

POTENSI PENANGKAPAN RADIKAL BEBAS HASIL HIDROLISIS EKSTRAK ETANOL DAUN KEPEL (*Stelechocarpus burahol*, (Bl.) Hook f. & Th.) DENGAN METODE DPPH

By Diniatik Diniatik

POTENSI PENANGKAPAN RADIKAL BEBAS HASIL HIDROLISIS EKSTRAK ETANOL DAUN KEPEL (*Stelechocarpus burahol*, (Bl.) Hook f. & Th.) DENGAN METODE DPPH

POTENTIAL OF FREE RADICALS SCAVENGING OF *Stelechocarpus burahol*, (Bl.) Hook f. & Th. LEAVES IN ETHANOL EXTRACT BY DPPH METHOD

Diniatik

Fakultas Farmasi, Universitas Muhammadiyah Purwokerto
E-mail: diniatik@yahoo.com

ABSTRAK

Tanaman kepel secara empiris digunakan sebagai diuretik dan pencegahan peradangan ginjal. Daunnya mengandung polifenol dan flavonoid, sedangkan daging buah, biji, dan akar mengandung saponin, flavonoid dan polifenol. Dalam penelitian ini dilakukan deteksi kandungan flavonoid dalam daun kepel dan potensi radikal bebas secara kualitatif. Simplisia daun kepel diekstraksi menggunakan metode maserasi dengan penyari etanol sebagai solven, kemudian diuapkan hingga menjadi ekstrak kental. Sebagian ekstrak etanol daun kepel dihidrolisis dengan menggunakan HCl 2N selama 30 menit, kemudian difraksinasi dengan eter. Ekstrak etanol, fraksi eter, dan fraksi air asam diidentifikasi golongan senyawanya menggunakan kromatografi lapis tipis dengan fase diam silika F₂₅₄ dan dua macam fase gerak BAW (*n*-butanol: asam asetat: air = 3:1:1) dan kloroform: metanol (8:2). Hasil kromatogram menunjukkan bahwa bercak golongan senyawa flavonoid dalam fraksi eter dan air asam dari hasil hidrolisis ekstrak etanol daun kepel mempunyai potensi sebagai penangkap radikal bebas difenilpikrilhidrazil (DPPH).

Kata kunci: *Stelechocarpus burahol*, DPPH, radikal bebas

ABSTRACT

Stelechocarpus burahol, (Bl.) Hook f. & Th. is used as a medicinal plant as diuretic and prevention of kidney inflammation. The leaves contain polyphenols and flavonoids, while the fruit, seeds and roots of burahol contain saponins, flavonoids and polyphenols. In this study the detection of flavonoid content in the leaves of burahol and its potential as free radicals scavenging qualitatively. The powder of burahol leaves were extracted by maceration method using ethanol solvent, then made into a thick extract. Ethanol extracts of burahol leaves were hydrolyzed with 2N HCl for 30 min, then were fractionated with ether. Ether fraction, acidic water and ethanol extracts were separated by thin-layer chromatography with F₂₅₄ silica stationary phase and two-phase systems, there were BAW (*n*-butanol: acetic acid: water = 3:1:1) and chloroform: methanol (8:2). The result of this research indicating there are spots that show there are flavonoids and has potential as a scavenger diphenylpicrylhydrazil free radical (DPPH).

Keywords: *Stelechocarpus burahol*, DPPH, radical scavenger

PENDAHULUAN

Tanaman kepel belum digunakan secara maksimal oleh masyarakat Banyumas tapi sudah termasuk tanaman yang dimanfaatkan secara optimal di klinik Hortus Medikus, Balitbangkes Kementerian Kesehatan, Tawangmangu. Dengan kondisi geografis Banyumas yang cukup khas, yaitu curah hujan cukup tinggi dan termasuk wilayah yang dekat pegunungan Slamet dengan ketinggian 2500 dpl yang sama dengan kondisi di Tawangmangu, maka tanaman ini berpotensi untuk dikembangkan di Banyumas.

Tanaman kepel adalah salah satu tanaman yang dimanfaatkan sebagai obat, yaitu untuk diuretik dan pencegahan radang ginjal.

