

เลขที่อนุสิทธิบัตร 16513



อสป/200 ข

### อนุสิทธิบัตร

อาศัยอำนาจตามความในพระราชบัญญัติสิทธิบัตร พ.ศ. 2522

และแก้ไขเพิ่มเติมโดยพระราชบัญญัติสิทธิบัตร (ฉบับที่ 3) พ.ศ. 2542

ออกบัตรกรรมทรัพย์สินทางปัญญาออกอนุสิทธิบัตรฉบับนี้ให้แก่

นางสาวปาริยา ณ นคร

นางสาวอังฉิมา พุ่มเกลี้ยง

สำหรับการประดิษฐ์ตามรายละเอียดการประดิษฐ์ ข้อถือสิทธิ และรูปเขียน (ถ้ามี)  
ที่ปรากฏในอนุสิทธิบัตรนี้

เลขที่คำขอ 1803000867

เลขที่รับอนุสิทธิบัตร 9 เมษายน 2561

ผู้ประดิษฐ์ นางสาวปาริยา ณ นคร และ นางสาวอังฉิมา พุ่มเกลี้ยง

วัตถุประสงค์ของการประดิษฐ์ กรรมวิธีการกักเก็บคาร์บอนควอนตัมดอท (Carbon Quantum dots)  
ในอนุภาคไคโตซาน (Chitosan)

ให้ผู้ทรงอนุสิทธิบัตรหรือทายาทและผู้ถือสิทธิและหน้าที่ตามกฎหมายว่าด้วยสิทธิบัตรทุกประการ

ออกให้ ณ วันที่ 17 เดือน กรกฎาคม พ.ศ. 2563

หมดอายุ ณ วันที่ 8 เดือน เมษายน พ.ศ. 2567



(ลงชื่อ)

(นายดิเรก บุญแท้)

รองอธิบดีกรมทรัพย์สินทางปัญญา ปฏิบัติราชการแทน

อธิบดีกรมทรัพย์สินทางปัญญา

ผู้อำนวยการอนุสิทธิบัตร

พนักงานเจ้าหน้าที่

- หมายเหตุ
- 1 ผู้ทรงอนุสิทธิบัตรต้องชำระค่าธรรมเนียมรายปีเริ่มตั้งแต่ปีที่ 3 ของการอนุสิทธิบัตร มิฉะนั้น อนุสิทธิบัตรจะสิ้นอายุ
  - 2 ผู้ทรงอนุสิทธิบัตรจะขอชำระค่าธรรมเนียมรายปีได้รวมหนึ่งโดยชำระทั้งสามครั้งในคราวเดียวกันก็ได้
  - 3 ตามใบ ๑๖ ใบก่อนวันสิ้นอายุอนุสิทธิบัตร ผู้ทรงอนุสิทธิบัตรมีสิทธิขอต่ออายุอนุสิทธิบัตรได้ 2 ครั้ง มีกำหนดคราวละ 2 ปี โดยยื่นคำขอต่ออายุ สภานิติกรพนักงานเจ้าหน้าที่
  - 4 การขอต่ออายุให้ใช้ใบคำขออนุสิทธิบัตรและกรณีโอนอนุสิทธิบัตรต้องทำเป็นหนังสือและจดทะเบียนต่อพนักงานเจ้าหน้าที่

046107

รายละเอียดการประดิษฐ์

ชื่อที่แสดงถึงการประดิษฐ์

5 กรรมวิธีการกักเก็บคาร์บอนควอนตัมดอท (Carbon Quantum dots) ในอนุภาคไคโตซาน (Chitosan)

ลักษณะและความมุ่งหมายของการประดิษฐ์

การประดิษฐ์นี้เกี่ยวข้องกับเทคนิคการกักเก็บคาร์บอนควอนตัมดอทในอนุภาคไคโตซานที่  
ให้ผลการกักเก็บและค่าการคายแสงฟลูออเรสเซนส์ได้ดีที่สุด โดยมีขั้นตอนดังต่อไปนี้

10 ก) เตรียมไคโตซานที่ความเข้มข้น 1% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร ในกรดอะซิติกที่ความเข้มข้น 40% โดยปริมาตรต่อปริมาตร

