



### วิจารณ์ผลการทดสอบ

วิธี bioassay เป็นวิธีแรกที่ใช้หาปริมาณ LH ผลที่ได้ถึงแม้จะมีความถูกต้อง แต่มีความไวค่า นอกจากวิธีของ Keller และ Rosenberg (1965) ที่หาปริมาณของฮอร์โมนจากต่อมใต้สมองในพลาสม่า เป็นวิธี bioassay ที่มีความไวที่สุด ข้อเสียของวิธี bioassay ที่พบคือต้องสูญเสียฮอร์โมนไปมากจากการสกัดหลาย ๆ ครั้ง เสียเวลาในการทดสอบ ต้องใช้สารตัวอย่างปริมาณมาก มีความไว ในการรักปริมาณ LH ในมัลลัสสาวะได้ค่าต่ำถึงระดับในโปรแกรมเท่านั้น ซึ่งจะพบจากรายงานของ McArthur (1952) และ Fukushima และคณะ (1964) ที่ไม่สามารถหาปริมาณ LH ในเด็ก และหาปริมาณ LH ในรอบเดือนได้เฉพาะตอนกลางของรอบเดือนเท่านั้น ได้มีผู้ทดลองหาวิธีรัก LH ปริมาณน้อย ๆ และให้ได้คล้ายตัวอย่างในเวลาเร็วขึ้น โดยปรับปัจจุบันวิธีทดสอบให้มีความจำเพาะและความไวคีชัน วิธีนี้เรียกว่า immunoassay Wide และคณะ (1961), Wide (1962) และ Rizkallah และคณะ (1965) หาปริมาณ LH โดยวิธี bioassay เปรียบเทียบกับ immunoassay พบว่าวิธี immunoassay ได้เปรียบกว่าวิธี bioassay ในด้านเวลาที่ใช้น้อยกว่า นอกจากนี้ยังมีความจำเพาะและความไวสูง แท้จริงรักปริมาณ LH ได้ค่าต่ำ ระดับในโปรแกรมเช่นเดียวกับ bioassay

วิธี radioimmunoassay เป็นวิธีใหม่ที่ปรับปัจจุบันวิธีหาปริมาณ LH ให้คีชัน มีความแม่นยำในการรัก และใช้สารตัวอย่างปริมาณน้อย เช่น ใช้ชีรัมหรือมัลลัสสาวะประมาณ 0.05–0.4 มล. (Midgley, 1966 และ Aono และคณะ, 1967) มีความไวที่จะรักปริมาณฮอร์โมนได้ถึงระดับนาโนกรัม ซึ่งเมื่อเปรียบเทียบกับสองวิธีที่กล่าวมาแล้ว จะมีความไวสูงกว่าในน้อยกว่า 1000 เท่า

การศึกษารักปริมาณของ LH จากชีรัมค่ายวิธีแอนดีบอดีส่องชนิด ซึ่งคัดแปลงจากวิธีของ Aono และคณะ (1967) หลักการทดสอบเช่นเดียวกัน แต่สิ่งที่คัดแปลงคือใช้ชีรัมตัวอย่างและปริมาตรสารในหลอดทดลองเป็นครึ่งหนึ่ง เวลาที่ใช้ในการทดสอบน้อยกว่า 1–2 วัน ทำให้มีความไวในการรัก 0.16 นาโนกรัม/มล.

