



เลขที่อนุสิทธิบัตร 17227

อสป/200 - ข

## อนุสิทธิบัตร

อาศัยอำนาจตามความในพระราชบัญญัติสิทธิบัตร พ.ศ. 2522  
แก้ไขเพิ่มเติมโดยพระราชบัญญัติสิทธิบัตร ( ฉบับที่ 3 ) พ.ศ. 2542  
บดีกริมทรัพย์สินทางปัญญาออกอนุสิทธิบัตรฉบับนี้ให้แก่

มหาวิทยาลัยมหาสารคาม

สำหรับการประดิษฐ์ตามรายละเอียดการประดิษฐ์ ข้อถือสิทธิ และรูปเขียน ( ถ้ามี )  
หากฎในอนุสิทธิบัตรนี้

เลขที่ค่าขอ 1803002262

นัดรับอนุสิทธิบัตร 5 กันยายน 2561

ระยะเวลา ผู้ช่วยศาสตราจารย์อภิพงษ์ พุฒคำ

แสดงถึงการประดิษฐ์ กรรมวิธีการผลิตแคลเลอร์ไซด์และแคลเลอร์ไซมอกไซด์  
จากเศษเปลือกไไก่เหลือทิ้ง โดยใช้โพลีเอทิลีนไกลคอล  
และความร้อนในการปรับสภาพ

ให้ผู้ทรงอนุสิทธิและหน้าที่ตามกฎหมายว่าด้วยสิทธิบัตรทุกประการ

ออกให้	ณ	วันที่	14	เดือน	มกราคม	พ.ศ.	2564
หมดอายุ	ณ	วันที่	4	เดือน	กันยายน	พ.ศ.	2567

(ลงชื่อ).....

(นางสาวนุสรา กาญจนกุล)  
รองอธิบดีกรมทรัพย์สินทางปัญญา ปฏิบัติราชการแทน

อธิบดีกรมทรัพย์สินทางปัญญา  
ผู้ออกอนุสิทธิบัตร

พนักงานเจ้าหน้าที่

- หมายเหตุ**
- ผู้ทรงอนุสิทธิบัตรต้องชำระค่าธรรมเนียมรายปีเริ่มแต่ปีที่ 5 ของอายุสิทธิบัตร มีจำนวน อนุสิทธิบัตรจะสิ้นอายุ
  - ผู้ทรงอนุสิทธิบัตรจะขอชำระค่าธรรมเนียมรายปีล่วงหน้าโดยชำระทั้งหมดในคราวเดียวได้
  - ภายใน 90 วันก่อนวันสิ้นอายุอนุสิทธิบัตร ผู้ทรงอนุสิทธิบัตรมีสิทธิขอต่ออายุอนุสิทธิบัตรได้ 2 คราว มีกำหนดคราวละ 2 ปี โดยยื่นคำขอต่ออายุ ต่อพนักงานเจ้าหน้าที่
  - การอนุญาตให้ใช้สิทธิตามอนุสิทธิบัตรและการโอนอนุสิทธิบัตรต้องทำเป็นหนังสือและจะทะเบียนต่อพนักงานเจ้าหน้าที่ 048728

## รายละเอียดการประดิษฐ์

### ข้อที่แสดงถึงการประดิษฐ์

กรรมวิธีการผลิตแคลเซียมไฮดรอกไซด์และแคลเซียมออกไซด์จากเศษเปลือกไข่ไก่เหลือทิ้ง โดยใช้โพลีเอทิลีนไกลคอล และความร้อนในการปรับสภาพ

### 5 สาขาวิชาการที่เกี่ยวข้องกับการประดิษฐ์

สาขาวิชาวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีทางวัสดุศาสตร์ในส่วนที่เกี่ยวข้องกับกรรมวิธีการผลิตแคลเซียมไฮดรอกไซด์และแคลเซียมออกไซด์จากเศษเปลือกไข่ไก่เหลือทิ้ง โดยใช้โพลีเอทิลีนไกลคอล และความร้อนในการปรับสภาพ

