

**FORMULASI DAN UJI EFEKTIVITAS *IN-VITRO* KRIM
TABIR SURYA M/A DENGAN BAHAN AKTIF EKSTRAK
ETANOL DAUN TEH HIJAU (*CAMELLIA SINENSIS L.*)
KOMBINASI AVOBENZONE**

SKRIPSI



Oleh :
Megawati
NIM. 17040072

**PROGRAM STUDI SARJANA FARMASI
FAKULTAS ILMU KESEHATAN
UNIVERSITAS dr. SOEBANDI
2021**

**FORMULASI DAN UJI EFEKTIVITAS *IN-VITRO* KRIM
TABIR SURYA M/A DENGAN BAHAN AKTIF EKSTRAK
ETANOL DAUN TEH HIJAU (*CAMELLIA SINENSIS L.*)
KOMBINASI AVOBENZONE**

SKRIPSI

Untuk Memenuhi Persyaratan
Memperoleh Gelar Sarjana Farmasi (S.Fram)



Oleh :
Megawati
NIM. 17040072

**PROGRAM STUDI SARJANA FARMASI
FAKULTAS ILMU KESEHATAN
UNIVERSITAS dr. SOEBANDI
2021**

LEMBAR PERSETUJUAN

Hasil penelitian ini telah diperiksa oleh pembimbing dan telah disetujui untuk
mengikuti seminar hasil pada Program Studi Sarjana Farmasi Universitas
dr.Soebandi

Jember, 25 Oktober 2021

Pembimbing I



Dr. apt. Budipratiwi W., S.Farm., M.Sc
NIDN. 0027128101

Pembimbing II



apt. Nina Wijiani. M.Farm.
NIK. 199301272019082193

HALAMAN PENGESAHAN

Skripsi yang berjudul (*Formulasi Dan Uji Efektivitas In-Vitro Krim Tabir Surya M/A Dengan Bahan Aktif Ekstrak Etanol Daun Teh Hijau (Camellia Sinensis L.) Kombinasi Avobenzone*) telah diuji dan disahkan oleh Program Studi Sarjana Farmasi pada :

Hari : Senin

Tanggal : 25 Oktober 2021

Tempat : Program Studi Sarjana Farmasi Universitas dr. Soebandi

Tim Penguji

Ketua

Jamharyah, S.ST.,M.Kes

NIDN. 4001116401

Penguji II,

Dr. apt. Budipratiwi W., S.Farm., M.Sc
NIDN. 0027128101

Penguji III,

apt. Nina Wijiani. M.Farm.
NIK. 199301272019082193



PERNYATAAN ORISINALITAS SKRIPSI

Yang bertanda tangan dibawah ini :

Nama : Megawati

NIM : 17040072

Program Studi : Sarjana Farmasi

Menyatakan dengan sesungguhnya bahwa skripsi yang saya tulis ini benar-benar merupakan hasil karya saya sendiri, bukan merupakan pengambilalihan tulisan atau hasil penelitian orang lain.

Apabila kemudian hari terbukti atau dapat dibuktikan bahwa sebagian atau keseluruhan skripsi ini karya orang lain, maka saya bersedia menerima sanksi atas perbuatan tersebut

Jember, 10 Oktober 2021

Yang menyatakan,



SKRIPSI

**FORMULASI DAN UJI EFEKTIVITAS *IN-VITRO* KRIM TABIR SURYA
M/A DENGAN BAHAN AKTIF EKSTRAK ETANOL DAUN TEH HIJAU
(*CAMELLIA SINENSIS L.*) KOMBINASI AVOBENZONE**

oleh :

Megawati

NIM. 17040072

Pembimbing

Dosen Pembimbing Utama : Dr. apt. Budipratiwi W., S.Farm., M.Sc

Dosen Pembimbing Anggota : apt. Nina Wijiani. M.Farm

HALAMAN PERSEMBAHAN

Skripsi ini penulis persembahkan untuk :

1. Allah SWT yang selalu melimpahkan rahmat dan karunia-Nya, serta kepada junjungan nabi besar Muhammad SAW yang selalu menginspirasi penulis
2. Ibu, mbak, ponakan, serta keluarga besar yang selalu memberikan doa, kasih sayang, nasihat, pengorbanan yang senantiasa memberikan kekuatan
3. Bapak dan Ibu Guru TK Muslimat, SDN Sepulu 1, SMP DU 1 Jombang, SMKKES Bangkalan, serta dosen-dosen Prodi Farmasi Universitas dr.Soebandi, dan semua pihak yang telah memberikan ilmu yang bermanfaat bagi penulis
4. Teman-teman 17B Farmasi yang telah meneman penulis selama menempuh pendidikan farmasi di Universitas dr.Soebandi
5. Geng Bundter Family (Beni bundter dan Lombok bundter) yang telah memberikan dukungan serta mendengarkan keluh kesah selama proses penulisan skripsi
6. Arinal Haq yang telah begitu baik dan simpatik telah memberikan dorongan dan semangat dalam mengerjakan lika-liku skripsi. Terimakasih telah mendengarkan segala bentuk rasa yang telah saya lalui.
7. *Last but not least, I wanna thank me, for believing in me, for doing all this hard work, for having no days off, for never quitting, for just being me at all times*

ABSTRAK

Megawati*. Wisudyaningsih, Budipratiwi**. Wijiani, Nina***. 2021. *Formulasi Dan Uji Efektivitas In-Vitro Krim Tabir Surya M/A Dengan Bahan Aktif Ekstrak Etanol Daun Teh Hijau (*Camellia Sinensis L.*) Kombinasi Avobenzone*, Skripsi, Program Studi Farmasi Universitas dr.Soebandi

Epidermis juga memiliki banyak sekali manfaat salah satunya adalah mensintesis vitamin D yang distimulasi oleh sinar radiasi *ultra violet* (UV). Akan tetapi efek jangka panjang dari radiasi UV bersifat *irreversible* dan berbahaya. Banyak kemungkinan yang disebabkan oleh efek sinar radiasi UV salah satunya adalah kanker kulit dan penuaan dini. Tabir surya merupakan salah satu pencegahan timbulnya efek sinar radiasi UV. Salah satu tanaman yang dipercaya memiliki efektivitas sebagai tabir surya adalah teh hijau (*Camellia Sinensis L.*) yang memiliki senyawa flavanol dengan serapan pada gelombang daerah UV-B (290-320nm). Tabir surya dengan kombinasi ekstrak daun teh hijau dan bahan aktif tabir surya yang memiliki aktivitas anti UVA. Tujuan dari penelitian ini dilakukan untuk mengetahui pengaruh ekstrak daun teh hijau terhadap efektivitas *in-vitro* krim tabir surya kombinasi *avobenzone*. Desain penelitian yang digunakan yaitu eksperimental laboratorik. Sediaan krim tabir surya dibuat 4 macam formula yakni F(1), F(2), F(3), F(4). Tiap formula tediri atas bahan aktif kombinasi *avobenone* 3% dengan penambahan ekstrak daun teh hijau (5%, 7,5%, 10%, 12,5%). Hasil penelitian menunjukkan bahwa penambahan ekstrak daun teh hijau pada F(4) dapat meningkatkan efektivitas *in-vitro* krim tabir surya dengan rata-rata nilai SPF *in-vitro* 33,753 Rata-rata % TE 1,580 dan rata-rata % TP 0,067. Dengan memperoleh ekstrak kental 36,5% dan memiliki kadar polifenol $31,19\%\pm3,881\%$ b/b. Ditinjau memiliki krim dengan sifat fisika kimia yang sesuai dengan persyaratan. Dari hasil penelitian tersebut diketahui bahwa ekstrak daun teh hijau berpengaruh terhadap efektivitas *in-vitro* krim tabir surya kombinasi *avobenzone* yang dapat dilihat dari hasil uji Anova dibawah 0.05.

Kata Kunci : *avobenzone*, *Camellia Sinensis L* , efektivitas *in-vitro*, ekstrak daun teh hijau, tabir surya, nilai SPF *in-vitro*, nilai %TE, nilai %TP

ABSTRACT

Megawati*. Wisudyaningsih, Budipratiwi**. Wijiani, Nina***. 2021. *Formulation and In-Vitro Effectiveness Test of M/A Sunscreen Cream With Green Tea Leaf Ethanol Extract (Camellia Sinensis L.) Active Ingredients Combination of Avobenzone*, Thesis, Pharmacy Study Program, Dr. Soebandi University

The epidermis also has many benefits, one of which is to synthesize vitamin D which is stimulated by ultraviolet (UV) radiation. However, the long-term effects of UV radiation are irreversible and dangerous. Many possibilities are caused by UV rays, one of which is skin cancer and premature aging. Sunscreen is one way to prevent the effects of UV radiation. One of the plants that is believed to have effectiveness as a sunscreen is green tea (*Camellia Sinensis L.*) which has flavanol compounds with absorption in the UV-B region (290-320nm). Sunscreen with a combination of green tea leaf extract and sunscreen active ingredients which has anti-UVA activity. The purpose of this study was to determine the effect of green tea leaf extract on the effectiveness of avobenzone combination in vitro sunscreen cream. The research design used is experimental laboratory. There are 4 kinds of sunscreen cream preparations, namely F(1), F(2), F(3), F(4). Each formula consists of a combination of active ingredients avobenone 3% with the addition of green tea leaf extract (5%, 7.5%, 10%, 12.5%). The results showed that the addition of green tea leaf extract to F(4) could increase the effectiveness of in-vitro sunscreen cream with an average in-vitro SPF value of 33,753 with an average %TE of 1,580 and an average of %TP of 0,067. By obtaining a thick extract of 36.5% and having a polyphenol content of $31.19\% \pm 3.881\%$ w/w. In terms of having a cream with physico-chemical properties in accordance with the requirements. From the results of this study, it is known that green tea leaf extract has an effect on the in-vitro effectiveness of avobenzone combination sunscreen cream which can be seen from the Anova test results below 0.05.

Keywords: *avobenzone, Camellia Sinensis L, in vitro effectiveness, green tea leaf extract, sunscreen, SPF in-vitro score, %TE score, %TP score.*

KATA PENGANTAR

Alhamdulilah segala Puji bagi Allah SWT yang telah melimpahkan rahmat dan hidayah-Nya sehingga penyusunan skripsi ini dapat terselesaikan. Skripsi ini disusun untuk memenuhi salah satu persyaratan menyelesaikan pendidikan Program Studi Farmasi Universitas dr. Soebandi dengan judul “Formulasi Dan Uji Efektivitas In-Vitro Krim Tabir Surya M/A Dengan Bahan Aktif Ekstrak Etanol Daun Teh Hijau (*Camellia Sinensis L.*) Kombinasi Avobenzone”

Selama proses penyusunan skripsi ini penulis dibimbing dan dibantu oleh berbagai pihak, oleh karena itu penulis mengucapkan terimakasih Kepada :

1. Drs. H. Said, Said Mardjianto, S. Kep., Ns. MM selaku Rektor Universitas dr. Soebandi.
2. Hella Meldy Tursina, S.Kep., Ns., M.Kep selaku Dekan Fakultas Ilmu Kesehatan Universitas dr. Soebandi
3. apt. Dhina Ayu Susanti, S. Farm., M. Kes selaku Ketua Program Studi Farmasi Universitas dr. Soebandi.
4. Jamharyah, S.ST.,M.Kes selaku Ketua Penguji.
5. Dr. apt. Budipratiwi W., S.Farm., M.Sc Pemimping I selaku Penguji Anggota I.
6. apt. Nina Wijiani, M.Farm. Pembimbing II selaku Penguji Anggota II.

Dalam penyusunan skripsi ini penulis menyadari masih jauh dari kesempurnaan, untuk itu penulis sangat mengharapkan kritik dan saran untuk perbaikan di masa mendatang.

Jember, 20 Oktober 2021

Penulis

DAFTAR ISI

	Halaman
SKRIPSI.....	i
LEMBAR PERSETUJUAN	ii
HALAMAN PENGESAHAN.....	iii
PERNYATAAN ORISINALITAS SKRIPSI	iv
SKRIPSI.....	v
HALAMAN PERSEMBAHAN	vi
ABSTRAK	vii
ABSTRACT	viii
KATA PENGANTAR.....	ix
DAFTAR ISI.....	x
DAFTAR TABEL	xiii
DAFTAR GAMBAR.....	xiv
DAFTAR LAMPIRAN	xv
BAB 1. PENDAHULUAN	1
1.1 Latar Belakang.....	1
1.2 Rumusan Masalah	4
1.3 Tujuan Penelitian.....	4
1.4 Manfaat Penelitian.....	5
BAB 2. TINJAUAN PUSTAKA	6
2.1 Teh Hijau (<i>Camellia sinensis L.</i>).....	6
2.1.1 Klasifikasi Tanaman.....	6
2.1.2 Morfologi Tanaman	6
2.1.3 Kandungan Metabolit Sekunder.....	7
2.2 Ekstraksi	7
2.2.1 Maserasi	8
2.3 Spektrum Cahaya.....	9
2.4 Kulit	10
2.4.1 Jenis Kulit	11
2.5 Krim Tabir Surya.....	11
2.5.1 Krim	11
2.5.2 Tabir Surya.....	12
2.5.3 Persyaratan Kualitas dan Karakteristik Krim Tabir Surya.....	14
2.5.4 Efektivitas Krim Tabir Surya	14

2.6 Tinjauan Bahan Penelitian.....	18
2.6.1 <i>Avobenzone</i>	18
BAB 3. KERANGKA KONSEP	19
3.1 Kerangka Konsep	19
3.2 Skema Langkah Kerja Penelitian	20
3.3 Hipotesis Penelitian	21
BAB 4. METODE PENELITIAN	22
4.1 Desain Penelitian	22
4.2 Tempat dan Waktu Penelitian	22
4.3 Pengumpulan Data.....	22
4.4 Alat dan Bahan	22
4.4.1 Alat.....	22
4.4.2 Bahan.....	23
4.5 Variabel Penelitian	23
4.5.1 Variabel bebas	23
4.5.2 Variabel Terikat	23
4.6 Definisi Operasional	24
4.7 Prosedur Penelitian	25
4.7.1 Simplicia Daun Teh Hijau.....	25
4.7.2 Ekstraksi Simplicia.....	26
4.7.3 Penentuan Kandungan Total Polifenol	26
4.7.4 Pembuatan Krim Tabir Surya	28
4.7.5 Evaluasi Sediaan Krim Tabir Surya.....	29
4.8 Analisis Data	32
BAB 5. HASIL PENELITIAN.....	34
5.1 Hasil Ekstraksi.....	34
5.2 Hasil Kandungan Polifenol.....	34
5.2.1 Pengukuran Kurva Baku Asam Galat	34
5.2.2 Pengukuran Serapan Kandungan Polifenol Ekstrak Daun Teh Hijau.....	35
5.3 Hasil Pembuatan Krim	35
5.4 Hasil Evaluasi Krim	36
5.4.1 Hasil Pengujian Sifat Fisika Kimia Sediaan Krim Tabir Surya..	36
5.4.2 Hasil Penentuan Efektivitas Sediaan Krim Tabir Surya	38
BAB 6. PEMBAHASAN PENELITIAN	41
6.1 Ekstraksi.....	41
6.2 Kadar Polifenol.....	41
6.3 Pembuatan Krim	42
6.4 Evaluasi Krim	42
6.4.1 Hasil Pengujian Sifat Fisika Kimia Sediaan Krim Tabir Surya..	43
6.4.2 Pengujian Evaluasi Efektivitas <i>In-Vitro</i>	46
BAB 7. KESIMPULAN DAN SARAN.....	51

7.1	Kesimpulan.....	51
7.2	Saran	51
DAFTAR PUSTAKA.....		53
LAMPIRAN		57

DAFTAR TABEL

	Halaman
Tabel 2.1 klasifikasi rentang transmisi UV	13
Tabel 2.2 Bahan tabir surya yang dibedakan mekanismenya	14
Tabel 4.1 Definisi operasional	24
Tabel 4.2 Rancangan formula	28
Tabel 5.1 Hasil pengujian organoleptis krim tabir surya	36
Tabel 5.2 Hasil pengamatan tipe krim secara pencucian	37
Tabel 5.3 Hasil pengujian pH sediaan krim tabir.....	38
Tabel 5.4 Hasil pengujian viskositas sediaan krim tabir surya	38
Tabel 5.5 Hasil pengujian nilai SPF <i>in-vitro</i>	39
Tabel 5.6 Hasil pengujian nilai % TE	39
Tabel 5.7 Hasil pengujian nilai % TP	40
Tabel 6.1 LSD pengujian pH	45
Tabel 6. 2 LSD pengujian viskositas.....	46
Tabel 6. 3 LSD nilai SPF <i>in-vitro</i>	47
Tabel 6.4 LSD % TE	49
Tabel 6.5 LSD % TP	50

DAFTAR GAMBAR

	Halaman
Gambar 2.1 Daun Teh	6
Gambar 2.2 Radiasi elektromagnetik	9
Gambar 2.3 Anatomi kulit.....	10
Gambar 2.4 Rumus bangun Avobenzone.....	18
Gambar 3.1 Kerangka konsep	19
Gambar 3.2 Skema langkah kerja penelitian.....	20
Gambar 5.1 Ekstrak kental	34
Gambar 5.2 Sediaan krim tabir surya.....	35
Gambar 5.3 Hasil uji homogenitas	37

DAFTAR LAMPIRAN

	Halaman
A. SERTIFIKAT ANALISIS	57
A.1 sertifikat analisi avobenzone	57
A.2 Sertifikat analisis setil alkohol.....	58
A.3 Sertifikat analisi asam stearate	59
A.4 Sertifikat analisis TEA	60
A.5 Sertifikat analisis tween 80.....	61
A.6 Sertifikat analisis gliserin	61
A.7 Sertifikat analisis dimetikon	63
A.8 Sertifikat determinasi teh hijau.....	63
B. PENENTUAN KANDUNGAN POLIFENOL	65
B.1 Penetuan Rendemen Ekstrak	64
B.2 Penentuan Kurva Baku Asam Galat	64
C. PENGUJIAN pH	66
C.1 Hasil pengujian pH	66
C.2 Hasil statistic pengujian pH	66
D. PENGUJIAN VISKOSITAS.....	67
D.1 Hasil pengujian viskositas	67
D.2 Hasil statistic pengujian viskositas	68
E. Hasil PENGUJIAN NILAI SPF <i>IN-VITRO</i>	70
E.1 Tabulasi absorbansi nilai SPF.....	70
E.2 Hasil analisis statistik data SPF	76
F. HASIL PENGUJIAN NILAI %TE.....	78
F.1 Tabulasi absorbansi nilai % TE.....	78
F.2 Hasil analisis statistik data % TE	79
G. HASIL PENGUJIAN NILAI %TP	79
G.1 Tabulasi absorbansi %TP	80
G.2 Hasil analisis statistik data %TP.....	80
H. CONTOH PERHITUNGAN.....	82
H.1 Contoh perhitungan preparasi sampel	82

H.2 Contoh Perhitungan Nilai SPF <i>In-vitro</i>	83
H.3 Contoh Perhitungan Nilai Persen Transmisi Eritema.....	84
H.4 Contoh Perhitungan Nilai Persen Transmisi Pigmentasi.....	85
I. TABEL TETAPAN FLUKS ERITEMA DAN TETAPAN FLUKS PIGMENTASI.....	86

BAB 1. PENDAHULUAN

1.1 Latar Belakang

Organ kontak dan sensoris terbesar pada tubuh manusia adalah kulit. Susunan kulit manusia sangatlah kompleks dan berlapis akan tetapi berdasarkan strukturnya kulit manusia memiliki 3 komponen lapis utama yakni: lapisan epidermis, lapisan dermis dan lapisan hipodermis. Bagian terluar kulit disebut epidermis yang berfungsi sebagai lapisan pelindung. Tidak hanya menjadi lapisan pelindung, epidermis juga memiliki banyak sekali manfaat salah satunya adalah mensintesis vitamin D yang distimulasi oleh sinar radiasi *ultra violet* (UV). Akan tetapi efek jangka panjang dari radiasi UV bersifat *irreversible* dan berbahaya. Banyak kemungkinan yang disebabkan oleh efek sinar radiasi UV salah satunya adalah kanker kulit dan penuaan dini (Baki dan Alexander, 2016).

Sinar radiasi UV dikategorikan 3 macam yang dibedakan pada panjang gelombangnya: UV-A (UV-A1 (340-400 nm) dan UV-A2 (320-340)), UV-B (290-320 nm) dan UV-C (200-290 nm). Sinar UV-B dan UV-C diserap 90% oleh ozon, karbondioksida, oksigen dan uap air, sementara UV-A hanya sebagian kecil yang diserap. Sinar UV-A dalam jumlah kecil dibutuhkan dalam kesehatan, akan tetapi apabila melebihi ambang batas akan berdampak negatif bagi kehidupan manusia di bumi. Seiring berjalannya waktu, lapisan ozon semakin lama semakin berkurang, dimana kondisi ozon di lapisan stratosfer secara global menurun sekitar 3% dalam waktu 20 tahun dari tahun 1980 sampai tahun 2000 yang disebabkan oleh jumlah penduduk semakin bertambah dan kemajuan industri juga semakin maju. Penurunan lapisan ozon inilah yang membuat sinar UV-A dan UV-

B terpancar secara berlebihan yang menyebabkan kulit terpapar sinar radiasi UV oleh karena itu dibutuhkan tabir surya untuk melindungi kulit dari efek yang ditimbulkan oleh sinar radiasi UV (Seran *et al.*, 2018).

