

ISOLASI SENYAWA BAHAN ALAM DARI TUMBUHAN

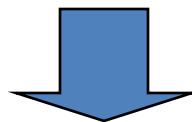
SRI ATUN
JURUSAN PENDIDIKAN KIMIA, FMIPA,
UNIVERSITAS NEGERI YOGYAKARTA
2010



Kimia Organik Bahan Alam ?

Makhluk Hidup/ Organisme

(Hewan; Tumbuhan, Mikrorganisme yang hidup di darat, laut, dan udara)



Proses metabolisme

Metabolit Primer

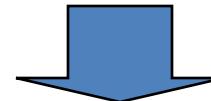
(Karbohidrat; lemak, protein, asam nukleat), merupakan molekul dengan BM tinggi, struktur sama utk setiap organisme, dan digunakan sbg penghasil energi/ kelangsungan hidup organisme

Metabolit Sekunder

(golongan senyawa dengan struktur bervariasi dan khas untuk setiap organisme, BM relatif kecil, ditemukan dalam jumlah minor, berfungsi untuk pertahanan diri organisme, melawan penyakit, pertumbuhan, atau hormon



Banyak dipelajari di
bidang Biokimia



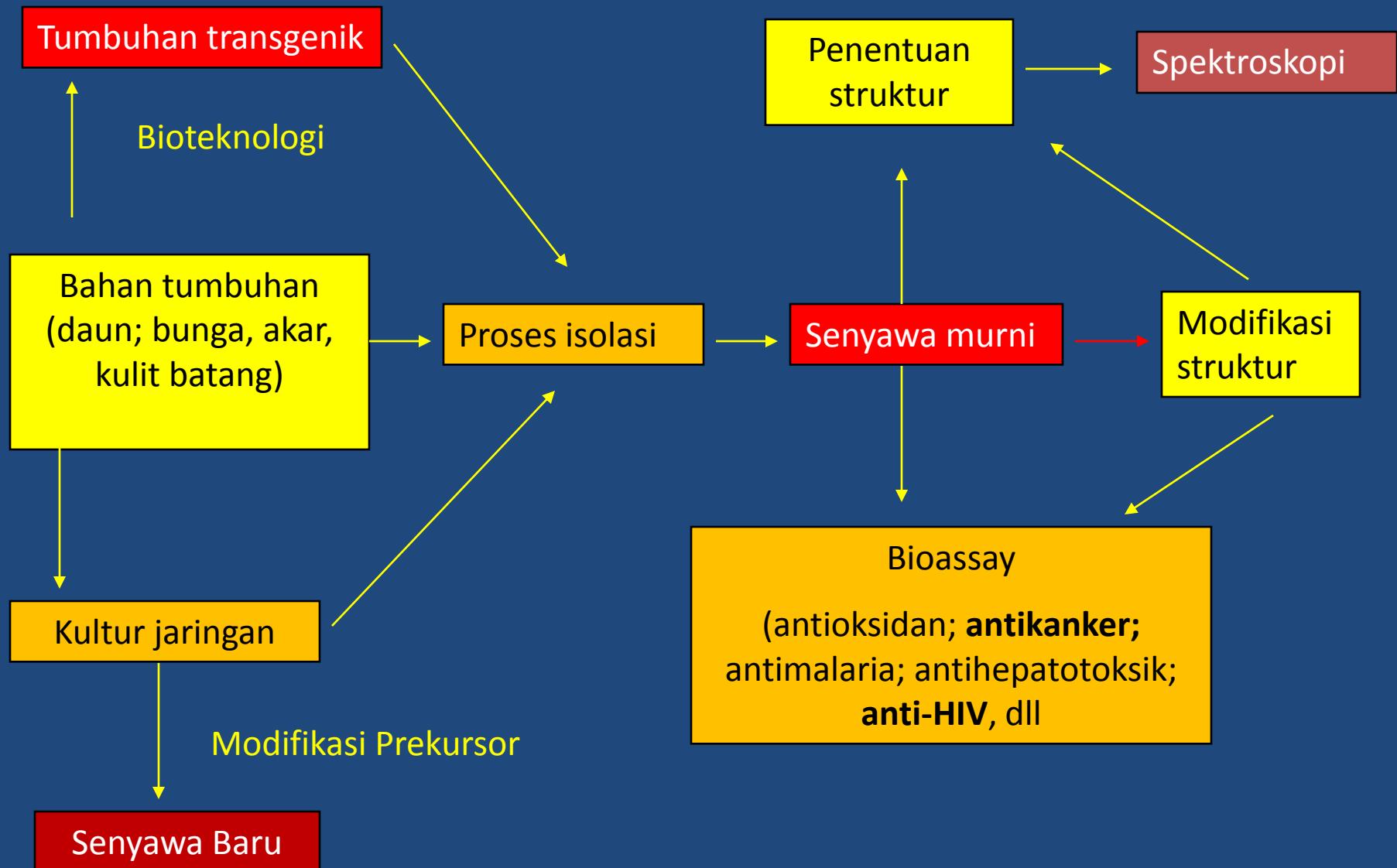
Bidang Kimia organik bahan
alam

Peran Ekologis senyawa bahan alam:

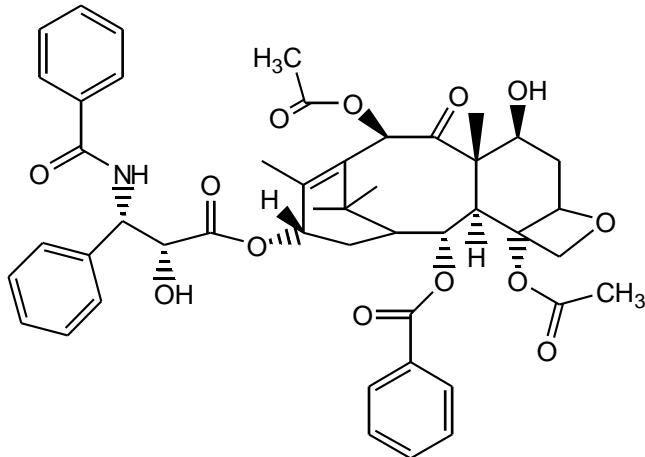
- ❖ Melindungi tumbuhan dari serangan herbivora dan infeksi mikroba
- ❖ Penarik serangga atau hewan penyerbuk dan penebar biji
- ❖ Agen alelopati yg berperan dlm kompetisi antar spesies tumbuhan.



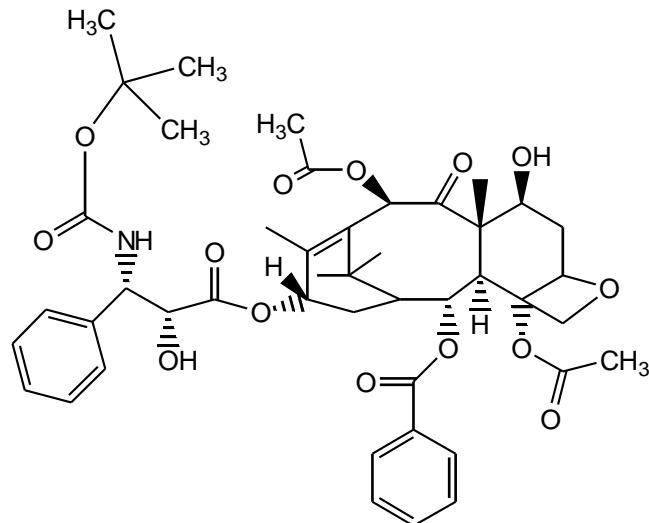
EKSPLORASI SENYAWA KIMIA ORGANIK BAHAN ALAM



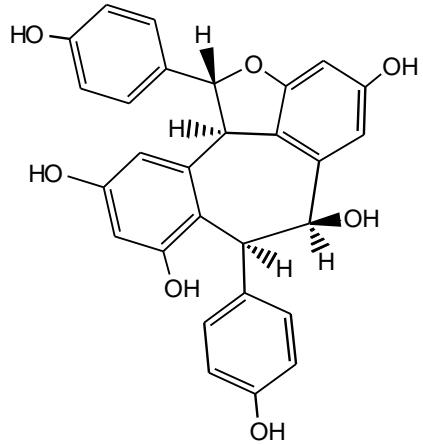
Beberapa penemuan obat dari senyawa alam



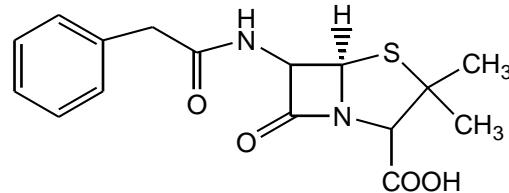
Taxol (*Taxus brevifolia*) Obat kanker



Taxotere (derivat taxol) obat kanker



Balanokarpol (*Hopea*) anti-HIV



Penicillin G (*Penicillium notatum*) sbg antibiotik ditemukan th 1928 oleh Alexander fleming

Tahapan penelitian bahan alam

1. Tahap seleksi tumbuhan

- Tumbuhan yang masih jarang diteliti
- Seleksi pendekatan kemotaksonomi (keanekaragaman struktur senyawa dari kelompok tumbuhan tertentu)
- Seleksi secara etnofarmakologi (penggunaan atas dasar informasi secara turun-temurun)

2.Tahap isolasi dan pemurnian (sampel sebanyak 5-10 Kg)

3. Elusidasi struktur molekul

- spektroskopi (UV), (IR), (^1H NMR; ^{13}C NMR ID dan 2D); (MS)

4. Uji aktivitas (antioksidan; antikanker, dll)

POTENSI KEKAYAAN ALAM INDONESIA

HUTAN TROPIKA INDONESIA





Temulawak



Kunyit



Mengkudu



Pegagan



Meniran



Pulai



Figure 24.30

Callus cultures established from plants can be optimized to produce high concentrations of a wide variety of natural products. In some of the examples shown, metabolite pigments give the calli distinctive colors.

**Metode isolasi
senyawa bahan alam ?**

Jaringan tumbuhan (daun, bunga, kulit
batang, akar, dll)

Ekstraksi dengan metanol pada suhu kamar

EKSTRAK

Partisi : Heksan; kloroform; etil
asetat; butanol

Ekstrak hasil partisi (heksan; kloroform; etil asetat; butanol)

Fraksinasi (KVC)

Fraksi A

Fraksi B

Fraksi C

Fraksi D

Pemurnian

Uji aktivitas

Uji kemurnian, elusidasi
struktur, data spektroskopi
(UV, FT-IR, NMR, MS)

SENYAWA MURNI
S-1, S-2, ... dst

SENYAWA
AKTIF

STRUKTUR
MOLEKUL



Ekstraksi



Partisi





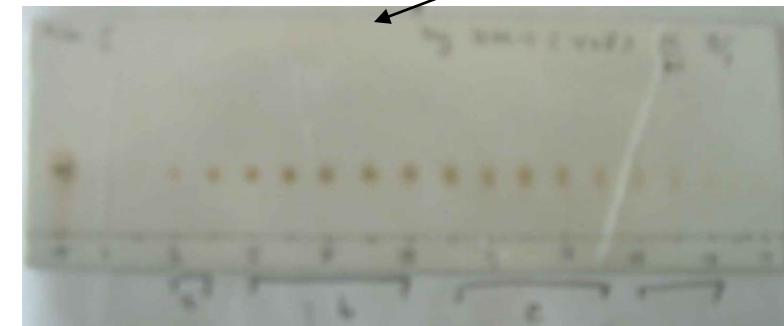
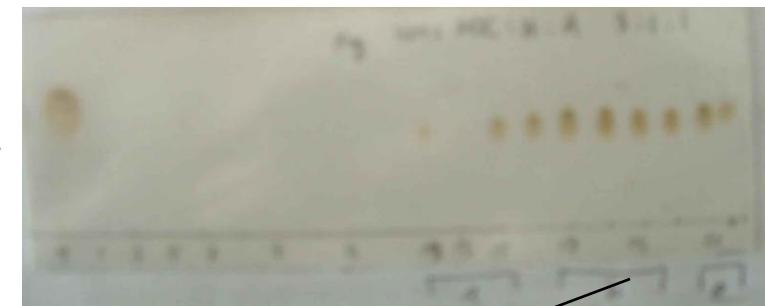
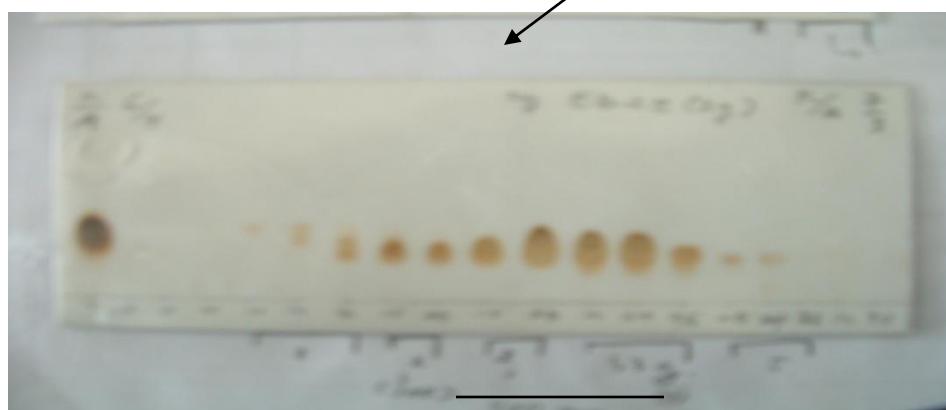
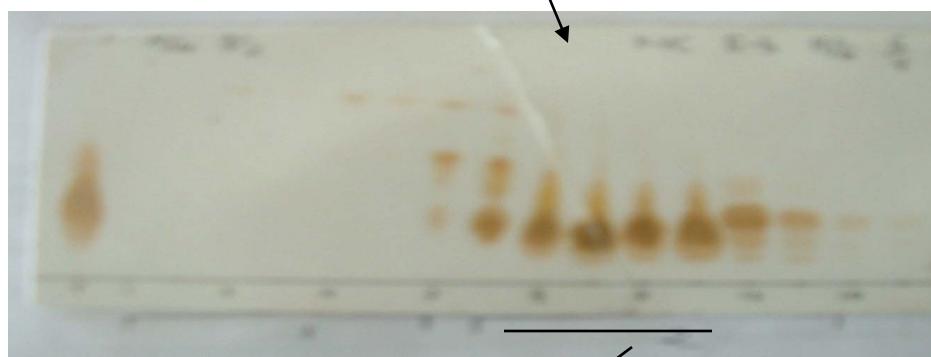
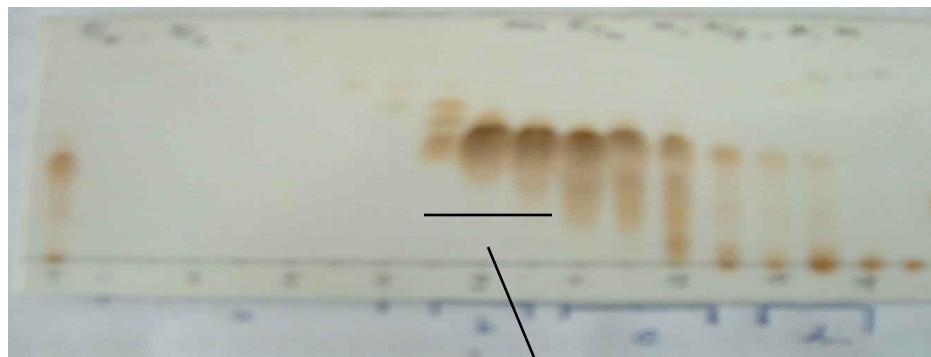