ข) คนให้เข้ากัน

ค) นำไปทำให้อนุภาคไคโตซานเกิดการสั้นสะเทือนด้วยคลื่นเสียงความถี่สูงเป็นระยะเวลา 5  
นาที่ที่อุณหภูมิห้อง

15 ง) เจือจางด้วยน้ำที่ผ่านการกำจัดไอออนให้ได้ความเข้มข้นของไคโตซานเท่ากับ 0.01, 0.05, 0.10, 0.15 และ 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร

จ) นำแต่ละความเข้มข้นของไคโตซานมาผสมกับคาร์บอนควอนตัมดอทให้ได้ความเข้มข้น  
ของคาร์บอนควอนตัมดอทเท่ากับ 0.1 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร

ฉ) จากนั้นเติมสารไตรโพลีฟอสเฟต (Tripolyphosphate) 0.75% โดยน้ำหนักต่อปริมาตรลงใน  
สารละลายที่ได้จากข้อ จ) ในอัตราส่วน 200 : 40

20 ช) บั่นเหวี่ยงให้ตกตะกอนด้วยเครื่องหมุนเหวี่ยงที่ความเร็วรอบ 4000 รอบต่อนาที เป็น  
ระยะเวลา 30 นาที

ช) นำส่วนใสและตะกอนที่ได้ไปวิเคราะห์การคายแสงฟลูออเรสเซนส์ด้วยเทคนิคฟลูออเรส  
เซนส์สเปกโตรสโกปี (Fluorescence spectroscopy) เพื่อวัดการคายแสงของคาร์บอนควอนตัมดอท

25 ฉ) วิเคราะห์ผลได้เป็นร้อยละของการกักเก็บคาร์บอนควอนตัมดอทในไคโตซาน แล้วเลือก  
ความเข้มข้นของไคโตซานที่ให้ผลการกักเก็บที่ดีที่สุดไปกักเก็บคาร์บอนควอนตัมดอท ที่ความเข้มข้น  
ของคาร์บอนควอนตัมดอทเท่ากับ 0.01, 0.05, 0.10, 0.50 และ 0.75 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร

ความมุ่งหมายของการประดิษฐ์ครั้งนี้คือเพื่อการกักเก็บคาร์บอนควอนตัมดอทในอนุภาคไคโต  
ซานที่ให้ผลการกักเก็บและค่าการคายแสงฟลูออเรสเซนส์ได้ดีที่สุด เพื่อนำไปประยุกต์ใช้ต่อไป  
สาขาวิทยาการที่เกี่ยวข้องกับการประดิษฐ์

30 การประดิษฐ์นี้เกี่ยวข้องกับเคมีในส่วนสาขาเทคโนโลยีชีวภาพที่เกี่ยวข้องกับกรรมวิธีการกัก  
เก็บคาร์บอนควอนตัมดอท (Carbon Quantum dots) ในอนุภาคไคโตซาน

ภูมิหลังของศิลปะหรือวิทยาการที่เกี่ยวข้อง

เนื่องจาก คาร์บอนควอนตัมดอทเป็นสารที่สามารถเรืองแสงฟลูออเรสเซนส์ได้ มีการเรือง  
แสงที่มีความสว่างสูง แสงมีความเสถียรในระยะยาว มีความเป็นพิษต่ำ ละลายน้ำได้โดย Baker และ

Yang และคณะ ได้รายงานไว้ในปี 2010 และ 2009 และพื้นผิวของมันสามารถดัดแปลงให้ทำงานได้กับ สารชีวโมเลกุลต่างๆ เช่น พอลิแซ็กคาไรด์ (polysaccharide) แอนติบอดี (antibody) เปปไทด์ (peptide) เอนไซม์ (enzyme) และนิวคลีโอไทด์ (nucleotide) ดังรายงานของ Mansur และคณะ ในปี 2011 ในขณะที่ไคโตซานจะมีความเป็นพิษต่ำ ซึ่งมีการนำมาใช้กับสิ่งมีชีวิต เนื่องจากไคโตซาน เข้ากันได้ดีกับ สารชีวภาพ (Biocompatible) และมีความจำเพาะเจาะจงทางเคมี และสามารถดัดแปลงโครงสร้างให้เข้ากับสารอื่นๆ ได้ จึงทำให้มีการนำมาประยุกต์ใช้ทางการแพทย์อย่างกว้างขวางดังรายงานของ Ramanery และคณะในปี 2012