ส่วนวิธีของ Aono และคณะมีความไว 2 mIU/ml. (<sup>2nd</sup>IRP-HMG\*) หรือ 6.4 นาโนกรัม/มล. (LER 907) จะเห็นว่าวิธีที่ทดสอบได้มีความไวสูงกว่าของ Aono และคณะประมาณ 40 เท่า

<sup>2nd</sup>IRP-HMG (second international reference preparation of human menopausal gonadotropin)

1 mIU <sup>2nd</sup>IRP-HMG = 3.2 นาโนกรัม (LER 907)

การหาปริมาณของ LH จากชีรัมด้วยวิธีใช้ผงถ่านแยก กัดแปลงจากวิธีของ Sand และ Torjesen (1973) สิ่งที่กัดแปลงให้แตกต่างจากวิธีของ Sand คือ

1. ใช้ความเข้มข้นของแอนติบอดี้ในระดับที่เจือจางกว่า ปริมาตรของชีรัมต้องลดลงครึ่งหนึ่ง และปริมาตรของสารในหลอดทดลองก็ลดลงเป็นครึ่งหนึ่งเช่นกัน
2. ใช้ HFS แทนชีรัมของคนปกติ (ที่ไม่ได้ถูกหั่นด้วยถ่าน)
3. แยก F และ B โดยใช้ 0.5 มล. ของผงถ่าน 3% เคลือบด้วยเกลเซตเรน T150 0.03% และผงถ่าน 3% อย่างเดียว ส่วนวิธีของ Sand ใช้ 3.5 มล. ของผงถ่าน 3% เคลือบด้วยเกลเซตเรน 250 0.3%
4. เมื่อใส่ผงถ่านแล้วใช้เวลาสัมหลอดละ 5 วินาทีก่อนแยก ส่วนวิธีของ Sand เมื่อใส่ถ่านแล้วหมุนทุกหลอดพร้อมกันเป็นเวลา 30 - 60 นาที ที่อุณหภูมิห้องก่อนแยก วิธีนี้มีความไวในการวัด 0.24 นาโนกรัม/มล. (IER 907) ส่วนวิธีของ Sand มีความไว 0.8 นาโนกรัม/มล. วิธีที่ปรับปรุงแล้วมีความไวสูงกว่าของ Sand ประมาณ 3 เท่า ส่วนความแม่นยำในการวัด และ % recovery ใกล้เคียงกัน แฟคเตอร์ที่ทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลงในปฏิกิริยา radioimmunoassay ที่ได้จากการทดลอง

ก. Buffer จากการทดลองวิธีหาปริมาณ LH ด้วยการใช้ buffer 3 ชนิดที่มี pH ต่าง ๆ พบว่า ทั้ง phosphate, borate และ barbitone sodium buffer ให้ผลที่ไม่สามารถออกได้จาก buffer ชนิดไหนก็ได้กัน และควรเลือกใช้ pH เท่าใด แต่การทดลองส่วนมากนิยมใช้ phosphate buffer pH 7 - 7.8 ซึ่งจะพิจารณาจากการทดลองของ Burr และคณะ (1969) ใช้ pH 7.4 และ Odell และคณะ (1967) ใช้ pH 7.8 ส่วนการทดลองของ Faiman และ Ryan (1967) และ Neill และคณะ (1967) ใช้ barbital buffer pH 8.6 ส่วน borate buffer ยังไม่พบว่ามีรายงานใดที่ใช้ทดลองในการหาปริมาณ LH อาจเนื่องมาจาก borate buffer ให้ค่า non-specific binding เพิ่มสูงขึ้นจาก 11-16% เมื่อ pH เปลี่ยนจาก 7 เป็น 10 ซึ่งพิจารณาจากการทดลอง ส่วน phosphate และ barbitone sodium buffer ค่า non-specific binding เปลี่ยนแปลง-ประมาณ 1% เท่านั้น