Tabir surya memiliki 2 mekanisme yakni *physical blockers* dan *chemical absorber*. Tabir surya dengan mekanisme *physical blockers* yakni dengan menghamburkan ataupun memantulkan sinar radiasi UV sedangkan mekanisme *chemical absorber* dengan menyerap sinar UV. Bahan tabir surya yang termasuk dalam *physical blockers* seperti titanium dioksida (TiO_2) dan zink oksida (ZnO) sedangkan bahan *chemical absorber* dibagi menjadi 2 : UVA seperti *oxybenzone*, *Avobenzone* dan *dioxybenzone*. UVB seperti oktinoksat, oktisalat dan padimate O (Baki dan Alexander, 2016).

Menurut BPOM RI (2019) tentang persyaratan teknis bahan kosmetik bahwa bahan-bahan yang digunakan untuk melindungi kulit dari radiasi sinar UV dengan cara menyerap, memantulkan, atau menghamburkan disebut tabir surya. Tabir surya memiliki banyak sekali bentuk produk yakni: gel, semprot aerosol, produk kosmetik (bedak wajah, krim BB, alas bedak cair dan sebagainya) dan emulsi minyak dalam air (M/A) ataupun air dalam minyak (A/M). Produk tabir surya emulsi M/A lebih banyak diproduksi karena memberikan efek ketahanan air yang lebih tinggi dibandingkan dengan gel, selain itu mudah dan nyaman saat digunakan. Pemilihan emulsi M/A lebih banyak diminati dikarenakan produk yang dihasilkan dapat dioleskan secara merata dibandingkan dengan emulsi A/M yang akan lebih menghasilkan produk yang lebih lengket (Baki dan Alexander, 2016).

Pemanfaatan bahan alam sebagai tabir surya juga banyak diminati oleh beberapa kalangan karena dipercaya bahan alam memiliki sedikit efek samping dibandingkan bahan kimia. Salah satu tanaman yang dipercaya memiliki efektivitas sebagai tabir surya adalah teh hijau (*Camellia Sinensis L.*).

Menurut Sudjatini (2017) teh hijau (*Camellia sinensis L.*) memiliki kandungan senyawa aktif yaitu senyawa polifenol yang tinggi, terutama kelompok flavonoid yang terdiri dari flavanol (*catechin* (C), *gallocatechin* (GC), *epicatechin* (EC), *epigallocatechin* (EGC), *epicatechin gallate* (ECG), *epigallocatechin gallate* (EGCG)); flavonol (*quercetin*, *kaemferol*, dan glikosidanya); flavone (*vixetin* dan *iso vixetin*); dan asam fenolik (asam galat dan asam klorogenat). Senyawa yang memiliki efektivitas sebagai tabir surya adalah kelompok senyawa flavonoid golongan flavanol. Golongan senyawa flavanol teh hijau yaitu *epigallocatechin gallate* terbukti memiliki aktivitasnya sebagai tabir surya (Mastur and Kintoko, 2019). Senyawa flavanol ini memiliki serapan pada gelombang daerah UV-B (290-320) (Sutarna *et al.*, 2016).

Tabir surya dengan spektrum luas sangat diminati yakni memiliki pelindungan terhadap sinar UVA dan UVB untuk mencegah eritema, kulit terbakar, penuaan dini hingga kanker kulit. Kombinasi 2 bahan tabir surya dapat mengoptimalkan manfaat dari penggunaan sediaan tabir surya (Cella, 2016).

Berdasarkan uraian di atas maka pada penelitian ini dilakukan formulasi krim tabir surya M/A dengan bahan aktif ekstrak etanol teh hijau (*Camellia sinensis L.*) yang dikombinasikan dengan *Avobenzone* dengan pengujian efektivitas studi *in-vitro* terhadap perhitungan nilai *Sun Protection Factor* (SPF),

persentase eritema (% TE), dan persentase pigmentasi (% TP). Sehingga dari penelitian ini dapat menambah informasi tentang pemanfaatan daun teh hijau (*Camellia sinensis L.*) sebagai tabir surya.

1.2 Rumusan Masalah

Berdasarkan latar belakang belakang di atas rumusan masalah yang dapat diambil yaitu :

- 1.2.1 Berapa kadar ekstrak etanol daun teh hijau (*Camellia sinensis L.*) yang menunjukkan efektivitas *in vitro* tabir surya yang terbaik dalam formulasi krim tabir surya M/A kombinasi *Avobenzone*?
- 1.2.2 Bagaimana efektivitas krim tabir surya M/A dengan bahan aktif ekstrak etanol teh hijau (*Camellia sinensis L.*) kombinasi *Avobenzone*?
- 1.2.3 Bagaimana pengaruh pemberian ekstrak etanol daun teh hijau (*Camellia sinensis L.*) terhadap sifat fisika kimia (pH dan viskositas)?

1.3 Tujuan Penelitian

- 1.3.1 Untuk menentukan kadar ekstrak etanol teh hijau (*Camellia sinensis L.*) sebagai krim tabir surya M/A yang memiliki kandungan flavanol yang efektif digunakan sebagai tabir surya yang dikombinasikan dengan *Avobenzone*.
- 1.3.2 Untuk mengetahui efektivitas krim tabir surya M/A dengan bahan aktif ekstrak etanol teh hijau (*Camellia sinensis L.*) kombinasi *Avobenzone*

dengan uji *in vitro* terhadap perhitungan nilai *Sun Protection Factor* (SPF), persentase eritema (% TE), dan persentase pigmentasi (% TP).

1.3.3 Untuk mengetahui pengaruh pemberian ekstrak etanol daun teh hijau (*Camellia sinensis L.*) terhadap sifat fisika kimia (pH dan viskositas) pada krim tabir surya M/A.

1.4 Manfaat Penelitian

Untuk memberikan informasi mengenai pengembangan krim M/A dari ekstrak etanol teh hijau (*Camellia sinensis L.*) yang dapat dimanfaatkan sebagai tabir surya kombinasi *Avobenzone* dengan dilakukan uji sifat fisika kimia sediaan (pH dan viskositas) dan uji efektivitas *in-vitro* terhadap perhitungan nilai *Sun Protection Factor* (SPF), persentase eritema (% TE), dan persentase pigmentasi (% TP).

BAB 2. TINJAUAN PUSTAKA

2.1 Teh Hijau (*Camellia sinensis L*)

2.1.1 Klasifikasi Tanaman

Menurut Simangunsong (2018) klasifikasi teh hijau sebagai berikut :

Kingdom : Plantae

Divisi : Spermatophyta

Kelas : Dicotyledoneae

Ordo : Ericales

Famili : Theaceae

Genus : Camelia

Spesies : *Camellia sinensis L.*

Varietas : Sinensis dan Asamika

Adapun contoh teh hijau pada gambar 2.1 :



Gambar 2.1 Daun Teh (Simangunsong 2018)

2.1.2 Morfologi Tanaman

Daun teh merupakan tumbuhan subtropis dengan famili *Theaceae* yang tersebar di kawasan Asia Tenggara sekitar 82 spesies (Simangunsong, 2018).

Daun teh merupakan tumbuhan yang berdaun hijau yang memiliki tinggi 10-15

meter di alam bebas dan 0,6-1,5 m apabila dibudidayakan. Daun dari tumbuhan ini memiliki lebar sekitar 4 cm dan panjang 5-30 cm dengan tumbuh tunggal ataupun berpasangan. Buah dari tumbuhan ini berbentuk pipih, bulat, memiliki 1 biji yang berukuran sebesar kacang (Anugrah, 2019).

2.1.3 Kandungan Metabolit Sekunder

Banyak sekali kandungan dalam daun teh yakni memiliki kandungan polifenol, flavonoid, katekin, *fluoride*, magnesium, vitamin E, vitamin K. Daun teh mengandung kafein, teobromin, *theofilin*, *tannin*, *xanthine*, *adenine*, minyak atsiri, *kuersetin*, *naringenin*, dan *natural fluoride* (Mastur & Kintoko, 2019). Senyawa flavanol atau yang biasa disebut senyawa golongan katekin adalah komponen penting yang terdapat pada teh hijau, membentuk 30-40% padatan yang larut pada air yang terkandung pada daun teh. Golongan katekin ini terdiri dari *catechin* (C), *gallocatechin* (GC), *epicatechin* (EC), *epigallocatechin* (EGC), *epicatechin gallate* (ECG), *epigallocatechin gallate* (EGCG). Diantara banyaknya penyusun katekin EGCG adalah komponen yang melimpah yang ada pada daun teh sekitar 59% dari total katekin. Sedangkan EGC 19%, ECG 13,6% dan EC 6,4% (Habiburrohman *et al.*, 2018).

2.2 Ekstraksi

Ekstrak adalah sediaan pekat yang diperoleh dengan mengekstraksi zat aktif dari simplicia menggunakan pelarut yang sesuai, kemudian semua atau hampir semua pelarut diuapkan dan massa atau serbuk yang tersisa diperlakukan sedemikian hingga memenuhi baku yang telah ditetapkan (Farmakope Indonesia

Edisi VI). Menurut Farmakope Indonesia edisi V (2014) ekstraksi adalah suatu sediaan yang diperoleh dengan cara mengekstraksi zat aktif dari suatu simplisia nabati maupun hewani yang dipekatkan dengan cara menguapkan semua pelarut untuk mendapatkan massa atau serbuk. Pemilihan pelarut yang utama didasarkan pada kepolaran zat aktif yang terkandung dalam serbuk simplisia, selain itu selektivitas, keamanan, biaya juga dipertimbangkan dalam pemilihan pelarut (Zhang *et al.*, 2018). Ekstraksi memiliki beberapa metode. Salah satunya adalah maserasi.

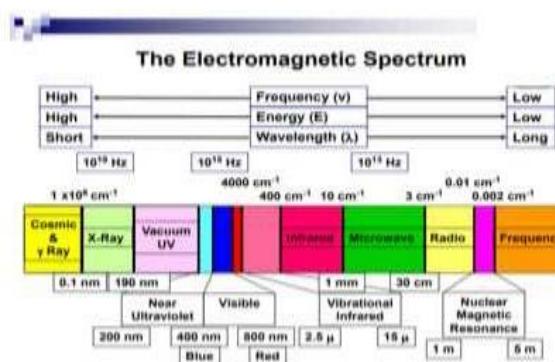
2.2.1 Maserasi

Maserasi adalah proses perendaman simplisia dengan sesekali diaduk yang dilakukan pada suhu ruang menggunakan pelarut yang sesuai dan wadah tertutup. Pengadukan dilakukan agar mempercepat proses ekstraksi. Kelemahan pada metode ini adalah prosesnya membutuhkan waktu yang lama. Akan tetapi metode ini cocok digunakan pada simplisia atau senyawa metabolit yang tidak tahan panas (Anugrah, 2019).

Metode maserasi memiliki prinsip ketika cairan penyari (pelarut) akan menembus dinding sel dan masuk ke dalam rongga sel yang mengandung zat aktif maka zat aktif yang terkandung di dalam sel akan terekstrak keluar karena adanya perbedaan konsentrasi zat aktif di dalam dan di luar sel. Peristiwa tersebut akan terus berlangsung sampai terjadi kesetimbangan konsentrasi antara larutan di dalam dan di luar sel (Puspita, 2020).

2.3 Spektrum Cahaya

Radiasi elektromagnetik yang dipancarkan oleh matahari merupakan aliran energi yang konstan dan menjangkau panjang gelombang dengan spektrum luas. Radiasi elektromagnetik dibagi beberapa kategori yang didasarkan oleh ukuran panjang gelombang, frekuensi dan energi (Baki dan Alexander, 2016). Yang dijabarkan pada gambar 2.2 :



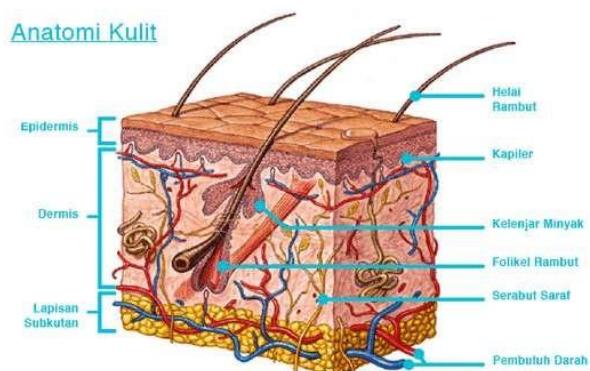
Gambar 2.2 Radiasi elektromagnetik (Lestyo, 2020)

Radiasi elektromagnetik umumnya tidak dapat menembus permukaan bumi dikarenakan terserap oleh atmosfer. Sinar radiasi UV adalah salah satu radiasi elektromagnetik yang memiliki gelombang terpanjang dan dapat menembus permukaan bumi oleh karena itu sinar radiasi UV memiliki peran dalam memberikan efek positif maupun negatif dalam pemancaran sinar matahari. Dari total radiasi elektromagnetik yang dapat menembus permukaan bumi, sinar UV hanya mewakili 5% dimana semua sinar radiasi UVC dan 90% radiasi UVB di absorpsi oleh ozon, oksigen, karbondioksida dan uap air. Oleh karena itu radiasi UV yang menembus permukaan bumi sebagian besar terdiri dari UV-A dengan sedikit UV-B (Baki dan Alexander, 2016).

Sinar radiasi UV memiliki panjang gelombang 200 – 400 nm. Macam-macam sinar radiasi UV dikategorikan 3 yaitu : UV-A (UV-A1 (340-400 nm) dan UV-A2 (320-340)), UV-B (290-320 nm) dan UV-C (200-290 nm). Sinar UV-A dapat mengoksidasi melanin yang menyebabkan penggelapan pigmentasi atau *tanning*, sedangkan UV-B menyebabkan inflamasi yang membuat kulit terasa terbakar atau eritema dengan meningkatkan jumlah dan aktivitas melanosit (Setyowati, 2018).

2.4 Kulit

Kulit adalah bagian dari tubuh manusia yang berfungsi sebagai pelindung dari pengaruh eksternal. Luas permukaan kulit pada dewasa sekitar 1,5-2 m² dengan berat sekitar 15% dari total berat badan. Berdasarkan strukturnya kulit manusia memiliki 3 komponen lapis utama yakni: lapisan epidermis, lapisan dermis dan lapisan hipodermis (Baki dan Alexander, 2016). Selain sebagai pelindung dari pengaruh eksternal kulit juga berfungsi sebagai pencegah dehidrasi, pengatur suhu, dan juga dapat mengganti sel yang telah rusak atau mati (Puspita, 2020). Berikut merupakan anatomi kulit pada gambar 2.3:



Gambar 2.3 Anatomi kulit (Puspita, 2020)

2.4.1 Jenis Kulit

Setiap manusia memiliki jenis kulit yang berbeda-beda, hal ini dapat dikategorikan berdasarkan jenis kelamin, warna, sensitivitas UV, keretanan, sifat berminyak, kesehatan, kebutuhan khusus dan lainnya (Baki dan Alexander, 2016). Menurut FDA klasifikasi kulit dapat dibedakan dari reaksi kulit ketika terkena penceran cahaya matahari. Adapun klasifikasi tipe kulit menurut FDA yakni:

1. Tipe I : berwarna putih pucat, bereaksi selalu terbakar, menimbulkan efek yang tidak pernah menggelap.
2. Tipe II : berwarna putih hingga krem- muda, bereaksi mudah terbakar, menimbulkan efek yang sedikit menggelap.
3. Tipe III : berwarna krem, bereaksi agak mudah terbakar, menimbulkan efek yang berangsur menggelap hingga berwarna cokelat muda.
4. Tipe IV : berwarna cokelat muda, bereaksi sedikit terbakar, menimbulkan efek yang mudah menggelap hingga berwarna cokelat sedang.
5. Tipe V : berwarna cokelat sedang, bereaksi jarang terbakar, menimbulkan efek yang sangat mudah menggelap hingga berwarna cokelat tua.
6. Tipe VI : berwarna cokelat tua atau hitam, bereaksi tidak pernah terbakar menimbulkan efek sangat mudah menggelap.

2.5 Krim Tabir Surya

2.5.1 Krim

Krim adalah sediaan setengah padat yang mengandung satu atau lebih bahan obat yang terdispersi atau terlarut dalam bahan dasar yang tepat, dapat dibuat

dalam bentuk emulsi M/A ataupun A/M, mikrokristal asam-asam lemak dan alkohol berantai panjang dalam air untuk penggunaan yang ditujukan untuk kosmetika dan estetika. Krim dapat digunakan untuk pemberian obat melalui vaginal (Farmakope Indonesia edisi V, 2014).

Krim merupakan sediaan farmasi setengah padat yang mengandung satu atau lebih bahan obat yang terdispersi dengan baik dalam bentuk emulsi air dalam minyak atau minyak dalam air (Ansel, 2014). Krim memiliki karakteristik yang relatif cair yang dapat dibedakan menjadi 2 tipe yaitu krim tipe air dalam minyak (a/m) atau minyak dalam air (m/a). Tipe minyak dalam air (m/a) lebih ditujukan untuk kosmetik juga lebih disukai karena penggunaannya yang tidak lengket dikulit serta memiliki penyebaran yang baik, selain itu lebih mudah dicuci dengan air setelah penggunaan (Anief, 1997).

2.5.2 Tabir Surya

Menurut BPOM RI (2019) tentang persyaratan teknis bahan kosmetika bahwa bahan-bahan yang digunakan untuk melindungi kulit dari radiasi sinar UV dengan cara menyerap, memantulkan, dan atau menghamburkan disebut tabir surya. Selain itu tabir surya juga dapat membantu mencegah berbagai gangguan pada kulit termasuk luka bakar akibat matahari, penuaan dan kanker kulit (Young, Claveau & Rossi, 2017).

Tabir surya dirancang untuk memberikan fotoproteksi terhadap radiasi sinar matahari meliputi UVA dan UVB dengan mekanisme *physical blockers* ataupun *chemical absorber* yang dibuat dalam bentuk sedian produk yakni: gel, semprot aerosol, produk kosmetik dan emulsi minyak dalam air (M/A) ataupun air dalam

minyak (A/M). Menurut (Baki dan Alexander, 2016) tabir surya dapat diklasifikasikan dalam 2 kategori utama berdasarkan tujuan produk:

1. Tabir surya primer: produk ini memiliki tujuan utama sebagai fotoproteksi pada kulit. Banyak dikembangkan untuk produk tabir surya yang digunakan saat di pantai dan aktivitas di luar lainnya.
2. Tabir surya sekunder: produk ini memiliki tujuan bahwa tabir surya yang terkandung hanyalah sebagai bahan tambahan dan memiliki tujuan khusus sebagai kosmetik. Contohnya primer, krim pelembab, kosmetik rias dan lainnya.

Sedangkan menurut Puspita (2020) tabir surya dapat diklasifikasikan dalam 4 kategori utama berdasarkan rentang transmisi UV produk:

Tabel 2.1 klasifikasi rentang transmisi UV

Kategori sediaan	Rentang transmisi UV	
	% Eritema	% Pigmentasi
<i>Sunblock</i>	< 1	3-40
<i>Ultra protection</i>	1-6	42-86
<i>Suntan</i>	6-12	45-86
<i>Fast tanning</i>	10-18	45-86

Adapun tabir surya yang dibedakan berdasarkan mekanismenya menurut Silalahi (2016):

1. *Physical blockers* (pemblok fisik): bekerja dengan memantulkan atau menghamburkan sinar UV.
2. *Chemical absorber* (penyerap kimia): bekerja dengan menyerap sinar UV yang mengubahnya menjadi energi panas.

Berikut ini merupakan bahan-bahan yang termasuk *physical blockers* dan *chemical absorber*:

Tabel 2.2 Bahan tabir surya yang dibedakan mekanismenya

Mekanisme tabir surya	Nama bahan-bahan	
<i>Physical blockers</i>	<i>Titanium dioxide</i> (TiO), zink oksida (ZnO) dan <i>red petrolatum</i>	
<i>Chemical absorber</i>	UVA : oxybenzone, Avobenzone, sulfonic acid, dioxybenzone, sulisobenzene dan lain-lainnya	UVB : aminobenzoate, cinnamate, triethanolamine salicylate, homo menthyl salicylate, PABA dan turunannya

2.5.3 Persyaratan Kualitas dan Karakteristik Krim Tabir Surya

Adapun beberapa persyaratan kualitas dan karakteristik menurut Baki dan Alexander (2016) dalam membuat krim tabir surya:

1. Produk memberikan perlindungan terhadap radiasi UV-A dan UV-B yang tahan air agar produk tidak mudah hilang apaila terkena keringat.
2. Dapat memberikan efek melembabkan.
3. Memiliki tekstur yang sesuai, tidak berbau ataupun tidak lengket dan mudah menyebar.
4. Stabil dalam jangka waktu yang lama dan stabil terhadap panas maupun sinar radiasi UV.
5. Nyaman dan aman digunakan.

