

LWH ๓

วิธีการทดลอง



๓.๑ การเตรียมน้ำยา

๓.๑.๑ การเตรียมสารละลายที่จำเป็นต้องใช้ในการเตรียมสารประกอบ
เทสโทสเทอโรน ๓-(โอ-คาร์บอซีเมทิล) ไฮดรอกซีลามีน ไทโรซีน เมทิล เอสเทอร์
และสำหรับใช้ในการติดตามสารประกอบดังกล่าวด้วยโซเดียมไอโอดด์-๑๒๕

สารละลาย ๒ M. โซเดียมไฮดรอกไซด์ละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์
๔ กรัม คายน้ำกลั่นจนครบ ๑๐๐ มิลลิลิตร

สารละลาย ๑ M. โซเดียมไฮดรอกไซด์ ละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์
๔ กรัม คายน้ำกลั่นจนครบ ๑๐๐ มิลลิลิตร

สารละลาย ๑ M. กรดเกลือเจือจาง ๑๒ M. กรดเกลือ ๔.๓ มิลลิลิตร
คายน้ำกลั่นจนครบ ๑๐๐ มิลลิลิตร

สารละลายอิ่มตัวของโซเดียมคาร์บอเนต ละลายโซเดียมคาร์บอเนต
มากเกินไปในน้ำกลั่น ๕๐ มิลลิลิตร

สารละลาย ๐.๕ M. ฟอสเฟตบัพเฟอร์ พี เอช ๗.๕ ละลายโซเดียม
ฟอสเฟต โมโนเบสิก โมโนไฮเดรท ๑.๓๔ กรัมกับโซเดียมฟอสเฟต ไคเบสิก (แอนไฮดรัส)
๕.๖๔ กรัม คายน้ำกลั่นจนครบ ๑๐๐ มิลลิลิตร

สารละลาย ๐.๐๕ M. ฟอสเฟตบัพเฟอร์ พี เอช ๗.๕ เจือจางสารละลาย
๐.๕ M. ฟอสเฟตบัพเฟอร์ พี เอช ๗.๕ ปริมาณ ๑๐ มิลลิลิตร คายน้ำกลั่นจนครบ ๑๐๐ มิลลิลิตร

คลอรามีน-ทีในสารละลาย ๐.๐๕ M. ฟอสเฟตบัพเฟออร์ พี เอช ๗.๕
ละลายคลอรามีน-ที ๕ มิลลิกรัมด้วยสารละลาย ๐.๐๕ M. ฟอสเฟตบัพเฟออร์ พี เอช ๗.๕
ปริมาณ ๑ มิลลิลิตร

โซเดียมเมตาไบซัลไฟท์ในสารละลาย ๐.๐๕ M. ฟอสเฟตบัพเฟออร์
พี เอช ๗.๕ ละลายโซเดียมเมตาไบซัลไฟท์ ๕ มิลลิกรัมด้วยสารละลาย ๐.๐๕ M.
ฟอสเฟตบัพเฟออร์ พี เอช ๗.๕ ปริมาณ ๑ มิลลิลิตร

๓.๑.๒ การเตรียมส่วนผสมสำหรับทำทินแลเยอร์ โครมาโตกราฟี

คลอโรฟอร์ม : เมทานอล : น้ำกลั่น (๕๐ : ๑๐ : ๑ v/v)
เตรียมก่อนใช้ โดยการผสมคลอโรฟอร์ม ๕๐ มิลลิลิตร เมทานอล ๑๐ มิลลิลิตรและ
น้ำกลั่น ๑ มิลลิลิตร เข้าด้วยกัน

คลอโรฟอร์ม : เมทานอล (๑ : ๑ v/v) เตรียมก่อนใช้ โดย
การผสมคลอโรฟอร์ม ๕๐ มิลลิลิตร เมทานอล ๕๐ มิลลิลิตร เข้าด้วยกัน

เบนซีน : อะซีโตน : เมทานอล (๕๐ : ๕๐ : ๒๐ v/v)
เตรียมก่อนใช้ โดยการผสมเบนซีน ๕๐ มิลลิลิตร อะซีโตน ๕๐ มิลลิลิตรและ
เมทานอล ๒๐ มิลลิลิตร เข้าด้วยกัน

๓.๑.๓ การเตรียมสารละลายสำหรับทำเปเปอร์อิเล็กโตรโฟรีซิส (paper
electrophoresis) ๐.๐๕ M. บาร์บิโตนโซเดียม โดยการละลายบาร์บิโตนโซเดียม
๑๐.๓๐๘ กรัมในน้ำกลั่น ๑๐๐ มิลลิลิตร

๓.๑.๔ การเตรียมสารละลายแอสเดย์บัพเฟออร์ (๐.๐๑ M. ฟอสเฟตบัพเฟออร์
พี เอช ๗.๐, ๐.๑% เจลาติน) เตรียมเป็นชั้นๆ ดังต่อไปนี้ คือ

สารละลายชนิดที่ ๑ ๐.๕ M. โซเดียมฟอสเฟต (โมโนเบสิก) เตรียมโดยละลาย ๒๙.๐๐๕ กรัมของโซเดียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟต โมโนไฮเดรทด้วย น้ำกลั่นจนครบ ๑,๐๐๐ มิลลิลิตร

สารละลายชนิดที่ ๒ ๐.๑ M. โซเดียมฟอสเฟต (ไดเบสิก) เตรียมโดยละลาย ๒๖.๘๑ กรัมของไดโซเดียมไฮโดรเจนฟอสเฟต เฮปตาไฮเดรทด้วยน้ำกลั่นจนครบ ๑,๐๐๐ มิลลิลิตร

สารละลายชนิดที่ ๓ ๑.๐๕ M. โซเดียมคลอไรด์ เตรียมโดยละลาย ๒๑.๘๒๕ กรัมของโซเดียมคลอไรด์ด้วยน้ำกลั่นจนครบ ๑,๐๐๐ มิลลิลิตรแล้วเติมเมอร์ไท-ไอโอเลท (merthiolate) ลงในสารละลายอีก ๐.๙๕ กรัม

นำสารละลายชนิดที่ ๑ ปริมาณ ๖.๖๖ มิลลิลิตร ชนิดที่ ๒ ปริมาณ ๖๖.๖๗ มิลลิลิตร ชนิดที่ ๓ ปริมาณ ๑๓๓.๓ มิลลิลิตร มาผสมกันแล้วเติมน้ำกลั่นจนสารละลายผสมมีปริมาตรครบ ๑,๐๐๐ มิลลิลิตรจากนั้นเติม ๐.๑% ของเจลาตินคนให้เข้ากันประมาณ ๑ ชั่วโมงแล้วเก็บไว้ที่อุณหภูมิ ๔° เซลเซียสไว้สำหรับใช้ต่อไป