Kromatografi gravitasi



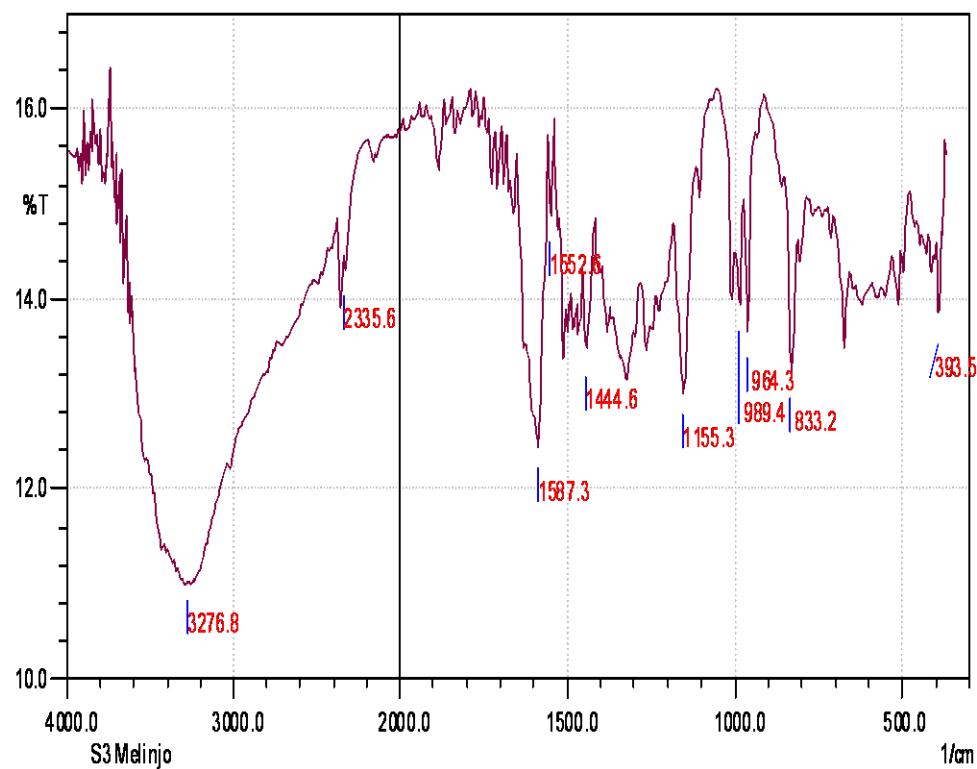
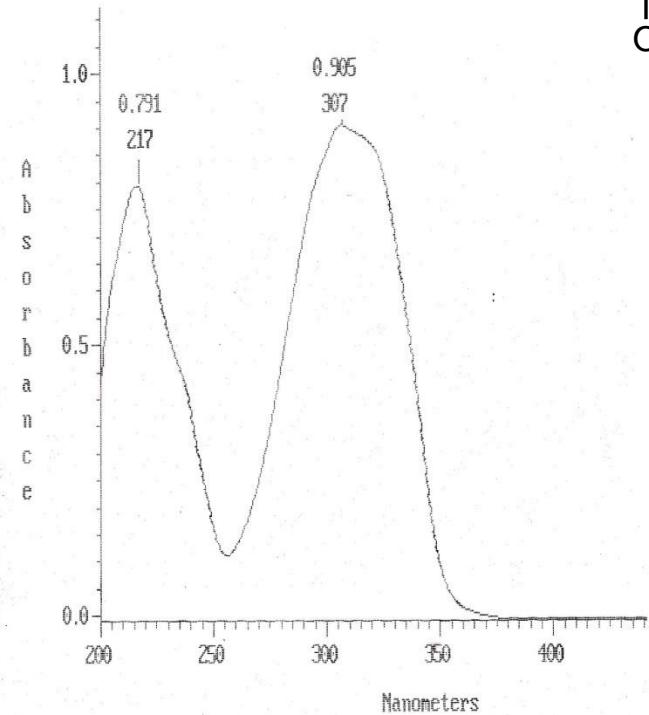
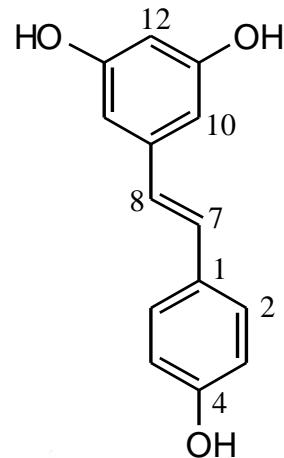
Kromatotron (*centrifugal chromatography*)

