

**PENGARUH VARIASI PELARUT PADA EKSTRAKSI RIMPANG TEMU
MANGGA (*Curcuma mangga* Val.) TERHADAP POTENSI AKTIVITAS
ANTIOKSIDAN DAN ANTIFUNGI SECARA *IN VITRO***

SKRIPSI

Oleh:

FITRIA NURUL MUTMAINAH

NIM. 11620015

Telah Disetujui oleh:

Dosen Pembimbing I



Dr. drh. Hj. Bayyinatul Muchtaromah, M.Si

NIP. 19710919 200003 2 001

Dosen Pembimbing II



Mujahidin Ahmad, M.Sc

NIPT. 2013 0902 1313

Tanggal, 09 November 2015

Mengetahui,

Ketua Jurusan Biologi



Dr. Evika Sandi Savitri, M.P

NIP. 19741018 200312 2 002

**PENGARUH VARIASI PELARUT PADA EKSTRAKSI RIMPANG TEMU
MANGGA (*Curcuma mangga* Val.) TERHADAP POTENSI AKTIVITAS
ANTIOKSIDAN DAN ANTIFUNGI SECARA *IN VITRO***

SKRIPSI

Oleh:

**FITRIA NURUL MUTMAINAH
NIM. 11620015**

Telah Dipertahankan di Depan Dewan Penguji Skripsi
Dan Dinyatakan Diterima Sebagai Salah Satu Persyaratan
Untuk Memperoleh Gelar Sarjana Sains (S.Si)
06 Nopember 2015

SUSUNAN DEWAN PENGUJI

TANDA TANGAN

Ketua Penguji: Dr. Evika Sandi Savitri, M.P
NIP. 19741018 200312 2 002

Penguji Utama: Anik Maunatin, M.P
NIPT. 2014 0201 2412

**Sekretaris
Penguji:** Dr. drh. Hj. Bayyinatul
Muchtaromah, M.Si
NIP. 19710919 200003 2 001

Anggota Penguji: Mujahidin Ahmad, M.Sc
NIPT. 2013 0902 1313



Mengetahui,
Ketua Jurusan Biologi

Dr. Evika Sandi Savitri, M.P
NIP. 19741018 200312 2 002



PERNYATAAN KEASLIAN TULISAN

Saya yang bertanda tangan di bawah ini:

Nama : Fitria Nurul Mutmainah
NIM : 11620015
Jurusan : Biologi
Fakultas : Sains dan Teknologi
Judul Penelitian : “Pengaruh Variasi Pelarut pada Ekstraksi Rimpang Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val.) Terhadap Potensi Aktivitas Antioksidan dan Antifungi secara *In Vitro*”

menyatakan dengan sebenarnya bahwa skripsi yang saya tulis ini benar-benar merupakan hasil karya saya sendiri, bukan merupakan pengambilalihan data, tulisan atau pikiran orang lain yang saya akui sebagai hasil tulisan atau pikiran saya sendiri, kecuali dengan mencantumkan sumber cuplikan pada daftar pustaka. Apabila dikemudian hari terbukti atau dapat dibuktikan skripsi ini hasil jiplakan, maka saya menerima sanksi atas perbuatan tersebut.

Malang, 30 Oktober 2015
Yang Membuat Pernyataan,

Fitria Nurul Mutmainah
NIM. 11620015

LEMBAR PERSEMBAHAN

Dengan mengucap syukur Alhamdulillahirobbilalamin:

*“Karya kecil ini kupersembahkan untuk Islam,
agama dan keyakinanku yang akan
kuperjuangkan walaupun dengan harus
ditukar dengan nyawa”*

dan

*“ku dedikasikan untuk seluruh ilmuan
muslimah dimanapun berada, we cover our
aurat not our brain! Jilbab adalah bentuk
ketaatan pada Allah, bukan penghalang kita
untuk terus mengembangkan ilmu
pengetahuan”*

MOTTO

لا تحزن!

Jangan bersedih!

“Janganlah kamu bersikap lemah, dan janganlah pula kamu bersedih hati, padahal kamulah orang-orang yang paling tinggi derajatnya, jika kamu orang-orang yang beriman.”

(Q.S Ali Imran : 139)

Karang terkuat di dunia, tidak mungkin dihasilkan oleh samudra yang tenang!

(Fitria Nurul Mutmainah)

PEDOMAN TRANSLITERASI ARAB LATIN

Transliterasi huruf Arab yang dipakai dalam penyusunan Skiripsi ini berpedoman pada Surat Keputusan Bersama Menteri Agama dan Menteri Pendidikan dan Kebudayaan Republik Indonesia Nomor: 158/1987 dan 0543b/U/1987.

Huruf Arab	Nama	Huruf Latin	Nama
ا	alif	tidak dilambangkan	tidak dilambangkan
ب	ba'	B	be
ت	ta'	T	te
ث	S a\	s\	es dengan titik di atas
ج	jim	J	je
ح	ha'	H	ha (dengan titik di bawah)
خ	kha	Kh	ka dan ha
د	dal	D	de
ذ	zal	Z	zet (dengan titik di atas)
ر	ra'	R	er
ز	zai	Z	zet
س	sin	S	es
ش	syin	Sy	es dan ye
ص	s}ad	s}	es (dengan titik di bawah)

ض	daḍ	D	de (dengan titik dibawah)
ط	tja	t}	te (dengan titik di bawah)
ظ	zja	z}	zet (dengan titik di bawah)
ع	'ain	'	Koma terbalik di atas
غ	gain	G	ge
ف	fa	F	ef
ق	qaf	Q	qi
ك	kaf	K	ka
ل	lam	L	'el
م	mim	M	'em
ن	nun	N	'en
و	waw	W	w
هـ	ha'	H	ha
ء	hamzah	'	apostrof
ي	ya	Y	ya

KATA PENGANTAR



Segala puji bagi pemilik jiwa, Allah swt, yang Rahmat serta Ridhonya senantiasa menjadi harapan. Şalawāt serta salām semoga tetap tercurahkan kepada baginda Nabi besar Muhammad saw.

Sebagai seorang yang tak luput dari kekurangan, dalam hati terbesit “dapatkah membuat Skripsi?”. Besitan hati ini selalu menghantui setiap saat, sehingga terasa ada dorongan yang sangat kuat untuk selalu mencoba dan mencoba walaupun dengan hasil yang seadanya. Dalam membuat skripsi ini taramat melelahkan, bahkan terkadang muncul rasa pesimis “akankah mengalami kebuntuan?”. Namun dengan modal niatan *tafaqquh fi ad-dīn* penyusun harus bertahan berjuang sampai penyusunan skripsi ini terselesaikan.

Dengan segala kerendahan hati, penyusun mengakui akan keterbatasan ilmu dan kemampuan yang dimiliki. Keberhasilan penyusunan skripsi ini tidak lain atas bimbingan, sumbangsih pemikiran, maupun motifasi dari berbagai pihak. Pantaslah bila penulis menghaturkan *jazakumullah ahsanal jaza'* yang tak terhingga kepada:

1. Bapak Samaji (Alm) dan Ibu Masfirotul Hirom, S.Pd, yang telah dipilih oleh Allah swt untuk menjadi orang tua penulis. Semoga Allah swt berkenan menghadiahkan mahkota dan jubah kemuliaan bagi mereka di Syurga kelak. Teriring ucapan do'a untuk Ayah penulis *Allahummaghfirlahu wa'afih wa'fu'anh*. Kedua kakak dan keluargaku semoga kelak kita dikumpulkan di Surga-Nya.
2. Abah Kyai In'am Ridwan dan seluruh keluarga Pondok Pesantren Darul Falah. Guru-guru dan asatidz-asatidzah yang tidak lelah membimbungku untuk menjadi muslimah yang tidak hanya mengerti tapi faham. Khususnya Pa'e Isno El Kayyis dan Ma'e Nur Hidayah yang tidak henti-hentinya berkenan memberikan motivasi untuk terus berjuang menjadi ilmuan muslimah.
3. Prof. Dr. H. Imam Suprayogo dan Prof. Dr. H. Mudjia Rahardjo, M.Si selaku Rektor Universitas Islam Negeri (UIN) Maulana Malik Ibrahim Malang yang menjabat selama penulis menyelesaikan studi. Semoga Beliau selalu menjadi tauladan yang baik.
4. Dr. drh. Hj. Bayyinatul Muchtaromah, M.Si selaku Dekan Fakultas Sains dan Teknologi UIN Maliki Malang

5. Dr. Evika Sandi Savitri, M.P selaku Ketua Jurusan Biologi Fakultas Sains dan Teknologi UIN Malang
6. Dr. drh. Hj. Bayyinatul Muchtaromah, M.Si, selalu Dosen Pembimbing dan Dosen Wali Penulis yang telah memberikan kesempatan untuk bergabung dalam Tim Penelitian Jamu Subur Kandungan
7. Mujahidin Ahmad, M.Sc. selaku Dosen Pembimbing Agama yang telah memberikan pengarahan dan pelajaran bersubstansi nilai-nilai moral kepada penulis.
8. Elok Kamilah Hayati, M.Si dan Anik Maunatin, M.P selaku Dosen Pembimbing skripsi yang telah banyak meluangkan waktunya untuk memberikan bimbingan dan saran-saran yang membangun kepada penulis dengan tekun dan sabar.
9. Dr. Evika Sandi Savitri, M.P dan Anik Maunatin, M.P selaku Dosen Penguji Sidang Skripsi yang membimbing dan memberikan masukan yang membuat penelitian penulis lebih baik.
10. Associate Prof. Dr. Akira Kikuchi (Peneliti Institute for Environemtal and Water Resource Management, Water Research Alliance, Universiti Teknologi Malaysia) dan Romaidi, M.Si yang telah memberikan kesempatan kepada penulis untuk bergabung dalam proyek penelitian dan selalu meluangkan waktu untuk berdiskusi dengan penulis ditengah kesibukannya.
11. dr. Nurlaili Susanti, S.Ked, Yanu Andhiarto, M.Farm, Muhammad Nur Hasan, Arsinta Sulistyorini, Lusi Agita Rahmawati, Yuni Ma'rifatul Afifah, dan Velayaty Labone Azzahra, S.Si selaku tim peneliti proyek Dosen Jurusan Biologi-Kimia-Farmasi Universitas Islam Negeri (UIN) Malang yang tidak henti-hentinya memberikan masukan, semangat dan saling melengkapi satu sama lain.
12. Kholifah Holil, M.Si, Ainun Nikmati Laily, M.Si dan segenap Dosen Jurusan Biologi Fakultas Sains dan Teknologi Universitas Islam Negeri (UIN) Malang yang telah turut membimbing dan mencurahkan segenap ilmunya kepada penulis selama menempuh studi di Biologi
13. Mahrus Ismail, M.Si, Retno Novitasari D., S.Si, Moh. Basyarudin, S.Si, Lil Hanifah, S.Si, Murtadlo Zulfan, S.Si, Zaimatul Khoiroh, S.Si Rika Dian Novitasari, S.Si, M. Chalid Al-Ayyubi, S.Si, Slamet Riyanto, A.Md, S.Pd (Mikrobiologi FK UNIBRAW), Joko Trisilo Wahono S.Pd (Biomedik FIK UMM), Lamijan, SE (UPT. Materia Medica Batu) selaku laboran dan karyawan setempat yang telah meluangkan waktunya untuk membantu kinerja selama penelitian berlangsung, sehingga skripsi ini dapat terselesaikan.

14. Mahasiswa Biologi Angkatan 2011 atas kebersamaan, pengorbanan, pahit, manis bahkan tangis dan tawa yang sudah kita habiskan bersama semasa menjadi pejuang laporan dan pejuang skripsi
15. Saudariku Mabna Fatimah Az Zahra 2011 kamar 5, Pesantren Khaira Ummah (Rumah Tahfizh Darul Qur'an Malang), ukhti fillah An-Nahdhah Language Institute dan pembina asrama Soekarno-Hatta Wira Angkasa Aviation Academy
16. Teman-teman El Ma'rifah MSAA, Hai'ah Tahfizh Qur'an (HTD), Forum Lingkar Penulis (FLP), HMJ Biologi Semut Merah, Double Helix Study Club, MONERA dan KBMB UIN Maulana Malik Ibrahim Malang.
17. Kakak dan adik di Keluarga Besar Asisten Biologi yang telah memberikan semangat dan motivasi unruk terus berjuang. Adik-adik praktikan khususnya KJH, Biotek dan TABM yang memberikan kesempatan untuk berbagi ilmu.
18. Adik-adik junior biologi Nduk Shaddiqah, Nduk Elfa, Putro, Ari, Faiz, Jay, Ubaid, terima kasih telah membuat penulis belajar mendengar dan memahami,
19. Adik-adik ku para pejuang, khususnya Uqi, Abid, Meike, Ismi, Fajri, Mimin yang telah mebuat penulis mengerti arti perjuangan
20. Semua pihak yang telah banyak membantu penulis dalam menyelesaikan skripsi ini baik berupa materiil maupun moril yang tidak dapat disebutkan satu-persatu.

Semoga Allah swt membalas kebaikan dengan cara yang istimewa. Akhirnya penulis berharap skripsi ini bermanfaat bagi penulis khususnya dan bagi pembaca umumnya serta menambah khasanah ilmu pengetahuan. *Amin Yaa Rabbal Alamiin.*

Malang, 06 Nopember 2015

Penulis

DAFTAR ISI

HALAMAN JUDUL	i
HALAMAN PERSETUJUAN	ii
HALAMAN PENGESAHAN.....	iii
PERNYATAAN KEASLIAN TULISAN	iv
LEMBAR PERSEMBAHAN	v
MOTTO	vi
PEDOMAN TRANSLITERASI ARAB LATIN	vii
KATA PENGANTAR.....	ix
DAFTAR ISI.....	xi
DAFTAR TABEL	xiv
DAFTAR GAMBAR.....	xv
DAFTAR LAMPIRAN	xvi
ABSTRAK	xvii
BAB I PENDAHULUAN	
1.1 Latar Belakang	1
1.2 Rumusan Masalah	9
1.3 Tujuan..	9
1.4 Hipotesis	9
1.5 Manfaat	9
1.6 Batasan Masalah.....	10
BAB II TINJAUAN PUSTAKA	
2.1 Temu Mangga (<i>Curcuma mangga</i> Val.)	11
2.1.1 Morfologi Tanaman Temu Mangga	11
2.1.2 Taksonomi Tanaman Temu Mangga	15
2.1.3 Habitat Tanaman Temu Mangga	16
2.1.4 Kandungan dan Manfaat Tanaman Temu Mangga.....	17
2.2 Ekstraksi	19
2.3 Aktivitas Antioksidan.....	23
2.3.1 Mekanisme Senyawa Antioksidan	24
2.3.2 Pengujian Aktifitas Antioksidan dengan Metode DPPH.....	27
2.4 Aktivitas Antifungi.....	29
2.4.1 Uji Aktivitas Antifungi Secara <i>In Vitro</i>	30
2.5 <i>Candida albicans</i>	31
2.5.1 Klasifikasi <i>Candida albicans</i>	32
2.5.2 Morfologi <i>Candida albicans</i>	32
2.5.3 Struktur Fisik <i>Candida albicans</i>	34
2.5.4 Jenis Antifungi dan Mekanisme Antifungi terhadap <i>Candida albicans</i>	35
BAB III METODE PENELITIAN	
3.1 Rancangan Penelitian	38

3.2. Waktu dan Tempat Penelitian	38
3.3. Variabel Penelitian	39
3.3.1 Variabel Bebas	39
3.3.2 Variabel Terikat.....	39
3.3.3 Variabel Terkendali.....	39
3.4. Alat dan Bahan	40
3.4.1 Alat.....	40
3.4.2 Bahan.....	40
3.5. Prosedur Penelitian.....	41
3.6. Pelaksanaan Penelitian	41
3.6.1 Preparasi Sampel.....	41
3.6.2 Ekstraksi Senyawa Aktif dengan Maserasi	43
3.6.3 Uji Aktivitas Antioksidan	45
3.6.3.1 Penentuan λ Maksimum	45
3.6.3.2 Penentuan Waktu Kestabilan	45
3.6.3.3 Pengukuran Potensi Antioksidan pada Sampel	45
3.6.4 Uji Aktivitas Antifungi	46
3.6.4.1 Sterilisasi Alat	46
3.6.4.2 Pembuatan Media	47
3.6.4.3 Peremajaan Biakan	47
3.6.4.4 Pembuatan Suspensi	48
3.6.3.5 Uji Aktifitas Antifungi	48
3.6.3.5.1 Metode Difusi	48
3.6.3.5.2 Penetuan KHM dan KBM	49
3.7. Analisis Data	51
3.7.1 Uji Aktivitas Antioksidan	51
3.7.2 Uji Aktivitas Antifungi	52
BAB IV HASIL DAN PEMBAHASAN	
4.1 Aktivitas Antioksidan Ekstrak Temu Mangga (<i>Curcuma mangga</i> Val.) Secara <i>In Vitro</i>	53
4.2 Aktivitas Antifungi Ekstrak Temu Mangga (<i>Curcuma mangga</i> Val.) terhadap <i>Candida albicans</i> secara <i>In Vitro</i>	66
4.3 Potensi Aktivitas Antioksidan dan Antifungi Ekstrak Temu Mangga (<i>Curcuma mangga</i> Val.)	77
BAB V PENUTUP	
4.1 Kesimpulan.....	81
4.2 Saran	81
DAFTAR PUSTAKA	82

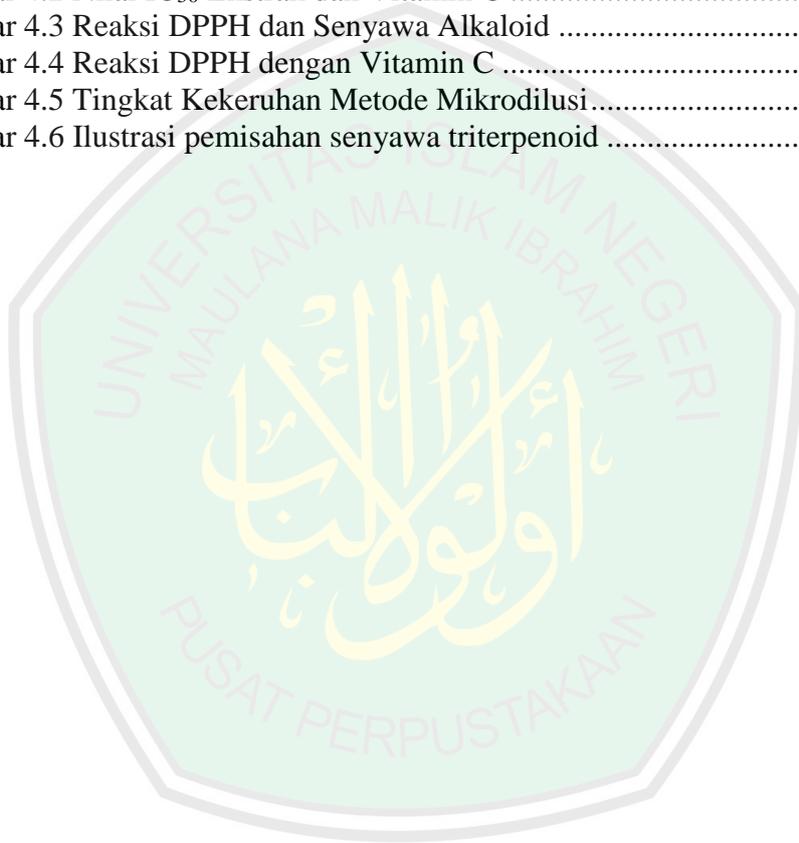
DAFTAR TABEL

Tabel 2.1	Kosntatnta dielektrikum dan tingkat kelarutan beberapa pelarut dalam air	22
Tabel 2.2	Nilai IC ₅₀ dan Kategori Aktivitas Antioksidan	29
Tabel 4.1	Perubahan Warna Ekstrak dan Pembanding	55
Tabel 4.2	Hasil Absorbansi	56
Tabel 4.3	Aktivitas Antioksidan Ekstrak dan Pembanding.....	57
Tabel 4.4	Hasil Regresi dan Nilai IC ₅₀	58
Tabel 4.5	Rerata Diameter Zona Hambat.....	68
Tabel 4.6	Perhitungan Koloni yang Tumbuh pada SDA.....	72



DAFTAR GAMBAR

Gambar 2.1 Morfologi Temu Mangga (<i>Curcuma mangga</i> Val.)	14
Gambar 2.2 Rimpang Temu Mangga (<i>Curcuma mangga</i> Val.).....	15
Gambar 2.3 Reaksi Penghambatan Antioksidan Primer Terhadap Lipida	26
Gambar 2.4 Reaksi Penghambatan Antioksidan Antar Radikal Antioksidan	26
Gambar 2.5 Struktur DPPH dan DPPH Tereduksi	29
Gambar 2.6 Morfologi <i>Candida albicans</i>	32
Gambar 4.1 Grafik Aktivitas Antioksidan	58
Gambar 4.2 Nilai IC ₅₀ Ekstrak dan Vitamin C	59
Gambar 4.3 Reaksi DPPH dan Senyawa Alkaloid	62
Gambar 4.4 Reaksi DPPH dengan Vitamin C	64
Gambar 4.5 Tingkat Kekeruhan Metode Mikrodilusi.....	70
Gambar 4.6 Ilustrasi pemisahan senyawa triterpenoid	83



DAFTAR LAMPIRAN

Lampiran 1	Alur Penelitian	93
Lampiran 2	Langkah Kerja	94
Lampiran 3	Pehitungan	101
Lampiran 4	Hasil Antioksidan	103
Lampiran 5	Hasil Antifungi	120
Lampiran 6	Dokumentasi Penelitian	121



ABSTRAK

Mutmainah, F. N. 2015. **Pengaruh Variasi Pelarut pada Ekstraksi Rimpang Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val.) terhadap Potensi Aktivitas Antioksidan dan Antifungi secara *In Vitro***

Pembimbing : Dr. drh. Bayyinatul Muchtaromah, M.Si dan Mujahidin Ahmad, M.Sc

Kata Kunci: Rimpang Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val.), Antioksidan, Antifungi, DPPH, *Candida albicans*

Rimpang temu mangga (*Curcuma mangga* Val.) telah banyak digunakan untuk menanggulangi masalah kesehatan di Indonesia. Rimpang temu mangga telah digunakan sebagai salah satu bahan ramuan jamu subur kandungan Madura. Komponen senyawa aktif di dalam ekstrak temu mangga berpotensi sebagai obat infertilitas wanita. Penelitian ini bertujuan untuk mengetahui aktivitas antioksidan dan antifungi ekstrak rimpang temu mangga dalam pelarut etanol p.a., kloroform p.a., dan n-heksan p.a.

Rimpang temu mangga diekstraksi menggunakan metode maserasi tunggal. Aktivitas antioksidan dengan metode DPPH dengan konsentrasi ekstrak 25 ppm; 50 ppm; 100 ppm; 200 ppm dan 400 ppm. Uji aktivitas antifungi terhadap *Candida albicans* secara *in vitro* dilakukan dengan metode difusi dengan konsentrasi 100% dan metode mikrodilusi dengan konsentrasi 50%; 25%; 12,5%; 6,25%; 3,13%; 1,56%; 0,78% dan 0,39% .

Dari hasil pengujian aktivitas antioksidan diketahui nilai IC₅₀ ekstrak etanol, kloroform, n-heksan secara berturut-turut adalah 99,33 ppm (kategori aktif); 119,3 ppm (kategori sedang) dan 192,1 ppm (kategori sedang). Hasil uji antifungi terhadap *Candida albicans* didapatkan zona hambat ekstrak etanol, kloroform dan n-heksan ekstrak terhadap jamur *Candida albicans* berturut-turut adalah 5,172 mm; 1,780 ppm dan 3,343 mm . Nilai KHM seluruh ekstrak adalah 0,78% v/v sedangkan nilai KBM nya sebesar 1,56% v/v. Perbedaan nilai aktifitas antioksidan dan antifungi disebabkan oleh kandungan senyawa aktif dalam masing-masing ekstrak.

ABSTRACT

Mutmainah, F. N. 2015. *In Vitro Evaluation on Antioxidant and Antifungal Activity of White Saffron (Curcuma mangga Val.) Extract*

Advisor: Dr. drh. Bayyinatul Muchtaromah, M.Si and Mujahidin Ahmad, M.Sc

Keywords: White saffron (*Curcuma mangga* Val.), Antioxidant, Antifungal, DPPH, *Candida albicans*

White saffron rhizome (*Curcuma mangga* Val.) has been widely used to treat health problems in Indonesia. White saffron rhizome has been used as medicinal herb ingredients for fertility. Components of the active compounds in the extract has potential as a drug meeting mango female infertility. This study aims to determine the antioxidant and antifungal activity white saffron rhizome extract in ethanol pa, chloroform pa, and n-hexane pa solvent.

White saffron rhizome extracted using single maceration method. The antioxidant activity with DPPH using concentration of extract 25 ppm; 50 ppm; 100 ppm; 200 ppm and 400 ppm. antifungal activity against *Candida albicans* in vitro carried out by the diffusion method with concentration 100% and microdilution methods with concentration 50%; 25%; 12,5%; 6,25%; 3,13%; 1,56%; 0,78% dan 0,39%.

White saffron extract in different solvent have antioxidant activity by DPPH scavenging with IC50 value ethanol extract 99,33 ppm (active), chloroform extract 119,3 ppm (moderate), n-hexane extract 192,1 ppm (moderate) whereas vitamin C 27,71 ppm (strong). Antifungal activities from all extract against *Candida albicans* give value of MIC 0,78% and value of MFC 1,56%. That caused by active compound from each extract.

ملخص البحث

مطمئنة, ف.ن. ٢٠١٥. تأثير التباين المذيبات في جذمور تعيين المانجو (كركم مانجا) على طاقة أعمال انت اوكسدان و انت فوعي بطريقة ان فطرو. بحث جامعي. الشعبة بيولوجيا, كلية العلوم و التكنولوجيا , بجامعة الإسلامية الحكومية مولانا مالك إبراهيم مالانج.

المشرفة : الدكتور بئنة المكرمة الماجستير و مجاهدين أحمد الماجستير.

الكلمات الرئيسية : جذمور جذمور تعيين المانجو انت اوكسدان, انت فوعي, ددغه, كنديد البكن

جذمور تعيين المانجو وقد استخدمت على نطاق واسع لمعالجة المشاكل الصحية في إندونيسيا. وقد استخدمت جذمور تعيين المانجو كواحدة عنصر الخضراء محتوي من الأعشاب مادوريون. مكونات المركبات النشطة في مقتطفات الابتكار المانجو كالعقم يحتتمل أن تكون الإناث المخدرات. يهدف هذا البحث إلى معرفة نشاط المواد انت اوكسدان و انت فوعي وتعيين استخراج رهيزومي أنتيفونجسي المانجو في مذيب إيتانول, كلروفورم, هزنا

جذمور تعيين المانجو أسلوب استخراج المانجو بإستخدام. النشاط انت اوكسدان مع أساليب ددغه مع تركيز الاستخراج ٢٥ فغم: ٥٠ فغم : ١٠٠ فغم: ٢٠٠ فغم و ٤٠٠ فغم نشاط انت فوعي في المختبر على كنديد البكن تتم بطريقة مع تركيز ١٠٠٪ وأسلوب مع تركيز ٥٠٪ ؛ ٢٥٪ ؛ ١٢,٥٪ ؛ ٦,٢٥٪ ؛ ٣,١٣٪ ؛ ١,٥٦٪ ؛ ٠,٣٩٪ و ٠,٧٨٪.

من نتائج الاختبار من الأنشطة انت اوكسدان نتيجة IC₅₀ من مقتطفات إيتانول, كلروفورم, هزنا هو ٩٠٣٣ فغم (على صفة التحرك الشديد)؛ ١١٩٠٣ فغم (على صفة التحرك) و ١٩٢٠١ فغم (على صفة التحرك). وأما نتائج الاختبار على كنديد البكن تم الحصول على أن موقف إيتانول, كلروفورم, هزنا على كنديد البكن على التوالي هو ٥٠١٧٢ مم؛ ١٠٧٨٠ مم؛ و ٣٠٤٣٣ مم. و القيمة KHM استخراجا كاملا هو ٠,٧٨ v/v و أما قيمة KBM ٥٦,١ v/v. الفرق بين النشطة انت اوكسدان و انت فوعي الناجمة عن محتوى المركبات في كل استخراج.

ABSTRAK

Mutmainah, F. N. 2015. **Pengaruh Variasi Pelarut pada Ekstraksi Rimpang Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val.) terhadap Potensi Aktivitas Antioksidan dan Antifungi secara *In Vitro***

Pembimbing : Dr. drh. Bayyinatul Muchtaromah, M.Si dan Mujahidin Ahmad, M.Sc

Kata Kunci: Rimpang Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val.), Antioksidan, Antifungi, DPPH, *Candida albicans*

Rimpang temu mangga (*Curcuma mangga* Val.) telah banyak digunakan untuk menanggulangi masalah kesehatan di Indonesia. Rimpang temu mangga telah digunakan sebagai salah satu bahan ramuan jamu subur kandungan Madura. Komponen senyawa aktif di dalam ekstrak temu mangga berpotensi sebagai obat infertilitas wanita. Penelitian ini bertujuan untuk mengetahui aktivitas antioksidan dan antifungi ekstrak rimpang temu mangga dalam pelarut etanol p.a., kloroform p.a., dan n-heksan p.a.

Rimpang temu mangga diekstraksi menggunakan metode maserasi tunggal. Aktivitas antioksidan dengan metode DPPH dengan konsentrasi ekstrak 25 ppm; 50 ppm; 100 ppm; 200 ppm dan 400 ppm. Uji aktivitas antifungi terhadap *Candida albicans* secara *in vitro* dilakukan dengan metode difusi dengan konsentrasi 100% dan metode mikrodilusi dengan konsentrasi 50%; 25%; 12,5%; 6,25%; 3,13%; 1,56%; 0,78% dan 0,39% .

Dari hasil pengujian aktivitas antioksidan diketahui nilai IC₅₀ ekstrak etanol, kloroform, n-heksan secara berturut-turut adalah 99,33 ppm (kategori aktif); 119,3 ppm (kategori sedang) dan 192,1 ppm (kategori sedang). Hasil uji antifungi terhadap *Candida albicans* didapatkan zona hambat ekstrak etanol, kloroform dan n-heksan ekstrak terhadap jamur *Candida albicans* berturut-turut adalah 5,172 mm; 1,780 ppm dan 3,343 mm . Nilai KHM seluruh ekstrak adalah 0,78% v/v sedangkan nilai KBM nya sebesar 1,56% v/v. Perbedaan nilai aktifitas antioksidan dan antifungi disebabkan oleh kandungan senyawa aktif dalam masing-masing ekstrak.

ABSTRACT

Mutmainah, F. N. 2015. *In Vitro Evaluation on Antioxidant and Antifungal Activity of White Saffron (Curcuma mangga Val.) Extract*

Advisor: Dr. drh. Bayyinatul Muchtaromah, M.Si and Mujahidin Ahmad, M.Sc

Keywords: White saffron (*Curcuma mangga* Val.), Antioxidant, Antifungal, DPPH, *Candida albicans*

White saffron rhizome (*Curcuma mangga* Val.) has been widely used to treat health problems in Indonesia. White saffron rhizome has been used as medicinal herb ingredients for fertility. Components of the active compounds in the extract has potential as a drug meeting mango female infertility. This study aims to determine the antioxidant and antifungal activity white saffron rhizome extract in ethanol pa, chloroform pa, and n-hexane pa solvent.

White saffron rhizome extracted using single maceration method. The antioxidant activity with DPPH using concentration of extract 25 ppm; 50 ppm; 100 ppm; 200 ppm and 400 ppm. antifungal activity against *Candida albicans* in vitro carried out by the diffusion method with concentration 100% and microdilution methods with concentration 50%; 25%; 12,5%; 6,25%; 3,13%; 1,56%; 0,78% dan 0,39%.

White saffron extract in different solvent have antioxidant activity by DPPH scavenging with IC50 value ethanol extract 99,33 ppm (active), chloroform extract 119,3 ppm (moderate), n-hexane extract 192,1 ppm (moderate) whereas vitamin C 27,71 ppm (strong). Antifungal activities from all extract against *Candida albicans* give value of MIC 0,78% and value of MFC 1,56%. That caused by active compound from each extract.

ملخص البحث

مطمئنة, ف.ن. ٢٠١٥. تأثير التباين المذيبات في جذمور تعيين المانجو (كركم مانجا) على طاقة أعمال انت اوكسدان و انت فوعي بطريقة ان فطرو. بحث جامعي. الشعبة بيولوجيا, كلية العلوم و التكنولوجيا , بجامعة الإسلامية الحكومية مولانا مالك إبراهيم مالانج.

المشرفة : الدكتور بئنة المكرمة الماجستير و مجاهدين أحمد الماجستير.

الكلمات الرئيسية : جذمور جذمور تعيين المانجو انت اوكسدان, انت فوعي, ددغه, كنديد البكن

جذمور تعيين المانجو وقد استخدمت على نطاق واسع لمعالجة المشاكل الصحية في إندونيسيا. وقد استخدمت جذمور تعيين المانجو كواحدة عنصر الخضراء محتوي من الأعشاب مادوريون. مكونات المركبات النشطة في مقتطفات الابتكار المانجو كالعقم يحتتمل أن تكون الإناث المخدرات. يهدف هذا البحث إلى معرفة نشاط المواد انت اوكسدان و انت فوعي وتعيين استخراج رهيزومي أنتيفونجسي المانجو في مذيب إيتانول, كلروفورم, هزنا

جذمور تعيين المانجو أسلوب استخراج المانجو بإستخدام. النشاط انت اوكسدان مع أساليب ددغه مع تركيز الاستخراج ٢٥ فغم: ٥٠ فغم : ١٠٠ فغم: ٢٠٠ فغم و ٤٠٠ فغم نشاط انت فوعي في المختبر على كنديد البكن تتم بطريقة مع تركيز ١٠٠% وأسلوب مع تركيز ٥٠% ؛ ٢٥%؛ ١٢,٥%؛ ٦,٢٥%؛ ٣,١٣%؛ ١,٥٦%؛ ٠,٣٩% و ٠,٧٨%.

من نتائج الاختبار من الأنشطة انت اوكسدان نتيجة IC₅₀ من مقتطفات إيتانول, كلروفورم, هزنا هو ٩٠٣٣ فغم (على صفة التحرك الشديد)؛ ١١٩٠٣ فغم (على صفة التحرك) و ١٩٢٠١ فغم (على صفة التحرك). وأما نتائج الاختبار على كنديد البكن تم الحصول على أن موقف إيتانول, كلروفورم, هزنا على كنديد البكن على التوالي هو ٥٠١٧٢ مم؛ ١٠٧٨٠ مم؛ و ٣٠٤٣٣ مم. و القيمة KHM استخراجا كاملا هو ٧٨,٠ v/v و أما قيمة KBM ٥٦,١ v/v. الفرق بين النشطة انت اوكسدان و انت فوعي الناجمة عن محتوى المركبات في كل استخراج.

BAB I

PENDAHULUAN

1.1. Latar Belakang

Infertilitas adalah sebuah penyakit, didefinisikan sebagai kegagalan untuk mencapai kehamilan setelah 12 bulan atau lebih dari hubungan seksual tanpa kontrasepsi (Pages, 2013). Roupa *et al* (2009) menyatakan infertilitas adalah ketidakmampuan wanita berumur 35 tahun untuk mendapat keturunan, sehingga perlu dilakukan bantuan metode reproduksi untuk pembuahan yang tidak dapat dicapai melalui hubungan seksual.

Organisasi kesehatan dunia (WHO) menyatakan bahwa jumlah pasangan infertil sebanyak 36% diakibatkan adanya kelainan pada pria, sedangkan 64% berada pada wanita. Hal ini di alami oleh 17% pasangan yang sudah menikah lebih dari 2 tahun yang belum mengalami tanda-tanda kehamilan bahkan sama sekali belum pernah hamil. WHO juga memperkirakan sekitar 50-80 juta pasutri (1 dari 7 pasangan) memiliki masalah infertilitas, dan setiap tahun muncul sekitar 2 juta pasangan infertil. (WHO, 2011).

Lebih dari 20% populasi di Indonesia mengalami kasus infertilitas dan dari kasus tersebut terdapat 40% pada wanita, 40% pada pria dan 20% pada keduanya dan ini yang menyebabkan pasangan suami istri tidak mendapat keturunan (Depkes, 2005). Sejalan dengan itu, data empiris Perhimpunan Rumah Sakit Seluruh Indonesia (PERSI) juga menunjukkan bahwa angka kejadian infertilitas wanita terjadi sekitar 15% pada usia produktif (30-34 tahun), meningkat sampai dengan 30% pada usia 35-39 tahun dan 64% pada usia 40-44 tahun (Depkes, 2005).

Salah satu penyebab infertilitas yang menyerang wanita adalah Infeksi Saluran Reproduksi (ISR). Qomariah (2002) memaparkan bahwa Infeksi Saluran Reproduksi (ISR) merupakan masalah kesehatan dunia yang dampaknya bersifat kemandulan, kehamilan ektopik, abortus, ketuban pecah dini, peningkatan resiko tertular HIV bahkan kematian. Hal ini ditunjukkan bahwa vaginitis merupakan masalah ginekologis yang paling sering terjadi dipelayanan primer dan 90% disebabkan oleh vaginosis bakterial, kandidiasis dan trikomoniasis. Akan tetapi, Kemelut ini akan lenyap jika wanita tersebut melakukan konsultasi yang tepat dengan seorang dokter yang berusaha secara sistematis mencari penyebab keputihan tersebut dan mengupayakan pengobatan yang tepat dan rasional sehingga tidak menyebabkan infertilitas.