### ภูมิหลังของศิลปะหรือวิชาการที่เกี่ยวข้อง

- 10 แคลเซียมไฮดรอกไซด์ (Calcium hydroxide) และแคลเซียมออกไซด์ (Calcium oxide) จัดเป็นตัวเร่งปฏิกิริยานิดหนึ่งที่นิยมใช้ในอุตสาหกรรมต่างๆ เช่น อุตสาหกรรมใบโพดิเซล อุตสาหกรรมสัตว์ อุตสาหกรรมพลาสติก อุตสาหกรรมกระดาษ อุตสาหกรรมผลิตสี เป็นต้น สามารถหาซื้อได้จากตัวแทนจำหน่ายสารเคมี ปัจจุบัน มีการเตรียมได้จากหินปูน แร่หินธรรมชาติ หรือการใช้สารเคมีในการสังเคราะห์ และยังพบแคลเซียมได้ในวัสดุ เหลือทิ้งหลายชนิดเป็นองค์ประกอบ เช่น เปลือกหอย และเปลือกไข่ เป็นต้น ซึ่งในวัตถุดิบเหล่านี้จะมีแคลเซียมคาร์บอนेट (Cacium carbonate,  $\text{CaCO}_3$ ) เป็นองค์ประกอบหลัก ซึ่งจะนำแคลเซียมคาร์บอนेट ( $\text{CaCO}_3$ ) มาเผาที่อุณหภูมิที่เหมาะสมเพื่อให้เกิดปฏิกิริยาแคลเซอไซเนชัน (Calcination) เป็นแคลเซียมคาร์บอนेट (Cacium carbonate,  $\text{CaCO}_3$ ) เป็นแคลเซียมออกไซด์ (Calcium oxide) แล้วต้องผ่านกระบวนการกรองและคัดขนาดเพื่อนำไปใช้งาน อีกทั้งแคลเซียมออกไซด์โดยทั่วไปมีพื้นที่ผิวจำเพาะ (Specific surface area) ต่ำประมาณ 3.2 ในเมตริกตร ส่งผลให้ความสามารถในการนำไปใช้เป็นตัวเร่งปฏิกิริยาต่ำไปด้วย ดังนั้นในการประดิษฐ์นี้พบว่า
- 15 โครงสร้างของเปลือกไข่ไก่มีแคลเซียมคาร์บอนेट (Cacium carbonate,  $\text{CaCO}_3$ ) เป็นองค์ประกอบหลัก (98 เปอร์เซ็นต์) จึงสนใจนำเปลือกไข่ไก่เหลือทิ้งในอุตสาหกรรมการผลิตถุงไก่มาใช้ประโยชน์เพื่อลดของเสีย โดยนำมาเผาให้ความร้อนที่อุณหภูมิสูงมากกว่า 700 องศาเซลเซียส ทำให้ได้แคลเซียมออกไซด์ (Calcium oxide) เป็นผลิตจากนั้นใช้โพลีเอทิลีนไกลคอล (Polyethylene glycol, PEG) และความร้อนช่วยในการปรับสภาพ ให้ผลิตเป็นแคลเซียมไฮดรอกไซด์ (Calcium hydroxide) และแคลเซียมออกไซด์ (Calcium oxide) ที่ได้มีคุณลักษณะที่ดีขึ้น เช่น พื้นที่ผิวจำเพาะและขนาดอนุภาคที่เล็กระดับไมโครเมตร เป็นวิธีที่ง่าย สะดวก ให้ผลิตภัณฑ์ได้ในปริมาณมาก
- 20 โครงสร้างของเปลือกไข่ไก่ มีแคลเซียมคาร์บอนेट (Cacium carbonate,  $\text{CaCO}_3$ ) เป็นองค์ประกอบหลัก (98 เปอร์เซ็นต์) จึงสนใจนำเปลือกไข่ไก่เหลือทิ้งในอุตสาหกรรมการผลิตถุงไก่มาใช้ประโยชน์เพื่อลดของเสีย โดยนำมาเผาให้ความร้อนที่อุณหภูมิสูงมากกว่า 700 องศาเซลเซียส ทำให้ได้แคลเซียมออกไซด์ (Calcium oxide) เป็นผลิตจากนั้นใช้โพลีเอทิลีนไกลคอล (Polyethylene glycol, PEG) และความร้อนช่วยในการปรับสภาพ ให้ผลิตเป็นแคลเซียมไฮดรอกไซด์ (Calcium hydroxide) และแคลเซียมออกไซด์ (Calcium oxide) ที่ได้มีคุณลักษณะที่ดีขึ้น เช่น พื้นที่ผิวจำเพาะและขนาดอนุภาคที่เล็กระดับไมโครเมตร เป็นวิธีที่ง่าย สะดวก ให้ผลิตภัณฑ์ได้ในปริมาณมาก
- 25