Kromatogram Hasil Pemisahan Senyawa Alam Secara Kromatografi

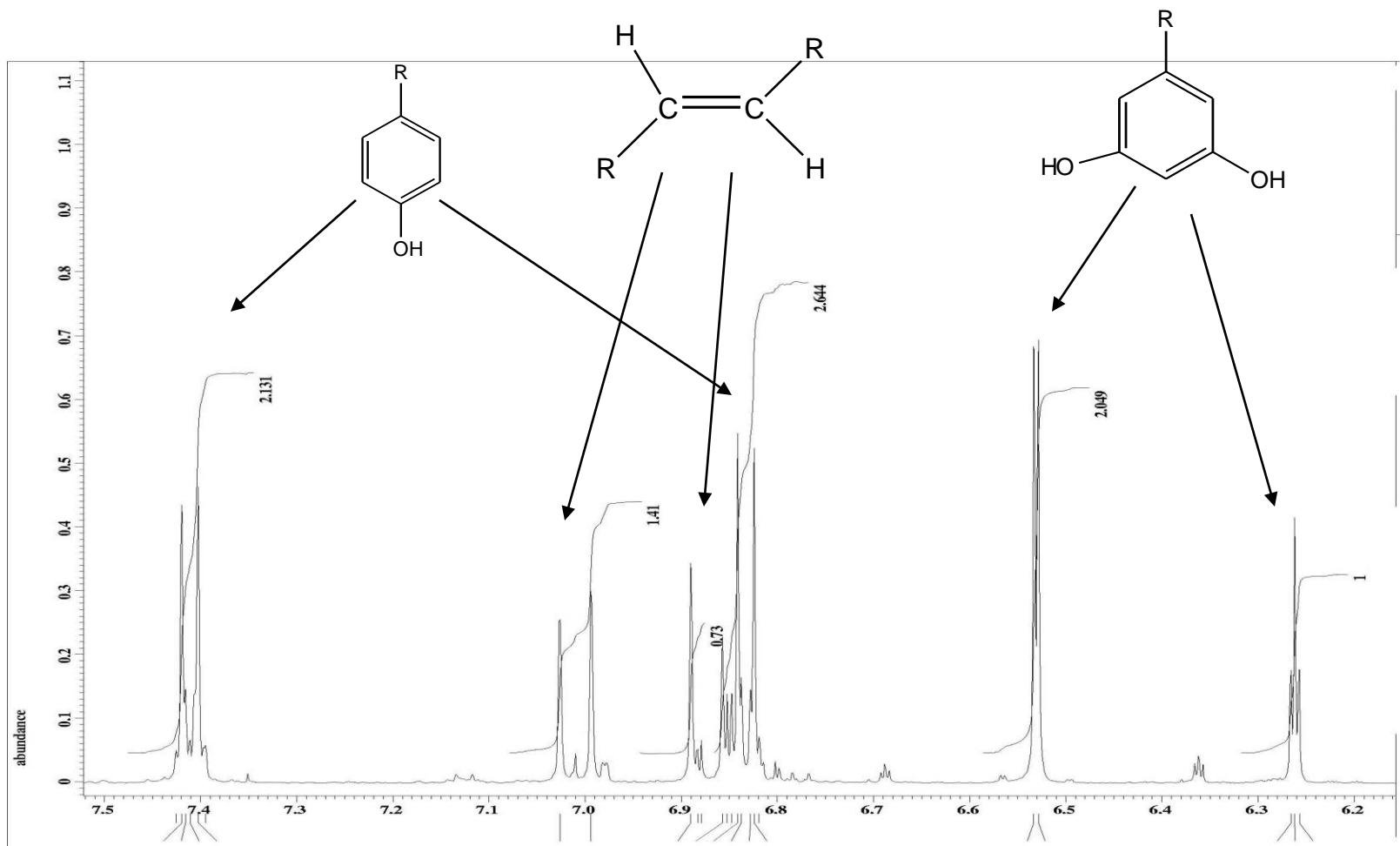


Tahap elusidasi struktur

Penggunaan Metode spektroskopi dalam identifikasi struktur molekul

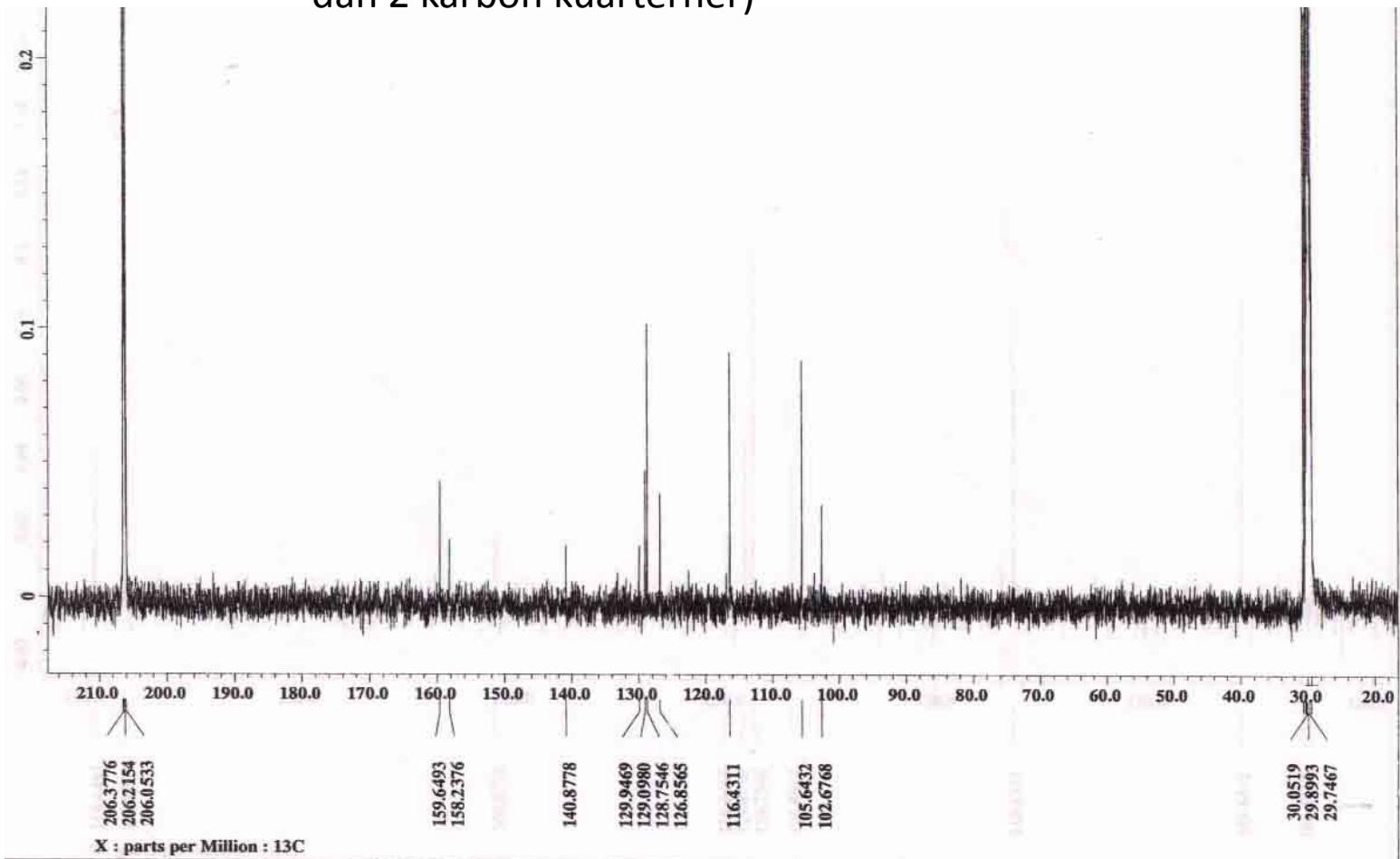


Analisis Data ^1H NMR satu dimensi dari Resveratrol

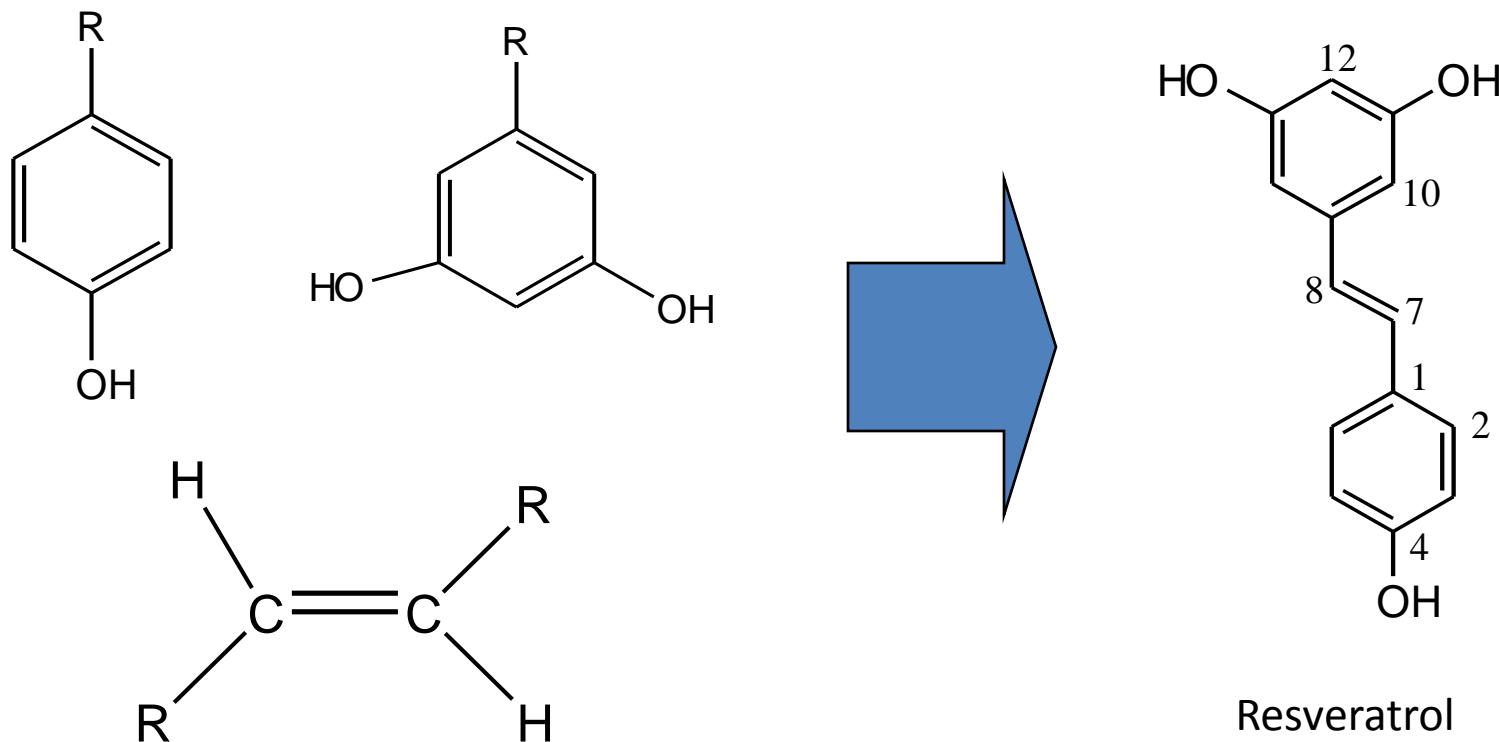


Analisis data spektrum ^{13}C NMR resveratrol

14 karbon (3 karbon oksiaril, 9 karbon metin,
dan 2 karbon kuarterner)

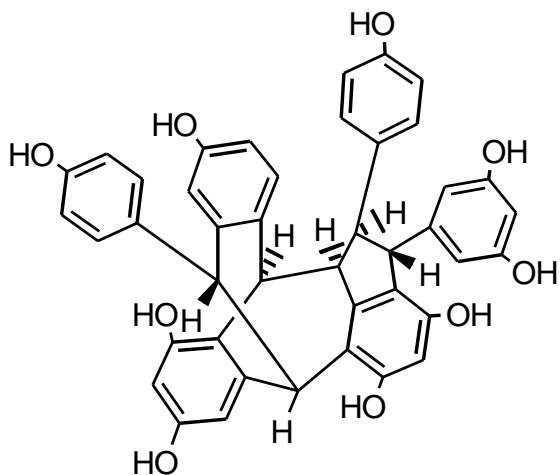


Hasil analisis data spektroskopi dari resveratrol

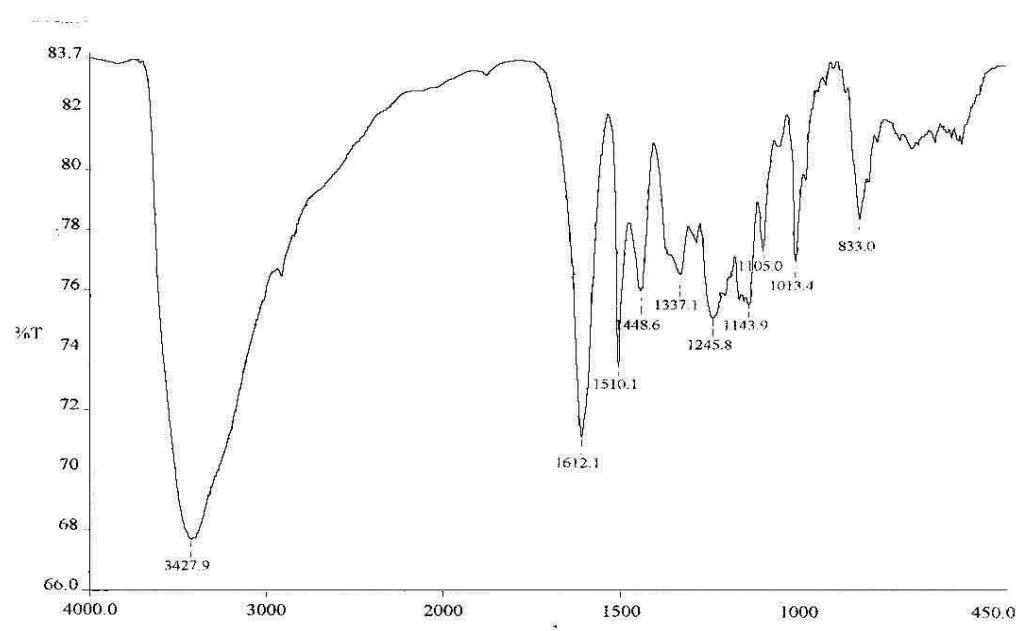
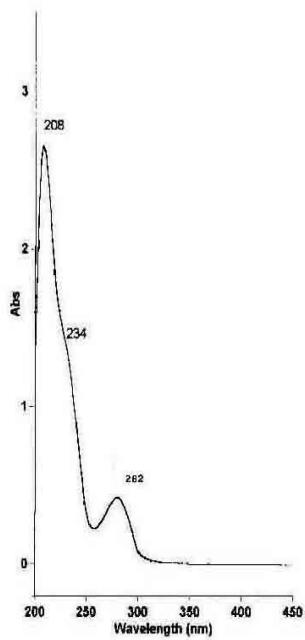


IDENTIFIKASI STRUKTUR SECARA SPEKTROSKOPI

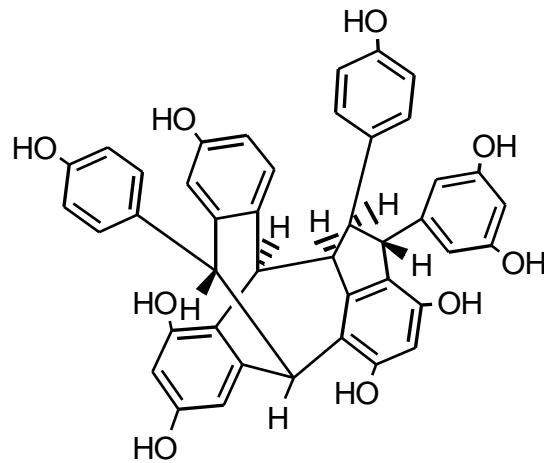
Spektrum UV dan IR



FAB-MS $[M^+]$ 680 ($C_{42}H_{32}O_9$)



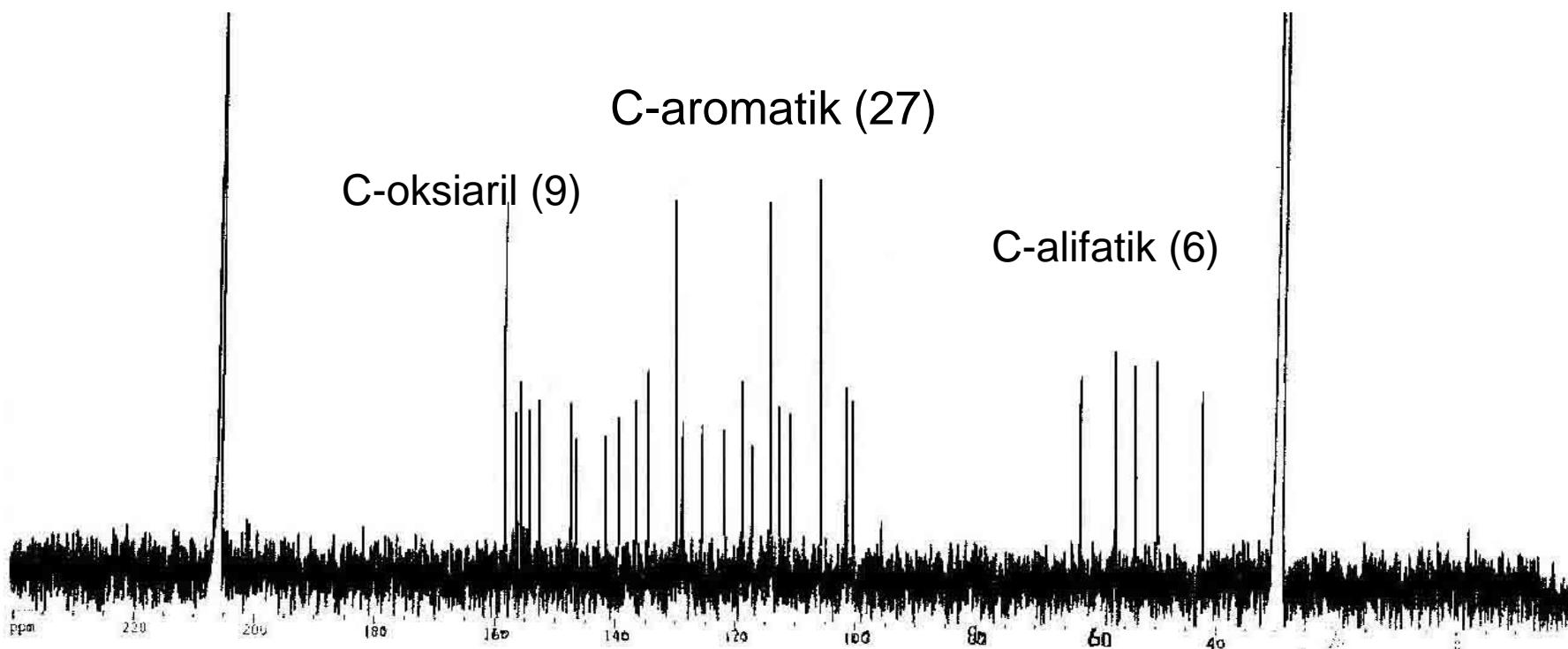
Spektrum ^{13}C



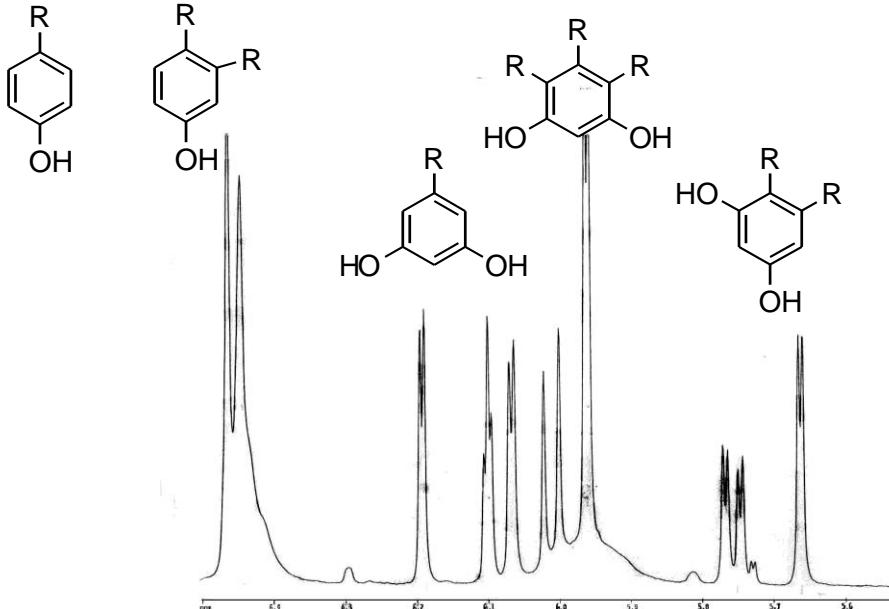
C-aromatik (27)

