

บทที่ 5

วิจารณ์ผลการทดลอง

การศึกษาอิทธิพลของ เอกานอลต่อเภสัชกรรมค่าล่ามตัว (pharmacokinetics) ของ แอมเฟตามีน สามารถศึกษาได้ในหลายขบวนการคือ การดูดซึม การกระจายตัว และการขับถ่าย แอมเฟตามีน เพราะการเปลี่ยนแปลงขบวนการต่าง ๆ เหล่านี้มีผลเปลี่ยนแปลงการออกฤทธิ์ ของแอมเฟตามีน การดูดซึมยาเข้ากับปัจจัยหลายชนิดได้แก่ ริบการไข้ยา ขนาดของเม็ดยาหรือ องค์ประกอบอื่นในเม็ดยาด้วย (Gibaldi, 1977) ส่วนการศึกษาอิทธิพลของ เอกานอลต่อ การกระจายตัวของแอมเฟตามีนมีปัจจัยสำคัญที่ต้องคำนึงถึงคือ แอมเฟตามีนมีการกระจายตัวใน ร่างกายเร็วมากและการเปลี่ยนแปลงการกระจายตัวของยา เป็นผลจากการแยกย้ายกันระหว่าง ยาแต่ละชนิดในการจับกับพลาส์มาโปรตีน และแอมเฟตามีนในเลือดอยู่ในรูปที่จับกับพลาส์มา โปรตีนเพียงร้อยละ 20 เท่านั้น ดังนั้นการกระจายตัวของแอมเฟตามีนจึงไม่น่าจะมีบทบาทสำคัญ ต่อการเปลี่ยนแปลงการออกฤทธิ์ของมัน (Baggot และ Davis, 1973 และ Ånggård, 1977) ในงานวิจัยนี้ผู้วิจัยเลือกศึกษาอิทธิพลของ เอกานอลต่อ เมتابอลิزمของ แอมเฟตามีนซึ่ง เป็นวิธีกำจัดฤทธิ์ของ แอมเฟตามีนวิธีหนึ่ง

การศึกษาเกี่ยวกับ เมتابabolism ของยา ในสัตว์ทดลอง มีหลายวิธี เช่น ลักษณ์เอ็นไซม์ที่ เมtababolise ยาในตับ และศึกษาการเปลี่ยนแปลงของยาซึ่งเป็นสับส่วนทางของ เอ็นไซม์ในหlod ทดลอง (Axelrod, 1955, Feller et al., 1973, Jonsson, 1974, Rommelspacher et al., 1978) วัดปริมาณยาและเมtababolite ของยาในส่วนต่าง ๆ ของร่างกาย เช่น สมอง หัวใจ พลาส์มา (Lemberger et al., 1970, Danielson et al., 1977 และ Simpson, 1980) วัดปริมาณยาและเมtababolite ของยาในตับโดยตรง (liver perfusion) (Ellison et al., 1966, Lewander, 1969, Creaven et al., 1970 และ Dring et al., 1970) หรือศึกษาการเปลี่ยนแปลงของยาในตับโดยตรง (liver perfusion) (Billings et al., 1978, Reinke et al., 1980 และ Reinke et al., 1982) ในงานวิจัยนี้ผู้วิจัยได้ศึกษาอิทธิพลของ เอกานอลต่อ เมtababolism ของ แอมเฟตามีน ในสุนัขโดยวัด ปริมาณแอมเฟตามีนในชีรัม แอมเฟตามีน พาราไอโตรอกซีแอมเฟตามีน และกรดอิพิวาริกใน

บีลส์วะของลูนช์ เมื่อได้รับแอมเฟตามินอย่างเดียวเปรียบเทียบกับเมื่อได้รับแอมเฟตามินร่วมกับ เอกานอล การที่ใช้ลูนช์เป็นสัตว์ทดลอง เพราะลูนช์เป็นสัตว์ที่มีเมตาบoliส์มของแอมเฟตามินใกล้เคียงกับคน แม้จะไม่ใกล้เคียงเท่ากับลิง (Rhesus monkey) แต่ลูนช์หาได้จ่าย ราคากู และการเสียງอุทำได้ลักษณะกว่า

การวิเคราะห์ใช้วิธีแก๊สโคมาร์ตกราฟิวิเคราะห์แอมเฟตามินและพาราไอดรอกซี- แอมเฟตามิน เป็นของจากเป็นวิธีที่วิเคราะห์สารได้ทั้งในเชิงคุณภาพ และปริมาณโดยมีความไวและ ความจำเพาะสูง ไม่ต้องใช้สารกัมมันตภารังสีชึ่งมีราคาแพง และสามารถวิเคราะห์แอมเฟ- ตามินและพาราไอดรอกซีแอมเฟตามินได้พร้อมกัน ส่วนการวิเคราะห์กรดอะมิโนวิเคราะห์แอมเฟ- ตอมโพตเมทริ เพราะมีความไวสูง เป็นวิธีที่ลักษณะรวดเร็วและเสียค่าใช้จ่ายในการวิเคราะห์ น้อยกว่าวิธีแก๊สหรือลิกวิดโคมาร์ตกราฟิ

การวิเคราะห์ปริมาณแอมเฟตามิน และพาราไอดรอกซีแอมเฟตามินโดยวิธีแก๊สโคมาร- ตกราฟิใช้คอลัมน์ 3 % OV-17 และวิเคราะห์ในรูปของอนุพันธ์ไตรฟลูโอะโรดีติกแอนไฮดริด โดย ให้แอมเฟตามินและพาราไอดรอกซีแอมเฟตามินทำปฏิกิริยา กับไตรฟลูโอะโรดีติกแอนไฮดริด ผลการแยกลารกุล์มแอมเฟตามินโดยวิธีนี้ปรากฏว่าแอมเฟตามิน พาราไอดรอกซีแอมเฟตามิน พีนิลโปรปานามามิน และไทรามินแยกจากกันได้ดี ส่วน เอฟฟิคิรัน กับแอมเฟตามินและเมทแอม- เฟตามินกับพาราไอดรอกซีแอมเฟตามินไม่แยกจากกัน แต่เอฟฟิคิรันและเมทแอมเฟตามินไม่ใช่ สารในขบวนการเมตาบoliส์มของแอมเฟตามินสิ่งไม่รบกวนการวิเคราะห์ในกรณีนี้ สำหรับพีนิล- โปรปานามามิน แม้จะแยกจากแอมเฟตามินและ พาราไอดรอกซีแอมเฟตามินได้ แต่ก็เป็นสาร ตัวหนึ่งในขบวนการเมตาบoliส์มของแอมเฟตามิน (Cho และ Wright, 1978) ด้วยเหตุนี้ สิ่งเลือกไทรามินเป็น internal standard สำหรับการวิเคราะห์ปริมาณแอมเฟตามินและ พาราไอดรอกซีแอมเฟตามิน จากการศึกษาหาลักษณะที่เหมาะสมสู่ในการทำปฏิกิริยาระหว่าง แอมเฟตามิน พาราไอดรอกซีแอมเฟตามิน และไทรามิน กับไตรฟลูโอะโรดีติกแอนไฮดริด พบว่า ลักษณะที่เหมาะสมสู่อุժภูมิ 60 องศาเซลเซียล เวลา 15 นาที ที่สิ่งเลือกแอมเฟตามิน เกิดปฏิกิริยาน้อยกว่าการทำปฏิกิริยาที่อุժภูมิห้อง เป็นเวลา 1 ชั่วโมง เสิ่นอย แต่พาราไอดรอกซี- แอมเฟตามินและ ไทรามิน เกิดปฏิกิริยาตีที่สุด นอกจางานนี้การทำปฏิกิริยาที่อุժภูมิ 60 องศา- เชลเซียล สามารถควบคุมอุժภูมิได้คงที่และใช้เวลาในการทำปฏิกิริยาเพียง 15 นาที

