



ภาคผนวก

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

Copyright© by Chiang Mai University

All rights reserved

การเตรียมน้ำยาทดสอบ FeCl_3TS

ละลาย FeCl_3 จำนวน 9 กรัมในน้ำกลั่นและปรับปริมาตรจนครบ 100 มิลลิลิตร

การเตรียมน้ำยาทดสอบ 1% Gelatin

ละลาย Gelatin ผงจำนวน 1 กรัมในน้ำกลั่นร้อนและปรับปริมาตรจนครบ 100 มิลลิลิตร

การเตรียมสารละลาย DPPH

ละลาย 1,1-diphenyl-2-picrylhydrazyl radical จำนวน 0.2 กรัมในเมทานอลและปรับปริมาตรจนครบ 100 มิลลิลิตร

การเตรียมน้ำยาทดสอบ 1% Ferric chloride

Ferric chloride 1 กรัม ในน้ำกลั่นและปรับปริมาตรจนครบ 100 มิลลิลิตร

การเตรียมน้ำยาทดสอบ Mayer's reagent

1. Mercuric chloride 1.35 กรัม ละลายในน้ำ 60 มิลลิลิตร

2. KI 5 กรัม ละลายในน้ำ 10 มิลลิลิตร

นำส่วนที่ 1+2 ปรับปริมาตรจนครบ 100 มิลลิลิตร

การเตรียมน้ำยาทดสอบ Dragendorff's reagent

Bismuth nitrate 8 กรัม

Nitric acid (30%w/v) 12 มิลลิลิตร

Potassium iodide 27.2 มิลลิลิตร

Distilled water to make 100 มิลลิลิตร

การเตรียมน้ำยาทดสอบ Wagner's reagent

Iodine crystal 1.27 กรัม

Potassium iodide 2 มิลลิลิตร

Water to make 100 มิลลิลิตร

การเตรียมน้ำยาทดสอบ Hager's reagent

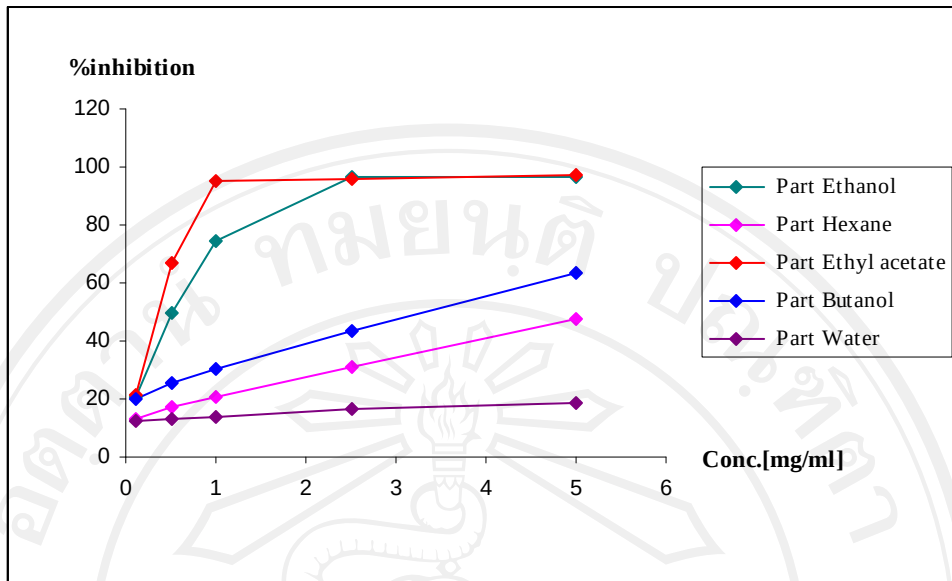
Saturated aqueous solution of picric acid