C-oksiaril (9)

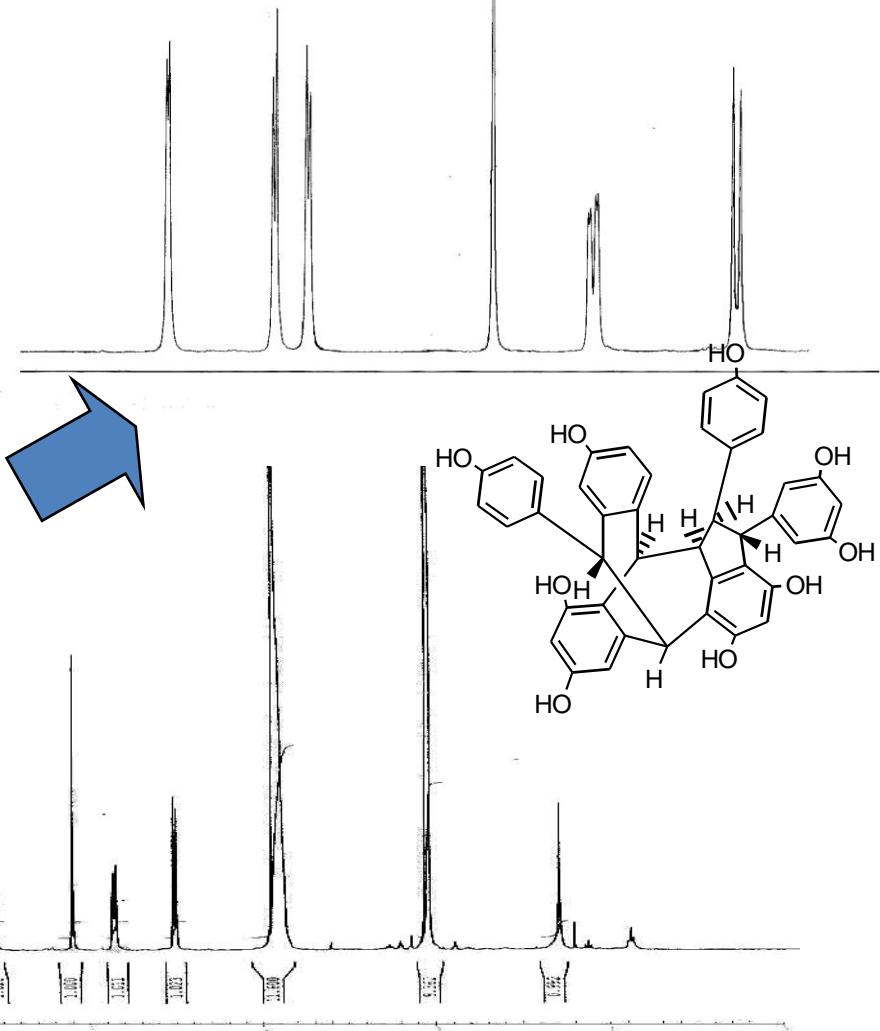
C-alifatik (6)



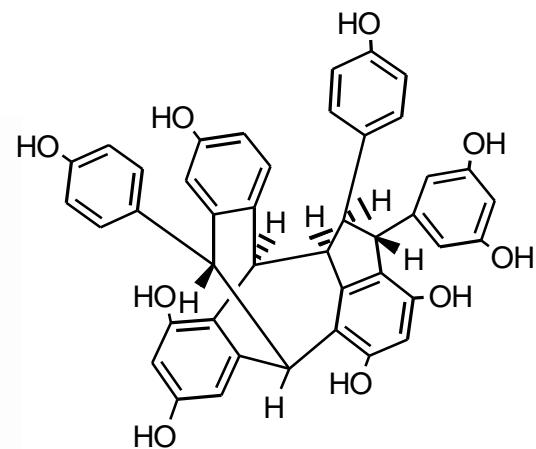
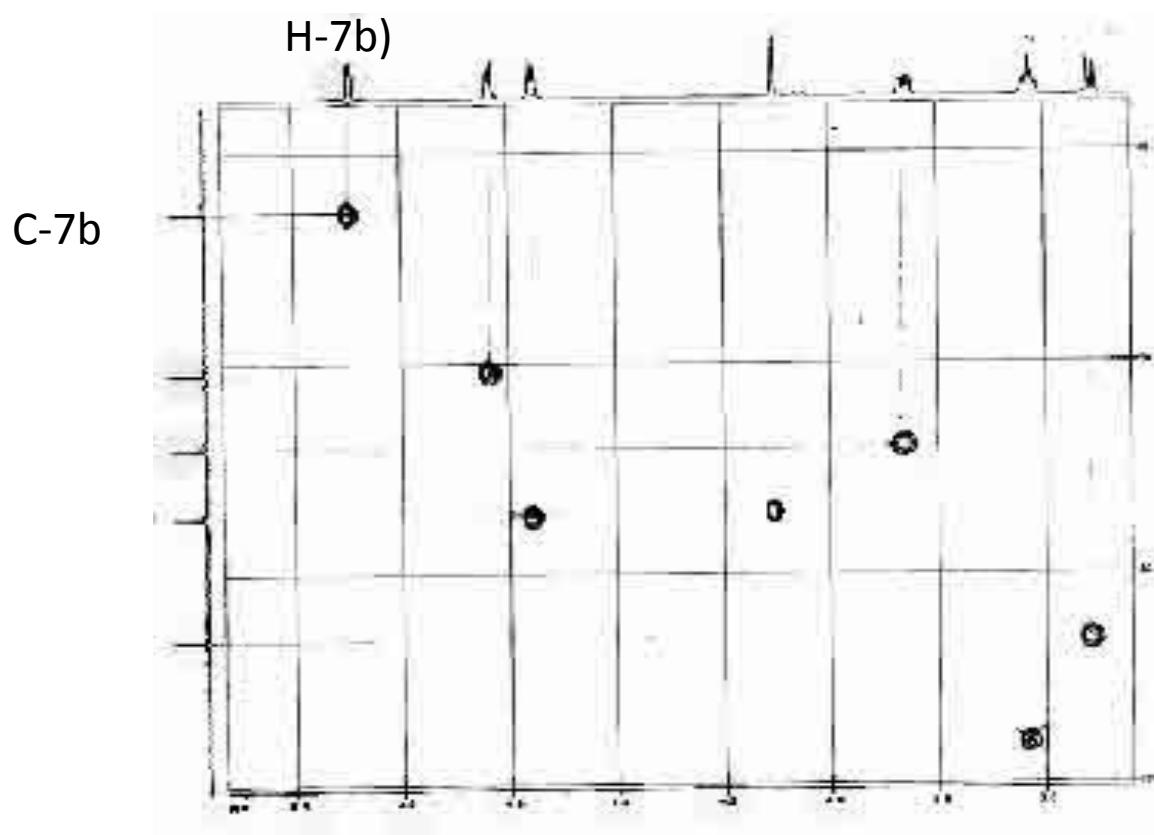
Spektrum ^1H NMR



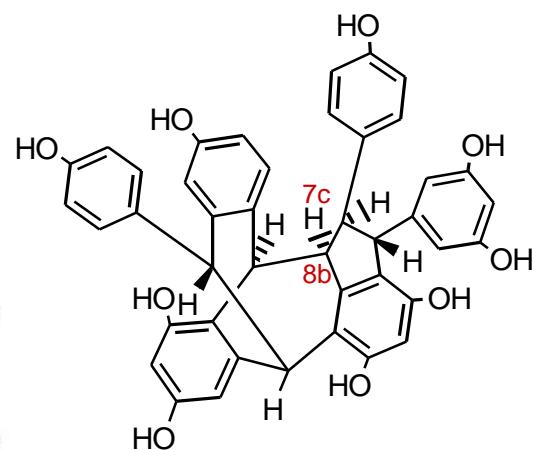
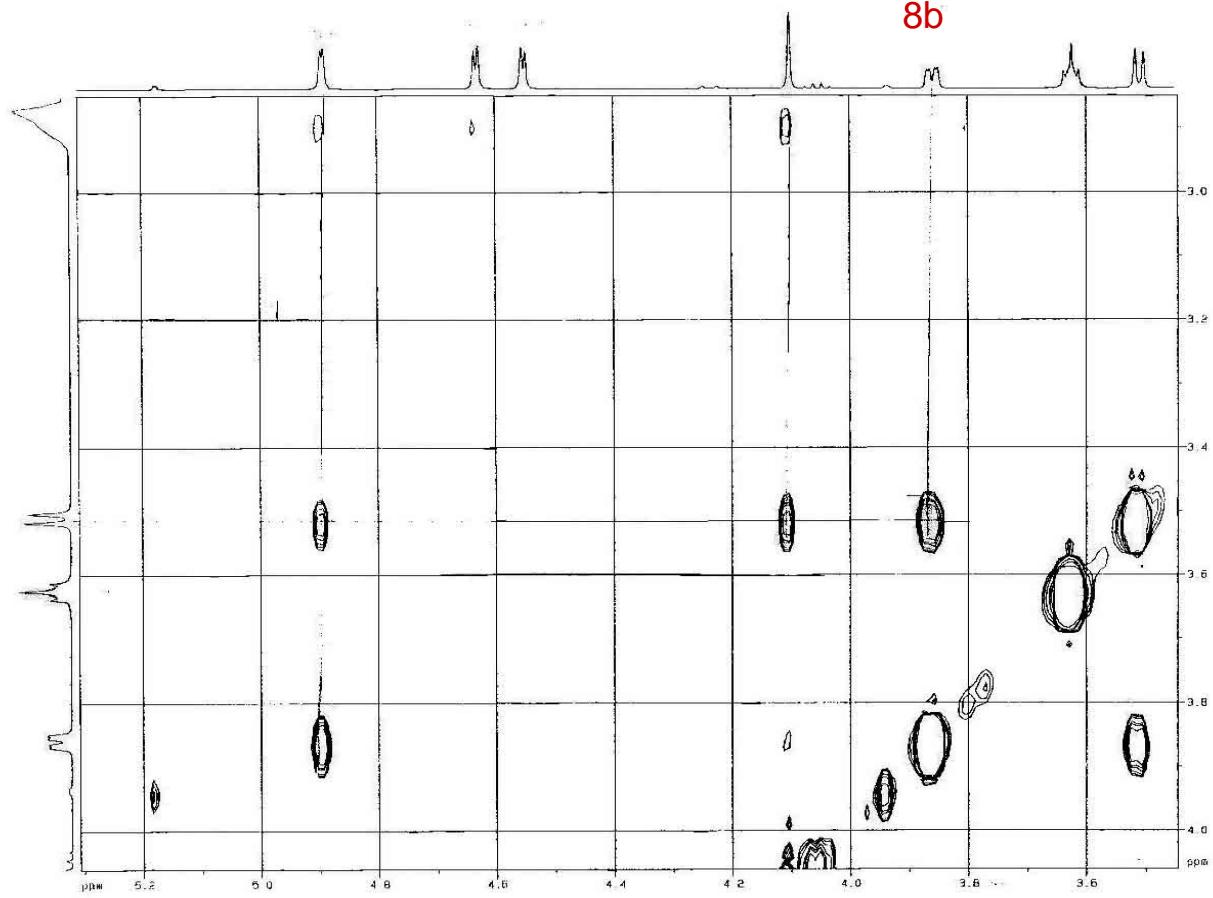
Proton pada C-alifatik



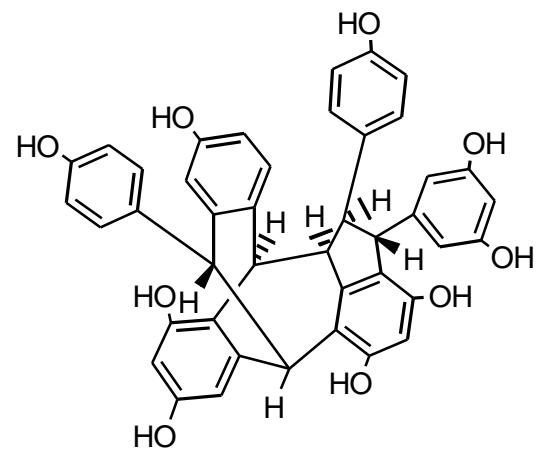
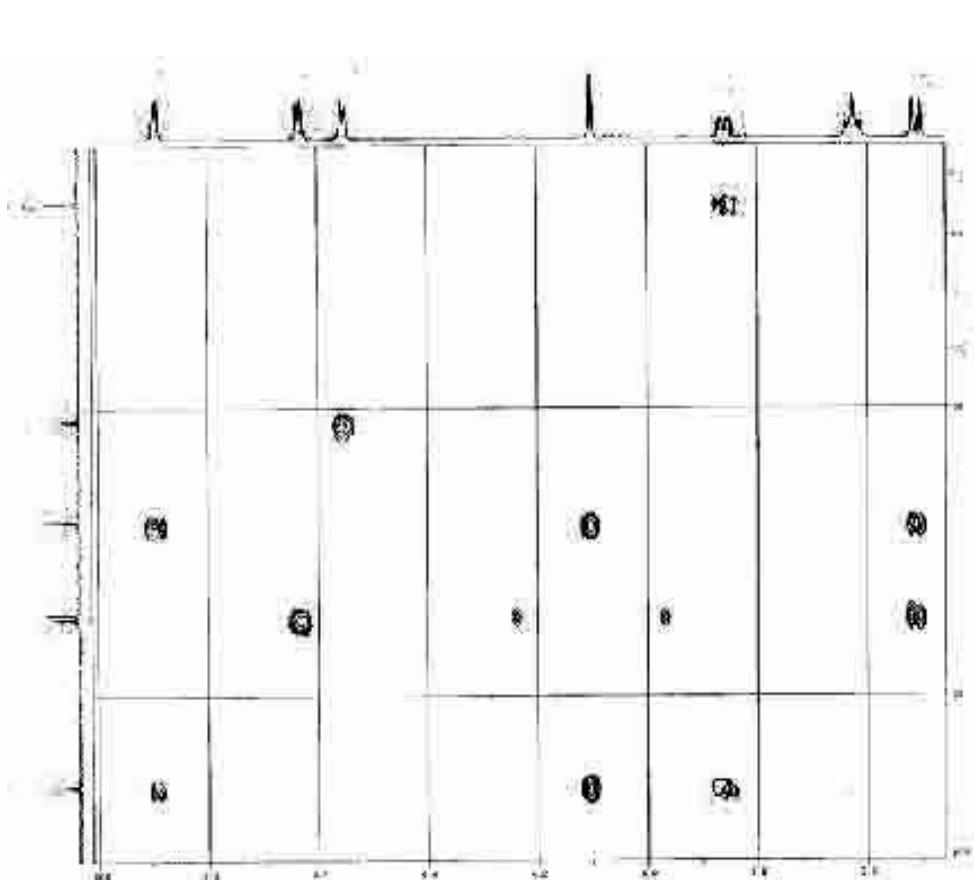
Spektrum HMQC ($\text{H} \rightarrow \text{C}$ satu ikatan)