การวิเคราะห์แอมเฟตามีน และพาราไอดรอกซีแอมเฟตามีนในปัสสาวะ หรือซีรัม ต้องลักษณ์สารตังกล่าวออกมาก่อนเพื่อลักษณะเดือนอื่น ๆ การลักษณ์ล้วนใหญ่ยิ่งเมื่อตัวทำละลายอินทรีย์ เช่น โซเดียม หรือโซเดียมที่มีไอโซเมิลแอลกอฮอล์ 3 เปอร์เซ็นต์ ลักษณ์แอมเฟตามีนที่ pH 12-14 แล้วปรับ pH หลังการลักษณ์เป็น 10 เพื่อลักษณ์พาราไอดรอกซีแอมเฟตามีน (Davis et al., 1971)

เนื่องจากพาราไอดรอกซีแอมเฟตามีนที่ถูกยับถ่ายออกมาในปัสสาวะล้วนใหญ่ยิ่งในรูปกลูโคโรไนด์ (Ellison et al., 1966 และ Dring et al., 1970) ซึ่งละลายน้ำได้ดีและไม่ถูกลักษณ์ออกมาน้ำด้วยตัวทำละลายอินทรีย์ จึงต้องนำปัสสาวะมาทำไอโตรайлชีล เพื่อลักษณ์กลูโคโรไนด์ออกก่อนลักษณ์ วิธีไอโตรายล์ฟ 2 วิธีคือใช้กรดเกลือ (Dring et al., 1970, Änggård et al., 1973 และ Dugal et al., 1980) หรือใช้เวนิไซม์เบตา-กลูโคโนเตลส์ (β -glucuronidase) (Ellison et al., 1966) หรือเวนิไซม์กลูซูลาซ (glusulase) (Davis et al., 1971) การไอโตรายล์ด้วยเวนิไซม์ใช้เวลานานถึง 24 ชั่วโมง ที่อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียล ขณะที่การไอโตรายล์ด้วยกรดใช้เวลาอย่างกว่าศิวิลประมาณ 1 ชั่วโมง จึงเลือกใช้วิธีไอโตรายล์กูโคโรไนด์ในปัสสาวะด้วยกรดเกลือซึ่งดัดแปลงมาจากวิธีของ Änggård และคณะ (1973) แล้วนำปัสสาวะที่ไอโตรายล์แล้วมาปรับ pH เป็น 8 เมื่อต้องการลักษณ์แอมเฟตามีน และพาราไอดรอกซีแอมเฟตามีน กินนำปัสสาวะมาเติมลงโซเดียมคาร์บอเนตแอนไฮดรัสลูมอีมต้า จะได้ปัสสาวะที่มี pH เท่ากับ 11.5 แล้วใช้เอกิโล-อะซีเตท 1 มิลลิลิตร ต่อปัสสาวะ 1 มิลลิลิตร ลักษณ์สารออกมาริโนลามาราถลักษณ์แอมเฟตามีน และพาราไอดรอกซีแอมเฟตามีน ออกมายังไห้พร้อมกันด้วยการลักษณ์เพียงครั้งเดียว โดยมีเปอร์เซ็นต์ร้อยละของลักษณ์แอมเฟตามีน พาราไอดรอกซีแอมเฟตามีน และไทรามีนอยู่ระหว่าง 81.3 ถึง 89.8, 90.7 ถึง 103.2 และ 68.0 ถึง 79.8 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ (ตารางที่ 2 หน้า 33) การใช้ผงโซเดียมคาร์บอเนตแอนไฮดรัสปรับ pH มีประโยชน์คือช่วยให้ขั้นเอกิโลอะซีเตทกับขั้นปัสสาวะแยกกันได้ดีโดยไม่จำเป็นต้องบีบแยก ลักษณ์การลักษณ์แอมเฟตามีน และไทรามีนจากซีรัมเริ่มจากการปรับ pH ของซีรัม เป็น 11.5 ด้วยโซเดียมไฮดรอกไซด์ แล้วลักษณ์ด้วยเอกิโลอะซีเตท 2 กรัม ครั้งละ 2 และ 1 มิลลิลิตรต่อซีรัม 1 มิลลิลิตร ตามลำดับ เนื่องจาก การเขย่าซีรัมกับเอกิโลอะซีเตทเกิดอีมลยัน ได้ดีกว่าจึงใช้โซเดียมไฮดรอกไซด์แทนผงโซเดียมคาร์บอเนตในการปรับ pH และเพิ่มปริมาณเอกิโลอะซีเตทให้สูงกว่าที่ใช้ในการลักษณ์จากปัสสาวะ วิธีนี้มีเปอร์เซ็นต์ร้อยละของการลักษณ์แอมเฟตามีน และไทรามีนในซีรัมอยู่ระหว่าง

97.4 ถึง 108.6 และ 55.6 ถึง 61.2 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ (ตารางที่ 3 หน้า 34) จะเห็นได้ว่า เปอร์เซ็นต์คือ เวอริชอย่างการลักษณะไทรามินค่อนข้างต่ำ แสดงว่า วิธีนี้ลักษณะไทรามินออกจากชีรัมได้ไม่ดีนัก แต่ในงานวิศว์ปัจจุบัน ไทรามิน เป็น internal standard ใน การวิเคราะห์ปริมาณแอมเฟตามิน ซึ่งสามารถเติมไทรามินลงในชีรัมในปริมาณที่เหมาะสมล้มเหลวทดสอบความเชื่อถือได้ข้องวิธีวิเคราะห์ได้

การวิเคราะห์ปริมาณแอมเฟตามินและพาราไอโตรอกซีแอมเฟตามินต้องลรังกราฟ มาตรฐานของสารทั้งสองส่วนรับเข้าเทียบหาปริมาณก่อน นอกจากนี้การทดลองความเชื่อถือได้ของวิธีวิเคราะห์ ได้แก่ ความไว ความแม่นยำ และความถูกต้อง ก็ใช้มาตรฐานเดิมคงใน บลลจรสของสุนัขป्रกติ แล้วสังวิเคราะห์หาปริมาณต่อไป ในกรณีเปลี่ยนหากไอโตรไอล์บลลจรส ทุกครั้งที่ต้องการวิเคราะห์จะเสียเวลา many จึงใช้วิธีไอโตรไอล์บลลจรสสุนัขป्रกติเสียก่อน เมื่อต้องการใช้สิ่งน้ำปั่นล้างผิวมาเติมลารมาตรฐานแล้ววิเคราะห์ต่อไป และศึกษาว่าการใช้บลลจรสที่ไอโตรไอล์เตรียมไว้มีผลต่อการวิเคราะห์ปริมาณแอมเฟตามินและพาราไอโตรอกซีแอมเฟตามินหรือไม่ ปรากฏว่าการไอโตรไอล์บลลจรส เตรียมไว้ไม่มีผลต่อการวิเคราะห์ปริมาณ และพาราไอโตรอกซีแอมเฟตามินแต่อย่างใด