Senyawa flavonoid dapat dideteksi secara kualitatif dengan menggunakan metode Kromatografi Lapis Tipis (KLT). Deteksi flavonoid dalam hal ini dapat dilakukan terhadap ekstrak etanol dan fraksi-fraksi organik dari ekstrak tersebut. Hasil dari deteksi tersebut dilanjutkan potensi penangkap radikal bebas DPPH secara kualitatif. Dengan demikian penelitian ini sangat penting sebagai dasar penelitian lebih lanjut tentang tanaman kepel yang merupakan tanaman asli Indonesia dan telah turun temurun digunakan sebagai penurun asam urat. Dengan dilakukan penelitian ini maka ke depan senyawa flavonoid dalam bentuk aglikon dapat ditemukan dan mekanisme sebagai penurun asam urat dapat diperoleh.

METODE PENELITIAN

Peralatan yang digunakan adalah alat-alat gelas pada umumnya, maserator, timbangan analitik, kromatografi lapis tipis. Bahan yang digunakan adalah daun kepel, etanol teknis; untuk KLT adalah berbagai fase gerak *n-butanol*-asam asetat glasial-air (4:1:5,v/v), asam asetat 15%, kloroform : metanol (8:2), deteksi amoniak, DPPH (Sigma Aldrich).

Jalannya Penelitian

A. Determinasi Tanaman

Tahap ini dilakukan di Laboratorium Biologi Farmasi Fakultas Farmasi Universitas Gadjah Mada.

B. Pengumpulan dan Pengeringan Bahan

Bahan yang diambil adalah daun kepel. Bahan dicuci dengan air yang mengalir untuk menghilangkan kotoran yang menempel, kemudian dikeringkan dengan lemari pengering. Simplisia herba pegagan kemudian diserbuk menggunakan blender.

C. Pembuatan Ekstrak

Serbuk diekstraksi dengan teknik maserasi selama 2 hari, etanol 70%, 24 jam maserasi pertama dengan satu bagian serbuk simplisia dan sepuluh bagian penyari, dilanjutkan maserasi kedua selama 24 jam dengan satu bagian serbuk dan empat bagian penyari. Maserat diuapkan penyarinya hingga diperoleh ekstrak kental etanol 70%.

D. Fraksinasi

Masing-masing ekstrak dilakukan fraksinasi dengan menggunakan heksana, kloroform, etil asetat dan sisa pelarut. Masing masing fraksi merupakan larutan sampel yang akan dilakukan uji KLT.

E. Hidrolisis

Ekstrak etanol dilakukan hidrolisis dengan menggunakan HCl p kemudian difraksinasi dengan eter, untuk memperoleh hasil hidrolisis aglikon flavonoid. Masing-masing fraksi merupakan larutan sampel yang akan dilakukan uji KLT. F. Analisis Kromatografi Lapis Tipis (KLT)

Uji KLT dengan:

Sistem 1:

fase gerak : *n*-butanol -asam asetat glasial-air (4:1:5,v/v), asam asetat 15%.

fase diam : selulosa

deteksi : sinar UV 366 dan sinar UV 254

larutan sampel : semua fraksi

Sistem 2:

fase gerak : heksana : etil asetat (7:3)

fase diam : silica F₂₅₄

deteksi : sinar UV 366 dan sinar UV 254

larutan sampel : semua fraksi

G. Uji Kualitatif Penangkapan Radikal Bebas

Hasil dari KLT dilakukan penyemprotan dengan menggunakan DPPH 0,01%. Pada bercak yang berwarna kuning dengan dasar ungu (ungu adalah warna

dari pereaksi DPPH) maka senyawa tersebut berpotensi sebagai penangkap radikal bebas.

H. Pengolahan dan Analisa Data

Pada bercak setelah disemprot DPPH, terbentuk berwarna kuning dengan dasar ungu, maka senyawa tersebut berpotensi sebagai penangkap radikal bebas.

HASIL DAN PEMBAHASAN

Tanaman kepel (*Stelechocarpus burahol*, (Bl.) Hook f. & Th.) (famili Annonaceae) yang digunakan dalam penelitian dideterminasi di Laboratorium Biologi Fakultas Farmasi, Universitas Gadjah Mada. Tujuan determinasi adalah memastikan bahwa tanaman yang diteliti adalah benar tanaman kepel, menghindari kesalahan dalam pengumpulan bahan utama penelitian. Hasil determinasi menyatakan bahwa spesimen tumbuhan tersebut adalah benar. Hasil determinasi tersebut berdasarkan buku *Flora of Java Vol II* (Backer and Van Den Brink, 1965). Gambar tanaman kepel terlihat pada Gambar 1.



