

LAMPIRAN

Lampiran 1



**KEMENTERIAN KESEHATAN REPUBLIK INDONESIA
DIREKTORAT JENDERAL TENAGA KESEHATAN
POLITEKNIK KESEHATAN TANJUNGPURWAKARANG**

Jalan Soekarno - Hatta No.6 Bandar Lampung
Telp. : 0721 - 783 852 Faksimile : 0721 - 773918



E-mail : direktorat@poltekkes-tjk.ac.id

Website : <http://poltekkes-tjk.ac.id>

Nomor : PP.03. 01 / I. 1 / 2881 / 2023
Lampiran : Eks
Hal : Izin Penelitian

23 Mei 2023

Yang Terhormat , Ketua Jurusan Farmasi Poltekkes Kemenkes Tanjungpurwakarang
Di – Bandar Lampung

Sehubungan dengan penyusunan Laporan Tugas Akhir bagi mahasiswa Tingkat III Program Studi Kesehatan Gigi Program Diploma Tiga Jurusan Kesehatan Gigi Poltekkes Kemenkes Tanjungpurwakarang Tahun Akademik 2022/2023, maka kami mengharapkan dapat diberikan izin kepada mahasiswa kami untuk dapat melakukan penelitian di Institusi yang Bpk/Ibu pimpin. Adapun mahasiswa yang melakukan penelitian adalah sebagai berikut :

No	NAMA	JUDUL PENELITIAN	TEMPAT PENELITIAN
1	Namira Darajatul Karomah NIM: 2012402014	Efektivitas Penggunaan Gel Buah Naga Merah Sebagai Disclosing Pengukuran Plak	Laboratorium Farmasi

Atas perhatian dan kerjasamanya diucapkan terima kasih.



Dewi Purwaningsih, S.Si.T., M.Kes
NIP. 196705271988012001

Tembusan :
Ka. Jurusan Kesehatan Gigi

Lampiran 2



PEMERINTAH KOTA BANDAR LAMPUNG
KECAMATAN KEMILING
KELURAHAN SUMBER AGUNG
Jalan Pemuda, RT 01, LK 01, Kelurahan Sumber Agung, Kecamatan
Kemiling, Bandar Lampung, Lampung

SURAT KETERANGAN

Menanggapi surat perihal "Izin Melaksanakan Penelitian" pada mahasiswi di bawah ini dengan judul
"EFEKTIVITAS PENGGUNAAN GEL BUAH NAGA MERAH SEBAGAI DISCLOSING
PENGUKURAN PLAK"

Nama : NAMIRA DAROJATUL KAROMAH
NIM : 2012402014
Jurusan : Kesehatan Gigi

Untuk itu kami memberikan izin untuk melaksanakan penelitian di Club Volly Sumber Agung
Kecamatan Kemiling Bandar Lampung. Kami juga akan memberikan dukungan penuh agar
pelaksanaan penelitian berjalan lancar.

Demikian surat persetujuan ini kami buat agar dapat dipergunakan sebagai mestinya. Atas perhatiannya
kami ucapkan terimakasih.

Bandar Lampung, 05 Juni 2023
Ketua Club Volly Sumber Agung

Handayani

Lampiran 3

LEMBAR PERSETUJUAN JUDUL KARYA TULIS ILMIAH

NAMA : Namira Darajatul Karomah
NIM : 2012402014
JUDUL : Efektivitas Penggunaan Gel Buah Naga Merah Sebagai
Disiclosing Pengukuran Plak

