

หัวขอวิทยานิพนธ์ การศึกษาปฏิกริยาของ 6,7-ไดเมทอกซี่-4(3-ไฮโดรเจน) กวินาโซโลน

วิทยานิพนธ์ วิทยาศาสตร์สหบัณฑิต (สาขาวิชาเคมี)
มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ 2522

ชื่อผู้ทำ คณิศร์ บารมี

6,7-Dimethoxy-4(3H)-quinazolone (สารประกอบที่ I)

ทำปฏิกริยา กับ benzyl chloride ใน absolute ethanol และ มี sodium hydroxide เป็นตัวเร่งปฏิกริยา จะได้ 3-benzyl-6,7-dimethoxy quinazolone (สารประกอบที่ VIII) ซึ่งมี m.p. 179-180°C

4-Cyano-6,7-dimethoxyquinazoline (สารประกอบที่ X)

ทำปฏิกริยา กับ 75 % ($\frac{v}{v}$) aqueous formic acid และ มี raney nickel เป็นตัวเร่งปฏิกริยา จะได้ 6,7-dimethoxy-4(3H)-quinazolone (สารประกอบที่ I) ซึ่งมี m.p. 196-198°C (decompose)

6,7-Dimethoxy-4(3H)-quinazolone (สารประกอบที่ I)

ไม่ทำปฏิกริยา กับ acetic anhydride ใน ethyl acetate และ มี sodium hydroxide เป็นตัวเร่งปฏิกริยา และ ไม่ทำปฏิกริยา กับ acetyl chloride ซึ่งมี sodium hydroxide เป็นตัวเร่งปฏิกริยา

คุณป้า ๔๗๑๓๙

TITLE THE STUDY OF THE REACTION OF 6,7-DIMETHOXY-4(3H)-
 QUINAZOLONE

THESIS MASTER OF SCIENCE (CHEMISTRY)
 CHIANG MAI UNIVERSITY, 1979

NAME THANISR BARAMEE

ABSTRACT

6,7-Dimethoxy-4(3H)-quinazolone (compound I)

reacted with benzyl chloride in absolute ethanol, catalyzed by sodium hydroxide, to form 3-benzyl-6,7-dimethoxyquinazolone (compound VIII). The melting point was 179-180°C.

4-Cyano-6,7-dimethoxyquinazoline (compound X) reacted with 75 % ($\frac{v}{v}$) aqueous formic acid, catalyzed by raney nickel, to form 6,7-dimethoxy-4(3H)-quinazolone (compound I). The melting point was 296-298°C (decompose).

6,7-Dimethoxy-4(3H)-quinazolone (compound I) did not react with acetic anhydride in ethyl acetate, catalyzed by sodium hydroxide, and did not react with acetyl chloride, catalyzed by sodium hydroxide.