การเตรียมน้ำยาทดสอบ Gelatin salt reagent

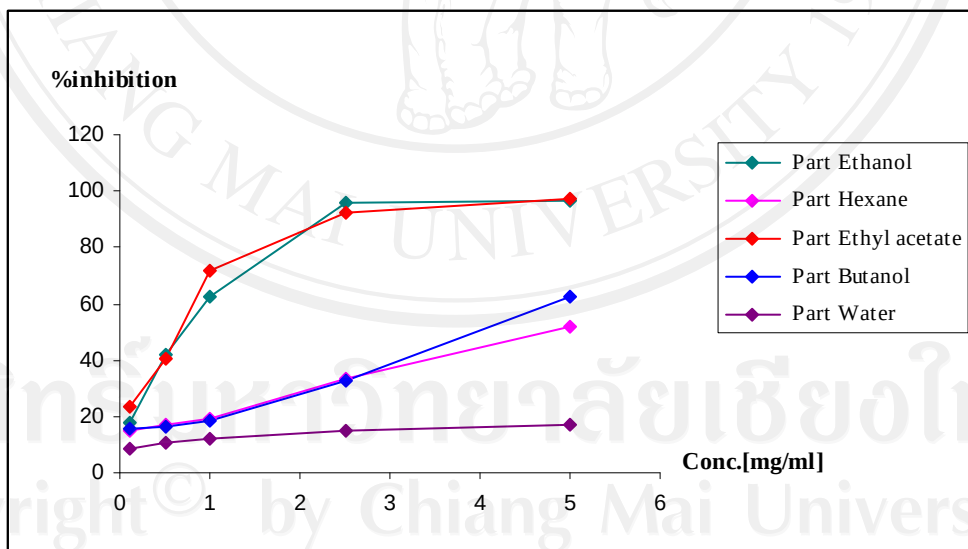
1% gelatin solution 50 มิลลิลิตร นำผสมกับ 10% Sodium chloride solution 50 มิลลิลิตร

การเตรียมน้ำยาทดสอบ Ammonia T.S.

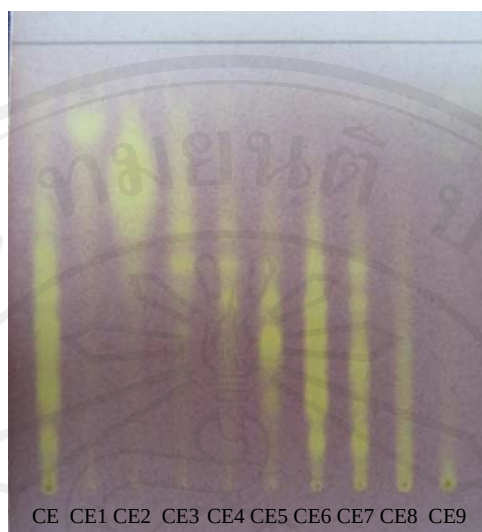
นำ 28% NH_4OH มา 35.7 มิลลิลิตร ในน้ำกลั่นและปรับปริมาตรจนครบ 100 มิลลิลิตร



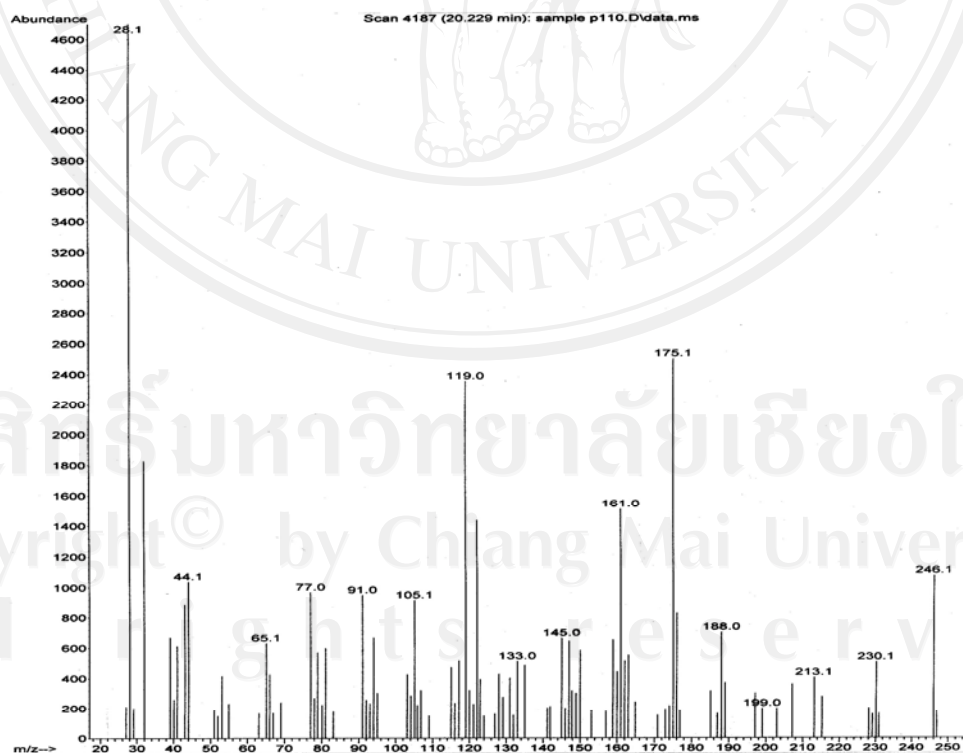
รูปที่ ผ-1 กราฟแสดงค่า % inhibition ของสารสกัดหยาบ, สารสกัดชั้นเฮกเซน, สารสกัดชั้นเอทิลอะซิเตต, สารสกัดชั้นบิวทานอล และสารสกัดชั้นน้ำ จากการทดสอบฤทธิ์ต้านออกซิเดชันด้วย วิธี DPPH



