

AKTIVITAS ANTIKANKER SENYAWA PTEROKARPAN DARI KULIT BATANG AKA KALESI (*SPATHOLOBUS FERRUGINEUS*)

Ratih Dewi Saputri¹, Muhammad Fajar Aldin², Tjitjik Srie Tjahjandarie², Eva Marliana³ and Mulyadi Tanjung^{2*}

¹Kimia Organik, Jurusan Kimia, Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam, Universitas Negeri Surabaya, Indonesia

²Kimia Organik, Departemen Kimia, Fakultas Sains dan Teknologi, Universitas Airlangga, Indonesia

³Jurusan Kimia, Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam, Universitas Mulawarman, Indonesia

*Corresponding Author: mulyadi-t@fst.unair.ac.id

Submitted : 11 Juni 2020

Accepted : 23 Maret 2023

Publish : 25 Mei 2023

ABSTRAK

Penelitian ini bertujuan untuk mengisolasi senyawa pterokarpian dari kulit batang *Spatholobus ferrugineus* (Zoll. & Moritzi) Benth dan menguji aktivitas antikanker terhadap sel kanker payudara MCF-7. Dua senyawa turunan pterokarpian, variabilin (1), and medikarpin (2) telah diisolasi dari kulit batang *S. ferrugineus*. Penentuan struktur kimia kedua senyawa pterokarpian ditetapkan berdasarkan analisis spektrum UV, IR, 1D dan 2D NMR. Uji aktivitas antikanker senyawa 1–2 terhadap sel MCF-7 memperlihatkan nilai IC₅₀ 2,73 dan 14,36 µg/mL.

Kata kunci : *Spatholobus ferrugineus*, pterokarpian, antikanker, sel MCF-7.

ABSTRACT

This study aims to isolate pterocarpan compounds from the stem bark of *Spatholobus ferrugineus* (Zoll. & Moritzi) Benth and test its anticancer activity against breast cancer cells MCF-7. Two pterocarpan derivatives, variabilin (1), and medicarpin (2) were isolated from the stem bark of *S. ferrugineus*. The structures of both pterocarpan derivatives were determined based on UV, IR, 1D and 2D NMR spectroscopic analysis. Anticancer activity of compounds 1 and 2 against breast cancer cells MCF-7 showed IC₅₀ values of 2.73 and 14.36 µg /mL, respectively.

Keywords : *Spatholobus ferrugineus*, pterocarpan, anticancer, MCF-7 cells.



This work is licensed under a [Creative Commons Attribution-ShareAlike 4.0 International License](https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/).

PENDAHULUAN

Spatholobus merupakan salah satu genus dari famili Fabaceae yang banyak ditemukan di daerah tropis Asia Tenggara. *Spatholobus* menghasilkan senyawa metabolit sekunder seperti golongan 2-arylbenzofuran, flavonoid, isoflavonoid, pterokarpan dan steroid. Senyawa metabolit sekunder tersebut memperlihatkan aktivitas anticancer, antimikroba dan antiasetikolesterase [1-4]. Senyawa pterokarpan merupakan senyawa dari siklisasi intramolekular senyawa golongan isoflavonoid. Senyawa metabolit sekunder *Spatholobus* meperlihatkan aktivitas biologis sebagai antimikroba [2], antikanker [1] dan antioksidan [5]. *Spatholobus ferrugineus* merupakan salah satu tumbuhan endemik Kepulauan Kalimantan. *S. ferrugineus* tumbuh dengan melilitkan batang ke tumbuhan yang lebih besar dan banyak ditemukan di daerah berair. Data fitokimia *S. ferrugineus* belum ada laporan publikasi ilmiahnya. Penelitian ini bertujuan untuk mengisolasi senyawa pterokarpan yang terdapat dalam kulit batang *S. ferrugineus* serta aktivitas antikanker terhadap sel kanker payudara MCF-7 juga akan dilaporkan.