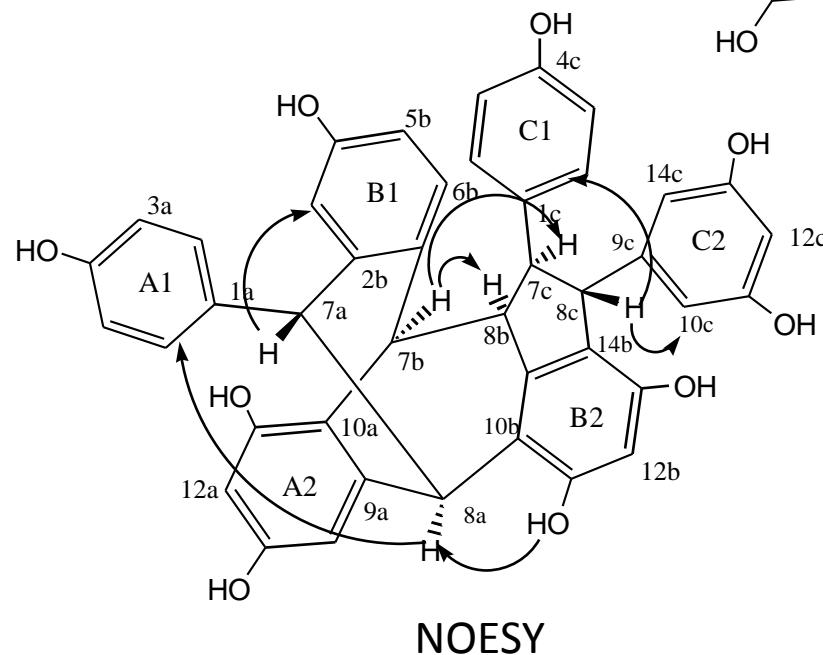
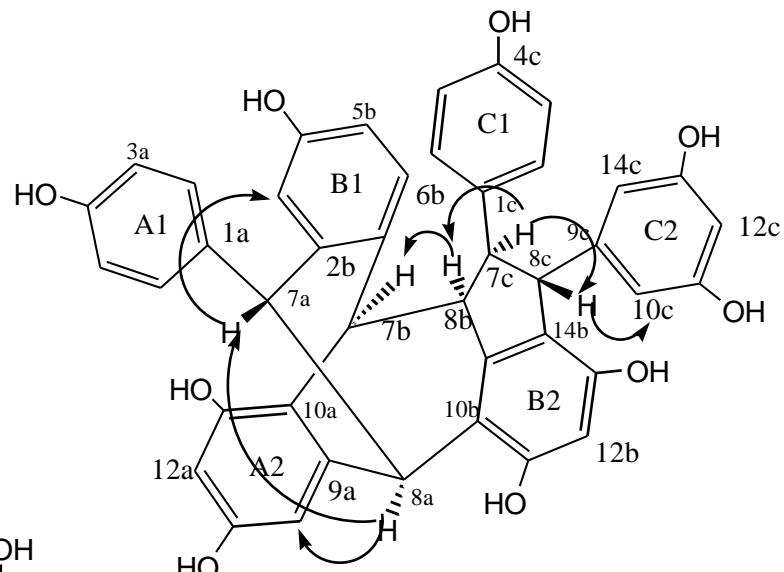
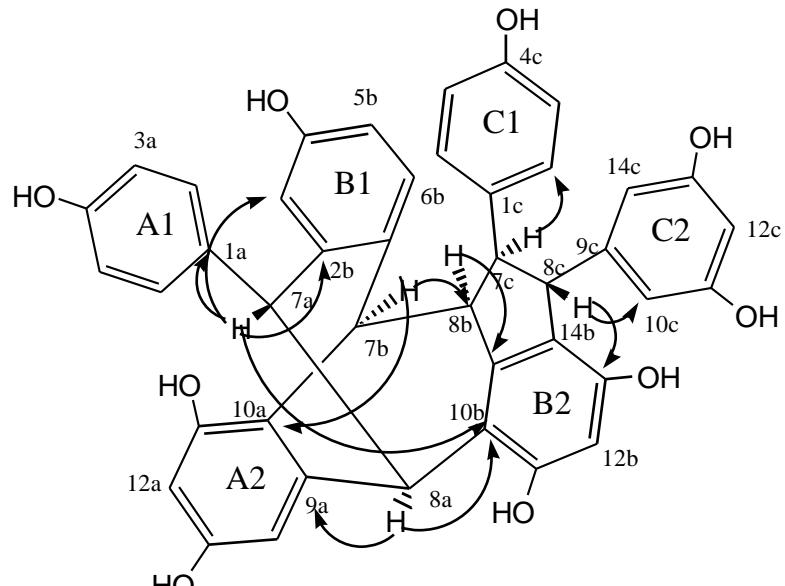
Spektrum (^1H - ^1H) COSY NMR



Spektrum HMBC (korelasi H→C 2/3 ikatan)



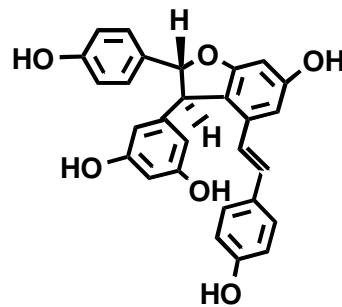
Beberapa hasil korelasi dari spektrum NMR dua dimensi



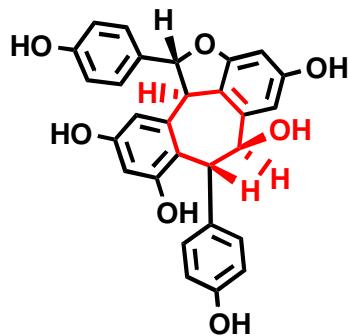
Tabel 1. Beberapa Spesies Tumbuhan Famili Dipterocarpaceae dan Kandungan Kimianya

Nama spesies	Asal tumbuhan	Peneliti	Senyawa kimia yang ditemukan
<i>V. rassak</i>	Bogor, Indonesia	Tanaka (2000 ^a)	(-)- ϵ -viniferin (13), vatikanol C (19); vatikanol G (20); vatikasid D (21); vatikanol A (22); vatikanol B (24); vatikanol D (31); vatikanol H (34); vatikanol I (35); vatikanol J (36)
<i>V. oblongifolia</i>	Kalimantan	Zgoda-Pols (2002)	hopeafenol A (27); isohopeafenol A (28)
<i>V. Pauciflora</i>	Bogor, Indonesia	Sri Atun (2004)	siringaresinol (12), (-)- ϵ -viniferin (13), (-)-ampelopsin F (14); stenofilol B (20); vatikanol G (20); vatikanol B (24); diptoindonesin C (35); diptoindonesin D (36); diptoindonesin E (37)
<i>V. Umbonata</i>	Yogyakarta, Indonesia	Sri Atun (2004)	(-)- ϵ -viniferin (13); (-)-ampelopsin F (14); stenofilol B (20); vatikanol G (20); vatikanol B (24); laevifonol (15); (-)-hopeafenol (25)
<i>A. marginata</i>	Bogor, Indonesia	Sri Atun (2004; 2008)	bergenin (11), (-)- ϵ -viniferin (13), (-)-ampelopsin A (16), vatikanol B (24), (-)-hopeafenol (25), dan hopeafenol glukosida (26)
<i>D. grandiflorius</i>	Bogor, Indonesia	Sri Atun, (2004)	bergenin (11), (-)-ampelopsin A (16), (-) α -viniferin (23), dan (-)-hopeafenol (25).
<i>H. sangal</i>	Bogor, Indonesia	Sri Atun, (2004)	(-)-ampelopsin A (16), vatikanol B (24), dan (-)-hopeafenol (25)
<i>H. mengarawan</i>	Banten, Indonesia	Sri Atun, (2006)	Balanokarpol (17); heimiol A (18); vatikanol G (20); dan vatikanol B (24)
<i>H. odorata</i>	Banten, Indonesia	Sri Atun, (2006)	Balanokarpol (17); ampelopsin H (29); hemlesyanol C (30); dan hopeafenol (25)
<i>H. nigra</i>	Banten, Indonesia	Sri Atun, (2005)	Vatikanol G (20)

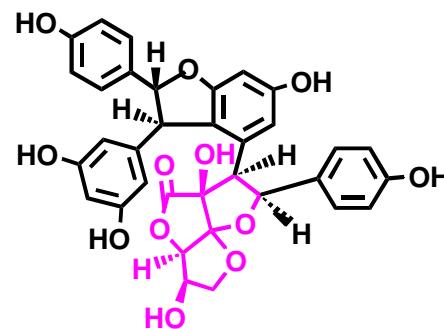
Keanekaragaman struktur molekul senyawa hasil isolasi dari beberapa spesies famili Dipterocarpaceae