Sebagai seorang muslim kita wajib mengetahui bahwa perihal berobat sudah disampaikan dalam sebuah hadist riwayat Ibnu Mas'ud رضي الله عنه, bahwa Rasulullah ﷺ pernah bersabda:

إِنَّ اللَّهَ لَمْ يَنْزِلْ دَاءً إِلَّا أَنْزَلَ لَهُ شِفَاءً، عِلْمُهُ مِنْ جِهْلِهِ مِنْ جِهْلِهِ

“Sesungguhnya Allah ﷻ tidaklah menurunkan sebuah penyakit melainkan menurunkan pula obatnya. Obat itu diketahui oleh orang yang bisa mengetahuinya dan tidak diketahui oleh orang yang tidak bisa mengetahuinya.” (HR. Ahmad, Ibnu Majah, dan Al-Hakim, beliau mensahihkannya dan disepakati oleh Adz-Dzahabi, Al-Bushiri mensahihkan hadist ini dalam Zawa'id-nya. Lihat Takhrij Al-Amauth atas Zadul Ma'ad, 4.12-13).

Berdasarkan penjelasan Rasulullah ﷺ dalam hadist di atas, maka bukan berarti tidak ada cara lain yang bisa digunakan untuk mengatasi infertilitas. Tugas manusia khususnya seorang ilmuwan muslim adalah mengembangkan ilmu pengetahuan dengan meyakini bahwa permasalahan terkait infertilitas juga dapat diatasi.

Infertilitas dapat diperbaiki dengan obat-obatan kimia, obat-obatan alternatif dan fisioterapi (Gaware *et al.*, 2009) yang sudah banyak dilakukan. Sedangkan pengobatan lain dapat ditempuh dengan metode diagnosis biasanya dilakukan dengan cara operasi, terapi obat-obatan, *in-vitro fertilization* (IVF) atau teknologi reproduksi bantuan (ART), namun hal ini tidak selalu menghasilkan kehamilan dan kelahiran bayi dalam keadaan hidup. (Ried, 2012). Prosedur pengobatan ini juga sangat kompleks meliputi pasien harus mampu menghasilkan gamet, bebas dari intervensi medis, paparan racun dan penyebab genetik selain itu biaya yang diperlukan juga mahal (Easley, 2013).

Supohardjo (2004) menyatakan bahwa di negara-negara maju yang secara luas telah menggunakan obat-obatan modern, akhir-akhir ini terdapat kecenderungan untuk menggunakan obat-obatan tradisional dan obat-obatan dari tumbuhan. Bahkan, WHO merekomendasi penggunaan obat tradisional termasuk herbal dalam pemeliharaan kesehatan masyarakat, pencegahan dan pengobatan penyakit, terutama untuk penyakit kronis, penyakit degeneratif dan kanker. WHO juga mendukung upaya-upaya dalam peningkatan keamanan dan khasiat dari obat tradisional (WHO, 2003). Penggunaan obat tradisional secara umum dinilai lebih aman dari pada penggunaan obat modern. Hal ini disebabkan karena obat tradisional memiliki efek samping yang relatif lebih sedikit dari pada obat kimia modern.

Indonesia merupakan negara terkaya kedua akan keanekaragaman hayati (*The Second Megabiodiversity*), di antaranya adalah kekayaan tumbuhan obat (Sinaga *et al.*, 2011). Berbagai jenis tumbuhan yang merupakan bahan baku obat tradisional tersebut tersebar hampir di seluruh wilayah Indonesia.

Sebanyak 940 jenis tumbuhan telah terdaftar sebagai penyedia bahan ramuan untuk keperluan pengobatan secara tradisional (Rifa'I, 2000).

Allah ﷻ menumbuhkan berbagai jenis tumbuhan di muka bumi untuk memenuhi kebutuhan manusia diantaranya sebagai bahan makanan, minuman maupun obat. Berkaitan dengan tanaman-tanaman yang memiliki berbagai manfaat telah disebutkan Allah dalam Q.S as-Syu'ara (26): 7-9

أَوَلَمْ يَرَوْا إِلَى الْأَرْضِ كَمْ أَنْبَتْنَا فِيهَا مِنْ كُلِّ زَوْجٍ كَرِيمٍ ﴿٧﴾ إِنَّ فِي ذَلِكَ لَآيَةً وَمَا كَانَ أَكْثَرُهُمْ مُؤْمِنِينَ ﴿٨﴾ وَإِنَّ رَبَّكَ لَهُوَ الْعَزِيزُ الرَّحِيمُ ﴿٩﴾

*Artinya : “dan Apakah mereka tidak memperhatikan bumi, berapakah banyaknya Kami tumbuhkan di bumi itu pelbagai **macam tumbuhan yang baik**? Sesungguhnya pada yang demikian itu benar-benar terdapat suatu tanda kekuasaan Allah. dan kebanyakan mereka tidak beriman dan Sesungguhnya Tuhanmu benar-benar Dialah yang Maha Perkasa lagi Maha Penyayang.” (Q.S, as Syu'ara:7-9)*

Kata (زوج كريم) bermakna “tumbuh-tumbuhan yang baik”. Menurut tafsir Jalalain kata tumbuh-tumbuhan yang baik berupa tanaman, buah-buahan dan hewan. Tanaman yang dimaksud dalam tafsir tersebut berupa tanaman yang bermanfaat bagi makhluk hidup dan tidak bersifat merugikan, termasuk di dalamnya adalah tanaman yang dimanfaatkan sebagai pengobatan (Al-Mahally, 1990).. Sebagian besar tanaman mengandung ratusan jenis senyawa kimia, baik yang telah diketahui jenis dan khasiatnya ataupun yang belum diketahui jenis dan khasiatnya. Senyawa kimia merupakan salah satu bahan dasar dalam pembuatan obat dari berbagai hasil pengkajian menunjukkan bahwa tanaman daerah tropis mempunyai potensi yang cukup besar untuk dikembangkan sebagai obat (Sukara, 2000).

Selain keanekaragaman hayati yang besar, Indonesia juga memiliki keragaman budaya dan etnis. Kurang lebih 400 kelompok etnis masyarakat Indonesia memiliki hubungan yang erat dengan tumbuhan obat, diantaranya adalah kelompok etnis Madura (Zuhud, 2003). Madura dikenal sebagai salah satu etnik yang memiliki kekayaan pengetahuan tradisional dalam bidang obat tradisional atau “jamu” khususnya yang berkaitan dengan keharmonisan suami istri (Handayani, 2000).

Jamu subur kandungan adalah salah satu jenis jamu Madura yang menggunakan rizhome Temu Mangga (*Curcuma mangae*) sebagai salah satu bahan dasarnya. Bahan tersebut diduga dapat menjawab solusi permasalahan infertilitas pada wanita. Kandungan fitokimia, aktivitas antioksidan, dan aktivitas antimikroba yang ada dalam Temu Mangga sebagai penyusun ramuan tersebut diduga menjadi faktor penting dalam mengobati infertilitas dan meningkatkan fertilitas wanita.

Senyawa fitokimia kelompok antioksidan seperti polifenol, flavonoid, vitamin C, vitamin E, betakaroten, kurkumin, katekin dan resveratrol secara alami terdapat dalam tanaman. Diantara tanaman rempah yang mengandung bahan aktif yang dapat meredam radikal bebas tersebut adalah tanaman yang termasuk suku Zingiberaceae yang meliputi temu putih (*Curcuma zedoaria* (Berg.) Roscoe), Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val.) dan temu lawak (*Curcuma xanthorrhiza* Roxb.) (Sumarny, 2012).

Temu Mangga terbukti mengandung senyawa antioksidan, diantaranya kalkon, flavon, flavanon yang cenderung larut dalam air (Lajis, 2007; Suryani, 2009). Senyawa lain yang telah ditemukan dalam Temu Mangga yaitu diantaranya

campuran Stigmaterol dan sitosterol, Demetoksikurkumin, bismetoksikurkumin, 1,17-bis (4-hidroksifenil)-1,4,6-heptatrien-3-on, 7-hidroksi-6-metoksi kaumarin, kurkumin, Zerumin B, Curcumanggosida, Asam-4-hidroksisinamik, Labda-8(17),12-diene,15,16-dial dan Calcalatarin A (Abbas, 2005). Didukung oleh hasil penelitian yang menyebutkan bahwa ekstrak air Temu Mangga memiliki aktivitas antioksidan yang tinggi sehingga memiliki mampu menekan radikal bebas (Pujimulyani *et al.*, 2004), menekan terbentuknya peroksida selama oksidasi lipid (Tedjo *et al.*, 2005), dan mampu berperan sebagai antialergi (Tewtrakul, 2007).

Senyawa bioaktif hasil metabolisme sekunder dalam tanaman dapat diperoleh melalui proses ekstraksi. Proses ekstraksi dapat menggunakan 3 jenis pelarut dengan tingkat kepolaran yang berbeda, yaitu n-heksana (nonpolar), kloroform (semipolar) dan etanol (polar). Perbedaan jenis pelarut ini akan mempengaruhi karakteristik dari senyawa bioaktif yang terdapat pada Temu Mangga yang dimungkinkan memiliki aktivitas sebagai antioksidan.

Pengujian terhadap aktivitas antioksidan dalam ekstrak Temu Mangga diharapkan dapat menjadi parameter dalam pengobatan infertilitas. Salah satu metode untuk mengukur besar aktivitas antioksidan dari suatu senyawa atau ekstrak adalah dengan menggunakan senyawa 1,1-diphenyl-2-picrylhydrazyl (DPPH). Metode yang digunakan dalam pengujian aktivitas antioksidan adalah metode spektrofotometri menggunakan DPPH karena merupakan metode yang sederhana, mudah dan menggunakan sampel dalam jumlah sedikit dengan waktu yang singkat (Hanani, 2005). Sebagai pembanding digunakan ekstrak Temu Mangga dalam berbagai pelarut organik dan senyawa antioksidan sintetis.

Salah satu parameter penting dibidang kesehatan reproduksi adalah pencegahan terhadap infeksi mikroorganisme (Subandi, 2010). Oleh karena itu selain aktivitas antioksidan, parameter penting dalam skrining obat untuk infertilitas adalah aktivitas antifungi. Hal tersebut dikarenakan penyebab lain yang dapat memicu terganggunya fertilitas seorang wanita adalah aktivitas jamur patogen.

Salah satu keluhan yang dijumpai pada wanita adalah keputihan sebanyak 16%, yang tergolong Candida 53%, Trichomonas 3,1% dan yang tergolong oleh Bakteri 40,1%. Candida merupakan kelompok yang paling umum ditemukan pada penderita keputihan. Di RSCM, dari 71 kasus flour albus, dengan keluhan rasa gatal sebesar 86.1%, dengan keluhan terbakar 87,5%, dan keputihan 81,1% (Depkes, 2005).

Infeksi merupakan penyebab utama infertilitas yang dapat dicegah dan diobati jika penanganan lebih dini. Temu-temuan diantaranya Temu Mangga ini sering digunakan dalam pengobatan tradisonal (Hernani, 2002) diantaranya mengobati keputihan, diare, obat jerawat dan gatal-gatal (Rukmana, 2004). Temu Mangga juga berpeluang sebagai obat infeksi yang disebabkan oleh mikroba patogen seperti *Candia albicans*, *Streptococcus aureus* dan *Esterichia coli* (Jawetz *et al.*, 2005). Menurut Padiangan (2010) ekstrak *C. xanthorriza* mampu menghambat pertumbuhan *Bacillus cereus*, *E. coli*, *Penicilium sp* dan *Rhizopus oryzae*. Meilisa (2009) menyatakan ekstrak etanol rimpang temulawak mampu menghambat pertumbuhan bakteri *E. coli*. Chen *et al.*, (2008) menyatakan kandungan senyawa dalam temu putih dan kunyit mampu menghambat pertumbuhan *S. aureus* dan *E. coli*.

Respon daya hambat pertumbuhan jamur patogen yang dihasilkan dipengaruhi oleh kandungan senyawa aktif yang terdapat dalam rimpang *Curcuma* seperti minyak atsiri, alkaloid, flavonoid, tanin, kurkuminoid dan terpenoid (Rukmana, 2004). Menurut Heinrich *et al.*, (2009) senyawa flavonoid mampu merusak dinding sel sehingga menyebabkan kematian sel. Sundari *et al.*, (1996) menyatakan bahwa flavonoid dapat menghambat pembentukan protein sehingga menghambat pertumbuhan mikroba. Selain flavonoid kandungan senyawa lain seperti senyawa tanin juga dapat merusak membran sel. Selanjutnya juga dilakukan uji KHM (Konsentrasi Hambat Minimum dan KBM (Konsentrasi Bunuh Minimum), yaitu konsentrasi antibakteri minimum yang dapat menghasilkan pertumbuhan bakteri terkecil. Dengan demikian dapat memanfaatkan rimpang Temu Mangga sebagai bahan pengobatan infertilitas.

Penelitian ini dilakukan karena belum ditemukan informasi secara spesifik mengenai kemampuan ekstrak rimpang Temu Mangga dalam berbagai pelarut organik yang paling efektif dalam menghambat jamur pathogen uji. Hasil dari penelitian ini diharapkan menjadi langkah awal untuk proses standarisasi jamu Madura yang berkhasiat pada kesuburan, sehingga pengobatan tradisional bisa diterima dalam system pengobatan modern dan mampu meningkatkan kesehatan masyarakat.

1.2. Rumusan Masalah

Berdasarkan latar belakang diatas dapat ditarik rumusan masalah sebagai berikut:

1. Apakah ekstrak rimpang Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val.) dalam beberapa pelarut memiliki aktivitas antioksidan melalui metode DPPH (1,1-difenil-2-pikrilhidrazil)?

2. Apakah ekstrak rimpang Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val.) dalam beberapa pelarut memiliki aktivitas antifungi terhadap jamur *Candida albicans*?

1.3. Tujuan

Penelitian ini bertujuan untuk:

1. Mengetahui aktivitas antioksidan ekstrak rimpang Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val.) dalam beberapa pelarut organik.
2. Mengetahui aktivitas antifungi ekstrak rimpang Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val.) terhadap jamur *Candida albicans*.

1.4. Hipotesis

Hipotesis dalam penelitian adalah

- a. Terdapat aktivitas antioksidan ekstrak Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val.) dalam beberapa pelarut organik.
- b. Terdapat aktivitas antifungi ekstrak Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val.) terhadap jamur *Candida albicans*.

1.5. Manfaat

Manfaat yang dapat diperoleh yaitu:

1. Sebagai sumber informasi bagi mahasiswa, peneliti dan masyarakat umum dalam memanfaatkan tanaman obat. Serta dapat dijadikan sebagai sumbangan data etnobotani kepada museum etnobotani Indonesia.
2. Sebagai sumber informasi ilmiah tentang potensi bahan alam *Curcuma mangga* yang digunakan sebagai bahan utama “jamu subur kandungan” asli Madura.

3. Sebagai sumbangan kepada *stakeholder* (pemangku kepentingan) dan para peneliti khususnya pemerintah Madura dan akademisi tentang potensi tumbuhan obat dan jamu Madura sebagai produk unggulan lokal.

1.6. Batasan Masalah

Batasan masalah dalam penelitian ini adalah:

1. Rimpang Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val.) dalam penelitian ini diperoleh dari UPT. Materia Medica, Batu.
2. Rimpang Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val.) diekstrak menggunakan pelarut dengan tingkat kepolaran yang berbeda, yaitu n-heksana (nonpolar), kloroform (semipolar) dan etanol (polar).
3. Metode pengujian aktivitas antioksidan yang digunakan adalah metode spektrofotometri menggunakan 1,1-diphenyl-2-picrylhydrazyl (DPPH).
4. Jamur pathogen saluran reproduksi wanita yang digunakan dalam penelitian ini adalah *Candida albicans*. Isolat jamur didapatkan dari Laboratorium Mikrobiologi Fakultas Kedokteran Universitas Brawijaya Malang.
5. Metode uji aktivitas antimikroba yang digunakan dalam penelitian ini adalah metode difusi dengan *blank disk paper* (kertas cakram) dan metode mikrodilusi untuk menentukan konsentrasi hambat minimum (KHM) dan konsentrasi bunuh minimum (KBM).
6. Bahan pelarut ekstrak rimpang Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val.) adalah PEG 400 (Polietilen Glikol) dan Emulsifier Tween 80%

BAB II TINJAUAN PUSTAKA

2.1. Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val.)

2.1.1. Morfologi Tanaman Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val.)

Allah ﷻ menumbuhkan berbagai macam tumbuhan di muka bumi. Setiap jenis tumbuhan memiliki keanekaragaman morfologi berupa bentuk, ukuran dan warna yang berbeda-beda. Allah ﷻ telah menjelaskan dalam Q.S al-An'am (6): 99

وَهُوَ الَّذِي أَنْزَلَ مِنَ السَّمَاءِ مَاءً فَأَخْرَجْنَا بِهِ نَبَاتَ كُلِّ شَيْءٍ فَأَخْرَجْنَا مِنْهُ خَضِرًا مَخْرُجًا مِنْهُ حَبًّا مُتَرَاكِبًا وَمِنَ النَّخْلِ مِنَ طَلْعِهَا قِنَوَانٌ دَانِيَةٌ وَجَنَّاتٍ مِّنْ أَعْنَابٍ وَالزَّيْتُونَ وَالرُّمَّانَ مُشْتَبِهًا وَغَيْرَ مُتَشَبِهٍ أَنْظُرُوا إِلَى ثَمَرِهِ إِذَا أَثْمَرَ وَيَنْعِهِ إِنَّ فِي ذَٰلِكُمْ لَآيَاتٍ لِّقَوْمٍ يُؤْمِنُونَ

Artinya : “dan Dialah yang menurunkan air hujan dari langit, lalu Kami tumbuhkan dengan air itu segala macam tumbuh-tumbuhan Maka Kami keluarkan dari tumbuh-tumbuhan itu tanaman yang menghijau. Kami keluarkan dari tanaman yang menghijau itu butir yang banyak; dan dari mayang korma mengurai tangkai-tangkai yang menjulai, dan kebun-kebun anggur, dan (kami keluarkan pula) zaitun dan delima yang serupa dan yang tidak serupa. perhatikanlah buahnya di waktu pohonnya berbuah dan (perhatikan pulalah) kematangannya. Sesungguhnya pada yang demikian itu ada tanda-tanda (kekuasaan Allah) bagi orang-orang yang beriman.” (Q.S al-an'am : 99).

Secara tersurat ayat tersebut tidak menyebutkan kata keanekaragaman morfologi secara langsung, tetapi karakteristik dari aspek morfologi suatu tumbuhan disebutkan dalam ayat ini. Hal tersebut ditunjukkan dengan adanya kata “hijau” (خضر), “biji-bijian” yang banyak (حبا) dan “tangkai-tangkai” yang menulang (قنوان) . Kata “hijau” (خضر), pada ayat tersebut secara morfologi menunjukkan warna daun tumbuhan yang mayoritas berwarna hijau (Al-Mahally,

1990). Konteks yang ditekankan dalam penelitian ini berawal dari “tanaman yang menghijau”. Salah satu contohnya adalah daun Temu Mangga (*Curcuma mangga*). Dalam konteks biologi, daun yang menghijau ini disebabkan adanya klorofil yang berperan dalam proses fotosintesis. Walaupun mayoritas daun berwarna hijau, tetapi secara morfologi masing-masing daun berbeda baik dalam bentuk, bagian-bagian daun, susunan tulang daun, warna maupun susunan daun (Tjitrosoepomo, 1992).

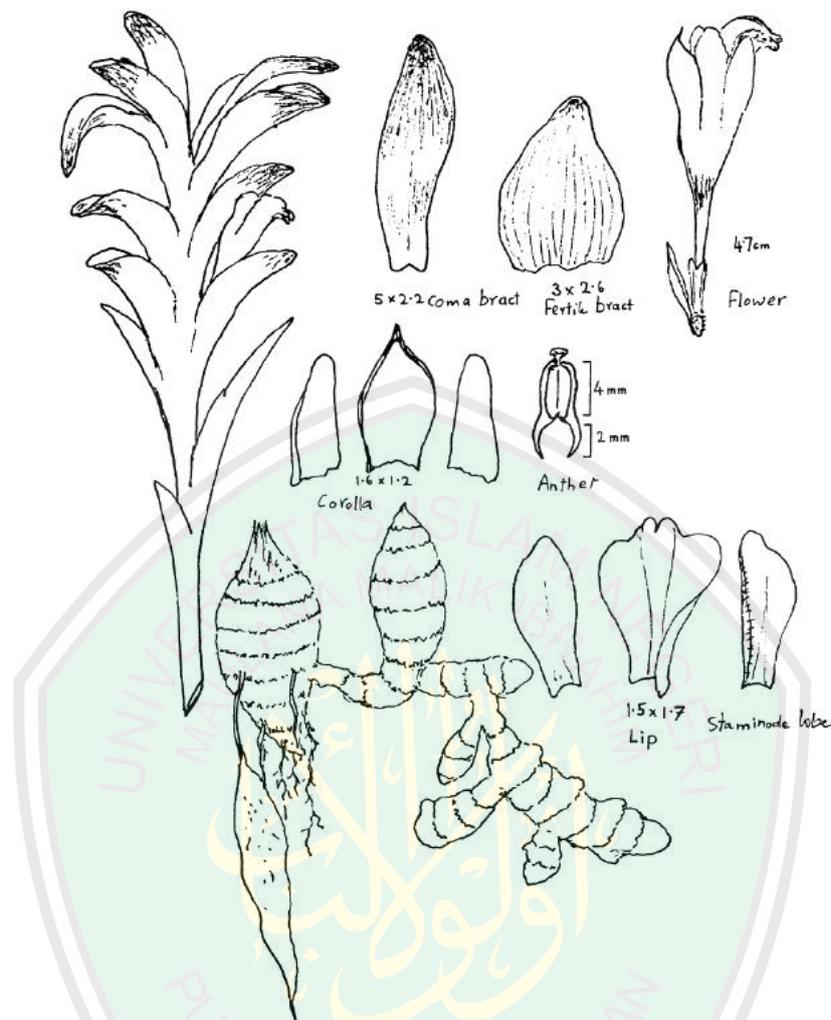
Kata (حبا) bermakna “biji-bijian yang banyak”. Biji sebagai bentuk morfologi suatu tanaman juga memiliki perbedaan yang menjadi ciri khas suatu tanaman. Perbedaan tersebut yang menjadi ciri khas suatu tanaman. Perbedaan tersebut dapat diketahui dengan adanya perbedaan warna, bentuk biji serta susunan biji tersebut (Al-Mahally, 1990). Pada umumnya biji terdiri dari kulit biji (*spermodermis*), tali pusar (*fenicullus*) dan isi biji (*nucleus seminis*) (Tjitrosoepomo, 1992).

Karakteristik morfologi lain yang ditunjukkan dalam ayat tersebut adalah kata (فتوان) yang memiliki arti tangkai-tangkai. Kata tersebut dalam tafsir *Jalalain* diartikan sebagai tunas-tunas buah yang tumbuh dari pucuknya (Al-Mahally, 1990). Tunas-tunas buah yang dimaksud dalam ayat tersebut yaitu bunga sebagai alat reproduksi tumbuhan. Bunga merupakan salah satu bentuk luar dari suatu tumbuhan yang terdiri dari mahkota, kelopak, putik dan benang sari. Morfologi tumbuhan yang beranekaragam tidak hanya menjadi pembeda antar tumbuhan, tetapi juga menentukan fungsi masing-masing dalam kehidupan tumbuhan tersebut serta untuk mengetahui dari mana asal bentuk susunannya. Morfologi

yang berbeda pada setiap tumbuhan menjadi ciri khas suatu tanaman (Tjitrosoepomo, 1992).

Ciri morfologi tanaman Temu Mangga (*Curcuma mangga*) menurut (Newman *et al.*, 2004) adalah termasuk tanaman tahunan yang bersosok semak. Tingginya sekitar 50 sampai 75 cm. Temu Mangga ini memiliki bagian-bagian tumbuhan seperti rimpang, akar, batang, daun dan bunga. Morfologi tanaman Temu Mangga (*Curcuma mangga*) disajikan pada gambar 2.1. Ciri khas tanaman ini adalah rimpangnya (yang berwarna kuning dan berbintik seperti jahe) memiliki bau khas seperti bau mangga. Rimpangnya terasa manis diselingi sedikit rasa agak pahit-pahit. Tetapi tetap segar dan pastinya berkhasiat. Herba dengan rimpang bercabang, bagian luar kekuningan, bagian atas putih, bagian dalam berwarna kuning lemon sampai kuning seperti sulfur dengan warna putih di bagian layer. Kulit rimpang berwarna putih kekuningan pada kondisi segar dan menjadi kuning pada kondisi kering (Gambar 2.2.) (Sudewo, 2006).

Sistem perakaran tanaman termasuk akar serabut. Akar melekat dan keluar dari rimpang induk. Panjang akar sekitar 25 cm dan letaknya tidak beraturan. Tingginya sekitar 50 sampai 75 cm dan berwarna putih. Batang semu, tegak, lunak, batang di dalam tanah membentuk rimpang, hijau. Susunan daun tunggal, berpelelah, lonjong, tepi rata, ujung dan pangkal meruncing, panjang ± 1 m, lebar 10-20 cm, pertulangan menyirip, hijau. Pelelah daun panjang 30-65 cm, daun lonjong-menjorong sampai lonjong-melanset sungsang, 15-95 cm x 5-23 cm, hijau; Daunnya berbentuk bulat agak lonjong dengan panjang daun sekitar 30 sampai 45 cm dan lebarnya 7,5 sampai 13 cm (Sudewo, 2006).



Gambar 2.1. Morfologi Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val.) (Velayudhan *et al.*, 1999)

Bunga Kunir putih muncul dari bagian ujung batangnya. Pembungaan pada tunas yang tersendiri, daun gagang hijau, daun gagang yang menyerupai bunga (*coma bracts*) putih di bagian dasar, ungu ke arah atas; Mahkota: panjang 3-4 cm, putih; labellum (bibir bunga) 15-25 mm x 14-18 mm, putih dengan pita tengah kuning, staminodes yang lain lipatan membujur, putih, Kepala sari panjang, dengan taji sempit terbelah, benang sari menempel pada mahkota, putih,

putik silindris, kepala putik bulat, kuning, mahkota lonjong, putih. Buah: Kotak, bulat, hijau kekuningan. sedangkan bijinya: bulat dan coklat (Sudewo, 2006).



Gambar 2.2. Rimpang Temu Mangga (Garis oranye merepresentasikan 1 cm)

2.1.2. Taksonomi Tanaman Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val)

Taksonomi tanaman Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val) adalah sebagai berikut :

Kingdom; Plantae

Sub Kingdom; Tracheobionta

Super Divisi; Spermatophyta

Divisi; Magnoliophyta

Kelas; Liliopsida

Sub Kelas; Zingiberidae

Bangsa; Zingiberales

Suku; Zingiberaceae

Marga; Curcuma

Jenis; *Curcuma mangga* Val (Bisby, 2007)

Nama lain *Curcuma mangga* Val diantaranya Temu Mangga, Kunyit Putih, Kunir Putih, Temu Bayangan, Temu Poh (Jawa) Temu Pauh (Malaysia),

Kha Min Khao (Thailand), Temu Pao (Madura), Temu Mangga, Temu Putih (Melayu), Koneng Joho, Koneng Lalap, Koneng Pare, Koneng lalab (Sunda) (Hariana, 2006).

2.1.3. Habitat Tanaman Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val)

Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val) merupakan salah satu jenis temu yang tumbuh di Indonesia. Selain di Indonesia, Temu Mangga juga dijumpai di daerah sekitar ekuatorial lainnya seperti Malaysia (dikenal dengan sebutan temu pauh) dan Thailand (kha min khao) (Tedjo, 2005). Penyebaran yang diketahui dari tanaman ini adalah ditanam (dikultivasi) di Thailand, Semenanjung Malaysia dan Jawa. Temu Mangga dikultivasi di tanah yang subur, dengan ketinggian di atas 1000 m dpl. Habitus: Semak, tinggi 1-2 m. Cara pembiakan tanaman ini adalah dengan rimpang atau anakan rimpang yang telah berumur 9 bulan. pembiakan dengan rimpang muda akan mudah terserang penyakit. Tanaman ini tumbuh subur jika ditanam di media tanam atau tanah gembur yang mengandung bahan organik tinggi dan sinar matahari yang cukup atau di tempat yang terlindung (Policegoudra & Aradhya, 2007).

Temu Mangga seperti halnya temu-temuan lain dapat tumbuh dan berproduksi dengan baik di dataran rendah sampai pada ketinggian 1000 m di atas permukaan air laut, dan ketinggian optimum 300-500 m. Kondisi iklim yang sesuai untuk budidaya Temu Mangga yaitu dengan curah hujan 1000-2000 mm (Gusmaini *et al.*, 2004). Tumbuh pada berbagai jenis tanah, untuk menghasilkan produksi yang maksimal membutuhkan tanah dengan kondisi yang subur, banyak bahan organik, gembur dan berdrainase baik (tidak tergenang) (Sudiarto *et al.*,

1998). Temu Mangga merupakan tanaman asli daerah Indo-Malesian yaitu di daerah tropis dan subtropis India. Adapun penyebarannya dari Indo-China, Taiwan, Thailand, Pasifik hingga Australia Utara (Ibrahim *et al.*, 1999).

2.1.4. Kandungan dan Manfaat Tanaman Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val.)

Setiap makhluk hidup di muka bumi ini tidak diciptakan dalam keadaan yang sia-sia. Semuanya diciptakan dengan bekal manfaat untuk kehidupan manusia, asalkan manusia mau berfikir. Sebagaimana firman Allah ﷻ dalam surat Al-Imran 190-191:

إِنَّ فِي خَلْقِ السَّمَوَاتِ وَالْأَرْضِ وَأَخْتِلَافِ اللَّيْلِ وَالنَّهَارِ لَآيَاتٍ لِّأُولِي الْأَلْبَابِ ﴿١٩٠﴾ الَّذِينَ يَذْكُرُونَ اللَّهَ قِيَمًا وَقُعُودًا وَعَلَىٰ جُنُوبِهِمْ وَيَتَفَكَّرُونَ فِي خَلْقِ السَّمَوَاتِ وَالْأَرْضِ رَبَّنَا مَا خَلَقْتَ هَذَا بَطْلًا سُبْحَانَكَ فَقِنَا عَذَابَ النَّارِ ﴿١٩١﴾

Artinya : “*Sesungguhnya dalam penciptaan langit dan bumi, dan silih bergantinya malam dan siang terdapat **tanda-tanda bagi orang-orang yang berakal**, (yaitu) orang-orang yang mengingat Allah sambil berdiri atau duduk atau dalam keadan berbaring dan mereka memikirkan tentang penciptaan langit dan bumi (seraya berkata): "Ya Tuhan Kami, Tiadalah Engkau menciptakan ini dengan sia-sia, Maha suci Engkau, Maka peliharalah Kami dari siksa neraka."* (Q.S Ali Imran :190-191)

Berdasarkan ayat-ayat al-quran tersebut, dapat diartikan bahwa setiap makhluk hidup, termasuk tumbuh-tumbuhan yang ditumbuhkan oleh Allah ﷻ tidak pernah dinilai sia-sia karena senantiasa dibekali dengan manfaat, terutama bagi kehidupan manusia. Oleh karena itu manusia hendaknya memperhatikan hal tersebut. Allah ﷻ menumbuhkan berbagai tumbuhan yang baik bukan berarti

hanya baik dalam segi morfologi saja, akan tetapi juga baik dan bermanfaat bagi kehidupan manusia termasuk sebagai obat.

Berbagai tumbuhan dapat dimanfaatkan sebagai obat tradisional karena didalamnya mengandung sejumlah zat aktif yang mampu bekerja untuk memperbaiki kondisi tubuh yang sakit. Salah satu contohnya adalah tanaman Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val.). Temu Mangga berkhasiat sebagai penurun panas (antipiretik), penangkal racun (antitoksik), pencahar (laksatif), dan antioksidan. Khasiat lainnya untuk mengatasi kanker, sakit perut, mengecilkan rahim setelah melahirkan, mengurangi lemak perut, menambah nafsu makan, menguatkan syahwat, gatal-gatal pada vagina, gatal-gatal (*pruritis*), luka, sesak napas (asma), radang saluran napas (*bronkitis*), demam, kembung, dan masuk angin (Hariana, 2006).

Komponen utama rimpang Temu Mangga atau kunir putih yang ditemukan sejauh ini adalah mirsene (81,4%), Minyak asiri (0,28%), dan kurkuminoid (3%). Untuk komponen utama minyak atsiri Temu Mangga adalah golongan monoterpen hidrokarbon, dengan komponen utamanya mirsen (78,6%), β -osimen (5,1%), β -pinen (3,7%) dan α -pinen (2,9%) (Wong *et al.*, 1999), dan senyawa yang memberikan aroma seperti mangga adalah δ -3-karen dan (Z)- β -osimen (Hernani, 2001).

Kandungan kimia lainnya curcumanggoside, bersama dengan sembilan senyawa yang dikenal, termasuk labda-8, 12-diena-15,16-dial, calcaratarin A, zerumin B, scopoletin, demethoxycurcumin, bisdemethoxycurcumin, curcumin, dan asam p-hydroxycinnamic yang telah diisolasi dari rimpang *Curcuma mangga*

(Abas *et al.*, 2005). Demethoxycurcumin, dan Bisdemethoxycurcumin. Dari fraksi heksana dan etil asetat menghasilkan isolasi dari tujuh senyawa murni, yaitu (E)-labda-8,12-dien-15,16-dial, (E)-15,16-bisnor-labda-8, 11-dien-13- pada, zerumin A dan β -sitosterol (Malek, 2011). Selain itu dari beberapa hasil isolasi tanaman Temu Mangga didapatkan senyawa yaitu 8,12-epoxygermacra-1(10), 4,7,11-tetraen-6-one (1), 8,12-epoxygermacra-1(10), 4,7,11-tetraene (2), cyclohexanecarboxylic acid methyl ester (3), isopulegol (4), 2-menthen-1-ol (5), menth-1-en-9-ol (6), octahydrocurcumin (7), labda-8(17)-12-diene-15, 16-dial (8), and coronadiene (9) (Liu, 2012).

Temu Mangga mengandung bahan aktif triterpenoid saponin. Dalam kajian fertilitas, komposisi triterpenoid saponin ini sangat dibutuhkan untuk melindungi sel-sel granulosa. Hal tersebut dikarenakan pada sel-sel granulosa terdapat reseptor-reseptorhormon LH-FSH. Sebagaimana yang dinyatakan oleh Suheimi (2007), bahwa reseptor FSH hanya ditemukan di sel-sel granulosa yang penting untuk mengendalikan perkembangan folikel. Selain FSH sebagai regulator utama perkembangan folikel dominan, *growth factor* yang dihasilkan oleh folikel dapat bekerja melalui mekanisme autokrin dan parakrin, memodulasi kerja FSH, dan menjadi faktor penting yang berpengaruh.

2.2. Ekstraksi

Ekstraksi adalah suatu proses pemisahan dari bahan padat maupun cair dengan bantuan pelarut. Pelarut yang digunakan harus dapat mengekstrak substansi yang diinginkan tanpa melarutkan material lainnya. Ekstraksi merupakan proses pemisahan suatu bahan dari campurannya, ekstraksi dapat

dilakukan dengan berbagai cara. Ekstraksi menggunakan pelarut didasarkan pada kelarutan komponen terhadap komponen lain dalam campuran (Suyitno *et al.*1989).

Hasil ekstrak yang diperoleh akan tergantung pada beberapa faktor antara lain kondisi alamiah senyawa tersebut, metode ekstraksi yang digunakan, ukuran partikel sampel, kondisi dan waktu penyimpanan, lama waktu ekstraksi, dan perbandingan jumlah pelarut terhadap jumlah sampel (Darusman *et al.* 1995). Sedangkan, metode ekstraksi yang digunakan tergantung dari beberapa faktor, antara lain tujuan ekstraksi, skala ekstraksi, sifat-sifat komponen yang akan diekstrak dan sifat-sifat pelarut yang digunakan. Metode umum ekstraksi yang dapat dilakukan terdiri dari ekstraksi dengan pelarut, destilasi, supercritical fluid extraction (SFE), pengepresan mekanik dan sublimasi (Houghton, 1998).

Penelitian ini menggunakan metode maserasi karena metode tersebut merupakan salah satu metode umum dalam proses ekstraksi bahan alam, selain itu metode tersebut merupakan metode yang sederhana dan mudah (Setiawan, 2014). Prinsip ekstraksi maserasi adalah pengikatan/pelarutan zat aktif berdasarkan sifat kelarutannya dalam suatu pelarut (*like dissolved like*). Pelarut akan masuk ke dalam sel melewati dinding sel, sehingga isi sel akan larut dalam pelarut karena adanya perbedaan konsentrasi antara larutan di dalam sel dengan di luar sel. Larutan yang konsentrasinya tinggi akan terdesak keluar dan diganti oleh pelarut dengan konsentrasi rendah (proses difusi). Peristiwa tersebut akan berlangsung secara terus-menerus sampai terjadi keseimbangan konsentrasi antara larutan di luar sel dan di dalam sel (Medicafarma dalam Zamrodi, 2011). Proses maserasi

akan memberikan efektifitas yang tinggi dengan memberikan kelarutan senyawa alam terhadap pelarut (Darwis, 2000). Namun, kerugian metode ini yaitu pengerjaannya lama dan penyariannya kurang sempurna (Endah, 2008).