### ตักษณะและความมุ่งหมายของการประดิษฐ์

กรรมวิธีการผลิตแคลเซียมไฮดรอกไซด์และแคลเซียมออกไซด์จากเศษเปลือกไข่ไก่เหลือทิ้ง โดยใช้โพลีเอทิลีนไกลคอล และความร้อนในการปรับสภาพ โดยการนำแคลเซียมออกไซด์จากการเตรียมเปลือกไข่ไก่ที่ผ่านกระบวนการทำความสะอาดและให้ความร้อนสูงที่อุณหภูมิ 800-850 องศาเซลเซียส จากนั้นนำไปผ่าน

- 30

กระบวนการสังเคราะห์ผลิตภัณฑ์ใหม่โดยใช้สาร PEG เป็นตัวปรับสภาพ ก่อให้เกิดการทำปฏิกิริยาเป็นผลิตภัณฑ์ใหม่ แล้วทำปฏิกิริยาต่อที่สภาวะและอุณหภูมิตั้งแต่ 200-250 องศาเซลเซียส เกิดการรวมตัวขึ้นเป็นแคลเซียมไฮดรอกไซด์ที่มีพื้นที่ผิวจำเพาะสูง จากนั้นนำไปผ่านกระบวนการทำความสะอาดและให้ความร้อนที่อุณหภูมิตั้งแต่ 400-450 องศาเซลเซียส จะได้แคลเซียมออกไซด์ที่มีคุณสมบัติพื้นที่ผิวจำเพาะ(Specific surface area) สูง 30-38 ตารางเมตรต่อกิโลกรัม มีขนาดอนุภาคเฉลี่ย 6-8 ไมโครเมตร ความมุ่งหมายของการประดิษฐ์นี้เพื่อพัฒนาคุณสมบัติตัวเร่งปฏิกิริยาแคลเซียมไฮดรอกไซด์และแคลเซียมออกไซด์ที่มีพื้นที่ผิวจำเพาะสูงจากเปลือกไข่เหลือทิ้งเพื่อให้สามารถนำไปใช้กับอุตสาหกรรมต่างๆ ได้อย่างมีประสิทธิภาพยิ่งขึ้นและยังเป็นการเพิ่มศักยภาพการนำเปลือกไข่เหลือทิ้งไปใช้และก่อให้เกิดผลิตภัณฑ์ที่มีมูลค่าสูง อีกทั้งเป็นการนำของเหลือทิ้งจากอุตสาหกรรมไปใช้ให้เกิดประโยชน์อีกด้วยทางนี้

## 10 การเปิดเผยการประดิษฐ์โดยสมบูรณ์

กรรมวิธีการผลิตแคลเซียมไฮดรอกไซด์และแคลเซียมออกไซด์จากเศษเปลือกไข่ไก่เหลือทิ้ง โดยใช้โพลีเอթิลีนไกลคอล และความร้อนในการปรับสภาพ ประกอบด้วยขั้นตอนสองขั้นตอนคือ

### 1. ขั้นตอนการเตรียมแคลเซียมออกไซด์จากเปลือกไข่

นำเปลือกไข่ไก่เหลือทิ้งมาล้างทำความสะอาดด้วยน้ำปราศจากไอออน (Deionized water) ประมาณ 20-30 มิลลิลิตร แล้วนำไปอบแห้งที่อุณหภูมิตั้งแต่ 105-110 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 2-3 ชั่วโมง จากนั้นนำไปให้ความร้อนสูงด้วยเตาเผาที่อุณหภูมิตั้งแต่ 800-850 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 1-2 ชั่วโมง ในสภาวะที่มีแก๊สออกซิเจน จะได้แคลเซียมออกไซด์ (Calcium oxide, CaO) ออกมานะ

