

วิธีทดลอง

3.1 การเก็บสารตัวอย่าง

ซีรัมที่ใช้เป็นสารตัวอย่างสำหรับหาปริมาณเอสตราไดโอดแบ่งเป็น 3 กลุ่ม

3.1.1 Normal female serum คือ ซีรัมจากสตรีไทยอาสาสมัคร 4 คน ทุกคนเป็นโสด อายุระหว่าง 19 - 36 ปี เจาะเลือดก่อนเข้าเวลา 7.30 - 8.30 นาฬิกา ในวันที่ 2, 8, 11 - 16, 20, 22 ของรอบเดือน ต่อจากนั้นเจาะเลือดวันเว้นวันจนกระทั่งถึงวันเริ่มมีประจำเดือนใหม่

3.1.2 Pooled serum คือ ซีรัมจากกลุ่มอาสาสมัครทั้งบุรุษและสตรีที่มีสุขภาพปกติ โดยเจาะเลือดในสภาวะต่าง ๆ ดังนี้

ก. ซีรัมจากสตรีในวัยหมดประจำเดือน (menopausal woman)

ข. ซีรัมจากสตรีปกติวันที่ 5 และ 21 ของรอบเดือน (menstrual cycle, day 5 and day 21)

ค. ซีรัมจากบุรุษและซีรัมจากสตรีในวัยที่ยังมีประจำเดือน (male and female pool)

ง. ซีรัมจากสตรีในระยะ 3 เดือนแรกและ 3 เดือนสุดท้ายของการตั้งครรภ์ (1<sup>st</sup> and 3<sup>rd</sup> trimester of pregnancy)

จ. ซีรัมจากสตรีหลังคลอด 3 ชม. (post partum, 3h.)



3.1.3 Control serum คือ ซีรัมที่ใช้สำหรับควบคุมมาตรฐาน การปฏิบัติงานเป็นซีรัมที่มีปริมาณเอสตราไดออกซิลในระดับต่ำ กลาง และสูง คือ

- ก. ค่าต่ำ ได้จากซีรัมบรูซปกติ
- ข. ค่ากลาง ได้จากซีรัมบรูซที่เติมเอสตราไดออกซิลมา มาตรฐาน ลงไปประมาณ 500 พิโกกรัม/ซม<sup>3</sup>
- ค. ค่าสูง ได้จากซีรัมบรูซที่เติมเอสตราไดออกซิลมา มาตรฐาน ลงไปประมาณ 7,500 พิโกกรัม/ซม<sup>3</sup>

ซีรัมทั้งสามกลุ่มได้จากการเจาะเลือดแล้วทิ้งทิ้งไว้ที่อุณหภูมิห้อง ประมาณ 4 ชม. แล้วจึงปั่นแยกซีรัมออกโดยปั่นด้วยเซนทริฟิวจ์ "Sorvall" type M ที่ความเร็ว 3,000 รอบเป็นเวลาประมาณ 15 นาที แล้วแยกซีรัม ที่ได้เก็บไว้ที่ -20° ซ.

### 3.2 การเตรียมน้ำยา

001710

3.2.1 การเตรียมนสารละลายสำหรับติดฉลากอนุพันธ์เอสตราไดออกซิล ( $E_2-6-oxime$ ) ด้วย โซเดียมไฮไดรอกไซด์-125

ไตรนอร์มอดิวทิลดามีน ใน ไดออกซิลเซน 1:5 v/v ผสม  
ไตรนอร์มอดิวทิลดามีน 0.5 ซม<sup>3</sup> เข้ากับ ไดออกซิลเซน 2 ซม<sup>3</sup>

ไฮโดรเจนเพอร์ออกไซด์ใน ไดออกซิลเซน 1:10 v/v ผสม  
ไฮโดรเจนเพอร์ออกไซด์ 0.25 ซม<sup>3</sup> เข้ากับ ไดออกซิลเซน 2.25 ซม<sup>3</sup>

สารละลาย 0.5 M โซเดียมเพอร์ออกไซด์ pH 8.0 ละลาย  
โมเดียมเพอร์ออกไซด์ โมโนเบสิก โมโนไฮเดรต 0.366 กรัม กับ โมเดียมเพอร์ออกไซด์  
ไดเบสิก แดพทาไฮเดรต 12.694 กรัม ด้วยน้ำกลั่นจนครบ 100 ซม<sup>3</sup> ปรับ pH  
จนเป็น  $8.0 \pm 0.1$  โดยใช้ สารละลายกรกเกลือหรือโซเดียมไฮดรอกไซด์

สารละลาย 0.5 M ฟอสเฟตบัฟเฟอร์ pH 7.0 ละลาย  
 โซเดียมฟอสเฟต โมโนเบสิค โมโนไฮเดรต 2.691 กรัม กับ โซเดียมฟอสเฟต  
 ไดเบสิค แสพตาไฮเดรต 8.177 กรัม ควบน้ำกลั่นจนครบ 100 ซม<sup>3</sup> ปรับ pH  
 จนเป็น  $7.0 \pm 0.1$  โดยใช้สารละลายกรดเกลือหรือโซเดียมไฮดรอกไซด์  
 อีستามีนใน 0.5 M ฟอสเฟตบัฟเฟอร์ pH 8.0 ละลาย  
 อีستามีน 1.11 มก. ควบสารละลาย 0.5 M ฟอสเฟตบัฟเฟอร์ pH 8.0 ปริมาณ  
 10 ซม<sup>3</sup>

กลูโครามี-ที ในน้ำกลั่น ละลายกลูโครามี-ที 5 มก. ควบ  
 น้ำกลั่น 1 ซม<sup>3</sup>

โซเดียมเมตาไบรุตไฟท์ ในน้ำกลั่น ละลายโซเดียมเมตา  
 ไบรุตไฟท์ 30 มก. ควบน้ำกลั่น 1 ซม<sup>3</sup>

โซเดียมเมตาไบรุตไฟท์ ใน 0.5 M ฟอสเฟตบัฟเฟอร์ pH 7.0  
 ละลายโซเดียมเมตาไบรุตไฟท์ 5 มก. ควบสารละลาย 0.5 M ฟอสเฟตบัฟ  
 เฟอร์ pH 7.0 5 ซม<sup>3</sup>

สารละลาย 0.1 M กรดเกลือ เจือจาง 12 M กรดเกลือ  
 8.3 ซม<sup>3</sup> ควบน้ำกลั่นจนครบ 1,000 ซม<sup>3</sup>

สารละลาย 0.1 M โซเดียมไฮดรอกไซด์ ละลายโซเดียม  
 ไฮดรอกไซด์ 4 กรัม ควบน้ำกลั่นจนครบ 1,000 ซม<sup>3</sup>