Gambar 1. Tanaman Kepel

A. Pembuatan Ekstrak Etanol 70%

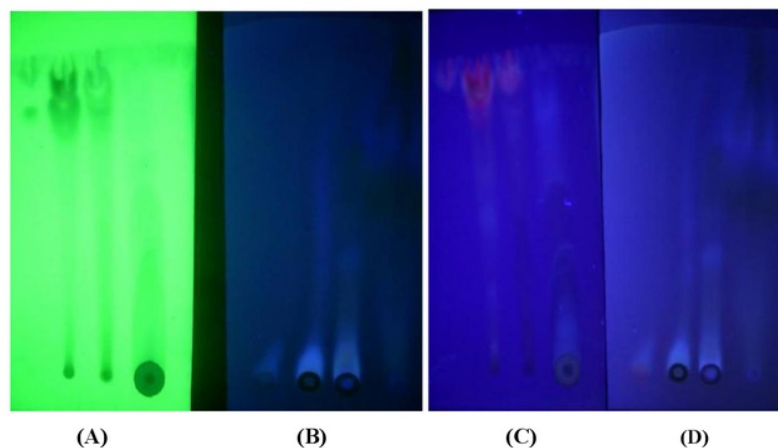
Daun kepel yang digunakan dalam penelitian ini diperoleh dari Yogyakarta. Metode penyarian yang digunakan adalah maserasi, yaitu merendam serbuk simplisia dengan cairan penyari. Pada penelitian ini 200 g serbuk simplisia dimasukkan dalam maserator kemudian direndam dengan cairan penyari (1:10) selama 24 jam agar terjadi pembasahan, dengan tujuan agar serbuk simplisia mengembang. Setelah itu disaring dan dimaserasi ulang (1:4), kemudian maserat dikumpulkan dan diuapkan hingga menjadi ekstrak kental.

Pada penelitian ini penyari yang digunakan yaitu etanol 70%. Hal ini dilakukan karena berdasar penelitian Sunarni (2007) kandungan utamanya yang bersifat antioksidan adalah flavonoid. Penyari etanol 70% dapat menarik

senyawa-senyawa relatif polar seperti senyawa fenol, flavonoid, saponin dan senyawa polar lain yang terkandung dalam daun dan kulit batang manggis. Dipilih etanol 70% karena lebih selektif, tidak beracun, netral, absorpsi baik, dapat mencegah pertumbuhan kapang dan kuman, panas yang diperlukan untuk pemekatan lebih sedikit. Sari yang diperoleh diuapkan di atas penangas air hingga konsistensi kental. Penguapan dilakukan untuk menghilangkan larutan penyari agar tidak mempengaruhi uji aktivitas antioksidan setelah didapatkan ekstrak kental dengan rata-rata rendemen 18,21%, yaitu dari 100 g serbuk simplisia diperoleh 18,21 g ekstrak kental.

B. Analisis Kromatografi Lapis Tipis

Ekstrak yang diperoleh, difraksinasi dengan heksana, kloroform dan etil asetat, sehingga diperoleh fraksi heksana, kloroform, etil asetat dan air sisa. Masing masing fraksi dilakukan pemisahan dengan metode KLT dengan fase diam silika gel F₂₅₄ dengan fase gerak heksana etil asetat 7:3 dan selulosa yang dieluasi dengan fase gerak asam asetat 15%.



Gambar 2. Fraksi *n*-heksana, kloroform, etil asetat dan air sisa dilihat (A) fase diam silika F₂₅₄ dan fase gerak kloroform : etanol (7:3) di sinar UV 254. (B) fase diam selulosa dan fase gerak asam asetat 15% di sinar UV 254. (C) fase diam silika F₂₅₄ dan fase gerak kloroform : etanol (7:3) di sinar UV 366. (D) fase diam selulosa dan fase gerak asam asetat 15% di sinar UV 366.