### 2. ขั้นตอนการปรับสภาพด้วยโพลีเอಥิลีนไกลคอลและความร้อน

2.1 เตรียมโพลีเอธิลีนไกลคอล (Polyethylene glycol, PEG) ที่มีน้ำหนักโมเลกุล 4000 กรัมต่อกิโลกรัม 3-5 กรัม โดยนำไปผสมกับน้ำปราศจากไอออน (Deionized water) จำนวน 50-60 มิลลิลิตร เป็นเวลา 2-

3 ชั่วโมง

2.2 นำสารในข้อ 1 และ ขั้นตอน 2.1 มาผสมกันในอัตราส่วน 1:1.25 (โมลของ CaO:โมลของ PEG) และกวนสารผสมต่อเป็นเวลา 24 ชั่วโมง

2.3 นำสารผสมจากข้อ 2.2 ไปให้ความร้อนในภาชนะที่บรรจุสามารถเก็บความดันได้ที่อุณหภูมิตั้งแต่

130-250 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 24 ชั่วโมง โดยไม่ต้องกวน และปล่อยให้เย็นที่อุณหภูมิห้อง

2.4 นำสารที่ได้จากข้อ 2.3 มาล้างด้วยน้ำปราศจากไอออน 2-3 ครั้งๆ ละ 20-30 มิลลิลิตร และล้างต่อตัวยเมทานอล (Methanol) 3-4 ครั้งๆ ละ 20-30 มิลลิลิตร แล้วนำไปอบแห้งที่อุณหภูมิตั้งแต่ 80-85 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 3-4 ชั่วโมง จะได้แคลเซียมไฮดรอกไซด์ที่มีพื้นที่ผิวจำเพาะ 18-22 ตารางเมตรต่อกิโลกรัม

2.5 นำไปให้ความร้อนที่อุณหภูมิตั้งแต่ 400-450 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 1-2 ชั่วโมง ในสภาวะที่มีแก๊ส

ออกซิเจน จะได้แคลเซียมออกไซด์ที่มีพื้นที่ผิวสูงจำเพาะ 30-38 ตารางเมตรต่อกิโลกรัม

### คำอธิบายรูปเขียนโดยย่อ

รูปที่ 1 การกระจายตัวของขนาดอนุภาคของแคลเซียมออกไซด์ 0.02 ไมโครเมตร ถึง 40 ไมโครเมตร โดยมีค่าเฉลี่ยขนาดอนุภาคที่ 8 ไมโครเมตร

รูปที่ 2 ภาพถ่ายจากกล้องแม่พิวของแคลเซียมคาร์บอนเนตหลังจากการปรับสภาพด้วยโพลีเอทธิลีนไกล-  
5 คลอลและความร้อน มีลักษณะเป็นก้อนผลึกขนาดเล็ก เรียงติดเกาะกันเป็นกลุ่ม ข้อนหักกัน และบางส่วนมีการยึด  
เกาะกันเป็นโครงสร้างที่ซับซ้อนเหมือนร่างแท หรือประารัง

รูปที่ 3 แคลเซียมออกไซด์ที่สังเคราะห์ได้มีคุณสมบัติพิเศษที่ผิวจำเพาะ (Specific surface area) สูง 37.6  
ตารางเมตรต่อกิโลกรัม มากกว่าแคลเซียมออกไซด์การค้าถึง 11.7 เท่า