2.5.4 Efektivitas Krim Tabir Surya

Efektivitas tabir surya dapat dinyatakan dengan nilai *Sun Protection Factor* (SPF). Evaluasi nilai SPF dapat menggunakan uji *in vivo* maupun uji *in vitro* akan tetapi uji *in vivo* membutuh waktu yang lama, lebih sulit dan kompleks. Sehingga dapat menggunakan uji *in vitro* yang dapat dinilai dari absorpsi sediaan tabir surya

menggunakan instrument spektrofotometer UV-VIS (Mastur & Kintoko, 2019).

Efektivitas sediaan tabir surya dapat dinilai dengan menghitung nilai SPF, persentase transmisi pigmentasi (%TP) dan transmisi eritema (%TE) (Puspita, 2020).

a. Evaluasi SPF (*Sun Protection Factor*)

SPF adalah ukuran yang menunjukkan lama waktu yang diperlukan sinar radiasi UV untuk membuat kulit yang terlindung menjadi merah dibandingkan dengan kulit yang tidak terlindungi. Kemerahan yang ditimbulkan oleh sinar radiasi UV ini disebut eritema sedangkan jumlah energi UV yang diperlukan untuk menghasilkan kemerahan disebut Dosis Eritema Minimal (DEM) (Baki and Alexander, 2016). Oleh karena itu menurut Petro (1981) DEM dapat diamati sekitar 16-24 jam setelah mendapat pencerahan sinar matahari. Nilai SPF tabir surya dikelompokkan menjadi beberapa kategori:

1. Proteksi minimal : memiliki nilai SPF 1-4
2. Proteksi sedang : memiliki nilai SPF 4-6
3. Proteksi ekstra : memiliki nilai SPF 6-8
4. Proteksi maksimal : memiliki nilai SPF 8-15
5. Proteksi ultra : memiliki nilai SPF 15 atau lebih

Nilai SPF *in vitro* dapat dinilai dengan cara mengukur nilai absorbansi (A) pada panjang gelombang 290-400 nm dengan interval 5 nm (Puspita, 2020). Cara menghitung nilai SPF *in vitro* yaitu menghitung luas daerah dibawah kurva sekitar panjang gelombang terkecil dan terbesar yang dapat dihitung menggunakan persamaan petro 1981 sebagaimana berikut:

$$[AUC] = \frac{Ap-a + Ap}{2}$$

Keterangan :

AUC = Luas daerah dibawah kurva serapan

Ap = serapan pada panjang gelombang p

Ap-a = serapan pada panjang gelombang p-a

Nilai AUC keseluruhan diperoleh dengan menjumlahkan setiap AUC antara 2 panjang gelombang yang berurutan, dari panjang gelombang 290 nm sampai panjang gelombang diatas 290 nm yang memberikan nilai serapan lebih dari atau sama dengan 0,05. Perhitungan nilai SPF dapat diperoleh menggunakan persamaan berikut ini:

$$\text{Log SPF} = \frac{\text{AUC}}{\alpha n - \alpha 1} \times 2 = A_{\text{rata-rata}} = A$$

Keterangan :

$A_{\text{rata-rata}}$ = serapan tabir surya

$\alpha n - \alpha 1$ = interval aktivitas eritemogenik

b. Evaluasi Persentase TE (Transmisi Eritema)

Transmisi adalah presentase sinar yang diteruskan dengan menghitung perolehan dari nilai absorpsi yang diperoleh untuk 1g/L dengan menggunakan rumus $A = -\log T$ (A = absorban, T = nilai transmisi) (Puspita, 2020).

Presentase TE adalah pembandingan antara jumlah energi sinar radiasi UV yang diteruskan oleh sediaan tabir surya pada spektrum eritema, dengan mengukur intensitas sinar pada panjang gelombang eritemogenik 292,5 - 337,5 nm (Fitrianda, 2013).

Menurut Cumpelik (1972) persen transmisi eritema dapat dihitung menggunakan persamaan berikut:

$$\% \text{ Transmisi Eritema} = \frac{\sum T \cdot F_e}{\sum F_e}$$

Keterangan :

T = nilai persen transmisi

F_e = tetapan efektivitas eritema

$\sum F_e$ = jumlah total efektivitas eritema sinar matahari

$\sum T \cdot F_e$ = total efektivitas eritema yang diteruskan oleh sediaan tabir surya pada panjang gelombang 292,5 – 337,5 nm.

c. Evaluasi Persentase TP (Transmisi Pigmentasi)

Persentase TP adalah pembandingan antara jumlah energi sinar radiasi UV yang diteruskan oleh sediaan tabir surya pada spektrum pigmentasi, dengan jumlah faktor keefektifan pada panjang gelombang 322,5 - 372,5 nm dengan jarak perubahan skala setiap pengamatan 5nm (Cumpelik, 1972). Perhitungan persentase TP dapat dinilai berdasarkan rumus:

$$\% \text{ Transmisi Pigmentasi} = \frac{\sum T \cdot F_p}{\sum F_p}$$

Keterangan :

T = Transmisi

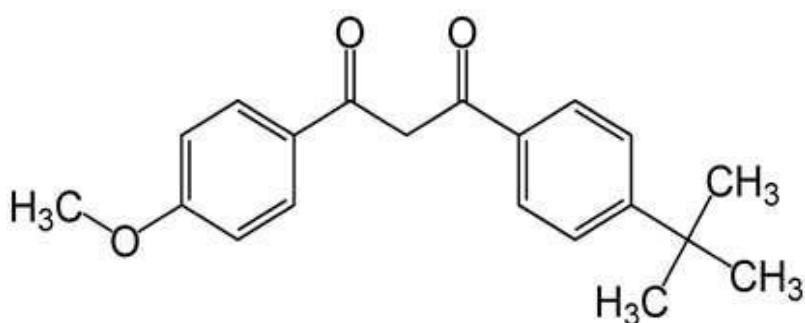
$\sum F_p$ = Jumlah total fluks pigmentasi sinar matahari

$\sum (T \cdot F_p)$ = Banyaknya fluks pigmentasi yang diteruskan bahan tabir surya pada panjang gelombang 322,5 - 372,5 nm

2.6 Tinjauan Bahan Penelitian

2.6.1 Avobenzone

Avobenzone dengan nama lain *Butyl methoxydibenzoylmethane* merupakan salah satu UV filter yang disetujui oleh FDA (*Food and Drug Administration*) yang memiliki kemampuan absorpsi UV-A pada panjang gelombang 340-400 nm. *Avobenzone* bersifat tidak stabil, yaitu terdegradasi dalam waktu yang cepat saat terpapar sinar UV. Konsentrasi *avobenzone* untuk tabir surya yang telah ditetapkan sebesar 2% - 3% (Cella, 2016).



Gambar 2.4 Rumus bangun *Avobenzone*

Nama kimia : *1-(4-tert-butylphenyl)-3-(4-methoxyphenyl)propane-1,3-dione*

Nama dagang : *Avobenzone*, parsol 1789; *Butyl methoxydibenzoylmethane*;

Escalol 517; *Eusolex 9020*.

Berat molekul : 310,393 gram/mol

Rumus bangun : C₂₀H₂₂O₃

Deskripsi : serbuk kristal berwarna putih kekuningan dan bau aromatis

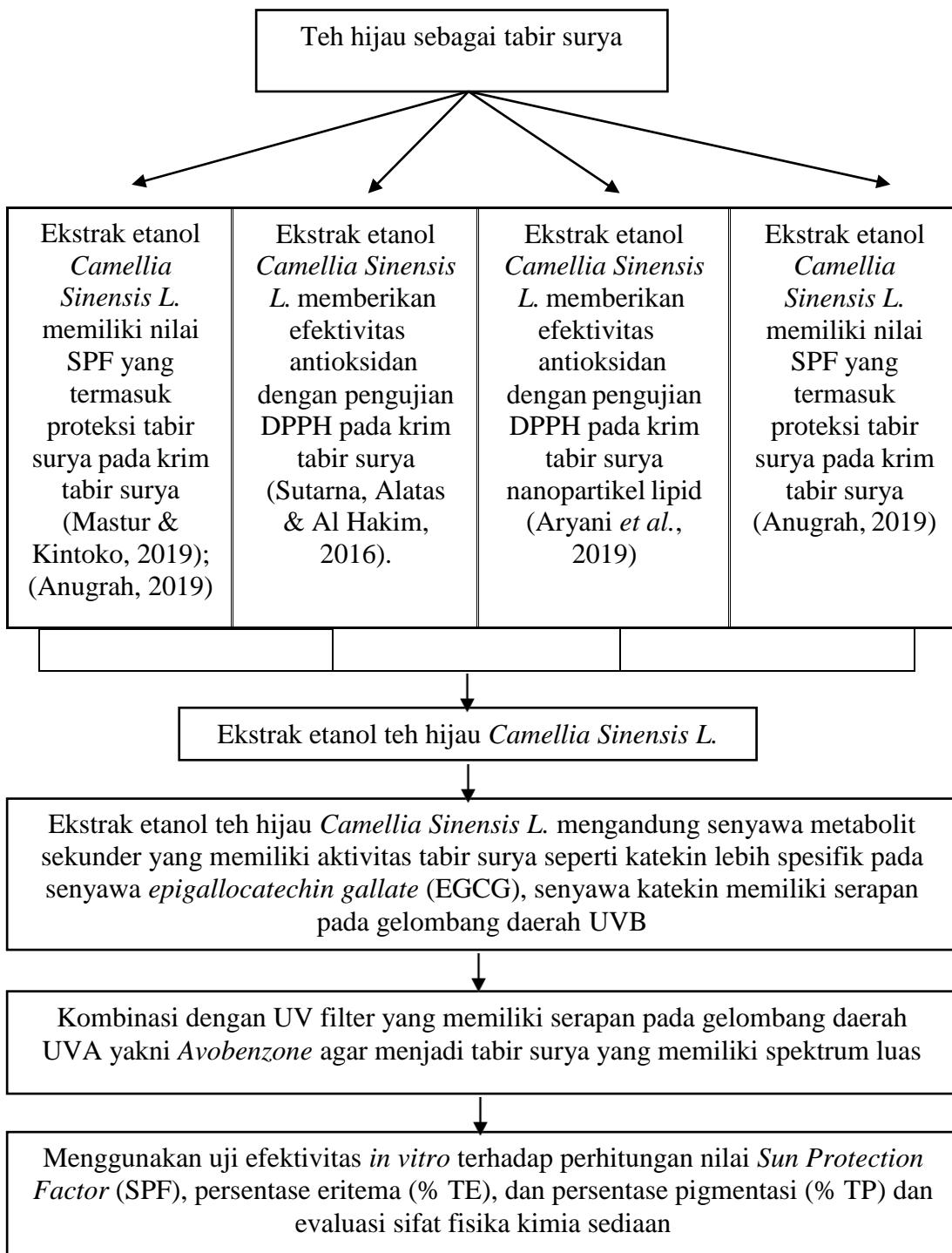
lemah

Kelarutan : larut dalam aseton, metanol panas dan tidak larut dalam air

Penyimpanan : disimpan pada suhu 15 – 40 °C

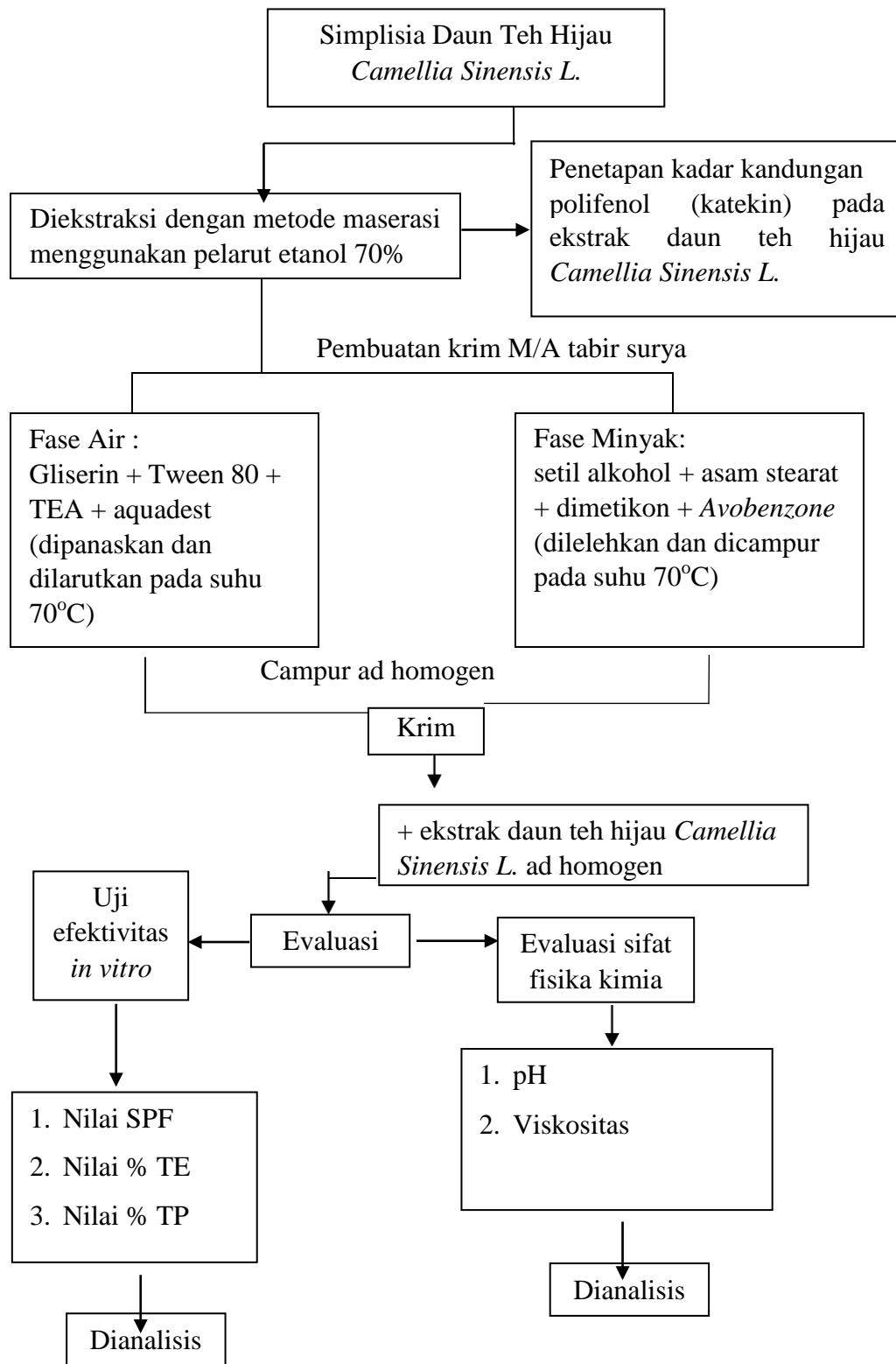
BAB 3. KERANGKA KONSEP

3.1 Kerangka Konsep



Gambar 3.1 Kerangka konsep

3.2 Skema Langkah Kerja Penelitian



Gambar 3.2 Skema langkah kerja penelitian

3.3 Hipotesis Penelitian

Ekstrak etanol daun teh hijau dapat memberikan efektivitas yang baik dalam krim tabir surya M/A kombinasi *Avobenzone* yang di uji secara *in vitro* dan memberikan sifat fisika kimia yang memenuhi persyaratan untuk sediaan krim tabir surya.

BAB 4. METODE PENELITIAN

4.1 Desain Penelitian

Jenis penelitian yang digunakan berupa penelitian eksperimental laboratorik dengan desain pra eksperimen dimana variabel bebas memengaruhi variabel terikat yang dapat ditinjau dengan evaluasi sifat fisika kimia (pH dan viskositas) dan efektifitas uji *in-vitro* (nilai SPF, % transmisi pigmentasi, dan % transmisi eritema).

4.2 Tempat dan Waktu Penelitian

Penelitian ini dilakukan di Laboratorium Teknologi dan Kimia Farmasi Universitas dr.Soebandi Jember pada bulan Agustus – Oktober 2021.

4.3 Pengumpulan Data

Sumber data yang diperoleh merupakan data primer dimana data diperoleh langsung dari hasil pengukuran efektivitas *in vitro* (nilai SPF, % transmisi pigmentasi, dan % transmisi eritema) dan sifat fisika kimia (pH dan viskositas) dari sediaan tabir surya yang diberikan ekstrak etanol daun teh hijau pada beberapa konsentrasi dengan kombinasi *Avobenzone*.

4.4 Alat dan Bahan

4.4.1 Alat

Alat-alat yang digunakan dalam penelitian ini adalah maserator, timbangan digital, corong buchner (Duran), *rotary evaporator*, neraca analitik (Ohaus),

vortex (Velp Scientifica), mortir dan stamper, alat-alat gelas (Pyrex), pH meter (Hanna HI 98107), viskotester (VT-04), Spektrofotometer UV-Vis (Shimadzu UV-1900i) dan program *software* SPSS 22.

4.4.2 Bahan

Bahan yang digunakan dalam penelitian ini adalah simplisia daun teh hijau (PTPN XII Lawang), etanol 70% (Teknis), Na₂CO₃ (Teknis), asam galat (Pro analisis), reagen FC (*folin-ciocalteu*) (Teknis), metanol (Pro analisis), *Avobenzone (Pharmaceutical grade)*, setil alkohol (*Pharmaceutical grade*), asam stearat (*Pharmaceutical grade*), dimetikon (*Pharmaceutical grade*), gliserin (*Pharmaceutical grade*), isopropanol (Pro analisis), *aquadest*.

4.5 Variabel Penelitian

4.5.1 Variabel bebas

Variabel bebas pada penelitian ini adalah kadar ekstrak etanol daun teh hijau (*Camellia Sinensis L.*).

4.5.2 Variabel Terikat

Variabel terikat pada penelitian ini adalah pH, viskositas, nilai SPF, % transmisi eritema (%TE), dan % transmisi pigmentasi (%TP).

4.6 Definisi Operasional

Tabel 4.1 Definisi operasional

No	Variabel	Definisi Operasional	Cara Ukur	Alat Ukur	Hasil Ukur	Skala
1.	Ekstrak Daun Teh Hijau	Cairan kental yang diperoleh dengan mengekstraksi senyawa aktif dari daun teh hijau menggunakan pelarut etanol 70%		Timbang-an Digital	%	Rasio
2.	pH	Angka yang menunjukkan derajat keasaman pada sediaan krim	Pengukuran nilai pH dilakukan dengan mencelup elektroda kedalam sampel krim yang sudah dilarutkan lalu tunggu hingga layar menunjukkan nilai pH yang stabil	pH meter	-	Interval
3.	Viskositas	Angka yang menunjukkan derajat kekentalan pada sediaan krim	Dengan memasang spindel yang sesuai pada alat kemudian dicelupkan pada beker yang berisi sediaan krim, pastikan <i>spindel</i> sudah tercelup sempurna. Nilai viskositas krim dapat dilihat dari angka yang ditunjukkan oleh alat	Viskotester VT-04	dPa.S	Interval

No	Variabel	Definisi Operasional	Cara Ukur	Alat Ukur	Hasil Ukur	Skala
4.	Nilai SPF	Indikator yang menjelaskan keefektifan tabir surya yang dapat melindungi kulit dari paparan sinar matahari	Menggunakan metode spektrofotometri UV-Vis	Spektrofoto meter UV-Vis	-	Interval
5.	% Transmisi eritema	Indikator yang menjelaskan terjadinya proses eritema akibat paparan sinar matahari	Menggunakan metode spektrofotometri UV-Vis	Spektrofoto meter UV-Vis	-	Interval
6.	% Transmisi Pigmentasi	Indikator yang menjelaskan terjadinya peningkatan pigmen melanin setelah paparan sinar UV	Menggunakan metode spektrofotometri UV-Vis	Spektrofoto meter UV-Vis	-	Interval

4.7 Prosedur Penelitian

4.7.1 Simplisia Daun Teh Hijau

Simplisia daun teh hijau yang digunakan dalam penelitian ini diperoleh dari perkebunan PTPN XII di daerah Lawang, Kabupaten Malang, Jawa Timur pada bulan April 2021. Daun teh hijau dipanen setiap 7 hari sekali, dikumpulkan, lalu dimasukkan kedalam *drum dryer* kemudian dilayukan sebentar dalam beberapa menit setelah itu dimasukkan ke dalam *open top roller* sebentar, lalu dimasukkan

kembali ke dalam *drum dryer*, kemudian dikeringkan setelah itu diangin-anginkan dalam suhu ruang.