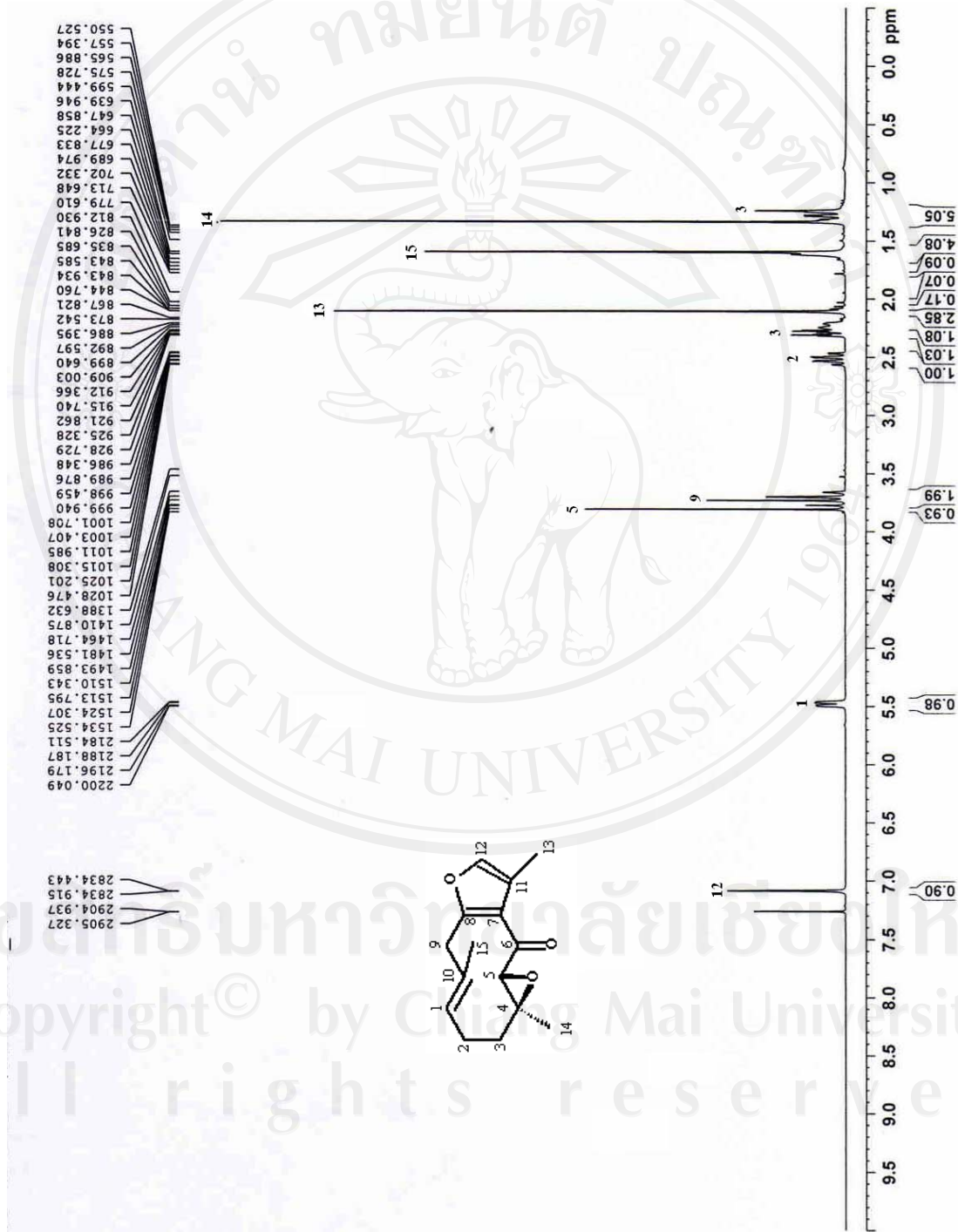
รูปที่ ผ-2 กราฟแสดงค่า % inhibition ของสารสกัดหยาบ, สารสกัดชั้นเฮกเซน, สารสกัดชั้นเอทิลอะซิเตต, สารสกัดชั้นบิวทานอล และสารสกัดชั้นน้ำ จากการทดสอบฤทธิ์ต้านออกซิเดชันด้วย วิธี TBARS