Bandar Lampung, 16 Desember 2022

**Menyetujui,
Pembimbing I**


Drg. RR Ratnasari Dviah P. M.Pd
NIP. 197005202002122002

**Mengetahui,
Pembimbing II**


Arianto, SKM, M.Kes
NIP. 198008072003121002

LEMBAR PERNYATAAN PERSETUJUAN PARTISIPASI

Dengan ini saya,

Nama : Handayani
Usia : 43 th
Alamat : Sumber Agung

Menyatakan bahwa saya setuju untuk menjadi responden atau sampel pada penelitian dengan judul "Efektivitas Penggunaan Gel Buah Naga Merah Sebagai Disclosing Pengukuran Plak". Saya akan mengikuti kegiatan ini secara sukarela dan tanpa paksaan serta berkenan untuk didokumentasikan dan dicatat segala informasi yang diberikan kepada peneliti. Yang dilakukan oleh :

Nama : Namira Darojatul Karomah
NIM : 2012402014
Jurusan : DIII Kesehatan Gigi

Bandar Lampung, 05 Juni 2023

Peneliti



Namira Darojatul Karomah
(2012402014)

Responden



(Handayani)

Lampiran 5

ABSENSI PENELITIAN KARYA TULIS ILMIAH

Nama : Namita Darosahul Karomah
 NIM : 201402014
 Prodi : Dik Kesehatan Gigi
 Tanggal : 05 Juni 2023

No.	Nama Responden	Paraf
1	EMMA harti	20
2	AGUSTINE	20/6
3	jumamiyani	20/6
4	ROS MAYATI	20/6
5	DAIRA SUSANTO	20/6
6	ANA	20/6
7	Sugyan	20/6
8	CHANDRA KIMANA	20/6
9	Handayani	20/6
10	SUSIANA	20/6
11	Peni Widiyati	20/6
12	TENTY Ely	20/6
13	NUNIEL	20/6
14	Ramiati Sagar	20/6
15	Suparti	20/6
16	Febrianti istikomah	20/6
17	MURIELA	20/6
18	LILI SURYANI	20/6
19	ERNIDA	20/6
20	IRMA NELLY	20/6
21	IIS (2)	20/6
22	SURYANI	20/6

ABSENSI PENELITIAN KARYA TULIS ILMIAH

Nama : Namira Darijahul Karomah
 NIM : 201402014
 Prodi : DIII Kesehatan Gigi
 Tanggal : 05 Juni 2023

No.	Nama Responden	Paraf
✓ 23	Apr. laurati	
✓ 24	Sacura (Eci)	
✓ 25	Maklarti	
✓ 26	Yuli	
✓ 27	Ayu. / Siti Rahayu	
✓ 28	WINDI	
✓ 29	Siti Reseki Setiawan	
✓ 30	Najannah	
✓ 31	SITI SATHARA	
✓ 32	Ani / Tri Handayani	
33	Susilawati Aceng	
✓ 34	Yuyun Yulianti	
✓ 35	INDRAWATI	
✓ 36	WIMIK SUEIPSIH	
✓ 37	Mediawati	
38		
39		
40		

Lampiran 6

BLANKO PENELITIAN
PENGUKURAN INDEKS PLAK
IBU-IBU ARISAN CLUB VOLI SUMBER AGUNG

Nama : Hanabiyani
Tempat/Tanggal Lahir : Sumber Agung, 01 April 1980
Usia : 43 Tahun
Jenis Kelamin : perempuan

Pengukuran Indeks Plak			
Ekstrak 35%	Ekstrak 50%	Ekstrak 75%	Rata-rata Indeks Plak 1 Gigi
	1	1	Mesial
	0	0	Distal
	0	0	Insisal/Oklusal
	1	1	G (Sepertiga Gingiva)
	0	0	C (Sepertiga Pertengahan)
16	17	26	Gigi
46	37	36	
0	1	1	Mesial
0	1	1	Distal
1	0	1	Insisal/Oklusal
1	1	1	G (Sepertiga Gingiva)
0	0	0	C (Sepertiga Pertengahan)
2	3	4	Rata-rata Indeks Plak 1 Gigi
Ekstrak 35%	Ekstrak 50%	Ekstrak 75%	