Pada Gambar 2 dapat dilihat bahwa dengan menggunakan fase diam silika F₂₅₄ dan dieluasi dengan heksana: etil asetat dengan perbandingan 7:3, terdapat peredaman pada pengamatan di UV 254 nm yang berada pada titik penotolan, hal

ini menunjukkan senyawa yang mempunyai gugus kromofor tidak terelusi dengan fase gerak tersebut, dengan konsentrasi terbesar adalah pada sisa air. Pada fase diam selulosa dan fase gerak asam asetat 15% dapat dilihat bahwa pada ekstrak kloroform dan etil asetat terdapat bercak yang berpendar biru pada titik penotolan, diduga senyawa ini adalah aglikon nonpolar, sedangkan pada sisa air terdapat bercak berpendar ungu dan kuning yang diduga adalah glikosida.



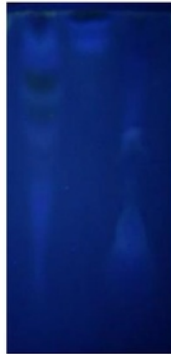
Gambar 3. Fraksi etil asetat, *n*-butanol dan sisa air dengan fase gerak BAW (*n*-butanol: asam asetat: air = 4:1:5) fase atas dilihat (A) fase diam selulosa di sinar UV 366. (B) fase diam silika F₂₅₄ di sinar UV 366.

Pada Gambar 3 ekstrak etanol daun kepel difraksinasi dengan menggunakan etil asetat, *n*-butanol. Pada kromatogram fase diam selulosa dan fase gerak BAW (*n*-butanol: asam asetat: air = 4:1:5) fase atas, dilihat pada sinar UV 366. Dengan sistem kromatografi untuk mengetahui kandungan flavonoid ini, dapat dilihat bahwa pada fraksi etil asetat, *n*-butanol dan air sisa, banyak mengandung flavonoid yang masing-masing jenisnya berbeda, dengan melihat fluoresensi dominan berturut-turut kuning, ungu dan biru.

C. Analisis Kandungan Kimia Hasil Hidrolisis Ekstrak

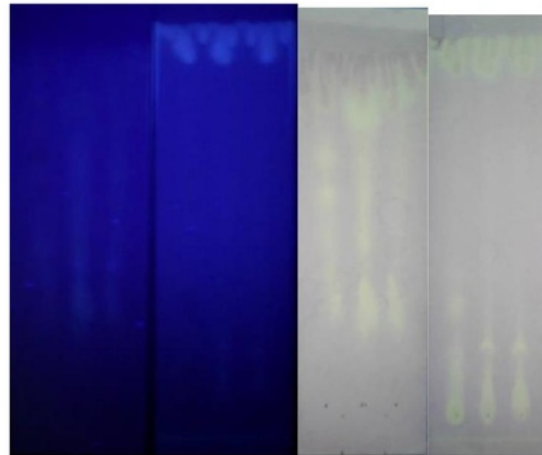
Gambar 4 merupakan hasil kromatografi lapis tipis dari hasil hidrolisis HCl dari ekstrak etanol 70% daun kepel. Ekstrak yang diperoleh, dihidrolisis dengan HCl 25% pada pH 2-3, kemudian difraksinasi dengan eter, sehingga diperoleh fraksi eter dan air sisa. Masing masing fraksi dilakukan KLT dengan fase diam silika gel F₂₅₄ dan selulosa yang dielusi dengan fase gerak BAW (*n*-butanol: asam asetat:air = 4:1:5) fase atas. Pada Gambar 4 dapat dilihat bahwa hasil hidrolisis

dari ekstrak etanol, fase nonpolar seperti glikon akan masuk dalam eter dan fase polar seperti glikon masuk dalam air asam. Hal itu tampak banyak bercak pada fase eter pada kromatogram tersebut yang terelusi cenderung di atas, dan pada air asam terdapat bercak yang cenderung di bawah. Hal tersebut karena dengan fase diam selulosa maka senyawa relatif nonpolar akan cenderung terpartisi pada fase gerak beralkohol (BAW=4:1:5).



Gambar 4. Kromatogram hasil hidrolisis ekstrak etanol dalam eter dan sisa air dengan fase gerak BAW *n*-butanol: asam asetat:air = 4:1:5) fase atas dilihat di sinar UV 366.

