



วิจารณ์ผลการทดลอง

การทำ solvent system ที่เหมาะสมในการแยกขั้วรอยคัสอร์โมนมาตรฐาน

Solvent system ทั้ง 21 ชนิดที่ทดลองใช้แยกขั้วรอยคัสอร์โมน 4 ตัว (MIT, DIT, T_3 และ T_4) มี 8 system ที่แยกทั้ง 4 ตัวออกจากกันได้คือ system 3, 12, 14, 15, 17, 18, 19 และ 20 และมี 11 system แยกได้เป็น 3 จุด คือ system 2, 4, 7, 8, 9 และ 11 แยกได้เป็น MIT + DIT, T_3 และ T_4 และ system 6, 10, 13, 16 และ 21 แยกได้เป็น MIT, DIT และ $T_3 + T_4$ ส่วนอีก 2 system คือ system 1 และ 5 แยกทั้ง 4 ตัวออกจากกันได้เป็น 2 จุดเท่านั้น รูปที่ 1 และ 2 แสดงผลการแยกด้วย solvent system 21 ชนิดอย่างคร่าว ๆ เนื่องจากใน solvent system บาง system เช่น system 2 (ตามรูปที่ 2) ขั้วรอยคัสอร์โมนทั้ง 4 ตัวดูเหมือนแยกออกจากกันได้ แต่ความจริง MIT และ DIT ยังแยกออกจากกันไม่ได้ (รูปที่ 3) หรือบาง system เช่น system 19 จะแยกทั้ง 4 ตัวออกจากกันได้ แต่ตามรูปที่ 1 และ 2 ดูเหมือนทั้ง 4 ตัวยังไม่แยกจากกัน ทั้งนี้เนื่องจากค่า R_f ที่แสดงในรูปที่ 1 และ 2 นั้นเป็นค่าเฉลี่ยจากการทำหลาย ๆ ครั้ง ซึ่งเวลาที่วัด R_f จะวัดจากเส้นเริ่มต้นถึงจุดกึ่งกลางของสาร โดยวิธีนี้ในบาง solvent system เช่น system 2 ซึ่งจุดของ MIT และ DIT ยาวกว่าปกติก็อาจจะให้ค่า R_f ที่ห่างกัน แต่ความจริงสารทั้ง 2 ตัวยังไม่แยกจากกันอย่างชัดเจน

Solvent system ที่แยกขั้วรอยคัสอร์โมนทั้ง 4 ตัวออกจากกันได้ดีมาก คือ system 3, 14, 15, 17 และ 18 และผลการแยกโดย Solvent system ทั้ง 21 ชนิดเมื่อใช้ silicagel HF₂₅₄ จะเป็นแบบเดียวกับเมื่อใช้ silicagel GF₂₅₄ (เช่น system 18 ในรูปที่ 4) จะต่างกันแต่ค่า R_f เท่านั้น ทั้งนี้คงเนื่องจากซิลิกาเจลทั้งสองชนิดคุณสมบัติไม่เท่ากัน ดังนั้นในการพิจารณาผลการทดลองใน solvent system อื่น ๆ จะแสดงแต่รูปที่ใช้แยกด้วย silicagel GF₂₅₄ อย่างเดียว

Solvent system 2 และ 8 เป็น system ที่ใช้ตาม Schorn และ Winkler (1965)³⁸ และ solvent system 4 ใช้ตาม Massaglia และ Rosa (1964)²⁷

ปรากฏว่าทั้ง 3 system แยกชั้นรอยค้ำอร์โมนทั้ง 4 ตัวได้เป็น 3 จุด คือ แยกชั้นโรนีนออกจากกัน และแยกออกจากทัยโรซีน แต่เมื่อทดลองเปลี่ยน NH_4OH จาก 2 N ใน system 2 มาเป็น 6 N ใน system 3 ปรากฏว่า MIT และ DIT แยกออกจากกันได้ (รูปที่ 3 และ 4) แสดงว่าการเปลี่ยนตัวทำละลายบางตัวจะทำให้ผลการแยกเปลี่ยนไป