สารละลาย 0.2 M โซเดียมไฮดรอกไซด์ ละลายโซเดียม  
 ไฮดรอกไซด์ 8 กรัม ควบน้ำกลั่นจนครบ 1,000 ซม<sup>3</sup>

3.2.2 การเตรียมสารละลายสำหรับทำทินเดเซอร์โครมาโทกราฟี  
 และเซฟาเดคม LH-20 คอลัมน์ โครมาโทกราฟี (เบนซีน : เอทานอล = 3 : 1)  
 เตรียมก่อนใช้โดยผสมเบนซีน 75 ซม<sup>3</sup> เข้ากับ เอทานอล 25 ซม<sup>3</sup>

### 3.2.3 การเตรียมสารละลายสำหรับทำซีไลต์คอมมูนโครมาโตกราฟี

สารละลาย 15% เอทิลอะซิเตท ใน ไอโซออกเทน ผสม  
เอทิลอะซิเตท 15 ซม<sup>3</sup> เข้ากับ ไอโซออกเทน 65 ซม<sup>3</sup>

สารละลาย 40% เอทิลอะซิเตท ใน ไอโซออกเทน ผสม  
เอทิลอะซิเตท 40 ซม<sup>3</sup> เข้ากับ ไอโซออกเทน 60 ซม<sup>3</sup>

### 3.2.4 การเตรียมสารละลายสำหรับหาปริมาณเอสตราไดโอด

3.2.4.1 สารละลายแอสเสย์พีเพอร์ (0.1 M ฟอสเฟต  
พีเพอร์ pH 7.0, 0.1% เจลาติน) ละลายโมเลียมฟอสเฟต โมโนเบสิก โมโน  
ไฮเดรต 10.6 กรัม โมเลียมซอลเฟต ไดเบสิก แอพตาไฮเดรต 32.7 กรัม  
โมเลียมเอไซด์ 2 กรัม และ โมเลียมคลอไรด์ 18 กรัม ด้วยน้ำกลั่นจนครบ  
2000 ซม<sup>3</sup> ปรับ pH จนเป็น  $7.0 \pm 0.1$  โดยใช้สารละลายกรดเกลือหรือ  
โมเลียมไฮดรอกไซด์ เติม เจลาติน 2 กรัม แล้วอุณหภูมิห้องเจลาตินละลาย  
เป็นเนื้อเดียวกัน เก็บไว้ที่ 4 °C.

3.2.4.2 การเตรียม tritiated-oestradiol-17 $\beta$   
(<sup>3</sup>H-E<sub>2</sub>) สำหรับวัดความการสูญเสียเอสตราไดโอด เตรียม Stock <sup>3</sup>H-E<sub>2</sub>  
(50 ไมโครคูรี/ซม<sup>3</sup>) โดยละลาย <sup>3</sup>H-E<sub>2</sub> 250 ไมโครคูรีที่มาจากบริษัท New  
England Nuclear ด้วยสารละลายเบนซีน : เฮกซานอล (9:1) 5 ซม<sup>3</sup>  
แล้วตุ้มมา 10 ไมโครคูรี เป่าให้แห้งด้วยการไนโตรเจน เติมแอสเสย์พีเพอร์  
10 ซม<sup>3</sup> ผสมให้เข้ากัน สารละลายนี้ 0.1 ซม<sup>3</sup> จะมีเอสตราไดโอดประมาณ  
20,000 dpm (disintegration per minute) หรือเท่ากับ 56 พิโคกรัม  
สารละลาย <sup>3</sup>H-E<sub>2</sub> ที่ใช้สำหรับวัดความการสูญเสียเอสตราไดโอด  
เตรียมโดยเจือจาง <sup>3</sup>H-E<sub>2</sub> (20,000 dpm) 1 ซม<sup>3</sup> ด้วยแอสเสย์พีเพอร์  
จนครบ 10 ซม<sup>3</sup> เก็บสารละลายนี้ที่ 4 °C.

3.2.4.3 การเตรียมสารละลายไอศกรีมโคบอลต์มาตรฐาน เตรียม stock solution ที่มีความเข้มข้น 10 ไมโครกรัม/ซม<sup>3</sup> โดยละลาย ไอศกรีมโคบอลต์มาตรฐาน 10.0 มก. ด้วยเอทานอล 10 ซม<sup>3</sup> ทำให้เจือจาง จนกระทั่งไอศกรีมละลายเข้มข้นตามต้องการ เก็บสารละลายนี้ที่ -20° ถึง -40° ซ. แล้วเตรียมสารละลายมาตรฐานสำหรับทำกราฟมาตรฐานโดย

ก. สารละลายไอศกรีมโคบอลต์ 50,000 พิโคกรัม/ซม<sup>3</sup> ถูก stock solution 100 ไมโครลิตร เพื่อให้แห้งแล้วละลายด้วยแอสเซย์ บัพเพอร์ 20 ซม<sup>3</sup>

ข. สารละลายไอศกรีมโคบอลต์ 25,000 พิโคกรัม/ซม<sup>3</sup> เจือจางสารละลายจากข้อ ก. ลงเท่ากับด้วยแอสเซย์ บัพเพอร์

ค. สารละลายไอศกรีมโคบอลต์ 10,000 พิโคกรัม/ซม<sup>3</sup> เจือจางสารละลายจากข้อ ข. 4 ซม<sup>3</sup> ด้วยแอสเซย์ บัพเพอร์ จนครบ 10 ซม<sup>3</sup> ทำเช่นนี้ต่อไปจนกระทั่งไอศกรีมละลายไอศกรีมโคบอลต์ที่มีความเข้มข้นเท่ากับ 5,000 ; 2,500 ; 1,000 ; 500 ; 100 ; 50 และ 25 พิโคกรัม/ซม<sup>3</sup> ตามลำดับ

3.2.4.4 การเตรียมสารละลายผงถ่านความเข้มข้น 5% (10 มก. ใน 0.2 ซม<sup>3</sup>) ผสมผงถ่าน norit A 5 กรัม กับ เดกซ์แทรน ที่ 70 0.5 กรัม และแอสเซย์ บัพเพอร์ 100 ซม<sup>3</sup> คนให้เข้ากันแล้วเก็บสารผสมนี้ที่ 4° ซ. สารละลายนี้มีอายุการใช้งานนานประมาณ 1 เดือน

3.2.4.5 การเตรียม scintillator บรรจุ โทลูอีน 4 แกดลอนในถังขนาด 5 แกดลอน เคมีลิควิดสอร์ 640 ซม<sup>3</sup> และ ไอศกรีมเบน 3 ลิตร ผสมให้เข้าเป็นเนื้อเดียวกัน