๓.๒ การเตรียมน้ำยาแขวนตะกอนผงถ่าน (dextran charcoal suspension)

เตรียมโดยการผสม ๐.๖๖๕ กรัมของผงถ่านนอร์ท-เอ และ ๐.๐๖๖๕ กรัมของ เดกซ์แทรน ที-๖๐ (dextran T-60) ใน ๑๐๐ มิลลิลิตรของแอสเสย์บัฟเฟอร์แล้วเก็บไว้ที่อุณหภูมิ ๔° เซลเซียส

๓.๓ การเตรียมสารละลายเทสโทสเทอโรนมาตรฐาน

เตรียม stock solution ให้มีความเข้มข้น ๑ ไมโครกรัมต่อมิลลิลิตรโดยละลาย ๑๐ มิลลิกรัมของเทสโทสเทอโรนด้วยแอลกอฮอล์ เมทธานอล (absolute methanol) ๑๐ มิลลิลิตรเก็บสารละลายนี้ที่อุณหภูมิ -๔๐° เซลเซียส จากนั้นเตรียมสารละลายมาตรฐาน

สำหรับทำกราฟมาตรฐานโดยเตรียมเป็นขั้นๆ ดังต่อไปนี้

สารละลาย A เตรียมโดยเจือจาง ๒๐ ไมโครลิตรของ stock solution ด้วย ๑๐ มิลลิลิตรของสารละลายแอสเซย์บัฟเฟอร์ ซึ่ง ๐.๕ มิลลิลิตรจะมีปริมาณ เทสโทสเทอโรน ๑,๐๐๐ พิโกกรัม

สารละลาย B เตรียมโดยเจือจาง ๕ มิลลิลิตรของสารละลาย A ด้วย ๕ มิลลิลิตรของแอสเซย์บัฟเฟอร์ ซึ่ง ๐.๕ มิลลิลิตรจะมีปริมาณเทสโทสเทอโรน ๕๐๐ พิโกกรัม

สารละลาย C เตรียมโดยเจือจาง ๕ มิลลิลิตรของสารละลาย B ด้วย ๕ มิลลิลิตรของแอสเซย์บัฟเฟอร์ ซึ่ง ๐.๕ มิลลิลิตรจะมีปริมาณ เทสโทสเทอโรน ๒๕๐ พิโกกรัม

สารละลาย D เตรียมโดยเจือจาง ๕ มิลลิลิตรของสารละลาย C ด้วย ๖ มิลลิลิตรของแอสเซย์บัฟเฟอร์ ซึ่ง ๐.๕ มิลลิลิตรจะมีปริมาณเทสโทสเทอโรน ๑๐๐ พิโกกรัม

สารละลาย E เตรียมโดยเจือจาง ๕ มิลลิลิตรของสารละลาย D ด้วย ๕ มิลลิลิตรของแอสเซย์บัฟเฟอร์ ซึ่ง ๐.๕ มิลลิลิตรจะมีปริมาณเทสโทสเทอโรน ๕๐ พิโกกรัม

สารละลาย F เตรียมโดยเจือจาง ๕ มิลลิลิตรของสารละลาย E ด้วย ๕ มิลลิลิตรของแอสเซย์บัฟเฟอร์ ซึ่ง ๐.๕ มิลลิลิตรจะมีปริมาณเทสโทสเทอโรน ๒๕ พิโกกรัม

สารละลาย G เตรียมโดยเจือจาง ๕ มิลลิลิตรของสารละลาย F ด้วย ๖ มิลลิลิตรของแอสเซย์บัฟเฟอร์ ซึ่ง ๐.๕ มิลลิลิตรจะมีปริมาณเทสโทสเทอโรน ๑๐ พิโกกรัม

สารละลาย H เตรียมโดยเจือจาง ๕ มิลลิลิตรของสารละลาย G ด้วย ๕ มิลลิลิตรของแอสเซย์บัฟเฟอร์ ซึ่ง ๐.๕ มิลลิลิตรจะมีปริมาณเทสโทสเทอโรน ๕ พิโกกรัม

สารละลาย I เตรียมโดยเจือจาง ๕ มิลลิลิตรของสารละลาย H ด้วย ๕ มิลลิลิตรของแอสเซย์บัฟเฟอร์ ซึ่ง ๐.๕ มิลลิลิตรจะมีปริมาณเทสโทสเทอโรน ๒.๕ พิโกกรัม

สารละลาย J มีเฉพาะแอสเซย์บัฟเฟอร์ ๕ มิลลิลิตร

๓.๔ การเตรียมแอนติซีรัมที่ความเข้มข้นต่างๆ กัน

เตรียมจากแอนติซีรัมเอช ๙๙ (F 99) โดยการเจือจางแอนติซีรัม ๑๐ ไมโครลิตร
ควยสารละลายแอสเสียบีพีเฟอร์จนครบ ๑๕๐ มิลลิลิตรก็จะได้อัตราส่วนความเข้มข้นของ
แอนติซีรัมเป็น ๑ : ๑๕,๐๐๐ จากนั้นควยสารละลายแอนติซีรัมที่เตรียมได้มา ๕๐ มิลลิลิตร
แล้วเจือจางควยสารละลายแอสเสียบีพีเฟอร์จนครบ ๑๐๐ มิลลิลิตรก็จะได้อัตราส่วนความ
เข้มข้นของแอนติซีรัมเป็น ๑ : ๓๐,๐๐๐ ทำเช่นนี้ต่อไปจนกระทั่งได้อัตราส่วนความเข้มข้น
ของแอนติซีรัมเป็น ๑ : ๖๐,๐๐๐, ๑ : ๑๒๐,๐๐๐ และ ๑ : ๒๔๐,๐๐๐ ตามลำดับ

๓.๕ การเตรียมพูลซีรัม (pools serum)

พูลซีรัมเป็นซีรัมที่ใช้สำหรับควบคุมมาตรฐานการปฏิบัติงานในแต่ละครั้ง ซึ่งเป็น
ซีรัมที่มีปริมาณของเทสโทสเทอโรนในระดับต่ำ กลาง และ สูง คือ

- ก. ค่าต่ำ ได้จากซีรัมของควายปลั๊กตัวอ้วน
- ข. ค่ากลาง ได้จากซีรัมของควายปลั๊กตัวอ้วนที่เติมเทสโทสเทอโรน
มาตรฐานลงไปประมาณ ๒๕๐ พิโกกรัมต่อมิลลิลิตร
- ค. ค่าสูง ได้จากซีรัมของควายปลั๊กตัวอ้วนที่เติมเทสโทสเทอโรน
มาตรฐานลงไปประมาณ ๒,๐๐๐ พิโกกรัมต่อมิลลิลิตร