ผลการทดลองความเชื่อถือได้ของวิธีวิเคราะห์ปริมาณแอมเฟตามินและพาราไอโตรอกซี-แอมเฟตามิน ปรากฏว่าความไวในการวิเคราะห์ปริมาณแอมเฟตามินในชีรัม แอมเฟตามินในบลลจรส และพาราไอโตรอกซีแอมเฟตามินในบลลจรส เท่ากัน 0.46, 0.97 และ 2.01 ไม่ครอบคลุมต่อมิลลิลิตร ตามลำดับ แต่ในกรณีชีรัมหรือบลลจรส 1 มิลลิลิตร มีปริมาณสารตั้งกล่าวต่ำกว่านี้ ก็สามารถเพิ่มปริมาณชีรัมหรือบลลจรสล้างรับการวิเคราะห์ได้ ซึ่งในการทดลองนั้นผู้วิจัยพบว่าการเพิ่มปริมาณชีรัม หรือบลลจรสเป็น 3 หรือ 5 มิลลิลิตร เมื่อต้องการเพิ่มปริมาณแอมเฟตามิน หรือ พาราไอโตรอกซีแอมเฟตามินที่จะวิเคราะห์ หรือการเลือจางบลลจรสของสุนัขที่ศึกษา ด้วยบลลจรสสุนัขปรกติเมื่อต้องการลดปริมาณแอมเฟตามินในบลลจรสให้อยู่ในช่วงที่สามารถวิเคราะห์ได้ ไม่มีอิทธิพลต่อการวิเคราะห์ปริมาณสารตั้งกล่าว แต่การใช้บลลจรสปริมาณสูง เช่น 5 มิลลิลิตร มีข้อเสียคือมีสารเลือจางบลลจรสมาก อย่างไรก็ตามสารเลือจางบลลจรสเป็นเหลว นั้นมี retention time เเร็วกว่าแอมเฟตามิน จึงไม่รบกวนการวิเคราะห์ปริมาณแอมเฟตามินหรือพาราไอโตรอกซีแอมเฟตามินในงานวิศว์ปัจจุบัน (รูปที่ 12 หน้า 52)

ผลการทดลองความแม่นยำและความถูกต้อง pragmatically ความแม่นยำและความถูกต้องของวิเคราะห์ปริมาณแอมเพตามีนและพาราไออกซีแอมเพตามีโนบูร์ในระดับศักดิ์ศิริ ความแม่นยำของวิเคราะห์ปริมาณแอมเพตามีนในชีรัม 2 ถึง 8 ไมโครกรัมต่อมิลลิลิตร แอมเพตามีนและพาราไออกซีแอมเพตามีนในปัลล่าวะ 5 ถึง 20 ไมโครกรัมต่อมิลลิลิตร มีค่าร้อยละของสัมประสิทธิ์ความแปรปรวนในการทดลองเดียวกันอยู่ระหว่าง 3.57 ถึง 6.49 , 3.01 ถึง 5.22 และ 3.04 ถึง 4.28 ตามลำดับ ส่วนความแม่นยำในระหว่างการทดลองมีค่าร้อยละของสัมประสิทธิ์ความแปรปรวนอยู่ระหว่าง 6.62 ถึง 8.29, 5.14 ถึง 6.57 และ 5.81 ถึง 7.21 (ตารางที่ 5-8 หน้า 39-41) ความถูกต้องของวิเคราะห์ปริมาณแอมเพตามีนในชีรัม มีเปอร์เซ็นต์ร้อยละเรอร์เท่ากับ 93.2 และ 107.5 เปอร์เซ็นต์ ที่ระดับความเข้มข้น 3.70 และ 8.57 ไมโครกรัมต่อมิลลิลิตร ตามลำดับ ความถูกต้องของวิเคราะห์ปริมาณแอมเพตามีนในปัลล่าวะมีเปอร์เซ็นต์ร้อยละเรอร์เท่ากับ 103.9 และ 99.8 เปอร์เซ็นต์ ที่ระดับความเข้มข้น 10.72 และ 20.27 ไมโครกรัมต่อมิลลิลิตร ตามลำดับ และความถูกต้องของวิเคราะห์ปริมาณพาราไออกซีแอมเพตามีนในปัลล่าวะมีเปอร์เซ็นต์ร้อยละเรอร์เท่ากับ 94.0 และ 102.4 เปอร์เซ็นต์ ที่ระดับความเข้มข้น 9.53 และ 20.62 ไมโครกรัมต่อมิลลิลิตร ตามลำดับ (ตารางที่ 6-10 หน้า 39-42) จากผลการทดลองแล้วดังว่า วิเคราะห์ปริมาณแอมเพตามีน และพาราไออกซีแอมเพตามีนในชีรัม และปัลล่าวะที่ใช้ความเข้มข้นได้สูง

แม้ว่าวิธีแก๊สโครมาโทกราฟิกจะเป็นวิธีแยกสารที่มีความจำเพาะสูง แต่ก็มีโอกาสที่สารต่างชนิดกันมี retention time ตรงกันหรือใกล้กันมาก จึงทำให้การทดลองเพื่อยืนยันผลการวิเคราะห์แอมเพตามีนและพาราไออกซีแอมเพตามีนทางคุณภาพด้วย โดยเตรียมอนุพันธ์ที่ต่างออกไป คืออนุพันธ์เอปต้าฟลูโอะโรบิวไทรามิด และแบกด้วยคอสเมน 3 % OV-17 และวิเคราะห์แบบไม่เตรียมอนุพันธ์ โดยใช้คอสเมนอิกไซด์หนึ่งศักดิ์ 10 % Apiezon L + 10 % KOH วิธีนี้วิเคราะห์แอมเพตามีนในรูปเบลวิลล์ได้แต่วิเคราะห์พาราไออกซีแอมเพตามีนเบลวิล์ไม่ได้ นอกจากไบปริมาณสูงมากถึง 50 ไมโครกรัม ผลการยืนยันก็กล่องวิธีแล้วดังว่าปัลล่าวะสุนนห์กีศึกษามีแอมเพตามีน และพาราไออกซีแอมเพตามีน และวิธีที่เลือกใช้สำหรับวิเคราะห์ปริมาณสารต่างกันล้วนได้

การวิเคราะห์ปริมาณกรดอิพิวาริดัลเบคโตรโพเตเมทร โดยให้กรดอิพิวาริดัลเบคที่ปฏิกริยา กับอะซิติกแองไฮไดรด์ พาราไออกซีติโอลิโนเบนยาลตีไอค์ และไฟริดิน ได้ลักษณะคล้ายสีเหลืองมีค่าการดูดกลืนแสงสูงสุดที่ความยาวคลื่น 450 นาโนเมตร อุณหภูมิและเวลาที่