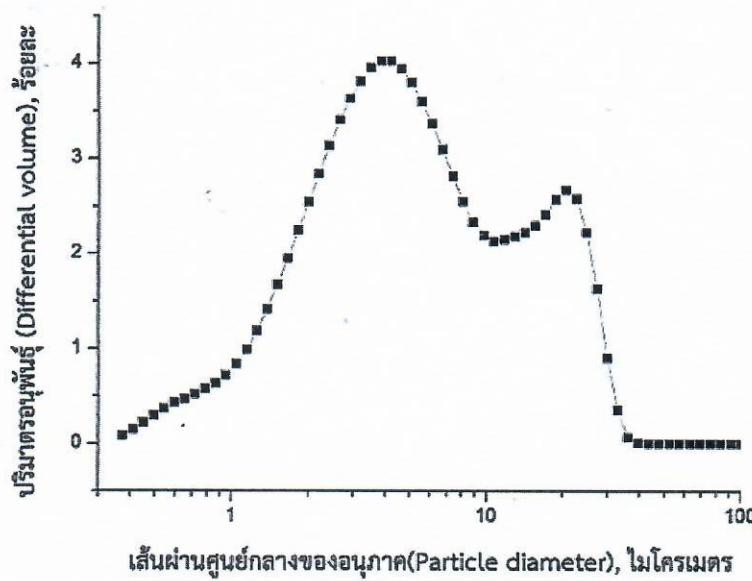
### วิธีการในการประดิษฐ์ดีที่สุด

10 เหมือนกับที่ได้กล่าวไว้แล้วในหัวข้อ “การเปิดเผยการประดิษฐ์โดยสมบูรณ์”

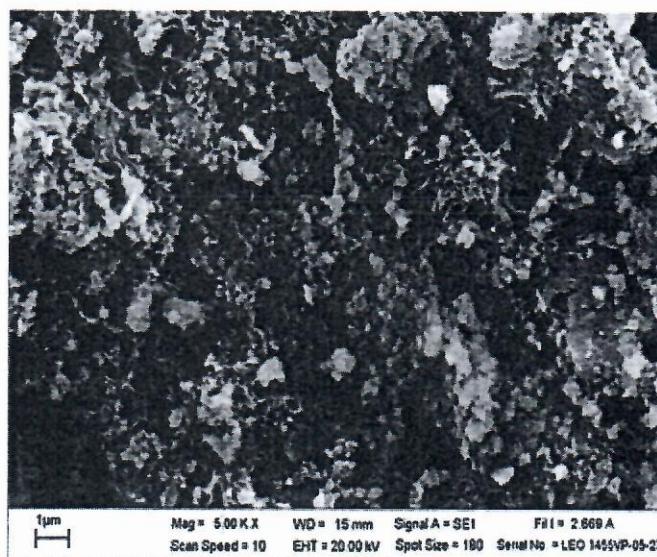
### ข้อต่อสิทธิ

1. กรรมวิธีการผลิตแคลเซียมไฮดรอกไซด์และแคลเซียมออกไซด์จากเศษเปลือกไข่ไก่เหลือทิ้ง โดยใช้โพลี-เออทิลีนไกลคอล และความร้อนในการปรับสภาพ ประกอบด้วยขั้นตอนสองขั้นตอนคือ
  - ขั้นตอนที่หนึ่ง การเตรียมแคลเซียมออกไซด์จากเปลือกไข่
  - 5 นำเปลือกไข่ไก่เหลือทิ้งมาล้างทำความสะอาดด้วยน้ำปราศจากไอออน (Deionized water) 20-30 มิลลิลิตร แล้วนำไปอบแห้งที่อุณหภูมิตั้งแต่ 105-110 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 2-3 ชั่วโมง จากนั้นนำไปให้ความร้อนสูง ด้วยเตาเผาที่อุณหภูมิตั้งแต่ 800-850 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 1-2 ชั่วโมง ในสภาวะที่มีแก๊สออกซิเจน จะได้แคลเซียมออกไซด์ (Calcium oxide, CaO) ออกมานา
- 10 ขั้นตอนที่สอง การปรับสภาพด้วยโพลีเออทิลีนไกลคอลและความร้อน
  - ก. เตรียมโพลีเออทิลีนไกลคอล (Polyethylene glycol, PEG) ที่มีน้ำหนักโมเลกุล 4000 กรัมต่อมิล จำนวน 3-5 กรัม โดยนำไปผสมกับน้ำปราศจากไอออน (Deionized water) จำนวน 50-60 มิลลิลิตร เป็นเวลา 2-3 ชั่วโมง
  - ข. นำสารในขั้นตอนที่ 1 และ ขั้นตอนที่สอง ข้อ ก. มาผสมกันในอัตราส่วน 1:1.25 (ไมลของ CaO:ไมลของ PEG) แล้วกวนสารผสมต่อเป็นเวลา 24 ชั่วโมง
- 15 ค. นำสารผสมจากข้อ ข. ไปให้ความร้อนในภาชนะที่บรรจุสามารถเก็บความดันได้ที่อุณหภูมิตั้งแต่ 130-250 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 24 ชั่วโมง โดยไม่ต้องกวน และปล่อยให้เย็นที่อุณหภูมิห้อง
  - ง. นำสารที่ได้จากข้อ ค. มาล้างด้วยน้ำปราศจากไอออน 2-3 ครั้งๆ ละ 20-30 มิลลิลิตร และล้างต่อด้วยเมทานอล (Methanol) 3-4 ครั้งๆ ละ 20-30 มิลลิลิตร แล้วนำไปอบแห้งที่อุณหภูมิตั้งแต่ 80-85 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 3-4 ชั่วโมง จะได้แคลเซียมไฮดรอกไซด์ที่มีพื้นที่ผิวจำเพาะ 18-22 ตารางเมตรต่อกิรัม
- 20 igrass
- จ. นำไปให้ความร้อนที่อุณหภูมิตั้งแต่ 400-450 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 1-2 ชั่วโมง ในสภาวะที่มีแก๊สออกซิเจน จะได้แคลเซียมออกไซด์ที่มีพื้นที่ผิวสูงจำเพาะ 30-38 ตารางเมตรต่อกิรัม