System 7 และ 9 คัดแปลงมาจาก Schorn และ Winkler (1965)³⁸ และ West et al (1965)⁴¹ ตามลำดับโดยการเปลี่ยนความเข้มข้นของ NH_4OH แต่ทั้งสอง system แยกชั้นรอยค้ำอร์โมนออกจากกันได้เป็น 3 จุดเช่นเดียวกับ system 2, 4 และ 8 จากการทดลองเปลี่ยนชนิดของแอลกอฮอล์จาก n-butanol มาเป็น 2-butanol ใน solvent system 11 และ 12 ปรากฏว่า system 12 แยกทั้ง 4 ตัวออกจากกันได้ แต่ค่า R_f ยังไม่ต่างกันมากนัก (รูปที่ 5)

จากการทดลองเปลี่ยน 6 N NH_4OH ใน solvent system 9 มาเป็น 2N HOAc ใน solvent system 10 ปรากฏว่าผลการแยกเปลี่ยนไปคือ system 9 แยกได้เป็น MIT+DIT, T_3 และ T_4 แต่ system 10 แยกได้เป็น MIT, DIT และ T_3+T_4 และใน solvent system 10 ค่า R_f ของทุกตัวจะยาวกว่าใน system 9 แสดงว่าชั้นรอยค้ำอร์โมนจะละลายใน n-butanol ที่มีกรคน้ำสมอยุควายนน้อยกว่าที่ละลายใน n-butanol ที่มี NH_4OH อยู่ควย ดังนั้น ถ้าลองเปลี่ยนปริมาณของ n-butanol และ HOAc ให้ต่างไปจาก solvent system 10 ก็อาจจะได้ผลต่างกันออกไป แต่ไม่ได้ทดลองแยกเนื่องจากสังเกตว่าตัวทำละลายคู่นี้ให้ผลการแยกไม่ค้ำัก (รูปที่ 6)

Solvent system ที่ได้ทดลองทำต่อไปคือ solvent system 13 และ 14 ซึ่งใช้ตาม West et al. (1965)⁴¹ ปรากฏว่า system 13 แยกทั้ง 4 ตัวออกได้เป็น 3 จุดเช่นเดียวกับ system 10 แต่ system 14 แยกออกจากกันได้ทั้ง 4 ตัว และแยก MIT ออกจาก DIT ได้ค้ำัก (รูปที่ 7 ก.) แต่ T_3 และ T_4 ยังแยกออกจากกันได้ไม่ค้ำักเท่า MIT กับ DIT จึงได้ทดลองเปลี่ยน NH_4OH จาก 2 N ใน system 14 มาเป็น 6N

ใน system 15 ปรากฏว่า T_3 และ T_4 แยกออกจากกันได้ดีขึ้นกว่า system 14 (รูปที่ 7 ข.)

Solvent system อีกชุดหนึ่งที่โคททดลองทำคือ solvent system 17, 18, 19 และ 20 ซึ่งคัดแปลงมาจาก Schorn และ Winkler (1965)³⁸ และใช้ amyl alcohol-dioxane- NH_4OH ในอัตราส่วนต่าง ๆ กัน จะเห็นว่าถ้าปริมาณของ NH_4OH คงที่และเพิ่มแอลกอฮอล์พรอม ๆ กับลดโคออกเซนจะทำให้พวกทัยโรซีนมี R_f เพิ่มขึ้น ตรงข้ามกับพวกทัยโรนีน แต่ถ้าปริมาณของแอลกอฮอล์และโคออกเซนคงที่ การเปลี่ยน NH_4OH จาก 3N ใน system 18 มาเป็น 1 N ใน system 20 จะทำให้ R_f ของทุกตัวเพิ่มขึ้น solvent ชุดนี้แยกทัยรอยค้ออร์โมนออกจากกันได้ทุกตัว และ system 17 กับ 18 แยกได้ดีมาก