เหมาะลุ่มในการทำปฏิกิริยาที่อุณหภูมิห้องน้ำ 1 ชั่วโมง เพราะการทำปฏิกิริยาที่ลุ่มภาวะน้ำให้ความเข้มของสีสูงสุด และคงที่อยู่ประมาณ 30 นาที สูงค่าย ฯ ลดลง ขณะที่การทำปฏิกิริยาที่อุณหภูมิ 40 องศาเซลเซียส ความเข้มของสีสูงสุดเมื่อใช้เวลา 30 นาที และลดลงเรื่อยๆ (รูปที่ 9 หน้า 46)

การลักษณะอิพพิวิริคจากปัลล่าวะไข้ริเริอง Ohmori และคณะ (1977) ปรับ pH ของปัลล่าวะให้เป็นกรด (pH ประมาณ 2) เติมโซเดียมคลอไรด์จนอิ่มตัวแล้วลักษณะด้วยเอทิลอะซีเตท การทำให้ปัลล่าวะอิ่มตัวด้วยโซเดียมคลอไรด์เป็นการเพิ่มอัตราการลักษณะของกรดอิพพิวิริคออกจากปัลล่าวะ (Tomokuni และ Ogata, 1972)

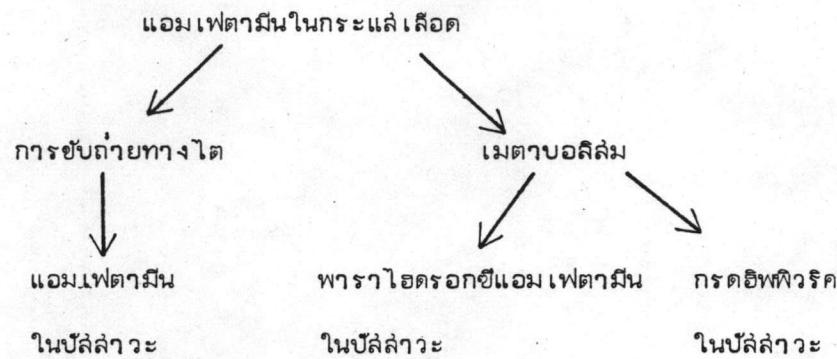
การวิเคราะห์กรดอิพพิวิริคด้วยวิธีนี้มีความไวสูง สามารถวัดปริมาณกรดอิพพิวิริคได้ตั้งแต่ 1.07 ไมโครกรัมต่อหลอดทดลอง และมีความแม่นยำ และความถูกต้องดีที่สุด ความแม่นยำของวิธีวิเคราะห์ปริมาณกรดอิพพิวิริค 5 ถึง 20 ไมโครกรัม ในกราฟทดลอง — เติมน้ำกันมีค่าร้อยละของลัมป์ประสิทธิ์ความแปรปรวนอยู่ระหว่าง 3.93 ถึง 4.88 ส่วนความแม่นยາในระหว่างการทดลองมีค่าร้อยละของลัมป์ประสิทธิ์ ความแปรปรวนอยู่ระหว่าง 4.27 ถึง 5.50 (ตารางที่ 11 หน้า 49) ความถูกต้องของวิธีวิเคราะห์มีเบอร์เซ็นต์ร้อยละ 101.4 ถึง 116.7 เปอร์เซ็นต์ (ตารางที่ 12 หน้า 49) ผลการศึกษาความจำเพาะของวิธีนี้แสดงว่า พาราไทดีเมทิลอะมีโนเบนซัลไดอิด ไม่ให้สีเมื่อกำปฏิกิริยา กับสีเรียซึ่งเป็นสารประกอบในตระเวนในปัลล่าวะ หรือกรดเบนโซอิก ซึ่งเป็นสารตั้งต้นของการสังเคราะห์กรดอิพพิวิริคในร่างกาย แต่ข้อเสียของการวัดปริมาณกรดอิพพิวิริคด้วยวิธีนี้คือ กรดซาลิไซลูริก (salicyluric acid) ซึ่งเป็นเมtabolite ที่อยู่ของกรดซาลิไซลิก (salicylic acid) สามารถกำปฏิกิริยา กับพาราไทดีเมทิลอะมีโนเบนซัลไดอิดได้ล้าร์ประกอบเชิงข้อนซึ่งให้สีเข้มเดียวกับกรดอิพพิวิริค (Ogata *et al.*, 1980) แต่โดยปกติแล้วจะไม่พบกรดซาลิไซลูริกในปัลล่าวะ นอกจากร่างกายได้รับอาหารหรือยาบางชนิดที่มีกรดซาลิไซลิกประกอบอยู่ เช่น สารอนุมอาหารหรือแอลไฟฟิน เป็นต้น (Tomokuni และ Ogata, 1972 และ Yoshida *et al.*, 1978) และลูนบีที่ใช้ในงานวิจัยนี้ ไม่ได้รับยาใด ๆ ที่มีกรดซาลิไซลิกเป็นองค์ประกอบ ตั้งนั้นการวิเคราะห์ปริมาณกรดอิพพิวิริคในกรณีนี้ ไม่ถูกควบคุณโดยกรดซาลิไซลูริก

ผู้วิจัยศึกษาอิทธิพลของ เอทานอลต่อ เมtabolism ของแอมเฟตามีนในสุนัข โดยวัดปริมาณแอมเฟตามีนและเมtabolite ในการรับประทานโดยกรดซาลิไซลูริก

ได้รับแอมเฟตามีนกับເອການອลຕາມຮາບລະເວີດໃນຂົ້ອ 3.8 ແລະ 3.9 ພັ້ນ 25 ແລະ 26 ຜຶ່ງຄະທດລອງ
ທ່າໄຫ້ສຸ່ນຍໍລົບກ່ອນດ້ວຍເພນໂທບາຣີຖາລໂຢ່ເຕີຍມ ຕັ້ງນັ້ນສຸ່ນຍໍແຕ່ລະຫວະໄດ້ຮັບເພນໂທບາຣີຖາລ
2 ຄຮັງ ເພນໂທບາຣີຖາລມີຜລຕ່ອມເມຕາບອລືລ່ມຍອງແອມເຟາມືນ ຮຮອມໄມ່ຢັ້ງໄມ່ມີຄຣາຍຈານໄວ້
ແຕ່ມີຄຣາຍຈານວ່າແວຄຕິວິຕີອີງເວັນໄໝມໍກໍ່ເມຕາບອໄລໜ້າໃນຕັບ ແລະນ້ຳໜ້າກັກຕັບຂອງໜູ້ແຮກ ເນື້ອໄດ້ຮັບ
ເພນໂທບາຣີຖາລ 2 ຄຮັງທ່າງກັນ 28 ວັນ ໄມ່ແຕກຕ່າງກັນ (Aston, 1966) ຕັ້ງນັ້ນການເປີຍບ
ເຖິບວັດຮາເມຕາບອລືລ່ມຍອງແອມເຟາມືນໃນສຸ່ນຍໍ ເນື້ອໄດ້ຮັບແອມເຟາມືນແລະແອມເຟາມືນກັບເອການອລ
ໃນຈານວິຊຍື້ສິງເປັນການສຶກສາວິທີພລຂອງ ເອການອລເປີຍວ່າງເຕີຍວ ເພຣະແວຄຕິວິຕີອີງເວັນໄໝມໍ
ກໍ່ເມຕາບອໄລໜ້າໃນຕັບ ເນື້ອໄດ້ຮັບເພນໂທບາຣີຖາລຄຮັງແຮກແລະຄຮັງກໍ່ລ່ອງໄມ່ແຕກຕ່າງກັນ ນອກຈາກ
ນີ້ມີຜູ້ສຶກສາວິຖາຣີເຕີຍນີ້ ເຢັ້ນ ເຂົໂຄບາຣີຖາລ (secobarbital) ແລະພິໂນບາຣີຖາລ
(phenobarbital) ພບວ່າບາຣີຖາຣີເຕີຍກັບສົ່ງໄມ່ເປີຍແປ່ງເມຕາບອລືລ່ມຍອງແອມເຟາມືນ
ໃນໜູ້ແຮກ ນອກຈາກໄດ້ຮັບພິໂນບາຣີຖາລ ເປັນເວລານາຈະກະຮະຕຸ້ນ p-hydroxylation ໃນໜູ້ແຮກ
(Lewander, 1969) ແຕ່ບາຣີຖາຣີເຕີຍກັບສົ່ງມີຄຸກຮີໃນກາຮະຈັບປະລາກມາກວ່າທ່າໄຫ້ລົບເໜືອນ
ເພນໂທບາຣີຖາລ (Jones et al., 1977) ສິງໄມ່ນ້າໄຢ້ໃນຈານວິຊຍື້