METODE PENELITIAN

Prosedur umum

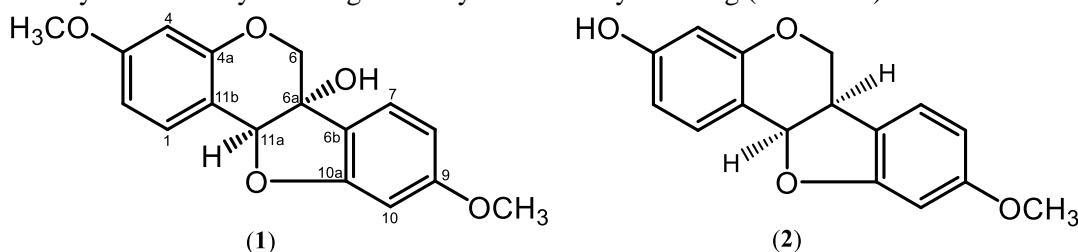
Pelat KLT Kieselgel 60 GF₂₅₄ 0.25 mm (Merck) bertujuan untuk menentukan pemisahan spot senyawa. Silika gel 60 digunakan sebagai fasa diam untuk kromatografi kolom gravitasi. Silika gel 60 PF₂₅₄ merupakan fasa diam untuk kromatografi radial. Serapan maksimum senyawa diukur dengan spektrofotometer UV-Vis Shimadzu 1800. Gugus fungsi senyawa ditetapkan dengan spektrofotometer IR Shimadzu. Analisis spektrum NMR menggunakan NMR JEOL ECA 400 yang beroperasi pada 400 MHz untuk ¹H-NMR) dan 100 MHz untuk ¹³C-NMR. Uji aktivitas antikanker dilakukan terhadap sel kanker payudara MCF-7 menggunakan metode MTT.

Sampel penelitian

Kulit batang *S. ferrugineus* diperoleh dari di sekitar Kawasan Hutan Lindung Samboja, Kalimantan Timur, Samarinda. Identifikasi *S. ferrugineus* ditetapkan di Herbarium Bogoriensis, LIPI Biologi, Cibinong, Bogor, Jawa Barat.

Ekstraksi dan isolasi alkaloid furokuinolin

Ekstraksi senyawa pterokarpan pada serbuk kulit batang *S. ferrugineus* sebanyak 2,2 kg menggunakan metanol dengan cara maserasi pada suhu kamar selama tiga hari. Pengupasan pelarut menggunakan alat pengupas bertekanan rendah untuk menghasilkan ekstrak kental metanol. Pemisahan senyawa nonpolar yang terdapat dalam ekstrak metanol diekstraksi dengan *n*-heksana menggunakan cara partisi. Ekstrak metanol, selanjutnya ditambahkan air sebanyak 10% v/v dan dipartisi dengan etil asetat untuk menghasilkan ekstrak kental etil asetat sebanyak 14 gr. Fraksinasi ekstrak etil asetat (14 gr) dengan kromatografi kolom gravitasi menggunakan campuran *n*-heksana:etil asetat (9:1 sampai 1:1) menghasilkan empat fraksi utama yakni fraksi A-D. Pemisahan dan pemurnian fraksi D (1,2 g) dengan kromatografi radial dengan campuran *n*-heksana:CHCl₃ (1:1 dan 3:7) dan CHCl₃:etil asetat (9:1) menghasilkan senyawa 1 sebanyak 18 mg dan senyawa 2 sebanyak 23 mg (Gambar 1).



Gambar 1 Senyawa pterokarpan *S. ferrugineus*

Uji aktivitas antikanker

Uji aktivitas antikanker pterokarpan terhadap sel kanker payudara MCF-7 menggunakan metode MTT. Sel MCF-7 yang sebelumnya diinkubasi ditambahkan senyawa uji dalam berbagai konsentrasi (1; 10; 25; 50; 100 µg/mL). Jumlah sel yang hidup setelah penambahan senyawa uji ditentukan berdasarkan perubahan warna MTT (ungu)menjadi formazan (kuning) dengan menggunakan *micro plate reader* pada panjang gelombang λ 570 nm. Nilai IC₅₀ senyawa ditetapkan berdasarkan analisis statistik menggunakan program SPSS [6-7].