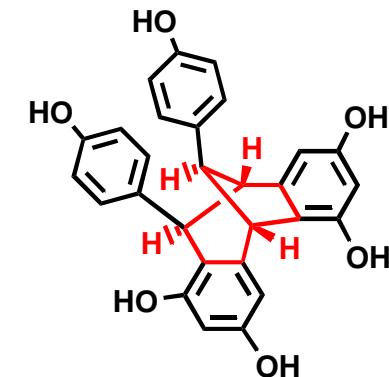
(-)- ϵ -Viniferin



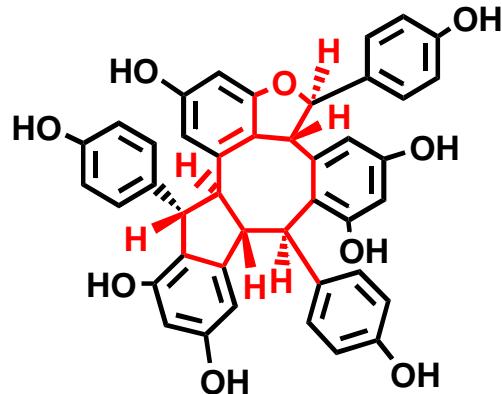
(-)-Ampelopsin A



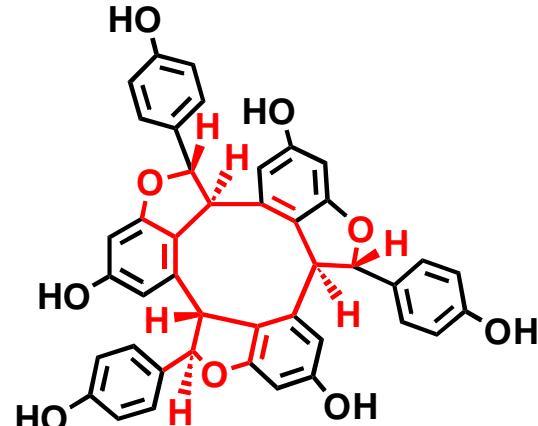
Laevifonol



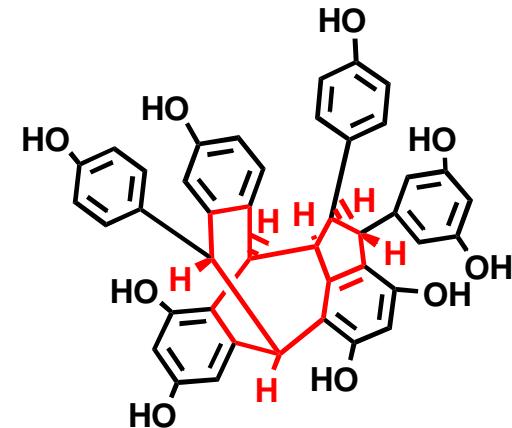
(-)-Ampelopsin F



Stenofilol B

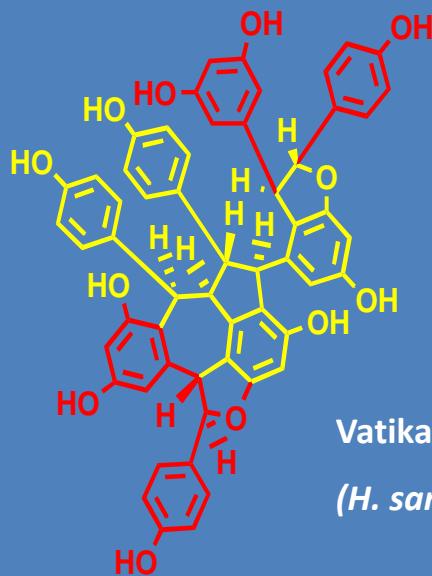


(-)- α -Viniferin



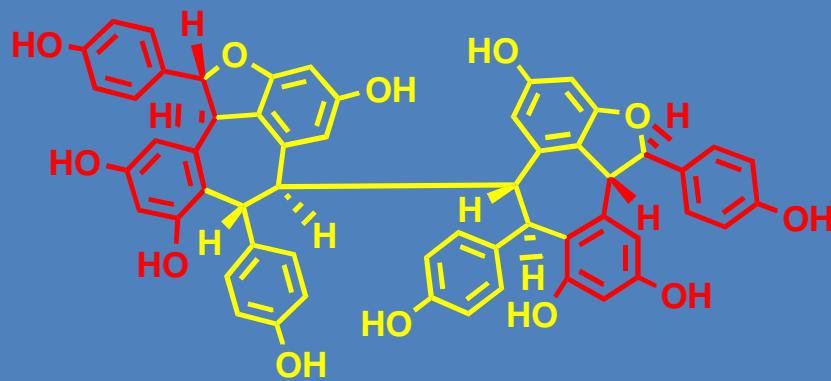
Vatikanol G

Tetramer resveratrol



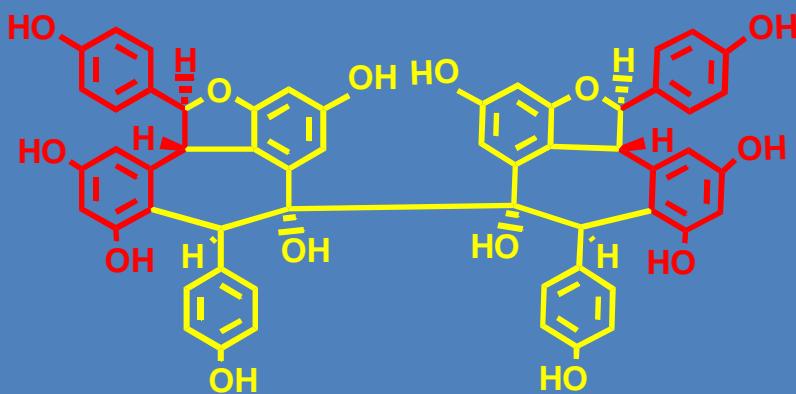
Vatikanol B

(*H. sangal*, *H. utilis*)



(-)-hopeafenol

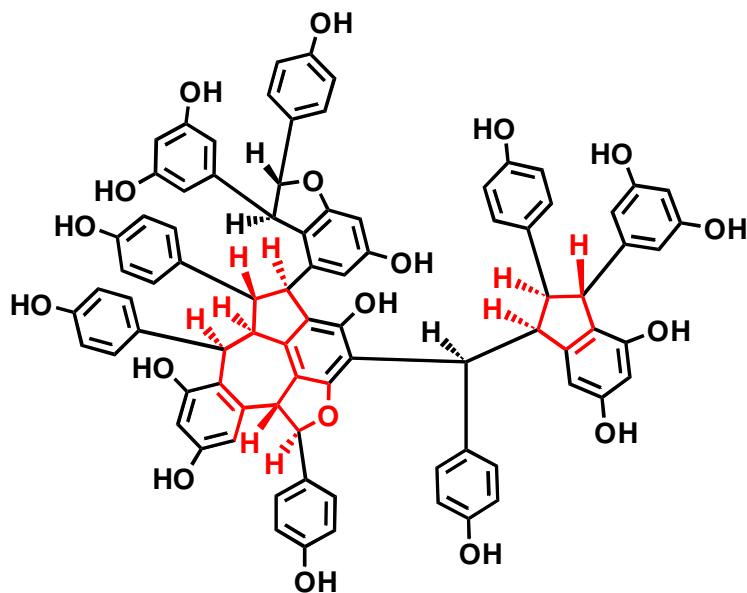
(*H. sangal*, *H. odorata*, *H. parviflora*,
H. utilis, *H. bancana*)



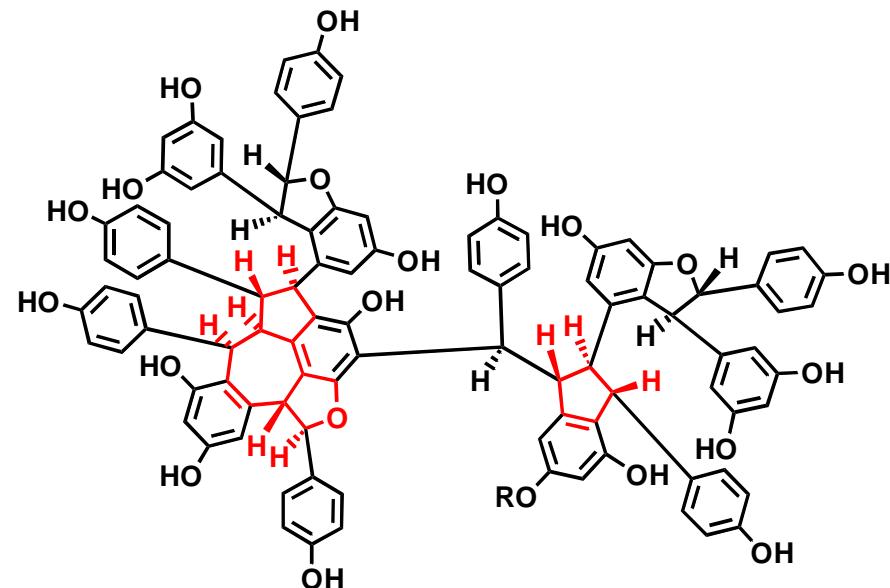
Dibalanokarpol

(*H. malibato*)

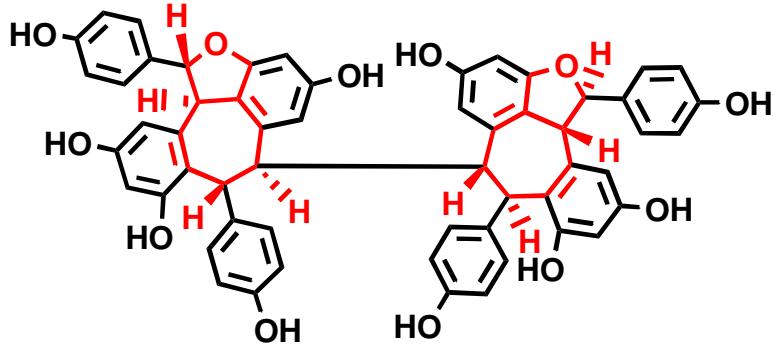
Keanekaragaman struktur molekul senyawa hasil isolasi genus Vatica



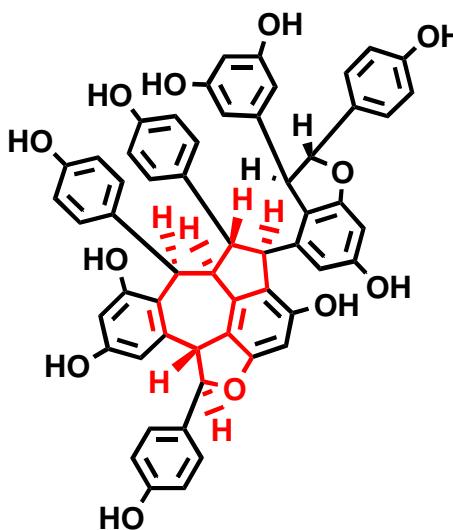
Diptoindonesin E



R = H, Diptoindonesin C
R = glu, Diptoindonesin D

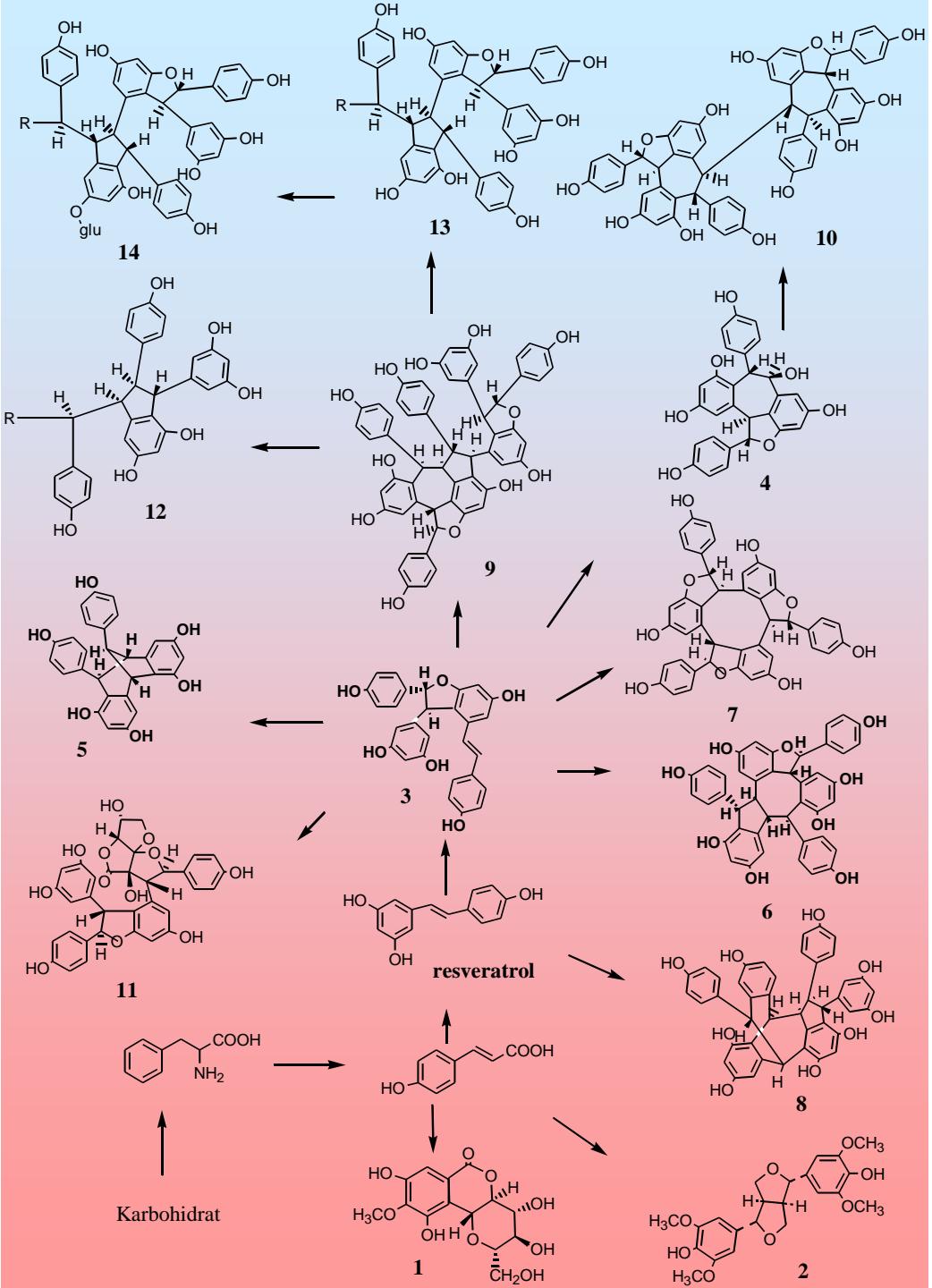


(-)-Hopeafenol

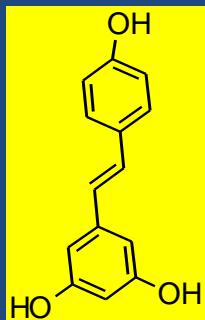


Vatikanol B

Saran Biogenesis Senyawa- senyawa Hasil isolasi



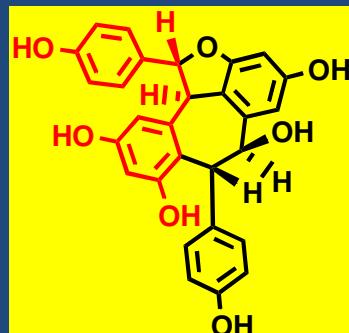
Bioaktivitas senyawa kimia pada tumbuhan Dipterocarpaceae (meranti)



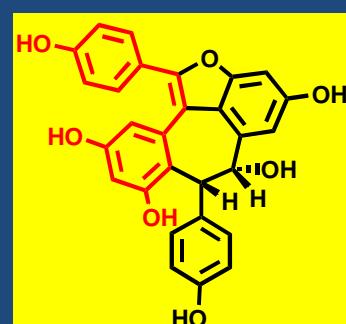
Resveratrol
antikanker



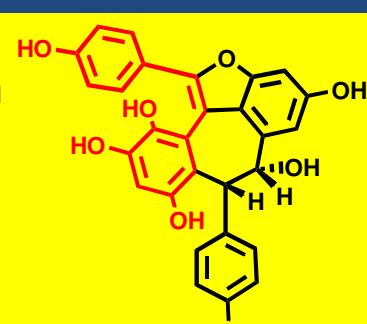
ϵ -viniferin
antibakteri



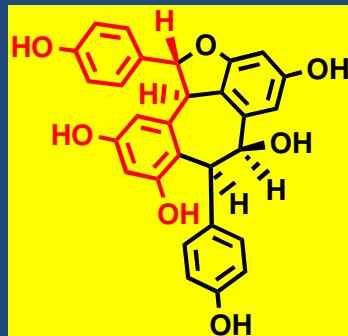
(-)-ampelopsin A
sitotoksik



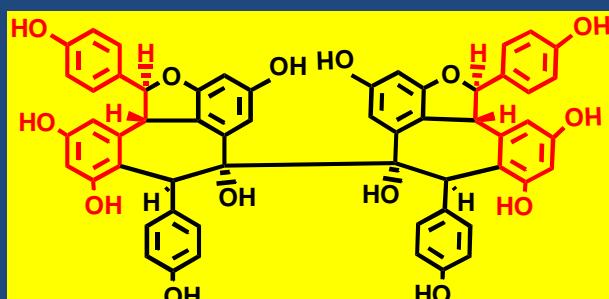
Malibatol A
sitotoksik



malibatol B
sitotoksik



(-)-balanokarpol
Anti HIV

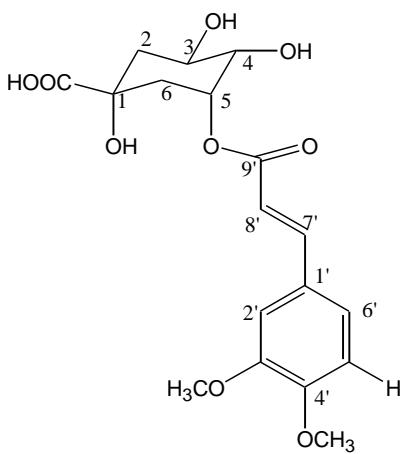


Dibalanokarpol
Anti-HIV

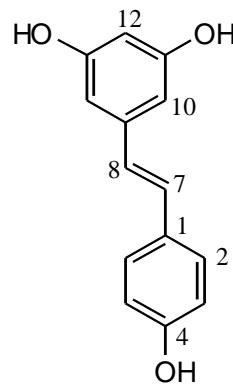


(-)-hopeafenol
(sitotoksik)

