

Jurnal Mandala Pharmacon Indonesia, Vol 3.No.2 Desember 2017 Avaiable online at www.jurnal-pharmaconmw.com/jmpi

p-ISSN : 2442-6032 *e*-ISSN : 2598-9979

Uji Aktivitas Antiradikal Bebas Ekstrak Daun Paliasa (*Kleinhovia hospita* Linn.)

Silviana Hasanuddin¹, Citra Andini²
¹STIKES Mandala Waluya Kendari
²Akademi Farmasi Bina Husada Kendari

ABSTRAK

Telah dilakukan identifikasi senyawa antiradical bebas pada ekstrak daun paliasa (K. hospita).Penelitian ini bertujuan untuk mengidentifikasi senyawa antiradical bebas berdasarkan aktivitas pengikat radikal bebas DPPH (1,1-Diphenyl-2-picryl Hydrasil) ekstrak daun paliasa.

Daun paliasa diekstraksi dengan cara maserasi menggunakan pelaru n-heksan kemudian ampas dari maserasi dengan n-heksan dimaserasi lagi dengan etanol 96%. Ekstrak etanol kemudian dipartisi dengan pelarut etil asetat. Ekstrak nheksan, etanol dan fraksi etil asetat memiliki aktivitas radikal bebas dengan nilai IC50 berturutturut adalah untuk ekstrak N-heksan sebesar 28,713 mg/ml, nilai IC 50 untuk ekstrak etano Sebesar 3,113 mg/ml dan nilai IC 50 untuk fraksi etil asetat sebesar 4,556 mg/ml. Sedang nilai IC 50 dari sampel pembanding yaitu vitamin C 0,106 mg/ml dan BHT 0,067 mg/ml. Identifikasi KLT-autografi menunjukkan bahwa ekstrak daun paliasa aktif sebagai antiradical bebas dimana

menunjukkan perubahan warna dari ungu menjadi kuning. Sedangkan pada penyemprotan dengan menggunakan reagen antimmon (III) klorida memperlihatkan bercak berpendar kuning pada UV 366 yang menandakan bahwa daun paliasa mengandung golongan senyawa flavanoid.

Identifikasi KLT-Bioautografi menunjukkan bahwa ekstrak daun paliasa aktif sebagai antiradical bebas dimana bercak menunjukkan perubahan warna dari ungu menjadi kuning. Sedangkan pada penyemprotan dengan menggunakan reagen antimmon (III) klorida memperlihatkan bercak berpendar kuning pada UV 366 yang menandakan bahwa daun paliasa mengandung golongan senyawa flavanoid

Kata kunci: Antiradikal bebas, Daun Paliasa.

Penulis korespondensi:

Silviana Hasanuddin STIKES Mandala Waluya Kendari silviana.hasanuddin@gmail.com

PENDAHULUAN

Antioksidan merupakan sebutan untuk zat yang berfungsi melindungi tubuh dari serangan radikal bebas, yang termasuk dalam golongan zat ini antara lain vitamin, polifenol, karotin, dan mineral. Secara alami, antioksidan ini sangat besar peranannya pada manusia

untuk mencegah terjadinya penyakit. Antioksidan melaukan semua itu dengan cara menekankan kerusakan sel yang terjadi akibat proses oksidasi radikal bebas (Anonim, 2008).

Antioksidan dapat diperoleh dari tumbuh-tumbuhan, sayur-sayuran dan buah-buahan. Salah satu tumbuhan tersebut adalah daun paliasa. Daun peliasa merupakan salah satu tanaman obat yang dikenal masyarakat Sulawesi Selatan yang berfungsi untuk mengobati penyakit kuning (Suryawati, 1991), menurunkan kolesterol, hipertensi serta diabetes (Herlina, 1993) dan kanker hati (Tayeb, 2009).

Paliasa termasuk dalam family Sterculiaceae mengandung senyawa kimia seperti sianogenik, alkaloid, proantosianin, sianidin, flavanol, kaemferol dan quercetin serta saponin (Watson, 1992).

Bebrapa hasil penelitian sebelumnya membuktikan bahwa daun paliasa (*K. hospital* Linn). Fraksi n-heksan aktif terhadap udang *Artemia salina* Leach (Hendra, 2005), dekok daun paliasa (*K.*

METODOLOGI PENELITIAN

A. Jenis penelitian

Jenis penelitian ini dilakukan secara eksperimental yang merupakan npenelitian laborarotium.