ຜລການສຶກສາເມຕາບອລືລ່ມຍອງແອມເຟາມືນໃນສຸ່ນຍໍ ພບວ່າ ສຸ່ນຍົມຄໍາຄົກຈິງຢີຕເສີຍຍອງ
ແອມເຟາມືນໃນຢີຮັມຢ່ວງ 1-6 ຢ້່ວໂມງ ເທົກກັບ 2.7 ຢ້່ວໂມງ (ຕາຮາງທີ 14 ພັ້ນ 56) ແລະຫລັງ
ຈາກໄດ້ຮັບແອມເຟາມືນ 72 ຢ້່ວໂມງ ສຸ່ນຍົມຍັບຄ່າຍແອມເຟາມືນ ແລະພາຣາໄອດຣອກຢີແອມເຟາມືນອອກມາ
ໃນປັລ໌ລ່າວະປະມາລຮ້ອຍລະ 38 ກີ່ 81 ແລະ 0 ກີ່ 3.4 ຂອງປຣິມາລແອມເຟາມືນກໍ່ໄດ້ຮັບເຂົ້າສູ່ຮ່າງກາຍ
ຕາມສຳດັບ (ຮູບທີ 15 ພັ້ນ 58) ຜລການທດລອງນີ້ແຕກຕ່າງຈາກຜລກາຣທດລອງຂອງ Ellison ແລະ
ຄຄະ (1966) ແລະ Dring ແລະຄຄະ (1970) ທີ່ວັດປຣິມາລກາຍຂັບຄ່າຍແອມເຟາມືນ ແລະເມຕວ-
ບອໄລກໍໃນປັລ໌ລ່າວະສຸ່ນຍໍ ໂດຍກາຣຕິດຕາມກົມຮັນຕກພຽງສີ ແລະພບວ່າສຸ່ນຍົມຍັບຄ່າຍແອມເຟາມືນ ພາຣາໄອ-
ດຣອກຢີແອມເຟາມືນ ແລະກຣດອີພິວິວິກຄ ອອກມາໃນປັລ໌ລ່າວະ 24 ຢ້່ວໂມງຫລັງຈາກໄດ້ຮັບແອມເຟາມືນກໍ່ໄດ້ຮັບ
ເທົກກັບຮ້ອຍລະ 39.90, 7.74, 16.17 ແລະຮ້ອຍລະ 30, 6, 20 ຂອງປຣິມາລແອມເຟາມືນກໍ່ໄດ້ຮັບ
ເຂົ້າສູ່ຮ່າງກາຍຕາມສຳດັບ (ຕາຮາງທີ 17 ພັ້ນ 69) ຄວາມແຕກຕ່າງນີ້ອ້າງມີລາເຫຼຸມາຈາກຫລາຍປັຈສີ
ຢືນປັຈສີຢ່ວນໜຶ່ງ ໄດ້ແກ່ ຄວາມແຕກຕ່າງຍອງພັນຮັບສຸ່ນຍໍ ແລະຄວາມແຕກຕ່າງຍອງວິຊກາສຶກສາ ເພຣະ
ໃນຈານວິຊຍື້ໄຢ້ສຸ່ນຍົມຮັບສິນ ແລະກໍາກາຣທດລອງຂອະສຸ່ນຍໍລົບ ສ່ວນ Ellison ແລະ Dring
ສຶກສາໃນສຸ່ນຍົມຮັບສິນ Beagle ແລະ Greyhound ແລະກໍາກາຣທດລອງໃນສຸ່ນຍໍກໍ່ໄມ່ລົບ

รูปที่ 16 ขบวนการศักย์ในการกำจัดแมลงฟlea มีอุบัติการณ์ร่างกาย



ตารางที่ 17 ปริมาณแมลงฟlea และ เมตาบoliزم ในปัสสาวะ 24 ชั่วโมงของคนและสุนัข

	แมลงฟlea ใน ร่างกายแล้ว เสือด %	พาราไอดรอกซ์- แมลงฟlea ใน ปัสสาวะ %	กรดซิพิวริก ในปัสสาวะ %	
คน	30	3	16	(Dring <i>et al.</i> , 1970)
สุนัข (Greyhound)	30	6	20	(Dring <i>et al.</i> , 1970)
สุนัข (Beagle)	39.90	7.74	16.17	(Ellison <i>et al.</i> , 1966)

% ปริมาณเมื่อคิดเป็นร้อยละของปริมาณแมลงฟlea ที่ได้รับเข้าสู่ร่างกาย

จากการวัดปริมาณแอมเฟตามีนในชีรัม (รูปที่ 14 หน้า 55) มีข้อกันง่ายเกตคือ แอมเฟตามีนในชีรัมมี exponential elimination rate 2 แบบคือ monoexponential rate ในลุนช์ตัวที่ 3 และ 5 และ biexponential rate ในลุนช์ตัวที่ 1,2 และ 4 และจากการวัดปริมาณแอมเฟตามีนในปัสสาวะ (รูปที่ 15 หน้า 58) เห็นได้ว่าปริมาณแอมเฟตามีน และพาราไออกซ์แอมเฟตามีนในปัสสาวะ มีพิสัยกว้าง ศีร้อยละ 38-81 และร้อยละ 0-3.4 ตามลำดับ ทั้งนี้อาจเป็นเพราะความแตกต่างของลุนช์แต่ละตัวโดยธรรมชาติ แต่ในงานวิจัยนี้ได้ศึกษาเมตาบoliسمของแอมเฟตามีน เมื่อลุนช์ได้รับแอมเฟตามีนอย่างเดียว และเมื่อได้รับแอมเฟตามีน กับอาหารอลโดยใช้ลุนช์ตัวเดียวกัน เท่ากับเป็นการลดความแตกต่างระหว่างลุนช์แต่ละตัวลงไป