ช. แอนติบอดี้ การทดสอบ antibody titration พบร้า  
ความเข้มข้นของแอนติบอดี้สูง ความแตกต่างของปฏิกิริยาระหว่างแอนติบอดี้กับ IH  
มาตราฐานปริมาณต่าง ๆ กันจะเห็นได้ชัด ช่วงของความแตกต่างจะแคบลงมา  
ตามลำดับ เมื่อความเข้มข้นของแอนติบอดี้น้อยลง กราฟมาตรฐานจะป้านในตอนแรก  
และจะค่อย ๆ ชันขึ้นเรื่อย ๆ เมื่อความเข้มข้นลดลง จากการทดสอบเลือกความ  
เข้มข้นของแอนติบอดี้ในหลอดทดลอง  $1:40,000$  เพราะว่ามีความเข้มข้นน้อยที่สุด  
และความเข้มข้นนี้ จะได้กราฟมาตรฐานที่สามารถวัดปริมาณ IH ตั้งแต่  $5-400$   
นาโนกรัม/㎖. ซึ่งมีความแม่นยำในการวัดตอนกลางของรอบเดือนที่เกิด IH peak  
Sand และ Torjesen (1973) ใช้ความเข้มข้นของแอนติบอดี้ในหลอดทดลอง  
 $1:20,000$  ค่าที่วัดได้อยู่ในช่วง  $3-16$  นาโนกรัม/㎖. โดยไม่รวมระยะกลางของ  
รอบเดือนที่มี IH peak

#### ก. เวลาและอุณหภูมิที่ใช้ในการอินกิวเบท

การทดสอบเปลี่ยนเวลาและอุณหภูมิพบว่า เวลาที่ปฏิกิริยาถึงสมดุล  
อยู่ในระดับ  $3-4$  วันที่  $4^{\circ}\text{C}$  ผลที่ได้ถูกนับการทดสอบของ Sand และ Torjesen  
(1973) ซึ่งใช้เวลาอินกิวเบท  $3$  วันที่  $4^{\circ}\text{C}$  การอินกิวเบทที่  $18^{\circ}\text{C}$  หรือที่  
อุณหภูมิของห้องไม่ถูกนิยมทำกัน เนื่องจากความคุณอุณหภูมิยาก และอุณหภูมิของห้อง  
อาจไม่คงที่ตลอดเวลาที่ทำการทดสอบ ส่วนอุณหภูมิ  $37^{\circ}\text{C}$  นั้น ปฏิกิริยาถึงสมดุล  
ภายในเวลาไม่เกิน  $10$  ชม. และการรวมกันระหว่าง IH กับแอนติบอดี้ไม่สมบูรณ์  
เท่าที่  $4^{\circ}\text{C}$  และ  $18^{\circ}\text{C}$  จึงสรุปได้ว่าอุณหภูมิที่เหมาะสมที่สุดคือที่  $4^{\circ}\text{C}$

#### ง. การใช้ถ่านเป็นตัวถูกศัล

1. ผลการเลือกใช้เกล็ดแทرنขนาดต่าง ๆ กัน ( $T 110, 150$   
และ  $250$ ) ผลที่ได้ไม่แตกต่างกัน แสดงว่าอาจเลือกใช้เกล็ดแทرنขนาดใดขนาด  
หนึ่งใน  $3$  ขนาดนี้ ตรงข้ามกับรายงานของ Herbert และคณะ (1965) ซึ่งรายงาน  
ไว้ว่า ขนาดของเกล็ดแทرنมีความสำคัญ ถ้าใช้ถ่านด่าน เคลือบด้วยเกล็ดแทرن<sup>\*</sup>  
ที่มีน้ำหนักไม่เท่ากันจะมีผลเหมือนกัน เกล็ดแทرنจะป้องกันไม่ให้ถ่านถูก B ที่มีอยู่ อะกูดเนพะ F  
เท่านั้น แต่ยังไม่มีรายงานใดยืนยัน

## 2. การเลือกใช้ความเข้มข้นของเกลือแคโรน (T 150)

รวมกับผงถ่านที่จะทำให้เกิด non-specific binding ค่าสูด พบร่วมกับการลดความเข้มข้นของเกลือแคโรนลงจนเหลือปริมาณเพียง 0.03% รวมกับผงถ่าน 5% จะทำให้เกิด non-specific binding ค่าสูด อาจเนื่องมาจากการเปลี่ยนจำนวน binding site ของถ่าน ตามรายงานของ Binoux และ Odell (1973) ผลนี้ตรงข้ามกับ Sand และ Torjesen (1973) รายงานว่า เกลือแคโรนไม่ได้มีผลอื่นใดนอกจากทำให้ถ่านกระหายได้ดีในสารละลาย ทำให้สะดวกในการปฏิบัติงาน เนื่องจากถ่านตกลงกันชัด