B. Pembuatan Ekstrak Daun Kucai

Pembuatan ekstrak daun kucai dalam penelitian ini dilakukan dengan metode maserasi, yaitu simplisia di timbang sebanyak 300 gram, dimasukkan dalam wadah maserasi dan direndam hospital Linn) sebagai obat radang hati akut terhadap tikus putih betina strain wistar (Raflizar, 2006). Uji farmakokinetika dengn menggunakan hewan percobaan dan hasilnya menunjukkan bahwa wkatrak daun paliasa dapat melindungi radang hati tikus (Raflizar, 2006), infuse daun paliasa mempunyai efek antidiabetes dengan mekanisme penghambatan terhadap transport aktif glukosa pada usus halus marmot (Hasni, 2002), sebagai obat anti tumor dalam sarcoma mencit (Latif, 1997).

Inilah yang mendasari peneliti untuk melakukan penelitian pengujian tentang uji daya hambar antioksidan dari ekstrak etanol, ekstrak n-heksan dari fraksi etil asetat dari daun paliasa (*K.Hospita* Linn) dengan menggunakan DPPH.

dengan larutan n-heksan sampai terendam lalu diaduk hingga homogen, tutup segera kemudian disimpan dalam ruangan yang terhindar dari cahaya matahari selama 5 hari sambil sesekali di aduk. Setelah direndam selama 5 hari, disaring dengan menggunakan kertas saring sehingga diperoleh filtrate (ekstrak cair). Hasil penyarian n-heksan dikumpulkan, diuapkan dengan rotavapor hingga Kemudian diperoleh ekstrak cair.

dianginanginkan. Ekstrak kental diperoleh 38 gram.

Ampas hasil ekstraksi direndam lagi dengan etanol sebanyak 3 liter hingga simplisia tersebut terendam, dibiarkan selama 3 hari dalam bejana tertutup dan terlindung dari cahaya sambil berulangulang diaduk. Kemudian simplisia disaring dan residunya direndam lagi dengan cairan penyari yang baru. Hal ini dilakukan selama 3 kali. Hasil penyari yang didapat dikumpulkan dan diuapkan dengan rotavapor ekstrak etanol yang Didapatkan ekstrak kental. kental sebanyak 12 gram.

B. Partisi Sampel dengan Pelarut Etil Asetat

Ekstrak etanol yang diperoleh diambil sebanyak 12 gram, untuk diekstraksi dengan pelarut etil asetat dengan cara partisi cair-cair. Ekstrak etanol sebenyak 5 gram disuspensikan dengan air sebanyak 50 ml, kemudian dimasukan kedalam corong pisah untuk dipartisi dengan n-heksan sebanyak 50 ml, kemudian dikocok. Sesekali penutup corong dibuka setelah itu didiamkan selama 30 menit sampai terjadi pemisahan antara lapisan etil asetat (fraksi etil asetat) dan lapisan air (residu). Residu dipartisi kembali sesuai dengan cara diatas,

dilakukan berulang hingga jernih. Fraksi etil asetat dikumpulkan dan diucapkan hingga diperoleh fraksi etil asetat.

C. Pembuatan larutan DPPH

Larutan DPPH 0,4 M dengan cara ditimbang DPPH sebanyak 15 mg, kemudian dilarutkan dengan 100 ml etanol absolute dalam labu terukur.

D. Uji Aktivitas Radikal bebas

a. Ekstrak kering etanol, n-heksan dan fraksi daun paliasa ditotolkan pada lempeng KLT kemudian dielusi dengan menggunakan eluen yang sesuai. **KLT** Lempeng disemprot dengan menggunakan DPPH dibiarkan dan selama ± 30 menit hingga terjadi perubahan warna dari ungu ke kuning

b. Pengukuran Blanko

Pengujian dilakukan dengan memipet 1,0 DPPH 0,4 mM dan cukupkan volumenya dengan etanol absolute sampai 5,0 ml dalam labu terukur. Larutanini kemudian dibiarkan selama 30 menit dan selanjutnya diukur absorbansinya pada panjang gelombang 517 nm.