Ekstrak etanol daun kepel dihidrolisis agar senyawa glikosida terpisah menjadi glikon dan aglikon. Penelitian ini juga melaporkan adanya flavonoid dalam daun kepel. Flavonoid memiliki aktivitas antioksidan karena memiliki gugus-gugus yang berpotensi kuat sebagai penangkap radikal bebas.



(A) (B) (C) (D)

Gambar 5. Kromatogram hasil hidrolisis ekstrak etanol dalam eter dan sisa air dengan dilihat di sinar UV 366 (A) fase gerak BAW (*n*-butanol: asam asetat:air = 3:1:1) (B) fase gerak kloroform : metanol (8:2) dan disemprot dengan DPPH dilihat di sinar tampak (C) fase gerak BAW (*n*-butanol: asam asetat:air = 3:1:1) (D) fase gerak kloroform : metanol (8:2)

Pada Gambar 5 menunjukkan bahwa ekstrak etanol dan hasil hidrolisis ekstrak etanol yang diambil dengan eter mempunyai aktivitas sebagai antioksidan karena mampu menghambat radikal bebas DPPH dengan ditandai secara spontan membuat DPPH (difenilpicrilhidrazil) yang berwarna ungu menjadi difenilpicrilhidrazilin yang berwarna kuning. Diniatik dkk. (2015) melaporkan bahwa di dalam fraksi etil asetat dari ekstrak etanol yang telah dihidrolisis mempunyai kandungan flavonoid total yang secara signifikan lebih tinggi dibanding pada fraksi kloroform dan ekstrak etanol (Tabel I). Kadar flavonoid total yang tinggi pada hasil hidrolisis ekstrak etanol mempunyai aktivitas penangkapan radikal bebas yang tinggi.

Tab 1 I. Kadar flavonoid total fraksi etil asetat, fraksi kloroform dan ekstrak etanol daun kepel relatif terhadap pembandingan rutin

Bobot (mg)	Absorbansi	Kadar (mg/mL)	Kadar flavonoid total (%b/b)
Ekstrak			
100,1	0,640	0,204	10,2
100,2	0,621	0,198	9,9
100,3	0,581	0,186	9,3
Rata-rata			9,8
Fraksi etil asetat			
10,1	0,304	0,0855	85,50
10,0	0,247	0,0656	65,61
10,1	0,272	0,0743	74,33
Rata-rata			74,14
Fraksi kloroform			
30,1	0,270	0,736	3,07
30,0	0,271	0,740	3,08
30,3	0,285	0,789	3,29
Rata-rata			3,15

8

KESIMPULAN

Berdasarkan hasil penelitian maka dapat disimpulkan bahwa ekstrak etanol daun kepel dan fraksi-fraksi organik dari ekstrak etanol mengandung golongan senyawa flavonoid. Senyawa yang terdapat pada ekstrak etanol, fraksi eter dari hasil hidrolisis ekstrak etanol mempunyai potensi penangkap radikal bebas DPPH.

POTENSI PENANGKAPAN RADIKAL BEBAS HASIL HIDROLISIS EKSTRAK ETANOL DAUN KEPEL (Stelechocarpus burahol, (Bl.) Hook f. & Th.) DENGAN METODE DPPH

ORIGINALITY REPORT

30%

SIMILARITY INDEX

PRIMARY SOURCES

1	ml.scribd.com Internet	250 words — 12%
2	www.journaltoocs.ac.uk Internet	216 words — 11%
3	www.scribd.com Internet	35 words — 2%
4	anzdoc.com Internet	16 words — 1%
5	www.eprints.uad.ac.id Internet	16 words — 1%
6	media.neliti.com Internet	12 words — 1%
7	iptek.apjii.or.id Internet	12 words — 1%
8	ojs.unm.ac.id Internet	11 words — 1%
9	vdocuments.site Internet	11 words — 1%
10	ar.scribd.com Internet	

9 words — < 1%

11 fr.scribd.com
Internet

9 words — < 1%

12 china.iopscience.iop.org
Internet

9 words — < 1%

13 lipi.go.id
Internet

8 words — < 1%

14 eprints.ums.ac.id
Internet

8 words — < 1%

EXCLUDE QUOTES OFF
EXCLUDE BIBLIOGRAPHY OFF

EXCLUDE MATCHES OFF