



ข้อสรุป และขอเสนอแนะ

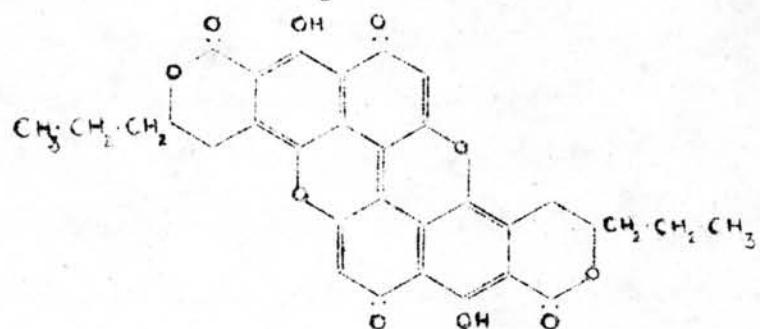
ผลการวิจัยรังควัตถุสีเขียวจากไม้ของเขามีเรียกว่าที่ได้จากการทดลองในครั้งนี้ มาจากชื่อเมืองท่าง ๆ ในผลการทดลองที่ได้ ทดสอบไปก็คั่งนี้ คือ ในการหาคุณค่าของสาร พนิษัท Compound U-1 และ Authentic sample มีคุณค่าของสารตัวอย่างซึ่ง เนื่องกันคือสูงกว่า 400 ° C. และ พนิษัทของมันคือ Compound U-1-acetate และ Compound U-1 Sodium Salt ก็เป็นสารประกอบที่มีคุณค่าตัวอย่าง เช่นเดียวกันคุณ จากการหาปริมาณของ C และ H ของ Compound U-1 เป็นว่า มี C 67.16% และ H 4.72% ซึ่งเมื่อเปรียบเทียบกับสูตรโน้ตอุตสาหกรรม Edward และ Kale (24) คือ $C_{34}H_{26}O_{11}$ หรือ $C_{32}H_{24}O_{11}$ เป็นว่ามีปริมาณ ของ C และ H ใกล้เคียงกันและมากกว่า Compound U-1 ทองมีส่วน ประกอบของ C และ H ในโน้ตอุตสาหกรรมนักด้วยกันหรือใกล้เคียงกับสารประกอบดัง กล่าวนี้ สำหรับการหา Mass Spectrometry พบว่าทั้ง Compound U-1 และ Authentic Sample มีการของน้ำหนักโน้ตอุตสาหกรรมคือ 368 และมี fragment ของ M/e ที่ 94 เท่ากันโดย ซึ่งก่อให้เกิด Compound U-1 และ Authentic Sample อาจมีส่วนประกอบของโน้ตอุตสาหกรรมกันใกล้เคียงกัน โครงสร้างที่เป็น Nucleus ของโน้ตอุตสาหกรรมนั้น สำหรับการหาหัวหนักโน้ตอุตสาห ประกอบประเภทนี้ พบว่ายังไม่ได้ผลที่แน่นอน ทั้งนี้อาจเป็นจากกรรมวิธีในการหาหัวหนัก โน้ตอุตสาหกรรมนั้น อาจมีข้อจำกัดโดยเฉพาะสำหรับสารนั้น ๆ เช่น การสลายตัว ของสาร เป็นตน จากรายงานของ Blackburn, Neilson และ Todd (21) กล่าวว่าสารประกอบประเภทนี้อาจจะอยู่ในรูปของส่วนผสมของสารประกอบที่คล้ายกัน หรือตัวเป็นกัน ทั้งนี้ เป็นมาจากการวิจัยการสักดิ์ที่แยกทางกัน และเป็นจากสูตรโน้ตอุตสาห