กรรมวิธีการกักเก็บคาร์บอนควอนตัมดอทในอนุภาคไคโตซานที่ให้ผลการกักเก็บและค่าการคายแสงฟลูออเรสเซนซ์ได้ดีที่สุด มีความสำคัญเพื่อให้สามารถนำสารที่กักเก็บได้ดีที่สุดนั้นไปประยุกต์ใช้ประโยชน์ต่อไป

#### การเปิดเผยการประดิษฐ์โดยสมบูรณ์

ก) เตรียมไคโตซานที่ความเข้มข้น 1% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร ในกรดอะซิติกที่ความเข้มข้น 40% โดยปริมาตรต่อปริมาตร

ข) คนให้เข้ากัน

ค) นำไปทำให้อนุภาคไคโตซานเกิดการสั่นสะเทือนด้วยคลื่นเสียงความถี่สูงเป็นระยะเวลา 5 นาทีที่อุณหภูมิห้อง

ง) เจือจางด้วยน้ำที่ผ่านการกำจัดไอออนให้ได้ความเข้มข้นของไคโตซานเท่ากับ 0.01, 0.05, 0.10, 0.15 และ 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร

จ) นำแต่ละความเข้มข้นของไคโตซานมาผสมกับคาร์บอนควอนตัมดอทให้ได้ความเข้มข้นของคาร์บอนควอนตัมดอทเท่ากับ 0.1 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร

ฉ) จากนั้นเติมสารไตรโพลีฟอสเฟต (Tripolyphosphate) 0.75% โดยน้ำหนักต่อปริมาตรลงในสารละลายที่ได้จากข้อ จ) ในอัตราส่วน 200 : 40

ช) ปั่นเหรียญให้ตกตะกอนด้วยเครื่องหมุนเหรียญที่ความเร็วรอบ 4000 รอบต่อนาที เป็นระยะเวลา 30 นาที

ซ) นำส่วนใสและตะกอนที่ได้ไปวิเคราะห์การคายแสงฟลูออเรสเซนซ์ด้วยเทคนิคฟลูออเรสเซนซ์สเปกโตรสโกปี (Fluorescence spectroscopy) เพื่อวัดการคายแสงของคาร์บอนควอนตัมดอท

ณ) วิเคราะห์ผลได้เป็นร้อยละของการกักเก็บคาร์บอนควอนตัมดอทในไคโตซาน แล้วเลือกความเข้มข้นของไคโตซานที่ให้ผลการกักเก็บที่ดีที่สุดไปกักเก็บคาร์บอนควอนตัมดอท ที่ความเข้มข้นของคาร์บอนควอนตัมดอทเท่ากับ 0.01, 0.05, 0.10, 0.50 และ 0.75 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร

การคายแสงฟลูออเรสเซนซ์ของคาร์บอนควอนตัมดอท ที่ถูกกักเก็บในอนุภาคไคโตซานเมื่อใช้ความเข้มข้นของคาร์บอนควอนตัมดอท เท่ากับ 0.1 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร และความเข้มข้นของไคโตซาน เท่ากับ 0.01, 0.05, 0.10, 0.15 และ 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร

5 จากการศึกษาการกักเก็บคาร์บอนควอนตัมดอท ในไคโตซาน (Chitosan) โดยการเตรียมไคโตซานที่ความเข้มข้น 1% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร ในกรดอะซิติกที่ความเข้มข้น 40% โดยปริมาตรต่อปริมาตร จากนั้นคนให้เข้ากัน แล้วนำไปทำให้อนุภาคไคโตซานเกิดการสั้นสะเทือนด้วยคลื่นเสียงความถี่สูงเป็นระยะเวลา 5 นาทีที่อุณหภูมิห้อง จากนั้นเจือจางด้วยน้ำที่ผ่านการกำจัดไอออนให้ได้ความเข้มข้นของไคโตซานเท่ากับ 0.01, 0.05, 0.10, 0.15 และ 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร แล้วนำแต่ละความเข้มข้นของไคโตซานมาผสมกับคาร์บอนควอนตัมดอทให้ได้ความเข้มข้นของคาร์บอนควอนตัมดอทเท่ากับ 0.1 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร จากนั้นเติมสารไตรโพลีฟอสเฟต (Tripolyphosphate) 0.75% โดยน้ำหนักต่อปริมาตรสัดส่วน 200 : 40 แล้วปั่นเหวี่ยงให้ตกตะกอนด้วยเครื่องหมุนเหวี่ยงที่ความเร็วรอบ 4000 รอบต่อนาที เป็นระยะเวลา 30 นาที จากนั้นนำส่วนใสและตะกอนที่ได้ไปวิเคราะห์การคายแสงฟลูออเรสเซนซ์ด้วยเทคนิคฟลูออเรสเซนซ์สเปกโทรสโกปี (Fluorescence spectroscopy) เพื่อวัดการคายแสงของคาร์บอนควอนตัมดอทที่ถูกกักเก็บในอนุภาคไคโตซาน โดยผลการคายแสงฟลูออเรสเซนซ์คาร์บอนควอนตัมดอทที่ถูกกักเก็บในไคโตซานแสดงดัง ตารางที่ 1

10 ตารางที่ 1 แสดงผลการคายแสงฟลูออเรสเซนซ์ของคาร์บอนควอนตัมดอทที่ถูกกักเก็บในอนุภาคไคโตซานเมื่อใช้ความเข้มข้นของคาร์บอนควอนตัมดอทเท่ากับ 0.1 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร และความเข้มข้นของไคโตซานเท่ากับ 0.01, 0.05, 0.10, 0.15 และ 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร

ตัวอย่าง	ค่าการคายแสงฟลูออเรสเซนซ์ที่ความยาวคลื่น 435 นาโนเมตร
คาร์บอนควอนตัมดอท 0.10 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร, ไคโตซาน 0.01% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร	0.06±0.10
คาร์บอนควอนตัมดอท 0.10 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร, ไคโตซาน 0.05% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร	2.44±0.30
คาร์บอนควอนตัมดอท 0.10 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร, ไคโตซาน 0.10% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร	8.30±1.19
คาร์บอนควอนตัมดอท 0.10 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร, ไคโตซาน 0.15% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร	8.03±0.85
คาร์บอนควอนตัมดอท 0.10 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร, ไคโตซาน 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร	10.81±1.00

จากการวิเคราะห์การคายแสงฟลูออเรสเซนซ์ของคาร์บอนควอนตัมดอทที่ถูกกักเก็บในอนุภาคไคโตซานเมื่อใช้ความเข้มข้นของคาร์บอนควอนตัมดอทเท่ากับ 0.1 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร และความเข้มข้น

ชั้นของไคโตซานเท่ากับ 0.01, 0.05, 0.10, 0.15 และ 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร พบว่า ไคโตซาน 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร ที่กักเก็บคาร์บอนควอนตัมดอท 0.10 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร ให้ค่าการคายแสงฟลูออเรสเซนซ์ที่ความยาวคลื่น 435 นาโนเมตร สูงที่สุดเท่ากับ  $10.81 \pm 1.00$  รองลงมาคือใช้ไคโตซาน 0.10, 0.15, 0.05 และ 0.01% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร กับ คาร์บอนควอนตัมดอท 0.10 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร ให้ค่าการคายแสงฟลูออเรสเซนซ์ที่ความยาวคลื่น 435 นาโนเมตร เท่ากับ  $8.30 \pm 1.19$ ,  $8.03 \pm 0.85$ ,  $2.44 \pm 0.30$  และ  $0.06 \pm 0.10$  ตามลำดับ

ผลได้เป็นร้อยละของการกักเก็บคาร์บอนควอนตัมดอทในไคโตซาน เมื่อใช้ความเข้มข้นของคาร์บอนควอนตัมดอท เท่ากับ 0.1 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร และความเข้มข้นของไคโตซานเท่ากับ 0.01, 0.05, 0.10, 0.15 และ 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร

จากการศึกษาการคายแสงฟลูออเรสเซนซ์ของคาร์บอนควอนตัมดอทที่ถูกกักเก็บในอนุภาคไคโตซานเมื่อใช้ความเข้มข้นของคาร์บอนควอนตัมดอทเท่ากับ 0.1 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร และความเข้มข้นของไคโตซานเท่ากับ 0.01, 0.05, 0.10, 0.15 และ 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร แล้วนำค่าการคายแสงฟลูออเรสเซนซ์ที่ได้มาวิเคราะห์ผลได้เป็นร้อยละของการกักเก็บคาร์บอนควอนตัมดอทในอนุภาคไคโตซาน ได้ดัง ตารางที่ 2

ตารางที่ 2 แสดงผลได้เป็นร้อยละของการกักเก็บคาร์บอนควอนตัมดอทในอนุภาคไคโตซาน เมื่อใช้ความเข้มข้นของคาร์บอนควอนตัมดอทเท่ากับ 0.1 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร และความเข้มข้นของไคโตซานเท่ากับ 0.01, 0.05, 0.10, 0.15 และ 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร

ตัวอย่าง	ผลได้เป็นร้อยละของการกักเก็บคาร์บอนควอนตัมดอทในอนุภาคไคโตซาน
คาร์บอนควอนตัมดอท 0.10 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร, ไคโตซาน 0.01% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร	$3.70 \pm 0.10$
คาร์บอนควอนตัมดอท 0.10 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร, ไคโตซาน 0.05% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร	$12.39 \pm 0.30$
คาร์บอนควอนตัมดอท 0.10 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร, ไคโตซาน 0.10% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร	$42.14 \pm 1.19$
คาร์บอนควอนตัมดอท 0.10 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร, ไคโตซาน 0.15% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร	$40.77 \pm 0.85$
คาร์บอนควอนตัมดอท 0.10 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร, ไคโตซาน 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร	$54.91 \pm 1.00$

วิเคราะห์ผลได้เป็นร้อยละของการกักเก็บคาร์บอนควอนตัมดอทในอนุภาคไคโตซาน เมื่อใช้ความเข้มข้นของคาร์บอนควอนตัมดอทเท่ากับ 0.1 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร และความเข้มข้นของไคโตซานเท่ากับ 0.01, 0.05, 0.10, 0.15 และ 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร พบว่า ไคโตซาน 0.20% โดย

หน้า 5 ของจำนวน 7 หน้า

น้ำหนักต่อปริมาตร ที่กักเก็บคาร์บอนควอนตัมคอกท 0.10 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร ให้ผลได้เป็นร้อยละของการกักเก็บคาร์บอนควอนตัมคอกทในอนุภาคไคโตซาน สูงที่สุดเท่ากับ  $54.91 \pm 1.00$  รองลงมาคือใช้ไคโตซาน 0.10, 0.15, 0.05 และ 0.01% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร กับคาร์บอนควอนตัมคอกท 0.10 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร ให้ผลได้เป็นร้อยละของการกักเก็บคาร์บอนควอนตัมคอกทในไคโตซาน เท่ากับ  $42.14 \pm 1.19$ ,  $40.77 \pm 0.85$ ,  $12.39 \pm 0.30$  และ  $3.70 \pm 0.10$  ตามลำดับ

การกายแสงฟลูออเรสเซนซ์ของคาร์บอนควอนตัมคอกทที่ถูกกักเก็บในอนุภาคไคโตซานเมื่อใช้ความเข้มข้นของคาร์บอนควอนตัมคอกทเท่ากับ 0.01, 0.05, 0.10, 0.50 และ 0.75 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร และความเข้มข้นของไคโตซานเท่ากับ 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร

จากการวิเคราะห์ทั้งการกายแสงฟลูออเรสเซนซ์และผลได้เป็นร้อยละของการกักเก็บ คาร์บอนควอนตัมคอกทในอนุภาคไคโตซานโดยใช้ความเข้มข้นของคาร์บอนควอนตัมคอกทเท่ากับ 0.1 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร และความเข้มข้นของไคโตซานเท่ากับ 0.01, 0.05, 0.10, 0.15 และ 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร ดังตารางที่ 1 และ 2 พบว่า ไคโตซาน 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร ที่กักเก็บ คาร์บอนควอนตัมคอกท 0.10 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร ให้ค่าการกายแสงฟลูออเรสเซนซ์ที่ความยาวคลื่น 435 นาโนเมตร และผลได้เป็นร้อยละของการกักเก็บคาร์บอนควอนตัมคอกทในอนุภาคไคโตซาน สูงที่สุดเท่ากับ  $10.81 \pm 1.00$  และ  $54.91 \pm 1.00$  ตามลำดับ ดังนั้นจึงใช้ไคโตซาน 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร กักเก็บคาร์บอนควอนตัมคอกท ที่ความเข้มข้นเท่ากับ 0.01, 0.05, 0.10, 0.50 และ 0.75 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร โดยผลการกายแสงฟลูออเรสเซนซ์ของคาร์บอนควอนตัมคอกท ที่ถูกกักเก็บในอนุภาคไคโตซานแสดงดังตารางที่ 3