๓.๖ การสกัดเทสโทสเทอโรนจากซีรัมหรือพลาสมาของควายปลั๊ก

คูลซีรัมหรือพลาสมาของควายปลั๊ก ๑ มิลลิลิตรใส่ในหลอดทดลองเติมอีเทอร์
ลงไป ๑๐ มิลลิลิตรนำไปเขย่าควยเครื่อง vortex ๑ ถึง ๒ นาที เทสโทสเทอโรนจะถูก
สกัดออกมาในชั้นของอีเทอร์นำหลอดทดลองตั้งกล่าวไปแช่เย็นที่อุณหภูมิ -๘๐° เซลเซียส
ประมาณ ๑๐ นาทีชั้นของซีรัมหรือพลาสมาจะแข็งตัวจากนั้นเทส่วนของชั้นอีเทอร์ออกใส่ขวด
ไวแฉ่วนำไปเป่าควยลมจากเครื่องอัดอากาศเก็บไว้เพื่อใช้วัดหาปริมาณของเทสโทสเทอโรน
ควยวิธีราดิโออิมมูโนแอสเสียบี

๓.๘ การศึกษาลากสารประกอบเทสโทสเตอโรน ๓-(โอ-คาร์บอซีเมทิล) ไฮดรอกซีลามีน ไทโรซีน เมทิล เอสเทอร์ คิวโซเคียมไอโอไดค์-๑๒๕

สามารถทำได้โดยดำเนินการเป็นขั้นๆ ดังต่อไปนี้

ขั้นแรก เตรียมไทโรซีน เมทิล เอสเทอร์จากไทโรซีน เมทิล เอสเทอร์-ไฮโดรคลอไรด์

ขั้นสอง เตรียมเทสโทสเตอโรน ๓-(โอ-คาร์บอซีเมทิล) ออกซิม [testosterone 3-(O-carboxymethyl) oxime] และทำสารประกอบที่เตรียมได้ให้บริสุทธิ์

ขั้นสาม เตรียมสารประกอบเทสโทสเตอโรน ๓-(โอ-คาร์บอซีเมทิล) ไฮดรอกซีลามีน ไทโรซีน เมทิล เอสเทอร์ [testosterone 3-(O-carboxymethyl) hydroxylamine tyrosine methyl ester] ซึ่งเป็นการเชื่อมระหว่างสารประกอบที่เตรียมได้ในขั้นแรกกับขั้นที่สองโดยใช้ ๑-เอทิล-๓-(๓-ไดเมทิลอะมิโนโพรพิล) คาร์โบไดอิมิด [1-ethyl-3-(3-dimethylaminopropyl) carbodiimide] เป็นตัวเชื่อมและทำสารประกอบที่เตรียมได้ในขั้นนี้ให้บริสุทธิ์ โดยวิธีทินแลเยอร์โครมาโตกราฟี

ขั้นที่สี่ ศึกษาสารประกอบที่เตรียมได้ในขั้นที่สามด้วยไอโอไดค์-๑๒๕ และทำสารประกอบที่ศึกษากแล้วให้บริสุทธิ์โดยวิธีทินแลเยอร์โครมาโตกราฟีซึ่งใช้เทคนิคออโตราดิโอกราฟี (autoradiography) ช่วย

สำหรับรายละเอียดของการเตรียมสารประกอบขั้นต่างๆ และการศึกษาคิวโซเคียมไอโอไดค์-๑๒๕ มีดังต่อไปนี้

๓.๘.๑ การเตรียมไทโรซีน เมทิล เอสเทอร์ จากไทโรซีน เมทิล เอสเทอร์ไฮโดรคลอไรด์ เตรียมได้โดยการละลายไทโรซีน เมทิล เอสเทอร์ไฮโดรคลอไรด์ในน้ำกลั่น

เล็กน้อยจากนั้นหยดสารละลายโซเดียมคาร์บอเนตที่ต้มตัวลงไป จนกระทั่งวัดค่าพี เอช โดยประมาณ ๗.๐ จะโคตะกอนขาวของไทโรซีน เมทิล เอสเทอร์ กรองเอาตะกอนที่ได้ไปทำให้แห้งแล้วเก็บไว้ใช้ต่อไป

๓.๗.๒ การเตรียมสารประกอบเทสโทสเทอโรน ๓-(โอ-คาร์บอซีเมทิล) ออกซิม โดยคัดแปลงมาจากวิธีของ Bernard F. Erlanger, Felix Borek, Sam M. Beiser และ Seymour Lieberman

ละลายเทสโทสเทอโรน ๕๐๐ มิลลิกรัม (๑.๗๔ มิลลิโมล) ด้วยเอทานอล ๒๕ มิลลิลิตรเติม(โอ-คาร์บอซีเมทิล) ไฮดรอกซีลามีน ไฮโดรคลอไรด์ ๕๐๐ มิลลิกรัม (๓.๘๓ มิลลิโมล) ซึ่งละลายใน ๒.๑ มิลลิลิตรของ ๒ N. โซเดียมไฮดรอกไซด์ลงไปแล้วนำไปรีฟลักซ์ (reflux) ที่อุณหภูมิประมาณ ๗๕° เซลเซียสเป็นเวลา ๓ ชั่วโมง (ดังแสดงไว้ในรูปที่ ๑๐) จากนั้นนำสารละลายที่ได้ไปทำให้ปริมาตรลดลงเหลือประมาณ ๒ มิลลิลิตร ด้วยวิธีสูญญากาศ แล้วเติมน้ำกลั่นลงไปประมาณ ๖ มิลลิลิตรปรับพี เอช ของสารละลายที่ได้ให้มีค่าประมาณ ๘ ด้วยสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์เจือจาง (1 N.) สกัดเทสโทส-เทอโรนที่ไม่ได้ทำปฏิกิริยาออกจากสารละลายดังกล่าวด้วยอีเทอร์ประมาณ ๖๐ มิลลิลิตร โดยการเขย่าให้ผสมกันใช้เวลาประมาณ ๕ นาทีปล่อยให้แยกชั้น แยกเอาส่วนชั้นที่มีน้ำ (aqueous layer) ออกมาปรับ พี เอช ให้มีค่าประมาณ ๕ จากนั้นสกัดเอาสารประกอบเทสโทสเทอโรน ๓-(โอ-คาร์บอซีเมทิล) ออกซิม ที่เตรียมได้ออกมาด้วยเอทิลอะซีเตต ประมาณ ๖๐ มิลลิลิตรโดยการ เขย่าให้ผสมกันใช้เวลาประมาณ ๕ นาทีแล้วปล่อยให้แยกชั้น แยกเอาส่วนของชั้นเอทิลอะซีเตตออกมาแล้วนำไปทำให้แห้งโดยวิธีสูญญากาศ