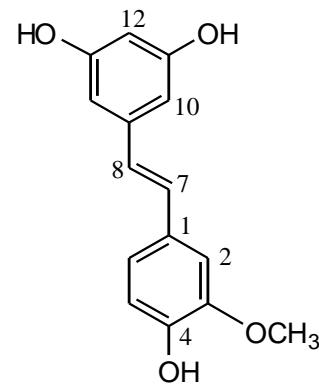
HASIL ISOLASI SENYAWA DARI KULIT BATANG MELINJO (*Gnetum gnemon*) (HB-2006-2007)



3,4-dimetoksiklorogenat

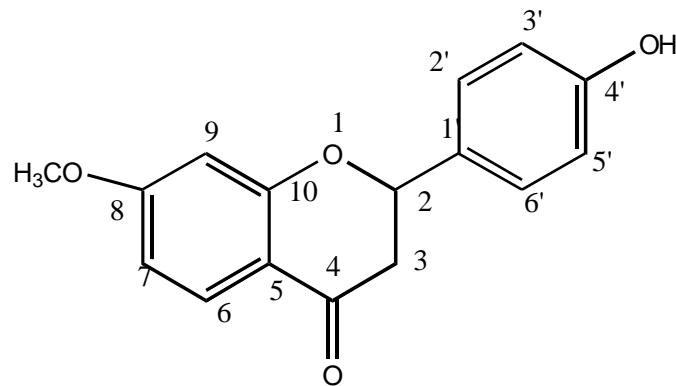


Resveratrol

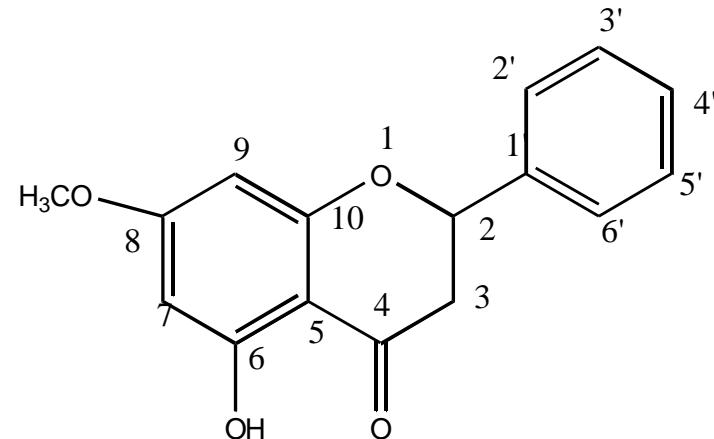


Rampotigenetin

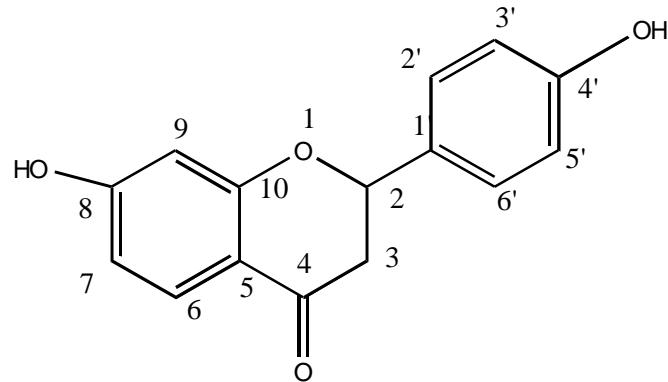
EKSPLORASI SENYAWA ANTIVIRAL (KERJASAMA INTERNASIONAL 2010)
Tiga senyawa flavanon hasil isolasi dari kunci pepet (*Kaempferia rotunda*)



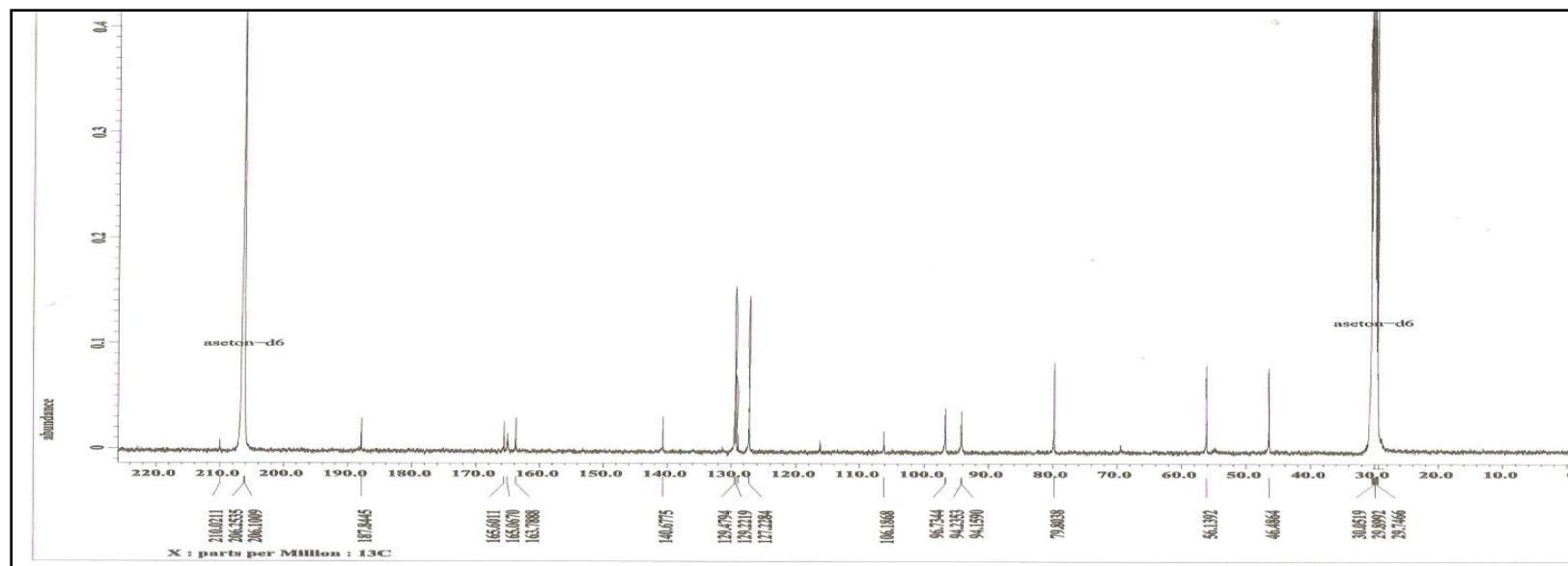
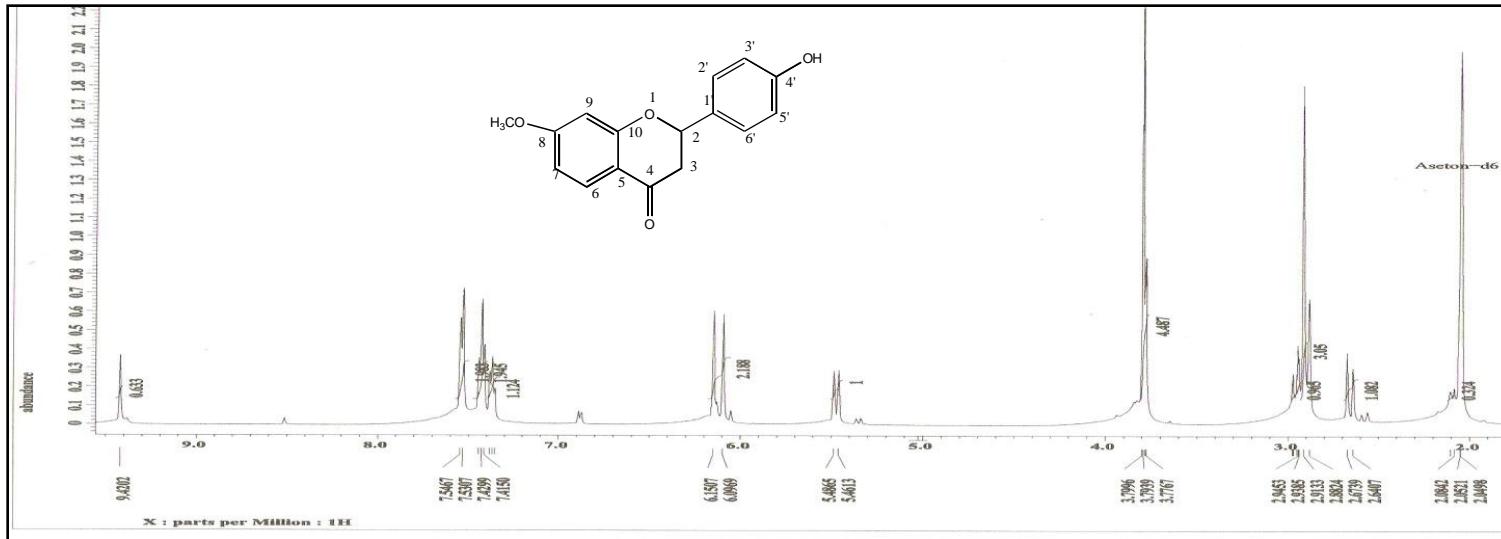
EK1 (4'-hidroksi,8-metoksi-flavanon)



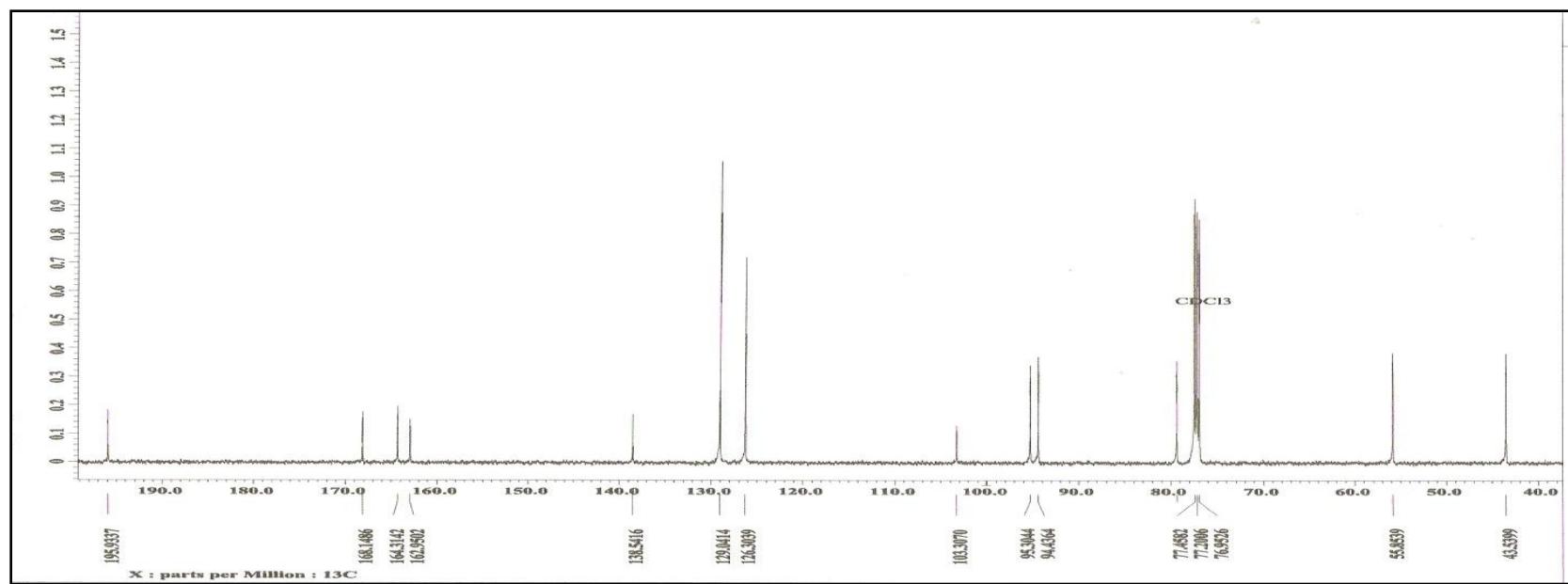
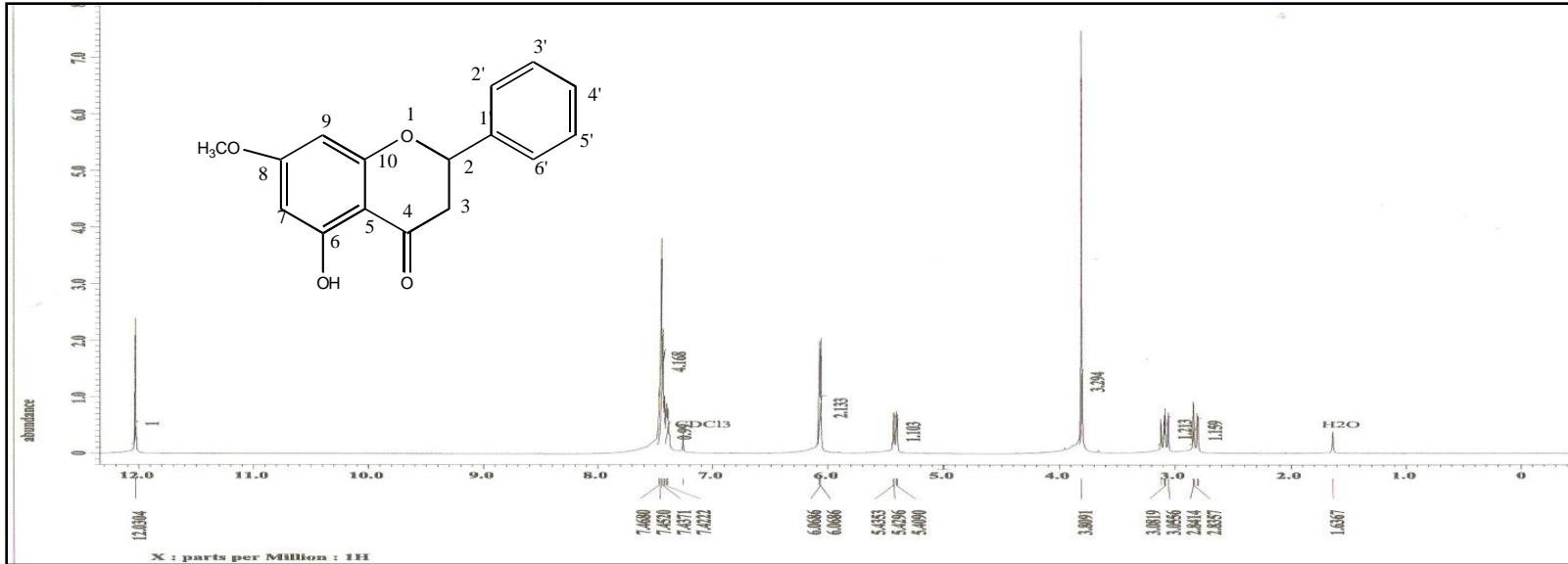
EK2 (6-hidroksi, 8-metoksi-flavanon)