ผลการวัดปริมาณแอมเฟตามีนในชีรัมลุนช์หลังจากการได้รับแอมเฟตามีนและแอมเฟตามีน กับอาหารอล ปรากฏว่า เมื่อได้รับอาหารอลค่าครึ่งชีวิตของแอมเฟตามีนในชีรัมจะเพิ่มขึ้น ศีรีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 3.8 ชั่วโมง (ตารางที่ 14 หน้า 56) และคงว่าอัตราการกำจัดแอมเฟตามีน ออกจากร่างกายลดลง วิธีกำจัดแอมเฟตามีนออกจากร่างกายมี 2 วิธีคือ การขับถ่ายแอมเฟตามีน และเมตาบoliسمของแอมเฟตามีน การขับถ่ายที่สำคัญคือ การขับถ่ายทางไต และเมตาบoliسمที่สำคัญคือ p-hydroxylation ได้พาราไออกซ์แอมเฟตามีน และ oxidative deamination ได้กรดอิพพิวิริก เป็นเมตาบoliที่ตัวลุคทาย (รูปที่ 16 หน้า 69) ตั้งนั้นการที่ค่าครึ่งชีวิตของ แอมเฟตามีนในชีรัมเพิ่มขึ้น อาจเป็นเพราะการขับถ่ายแอมเฟตามีนน้อยลง และ/หรือเมตาบoliism ของแอมเฟตามีนลดลงก็ได้ ถ้าการขับถ่ายแอมเฟตามีนน้อยลง ปริมาณแอมเฟตามีนและเมตาบoliที่ในปัสสาวะจะลดลง เมื่อวัดปริมาณพาราไออกซ์แอมเฟตามีนในปัสสาวะช่วง 4 และ 8 ชั่วโมง พบว่า เมื่อลุนช์ได้รับอาหารอล ปริมาณพาราไออกซ์แอมเฟตามีนในปัสสาวะจะลดลง (รูปที่ 15 หน้า 58) ยกเว้นลุนช์ตัวที่ 5 ที่ตรวจไม่พบพาราไออกซ์แอมเฟตามีนในปัสสาวะทั้ง เมื่อได้รับ แอมเฟตามีนกับอาหารอลและได้รับแอมเฟตามีนอย่างเดียว

เมื่อวัดปริมาณแอมเฟตามีนที่ขับถ่ายออกมากในปัสสาวะช่วง 4 หรือ 8 ชั่วโมง หลังจาก ได้รับแอมเฟตามีน และแอมเฟตามีนกับอาหารอลปรากฏว่าไม่แตกต่างกัน (รูปที่ 15 หน้า 58) ยกเว้นลุนช์ตัวที่ 1 ที่ปริมาณแอมเฟตามีนในปัสสาวะช่วง 4 ชั่วโมง ลดลงประมาณ 10 เท่าใน กรณีที่ได้รับอาหารอล ซึ่งปรากฏการณ์นี้อาจมีสาเหตุมาจากการ pH ของปัสสาวะ เพราะ pH มี อิทธิพลต่อการขับถ่ายแอมเฟตามีน (Ånggård, 1977) คือ ถ้าปัสสาวะมีความเป็นกรดสูง ร่างกาย จะขับถ่ายแอมเฟตามีนออกมากในรูปเดิมมาก แต่ถ้าปัสสาวะมีความเป็นด่างสูง ร่างกายจะขับถ่าย

แอมเฟตามีนในรูปเดิมน้อยลง เนื่องจากห่อไอครอตเข้มแอมเฟตามีนกลับศีนได้มาก เช่น แต่ผลการเบรียบเทียบ pH ของบลลั่วะ ปรากน้ำว่า pH ของบลลั่วะทึ้งส่องกรณีไม่แตกต่างกัน (ตารางที่ 15 หน้า 60) ตั้งนั้นการที่ปริมาณแอมเฟตามีนในบลลั่วะยัง 4 ชั่วโมงของสุนัขตัวที่ 1 ลดลงไม่น่าเป็นผลมาจากการอทธิพลของ pH แต่จะลดลงเนื่องจากระบบขับถ่ายบลลั่วะอยู่กรอบกวนด้วยขบวนการทดลอง เพราะสุนัขบลลั่วะน้อยคือบลลั่วะมีปริมาตรเพียง 28 มลลิลิตรเท่านั้น (ตารางที่ 15 หน้า 58)

การที่พาราไออกซีแอมเฟตามีนในบลลั่วะลดลง เมื่อได้รับอาหารอล โดยที่ปริมาณแอมเฟตามีนในบลลั่วะไม่เปลี่ยนแปลง แล้วคงว่าอาหารอลอาจจะยับยั้ง p -hydroxylation ของแอมเฟตามีนโดยเฉพาะใน 8 ชั่วโมงแรกหลังจากได้รับแอมเฟตามีน ผลการวัดปริมาณแอมเฟตามีนและพาราไออกซีแอมเฟตามีนในบลลั่วะช่วง 1 ถึง 4 วัน ไม่แตกต่างกันระหว่างการได้รับแอมเฟตามีนอย่างเดียว และแอมเฟตามีนกับอาหารอล (รูปที่ 15 หน้า 58) แล้วคงว่า การเปลี่ยนแปลงที่เกิดขึ้นเป็นการเปลี่ยนแปลงระยะลั้น

เมتابอลิกอิกซ์ฟิดหนึ่งของแอมเฟตามีนคือกรดอิพพิวิริก ซึ่งเกิดจากกระบวนการเปลี่ยนแปลงแอมเฟตามีนโดยปฏิกิริยา oxidative deamination Iverson และคณะ (1975) ศึกษาผลของอาหารอลต่อเมتابอลิกล้มของแอมเฟตามีนในหมูไข้ โดยใช้แอมเฟตามีนที่ติดคลากด้วยลาร์กัมมันตภาพรังสี และวัดปริมาณรังสีของกรดอิพพิวิริกในบลลั่วะพบว่าปริมาณกรดอิพพิวิริกซึ่งเกิดจากแอมเฟตามีนไม่เปลี่ยนแปลง เมื่อได้รับอาหารอล ส่วนงานวิจัยนี้ไม่ได้ใช้แอมเฟตามีนที่ติดคลากด้วยลาร์กัมมันตภาพรังสี เพราะราคาแพง และเนื่องจากกรดอิพพิวิริกมีอยู่ในบลลั่วะปรกติโดยทั่วไปแล้วโดยเมتابอลิซ์มาจากการเบนโซอิคในอาหาร (Yoshida *et al.*, 1978) การวัดปริมาณกรดอิพพิวิริกในบลลั่วะในงานวิจัยนี้สังไม้ไร้การศึกษา oxidative deamination ของแอมเฟตามีนโดยตรง แต่เป็นการศึกษาผลของอาหารอลต่อการสังเคราะห์กรดอิพพิวิริกโดยทั่วไป โดยเบรียบเทียบปริมาณกรดอิพพิวิริกในบลลั่วะสุนัขหลังจากการได้รับแอมเฟตามีน และแอมเฟตามีนกับอาหารอล และเนื่องจากบลลั่วะปรกติก็มีกรดอิพพิวิริกอยู่แล้วผู้วิจัยจึงวัดปริมาณกรดอิพพิวิริกในบลลั่วะสุนัขก่อนได้รับแอมเฟตามีน หรือแอมเฟตามีนกับอาหารอล เพื่อย่วยในการเบรียบเทียบผลการศึกษาอิทธิพลของอาหารอล แต่การเก็บบลลั่วะก่อนได้รับ