HASIL DAN PEMBAHASAN

Senyawa variabilin (1) berwujud padatan kuning dan memperlihatkan serapan maksimum dalam MeOH pada λ_{maks} (log ε) : 231 (4,40); 267 (3,89); 281sh (4,32); 286 nm (4,36) yang merupakan ciri khas senyawa turunan pterokarpan pada spektrum UV [8]. Spektrum IR senyawa 1 dalam pelet KBr memperlihatkan pita serapan pada

bilangan gelombang ν (cm⁻¹): 1601-1457 (vibrasi ulur C=C aromatik) dan 1129 (vibrasi ulur C-O-C eter). Spektrum ¹H-NMR senyawa **1** dalam CDCl₃ terdiri dari sepasang sinyal proton aromatik sistem ABX, satu sinyal proton oksimetilen, satu sinyal proton oksimetin dan dua sinyal proton metoksi. Sinyal proton aromatik sistem ABX yakni sinyal proton pada δ_H 7,36 (1H, *d*, *J* = 8,6 Hz, H-1), δ_H 6,63 (1H, *dd*, *J* = 8,6; 2,5 Hz, H-2) dan δ_H 6,41 (1H, *d*, *J* = 2,5 Hz, H-4). Sinyal proton aromatik sistem ABX yang lain di cincin D terdiri dari sinyal proton pada δ_H 7,21 (1H, *d*, *J* = 8,3 Hz, H-7), δ_H 6,48 (1H, *dd*, *J* = 8,3; 2,2 Hz, H-8) dan δ_H 6,36 (1H, *d*, *J* = 2,2 Hz, H-10) [9]. Spektrum ¹H-NMR senyawa **1** juga memperlihatkan sinyal proton oksimetilen yang terpisah pada δ_H 3,99 (1H, *d*, *J* = 11,6 Hz, H-6_{ax}), δ_H 4,17 (1H, *d*, *J* = 11,6 Hz, H-6_{eq}), satu sinyal oksimetilen pada δ_H 5,26 (1H, *s*, H-11a) dan dua sinyal proton metoksi pada δ_H 3,74 (3H, *s*, 3-OCH₃) dan δ_H 3,73 (3H, *s*, 9-OCH₃). Spektrum ¹³C-NMR senyawa **1** memperlihatkan 17 sinyal karbon yang terpisah secara sempurna. Analisis spektrum HMBC. sinyal proton aromatik pada δ_H 7,36 (H-1) memperlihatkan korelasi dengan dua karbon oksiaril pada C-3 (δ_C 160,8) dan C-4a (δ_C 155,7) serta satu oksimetin pada C-11a (δ_C 84,9). Sinyal proton metoksi pada δ_H 3,74 (3-OCH₃) berkorelasi dengan C-3 yang menunjukkan adanya gugus metoksi di C-3. Sinyal proton oksimetilen pada δ_H 3,99 (H-6_{ax}) dan δ_H 4,17 (H-6_{eq}) memperlihatkan korelasi dengan C-4a, oksi karbon (C-6a, δ_C 76,9), karbon kuaterner pada C-6b (δ_C 120,2) dan C-11a. Korelasi ini menunjukkan adanya satu gugus alkohol tersier yang terikat pada kerangka pterokarpan. Sinyal proton aromatik pada δ_H 6,26 (H-10) berkorelasi dengan C-6b, karbon metin aromatik pada C-8 (δ_C 107,6) dan karbon oksimetin C-10a (δ_C 161,0). Hasil korelasi ini menunjukkan gugus metoksi terikat di C-9. Berdasarkan analisis 1D dan 2D NMR (Tabel 1) maka struktur senyawa **1** adalah 6a-hidroksi-3,9-pterokarpan atau dikenal dengan nama variabilin [10]. Korelasi antara sinyal proton dengan karbon yang mendukung struktur senyawa variabilin pada spektrum HMBC dapat dilihat pada Tabel 1 dan Gambar 2.

Tabel 1. Data spektrum NMR senyawa variabilin (1) dalam CDCl₃.

