

LAMPIRAN

Lampiran 1. Perhitungan Pembuatan Reagen

1. Perhitungan Pembuatan larutan KI 0,5 N sebanyak 25 mL

larutan KI yang akan dibuat = 0,5 N

Volume yang akan dibuat = 25 mL

Diketahui : Mr KI = 166,0028 gr/mol

Normalitas = 0,5 N

Ditanya : Jumlah KI yang harus ditimbang...?

Penyelesaian :

$$N = \frac{\text{gram} \times 1000}{\text{Mr} \times \text{Vol}}$$

$$0,5 \text{ N} = \frac{\text{gr} \times 1000}{166,0028 \text{ gr/mol} \times 25 \text{ ml}}$$

$$\text{gr} = \frac{166,0028 \text{ gr/mol} \times 0,5 \text{ N} \times 25 \text{ ml}}{1000}$$

$$\text{gr} = 2,0 \text{ gr}$$

Lampiran 2. Pembuatan Reagen

2. Pembuatan Larutan Kalium Iodida 0,5 N sebanyak 25 ml

- 1) Ditimbang 2,0 gram KI.
- 2) Masukkan kedalam beaker glass lalu dilarutkan dengan aquades secukupnya.
- 3) Dimasukkan ke dalam labu ukur 25,0 mL lalu di cukupkan dengan aquadestsampai tanda batas.

Lampiran 3. Bahan-Bahan Yang Digunakan



HCl (Hydrochloric Acid)



HNO₃ (Asam Nitrat)



KI (Kalium Iodida)



HgCl₂ (Merkuri II Klorida)



Aquadest

Lampiran 4. Sampel-Sampel Yang Digunakan



Sampel A



Sampel B



Sampel C



Sampel D

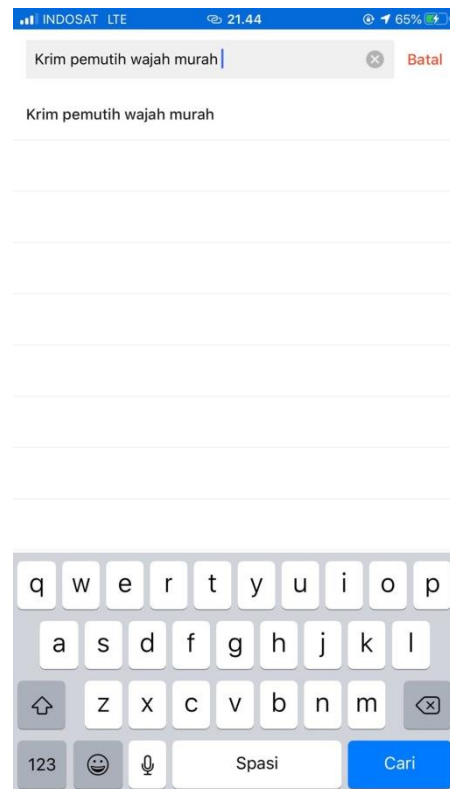


Sampel E

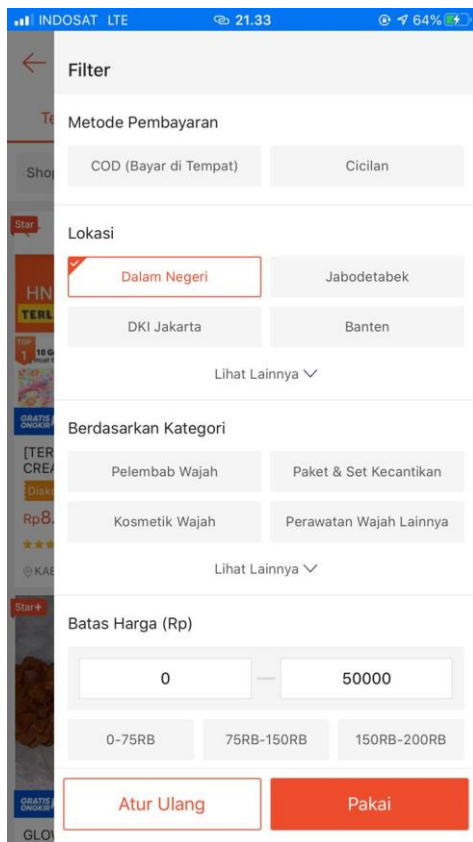
Lampiran 5. Pencarian Sampel Di *Online Shop*



