

ได้ทำการพัฒนาวิธีชีโ-ครอสซิ่ง สเปกไทรโพโนเมตريเชิงอนุพันธ์ (ดีแซทເອສ) อย่างง่าย สำหรับการวิเคราะห์หาปริมาณเอชีซัลเฟม-เค กรดเบนโซอิก กรดซอร์บิก และคาเฟอีน พร้อมกัน ซึ่งพบว่าacobซอร์พชันสเปกตรากของสารทั้งสี่ข้อนับกันอย่างมากในช่วงความยาวคลื่นที่ทำการศึกษาระหว่าง 190-330 นาโนเมตร โดยมีค่ากรดดูดกลืนแสงสูงสุดของสารแต่ละชนิด ในสารละลายฟอสเฟตบัฟเฟอร์เข้มข้น 0.05 มอลต่อลิตร (พีเอช 2.3) เท่ากับ 227, 230, 263 และ 273 นาโนเมตร สำหรับเอชีซัลเฟม-เค กรดเบนโซอิก กรดซอร์บิก และคาเฟอีน ตามลำดับ สำหรับการวิเคราะห์หาปริมาณสารที่สนใจวิเคราะห์ทั้ง 4 ชนิด พร้อมกัน ด้วยวิธีดีแซทເອສนั้น สามารถทำได้โดยการวิเคราะห์สารละลายผสมแบบคู่ สำหรับการวิเคราะห์หาปริมาณ เอชีซัลเฟม-เค จะทำการตรวจวัดสารตัวอย่าง ณ ความยาวคลื่นที่จุดชีโ-ครอสซิ่ง ( $\lambda_{\text{ cruz}}$ ) เท่ากับ 261 นาโนเมตร (สำหรับ  $D_1$  สเปกตัม ที่มีกรดเบนโซอิกผสมอยู่ด้วย) 222 นาโนเมตร (สำหรับ  $D_4$  สเปกตัม ที่มีกรดซอร์บิกผสมอยู่ด้วย) และ 234 นาโนเมตร (สำหรับ  $D_3$  สเปกตัม ที่มีคาเฟอีนผสมอยู่ด้วย) สำหรับกรดเบนโซอิกสามารถตรวจวัดที่  $\lambda_{\text{ cruz}}$  เท่ากับ 257 นาโนเมตร (สำหรับ  $D_4$  สเปกตัม ที่มีเอชีซัลเฟม-เคผสมอยู่ด้วย) 225 นาโนเมตร (สำหรับ  $D_4$  สเปกตัม ที่มีกรดซอร์บิกผสมอยู่ด้วย) และ 244 นาโนเมตร (สำหรับ  $D_1$  สเปกตัม ที่มีคาเฟอีนผสมอยู่ด้วย), สำหรับกรดซอร์บิกสามารถตรวจวัดที่  $\lambda_{\text{ cruz}}$  เท่ากับ 280 นาโนเมตร (สำหรับ  $D_1$  สเปกตัม ที่มีเอชีซัลเฟม-เคผสมอยู่ด้วย) 278 นาโนเมตร (สำหรับ  $D_3$  สเปกตัม ที่มีกรดเบนโซอิกผสมอยู่ด้วย) และ 259 นาโนเมตร (สำหรับ  $D_2$  สเปกตัม ที่มีคาเฟอีนผสมอยู่ด้วย) และสุดท้ายสำหรับคาเฟอีน สามารถตรวจวัดที่  $\lambda_{\text{ cruz}}$  เท่ากับ 293 นาโนเมตร (สำหรับ  $D_4$  สเปกตัม ที่มีเอชีซัลเฟม-เคผสมอยู่ด้วย) 295 นาโนเมตร (สำหรับ  $D_4$  สเปกตัม ที่มีกรดเบนโซอิกผสมอยู่ด้วย) และ 277 นาโนเมตร (สำหรับ  $D_4$  สเปกตัม ที่มีซอร์บิกผสมอยู่ด้วย) ได้กราฟมาตราชานเป็นเส้นตรงในช่วง 0.25-20, 0.5-40, 0.5-15 และ 0.5-40 มิลลิกรัมต่อลิตร สำหรับเอชีซัลเฟม-เค กรดเบนโซอิก กรดซอร์บิก และคาเฟอีน ตามลำดับ ที่ทุก  $\lambda_{\text{ cruz}}$ , ของการตรวจวัด ร้อยละการกลับคืนของการวิเคราะห์ หาปริมาณ มีค่า เท่ากับ  $92 \pm 2$ - $104 \pm 2$ ,  $99 \pm 3$ - $107 \pm 1$ ,  $103 \pm 5$ - $106 \pm 4$  และ  $98 \pm 2$ - $100 \pm 4$  % ตามลำดับ ระบบที่นำเสนอเป็นประสบความสำเร็จสำหรับนำไปประยุกต์หาปริมาณสารที่สนใจ วิเคราะห์ทั้ง 4 ชนิดดังกล่าว ในตัวอย่างสังเคราะห์และเครื่องดื่มบางชนิด

A simple derivative zero-crossing spectrophotometry (DZS) for simultaneous determination of acesulfame-K, benzoic acid, sorbic acid, and caffeine was developed. In a 0.05 mol/L phosphate buffer solution (pH=2.3), absorption spectra of acesulfame-K, benzoic acid, sorbic acid and caffeine in the wavelength range of 190-330 nm were strongly overlapped with the maximum absorption at 227, 230, 263 and 273 nm, respectively. For the DZS method, four components could be simultaneously determined using a binary mixture solution. For acesulfame-K determination, sample was measured at zero-crossing wavelengths ( $\lambda_{\text{zero}}$ ) of 261 nm (for  $D_1$  spectrum coupled with benzoic acid), 222 nm (for  $D_4$  spectrum coupled with sorbic acid) and 234 nm (for  $D_3$  spectrum coupled with caffeine). A benzoic acid was measured at  $\lambda_{\text{zero}}$  of 257 nm (for  $D_4$  spectrum coupled with acesulfame-K), 225 nm (for  $D_4$  spectrum coupled with sorbic acid) and 244 nm (for  $D_1$  spectrum coupled with caffeine). A sorbic acid was measured at the  $\lambda_{\text{zero}}$  of 280 nm (for  $D_1$  spectrum coupled with acesulfame-K), 278 nm (for  $D_3$  spectrum coupled with benzoic acid) and 259 nm (for  $D_2$  spectrum coupled with caffeine). Finally, a caffeine was measured at  $\lambda_{\text{zero}}$  of 293 nm (for  $D_4$  spectrum coupled with acesulfame-K), 295 nm (for  $D_4$  spectrum coupled with benzoic acid) and 277 nm (for  $D_4$  spectrum coupled with sorbic acid). For the measurement at  $\lambda_{\text{zero}}$ , linear calibration graphs were in the range of 0.25-20, 0.5-40, 0.5-15 and 0.5-40 mg/L for acesulfame-K, benzoic acid, sorbic acid and caffeine, respectively. Recoveries of the analysis were 92±2-104±2, 99±3-107±1, 103±5-106±4 and 98±2-100±4 % for acesulfame-K, benzoic acid, sorbic acid and caffeine, respectively. The proposed method was successfully applied for the analysis of four analytes in some synthetic and beverage samples.