สำหรับการทำสารประกอบที่เตรียมได้ให้บริสุทธิ์ยิ่งขึ้นสามารถทำได้ โดยการละลายสารประกอบดังกล่าวในเอทิลอะซีเตตปริมาณน้อยๆ แล้วนำไปทำให้แห้งโดยวิธีสูญญากาศและเก็บสารประกอบที่ได้ไว้ในโหลแก้ว (dessicator) ที่มีโซเดียมซัลเฟต แอนไฮดรัส (anhydrous sodium sulfate) บรรจุอยู่ซึ่งจะขูดเอาของเอทิลอะซีเตตให้หมดไป

๓.๓.๓ การเตรียมสารประกอบเทสโทสเทอโรน ๓-(โอ-คาร์บอซีเมทซิล) ไฮดรอกซีลามีน ไทโรซีน เมทซิล เอสเทอร์ และการทำสารประกอบที่เตรียมได้ให้บริสุทธิ์ โดยวิธีทินแลเยอร์ โครมาโตกราฟี

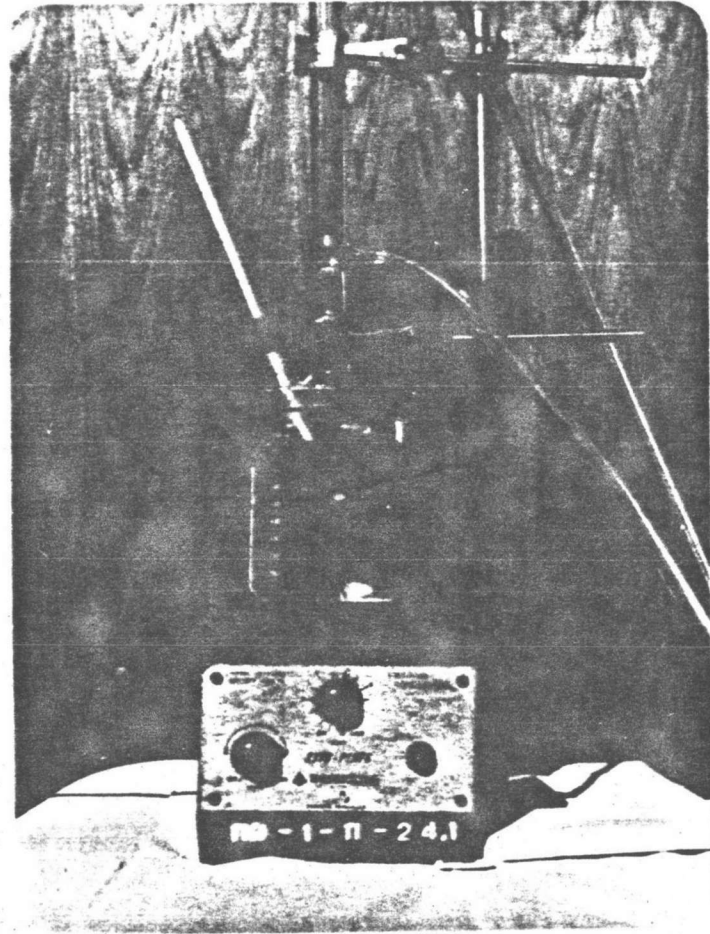
ก. การเตรียมสารประกอบเทสโทสเทอโรน ๓-(โอ-คาร์บอซีเมทซิล) ไฮดรอกซีลามีน ไทโรซีน เมทซิล เอสเทอร์ -

ละลายสารประกอบเทสโทสเทอโรน ๓-(โอ-คาร์บอซีเมทซิล) ออกซิมีที่เตรียมได้ในข้อ ๓.๓.๒ ปริมาณ ๑ มิลลิโมลในเตตระไฮโดรฟูราน ๒ มิลลิลิตรจากนั้นเติม ไทโรซีน เมทซิล เอสเทอร์ ๒ มิลลิโมลและ ๑-เอทิล-๓-(๓-โคเมทซิลอะมีโนโพรปิล) คาร์บอโคอิมิดไฮโดรคลอไรด์ ๑.๕ มิลลิโมลซึ่งละลายใน ๐.๕ มิลลิลิตรของน้ำกลั่นลงไป นำสารละลายผสมทั้งหมดไปคนด้วยเครื่อง magnetic stirrer เป็นเวลา ๔ ชั่วโมงที่อุณหภูมิห้องปฏิกิริยาจะเกิดขึ้นดังแสดงในรูปที่ ๒ แยกสารประกอบที่เตรียมได้ให้บริสุทธิ์ โดยวิธีทินแลเยอร์ โครมาโตกราฟี

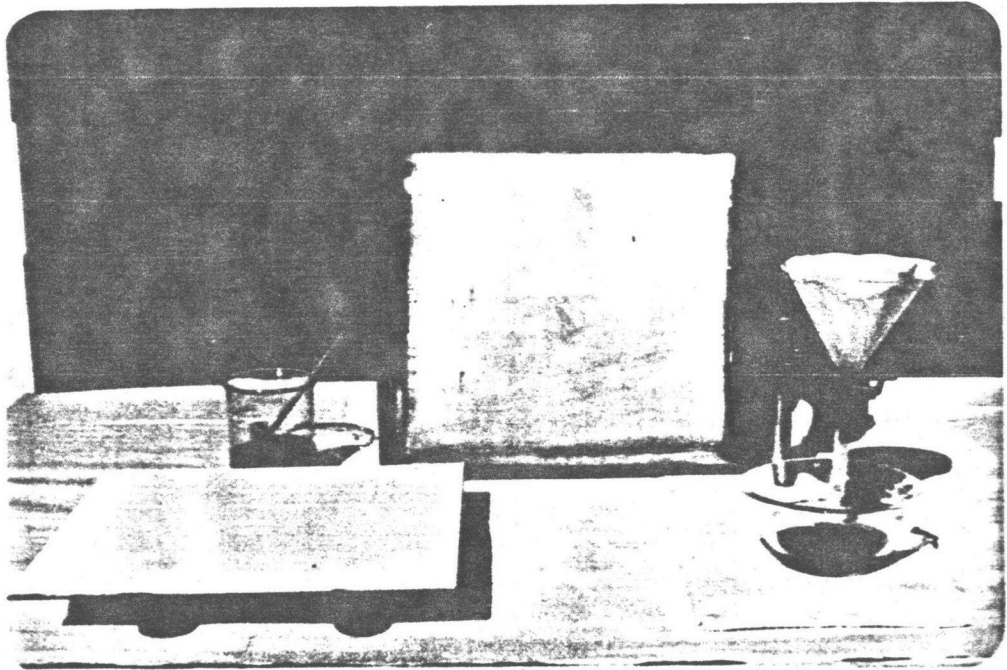
ข. การทำสารประกอบที่เตรียมได้ในข้อ ก. ให้บริสุทธิ์โดยวิธีทินแลเยอร์ โครมาโตกราฟี