Rumus : Jumlah rata-rata indeks plak pada gigi indeks

Banyaknya jumlah gigi

$$= \frac{1 + 2 + 4 + 3 + 2}{5}$$

$$= \frac{12}{5} = 2,4 \text{ (Sedang)}$$

Lampiran 7

Tabel
Responden pengukuran indeks plak menggunakan disclosing gel buah naga merah
konsentrasi 35%

No.	Nama Responden	Skor Indeks Plak	Kriteria
1.	Eriza Harti	1,8	Sedang
2.	Agustina	3,2	Sedang
3.	Jumamiyani	3	Sedang
4.	Siti Rahayu	2,25	Sedang
5.	Naila Susanty	3,2	Sedang
6.	Windi	2,3	Sedang
7.	Sugiyani	1,3	Baik
8.	Chandra Kirana	2,5	Sedang
9.	Handayani	2,4	Sedang
10.	Susiana	3	Sedang
11.	Reni Widiyanti	2,2	Sedang
12.	Tenty Ely	2,5	Sedang

Tabel
Responden pengukuran indeks plak menggunakan disclosing gel buah naga merah
konsentrasi 50%

No.	Nama Responden	Skor Indeks Plak	Kriteria
1.	Nuniel	2,75	Sedang
2.	Ramiati Sagar	1,5	Baik
3.	Suparti	2,7	Sedang
4.	Febianti Istiqomah	1,8	Sedang
5.	Nurlela	3,3	Sedang
6.	Lili Suryani	2,2	Sedang

7.	Ernida	1,2	Baik
8.	Irna Nelly	2,6	Sedang
9.	Iis	2,7	Sedang
10.	Suryati	2,2	Sedang
11.	Aprilawati	2,7	Sedang
12.	Suciria Eci	2	Sedang

Tabel
Responden pengukuran indeks plak menggunakan disclosing gel buah naga merah
konsentrasi 75 %

No.	Nama Responden	Skor Indeks Plak	Kriteria
1.	Mawarti	3,25	Sedang
2.	Yuli	2,6	Sedang
3.	ANA	3,5	Buruk
4.	Siti Rejeki Setiani	1,2	Baik
5.	Nurjannah	1,3	Baik
6.	Siti Sahara	2,7	Sedang
7.	Tri Handayani	1,2	Baik
8.	Rosmayati	3,6	Buruk
9.	Yuyun Wulandari	2	Sedang
10.	Indrawati	2,3	Sedang
11.	Wiwik Sugiarsih	2,2	Sedang
12.	Mediawati	2,2	Sedang

Lampiran 8

DOKUMENTASI

Alat dan Bahan



Timbangan



Pisau



Aluminium void



Plastik wrap



Gelas ukur



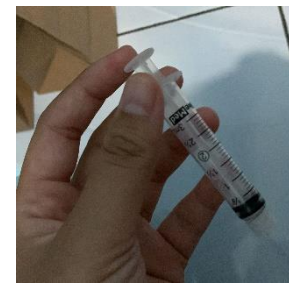
Tisu kering



Spatula



Pot sampel



Sprit 3 cc



Cotton bud



handscoond



Buah naga merah



Blander



Kertas saring



Corong saring



Toples kaca



evaporator

Proses pembuatan simplisia (bahan kering)



Pembelian Buah
Naga Merah



Pengupasan buah
naga merah



Meletakkan kertas roti
pada loyang



Pemotongan buah
naga setebal 1 cm



Menyusun buah naga
diatas Loyang yang
sudah dialaskan kertas
roti



Penataan buah naga
yang sudah dipotong
dengan ketebalan 1
cm



Pemanggangan buah naga merah dengan microwave



Buah naga kering setelah dipannggang microwave selama 1 jam



Penjemuran buah naga



Menimbang bubuk buah naga setelah di hancurkan

- Hasil setelah bahan kering dihancurkan

Proses Maserasi (Pencampuran ethanol dengan simplisia)