4.7.2 Ekstraksi Simplisia

Serbuk simplisia diperoleh dengan menghaluskan simplisia daun teh hijau menggunakan blender. Ekstraksi simplisia dengan perbandingan serbuk simplisia dan pelarut 1:10. Serbuk simplisia 100gram dimasukkan ke dalam maserator dengan 1000ml pelarut etanol 70% rendam selama 6 jam pertama sambil sesekali diaduk, kemudian diamkan selama 18 jam. Maserat dipisahkan dengan cara filtrasi. Lakukan remaserasi dengan menambahkan 500ml etanol 70%. Kumpul semua maserat, kemudian uap dengan *rotary evaporator* pada suhu 50°C hingga diperoleh ekstrak kental. Dengan minimal hasil rendemen tidak kurang dari 7,8% (Farmakope Herbal Indonesia edisi II, 2017)

4.7.3 Penentuan Kandungan Total Polifenol

a. Pembuatan Larutan Na₂CO₃ 10%

Sebanyak 1 gram Na₂CO₃ dimasukkan ke dalam labu ukur 10 mL kemudian ditambahkan air suling bebas CO₂ sebanyak 5mL lalu ditambahkan air suling bebas CO₂ sampai tanda batas (Pratanto, 2012).

b. Pembuatan Larutan Stok Asam Galat

Sebanyak 10 gram asam galat dimasukkan ke dalam labu ukur 10 mL kemudian ditambahkan air suling bebas CO₂ sebanyak 5mL lalu ditambahkan air suling bebas CO₂ sampai tanda batas sehingga didapatkan konsentrasi 1000 ppm (Pratanto, 2012).

c. Pembuatan Kurva Baku

Larutan asam galat dibuat dengan konsentrasi 10; 20; 30; 40; 50 (ppm) dengan cara dipipet masing masing sebanyak 0,1; 0,2; 0,3; 0,4; 0,5 (mL) kemudian ditambahkan 100 μ L reagen FC (*Folin-ciocalteu*) dihomogenkan menggunakan vortex selama 1 menit dan ditambahkan 1 mL Na₂CO₃ 10% b/v kemudian dihomogenkan kembali dengan vortex selama 1 menit lalu ditambahkan air suling bebas CO₂ sampai tanda batas, masing-masing diukur serapannya pada panjang gelombang 655 nm kemudian dibuat kurva baku antara serapan terhadap konsentrasi (Pratanto, 2012).

d. Pembuatan Larutan Sampel

Ekstrak kental daun teh hijau ditimbang 10 mg ke dalam vial selanjutnya dilarutkan dengan metanol pa kemudian pindahkan ke dalam labu ukur 10mL dan ditambahkan metanol pa sampai tanda batas selanjutnya dihomogenkan dengan vortex selama 1 menit. Setelah itu ditambahkan 100 μ L reagen FC divortex selama 1 menit, tambahkan 1 mL Na₂CO₃ 10% b/v dihomogenkan dengan vortex kembali lalu ditambahkan air suling bebas CO₂ sampai tanda batas. Diukur serapannya pada panjang gelombang 655 nm (Pratanto, 2012).

e. Penetapan Kadar Total Polifenol

Jumlah kadar total polifenol ditetapkan dengan mengukur serapannya pada panjang gelombang maksimum 655 nm, kemudian dihitung dengan bantuan kurva baku (Pratanto, 2012).

$$\text{Kadar total polifenol : } \frac{\text{konsentrasi serapan gelombang}}{\text{konsentrasi ccuplikan ekstrak}} \times 100 \%$$

4.7.4 Pembuatan Krim Tabir Surya

a. Rancangan Formula

Formula krim pada penelitian ini dibuat sebanyak empat formula yaitu F1, F2, F3, F4 dalam basis minyak dalam air (M/A). Setiap formula ditambahkan ekstrak etanol daun teh hijau dimana konsentrasi 5%, 7,5%, 10% dan 12,5% b/b ditinjau pada penelitian yang dilakukan oleh Anugrah (2019) ekstrak etanol daun teh hijau dengan konsentrasi 5% memiliki nilai SPF proteksi minimal sedangkan konsentrasi 12,5% nilai SPF proteksi sedang, dikombinasi *Avobenzone* 3%. Formula mengacu pada formula yang dibuat oleh Silalahi (2016) dengan memodifikasi komponen humektan, dan anti foming. Rancangan formula dapat dilihat pada tabel berikut:

Tabel 4.2 Rancangan formula

Bahan	Fungsi	F1(%)	F2(%)	F3(%)	F4(%)
Esktrak daun teh hijau	Filter UVB	5	7,5	10	12,5
<i>Avobenzone</i>	Filter UVA	3	3	3	3
Setil alkohol	Penstabil	2	2	2	2
Asam stearat	Pengemulsi	14	14	14	14
TEA	Pengemulsi	2	2	2	2
Tween 80	Pengemulsi	6	6	6	6
Gliserin	Humektan	5	5	5	5
Dimetikon	Anti <i>foaming</i>	0,2	0,2	0,2	0,2
Aquadest	Pelarut	62,8	60,3	57,8	55,3
Total		100	100	100	100

b. Prosedur Pembuatan

Pada pembuatan sediaan krim terdiri dari 2 fase yaitu fase minyak dan fase air. Fase minyak pada penelitian ini terdiri dari setil alkohol, asam stearat, dimetikon, *Avobenzone* sedangkan fase air pada penelitian ini terdiri dari gliserin, tween 80, trietanolamin (TEA), aquadest. Fase minyak dan fase air dipanaskan secara terpisah di atas *waterbath* pada suhu 70°C sampai meleleh sesekali diaduk

menggunakan batang pengaduk. Siapkan mortir panas, kemudian fase minyak dan fase air yang telah dipanaskan dicampur ke dalam mortir sedikit demi sedikit kemudian digerus hingga membentuk masa krim yang baik. Sediaan krim tersebut kemudian ditambahkan ekstrak daun teh hijau dan diaduk sampai homogen.

4.7.5 Evaluasi Sediaan Krim Tabir Surya

a. Evaluasi Sifat Fisika Kimia

Evaluasi sediaan krim tabir surya terdiri dari evaluasi sifat fisika kimia yakni meliputi uji organoleptis, pH, viskositas, daya sebar, uji tipe krim dan uji homogenitas.

1. Uji Organoleptik.

Pengamatan organoleptik sediaan krim dapat diamati dari warna, tekstur, dan bau dari sediaan (Anugrah, 2019).

2. Uji pH

Uji pH dapat dinilai menggunakan pH meter. Ditimbang sebanyak 0,5 gram krim, dilarutkan dalam 50 mL aquadest, kemudian pH-nya diukur. Rentang toleransi pH krim berkisar antara 4,5 – 6,5 (Anugrah, 2019).

3. Uji Viskositas

Viskometer dapat digunakan untuk uji viskositas. Sediaan disimpan dalam gelas beaker 100 mL. Tekan tombol *power* dan alat akan mengkalibrasi terlebih dahulu kemudian dipilih *spindle* yang cocok dengan kecepatan tertentu (Anugrah, 2019). Viskositas yang diharapkan yaitu pada rentang 50 dPa.S - 150 dPa.S (Silalahi, 2016).

4. Uji Tipe Krim

Pada uji tipe krim dilakukan untuk menentukan tipe krim yaitu dengan metode pencucian.

Metode pencucian hanya dapat dilakukan oleh emulsi tipe M/A karena dapat dengan mudah dicuci dengan air dari tangan atau benda (Hapsari, 2009)

5. Uji Homogenitas

Pemeriksaan homogenitas dapat dilihat menggunakan kaca objek. Sejumlah tertentu krim dioleskan pada kaca objek dan diamati adanya butiran kasar secara visual (Anugrah, 2019).

b. Evaluasi Uji Efektivitas *In Vitro*

1. Penentuan Nilai SPF

Menggunakan metode spektrofotometri UV-Vis, nilai SPF secara *in-vitro* ditentukan dengan menggunakan isopropanol sebagai pelarut dan blanko (Petro, 1981). Berikut merupakan tahapan kerja dalam penentuan SPF secara *in-vitro*:

1. Menimbang sebanyak 66,66 mg sediaan krim tabir surya yang setara dengan 2 mg bahan aktif tabir surya (*Avobenzone*), masuk ke dalam labu ukur 10 mL.
2. Melarutkan sediaan dengan isopropanol ke dalam labu ukur 10 mL sampai tanda batas dan kocok sampai homogen. Didapatkan larutan A dengan konsentrasi 200 ppm.
3. Mengencerkan larutan A menjadi 10 ppm (larutan B) dengan cara memipet sebanyak 0,5 mL larutan A dan ditambahkan dengan isopropanol dalam labu ukur 10 mL sampai tanda batas.

4. Larutan B diamati pada spektrofotometer UV-Vis pada panjang gelombang 290-400 nm sehingga mendapatkan nilai serapan lebih besar atau sama dengan 0,05 dengan rentang pengamatan yaitu 1 nm.

Menurut Petro (1981) menyatakan bahwa larutan dalam kuvet 2 cm mengandung bahan aktif yang akan diukur serapan ekivalen dengan 0,001% atau 0,01 g/L yang artinya 10 ppm. Selanjutnya dapat dihitung nilai area dibawah kurva (AUC) dengan rumus pada persamaan petro, kemudian dapat menghitung nilai SPF.

2. Penentuan persentase transmisi eritema (%TE)

Nilai persentase transmisi eritema dapat ditentukan menggunakan spektrofotometri UV-Vis. Berikut merupakan tahapan kerja dalam menentukan nilai persentase transmisi eritema:

1. Menimbang sampel krim sebanyak 66,66 mg setara dengan 2 mg bahan aktif tabir surya (*Avobenzone*).
2. Melarutkan sampel krim dengan isopropanol dalam labu ukur 10 mL sampai tanda batas, kemudian dikocok sampai homogen. Didapatkan larutan A dengan konsentrasi 200 ppm.
3. Membuat larutan B dengan konsentrasi 10 ppm dengan cara memipet larutan A sebanyak 0,5 mL dan diencerkan dengan isopropanol dalam labu ukur 10 mL sampai tanda batas.
4. Larutan B diamati dengan menggunakan spektrofotometer UV-Vis pada panjang gelombang 292,5-337,5 nm dan rentang pengamatan yang digunakan yaitu 5 nm.

Menurut Cumpelik (1972) menyatakan bahwa nilai serapan yang diperoleh akan dikalikan sehingga konsentrasi 1g/L dapat terwakili. Selanjutnya persen transmisi (T) diperoleh dari konversi nilai serapan. Nilai transmisi eritema diperoleh dengan mengalikan nilai transmittan pada panjang gelombang 292,5-337,5 nm dengan tetapan efektivitas eritema (Fe).

3. Penentuan persentase transmisi pigmentasi (%TP)

Nilai persentase transmisi pigmentasi (%TP) dapat ditentukan menggunakan spektrofotometri UV-Vis pada panjang gelombang 322,5-372,5 nm, tahapannya sama dengan penentuan nilai persen transmisi eritema. Nilai transmisi pigmentasi diperoleh dengan mengalikan nilai transmisi dengan faktor efektivitas pigmentasi.

4.8 Analisis Data

Analisis data pada penelitian ini adalah analisis statistika yang menguji adanya perbedaan bermakna pada hasil penelitian meliputi pH, viskositas, nilai SPF, % transmisi pigmentasi, dan % transmisi eritema dengan perbedaan penambahan konsentrasi ekstrak daun teh hijau pada krim tabir surya ekstrak etanol daun teh hijau kombinasi *Avobenzene*.

Analisis data yang dilakukan menggunakan uji statistik Analisis Variansi (ANOVA) satu arah dengan tingkat kepercayaan 95%. Uji ANOVA adalah uji yang memberikan gambaran hubungan antara variabel bebas dan variabel terikat. Uji homogenitas dan normalitas merupakan syarat yang harus dipenuhi pada uji ANOVA dengan nilai signifikan lebih dari 0,05 ($p > 0,05$). Uji homogenitas dan uji normalitas jika tidak memenuhi persyaratan maka dipilih analisis statistika uji

Kruskall-Wallis. Kemudian dilanjutkan dengan uji *Man-Whitney* jika terdapat perbedaan bermakna ($p < 0,05$). Apabila terdapat perbedaan bermakna pada uji ANOVA maka dilanjutkan dengan uji LSD (*Least Signifiantly Different*) dengan program aplikasi SPSS. Hasil uji ANOVA satu arah dan LSD dikatakan memiliki perbedaan yang bermakna bila didapatkan harga $p < 0,05$ ($\alpha = 0,05$) (Sani, 2017).

BAB 5. HASIL PENELITIAN

5.1 Hasil Ekstraksi

Hasil ekstraksi simplisia daun teh hijau didapatkan ekstrak kental 36,5 gram sehingga menghasilkan rendemen ekstrak sebanyak 36,5%. Hasil ekstrak teh hijau pada gambar 5.1



Gambar 5.1 Ekstrak kental

5.2 Hasil Kandungan Polifenol

Hasil penelitian tentang kandungan polifenol pada ekstrak daun teh hijau memberikan hasil sebagai berikut:

5.2.1 Pengukuran Kurva Baku Asam Galat

Larutan stok asam galat dibuat sebanyak 1000 ppm untuk pengenceran 5 seri sebagai kurva baku dengan konsentrasi 10 ppm, 20 ppm, 30 ppm, 40 ppm, 50 ppm kemudian ditentukan serapan gelombangnya pada panjang gelombang 655 nm. Dengan hasil $Y = 0,021x + 1,080$ nilai regresi 0,997. Perhitungan kurva baku asam galat dapat dilihat pada lampiran B.1.

5.2.2 Pengukuran Serapan Kandungan Polifenol Ekstrak Daun Teh Hijau

Setiap replikasi sampel ekstrak daun teh hijau diukur serapannya pada panjang gelombang 655 nm dengan konsentrasi 100 ppm dalam pelarut metanol p.a. Kurva serapan gelombang sampel ekstrak daun teh hijau dapat dilihat pada hasil serapan gelombang sampel ekstrak (lampiran B.2). Nilai serapan gelombang yang diperoleh dapat dihitung dengan hasil regresi kurva baku asam galat sehingga diperoleh kadar rata-rata polifenol $31,19\% \pm 3,881\%$ b/b.

5.3 Hasil Pembuatan Krim

Krim tabir surya dibuat 4 formula yaitu formula (1), (2), (3) dan (4) dengan menggunakan bahan aktif *Avobenzone* 3%, sedangkan jumlah ekstrak daun teh hijau yang digunakan berbeda tiap formula yaitu 5%, 7,5%, 10% dan 12,5%. Hasil sediaan krim tabir surya dapat dilihat pada gambar 5.2



Gambar 5.2 Sediaan krim tabir surya

Keterangan :

- a. Formula 1 (ekstrak etanol teh hijau 5%)
- b. Formula 2 (ekstrak etanol teh hijau 7,5%)
- c. Formula 3 (ekstrak etanol teh hijau 10%)
- d. Formula 4 (ekstrak etanol teh hijau 12,5%)

5.4 Hasil Evaluasi Krim

Krim yang telah dihasilkan selanjutnya dievaluasi meliputi evaluasi sifat fisika kimia dan evaluasi efektivitas *in-vitro* krim tabir surya. Evaluasi sifat fisika kimia terdiri dari organoleptis, homogenitas, tipe krim, viskositas dan pH. Evaluasi efektivitas krim tabir surya terdiri dari penentuan nilai SPF *in-vitro*, nilai % transmisi eritema dan nilai % transmisi pigmentasi.

5.4.1 Hasil Pengujian Sifat Fisika Kimia Sediaan Krim Tabir Surya

- a. Hasil Pengujian Organoleptis

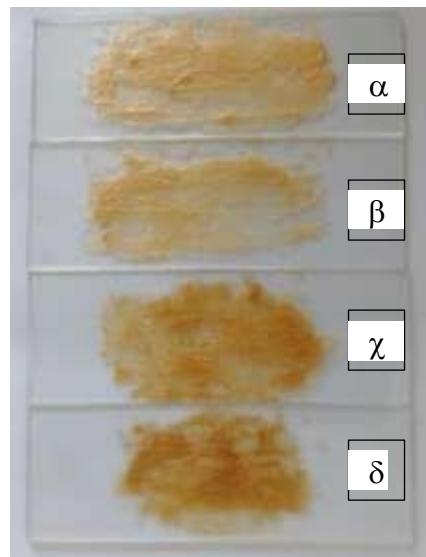
Hasil pengujian organoleptis krim tabir surya dapat dilihat pada tabel 5.1

Tabel 5.1 Hasil pengujian organoleptis krim tabir surya

Formula	Bentuk	Warna	Bau	Tekstur
F(1)	Krim	Coklat Muda	Tidak Berbau	Lembut
F(2)	Krim	Coklat	Tidak Berbau	Lembut
F(3)	Krim	Coklat	Tidak Berbau	Lembut
F(4)	Krim	Coklat Tua	Tidak Berbau	Lembut

- b. Hasil Pengujian Homogenitas

Hasil pengujian homogenitas sediaan krim tabir surya dapat dilihat pada gambar 5.3



Gambar 5.3 Hasil uji homogenitas

Keterangan :

- Formula 1 (ekstrak etanol teh hijau 5%)
- Formula 2 (ekstrak etanol teh hijau 7,5%)
- Formula 3 (ekstrak etanol teh hijau 10%)
- Formula 4 (ekstrak etanol teh hijau 12,5%)
- Hasil Pengujian Tipe Krim

Pengujian tipe krim bertujuan untuk mengetahui tipe emulsi sediaan krim tabir surya yang dihasilkan. Hasil pengamatan tipe krim secara pencucian dapat dilihat pada tabel 5.2

Tabel 5.2 Hasil pengamatan tipe krim secara pencucian

Formula	Uji Pencucian
1	M/A
2	M/A
3	M/A
4	M/A

Krim M/A adalah tipe krim minyak dalam air, dengan memiliki jumlah air yang lebih banyak dibandingkan dengan tipe krim air dalam minyak. Pemilihan tipe krim ini agar mendapatkan krim yang tidak lengket pada kulit dan tidak meninggalkan bekas setelah penggunaan.

d. Hasil Pengujian pH

Hasil pengujian pH sediaan krim tabir surya dapat dilihat pada tabel 5.3

Tabel 5.3 Hasil pengujian pH sediaan krim tabir

Formula	pH
F(1)	$5,803 \pm 0,045$
F(2)	$5,663 \pm 0,550$
F(3)	$5,543 \pm 0,066$
F(4)	$5,273 \pm 0,090$

e. Hasil Pengujian Viskositas

Hasil pengujian viskositas sediaan krim tabir surya dapat dilihat pada tabel 5.4

Tabel 5.4 Hasil pengujian viskositas sediaan krim tabir surya

Formula	Viskositas (dPa.S)
F(1)	90 ± 10
F(2)	100 ± 10
F(3)	120 ± 10
F(4)	130 ± 10

5.4.2 Hasil Penentuan Efektivitas Sediaan Krim Tabir Surya

Evaluasi terhadap efektivitas sediaan krim tabir surya dilakukan secara *in-vitro* menggunakan spektrofotometer UV-Vis yang terdiri atas pengujian nilai SPF *in-vito*, % transmisi eritema, % transmisi pigmentasi.

a. Hasil Pengujian Nilai SPF *in-vitro*

Tabel 5.5 Hasil pengujian nilai SPF *in-vitro*

Replikasi	Nilai SPF (<i>Sun Protection Factor</i>)			
	F(1)	F(2)	F(3)	F(4)
1	12,971	15,401	25,550	38,257
2	14,083	21,452	29,786	30,155
3	14,948	19,229	27,974	32,849
Rata-Rata±SD	14,001±0,991	18,694±3,060	27,770±2,125	33,753±4,126
Kategori	Proteksi maksimal	Proteksi ultra	Proteksi ultra	Proteksi ultra

b. Hasil Pengujian Nilai % TE

Persentase TE adalah pembandingan antara jumlah energi sinar radiasi UV yang diteruskan oleh sediaan tabir surya pada spektrum eritema, dengan mengukur intensitas sinar pada panjang gelombang eritemogenik 292,5 - 337,5 nm (Fitrianda, 2013).

Pengujian nilai %TE sebelum paparan sinar UV dilakukan pada sediaan krim tabir surya yang dilarutkan menggunakan isopropanol dengan konsentrasi 1g/L diamati pada panjang gelombang 292,5-337,5 dengan rentang pengamatan 5 nm (Cumpelik, 1972). Hasil uji %TE dapat dilihat pada tabel 5.6. Data selengkapnya dapat dilihat pada lampiran.