Solvent system 5 ชนิดที่แยกทัยรอยค้ออร์โมนออกจากกันได้ดีมาก คือ system 3, 14, 15, 17 และ 18 สามชนิดแรกจะเสียเวลาในการแยกประมาณ 1 ชั่วโมง และสองชนิดหลังจะเสียเวลาในการแยกประมาณ $2\frac{1}{2}$ ชั่วโมง ที่อุณหภูมิห้อง system 3, 14 และ 15 มีข้อเสียคือจะเสียเวลาในการแยกน้อย แต่ system 14 และ 15 จะให้จุดที่แยกดีกว่าใน system 13 (รูปที่ 7 และ 8 ก.) และ system 17 กับ 18 จะให้จุดที่ดีกว่า system 14 และ 15 (รูปที่ 7 และ 8 ข.ค.) ดังนั้น ถ้าเปรียบเทียบกันแล้ว solvent system 18 จะให้ผลการแยกที่ดีที่สุดแต่มีข้อเสียคือต้องใช้เวลานาน ผู้เขียนจึงได้เลือกใช้ system 15 ในการแยกทัยรอยค้ออร์โมนที่สกัดได้จากซีรัมของคนไข้ แต่การใช้ system 15 มีข้อควรระวังคืออัตราส่วนของตัวทำละลายที่ใช้นั้น ตัวทำละลายจะแยกเป็น 2 ชั้น และใช้ชั้นบนสำหรับแยก ถ้าอัตราส่วนของตัวทำละลายผิดไปเล็กน้อย ตัวทำละลายจะรวมเป็นเนื้อเดียวกันซึ่งใช้แยกทัยรอยค้ออร์โมนทั้ง 4 ตัวออกจากกันไม่ได้

จากการทดลองใช้ solvent system ทั้ง 21 ชนิดในการแยกทัยรอยค้ออร์โมนทั้ง 4 ตัวออกจากกัน จะเห็นว่า การแยกจะให้ผลดี เมื่อใช้เพียง one-dimensional chromatography เท่านั้น การใช้ one-dimensional chromatography นี้ดีกว่าการใช้ two-dimensional chromatography เนื่องจากการหาตำแหน่งของจุดบนโครมาโตแกรมจะทำ

ได้ง่ายโดยการเทียบกับจุดของสารมาตรฐานที่ทำพร้อม ๆ กันเพราะจุดเหล่านี้จะอยู่ในแนวซึ่งขนานกัน

การทดลองใช้ silicagel HF₂₅₄ + 366 แทน silicagel HF₂₅₄ หรือ silicagel GF₂₅₄ ปรากฏว่า solvent system 2,3,6,7,9,12,13,14 และ 15 จะมีเส้นขาวซึ่งเรืองแสงผิดปกติเกิดขึ้นเป็นระยะทางต่าง ๆ กันจากเส้นเริ่มต้น (รูปที่ 9) เส้นขาวนี้ไม่ทราบว่าเกิดจากอะไร ไม่มีผลต่อการแยกขั้วรอยคอฮอร์โมน แต่จะมีผลต่อการดูตำแหน่งของสารบางถ้าสารนั้นมี R_f เท่ากับทางขาวนั้นพอดี

การทำ iodination และการสกัด labeled thyroid hormone ที่เติมลงใน pooled serum

การทำ iodination ของขั้วรอยคอฮอร์โมนนี้ ไม่ได้ทำการทดลองมากนักเนื่องจากไม่ชัดเจนความมุ่งหมายเดิมในการศึกษา แต่ได้ทำการทดลองด้วยเนื่องจากจำเป็นจะต้องใช้ labeled thyroid hormone เติมลงใน pooled serum เพื่อจะศึกษาการสกัดคอฮอร์โมนจากซีรัมด้วยตัวทำละลายอินทรีย์ แต่การศึกษาโดยการสกัดจากซีรัมโดยตรงไม่สามารถทำได้ผลถูกต้องแน่นอนเนื่องจากซีรัมของคนใช้โดยปกติมีคอฮอร์โมนอยู่น้อยมาก การซื้อ labeled compound จากต่างประเทศเป็นการสิ้นเปลืองโดยใช่เหตุ การ iodination โดยวิธีของ Brown และ Reith 1966⁽¹³⁾ เป็นวิธีที่ให้ specific activity สูงมาก ผู้เขียนได้ใช้วิธีซึ่งดัดแปลงมาจากวิธีของ Brown และ Reith ซึ่งแพทย์หญิงมาศุมครอง วาสนะสมสิทธิ์ แห่งโรงพยาบาลจุฬาลงกรณ์ได้ศึกษาอยู่เพื่อให้ได้ labeled thyroid hormone ตัวที่ต้องการมากที่สุด