รูปที่ ผ-3 แสดงโครมาโทแกรมของสารสกัดแยกส่วนชั้นเอทิลอะซิเตต(CE) และสารสกัด CE1 ถึง CE9 ในน้ำยาหระ Chloroform:Methanol(9:1) เมื่อฉีดพ่นด้วยสารละลาย DPPH



รูปที่ ผ-4 แสดง GC-MS Chromatogram ของสาร CC-I

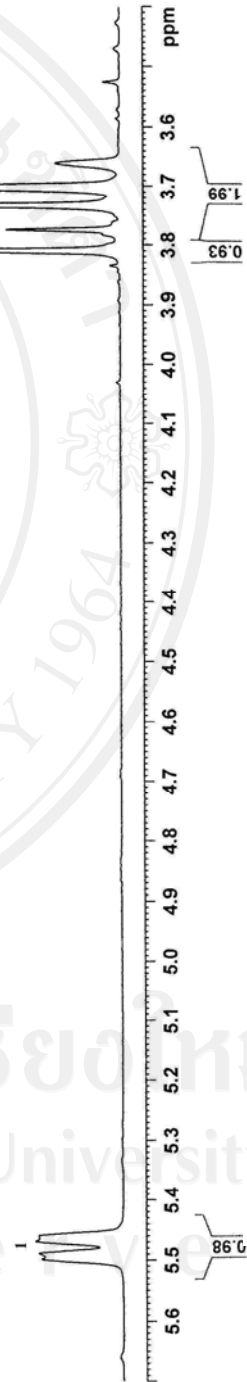
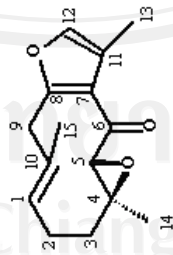