Hal yang lain adalah pemilihan pelarut. Guenther (2011) menyatakan faktor yang paling menentukan berhasilnya proses ekstraksi adalah mutu dari pelarut yang dipakai. Pelarut yang ideal harus memenuhi syarat sebagai berikut:

1. Harus melarutkan semua zat dengan cepat dan sempurna, dan sedikit mungkin melarutkan bahan seperti: lilin, pigmen, senyawa albumin dengan perkataan lain pelarut harus selektif.
2. Harus mempunyai titik didih yang cukup rendah, agar pelarut mudah diuapkan tanpa menggunakan suhu tinggi, namun titik didih tadi tidak boleh terlalu rendah, karena akan mengakibatkan hilangnya pelarut akibat penguapan.
3. Pelarut tidak boleh larut dalam air
4. Pelarut harus bersifat inert, sehingga tidak bereaksi dengan komponen bahan

Suatu senyawa menunjukkan kelarutan yang berbeda-beda dalam pelarut yang berbeda. Bahan dan senyawa kimia akan mudah larut pada pelarut yang relatif sama kepolarannya. Derajat polaritas tergantung pada tahapan dielektrik, makin besar tahapan dielektrik semakin polar pelarut tersebut (Nur, 1989). Beberapa pelarut organik dan sifat fisiknya dapat dilihat pada Tabel 2.1.

Pelarut yang bersifat polar, mampu mengekstrak senyawa alkaloid kuartener, komponen fenolik, karotenoid, tannin, gula, asam amino, dan glikosida

(Harborne, 1987). Penelitian dari Matanjun *et al.*, (2008) membuktikan bahwa rumput laut memiliki kadar senyawa fenolik (total fenol) yang berbeda-beda tergantung jenis pelarut dan metode ekstraksi serta spesies rumput laut itu sendiri.

Tabel 2.1. Konstanta dielektrikum dan tingkat kelarutan beberapa pelarut dalam air.

Jenis pelarut	Konstanta dielektrikum	Tingkat kelarutan dalam air
Heksana	1,89	TL
Protelium eter	1,9	TL
Benzena	2,28	TL
Toluena	2,38	TL
Kloroform	4,81	S
Etil asetat	6,02	S
Metil Asetat	6,68	S
Metilen klorida	9,08	S
Butanol	15,80	S
Propanol	20,1	S
Aseton	20,70	L
Etanol	24,30	L
Metanol	33,60	L
Air	78,4	L

Keterangan: TL = tidak larut; S = sedikit; L= larut dalam berbagai proporsi (Ham,2006).

Penelitian ekstraksi bahan bioaktif dari rimpang temulawak telah dilakukan Sukardi (2002) dengan menggunakan heksan, etil asetat, etanol dan metanol. Berdasarkan uji kemampuan menangkap radikal (*Radical Scavenging Activity*) diperoleh secara berturut-turut bahwa ekstrak etanol lebih kuat dari pada ekstrak etil asetat, ekstrak metanol dan ekstrak heksan (Sukardi, 2002).

Penelitian ini menggunakan sediaan dalam bentuk ekstrak dalam pelarut dengan tingkat kepolaran yang berbeda, yaitu n-heksana (nonpolar), kloroform (semipolar) dan etanol/metanol (polar). Pada prinsipnya suatu bahan akan mudah

larut dalam pelarut yang sama polaritasnya (Sudarmadji *et al.*, 1989) sehingga akan mempengaruhi sifat fisikokimia ekstrak yang dihasilkan (Septiana, 2012) sehingga mempengaruhi aktivitas antioksidan dan antifungi.

2.3. Aktivitas Antioksidan Secara *in Vitro*

Antioksidan merupakan substansi nutrisi maupun non-nutrisi yang terkandung dalam bahan pangan yang mampu mencegah atau memperlambat terjadinya proses oksidasi. Antioksidan sangat bermanfaat bagi kesehatan dan kosmetik (Tamat *et al.*, 2007) serta berperan penting dalam mempertahankan mutu produk pangan (Heo *et al.*, 2005). Antioksidan merupakan senyawa pemberi elektron (electron donor) atau reduktan. Senyawa ini memiliki berat molekul kecil, tetapi mampu menginaktivasi berkembangnya reaksi oksidasi, dengan cara mencegahnya terbentuknya radikal (Winarsi, 2007).

Antioksidan juga merupakan senyawa yang dapat mencegah reaksi oksidasi, dengan mengikat radikal bebas dan molekul yang sangat reaktif. Akibatnya kerusakan sel dapat dihambat (Winarsi, 2007). Radikal bebas adalah senyawa kimia yang memiliki satu atau lebih elektron tidak berpasangan pada orbital terluarnya, sehingga dapat menyerang senyawa-senyawa lain seperti DNA, membran lipid, dan protein. Radikal ini akan merebut elektron dari molekul lain yang ada disekitarnya untuk menstabilkan diri, sehingga spesies kimia ini sering dihubungkan dengan terjadinya kerusakan sel, kerusakan jaringan, dan proses penuaan (Halliwell, 1999).

Berdasarkan sumbernya, antioksidan dapat dibedakan menjadi antioksidan endogen dan eksogen. Antioksidan endogen terdapat secara alamiah dari dalam

tubuh sedangkan antioksidan eksogen dari luar tubuh Percival (1998). Antioksidan eksogen sendiri dibedakan menjadi antioksidan alami dan sintetis (Miller, 1996). Antioksidan sintetis (antioksidan yang diperoleh dari hasil sintesis reaksi kimia) dan antioksidan alami (antioksidan hasil ekstraksi bahan alami).

Antioksidan sintetis yang diizinkan penggunaannya untuk makanan dan penggunaannya telah sering digunakan seperti *butylated hydroxyanisole* (BHA), *butylated hydroxytoluene* (BHT), *tert-butyl-hydroquinone* (TBHQ) dan *propyl gallate* (PG). Antioksidan sintetis bersifat karsinogenik dan dapat menimbulkan kerusakan hati (Heo *et al.*, 2005), sehingga permintaan terhadap antioksidan alami terus mengalami peningkatan. Antioksidan alami banyak ditemukan dalam sayuran dan buah-buahan. Komponen yang terkandung di dalamnya adalah vitamin C, vitamin E, β -karoten, flavonoid, isoflavon, flavon, antosianin, katekin, isokatekin, asam lipoat, bilirubin dan albumin, likopen dan klorofil (Winarsi, 2007).

Antioksidan alami di dalam makanan dapat berasal dari (a) senyawa antioksidan yang sudah ada dari satu atau dua komponen makanan, (b) senyawa antioksidan yang terbentuk dari reaksi-reaksi selama proses pengolahan, (c) senyawa antioksidan yang diisolasi dari sumber alami dan ditambahkan ke makanan sebagai bahan tambahan pangan (Ardiansyah, 2007).

2.3.1. Mekanisme Senyawa Antioksidan

Aktivitas penghambatan antioksidan dalam reaksi oksidasi berdasarkan keseimbangan reaksi keseimbangan reaksi oksidasi reduksi. Molekul antioksidan akan bereaksi dengan radikal bebas (R^*) dan membentuk molekul yang

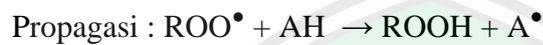
tidak reaktif (RH) dan dengan demikian reaksi berantai pembentukan radikal bebas dapat dihentikan (Belitz, 1999).

Antioksidan yang baik akan bereaksi dengan radikal bebas segera setelah senyawa tersebut terbentuk. Mekanisme antioksidan dalam menghambat oksidasi atau menghentikan reaksi berantai pada radikal bebas dari lemak yang teroksidasi, dapat disebabkan oleh 4 macam mekanisme reaksi (Ketaren, 1986), yaitu (1) pelepasan hidrogen dari antioksidan, (2) pelepasan elektron dari antioksidan, (3) addisi lemak ke dalam cincin aromatik pada antioksidan, dan (4) pembentukan senyawa kompleks antara lemak dan cincin aromatik dari antioksidan.

Mekanisme kerja antioksidan memiliki dua fungsi. Fungsi pertama merupakan fungsi utama dari antioksidan yaitu sebagai pemberi atom hidrogen. Antioksidan (AH) yang mempunyai fungsi utama tersebut sering disebut sebagai antioksidan primer. Senyawa ini dapat memberikan atom hidrogen secara cepat ke radikal lipida (R^\bullet , ROO^\bullet) atau mengubahnya ke bentuk yang lebih stabil, sementara turunan radikal antioksidan (A^\bullet) tersebut memiliki keadaan lebih stabil dibanding radikal lipida (Trilaksani, 2003). Menurut Gordon (1990) dalam Trilaksani (2003) fungsi kedua merupakan fungsi sekunder antioksidan, yaitu memperlambat laju autooksidasi dengan berbagai mekanisme diluar mekanisme pemutusan rantai autooksidasi dengan perubahan radikal lipida ke bentuk yang lebih stabil.

Penambahan antioksidan (AH) primer dengan konsentrasi rendah pada lipida dapat menghambat atau mencegah reaksi autooksidasi lemak dan minyak.

Penambahan tersebut dapat menghalangi reaksi oksidasi pada tahap inisiasi maupun propagasi (Gambar 2.3). Radikal-radikal antioksidan (A^\bullet) yang terbentuk pada reaksi tersebut relatif stabil dan tidak mempunyai cukup energy untuk dapat bereaksi dengan molekul lipida lain membentuk radikal lipida baru (Trilaksani, 2003).



Gambar 2.3 Reaksi penghambatan antioksidan primer terhadap radikal lipida (Trilaksani, 2003)

Autooksidasi dapat dihambat dengan menambahkan antioksidan (AH) dalam konsentrasi rendah yang dapat berasal dari penginterferensian rantai propagasi atau inisiasi. Radikal-radikal antioksidan dapat saling bereaksi membentuk produk non radikal (Hamilton, 1994):

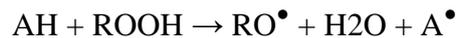


Gambar 2.4 Reaksi penghambatan antioksidan antar radikal antioksidan (Hamilton, 1994)

Radikal bebas A^\bullet antioksidan dapat distabilkan dengan resonansi dan juga dengan reaksi antar radikal-radikal antioksidan (Hamilton, 1994).

Besar konsentrasi antioksidan yang ditambahkan dapat berpengaruh pada laju oksidasi. Pada konsentrasi tinggi, aktivitas antioksidan grup fenolik sering lenyap bahkan antioksidan tersebut menjadi prooksidan (suatu zat yang dapat

menyebabkan kerusakan oksidatif) (Gambar 2.5). Pengaruh jumlah konsentrasi pada laju oksidasi tergantung pada struktur antioksidan, kondisi dan sampel yang akan diuji (Gordon, 1990 dalam Trilaksani, 2003).



Gambar 2.5 Antioksidan bertindak sebagai prooksidan pada konsentrasi tinggi (Gordon, 1990 dalam Trilaksani, 2003)

Besar konsentrasi antioksidan yang ditambahkan dapat merubah aktivitas apabila melebihi yaitu dari aktivitas sebagai antioksidan berubah menjadi aktivitas sebagai prooksidan. Islam selalu menganjurkan manusia untuk hidup sederhana termasuk kesederhanaan dalam hal makan, tidak boleh berlebih-lebihan. Senyawa antioksidan tersebut dapat beraktivitas bila masih dalam batas konsentrasi tertentu, apabila melebihi batas konsentrasi tersebut maka aktivitasnya dapat berubah menjadi prooksidan sehingga dapat mendatangkan efek negatif, seperti munculnya penyakit kanker dan gangguan liver, terutama untuk penggunaan di atas ambang batas (Husnah, 2009).

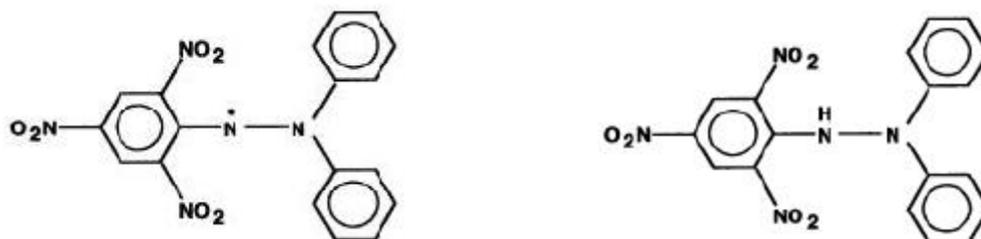
2.3.2. Metode Pengujian Aktivitas Antioksidan dengan Metode DPPH (1,1-difenil-2- pikrilhidrazil)

Metode pengujian aktivitas antioksidan dikelompokkan menjadi 3 golongan. Golongan pertama adalah *Hydrogen Atom Transfer Methods* (HAT), misalnya *Oxygen Radical Absorbance Capacity Method* (ORAC) dan *Lipid Peroxidation Inhibition Capacity Assay* (LPIC). Golongan kedua adalah *Electron Transfer Methods* (ET), misalnya *Ferric Reducing Antioxidant Power* (FRAP)

dan 1,1-diphenyl-2-picrylhydraziln (DPPH) *Free Radical Scavenging Assay*. Golongan ketiga adalah metode lain seperti *Total Oxidant Scavenging Capacity* (TOSC) dan Chemiluminescence (Badarinath *et al.*, 2010).

Salah satu metode yang paling umum digunakan untuk menguji aktivitas antioksidan adalah dengan menggunakan radikal bebas 1,1-diphenyl-2-picrylhydrazil (DPPH). Pengukuran antioksidan dengan metode DPPH merupakan metode pengukuran antioksidan yang sederhana, cepat dan tidak membutuhkan banyak reagen seperti halnya metode lain. Hasil pengukuran dengan metode DPPH menunjukkan kemampuan antioksidan sampel secara umum, tidak berdasar jenis radikal yang dihambat (Juniarti *et al.*, 2009). Pada metode lain selain DPPH membutuhkan reagen kimia yang cukup banyak, waktu analisis yang lama, biaya yang mahal dan tidak selalu dapat diaplikasikan pada semua sampel (Badarinath *et al.*, 2010).

Larutan DPPH dalam metode ini berperan sebagai radikal bebas yang akan bereaksi dengan senyawa antioksidan sehingga DPPH akan berubah menjadi 1,1-diphenyl-2-picrylhydrazin yang bersifat non-radikal. Peningkatan jumlah 1,1-diphenyl-2-picrylhydrazin akan ditandai dengan berubahnya warna ungu tua menjadi warna merah muda atau kuning pucat dan dapat diamati menggunakan spektrofotometer sehingga aktivitas peredaman radikal bebas oleh sampel dapat ditentukan (Molyneux, 2004). Struktur DPPH radikal bebas dan DPPH yang telah bereaksi dengan antioksidan disajikan pada Gambar 2.6. (Molyneux, 2004).



Gambar 2.3 Struktur DPPH dan DPPH tereduksi hasil reaksi dengan antioksidan

Pengukuran aktivitas antioksidan dengan metode DPPH menggunakan prinsip spektrofotometri. Senyawa DPPH dalam metanol berwarna ungu tua terdeteksi pada panjang gelombang sinar tampak sekitar 515-517 nm. Parameter untuk menginterpretasikan hasil pengujian DPPH adalah dengan nilai IC_{50} (*Inhibitor Concentration*). IC_{50} merupakan konsentrasi larutan substrat atau sampel yang mampu mereduksi aktivitas DPPH sebesar 50%. Semakin kecil nilai IC_{50} berarti semakin tinggi aktivitas antioksidan. Kategori nilai IC_{50} dapat dilihat pada tabel 2.2. berikut (Jun, 2003)

Tabel 2.2 Nilai IC_{50} dan Katerori Kekuatan Aktivitas antioksidan

Konsentrasi IC_{50} (ppm)	Kategori Aktivitas Antioksidan
< 50	Kuat
51 – 100	Aktif
101 – 250	Sedang
251 – 500	Lemah
➤ 500	Tidak aktif

2.4. Aktivitas Antifungi

Penggunaan senyawa antifungi khususnya yang alami, secara umum meningkat dari tahun ke tahun. Senyawa antifungi merupakan senyawa yang mempunyai kemampuan menghambat pertumbuhan mikroorganisme. Senyawa

antifungi yang terkandung dalam berbagai jenis ekstrak tanaman diketahui dapat menghambat beberapa mikroorganisme patogen maupun perusak pangan (Branen, 1993). Senyawa antifungi yang berasal dari tanaman, sebagian besar diketahui merupakan metabolit sekunder tanaman, terutama golongan fenolik dan terpena. Sebagian besar metabolit sekunder dibiosintesis dari banyak metabolit primer seperti dari asam-asam amino, asetil ko-A, asam mevalonat, dan metabolit antara (Helbert, 1995). Ditambahkan oleh Nychas dan Tassou (2000), beberapa senyawa yang bersifat antifungi alami berasal dari tanaman diantaranya adalah fitoaleksin, asam organik, minyak esensial (atsiri), fenolik dan beberapa kelompok pigmen tanaman atau senyawa sejenis.

Mikroorganisme dapat menyebabkan infeksi, menimbulkan penyakit, dan merusak bahan pangan. Mikroorganisme dapat dihilangkan, dihambat dan dibunuh dengan cara fisik maupun kimia. Senyawa antifungi adalah zat yang dapat menghambat pertumbuhan mikroorganisme dan dapat digunakan untuk penelitian pengobatan infeksi pada manusia, hewan dan tumbuhan. Antimikroba meliputi antifungi, antibakteri, antiprotozoa dan antivirus (Inayati, 2007).

2.4.1. Uji Aktivitas Antifungi Secara *In Vitro*

Kusmiyati dan Agustini (2006) menyatakan, pengukuran aktivitas antibakteri dapat dilakukan dengan metode difusi dan metode pengenceran. Metode difusi merupakan salah satu metode yang sering digunakan, metode difusi dapat dilakukan 3 cara yaitu metode silinder, lubang dan cakram kertas. Metode pengenceran yaitu mengencerkan zat antifungi dan dimasukkan ke dalam tabung-

tabung reaksi steril. Ke dalam masing-masing tabung itu ditambahkan sejumlah mikroba uji yang telah diketahui jumlahnya. Pada interval waktu tertentu, dilakukan pemindahan dari tabung reaksi ke dalam tabung-tabung berisi media steril yang lalu diinkubasikan dan diamati penghambatan pertumbuhan.

Seleksi aktivitas antibakteri dengan difusi sumur dan difusi cakram digunakan sebagai uji pendahuluan. Metode ini dipengaruhi oleh ketebalan lapisan agar dan volume ekstrak yang terserap dalam cakram (Dorman dan Deans, 2000). Metode cakram kertas yaitu meletakkan cakram kertas yang telah direndam larutan uji di atas media padat yang telah diinokulasi dengan bakteri. Setelah diinkubasi, pertumbuhan bakteri diamati untuk melihat ada tidaknya daerah hambatan disekeliling cakram (Kusmiyati dan Agustini, 2006).

Penghambatan mikroorganisme oleh suatu senyawa antibakteri dinyatakan dengan nilai MIC (*Minimum Inhibitory Concentration*) yaitu konsentrasi terendah yang dapat menghambat pertumbuhan mikroorganisme sebanyak 90 % dari inokulum asal selama inkubasi 24 jam (Cossentio *et al.*,1999). Nilai MIC dan MFC (*Minimum Fungicidal Concentration*) senyawa antibakteri dari ekstrak rempah-rempah maupun tanaman berbeda-beda bergantung pada jenis mikroorganisme dan senyawa antifungi.

2.5. *Candida albicans*

Candida albicans merupakan cendawan dimorfik karena kemampuannya untuk tumbuh dalam dua bentuk yang berbeda, yaitu sebagai sel tunas yang akan berkembang menjadi blastospora (sel khamir) dan sebagai hifa yang akan membentuk pseudohifa (Simatupang, 2009).

Spesies anaerobic fakultatif yang dijumpai di usus termasuk jamur *Candida albicans*. pH dalam vagina terpelihara yaitu berkisar 4,4-4,6. Mikroorganisme yang mampu berkembang biak pada pH rendah ini dijumpai dalam vagina yaitu jenis jamur *Candida albicans* dan sejumlah besar bakteri anaerobic (Pelczar, 2009).

2.5.1. Klasifikasi *Candida albicans*

Kerajaan: Fungi

Filum : Ascomycota

Subfilum: Saccharomycotina

Kelas : Saccharomycetes

Ordo : Saccharomycetales

Family : Saccharomycetaceae

Genus : *Candida*

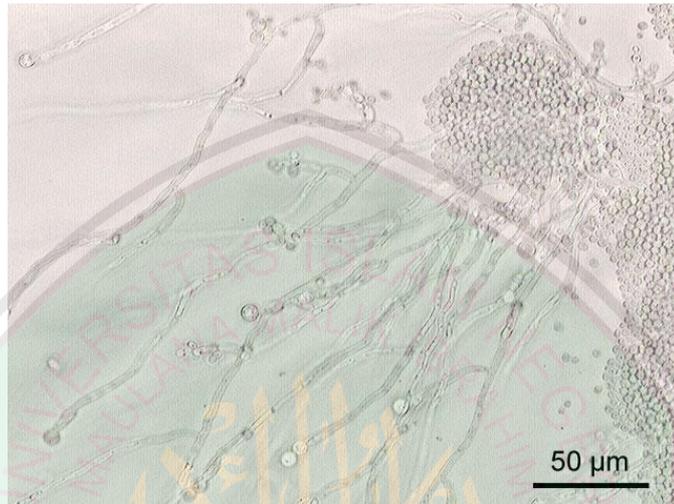
Spesies: *Candida albicans*

Sinonim : *Candida stellatoidea* dan *Oidium albicans* (Hendarwati, 2008)

2.5.1.1. Morfologi *Candida albicans*

Candida albicans merupakan jamur dimorfik yaitu jamur yang mempunyai dua morfologi, kedua morfologi itu adalah bentuk ragi dan bentuk hifa atau miselial (Chaffin *et al.*, 1998). Pada keadaan normal yaitu pada suhu 37°C dengan pH yang relatif rendah, *Candida albicans* berada dalam bentuk ragi, yang merupakan sel tunggal. Dalam bentuk ini, *Candida albicans* bereproduksi dengan membentuk blastospora, yaitu spora yang dibentuk dengan pembentukan tunas. Dalam proses ini, sel ragi *Candida albicans* membentuk tunas yang

kemudian tumbuh semakin besar dan akhirnya melepaskan diri melalui proses budding. Pada pengamatan secara mikroskopik, sel ragi *Candida albicans* dapat terlihat dalam bentuk bertunas tunggal ataupun multipel ditunjukkan gambar 2.4. (Winata, 2006).



Gambar 2.4. Morfologi *Candida albicans*

Hasil terbaik untuk pemeriksaan mikroskopis terhadap *Candida albicans* diperoleh bila isolasi (inkubasi) berasal dari *cornmeal tween 80* agar dan pada suhu 25° C selama 72 jam (DayJo, 2003). *Candida albicans* memperlihatkan sekelompok blastokonidia yang berbentuk bulat di sepanjang hifa dan terutama pada bagian septum. Selain itu juga dapat dilihat hifa serta hifa semu. *Candida albicans*, bersama dengan *Candida dubliniensis*, adalah dua jenis *Candida* spp. yang memperlihatkan spora tipe aseksual yaitu klamidokonidium. Klamidokonidia berbentuk bulat besar dengan dinding tebal dan berada di terminal (DayJo, 2003).

2.5.1.2. Struktur Fisik *Candida albicans*

Dinding sel *C. albicans* memiliki dua fungsi, yaitu sebagai pelindung dan juga sebagai target dari beberapa antimikotik. Selain itu, dinding sel juga berperan dalam proses penempelan dan kolonisasi serta bersifat antigenik. Dari semua fungsi tersebut, fungsi utama dinding sel adalah memberi bentuk pada sel dan melindungi sel ragi dari lingkungannya. Melalui pemeriksaan di bawah mikroskop elektron, dinding sel *C. albicans* memiliki struktur yang berlapis-lapis, maksimal 6 lapis dengan ketebalan yang berbeda – beda, tebalnya 100 sampai 400 nm dan dipengaruhi oleh usia serta lingkungan pertumbuhannya (Odds, 1988).

Komponen utama dinding sel *Candida albicans* adalah glukukan, kitin dan manoprotein (Chaffin *et al.*, 1998). Komponen terbanyak adalah manoprotein (manan yang berikatan dengan protein) dengan jumlah sekitar 15-30% dari berat kering dinding sel, sedangkan komponen lainnya memiliki komposisi seperti berikut : 1,3-D-glukan dan 1,6-D-glukan sekitar 47-60%, kitin sekitar 0,6-9%, protein 6-25% dan lipid 1-7% (Odds, 1988). Disamping itu juga terdapat komponen minor yaitu lemak dan garam anorganik. Komposisi dinding sel pada sel ragi dan hifa relatif sama (Marcilla, 1998).

Glucans memiliki beberapa peran berbeda dalam fisiologi *Candida albicans*, namun yang terpenting adalah fungsi strukturalnya. Kitin, walaupun merupakan komponen yang paling sedikit, namun memiliki peran penting dalam menjaga integritas struktur dinding sel (Marcilla, 1998). Manoprotein dan protein lain tersusun dominan di lapisan luar dinding sel dan sebagian terdistribusi di seluruh lapisan dinding sel, termasuk di bagian dalam.

Manoprotein menempel secara kovalen pada rangka β -glucans dan protein. Manoprotein merupakan pencetus respon imun pada inang selama kandidiasis dan diduga terlibat dalam menentukan morfologi sel. Manoprotein mempunyai aktivitas imunomodulasi terhadap respon imun tubuh inang sehingga dapat mengatur seluruh sistem imun, termasuk natural killer cell, sel fagositik (makrofag), respon imun seluler dan respon imun humoral (Marcilla, 1998). Lapisan luar dinding sel dapat membentuk fimbria, yang terutama tersusun oleh glikoprotein. Fimbria terdapat pada bentuk ragi dan miselium. Fimbria dapat menjadi perantara dalam adhesi *Candida albicans* pada reseptor glikosfingolipid di permukaan sel epitel manusia (Chaffin *et al.*, 1998).

2.5.1.3. Jenis Antifungi dan Mekanisme Antifungi Terhadap *Candida albicans*

Menurut Brunton (2006), jenis antifungi dibagi menjadi dua, yaitu:

1. Fungistatik

Bahan antifungi memiliki kemampuan untuk menghambat perkembangbiakan fungi. Jika bahan antifungi dihilangkan, perkembangbiakan fungi berjalan kembali.

2. Fungisidal

Bahan antifungi memiliki kemampuan untuk membunuh fungi. Jika bahan fungi dihilangkan, perkembangbiakan tidak berjalan kembali.

Menurut Brunton (2006), mekanisme antifungi dapat dibagi menjadi enam yaitu:

1. Kerusakan pada dinding sel

Struktur dinding sel dapat dirusak dengan cara menghambat pembentukannya atau mengubahnya setelah terbentuk.

2. Perubahan permeabilitas membran sel

Membran sitoplasma mempertahankan bahan-bahan tertentu di dalam sel serta mengatur aliran keluar masuknya bahan-bahan tertentu di dalam sel lain. Membran sel memelihara integritas komponen-komponen seluler. Kerusakan pada sel ini akan mengakibatkan terhambatnya pertumbuhan sel atau matinya sel.

3. Perubahan Molekul Protein dan Asam Nukleat

Hidupnya suatu sel bergantung pada terpeliharanya molekul-molekul protein dan asam nukleat dalam keadaan alamiahnya. Kondisi atau substansi yang mengubah keadaan ini yaitu mendenaturasikan protein dan asam nukleat dapat merusak sel tanpa dapat diperbaiki kembali. Suhu tinggi dan konsentrasi zat beberapa zat kimia dapat mengakibatkan koagulasi (denaturasi) irreversible (tak dapat kembali) komponen-komponen seluler yang vital ini.

4. Penghambat Kerja Enzim

Setiap enzim dari beratus-ratus enzim berbeda-beda yang ada di dalam sel merupakan sasaran potensial bagi bekerjanya suatu penghambat. Banyak zat kimia telah diketahui dapat mengganggu reaksi biokimia. Penghambatan ini dapat mengakibatkan terganggunya mekanisme atau matinya sel.

5. Penghambatan Sintesis Asam Nukleat dan Protein

DNA, RNA dan protein memegang peranan amat penting di dalam proses kehidupan normal sel. Hal itu berarti bahwa gangguan apapun yang terjadi pada

pembentukan atau fungsi zat-zat tersebut dapat mengakibatkan kerusakan total pada sel.

6. Penghambatan Transporter Ion

Transportasi ion pada sel sangatlah penting, karena ion yang masuk ke dalam sel akan digunakan dalam proses pembentukan ATP. Jika proses transportasi ion terganggu maka akan berakibat dengan menurunnya ATP dari energy sel. Maka dari itu akan terjadi penghambatan penggunaan glukosa yang akan berakibat terjadinya glikolisis.

Menurut Brannen (1993), aktivitas antifungi juga dipengaruhi oleh polaritas senyawa antifungi (sifat fisik antifungi) yaitu sifat hidrofilik lipofilik yang dapat mempengaruhi keseimbangan hidrofobik dinding sel mikroba sehingga aktivitasnya lebih maksimum. Pada umumnya tumbuh-tumbuhan obat diduga memberikan efek yang baik terhadap kesehatan mempunyai aktivitas antifungi yang sangat baik setelah diekstrak.

BAB III

METODE PENELITIAN

3.1. Rancangan Penelitian

Penelitian ini dilakukan melalui pengujian eksperimental di Laboratorium. Ekstraksi komponen aktif Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val.) dengan metode maserasi menggunakan 3 macam pelarut yang berbeda kepolarannya yaitu etanol (polar), n-heksana (nonpolar), dan kloroform (semipolar). Hasil ekstrak tersebut kemudian digunakan untuk uji aktivitas antioksidan dan antifungi.

Untuk menguji aktivitas antioksidan menggunakan variasi konsentrasi 25 ppm, 50 ppm, 100 ppm, 200 ppm, dan 400 ppm (Saman, 2013). Begitu pula untuk pembandingan (kontrol) berupa vitamin C, kemudian dihitung persen aktivitas antioksidannya dan nilai IC_{50} (*Inhibitor Concentration*) menggunakan *software GraphPad Prism 6*. Masing-masing ekstrak selanjutnya diuji aktivitas antifungi secara *in vitro* terhadap pertumbuhan jamur *Candida albicans* menggunakan metode difusi (*blank disk paper*) dan mikrodilusi untuk menentukan Konsentrasi Hambat Minimum (KHM) dan Konsentrasi Bunuh Minimum (KBM). Pada masing-masing perlakuan dilakukan ulangan sebanyak tiga kali.

3.2. Waktu dan Tempat Penelitian

Penelitian ini dilaksanakan pada bulan Mei 2015 - Oktober 2015 di Laboratorium Genetika dan Riset Jurusan Biologi, Laboratorium Kimia Organik, Laboratorium Biokimia Jurusan Kimia Fakultas Sains dan Teknologi Universitas Islam Negeri (UIN) Maulana Malik Ibrahim Malang dan Laboratorium Biomedik Fakultas Kedokteran Universitas Muhammadiyah Malang

3.3. Variabel Penelitian

Variabel yang digunakan dalam penelitian ini terdiri dari 3 variabel yang meliputi:

3.3.1. Variabel Bebas

Variabel bebas yang digunakan dalam penelitian ini adalah ekstrak rimpang temu mangga (*Curcuma mangga* Val.) dengan beberapa pelarut organik (etanol p.a, kloroform p.a, dan n-heksana p.a) dan dengan berbagai variasi konsentrasi.

3.3.2. Variabel Terikat

Variabel terikat dalam penelitian ini adalah aktivitas antioksidan dan aktivitas antifungi ekstrak Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val.) yaitu persen antioksidan, nilai IC_{50} (*Inhibition concentration 50%*), tingkat kekeruhan yang dihasilkan pada media SDB (*Saboraund Dextrose Broth*) untuk konsentrasi hambat minimal (KHM), jumlah koloni bakteri yang dihasilkan pada media agar untuk konsentrasi bakterisidal minimum (KBM) dan Zona hambat pada Difusi Cakram Kertas (Paper Disc).

3.3.3. Variabel Terkendali

Variabel terkontrol dalam penelitian ini adalah variabel yang diusahakan sama setiap perlakuan meliputi, suhu inkubasi, waktu inkubasi dan media pertumbuhan.

3.4. Alat dan Bahan

1.5.1. Alat

Alat-alat yang digunakan dalam penelitian ini adalah alat-alat untuk ekstraksi maserasi dan uji antioksidan antara lain timbangan digital, tabung erlenmeyer tutup 250 mL, spatula besar, spatula kecil, pengaduk kaca, rotary shaker, erlenmeyer vakum, corong buchner, nampan, kertas saring whatman no 1, rotary vacuum evaporator, gelas vial, kertas label, refrigator, mikro pipet 0,5-10; 2-20; 20-200, 100-1000 μ L, oven, beaker glass 50; 250 mL, gelas ukur 100 mL, tabung reaksi, gelas arloji, botol gelap, rak tabung reaksi, labu ukur 5 mL, labu ukur 10 mL, labu ukur 20 mL, pipet ukur 5 mL, pipet ukur 2 mL, pipet ukur 0,1 mL, aluminium foil, spektronik 20+, spektrofotometer UV-Vis *Varian Carry*, inkubator, hand glove, masker, kertas tisu, alat tulis, camera digital.

Alat-alat untuk uji antifungi antara lain autoklaf, labu erlenmeyer 250 mL, cawan petri, tabung reaksi, paper disk steril, gelas ukur, pinset, Laminar Air Flow (LAF), inkubator, hotplate stirrer, bunsen, jarum ose, kertas label, botol semprol, kapas, korek api, masker, mikroskop, colony counter, alat tulis, spidol, camera digital.

1.5.2. Bahan

Bahan-bahan yang digunakan dalam penelitian ini adalah 1 kg simplisia kering rimpang tanaman temu mangga (*Curcuma mangga* Val.), pelarut etanol p.a, kloroform p.a, *n*-heksana p.a 2,5 liter merk Merck[®], aquades steril, DPPH (1-1-difenil-2-pikrihidrazil), asam askorbat (vitamin C),

Bahan-bahan yang digunakan dalam uji antifungi adalah biakan murni jamur *Candida albicans*, media *Sabouraud dextrose broth* (SDB), *Sabouraud dextrose agar* (SDA), tablet nystatin 200 mg, standar Mc Farland 0,5, alkohol 70%, spirtus, kapas, kain kasa, PEG 400, NaCl, emulsifier,

3.5. Prosedur Penelitian

Penelitian ini dilakukan dengan tahapan-tahapan sebagai berikut:

1. Preparasi sampel;
2. Ekstraksi senyawa aktif dengan maserasi tunggal;
3. Uji aktivitas antioksidan dengan metode DPPH;
4. Uji antifungi terhadap *Candida albicans*

3.6. Pelaksanaan Penelitian

3.6.1 Preparasi Sampel

Sampel yang digunakan adalah simplisia rimpang Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val.) yang diperoleh dan dideterminasi di UPT Materia Medica Batu. Rujukan determinasi digunakan buku FLORA Van Steenis (2008). Determinasi dilakukan terhadap tanaman yang digunakan sebagai sampel untuk memastikan kebenaran simplisia dari tanaman yang akan digunakan dalam penelitian. Berdasarkan hasil determinasi dapat dipastikan bahwa tanaman yang digunakan dalam penelitian ini adalah tanaman Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val.)

Proses pembuatan simplisia mulai dari panen, sortasi, penimbangan, pencucian, penirisan, perajangan, penjemuran, pengeringan dengan oven, penggilingan sampai pada tahap pengemasan dilakukan oleh UPT. Materia

Medica Batu. Sampel dicuci untuk menghilangkan kotoran yang berupa tanah atau debu yang dapat mengganggu dalam proses ekstraksi. Lalu sampel dikeringanginkan di bawah terik sinar matahari secara tidak langsung selama \pm 4 hari mulai jam 08.00 – 10.00 agar kandungan senyawa kimia yang terdapat pada tanaman tidak mengalami kerusakan.

Pengeringan bertujuan untuk menurunkan kadar air dalam sampel, menghentikan reaksi enzimatik dan mencegah tumbuhnya jamur. Menurut Pramono (2005); Ma'mun (2006); Wijaya (2012) jika kadar air dalam bahan masih tinggi dapat mendorong enzim melakukan aktivitasnya mengubah kandungan kimia yang ada dalam bahan menjadi produk lain. Sehingga memungkinkan tidak lagi memiliki efek farmakologi seperti senyawa aslinya. Hal ini tidak akan terjadi jika sampel segera dikeringkan sampai kadar airnya menjadi rendah. Beberapa enzim perusak kandungan kimia yang telah lama dikenal antara lain hidrolase, oksidase dan polimerase. Berbeda halnya menurut Harbone (1987) menyatakan bahwa pengeringan dengan cara aliran udara (kering angin) lebih baik dari pada menggunakan pengeringan dengan suhu tinggi untuk mencegah rusaknya senyawa kimia yang terkandung di dalamnya. Dengan kadar air tinggi akan mengganggu proses ekstraksi dikarenakan jika kadar air di dalam simplisia masih tinggi, pelarut akan sulit berdifusi masuk melewati dinding sel untuk menarik senyawa kimia yang terdapat di dalam simplisia tersebut. Sementara itu Damar (2014) menyatakan bahwa adanya perbedaan kadar air yang terlampau jauh pada sampel yakni dikarenakan perbedaan pengolahan atau preparasi.