### 3.3 การเตรียม charcoaled serum

คำแนะนำวิธีของ WHO matched reagent programme for RIA

of reproductive hormones, 1976. ถัง ผงถ่านกวนน้ำกลั่นโดยคนผง ถ่านกับน้ำ แล้วตั้งทิ้งไว้และรินส่วนน้ำใสที่มีผงถ่านขนาดเล็ก ๆ ลอยอยู่บนผิวน้ำ ทิ้งไว้ แล้วนำผงถ่านไปอบจนแห้ง อินทิวเบทซีรัม  $400 \text{ cm}^3$  ที่  $50^\circ \text{C}$ . ประมาณ 1 ซม. เพื่อทำลายโปรตีนบางชนิด เก็บผงถ่านที่อบแห้ง 20 กรัม เขย่าด้วย เครื่องเขย่า ประมาณ 2 ชม. นำไปเขย่าที่ห้องเพื่อแยกผงถ่านออกด้วยความเร็ว 5,000 รอบ/นาที เป็นเวลาประมาณ 30 นาที แยกผงถ่านทิ้งไปแล้ว นำซีรัมที่ได้มาเขย่าที่ห้องซ้ำจนกระทั่งสามารถแยกผงถ่านออกไปให้มากที่สุด (ปกติห้องเขย่าที่ห้องประมาณ 5 ครั้ง) เก็บ charcoalled serum ที่ได้ไว้ ที่  $-40^\circ \text{C}$ .

### 3.4 การเตรียมซีไลต์ไมโครคอลัมน์ (celite microcolumn)

เผาซีไลต์ในเตาเผาที่  $550^\circ \text{C}$ . เป็นเวลาประมาณ 18 ชม. เพื่อไลต์สิ่งเจือปนออก ผสมซีไลต์ที่เผาแล้วกับเอทีดีนไกลคอลในอัตราส่วน 2:1 w/v โดยคนให้เข้ากันด้วยแท่งแก้วประมาณ 10 นาที แล้วบรรจุซีไลต์ลงในคอลัมน์ (disposable graduated glass pipette ขนาด  $5 \text{ cm}^3$  เส้นผ่าศูนย์กลาง 5 มม. ของบริษัท Kimble glass Co.) ที่มีลูกแก้วขนาดเล็ก ๆ ออกปลายล่างของคอลัมน์จนเต็มประมาณ 0.5 กรัม แล้วเกาะคอลัมน์ให้ซีไลต์ตกลงไปที่ปลายคอลัมน์จนระดับของซีไลต์อยู่ที่ เลข 3 ของปิเปต ถอดจากนั้นอัดซีไลต์ลงมาจนถึงระดับ  $3.5 \pm 0.1$  ด้วยแท่งเหล็กที่มีปลายเป็นพลาสติก ตวงคอลัมน์ด้วย ไอโซออกเทน 3 ครั้ง ๆ ละ  $3.5 \text{ cm}^3$  กอนนำไปใช้แยก เอสตราไดโอดไฮบริสตร

### 3.5 การทดสอบปฏิกิริยาทางเรดิโออิมมูโนแอสเสย์

รายละเอียดของการทดสอบคุณสมบัติและ/หรือปริมาณ แอนติบอดี สารกึ่งลดฉาก ผงถ่าน เวลาที่ใช้ในการทำปฏิกิริยาและอิทธิพลของสารในตัวทำ



ละลายอินทรีย์ จะมีการเปลี่ยนแปลงเล็กน้อยในแต่ละการทดลอง แต่หลักเกณฑ์โดยทั่วไป คือผสมสารต่าง ๆ (ตารางที่ 1) เรากวยกั้น

ตารางที่ 1 รายละเอียดการทำให้เรดิโออินมิวโนเอสเสย์

น้ำยา (ไมโครลิตร)	หลอด nonspecific binding	หลอด ไม่มีสารมาตรฐาน	หลอด สารมาตรฐาน
0.1 M ฟอสเฟตบัฟเฟอร์ pH 7.0, 0.1 % เจลาติน	600	500	400
สารมาตรฐาน (ตามปริมาณที่ ต้องการ)	—	—	100
แอนติบอดี	—	100	100
สารติดตาม	100	100	100

อินคิวเบทที่ 4°C. ประมาณ 16 - 24 ชม. เก็บสารละลายผงถ่านใน 0.1 % เจลัมแครน ที่ 70 แอตเสย์บัฟเฟอร์ 200 ไมโครลิตร แล้วนำไปเซนตริฟิวจ์ แยกส่วนผงถ่านและสารละลายออกจากกัน

### 3.6 วิธีกำจัดอนุพันธ์เอสตราไดโอด ( $E_2$ -6-oxime) ด้วย โซเดียมไฮโอไดโอด-125

การกำจัดอนุพันธ์เอสตราไดโอด คัดแปลงมาจากวิธีของ Nars กับ Hunter (1973) และ Hunter กับคณะ (1975) ซึ่งมีหลักการดังนี้

ขั้นแรก กระบวนการอนุพันธ์เอสตราไดโอดให้อยู่ในรูปของ mixed acid anhydride ด้วยกรดโรคาร์บอกเซีย และเทอเชียรี อะมีน

ขั้นที่สอง ศึกษาการเกิดสารประกอบอินทรีย์จากปฏิกิริยาของสารตั้งต้นอินทรีย์กับไอโอดีน ด้วยวิธีซึ่งได้แก่แบบจำลองจากวิธีของ Greenwood กับ Hunter (1963)

ขั้นที่สาม นำสารที่ติดฉลาก  $^{125}\text{I}$ -อีสเตอริน มากรองจากอนุพันธ์เอสตราไดออลจากขั้นแรก โดยปฏิกิริยา mixed anhydride ตามวิธีของ Erlanger และคณะ (1957) (รูปที่ 1) รายละเอียดวิธีการศึกษาการติดฉลากมีดังนี้คือ

### 3.6.1 การกระตุกอนุพันธ์เอสตราไดออล

ผสม  $\text{E}_2-6\text{-oxime}$  560 ไมโครกรัมที่ละลายใน ไดออกเซน 5 ไมโครลิตร กับ ไครนอร์มอลอซิวิตริคาร์บีน ใน ไดออกเซน (1:5 v/v) 5 ไมโครลิตร และไฮโดรเจนเพอร์ออกไซด์โรฟอร์เมท ใน ไดออกเซน (1:10 v/v) 5 ไมโครลิตร นำส่วนผสมไปเขย่าในอ่างน้ำเย็นอุณหภูมิ 8 - 10°C. ประมาณ 30 นาที หลังจากนั้นเติมไดออกเซน 7.5  $\text{cm}^3$