การทดลองสกัดขั้วรอยคอฮอร์โมนโดยใช้ตัวทำละลายอินทรีย์ตามตารางที่ 3 แสดงให้เห็นว่าการสกัดโดยใช้ตัวทำละลายทั้ง 3 ชนิด ถ้าเติมกรดก่อนครั้งแรกจะสกัดได้มากที่สุด ถ้าไม่เติมกรดก่อน ครั้งที่ 2 จะสกัดได้มากที่สุด การใช้ n-butanol และ n-butanol ที่อิมตัวด้วยน้ำ จะได้ผลดีเมื่อเติมกรดก่อน ส่วนการใช้ n-butanol-conc NH₃ 10:1

สะกัตโดยไม่เติมกรดก่อนจะได้ผลดีกว่า ถ้าสะกัตด้วย n-butanol โดยเติมกรดก่อน ไซรอยด์
 ออร์โมนจะเหลือติดกับตะกอนน้อยที่สุด การสะกัตไซรอยด์ออร์โมนจากซีรัมเพื่อจะนำไปทำโคร-
 มาโตกราฟที่จะมีข้อยุ่งยากคือ เมื่อนำสารละลายที่สะกัตได้ไประเหยให้แห้งพบว่าถึงแม้จะเข็นทรีฟิวจ
 ให้สารละลายที่ไคโซเพียงไรก็ตาม เมื่อทำให้แห้งแล้วจะยังมีตะกอนเหลืออยู่เสมอและตะกอนนี้
 จะไม่ละลาย เวลาใช้ n-butanol - conc NH₃ 10:1 ละลายส่วนที่เหลือไปทำโครมา-
 โตกราฟที่จะต้องระวังอย่าให้มีตะกอนติดไปเนื่องจากตะกอนนี้จะทำให้การวิ่งของไซรอยด์ออร์โมน
 ไม่สม่ำเสมอเพราะตัวทำละลายซึมขึ้นไปบนซิลิกาเจลไม่สะดวก

การทำโครมาโตกราฟและการหาปริมาณไซรอยด์ออร์โมนจากซีรัม



การทำโครมาโตกราฟและการหาปริมาณไซรอยด์ออร์โมนจากซีรัมนั้นทำได้ไม่ยากนักถ้าซีรัม
ไม่มีกัมมันตรังสี เนื่องจากปริมาณของไซรอยด์ออร์โมนในซีรัมนั้นมีน้อยมากประมาณ 15 ไมโครกรัม
 ต่อซีรัม 100 มิลลิลิตร ดังนั้น ถ้ามีวิธีใดซึ่งจะหาปริมาณไซรอยด์ออร์โมนแต่ละ fraction ได้
 โดยไม่ลำบากมากนัก ก็จะเป็นประโยชน์อย่างยิ่งแก่การศึกษาโรคทางต่อมไซรอยด์