No.C	δ _H (mult, <i>J</i> dalam Hz)	δ _C	HMBC
1	7,36 (<i>d</i> , 8,6)	131,9	C-3, C-4a, C-11a
2	6,63 (<i>dd</i> , 8,6; 2,5)	109,7	C-4, C-11b
3	-	160,8	-
4	6,41(<i>d</i> , 2,5)	101,6	C-2, C-11b
4a	-	155,7	-
6	3,99 (<i>d</i> , 11,6)	69,7	C-4a, C-6a, C-6b, C-11a
	4,17 (<i>d</i> , 11,5)		
6a	-	76,7	-
6b	-	120,2	-
7	7,21 (<i>d</i> , 8,3)	123,9	C-6a, C-10a
8	6,48 (<i>dd</i> , 8,3; 2,2)	107,6	C-6b, C-10
9	-	162,4	-
10	6,36 (<i>d</i> , 2,2)	97,0	C-6b, C-8, C-10a
10a	-	161,0	-
11a	5,26 (<i>s</i>)	84,9	C-1, C-4a. C-6a, C-11b
11b	-	112,4	-
3-OCH ₃	3,74 (<i>s</i>)	55,4	C-3
9-OCH ₃	3,73 (<i>s</i>)	55,5	C-9

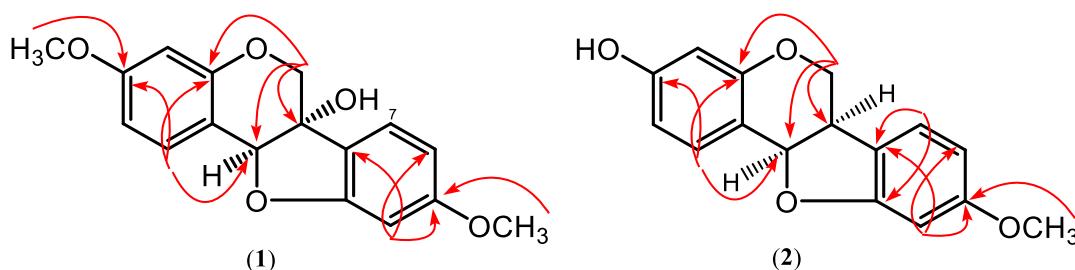
Senyawa medikarpin (**2**) berwujud padatan kuning kemerahan dan mempunyai titik leleh sebesar 128-129 °C. Spektrum UV (MeOH) memperlihatkan λ_{maks} (log ε): 230 (4,06); 282 sh (4,00); dan 287 nm (4,03) yang mirip dengan senyawa **1**. Spektrum IR dalam KBr memperlihatkan ν (cm⁻¹): 3392 (vibrasi ulur hidroksi), 1599-1545 (vibrasi ulur C=C aromatik) dan 1145 (vibrasi ulur C-O-C eter). Spektrum ¹H-NMR senyawa **2** dalam CDCl₃ terdiri dari sepasang sinyal proton aromatik sistem ABX, satu sinyal proton oksimetilen, satu sinyal proton oksimetin, satu

Sinyal proton metin dan satu sinyal proton metoksi. Analisis spektrum $^1\text{H-NMR}$ memperlihatkan sinyal proton oksimetilen yang terpisah pada δ_{H} 3,63 (1H, *t*, *J* = 10,8 Hz, H-6_{ax}) dan δ_{H} 4,23 (1H, *dd*, *J* = 10,9 dan 4,9 Hz, H-6_{eq}), satu sinyal proton metin pada δ_{H} 3,52 (1H, *m*, H-6a) dan satu sinyal proton oksimetin pada δ_{H} 5,50 (1H, *J* = 6,8 Hz, H-11a) yang merupakan ciri khas senyawa pterokarpan di H-6, H-6a dan H-11a [11]. Sinyal proton aromatik sistem ABX di cincin A terlihat pada δ_{H} 7,37 (1H, *d*, *J* = 8,4 Hz, H-1); δ_{H} 6,54 (1H, *dd*, *J* = 8,4 dan 2,4 Hz, H-2) dan δ_{H} 6,41 (1H, *d*, *J* = 2,4 Hz, H-4). Sinyal proton aromatik sistem ABX yang lain di cincin D terlihat pada δ_{H} 7,13 (1H, *d*, *J* = 8,8 Hz, H-7); δ_{H} 6,46 (1H, *dd*, *J* = 8,8 dan 2,4 Hz, H-8) dan δ_{H} 6,46 (1H, *d*, *J* = 2,4 Hz, H-10). Senyawa **2** memperlihatkan adanya satu gugus metoksi pada δ_{H} 3,77 (3H, *s*, 9-OCH₃). Spektrum $^{13}\text{C-NMR}$ memperlihatkan 16 sinyal karbon yang terpisah sempurna.