### 3.6.2 การติดฉลากอีสเตอริน

ผสมสารละลายอีสเตอริน (1.11 ไมโครกรัม) 10 ไมโครลิตร กับ โซเดียมไอโอดอแลต- $^{125}\text{I}$  (500 ไมโครคูรี) 5 ไมโครลิตร และสารละลายคลอโรฟอร์ม-ที (50 ไมโครกรัม) 10 ไมโครลิตร ให้เขย่าเป็นเวลา 45 วินาที แล้วเติมสารละลาย โซเดียมเมตาไบซัลไฟต์ (300 ไมโครกรัม) 10 ไมโครลิตร เขย่าให้ผสมกันทันที

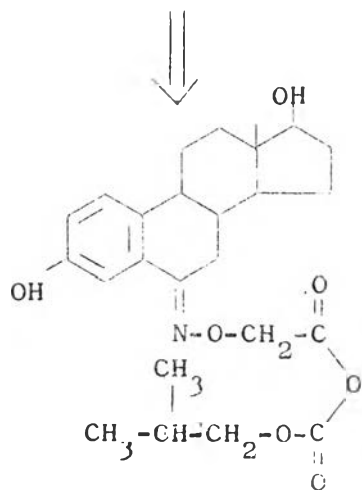
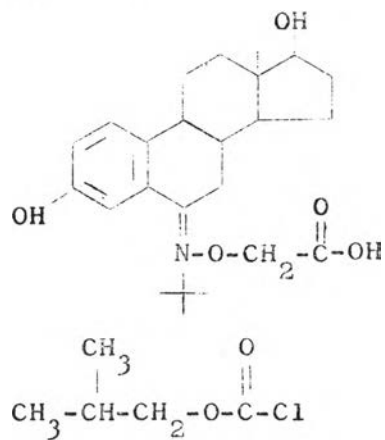
### 3.6.3 การกรองอนุพันธ์เอสตราไดออลกับ $^{125}\text{I}$ -อีสเตอริน

ดูดสารละลายที่เตรียมได้จากข้อ 3.6.1 50 ไมโครลิตร เติมลงในสารละลายที่เตรียมได้จากข้อ 3.6.2 และเติม 0.2 M โซเดียมไฮดรอกไซด์ 10 ไมโครลิตร นำส่วนผสมไปเขย่าในอ่างน้ำเย็น 0°C. ประมาณ 1  $\frac{1}{2}$  ชม. แล้วถ่ายส่วนผสมทั้งหมดใส่ในหลอดนับจุกแก้ว ขนาด 10  $\text{cm}^3$

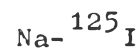
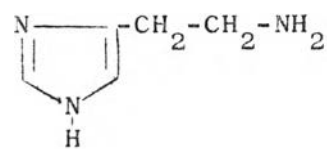


รูปที่ 1 วิธีการติดฉลากอนุพันธ์เอสตราไดโอดด้วยโบเดียมไอโอดีน-125

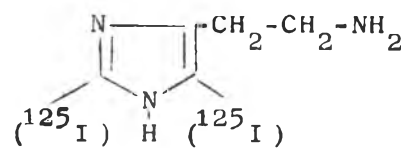
I. Activation of oestradiol-6-(o-carboxymethyl)oxime



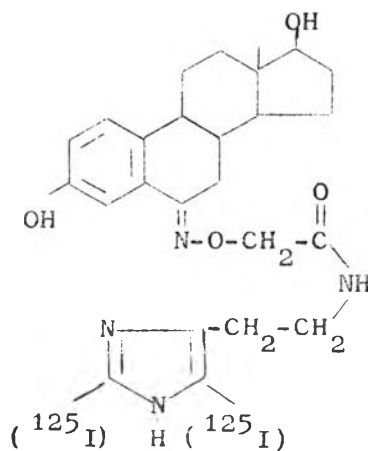
II. Iodination of histamine



Choramine T method



III. Coupling



ล้างหลอดแก้วเดิมด้วย 0.1 M กรดเกลือ 3 ครั้ง ๆ ละ 30. ไมโครลิตร เก็บสารละลายที่ล้างทั้งหมดใส่รวมกับส่วนผสมในหลอดปิกจุกแก้ว เดิมเอทิลอะซิเตท 1 มล<sup>3</sup> เพื่อสกัดเอา <sup>125</sup>I-ไอโอโคค และ <sup>125</sup>I-อีส์ตามีนออก โดยการเขย่า (vortex) 1 ครั้ง कुछส่วนเอทิลอะซิเตทออกมา ให้ชื่อว่า E<sub>2</sub>1 ขึ้นกลับมาเติม 0.1 M โซเดียมไฮดรอกไซด์ 0.9 มล<sup>3</sup> และสารละลายโบเดียมเมตาไบซัลไฟต์ ใน 0.5 M ฟอสเฟตบัฟเฟอร์ pH 7.0, 1 มล<sup>3</sup> สกัดอนุพันธ์ เอสตราไดออลดีกอนจาก <sup>125</sup>I-อีส์ตามีนด้วย เอทิลอะซิเตท 0.5 มล<sup>3</sup> โดยการเขย่านาน 2 นาที นำส่วนเอทิลอะซิเตทมาคูลนำออกด้วย โซเดียมซัลเฟตแอนไฮดรัสกลั่น แล้วจึงคูลเอทิลอะซิเตทมาเก็บไว้ในหลอดปิกจุกแก้ว ให้ชื่อว่า E<sub>2</sub>2

### 3.7 วิธีเตรียมสารศึกษาลาก (E<sub>2</sub>-6-<sup>125</sup>I) ให้บริสุทธิ์

นำสารศึกษาลากจากข้อ 3.6 มาทำให้บริสุทธิ์โดย ทินเดเซอร์โครมาโทกราฟีและเซฟาแลคซ LH-20 คอลัมน์โครมาโทกราฟีตามลำดับ