c. Pengukuran antiradical bebas ekstrak daun paliasa

Larutan 1% disiapkan dengan cara menimbang daun paliasa sebanyak 50 mg dan dilarutkan dengan etanol absolute sambil diaduk dan dihomogenkan dengan bentuan vortex, volume akhir dicukupkan hingga 5,0. Untuk mendapatkan konsentrasi 0,5%, 0,25% dan 0,1 % dipipet masing-masing 500 µl, dan 100 µl larutan stok dan volume dicukupkan dengan etanol absolute hingga 1 ml. pengujian dilakukan dengan memipet 100 µl larutan sampel dari berbagai konsentrasi masingmasing ditambah 1,0 ml DPPH 0,4 mM dan dicukupkan volumenya sampai 5,0 ml dengan etanol absolute dalam labu terukur. Campuran selanjutnya dihomogenkan lalu dibiarkan pada suhu kamar selama 30 menit. Serapannya diukur pada panjang gelombang 517 nm.

d. Pengukuran daya anti radikal bebas sampel pembanding

Larutan stok 0.01% disiapkan dengan cara menimbang Vitamin C dan BHT masing-masing sebanyak 1 mg dan aquadest dilarutkan dengan sambil diaduk dan dihomogenkan dengan bantuan vortex, volume akhir dicukupkan hingga 10 ml. konsentrasi larutan 0,005%, 0,0025% dan 0,00125% dibuat dengan mengambil masing-masing 500 µl, 250 µl, dan 125 µl larutan stok dan volume dicukupkan dengan aquadest hingga 1 ml. pengujian dilakukan dengan memipet 100 ul larutan dari berbagai konsenrasi masing-masing ditambah 1,0 ml DPPH 0,4

mM dan dicukupkan volumenya sampai 5,0 ml dengan etanol absolute dalam labu terukur. Campuran selanjutnya dihomogenkan lalu dibiarkan pada suhu kamar selama 30 menit serapannya diukur pada panjang gelombang 517nm.

HASIL DAN PEMBAHASAN

Simplisia daun paliasa (Kleinhovia hospital Linn) sebnyak 300 gram diekstraksi secara maserasi menggunakan pelarut n-heksan, menghasilkan ekstrak kental sebanyak 38 gram. Ampas hasil maserasi dengan n-heksan dimaserasi kembali dengan etanol, menghasilkan ekstrak etanol kental sebanyak 12 gram. Ekstrak etanol kemudian diambil sebanyak 5 gram dipartisi dengan etil asetat menghasilkan 2,25 gram. Ketiga ekstrak tersebut diuji aktifitas antiradical bebas secara kualitatif dan kuantitatif dengan metode DPPH dan diperoleh nilai IC₅₀ untuk ekstrak etanol sebesar 3,113 mg/ml, nilai IC 50 untuk ekstrak n-heksan sebesar 28,713 mg/ml dan nilai IC50 untuk fraksi etil asetat sebesar 4,556 mg/ml.

Nilai IC₅₀ dari setiap sampel dibandingkan dengan vitamin C dan BHT. Pengukuran aktivitas sampel pembanding vitamin C, diperoleh nilai IC₅₀ sebesar 0,106 g/ml, sedangkan untuk BHT 0,067 mg/ml. hasil pengukuran serapan pada

spektrofotometer UV-Vis 517 nm diperoleh persentase pengikatan radikal bebas sebagai berikut:

Tabel.1 Hasil Pengukuran absorbansi, persentase Pengikatan DPPH dan Nilai IC₅₀ dari daun paliasa (*Kleinhovia hospital* Linn).

Samp el	Konsentr asi (mg/ml)	Absorba nsi	%pengikat an radikal bebas rata-rata	IC ₅₀ (mg/m l)
	10	0,223	80,489	
		0,223		
		0,223	/0	
	-	0,262		
	5	0,262	77,077 %	
Ekstra k		0,262		2 112
etanol		0,577		3,113
Ctarior	2,5	0,577	49,518 %	
		0,577		
		0.839	26 506 %	
	1	0,840	26,596 %	
		0,840		
	10	0,797	30,271 %	
		0,797		
		0,798		
	5	0,814	28,696 %	
Ekstra		0,815		
k n- heksa		0,816		
	2,5	0,872	22 700 %	
n	·	0,872	23,709 %	
		0,872		
	1	0,902	21,085%	
		0,901		
		0,902		
Fraksi	10	0,271	76,902 %	
etil		0,271		
Asetat		0,521		
	5	0,521	54,768 %	4,556
		0,521		±,000
		0,508		
	2,5	0,618	45,932%	