Sampel rimpang temu mangga dihaluskan menjadi serbuk dan halus bertujuan mendapatkan luas permukaan yang besar sehingga memudahkan kontak antara pelarut dan sampel pada saat melakukan ekstraksi. Sebagaimana telah dijelaskan bahwa semakin kecil ukuran sampel maka semakin besar luas permukaannya maka interaksi kontak pelarut dalam ekstraksi akan semakin besar, sehingga proses ekstraksi akan semakin efektif (Voight, 1995). Serbuk yang halus kemudian diayak dengan ayakan 80 mesh. Hal ini bertujuan untuk menyeragamkan ukuran sampel karena ukuran sampel yang seragam dan kecil menyebabkan pemecahan dinding sel oleh pelarut akan semakin cepat dan serentak, sehingga dapat memaksimalkan proses ekstraksi. Serbuk sampel yang telah seragam selanjutnya diekstraksi dengan beberapa pelarut organik yang berbeda sifat kepolarannya, antara lain etanol p.a (polar), kloroform p.a (semi polar), dan n-heksana (non polar).

3.6.2 Ekstraksi Rimpang Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val.) Dengan Metode Maserasi Tunggal

Sebanyak 100 gram sampel ditimbang dan dimasukkan ke dalam erlenmeyer tutup 500 mL, lalu ditambahkan dengan pelarut etanol p.a (polar), kloroform p.a (semipolar) dan n-heksana p.a (non polar) masing-masing sebanyak 400 mL (1 : 4). Hal ini mengacu pada penelitian Yenie (2013) yang mana perendaman dilakukan dengan cara mencampurkan bahan dengan pelarut dengan rasio 1 : 4 yaitu 100 g bahan baku dan 400 ml pelarut. Kemudian diaduk hingga merata dan dimaserasi (didiamkan) selama sehari (24 jam) pada suhu kamar. Setelah itu digoyang selama 1 jam untuk mencapai kondisi homogen dalam rotary

shaker dengan kecepatan 120 rpm (rotation per minutes) diulang sebanyak 3 kali agar kontak antara sampel dan pelarut semakin sering terjadi. Sebagaimana menurut Yenie (2013) kontak antara sampel dan pelarut dapat ditingkatkan apabila dibantu dengan pengadukan. Sehingga bahan dan pelarut dapat larut dengan sempurna.

Pada proses maserasi dilakukan variasi pelarut karena senyawa aktif dalam rimpang jeringau belum diketahui sifat kepolarannya. Pelarut dipilih berdasarkan tingkat kepolaran dengan tujuan memperoleh pelarut terbaik yaitu pelarut yang dapat mengekstrak dalam jumlah besar dan dapat mengekstrak golongan senyawa antioksidan maupun antifungi yang mempunyai aktivitas tertinggi. Selain itu dengan adanya variasi pelarut diharapkan mendapatkan golongan senyawa aktif yang bervariasi pula pada tiap ekstraknya.

Maserat (hasil maserasi) yang diperoleh kemudian disaring dengan corong buchner vacum untuk mempercepat penyaringan. Selanjutnya filtrat hasil penyaringan atau pemisahan dipekatkan dengan rotary vacuum evaporator. Menurut Saman (2013) filtrat dievaporasi pada suhu sekitar 30-40 oC, suhu rendah digunakan untuk menjaga agar senyawa aktif tidak mengalami kerusakan. Proses evaporasi dihentikan sampai pelarut habis dengan ditandai tidak adanya penetasan pelarut pada labu pelarut. Pemekatan dengan rotary vacuum evaporator menghasilkan pelarut yang digunakan saat maserasi dan didapatkan ekstrak kasar dengan warna dan tekstur yang berbeda disebabkan adanya perbedaan komponen yang terdapat dalam ekstrak kasar tersebut.

3.6.3 Uji Aktivitas Antioksidan Menggunakan Metode DPPH

3.6.2.1 Penentuan Panjang Gelombang Maksimum

Larutan DPPH 0,1 mM sebanyak 1,5 ml, ditambahkan pelarut (etanol, methanol, kloroform dan n-heksan) 4,5 ml, didiamkan selama 30 menit dan dimasukkan ke dalam kuvet dan dicari λ_{maks} larutan dan dicatat hasil pengukuran λ_{maks} untuk digunakan pada tahap selanjutnya.

3.6.2.2 Penentuan Waktu Kestabilan Pengukuran Antioksidan

Dibuat larutan ekstrak 400 ppm sebanyak 5 mL, kemudian diambil sebanyak 4,5 mL dimasukkan ke dalam tabung reaksi dan ditambahkan larutan DPPH 0,1 mM sebanyak 1,5 mL (3:1). Waktu kestabilan dicari setelah diinkubasi pada suhu 37 °C dan rentang waktu 5–120 menit dengan interval 5 menit. Sampel diukur menggunakan spektrometri UV-Vis pada λ_{maks} yang telah diketahui pada tahap sebelumnya (Bariyyah, 2013). Hal ini ditunjukkan dengan nilai absorbansi yang stabil.

3.6.2.3 Pengukuran Potensi Antioksidan Pada Sampel

Cara pembuatan kontrol: Larutan DPPH dengan konsentrasi 0,1 mM diambil sebanyak 1,5 mL dengan pipet ukur, kemudian dimasukkan dalam tabung reaksi, ditambahkan pelarut dari masing-masing ekstrak sebanyak 4,5 mL. Tabung reaksi ditutup tisu, lalu diinkubasi pada suhu 37°C selama waktu kestabilan yang telah didapatkan pada tahap sebelumnya. Setelah itu larutan dimasukkan ke dalam kuvet hingga penuh dan diukur absorbansinya dengan menggunakan UV-Vis pada panjang gelombang 514,9 nm dengan waktu kestabilan 65-75 menit.

Sampel ekstrak dilarutkan dalam pelarutnya dengan konsentrasi ppm. Kemudian disiapkan tiga tabung reaksi untuk masing-masing konsentrasi, kemudian tiap-tiap tabung konsentrasi diisi dengan 4,5 mL ekstrak dan ditambahkan DPPH 0,1 mM sebanyak 1,5 mL (perbandingan larutan DPPH : ekstrak yang dilarutkan dengan konsentrasi tertentu 1:3). Setelah itu diinkubasi dengan suhu 37°C pada waktu kestabilan menit, kemudian dimasukkan ke dalam kuvet hingga penuh dan diukur absorbansinya menggunakan spektrofotometer UV-Vis pada panjang gelombang nm. Data absorbansinya yang diperoleh dari tiap konsentrasi masing-masing ekstrak dihitung nilai persen (%) aktivitas antioksidannya. Nilai tersebut diperoleh dengan persamaan 3.1

$$\text{Aktivitas antioksidan} = \left(\frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \right) \times 100\%$$

Setelah didapatkan persen (%) aktivitas antioksidannya, selanjutnya masing-masing ekstrak dihitung nilai IC₅₀ nya dengan memperoleh persamaan regresi menggunakan program “*GraphPad prism5 software Regression for analyzing dose-response data*”. Perbandingan asam askorbat (Vitamin C): diperlakukan seperti sampel akan tetapi sampel diganti dengan larutan asam askorbat (Vitamin C).

3.6.4 Uji Aktivitas Antifungi

Uji aktivitas antifungi dilakukan terhadap ekstrak rimpang temu mangga (*Curcuma mangga* Val.) meliputi:

3.6.3.1 Sterilisasi Alat

Sterilisasi alat dilakukan sebelum semua peralatan digunakan, yaitu dengan cara membungkus semua peralatan dengan menggunakan kertas putih

bekas pakai kemudian dimasukkan dalam autoklaf pada suhu 121°C dengan tekanan 15 Psi (Per Square Inchi) selama 15 menit. Alat yang tidak tahan panas disterilisasi dengan alkohol 70%.

3.6.3.2 Pembuatan Media

a. Media *Sabouraud dextrose agar* (SDA)

Sabouraud dextrose agar (SDA) ditimbang sebanyak 39 g kemudian dilarutkan kedalam 1 L akuades, kemudian dipanaskan diatas hotplate-stirer sampai mendidih sehingga terbentuk larutan agar. Disterilisasi dalam autoklaf selama 15 menit pada suhu 121 °C dengan tekanan 1-2 atm. Ditunggu dingin sekitar suhu 40-45 °C kemudian dimasukkan ke dalam cawan petri sebanyak 5 ml untuk agar lempeng.

b. Media *Sabouraud dextrose broth* (SDB)

Sabouraud dextrose broth (SDB) ditimbang sebanyak 39 g kemudian dilarutkan kedalam 1 L akuades, kemudian dipanaskan diatas hotplate-stirer sampai mendidih sehingga terbentuk larutan agar. Larutan agar tersebut dimasukkan ke dalam botol kaca tertutup sebanyak 15 ml. Botol kaca tertutup yang berisi agar disterilkan menggunakan autoklaf pada suhu 121° C selama 15 menit.

3.6.3.3 Peremajaan Biakan Bakteri

Dicairkan media SDA yang disimpan di dalam lemari pendingin. diambil 1 ose lalu jarum ose lalu jarum ose yang mengandung *Candida albicans*, digoreskan secara aseptis pada media nutrient agar pada cawan yaitu dengan mendekatkan

cawan pada nyala api saat menggoreskan jarum ose. Kemudian cawan petri ditutup kembali dan diinkubasi selama 24 jam pada suhu 37 °C dalam inkubator.

3.6.3.4 Pembuatan Suspensi Bakteri

Diambil 1 koloni dan ditanam *Candida albicans* pada media SDB, Selanjutnya divorteks supaya homogen, kemudian diinkubasi dalam inkubator. Hasil suspensi dibandingkan dengan standar Mc Farland 0,5 hingga diperoleh kekeruhan kurang lebih sama. Kemudian diukur kekeruhannya disamakan pada optical density = 0,120 – 0,15 dengan panjang gelombang 530 nm menggunakan spektrofotometer (Lee, 2010) dan jumlah sel yang digunakan disetarakan dengan 10⁶ cfu/mL dengan berpedoman pada kurva standar.

3.6.3.5 Uji Aktivitas Antifungi Ekstrak Rimpang Temu Mangga

Uji kepekaan mikroba uji *Candida albicans* terhadap antifungi dilakukan dengan menggunakan metode difusi menggunakan *blank disk paper* dan mikro dilusi (*micro dilution test*) untuk mengetahui konsentrasi hambat minimum (KHM) dan konsentrasi bunuh minimum (KBM) dengan melakukan penanaman bakteri pada media dengan pemberian konsentrasi ekstrak rimpang Temu Mangga pada (Lampiran 2).

3.6.3.5.1. Uji Aktivitas Antifungi dengan Metode Difusi

Uji aktivitas antifungi dilakukan dengan metode difusi agar menggunakan *blank disk paper* (diameter 6 mm). Dimasukkan suspensi jamur sebanyak 0,1 mL ke dalam cawan petri steril, kemudian dimasukkan media SDA yang masih cair sebanyak ±15 ml, dan media dibiarkan memadat. Di atas medium SDA diletakkan

kertas cakram steril yang telah direndam dengan ekstrak etanol, kloroform dan n-heksana dengan konsentrasi 100 % selama 30 menit. Dilakukan kontrol positif dengan merendam kertas cakram pada nistatin dan kontrol negatif menggunakan pelarut PEG 400. Kertas cakram tersebut diletakkan di atas permukaan media bakteri menggunakan pinset dan ditekan sedikit. Kemudian diinkubasi pada suhu 37 °C selama 48 jam (Suganda, 2003). Setelah 2 x 24 jam diamati ada tidaknya zona bening di sekitar kertas cakram. Zona bening yang terbentuk diukur diameternya menggunakan jangka sorong. Adanya daerah bening di sekeliling cakram kertas menunjukkan adanya aktivitas antibakteri. $Luas\ zona\ hambat = Luas\ zona\ bening - Luas\ kertas\ cakram$ (Dewi, 2010).

3.6.3.5.2. Uji Konsentrasi Hambat Minimum (KHM) dan Konsentrasi Bunuh Minimum (KBM)

Penentuan Konsentrasi Hambat Minimum (KHM) dilakukan metode dilusi tabung/pengenceran, media yang digunakan adalah *Sabouraud Dextrose Broth* (SDB) pada tabung reaksi dan media *Sabouraud Dextrose Agar* (SDA) pada cawan petri. Pembuatan larutan uji dalam penelitian ini seperti penelitian yang dilakukan oleh Anggara (2014) dengan konsentrasi yang digunakan untuk uji kepekaan jamur *Candida albicans* yaitu 50 %; 25 %; 12,5 %; dan 6,25 %. Namun konsentrasi tersebut dilanjutkan dengan cara diturunkan lagi setengah kali lipatnya menjadi 3,13 %; 1,56 %; 0,78 %; dan 0,39 %.

Penentuan nilai KHM dan KBM dilakukan dengan cara *streak plate* dari hasil uji daya antifungi secara dilusi padat. Hasil uji yang digunakan adalah semua media yang memberikan kejernihan media secara visual. KHM adalah konsentrasi

terkecil yang dapat menghambat mikroba, ditandai dengan *C. albicans* masih dapat tumbuh pada hasil *streak plate*. Sedangkan KBM adalah konsentrasi terkecil yang dapat membunuh mikroba, ditandai dengan *C. albicans* sudah tidak dapat tumbuh pada hasil *streak plate* yang menandakan mikroba uji mati karena larutan uji dengan konsentrasi tersebut (McKane & Kandel, 1996; Koneman, Allen & Schreckenbergr, 1997).

a. Penentuan nilai KHM

Langkah awal penentuan nilai KHM adalah memberi nomor 1 s/d 10 pada mikroplate steril yang disediakan (Keterangan: sumuran no. 1 = kontrol kuman, sumuran no. 2 = kontrol bahan, dan sumuran no. 3-10 = larutan antifungi (ekstrak uji). Kemudian dibuat larutan antifungi dari ekstrak dengan konsentrasi 100 % (ditambah emulsifier). Lalu dimasukkan ekstrak sebanyak 200 μL di sumuran no. 2 (Kontrol Bahan). Dimasukkan aquades sebanyak 100 μL pada sumuran no.3 sampai dengan sumuran no. 10. Dicampur hingga rata sumuran no. 3, kemudian diambil dan dipindahkan sebanyak 100 μL ke dalam sumuran 4. Selanjutnya dikerjakan hal yang sama terhadap sumuran 5 s/d 10. Pada tabung no. 10, setelah tercampur merata larutan dibuang sebanyak 100 μL . Kemudian ditambahkan perbenihan cair kuman (jamur *Candida* 10^6 pada media SDB) sebanyak 100 μL ke dalam sumuran 1, 3-10. Dengan demikian volume masing-masing tabung menjadi 200 μL , sehingga konsentrasi akhir antifungi berubah. Lalu diinkubasi semua tabung pada suhu 37 °C selama 18-24 jam. Kemudian diperhatikan/dilihat dan dicatat pada tabung ke berapa tampak terjadi kekeruhan. Menurut (Rintiswati, 2004 dalam Widyaningrum, 2015) KHM ditandai dengan jernihnya (tidak adanya

kekeruhan) pada sumuran (sumuran yang jernih = positif KHM). Namun dikarenakan ekstrak rimpang temu mangga bersifat keruh maka semua larutan uji di dalam tabung percobaan ditanam pada cawan petri yang sudah berisi media SDA.

b. Penentuan Nilai KBM

Pada tahap penentuan KBM dalam penelitian ini yaitu dari masing-masing tabung selanjutnya diambil satu ose dan diinokulasikan (streaking) dengan metode strike hitungan pada medium padat SDA. Kemudian medium SDA diinkubasi lagi pada suhu 37 °C selama 18-24 jam. Keesokan harinya dilakukan penghitungan jumlah koloni yang tumbuh pada setiap cawan dengan menggunakan Colony Counter. Disebut KBM jika pertumbuhan koloni kuman 0,1 % dari jumlah koloni kontrol kuman (kuman mati sejumlah 99,9 %). Hal ini sesuai menurut (Dzen et al., 2003; Winarsih, 2011) bahwa nilai KBM ditandai dengan tidak adanya pertumbuhan kuman pada medium SDA) atau pertumbuhan koloninya kurang dari 0,1 % dari jumlah koloni inokulum awal (*original inoculum/OI*) pada medium SDA yang telah dilakukan penggoresan sebanyak satu ose.

3.7. Analisis Data

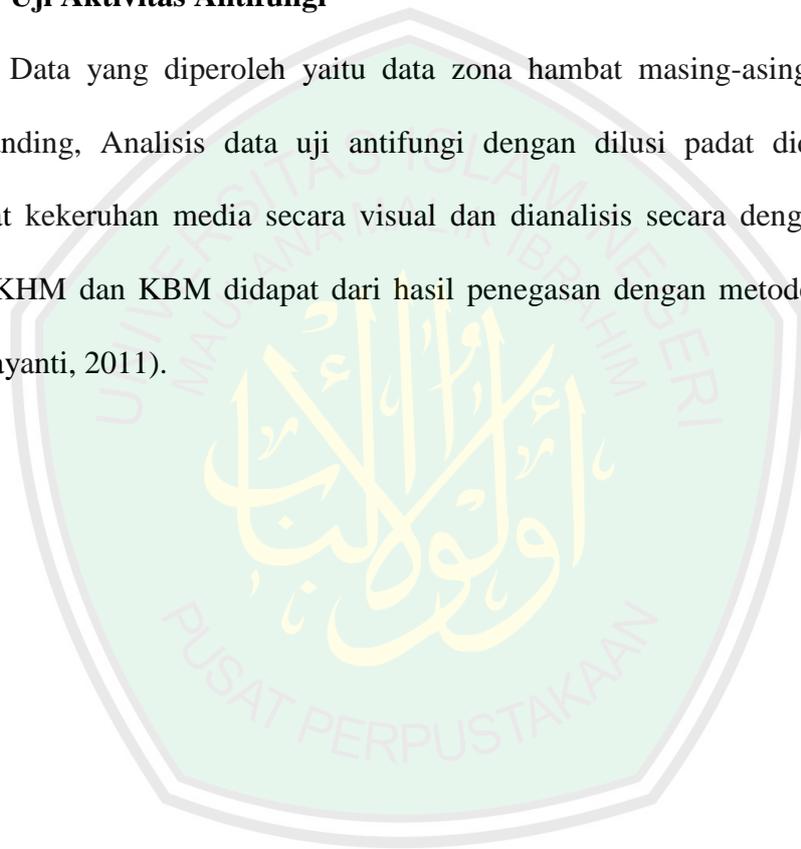
3.7.1. Uji Aktivitas Antioksidan

Analisis data pada uji aktivitas antioksidan dilakukan dengan menghitung persen (%) aktivitas antioksidan yang diperoleh dari data absorbansi dari masing-masing ekstrak dan pembanding asam askorbat (Vitamin C), kemudian dilakukan perhitungan nilai IC_{50} dengan menggunakan persamaan regresi yang menyatakan hubungan antara konsentrasi ekstrak (x) dengan persen (%) aktivitas antioksidan

(y). Dibandingkan nilai IC_{50} pada masing-masing sampel. Sampel yang mempunyai nilai IC_{50} terendah menunjukkan bahwa sampel tersebut memiliki kemampuan sebagai antioksidan yang tinggi. Selanjutnya, membandingkan nilai IC_{50} pada masing-masing sampel dengan pembanding untuk mengetahui aktivitas antioksidan alami dengan antioksidan sintetis.

3.7.2. Uji Aktivitas Antifungi

Data yang diperoleh yaitu data zona hambat masing-masing sampel dan pembanding, Analisis data uji antifungi dengan dilusi padat didapat dengan melihat kekeruhan media secara visual dan dianalisis secara deskriptif. Nilai KHM dan KBM didapat dari hasil penegasan dengan metode streak plate (Dwijayanti, 2011).



BAB IV

HASIL DAN PEMBAHASAN

4.1. Aktivitas Antioksidan Ekstrak Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val.)

Dengan Metode DPPH (1,1-diphenyl-2-picrylhidrazyl) secara *In Vitro*

Uji aktivitas antioksidan dilakukan dengan metode penangkapan radikal bebas DPPH (1,1-diphenyl-2-picrylhidrazyl) menggunakan spektrofotometer UV-Vis. Metode ini dipilih karena merupakan metode yang sederhana cepat dan mudah untuk skrining aktivitas penangkapan radikal bebas beberapa senyawa, selain itu metode ini terbukti akurat dan praktis (Prakash, 2001).

Pengujian aktivitas antioksidan ekstrak etanol, kloroform dan n-heksana serta asam askorbat (vitamin C) sebagai pembanding diawali dengan penentuan panjang gelombang (λ) maksimum. Panjang gelombang maksimum adalah panjang gelombang dimana sampel (DPPH) menunjukkan serapan maksimum (absorbansi paling besar). Berdasarkan hasil pengujian dengan spektrofotometer UV-Vis didapatkan λ maksimum sebesar 514.9. Panjang gelombang 517 nm ini kemudian digunakan untuk setiap pengukuran aktivitas antioksidan dalam penelitian ini (Lampiran 2).

Tahap selanjutnya adalah melakukan pengukuran waktu kestabilan. Waktu kestabilan adalah waktu dimana sampel dapat meredam DPPH dengan stabil (absorbansi mendekati konstan). Pengujian antioksidan menggunakan inkubasi (37°C). Lailiyah (2014), menyatakan bahwa sampel yang diinkubasi akan lebih stabil dan memiliki penurunan absorbansi yang lebih signifikan dibanding sampel yang

tidak diinkubasi. Pada suhu ini diduga sampel antioksidan bereaksi dengan baik dengan DPPH. Diduga suhu yang telah terkondisikan ini dapat mempercepat terjadinya reaksi antara sampel antioksidan dengan DPPH. Pengukuran waktu kestabilan ini dilakukan dengan rentang 5 menit. Berdasarkan hasil pengujian dengan spektrofotometer didapatkan waktu kestabilan sampel temu mangga adalah 65-75 menit (Lampiran 4).

Pengujian terhadap ekstrak etanol, kloroform dan n-heksana rimpang temu mangga serta pembanding vitamin C dilakukan pada beberapa konsentrasi, yaitu 25 ppm, 50 ppm, 100 ppm, 200 ppm, 400 ppm. Penentuan konsentrasi tersebut dilakukan setelah melalui tahap uji pendahuluan. Masing-masing konsentrasi dari tiap-tiap ekstrak diambil 4,5 mL dan ditambahkan larutan DPPH sebanyak 1,5 mL (perbandingan ekstrak yang dilarutkan dengan konsentrasi tertentu: larutan DPPH 3:1) dengan konsentrasi 0,1 mM dalam etanol p.a. v/v.

Hasil analisis kuantitatif terhadap sampel uji yang memiliki aktivitas antioksidan dapat dilihat penurunan intensitas warna DPPH menjadi pudar. Ekstrak dari berbagai konsentrasi yang telah diinkubasi mengalami perubahan warna dari warna ungu menjadi kuning. Hasil perubahan warna masing-masing sampel dan pembanding setelah bereaksi dengan DPPH dinyatakan dalam tabel 4.1. Pada sampel yang mengandung senyawa antioksidan, semakin tinggi konsentrasi berarti semakin banyak pula senyawa yang akan menyumbangkan elektron atau atom hidrogennya kepada radikal bebas DPPH, yang turut menyebabkan pemudaran warna pada DPPH. Sunarni (2005) menyatakan penangkap radikal bebas menyebabkan elektron menjadi

berpasangan yang kemudian menyebabkan penghilangan warna yang sebanding dengan jumlah elektron yang diambil.

Tabel 4.1 Perubahan warna ekstrak rimpang temu mangga dan vitamin C setelah penambahan DPPH

Sampel/Konsentrasi	Kontrol	25 ppm	50 ppm	100 ppm	200 ppm	400 ppm
Ekstrak Etanol	+	++	++	+++	++++	++++
Ekstrak Kloroform	+	+	+	++	+++	++++
Ekstrak N-heksana	+	+	+	++	+++	++++
Vitamin C	+++++	+++++	+++++	+++++	+++++	+++++

Keterangan : tanda + : warna ungu
 tanda ++ : warna ungu pudar
 tanda +++ : warna ungu kekuningan
 tanda ++++ : warna kuning
 tanda +++++ : warna putih
 tanda ++++++ : warna putih kekuningan

Perubahan warna tersebut ditunjukkan pada: (a) ekstrak etanol konsentrasi 400 ppm sebelum diinkubasi mengalami perubahan warna, pada konsentrasi 200 ppm dan 100 ppm mengalami perubahan warna setelah diinkubasi, (b) ekstrak kloroform konsentrasi 400 ppm dan 200 ppm setelah inkubasi, (c) ekstrak n-heksana konsentrasi 400 ppm dan 200 ppm setelah inkubasi, (d) pembandingan vitamin C mengalami perubahan warna sebelum inkubasi terjadi pada semua konsentrasi dan (e) secara umum semua konsentrasi dari ekstrak-ekstrak mengalami perubahan warna ungu menuju kuning setelah inkubasi.

Tabel 4.2 Hasil Absorbansi Ekstrak Etanol, Kloroform dan N-Heksana Temu Mangga dan Vitamin C

Konsentrasi	Absorbansi							
	Ekstrak Etanol		Ekstrak Kloroform		Ekstrak n-heksana		Vitamin C	
	Kontrol	Sampel	Kontrol	Sampel	Kontrol	Sampel	Kontrol	Sampel
25	0.259	0.191	0.557	0.483	0.330	0.301	0.354	0.213
50	0.249	0.162	0.555	0.413	0.330	0.273	0.354	0.024
100	0.251	0.133	0.556	0.355	0.329	0.235	0.354	0.025
200	0.250	0.075	0.556	0.167	0.330	0.165	0.353	0.027
400	0.249	0.066	0.556	0.061	0.329	0.087	0.352	0.031

Molyneux (2004) menyatakan suatu senyawa dapat dikatakan memiliki aktivitas antioksidan apabila senyawa tersebut mampu mendonorkan atom hidrogennya ditandai dengan semakin hilangnya warna ungu (menjadi kuning pucat). Data absorbansi pada tabel 4.2 diatas menunjukkan bahwa semakin tinggi konsentrasi ekstrak maka semakin rendah juga absorbansi yang dihasilkan. Menurut Amrun dan Umiah (2005), adanya penurunan absorbansi menunjukkan peningkatan kemampuan peredaman radikal bebas DPPH. Hal tersebut berarti konsentrasi yang tinggi juga menunjukkan aktivitas antioksidan yang tinggi. Aktivitas antioksidan masing-masing sampel dinyatakan dalam persentase aktivitas antioksidan.

Hasil nilai absorbansi kemudian digunakan untuk menghitung aktivitas antioksidan sampel dan pembandingan vitamin C. Aktivitas antioksidan sampel dan pembandingan vitamin C ditunjukkan dalam tabel 4.3 dan gambar 4.1. Berdasarkan data tersebut menunjukkan bahwa semakin tinggi konsentrasi pelarut, maka semakin tinggi persentase inhibisinya, hal ini disebabkan pada sampel yang semakin banyak,

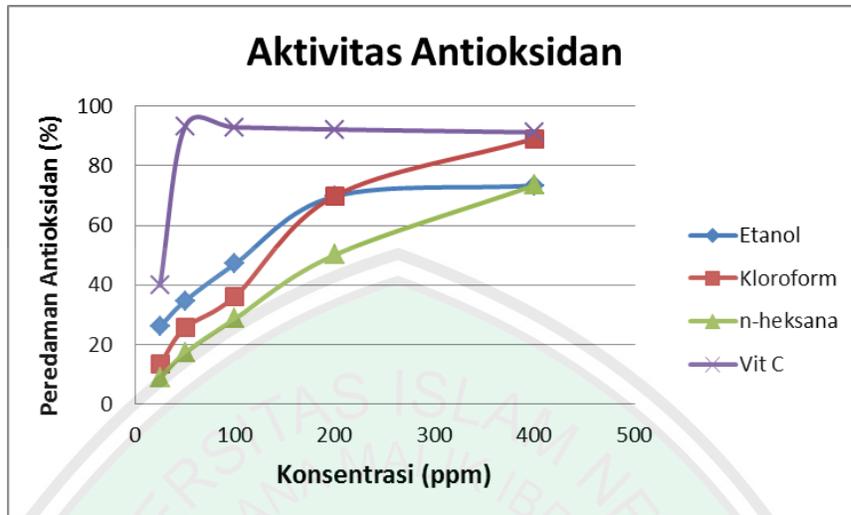
maka semakin tinggi kandungan antioksidannya sehingga berdampak juga pada tingkat penghambatan radikal bebas yang dilakukan oleh zat antioksidan tersebut.

Tabel 4.3 Aktivitas antioksidan ekstrak rimpang temu mangga dan pembanding

(x) Konsentrasi (ppm)	(y) Aktivitas Antioksidan (%)			
	Ekstrak Etanol	Ekstrak Kloroform	Ekstrak n- heksana	Vitamin C
25	26.022	13.404	8.644	39.853
50	34.578	25.550	17.162	93.025
100	47.033	36.138	28.632	92.909
200	69.737	69.883	50.061	92.181
400	73.315	89.091	73.427	91.203

Aktivitas peredaman radikal bebas biasanya dinyatakan sebagai persen inhibisi dari DPPH, tetapi dapat juga dinyatakan sebagai konsentrasi yang menyebabkan hilangnya 50% aktivitas DPPH (IC_{50}). Nilai IC_{50} dianggap sebagai ukuran yang baik dari efisiensi antioksidan senyawa-senyawa murni ataupun ekstrak. Nilai IC_{50} dapat didefinisikan sebagai besarnya konsentrasi yang dapat menghambat aktivitas radikal bebas, yaitu menghambat aktivitas radikal bebas DPPH sebanyak 50%. Nilai IC_{50} yang semakin kecil menunjukkan aktivitas antioksidan pada bahan yang diuji semakin besar (Molyneux, 2004). Dalam penelitian ini, nilai IC_{50} didapatkan dari hasil persentasi aktivitas antioksidan yang dianalisis menggunakan persamaan regresi non-linear, disesuaikan dengan data yang diperoleh, dan dihitung menggunakan “*GraphPad prism5 software, Regression for analyzing dose-response data*”. Hasil aktivitas antioksidan ekstrak rimpang temu mangga menggunakan metode DPPH memberikan nilai IC_{50} yang berbeda dari masing-masing ekstrak. Nilai

IC_{50} dan R^2 dari masing-masing ekstrak dan pembanding ditampilkan dalam tabel 4.4 dan gambar 4.2.



Gambar 4.1 Grafik Aktivitas Antioksidan Ekstrak Temu Mangga dan Vitamin C

Jun (2003) menyatakan secara spesifik suatu senyawa dikatakan sebagai antioksidan kuat ($IC_{50} < 50$ ppm), aktif (IC_{50} 51-100 ppm), sedang (IC_{50} 101-250 ppm), Lemah (IC_{50} 251-500 ppm), dan tidak aktif ($IC_{50} > 500$ ppm). Semakin kecil nilai IC_{50} berarti semakin tinggi aktivitas antioksidan.

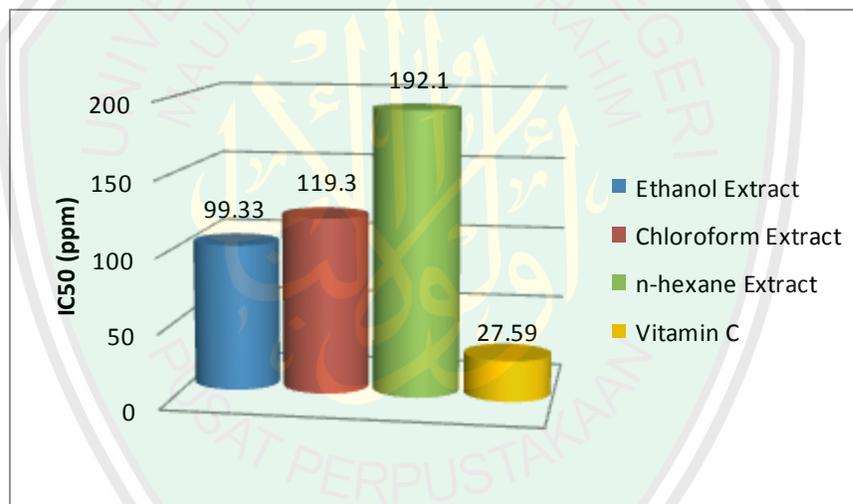
Tabel 4.4 Hasil Nilai Regresi dan nilai IC_{50} Sampel Ekstrak Temu Mangga dan Vitamin C

No.	Sampel	Nilai R^2	IC_{50} (ppm)	Keterangan
1.	Ekstrak Etanol	0,9689	99.33	Aktif
2.	Ekstrak Kloroform	0,9742	119.3	Sedang
3.	Ekstrak <i>n</i> -heksana	0,9951	192.1	Sedang
4.	Vitamin C	0,9172	27,71	Kuat

Berdasarkan kriteria diatas, ekstrak etanol masuk dalam kategori aktif sedangkan ekstrak kloroform dan n-heksana masuk dalam kategori sedang. Namun,

aktivitas antioksidan ekstrak etanol, kloroform dan n-heksana rimpang temu mangga lebih rendah dari vitamin C yang memiliki nilai IC_{50} sebesar 27.59 ppm yang tergolong kategori sangat kuat.

Hubungan tersebut ditunjukkan dengan nilai R^2 (koefisien determinasi) yang menunjukkan kontribusi variabel x terhadap y, artinya variabel bebas x mempengaruhi variabel terikatnya y sebesar nilai R^2 . Misalnya nilai R^2 dari ekstrak etanol temu mangga 0,9689 maka konsentrasi ekstrak mempengaruhi persen aktivitas antioksidan sebesar 0,9689. Apabila terdapat variabel x yang lain, maka hanya memberikan kontribusi maksimal 0,0062.



Gambar 4.2 Nilai IC_{50} pada masing-masing ekstrak dan pembanding Vitamin C

Penelitian yang dilakukan Jalip (2013) menyatakan ekstrak methanol temu mangga memiliki nilai IC_{50} sebesar 90,42 ppm. Belum terdapat penelitian mengenai aktivitas antioksidan dari temu mangga dalam beberapa pelarut. Sehingga, apabila dibandingkan dengan penelitian sebelumnya mengenai famili tumbuhan yang sama, diketahui bahwa nilai IC_{50} ekstrak etanol *C. mangga* (99.33 ppm) lebih kecil

dibandingkan ekstrak etanol *C. xanthorrhiza* (temulawak), *C. domestica* (kunyit) (58,45 ppm dan 29,64 ppm), namun lebih tinggi dibandingkan ekstrak *C. pandurata* (temu kunci) (140,21 ppm).

Ekstrak etanol p.a mempunyai aktivitas antioksidan paling tinggi diduga karena adanya kandungan senyawa aktif dari beberapa golongan senyawa antioksidan. Melannisa (2011) menyatakan, senyawa-senyawa fenolik yang telah terbukti memiliki aktivitas penangkap radikal dari empat ekstrak etanol yang diteliti adalah senyawa kurkuminoid (kurkumin, demetoksikurkumin dan bisdemetoksikurkumin), xanthorizol dan panduratin A.

Senyawa-senyawa metabolit sekunder yang terdapat dalam ekstrak suatu tanaman tergolong sebagai antioksidan sekunder. Winarsi (2007) menyatakan secara umum mekanisme kerja antioksidan sekunder adalah dengan cara memotong reaksi oksidasi berantai dari radikal bebas atau dengan cara menangkap radikal bebas (*free radical scavenger*). Sehingga radikal bebas tidak akan bereaksi dengan komponen seluler

Pujimulyani (2003) melakukan penelitian menggunakan olahan temu mangga dan terbukti bahwa ekstrak temu mangga mampu menghambat oksidasi, karena ekstrak kunir putih mengandung kurkuminoid. Sumarny (2012) menyatakan kadar kurkumin pada ekstrak etanol temu mangga sebesar 0.19%. Kurkuminoid merupakan kelompok senyawa fenolik yang mempunyai sifat antioksidan dan antiradang (Hartati, 2003). Pada semua serbuk simplisia rimpang temu putih, temu

mangga dan temu lawak terdapat golongan senyawa flavonoid, saponin, terpenoid dan minyak atsiri (Sumarny, 2012)

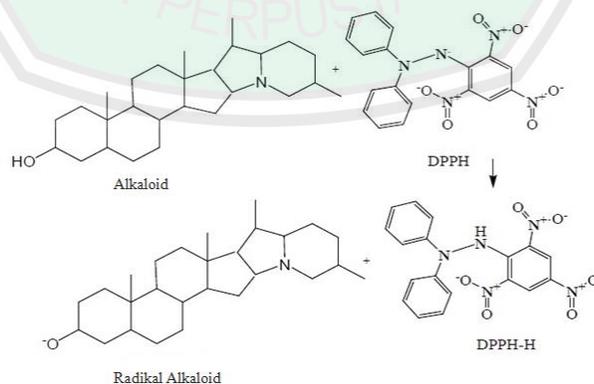
Senyawa kurkumin telah dikenal memiliki aktivitas antioksidan (Sharma, 1976) dan sebagai penangkal radikal (Tonnesen and Greenhill, 1992). Di samping itu kurkumin juga bertindak sebagai katalisator pembentukan radikal hidroksil (Kunchandy and Rao, 1989). Kemampuan tersebut menjadikan kurkumin mampu bertindak sebagai radical scavenger terhadap metabolit antara reaktif senyawa karsinogen, sehingga mengurangi insiden terjadinya kanker.