หยดสารละลายทั้งหมดที่ได้จากข้อ ก. (หลังจากทำปฏิกิริยา ๔ ชั่วโมง) ลงบนแผ่นซิลิกาเจล เอฟ-๒๕๔ ซึ่งหนา ๒ มิลลิเมตรขนาด ๒๐ x ๒๐ เซนติเมตรโดยหยดสารละลายห่างจากขอบล่าง ๒ เซนติเมตรแล้วนำแผ่นซิลิกาเจลดังกล่าวไปแช่ในส่วนผสมของ คลอโรฟอร์ม : เมทานอล : น้ำ (๕๐ : ๑๐ : ๑ v/v) หรือเบนซีน : อะซิโตน : เมทานอล (๕๐ : ๕๐ : ๒๐ v/v) ในโครมาโตกราฟีแห้งคั่งแสดงไว้ในรูปที่ ๑๑ เมื่อสารละลายซึมถึงขีดที่ต้องการแล้ว นำแผ่นโครมาโตกราฟมาตั้งลมให้แห้งจากนั้นนำไปส่องดูด้วยแสงเหนือม่วง (ultra violet) เปรียบเทียบค่า R_f กับสารประกอบตัวอื่นๆ เช่น เทสโทสเทอโรน ๓-(โอ-คาร์บอซีเมทซิล) ออกซิมี ไทโรซีน เมทซิล เอสเทอร์ ก็จะทราบตำแหน่งที่แน่นอนของสารประกอบที่เตรียมได้ในแผ่นซิลิกาเจลดังกล่าว ชูคเอาซิลิกาเจล

ส่วนที่มีสารประกอบที่เตรียมไว้รวมอยู่ออกมาแล้วจะวางควยส่วนผสมของ คลอโรฟอร์ม :
เมทานอล (๑ : ๑ v/v) ๑๕๐ มิลลิกรัมกรองเอาเฉพาะส่วนของสารละลายควย
กระดาษกรองเบอร์ ๕๒ นำเอาสารละลายที่กรองได้ไปทำให้แห้งโดยวิธีสูญญากาศแล้ว
ละลายตะกอนที่ไดควยเอทิลอะซีเตทจากนั้นจึงตกตะกอนควยปีโตรเลียม อีเทอร์ อีกครั้งหนึ่ง



รูปที่ ๑๐ แสดงรูปเครื่องมือการเตรียมสารประกอบเทสโทสเทอโรน
๑-(ไอ-คาร์บอนี่เมทิล)ออกซีมี-



รูปที่ ๑๑ แสดงรูปเครื่องมือการแยกสารประกอบให้บริสุทธิ์ โดยวิธี
ทินแลเยอร์ โครมาโตกราฟี

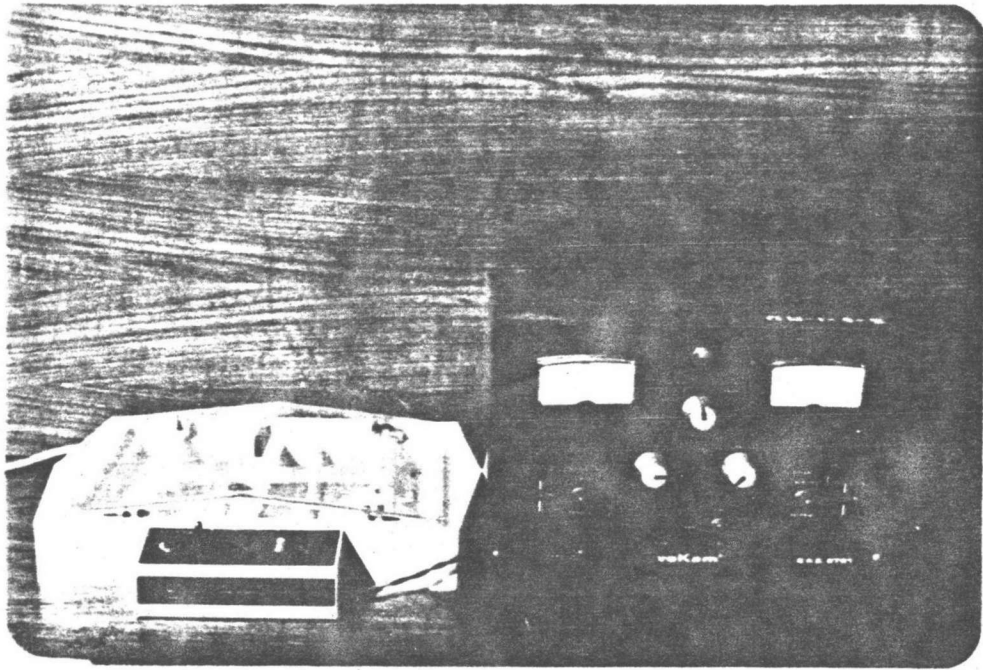
๓.๗.๔ การศึกษาลากสารประกอบเทสโทสเทอโรน ๓-(โอ-คาร์บอซีเมทิล)
ไฮดรอกซีลามี้น ไทโรซีน เมทิล เอสเทอร์ ที่เตรียมได้ในข้อ ๓.๗.๓ ด้วยโซเดียม
ไอโอไดด์-^{๑๒๕} และทำสารประกอบที่ศึกษากแล้วให้บริสุทธิ์ด้วยวิธีทินแลเซอร์
โครมาโตกราฟี

