3

หัวข้อวิทยานิพนธ์

การสลายตัวทางชีวภาพของอาลคีเลเฅฅลิกนิน

วิทยานิพนธ์

วิทยาศาสกร**์มหาบัณ**ฑิต (สาชาวิชาเคมี) มหาวิทยาลัยเชียงใหม[่] 2525

รื่อผู้**ท**ำ

ทิพย์รัคน์ มณีเลิศ

บทศักยอ

นำไม่สนสามใบ (Pinus kesiva Royle ex Gordon)
มาสกัดแยกหาลิกนิน โดยใช้วิธีของ Bjorkman นำลิกนินที่แยกได้มาทำให้บริสุทธิ์และ
หานำหนักโมเลกุล โดยใช้ Sephadex LH-20 gel chromatography และนำไป
วัดการดูกกลื่นแสงที่ความยาวคลื่น 350 nm — 260 nm ได้ maximum absorption
peak ที่ความยาวคลื่น 280 nm ใน Alkali solution ลิกนินที่แยกมาได้จะเกิด
Ionization ของ phenolic group, absorption maxima จะ shift ไปที่
ความยาวคลื่น 310 nm เมื่อนำลิกนินนี้มาทำ Methylation โดยใช้ Diazomethane
จะได้ Methylated lignin ที่เมื่อกรวจสอบ Ionization Spectrum ใน
Alkali solution ไม่มีการ shift ของ Absorption maxima ไปทางความยาว
คลื่นที่ยาวกว่า นำ Methylated lignin ที่ได้ไปทำ Periodate Permanganate oxidation และทดสอบโดย Thin layer Chromatography (TLC) แล้ว
นำ Methylated lignin ที่ได้ไปทำ Methylation โดยใช้ Diazomethane
อีกครั้ง ปรากฏว่า final product ที่ได้เป็น Methyl veratrate โดยนำ
product นี้ไปทำ Gas chromatography และเทียบ Retention time กับ
Reference ที่เป็น Methyl Veratrate นำ Methylated lignin ที่เตรียมได้

ไปเลี้ยงเชื้อรา P. Chrysosporium โดยเติมอาหารเลี้ยงเชื้อลงไปด้วย ตั้งทิ้งไว้ที่
อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 30 วัน แล้วแยก Methylated lignin ที่ถูกยอยสลายออก
หาให้บริสุทธิ์โดย Sephadex IH-20 gel chromatography และศึกษาโดรงสร้าง
โดย UV spectrophotometry และดูการ Ionization different UV spectrophotometry จะเห็นวา Absorption maxima shift จาก 280 nm ไปที่ความ
ยาวคลื่น 310 nm แสดงวาเกิด Ionization ของ Phenolic group นำ Degraded
methylated lignin ที่บริสุทธิ์นี้ไปทำการ ethylation โดยใช้ Diazoethane
และทำ periotate Permanganate oxidation เมื่อดรวจสอบด้วย Thin layer
chromatography (TLC) แล้วทำ Methylation และดรวจสอบโดย Gas chromatography ปรากฏวา Product ตัวหนึ่งมีคา Retention time เทากับ methyl-3methoxy-4-ethoxy benzoate และ Methyl-3-ethoxy-4-methoxybenzoate
แสดงวาเชื้อรา P. Chrysosporium สามารถ Demethylated methyl group ใน
methylated lignin ออกไปทำให้เกิด Hydroxy group แทนที่

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ Copyright[©] by Chiang Mai University All rights reserved Title

Biodegradation of Alkylated lignins

Thesis

Master of Science

(Chemistry)

Chiang Mai University 1982

Name

Tiparat Maneelert

Abstract

Lignin was extracted from Pinus kesiva Royel ex Gardon by Bjorkman method. Purification and molecular weight determination were achieved by using sephadex LH-20 gel chromatography. The isolated lignin had an absorption maxima at 280 nm. When its phenolic group was ionized in alkali solution, the absorption maxima shift to longer wave length at 310 nm.

The isolated lignin was methylated by diazomethane and the fully methylated product did not shift to a longer wave length in alkaline solution. The methylated lignin was oxidised by Periodate-permanganate reagent. This oxidation products were checked by TLC. They were methylated again with diazomethane and analysed by gas chromatography. It was shown that the major product had retention time the same as methyl veratrate.

The methylated lignin was added to the medium innoculated with <u>P.Chrysosporium</u> and left at room temperature for 30 days.

The degraded products were reisolated and purified by sephadex LH-20 gel chromatography. The structures of all these products were studied by using UV and ionization difference UV spectra techniques. It was observed that there was a shift of absorption maxima from 280 nm to 310 nm. This suggested that the products formed might be demethylated methylated lignin. The demethylated lignin was ethylated by diazoethane and oxidised with periodate-permanganate mixture. The oxidation products was checked by TLC. The oxidation products were methylated again and analysed by gas chromatography. On of the products had retention time equal to that of methyl-3-methoxy-4-ethoxy-benzoate and methyl-3-ethoxy-4-methoxybenzoate.

The result suggested that P. Chrysosporium could demethylated the methylated lignin giving the phenolic groups.

MAII

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม Copyright[©] by Chiang Mai University All rights reserved