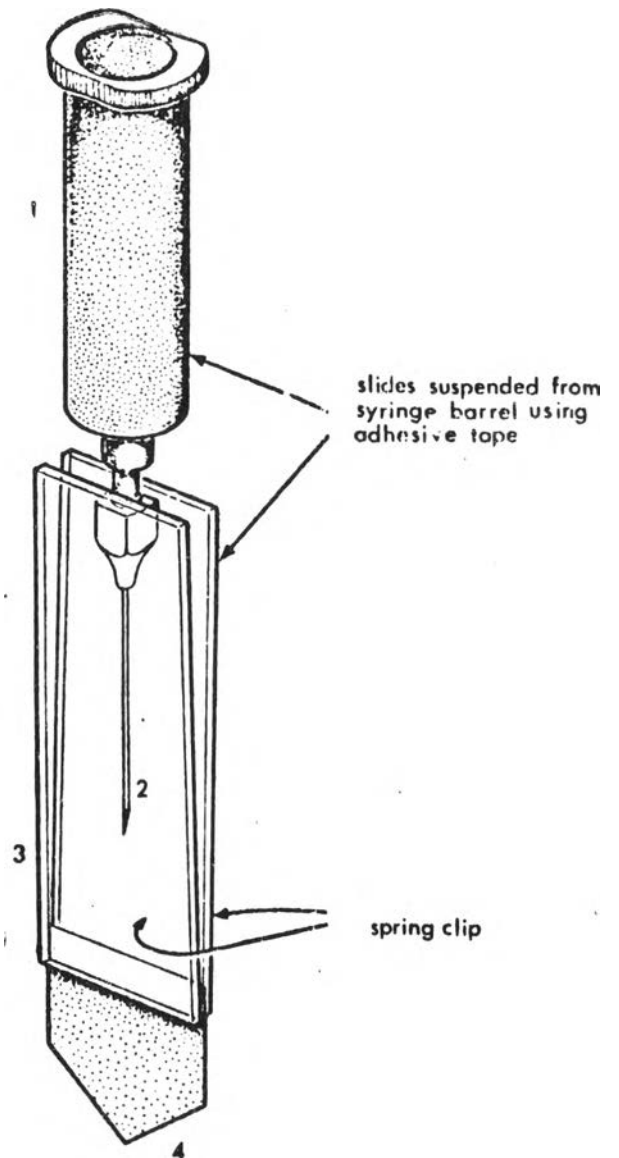
3.7.1 การทำให้สารศึกษาลากบริสุทธิ์ด้วยทินเดเซอร์โครมาโทกราฟี

หยดสารศึกษาลากลงบนแผ่น alumina pre-coated sheets ขนาด 10 x 20 ซม. ห่างจากขอบข้าง 2 ซม. แล้วนำแผ่นอลูมินาไปแช่ในส่วนผสมของ เบนซีน : เอทานอล (3:1 V/V) เมื่อสารละลายมีชั้นถึงขีดที่ของกรรมแล้วจึงนำโครมาโตแกรมไปวางบนแผ่นฟิล์มเอกซเรย์เพื่อหาตำแหน่งสารศึกษาลาก คัดโครมาโตแกรมบริเวณสารศึกษาลากออกมาจะดังด้วย เอทานอล 4 มล<sup>3</sup> (รูปที่ 2) เก็บสารศึกษาลากในเอทานอลที่ 4 ม. นำสารศึกษาลากมาทดสอบปฏิกิริยาทางอิมมูโนเคมีกับแอนติบอดีตามวิธีในข้อ 3.5 หน้า 19

3.7.2 การทำให้สารศึกษาลากบริสุทธิ์ด้วยคอลัมน์โครมาโทกราฟี

เตรียมคอลัมน์เซฟาแลคซ LH-20 ขนาด 1.0 x 36 ซม.

รูปที่ 2 การชะสารที่คั่นฉากออกจากโครมาโตแกรม



**Key:**

1. All glass syringe barrel (10ml)
2. Stainless steel hypodermic needle (21G x 1½in.)
3. Glass microscope slides (75 x 25 x 1mm).
4. Area of chromatogram bearing radioiodine labelled steroid.

และแฉะเซฟาคอนควายน้ำยาจะ นำสารสกัดจากในเอทานอล จากข้อ 3.7.1 มาเป่าจนแห้งควยภายในโครเจน ละลายสารสกัดจากควายน้ำยาจะเล็กน้อย แล้วคูลสารสกัดลงในคอลัมน์ควย Pasteur pipette ะควยเบนซีน : เอทานอล ( 3 : 1 ) เก็บส่วนที่ออกจากคอลัมน์ ครั้งแรกควย void volume ประมาณ 25 ซม<sup>3</sup> ควยจากนั้นเริ่มเก็บส่วนที่ออกจากคอลัมน์ส่วนละ 0.5 ซม<sup>3</sup> ทั้งหมด 50 ส่วน อัตราการไหลของน้ำยาจะล้างประมาณ 0.13 ซม<sup>3</sup>/นาที นำสารสกัดจากแต่ละส่วนไปนับหาปริมาณรังสีและทดสอบปฏิกิริยาทางอิมมูโนกับแอนติบอดี ตามวิธีใน ข้อ 3.5 หน้า 19

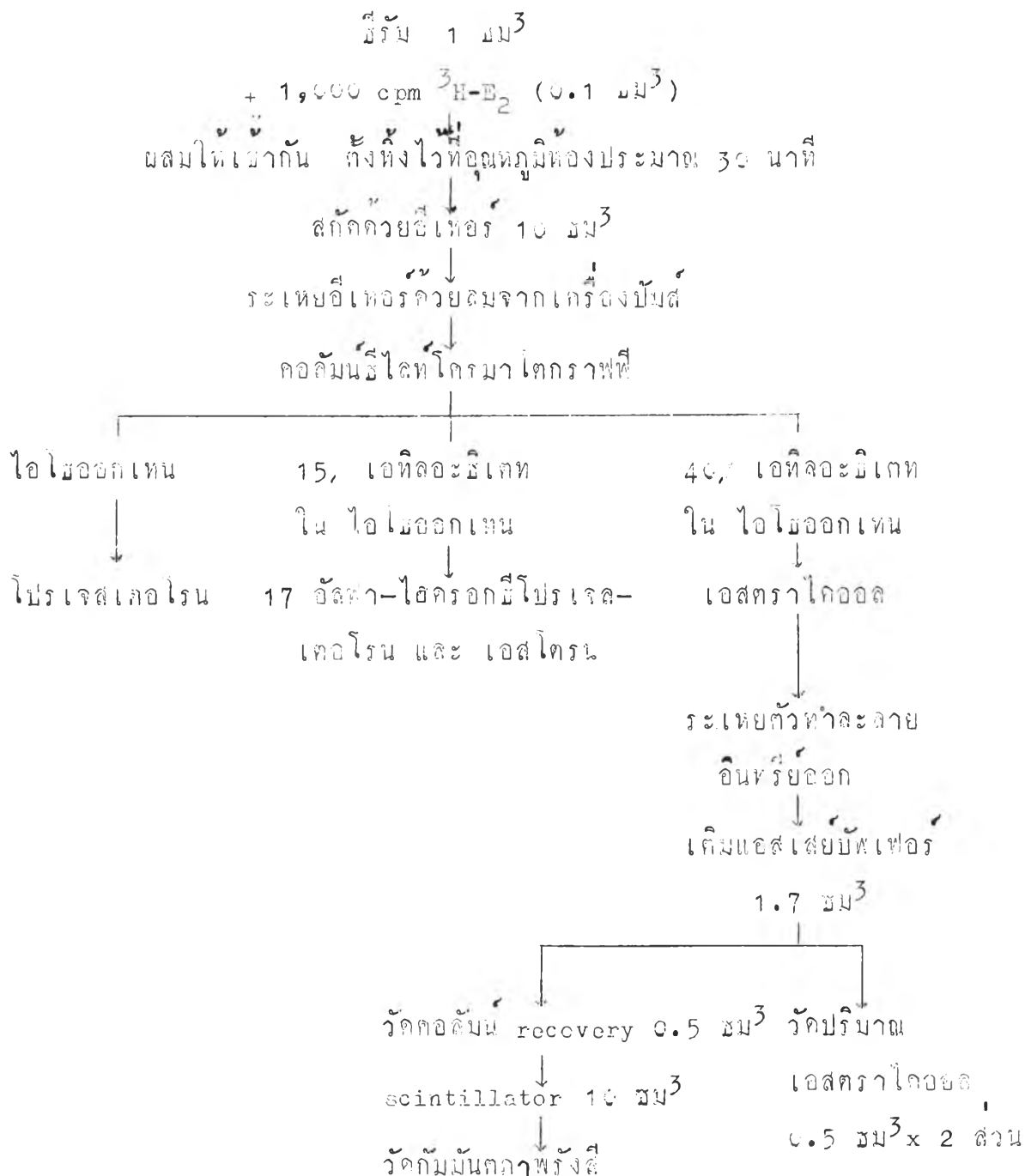
### 3.8 วิธีวัดปริมาณเอสตราไดออลในวีรั้ม