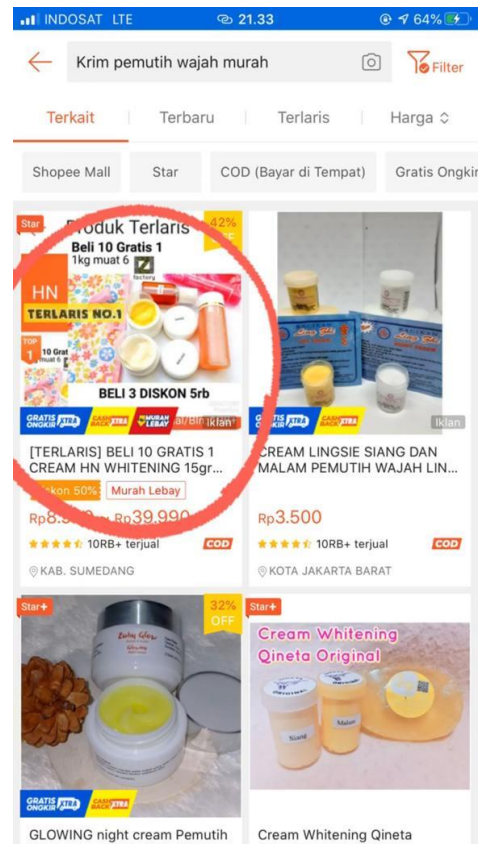
1. Masuk aplikasi shopee



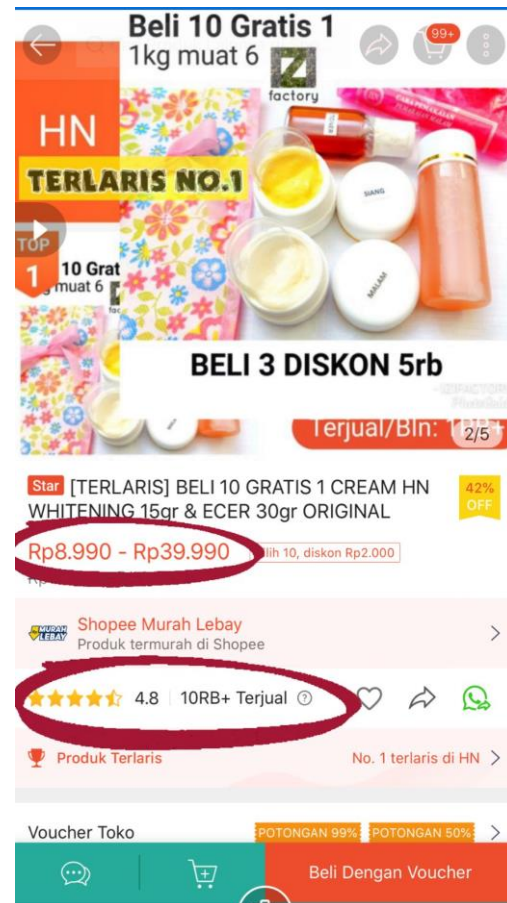
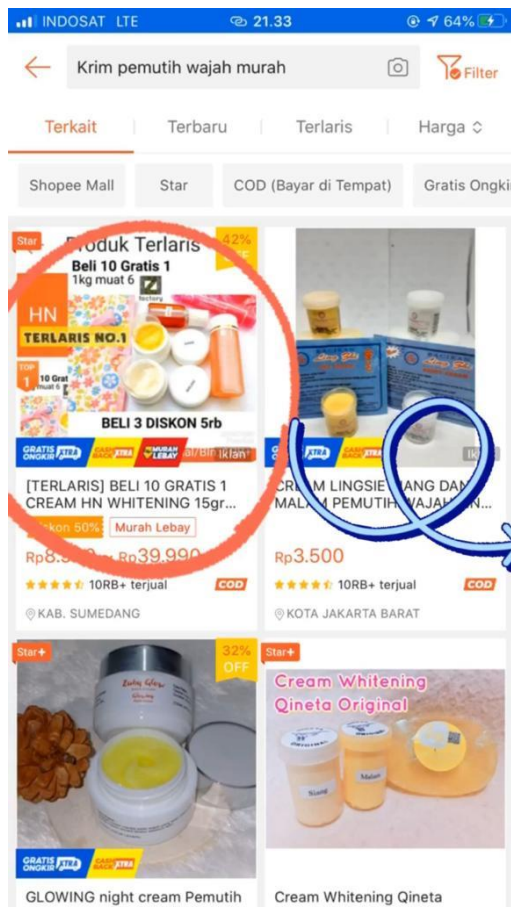
2. Masukkan kata kunci “Krim Pemutih Wajah Murah”



3. klik filter dan pilih dalam negeri dan harga maksimum 50.000.