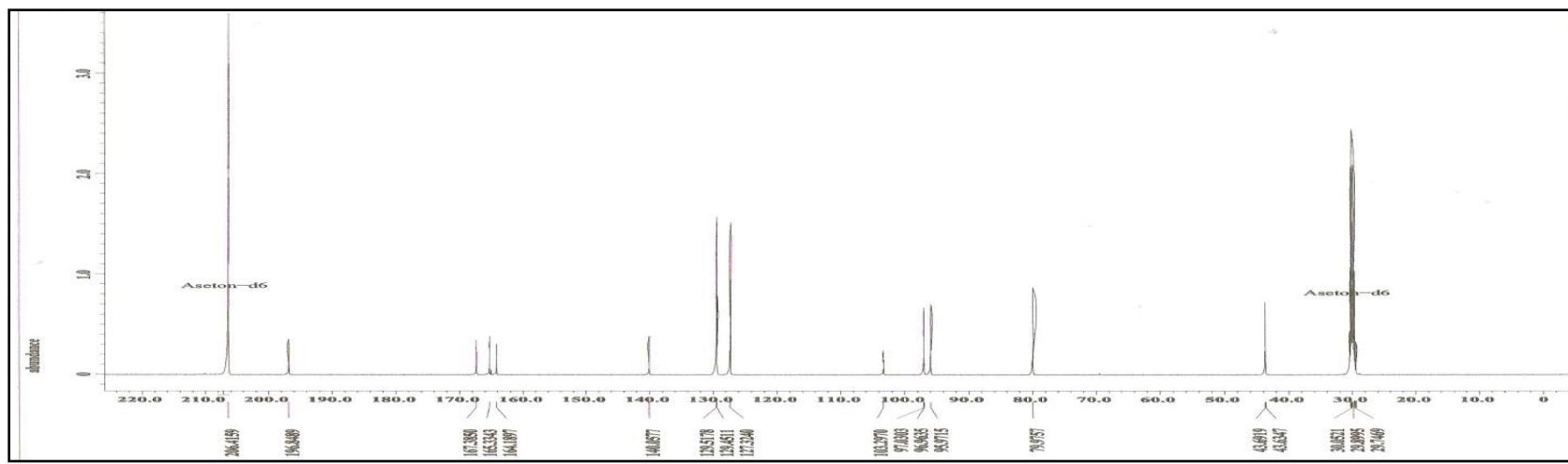
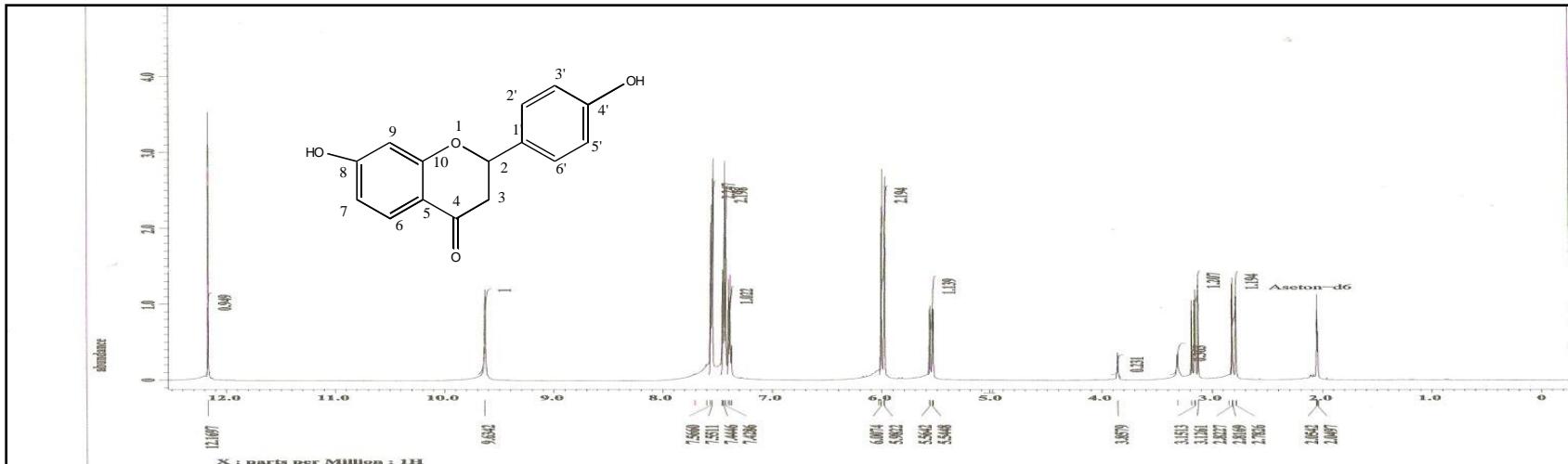
EK3 (4', 8-dihidroksi-flavanon)



Gambar 4. Spektrum ^1H NMR (a) dan ^{13}C NMR (500 MHz dalam aseton-d₆) EK1

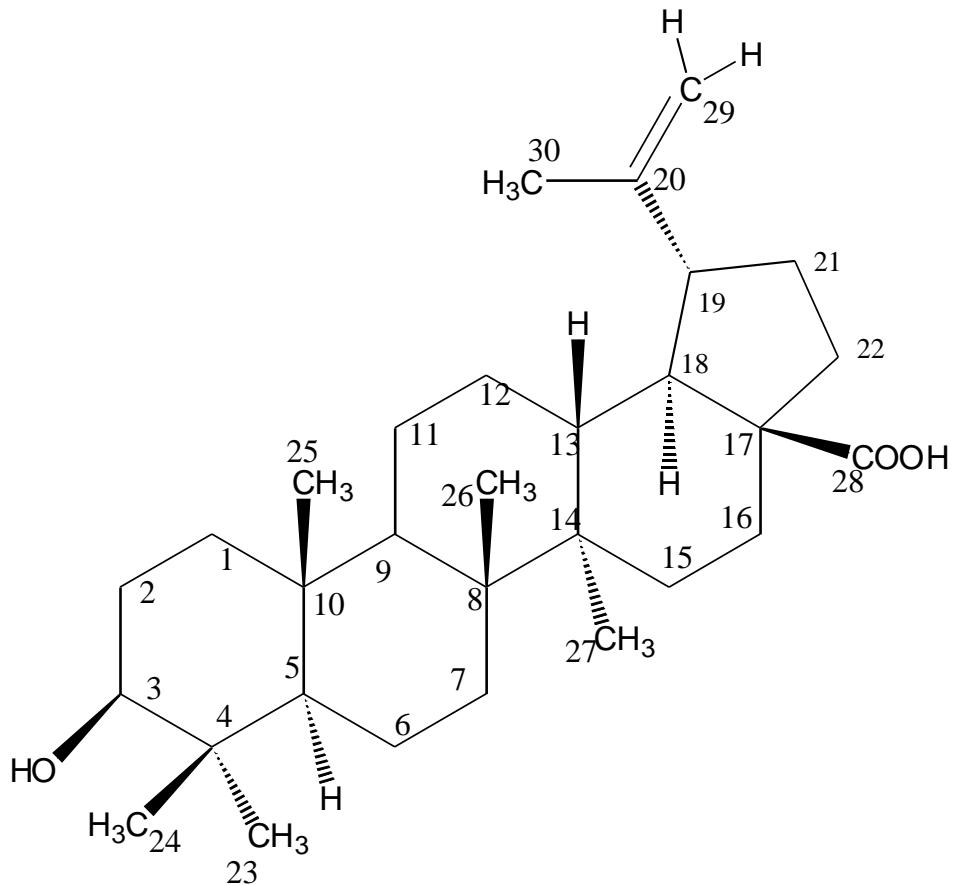


Gambar 5. Spektrum ¹H NMR (a) dan ¹³C NMR (500 MHz dalam CDCl₃) EK2



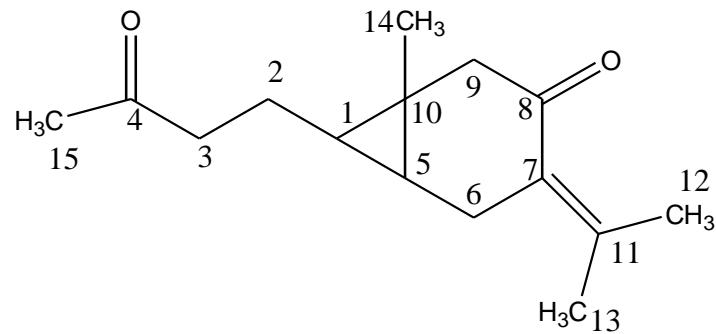
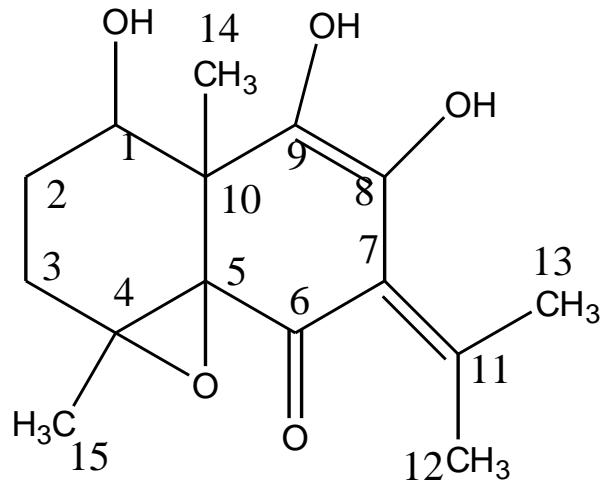
Gambar 6. Spektrum ^1H NMR (a) dan ^{13}C NMR (500 MHz dalam aseton- d_6) EK3

EKSPLORASI SENYAWA ANTIMALARIA DARI KULIT BATANG PULAI (STRANAS-2010)



asam betulinat

EKSPLORASI SENYAWA ANTIKANKER DARI TEMU IRENG (*Curcuma aeruginosa*)
(Penelitian Kerjasama UNY-University Of Malaya – 2010)

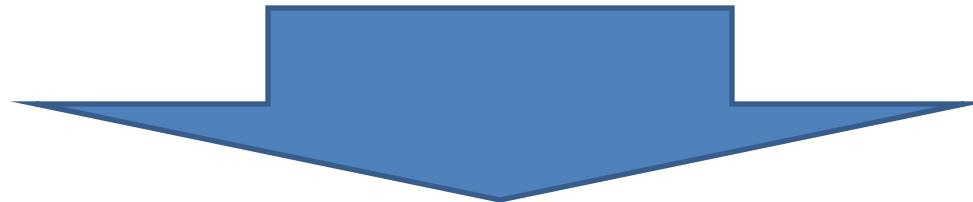


Kurkumenon

Seskuiterpen lakton
(kemungkinan senyawa baru)

Kendala Pengembangan Potensi Senyawa Kimia dari Tumbuhan

- SARANA LABORATORIUM
- PEMBIAYAAN (DANA RESEARCH)
- SDM



KERJASAMA RESEACRH

Terimakasih