Berdasarkan hasil penelitian Rao (1997) menunjukkan bahwa kurkumin merupakan penangkal radikal terhadap radikal hidroksil dan anion superoksida. Bagaimanapun juga kurkumin merupakan antioksidan yang poten dan sebagai penangkal radikal oksigen dan nitrogen dari proses biologis yang terjadi di dalam tubuh. Kurkumin juga poten sebagai inhibitor lipid peroksidase yang terinduksi berbagai agen selular atau asing. Sifat ini mungkin mempunyai peranan penting dalam mekanisme aksi kurkumin sebagai antiinflamasi, antitumor, dan aktivitas farmakologi lainnya (Rao, 1987).

Ekstrak-ekstrak dalam pelarut kloroform dan n-heksana juga memiliki aktivitas antioksidan walaupun dalam kategori sedang. Perbedaan aktivitas antar ekstrak tersebut kemungkinan disebabkan adanya perbedaan beberapa kandungan senyawa aktif yang terdapat dalam ekstrak dan jumlahnya, sehingga aktivitas antioksidannya dalam menangkap radikal bebas DPPH hasilnya juga berbeda. Pokornya (2001) menyatakan aktivitas antioksidan tidak hanya diperankan oleh

golongan senyawa yang bersifat polar, namun juga dapat diperankan oleh golongan senyawa yang bersifat non-polar, diantaranya adalah golongan senyawa flavonoid non-polar, alkaloid dan triterpenoid. Glikosida flavonoid dalam bentuk aglikon yang bersifat non-polar memiliki aktivitas antioksidan yang lebih tinggi jika dibandingkan dengan bentuk glikonnya yang bersifat polar

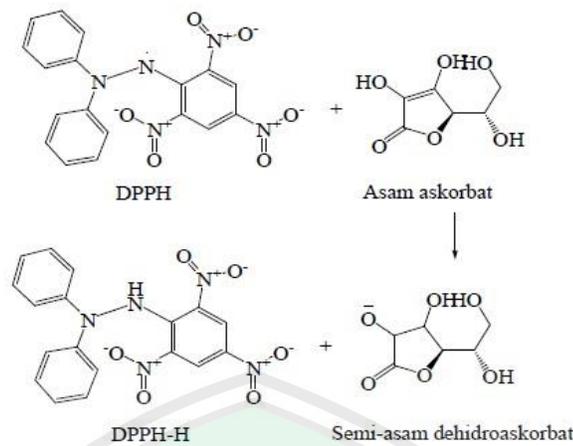
Rita (2009) menyatakan berdasarkan hasil uji skrining fitokimia menunjukkan bahwa dalam ekstrak n-heksana temu putih mengandung senyawa alkaloid, flavonoid, saponin, dan triterpenoid. Secara kualitatif ditunjukkan dengan intensitas perubahan warna yang kuat. Senyawa alkaloid dan triterpenoid memiliki gugus OH (polar) lebih banyak dari pada CH (non polar). Gugus OH inilah yang memiliki peran menyumbangkan atom hidrogennya sehingga radikal DPPH menjadi stabil dan senyawa yang berfungsi sebagai antioksidan menjadi radikal. Menurut Husnah (2009) DPPH yang bereaksi dengan antioksidan akan menghasilkan bentuk tereduksi 1,1-difenil-2-pikrilhidrazin dan radikal antioksidan, prosesnya sebagai berikut:



Gambar 4.3 Reaksi DPPH dengan Senyawa Alkaloid (Husnah, 2009)

Hasil pengujian fitokimia yang dilakukan oleh Azzahra (2015) terhadap ekstrak kloroform temu mangga menyatakan bahwa ekstrak kloroform temu mangga positif mengandung senyawa triterpenoid. Menurut penelitian yang dilakukan oleh Mikamo *et al.*, (2000), gugus samping yang berikatan pada suatu senyawa tertentu dapat mengakibatkan penghambatan aktivitas antioksidan, sehingga diduga pada senyawa triterpenoid terdapat gugus samping yang dapat mengakibatkan penghambatan aktivitas antioksidan. Hal tersebut mengakibatkan triterpenoid tidak dapat mendonasikan hidrogen dan elektron untuk menangkal radikal bebas. Perubahan atom -H menjadi gugus metil (-CH₃) melalui reaksi metilasi dapat menurunkan aktivitas antioksidan, yang disebabkan pengurangan atom -H yang merupakan sumber proton untuk penangkapan radikal bebas.

Aktifitas antioksidan ekstrak temu mangga jauh lebih kecil dibandingkan dengan aktivitas vitamin C yang tergolong kuat. Hal tersebut dikarenakan vitamin C merupakan suatu antioksidan yang larut dalam air. Memiliki rumus molekul C₆H₈O₆ yang diketahui memiliki aktivitas antioksidan yang besar karena bersifat sebagai reduktor. Sifat reduktor tersebut disebabkan oleh mudah terlepasnya atom-atom hidrogen pada gugus hidroksil yang terikat pada atom C2 dan atom C3 (atom-atom C pada ikatan rangkap), sehingga radikal bebas dapat dengan mudah menangkapnya dan membentuk radikal bebas tereduksi yang stabil (Soewoto, 2001). Berikut mekanisme aktivitas antioksidan vitamin C yang direaksikan dengan DPPH (Tumbas, 2007):



Gambar 4.4 Reaksi DPPH dengan Vitamin C

Meskipun demikian, ekstrak temu mangga dapat digunakan sebagai sumber antioksidan alami. Karena Supriyono (2007) menyatakan dalam pencariannya terhadap antioksidan baru. Berapa antioksidan sintetis telah berhasil ditemukan. Meskipun murah dan dapat diproduksi dalam jumlah yang banyak, sering kali bahan ini dapat menimbulkan efek samping yang tidak diinginkan, seperti Butylated Hydroxyanisole (BHA) dan Butylated Hydroxytoluene yang dapat menimbulkan kerusakan pada hati.

Gambaran aktifitas antioksidan yang mampu meredam radikal bebas membuktikan bahwa Allah ﷻ menciptakan segala sesuatu di alam semesta ini dalam keadaan seimbang, sebagaimana firman Allah ﷻ dalam Qs. Al Mulq (63): 3,

الَّذِي خَلَقَ سَبْعَ سَمَاوَاتٍ طِبَاقًا ۗ مَا تَرَىٰ فِي خَلْقِ الرَّحْمَنِ مِن تَفَوتٍ ۗ فَارْجِعِ الْبَصَرَ هَلْ تَرَىٰ مِن

فُطُورٍ ۚ

Artinya : yang telah menciptakan tujuh langit berlapis-lapis. kamu sekali-kali tidak melihat pada ciptaan Tuhan yang Maha Pemurah sesuatu yang tidak seimbang. Maka lihatlah berulang-ulang, Adakah kamu Lihat sesuatu yang tidak seimbang?

Ayat diatas menjelaskan bahwa Allah ﷻ memberikan kesempatan kepada manusia untuk menjawab pertanyaan itu sendiri. Allah tidak memaksakan jawabannya harus “tidak ada cacat”, karena Allah ﷻ Maha Mengetahui jika tidak ada kecacatan pada ciptaan-Nya (Al-Mahally, 1990). Jika dihubungkan dengan penelitian ini Allah ﷻ menciptakan segala sesuatu dengan seimbang. Keseimbangan disini adalah Allah menciptakan penyebab penyakit berupa radikal bebas, akan tetapi Allah juga menurunkan obatnya berupa senyawa antioksidan.

Senyawa radikal bebas dengan jumlah yang berlebihan dalam tubuh dapat membahayakan kesehatan, begitupun juga dengan senyawa antioksidan. Konsentrasi antioksidan yang ditambahkan dalam perlakuan dapat merubah aktivitas apabila melebihi batas sehingga dapat merubah fungsi aktivitasnya yaitu dari aktivitas sebagai antioksidan berubah menjadi aktivitas sebagai perooksidan yang dapat mendatangkan efek negatif, seperti munculnya penyakit kanker, terutama untuk penggunaan di atas ambang batas. Hal ini serasi dengan firman Allah ﷻ dalam surat al-A'raaf (7):31,

يَبْنَىْ ءَاَدَمَ خُذُوْا زِيْنَتَكُمْ عِنْدَ كُلِّ مَسْجِدٍ وَكُلُوْا وَشَرِبُوْا وَلَا تُسْرِفُوْا ۗ اِنَّهٗ لَا يُحِبُّ

اَلْمُسْرِفِيْنَ ﴿٣١﴾

artinya: “Hai anak Adam, pakailah pakaianmu yang indah di Setiap (memasuki) mesjid, Makan dan minumlah, dan janganlah berlebih-lebihan. Sesungguhnya Allah tidak menyukai orang-orang yang berlebih-lebihan.”

Penjelasan dari ayat di atas adalah larangan untuk berbuat melampaui batas yang dibutuhkan oleh tubuh dan jangan pula melampaui batas-batas makanan

meskipun itu dihalalkan. Karena makanan yang berlebihan untuk tubuh itu tidak baik dan malah akan melimbulkan bahaya (suatu penyakit) tertentu. Dewi (2007) menyatakan bahwa makanan yang seimbang itu harus sesuai dengan kebutuhan konsumen tidak terlalu berlebihan (tabdzir) atau berkekurangan, tidak melampaui batas yang wajar.

4.2. Aktivitas Antifungi Ekstrak Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val.)

Terhadap *Candida albicans* Secara *In Vitro*

Uji aktivitas senyawa antifungi adalah untuk mengetahui apakah suatu senyawa uji dapat menghambat pertumbuhan jamur dengan mengukur respon pertumbuhan populasi jamur terhadap agen antifungi (Pratiwi, 2008). Dalam penelitian ini digunakan 2 metode yaitu difusi menggunakan *blank disk paper* untuk menentukan zona hambat pada konsentrasi ekstrak 100% dan metode mikro dilusi menggunakan pengenceran media untuk menentukan nilai Konsentrasi Hambat Minimum (KHM) dan Konsentrasi Bunuh Minimum (KBM) dari ekstrak temu mangga.

4.2.1 Hasil Diameter Zona Hambat Dengan Metode Difusi

Berdasarkan uji diameter zona hambat dengan metode *blank disk paper* (kertas cakram) diketahui bahwa seluruh ekstrak rimpang temu mangga pada konsentrasi 100% yang diujikan memiliki aktivitas penghambatan terhadap pertumbuhan jamur *Candida albicans*.

Penentuan zona hambat dilakukan dengan cara mengamati zona terang yang berada di zona terluar kertas cakram yang mengandung jamu keputihan pada media agar yang telah disetrik jamur *Candida albicans*. Semakin besar zona hambat (zona

terang) maka semakin besar pula kemampuan jenis jamu keputihan untuk menghambat pertumbuhan jamur *Candida albicans*. Cara mengukur zona hambat adalah dengan mengukur zona terluar dari kertas cakram sampai pada batas terluar zona hambat dengan menggunakan jangka sorong atau penggaris (Murniana, 2011).

Berpengaruh atau tidaknya bahan anti mikroba dapat dilihat dari besar kecilnya area yang tidak ditumbuhi mikroba (Nurhayati *et al.*, 2007). Hasil pengukuran diameter zona hambat ekstrak rimpang temu mangga dan perbandingan antibiotik nystatin seperti disajikan pada Tabel 4.5. Sampel Uji yang menghasilkan zona hambat dengan diameter dari ukuran terbesar sampai terkecil secara berurutan adalah nystatin > ekstrak etanol temu mangga > ekstrak n-heksana temu mangga > ekstrak kloroform temu mangga. Nilai tersebut merupakan hasil pengurangan dengan diameter *blank disk paper* (6 mm).

Berdasarkan hasil penelitian Nurliana *et al.*, (2010) aktivitas antimikroba ekstrak kasar etanol menghasilkan zona hambatan yang bervariasi terhadap jamur *Candida albicans*. Pengujian aktivitas antimikroba menggunakan metode difusi agar cakram kertas sangat dipengaruhi oleh jenis dan ukuran cakram kertas, pH dan sifat media, konsentrasi dan kemampuan antimikroba berdifusi ke dalam media serta bahan lain yang terbawa dengan senyawa tersebut dan jenis mikroba yang digunakan.

Tabel 4.5 Rerata Diameter Zona Hambat Fungi Ekstrak Temu Mangga, Nystatin dan PEG 400

No,	Sampel	Diameter Zona Hambat (mm) \pm SD	Kategori Hambatan (Pan <i>et al.</i> , 2009)
1.	Ekstrak Etanol	5.172 \pm 1.377	Sedang
2.	Ekstrak Kloroform	1.780 \pm 1.090	Lemah
3.	Ekstrak n-heksana	3.434 \pm 1.409	Sedang
4.	Kontrol Positif Nystatin	18.432 \pm 0.461	Kuat
5.	Kontrol pelarut PEG 400	0,00	Tidak ada aktivitas

Terbentuknya zona hambat ekstrak temu mangga disebabkan karena adanya kandungan senyawa aktif yang berfungsi sebagai antifungi, senyawa-senyawa itulah yang berperan aktif dan menghambat pertumbuhan jamur *Candida albicans*. Perbedaan pelarut ekstraksi merupakan salah satu faktor yang dapat mempengaruhi hasil ekstraksi, khususnya hasil fitokimia yang tertarik saat ekstraksi. Menurut Jawetz *et al.* (2001) pertumbuhan bakteri yang terhambat atau kematian bakteri akibat suatu zat antibakteri dapat disebabkan oleh penghambatan terhadap sintesis dinding sel, penghambatan terhadap fungsi membran sel, penghambatan terhadap sintesis protein, atau penghambatan terhadap sintesis asam nukleat. Kerusakan membran sel menyebabkan terganggunya transpor nutrisi melalui membran sel sehingga sel bakteri mengalami kekurangan nutrisi yang diperlukan bagi pertumbuhannya.

4.2.2 Hasil Konsentrasi Hambat Minimum (KHM) dan Konsentrasi Bunuh Minimum (KBM) dengan Metode Mikrodilusi

Prosedur uji dilusi digunakan untuk mencari Konsentrasi Hambat Minimum (KHM), yaitu konsentrasi terendah yang dapat menghambat pertumbuhan jamur dan Konsentrasi Bunuh Minimum (KBM), yaitu konsentrasi terendah yang dapat membunuh jamur.

Penelitian ini menggunakan sepuluh macam konsentrasi ekstrak temu mangga yaitu 50 %, 25 %, 12,5 %, 6,25 %, 3,13 %, 1,56 %, 0,78 %, dan 0,39 % serta konsentrasi 0 % sebagai kontrol kuman (jamur) dan konsentrasi 100% sebagai kontrol negatif (kontrol bahan). Hasil dari metode mikro dilusi adalah penentuan nilai KHM dengan pengamatan terhadap tingkat kekeruhan. Menurut Dzen et al. (2003) penilaian KHM metode dilusi dinilai dengan mengamati tingkat kekeruhan pada setiap tabung setelah diinkubasi selama 18-24 jam yang ditunjukkan oleh warna tabung yang jernih. Tingkat kekeruhan ini merupakan tanda dari potensi antimikroba ekstrak temu mangga terhadap jamur *Candida albicans*.

Pada metode mikrodilusi, media uji tidak diletakkan dalam tabung reaksi, melainkan diletakkan dalam mikroplate yang berisi 96 well (sumuran) (Amirah, 2012). Pemilihan metode ini dikarenakan pada uji pendahuluan menggunakan metode dilusi tabung, kekeruhan antar konsentrasi tidak dapat diamati karena semua warna tabung keruh jika dibandingkan dengan kontrol jamur. Kekeruhan dipengaruhi oleh warna ekstrak yang pekat dan gelap sehingga dalam pengamatan langsung secara visual tingkat kekeruhan tiap konsentrasi tidak dapat diamati. Hasil dari metode

turbidimetri juga tidak dapat digunakan karena dalam metode ini, nilai OD (*Optical Density*) diukur menggunakan spektrofotometer. Metode ini tidak dapat dilakukan karena sampel yang diuji dalam spektrofotometer adalah harus transparan atau tidak ada bahan pengganggu lain.

Hasil tingkat kekeruhan larutan ekstrak temu mangga berdasarkan metode mikro dilusi cair (pengenceran) seluruh ekstrak dengan konsentrasi 50 %, 25 %, 12,5 %, 6,25 %, 3,13 %, 1,56 %, 0,78 %, dan 0,39 %, kontrol jamur, dan kontrol bahan dapat dilihat pada Gambar 4.5.



Gambar 4.5 Hasil tingkat kekeruhan metode mikro dilusi cair (pengenceran)

Keterangan:

- | | |
|-------------------------------|--------------------------------|
| 1. Kontrol Kuman (KK) | 6. Ekstrak konsentrasi 6,25 % |
| 2. Kontrol Bahan (KB) | 7. Ekstrak konsentrasi 3,13 % |
| 3. Ekstrak konsentrasi 50 % | 8. Ekstrak konsentrasi 1,56 % |
| 4. Ekstrak konsentrasi 25 % | 9. Ekstrak konsentrasi 0,78 % |
| 5. Ekstrak konsentrasi 12,5 % | 10. Ekstrak konsentrasi 0,39 % |

Berdasarkan hasil uji mikro dilusi plate setelah diinkubasi, dapat diamati bahwa kekeruhan jamur *Candida* hanya dapat diamati secara langsung pada *well* (sumuran) Kontrol kuman (KK) dan konsentrasi ekstrak 0,3980 %. Oleh karena itu, semua media uji ditanam pada media SDA dengan metode penggoresan (*streak plate*). Diambil satu ose cairan dari *well* dan digoreskan pada permukaan media SDA secara merata kemudian diinkubasi lagi. Hasil penggoresan/streaking pada media SDA dapat dilihat pada Lampiran 6. Setelah diinkubasi selama 24 jam, dilakukan penghitungan jumlah koloni yang tumbuh pada masing-masing konsentrasi ekstrak dengan menggunakan *colony counter*.

KHM adalah konsentrasi terkecil yang dapat menghambat mikroba, ditandai dengan *C. albicans* masih dapat tumbuh pada hasil streak plate. Sedangkan KBM adalah konsentrasi terkecil yang dapat membunuh mikroba, ditandai dengan *C. albicans* sudah tidak dapat tumbuh pada hasil streak plate yang menandakan mikroba uji mati karena larutan uji dengan konsentrasi tersebut (McKane & Kandel, 1996; Koneman, Allen & Schreckenbergrerr, 1997). Hal ini berlaku pada semua konsentrasi ekstrak untuk melihat kadar bunuh minimum (KBM).

KBM (Kadar Bunuh Minimal) adalah kadar terendah dari antifungi yang dapat membunuh jamur (ditandai dengan tidak tumbuhnya jamur pada media SDA) atau pertumbuhan koloninya kurang dari 0,1% dari jumlah koloni inokulum awal (*original inoculum/OI*) pada media yang telah dilakukan penggoresan sebanyak satu ose (Dzen *et al.*, 2003). Hasil penghitungan koloni yang tumbuh di media SDA dari masing-masing ekstrak dan penentuan nilai KHM serta KBM dapat dilihat pada tabel 4.6.

Dari hasil pertumbuhan dan jamur *Candida albicans* tersebut dapat ditentukan kadar bunuh minimal dari ekstrak temu mangga yaitu pada media SDA yang tidak ditumbuhi koloni atau jumlah koloni < dari 0,1% dari original inokulum.

Tabel 4.5 Hasil Penghitungan Koloni Jamur yang Tumbuh pada SDA

Sampel Uji	Hasil Penghitungan Koloni			Keterangan		
	Ekstrak Etanol	Ekstrak Kloroform	Ekstrak n-heksana	Ekstrak Etanol	Ekstrak Kloroform	Ekstrak n-heksana
Kontrol mikroba	123 x 10 ⁹	123 x 10 ⁹	123 x 10 ⁹			
0,39 %	105 x 10 ⁹	78 x 10 ⁹	92 x 10 ⁹			
0,78 %	36 x 10 ⁶	65 x 10 ⁶	66 x 10 ⁶	KHM	KHM	KHM
1,56 %	0	0	0	KBM	KBM	KBM
3,13 %	0	0	0			
6,25 %	0	0	0			
12,50 %	0	0	0			
25.00 %	0	0	0			
50.00 %	0	0	0			
Kontrol bahan	0	0	0			

Keterangan : kekeruhan media karena pertumbuhan jamur

Hasil penelitian menunjukkan bahwa nilai KHM terdapat pada masing-masing ekstrak temu mangga konsentrasi 0,78%. Konsentrasi tersebut merupakan konsentrasi terkecil yang masih dapat menghambat jamur *Candida*, hal tersebut ditandai dengan jamur *C. albicans* masih dapat tumbuh setelah dilakukan streak plate dan dihitung dengan menggunakan *colony counter*. Penentuan kadar bunuh minimum (KBM) pada ekstrak etanol, kloroform dan n-heksana temu mangga memiliki syarat $\leq 0,1\%$ OI, yaitu $\leq 123 \times 10^8$ CFU/ml atau media SDA yang tidak ditumbuhi koloni. Nilai KBM ekstrak temu mangga didapatkan pada konsentrasi 1,56 %. Pada

konsentrasi tersebut ekstrak temu mangga dapat membunuh jamur *Candida* yang ditumbuhkan dalam media SDA.

Sebuah bahan obat dikategorikan sebagai antimikroba jika memiliki fungsi sebagai fungistatik dan fungisida. Bakteriostat adalah kemampuan suatu obat untuk menghambat pertumbuhan bakteri dalam kadar tertentu, sedangkan bakteriosid adalah kemampuan obat untuk membunuh bakteri dalam kadar tertentu. Menurut Mahon dan Manuselis (1995), aktivitas antibakteri tertentu dapat ditingkatkan dari fungistat menjadi fungisida apabila kadar antibakteri ditingkatkan melebihi harga KHM. Hasil pengamatan KBM terhadap *C. albicans*, menunjukkan bahwa ekstrak dengan kadar 0,156 % bersifat bakteriosid (membunuh mikroba) karena tidak terlihat pertumbuhan mikroba dengan pemberian ekstrak pada kadar yang lebih tinggi 3,13 %.

Selain itu Allah SWT menciptakan segala sesuatu menurut ukuran agar tidak berlebihan. Dari penelitian ini dapat diambil pelajaran bahwa dalam menggunakan sesuatu tidak berlebihan melebihi ukurannya. Allah ﷻ berfirman dalam surat Al-Hijr (15) :19

وَالْأَرْضَ مَدَدْنَاهَا وَأَلْقَيْنَا فِيهَا رَوَاسِيَ وَأَنْبَتْنَا فِيهَا مِنْ كُلِّ شَيْءٍ مَّوْزُونٍ ﴿١٩﴾

artinya : Dan Kami telah menghamparkan bumi dan menjadikan padanya gunung-gunung dan Kami tumbuhkan padanya segala sesuatu menurut ukuran.

Ibnu Abbas mengatakan tentang *min kulli syai'in mauzun* artinya segala sesuatu dengan ukuran, mauzun artinya maklum (diketahui, tertentu). Demikian juga dikatakan oleh Sa'id bin Jubair, Ikrimah, Abu Malik, Mujahis, Abu Hakam bin

'Uyainah, Al-Hasan bin Muhammad, Abu Shalih dan Qatadah. Sebagian ulama mengatakan *mauzun* artinya ditentukan kadarnya (Abdullah, 2007).

Berkaitan dengan kadar dan ukuran, banyak faktor dan keadaan yang dapat mempengaruhi kerja bahan atau zat antifungi. Faktor-faktor yang mempengaruhi kerja antifungi harus diperhatikan guna keefektifan penggunaan zat antifungi tersebut. Ada beberapa faktor yang dapat mempengaruhi kerja zat antifungi, diantaranya adalah: umur mikroba, suhu dan bahan kandungan antifungi.

Sasaran utama kandungan antifungi dalam ketiga ekstrak adalah dinding sel. Struktur penyusun dinding sel *C. albicans* tersusun dari polisakarida (mannan, glukosa, kitin), protein dan lipid dengan membran sel di bawahnya yang mengandung sterol (Allison, 2004 dalam Efendi, 2013). Terdenaturasinya protein dinding sel *Candida albicans* tentunya akan menyebabkan kerapuhan pada dinding sel jamur sehingga mudah ditembus zat-zat yang bersifat fungistatik (Saustromo, 1990).

Berdasarkan hasil penelitian Geoffrey dalam Kusmiyati (2011) menyatakan bahwa pada temu mangga (*Curcuma mangga* Val.) terdapat senyawa kimia yang diketahui termasuk dalam kelompok zat aktif adalah pada puncak no 15, yang diduga adalah senyawa Labda-8(17), 12-dien-15, 16-dial. Senyawa ini terbukti mempunyai aktifitas antijamur, yaitu pada spesies *Candida albicans*, *C. kruseii*, *C. Parapsilopsis*.

Ekstrak temu mangga memiliki aktivitas antifungi karena temu mangga memiliki kandungan sebagai antifungi. Kandungan senyawa yang terdapat pada temu mangga adalah kurkumin, minyak atsiri, flavonoid, alkaloid dan triterpenoid. Selain

kandungan itu juga masih terdapat kandungan yang lainya, akan tetapi kandungan senyawa yang diduga paling berperan sebagai antimikroba adalah senyawa tersebut. Uji fitokimia yang dilakukan oleh Azzahra (2015) menyatakan bahwa ekstrak etanol temu mangga mengandung senyawa flavonoid dan triterpenoid. Ekstrak kloroform temu mangga mengandung senyawa triterpenoid dan ekstrak n-heksan mengandung senyawa alkaloid dan triterpenoid. Senyawa yang memiliki aktivitas antimikroba masing-masing memiliki mekanisme yang berbeda pula.

Kurkumin merupakan kelompok senyawa fenolik. Cara kerja senyawa fenol adalah dengan menyebabkan koagulasi atau penggumpalan protein. Protein yang telah menggumpal mengalami denaturasi dan dalam keadaan demikian protein tidak berfungsi lagi (Dwijoseputro, 2005). Selain itu, menurut Pelczar & Chan (2008) fenol bekerja terutama dengan cara denaturasi protein sel dan merusak membran sel. Volk & wheeler (1993) menyatakan bahwa membran sitoplasma tersusun terutama dari protein dan lemak, membran tersebut rentan terhadap fenol. Fenol dapat menurunkan tegangan permukaan. Apabila digunakan dalam konsentrasi tinggi fenol bekerja dengan merusak membran sitoplasma secara total dan mengendapkan protein. Dalam konsentrasi rendah fenol dapat merusak membran sitoplasma yang menyebabkan bocornya metabolit penting dan menginaktifkan sejumlah sistem enzim bakteri.

Senyawa minyak atsiri yang terkandung dalam ekstrak temu mangga menurut Rita *et al.* (2008) adalah senyawa vallerol. Senyawa ini menyebabkan minyak atsiri aktif sebagai antijamur terhadap jamur *Candida albicans* dan antioksidan. Menurut Harmita dalam Pangalinan (2006), flavonoid merupakan senyawa yang

mempunyai efek farmakologi sebagai antijamur. Efek flavonoid terhadap macam-macam organisme sangat banyak macamnya dan dapat menjelaskan mengapa tumbuhan yang mengandung flavonoid dipakai dalam pengobatan tradisional (Santoso, 2014). Flavonoid dengan kemampuannya membentuk kompleks dengan protein dan merusak membran sel dengan cara mendenaturasi ikatan protein pada membran sel sehingga membran sel menjadi lisis dan senyawa tersebut menembus ke dalam inti sel menyebabkan jamur tidak berkembang (Pangliman, 2006).

Senyawa triterpenoid yang bersifat kurang polar (non polar) akan lebih mudah menembus dinding sel fungi yang banyak tersusun dari lipid. Ahmad (2013) menyatakan triterpenoid merupakan senyawa golongan terpenoid, yang juga diduga sebagai antifungi. Mekanisme kerja terpenoid sebagai antifungi yaitu karena senyawa terpenoid ini larut dalam lemak sehingga dapat menembus membrane sel fungi dan mempengaruhi permeabilitasnya dan menimbulkan gangguan pada struktur dan fungsi membran sel.

Sehingga, dengan melihat fakta hasil penelitian yakni adanya penurunan jumlah koloni bahkan kematian *Candida albicans* seiring dengan peningkatan konsentrasi perlakuan yang diperkuat dengan adanya data bahwa rimpang temu mangga mengandung bahan aktif yang mampu menghambat pertumbuhan *Candida albicans*, maka dapat dikatakan bahwa ekstrak rimpang temu mangga terbukti sensitif sebagai senyawa antifungi terhadap *Candida albicans*.

4.3. Potensi Aktivitas Antioksidan dan Antifungi Ekstrak Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val.)

Allah ﷻ juga berfirman akan manfaat tanaman sejenis rimpang yang berkhasiat yaitu jahe, dalam Qs. Al-Insaan (76):17,

وَيُسْقَوْنَ فِيهَا كَأْسًا كَانَ مِزَاجُهَا زَنْجَبِيلًا ﴿١٧﴾

artinya : Di dalam syurga itu mereka diberi minum segelas (minuman) yang campurannya adalah jahe.

Ayat di atas menjelaskan bahwa di satu tempat yang sangat istimewa pun Allah ﷻ masih memberikan minuman yang campurannya adalah dari jenis tanaman rimpang yaitu jahe. Hal ini dapat diketahui betapa pentingnya tanaman yang ada di alam ini sangatlah penting bagi kehidupan manusia. Pada jahe banyak digunakan oleh masyarakat sebagai obat penghangat tubuh. Salah satu tanaman yang memiliki kekerabatan dekat dengan jahe adalah temu mangga yang digunakan sebagai obat tradisional untuk mengatasi infertilitas.

Allah sudah menjanjikan bahwa setiap ada penyakit ada obatnya, bahkan di antara nama-nama Allah adalah Asy Syaafii (الشَّافِي) atau yang Maha Menyembuhkan. Sebagaimana hadits dari ‘Aisyah رضي الله عنها, beliau mengatakan: “Nabi ﷺ pernah meminta perlindungan kepada Allah ﷻ untuk anggota keluarganya. Beliau mengusap dengan tangan kanannya dan berdoa (Miankoki, 2012):

اللَّهُمَّ رَبَّ النَّاسِ أَذْهَبِ الْبَأْسَ وَأَشْفِهِ وَأَنْتَ الشَّافِي لَا شِفَاءَ إِلَّا شِفَاؤُكَ شِفَاءً لَا يَغَادِرُ سَقَمًا

Artinya : “Ya Allah, Rabb manusia, hilangkanlah kesusahan dan berilah dia kesembuhan, Engkau Zat Yang Maha Menyembuhkan. Tidak ada kesembuhan kecuali

kesembuhan dari-Mu, kesembuhan yang tidak meninggalkan penyakit lain” (HR Bukhari 535 dan Muslim 2191).

Allah menyembuhkan makhluk-Nya melalui sunnatullah diantaranya dengan mencari dan menemukan bahan-bahan yang berpotensi sebagai obat, khususnya obat untuk mengatasi infertilitas. Sabda Nabi (لِكُلِّ دَاءٍ دَوَاءٌ) merupakan penguat motivasi bagi orang yang sakit maupun dokter atau orang yang memberikan pengobatan, sekaligus dorongan untuk mencari pengobatan (Miankoki, 2012).

Oleh karena itu, patutlah diyakini bahwa temu mangga termasuk salah satu tanaman berkhasiat untuk mengatasi masalah infertilitas. Temu mangga sebagai salah satu penyusun jamu subur kandungan mengandung senyawa kimia yang dalam penelitian ini telah terbukti berpotensi sebagai tumbuhan yang mengandung banyak senyawa antioksidan dan antifungi.

Namun, keterbatasan penelitian ini antara lain pada metode pembuatan ekstrak rimpang temu mangga ini bersifat acak dan kasar, sehingga tidak diketahui secara pasti bahan aktif mikroba apa saja yang terkandung di dalamnya. Selain itu proporsi masing-masing bahan aktif yang dihasilkan dari proses ekstraksi tersebut juga tidak diketahui secara pasti. Mungkin bahan aktif tersebut bekerja sendiri atau mungkin semua bahan aktif bekerja bersama-sama dalam menghambat pertumbuhan *Candida albicans*. Sealin itu, juga tidak ada standarisasi pembuatan ekstrak bahan alam, sehingga ada kemungkinan apabila dilakukan di laboratorium berbeda, maka hasil ekstrak yang didapatkan juga memiliki efek yang berbeda.

Kemungkinan lainnya adalah adanya variasi biologis dari masing-masing temu mangga. Temu mangga yang ditanam di daerah X mungkin efeknya tidak sama

dengan yang ditanam di daerah Y. Faktor lain yang juga mempengaruhi adalah lama masa simpan ekstrak. Semakin lama disimpan, sensitivitas ekstrak biasanya akan menurun. Akan tetapi ada juga yang efeknya malah meningkat. Oleh karena itu, penelitian ini merupakan langkah awal dari proses standarisasi. Dalam penelitian-penelitian selanjutnya perlu ditingkatkan lagi standarisasinya, baik dari pemilihan bahan yang digunakan (temu mangga), serta lamanya masa simpan (jangka waktu ekstrak masih dapat digunakan sebagai antioksidan dan antifungi) sehingga apabila dilakukan penelitian yang sama di tempat yang berbeda akan didapatkan hasil yang sama.

Aplikasi klinis yang mungkin dari penelitian ini adalah penggunaan ekstrak rimpang temu mangga secara oral untuk pengobatan infeksi *Candida albicans*. Namun masih memerlukan penelitian lebih lanjut yaitu melalui pengujian pada hewan coba maupun pengujian pada manusia (uji klinik). Sebelum obat dapat dicobakan pada manusia, dibutuhkan waktu untuk meneliti sifat farmakodinamik, farmakokinetik dan efek toksiknya pada hewan coba.

Hasil penelitian yang telah dijalankan sebelumnya menyatakan bahwa temu mangga menunjukkan berbagai aktivitas farmakologi, seperti: antioksidan, aktivitas penangkapan (*scavanging*) radikal dan aktivitas kemopreventif (pencegah kanker) (Pujimulyani *et al.* 2004; Tedjo *et al.* 2005). Yuandani (2011) menyatakan ekstrak rimpang temu mangga memiliki aktivitas antikanker baik sebagai agen preventif (pencegahan) maupun kuratif (pengobatan). Selain itu, ekstrak etanol dan senyawa aktif yang telah berhasil diisolasi dari temu mangga, labdane diterpen glikosida,

menunjukkan aktivitas sitotoksis terhadap beberapa sel line kanker, seperti MCF7, Hep G2 dan T47D (Abbas *et al.* 2005; Widowati *et al.* 2011). Hal ini sejalan dengan hasil penelitian Tedjo *et al.* (2005) yang melaporkan adanya efek antioksidan dan kemoprevensi (pencegahan kanker) dari temu mangga ditinjau dari aktivitas glutathione-S-transferase (GST) secara *in vitro*.

Dengan terungkapnya rahasia-rahasia alam melalui hasil penelitian, selain mempertebal keyakinan akan kebesaran Allah sebagai pencipta-Nya, juga menambah khasanah pengetahuan tentang alam untuk dimanfaatkan bagi kesejahteraan umat manusia.



BAB V

PENUTUP

5.1 Kesimpulan

Berdasarkan penelitian yang telah dilakukan dapat disimpulkan bahwa:

1. Ekstrak etanol, kloroform dan n-heksana rimpang temu mangga (*Curcuma mangga* Val.) memiliki aktifitas antioksidan dengan nilai konsentrasi hambatan (IC_{50}) terhadap radikal bebas DPPH (*1,1-diphenyl-2-picrylhidrazyl*) secara berturut-turut sebesar 99,33 ppm (kategori aktif); 119,3 ppm (kategori sedang); 192,1 ppm (kategori sedang). Sedangkan pembanding asam askorbat memiliki nilai 27,71 ppm (kategori kuat). Perbedaan nilai aktifitas antioksidan disebabkan oleh kandungan senyawa aktif dalam masing-masing ekstrak.
2. Aktifitas antifungi ekstrak etanol, kloroform dan n-heksana rimpang temu mangga (*Curcuma mangga* Val.) terhadap *Candida albicans* dinyatakan dalam nilai Kadar Hambat Minimal (KHM) dan Kadar Bunuh Minimal (KBM). Nilai KHM ekstrak etanol, kloroform dan n heksan rimpang temu mangga (*Curcuma mangga* Val.) terhadap jamur *Candida albicans* adalah 0,78% v/v sedangkan nilai KBM nya sebesar 1,56% v/v.

5.2. Saran

Berdasarkan hasil penelitian dapat dikemukakan saran sebagai berikut :
Perlu dilakukan pengukuran uji aktivitas antioksidan dan antifungi yang dilengkapi dengan analisa senyawa fitokimia dan pemisahan senyawa aktif melalui metode Kromatografi Lapis Tipis (KLT) dan fraksinasi sehingga dapat diketahui secara pasti senyawa yang terlibat dalam mekanisme antioksidan dan antifungi.