4. Pilih sampel krim pemutih wajah.



5. Pilih krim pemutih wajah yang sesuai dengan kriteria inklusi

Lampiran 6. Preparasi Sampel

1. Pembuatan Larutan KI 0,5 N



1. Ditimbang
Kalium Iodida
sebanyak 2 gram



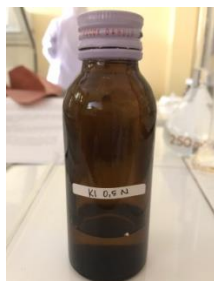
2. Kemudian
masukkan kedalam
beker glass



3. Dilarutkan
dengan sedikit
aquadest dan aduk
dengan batang



4. Dimasukan
kedalam labu ukur
25 ml lalu di
adkan dengan
aquadest hingga



5. Kemudian
pindahkan kedalam
botol regen dan
diberi label

2. Pembuatan Aqua Regia



1. Diambil larutan HCL 32% sebanyak 75 ml dan larutan HNO₃ 68% sebanyak 25 ml (3:1) dilakukan didalam lemari asam



2. Kemudian pindahkan kedalam botol regen dan diberi label

3. Pembuatan Larutan Uji



1. Ditimbang sampel krim pemutih wajah sebanyak 2 gram



2. Kemudian masukkan sampel kedalam beker glass



3. Ditambahkan aquadest sebanyak 25 ml



4. Ditambahkan aqua regia sebanyak 10 ml kemudian dilakukan didalam lemari



5. Dimasukkan magnetic stirrer kemudian dipanaskan di atas HotPlate dengan suhu 80 °C selama ± 15



6. Ditambahkan aquadest sebanyak 10 ml



7. Dipanaskan kembali diatas hot plate dengan suhu 80°C selama ± 5 menit



8. Kemudian dinginkan dan disaring

4. Pembuatan Larutan Baku



1. Ditimbang HgCl_2 sebanyak 0,05 gram



2. Kemudian masukkan kedalam beker glass



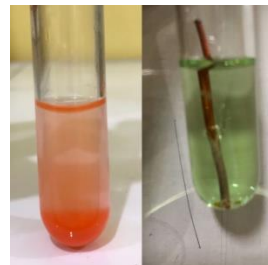
3. Dilarutkan dengan aquadest sebanyak 10 ml



4. Kemudian masukkan kedalam tabung reaksi



5. Ditambahkan larutan KI 0,5 N sebanyak 1-2 tetes untuk uji reaksi warna dan celupkan batang tembaga untuk uji nyala api kawat tembaga



6. Jika hasil positif merkuri :

- Uji Reaksi Warna : Endapan merah jingga
- Uji Nyala Api Kawat Tembaga : Batang tembaga akan dilapisi bercak abu-abu mengkilat

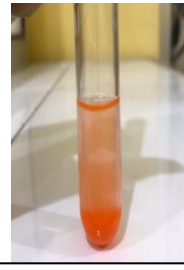
5. Uji Reaksi Warna



1. Diambil larutan uji sebanyak 5 ml masukkan kedalam tabung reaksi



2. Kemudian tambahkan larutan KI 0,5 N sebanyak 1 -2 tetes



3. Jika hasil positif merkuri terbentuk endapan merah jingga

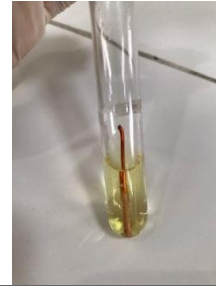
6. Uji Nyala Api Kawat Tembaga



1. Amplas batang tembaga menggunakan kertas pasir hingga mengkilat



2. Dimasukkan larutan uji sebanyak 5 ml kedalam tabung reaksi



3. Kemudian celupkan batang tembaga kedalam tabung reaksi tunggu ± 5 menit



4. Jika positif merkuri maka batang tembaga akan dilapisi bercak abu- abu mengkilat



5. Kemudian panaskan di lampu spritus



6. Hasil warna abu- abu pada batang tembaga akan menghilang

Lampiran 7. Lembar Konsultasi Laporan Tugas Akhir

LEMBAR KONSULTASI LAPORAN TUGAS AKHIR

NAMA MAHASISWA : Nanda Subakti
 NIM : 1948401024
 DOSEN PEMBIMBING : Endah Ratnasari Mulatasih, M.Si