ของสารประกอบประเทนี่มีโอกาสที่จะเกิดการเปลี่ยนแปลงบางส่วนของโมเลกุลได้ เมื่ออยู่ในสภาพที่แตกต่างกัน เช่น จาก quinone form ไปเป็น quinol form เป็นต้น ทำให้เป็นผู้ช่วยในการหาหน้าที่สำคัญของสารประกอบประเทนี้ได้ อย่างไรก็ตามจากการหา M.W. ของ Compound U-1 และ Authentic Sample พบว่า ในคราเท่านั้น ซึ่งอาจจะใช้เป็นข้อมูลสำหรับนำไปพิจารณาประกอบกับข้อมูลอื่น ๆ เพื่อสรุปผลต่อไปได้ สำหรับข้อมูลของ Visible absorption spectra พบว่าทั้ง Compound U-1 และ Authentic Sample มี maximum absorption peaks ในคลื่นไฟฟ์รูปแบบเดียวกันเกือบทุกประการ จากข้อมูลนี้แสดงให้เห็นว่าสารประกอบหัวส่องอาจจะมี Chromophores ที่ทำให้เกิดคือเป็นตัวเดียวแก้หรือกล้ายกตัว จึงทำให้เกิดคือเป็นตัวเดียวแก้และมีลักษณะของ Spectra เหมือนกัน ส่วนข้อมูลจาก Infrared absorption spectra พบว่าทั้ง Compound U-1 และ Authentic Sample มี maximum absorption peak คล้ายคลึงกันมาก ซึ่งจากลักษณะของ Spectra ที่คือ อาจสรุปรวมกันได้ว่านี่คือ peak ประมาณ 3430 cm^{-1} จะแสดงให้เห็นถึง Hydroxyl stretching ของ -OH group ซึ่งทำให้ทราบถึงลักษณะของ Hydroxyl group ของสารนี้ สำหรับกรณีนี้แสดงว่าลักษณะของ -OH ที่มีอยู่จะคงเกิด Intramolecular hydrogen bonding เพราะว่า -OH สามารถโดยที่ไป吸光 absorb ที่ peaks ประมาณ $3600-3650 \text{ cm}^{-1}$ แต่ถ้าเป็น hydrogen-bonded OH group จะพบว่า peak ที่คาดจะอยู่ที่ wave number ทำลงมากราวปักติเล็กน้อย (31) สำหรับที่ peaks $2800-3000 \text{ cm}^{-1}$ จะพบมี triplet peaks ซึ่งแสดงให้เห็นถึง C-H stretching ของส่วนที่เป็น Aliphatic portion ของโมเลกุล และที่ peak 1720 cm^{-1} จะแสดงให้เห็นถึง C=O stretching ของ lactone part ของโมเลกุล ส่วนที่ peak $1620-1625 \text{ cm}^{-1}$ จะแสดงให้เห็นถึง C=O stretching ของ quinone system และ quinone system ในกรณีที่พิจารณา การเป็นชนิด extended quinones เพราะจะมี quinones ธรรมชาติ ไม่ใช่ carbonyl groups

อยู่ใน ring เดียว ก็จะ absorb ในช่วง $1680-1660 \text{ cm}^{-1}$ หากเป็น extended quinones ที่มี Carbonyl group อยู่ใน ring กันและ ring จะว่าจะ absorb ในช่วง $1655-1635$ หรือต่ำกว่า (24) ถังนั้นแสดงว่าสารประกอบถูกถ่ายทอดมี extended quinone system อยู่ด้วย สำหรับข้อมูลของ IR spectra ที่กล่าวมาทั้งหมดนี้ แสดงให้เห็นว่า ทั้ง Compound U-1 และ Authentic Sample ควรจะถูกนิยามว่า functional groups ทาง ๆ บางส่วนเหมือนกัน และลักษณะโครงสร้างบางส่วนของโนเมเลกุลอาจจะเหมือนกันด้วย จึงทำให้ spectra ที่ได้มีลักษณะเหมือนกัน ถังกล่าวมาแล้ว สำหรับ TLC ของ Authentic Sample, Compund U-1 และ Compound U-1 acetate พนิช solvent ที่แนะนำสมที่สุดคือสำหรับสารประกอบเหล่านี้ คือ Chloroform, Formic 50 + 50 โดยนำมาเขย่า แล้วทิ้งไว้ให้แยกชั้นเจ็บรินเอชัน chloroform มาใช้ สำหรับ solvent systems อื่น ๆ พนิชเมื่อนำมาใช้กับสารประกอบประเภทนี้ จะไม่ให้ผลดีเท่าที่ควร เพราะว่าลักษณะของ bands ที่ได้จะไม่แยกออกจากกันอย่างชัดเจน สำหรับ Compound U-1 และ Authentic Sample พนิชเมื่อ run ใน Solvent System ของ Chloroform, Formic acid 50 + 50 จะให้ลักษณะของ bands เมื่อนกัน แสดงว่าสารประกอบทั้งสองมีค่า h-Rf values เทากัน ซึ่งอาจเป็นสารประกอบที่มีลักษณะเหมือนกันหรือคล้ายกันได้ ซึ่งอาจนำไปใช้เป็นข้อมูลที่ช่วยในการพิจารณาประกอบกับข้อมูลอื่นได้ เช่นกัน

ถังนั้นจากข้อมูลที่ได้ ถ้าสารทั้งหมดนี้ แสดงว่า Compound U-1 และ Authentic Sample น่าจะถูกนิยามว่าโครงสร้างที่อาจเหมือนกัน หรือ มีเฉพาะบางส่วนของโนเมเลกุลคล้ายกัน สำหรับ Authentic Sample ที่ได้รับความกรุณาให้โดย Prof.G.M. Blackburn นั้น กล่าวว่า เป็นสารประกอบของ Kylindein ที่เตรียมได้จากเห็ดคราฟองเชาเรียที่เพาะในอาหารเลี้ยง (media) และสกัดด้วยสารละลายของพืชผล ซึ่งสารนี้สามารถนำใช้เปรียบเทียบกับ

Compound U-1 ที่เกริยมได้จากการทดลองครั้งนี้ได้โดยเฉพาะข้อมูลเกี่ยวกับ Spectroscopy สำหรับสารประกอบ Xylindein นั้นจากเอกสารอ้างอิงหลายเล่ม (21, 22, 24) กล่าวว่ามีสูตรโครงสร้างดังนี้



