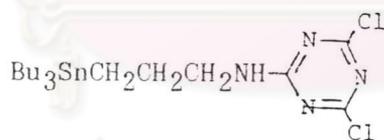
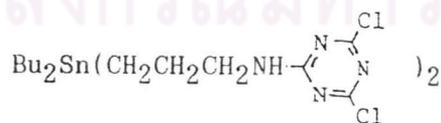


สรุปผลการทดลอง

จากการวิจัยเพื่อสังเคราะห์สารประกอบดีบุกอินทรีย์ที่มีหมู่อะมิโน ที่เป็นอนุพันธ์ของ เอส-ไตรแอสซีน (s-triazine) โดยเริ่มต้นจากการสังเคราะห์สารประกอบดีบุกไฮไดรด์คือ  $Bu_3SnH$  และ  $Bu_2SnH_2$  นำมาทำปฏิกิริยาไฮโดรสแตนเนชันกับ  $CH_2=CHCN$  ได้ผลิตภัณฑ์คือ  $Bu_3SnCH_2CH_2CN$  และ  $Bu_2Sn(CH_2CH_2CN)_2$  ตามลำดับ แล้วนำสารประกอบดีบุกอินทรีย์ nitrile ที่สังเคราะห์ได้ไปรีดิวส์ด้วย  $LiAlH_4$  ได้ผลิตภัณฑ์เป็น  $Bu_3SnCH_2CH_2CH_2NH_2$  และ  $Bu_2Sn(CH_2CH_2CH_2NH_2)_2$  ตามลำดับ นำ  $Bu_3SnCH_2CH_2CH_2NH_2$  มาทำปฏิกิริยากับ ไซยานูริกคลอไรด์ ในอัตราส่วนจำนวนโมล 1:1 ได้ผลิตภัณฑ์เป็นของเหลวชั้น 1 สามมีสี คือ



นำ  $Bu_2Sn(CH_2CH_2CH_2NH_2)_2$  มาทำปฏิกิริยากับ ไซยานูริกคลอไรด์ ในอัตราส่วนจำนวนโมล 1:2 ตามลำดับ ได้ผลิตภัณฑ์เป็นของแข็งสีขาวที่มีจุดหลอมเหลว 87-88 °C คือ



นอกจากนี้ได้ทำปฏิกิริยาไฮโดรสแตนเนชันของ  $Bu_3SnH$  กับ  $CH_2=CHCONH_2$ ,  $CH_2=CHOCH_2CH_3$ ,  $CH_2=CHOCH_2CH_2CH_2CH_3$ ,  $CH_2=CHCH_2OCH_2\overset{O}{\underset{||}{C}}HCH_2$  ในอัตราส่วนจำนวนโมลของดีบุกไฮไดรด์ต่ออัลคีน เป็น 1 : 1.5 โดยประมาณ ได้ผลิตภัณฑ์เป็น  $Bu_3SnCH_2CH_2CONH_2$ ,  $Bu_3SnCH_2CH_2OCH_2CH_3$ ,  $Bu_3SnCH_2CH_2OCH_2CH_2CH_2CH_3$ ,

$\text{Bu}_3\text{SnCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\overset{\text{O}}{\text{C}}\text{HCH}_2$  ตามลำดับ และทำปฏิกิริยาไฮโดรสแตนเนชันของ  $\text{Bu}_2\text{SnH}_2$  กับ  $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{OCH}_2\overset{\text{O}}{\text{C}}\text{HCH}_2$  ในอัตราส่วนจำนวนโมล 1 : 3 โดยประมาณ ได้ผลิตภัณฑ์เป็น  $\text{Bu}_2\text{Sn}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\overset{\text{O}}{\text{C}}\text{HCH}_2)_2$

ในการสังเคราะห์สารประกอบไดบุกอินทรีย์ที่มีหมู่อะมิโนอัลคิล ยังสามารถเตรียมได้ โดยการเปิดวงอีพอกไซด์ของสารผลิตภัณฑ์  $\text{Bu}_3\text{SnCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\overset{\text{O}}{\text{C}}\text{HCH}_2$  โดยทำปฏิกิริยากับ  $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$  ในอัตราส่วนจำนวนโมล 1:5 ได้ผลิตภัณฑ์เป็นของเหลวใสไม่มีสี คือ  $\text{Bu}_3\text{SnCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{NHCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$  การเปิดวงอีพอกไซด์ของสารผลิตภัณฑ์  $\text{Bu}_2\text{Sn}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\overset{\text{O}}{\text{C}}\text{HCH}_2)_2$  โดยการทำปฏิกิริยากับ  $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$  ในอัตราส่วนจำนวนโมล 1:10 ได้ผลิตภัณฑ์เป็น  $\text{Bu}_2\text{Sn}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{NHCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2)_2$