	0,617		
	0,618		
1	0,870	23,884 %	
	0,870		
	0,870		

Tabel 2. Hasil Pengukuran Absorbansi, Persentase Pengikatan DPPH dan Nilai IC dari sampel pembanding vitamin C dan BHT

Sampel	Konsentr asi (mg/ml)	Absorban si	%pengikata n radikal bebas rata-	IC ₅₀ (ppm)
			rata	
	0,1	0,606		
		0,606	47,069 %	
		0,604		
	0,05	0,902	20,997 %	
		0,903		
Vitami		0,905		0,106
n C	0,025	1,023	11,199 %	
		1,023	-	
		1,000		
	0,0125	1,126	1,662 %	
		1,126		
		1,120		
	0,1	0,403	64,742 %	
		0,403		
		0,403		
BHT	0,05	0,677	40,769 %	
		0,677		
		0,678		0,067
	0,025	0,753	34,121 %	
I		0,753	-	
		0,752	-	
	0,0125	0,902	20,997 %	
		0,903		

Tabel 3. Nilai Rf dan Warna Bercak pada Profil Kromatograf Lapis Tipis Ekstrak Daun Paliasa (*Kleinhovia hospita*Linn.)

Sampel	Bercak	UV 25	UV 254		UV 366		DPPH	
		Rf	Warna	Rf	Warna	Rf	Warna	
Ekstrak	I	0,54	Kuning	0,78	Jingga	0,11	kuning	
Etanol	II	0,45	Kuning	0,67	Jingga			
	III	0,34	Kuning	0,54	Jingga			
	IV			0,45	Jingga			
	V			0,33	Jingga			
	VI			0,25	Jingga			
	VII			0,11	Ungu			
					kebiruan			
Ekstrak	I	0,98	Kuning	0,98	Coklat	0,98	Kuning	
n-heksan					kekuningan			
	II	0,95	Kuning	0,93	Ungu muda	0,93	Kuning	
	III	0,89	Kuning	0,84	Ungu muda	0,87	Kuning	
	IV	0,76	Hijau	0,76	Jingga			
	V	0,65	Hijau	0,64	Jingga			
	VI	0,51	Kuning	0,42	Coklat			
	VII	0,2	Kuning					
	VIII	0,16	kuning					
Ekstrak	I	0,58	Hijau	0,78	Jingga	0,13	Kuning	
Etil asetat	II	0,53	Hijau	0,65	Jingga			
	III	0,44	Hijau	0,53	Jingga			
	IV	0,36	Hijau	0,44	Jingga			
	V	0,29	Hijau	0,31	Jingga			
	VI	0,24	Hijau	0,24	Jingga			

Uji daya antiradikal bebas dilakukan dengan metode Blois yang menggunakan DPPH (1,1-Diphenyl-2-Picryl Hydrazil). DPPH merupakan radikal sintetik yang larut dalam pelarut polar seperti metanol dan etanol, dapat diukur intensitasnya pada panjang gelombang 517 nm. Pemilihan DPPH

dipilih karena sederhana, mudah, cepat dan hanya memerlukan sedikit sampel sudah dapat memberikan aktivitas yang diinginkan. Senyawa antioksidan akan bereaksi dengan radikal bebas (DPPH) melalui mekanisme donasi atom hidrogen dan menyebabkan terjadinya perubahan warna DPPH dari ungu

ke kuning yang diukur pada panjang gelombang 517 nm. Aktivitas radikal ditunjukkan dengan IC50. bebas Nilai IC50 merupakan nilai konsentrasi antioksidan untuk 50% aktivitas meredam radikal bebas. Menurut Blois menyatakan bahwa ekstrak dengan nilai IC50 yang kurang dari 200 μg/ml memiliki aktivitas antioksidan yang kuat. Semakin kecil nilai IC50berarti semakin kuat daya antioksidannya.