Tabel 5.6 Hasil pengujian nilai % TE

Replikasi	Nilai % TE (Transmisi Eritema)			
	F(1)	F(2)	F(3)	F(4)
1	3,460	3,274	1,088	1,977
2	4,716	4,223	2,708	1,110
3	4,228	3,551	2,879	1,654
Rata-Rata±SD	4,134±0,633	3,682±0,488	2,225±0,988	1,580±0,438
Kategori	Proteksi ultra	Proteksi ultra	Proteksi ultra	Proteksi ultra

c. Hasil Pengujian Nilai %TP

Persentase TP adalah perbandingan antara jumlah energi sinar radiasi UV yang diteruskan oleh sediaan tabir surya pada spektrum pigmentasi, dengan jumlah faktor keefektifan pada panjang gelombang 322,5 - 372,5 nm dengan jarak perubahan skala setiap pengamatan 5nm (Cumpelik, 1972). Hasil uji %TP dapat dilihat pada tabel. Data selengkapnya dapat dilihat pada lampiran.

Tabel 5.7 Hasil pengujian nilai %TP

Replikasi	Nilai % TP (Transmisi Pigmentasi)			
	F(1)	F(2)	F(3)	F(4)
1	0,170	0,050	0,121	0,062
2	0,413	0,261	0,107	0,034
3	0,530	0,177	0,096	0,105
Rata-rata±SD	0,371±0,183	0,162±0,106	0,108±0,125	0,067±0,350
Kategori	<i>Sunblock</i>	<i>Sunblock</i>	<i>Sunblock</i>	<i>Sunblock</i>

BAB 6. PEMBAHASAN PENELITIAN

6.1 Ekstraksi

Ekstraksi simplisia daun teh hijau sebanyak 100 gram dimaserasi selama 24 jam menggunakan pelarut etanol 70% 1000 mL dan diremaserasi sebanyak 2 kali menggunakan pelarut etanol 70% sebanyak 500mL didapatkan ekstrak kental 36,5 gram sehingga menghasilkan rendemen ekstrak sebanyak 36,5 %. Data selengkapnya dapat dilihat pada lampiran.

6.2 Kadar Polifenol

Telah dilakukan penelitian tentang kandungan polifenol ekstrak daun teh hijau yang diekstraksi menggunakan pelarut etanol. Penetapan kadar polifenol dilakukan dengan metode kolorimetrik berdasarkan reaksi redoks kompleks natrium tungstat dan natrium molibdat dari pereaksi *Folin-Ciocalteu* (FC) yang menghasilkan warna biru kehitaman (Pratanto, 2012). Metode *folin-ciocalteu* merupakan metode yang sederhana, sensitif dan teliti. Metode ini terjadi dalam suasana basa sehingga dalam penentuan polifenol digunakan natrium karbonat yang bertujuan untuk membentuk suasana basa. Asam galat direaksikan dengan *folin-ciocalteu* menghasilkan warna kuning yang menandakan bahwa mengandung polifenol, setelah itu ditambahkan dengan natrium karbonat menghasilkan warna biru (Viranda, 2009). Kandungan polifenol ekstrak daun teh hijau yang telah diukur menggunakan spektrofotometri UV-Vis yakni $31,19\%\pm3,881$. Data selengkapnya dapat dilihat pada lampiran

6.3 Pembuatan Krim

Krim tabir surya dibuat 4 formula yaitu formula (1), (2), (3) dan (4) dengan menggunakan bahan aktif tabir surya *Avobenzone* sebanyak 3%, sedangkan jumlah ekstrak daun teh hijau yang digunakan berbeda tiap formula yaitu 5%, 7,5%, 10% dan 12,5%.

Basis sediaan krim terdiri dari dua fase yaitu fase minyak dan air. Fase minyak terdiri dari asam stearat, setil alkohol, dimetikon, *Avobenzone* dilelehkan pada suhu 70°C menggunakan *waterbath*, sedangkan fase air terdiri dari tween 80, TEA, gliserin dan aquadest dicampur pada suhu 70°C hingga tercampur sempurna. Setelah fase minyak melebur sempurna kemudian dimasukkan ke dalam mortir panas dan ditambahkan fase air sedikit demi sedikit hingga terbentuk masa krim. Penggunaan mortir panas bertujuan untuk menjaga suhu kedua fase agar tetap sama sehingga tidak mempercepat pengerasan pada fase minyak. Krim yang dihasilkan selanjutnya didinginkan pada suhu ruang. Setelah dingin krim ditambahkan dengan ekstrak daun teh hijau kemudian diaduk hingga homogen. Hasil pencampuran tersebut menghasilkan krim berwarna cokelat. Warna cokelat disebabkan karena ada penambahan ekstrak daun teh hijau.

6.4 Evaluasi Krim

Krim yang telah dihasilkan selanjutnya dievaluasi meliputi evaluasi sifat fisika kimia dan evaluasi efektivitas *in-vitro* krim tabir surya. Evaluasi sifat fisika kimia terdiri dari organoleptis, homogenitas, tipe krim, viskositas dan pH.

Evaluasi efektivitas krim tabir surya terdiri dari penentuan nilai SPF *in-vitro*, nilai % transmisi eritema dan nilai % transmisi pigmentasi.

6.4.1 Hasil Pengujian Sifat Fisika Kimia Sediaan Krim Tabir Surya

a. Pengujian Organoleptis

Pengujian organoleptis mempunyai tujuan untuk mengetahui karakteristik fisika untuk dibandingkan dengan karakteristik yang diharapkan. Pengujian dilakukan secara visual meliputi bentuk, warna, bau, dan tekstur. Hasil sediaan krim pada semua formula meliputi bentuk, bau, dan tekstur yang sama. Pada F(1) menunjukkan warna coklat muda, sedangkan F(2) menunjukkan warna coklat, F(3) dan F(4) menunjukkan warna coklat tua. Perbedaan warna ini dikarenakan penambahan ekstrak daun teh hijau yang menyebabkan krim berwana cokelat. Semakin besar jumlah ekstrak daun teh hijau yang ditambahkan maka warna krim semakin cokelat. Ekstrak daun teh hijau memiliki warna cokelat pekat sehingga memengaruhi hasil akhir sediaan krim

b. Pengujian Homogenitas

Pengujian homogenitas dilakukan untuk mengetahui bahwa semua formulasi yang dihasilkan sudah homogen dan tidak ada bintik-bintik pada sediaan krim (semua bahan tercampur merata). Pengujian dilakukan dengan cara mengoleskan sampel krim di atas gelas objek kemudian diamati secara visual. Homogenitas merupakan salah satu faktor yang dapat memengaruhi kualitas fisik sediaan krim. Pemeriksaan homogenitas pada keempat formula sediaan krim tabir surya menunjukkan hasil yang homogen, ditandai dengan semua partikel dalam

pengamatan di kaca objek terdispersi secara merata dan tidak ada penggumpalan pada salah satu sisi.

c. Pengujian Tipe Krim

Pengujian tipe krim dilakukan untuk mengetahui tipe emulsi sediaan krim tabir surya yang dihasilkan. Pengujian dilakukan dengan metode-metode pencucian hanya dapat dilakukan oleh emulsi tipe M/A karena dapat dengan mudah dicuci dengan air dari tangan atau benda (Hapsari, 2009). Tipe krim yang diharapkan pada sediaan tabir surya adalah tipe minyak dalam air. Pada tabel 5.2 menunjukkan bahwa keempat sediaan krim tabir surya tersebut termasuk ke dalam tipe minyak dalam air yang didasarkan pada hasil uji bahwa emulsi dapat dengan mudah dicuci dengan air.

d. Pengujian pH

Pengujian pH sediaan krim tabir surya bertujuan untuk mengetahui sediaan krim tabir surya telah memenuhi syarat pH yang diharapkan. Hasil pengujian pH dari keempat formula dapat dilihat pada tabel 5.3. Rentang toleransi pH krim berkisar antara 4,5 – 6,5 (Anugrah, 2019). Pada tabel ke 5.3 dapat diketahui bahwa keempat formula memenuhi persyaratan pH. Nilai pH sediaan krim tabir surya yang diperoleh, dilakukan analisis statsitik yakni *One-Way ANOVA*. Uji ini dilakukan untuk mengetahui adanya perbedaan yang bermakna pada nilai pH masing-masing formula sediaan krim tabir surya. Pada uji normalitas didapatkan signifikansi $>0,05$. Hal ini menunjukkan bahwa data terdistribusi normal. Pada uji homogenitas didapatkan nilai signifikansi 0,708 yang menunjukkan bahwa variansi data homogen. Selanjutnya dapat dilakukan uji *One-Way ANOVA*

didapatkan nilai signifikansi 0,000 hal ini menunjukkan bahwa terdapat perbedaan bermakna pada data pengujian pH sediaan krim tabir surya dengan penambahan ekstrak daun teh hijau. Selanjutnya dilakukan uji *Post-Hoc* yaitu *LSD*. Data selengkapnya dapat dilihat pada lampiran.

Tabel 6.1 *LSD* pengujian pH

Formula	F(1)	F(2)	F(3)	F(4)
F(1)	-	BS	BS	BS
F(2)	BS	-	BTS	BS
F(3)	BS	BTS	-	BS
F(4)	BS	BS	BS	-

BS = Berbeda Signifika ($p < 0,05$) BTS = Berbeda Tidak Signifikan ($p \geq 0,05$)

Berdasarkan data pengujian *LSD* menunjukkan perbedaan signifikan antara formula kecuali pada F3 terhadap F2 dan sebaliknya.

e. Pengujian Viskositas

Pengujian viskositas krim tabir surya bertujuan untuk mengetahui tingkat kekentalan sediaan krim tabir surya. Rentang viskositas yang diharapkan yakni antara 50 dPa.s sampai 150 dPa.s (Silalahi, 2016). Pengujian viskositas dilakukan menggunakan viskotester VT-06 dengan spindel nomer 2. Hasil pengujian viskositas sediaan krim tabir surya dapat dilihat pada tabel 5.

Hasil pengujian viskositas sediaan krim tabir surya menunjukkan bahwa keempat formula memiliki viskositas pada rentang yang diharapkan. Nilai viskositas sediaan krim tabir surya yang diperoleh, dilakukan analisis statistik yakni *One-Way ANOVA*. Uji ini dilakukan untuk mengetahui adanya perbedaan yang bermakna pada nilai viskositas masing-masing formula sediaan krim tabir surya. Pada uji normalitas didapat nilai signifikansi $> 0,05$ yang menunjukkan bahwa data terdistribusi normal. Pada uji homogenitas memiliki nilai signifikansi

= 1,000 yang menunjukkan bahwa variansi data homogen. Selanjutnya dapat dilakukan uji *One-Way ANOVA* didapatkan nilai signifikansi 0,004 hal ini menunjukkan bahwa terdapat perbedaan bermakna pada data pengujian viskositas sediaan krim tabir surya dengan penambahan ekstrak daun teh hijau. Selanjutnya dilakukan uji *Post-Hoc* yaitu *LSD*. Data selengkapnya dapat dilihat pada lampiran.

Tabel 6. 2 *LSD* pengujian viskositas

Formula	F(1)	F(2)	F(3)	F(4)
F(1)	-	BTS	BS	BS
F(2)	BTS	-	BS	BS
F(3)	BS	BS	-	BTS
F(4)	BS	BS	BTS	-

BS = Berbeda Signifika ($p \leq 0,05$) BTS = Berbeda Tidak Signifikan ($p \geq 0,05$)

Berdasarkan data pengujian *LSD* menunjukkan perbedaan signifikan antara formula kecuali pada F1 terhadap F2 dan sebaliknya, F3 terhadap F4 dan sebaliknya.

6.4.2 Pengujian Evaluasi Efektivitas *In-Vitro*

a. Nilai SPF *in-vitro*

Pengujian evaluasi efektivitas *in-vitro* krim tabir surya bertujuan untuk mengetahui seberapa besar sinar UV yang diabsorbsi ataupun dihamburkan oleh krim tabir surya untuk menjaga kulit pada panjang gelombang SPF. Hasil dari penelitian ini menunjukkan bahwa adanya peningkatan nilai absorbsi oleh krim tabir surya dengan meningkatnya peningkatan konsentrasi teh hijau. Menurut (Anugrah, 2019) pemberian ekstrak etanol teh hijau dengan konsentrasi 5% dapat memberikan proteksi SPF kategori minimal, dengan penambahan *Avobenzone* pada penelitian ini mengalami peningkatan yakni memiliki proteksi SPF kategori

maksimal. Konsentrasi maksimal adalah konsentrasi dengan nilai SPF 5-18 dengan memberikan perlindungan yang maksimal dari *sunburn* atau kemerahan dan tidak menyebabkan *tanning* atau penggelapan (Sudarsono, 2017).

Hasil pengujian nilai SPF *in-vitro* pada sediaan krim tabir surya menunjukkan bahwa keempat formula memiliki kategori proteksi maksimal-ultra proteksi. Nilai SPF *in-vitro* sediaan krim tabir surya yang diperoleh, dilakukan analisis statistik yakni *One-Way ANOVA*. Uji ini dilakukan untuk mengetahui adanya perbedaan yang bermakna pada nilai SPF *in-vitro* masing-masing formula sediaan krim tabir surya. Pada uji normalitas didapat nilai signifikansi $>0,05$ yang menunjukkan bahwa data terdistribusi normal. Pada uji homogenitas memiliki nilai signifikansi = 0,255 yang menunjukkan bahwa variansi data homogen. Selanjutnya dapat dilakukan uji *One-Way ANOVA* didapatkan nilai signifikansi 0,000 hal ini menunjukkan bahwa terdapat perbedaan bermakna pada data pengujian SPF *in-vitro* sediaan krim tabir surya dengan penambahan ekstrak daun teh hijau. Selanjutnya dilakukan uji *Post-Hoc* yaitu *LSD*. Data selengkapnya dapat dilihat pada lampiran.

Tabel 6. 3 *LSD* nilai SPF *in-vitro*

Formula	F(1)	F(2)	F(3)	F(4)
F(1)	-	BTS	BS	BS
F(2)	BTS	-	BS	BS
F(3)	BS	BS	-	BS
F(4)	BS	BS	BS	-

BS = Berbeda Signifika ($p = < 0,05$) BTS = Berbeda Tidak Signifikan ($p = > 0,05$)

Berdasarkan data pengujian *LSD* menunjukkan perbedaan signifikan antara formula kecuali pada F1 terhadap F2 dan sebaliknya.

b. Nilai % TE

Presentase TE adalah pembandingan antara jumlah energi sinar radiasi UV yang diteruskan oleh sediaan tabir surya pada spektrum eritema, dengan mengukur intensitas sinar pada panjang gelombang eritemogenik 292,5 - 337,5 nm (Fitrianda, 2013). Pada penelitian ini menggunakan teh hijau yang memiliki serapan panjang gelombang 290-320 nm. Hasil dari penelitian ini rentang transmisi menunjukkan bahwa krim tabir surya ini kategori *ultra protection* dengan nilai 1-6 dapat dilihat dari menurunnya nilai %TE dengan konsentrasi yang meningkat. Hal ini menunjukkan bahwa semakin meningkatnya konsentrasi pada krim tabir surya ekstrak teh hijau maka semakin besar proteksi sediaan tabir surya pada panjang gelombang eritemogenik.

Hasil pengujian nilai %TE pada sediaan krim tabir surya menunjukkan bahwa keempat formula proteksi ultra. Nilai %TE sediaan krim tabir surya yang diperoleh, dilakukan analisis statistik yakni *One-Way ANOVA*. Uji ini dilakukan untuk mengetahui adanya perbedaan yang bermakna pada nilai %TE masing-masing formula sediaan krim tabir surya. Pada uji normalitas didapat nilai signifikansi $>0,05$ yang menunjukkan bahwa data terdistribusi normal. Pada uji homogenitas memiliki nilai signifikansi = 0,265 yang menunjukkan bahwa variansi data homogen. Selanjutnya dapat dilakukan uji *One-Way ANOVA* didapatkan nilai signifikansi 0,005 hal ini menunjukkan bahwa terdapat perbedaan bermakna pada data pengujian %TE sediaan krim tabir surya dengan penambahan ekstrak daun teh hijau. Selanjutnya dilakukan uji *Post-Hoc* yaitu *LSD*. Data selengkapnya dapat dilihat pada lampiran.

Tabel 6.4 LSD %TE

Formula	F(1)	F(2)	F(3)	F(4)
F(1)	-	BTS	BS	BS
F(2)	BTS	-	BS	BS
F(3)	BS	BS	-	BTS
F(4)	BS	BS	BTS	-

BS = Berbeda Signifika ($p \leq 0,05$) BTS = Berbeda Tidak Signifikan ($p > 0,05$)

Berdasarkan data pengujian *LSD* menunjukkan perbedaan signifikan antara formula kecuali pada F1 terhadap F2 dan sebaliknya, F3 terhadap F4 dan sebaliknya.

c. Nilai % TP

Presentase TP adalah pembandingan antara jumlah energi sinar radiasi UV yang diteruskan oleh sediaan tabir surya pada spektrum pigmentasi, dengan jumlah faktor keefektifan pada panjang gelombang 322,5 - 372,5 nm dengan jarak perubahan skala setiap pengamatan 5nm (Cumpelik, 1972). Pada penelitian ini menggunakan *Avobenzone* yang memiliki serapan panjang gelombang 340-400 nm sebanyak 3%. Hal ini dapat dilihat bahwa nilai % TP pada penelitian ini termasuk pada kategori *sunblock*.

Hasil pengujian nilai %TP pada sediaan krim tabir surya menunjukkan bahwa keempat formula proteksi ultra. Nilai %TP sediaan krim tabir surya yang diperoleh, dilakukan analisis statistik yakni *One-Way ANOVA*. Uji ini dilakukan untuk mengetahui adanya perbedaan yang bermakna pada nilai %TP masing-masing formula sediaan krim tabir surya. Pada uji normalitas didapat nilai signifikansi $>0,05$ yang menunjukkan bahwa data terdistribusi normal. Pada uji homogenitas memiliki nilai signifikansi = 0,057 yang menunjukkan bahwa

variansi data homogen. Selanjutnya dapat dilakukan uji *One-Way* ANOVA didapatkan nilai signifikansi 0,035 hal ini menunjukkan bahwa terdapat perbedaan bermakna pada data pengujian %TP sediaan krim tabir surya dengan penambahan ekstrak daun teh hijau. Selanjutnya dilakukan uji *Post-Hoc* yaitu *LSD*. Data selengkapnya dapat dilihat pada lampiran.

Tabel 6.5 *LSD* %TP

Formula	F(1)	F(2)	F(3)	F(4)
F(1)	-	BS	BS	BS
F(2)	BS	-	BTS	BTS
F(3)	BS	BTS	-	BTS
F(4)	BS	BTS	BTS	-

BS = Berbeda Signifika ($p \leq 0,05$) BTS = Berbeda Tidak Signifikan ($p > 0,05$)

Berdasarkan data pengujian *LSD* menunjukkan perbedaan tidak signifikan antara formula kecuali pada F1 terhadap F2 dan sebaliknya, F1 terhadap F3 dan sebaliknya, F1 terhadap F4 dan sebaliknya.

BAB 7. KESIMPULAN DAN SARAN

7.1 Kesimpulan

Kesimpulan yang diperoleh dari penelitian ini adalah

1. Kadar ekstrak etanol daun teh hijau yang menunjukkan efektivitas *in-vitro* tabir surya yang terbaik adalah formula 4 dengan konsentrasi ekstrak etanol 12,5%.
2. Hasil uji efektivitas *in-vitro* formula 4 memiliki nilai SPF $33,753 \pm 4,126$ dengan kategori proteksi ultra, memiliki nilai %TE $1,580 \pm 0,438$ dengan kategori proteksi ultra dan nilai %TP $0,067 \pm 0,350$ dengan kategori *sunblock*.
3. Pengaruh sifat fisika kimia pemberian ekstrak etanol teh hijau pada krim tabir surya yakni pH krim memenuhi rentang pH toleransi. viskositas krim memenuhi syarat viskositas krim.

7.2 Saran

Berdasarkan hasil penelitian, maka saran yang dapat diberikan untuk penelitian selanjutnya adalah:

1. Perlu dilakukan peningkatan akseptabilitas yaitu *bleaching* untuk menghilangkan klorofil pada ekstrak daun teh hijau.
2. Perlu dilakukan pengujian krim tabir surya dengan ekstrak etanol daun teh hijau terhadap efektivitas *in-vivo* kombinasi *Avobenzone*.
3. Perhatikan dalam melakukan pencampuran krim agar mendapatkan krim yang homogen secara maksimal dengan menggunakan mortir panas dan pengadukan yang stabil.