รูปที่ ผ-5 แสดงค่า ¹H-NMR spectrum ของสาร CC-I

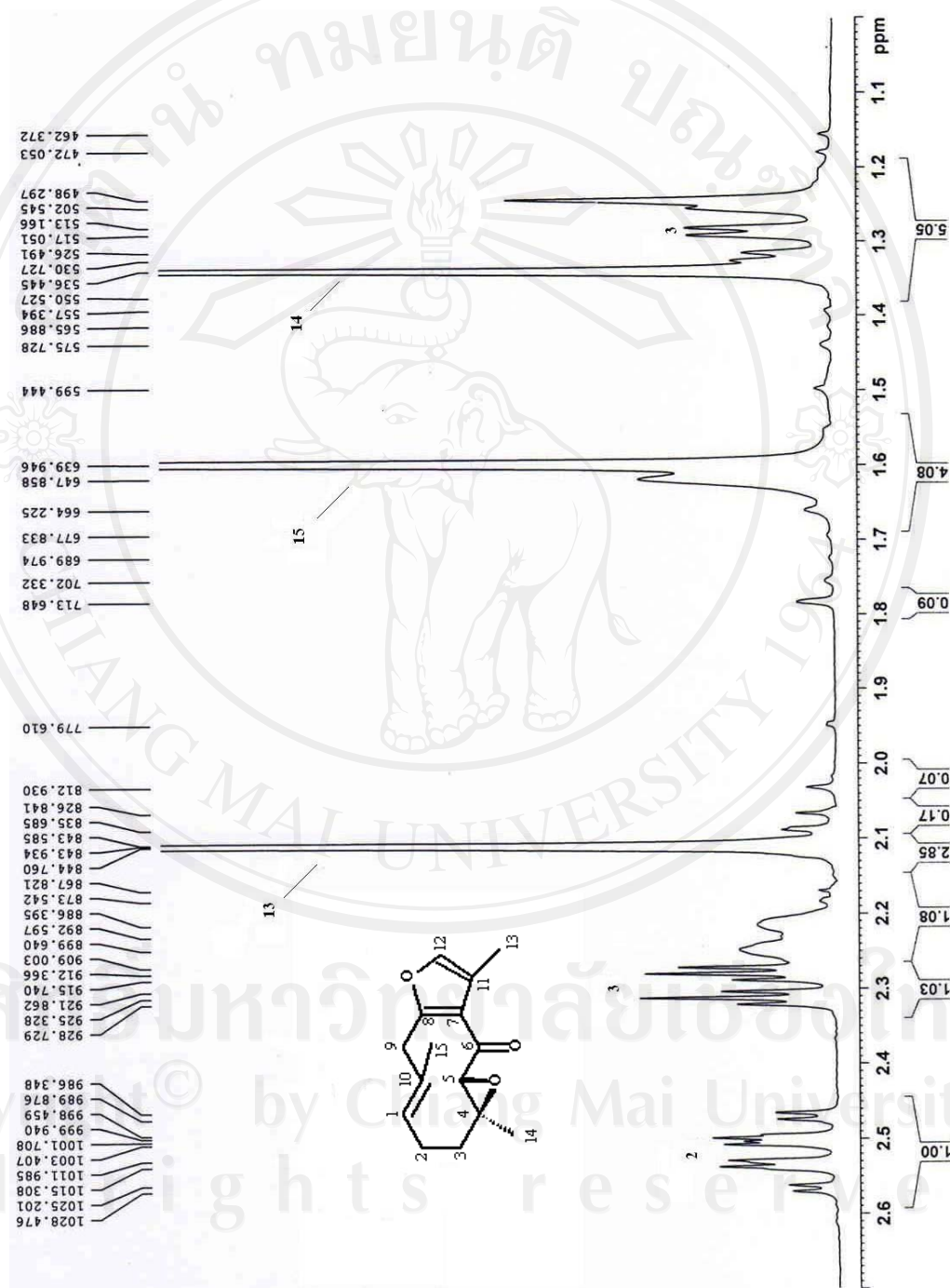
P1 in CDCl₃ (PMRC240209_1)

