

ชื่อเรื่องการค้นคว้าแบบอิสระเชิงวิทยานิพนธ์ การสังเคราะห์และการหาถักนยละเอียด
ของไกฟ์ริกีเนียม ไกฟ์นลทินเทคราคลอร์

ชื่อผู้เขียน

นายถาวร รักกาญจน์

วิทยาศาสตรมหาบัณฑิต

สาขาวิชาสารสนเทศ

คณะกรรมการตรวจสอบการค้นคว้าแบบอิสระเชิงวิทยานิพนธ์

ผศ.ดร.ประศักดิ์ ถาวรบุศิกร

ประธานกรรมการ

รศ.ดร.วิจิตร รักนพานิช

กรรมการ

ผศ.ดร.ไกศล สาระเวก

กรรมการ

นพศักดิ์

ในงานวิจัยนี้ไกเกรีบมสารประกอบไกฟ์ริกีเนียม ไกฟ์นลทินเทคราคลอร์,
 $[PyH]_2[Ph_2SnCl_4]$ ไกบีไซไกฟ์นลทินไคคลอไรค์ในเอนโซฮีดรอตทำปฏิกิริยา
กับสารละลายฟิริกินในกรดไฮโกรคลอริก เช้มชันที่อุณหภูมิห้อง ซึ่งเป็นวิธีใหม่ที่สะดวก และ[†]
รวดเร็ว สารประกอบที่เกรีบมไกมีจุดหลอมเหลว $180\text{--}182^\circ\text{ช.}$ พนิชภาคลักษณะน้ำไฟ
ของสารประกอบเป็น $1:2$ อิเลคโทรโอล์ ดูลกราโนโวเอเลคทรอนของสารแสดง λ_{max}
ที่ 215.1 nm ในเอนโซนอล จากเอกซเรย์คิฟเพรคชันของสารประกอบไคค่า a ที่สำคัญ
คือ $11.63, 9.93, 5.50$ และ 5.44 \AA นอกจากนี้ยังไกศึกษาอินฟราเรด—
スペคตรัมของสารประกอบ สำหรับปฏิกิริยาทางเคมีของสารไกฟ์ริกีเนียม ไกฟ์นลทินเท—
คราคลอร์ เมื่อทำปฏิกิริยากับสารละลายโซเดียมไอการอกไชค์จะไกฟ์นลทินออกไซด์

Research Title **Synthesis and Characterization of Dipyridinium
Diphenyltin Tetrachloride**

Author Mr. Thaworn Rukkanchanunt

M.S. Teaching Chemistry

Examining Committee Assist.Prof.Dr.Prasak Thavornyutikarn Chairman
Assoc.Prof.Dr.Vichitr Rattanaphani Member
Assist.Prof.Dr.Kosol Sarawek Member

Abstract

A new simple and rapid preparative method for dipyridinium diphenyltin tetrachloride, $[\text{PyH}]_2[\text{Ph}_2\text{SnCl}_4]$, was found in this work. Diphenyltin dichloride in absolute ethanol was reacted with a solution of pyridine in concentrated hydrochloric acid at room temperature. The product melted at $180-182^\circ\text{C}$ and was shown to be a 1:2 electrolyte. The ultraviolet spectrum of the compound in methanol showed λ_{max} at 215.1 nm . The four important d values : 11.63, 9.93, 5.50 and 5.44 \AA° were determined from X-ray diffraction data. The infrared spectrum of the compound was also examined. With respect to its chemical reactivity, the dipyridinium diphenyltin tetrachloride when reacted with sodium hydroxide solution gave diphenyltin oxide.