DAFTAR PUSTAKA

- Anief, M. (1997) *Formulasi Obat Topikal Dengan Dasar Penyakit Kulit*. Yogyakarta: Gadjah Mada University Press.
- Ansel, H. C. (2014) *Pharmaceutical Dosage Forms and Drug Delivery Systems*. II. Lippincott Williams & Wilkins.
- Anugrah, F. (2019) Formula Dan Uji Stabilitas Krim Ekstrak Daun Teh Hijau (Camellia Sinensis L) sebagai tabir surya. Tugas Akhir. Fakultas Farmasi. Universitas Al-Ghfari
- Aryani, R. et al. (2019) ‘Effect of solid lipid nanoparticles system on the stability of Green Tea leaves (Camellia sinensis L. Kuntze) extract as sunscreen’, *Journal of Physics: Conference Series*, 1375(1), pp. 0–7.
- Baki, G. and Alexander, K. S. (2016) *Formulasi dan Teknologi kosmetika*. 2nd edn. Edited by tri rahayu Ningsih and I. Lubis. jakarta: buku kedokteran EGC.
- Cella, G. (2016) ‘Formulasi Dan Uji Aktivitas Nanoemulasi Tabir Surya Dari Avobenzon, Oktil Metoksisinamat Dan Minyak Kacang Kedelai (Glycine max L.)’, pp. 4–16. Tugas Akhir. Fakultas Farmasi. Universitas Jember
- Cumpelik, B. M. (1972). Analytical Procedures and Evaluations of Sunscreen. *J. Soc. Cosmet. Chem*, 23, 333-345.
- Depkes RI.(2020).*Farmakope Indonesia*. Edisi ke-6. Jakarta: Departemen Kesehatan Republik Indonesia
- Di Zhang., Chengtao Lu., Zhe Yu., Xiayin Wang., Li Yan., Juanli Zhang., Hua Li., Jianbo Wang., Aidong Wen. (2017). Echinacoside Alleviates UV-B

Irradiation-Mediated Skin Damage via Inhibition of Oxidative Stress, DNA Damage, and Apoptosis. *Oxidative Medicine and Cellular Longevity*, 2017.

FDA Monograph. 1999. *FDA Sunscreen Monograph*. Federal Register vol 64 : 27666-27693

Fitrianda, M. I. (2013) ‘Pengaruh Vitamin C Dan Paparan Sinar UV Terhadap Efektivitas In-vitro Lotion Tabir Surya Octyl Methoxycinnamate Dan Benzophenon-3’.

Habiburrohman, D. et al. (2018) ‘Aktivitas Antioksidan dan Antimikrobial pada Polifenol Teh Hijau Antioxidant and Antimicrobial Activity in Green Tea Polyphenol’, 5, pp. 587–591.

Hapsari, eka (2009) ‘Optimasi kecepatan putar dan lama pencampuran pada proses pembuatan krim’.

Mastur, M. and Kintoko (2019) ‘Studi in Vitro Aktivitas Tabir Surya Kombinasi Ekstrak Daun Teh Hijau , Biji Melinjo Dan Ubi Jalar Ungu Serta Formulasi Sediaan Krim in Vitro Study of Sunscreen Activity of Green Tea Leaf , Melinjo Seed , Sweet Purple Potato Extract Combinations and Cream’.

Nonci, F.Y., Tahar, N., Aini, Q. (2016). Formulasi dan Uji Stabilitas Fisik Krim Susu Kuda Sumbawa Dengan Emulgator Nonionik dan Anionik. *JF FIK UINAM*, 4(4), 169-178.

- Petro, A. J. and Products, A. (1981). Correlation of Spectrophotometric Data With Sunscreen Protection Factors. *International Journal of Cosmetics Science*, 196, 185–196.
- Pratanto, F. X. Y. (2012). *Pengaruh Berbagai Cairan Penyari Terhadap Kandungan Polifenol Ekstrak Daun Teh Hijau (Camellia sinensis L.) Kuntze) Dan Uji Efektivitas Sebagai Tabir Surya*. Tugas Akhir. Fakultas Farmasi Universitas Hasanuddin.
- Puspitosary, S. (2016). *Pengaruh Vitamin C dan Paparan Sinar UV Terhadap Efektivitas In Vitro Krim Tabir Surya Avobenzone dan Octyl Methoxicin namate Dengan Kombinasi Vitamin E Sebagai Fotoprotektor*. Tugas Akhir. Fakultas Farmasi Universitas Jember
- Sani, K.F. (2017). *Metodologi Penelitian Farmasi Komunitas dan Eksperimental*. Yogyakarta: Deepublish.
- Seran, Y. Y. T., Pasangka, B. and Sutaji, H. I. (2018) ‘Karakteristik Paparan Radiasi Sinar Ultraviolet A (UV-A) Dan Cahaya Tampak di Kota Kupang’, 15(3), pp. 49–56.
- setyowati, I. (2018) ‘Pengaruh Ekstrak Tongkol Jagung (Zea mays L.) Terhadap Efektivitas Krim Tabir Surya Kombinasi Benzophenone-3 Dan Zinc Oxide’, pp. 68–74. Tugas Akhir. Fakultas Farmasi. Universitas Jember
- Silalahi, H.P. (2016). *Pengaruh Vitamin C dan Paparan Sinar UV Terhadap Efektivitas In-vitro Krim Tabir Surya Octyl Methoxicinnamate dan Avobenzone*. Tugas Akhir. Fakultas Farmasi. Universitas Jember

- Simangunsong, grace d (2018) ‘Pengaruh ekstrak etanol daun teh hijau (*Camellia sinensis* L) terhadap Artemia salina Leach dengan metode Brine Shrimp Lethality Test (BSLT)’, *Interciencia*, 489(20), pp. 313–335.
- Sudarsono, M.L. (2017). *Optimasi Titanium Dioksida dan Zink Oksida Sebagai Physical Blocker Dalam Krim Tabir Surya Kombinasi Benzophphenon-3 dan Octyl Methoxicinnamate*. Tugas Akhir. Fakultas Farmasi. Universitas Jember.
- Sudjatini (2017) ‘Optimasi ekstraksi dan penentuan kandungan katekin dalam teh hijau (*Camellia sinensis*)’, 2(1), pp. 43–49.
- Sutarna, T. H., Alatas, F. and Al Hakim, N. A. (2016) ‘Pemanfaatan ekstrak daun teh hijau (*Camellia sinensis* L) sebagai bahan aktif pembuatan sediaan krim tabir surya’, *Kartika Jurnal Ilmiah Farmasi*, 4(2), pp. 32–35. doi: 10.26874/kjif.v4i2.64.
- Young, A. R., Claveau, J. and Rossi, A. B. (2017) ‘Ultraviolet radiation and the skin: Photobiology and sunscreen photoprotection’, *Journal of the American Academy of Dermatology*, 76(3), pp. S100–S109.

LAMPIRAN

A. SERTIFIKAT ANALISIS

A.1 sertifikat analisis avobenzone

CERTIFICATE OF ANALYSIS			
Product Name	AVIS AVOBENZONE USP		
Batch Number	ABN0213087	Batch Size	1000 KG
Mfg. Date	Jan 2020	A.R. No.	VILIFG-130315
Exp. Date	Jan 2023	Page No.	1 of 1
S. No.	Tests	Specifications	Results
1.	Appearance	Crystalline powder	Crystalline powder
2.	Color	White to pale yellow	Pale yellow
3.	Odor	Slightly aromatic	Complies
4.	Solubility	Insoluble in water. Soluble in Acetone & hot methanol	Complies
5.	Identification a. IR	The IR absorption spectrum of the sample should be concordant with AVIS standard	Complies
6.	b. UV	Absorbance at 365nm do not differ by more than 3.0% 81.0°C to 80.0°C	Less than 3.0%
6.	melting Range (in °C)		84.3°C to 85.8°C
7.	Loss on drying (Dry it in vacuum at 70°C for 4 hrs)	Not more than 0.50% w/w	0.06% w/w
8.	UV-Absorbance (E 1% cm in abs. Etanol) 1 cm cell at 357 ± 2 nm	1100 - 1130	1140
9.	Heavy Metals	Not more than 20 ppm	Less than 20 ppm
10.	Impurities (by GC) Individual impurity Sum of the impurities	Not more than 3.0% Not more than 4.5%	0.45% 0.80%
11.	Assay by GC	Not less than 95.0% and Not more than 105.0% w/w on dried basis	99.13% w/w
Remarks: The product Complies as per the above specification.			
Compiled by:		Checked by:	Approved by:
Date:	<i>2020-01-08</i>	Date:	<i>2020-01-08</i>
<small>Printed on A4 paper Software used: Microsoft Word 2010 Printed on: 2020-01-08 Page: 1 of 1 Page number: 1</small>			

A.2 Sertifikat analisis setil alkohol



CERTIFICATE OF ANALYSIS

CETYL ALCOHOL

DESCRIPTION

Product: Cetyl Alcohol 98%
INCI Name: Cetyl Alcohol
CAS No: 36653-82-4
EINECS No: -

CHARACTERISTICS

Test	Analysis	Specification
Appearance	Complies	Waxy flakes
Solubility & Clarity (Molten)	Complies	Complies
Colour, (APHA)	5	20 maximum
Acid Value (mg KOH/g)	<0.01	1.0 maximum
Saponification Value (mg KOH/g)	0.20	2.0 maximum
Iodine Value, gl./100g	<0.04	2.0 maximum
Hydroxyl Value (mg KOH/g)	233.0	218 - 238
Moisture Content, %	0.118	0.3 maximum
Solidification Point, °C	49.0	46.0 - 52.0 maximum
Chain Length Distribution (%)		
C14	0.09	3.0 maximum
C16	99.00	95.0 maximum
C18	0.050	3.0 maximum

This product has been tested and passes EP monograph for Cetyl Alcohol

We confirm that the above is a true copy of the original manufacturer's/supplier's COA.

We believe the information herein to be reliable. However, no warranty, express or implied, is made as to its accuracy or completeness, and none is made as to the fitness of this material for any purpose.

Akoma International (UK) Ltd shall not be liable for damages to person or property resulting from its use.

Revised: 08/01/2017

Page 1 of 1

Akoma International (UK) LTD

Unit 9A Sawley Park

Nottingham Road

Derby

DE21 6AS

Tel: +44 (0) 1332 613 967

E-mail: support@akoma.zendesk.com

Cetyl Alcohol - COA

A.3 Sertifikat analisi asam stearate



Certificate of Analysis
(Representative Sample Certificate)

Product Name: Stearic Acid
INCI Name: Stearic Acid
CAS Number: 57-11-4
Lot Number: Not available (data may vary slightly with different lots or batches)
Expiration Date: 24 months from production date

Characteristic	Specifications	Values
Acid value, MG KOH/G	205.0-211.0	208.2
Palmitic Acid, Wt. %	40.0 min	45.8
C16 Plus C18 Acids, Wt %	90.0 min	93.2
Stearic Acid, Wt %	40.0 min	47.4
Color, % Trans., 440 NM	93 min	96
Iodine Value	0.50 max	0.10
Saponification Value	206-212	certified
Titer, C	54.5-55.5	54.8
Assay, NF	n/a	Certified
Congealing Temp, C, NF	53 min	Certified
Heavy Metals, NF, %	0.001 max	Certified
Residue on Ignition, NF %	0.1 max	Certified
Mineral Acidity, NF	n/a	Certified
Neutral Fats or Paraffin, NF	n/a	Certified
Organic Volatile Impurities, NF	n/a	Certified
Residual Solvents, NF	n/a	Certified

The above data were obtained using the test indicated and is subject to the deviation inherent in the test method. Results may vary under other test methods or conditions.

This report is not to be signed.

Disclaimer: This information relates only to the specific material designated and may not be valid for such material used in combination with any other materials or in any other process. Such information is to be the best of the company's knowledge and believed accurate and reliable as of the date indicated. However, no representation, warranty or guarantee of any kind, express or implied, is made as to its accuracy, reliability or completeness and we assume no responsibility for any loss, damage or expense, direct or consequential, arising out of use. It is the user's responsibility to satisfy himself as to the suitability & completeness of such information for his own particular use.

A.4 Sertifikat analisis TEA



Certificate of Analysis
(Representative Sample Certificate)

Product Name: Triethanolamine
INCI Name: Triethanolamine
CAS Number: 102-71-6
Lot Number: Not available (data may vary slightly with different lots or batches)
Expiration Date: 24 months from production date

Characteristic	Specifications	Results
Appearance	Viscous liquid free of suspended matter	Pass
Specific gravity 20°C	1.1240-1.1270	1.1255
Equivalent weight	148.0-150.0	149.0
Color (APHA)	40 max	6
Sulfate (SO ₄)	<0.002%	<0.002%
Diethanolamine, % wt	<0.5%	<0.01%
Monoethanolamine, % wt	<0.1%	<0.01%
Triethanolamine, % wt	99.0 min	99.95
Water	0.2 max	0.10
Odor	Characteristic	Pass
IR (NEAT)	TMS	pass

The above data were obtained using the test indicated and is subject to the deviation inherent in the test method. Results may vary under other test methods or conditions.

This report is not to be signed.

This product can expose you to chemicals including Diethanolamine, which is known to the State of California to cause cancer. For more information go to www.P65Warnings.ca.gov.

Disclaimer: This information relates only to the specific material designated and may not be valid for such material used in combination with any other materials or in any other process. Such information is to be the best of the company's knowledge and believed accurate and reliable as of the date indicated. However, no representation, warranty or guarantee of any kind, express or implied, is made as to its accuracy, reliability or completeness and we assume no responsibility for any loss, damage or expense, direct or consequential, arising out of use. It is the user's responsibility to satisfy himself as to the suitability & completeness of such information for his own particular use.

A.5 Sertifikat analisis tween 80

**Certificate of Analysis**

Product name: Polysorbate 80
Number of analysis: T0002945
Batch number / Weight: 16E23-H09-00448 / 5kg
Producer Batch Number: 1160122-714
Analysed according to: PH.EUR 8.8

Tests	Requirement	Result	Unit	Standard remark
Appearance	Oily, colourless or brownish-yellow, clear or slightly opalescent liquid	Conform		
Identification A	Conform	Conform		IR-spectrum
Identification D	Conform	Conform		Composition of fatty acids; DP
Acid value	<= 2,0	0,500	mg KOH/g	
Hydroxyl value	65 - 80	70,6	mg KOH/g	DP
Peroxide value	<= 10,0	1,0	meq O ₂ /kg	DP
Saponification value	45 - 55	45,3	mg KOH/g	DP
Composition of fatty acids	Conform	Conform		GC; DP
Myristic acid	<= 5,0	0,1	%	
Palmitic acid	<= 16,0	5,0	%	
Palmitoleic acid	<= 8,0	1,0	%	
Stearic acid	<= 6,0	1,3	%	
Oleic acid	>= 58,0	79,0	%	
Linoleic acid	<= 18,0	12,0	%	
Linolenic acid	<= 4,0	1,0	%	
Ethylene oxide and dioxan	Conform	Conform		DP
Ethylene oxide	<= 1	< 1	ppm	
Dioxan	<= 10	< 10	ppm	
Heavy metals	<= 10	< 10	ppm	DP
Water	<= 3,0	2,8	%	DP
Total ash	<= 0,25	< 0,25	%	DP

Analysis performed by the authorized internal lab.

Release:
 Vasileios Dimitroulis
 Pharmacist - QA Manager / QP

A.6 Sertifikat analisis gliserin



HASIL PEMERIKSAAN

Nama Bahan	:	Glycerin PH
Batch	:	J 0373/18 (8085038811)
Ex	:	P & G Chemicals, Singapura
ED	:	03/2020
Grade	:	Farma
<hr/>		
Jenis Pemeriksaan	Persyaratan FI IV	Hasil
Pemerian	Cairan, jernih, tidak berwarna, tidak berbau, rasa manis diikuti rasa hangat, higroskopik	Sesuai
Kelarutan	Dapat bercampur dengan air dan etanol, praktis tidak larut dalam kloroform dan dalam eter	Sesuai
Identifikasi	Panaskan dengan kalium bisulfat P; terjadi uap merangsang	Positif
pH	5,5 – 7,5	5,8
Index Bias	1,471-1,474	1,472
Susut Pengeringan	≤ 2,0 %	0,00%
Bobot jenis	1,255 g/ml – 1,260 g/ml sesuai dengan kadar 98,0% – 100,0%	1,260 g/mL
<hr/>		

Kesimpulan : Memenuhi Syarat

Cikarang, 23 – 05 - 2018

Penanggung Jawab

Pemeriksa.

Eni Hartati, S.Si

Dra. Tri Hartati
Apoteker

STR A 19560421/STR-A/ITB/1984/20192

HEAD OFFICE	Jl. Cideng Barat No. 78, Jakarta Pusat 10160, Telp. (021) 3522738 (hunting) Fax. (021) 3522734, E-mail : brasek@brataco.com
BRANCH OFFICE	<ul style="list-style-type: none"> ■ JAKARTA : Jl. Mangga Besar V No.5, Jakarta 11160 Telp. (021) 6280113 (hunting 3 lines) Fax. (021) 6292430 ■ BANDUNG : Jl. Boulevard Raya Blok TB2 No. 5, Jakarta 14240 Telp. (021) 45649892/4994 Fax. (021) 4532615 ■ SEMARANG : Jl. Krembung No. 8, Bandung Telp. (022) 6077129, 6030608 Fax. (022) 6031976 ■ YOGYAKARTA : Jl. Terusan Jakarta No. 7/3, Bandung Telp. (022) 7101277, 7210308-309 Fax. (022) 7210310 ■ SURABAYA : Jl. Brigen. Kotamro No. 19 Telp. (034) 8415272, 8415999 Fax. (024) 8414980 ■ MEDAN : Jl. Brayangkasa No.45, Yogyakarta Telp. (0274) 543349, 515390 Fax. (0274) 543349 ■ TIDAR No. 89, Sumuraya Telp. (031) 53022807, 5325057 Fax. (031) 5310465 ■ IKANDER MUDA no. 49 B, Medan Telp. (061) 4148272, 4523199 Fax. (061) 4625966
SUB BRANCH OFFICE	TANGERANG, BOGOR, CIKARANG, CIREBON, TASIKMALAYA, SOLO, PURWOKERTO, TEGAL, MALANG, SIDOARJO, DENPASAR, PALEMBANG, MAKASSAR The Nationwide Chemicals and Ingredients Distributor

A.7 Sertifikat analisis dimetikon

INFORMATION		ANALYSIS REPORT							
Date of delivery	Delivery note								
10.06.2020	2037000								
Application No.	Date of request								
7040017632 /	03.05.2020								
Date No.	Customer No. / Tel:								
600049 / 000001 / 03.05.2020	7011750 / 0434001								
Wacker Chemie AG Werk Bergkamen D-4440 Bergkamen - Germany Wacker Chemie Asia (South Asia) Pte. Ltd. 11 Science Park Road, Singapore Science Park II SINGAPORE 117523 SINGAPORE									
date of issue: 10.06.2020									
BELSIL® DM 350 DIMETHICONE									
Material	60004859	Batch	OM42404	NET	4,000.000 kg	Date of manufacture	21.04.2020	Best use before	18.04.2022
Technical data		Test method/Inspection conditions			Unit	Measured value	Lower limit	Upper limit	
Appearance		PV0899 VISUAL TEST: POSITIVE = CLEAR, COLORLESS			-	positive	-	-	
Viscosity		PV0893: 5 G, 21 HR, 25°C PV0890: DIN 51609			g	0.2	0.2	1.5	
Viscosity storage life					mm ² /s	342	324	367	
Werner-Claude AG, Werk Bergkamen Business Unit Bergkamen Germany Quality Management, Dr. M. Reuter Telefon +49 (0)277 91647333 This test does not constitute a purchase from Wacker. The quality of all samples is exclusively our responsibility. We shall not be liable for any damage or loss arising from any use made of the results of this test. All sales of this product shall be subject to our General Conditions of Sale.								This certificate was issued by machine and is valid without a signature.	
								Page 1 of 1	

A.8 Sertifikat determinasi teh hijau

	KEMENTERIAN PENDIDIKAN, KEBUDAYAAN, RISIT DAN TEKNOLOGI POLITEKNIK NEGERI JEMBER UPT. PENGEMBANGAN PERTANIAN TERPADU Jalan Mardip Kec.Kota Jember - 68001 Telp (0331) 333531 Fax.(0331) 333551 E-mail : Pdptpt@jember.poli.jen.id Web Site : http://www.Polijen.id						
SURAT KETERANGAN IDENTIFIKASI TANAMAN No: 124/PL17.8/PG/2021							
<p>Menindaklanjuti surat dari Dekan Universitas dr. Soehandi Program Studi S1 Farmasi No: 008/TEKES/UDS/1/IX/2021 perihal Pernyataan Identifikasi Tanaman dan berdasarkan hasil pengamatan pada spesimen tanaman yang dikirimkan ke UPT. Pengembangan Pertanian Terpadu, Politeknik Negeri Jember oleh:</p> <table style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="width: 10%;">Nama</td> <td>: Megawati</td> </tr> <tr> <td>NIM</td> <td>: 17040072</td> </tr> <tr> <td>Jur/Fak/PT</td> <td>: Prodi S1 Farmasi/ Universitas dr. Soehandi</td> </tr> </table> <p>Spesimen dapat disampaikan hasilnya bahwa spesimen tersebut di bawah ini (terlampir) adalah: <i>Kingdom/Regnum: Plantae; Division: Spermatophytina; Sub-Division: Magnoliophytina; Class: Magnoliopsida; Sub-Class: Dilleniales; Order: Theales; Family: Theaceae; Genus: Camellia</i> <i>- Spesies: Camellia sinensis, L.</i></p> <p>Demikian surat keterangan ini dibuat untuk digunakan sebagaimana mestinya.</p> <div style="text-align: center; margin-top: 20px;">  <p>Surat ini dibuat pada: September 2021 Kepala UPT Pengembangan Pertanian Terpadu Dr. Budi Prayitno, S.Pt, MP, IPM NIP. 197706212001121001</p> </div>		Nama	: Megawati	NIM	: 17040072	Jur/Fak/PT	: Prodi S1 Farmasi/ Universitas dr. Soehandi
Nama	: Megawati						
NIM	: 17040072						
Jur/Fak/PT	: Prodi S1 Farmasi/ Universitas dr. Soehandi						