3. ผลของการใช้ผงถ่านเคลือบคัวยเกลือแคโรนหรือ BSA ในการถูก F นั้น แตกต่างกันเพียงเล็กน้อย ตามรายงานที่พบร่วมมากนิยมใช้เกลือแคโรนมากกว่า BSA เนื่องจากเกลือแคโรนถูกกว่า BSA

4. การทดลองใช้ผงถ่านอย่างเดียวในการแยก F ออกจาก B พบร่วมกับผงถ่านตั้งแต่ 3% ขึ้นไป ผลการรวมกันของแอนติเจนและแอนติบอดี จะค่อนข้างคงที่ในหลอดทดลองที่มีและไม่มี HSA มาตรฐาน ส่วนในหลอดทดลองที่ใช้เป็น control พบว่า ค่า non-specific binding จะคงที่ เมื่อใช้ความเข้มข้นของถ่านตั้งแต่ 5% ขึ้นไป แตกต่างไม่แตกต่างมากกับเมื่อใช้ถ่าน 3% ผู้ที่เห็นคัวยกับการแยกโดยใช้ถ่านเพียงอย่างเดียวคือ Binoux และ Odell (1973) และพบร่วมสภาวะที่ดีที่สุดในการแยก F ออกจาก B คือใช้ความเข้มข้นของถ่านที่เหมาะสมแต่เพียงอย่างเดียว

5. การใช้ผงถ่าน 3% เคลือบคัวยเกลือแคโรน 0.03% แยก F ออกจาก B พบร่วมกับ HSA ไม่ได้ เนื่องกับเมื่อแยกคัวยถ่าน 3% อย่างเดียว สามารถอ่านผล ในชีรัมที่ต้องการรักษากราฟมาตรฐานได้ในช่วงความเข้มข้นเดียวกัน จึงพอจะสรุปได้ว่าใช้ได้ผลทั้ง 2 วิธี

7. HFS การใส่ HFS ในการทำกราฟมาตรฐาน พบร่วม B% ที่ได้จะสูงกว่าเมื่อไม่ใส่ HFS ประมาณ 25% และความชัน สูงกว่าประมาณ 30% และคงที่ ปฏิกริยาที่เกิดขึ้นในส่องการทดลองนี้ไม่เหมือนกัน เนื่องจากปริมาณโปรตีน-

แตกต่างกันด้านไนโตรเจน HFS อาจทำให้ 8% ของชีรัมตัวอย่างสูงกว่าการฟามาตรฐาน เมื่อชีรัมนั้นมีปริมาณ HN อยู่น้อย ทำให้หากค่า HN ปริมาณต่ำไม่ได้ จากการทดลองของ Sand และ Torjesen (1973) เปรียบเทียบการกระทำกราฟมาตรฐาน 2 ชุด ชุดแรกใส่ชีรัมของคน ชุดที่สองไม่ใส่ จะได้ 8% ต่างกันถึง 7% แสดงให้เห็นว่า การใช้ HFS เพื่อทำให้ปริมาณโปรตีนที่มีในกราฟมาตรฐานเท่ากับในชีรัมที่ทองการหาปริมาณ HN เป็นสิ่งที่ต้องหัน

บ. สภาวะสมดุลย์และสภาวะไม่สมดุลย์ การทดลองทำกราฟมาตรฐาน ในสภาวะไม่สมดุลย์ ความไวสูงขึ้นกว่าในสภาวะสมดุลย์ 1 เท่า เมื่อใช้เทคนิคการแยกด้วยผงถ่าน แต่ล้วนเปลี่ยนแปลงเมื่อใช้เทคนิคการแยกด้วยแอนติบอดีชนิดที่สอง เพราะวิธีหลังนี้เป็นการแยกที่มีความเฉพาะที่สูง สามารถแยก B ออกมากที่หมก