การหาปริมาณของไซรอยด์ออร์โมนนั้น ขั้นแรกจะต้องทราบตำแหน่งของไซรอยด์ออร์โมน
 บนโครมาโตแกรมก่อน การดูตำแหน่งของไซรอยด์ออร์โมนบนโครมาโตแกรมนั้น วิธีที่นิยมใช้กัน
 มาก คือ ทำให้เกิดสีด้วย ceric sulphate - arsenious acid^{11,12} หรือ ferrichloride-
 ferricyanide-arsenic acid¹⁸ วิธีนี้ดีสำหรับเพื่อให้เกิดสีที่มีข้อเสียคือสีที่เกิดขึ้นจะอยู่ได้ไม่นาน
 ผู้เขียนได้ทดลองใช้ซิลิกาเจลชนิดเรืองแสงซึ่งมีข้อดีคือไม่ต้องยุ่งยากเกี่ยวกับสารที่นำมาฉีดให้เกิดสี
 และสามารถจะใช้แสงอัลตราไวโอเล็ตส่องดูตำแหน่งของสารซึ่งปรากฏเป็นจุดสีเข้มบนพื้นที่เรืองแสง
 และจุดสีเข้มนี้จะปรากฏให้เห็นชัดถึงแม้จะเก็บไว้เป็นเวลานาน และจากการทดลองพบว่าวิธีนี้จะมี
 ความไวน้อยกว่าการฉีดสารให้เกิดสี แต่การใช้ซิลิกาเจลชนิดเรืองแสงมีข้อควรระวังคือ สารที่สะกัต
 จากซีรัมที่ไม่ใช่ไซรอยด์ออร์โมนอาจจะทำให้เกิดจุดดำบนซิลิกาเจลได้ถ้าสารนั้นถูกแสงอัลตราไวโอเล็ต
 เช่นเดียวกับไซรอยด์ออร์โมน การเติมไซรอยด์ออร์โมนมาตรฐานลงในซีรัมที่สะกัตออกมาได้แล้ว
 ทำโครมาโตกราฟที่จะช่วยให้ทราบแน่นอนว่าจุดดำบนโครมาโตแกรมนั้นเป็นไซรอยด์ออร์โมนหรือไม่

จากรูปที่ 15 จะเห็นว่าจุดที่เข้มขึ้นไม่ตรงกับสารมาตรฐานที่ทำพร้อม ๆ กันนัก แต่ที่ทราบได้ว่า จุดโคมโบโครมาโตแกรม คือ ธิร์รอยด์ฮอร์โมนตัวไหน จากนั้นในการทำซีรัมของคนไข้ซึ่งมีกัมมันตรังสี อยู่ด้วยซึ่งใช้วิธีทำ ARG แล้วนำฟิล์มมาทาบกับ plate ก็ก็จะทราบได้ว่าจุดค่าบนฟิล์ม คือ ธิร์รอยด์ฮอร์โมนตัวใด แต่ในกรณีที่มี labeled thyroid hormone มาตรฐานจะทำให้ได้ง่าย ขึ้นโดยไม่จำเป็นต้องเติมธิร์รอยด์ฮอร์โมนมาตรฐานลงในซีรัมที่สกัดแล้วเนื่องจากเมื่อทดลองเติม labeled thyroid hormone ลงในซีรัมแล้วสกัดมาทำโครมาโตกราฟที่เทียบกับของเดิมดูพบว่าจุดค่าบนฟิล์มจะเหมือนกันดังรูปที่ 14 แต่การใช้ labeled thyroid hormone มีข้อเสีย คือราคาแพงและสลายตัวได้ง่าย การใช้ธิร์รอยด์ฮอร์โมนมาตรฐานเติมลงในซีรัมจึงเหมาะสมกว่า และยังช่วยตัดปัญหาเรื่องความคลาดเคลื่อนของ R_f ซึ่งเกิดขึ้นได้ในการ run โครมาโตกราฟที่