แอมเฟตามีน หรือแอมเฟตามีนกับເອການອລ ໃນກາຣທດລອງແຕ່ລະຄຮັງໄມ້ໄດ້ເກີບໃນຢ່ວງເວລາທີ່ເທົ່າກັນ ສິນນຳປົມາສັກຮອດອີພິວິຣິກໃນປັລ໌ລໍາວະກ່ອນໄດ້ຮັບແອມເຟາມීນ ບໍ່ໄດ້ຮັບແອມເຟາມීນກັບເອການອລມາ ເປົ້ຍບ ເທືບກັນໄມ້ໄດ້ ຕ້ອງໃຫ້ສັດລ່ວນຂອງກຣອດອີພິວິຣິກຕ່ອປົມາສັກຮັງເອົດືນໃນປັລ໌ລໍາວະ ເປັນຕົວເປົ້ຍບເກີບໃນ ແກ່ນເພຣະໂດຍປົກຕິຈ່າກຍັບຍໍາກຣີເອົດືນອອກມາໃນປັລ໌ລໍາວະ ເປັນປົມາສັກທີ່ໃນວັນໜຶ່ງ ๆ (Varley *et al.*, 1980) ແລະ ມີรายงานກາຣວິເຄຣະທີ່ປົມາສັກຮອດອີພິວິຣິກໃນປັລ໌ລໍາວະທີ່ ວິເຄຣະທີ່ໃນຢູ່ປັດລ່ວນຕ່ອກຮັງເອົດືນວ່າເປັນຕົວແກ່ນຍອງປົມາສັກຮອດອີພິວິຣິກໃນປັລ໌ລໍາວະທີ່ໄມ້ໄດ້ເກີບໃນຢ່ວງເວລາທີ່ແນ່່ນອນໄດ້ (Kuo *et al.*, 1980 ແລະ Døssing *et al.*, 1983)

ຜລກາຣທດລອງແລດຈົງໃຫ້ເຫັນວ່າສັດລ່ວນຂອງກຣອດອີພິວິຣິກຕ່ອກຮັງເອົດືນໃນປັລ໌ລໍາວະສຸ່ນຍໍຢ່ວງ 8 ຢ້າວົມງ ເນື່ອໄດ້ຮັບແອມເຟາມීນຍ່າງເຕີວລຸງກວ່າເນື່ອໄດ້ຮັບເອການອລຮ່ວມດ້ວຍ ແຕ່ເນື່ອນ້າສັດລ່ວນຂອງກຣອດອີພິວິຣິກຕ່ອກຮັງເອົດືນໃນປັລ໌ລໍາວະກ່ອນກາຣທດລອງ (ຕາຮາງທີ່ 16 ໜ້າ 61) ມາພິຈາລະນາ ດ້ວຍ ຈະເຫັນວ່າສັດລ່ວນຂອງກຣອດອີພິວິຣິກຕ່ອກຮັງເອົດືນກ່ອນແລະ ພັ້ນໄດ້ຮັບແອມເຟາມීນ ບໍ່ໄດ້ຮັບແອມເຟາມීນກັບເອການອລ ໄມ່ແຕກຕ່າງກັນ ບໍ່ຈຶ່ງຈາກຜລກາຣທດລອງນີ້ແລດຈົງວ່າເອການອລໄມ່ມີຜລຕ່ອກຮັງເຄຣະທີ່ ກຣອດອີພິວິຣິກໃນປັລ໌ລໍາວະ ທັງນີ້ຢູ່ປັບແບກກີກຂາວິທີພລອງ ເອການອລຕ່ອກຮັງເຄຣະທີ່ກຣອດອີພິວິຣິກ ໂດຍວິຣິນ້ອ້າຈາໄນ່ເໜັນພະຍາຍາມໃຫ້ສຸ່ນຍໍໄດ້ຮັບອາຫາຍໍ່ນີ້ເຕີວກັນຕົດກາຣທດລອງ ແຕ່ປົມາສັກຮອດອີພິວິຣິກໃນປັລ໌ລໍາວະເນື່ອໄດ້ຮັບເອການອລຮ່ວມດ້ວຍ ຕັ້ງນັ້ນກີກຂາເຮືອງນັ້ກວ່າຢູ່ປັບແບກກາຣທດລອງນີ້ ເຢັ້ນກາຣທດລອງຂອງ Childs ແລະ Lieberman (1964) ໂດຍໃຫ້ອາລ່າລົມມັກຮັບປະການໂຍ່ເຕີຍມ ເບນໂຍ່ເວີຕແລະ ໄກລອືນ ບໍ່ຈຶ່ງເປັນລ້າຮັດຕັ້ງຕັ້ນຂອງກາຣສັງເຄຣະທີ່ກຣອດອີພິວິຣິກໃນຢ່າງຍາຍ ແລະ ວັດປົມາສັກຮອດອີພິວິຣິກໃນປັລ໌ລໍາວະສັງລັບຍັງຢູ່ປັບແບກກາຣທດລອງນີ້ 2 ແລະ 4 ຢ້າວົມງ ເປົ້ຍບເທືບກັບປົມາສັກຮອດອີພິວິຣິກໃນປັລ໌ລໍາວະລົດລົງຫລັງຈາກໄດ້ຮັບເອການອລເປັນເວລາ 2 ຢ້າວົມງ ແລະ ໃນກຣີທີ່ຕ້ອງກີກຂາພລອງເອການອລຕ່ອງ oxidative deamination ພອງແອມເຟາມීນ ກີກໃຫ້ແອມເຟາມීນທີ່ຕິດລາກດ້ວຍສໍາຮັກມັນຕວພຮັງສີ

ກາຣກີກຂາວິທີພລອງເອການອລຕ່ອງເມຕາບອລືລົມຂອງແອມເຟາມීນໃນສຸ່ນຍໍໃນວິທຍານິພັນຮັນ ຕີກຂາໄດ້ເຂັພາະ *p-hydroxylation* ເທົ່ານັ້ນ ໄນສໍາມາຮັດກີກຂາ oxidative deamination ຂອງແອມເຟາມීນໄດ້ ຜລກາຣທດລອງສຸ່ນຍໍໄດ້ວ່າເອການອລອາຈຈະຍັບຍັງ *p-hydroxylation* ພອງແອມເຟາມීນ ບໍ່ຈຶ່ງລົດຄລ້ອງກັບຜລກາຣກີກຂາທີ່ມີຜູ້ກຳໃໝ່ນຸ່າທີ່ ແລະ ໄມຍົ່ງ ອົບ ເອການອລຍັບຍັງ ເມຕາບອລືລົມຂອງແອມເຟາມීນໃນໜຸ່າທີ່ ກຳໃຫ້ປົມາສັກພາຣາໄອດຣອກຢືນແອມເຟາມීນໃນປັລ໌ລໍາວະລົດລົງ (Creaven ແລະ Barbee 1969, Creaven *et al.*, 1970 ແລະ Iverson *et al.*, 1975) ແລະ ປົມາສັກແອມເຟາມීນ