ซ. Radioimmunoassay โดยเทคนิคการแยกด้วยผงถ่านและแอนติบอดีชนิดที่สอง

1. ค่า non-specific binding ของวิธีแยกโดยใช้ผงถ่านอยู่ระหว่าง 10 - 20% วิธีที่ใช้แอนติบอดีชนิดที่สองอยู่ระหว่าง 2 - 3% ค่าค่าก่อว่าวิธีใช้ผงถ่านมาก เป็นข้อที่ได้เปรียบข้อหนึ่งของวิธีนี้ เพราะเป็นการแยกที่ใช้สารสำหรับแยกที่เฉพาะ (specific separating agent) ซึ่งแยกได้สมบูรณ์กว่าวิธีอื่น แต่วิธีการทดลองโดยทั่วไปของการใช้แอนติบอดีชนิดที่สอง ต้องใช้เวลาในการปฏิบัติงานนานกว่า และล้วนเปลี่ยนค่าใช้จ่ายสูงกว่าการแยกด้วยถ่าน

2. ผลการวัดปริมาณ HN จากตัวอย่างเดียว กัน ในวันเดียวกัน และต่างวันกัน ทั้งวิธีแยกด้วยผงถ่าน และแอนติบอดีชนิดที่สอง พนักงานความแม่นยำของการวัดในวันเดียวกันคล้ายกัน แต่การวัดต่างวันกัน วิธีแยกด้วยผงถ่านมีความแม่นยำกว่า โดยถูกจากค่าของ Coefficient of variation ( cv ) เมื่อพิจารณาถูกค่า pooled serum ที่รักได้ วิธีแรกจะให้ค่าแม่นยำกว่าวิธีหลังในทุกค่า อาจเนื่องจากมีการสูญเสียในขณะแยกด้วยผงถ่านมากกว่า และเมื่อปริมาณของไนโตรเจน มีค่าสูงขึ้น ความแตกต่างระหว่างสองวิธีจะน้อยลงไปตามลำดับ

3. recovery การหา % recovery วิธีแยกควยด้าน % recovery อยู่ในช่วง 95–100% ค่าเฉลี่ย  $98.3 \pm 2.19\%$  วิธีแยกควยแอนติบอดีชนิดที่สอง %recovery อยู่ในช่วง 101–110% ค่าเฉลี่ย  $106.78 \pm 4.09\%$  Sand และ Torjesen(1973) หา %recovery ได้  $100.7 \pm 14.1\%$  จากการเปรียบเทียบ %recovery ทั้งสาม การทดลองนับว่า ใกล้เคียงกัน แต่วิธีแยกควยด้านมีความเบี่ยงเบนมาตรฐานน้อยที่สุด ส่วนวิธีของ Sand มีความเบี่ยงเบนมาตรฐานมากที่สุด จึงจัดว่าวิธีห้ามปรินาม 乃 ที่ทำอยู่ทั้งสองวิธีนี้มีความถูกต้องมากกว่าวิธีของ Sand

4. การหาปริมาณ LH จากชีรัมในรอบเดือนของสตรีที่ปกติ ใช้วิธีแยกควยแอนติบอดีชนิดที่สอง และทำในสภาวะสมดุลย์ ระยะเวลาของรอบเดือน ในสตรีทุกคน ประมาณ  $28 \pm 4$  วัน ใกล้เคียงกับรายงานของ Fukushima และคณะ (1964), Midgley และ Jaffe(1966) และ Moghissi และคณะ (1972)

ค่าเฉลี่ยใน luteal phase และ follicular phase เกือบทุกคน แตกใน follicular phase ค่าจะแปรผันอย่างคาดคะนอง luteal phase เดือนน้อย Odell และคณะ (1967) ห้ามปรินาม 乃 ในรอบเดือนได้ค่า LH peak อยู่ระหว่าง 5.1–19.2 นาโนกรัม/มล. Midgley และ Jaffe (1966) ได้ค่า LH peak อยู่ระหว่าง 90–160 นาโนกรัม/มล. Fairman และ Ryan (1967) ได้ค่า LH peak อยู่ระหว่าง 8.3–20.3 นาโนกรัม/มล.