การวัดปริมาณเอสตราไดออลในวีรั้มได้ดำเนินการโดยวิธีของ Abraham และคณะ (1970 ; 1971) โดยสกัดเอสตราไดออลออกจากวีรั้ม แล้วนำไปทำให้บริสุทธิ์ด้วยคอลัมน์โครมาโทกราฟี โดยใช้หลักการของ partition chromatography ใช้ซิลิกา เป็น supporter และเอทิลีนไกลอกอลเป็น stationary phase ส่วน mobile phase เป็นไอโซออกเทน และส่วนผสมของไอโซออกเทน กับ เอทิลอะซิเตท (รูปที่ 3)

#### 3.8.1 วิธีการสกัดเอสตราไดออลและการทำให้บริสุทธิ์

ผสมวีรั้มกับวุ้นหรือ charcoaled serum กับ <sup>3</sup>H-E<sub>2</sub> ที่เตรียมได้จากข้อ 3.2.4.2 หน้า 17 0.1 ซม<sup>3</sup> (1,000 cpm) ให้เข้ากัน แล้วทิ้งทิ้งไว้ประมาณ 30 นาที สกัดเอสตราไดออลในวีรั้มด้วยอีเทอร์ 10 ซม<sup>3</sup> โดยการเขย่า (vortex) ประมาณ 1 นาที แล้วนำไปแช่ในน้ำแข็งแห้งผสมอัลกอฮอล์ (-77° C.) วีรั้มที่อยู่ก้นกลางของหลอดแก้วจะแข็งตัว ทำให้สามารถเหวี่ยงชั้นของอีเทอร์ออกจากวีรั้มได้ นำอีเทอร์นี้ไประเหยด้วยการพ่นอากาศลงในวอชบรจือเทอร์จนแห้งสนิท เก็บไอโซออกเทน 1 ซม<sup>3</sup> เพื่อละลายสกัดอีเทอร์ออก

รูปที่ 3 การสกัดมีรั้มและแยกแอสตราโคอดด้วยคอลัมน์รีไลต์โครมาโตกราฟี (ดัดแปลงมาจากวิธีของ Abraham และคณะ, 1971)



ต่าง ๆ ที่ถูกสกัดออกจากซีรัมตั้งทิ้งไว้ประมาณ 30 นาที ก่อนนำไปผ่านคอลัมน์ ซีไลทที่เตรียมได้จากข้อ 3.4 หน้า 19 ถูกสารละลายในไอโซออกเทนใส่ คอลัมน์ควย Pasteur pipette ขนาดยาว 9 นิ้ว กอหอกภายในโครเจนเข้า สูคอลัมน์ เปิดความไหลความดันประมาณ 1 - 2 ปอนด์/ตารางนิ้ว เพื่อควบคุม อัตราการไหลของตัวระเหิดได้ประมาณ 6 - 12 หยด/นาที สเตอรอยด์จะแยก ออกจากคอลัมน์โดยการชะล้างด้วยน้ำยาชะ 3 ชนิด ๆ ละ 3.5 ซม<sup>3</sup> ตามลำดับ ดังนี้ คือ

ก. ไอโซออกเทนซึ่งเป็น non polar solvent จะแยกเอา non polar steroids เช่น โปรเจสเตอโรนออกมา

ข. 15% เอทิลอะซีเตท ใน ไอโซออกเทน ซึ่งมี polarity เพิ่มขึ้นจะแยกเอาสเตอรอยด์ที่ค่อนข้าง polar เช่น 17 อัลตรา - ไฮดรอกซีโปรเจสเตอโรน และ เอสโตรเจนออกมา

ค. 40% เอทิลอะซีเตท ใน ไอโซออกเทน มี polarity เพิ่มขึ้น จะแยกเอาสเตอรอยด์ที่มี polarity สูงกว่าส่วนที่กล่าวมาข้างต้น เช่น เอสตราไดออลออกมา

เก็บเอาส่วนของ 40% เอทิลอะซีเตท ใน ไอโซออกเทนที่ชะออกมา นำไปเป่าให้แห้งควยอากาศ

3.6.2 การวัดปริมาณเอสตราไดออลด้วยวิธีเรดิโออิมมูโนแอสเสย์ ละลายเอสตราไดออลที่ได้จากข้อ 3.6.1 ด้วย แอสเสย์ บัฟเฟอร์ 1.7 ซม<sup>3</sup> แบ่งเป็น 3 ส่วน ๆ ละ 0.5 ซม<sup>3</sup> ส่วนแรกเติม scintillator 10 ซม<sup>3</sup> แล้ววัดปริมาณรังสีด้วยเครื่อง liquid scintillation spectrometer จะได้ column recovery ของสารตัวอย่างนั้น อีกสองส่วนนำไปวัดปริมาณเอสตราไดออลตามตารางที่ 2