เมื่อทราบตำแหน่งของธิร์รอยด์ฮอร์โมนบนโครมาโตแกรมแล้ว ขั้นตอนต่อไปคือการหา ปริมาณ โคกล่าวแล้วว่าธิร์รอยด์ฮอร์โมนในซีรัมมีน้อยมาก วิธีที่เหมาะสมในการหาปริมาณ เท่าที่ใชกันอยู่ในปัจจุบัน คือวิธี radioimmuno assay และก็ยังสามารถทำได้เฉพาะ T_4 เท่านั้น ผู้เขียนได้ทดลองหา UV-absorption spectrum ของธิร์รอยด์ฮอร์โมนมาตรฐานเพราะคิดว่าวิธีนี้อาจจะมีประโยชน์ในการหาปริมาณฮอร์โมนได้ แต่จากการทดลองพบว่าธิร์รอยด์ฮอร์โมนทั้ง 4 ตัว ให้ maximum absorption ใกล้เคียงกันมาก (รูปที่ 11) วิธีนี้จึงไม่เหมาะสมสำหรับ หาปริมาณธิร์รอยด์ฮอร์โมนที่มีอยู่รวมกัน และวิธีนี้จะมีข้อผิดพลาดได้มาก ถ้ามีสารที่ดูดแสง อัลตราไวโอเล็ตได้ปนอยู่ด้วย

นอกจากนี้ผู้เขียนได้ทดลองหาความสัมพันธ์ของปริมาณ ^{131}I กับความเข้มของฟิล์มและ เวลาที่ expose เพราะคาดว่าความสัมพันธ์จะเป็นประโยชน์ในการหาปริมาณธิร์รอยด์ฮอร์โมน จากซีรัมโดยการอ่านความเข้มของ ARG ของโครมาโตแกรมของซีรัม จากการทดลองพบว่า ปริมาณ ^{131}I จะเป็นสัดส่วนโดยตรงกับความเข้มของฟิล์มเมื่อใช้ ^{131}I ประมาณ 0.05 ถึง 0.2 ไมโครคูรี (รูปที่ 12) และความเข้มของฟิล์มจะเป็นสัดส่วนกับเวลาที่ expose ถ้าปริมาณ ^{131}I ไม่เกิน 0.1 ไมโครคูรี (รูปที่ 13) ถ้าปริมาณ ^{131}I มากหรือน้อยเกินไปความสัมพันธ์ นี้จะไม่เป็นเส้นตรง เนื่องจากถ้าปริมาณ ^{131}I มากเกินไป ความเข้มบนฟิล์มก็จะมากที่สุด

เท่าปริมาณของ AgBr บนฟิล์มซึ่งจะเปลี่ยนเป็น Ag ถ้าปริมาณของ AgBr หมด ความเข้มบนฟิล์มก็จะไม่เพิ่มขึ้นอีก และถ้าปริมาณของ ^{131}I น้อยเกินไปก็อาจจะไม่พอเพียงที่จะทำให้เกิดจุดดำบนฟิล์มเนื่องจากฟิล์มไม่มีความไวพอ และอีกประการหนึ่งการอ่านความเข้มของจุดดำบนฟิล์มด้วย densitometer จะมีขีดจำกัด คือถ้าจุดดำเกินไปเครื่องมือจะบอกความแตกต่างไม่ตรงกับความเป็นจริง และถ้าจุดดำน้อยเกินไปเครื่องมือก็มีความไวไม่พอ เนื่องจากเวลาอ่านความเข้มโดยปกติพื้นรอบ ๆ จุดดำควรจะเป็นสีขาว แต่ในการอ่านความเข้มบนฟิล์มนี้เนื้อฟิล์มจะไม่เป็นสีขาวจึงต้องปรับให้แสงผ่านเนื้อฟิล์มเป็น 100 % ก่อน บางครั้งอาจจะมีข้อผิดพลาดได้ถ้าเนื้อฟิล์มดำไม่สม่ำเสมอหรือการล้างฟิล์มไม่ใช้ความระมัดระวังมากพอ ถ้าจุดที่นำมาอ่านความเข้มต่างจากเนื้อฟิล์มน้อยมาก ก็จะมีข้อผิดพลาดได้ง่ายยิ่งขึ้น และนอกจากนี้การทำ ARG ด้วย ^{131}I มีข้อเสียคือพลังงานของ ^{131}I สูง ทำให้เกิด scatter radiation ได้มากเป็นเหตุให้ resolution ของฟิล์มไม่ดีพอ ทำให้จุดดำบนฟิล์มโตกว่าที่เป็นจริง จากการทดลองหาความสัมพันธ์ของปริมาณ ^{131}I กับความเข้มของฟิล์มโดยใช้ฟิล์มของ Kodak และ Fuji พบว่า resolution ของฟิล์ม Kodak จะดีกว่าฟิล์ม Fuji ผู้เขียนคาดว่าถ้ามีโอกาสหาความสัมพันธ์อย่างละเอียด วิธีที่น่าจะใช้ในการหาปริมาณของ Thyroxine- ^{131}I ได้เพราะเราสามารถจะหาอัตราส่วนของ Thyroxine- ^{131}I ทั้ง 4 ตัว และถ้าทราบปริมาณของ Thyroxine- ^{131}I ตัวใดตัวหนึ่งอย่างแน่นอนเช่น T_4 ซึ่งหาได้โดย radioimmuno assay ก็จะหาปริมาณของตัวที่เหลือได้โดยการคำนวณเปรียบเทียบตามอัตราส่วน