B. PENENTUAN KANDUNGAN POLIFENOL PADA EKSTRAK TEH HIJAU

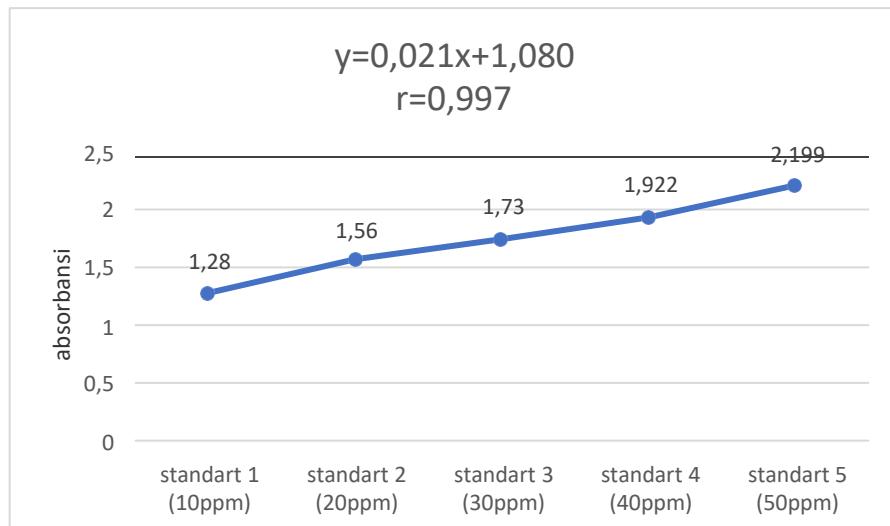
B.1 Penetuan Rendemen Ekstrak

$$\text{Rendemen} = \frac{\text{Bobot Ekstrak}}{\text{Bobot Simplesia}} \times 100\%$$

$$= \frac{36,5 \text{ gram}}{100 \text{ gram}} \times 100\%$$

$$= 36,5 \%$$

B.2 Penentuan Kurva Baku Asam Galat



B. 3 Hasil serapan gelombang sampel ekstrak daun teh hijau

No.	Sampel	Absorbansi (655 nm)
1.	Sampel 1	1,646
2.	Sampel 2	1,753
3.	Sampel 3	1,806

Perhitungan Kandungan Polifenol

$$a = 1,080$$

$$b = 0,021$$

$$y = bx + a$$

$$r = 0,997$$

Sampel 1	Sampel 2	Sampel 3
$1,646 = 0,021x + 1,080$ $x = 26,952$	$1,753 = 0,021x + 1,080$ $x = 32,047$	$1,806 = 0,021x + 1,080$ $x = 34,881$

Dari hasil perhitungan diatas didapatkan rata-rata kandungan polifenol $31,19\% \pm 3,881\% \text{ b/b}$

C. PENGUJIAN pH

C.1 Hasil pengujian pH

Replikasi	pH			
	F(1)	F(2)	F(3)	F(4)
1	5,85	5,72	5,60	5,36
2	5,80	5,66	5,56	5,26
3	5,76	5,61	5,47	5,18
Rata-rata±SD	5,803±0,045	6,663±0,550	5,543±0,66	5,273±0,090

C.2 Hasil statistik pengujian pH

a. Test Normalitas Anova

Tests of Normality							
	formula	Kolmogorov-Smirnov ^a			Shapiro-Wilk		
		Statistic	df	Sig.	Statistic	df	Sig.
ujipH	formula 1	,196	3	.	,996	3	,878
	formula 2	,191	3	.	,997	3	,900
	formula 3	,265	3	.	,953	3	,583
	formula 4	,196	3	.	,996	3	,878

- a. Lilliefors Significance Correction
b. Hasil Homogenitas Anova

Test of Homogeneity of Variances

ujipH				
Levene Statistic	df1	df2	Sig.	
,479	3	8	,706	

c. Test Anova

ANOVA

	Sum of Squares	df	Mean Square	F	Sig.
Between Groups	,456	3	,152	34,452	,000
Within Groups	,035	8	,004		
Total	,491	11			

d. Uji Post-Hoc LSD

Multiple Comparisons

Dependent Variable: ujipH

	(I)	(J)	Mean Difference (I-J)	Std. Error	Sig.	95% Confidence Interval	
						Lower Bound	Upper Bound
LSD	formula 1	formula 2	,14000*	,05421	,032	,0150	,2650
		formula 3	,26000*	,05421	,001	,1350	,3850
		formula 4	,53000*	,05421	,000	,4050	,6550
	formula 2	formula 1	-,14000*	,05421	,032	-,2650	-,0150
		formula 3	,12000	,05421	,058	-,0050	,2450
		formula 4	,39000*	,05421	,000	,2650	,5150
	formula 3	formula 1	-,26000*	,05421	,001	-,3850	-,1350
		formula 2	-,12000	,05421	,058	-,2450	,0050
		formula 4	,27000*	,05421	,001	,1450	,3950
	formula 4	formula 1	-,53000*	,05421	,000	-,6550	-,4050
		formula 2	-,39000*	,05421	,000	-,5150	-,2650
		formula 3	-,27000*	,05421	,001	-,3950	-,1450

*. The mean difference is significant at the 0.05 level.

D. PENGUJIAN VISKOSITAS

D.1 Hasil Pengujian Viskositas

Replikasi	Viskositas (dPa.s)			
	F(1)	F(2)	F(3)	F(4)
1	80	90	100	140
2	100	110	130	130
3	90	100	120	120
Rata-rata±SD	90±10	100±10	120 ±10	130 ±10

D.2 Hasil statistik pengujian viskositas

a. Test Normalitas Anova

Tests of Normality

	formula	Kolmogorov-Smirnov ^a			Shapiro-Wilk		
		Statistic	df	Sig.	Statistic	df	Sig.
viskositas	formula 1	,175	3	.	1,000	3	1,000
	formula 2	,175	3	.	1,000	3	1,000
	formula 3	,175	3	.	1,000	3	1,000
	formula 4	,175	3	.	1,000	3	1,000

a. Lilliefors Significance Correction

b. Test Homogenitas

Test of Homogeneity of Variances

viskositas

Levene Statistic	df1	df2	Sig.
,000	3	8	1,000

c. Test Anova

ANOVA

viskositas

	Sum of Squares	df	Mean Square	F	Sig.
Between Groups	3000,000	3	1000,000	10,000	,004
Within Groups	800,000	8	100,000		
Total	3800,000	11			

d. Uji Post-Hoc LSD

Multiple Comparisons

Dependent Variable: viskositas

	(I) formula	(J) formula	Mean Difference (I-J)	Std. Error	Sig.	95% Confidence Interval	
						Lower Bound	Upper Bound
LSD	formula 1	formula 2	-10,000	8,165	,256	-28,83	8,83
		formula 3	-30,000*	8,165	,006	-48,83	-11,17
		formula 4	-40,000*	8,165	,001	-58,83	-21,17
	formula 2	formula 1	10,000	8,165	,256	-8,83	28,83
		formula 3	-20,000*	8,165	,040	-38,83	-1,17
		formula 4	-30,000*	8,165	,006	-48,83	-11,17
	formula 3	formula 1	30,000*	8,165	,006	11,17	48,83
		formula 2	20,000*	8,165	,040	1,17	38,83
		formula 4	-10,000	8,165	,256	-28,83	8,83
	formula 4	formula 1	40,000*	8,165	,001	21,17	58,83
		formula 2	30,000*	8,165	,006	11,17	48,83
		formula 3	10,000	8,165	,256	-8,83	28,83

*. The mean difference is significant at the 0.05 level.

E. HASIL PENGUJIAN NILAI SPF IN-VITRO

E.1 Tabulasi Absorbansi Nilai SPF

Formula 1

Panjang Gelombang	Replik asi 1	Replik asi 2	Replik asi 3	Panjang Gelombang	Replik asi 1	Replik asi 2	Replik asi 3
290	0,392	0,442	0,441	316	0,335	0,385	0,364
291	0,381	0,431	0,420	317	0,349	0,399	0,378
292	0,363	0,413	0,411	318	0,344	0,394	0,373
293	0,352	0,402	0,398	319	0,382	0,432	0,409
294	0,334	0,384	0,373	320	0,377	0,427	0,416
295	0,321	0,371	0,364	321	0,394	0,444	0,433
296	0,319	0,369	0,348	322	0,412	0,462	0,451
297	0,311	0,361	0,339	323	0,433	0,483	0,472
298	0,303	0,353	0,329	324	0,453	0,503	0,492
299	0,292	0,342	0,321	325	0,473	0,523	0,512
300	0,284	0,334	0,313	326	0,493	0,543	0,532
301	0,277	0,327	0,306	327	0,516	0,566	0,555
302	0,272	0,322	0,301	328	0,537	0,587	0,576
303	0,268	0,318	0,297	329	0,557	0,607	0,596
304	0,264	0,314	0,293	330	0,583	0,633	0,622
305	0,263	0,313	0,292	331	0,606	0,656	0,645
306	0,264	0,314	0,293	332	0,627	0,677	0,666
307	0,266	0,316	0,295	333	0,651	0,701	0,693
308	0,268	0,318	0,297	334	0,673	0,723	0,712
309	0,271	0,321	0,301	335	0,696	0,746	0,735
310	0,276	0,326	0,309	336	0,728	0,778	0,767
311	0,284	0,334	0,313	337	0,767	0,817	0,790
312	0,291	0,341	0,326	338	0,784	0,834	0,813
313	0,301	0,351	0,334	339	0,806	0,856	0,835
314	0,311	0,361	0,342	340	0,828	0,878	0,857
315	0,322	0,372	0,351	341	0,853	0,903	0,879
342	0,872	0,922	0,901	372	0,791	0,771	0,794
343	0,892	0,942	0,921	373	0,769	0,749	0,768
344	0,908	0,958	0,937	374	0,747	0,727	0,746
345	0,926	0,976	0,955	375	0,723	0,703	0,722
346	0,881	0,931	0,976	376	0,699	0,679	0,698
347	0,956	1,006	0,985	377	0,674	0,654	0,673
348	0,966	1,016	0,995	378	0,545	0,525	0,594
349	0,978	1,028	1,007	379	0,511	0,491	0,560

Panjang Gelombang	Replik asi 1	Replik asi 2	Replik asi 3	Panjang Gelombang	Replik asi 1	Replik asi 2	Replik kasi 3
350	0,989	1,039	1,018	380	0,462	0,442	0,521
351	0,999	1,049	1,028	381	0,425	0,405	0,479
352	1,007	1,057	1,036	382	0,374	0,354	0,433
353	0,995	1,045	1,034	383	0,324	0,304	0,383
354	1,003	1,053	1,042	384	0,274	0,254	0,333
355	1,008	1,058	1,047	385	0,225	0,205	0,284
356	1,014	1,064	1,053	386	0,202	0,182	0,235
357	1,013	1,063	1,052	387	0,196	0,174	0,188
358	1,014	1,064	1,053	388	0,182	0,166	0,183
359	1,01	1,06	1,049	389	0,171	0,152	0,178
360	1,003	1,053	1,042	390	0,162	0,145	0,164
361	0,991	1,041	1,030	391	0,149	0,139	0,127
362	0,993	1,043	1,022	392	0,132	0,132	0,111
363	0,974	1,024	1,003	393	0,112	0,117	0,096
364	0,97	0,950	0,989	394	0,104	0,094	0,073
365	0,939	0,919	0,958	395	0,089	0,089	0,068
366	0,909	0,889	0,928	396	0,072	0,079	0,058
367	0,881	0,861	0,911	397	0,058	0,068	0,051
368	0,893	0,873	0,892	398	0,052	0,062	
369	0,866	0,846	0,865	399		0,059	
370	0,841	0,821	0,843	400		0,051	
371	0,816	0,796	0,815				

Formula 2

Panjang Gelombang	Replik asi 1	Replik asi 2	Replik asi 3	Panjang Gelombang	Replik asi 1	Replik asi 2	Replik asi 3
290	0,441	0,531	0,501	321	0,433	0,533	0,493
291	0,420	0,510	0,480	322	0,451	0,551	0,511
292	0,411	0,501	0,471	323	0,472	0,572	0,532
293	0,392	0,480	0,452	324	0,492	0,592	0,552
294	0,373	0,463	0,433	325	0,512	0,612	0,572
295	0,367	0,450	0,427	326	0,532	0,632	0,592
296	0,348	0,438	0,408	327	0,555	0,655	0,615
297	0,339	0,429	0,399	328	0,576	0,676	0,636
298	0,329	0,419	0,389	329	0,596	0,696	0,656
299	0,321	0,411	0,381	330	0,622	0,722	0,682
300	0,313	0,403	0,373	331	0,645	0,745	0,705
301	0,306	0,396	0,366	332	0,666	0,766	0,726
302	0,301	0,391	0,361	333	0,698	0,790	0,758

Panjang Gelombang	Replik asi 1	Replik asi 2	Replik asi 3	Panjang Gelombang	Replik asi 1	Replik asi 2	Replik asi 3
303	0,297	0,387	0,357	334	0,712	0,812	0,772
304	0,286	0,383	0,346	335	0,735	0,835	0,795
305	0,276	0,382	0,336	336	0,767	0,857	0,827
306	0,284	0,383	0,344	337	0,790	0,880	0,85
307	0,286	0,385	0,346	338	0,813	0,903	0,873
308	0,292	0,387	0,352	339	0,835	0,925	0,895
309	0,302	0,390	0,362	340	0,857	0,947	0,917
310	0,308	0,395	0,368	341	0,879	0,969	0,939
311	0,313	0,403	0,373	342	0,901	0,991	0,961
312	0,325	0,410	0,385	343	0,921	1,011	0,981
313	0,338	0,420	0,398	344	0,937	1,027	0,997
314	0,346	0,430	0,406	345	0,955	1,045	1,015
315	0,351	0,441	0,411	346	0,973	1,000	1,033
316	0,364	0,454	0,424	347	0,985	1,075	1,045
317	0,378	0,468	0,438	348	0,995	1,085	1,055
318	0,373	0,463	0,433	349	1,007	1,097	1,067
319	0,409	0,499	0,469	350	1,018	1,108	1,078
320	0,416	0,516	0,476	351	1,028	1,118	1,088
352	1,036	1,126	1,096	377	0,673	0,733	0,733
353	1,034	1,134	1,094	378	0,594	0,704	0,654
354	1,042	1,142	1,102	379	0,560	0,670	0,62
355	1,047	1,147	1,107	380	0,521	0,631	0,581
356	1,053	1,153	1,113	381	0,479	0,589	0,539
357	1,052	1,152	1,112	382	0,433	0,543	0,493
358	1,053	1,153	1,113	383	0,383	0,493	0,443
359	1,049	1,149	1,109	384	0,333	0,443	0,393
360	1,042	1,142	1,102	385	0,284	0,394	0,344
361	1,030	1,130	1,09	386	0,235	0,345	0,295
362	1,022	1,112	1,082	387	0,188	0,298	0,248
363	1,003	1,093	1,063	388	0,183	0,258	0,243
364	0,989	1,069	1,049	389	0,178	0,220	0,238
365	0,958	1,038	1,018	390	0,164	0,186	0,224
366	0,928	1,008	0,988	391	0,127	0,158	0,187
367	0,905	0,980	0,965	392	0,111	0,132	0,171
368	0,892	0,952	0,952	393	0,096	0,111	0,126
369	0,865	0,925	0,925	394	0,073	0,094	0,111
370	0,847	0,900	0,907	395	0,068	0,080	0,096
371	0,815	0,875	0,875	396	0,058	0,068	0,073
372	0,798	0,850	0,858	397		0,059	0,068

Panjang Gelombang	Replik asi 1	Replik asi 2	Replik asi 3	Panjang Gelombang	Replik asi 1	Replik asi 2	Replik asi 3
373	0,768	0,828	0,828	398		0,051	0,058
374	0,746	0,806	0,806				
375	0,722	0,782	0,782				
376	0,698	0,758	0,758				

Formula 3

Panjang Gelombang	Replik asi 1	Replik asi 2	Replik asi 3	Panjang Gelombang	Replik asi 1	Replik asi 2	Replik asi 3
290	0,551	0,610	0,581	321	0,585	0,579	0,615
291	0,534	0,589	0,564	322	0,605	0,591	0,635
292	0,524	0,559	0,554	323	0,625	0,617	0,655
293	0,506	0,541	0,536	324	0,644	0,645	0,674
294	0,501	0,521	0,531	325	0,663	0,664	0,693
295	0,490	0,507	0,520	326	0,685	0,697	0,715
296	0,483	0,487	0,513	327	0,707	0,716	0,737
297	0,475	0,473	0,505	328	0,728	0,741	0,758
298	0,468	0,466	0,498	329	0,751	0,769	0,781
299	0,460	0,448	0,490	330	0,773	0,795	0,803
300	0,452	0,438	0,482	331	0,796	0,822	0,826
301	0,446	0,428	0,476	332	0,818	0,85	0,848
302	0,441	0,423	0,471	333	0,841	0,877	0,871
303	0,437	0,413	0,467	334	0,863	0,906	0,893
304	0,434	0,409	0,464	335	0,885	0,933	0,915
305	0,432	0,405	0,462	336	0,908	0,963	0,938
306	0,437	0,405	0,467	337	0,930	0,986	0,960
307	0,440	0,404	0,470	338	0,953	1,014	0,983
308	0,442	0,406	0,472	339	0,975	1,041	1,005
309	0,445	0,408	0,475	340	0,997	1,067	1,027
310	0,451	0,413	0,481	341	1,019	1,092	1,049
311	0,457	0,421	0,487	342	1,041	1,117	1,071
312	0,465	0,429	0,495	343	1,060	1,142	1,090
313	0,473	0,439	0,503	344	1,081	1,163	1,111
314	0,485	0,458	0,515	345	1,093	1,183	1,123
315	0,495	0,462	0,525	346	1,112	1,199	1,142
316	0,508	0,478	0,538	347	1,120	1,222	1,150
317	0,522	0,494	0,552	348	1,136	1,229	1,166
318	0,536	0,511	0,566	349	1,149	1,249	1,179
319	0,553	0,537	0,583	350	1,162	1,262	1,192
320	0,569	0,559	0,599	351	1,170	1,272	1,200

Panjang Gelombang	Replik asi 1	Replik asi 2	Replik asi 3	Panjang Gelombang	Replik asi 1	Replik asi 2	Replik asi 3
352	1,181	1,281	1,211	377	0,781	0,812	0,811
353	1,188	1,292	1,218	378	0,752	0,777	0,782
354	1,194	1,295	1,224	379	0,718	0,737	0,748
355	1,200	1,306	1,230	380	0,679	0,699	0,709
356	1,204	1,315	1,234	381	0,636	0,645	0,666
357	1,207	1,313	1,237	382	0,589	0,583	0,619
358	1,205	1,318	1,175	383	0,538	0,523	0,568
359	1,202	1,306	1,172	384	0,488	0,465	0,518
360	1,194	1,297	1,164	385	0,438	0,407	0,468
361	1,183	1,282	1,153	386	0,388	0,349	0,418
362	1,165	1,264	1,135	387	0,341	0,294	0,371
363	1,146	1,247	1,116	388	0,300	0,246	0,330
364	1,126	1,215	1,096	389	0,261	0,231	0,256
365	1,090	1,175	1,060	390	0,226	0,192	0,226
366	1,059	1,143	1,029	391	0,197	0,157	0,197
367	1,031	1,106	1,001	392	0,171	0,133	0,171
368	1,004	1,074	0,974	393	0,150	0,127	0,150
369	0,976	1,042	0,946	394	0,132	0,112	0,132
370	0,950	1,012	0,920	395	0,117	0,095	0,117
371	0,925	0,982	0,895	396	0,105	0,081	0,105
372	0,900	0,952	0,870	397	0,096	0,079	0,096
373	0,877	0,925	0,862	398	0,088	0,061	0,088
374	0,855	0,899	0,837	399	0,082	0,054	0,082
375	0,832	0,872	0,847	400	0,077		0,077
376	0,807	0,843	0,825				