ก. การศึกษาลากสารประกอบเทสโทสเทอโรน ๓-(โอ-คาร์บอซีเมทิล)
ไฮดรอกซีลามี้น ไทโรซีน เมทิล เอสเทอร์ด้วยโซเดียมไอโอไดด์-^{๑๒๕} ได้คัดแปลงมาจาก
วิธีของ Hunter และ Greenwood เตรียม stock solution ของเทสโทสเทอโรน ๓-
(โอ-คาร์บอซีเมทิล) ไฮดรอกซีลามี้น ไทโรซีน เมทิล เอสเทอร์ ๕ มิลลิกรัมใน
๕๐ มิลลิตรของแอมโซลูทเอทธานอลจากนั้นคัด stock solution มา ๑ มิลลิตรแล้ว
เจือจางด้วยแอมโซลูทเอทธานอลจนครบ ๑๐ มิลลิตรจะได้ความเข้มข้นของสารละลาย
เป็น ๑๐๐ ไมโครกรัมต่อมิลลิตรคัดสารละลายที่เตรียมได้มา ๐.๑ มิลลิตร (๑๐ ไมโครกรัม)
ผสมกับสารละลาย ๐.๕ M. ฟอสเฟตบัฟเฟอร์พี เอช ๗.๕ ปริมาณ ๒๕ ไมโครลิตรจากนั้น
เติมโซเดียมไอโอไดด์-^{๑๒๕} ปริมาณ ๕ ไมโครลิตร (๕๐๐ ไมโครคูรี) และสารละลาย
คลอรันิ-ที ๒๕ ไมโครลิตรตามลำดับเข้าให้ผสมกันด้วยเครื่อง vortex ประมาณ
๒๐ วินาทีเติมสารละลายโซเดียมเมตาไบไรต์ไฟท์ ๒๕ ไมโครลิตรแล้วเข้าให้ผสมกันทันที
แบ่งสารละลายสักเล็กน้อยประมาณ ๑,๐๐๐ cpm ไปทำเปเปอร์อิเล็กโตรโฟรีซิสเพื่อหา
เปอร์เซ็นต์ของการศึกษาก (percentage of labelling) และค่าความแรงรังสีจำเพาะ
(specific activity) ของสารที่ศึกษากสำหรับส่วนที่เหลือนำไปทำให้บริสุทธิ์โดยวิธี
ทินแลเซอร์ โครมาโตกราฟี

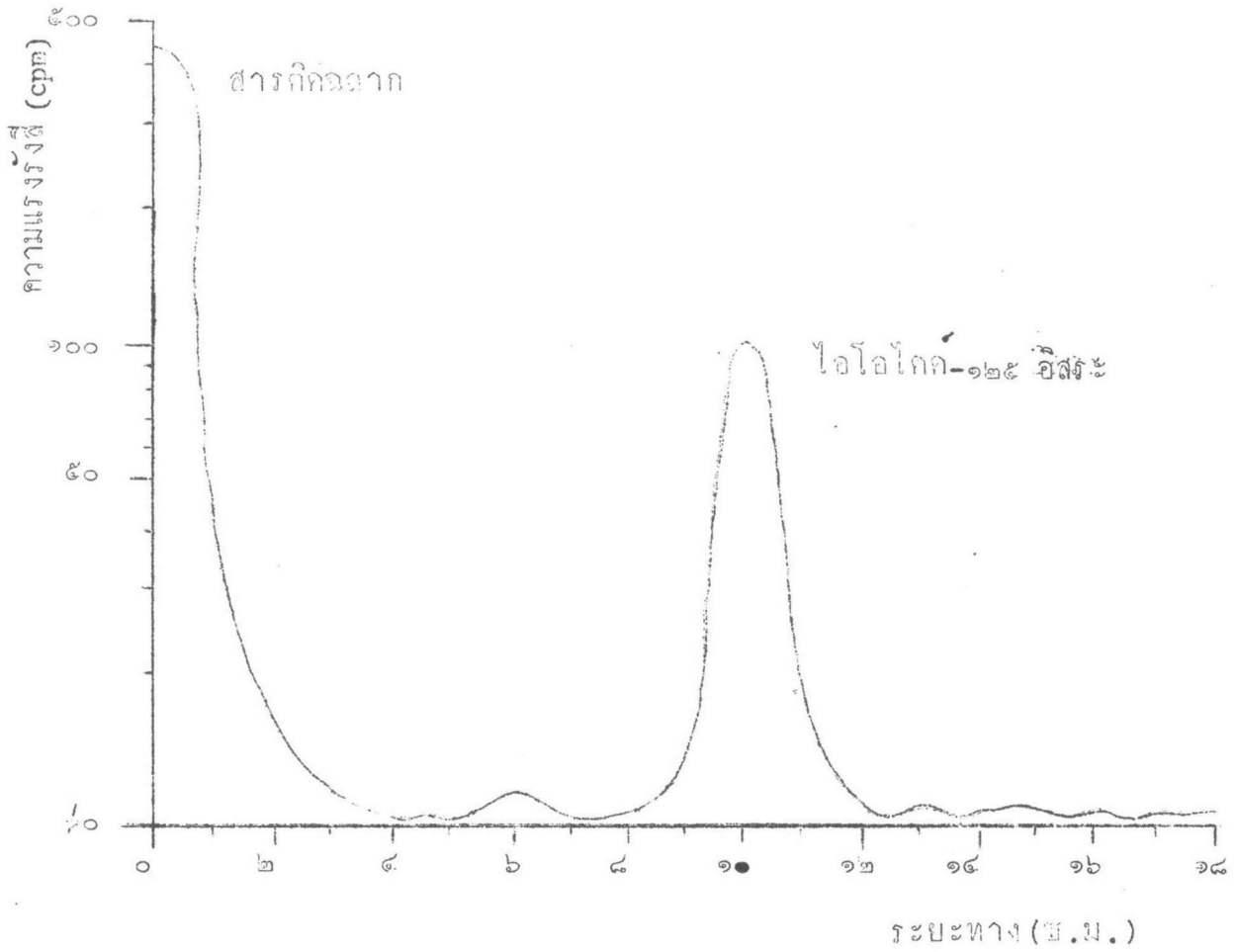
ข. การทำเปเปอร์อิเล็กโตรโฟรีซิส (paper electrophoresis)^(๑๘)

ใช้กระดาษ Whatman No. 1 ขนาด ๔ x ๓๐ เซนติเมตรและสารละลาย ๐.๐๕ M.
บาร์บิโตนโซเดียมเป็นสารละลายอิเล็กโตรไลต์ (electrolyte solution) หยดสาร
ละลายของสารประกอบที่ศึกษากแล้วในข้อ ก. โดยมีความแรงรังสีประมาณ ๑,๐๐๐ cpm
ลงบนกระดาษห่างจากกึ่งกลาง ๕ เซนติเมตรทางขั้วลบเปิดสวิตช์ของเครื่องมือปรับ Voltage

ให้มีค่า ๒๘๐ โวลต์ (8 Volts/cm) แล้วปรับทิศทาง การเคลื่อนที่ของไอออน (ion) ให้เคลื่อนเข้าหาขั้วบวกเมื่อทำการแยกครบ ๘๕ นาที แลวนำกระดาษออกทำให้แห้งและไปวัดรังสีเพื่อหาระยะทางที่ไอออนชนิดต่างๆ เคลื่อนที่ไปจากจุดเริ่มต้นซึ่งแสดงไว้ในรูปที่ ๑๒ และรูปที่ ๑๓ จากผลการทดลองนี้สามารถคำนวณหาเปอร์เซ็นต์ของการสลายกัมมันตรังสีและความแรงรังสีจำเพาะของสารกัมมันตรังสีที่เตรียมได้แสดงไว้ในข้อ ๓.๑๐.๑ และ ๓.๑๐.๒