จากการทดลองที่กล่าวมานี้จะเห็นว่าห้ามปรินาม 乃 ที่พิพิธในรอบเดือน น้อยกว่าที่ทดลองได้ในรายงานนี้ ทั้งนี้ เพราะปริมาณ LH ที่รักได้อาจจะเปลี่ยนแปลงได้เมื่อเปลี่ยนชนิดของ LH มาตรฐาน, แอนติบอดีที่ไม่ริสุทธิ์ หรือวิธีดำเนินการแยก ที่แตกต่างกันออกไป คังແສคงให้เห็นจากการศึกษาเปรียบเทียบระหว่างวิธีแยกควยแอนติบอดีชนิดที่สอง และวิธีแยกควยด้านในรายงานนี้ค่า LH ในชีรัมซึ่งรักควยวิธีใช้ด้าน จะต่ำกว่าค่าที่รักได้ควยวิธีใช้ แอนติบอดีสองชนิด แต่อย่างไรก็ตาม ความแตกต่างนี้ไม่สูงมีความสำคัญในการแพทช์ เพราะจุดมุงหมายสำคัญในการรักปรินาม LH นั้นอยู่ที่การหา LH peak ซึ่งเป็นข้อมูลบ่งชี้ว่าอยู่ป่วยมีการตกไข่

5. BBT ที่พนในแต่ละตัวอย่างที่ทดลองเปรียบเทียบกับวันที่เกิด LH peak พบว่า อุณหภูมิใน follicular phase เฉลี่ยประมาณ  $36.59^{\circ}\text{C} \pm 0.6\%$  อุณหภูมิคำสูตรค่อนกลางของรอบเดือนเฉลี่ยเท่ากับ  $36.29^{\circ}\text{C} \pm 0.44\%$  บางตัวอย่างที่ทดลองจะตรงกับ LH peak พอดี บางตัวอย่างจะเกิดก่อน LH peak 1 วัน และในบางตัวอย่างก็ไม่มีความสัมพันธ์ที่แน่นอนกับ LH peak อุณหภูมิเฉลี่ยหลังจากเกิด LH peak =  $36.87^{\circ}\text{C} \pm 0.47\%$  ผล BBT ยังไม่แน่นอน บางการทดลองจะตรงกับรายงานของ McArthur และคณะ (1958), Midgley และ Jaffe (1966), Ross และคณะ (1967), Saxena และคณะ (1968) และ Kazeto และคณะ (1971) และบางการทดลองก็ไม่สามารถอธิบายผลได้

จากการเปรียบเทียบการทดลองที่ทำมาทั้งหมดกับผลการทดลองที่มีผู้ทำมาแล้วจะเห็นว่า การหาปริมาณของ LH โดยวิธี radioimmunoassay แบบการแยกด้วยถ่าน ผลที่ได้มี ความแม่นยำ ความไว และความถูกต้องค่อนข้างสูง แต่มีข้อกพร่องบางอย่างซึ่งควรจะต้องแก้ไขให้ดีขึ้น โดยการปรับปูนวิธีทดลอง เพื่อให้มีความแม่นยำคือในการรักษาค่า ลดปริมาณของถ่านให้น้อยลงจนถึง 2% หรือ 10 มก./0.5 ml. เพื่อจะทำให้การแยกสมบูรณ์ขึ้น ลดเวลาที่ใช้อินซิเวบที่น้อยลง จะทำให้วิธีใช้ถ่านเป็นวิธีที่ดีเท่ากับ หรือดีกว่าวิธีใช้แอนติบอดีสองชนิด