DAFTAR PUSTAKA

- Abbas, F. 2005. *A Labdane Diterpene Glucoside from the Rhizomes of Curcuma mangga*. Universiti Putra Malaysia. Selangor, Malaysia.
- Abdullah, 2007, Lubaabut Tafsir Min Ibni Katsir Jilid 5, Penerjemah M. Abdul Ghafur dan Abu Ihsan al-Astsari, Jakarta: Pustaka Imam Asy-Syafi'i
- Ahmad, Riza Zainuddin. 2013. Pengujian Ekstrak Etanol, Etil Asetat Dan Minyak Atsiri Daun Beluntas (*Pluchea indica* (L) Lees.) terhadap *Trichophyton mentagrophytes* DAN *Cryptococcus neoformans* Secara In Vitro. *Seminar Nasional Teknologi Peternakan dan Veteriner*
- Allison, D., & Gilbert, P., 2004, Bacteria, in Denyer, S.P., Hodges, N.A., & Gorman, S.P. (Eds.), *Hugo and Russell's Pharmaceutical Microbiology*, 7th Ed., Blackwell Science, Massachusetts, USA.
- Al-Mahally, Jalaluddin. Imam, As-Sayuthi. 1990. *Tafsir Jalalain*. Bandung: Sinar Baru Algensindo
- Amirah, 2012. Antimicrobial activity and essential oils of *Curcuma aeruginosa*, *Curcuma mangga*, and *Zingiber cassumunar* from Malaysia. *Asian Pacific Journal of Tropical Medicine*
- Amrun, H.M, Umiyah, & Evi Umayah U, 2007. Uji Aktifitas Antioksidan Ekstrak Air dan Ekstrak Metanol Beberapa Varian Buah Kenitu (*Chrysophyllum cainito* L) dari daerah Jember, *Berkala Penelitian Hayati*, 13 : 45-50.
- Azzahra, V. L. 2015. Profil Kromatografi Lapis Tipis (KLT) Ekstrak Etanol Rimpang Temu Mangga (*Curcuma mangga* Val.), Rimpang Jeringau (*Acorus calamus*), Umbi Bawang Putih (*Allium sativum*) dan Ramuannya. *SKRIPSI*. Jurusan Kimia Fakultas Saintek UIN Malang
- Badarinath, A.V., K.M. Rao, C. M. S. Chetty, S. Ramkanth, T. V. S. Rajan and K. Gnanaprakash. 2010. A review on In-vitro Antioxidant Methods: Comparisons, Correlations and Considerations. *International Journal of Pharmaceutics Technology Research*, 2 (2) : 1276-1285.
- Barnett, H. L. 1969. *Illustrated Genera of Imperfect Fungi*. Second Edition. Virginia: Burgess Publishing Company

- Belitz, H.D. and W.Grosch. 1999. *Food Chemistry*. Second Edition. Springer Berlin. Berlin.
- Bisby, F.A., Roskov, Y.R., Ruggiero, M.A, Orrell, T.M., Paglinawan, L.E, Brewer, P.W., Bailly, N., & van Hertum, J. (eds)(2007). *Species 2000 & ITIS Catalogue of Life: 2007 Annual Checklist, The International Plant Names Index. Species 2000: Reading, U.K*
- Branen A.L dan Davidson PM. 1993. *Antimicrobial in Food*. Marcel Dekker. New York
- Brunton, L. 2006. *Goodman dan Gilman's Manual of Pharmacology and Therapeutics* (Eleventh Edition). United States: The Mc Graw Hill Companies, Inc
- Cahtim, A., dan Suharto. 1993. *Buku Ajar Mikrobiologi Kedokteran*. Jakarta: Bina Aksara Rupa. hal.39-52.
- Chaffin, W. L., J. L. Lopez-Ribot, et al. 1998. "Cell wall and secreted proteins of *Candida albicans*: identification, function, and expression." *Microbiol Mol Biol Rev* 62(1): 130-80.
- Chen, I. N., C. Chang, C. Wang, Y. Shyu and T. L. Chang. 2008. Antioxidant and Antimicrobial Activity of Zingiberaceae Plants in Taiwan. *Plant Foods*. 63:15.
- Darwis, S.N., Indo, M., dan Hasiyah, S. 1991. *Tumbuhan Obat Famili Zingiberaceae*. Pusat Penelitian Pengembangan Tanaman Industri. Bogor.
- Davidson P.M. 2001. *Chemical preservatives and natural antimicrobial compounds. Food Microbiology*. ASM Press, Washington DC.
- Departemen Kesehatan Republik Indonesia, 2005. *Manual Pemberantasan Penyakit Menular*. Direktorat Jenderal Pengendalian Penyakit dan Penyehatan Lingkungan.
- Dewi, D. C., 2007, *Rahasia Dibalik Makanan Haram*. Malang: UIN Press Malang
- Dorman, H. J. D. & Deans, S. G. 2000. Antimicrobial agents from plants: Antibacterial activity of plant volatile oils. *J. Appl. Microbiology.*, 88, 308–316.
- Dwijajati, Kadek R. 2011. Daya antibakteri minyak atsiri kulit batang kayu manis (*Cinnamomum burmannii* bl.) Terhadap *Streptococcus mutans* penyebab karies gigi. *SKRIPSI*. Fakultas farmasi. Universitas Sanata Dharma Yogyakarta
- Dzen, S.M., Roekistiningsih, S. Santoso & S. Winarsih. 2003. *Bakteriologi Medik*. Malang: Bayumedia Publising

- Ekawati, Sri. 2009. Faktor- Faktor yang berperan terhadap Infeksi Nesseria gonorrhoe. *SKRIPSI*. UNDIP. Semarang
- Endah, N.A. 2008. Optimasi pembuatan ekstrak daun dewantaru (*Eugenia uniflora* L.) menggunakan metode soxhletasi dengan parameter kadar total senyawa fenolik dan flavonoid. Skripsi Fakultas Farmasi Universitas Muhammadiyah Surakarta.
- Ernawati. 2010. *Urethritis Gonore*. Fakultas Kedokteran Universitas Wijaya Kusuma Surabaya
- Guenther, E. 2011, *Minyak Atsiri*, Jilid 1, UI Press, Jakarta
- Halliwell, B and Gutteridge, J.M.C. 1999. *Free Radicals in Biology and Medicine*, Third Edition, Oxford University Press, New York.
- Ham, M. 2006. *Kamus Kimia*. Jakarta: PT. Bumi Aksara.
- Hamilton, R. J. *Rancidity in Foods*, ed., Applied Science, London, 1983, pp. 1–20
- Hanani, E, A. Mun'im, R. Sekarini. 2005. Identifikasi senyawa antioksidan dalam spons *Callyspongia* sp. dari kepulauan seribu. *Majalah kefarmasian*, 2 (3) : 127-133.
- Hanani, E., A. M. Abdul., dan S. Ryany. 2005. Identifikasi Senyawa Antioksidan Dalam Spons *Callyspongia* SP Dari Kepulauan Seribu. *Majalah Ilmu Kefarmasian*, II (3). Halaman 130
- Handayani dan Sukirno. 2000. Pemanfaatan Jamu Rapat dan Keutihan erta Tradisi yang Menyertai pada Masyarakat Madura. Dalam Purwanto dan Waluyo. *Prosiding Seminar Lokakarya Etnobotani III* Denpasar Bali. Hal 344-350
- Handayani, L dan S. Sukirno. 2000. Pemanfaatan Jamu Rapat dan Keputihan serta Tradisi yang Menyertai Pada Masyarakat Madura. Dalam: Purwanto dan Walujo, E.B. (eds). *Prosiding Seminar Lokakarya Nasional Etnobotani III* Denpasar Bali.
- Haniach M. 2008. Isolasi Jamur Endofit Dari Daun Sirih (*Piper bettle* L.) Sebagai Antimikroba Terhadap *Eschericia coli* *Stapilococcus aureus* dan *Candida albicans*. Skripsi:UIN Malang
- Harborne, 2006. Metode Fitokimia, *Penuntun Cara Modern Menganalisa Tumbuhan*, terjemahan K. Padmawinata. Edisi II. Bandung :ITB Press.
- Hariana, A.H., 2006, *Tumbuhan Obat dan Khasiatnya, Seri 3*, Penebar Swadaya, Jakarta.

- Heinrich, M. 2009. *Farmakognosi dan Fitoterapi*. Buku Kedokteran Indonesia. Jakarta.
- Helbert, R.B. 1995. *Biosintesis Metabolit Sekunder*. Terj Srigandono. IKIP Semarang Press. Semarang.
- Heo, S.J.,S.H. Cha., K.W. Lee., S. K. Cho. And Y. J. Jeon. 2005. Antioxidant Activities of Chlorophyta and Phaeophyta from Jeju Island. *Algae*, 20 (3) : 251-260
- Hernani dan Suhirman, 2001. *Diversifikasi Hasil Tanaman Temu Mangga (Curcuma mangga Val.) secara Terperinci*. UI. Jakarta.
- Houghton PJ and Raman. 1998. *Laboratory Handbook for The Fractination of Natural Extract*. Chapman and Hall, London, UK. 199 Pp.
- Husnah, Muhibbatul. 2009. Golongan Senyawa Antioksidan Ekstrak Kasar Buah Pepino (*Solanum muricatum* Aiton) Berdasarkan Variasi Pelarut. *Skripsi Jurusan Kimia Fakultas Sains dan Teknologi Universitas Islam Negeri (UIN) Malang Malang*.
- Ibrahim A.S. Ahmad, N.A.M. Ali, A.R. Ahmad dan H. Ibrahim, 1999. *Chemical composition of the rhizome oils of four Curcuma species from Malaysia*. *J.Essent Oil Res.* 11 : 719 – 723
- Inayati, H. 2007. Potensi antibakteri ekstrak daun kedondong bangkok. *Skripsi Departemen Biologi FMIPA. Institut Pertanian Bogor. Bogor*
- Jalip, I. S, Suprihatin. 2013. Antioxidant Activity and Total Flavonoids Content of Curcuma Rhizome Extract. *Proceedings International conference The 4th Green Technology*.
- Jawetz, E., J. L. Melnick dan E. Adelberg. 2005. *Mikrobiologi Kesehatan*. Penerbit Buku Kesehatan. Jakarta.
- Jawetz, M. & A., 2008, *Mikrobiologi Kedokteran*, Edisi 23, hal 300 - 307 EGC, Jakarta
- Jawetz, Melinick, dan Adelberg's. 2005. *Mikrobiologi Kedokteran (Medical Microbiologi)*. Salemba Medika. Jakarta : 317 – 318
- Jun, M.H.Y., Yu., J., Fong, X., Wan, C.S, Yang, C.T. and Ho. 2003. Comparison of antioxidant activities of isoflavones from kudzu root (*Pueraria labata* Ohwl). *J. Food Sci. Institute of Technologist*. 68: 2117–2122.

- Juniarti, D. Osmeli dan Yuhernita. 2009. Kandungan Senyawa Kimia, Uji Toksisitas (*Brine Shrimp Lethality Test*) dan Antioksidan (1,1-diphenyl-2-pikrilhidrazyl) dari Ekstrak Daun Saga (*Abrus precatorius* L.). *Makara Sains*, 13 (1): 50-54.
- Ketaren, S. 1986. *Pengantar Teknologi Minyak dan Lemak Pangan*. Cetakan ke VI. 2001. Jakarta : Universitas Indonesia Press
- Kusmiyati dan N.W. S. Agustini. 2006. Uji aktivitas senyawa antibakteri dari mikroalga *Porphyridium cruentum*. Pusat Penelitian Bioteknologi, Lembaga Ilmu Pengetahuan Indonesia (LIPI), Cibinong. *Biodiversitas*, 8: 48-53
- Kusmiyati. 2011. Isolasi dan Identifikasi Zat Aktif Ekstrak Metanol Kunyit Rimpang Putih (*Curcuma mangga* Val.) Fraksi Etil Asetat. *Jurnal Kefarmasian*. Vol 1 No 2:1-10
- Kusmiyati. 2011. Isolasi dan Identifikasi Zat Aktif Ekstrak Metanol Kunyit Rimpang Putih (*Curcuma mangga* Val.) Fraksi Etil Asetat. *Jurnal Kefarmasian*. Vol 1 No 2:1-10
- Lailiyah, Ahwalul. 2014. Kapasitas Antioksidan Dan Kandungan Total Senyawa Fenolik Ekstrak Kasar Alga Coklat *Sargassum cristaefolium* Dari Pantai Sumenep Madura. *ALCHEMY Vol.3 No. 1*
- Lajis, N. H. 2007. Recent Aspect of Natural Products Research and Development in Malaysia. International Symposium Biology, Chemistry, Pharmacology, and Clinical Studies of Asian Plants. Surabaya-Indonesia.
- Limbong, Theresia. 2007. *Pengaruh Ekstrak Ethanol Kulit Batang Pakettu (Ficus superba Miq) Terhadap Folikulogenesis Ovarium Mencit (Mus musculus)*. Dalam abstrak jurnal penelitian. Surabaya : Universitas Airlangga
- Liu Yunbao and Muraleedharan G. Nair. 2012. *Curcuma Longa and Curcuma Mangga Leaves Exhibit Functional Food Property*. Elsevier, Food Chemistry 135.
- Lowy, F. 2003. Gram positive : the example of *Staphylococcus aureus*. *J Clinic Invest*. 111(9): 1265-1273.
- Mahon, C.R., & Manuselis, J.R., 1995, Textbook of Diagnostic Microbiology, WB Saunders Company, Philadelphia USA.

- Matanjan P, S Mohamed, NM Mustapha, K Muhammad and CH Ming. 2008. Antioxidant activities and phenolic content of eight species of seaweed from north borneo. *Journal Applied Phycology*. 20:367-373.
- Meilisa. 2009. Uji Aktivitas Antibakteri Dan Formulasi Dalam Sediaan Kapsul Dari Ekstrak Etanol Rimpang Tumbuhan (*Curcuma xanthorrhiza* Roxb.) Terhadap Beberapa Bakteri. *Skripsi*. Universitas Sumatra Utara. Medan.
- Mikamo E, Y. Okada, A. Semma, Y. Otto, dan Morimoto I. 2000. Studies On Structural Correlation- Ship with Antioxidant Activity of Flavonoids. *Jpn. J. Food Chem*. 7(2): 93-101.
- Molyneux, P. 2004. The Use of The Stable Free Radical Diphenylpicryl-hydrazil (DPPH) for Estimating Antioxidant Activity. *Songklanakar J. Science Technology*, 26 (2) : 211-219.
- Muliawan, Sylvia. 2001. *Diagnosis Praktis Vaginosis Bakterial Pada Kehamilan*. J Kedokteran Trisakti 2001; 20(2):74 – 8
- Murniana. 2011. Antifungal Activity From Seed Of *Carbera odollam* Against *Candida albicans*. *Jurnal Natur*. Vol. 11, No. 1
- NCBI. 2015. <http://www.ncbi.nlm.nih.gov/taxonomy> (diakses pada tanggal 18 April 2015, pukul 15.40 WIB)
- Newman, M., Lhuillier, A., & Poulsen, A.D. 2004. Checklist of the Zingiberaceae of Malesia. *Blumea Supplement* 16, 22-23
- Nur, N. A. dan H. Adijuana. 1989. *Teknik Pemisahan dalam Analisis Biokimia*. PAU Ilmu Hayat, IPB, Bogor
- Nurhayati, Iroh. 2007. Aktivitas AntiFungi Ekstrak (*Curcuma domestica* Val.) Terhadap Pertumbuhan Jamur *Alternaria porri* Ellis Secara In vitro. *SKRIPSI*. FMIPA UPI
- Nychas, Tassou. 2000. Tradicional preservatives-oil and spices. *Encyclopedia of food microbiology* volume 1. Academy Press London.
- Odds, F. C. 1988. *Candida and candidosis*. Bailliere Tindall, Philadelphia, PA
- Padiangan, M. 2010. Stabilitas Antimikroba Ekstrak Temulawak (*Curcuma xanthorrhiza*) Terhadap Mikroba Patogen. *Media Unika*. 73(4): 365-373.

- Pages, 2013. *Optimizing Natural Infertility*. American Society of Reproductive Magazine
- Pan, X., Chen, F., Wu, T., Tang, H and Zhao, Z. 2009. The acid, Bile Tolerance and Antimicrobial property of *Lactobacillus acidophilus* NIT. *Journal Food Control* 20: 598-602
- Pelczar, MJ dan E. C. S Chan. 2009. *Mikrobiologi*. Penerjemah Hadi Oetomo, R. S, dan Tjitrosomo, S. L. Jakarta: Penerbit UI Jakarta
- Pokornya J., Yanishlieva N and Gordon M .2001. Antioxidants in food. Practical Applications.1-123. *Wood Publishing Limited*. Cambridge. England.
- Policegoudra, R.S., & Aradhya, S.M. 2007. Structure and biochemical properties of starch from an unconventional source - a mango ginger (*Curcuma amada* Roxb.) rhizome. *Food Hydrocoll* 22, 513–519
- Prakash, A. 2001. Antioxidant Activity. Medallion Laboratories- Analytical Progress. Volume 19. Number 2. Hal 1-4.
- Pramono, E. 2005. Perkembangan dan prospek industri obat tradisional Indonesia. Prosiding seminar nasional Tumbuhan Obat Indonesia XXI. F. Farmasi Ubaya, Surabaya : 18- 27
- Pujimulyani, D., A. Wazyka, S. Anggrahini, and U. Santoso. 2004. Antioxidative Properties of White Saffron Extract (*Curcuma mangga* Val.) in The β -Carotene Bleaching and DPPH-Radical Scavenging Methods. *Indonesian Food and Nutr. Progress*. II(2): 35-40.
- Pusat Pendidikan Tenaga Kesehatan. 2003. *Bakteriologi Klinik*. Jakarta : Depkes RI.
- Rao M.N.A. 1997. Antioxidant properties of curcumin, In:Pramono, S., U.A. Jenie, S.S. Retno, and G. Didik (eds.). *Proceedings of the International Symposium on Curcumin Pharmacochemistry (ISCP)*, 39-47. Yogyakarta: Faculty of Pharmacy Gadjah Mada University.
- Ried dan Stuart. 2012. *Enhancing Fertility with Traditional Herbal Chinese Medicine*. 28 (1), 12-20
- Rifa'i. 2000. *Pingit, Pijat dan pepahit : Peran Tumbuhan dalam Kosmetik Tradisional Indonesia seperti Dicerminkan di Daerah Madura*
<http://dbp.gov.my/mab2000/penerbitan/rampak/rspijet21.pdf>

- Rita, W. S., 2009, Penapisan Fitokimia dan Uji Toksisitas Ekstrak Rimpang Temu Putih (*Curcuma zedoaria* Rosc.). *Medicina*, 40(2): 104-108.
- Rita, W. S., Puspawati, N. M, Marlin Wijayanti, N. P, 2008, Aktivitas Antijamur dan Antioksidan Minyak Atsiri Rimpang Temu Putih (*Curcuma zedoaria*Rosc.), Proceeding SNHKI,ISBN 978-979-8286-83-4.
- Roupa Z.,Polikandrioti M.,Sotiropoulou P.,Faros E.,Koulouri A.,Wozniak G.,Gourni M.. 2009. Causes Of Infertility In Women At Reproductive Age. HEALTH SCIENCE JOURNAL VOLUME 3, ISSUE 2.
- Rukmana, R. 2004. *Temu-temuan Apotik Hidup di Perkarangan*. Kanisius. Yogyakarta.
- Saman, Sri Iin, Nurhayati Bialangi, Wenny J. A. Musa. 2013. *Isolasi dan Karakterisasi Senyawa Flavonoid dan Uji Aktivitas Antioksidan Ekstrak Metanol Rimpang Jeringau*. Jurusan Pendidikan Kimia, Fakultas Matematika dan IPA Universitas Negeri Gorontalo.
- Saustromo S S. 1990. *Ekologi Gulma*. Jakarta: Pustaka Utama
- Septiana AT, dan A Asnani. 2012. Kajian ekstraksi rumput laut coklat *Sargassum* sp sebagai penghambat oksidasi LDL dan akumulasi kolesterol makrofag. [Laporan Penelitian UNSOED. Purwokerto]
- Setiawan. 2006. Taksonomi Tanaman Teh (*Camellia sinensis*).Dalam: Mia Rusmila (Editor). *Karya Tulis Ilmiah: Uji Aktivitas Antioksidan Pada Ekstrak Teh (Camellia sinensis)*. Palembang, Indonesia. Halaman 4-5
- Sharma, S.C. 1976. Antioxidant activity of curcumin and related compounds. *Biochemical Pharmacology* 25: 1811-1812.
- Simatupang, M. M. 2009. *Candida albicans*. Departemen Mikrobiologi Fakultas Kedokteran USU
- Sinaga et al., 2011. Perbandingan Daya Sitotoksik Ekstrak Rimpang 3 Jenis Tumbuhan Zingiberaceae Terhadap Sel Kanker Mcf-7. *Jurnal Farmasi Indonesia* Vol. 5 No. 3: 125 -133
- Steenis, Van C.G.G.J. 2005, *Flora*, PT. Pradnya Paramita, Jakarta.
- Subandi. 2010. *Mikrobiologi*. Rosda: Jakarta

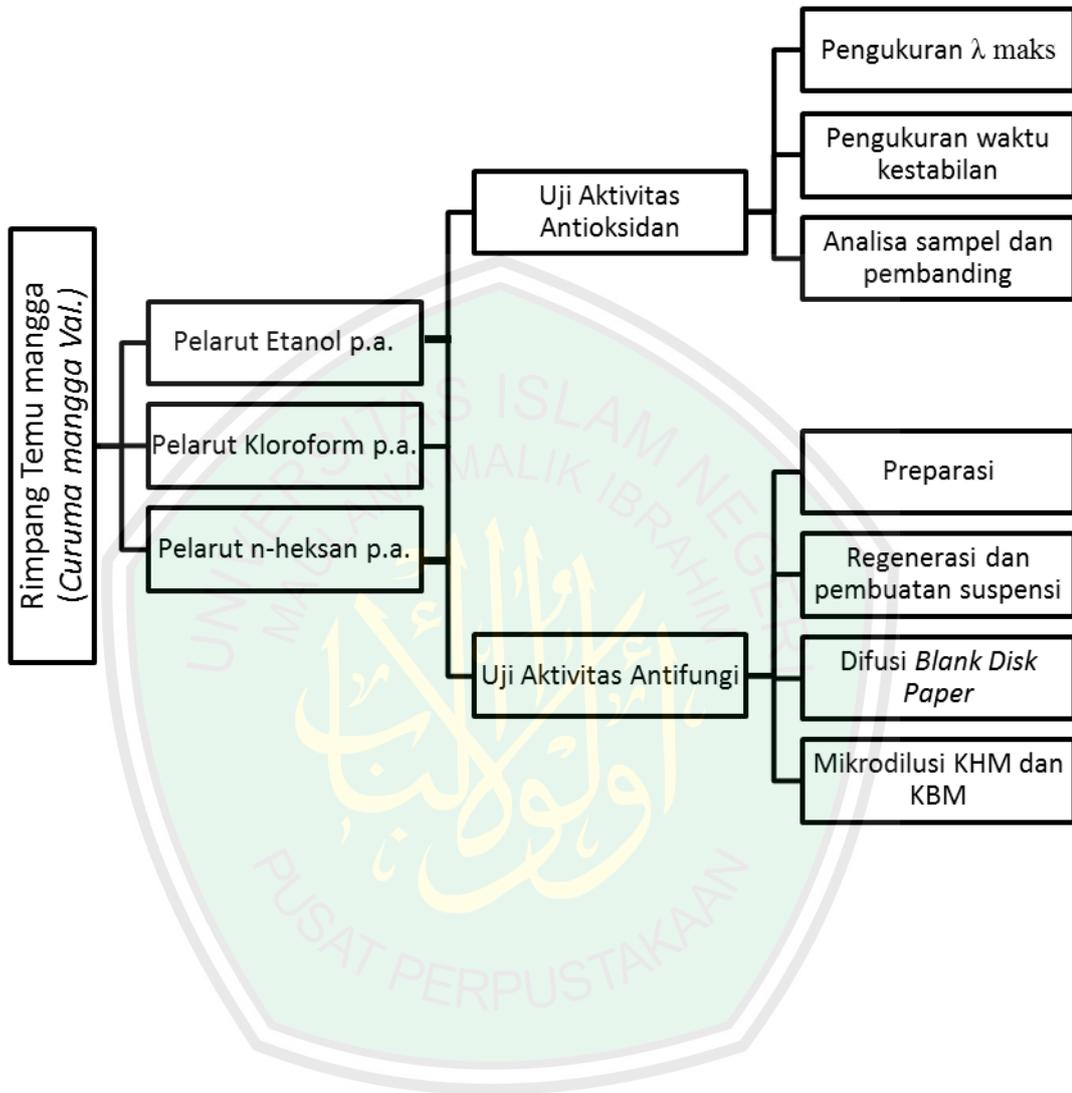
- Sudarmadji, Slamet., dkk. 1989. *Analisis Bahan Makanan dan Pertanian*. Yogyakarta : Liberty.
- Sudewo. 2006. *Basmi Penyakit dengan Sirih Merah*. PT. AgroMedia Pustaka, Jakarta.
- Sudiarto K.Mulya, Gusmaini, H. Muhammad, N. Maslahah dan Emmyzar. 1998. Studi Peranan Bahan Organik dan Pola Tanam Organik Farming untuk Kesehatan dan Produktivitas Jahe. *Lap.Tek Balitro*. 51 – 58.
- Sukara, E., 2000. Sumber daya alam hayati dan pencarian bahan baku obat (Bioprospekting). *Prosiding Simposium Nasional II Tumbuhan Obat dan Aromatik. Puslitbang Biologi-LIPI, Bogor* : 31-37.
- Sumarny, Ros. Kadar kurkumin dan potensi antioksidan ekstrak etanol rimpang temu putih (*Curcuma zedoaria (Berg) Roscoe.*), temu magga (*Curcuma mangga Val et Zyp.*) dan temu lawak (*Curcuma xanthorrhiza Roxb*). *Prosiding Seminar Nasional POKJANAS TOI XLII*. Universitas Jendral Ahmad Yani Cimahi.
- Sunarko, Martodihardjo. 2008. *Urethritis Gonore dan Non Gonore Diagnosis dan Pelaksanaan 1*: 1-7
- Sunarni T. 2005. Aktivitas Antioksidan Penangkap Radikal Bebas Beberapa kecambah Dari Biji Tanaman Familia Papilionaceae. *Jurnal Farmasi Indonesia 2 (2)*, 2001, 53-61.
- Sundari, D., P. Kosasih dan K. Ruslan. 1996. Analisis Fitokimia Ekstrak Etanol Daging Buah Pare (*Momordica charantia L.*). *Tesis*. Jurusan Farmasi. Institut Teknologi Bandung. Bandung.
- Supriyono, A. 2007. Aktivitas Antioksidan Beberapa Spesies Rumput Laut dari Pulau Sumba. *Jurnal Sains dan Teknologi Indonesia*, 9 (1) : 34-38.
- Supriyono, Agus. 2007. Aktivitas Antioksidan Beberapa Spesies Rumput Laut Dari Pulau Sumba. *Jurnal Sains dan Teknologi Indonesia Vol. 9 No. 1*
- Suyitno, Haryadi, Supriyanto, Budi S, Haryanto D, Adi D.G, Wahyu S. 1989. *Petunjuk Laboratorium Rekayasa Pangan*. PAU Pangan dan Gizi UGM. Yogyakarta.
- Tamat, S. R., T. Wikanta dan L . S. Maulina. 2007. Aktivitas Antioksidan dan Toksisitas Senyawa Bioaktif dari Ekstrak Rumput Laut Hijau *Ulva reticulata* Forsskal. *Jurnal Ilmu Kefarmasian Indonesia*, 5 (1) : 31-36.

- Tedjo, A., D. Sajuthi, dan L. K. Darusman. 2005. Aktivitas Kemoprevensi Ekstrak Temu Mangga. *Makara, Kesehatan*, Vol. 9, No. 2, Desember 2005: 57-62.
- Tewtrakul, S. and S. Subhadhirasakul. 2007. Anti-allergic Activity of Some Selected Plants in The Zingiberaceae Family. *Journal of Ethnopharmacology* 109, 535-538.
- Tjitrosoepomo, G. 1992. *Morfologi Tumbuhan*. Yogyakarta: UGM Press
- Tjitrosoepomo, G. 2000. *Taksonomi Tumbuhan (Spermatophyta)*. Yogyakarta: UGM Press
- Tonnesen, H.H., and J.V. Greenhill. 1992. Studies on curcumin and curcuminoids. XXII: Curcumin as a reducing agent and as a radical scavenger. *International Journal of Pharmaceutics* 87: 79-87.
- Trilaksani. 2003. Aktivitas Antioksidan dan Imunomodulator Serialia Non Beras. *Skripsi*. Bogor: Jurusan Pertanian Institut Pertanian Bogor.
- Vadlapudi, V., Kaladhar, M. J. Paul, Kumar and M Behara. 2012. Antioxidant Activities of Marine Algae : A Review. *International Journal of Recent Scientific Research*, 3 (7): 574-580.
- Velayudhan, K.C., Muralidharan, V.K., Amalraj, V.A., Gautam, P.L., Mandal, S., & Dinesh Kumar (1999). Curcuma genetic resources: Scientific Monograph(4). In: National Bureau of Plant Genetic Resource, Regional Station Trissur. New Delhi: National Bureau of Plant Genetic Resources
- Voight, R.. 1994. *Buku Pelajaran Teknologi Farmasi*. Penerjemah Soendari, Vol. 10 (1) : 10 – 17.
- WHO, 2003, Traditional medicine, <http://www.who.int/mediacentre/factsheets/fs134/en/>, diakses April 2015.
- WHO. 2004. General Guidelines for Methodologies on Research and Evaluation of Traditional Medicine. <http://www.who.int/medicinedocs/collect/medicinedocs/pdf/whozip42e/whozip42e.pdf>
- WHO. 2011. Electromagnetic fields and public health: mobile telephones and their base stations. <http://www.who.int/mediacentre/factsheets/fs193/en/>

- Winarsi, Hery., et al. 2007. *Antioksidan Alami dan Radikal Bebas: Potensi dan Aplikasinya Dalam Kesehatan*. Kanisius, Yogyakarta, Indonesia.
- Winata, Trisyati. 2006. Aktivitas antijamur air perasan rimpang lengkuas merah (*alpinia galanga* var. *Rubrum*) terhadap *candida albicans* secara in vitro. *Jurnal Penelitian*.
- Yenie, Elvi. 2013. Pembuatan Pestisida Organik Menggunakan Metode Ekstraksi dari Sampah Daun Pepaya dan Umbi Bawang Putih. *Jurnal Teknik Lingkungan UNAND 10 (1): Hal 48*.
- Yuandani. 2011. Uji Aktivitas Antikanker (Preventif dan Kuratif) Ekstrak Etanol Temu Mangga (*Curcuma Mangga* Val.) Pada Mencit yang Diinduksi Siklofosamid. Artikel Penelitian *Majalah Kesehatan PharmaMedika*, 2011 Vol,3,
- Zamrodi, M. 2011. Uji Fitokimia Dan Uji Aktivitas Antibakteri Senyawa Aktif Tanaman Anting-anting (*Acalypha Indica* L.).
- Zuhud, 2003. Pengembangan Tumbuhan Obat Berbasis Konsep Bioregional. *Makalah Filsafat Sains*. Program Pascasarjana IPB Bogor.

LAMPIRAN

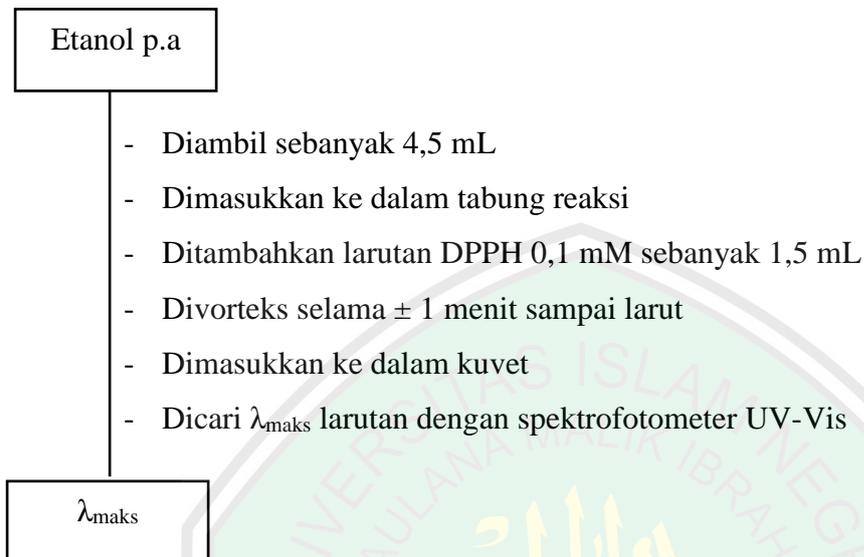
Lampiran 1. Alur Penelitian



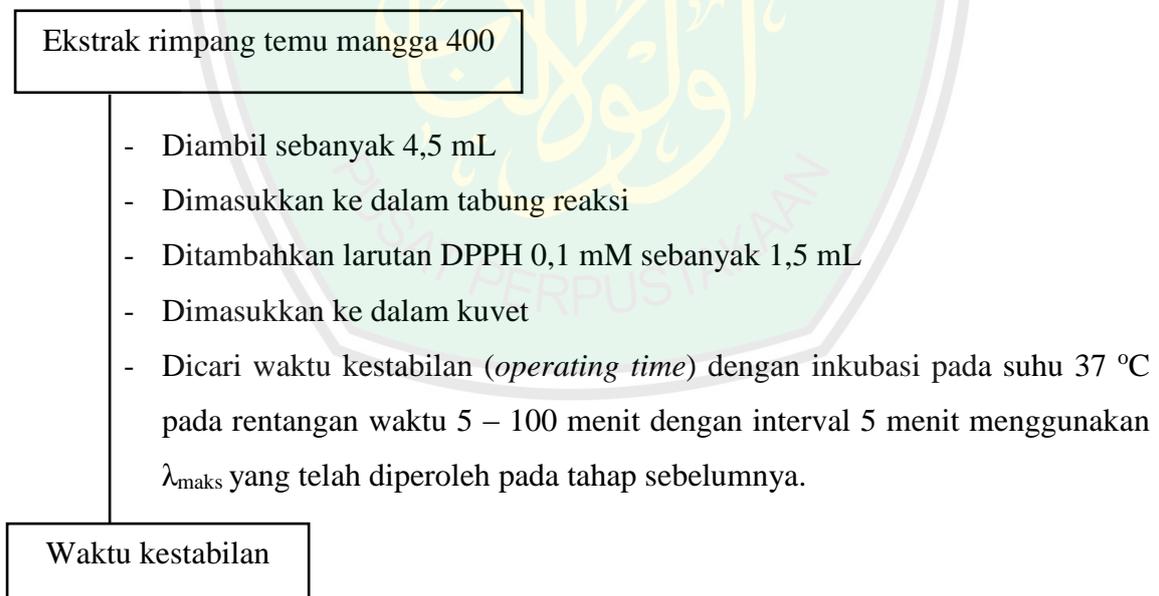
Lampiran 2. Langkah Kerja

L.2.1 Uji Aktivitas Antioksidan Ekstrak Rimpang Temu mangga dengan Metode DPPH

L.2.1.1. Penentuan Panjang Gelombang Maksimum



L.2.1.2 Penentuan Waktu Kestabilan Pengukuran Antioksidan



L.2.1.3 Pengukuran Potensi Antioksidan Ekstrak Rimpang Temu Mangga

a. Pembuatan Larutan Kontrol

Etanol p.a

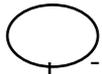
- Diambil sebanyak 4,5 mL
- Dimasukkan ke dalam tabung reaksi
- Ditambahkan larutan DPPH 0,1 mM sebanyak 1,5 mL
- Ditutup dengan alumunium voil
- Divorteks sampai larut
- Diinkubasi pada suhu 37 °C selama waktu kestabilan yang telah diketahui
- Dimasukkan ke dalam kuvet
- Diukur nilai absorbansinya dengan menggunakan spektrofotometer UV-Vis menggunakan λ_{maks} yang telah diperoleh pada tahap sebelumnya.

Abs. larutan kontrol

b. Pengukuran Aktivitas Antioksidan Ekstrak Rimpang Temu mangga

Stok larutan ekstrak rimpang temu mangga 500

- Dibuat pengenceran larutan ekstrak rimpang temu mangga dengan kosentrasi 25, 50, 100, 200, dan 400 ppm
- Diambil sebanyak 4,5 mL dari masing-masing larutan
- Dimasukkan ke dalam tabung reaksi
- Ditambahkan larutan DPPH 0,1 mM sebanyak 1,5 mL
- Ditutup dengan alumunium voil
- Divorteks sampai larut
- Diinkubasi pada suhu 37 °C selama waktu kestabilan yang telah diketahui (pencatatan waktu dimulai bersamaan dengan memasukkan DPPH)
- Dimasukkan ke dalam kuvet
- Diukur nilai absorbansinya dengan menggunakan spektrofotometer UV-Vis menggunakan λ_{maks} yang telah diperoleh pada tahap sebelumnya.