ในล้มองและพลาสมาเพิ่มขึ้น (Jonsson และ Lewander, 1973 และ Rech *et al.*, 1976) Reinke และคณะ (1980 และ 1982) ทำการทดลองพบว่า เอทานอลลด เมtabolism ของยาโดยยับยั้ง เอ็นไซม์ที่เมtabolism ของยาในตับ (hepatic microsomal drug metabolizing enzyme) โดย NADH ที่ได้จากเมtabolism ของเอทานอลจะยับยั้ง การทำงานของ วงจรกรดซิตริก (citric acid cycle) ทำให้ความเข้มข้นของมาเลต (malate) และ อัลฟาร์ค็อกฤตาเรต (α -ketoglutarate) ลดลง การล่าร้า NADPH จากลาราทิงส่องโดย tricarboxylate shuttle mechanism สิ่งลดลงด้วย NADPH เป็นโคเอ็นไซม์ที่จำเป็น สำหรับการทำงานของ cytochrome P-450 ซึ่งเป็นเอ็นไซม์ที่เมtabolism ของยาในตับ โดย ปฏิกิริยาการเติมออกซิเจนให้กับยา เช่น ปฏิกิริยา p-hydroxylation เป็นต้น การที่ NADPH ลดลง สิ่งทำให้แอคติวิตี้ของเอ็นไซม์ cytochrome P-450 ลดลง แต่ในกรณีที่ได้รับเอทานอล เป็นเวลานาน ผลของเอทานอลต่อ cytochrome P-450 จะแตกต่างออกไป คือ แอคติวิตี้ และปริมาณของ cytochrome P-450 กลับเพิ่มขึ้น เมtabolism ของเอทานอลและยาอื่น ๆ ซึ่งเพิ่มขึ้น (Rubin *et al.*, 1970 และ Linnoila *et al.*, 1979)

สรุปผลการศึกษาอิทธิพลของเอทานอลต่อเมtabolism ของแอมเฟตามีนในสุนัข พบว่า เมื่อได้รับเอทานอล 15 นาทีก่อนได้รับแอมเฟตามีน ค่าครึ่งชีวิตของแอมเฟตามีนในชีรัมจะเพิ่มขึ้น ซึ่งล่าเหตุหนึ่งที่ทำให้ค่าครึ่งชีวิตของแอมเฟตามีนเพิ่มขึ้น คืออาจมีการยับยั้ง p-hydroxylation ของแอมเฟตามีน การเปลี่ยนแปลงที่เกิดขึ้นนี้หมายความว่า เมื่อได้รับเอทานอล 15 นาทีก่อน ได้รับแอมเฟตามีน การออกฤทธิ์ของแอมเฟตามีนจะเพิ่มขึ้น และทำให้ผู้ใช้แอมเฟตามีนร่วมกับ ออกอออกล์ในลักษณะ เช่นนี้ มีโอกาสได้รับพิษหรืออันตรายจากการแอมเฟตามีนมากยิ่น

ข้อเล่นอ่าน

1. ในงานวิจัยนี้ พบว่า แอมเฟตามีนในชีรัม มี exponential elimination rate 2 แบบ และปริมาณแอมเฟตามีน และ พาราไอโตรอกซีแอมเฟตามีนในบลลาระมีพิสัยกว้าง ซึ่งควรทำการทดลอง วัดปริมาณแอมเฟตามีนในชีรัมให้ถูกต้อง โดยเฉพาะในช่วง 0-1 ชั่วโมงหลัง จากได้รับแอมเฟตามีน และใช้สุนัขทดลองจำนวนมากยิ่น เพื่อจะได้ทราบถึงรูปแบบของการกำจัด แอมเฟตามีนออกจากร่างกายในสุนัขได้ชัดเจนยิ่น

2. ศึกษาอิทธิพลของ เอกานอล ต่อ p-hydroxylation พร้อมกับ oxidative deamination รวมทั้งอิทธิพลของ เอกานอลต่อการทำงานของไต ด้วย เพาะภารก์สัตว์ แอมเฟตามีนออกจาร่างกาย อาศัย ทั้งลามบวนการนี้

3. ศึกษาอิทธิพลของ เอกานอลต่อการออกฤทธิ์ของแอมเฟตามีน มีรายงานการศึกษา อิทธิพลของ เอกานอลต่อการออกฤทธิ์ของแอมเฟตามีนในหมูและทุกสิ่งที่แล้วดังว่า เอกานอลเลื่อนฤทธิ์กับ แอมเฟตามีนในการกระตุ้นให้หมูแรกแล้วคงพฤติกรรมม้าหมา (stereotype behavior) และ ในการกระตุ้นการทำงานของกล้ามเนื้อ (motor activity) (Ellinwood *et al.*, 1976 และ Lewander, 1977) นอกจากการติดตามพฤติกรรมของสัตว์ทดลองแล้ว อาจศึกษาการ ออกฤทธิ์ของแอมเฟตามีนได้โดยศึกษาการเปลี่ยนแปลงระดับออร์โนน norepinephrine หรือ dopamine เพาะแอมเฟตามีนมีฤทธิ์ในการกระตุ้นการหลั่งออร์โนนทั้งสองในสัตว์ (Lewander, 1968, Lewander, 1977 และ Snyder, 1977) การเปลี่ยนแปลงการออกฤทธิ์ของ แอมเฟตามีนร่วมกับการเปลี่ยนแปลง เมตาบoliسمหรือระดับของแอมเฟตามีนในชีรัมหรือลิมฟอซ อาจช่วยให้เข้าใจผลของการใช้เอกานอลร่วมกับแอมเฟตามีนมากยิ่น

4. ศึกษาผลที่เกิดขึ้นจากการใช้ แอมเฟตามีนร่วมกับแอลกออล์ในรูปแบบการใช้ต่าง ๆ รูปแบบการใช้แอมเฟตามีนร่วมกับแอลกออล์ แบ่งเป็นสักษณะใหญ่ได้ 2 สักษณะ คือ ใช้พร้อมกัน หรือใช้แอมเฟตามีนในระหว่างการทำงาน แล้วทีมแอลกออล์หลังจากเลื่องงาน เพื่อต้องการนอน หลับ ผลของแอลกออล์ในทั้งสองกรณีอาจแตกต่างกัน นอกจากนี้ผลที่เกิดกับผู้ใช้ยาเป็นเวลา นาน ก็อาจแตกต่างจากผู้ใช้เพียงครั้งคราวด้วย

การศึกษาอิทธิพลของแอลกออล์ต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณหรือการออกฤทธิ์ของ แอมเฟตามีนในรถตู้ต่าง ๆ ตั้งกล่าว เป็นสิ่งจำเป็นเพื่อจะได้เข้าใจผลและอันตรายที่อาจเกิด กับร่างกาย เมื่อใช้แอมเฟตามีนและแอลกออล์ร่วมกัน