Setelah ditimbang, dilanjutkan menyiapkan wadah maserasi



Melapisi toples kaca dengan aluminium void



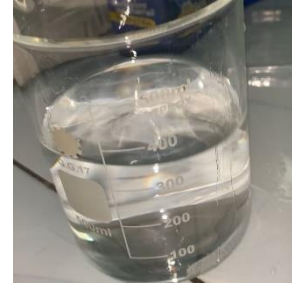
Toples kaca setelah dilapisi dengan aluminium void



Memasukkan bahan
simplisia atau bubuk
buah naga merah
kedalam toples kaca



Menuangkan ethanol
kedalam gelas ukur



Mengukur ethanol
sebanyak 350 ml



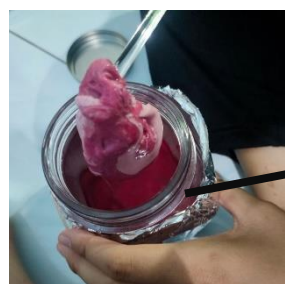
Menuangkan ethanol
ke dalam toples kaca
yang sudah berisi
bubuk buah naga



Mengaduk bahan



Hasil pengadukan
bahan ethanol dengan
bubuk buah naga



Campuran
menggumpal karena
pencampuran ethanol
dengan bubuk buah
naga yang padat

- Simplisia menggumpal saat pencampuran ethanol
- Simplisia menjadi lengket

Proses pembuatan bahan basah



Menimbang buah naga untuk bahan basah



Memasukkan buah naga kedalam blander



Memblender buah naga sampai halus



Menimbang bahan basah yang sudah di bland

Proses Maserasi



Menuangkan bahan basah kedalam toples kaca yang sudah dilapisi aluminium void



Menuangkan ethanol 96% kedalam gelas ukur



Menuangkan ethanol kedalam toples yang berisi bahan basah



Mengaduk bahan selama 3 hari dengan waktu per 8 jam



Tutup toples jangan sampai udara masuk



Hasil maserasi dengan bentuk cairan

Hasil Maserasi akan diproses dengan penyaringan



Hasil dari maserasi akan disaring atau dipisahkan antara cairan dengan ampasnya



Kertas saring



Toples kaca bersih



Corong saring



Memasang aluminium foil dibagian kepala toples, memasang corong saring yang sudah dilapisi kertas saring



Menuangkan sedikit demi sedikit maserat kedalam toples untuk disaring



Hasil saringan dari maserat dimasukkan kedalam toples kaca dengan bagian atas toples sudah dilapisi dengan aluminium foil



Hasil bahan setelah disaring

Proses ekstraksi atau evaporasi



Hasil bahan yang telah disaring akan memasuki proses evaporasi



Evaporator



Memasukkan aquades steril kedalam bak evaporator, dan memasukkan bahan maserat kedalam tabung