ตารางที่ 2 การวัดปริมาณเอสตราไดโอดด้วยวิธีเรกิโออินมิวโนแอสเสย์

น้ำยา (ไมโครลิตร)	หลอด nonspecific binding	หลอด สารมาตรฐาน	หลอด สารตัวอย่าง
0.1 M ฟอสเฟตบัฟเฟอร์ pH 7.0, 0.1 % เจลาติน	600	400	—
สารมาตรฐาน (2.5 – 5,000 พิโกกรัม/หลอด)	—	100	—
สารตัวอย่างหลังผ่านคอลัมน์ แอนติบอดี (initial dil. 1:30,000)	—	—	500
สารติดตาม (5,000 cpm)	—	100	100
	100	100	100

อินคิวเทอที่ 4 °C. ประมาณ 16 – 24 ชม. เติมสารละลายผงถ่าน  
(10 มก.) ใน 0.1% เทกซ์แทนที่ 70 แอสเสย์บัฟเฟอร์ 0.2 ซม<sup>3</sup> เติมน้ำ  
ให้เข้ากัน แล้วตั้งแช่ไว้ในภาคน้ำแข็งประมาณ 20 นาที นำไปปั่นที่ 14,000  
rpm ที่อุณหภูมิ 4 °C. ด้วยความเร็ว 2,500 รอบ/นาที ประมาณ 15 นาที เทแยก  
ส่วนน้ำใสออกจากผงถ่าน นำทั้งสองส่วนไปวัดด้วยเครื่องเรกิโออินมิวโนแอสเสย์

### 3.9 วิธีวัดปริมาณโปรเจสเตอโรน ลูทีไนซิงฮอโมน และ ฟอลลิเคิลสติมูเลติง ฮอโมนในน้ำด้วยวิธีเรกิโออินมิวโนแอสเสย์

การวัดปริมาณโปรเจสเตอโรน ลูทีไนซิงฮอโมน และ ฟอลลิเคิล

สถิติหญิงฮอร์โมนในวัยรับไข่กำเนิดตามวิธีของ WHO Programme for the Provision of Matched Assay Reagents for the Radioimmunoassay of Hormone in Reproductive Physiology. Assay Method Manual (HRP/ 77.1) pp 9 & 13 รายละเอียดของการทดลองแสดงไว้ในตารางที่ 3 และ 4 ตามลำดับ

ตารางที่ 3 การวัดปริมาณโปรเจสเทอโรนด้วยวิธีเรดิโออิมมูโนแอสเสย์

น้ำยา (ไมโครลิตร)	หลอด nonspecific binding	หลอด สารมาตรฐาน	หลอด, สารตัวอย่าง
0.1 M ฟอสเฟตบัฟเฟอร์ pH 7.2, 0.1% เจลาติน	600	-	-
สารมาตรฐาน	-	500	-
สารตัวอย่างสกัดด้วยอีเทอร์	-	-	500
สารสกัดจากทรีเทรียม ( $\approx 10,000$ cpm)	100	100	100
แอนติบอดี	-	100	100

อินคิวเบตที่ 4 °C. กังคั้น (16 - 24 ชม.) เก็บสารละลายผงถ่าน 1.25 มก. ในแอสเสย์บัฟเฟอร์ 0.2 มล<sup>3</sup> เขย่าให้เข้ากันแล้วตั้งไว้ที่ 4 °C. 15 นาที นำไปเมนทรีฟิวที่อุณหภูมิ 4 °C. ด้วยความเร็ว 2,500 รอบ/นาทีในเครื่องเมนทรีฟิว MSE "Mistral 4L" ประมาณ 15 นาที เทแยกส่วนน้ำใส ออกไปวัดกับมันทภาพรังสี



ตารางที่ 4 การวัดปริมาณดูทีโนมิงฮอร์โมน ฟอลลิเคิลสติมูเลติงฮอร์โมนด้วยวิธีเรดิโออิมมูโนแอสเสย์

น้ำยา (ไมโครลิตร)	หลอด nonspecific binding	หลอด สารมาตรฐาน	หลอด สารตัวอย่าง
0.1 M ฟอสเฟตบัฟเฟอร์ pH 7.2, 0.5% BSA	600	400	400
สารมาตรฐาน	-	100	-
ซีรัม	-	-	100
สารติดฉลากไอโอดีน-125 ( $\approx 10,000$ cpm)	100	100	100
แอนติบอดี	-	100	100

อินคิวเบนท์ 4 ม. ประมาณ 48 ซม. เก็บ anti rabbit  $\gamma$ -globulin (initial dilution 1:26) 100 ไมโครลิตรแล้วอินคิวเบนท์ 4 ม. ประมาณ 20 ซม. นำไปบนเครื่องวัดความเร็ว 2,500 รอบ/นาที ในเครื่องเซนตริฟิวส์ MSE "Mistral 4L" ประมาณ 30 นาที เทแยกส่วนน้ำใสออกจากตะกอนโปรตีน นำส่วนตะกอนโปรตีนไปวัดกับมันกลาฟรังส์

### 3.10 การคำนวณ

#### 3.10.1 การคำนวณหาปริมาณเอสตราไดโอดในซีรัม

สมมติให้  $^3\text{H-B}_2$  ที่เติมลงในอีรัมก่อนสกัดด้วยอีเทอร์ = a cpm  
 หลังจากสกัดด้วยอีเทอร์แล้วจำนวนคอสมอนต์ที่นับได้  
 เติมแอสเซย์บัฟเฟอร์ = 1.7 ซม<sup>3</sup>  
 แบ่ง 0.5 ซม<sup>3</sup> ไปหา column recovery  
 สมมติวัดกับมีนาภาหรังสีได้ = b cpm  
 . . Percentage fraction recovery =  $\frac{b}{a} \times 100$   
 = c

และอีก 0.5 ซม<sup>3</sup> นำไปวัดปริมาณเอสตราไดออกด  
 สมมติอ่านค่าได้จากกราฟมาตรฐาน = d พิโคกรัม  
 . . 0 เปอร์เซ็นต์ เส้นคัมเนื้อสาร = d พิโคกรัม  
 ถ้า 100 เปอร์เซ็นต์ เส้นคัมเนื้อสาร =  $\frac{d}{c} \times 100$  "  
 = x "

ถ้าใช้อีรัม 1 ซม<sup>3</sup>  
 . . ในสารตัวอย่างจะมีความเข้มข้นของ  
 เอสตราไดออกด = x พิโคกรัม  
 ต่อ 1 ซม<sup>3</sup>

3.10.2 การคำนวณหาความจำเพาะของแอนติบอดี (% cross reaction)