รูปที่ ๑๒ แสดงรูปเครื่องมือการทำเพเปอร์อิเล็กโตรฟริซีส



รูปที่ ๑๓ กราฟแสดงการนับสารประกอบกอลลูมาคและไอโอไดค-๑๒๕ ซีสเร ด้วยวิธีเพเปอร์วีเอคโตรโฟรซิส

ค. การทำสารประกอบที่ติดฉลากแล้วในข้อ ก. ให้บริสุทธิ์โดยวิธี
ทินแลเบอร์ โครมาโตกราฟี

หยดสารละลายของสารประกอบที่ติดฉลากแล้วทั้งหมดในข้อ ก. ลงบน
แผ่นซิลิกาเจล เอพี-๒๕๔ หน้า ๒ มิลลิเมตรขนาด ๒๐ x ๒๐ เซนติเมตรโดยให้ห่างจาก
ขอบล่าง ๒ เซนติเมตรแล้วนำแผ่นซิลิกาเจลไปแช่ในส่วนผสมของคลอโรฟอร์ม : เมทานอล :
น้ำ (๔๐ : ๖๐ : ๑ v/v) ในโครมาโตกราฟีแท่งค้เมื่อสารละลายซึมถึงขีดที่ของการ
แล้วนำแผ่นโครมาโตกราฟมาฝังลมให้แห้งจากนั้นนำไปวางทาบบนแผ่นฟิล์มเอกซเรย์ เพื่อหา
ตำแหน่งสารติดฉลากซึ่งวิธีการนี้เรียกว่า ออโตราดิโอกราฟี (autoradiography)
จุดเอาเฉพาะซิลิกาเจลส่วนที่มีสารติดฉลากออกมาแล้วชะล้างด้วยแอลกอฮอล์เอทานอล
ประมาณ ๕๐ มิลลิลิตรกรองเอาสารติดฉลากซึ่งละลายอยู่ในแอลกอฮอล์เอทานอลออกมาเก็บ
ไว้ที่อุณหภูมิ ๔° เซลเซียสเพื่อนำไปใช้ในการทดลองคานราดิโออิมมูโนแอสเสย์ต่อไป

๓.๔ การทดสอบปฏิกิริยาทางราศีโออิมมิวโนแอสเสย์

หลักเกณฑ์โดยทั่วๆ ไปคือผสมสารละลายต่างๆ (ตามตารางที่ ๑) เข้าด้วยกัน

ตารางที่ ๑ แสดงรายละเอียดการทำราศีโออิมมิวโนแอสเสย์

น้ำยา (ไมโครลิตร)	หลอด nonspecific binding	หลอดไม่มี สารมาตรฐาน	หลอด สารมาตรฐาน
0.01 M. ฟอสเฟต บัฟเฟอร์ ที เอช ๗.๐, ๐.๑%			
เจลาติน	๖๐๐	๕๐๐	๕๐๐
สารมาตรฐาน	-	-	๑๐๐
แอนติบอดี	-	๑๐๐	๑๐๐
สารติดฉลาก	๑๐๐	๑๐๐	๑๐๐
รวมปริมาตรสารละลาย แต่ละหลอด	๗๐๐	๗๐๐	๗๐๐

จากนั้นนำสารละลายที่ผสมแล้วทุกหลอดไปอินคิวเบตที่อุณหภูมิ ๕๐ เซลเซียสประมาณ ๑๕-๓๐ ชั่วโมง (ดูผลการทดลองในบทที่ ๔) แล้วแยกฮอร์โมนอิสระออกจากปฏิกิริยาที่จับกับแอนติบอดีโดยการเติมน้ำยาแขวนตะกอนผงถ่าน ๒๐๐ ไมโครลิตรเข้าไปให้เขย่ากันทิ้งไว้ที่อุณหภูมิ ๕๐ เซลเซียสนาน ๒๐ นาทีแล้วนำไปเหวี่ยงที่ ๕๐ เซลเซียสด้วยความเร็ว ๒,๕๐๐ รอบต่อนาทีอีก ๒๐ นาทีซึ่งผงถ่านจะดูดซับเอาส่วนที่เป็นฮอร์โมนอิสระไว้ด้วย

เป็นน้ำใสจะเป็นฮอร์โมนที่จับกับแอนติซีรัมจากนั้นแยกเอาแต่ละส่วนออกมาแล้วนำไปวัดหาค่าความแรงรังสีด้วยเครื่องวัดรังสีแกมมาเพื่อวิเคราะห์หาปริมาณฮอร์โมนต่อไปโดยการเปรียบเทียบกับกราฟมาตรฐาน

๓.๕ การหาปริมาณเทสโทสเทอโรนด้วยวิธีราดิโออิมมูโนแอสเสย์

๓.๕.๑ การทำกราฟมาตรฐานโดยการผสมสารละลายต่างๆ ในส่วนที่เป็นหลอดสารมาตรฐานเข้าด้วยกันแสดงไว้ในตารางที่ ๒

๓.๕.๒ การหาปริมาณเทสโทสเทอโรนในสารตัวอย่าง ละลายเทสโทสเทอโรนที่สกัดได้จากซีรัมหรือพลาสมาในข้อ ๓.๕ ด้วยแอสเสย์บีฟเฟอร์ ๑.๗ มิลลิกรัมแห้งออกเป็น ๓ ส่วน ส่วนละ ๐.๕ มิลลิกรัมเพื่อนำไปใช้หาปริมาณต่อไปโดยการผสมสารละลายต่างๆ ในส่วนที่เป็นหลอดสารตัวอย่างเข้าด้วยกันแสดงไว้ในตารางที่ ๒

ตารางที่ ๒ แสดงรายละเอียดการหาปริมาณเชื้อไวรัสโคโรนา
ด้วยวิธีราตีโออิมมูโนแอสเสย์