ซีรัมของคนไข้ที่เป็นโรคคอพอกเป็นพิษหลังจากได้รับการรักษาด้วย ^{131}I แล้ว น่าจะพบ Thyroxine- ^{131}I ทุกตัวเนื่องจากปริมาณของ ^{131}I ที่ใช้รักษา (7-15 มิลลิลิวรี) มากพอที่จะทำให้หนึ่งเซลล์ของ Thyroxine- ^{131}I แยกและคอลลอยด์ออกมาสู่กระแสโลหิตได้ แต่จากการทดลองทำโครมาโตกราฟฟีของซีรัมคนไข้ 18 ราย ซีรัมคนไข้ 9 รายพบ T_4 และสารอีกตัวหนึ่งซึ่งมี R_f 0.72 อีก 9 รายพบแต่ T_4 ใน 9 รายหลังนี้จะเห็นว่าความเข้มของ T_4 ที่พบ (รูปที่ 17) น้อยกว่าใน 9 รายแรก (รูปที่ 16) มาก ดังนั้นอาจจะเป็นไปได้ว่า การที่ไม่พบสารที่มี R_f 0.72 นั้น เนื่องจากปริมาณ Thyroxine- ^{131}I ในซีรัมมีน้อย สารที่มี R_f 0.72 นี้

เมื่อเทียบกับ T_4 แล้วมีปริมาณน้อยกว่ามาก ถ้ามี T_4 น้อย สารตัวนี้อาจจะน้อยจนไม่ปรากฏบนโครมาโตแกรม ส่วนการที่ไม่พบซัยรอยด์ฮอร์โมนตัวอื่น ๆ เลยนี้อาจจะเป็นเพราะวิธีที่ใช้ในการศึกษานี้ยังไม่มีไหวพอกที่จะเห็นซัยรอยด์ฮอร์โมนตัวอื่น ๆ ซึ่งมีปริมาณน้อยมากเมื่อเทียบกับ T_4

สิ่งที่น่าสนใจคือการที่พบสารที่มี R_f 0.72 ซึ่งเป็น iodocompound ที่ถ้าเราสามารถพิสูจน์ได้ว่าสารตัวนี้คืออะไร และไม่ได้เป็น artifact ที่เกิดจากการทดลอง สารตัวนี้น่าจะเป็นสารที่เกิดจากการสร้างซัยรอยด์ฮอร์โมนในต่อมซัยรอยด์ เพราะต่อมซัยรอยด์เป็นต่อมไม่มีท่อนิคเดี่ยวในร่างกายที่สามารถผลิต iodocompound ได้ และเป็นหลักฐานที่จะแสดงให้เห็นว่าต่อมซัยรอยด์ของคนที่เป็นโรคคอพอกเป็นพิษเหล่านี้มีการสร้างซัยรอยด์ฮอร์โมนผิดไปจากคนไข้ทั่ว ๆ ไปซึ่งเคยมีรายงานในวารสารการแพทย์ในต่างประเทศ