- Dihitung nilai persen (%) aktivitas antioksidan dengan persamaan:

$$\text{Aktivitas antioksidan (\%)} = \frac{(\text{Abs. kontrol} - \text{Abs. sampel})}{\text{Abs. kontrol}} \times 100 \%$$

Aktivitas Antioksidan

d. Pengolahan Data Hasil Antioksidan dengan *GraphPad Prism5*

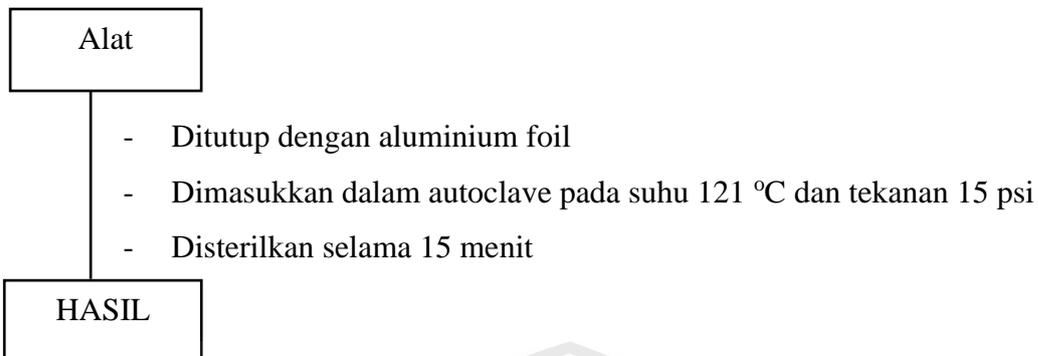
Data Antioksidan

- Instal aplikasi *GraphPad Prism5*
- Buka ikon 
- Pilih "*Enter and plot a single Y value for each point*". Lalu klik "*Create*"
- Dimasukkan data hasil uji aktivitas antioksidan (log [Kosentrasi] -> X dan nilai % Peredaman -> Y)
- Klik Analyses pada toolbar, pilih XY Analyses; Nonlinear regression (curve fit). Lalu klik "OK"
- Pilih Dose-response - Inhibition; log(inhibitor) vs. response -- Variable slope (four parameters)
- Centang "Interpolate unknowns from standard curve" dan pilih Confidence interval dengan nilai 95%
- Lalu pilih Compare, klik Do the best-fit values of selected parameters differ between data sets. Centang logIC50
- Pilih Constrain, Bottom; Constant equal to 0,0 dan Top constant equal to 100
- Klik "OK"

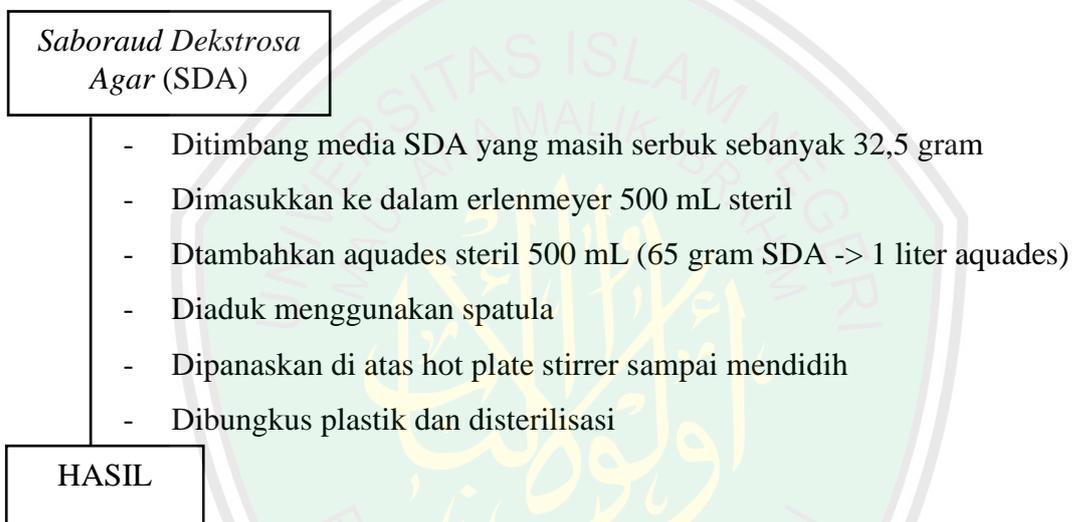
HASIL

L.2.2. Uji Aktivitas Antifungi Ekstrak Rimpang Temu mangga

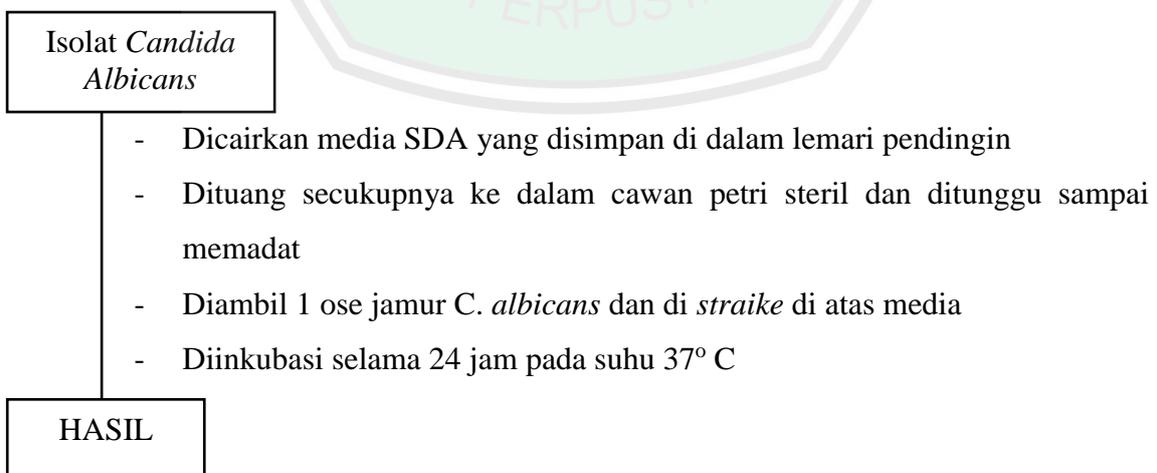
L.2.2.1 Sterilisasi Alat



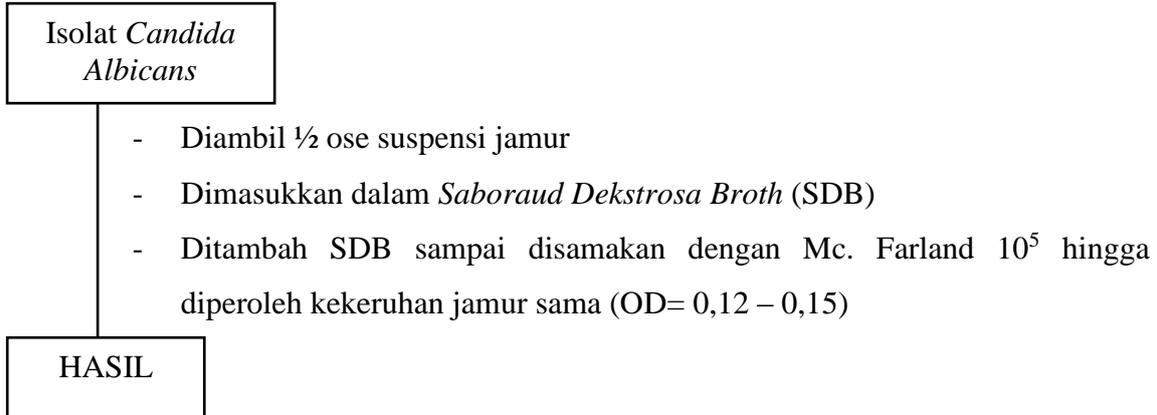
L.2.2.2 Pembuatan Media



L.2.2.3 Regenerasi jamur *C. albicans*

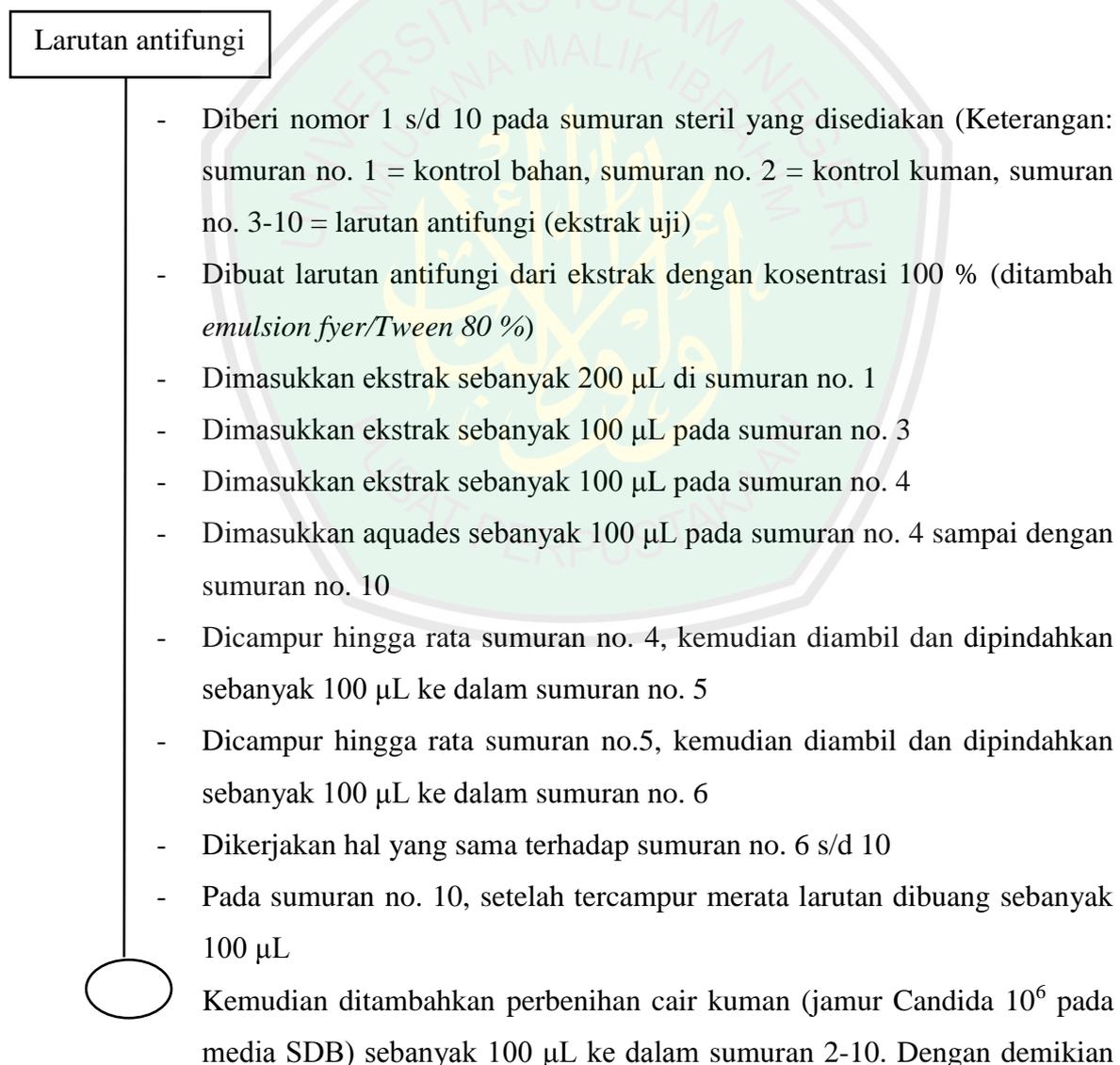


L.2.2.4 Pembuatan Suspensi *C. albicans* (Metode Mc. Farland)



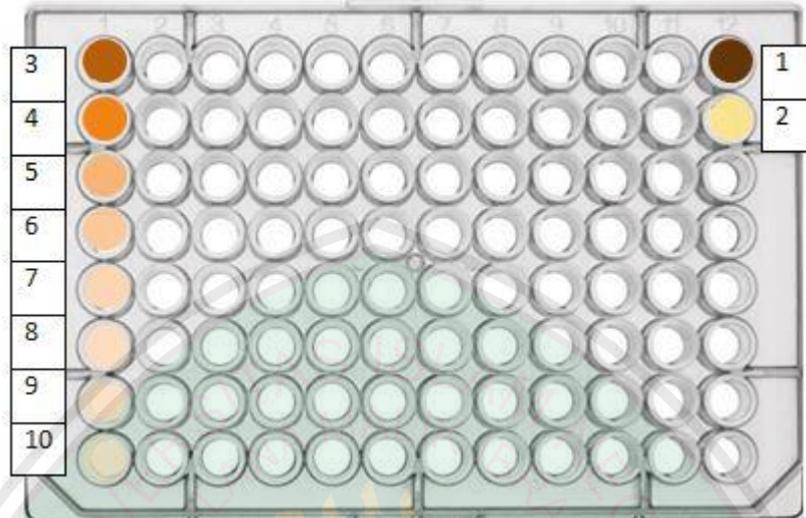
L.2.2.5 Uji Aktivitas Antifungi Ekstrak Rimpang Temu mangga

a. Penentuan Konsentrasi Hambat Minimum (KHM)



volume masing-masing sumuran menjadi 200 μL , sehingga konsentrasi akhir antifungi berubah.

- Dari pengenceran di atas, maka konsentrasi awal dari masing-masing sumuran (antifungi) berubah menjadi seperti terlihat pada skema berikut:



Keterangan:

- | | |
|-----------------------------|--------------------------------|
| 1. Kontrol Bahan (KB) | 6. Ekstrak konsentrasi 6,25 % |
| 2. Kontrol Kuman (KK) | 7. Ekstrak konsentrasi 3,13 % |
| 3. Ekstrak konsentrasi 50 % | 8. Ekstrak konsentrasi 1,56 % |
| 4. Ekstrak konsentrasi 25 % | 9. Ekstrak konsentrasi 0,78 % |
| 5. Ekstrak konsentrasi 12 % | 10. Ekstrak konsentrasi 0,39 % |

- Diinkubasi semua tabung pada suhu 37 °C selama 18-24 jam
- Diperhatikan/dilihat dan dicatat pada tabung ke berapa tampak terjadi kekeruhan

HASIL

b. Penentuan Konsentrasi Bunuh Minimum (KBM)

Hasil KHM

- Ditanam isi sumuran no. 2-10 (0,1 mL) yang tidak menunjukkan adanya pertumbuhan (kekeruhan) pada medium SDA (tabung yang jernih = positif KHM) dengan metode strike hitungan
- Diinkubasi pada suhu 37 °C selama 18-24 jam
- Dihitung jumlah koloni pada setiap cawan menggunakan *Colony Counter*
- Disebut KBM jika pertumbuhan koloni kuman 0,1 % dari jumlah koloni kontrol kuman (kuman mati sejumlah 99,9 %)

HASIL



Lampiran 3. Perhitungan

L.3.1 Cara Pembuatan Larutan DPPH 0,1 mM

$$\begin{aligned}
 \text{Volume larutan} &= 5 \text{ mL} \\
 \text{BM DPPH} &= 394,33 \text{ g/mol} \\
 \text{Mol DPPH} &= \text{Volume} \times \text{Kosentrasi} \\
 &= 5 \text{ mL} \times 0,1 \text{ mM} \\
 &= 0,005 \text{ L} \times 0,0001 \text{ M} \\
 &= 0,0000005 \text{ mol} \\
 \text{Massa DPPH} &= \text{mol} \times \text{BM} \\
 &= 0,0000005 \text{ mol} \times 394,33 \text{ g/mol} \\
 &= 0,000197165 \text{ g} \\
 &= 0,197165 \text{ mg (dibulatkan 0,2 mg)}
 \end{aligned}$$

Diambil 0,197165 mg senyawa DPPH, dilarutkan dengan sedikit etanol p.a. Setelah itu, dimasukkan labu ukur 5 mL, ditambah dengan etanol p.a hingga tanda batas (miniskus cekung) menggunakan pipet tetes, kemudian dihomogenkan.

Keterangan: membuat larutan DPPH 5 ml untuk mengukur lamda maks (λ_{maks}), sedangkan DPPH untuk kontrol dan sampel dibuat dalam 10 ml dengan perhitungan yang sama (catatan: massa DPPH= 0,39433 mg; dibulatkan menjadi 0,4 mg).

L.3.2 Cara Pembuatan Stok Larutan Ekstrak Rimpang Temu mangga 500 ppm

$$\begin{aligned}
 500 \text{ ppm} &= 500 \text{ mg/L} \\
 &= 500 \text{ mg}/1000 \text{ mL} \\
 &= 5 \text{ mg}/10 \text{ mL atau } 2,5 \text{ mg}/5 \text{ mL}
 \end{aligned}$$

Keterangan: Stok 5 mL dibuat untuk optimasi waktu sampel dan 10 mL untuk pengenceran sampel ekstrak rimpang temu mangga 25, 50, 100, 200, dan 400 ppm.

L.3.3 Cara Pengenceran Ekstrak Rimpang Temu mangga

➤ Pembuatan Sampel 400 ppm

$$V_1 \times M_1 = V_2 \times M_2$$

Keterangan:

V_1 = volume yang diambil untuk pengenceran

V_2 = volume larutan yang diinginkan

M_1 = konsentrasi larutan stok

M_2 = konsentrasi larutan hasil pengenceran

$$V_1 = \frac{5 \text{ mL} \times 400 \text{ ppm}}{500 \text{ ppm}} = 4 \text{ mL}$$

Jadi, untuk membuat 5 mL sampel 400 ppm diperlukan larutan stok 500 ppm sebanyak 4 mL, kemudian ditambahkan dengan pelarut hingga 5 mL.

➤ **Pembuatan Sampel 200 ppm**

$$V_1 = \frac{5 \text{ mL} \times 200 \text{ ppm}}{500 \text{ ppm}} = 2 \text{ mL}$$

Jadi, untuk membuat 5 mL sampel 200 ppm diperlukan larutan stok 500 ppm sebanyak 2 mL.

➤ **Pembuatan Sampel 100 ppm**

$$V_1 = \frac{5 \text{ mL} \times 100 \text{ ppm}}{500 \text{ ppm}} = 1 \text{ mL}$$

Jadi, untuk membuat 5 mL sampel 100 ppm diperlukan larutan stok 500 ppm sebanyak 1 mL.

➤ **Pembuatan Sampel 50 ppm**

$$V_1 = \frac{5 \text{ mL} \times 50 \text{ ppm}}{500 \text{ ppm}} = 0,5 \text{ mL}$$

Jadi, untuk membuat 5 mL sampel 50 ppm diperlukan larutan stok 500 ppm sebanyak 0,5 mL.

➤ **Pembuatan Larutan Sampel 25 ppm**

$$V_1 = \frac{5 \text{ mL} \times 25 \text{ ppm}}{500 \text{ ppm}} = 0,25 \text{ mL}$$

Jadi, untuk membuat 5 mL sampel 25 ppm diperlukan larutan stok 500 ppm sebanyak 0,25 mL.

Hasil Perhitungan Rendemen

1. Ekstrak etanol Temu manga

$$\begin{aligned}
 \text{Berat botol kosong} &= 88,5434 \text{ g} \\
 \text{Berat botol kosong + ekstrak pekat} &= 108,2002 \text{ g} \\
 \text{Berat ekstrak pekat} &= (\text{Berat botol kosong} + \\
 &\text{ekstrak pekat}) - \text{Berat botol kosong} \\
 &= 108,2002 \text{ g} - 88,5434 \text{ g} \\
 &= 19,6568 \text{ g} \\
 \text{Rendemen} &= \frac{\text{berat ekstrak pekat}}{\text{berat sampel}} \times 100\% = \frac{19,6568 \text{ g}}{101,3 \text{ g}} \times 100\% \\
 &= 19,405\% \text{ (b/b)}
 \end{aligned}$$

2. Ekstrak kloroform Temu mangga

$$\begin{aligned}
 \text{Berat botol kosong} &= 89,5885 \text{ g} \\
 \text{Berat botol kosong + ekstrak pekat} &= 107,3936 \text{ g} \\
 \text{Berat ekstrak pekat} &= (\text{Berat botol kosong} + \\
 &\text{ekstrak pekat}) - \text{Berat botol kosong} \\
 &= 107,3936 \text{ g} - 89,5885 \text{ g} \\
 &= 7,8051 \text{ g} \\
 \text{Rendemen} &= \frac{\text{berat ekstrak pekat}}{\text{berat sampel}} \times 100\% = \frac{7,8051 \text{ g}}{100 \text{ g}} \times 100\% \\
 &= 7,8051\% \text{ (b/b)}
 \end{aligned}$$

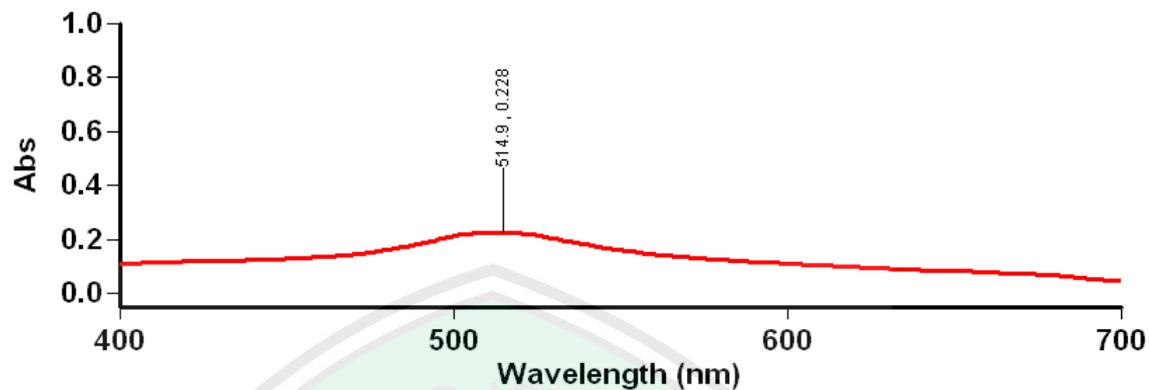
3. Ekstrak n-heksana Temu mangga

$$\begin{aligned}
 \text{Berat botol kosong} &= 90,7492 \text{ g} \\
 \text{Berat botol kosong + ekstrak pekat} &= 101,9244 \text{ g} \\
 \text{Berat ekstrak pekat} &= (\text{Berat botol kosong} + \\
 &\text{ekstrak pekat}) - \text{Berat botol kosong} \\
 &= 101,9244 \text{ g} - 90,7492 \text{ g} \\
 &= 11,752 \text{ g} \\
 \text{Rendemen} &= \frac{\text{berat ekstrak pekat}}{\text{berat sampel}} \times 100\% = \frac{1,1752 \text{ g}}{100 \text{ g}} \times 100\% \\
 &= 11,752\% \text{ (b/b)}
 \end{aligned}$$

Lampiran 4. Hasil Penelitian Antioksidan

L.4.1 Panjang Gelombang (λ) Maksimum

Tanggal Analisa : 07 April 2015



Scan Analysis Report

Report Time : Tue 07 Apr 10:34:10 AM 2015

Method:

Batch: D:\Bu Bayin\Lamdha Maks DPPH (07-04-2015).DSW

Software version: 3.00(339)

Operator: Rika

Sample Name: DPPH

Collection Time 4/7/2015 10:34:48 AM

Peak Table

Peak Style Peaks

Peak Threshold 0.0100

Range 700.0nm to 399.9nm

Wavelength (nm) Abs

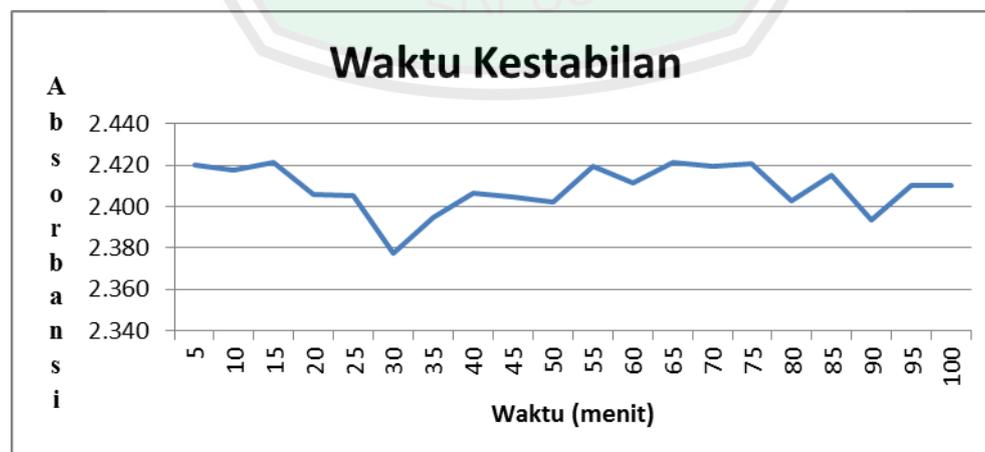
514.9	0.228
-------	-------

L.4.2 Waktu Kestabilan Pengukuran Antioksidan

a. Pengukuran Optimasi Waktu 515 nm DPPH 0,1 mM pada Ekstrak Rimpang Temu Mangga

Waktu	Nilai A 1	Nilai A 2	Nilai A 3	Rata2
Blanko	0	0	0	0.00
5	2.422	2.42	2.419	2.420
10	2.415	2.418	2.42	2.418
15	2.418	2.424	2.422	2.421
20	2.404	2.408	2.406	2.406
25	2.403	2.408	2.405	2.405
30	2.375	2.38	2.378	2.378
35	2.392	2.397	2.395	2.395
40	2.409	2.406	2.405	2.407
45	2.402	2.406	2.405	2.404
50	2.399	2.405	2.402	2.402
55	2.416	2.421	2.421	2.419
60	2.408	2.414	2.412	2.411
65	2.419	2.423	2.422	2.421
70	2.415	2.42	2.423	2.419
75	2.418	2.423	2.421	2.421
80	2.4	2.405	2.403	2.403
85	2.412	2.417	2.417	2.415
90	2.39	2.397	2.394	2.394
95	2.407	2.412	2.412	2.410
100	2.407	2.412	2.412	2.410

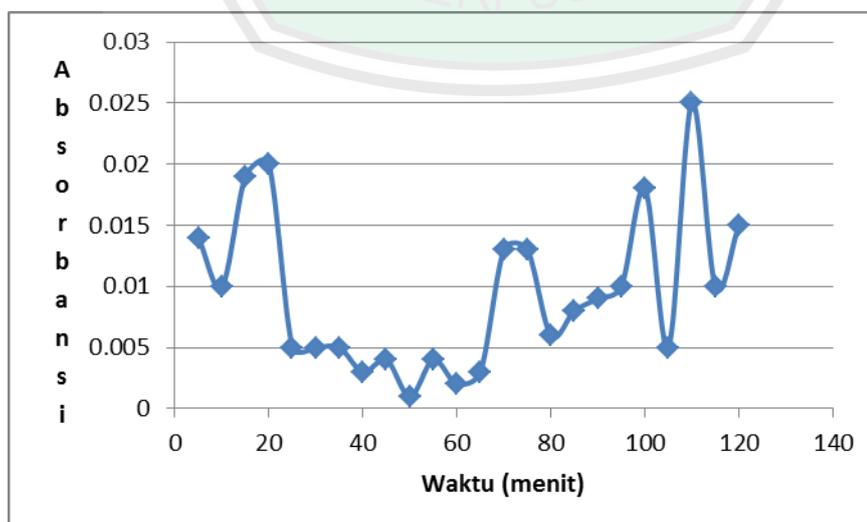
Grafik Pengukuran Waktu Kestabilan



b. Pengukuran Optimasi Waktu 515 nm DPPH 0,1 mM (Vitamin C)

Waktu (Menit ke-)	Nilai A1	Nilai A2	Nilai A3	Rata-Rata
Blanko	0	0	0	0.000
5	0.018	0.012	0.011	0.014
10	0.011	0.01	0.01	0.010
15	0.018	0.021	0.019	0.019
20	0.02	0.019	0.021	0.020
25	0.005	0.006	0.005	0.005
30	0.001	0.01	0.004	0.005
35	0.004	0.005	0.006	0.005
40	0.003	0.002	0.003	0.003
45	0.005	0.003	0.004	0.004
50	0.001	0.002	0.001	0.001
55	0.004	0.004	0.005	0.004
60	0.002	0.002	0.001	0.002
65	0.004	0.002	0.004	0.003
70	0.013	0.014	0.012	0.013
75	0.013	0.013	0.013	0.013
80	0.006	0.005	0.006	0.006
85	0.01	0.006	0.007	0.008
90	0.01	0.01	0.007	0.009
95	0.009	0.01	0.01	0.010
100	0.018	0.02	0.017	0.018
105	0.005	0.006	0.005	0.005
110	0.026	0.025	0.025	0.025
115	0.01	0.01	0.009	0.010
120	0.015	0.017	0.014	0.015

Grafik Pengukuran Waktu Kestabilan



L.4.3. Data Hasil Absorbansi Menggunakan Spektrofotometer UV-Vis

a. Hasil Absorbansi Ekstrak Etanol

Tanggal Analisa : 05 Agustus 2015

Advanced Reads Report

Report time 8/5/2015 10:51:34 AM
 Method
 Batch name D:\Layanan Analisa\Fitria-Biologi\Absorbansi
 Temu Mangga Etanol (05-08-2015).BAB
 Application Advanced Reads 3.00 (339)
 Operator Rika

Instrument Settings

Instrument Cary 50
 Instrument version no. 3.00
 Wavelength (nm) 514.9
 Ordinate Mode Abs
 Ave Time (sec) 0.1000
 Replicates 3
 Sample averaging OFF

Comments:

Zero Report

Read	Abs	nm
Zero	(0.1028)	514.9

Analysis

Collection time 8/5/2015 10:51:34 AM

Sample	F	Mean	SD	%RSD	Readings
Kontrol					0.2595
					0.2598
		0.2594	0.0005	0.20	0.2588

25 ppm				0.1916
				0.1919
	0.1919	0.0002	0.10	0.1920
Kontrol				0.2501
				0.2500
	0.2498	0.0004	0.15	0.2494
50 ppm				0.1618
				0.1611
	0.1629	0.0026	1.57	0.1658
Kontrol				0.2512
				0.2512
	0.2511	0.0002	0.09	0.2508
100 ppm				0.1328
				0.1330
	0.1330	0.0002	0.13	0.1332
Kontrol				0.2506
				0.2508
	0.2508	0.0001	0.04	0.2508
200 ppm				0.0746
				0.0764
	0.0759	0.0011	1.42	0.0766
Kontrol				0.2494
				0.2492
	0.2492	0.0002	0.09	0.2489
400 ppm				0.0673
				0.0652
	0.0665	0.0011	1.66	0.0669

Results Flags Legend

R = Repeat reading

b. Hasil Absorbansi Ekstrak Kloroform

Tanggal Analisa : 06 Agustus 2015

Advanced Reads Report

Report time 8/6/2015 10:36:11 AM
 Method
 Batch name D:\Layanan Analisa\Fitria-Biologi\Absorbansi Temu
 Mangga Etanol (06-08-2015).BAB
 Application Advanced Reads 3.00 (339)
 Operator Rika

Instrument Settings

Instrument Cary 50
 Instrument version no. 3.00
 Wavelength (nm) 514.9
 Ordinate Mode Abs
 Ave Time (sec) 0.1000
 Replicates 3
 Sample averaging OFF
 Comments:

Zero Report

Read	Abs	nm
Zero	(0.1005)	514.9

Analysis

Collection time 8/6/2015 10:36:11 AM

Sample	F	Mean	SD	%RSD	Readings
Kontrol					0.5576
					0.5577
		0.5573	0.0006	0.12	0.5565
25 ppm					0.4848
					0.4833
		0.4826	0.0026	0.54	0.4797

Kontrol				0.5554
				0.5548
	0.5550	0.0003	0.05	0.5549
50 ppm				0.4130
				0.4132
	0.4132	0.0002	0.04	0.4134
Kontrol				0.5566
				0.5565
	0.5562	0.0006	0.11	0.5555
100 ppm				0.3556
				0.3554
	0.3553	0.0003	0.09	0.3550
Kontrol				0.5556
				0.5555
	0.5555	0.0001	0.03	0.5553
200 ppm				0.1700
				0.1669
	0.1673	0.0026	1.54	0.1649
Kontrol				0.5555
				0.5551
	0.5555	0.0003	0.06	0.5558
400 ppm				0.0606
				0.0611
	0.0606	0.0005	0.88	0.0601

Results Flags Legend

R = Repeat reading

c. Hasil Absorbansi Ekstrak n-Heksana

Tanggal Analisa : 05 Agustus 2015

Advanced Reads Report

Report time 8/5/2015 10:46:33 AM
 Method
 Batch name D:\Layanan Analisa\Fitria-Biologi\Absorbansi
 Temu Mangga n-Heksana (05-08-2015).BAB
 Application Advanced Reads 3.00 (339)
 Operator Rika

Instrument Settings

Instrument Cary 50
 Instrument version no. 3.00
 Wavelength (nm) 514.9
 Ordinate Mode Abs
 Ave Time (sec) 0.1000
 Replicates 3
 Sample averaging OFF

Comments:

Zero Report

Read	Abs	nm
Zero	(0.1012)	514.9

Analysis

Collection time 8/5/2015 10:46:33 AM

Sample	F	Mean	SD	%RSD	Readings
Kontrol					0.3299
					0.3300
		0.3297	0.0004	0.11	0.3293
25 ppm					0.3022
					0.3014
		0.3012	0.0011	0.37	0.3000

Kontrol				0.3297
				0.3299
	0.3298	0.0001	0.03	0.3298
50 ppm				0.2735
				0.2732
	0.2732	0.0002	0.09	0.2730
Kontrol				0.3290
				0.3290
	0.3290	0.0001	0.03	0.3292
100 ppm				0.2348
				0.2349
	0.2348	0.0001	0.03	0.2349
Kontrol				0.3299
				0.3302
	0.3300	0.0002	0.06	0.3298
200 ppm				0.1643
				0.1644
	0.1648	0.0007	0.42	0.1656
Kontrol				0.3289
				0.3289
	0.3289	0.0000	0.01	0.3288
400 ppm				0.0860
				0.0883
	0.0874	0.0013	1.47	0.0881

Results Flags Legend

R = Repeat reading

L.4.4 Data Hasil Uji Aktivitas Antioksidan dengan Metode DPPH

Tabel 4.1 Perubahan warna ekstrak rimpang temu mangga dan vitamin C setelah penambahan DPPH

Sampel/Konsentrasi	Kontrol	25 ppm	50 ppm	100 ppm	200 ppm	400 ppm
Ekstrak Etanol	+	++	++	+++	++++	++++
Ekstrak Kloroform	+	+	+	++	+++	++++
Ekstrak N-heksana	+	+	+	++	+++	++++
Vitamin C	+++++	+++++	+++++	+++++	+++++	+++++

Keterangan : tanda + : warna ungu
 tanda ++ : warna ungu pudar
 tanda +++ : warna ungu kekuningan
 tanda ++++ : warna kuning
 tanda +++++ : warna putih
 tanda ++++++ : warna putih kekuningan

Tabel 4.2 Hasil Absorbansi Ekstrak Etanol, Kloroform dan N-Heksana Temu Mangga dan Vitamin C

Konsentrasi	Absorbansi							
	Ekstrak Etanol		Ekstrak Kloroform		Ekstrak n-heksana		Vitamin C	
	Kontrol	Sampel	Kontrol	Sampel	Kontrol	Sampel	Kontrol	Sampel
25	0.259	0.191	0.557	0.483	0.330	0.301	0.354	0.213
50	0.249	0.162	0.555	0.413	0.330	0.273	0.354	0.024
100	0.251	0.133	0.556	0.355	0.329	0.235	0.354	0.025
200	0.250	0.075	0.556	0.167	0.330	0.165	0.353	0.027
400	0.249	0.066	0.556	0.061	0.329	0.087	0.352	0.031

a. Data Hasil Uji Aktivitas Antioksidan Ekstrak Etanol p.a

Konsentrasi (ppm)	Ulangan (Absorbansi sampel)			Rerata	Log [Konsentrasi]	Absorbansi Kontrol	Aktivitas Antioksidan (% Peredaman)
	1	2	3				
25	0,1916	0,1919	0,1920	0.1919	1,40	0.2594	26.022

50	0,1618	0,1611	0,1658	0.1629	1,70	0.249	34.578
100	0,1328	0,1330	0,1332	0.133	2,00	0.2511	47.033
200	0,0746	0,0764	0,0766	0.0759	2,30	0.2508	69.737
400	0,0673	0,0652	0,0669	0.0665	2,60	0.2492	73.315

Aktivitas antioksidan dihitung menggunakan rumus sebagai berikut:

% Aktivitas antioksidan

$$= \frac{(\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel})}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100 \%$$

Contoh:

$$\begin{aligned} \text{\% Aktivitas antioksidan} &= \frac{(0,2594 - 0,1919)}{0,2594} \times 100 \% \\ &= 26,022 \% \end{aligned}$$

Nilai IC50 dihitung menggunakan software "Graphpad Prism5" dengan kosentrasi 25 – 400 ppm.