Evaporasi dilakukan 2 kali

- pertama dengan waktu 60 menit
- kedua, diulang kembali dengan waktu 60 menit



Penguapan ethanol terhadap bahan maserat



Hasil proses evaporasi



Hasil ekstrak setelah dimasukkan kedalam pot sampel



Proses kegiatan

Proses pengenceran konsentrasi untuk 35%, 50% dan 75%



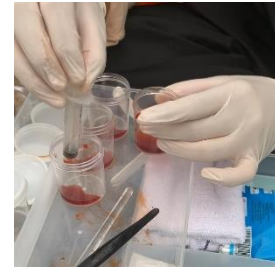
Ekstrak dalam sampel pot



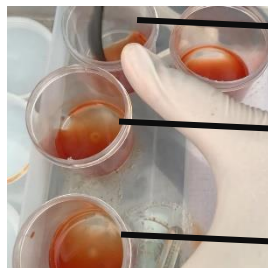
Proses pengenceran konsentrasi



Pengenceran 3 konsentrasi



Pemberian aquadest masing-masing konsentrasi



Hasil konsentrasi setelah dilarutkan

- Konsentrasi 75%
- Konsentrasi 50%
- Konsentrasi 35%

**Proses penelitian pada responden (pengaplikasian disclosing
35%,50% dan 75%)**



Instruksi kepada
responden



Persiapan informed
concent



Persiapan pengolesan
disclosing



Proses pemeriksaan
terhadap responden



Pengambilan bahan
disclosing untuk
pengolesan



Pengolesan disclosing
pada responden

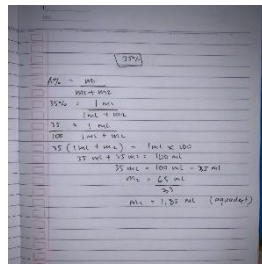


Dokumentasi dengan
responden



Dokumentasi dengan
rekan penelitian

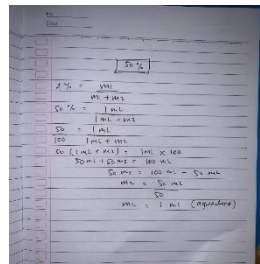
Proses pemecahan rumus konsentrasi 35%, 50% dan 75%



Handwritten calculation for 35% concentration:

$$\begin{aligned}
 &A\% = \frac{\text{mg}}{\text{ml}} \\
 &35\% = \frac{1 \text{ ml}}{1 \text{ ml} + 100 \text{ ml}} \\
 &35 = \frac{1 \text{ ml}}{100 \text{ ml}} \times 100 \\
 &35 (1 \text{ ml} + 100 \text{ ml}) = 1 \text{ ml} \times 100 \\
 &35 \text{ ml} + 3500 \text{ ml} = 100 \text{ ml} \\
 &35 \text{ ml} = 100 \text{ ml} - 3500 \text{ ml} \\
 &35 \text{ ml} = -3400 \text{ ml} \quad (\text{negative})
 \end{aligned}$$

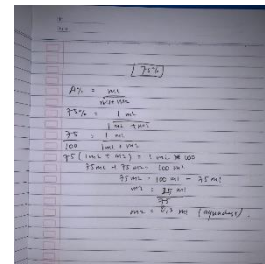
Pemecahan Rumus
35%



Handwritten calculation for 50% concentration:

$$\begin{aligned}
 &A\% = \frac{\text{mg}}{\text{ml}} \\
 &50\% = \frac{1 \text{ ml}}{1 \text{ ml} + 100 \text{ ml}} \\
 &50 = \frac{1 \text{ ml}}{100 \text{ ml}} \times 100 \\
 &50 (1 \text{ ml} + 100 \text{ ml}) = 1 \text{ ml} \times 100 \\
 &50 \text{ ml} + 5000 \text{ ml} = 100 \text{ ml} \\
 &50 \text{ ml} = 100 \text{ ml} - 5000 \text{ ml} \\
 &50 \text{ ml} = -4900 \text{ ml} \quad (\text{negative})
 \end{aligned}$$

Pemecahan Rumus
50%



Handwritten calculation for 75% concentration:

$$\begin{aligned}
 &A\% = \frac{\text{mg}}{\text{ml}} \\
 &75\% = \frac{1 \text{ ml}}{1 \text{ ml} + 100 \text{ ml}} \\
 &75 = \frac{1 \text{ ml}}{100 \text{ ml}} \times 100 \\
 &75 (1 \text{ ml} + 100 \text{ ml}) = 1 \text{ ml} \times 100 \\
 &75 \text{ ml} + 7500 \text{ ml} = 100 \text{ ml} \\
 &75 \text{ ml} = 100 \text{ ml} - 7500 \text{ ml} \\
 &75 \text{ ml} = -7400 \text{ ml} \quad (\text{negative})
 \end{aligned}$$

Pemecahan Rumus
75%