 min HRT 20 days มีค่า $\mathrm{CH_4}$ สูงสุด เท่ากับ $0.90~\mathrm{m^3/kg}$ TVS ซึ่งเพิ่มขึ้น $2.00~\mathrm{ini}$ า จากสภาวะ ไม่เติม ZVI $(CH_4~0.45~m^3/kg~TVS)$ และ HRT 60 days มีค่า $CH_4~0.24~m^3/kg~TVS$ เพิ่มขึ้น 2.18 เท่า จากสภาวะ ไม่เติม ZVI (CH $_4$ $0.11~\text{m}^3/\text{kg}$ TVS) สรุปได้ว่า การย่อยสลายกากมันสำปะหลัง ที่ pH 10 อุณหภูมิ 100 °C เป็นเวลา 30 min ใช้ ZVI ความเข้มข้น 50 g ZVI/kg TVS เป็นสภาวะที่เหมาะสมต่อการผลิต CH_{4}

สาขาวิชา<u>วิศวกรรมสิ่งแวคล้อม</u> ปีการศึกษา 2562 ลายมือชื่อนักศึกษา ชินซิงษ**ก พรองแ** ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา นิช THUNCHANOK PHORNDON: EFFECT OF ZERO VALENT IRON ON INCREASING METHANE PRODUCTION FROM CASSAVA PULP IN COMPLETELY STIRRED TANK REACTOR. THESIS ADVISOR: ASST. PROF. NITTAYA BOONTIAN, Ph.D., 331 PP.

ALKALINE HYDROLYSIS/CASSAVA PULP/HEAT/METHANE/ ZERO VALENT IRON

This study uses zero valent iron (ZVI) to increase methane (CH₄) production from cassava pulp. Therefore, the content must be eliminated by using the process of alkaline hydrolysis with heat to increase the efficiency of microbial activity and by ZVI help reduce hydrogensulfide (H₂S) resulting in increased CH₄. This research consists of 5 steps. Step 1 - 4 is a batch experiment with 61 reactor tank and step 5 is a completely stirred tank reactor experiment with a 12 I reactor tank. Step 1 It was found that the optimum ratio 3% TS because the H₂S ratio is below 5% TS when the CH₄ values are similar. Step 2 showed that the pH 10 with additional ZVI concentration 60 g ZVI/kg TVS at 100 °C for 30 min had the highest cumulative CH₄ of 5.35 m³/kg TVS increased 2.22 from that without ZVI (CH₄ cumulative 2.41 m³/kg TVS) and when it was compared to that without hydrolysis and without ZVI (CH₄ cumulative 0.03 m³/kg TVS) it was found that the increase was 178.33. Step 3 showed that ZVI concentration 50 g ZVI/kg TVS pH 10 and temperature 100 °C for 30 min resulted CH₄ cumulative up to maximum 3.77 m³/kg TVS and it was increased 3.12. When compared to that without ZVI (CH₄ cumulative 1.21 m³/kg TVS) and compared to the control unit without hydrolysis and without ZVI (CH₄ cumulative 0.03 m³/kg TVS), it was found

to increase to 125.67. Step 4 that 30 min at temperature 100 °C and pH 10 with additional ZVI concentration 50 g ZVI/kg TVS has the CH₄ cumulative maximum 4.18 m³/kg TVS and it was increased 3.54 from the without ZVI (CH₄ cumulative 1.18 m³/kg TVS) and when it was compared to the control unit without hydrolysis and without ZVI (CH₄ cumulative 0.058 m³/kg TVS) the increase was up to 72.07. Eventually, step 5 pH 10 temperature 100 °C for 30 min with adding ZVI concentration 50 g ZVI/kg TVS. The highest CH₄ was equal to 0.90 m³/kg TVS of HRT 20 days, which increased to 2.00 from the absence of ZVI (CH₄ 0.45 m³/kg TVS) and CH₄ 0.24 m³/kg TVS of HRT 60 days, which increased to 2.18 from the mentioned condition without ZVI (CH₄ 0.11 m³/kg TVS). In conclusion, cassava pulp hydrolysis at pH 10 temperature 100 °C for 30 min using ZVI at 50 g ZVI/kg TVS is the optimum condition for CH₄ production.

School of **Environmental Engineering**

Academic Year 2019

Student's Signature Tubben

Advisor's Signature_