2200.049
2196.179
2188.187
2184.511

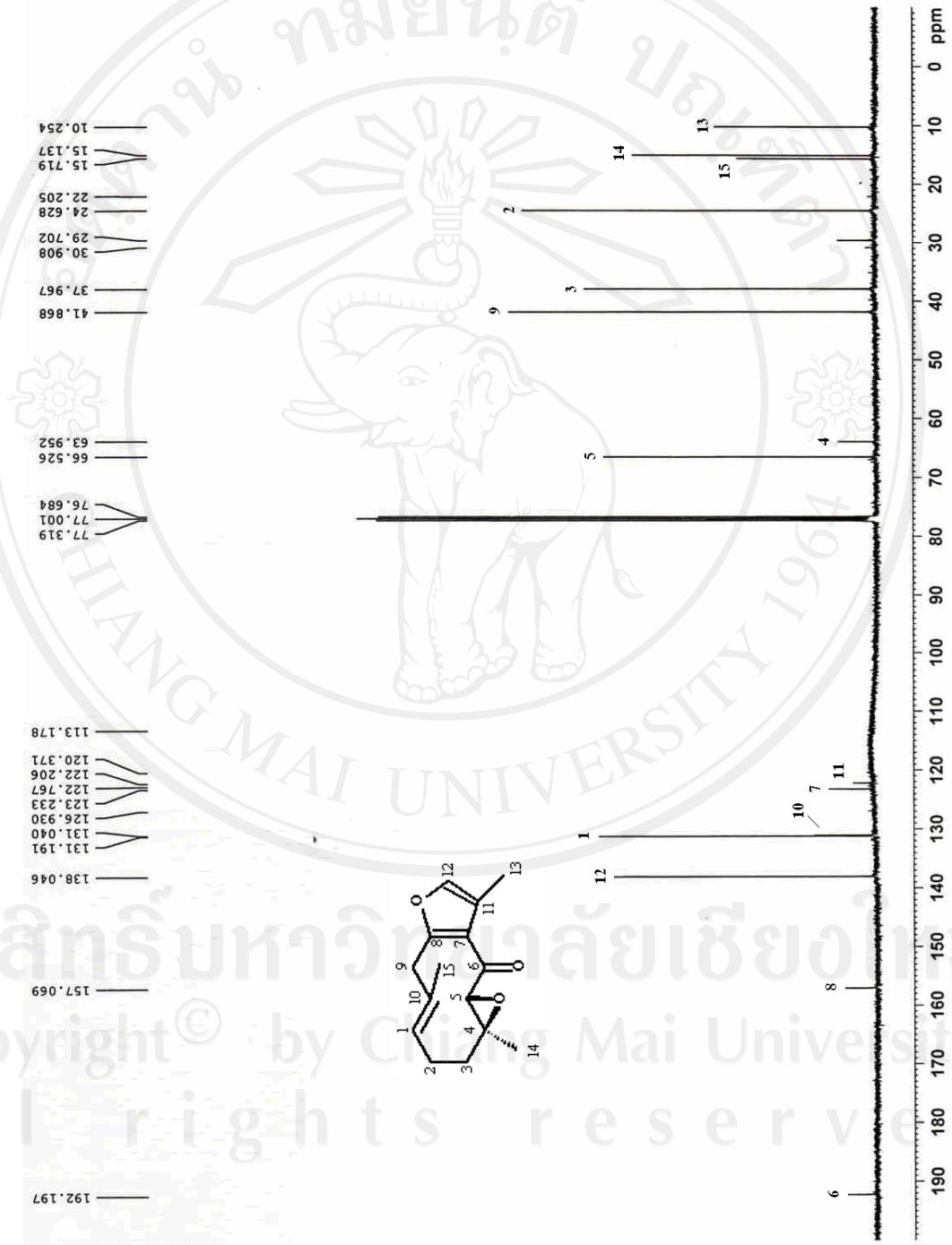
1534.525
1524.307
1513.795
1510.343
1493.859
1481.536
1464.718
1410.875
1388.632