หน้า 1 ของจำนวน 2 หน้า

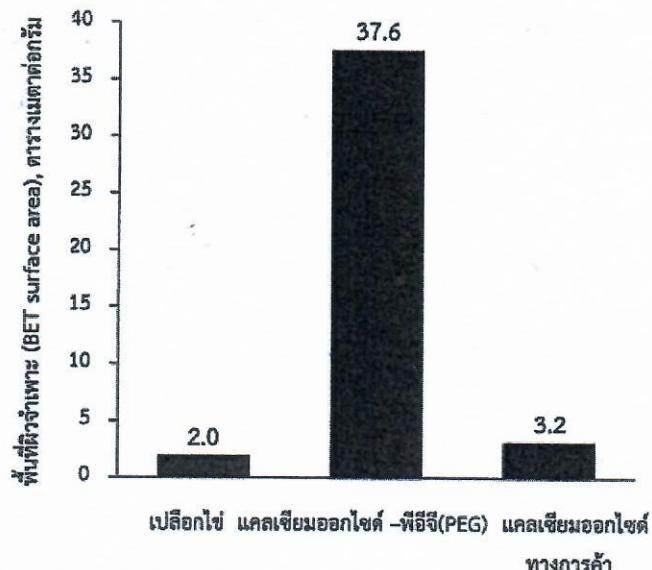


รูปที่ 1



รูปที่ 2

หน้า 2 ของจำนวน 2 หน้า



รูปที่ 3

### บทสรุปการประดิษฐ์

กรรมวิธีการผลิตแคลเซียมไอกไซด์และแคลเซียมออกไซด์จากเศษเปลือกไข่ไก่เหลือทิ้ง โดยใช้โพลีเอทธิลีนไอกลคอล (Polyethylene glycol, PEG) และความร้อนในการปรับสภาพ โดยการนำแคลเซียมออกไซด์จากการเตรียมเปลือกไข่ไก่ที่ผ่านกระบวนการการทำความสะอาดและให้ความร้อนสูงที่อุณหภูมิ 800-850 องศาเซลเซียส จากนั้นนำไปผ่านกระบวนการสังเคราะห์ผลิตภัณฑ์ใหม่โดยใช้สาร PEG เป็นปรับสภาพ ก่อให้เกิดการทำปฏิกิริยาเป็นผลิตภัณฑ์ใหม่ แล้วทำปฏิกิริยาต่อที่สภาวะและอุณหภูมิตั้งแต่ 200-250 องศาเซลเซียส เกิดการรวมตัวขึ้นเป็นแคลเซียมไอกไซด์ที่มีพื้นที่ผิวจำเพาะสูง จากนั้นนำไปผ่านกระบวนการทำความสะอาดและให้ความร้อนที่อุณหภูมิตั้งแต่ 400-450 องศาเซลเซียส จะได้แคลเซียมออกไซด์ที่มีคุณสมบัติพื้นที่ผิวจำเพาะ(Specific surface area) สูง 30-38 ตารางเมตรต่อกรัม มีขนาดอนุภาคเฉลี่ย 6-8 ไมโครเมตร