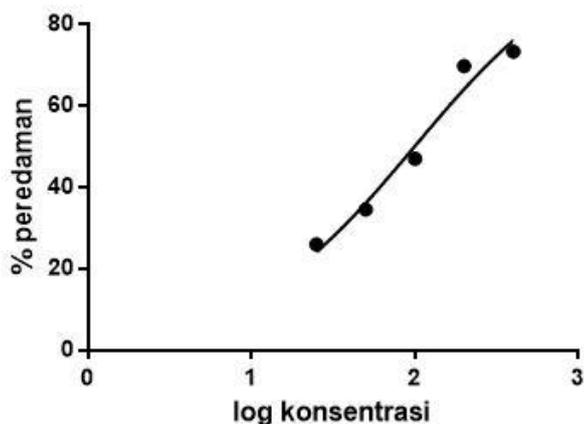
Kosentrasi (ppm)	Log [Kosentrasi] (ppm)	Antivitas Antioksidan (%)
25	1,40	26.022
50	1,70	34.578
100	2,00	47.033
200	2,30	69.737
400	2,60	73.315

Comparison of Fits
 Null hypothesis
 Alternative hypothesis
 P value
 Conclusion (alpha = 0.05)
 Preferred model
 F (DFn, DFd)
 LogIC50 different for each data set
 Best-fit values

Global (shared)
 Can't calculate
 LogIC50 different for each data set
 LogIC50 same for all data sets
 Models have the same DF
 LogIC50 different for each data set

Bottom	= 0.0	
Top	= 100.0	
LogIC50	1.997	
HillSlope	0.8283	
IC50	99.33	
Span	= 100.0	
Std. Error		
LogIC50	0.04609	
HillSlope	0.1007	
95% Confidence Intervals		
LogIC50	1.850 to 2.144	
HillSlope	0.5078 to 1.149	
IC50	70.86 to 139.2	
Goodness of Fit		
Degrees of Freedom	3	
R square	0.9689	
Absolute Sum of Squares	54.62	
Sy.x	4.267	
Constraints		
Bottom	Bottom = 0.0	
Top	Top = 100.0	
LogIC50 same for all data sets		
Best-fit values		
Bottom	= 0.0	
Top	= 100.0	
LogIC50	1.997	1.997
HillSlope	0.8283	
IC50	99.33	99.33
Span	= 100.0	
Std. Error		
LogIC50	0.04609	0.04609
HillSlope	0.1007	
95% Confidence Intervals		
LogIC50	1.850 to 2.144	1.850 to 2.144
HillSlope	0.5078 to 1.149	
IC50	70.86 to 139.2	70.86 to 139.2
Goodness of Fit		
Degrees of Freedom		3
R square	0.9689	0.9689
Absolute Sum of Squares	54.62	54.62
Sy.x		4.267
Constraints		
Bottom	Bottom = 0.0	
Top	Top = 100.0	
LogIC50	LogIC50 is shared	
Number of points		
Analyzed	5	

Grafik % Aktivitas Peredaman Ekstrak Etanol



Data Hasil Uji Aktivitas Antioksidan Ekstrak Kloroform p.a

Kosentrasi (ppm)	Ulangan (Absorbansi sampel)			Rerata	Log [Kosentrasi]	Absorbansi Kontrol	Aktivitas Antioksidan (% Peredaman)
	1	2	3				
25	0,4848	0,4833	0,4797	0.483	1,40	0.557	13.404
50	0,4130	0,4132	0,4134	0.413	1,70	0.555	25.550
100	0,3556	0,3554	0,3550	0.355	2,00	0.556	36.138
200	0,1700	0,1669	0,1649	0.167	2,30	0.556	69.883
400	0,0606	0,0611	0,0601	0.061	2,60	0.556	89.091

Nilai IC₅₀ dihitung menggunakan software “Graphpad Prism5” dengan kosentrasi 25 – 400 ppm.

Comparison of Fits

Null hypothesis

Alternative hypothesis

P value

Conclusion (alpha = 0.05)

Preferred model

F (DFn, DFd)

LogIC₅₀ different for each data set

Best-fit values

Bottom

= 0.0

Top

= 100.0

LogIC₅₀

2.077

HillSlope

1.461

IC₅₀

119.3

Span

= 100.0

Std. Error

Can't calculate

LogIC₅₀ different for each data set

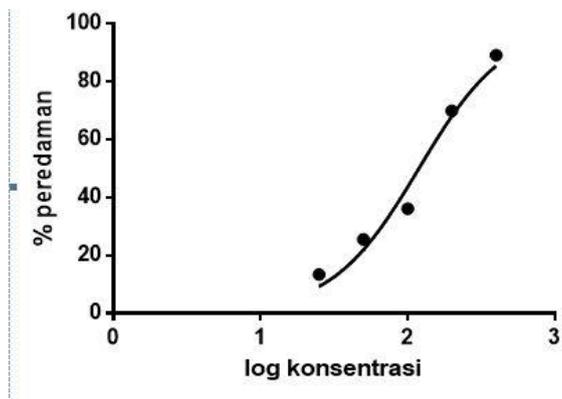
LogIC₅₀ same for all data sets

Models have the same DF

LogIC₅₀ different for each data set

LogIC50	0.04360	
HillSlope	0.2118	
95% Confidence Intervals		
LogIC50	1.938 to 2.215	
HillSlope	0.7871 to 2.135	
IC50	86.67 to 164.2	
Goodness of Fit		
Degrees of Freedom	3	
R square	0.9743	
Absolute Sum of Squares	102.9	
Sy.x	5.857	
Constraints		
Bottom	Bottom = 0.0	
Top	Top = 100.0	
LogIC50 same for all data sets		
Best-fit values		
Bottom	= 0.0	
Top	= 100.0	
LogIC50	2.077	2.077
HillSlope	1.461	
IC50	119.3	119.3
Span	= 100.0	
Std. Error		
LogIC50	0.04360	0.04360
HillSlope	0.2118	
95% Confidence Intervals		
LogIC50	1.938 to 2.215	1.938 to 2.215
HillSlope	0.7871 to 2.135	
IC50	86.67 to 164.2	86.67 to 164.2
Goodness of Fit		
Degrees of Freedom		3
R square	0.9743	0.9743
Absolute Sum of Squares	102.9	102.9
Sy.x		5.857
Constraints		
Bottom	Bottom = 0.0	
Top	Top = 100.0	
LogIC50	LogIC50 is shared	
Number of points		
Analyzed		5

Grafik % Aktivitas Peredaman Ekstrak Kloroform



c. Data Hasil Uji Aktivitas Antioksidan Ekstrak n-heksana p.a

Kosentrasi (ppm)	Ulangan (Absorbansi sampel)			Rerata	Log [Kosentrasi]	Absorbansi Kontrol	Aktivitas Antioksidan (% Peredaman)
	1	2	3				
25	0,3022	0,3014	0,3000	0.301	1,40	0.330	8.644
50	0,2735	0,2732	0,2730	0.273	1,70	0.330	17.162
100	0,2348	0,2349	0,2349	0.235	2,00	0.329	28.632
200	0,1643	0,1644	0,1656	0.165	2,30	0.330	50.061
400	0,0860	0,0883	0,0881	0.087	2,60	0.329	73.427

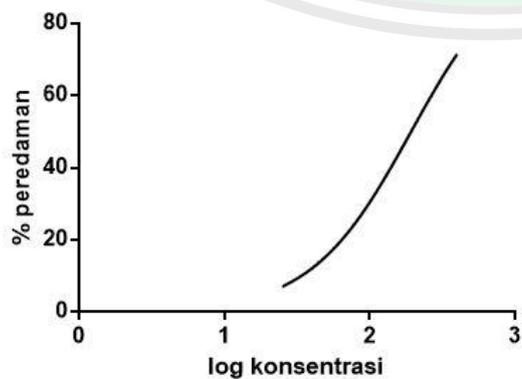
Nilai IC50 dihitung menggunakan software "Graphpad Prism5" dengan kosentrasi 25 – 400 ppm.

Comparison of Fits
 Null hypothesis
 Alternative hypothesis
 P value
 Conclusion (alpha = 0.05)
 Preferred model
 F (DFn, DFd)
 LogIC50 different for each data set
 Best-fit values
 Bottom = 0.0
 Top = 100.0
 LogIC50 = 2.284
 HillSlope = 1.263
 IC50 = 192.1
 Span = 100.0
 Std. Error
 LogIC50 = 0.01818
 HillSlope = 0.07251
 95% Confidence Intervals

Global (shared)
 Can't calculate
 LogIC50 different for each data set
 LogIC50 same for all data sets
 Models have the same DF
 LogIC50 different for each data set

LogIC50	2.226 to 2.341	
HillSlope	1.032 to 1.494	
IC50	168.2 to 219.5	
Goodness of Fit		
Degrees of Freedom	3	
R square	0.9951	
Absolute Sum of Squares	13.51	
Sy.x	2.122	
Constraints		
Bottom	Bottom = 0.0	
Top	Top = 100.0	
LogIC50 same for all data sets		
Best-fit values		
Bottom	= 0.0	
Top	= 100.0	
LogIC50	2.284	2.284
HillSlope	1.263	
IC50	192.1	192.1
Span	= 100.0	
Std. Error		
LogIC50	0.01818	0.01818
HillSlope	0.07251	
95% Confidence Intervals		
LogIC50	2.226 to 2.341	2.226 to 2.341
HillSlope	1.032 to 1.494	
IC50	168.2 to 219.5	168.2 to 219.5
Goodness of Fit		
Degrees of Freedom		3
R square	0.9951	0.9951
Absolute Sum of Squares	13.51	13.51
Sy.x		2.122
Constraints		
Bottom	Bottom = 0.0	
Top	Top = 100.0	
LogIC50	LogIC50 is shared	
Number of points		
Analyzed	5	

Grafik % Aktivitas Peredaman Ekstrak Kloroform



d. Data Hasil Uji Aktivitas Antioksidan Pembeding (Vitamin C)

Kosentrasi (ppm)	Ulangan (Absorbansi sampel)			Rerata	Log [Kosentrasi]	Absorbansi Kontrol	Aktivitas Antioksidan (% Peredaman)
	1	2	3				
25	0,2186	0,2100	0,2117	0,2134	1,40	0,3548	39,85
50	0,0249	0,0244	0,0248	0,0247	1,70	0,3541	93,02
100	0,0251	0,0251	0,0251	0,0251	2,00	0,354	92,91
200	0,0274	0,0276	0,0280	0,0276	2,30	0,353	92,18
400	0,0304	0,0317	0,0310	0,0310	2,60	0,3524	91,20

Comparison of Fits

Null hypothesis

Alternative hypothesis

P value

Conclusion (alpha = 0.05)

Preferred model

F (DFn, DFd)

Can't calculate
LogIC50 different for each data set
LogIC50 same for all data sets

Models have the same DF
LogIC50 different for each data set

LogIC50 different for each data set

Best-fit values

Bottom

= 0.0

Top

= 100.0

LogIC50

1.443

HillSlope

4.128

IC50

27.71

Span

= 100.0

Std. Error

LogIC50

0.03333

HillSlope

1.595

95% Confidence Intervals

LogIC50

1.337 to 1.549

HillSlope

-0.9483 to 9.205

IC50

21.71 to 35.37

Goodness of Fit

Degrees of Freedom

3

R square

0.9172

Absolute Sum of Squares

182.6

Sy.x

7.801

Constraints

Bottom

Bottom = 0.0

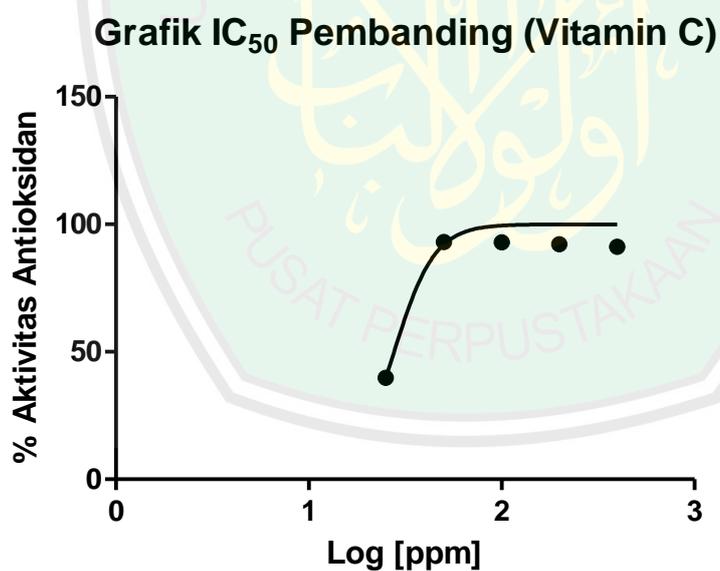
Top

Top = 100.0

LogIC50 same for all data sets

Best-fit values

Bottom	= 0.0	
Top	= 100.0	
LogIC50	1.443	1.443
HillSlope	4.128	
IC50	27.71	27.71
Span	= 100.0	
Std. Error		
LogIC50	0.03333	0.03333
HillSlope	1.595	
95% Confidence Intervals		
LogIC50	1.337 to 1.549	1.337 to 1.549
HillSlope	-0.9483 to 9.205	
IC50	21.71 to 35.37	21.71 to 35.37
Goodness of Fit		
Degrees of Freedom		3
R square	0.9172	0.9172
Absolute Sum of Squares	182.6	182.6
Sy.x		7.801
Constraints		
Bottom	Bottom = 0.0	
Top	Top = 100.0	
LogIC50	LogIC50 is shared	
Number of points		
Analyzed		5



Lampiran 5. Hasil Penelitian Antiofungi

L.5.1 Diameter Zona Hambat

a. Ekstrak Etanol

Diameter Zona Hambat Ekstrak Etanol Temu Mangga Konsentrasi 100% (mm)					
Sampel	I	II	III	Rata-rata ± SD	D Sampel*
Etanol 1	9.41	7.09	12.95	9.817 ± 2.951	3.817
Etanol 2	9.51	11.35	11.06	10.640 ± 0.989	4.640
Etanol 3	14.27	12.61	12.30	13.060 ± 1.059	7.060
Rata-Rata				11.172 ± 1.686	5.172 ± 1.686

b. Ekstrak Kloroform

Diameter Zona Hambat Ekstrak Kloroform Temu Mangga Konsentrasi 100% (mm)					
Sampel	I	II	III	Rata-rata ± SD	D Sampel*
Kloroform 1	6.98	7.07	6.81	6.953 ± 0.108	0.953
Kloroform 2	6.56	6.77	6.54	6.623 ± 0.104	0.623
Kloroform 3	8.97	10.24	10.08	9.763 ± 0.565	3.763
Rata-Rata				7.780 ± 1.409	1.780 ± 1.409

c. Ekstrak n-Heksana

Diameter Zona Hambat Ekstrak n-Heksana Temu Mangga Konsentrasi 100% (mm)					
Sampel	I	II	III	Rata-rata ± SD	D Sampel*
n-Heksana 1	12.15	10.43	10.05	10.877 ± 0.914	4.877
n-Heksana 2	8.97	8.24	7.52	8.243 ± 0.592	2.243
n-Heksana 3	8.46	9.71	9.38	9.183 ± 0.529	3.183
Rata-Rata				9.434 ± 1.090	3.434 ± 1.090

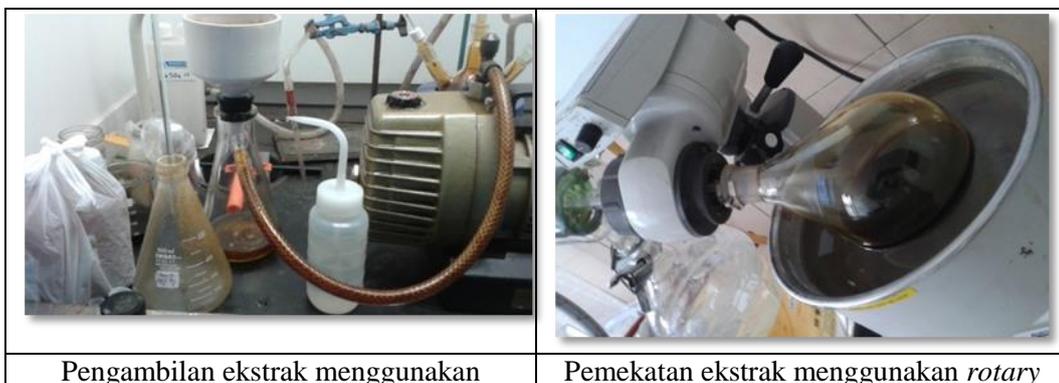
Lampiran 6. Dokumentasi Penelitian

L.6.1 Preparasi Sampel



Serbuk rimpang temu mangga dari UPT Materia Medica

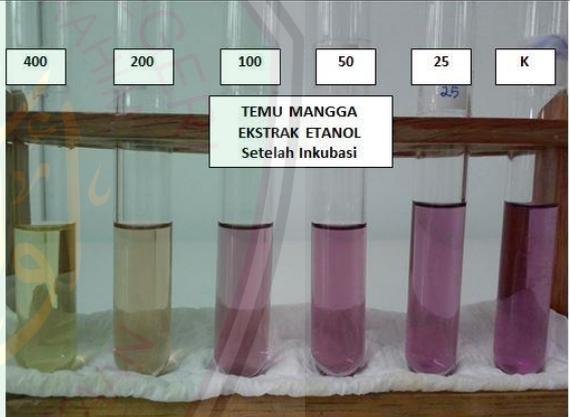
L.6.2 Ekstraksi Sampel

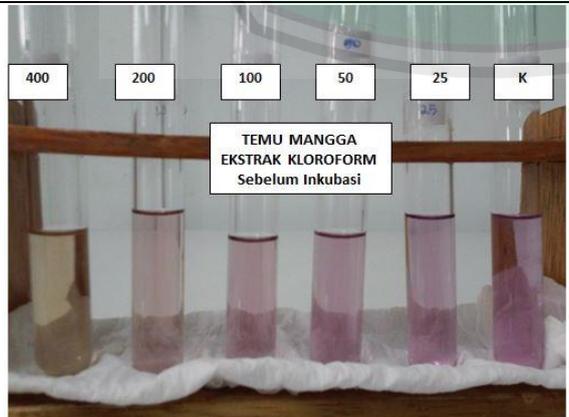
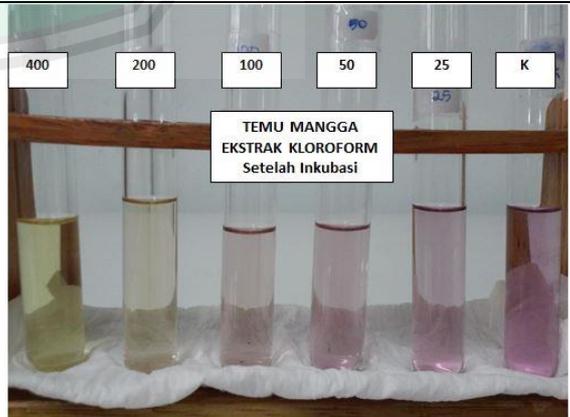


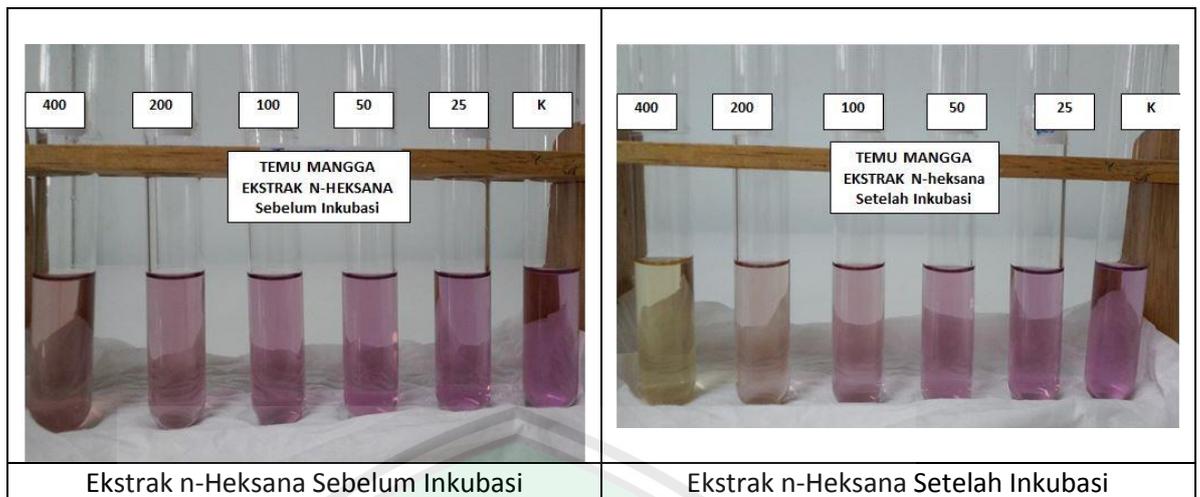
corong buchner	<i>evaporator</i>
----------------	-------------------

L.6.4. Uji Aktivitas Antioksidan

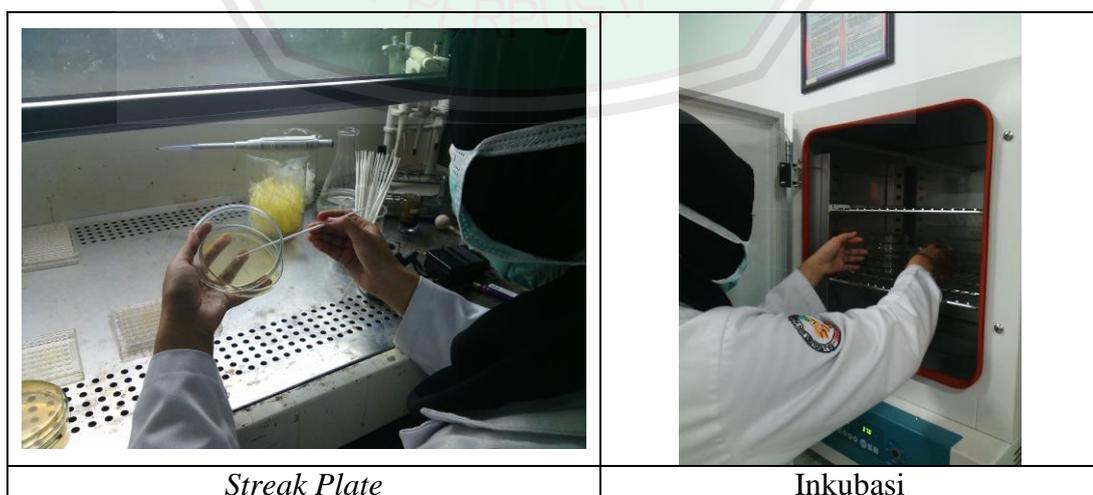
		
Penimbangan bahan	Pengenceran larutan	Menghomogenkan larutan dengan vortex

	
Ekstrak Etanol Sebelum Inkubasi	Ekstrak Etanol Setelah Inkubasi

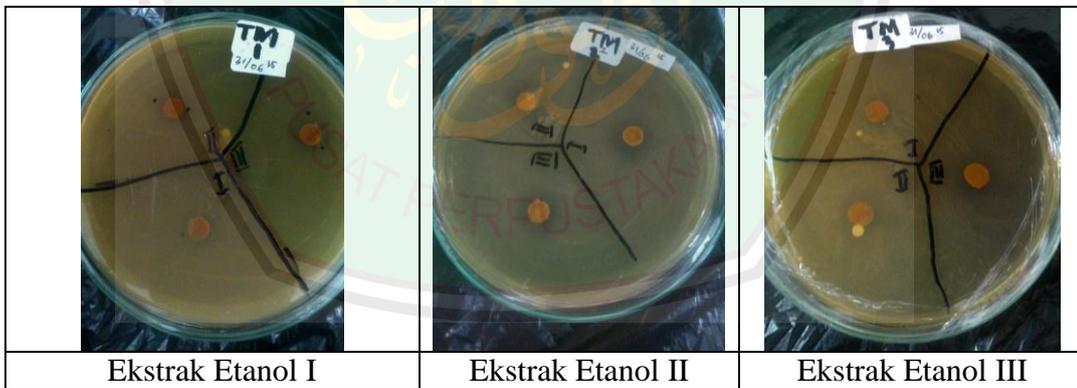
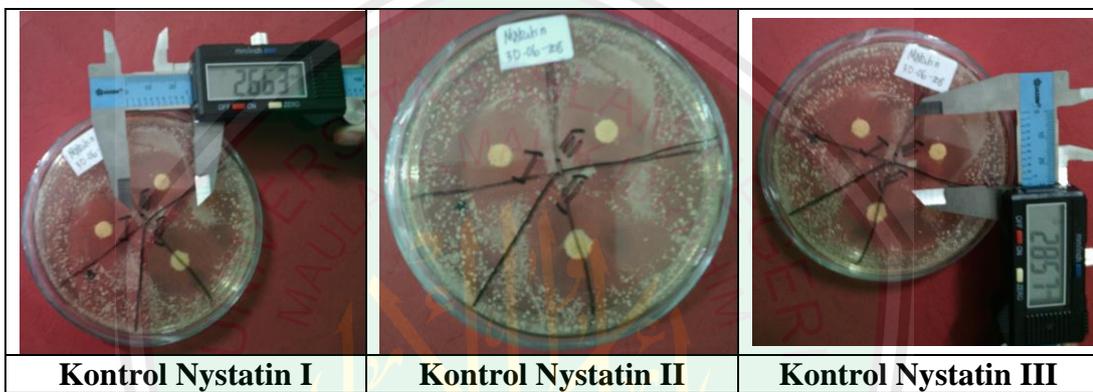
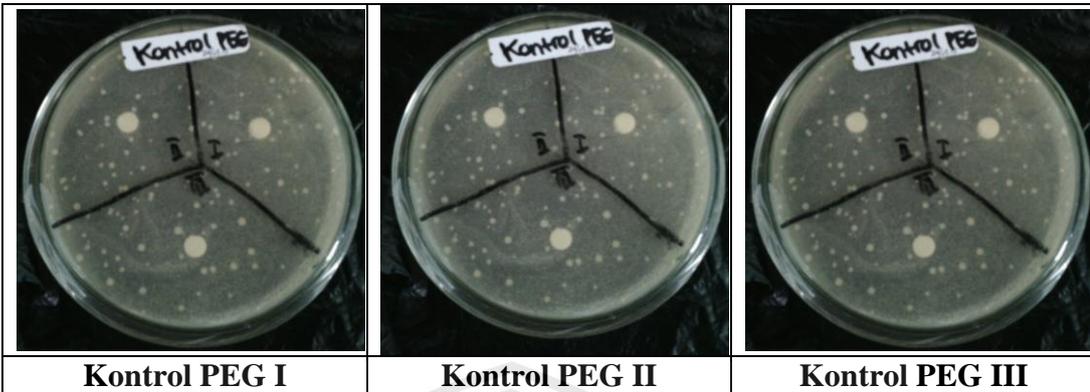
	
Ekstrak Kloroform Sebelum Inkubasi	Ekstrak Kloroform Setelah Inkubasi

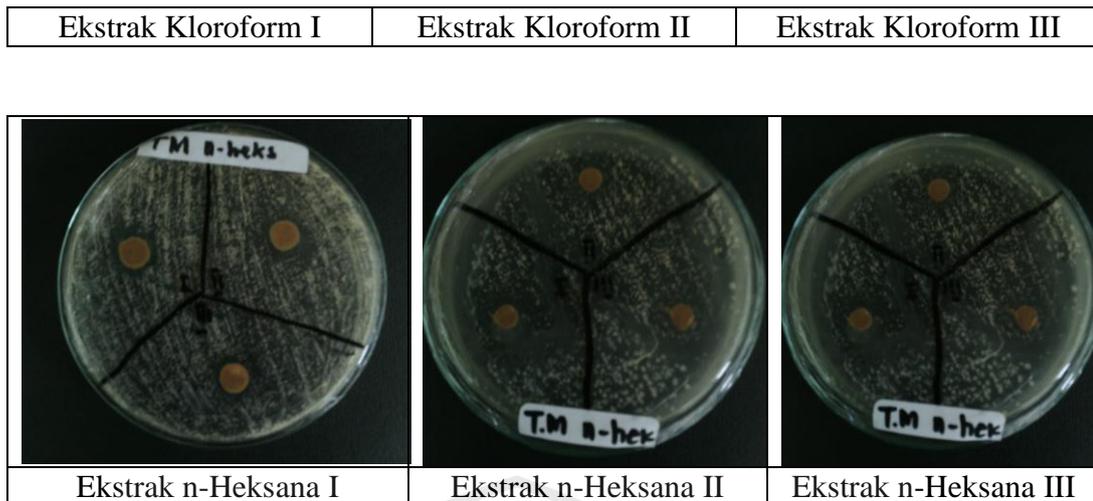


L.6.5. Uji Aktivitas Antifungi

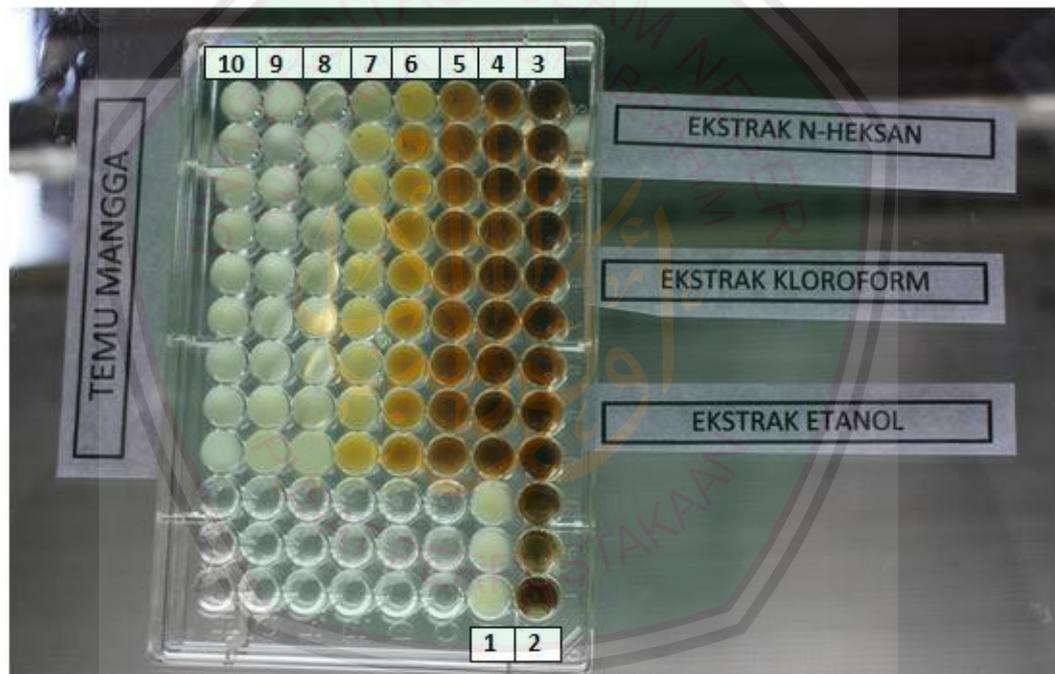


a. Hasil Zona Hambat Metode Difusi



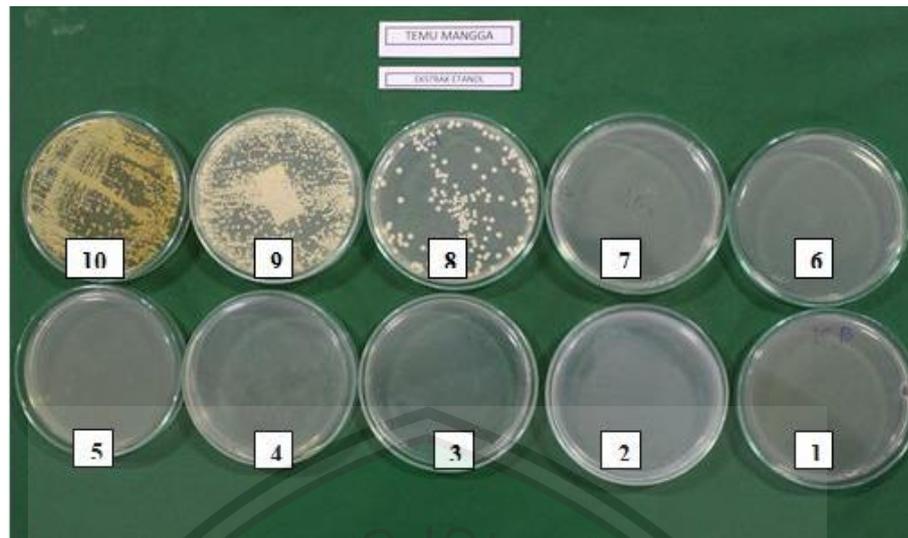


b. Metode Mikrodilusi



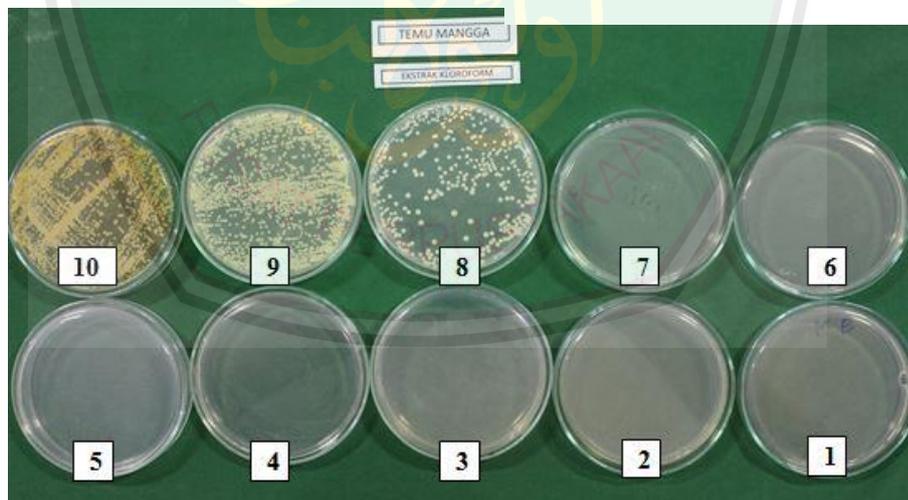
Keterangan:

- | | |
|------------------------------|-------------------------------|
| 1. Kontrol Kuman (KK) | 6. Ekstrak kosentrasi 6,25 % |
| 2. Kontrol Bahan (KB) | 7. Ekstrak kosentrasi 3,13 % |
| 3. Ekstrak kosentrasi 50 % | 8. Ekstrak kosentrasi 1,56 % |
| 4. Ekstrak kosentrasi 25 % | 9. Ekstrak kosentrasi 0,78 % |
| 5. Ekstrak kosentrasi 12,5 % | 10. Ekstrak kosentrasi 0,39 % |



Hasil KBM Ekstrak Etanol

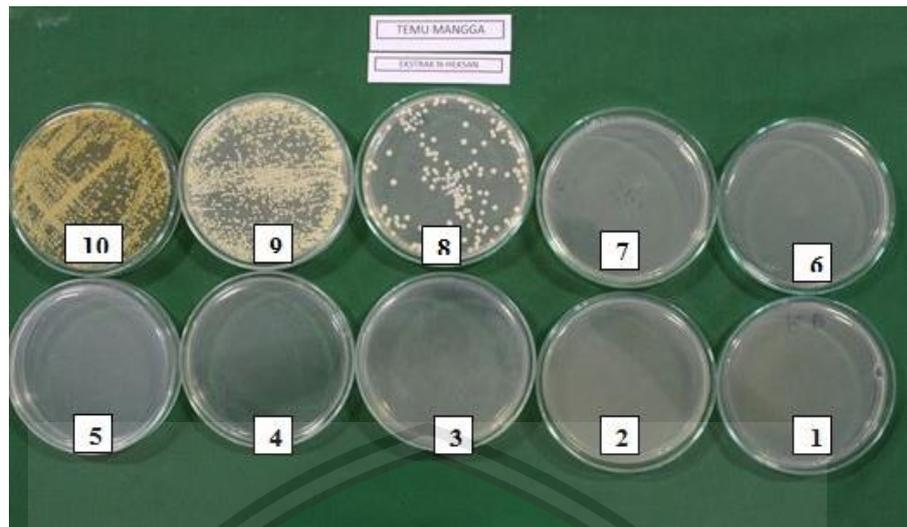
- | | |
|-------------------------------|-------------------------------|
| 1. Kontrol Bahan (KB) | 6. Ekstrak konsentrasi 3,13 % |
| 2. Ekstrak konsentrasi 50 % | 7. Ekstrak konsentrasi 1,56 % |
| 3. Ekstrak konsentrasi 25 % | 8. Ekstrak konsentrasi 0,78 % |
| 4. Ekstrak konsentrasi 12,5 % | 9. Ekstrak konsentrasi 0,39 % |
| 5. Ekstrak konsentrasi 6,25 % | 10. Kontrol Kuman (KK) |



Hasil KBM Ekstrak Kloroform

- | | |
|-------------------------------|--------------------------------|
| 1. Kontrol Bahan (KB) | 11. Ekstrak konsentrasi 3,13 % |
| 2. Ekstrak konsentrasi 50 % | 12. Ekstrak konsentrasi 1,56 % |
| 3. Ekstrak konsentrasi 25 % | 13. Ekstrak konsentrasi 0,78 % |
| 4. Ekstrak konsentrasi 12,5 % | 14. Ekstrak konsentrasi 0,39 % |
| | 15. Kontrol Kuman (KK) |

5. Ekstrak konsentrasi 6,25 %



Hasil KBM Ekstrak n-Heksana

- | | |
|-------------------------------|--------------------------------|
| 1. Kontrol Bahan (KB) | 16. Ekstrak konsentrasi 3,13 % |
| 2. Ekstrak konsentrasi 50 % | 17. Ekstrak konsentrasi 1,56 % |
| 3. Ekstrak konsentrasi 25 % | 18. Ekstrak konsentrasi 0,78 % |
| 4. Ekstrak konsentrasi 12,5 % | 19. Ekstrak konsentrasi 0,39 % |
| 5. Ekstrak konsentrasi 6,25 % | 20. Kontrol Kuman (KK) |