Tabel 2 Data spectrum NMR senyawa medikarpin (**2**) dalam CDCl₃

No.C	δ_{H} (mult, <i>J</i> dalam Hz)	δ_{C}	HMBC
1	7,37 (<i>d</i> , 8,4)	132,2	C-3, C-4a, C-11a
2	6,54 (<i>dd</i> , 8,4; 2,4)	110,0	C-3; C-4; C-11b
3	-	157,2	-
4	7,37(<i>d</i> , 8,4)	132,2	C-2; C-4a
4a	-	156,5	-
6	4,23 (<i>dd</i> , 10,9; 4,9) 3,63 (<i>t</i> , 10,9)	66,5	C-4a; C-6a; C-11a
6a	3,52 (<i>m</i>)	39,4	C-6; C-6b, C-10a
6b	-	119,2	-
7	7,13 (<i>d</i> , 8,8)	124,9	C-6a; C-10a
8	6,47 (<i>dd</i> , 8,8; 2,4)	106,6	C-6b; C-10
9	-	161,0	-
10	6,46 (<i>d</i> , 2,4)	96,9	C-6b; C-8; C-9
10a	-	160,5	-
11a	5,50 (<i>d</i> , 6,8)	78,7	C-1; C-4a. C-6; C-11b
11b	-	112,4	-
9-OCH ₃	3,77 (<i>s</i>)	55,6	C-9

Sinyal karbon senyawa **2** terdiri dari satu karbon metil dari gugus metoksi (δ_{C} 55,6); delapan sinyal karbon metin [δ_{C} 132,2; 110,0; 103,7; 66,5; 124,9; 106,6; 96,9; dan 78,7], satu karbon metilen (δ_{C} 39,4), dan enam karbon kuaterner [δ_{C} 157,2; 156,5; 119,2; 161,0; 160,5; dan 112,4]. Kedudukan gugus hidroksi dan metoksi ditetapkan berdasarkan spektrum HMQC dan HMBC. Analisis spektrum HMBC, sinyal proton aromatik pada δ_{H} 7,37 (H-1) memperlihatkan korelasi dengan dua karbon oksiaril [C-3 (δ_{C} 157,2) dan C-4a (δ_{C} 156,5) serta satu oksimetin pada C-11a (δ_{C} 78,7). Sinyal proton oksimetilen pada 3,63 (H-6_{ax}) dan δ_{H} 4,23 (H-6_{eq}) memperlihatkan korelasi dengan C-4a, karbon metin (C-6a, δ_{C} 39,4), dan C-11a. Korelasi ini menunjukkan adanya satu gugus alkohol tersier yang terikat pada kerangka pterokarpan. Sinyal proton aromatik pada δ_{H} 6,46 (H-10) berkorelasi dengan karbon kuaterner aromatik (C-6b, δ_{C} 119,2) karbon metin aromatik pada (C-8, δ_{C} 106,6) dan karbon oksiaril (C-9, δ_{C} 161,0). Sinyal proton metoksi pada δ_{H} 3,77 (9-OCH₃) berkorelasi dengan C-9 yang menunjukkan adanya gugus metoksi di C-9. Berdasarkan spektrum 1D dan 2D NMR (Tabel 2) maka struktur senyawa **2** adalah 3,6a-dihidroksi-9-metoksi pterokarpan atau dikenal dengan nama medikarpin [11]. Korelasi antarasinyal proton dengan karbon yang mendukung struktur senyawa **2** pada spektrum HMBC dapat dilihat pada Tabel 2 dan Gambar 2.



Gambar 2. Spektrum HMBC yang penting pada senyawa **1-2**

Uji aktivitas senyawa variabilin (**1**) dan medikarpin (**2**) terhadap sel kanker payudara MCF-7 berdasarkan metode MTT memperlihatkan nilai IC₅₀ sebesar 2.73 and 14.36 µg/mL. Senyawa variabilin (**1**) mempunyai aktivitas moderat sedangkan senyawa medikarpin (**2**) dikategorikan lemah [12]. Adanya dua gugus metoksi di C-3 dan C-9 dan satu gugus hidroksi di C-6a pada senyawa **1** meningkatkan aktivitas antikanker dibanding dua metoksi yang terikat di C-3 dan C-9 pada senyawa **2** [8].