น้ำยา (ไมโครลิตร)	หลอด nonspecific binding	หลอดสาร มาตรฐาน	หลอดสาร ตัวอย่าง
0.01 M. สอสเฟอซันเฟอรัล พี เอช ๗.๐, ๐.๑% เจลาติน	๖๐๐	-	-
สารมาตรฐาน (๒.๕-๑,๐๐๐ พีโคกรัมต่อหลอด)	-	๕๐๐	-
สารตัวอย่าง	-	-	๕๐๐
เชื้อไวรัสโคโรนาแอนตี้ซีรัม (dilution ๑ : ๓๐,๐๐๐)	-	๑๐๐	๑๐๐
สารคอกอนลาถ (๑๕,๐๐๐ cpm)	๑๐๐	๑๐๐	๑๐๐
รวมปริมาณสารละลายแต่ละหลอด (ไมโครลิตร)	๗๐๐	๗๐๐	๗๐๐

อินคิวเบตสารละลายทุกหลอดที่ผสมแล้วที่อุณหภูมิ ๕๐ เซลเซียสประมาณ ๔๕ ชั่วโมง
เติมน้ำยาแขวนตะกอนผงถ่าน ๒๐๐ ไมโครลิตร เขย่าให้เข้ากันทิ้งไว้ที่อุณหภูมิ ๕๐ เซลเซียส
แล้วนำไปเทียงที่อุณหภูมิ ๕๐ เซลเซียสด้วยความเร็ว ๒,๕๐๐ รอบต่อนาทีเป็นเวลา
๒๐ นาทีแยกเอาส่วนน้ำใสออกจากส่วนที่เป็นผงถ่านแล้วนำไปวัดหาความแรงรังสีคอโบ

๓.๑๐ การคำนวณ

๓.๑๐.๑ การคำนวณหาค่าเปอร์เซ็นต์ของการติดลากลาก
หลังจากทำเปเปอร์อิลคโตรโฟรีซิส

สมบัติใหม่รวมของ count rate ที่ ๐-๒ ซม. = A

ผลรวมของ count rate ทั้งหมด = B

เปอร์เซ็นต์การติดลากลาก = $\frac{A}{B} \times 100 = C$

๓.๑๐.๒ การคำนวณหาค่าความแรงรังสีจำเพาะของสารติดลากลากรังสี

ถ้า C เป็นค่าเปอร์เซ็นต์การติดลากลาก

D ไมโครคูรีเป็นค่าปริมาณรังสีของโซเดียมไอโอไดค์-๑๒๕ ที่ใช้

E ไมโครกรัมเป็นน้ำหนักของสารประกอบที่นำมาติดลากลาก

ความแรงรังสีจำเพาะ = $\frac{C}{100} \times \frac{D}{E}$ ไมโครคูรีต่อไมโครกรัม

๓.๑๐.๓ การคำนวณหาค่าเฉลี่ย (\bar{X}), ความเบี่ยงเบนมาตรฐาน (S.D) และ
เปอร์เซ็นต์สัมประสิทธิ์ของการเปลี่ยนแปลง (% CV)

สมมติให้ ค่าที่อ่านได้จากการทดลอง = X_i พิกโตรัมทอมิลิลิตร

จำนวนครั้งในการทดลอง = n

ค่าเฉลี่ย (\bar{X}) = $\frac{\sum_{i=1}^n X_i}{n}$

ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน (S.D) = $\sqrt{\frac{\sum_{i=1}^n (X_i - \bar{X})^2}{n-1}}$

ค่าสัมประสิทธิ์ของการเปลี่ยนแปลง (% CV) = $\frac{S.D}{\bar{X}} \times 100$

๓.๑๐.๔ การคำนวณหาค่า % recovery

สมมติให้ ปริมาณเทสโทสเทอโรนในหลอดซีรัม = M พิโคกรัมต่อมิลลิลิตร
 ปริมาณเทสโทสเทอโรนมาตรฐานที่เติมลงไป = N พิโคกรัมต่อมิลลิลิตร
 ปริมาณเทสโทสเทอโรนที่อ่านได้จากกราฟมาตรฐาน = K พิโคกรัมต่อมิลลิลิตร

$$\% \text{ recovery} = \frac{K}{M + N} \times 100$$

๓.๑๐.๕ การคำนวณหาค่าเปอร์เซ็นต์ความแตกต่างสูงสุดของปฏิกิริยาการรวมตัว (๑๘)

$$= \frac{\% \text{ ความแตกต่างสูงสุดของปฏิกิริยาการรวมตัว}}{\text{ความแตกต่างสูงสุดของปฏิกิริยาการรวมตัวที่ ๐ และ ๑,๐๐๐ พิโคกรัม}} \times ๑๐๐$$

๓.๑๐.๖ การคำนวณหาความไว (sensitivity) ของการวัดปริมาณ
เทสโทสเทอโรนสามารถคำนวณได้จากสูตรต่อไปนี้ (๑๘)

$$\text{ความไวของการวัด} = \frac{BO - 2 \text{ S.D.}}{BO} \times 100$$

$$\text{โดย} \quad BO = \frac{B}{J} \times 100$$

B เป็นค่า cpm ของปฏิกิริยาการรวมตัวระหว่างสารติดลากกับแอนตี้ซีรัม
โดยมีสารมาตรฐานเทสโทสเทอโรนปริมาณน้อยที่สุด (๒.๕ พิโคกรัม) รวมอยู่ในปฏิกิริยา

J เป็นค่า cpm ของปฏิกิริยาการรวมตัวระหว่างสารติดลากกับแอนตี้ซีรัม
โดยไม่มีสารมาตรฐานเทสโทสเทอโรนรวมอยู่ในปฏิกิริยา

S.D เป็นค่าความเบี่ยงเบนมาตรฐานของค่า cpm. ของปฏิกิริยา
การรวมตัวของ B

ระดับปริมาณของเอสโทสเทอโรนที่น้อยที่สุดที่สามารถวัดได้ในแต่ละ
การทดลองสามารถหาได้โดยการเทียบค่าความไวของการวัดที่คำนวณได้กับกราฟมาตรฐาน
ของแต่ละการทดลองนั้น

๓.๑๑ การศึกษาความเสถียร (stability) และอายุการใช้งานของสารทัศนฉากรังสีที่
เตรียมได้ในข้อ ๓.๗.๔

ได้ทำการศึกษาความเสถียรและอายุการใช้งานของสารทัศนฉากรังสีดังกล่าว
ด้วยวิธีเปเปอร์อิเล็กโตรโฟรีซิสและปฏิกิริยาทางราดิโออิมมูโนแอสเสย์ โดยการวิเคราะห์
หาอัตราการแตกตัวของสารรังสีไอโอดีน-๑๒๕ จากสารทัศนฉากรังสีและเปอร์เซ็นต์สูงสุด
ของปฏิกิริยาการรวมตัวกับสารแอนติบอดี การทดลองนี้ได้กระทำติดต่อกันทุกสัปดาห์เป็นเวลา
๗ สัปดาห์ซึ่งรายละเอียดของการทดลองได้แสดงไว้ในบทที่ ๔