Ketiga ekstrak yang diperoleh diuji aktivitas antiradical bebas dan diperoleh nilai IC₅₀ untuk ekstrak etanol sebesar 3,113 mg/ml, nilai IC₅₀ untuk ekstrak N-heksan sebesar 28,713 mg/ml, dan nilai IC untuk fraksi etil asetat sebesar 4,556 mg/ml.

nilai **ICdari** Sedang pembanding sampel yaitu vitamin C 0,106 mg/ml dan BHT 0,067 Ini menunjukkan mg/ml. bahwa ekstrak etanol yang memiliki aktivitas antioksidan yang paling kuat. walaupun aktivitasnya lebih rendah jika dibandingkan dengan vitamin C dan BHT.

Gambar profil KLT dan nilai Rf untuk setiap sampel dapat dilihat pada tabel 3. Sedangkan pada penyemprotan dengan menggunakan reagen antimmon (III) klorida memperlihatkan bercak berpendar kuning pada UV 366 yang menandakan bahwa daun paliasa mengandung golongan senyawa flavanoid. Perubahan warna ini terjadi fungsi lingkaran karena adanya teroksidasi pada senyawa flavanoid yang bereaksi sebagai ligan-ligan ketika ditambahkan dengan antimmon (III) klorida yang merupakan logam.

KESIMPULAN

Berdasarkan hasil penelitian yang dilakukan dapat disimpulkan Nilai IC untuk ekstrak etanol sebesar 3,113 mg/ml, nilai IC₅₀ ekstrak N-heksan sebesar 28,713 mg/ml, dan nilai IC₅₀ untuk fraksi etil asetat sebesar 4,556 mg/ml. Sedang nilai IC50 dari sampel pembanding yaitu vitamin C 0,106 mg/ml dan BHT 0,067 mg/ml. Ini menunjukkan bahwa ekstrak etanol yang memiliki aktivitas antioksidan yang paling kuat, walaupun aktivitasnya lebih rendah jika dibandingkan dengan vitamin C dan BHT.

DAFTAR PUSTAKA

- Anonim, 2008, Antioksidan, Info Kesehatan, (Online), (http:www.blogdokter.net/2008/ 10/20/antioksidan/trackback, diakses 19 April 2011).
- Dirjen POM., 1979. Farmakope Indonesia, Edisi III. Departemen Kesehatan Republik Indonesia:Jakarta.
- Hasni, 2002, Pengaruh Infus Daun Paliasa (Kleinhovia hospita Linn.) Terhadap Transport Aktif Glukosa Pada Usus Halus Marmut, Skripsi, Jurusan Farmasi, FMIPA-UNHAS: Makassar.
- Hendra, E, 2005, Isolasi Dan Identifikasi Senyawa Metabolit Sekunder Fraksi n-Heksan Yang Non Aktif Terhadap Artemia salina Leach Ekstrak daun Paliasa (Kleinhovia hospita Linn.) Skripsi, Jurusan farmasi, FMIPA-UNHAS: Makassar.
- Latif, A., 1997, Kleinhovia hospita Linn.

 Faridah, H.I. Dan L.J.G Van Den

 Maese, "Plant Resources Of SouthEast Asia No II", Diterbitkan

 Jurusan Kimia.
- Raflizar, dkk., 2006, Dekok Daun Paliasa (Kleinhovia hospita Linn.)
 Sebagai Obat Radang Hati Akut,
 (Online),(http:www.kalbe.co.idfilescdkfiles06_150_DekokDaunPali

- asaObatRadang.pdf06_150_Deko kDaunPaliasaObatRadang.html_z Diakses April 2011).
- Tayeb,R., 2009, Isolasi Senyawa Aktif
 Antikanker Ekstrak Metanol Daun
 Paliasa (Melochia umbellate (Houtt)
 Staff Var.deglabratan, (Online), (
 http://www.unhas.ac.id/lppm/i
 ndex.php?option=com_content&
 view =article&id=88:bidang-ilmufarmasi&catid=35:abstrak2009&Itemid= 63,
 DiaksesApril2011).
- Watson, L. 1992, The Families Of
 Flowering Plants: Sterculiaceae Vent,
 (Online),
 (Http://www.sterculiaceae,html,
 diakses April 11).
- Wijayakusuma, H., 1992. Tanaman Berkhasiat Obat Di Indonesia, Jilid I.Pustaka Kartini: Jakarta.