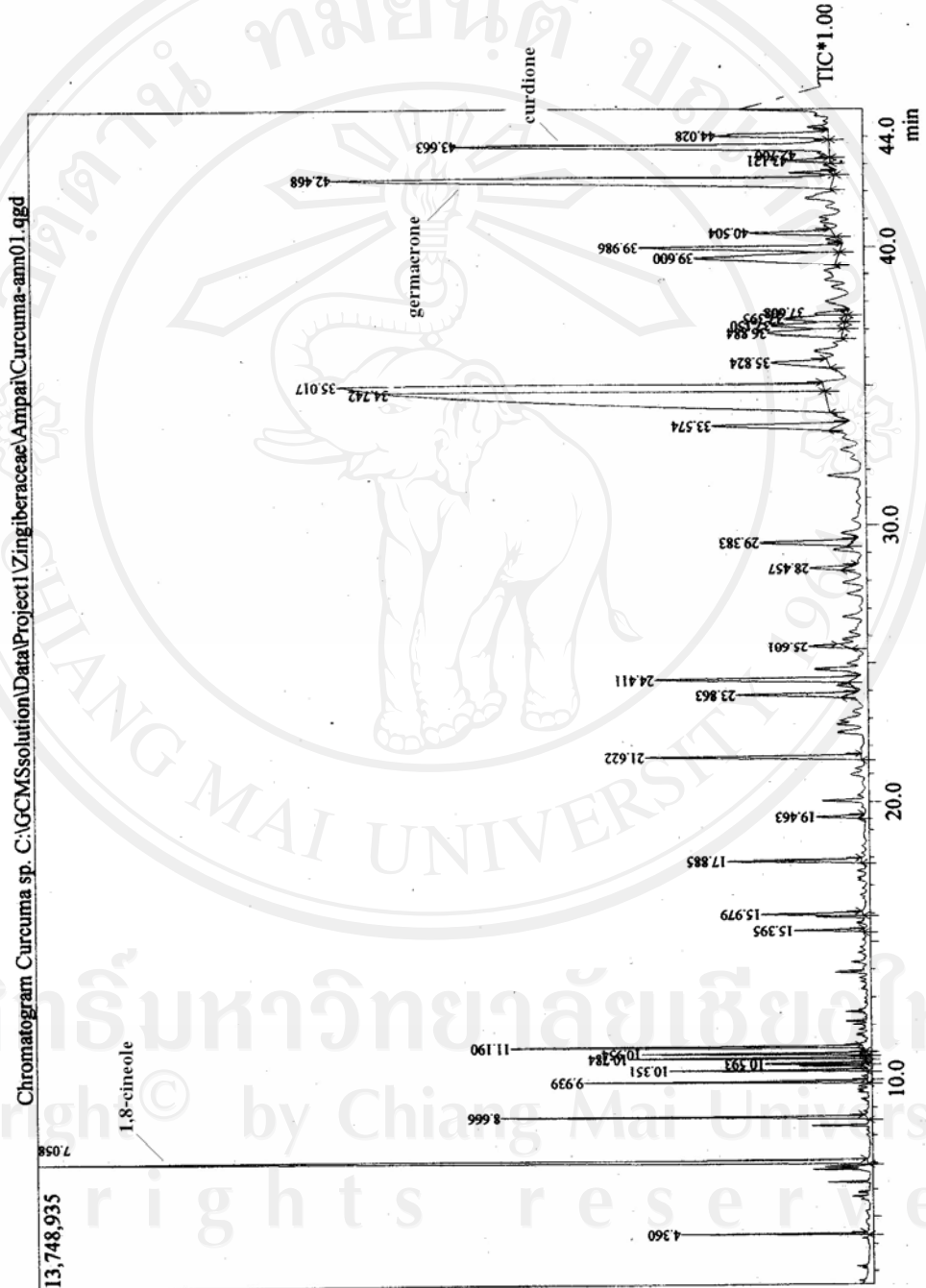
รูปที่ ๘-6 แสดง ¹H-NMR spectrum ของสาร CC-I (ช่วงค่า chemical shift 5.5-3.6 ppm)



รูปที่ ๗-7 แสดง $^1\text{H-NMR}$ spectrum ของสาร CC-I (ช่วงค่า chemical shift 2.6-1.0 ppm)



รูปที่ ๘-8 แสดงค่า ^{13}C -NMR spectrum ของสาร CC-I



รูปที่ ๙-๙ แสดง GC-MS Chromatogram ของน้ำมันหอมระเหยจากว่านชักมดลูก

ประวัติผู้เขียน

ชื่อ นางสาวนิรุตติ วงษ์เจริญ

วัน เดือน ปี เกิด 3 มกราคม 2522

ประวัติการศึกษา สำเร็จการศึกษามัธยมศึกษาตอนปลาย โรงเรียนคณะราษฎรบำรุง
จังหวัดยะลา ปีการศึกษา 2539
สำเร็จการศึกษาระดับปริญญาวิทยาศาสตรบัณฑิต สาขาพัฒนาผลิตภัณฑ์
คณะอุตสาหกรรมเกษตร มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์ ปีการศึกษา 2543

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่
Copyright© by Chiang Mai University
All rights reserved