คำนวณตามวิธีของ Abraham (1969)

$$\% \text{ Cross reaction} = \frac{\text{พิโคกรัมเอสตราไดออกดที่ } 50\% \text{ B/Bo}}{\text{พิโคกรัมสเตอรอยด์ที่ } 50\% \text{ B/Bo}} \times 100$$

Bo = cpm ของปฏิกิริยารวมตัวระหว่างแอนติบอดีกับสารที่ทดลองโดยไม่มีสารมาตรฐานรวมอยู่ในปฏิกิริยา

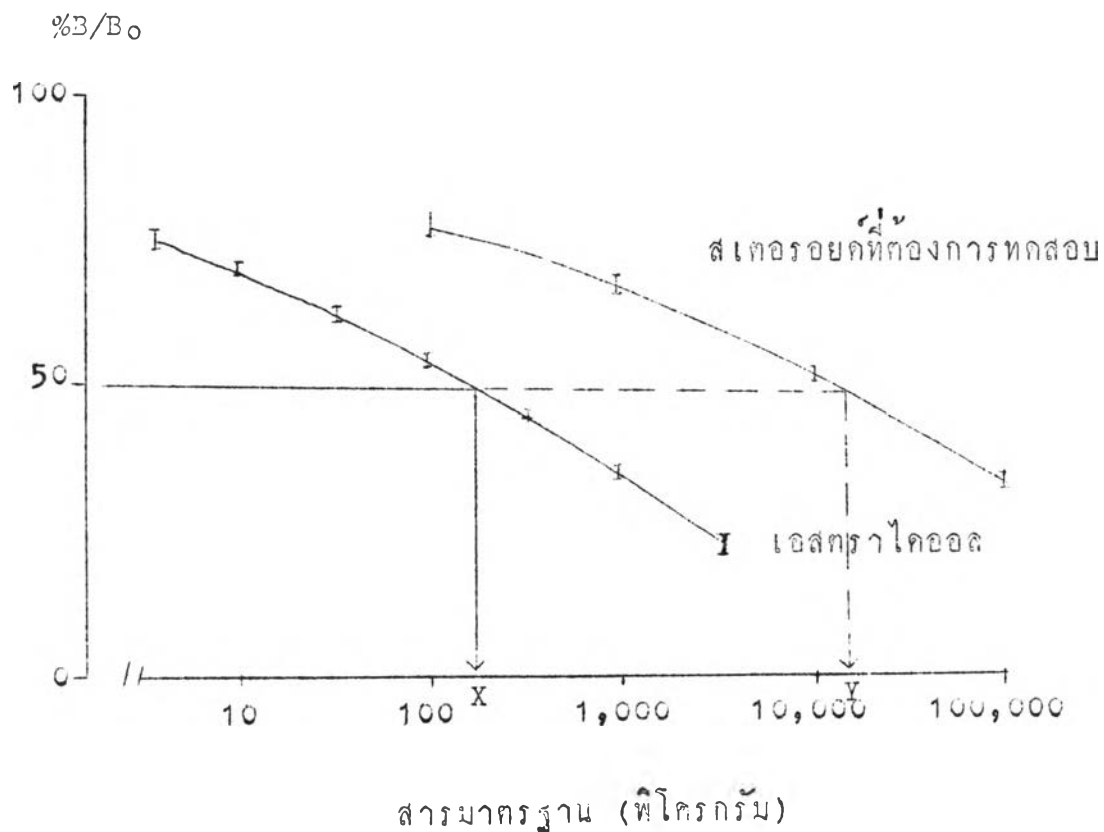
B = cpm ของปฏิกิริยารวมตัวระหว่างแอนติบอดีกับสารที่ทดลองโดยมีสารมาตรฐานรวมอยู่ในปฏิกิริยา

สมมติ พิโคกรัมเอสตราไดออล ที่ 50%  $B/B_0 = x$

สมมติ พิโคกรัมสเตอรอยด์ ที่ 50%  $B/B_0 = y$

จากการทำกราฟมาตรฐานเอสตราไดออลและสเตอรอยด์ที่องค์การทดสอบตามวิธีการในข้อ 3.6.2 หน้า 27 เขียนกราฟ %  $B/B_0$  กับความเข้มข้นของสเตอรอยด์ที่องค์การทดสอบ ดังรูป 4

รูปที่ 4 วิธีหา cross reaction ของสเตอรอยด์ที่องค์การทดสอบ



$$\% \text{ Cross reaction} = \frac{X}{Y} \times 100$$

### 3.10.3 การคำนวณหาความคลาดเคลื่อนทางสถิติ

$$\begin{aligned}
 \text{ค่าที่อ่านได้จากการทดลอง} &= x \quad \text{หน่วย} \\
 \text{จำนวนครั้งของการทดลอง} &= n \quad \text{ครั้ง} \\
 \text{ค่าเฉลี่ย } (\bar{X}) &= \frac{\sum_{i=1}^n x_i}{n} \\
 \text{ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน (SD)} &= \sqrt{\frac{\sum_{i=1}^n (x_i - \bar{X})^2}{n-1}} \\
 \text{สัมประสิทธิ์ของการเปลี่ยนแปลง (\%CV)} &= \frac{SD}{\bar{X}} \times 100
 \end{aligned}$$

### 3.10.4 การคำนวณความถูกต้องของวิธีทดลอง

ทำโดยการเติมเอสตราโคโอดมาตรฐานที่ทราบปริมาณลงใน

ซีรัมบุง

$$\begin{aligned}
 \text{สมมติเติมเอสตราโคโอดมาตรฐานลงในซีรัม} &= A \quad \text{พิโคกรัม/ชม}^3 \\
 \text{แต่ซีรัมบุงมีความเข้มข้นเอสตราโคโอด} &= B \quad \text{"} \\
 \therefore \text{ซีรัมที่เติมเอสตราโคโอดมาตรฐานมีความ} & \\
 \text{เข้มข้น} &= A + B \quad \text{"} \\
 \text{แต่เมื่อวัดปริมาณเอสตราโคโอดโดยอ่านค่าจาก} & \\
 \text{กราฟมาตรฐานและคำนวณส่วนที่สูญเสียไปให้ถูก} & \\
 \text{ของแล้วได้ความเข้มข้นเอสตราโคโอด} &= Y \quad \text{"} \\
 \text{ความเข้มข้นของเอสตราโคโอด A+B พิกोगรัม} & \\
 \text{วัดได้} &= Y \quad \text{"} \\
 \text{ความเข้มข้นของเอสตราโคโอด 100 พิกोगรัม} & \\
 \text{วัดได้} &= \frac{Y}{A+B} \times 100 \quad \text{"} \\
 \therefore \text{ความถูกต้องของวิธีทดลอง} &= \frac{Y}{A+B} \times 100 \quad \text{"}
 \end{aligned}$$