ส่วน Compound U-1 ที่ได้จากการทดลองครั้งนี้ อาจจะมีสูตรโครงสร้างบางส่วนของโมเลกุลในสักษณะดังกล่าวนี้โดยเนพาะทรงส่วนที่เป็น Nucleus ของโมเลกุล สำหรับ Side chain ของสารประกอบปะรำเกที่ จำกสูตรที่เสนอไว้ที่ เป็น Aliphatic groups นั้น จากข้อเสนอแนะเบื้องต้นที่ว่า Prof. G.M. Blackburn กล่าวว่าสารที่สักได้จากไบพองเข้าเชี่ยวโดยใช้สารละลายของฟินอล เป็นตัวสักนั้น พบว่าสารเหล่านี้จะมีทั้งพวก quinone และ quinol หรือ quinhydrone ปัจจันอยู่ และส่วนผสมทั้งหมดนี้เมื่อประกอบกันด้วยที่เป็น side chain ที่ไม่อิมพ์ (unsaturated side chain) ของโมเลกุล จะทำให้เกิด การ dehydrogenate โดย quinone system ภายในโมเลกุล ทำให้ได้สาร ประกอบที่มีสักษณะแตกต่างกันหลายชนิด ฉะนั้นสักษะที่แห้งริ้งของสารประกอบปะรำ นี่ จึงยังเป็นสิ่งที่บ่งบอกและชี้บ่งชี้ของความ พอกจากนั้นสารประกอบพวกนี้ พบว่ามีสูตร โครงสร้างที่ค่อนข้างคล้ายกัน มีโมเลกุลก้อนชั่งใหญ่ มีจุดหลอมเหลวค่อนข้างสูง และมี อัตราการละลายก้อนชั่งน้อยในสารละลายหลากหลายชนิดด้วย สำหรับการเตรียมอนุพันธ์บาง ตัวของสารประกอบพวกนี้ เช่น Compound U - 1 Sodium salt พน้ำท่าให้มันสามารถละลายน้ำได้ และจาก IR-spectra ของสารนี้ พอสูบไปควา

lactone carbonyl peak เกิดมีการเปลี่ยนแปลงไปจากทั่วเดิม ซึ่งแสดงว่า lactone ring ในสารเดิมอาจถูกทำลายให้แตกออก และเกิดปฏิกิริยาต่อไป เพื่อเกิดเป็นเกลือโซเดียมของสารประกอบทั่วไป ซึ่งมีผลทำให้อัตราการละลายของมันในสารละลายบางชนิดเปลี่ยนแปลงไปกว้าง สำหรับ Compound U-1 acetate จากการทดลองนี้ สามารถเตรียมได้สองรูป ซึ่งให้ผลเช่นเดียวกัน แต่แตกต่างกันที่วิธีการเตรียมและความส่วนในการเลือกใช้อุปกรณ์ในการทดลองนี้ พนวจวิธีที่สอง เป็นวิธีที่ส่วนกว่า และให้ yield มากกว่าค่าย สำหรับ Compound U-1 acetate พนวจเป็นสารประกอบที่มีสีแดง ซึ่งมีสีต่างไปจากทั่วเดิมจึงกล่าวให้ว่าสารประกอบพวกนี้สามารถเปลี่ยนแปลงสีได้ เมื่อมีการเปลี่ยนแปลงบางส่วนในโมเลกุลของมัน ซึ่งในเมื่อของการเปลี่ยนแปลงสีได้นี้ อาจนำมาใช้ประโยชน์บางอย่างได้ เช่น อาจใช้เป็น Indicator ใน non-aqueous titration เพราะสารประกอบพวกนี้มักไม่ละลายน้ำแต่ละลายได้ในสารละลายบางชนิดเท่านั้น เช่น acetic anhydride เป็นที่น สำหรับประโยชน์ในด้านนี้ ๆ ก็กล่าวมาแล้วว่า ในเมื่อเจ้าเขียนนี้ช้าบ้านเกยนนำมายังเป็นสมุนไพรสำหรับบำบัดอาการปวดบานของโรคพยาธิปิศาบังษานิก และโรคฝีศันต่าง ๆ ก็นั้นสารประกอบที่มีอยู่ในเมื่อของเจ้าเขียนนี้ อาจจะมีฤทธิ์ทางเคมีวิทยาบางอย่างก็เป็นได้ ซึ่งจะต้องทำการทดลองและวิจัยต่อไป นอกจากสารประกอบที่สกัดได้ในการทดลองครั้งนี้ แล้ว ในเมื่อของเจ้าเขียนอาจมีสารประกอบทั่วไป ๆ ที่คล้ายคลึงกันหรือต่างจากที่กล่าวมาแล้วก็ได้ ก็นั้น จึงอาจกล่าวได้ว่า เรื่องของเห็ด ราษฎร์ของเจ้าเขียน และสารประกอบทั่ว ๆ ที่มีอยู่บังคับเป็นสิ่งที่นำเสนอในสำหรับศึกษาค้นคว้า รายละเอียดต่าง ๆ ในขั้นตอนไปอีกด้วย.