187384

การสังเคราะห์พอลิเมอร์ลอกแบบเตรียมได้จากปฏิกิริยาพอลิเมอไรเซชันแบบใช้ความร้อนที่ อุณหภูมิ 60 องศาเซลเซียส โดยใช้กาเฟอินเป็นตัวด้นแบบ (template) กรดเมทิลเมทาไกรลิก (methyl methacrylic acid; MAA) เป็นฟังก์ชันนัล มอนอเมอร์ เอทิลีน ใกลคอล ใคเมทาไครเลต (EDMA) เป็น พอลิเมอร์แบบเชื่อมโยง และใช้เบนโซอิล เพอร์ออกไซด์ (BPO) เป็นตัวริเริ่มปฏิกิริยา พอลิเมอร์ลอก แบบโมเลกูลที่สังเคราะห์ได้นั้นนำมาใช้เป็น solid-phase extraction (SPE) sorbent สำหรับการเตรียม ตัวอย่างคาเฟอีน ศึกษาคุณลักษณะของพอลิเมอร์ลอกแบบ โดยการวิเคราะห์ด้วยเครื่อง FT-IR ทดสอบ ความคงทนต่อความร้อน และการสลายตัวด้วย TGA พบว่า อุณหภูมิที่พอลิเมอร์ควบคุม (P) เริ่ม สถายตัว คือ 295.466 °C พอลิเมอร์ที่ใช้คาเฟอีนเป็นตัวต้นแบบจำนวน 0.25 มิลลิโมล (P,) 223.743 °C พอลิเมอร์ที่ใช้คาเฟอีนเป็นตัวต้นแบบจำนวน 0.50 มิลลิโมล (P₂) 221.981 °C และพอลิเมอร์ที่ใช้ ิ กาเฟอีนเป็นตัวต้นแบบงำนวน 0.75 มิลลิโมล (P,) 274.904 °C การหาขนาคของอนุภากของพอลิเมอร์ ลอกแบบด้วยเครื่อง Mastersizer X พบว่าพอลิเมอร์ควบคุม (P) มีขนาดอนุภาคเฉลี่ย 47.48 μm. P, มี ขนาคอนุภาคเฉลี่ย 47.25 μm. P, มีขนาคอนุภาคเฉลี่ย 48.93 μm. และ P, มีขนาคอนุภาคเฉลี่ย 52.58 um. นำพอลิเมอร์ลอกแบบทั้ง 4 ชนิคบรรจุใน catridge เพื่อนำไปสกัดตัวอย่างกาเฟอีน ก่อนนำไป ตรวจวัดด้วยเครื่องลิควิดโครมาโทกราฟีแบบสมรรถนะสูง (HPLC) ทำการศึกษาสภาวะที่เหมาะสมใน การสกัดสารมาตรฐานด้วยพอลิเมอร์ลอกแบบพบว่าสภาวะที่ดีที่สุดคือ ในขั้นตอนการ loading ใช้ สารละลายบัฟเฟอร์ (0.05 M CH3COONH₄(aq) pH 9) แล้วทำการล้างครั้งแรกค้วยสารละลายบัฟเฟอร์ (0.05 M CH₃COONH₄(aq) pH 9) จากนั้นทำการถ้างครั้งที่สองด้วยสารละลายผสม acetonitrile (CH₃CN)-triethyllamine (TEA) 1% จำนวน 1 mL. แล้วทำการชะด้วยสารละลายผสม acetonitrile (CH₃CN)-acetic acid (CH₃COOH) 1 % จำนวน 1 mL. ในแต่ละขั้นตอนเก็บสารละลายออกมาทำการ และในการศึกษาประสิทธิภาพของพอลิเมอร์ลอกแบบในการสกัด ตรวจวัดด้วยเครื่อง HPLC สารประกอบ Xanthines พบว่าพอลิเมอร์ลอกแบบชนิด P_1 , P_2 และ P_3 มีค่าเท่ากับ 99.43, 99.96 และ 113.55 ส่วน P มี %Recovery เท่ากับ 87.64 พบว่าพอลิเมอร์ลอกแบบทั้งหมคมีความจำเพาะต่อคาเฟอีน โดยเฉพาะพอลิเมอร์ลอกแบบ ชนิด P2 พบว่ามีความจำเพาะต่อคาเฟอีนมากที่สุด ส่วน P3 ยังสกัดเอา ิกาเฟอีน (ตัวต้นแบบ) ออกไม่หมด จึงมีคาเฟอีนเหลือค้างอยู่ในโพรงดูได้จากผลของ TGA เทอร์โมแก รมของ P, E S (พอลิเมอร์ลอกแบบชนิด P, ที่สกัดเอากาเฟอีนออก และทำการกัดแขกขนาดแล้ว) พบ คาเฟอินอยู่ในเทอร์โมแกรม

187384

The synthetic molecular imprinted polymers (MIPs) was prepared by thermal polymerization at 60 °C, using caffeine as the template, methyl methacrylic acid (MAA) as the functional monomer, ethylene glycol dimethacrylate (EDMA) as the cross-linked monomer and benzoyl peroxide (BPO) as the initiator. This polymer was packed in a cartridge and used as a solid-phase extraction (SPE) sorbent for pre-concentration of caffeine. Studied properties of molecular imprinted polymer by FT-IR. TGA analysis, melting temperature of control polymer (P) was 295.466 °C, molecular imprinted polymer which used template caffeine 0.25 mmol (P1) is 223.743 °C, molecular imprinted polymer which used template caffeine 0.50 mmol (P2) is 221.981 °C and molecular imprinted polymer which used template caffeine 0.75 mmol (P₃) is 274.904 °C. The particle size of molecular imprinted polymer was determined by Mastersizer X for control polymer (P) found the average particle size were 47.48 μ m., P₁47.25 μ m., P₂ 48.93 μ m. and P₃ 52.58 μ m. This 4 types of polymer were packed into cartridge for extraction of caffeine before determined with HPLC. The condition for preconcentration of caffeine standard solution by solid phase extraction (SPE) technique we found that the loading step used buffer solution (0.05 M CH₃COONH₄(aq) pH 9) as loading solution then buffer solution (0.05 M CH₃COONH₄(aq) pH 9) as first washing step and 1 mL. of CH₃CN-CH₃COOH 1% solution for the second washing. For elution step used 1 mL. of CH₃CN-triethylamine (TEA) 1% solution. In each step we collected the solutions and determination of caffeine by HPLC technique. We found %recovery of P1, P2, P3 and P were 99.43, 99.96 113.55 and 87.64. The extraction efficiency of molecular imprinted polymer for xanthine compounds found P1, P2 and P3 specific with caffeine especially for P₂.