Formula 4

Panjang Gelombang	Replik asi 1	Replik asi 2	Replik asi 3	Panjang Gelombang	Replik asi 1	Replik asi 2	Replik asi 3
290	0,670	0,620	0,635	321	0,630	0,580	0,616
291	0,649	0,599	0,619	322	0,651	0,601	0,621
292	0,619	0,569	0,589	323	0,677	0,627	0,647
293	0,601	0,551	0,571	324	0,700	0,650	0,672
294	0,581	0,531	0,551	325	0,724	0,674	0,694
295	0,560	0,510	0,534	326	0,750	0,700	0,723
296	0,547	0,497	0,517	327	0,776	0,726	0,746
297	0,533	0,483	0,503	328	0,801	0,751	0,771
298	0,520	0,470	0,491	329	0,829	0,779	0,799

Panjang Gelombang	Replik asi 1	Replik asi 2	Replik asi 3	Panjang Gelombang	Replik asi 1	Replik asi 2	Replik asi 3
299	0,508	0,458	0,478	330	0,855	0,805	0,825
300	0,498	0,448	0,468	331	0,882	0,832	0,852
301	0,488	0,438	0,458	332	0,910	0,860	0,881
302	0,480	0,430	0,453	333	0,937	0,887	0,907
303	0,473	0,423	0,443	334	0,966	0,916	0,936
304	0,469	0,419	0,439	335	0,993	0,943	0,963
305	0,465	0,415	0,435	336	1,020	0,970	0,992
306	0,465	0,415	0,435	337	1,046	0,996	1,016
307	0,464	0,414	0,434	338	1,074	1,024	1,044
308	0,466	0,416	0,436	339	1,101	1,051	1,071
309	0,468	0,418	0,438	340	1,127	1,077	1,097
310	0,473	0,423	0,443	341	1,152	1,102	1,122
311	0,481	0,431	0,451	342	1,177	1,127	1,147
312	0,489	0,439	0,459	343	1,202	1,152	1,172
313	0,499	0,449	0,469	344	1,223	1,173	1,193
314	0,510	0,460	0,484	345	1,243	1,193	1,213
315	0,522	0,472	0,492	346	1,259	1,209	1,229
316	0,538	0,488	0,508	347	1,282	1,232	1,252
317	0,554	0,504	0,524	348	1,289	1,239	1,259
318	0,571	0,521	0,541	349	1,309	1,259	1,279
319	0,590	0,540	0,56	350	1,322	1,272	1,292
320	0,610	0,560	0,58	351	1,332	1,282	1,302
352	1,341	1,291	1,311	377	0,872	0,822	0,842
353	1,352	1,302	1,322	378	0,837	0,787	0,807
354	1,355	1,305	1,325	379	0,797	0,747	0,767
355	1,366	1,316	1,336	380	0,750	0,700	0,724
356	1,370	1,320	1,342	381	0,700	0,650	0,672
357	1,373	1,323	1,343	382	0,643	0,593	0,613
358	1,370	1,320	1,341	383	0,583	0,533	0,553
359	1,366	1,316	1,336	384	0,525	0,475	0,495
360	1,357	1,307	1,327	385	0,467	0,417	0,437
361	1,342	1,292	1,312	386	0,409	0,359	0,379
362	1,324	1,274	1,294	387	0,354	0,304	0,324
363	1,300	1,250	1,272	388	0,306	0,256	0,276
364	1,275	1,225	1,245	389	0,261	0,211	0,231
365	1,235	1,185	1,205	390	0,220	0,187	0,193
366	1,200	1,150	1,173	391	0,187	0,170	0,187
367	1,166	1,116	1,136	392	0,157	0,157	0,157
368	1,134	1,084	1,104	393	0,133	0,137	0,137

Panjang Gelombang	Replik asi 1	Replik asi 2	Replik asi 3	Panjang Gelombang	Replik asi 1	Replik asi 2	Replik asi 3
369	1,102	1,052	1,072	394	0,112	0,133	0,127
370	1,072	1,022	1,042	395	0,095	0,112	0,111
371	1,042	0,992	1,012	396	0,081	0,095	0,096
372	1,012	0,962	0,982	397	0,070	0,081	0,073
373	0,985	0,935	0,955	398	0,061	0,070	0,068
374	0,959	0,909	0,929	399	0,054	0,061	0,058
375	0,932	0,882	0,902	400		0,054	0,054
376	0,903	0,853	0,873				

E.2 Hasil analisis statistik data SPF

a. Test Normalitas Anova

Tests of Normality

	formula	Kolmogorov-Smirnov ^a			Shapiro-Wilk		
		Statistic	df	Sig.	Statistic	df	Sig.
ujispf	formula 1	,200	3	.	,995	3	,862
	formula 2	,236	3	.	,977	3	,710
	formula 3	,205	3	.	,993	3	,841
	formula 4	,253	3	.	,964	3	,635

a. Lilliefors Significance Correction

b. Test Homogenitas Anova

Test of Homogeneity of Variances

ujispf

Levene Statistic	df1	df2	Sig.
1,643	3	8	,255

c. Test Anova

ANOVA

ujispf

	Sum of Squares	df	Mean Square	F	Sig.
Between Groups	710,081	3	236,694	29,687	,000
Within Groups	63,784	8	7,973		
Total	773,865	11			

d. Uji Post-Hoc LSD

Multiple Comparisons

Dependent Variable: ujisfp

	(I) formula	(J) formula	Mean Difference (I- J)	Std. Error	Sig.	95% Confidence Interval	
						Lower Bound	Upper Bound
LSD	formula 1	formula 2	-4,693333	2,305504	,076	-10,00983	,62317
		formula 3	-13,769333*	2,305504	,000	-19,08583	-8,45283
		formula 4	-19,753000*	2,305504	,000	-25,06950	-14,43650
	formula 2	formula 1	4,693333	2,305504	,076	-,62317	10,00983
		formula 3	-9,076000*	2,305504	,004	-14,39250	-3,75950
		formula 4	-15,059667*	2,305504	,000	-20,37617	-9,74317
	formula 3	formula 1	13,769333*	2,305504	,000	8,45283	19,08583
		formula 2	9,076000*	2,305504	,004	3,75950	14,39250
		formula 4	-5,983667*	2,305504	,032	-11,30017	-,66717
	formula 4	formula 1	19,753000*	2,305504	,000	14,43650	25,06950
		formula 2	15,059667*	2,305504	,000	9,74317	20,37617
		formula 3	5,983667*	2,305504	,032	,66717	11,30017

*. The mean difference is significant at the 0.05 level.

F. HASIL PENGUJIAN NILAI %TE

F.1 Tabulasi Absorbansi Nilai % TE

Formula 1

Formula 2

Formula 1				Formula2			
Panjang Gelombang	Replik asi 1	Replik asi 2	Replik asi 3	Panjang Gelombang	Replik asi 1	Replik asi 2	Replik asi3
292,5	0,537	0,485	0,501	292,5	0,571	0,511	0,528
297,5	0,491	0,443	0,459	297,5	0,511	0,471	0,501
302,5	0,461	0,417	0,433	302,5	0,471	0,438	0,495
307,5	0,484	0,437	0,455	307,5	0,471	0,440	0,417
312,5	0,561	0,508	0,53	312,5	0,515	0,468	0,427
317,5	0,685	0,623	0,648	317,5	0,601	0,529	0,490
322,5	0,844	0,770	0,799	322,5	0,716	0,615	0,578
327,5	1,028	0,939	0,974	327,5	0,854	0,719	0,683
332,5	1,219	1,115	1,156	332,5	1,000	0,830	0,797
337,5	1,409	1,289	1,334	337,5	1,142	0,938	0,911

Formula 3

Formula 4

Formula 3				Formula 4			
Panjang Gelombang	Replik asi 1	Replik asi 2	Replik asi 3	Panjang Gelombang	Replik asi 1	Replik asi 2	Replik asi 3
292,5	0,794	0,613	0,616	292,5	0,675	0,767	0,855
297,5	0,694	0,592	0,539	297,5	0,634	0,676	0,732
302,5	0,628	0,485	0,490	302,5	0,520	0,619	0,527
307,5	0,615	0,464	0,482	307,5	0,536	0,643	0,578
312,5	0,653	0,589	0,520	312,5	0,699	0,671	0,609
317,5	0,746	0,698	0,600	317,5	0,773	0,781	0,786
322,5	0,882	0,895	0,714	322,5	0,985	0,933	0,935
327,5	1,047	0,995	0,853	327,5	1,067	1,116	1,088
332,5	1,225	1,187	1,002	332,5	1,189	1,313	1,285
337,5	1,394	1,278	1,150	337,5	1,297	1,509	1,498

F.2 Hasil analisis statistik data %TE

a. Test Normalitas Anova

Tests of Normality

	formula	Kolmogorov-Smirnov ^a			Shapiro-Wilk		
		Statistic	df	Sig.	Statistic	df	Sig.
ujiTE	formula 1	,225	3	.	,984	3	,756
	formula 2	,273	3	.	,945	3	,550
	formula 3	,354	3	.	,821	3	,165
	formula 4	,233	3	.	,979	3	,721

a. Lilliefors Significance Correction

b. Test Homogenitas Anova

Test of Homogeneity of Variances

ujiTE

Levene Statistic	df1	df2	Sig.
1,596	3	8	,265

c. Test Anova

ANOVA

ujiTE

	Sum of Squares	df	Mean Square	F	Sig.
Between Groups	13,002	3	4,334	9,589	,005
Within Groups	3,616	8	,452		
Total	16,618	11			

d. Uji Post-Hoc LSD

Multiple Comparisons

Dependent Variable: ujiTE

LSD

(I) formula	(J) formula	Mean Difference (I-J)	Std. Error	Sig.	95% Confidence Interval	
					Lower Bound	Upper Bound
formula 1	formula 2	,452000	,548931	,434	-,81384	1,71784
	formula 3	1,909667*	,548931	,008	,64383	3,17550
	formula 4	2,554333*	,548931	,002	1,28850	3,82017
formula 2	formula 1	-,452000	,548931	,434	-1,71784	,81384
	formula 3	1,457667*	,548931	,029	,19183	2,72350
	formula 4	2,102333*	,548931	,005	,83650	3,36817
formula 3	formula 1	-1,909667*	,548931	,008	-3,17550	-,64383
	formula 2	-1,457667*	,548931	,029	-2,72350	-,19183
	formula 4	,644667	,548931	,274	-,62117	1,91050
formula 4	formula 1	-2,554333*	,548931	,002	-3,82017	-1,28850
	formula 2	-2,102333*	,548931	,005	-3,36817	-,83650
	formula 3	-,644667	,548931	,274	-1,91050	,62117

*. The mean difference is significant at the 0.05 level.

G. HASIL PENGUJIAN NILAI %TP

G.1 Tabulasi Absorbansi %TP

Formula 1

Formula 2

Formula 1				Formula 2			
Panjang Gelombang	Replik asi 1	Replik asi 2	Replik asi 3	Panjang Gelombang	Replik asi 1	Replik asi 2	Replik asi 3
322,5	0,719	0,615	0,577	322,5	0,884	0,665	0,715
327,5	0,853	0,717	0,681	327,5	1,046	0,788	0,851
332,5	1,001	0,827	0,795	332,5	1,226	0,920	1,000
337,5	1,151	0,942	0,909	337,5	1,408	1,057	1,152
342,5	1,297	1,049	1,017	342,5	1,579	1,189	1,298
347,5	1,397	1,126	1,103	347,5	1,711	1,285	1,399
352,5	1,467	1,182	1,155	352,5	1,788	1,344	1,472
357,5	1,500	1,202	1,176	357,5	1,842	1,368	1,505
362,5	1,435	1,153	1,126	362,5	1,755	1,307	1,437
367,5	1,259	1,018	0,990	367,5	1,52	1,149	1,255
372,5	1,098	0,892	0,863	372,5	1,326	1,000	1,093

Formula 3

Formula 4

Formula 3				Formula 4			
Panjang Gelombang	Replik asi 1	Replik asi 2	Replik asi 3	Panjang Gelombang	Replik asi 1	Replik asi 2	Replik asi 3
322,5	0,764	0,771	0,777	322,5	0,846	0,933	0,783
327,5	0,909	0,937	0,986	327,5	1,027	1,110	0,931
332,5	1,065	1,112	1,151	332,5	1,219	1,305	1,090
337,5	1,225	1,291	1,335	337,5	1,408	1,511	1,249
342,5	1,380	1,402	1,449	342,5	1,592	1,707	1,404
347,5	1,491	1,588	1,632	347,5	1,728	1,844	1,519
352,5	1,562	1,666	1,717	352,5	1,821	1,946	1,591
357,5	1,590	1,702	1,754	357,5	1,864	1,988	1,624
362,5	1,524	1,625	1,681	362,5	1,784	1,882	1,553
367,5	1,332	1,431	1,477	367,5	1,566	1,631	1,354
372,5	1,163	1,247	1,290	372,5	1,364	1,421	1,184

G.2 Hasil analisis statistik data %TP

a. Test Normalitas Anova

Tests of Normality						
	formula	Kolmogorov-Smirnov ^a			Shapiro-Wilk	
		Statistic	df	Sig.	Statistic	df
ujiTP	formula 1	,257	3	.	,961	3
	formula 2	,220	3	.	,986	3
	formula 3	,198	3	.	,995	3
	formula 4	,222	3	.	,985	3

a. Lilliefors Significance Correction

b. Test Homogenitas Anova

Test of Homogeneity of Variances

ujiTP			
Levene Statistic	df1	df2	Sig.
3,826	3	8	,057

c. Test Anova

ANOVA

ujiTP					
	Sum of Squares	df	Mean Square	F	Sig.
Between Groups	,164	3	,055	4,711	,035
Within Groups	,093	8	,012		
Total	,257	11			

d. Uji Post-Hoc LSD

Multiple Comparisons

Dependent Variable: ujiTP

LSD

(I) formula	(J) formula	Mean Difference (I-J)	Std. Error	Sig.	95% Confidence Interval	
					Lower Bound	Upper Bound
formula 1	formula 2	,208333*	,087980	,045	,00545	,41122
	formula 3	,263000*	,087980	,017	,06012	,46588
	formula 4	,304000*	,087980	,009	,10112	,50688
formula 2	formula 1	-,208333*	,087980	,045	-,41122	-,00545
	formula 3	,054667	,087980	,552	-,14822	,25755
	formula 4	,095667	,087980	,309	-,10722	,29855
formula 3	formula 1	-,263000*	,087980	,017	-,46588	-,06012
	formula 2	-,054667	,087980	,552	-,25755	,14822
	formula 4	,041000	,087980	,654	-,16188	,24388
formula 4	formula 1	-,304000*	,087980	,009	-,50688	-,10112
	formula 2	-,095667	,087980	,309	-,29855	,10722
	formula 3	-,041000	,087980	,654	-,24388	,16188

*. The mean difference is significant at the 0.05 level.

H. CONTOH PERHITUNGAN

H.1 Contoh perhitungan preparasi sampel

Krim mengandung 5% bahan aktif tabir surya, sehingga dalam 100 gram sediaan mengandung 5 gram bahan aktif tabir surya. Preparasi sampel untuk pengujian nilai SPF in-vitro, % TE, %TP. Dilakukan penimbangan sampel krim sebanyak 66,6gram yang mengandung 1,998 mg bahan aktif hingga diperoleh konsentrasi 9,99 ppm. Hal tersebut dilakukan untuk memenuhi kriteria pengujian nilai SPF in-vitro krim tabir surya konsentrasi 10 ppm. Preparasi sampel dengan paparan sinar UV untuk mendapatkan nilai absorbansi optimal dilakukan dengan mengoleskan sediaan yaitu 2 mg/cm² (Gonzales et al., 2007). Dari persyaratan tersebut, maka dapat dihitung luas permukaan bidang untuk perlakuan paparan sinar UV yaitu sebesar :

$$\frac{66,6 \text{ mg}}{2\text{mg/cm}^2} = 33,3 \text{ cm}$$

Lebar lempeng 2,5 cm, maka panjang lempeng sebesar :

$$\frac{33,3 \text{ cm}}{2,5 \text{ cm}} = 13,32 \text{ cm}$$

H.2 Contoh Perhitungan Nilai SPF In-vitro

Contoh perhitungan dilakukan pada formula 1 replikasi 1. Penimbangan sampel krim sebesar 66,6 mg. Dalam 66,6 mg krim terkandung 3% bahan aktif anti UV, sehingga dalam 66,6 mg terkandung 1,998 mg bahan aktif. Krim yang telah ditimbang tersebut diencerkan dengan isopropanol hingga konsentrasinya 9,99 ppm. Nilai absorbansi pada 9,99 ppm diubah menjadi 10 ppm.

Contoh besar absorbansi = 0,392

$$\frac{10 \text{ ppm}}{9,99 \text{ ppm}} \times 0,392 = 0,392392$$

AUC

$$\begin{aligned} [\text{AUC}] &= \frac{\text{Ap-a} + \text{Ap}}{2} \\ &= \frac{0,392392 + 0,381381}{2} \\ &= 0,3868865 \end{aligned}$$

SPF

$$\begin{aligned} \text{Log SPF} &= \frac{60,102}{398 - 290} \times 2 \\ \text{SPF} &= 12,971816 \end{aligned}$$

H.3 Contoh Perhitungan Nilai Persen Transmisi Eritema

Contoh perhitungan dilakukan pada formula 1 replikasi 2. Penimbangan sampel krim sebesar ,5 mg. Dalam 66,6 mg krim terkandung 3% bahan aktif anti UV, sehingga dalam 66,6 mg terkandung 1,998 mg bahan aktif. Krim yang telah ditimbang tersebut diencerkan dengan isopropanol hingga konsentrasinya 9,99 ppm. Nilai absorbansi pada 9,99 ppm diubah menjadi 10 ppm sehingga sampel dalam kuvet sebesar 0,333 g/l diubah menjadi 1 g/l. Contoh nilai absorbansi sebesar 0,485.

$$\frac{1 \text{ g/l}}{0,333 \text{ g/l}} \times 0,485 = 1,456455$$

Nilai absorbansi pada 1 g/l dikonversi menjadi nilai transmisi.

$$A = -\log T$$

$$1,456455 = -\log T$$

$$T = 3,495787298$$

Selanjutnya dihitung $T \times Fe$ untuk nilai % transmisi eritema

$$T \times Fe = 3,495787298 \times 1,139 \text{ W/cm}^2$$

$$= 2,810254967 \text{ W/cm}^2$$

Selanjutnya, nilai % transmisi eritema dihitung berdasarkan rumus

$$\% \text{ transmisi eritema} = \frac{\Sigma(T \times Fe)}{\Sigma Fe}$$

Sehingga formula ini memiliki nilai % transmisi eritema sebesar 4,71675533

H.4 Contoh Perhitungan Nilai Persen Transmisi Pigmentasi

Contoh perhitungan dilakukan pada formula 1 replikasi 2. Penimbangan sampel krim sebesar ,5 mg. Dalam 66,6 mg krim terkandung 3% bahan aktif anti UV, sehingga dalam 66,6 mg terkandung 1,998 mg bahan aktif. Krim yang telah ditimbang tersebut diencerkan dengan isopropanol hingga konsentrasinya 9,99 ppm. Nilai absorbansi pada 9,99 ppm diubah menjadi 10 ppm sehingga sampel dalam kuvet sebesar 0,333 g/l diubah menjadi 1 g/l. Contoh nilai absorbansi sebesar 0,771

$$\frac{1 \text{ g/l}}{0,771 \text{ g/l}} \times 0,708 = 2,315313$$

Nilai absorbansi pada 1 g/l dikonversi menjadi nilai transmisi.

$$A = -\log T$$

$$2,315313 = -\log T$$

$$T = 0,483823546$$

Selanjutnya dihitung $T \times Fp$ untuk nilai % transmisi pigmentasi

$$\begin{aligned} T \times F_e &= 0,483823546 \times 1,079 \text{ W/cm}^2 \\ &= 0,483823546 \text{ W/cm}^2 \end{aligned}$$

Selanjutnya, nilai % transmisi pigmentasi dihitung berdasarkan rumus

$$\% \text{ transmisi pigmentasi} = \frac{\Sigma(T \times F_p)}{\Sigma F_p}$$

Sehingga formula ini memiliki nilai % transmisi pigmentasi sebesar 0,107279388

I. TABEL TETAPAN FLUKS ERITEMA DAN TETAPAN FLUKS PIGMENTASI

Absorbansi	Tetapan Fluks Eritema	Tetapan Fluks Pigmentasi
292,5	1,1390	-
297,5	6,5100	-
302,5	10,0000	-
307,5	3,5770	-
312,5	0,9734	-
317,5	0,5670	-
322,5	0,4550	1,0790
327,5	0,2890	1,0200
332,5	0,1290	0,9360
337,5	0,0456	0,7980
342,5	-	0,6690
347,5	-	0,5700
352,5	-	0,4880
357,5	-	0,4560
362,5	-	0,3560
367,5	-	0,3100
372,5	-	0,2600