จากการวิเคราะห์การกายแสงฟลูออเรสเซนซ์ของคาร์บอนควอนตัมคอกท ที่ถูกกักเก็บในไคโตซานเมื่อใช้ความเข้มข้นของคาร์บอนควอนตัมคอกทเท่ากับ 0.01, 0.05, 0.10, 0.50 และ 0.75 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร และความเข้มข้นของไคโตซานเท่ากับ 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร พบว่า ไคโตซาน 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร ที่กักเก็บคาร์บอนควอนตัมคอกท 0.75 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร ให้ค่าการกายแสงฟลูออเรสเซนซ์ที่ความยาวคลื่น 435 นาโนเมตร สูงที่สุดเท่ากับ  $17.96 \pm 0.97$  รองลงมาคือใช้ไคโตซาน 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร กับ คาร์บอนควอนตัมคอกท 0.50, 0.05, 0.50 และ 0.01 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร ตามลำดับ

ผลได้เป็นร้อยละของการกักเก็บคาร์บอนควอนตัมคอกท ในอนุภาคไคโตซาน เมื่อใช้ความเข้มข้นของคาร์บอนควอนตัมคอกท เท่ากับ 0.01, 0.05, 0.10, 0.50 และ 0.75 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร และความเข้มข้นของไคโตซานเท่ากับ 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร

จากการศึกษาการกายแสงฟลูออเรสเซนซ์ของคาร์บอนควอนตัมคอกทที่ถูกกักเก็บในไคโตซานเมื่อใช้ความเข้มข้นของคาร์บอนควอนตัมคอกทเท่ากับ 0.01, 0.05, 0.10, 0.50 และ 0.75 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร และความเข้มข้นของไคโตซานเท่ากับ 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร แล้วนำค่าการกายแสงฟลูออเรสเซนซ์ที่ได้มาวิเคราะห์ผลได้เป็นร้อยละของการกักเก็บคาร์บอนควอนตัมคอกทในอนุภาคไคโตซาน ได้ดัง ตารางที่ 4

ตารางที่ 3 แสดงผลการคายแสงฟลูออเรสเซนซ์ของคาร์บอนควอนตัมดอทที่ถูกกักเก็บในอนุภาคไคโตซานเมื่อใช้ความเข้มข้นของคาร์บอนควอนตัมดอทเท่ากับ 0.01, 0.05, 0.10, 0.50 และ 0.75 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร และความเข้มข้นของไคโตซานเท่ากับ 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร

ตัวอย่าง	ค่าการคายแสงฟลูออเรสเซนซ์ ที่ความยาวคลื่น 435 นาโนเมตร
คาร์บอนควอนตัมดอท 0.01 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร, ไคโตซาน 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร	9.07±1.64
คาร์บอนควอนตัมดอท 0.05 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร, ไคโตซาน 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร	12.30±3.41
คาร์บอนควอนตัมดอท 0.10 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร, ไคโตซาน 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร	11.45±2.19
คาร์บอนควอนตัมดอท 0.50 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร, ไคโตซาน 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร	12.85±0.55
คาร์บอนควอนตัมดอท 0.75 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร, ไคโตซาน 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร	17.96±0.97

ตารางที่ 4 แสดงผลได้เป็นร้อยละของการกักเก็บคาร์บอนควอนตัมดอทในอนุภาคไคโตซาน เมื่อใช้ความเข้มข้นของคาร์บอนควอนตัมดอทเท่ากับ 0.01, 0.05, 0.10, 0.50 และ 0.75 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร และความเข้มข้นของไคโตซานเท่ากับ 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร

ตัวอย่าง	ผลได้เป็นร้อยละของการกักเก็บคาร์บอน ควอนตัมดอทในอนุภาคไคโตซาน
คาร์บอนควอนตัมดอท 0.01 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร, ไคโตซาน 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร	437.18±1.64
คาร์บอนควอนตัมดอท 0.05 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร, ไคโตซาน 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร	108.70±3.41
คาร์บอนควอนตัมดอท 0.10 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร, ไคโตซาน 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร	58.14±2.19
คาร์บอนควอนตัมดอท 0.50 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร, ไคโตซาน 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร	16.01±0.55
คาร์บอนควอนตัมดอท 0.75 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร, ไคโตซาน 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร	18.11±0.97

วิเคราะห์ผลได้เป็นร้อยละของการกักเก็บคาร์บอนควอนตัมดอทในอนุภาคไคโตซาน เมื่อใช้ความเข้มข้นของคาร์บอนควอนตัมดอทเท่ากับ 0.01, 0.05, 0.10, 0.50 และ 0.75 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร

หน้า 7 ของจำนวน 7 หน้า

5 และความเข้มข้นของโคโคซานเท่ากับ 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร พบว่า โคโคซาน 0.20% โดย น้ำหนักต่อปริมาตร ที่กักเก็บคาร์บอนควอนตัมดอท 0.01 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร ให้ผลได้เป็นร้อยละของ การกักเก็บคาร์บอนควอนตัมดอทในอนุภาคโคโคซาน สูงที่สุดเท่ากับ  $437.18 \pm 1.64$  แต่พบว่าให้ค่าการ คายแสงฟลูออเรสเซนซ์ที่ความยาวคลื่น 435 นาโนเมตร ต่ำที่สุดเท่ากับ  $9.07 \pm 1.64$  ดังนั้นเมื่อพิจารณา จากการวิเคราะห์ทั้งการคายแสงฟลูออเรสเซนซ์และผลได้เป็นร้อยละของการกักเก็บคาร์บอน ควอนตัมดอทในอนุภาคโคโคซานแล้วพบว่า โคโคซาน 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร ที่กักเก็บ คาร์บอนควอนตัมดอท 0.05 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร ให้การคายแสงฟลูออเรสเซนซ์และผลได้เป็นร้อยละ ของการกักเก็บคาร์บอนควอนตัมดอท สูงที่สุด เท่ากับ  $12.30 \pm 3.41$  และ  $108.70 \pm 3.41$  ตามลำดับ

#### วิธีการในการประดิษฐ์ที่ดีที่สุด

เหมือนกับที่ได้กล่าวไว้แล้วในหัวข้อการเปิดเผยการประดิษฐ์โดยสมบูรณ์



หน้า 1 ของจำนวน 1 หน้า

ข้อปฏิบัติ

1. กรรมวิธีการกักเก็บคาร์บอนควอนตัมดอท (Carbon Quantum dots) ในอนุภาคไคโตซาน (Chitosan) ที่ให้ผลการกักเก็บและค่าการคายแสงฟลูออเรสเซนซ์ได้ดีที่สุด โดยมีขั้นตอนดังต่อไปนี้

5 ก) เตรียมไคโตซานที่ความเข้มข้น 1% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร ในกรดอะซิติกที่ความเข้มข้น 40% โดยปริมาตรต่อปริมาตร

ข) คนให้เข้ากัน

ค) นำไปทำให้อนุภาคไคโตซานเกิดการสั่นสะเทือนด้วยคลื่นเสียงความถี่สูงเป็นระยะเวลา 5 นาทีที่อุณหภูมิห้อง

10 ง) เจือจางด้วยน้ำที่ผ่านการกำจัดไอออนให้ได้ความเข้มข้นของไคโตซานเท่ากับ 0.01, 0.05, 0.10, 0.15 และ 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร

จ) นำแต่ละความเข้มข้นของไคโตซานมาผสมกับคาร์บอนควอนตัมดอทให้ได้ความเข้มข้นของคาร์บอนควอนตัมดอทเท่ากับ 0.1 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร

15 ฉ) จากนั้นเติมสารไตรโพลีฟอสเฟต (Tripolyphosphate) 0.75% โดยน้ำหนักต่อปริมาตรลงในสารละลายที่ได้จากข้อ จ) ในอัตราส่วน 200 : 40

ช) ปั่นเหวี่ยงให้ตกตะกอนด้วยเครื่องหมุนเหวี่ยงที่ความเร็วรอบ 4000 รอบต่อนาที เป็นระยะเวลา 30 นาที

ซ) นำส่วนใสและตะกอนที่ได้ไปวิเคราะห์การคายแสงฟลูออเรสเซนซ์ด้วยเทคนิคฟลูออเรสเซนซ์สเปกโตรสโคปี (Fluorescence spectroscopy) เพื่อวัดการคายแสงของคาร์บอนควอนตัมดอท

20 ฉ) วิเคราะห์ผลได้เป็นร้อยละของการกักเก็บคาร์บอนควอนตัมดอทในไคโตซาน แล้วเลือกความเข้มข้นของไคโตซานที่ให้ผลการกักเก็บที่ดีที่สุดไปกักเก็บคาร์บอนควอนตัมดอท ที่ความเข้มข้นของคาร์บอนควอนตัมดอทเท่ากับ 0.01, 0.05, 0.10, 0.50 และ 0.75 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร

หน้า 1 ของจำนวน 1 หน้า

บทสรุปการประดิษฐ์

การเตรียมโคลโตซานที่ความเข้มข้น 1% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร ในกรโคอะซิติกที่ความเข้มข้น 40% โดยปริมาตรต่อปริมาตร จากนั้นคนให้เข้ากัน แล้วนำไปทำให้อนุภาคโคลโตซานเกิดการเกาะตัวกันด้วยคลื่นเสียงความถี่สูงเป็นระยะเวลา 5 นาทีที่อุณหภูมิห้อง จากนั้นเจือจางด้วยน้ำที่ผ่านการกำจัดไอออนให้ได้ความเข้มข้นของโคลโตซานเท่ากับ 0.01, 0.05, 0.10, 0.15 และ 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร แล้วนำแต่ละความเข้มข้นของโคลโตซานมาผสมกับคาร์บอนควอนตัมคอตให้ได้ความเข้มข้นของคาร์บอนควอนตัมคอตเท่ากับ 0.1 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร จากนั้นเติมสารไตรโพลีฟอสเฟต (Tripolyphosphate) 0.75% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร ลงในสารละลายที่ได้จากข้อ จ) ในอัตราส่วน 200 : 40 แล้วปั่นเหวี่ยงให้ตกตะกอนด้วยเครื่องหมุนเหวี่ยงที่ความเร็วรอบ 4000 รอบต่อนาที เป็นระยะเวลา 30 นาที จากนั้นนำส่วนใสและตะกอนที่ได้ไปวิเคราะห์การคายแสงฟลูออเรสเซนซ์ด้วยเทคนิคฟลูออเรสเซนซ์สเปกโตรสโกปี (Fluorescence spectroscopy) เพื่อวัดการคายแสงของคาร์บอนควอนตัมคอตที่ถูกกักเก็บในอนุภาคโคลโตซาน แล้วเลือกความเข้มข้นของโคลโตซานที่ให้ผลการกักเก็บที่ดีที่สุด ไปกักเก็บ คาร์บอนควอนตัมคอตที่ความเข้มข้นของคาร์บอนควอนตัมคอตเท่ากับ 0.01, 0.05, 0.10, 0.50 และ 0.75 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร เมื่อพิจารณาจากการวิเคราะห์ทั้งการคายแสงฟลูออเรสเซนซ์และผลได้เป็นร้อยละของการกักเก็บคาร์บอนควอนตัมคอตในอนุภาคโคลโตซานแล้วพบว่า โคลโตซาน 0.20% โดยน้ำหนักต่อปริมาตร ที่กักเก็บคาร์บอนควอนตัมคอต 0.05 มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร ให้การคายแสงฟลูออเรสเซนซ์และผลได้เป็นร้อยละของการกักเก็บคาร์บอนควอนตัมคอตสูงที่สุด เท่ากับ  $12.30 \pm 3.41$  และ  $108.70 \pm 3.41$  ตามลำดับ