สารประกอบที่สังเคราะห์ได้จากการทำวิจัยในครั้งนี้ ที่ยังไม่เคยมีรายงานการสังเคราะห์มาก่อนได้แก่

1.  $\text{Bu}_2\text{Sn}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2)_2$
2.  $\text{Bu}_3\text{SnCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{NHCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$
3.  $\text{Bu}_2\text{Sn}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{NHCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2)_2$

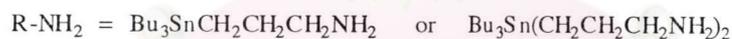
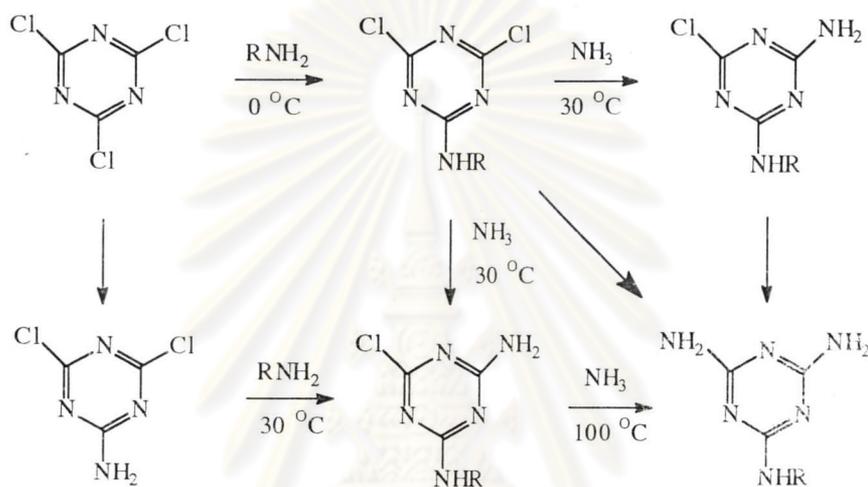
4.  $\text{Bu}_3\text{SnCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}-\text{N}(\text{Cl})_2$
5.  $\text{Bu}_2\text{Sn}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}-\text{N}(\text{Cl})_2)_2$

จากการทำวิจัยในครั้งนี้ทำให้รู้ว่าสามารถสังเคราะห์สารประกอบไดบุกอินทรีย์ที่มีหมู่อะมิโนไตรอะซีน ได้จากการทำปฏิกิริยาระหว่างสารประกอบไดบุกอินทรีย์ที่มีหมู่ไซยานูริกคลอไรด์ คือ

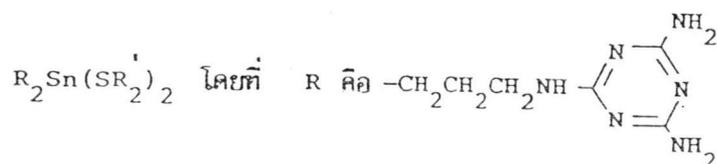


melasoprol ต่อไป แนวทางที่คาดว่าจะสามารถสังเคราะห์ได้คือ

1. การเปลี่ยนคลอไรด์บนวงแหวนไตรแอสไดนสารประกอบทั้งสองให้เป็นหมู่อะมิโนโดยทำปฏิกิริยากับแอมโมเนียหรือสารประกอบเอมีน หรือแนวทางอื่นๆดังในแผนภาพข้างล่าง



2. เปลี่ยนจาก  $\text{BuSn}$  เป็น  $\text{PhSn}$  โดยการเริ่มต้นจาก  $\text{Ph}_3\text{SnH}$  และ  $\text{Ph}_2\text{SnH}_2$  เพื่อที่จะศึกษาปฏิกิริยาการกระจายตัวใหม่กับ  $\text{SnCl}_4$  หรือ ศึกษาปฏิกิริยากับโบรมีน เพื่อเตรียมสารประกอบที่มีโครงสร้างดังแสดง



3. ในการทำปฏิกิริยาระหว่าง  $\text{Bu}_3\text{Sn}(\text{CH}_2)_3\text{OCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{NHCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$  หรือ  $\text{Bu}_2\text{Sn}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{NHCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2)_2$  กับ ไอซานูริกคลอไรด์ จะมีการแข่งขันระหว่างหมู่ไฮดรอกซิลกับหมู่อะมิโนทำให้ไม่สามารถสังเคราะห์สารประกอบที่ต้องการได้โดยตรงอาจศึกษาได้ดังแผนภาพข้างล่าง