KESIMPULAN

Dua senyawa pterokarpan, variabilin (**1**) dan medikarpin (**2**) telah diisolasi dari kulit batang *S. ferrugineus*. Struktur kedua senyawa ditetapkan berdasarkan analisis UV, IR, 1D NMR dan 2D NMR. Uji aktivitas antikanker terhadap sel kanker payudara MCF-7, senyawa variabilin (**1**) menunjukkan aktivitas antikanker moderat sedangkan medikarpin (**2**) dikategorikan lemah.

DAFTAR PUSTAKA

- [1] Peng F., Meng C-W., Zhou Q-M., Chen J-P., Xiong L., (2016), Cytotoxic evaluation against breast cancer of isoliquiritigenin analogues from *Spatholobus suberectus* and their synthetic derivatives, *J. Nat. Prod.* 79, 248-251.
- [2] Promchai T., Janhom P., Maneerat W., Rattanajak R., Kamchonwongpaisan S., Pyne S.G., Limtharakul T., (2020), Antibacterial and cytotoxic activities of phenolic constituents from the stem extracts of *Spatholobus parviflorus*, *Nat. Prod. Res.* 10, 1394-1398.
- [3] Ren-Neng T., Xiao-Bo Q., Shu-Hong G., Ping-Ping X., Yang-Yang S., De-An G., (2012), Chemical constituents of *Spatholobus suberectus*, *Chinese J. Nat. Med.* 10, 32-35
- [4] Sichaem J., Ruksilp T., Sawasdee P., Khumkratok S., Tip-pyang T., (2018). Chemical constituents of the stems of *Spatholobus parviflorus* and their cholinesterase inhibitory activity. *Chem Nat Compd.* 54,356-357.
- [5] Mohibullah M., Lee Y.J., Park H-J., Kim S.K., Kang J-S., Kim A., Hong Y-K., Choi, J-S., (2017). The medicinal herb *Spatholobus suberectus* with promising in vitro antioxidant and anti-inflammatory potentials ans its phytochemical characterization by RP-HPLC analysis. *J Fod Biochem.* 1-8.
- [6] Aldin M.F., Saputri R.D., Tjahjandarie T.S., Tanjung M., (2019), Aktivitas antikankersenyawa stilbenoid dari daun *Macaranga aleuritoides*, *Pharm. Med. J.* 2, 1-7.
- [7] Saputri R.D., Tjahjandarie T.S., Tanjung M., (2018). Meliglabrin, a new flavonol derivative from the leaves of *Melicope glabra* (Blume) T.G. Hartley. *Nat Prod Sci.* 24,155-158.
- [8] Tjahjandarie T.S., Tanjung M., (2015). Phenolic compounds from the stem bark of *Erythrina orientalis* and their cytotoxic and antioxidant activities, *Der. Pharm. Chem.* 7(1), 206-211.
- [9] Tanjung M., Tjahjandarie, T.S., (2014), Dihydroflavonols from the leaves of *Macaranga recurvata* and their cytotoxic and antioxidant activities,, *J Chem Pharm Res.* 6(7), 90-95.
- [10] Liu Y., Zhang S., Jung J.H., Xu T., (2006), Variabilin, a chemotaxonomic marker for the family Ircinidae, *Zeitschrift für Naturforschung*, 62(7), 473-476.
- [11] Abdel-Kader, M.S., (2004), Two isoflavonoid glucoside derivatives from *Ononis serrata* growing in Egypt, *Nat. Prod. Sci.*, 10(6), 321-324.
- [12] Tjahjandarie, T.S., Tanjung, M., Saputri, R.D., Nadar, P.B., Aldin, M.F., Marlana, E., and Permadi, A. (2019). Flavestin K, An isoprenylated stilbene from the leaves of *Macaranga recurvata* Gage, *Nat. Prod. Sci.* 25(3), 244-247.