NO	TANGGAL	KEGIATAN		PARAF	
		MASALAH	PENYELESAIAN	DOSEN	MHS
1	30 Agustus 2021	Pengajuan Judul	- Mencari latar belakang - Membuat latar belakang	et q	<u>Nanda</u>
2	Jumat 24 / 9 2021	konsultasi Bab I	perbaikan latar belakang	et q	<u>Nanda</u>
3	Kamis 4 / 11 2021	Pengajuan Bab II dan Bab III	perbaikan terkait sub Bab III dan Bab II	et q	<u>Nanda</u>
4	Jumat 12 / 11 2021	Pengajuan Bab II dan Bab III	perbaikan penulisan	et q	<u>Nanda</u>
5	Jumat 24 / 12 2021	Revisi Bab II dan III	perbaikan DO pada bab II	et q	<u>Nanda</u>

6	Rabu 5 Januari 2022	Revisi Bab 5	perbaiki tujuan umum	ef dr	<u>NurDe</u>
7.	Rabu 5 Januari 2022	Acc	Acc sempro 5/1	ef dr	<u>NurDe</u>
8.	senin 16 Mei 2022	konfirmasi lab	konfirmasi peminjaman lab kimia untuk penelitian	ef dr	<u>NurDe</u>
9.	senin 13 Juni 22	konsultasi bab IV	Pengumpulan data hasil penelitian	ef dr	<u>NurDe</u>
10.	Kamis 16 Juni 2022	konsultasi bab IV	perbaiki data hasil penelitian	ef dr	<u>NurDe</u>
11.	senin 20 Juni 2022	Revisi bab IV dan V	pengajuan bab IV dan V	ef dr	<u>NurDe</u>
12.	Rabu 23 Juni 22	Revisi bab IV dan V	Revisi bab IV dan V	ef dr	<u>NurDe</u>
13.	Jum'at, 08 Juli 22		Pengumpulan hasil revisi dan Acc seminar hasil	ef dr	<u>NurDe</u>
14	Jum'at, 08 Juli, 2022		Acc seminar	ef dr	<u>NurDe</u>

LEMBAR KONSULTASI LAPORAN TUGAS AKHIR

NAMA MAHASISWA : NANDA SUBAKTI

NIM : 1948401024

DOSEN PEMBIMBING : Isnenia, M.Sc., Apt

NO	TANGGAL	KEGIATAN		PARAF	
		MASALAH	PENYELESAIAN	DOSEN	MHS
1.	Senin, 07 Februari 2022	konsultasi hasil perbaikan Proposal Penelitian	melakukan perbaikan penulisan bahasa asing	H	<u>NuBa</u>
2.	Selasa, 08 Februari 2022	pengajuan hasil perbaikan penulisan bahasa asing	melakukan perbaikan dalam melengkapi daftar pustaka	H	<u>NuB</u>
3.	Rabu, 09 Feb 2022	pengajuan hasil perbaikan	melakukan perbaikan dalam penulisan kutipan	H	<u>NuBa</u>
4.	Kamis, 10 Feb 2022	pengajuan hasil perbaikan revisi	melakukan perbaikan	N	<u>NuBa</u>
5.	Jumat, 11 Feb 2022	pengajuan hasil	Perambatoran (ambar Perbaikan	H	<u>NuBa</u>
6.	Kamis, 07 Juli 22	pengajuan dan konsultasi	perbaikan dalam penulisan	H	<u>NuBa</u>
7.	Jumat, 08 Juli 22	per sementara dayus	- - -	H.	<u>NuBa</u>
8.	Jumat 08, Juli 2022	per sementara dayus		H.	<u>NuBa</u>

9.	Senin 18 / 07 2022	konsultasi hasil perbaikan Seminar hasil	melakukan perbaikan penulisan dan menambahkan pembahasan	H	<u>NeDe</u>
10.	Selasa 26 / 07 2022	Pengajuan Penulisan tab IV	melakukan Perbaikan Penulisan dan tabel	H.	<u>NeDe</u>
11.	Pabu 07 / 07 2022	Pengajuan Perbaikan Penulisan daftar pustaka	melakukan Perbaikan daftar Pustaka	H.	<u>NeDe</u>
12.	Selasa 09 / 08 2022	Perbaikan dapus.	Acc Cetak	H	<u>NeDe</u>

Lampiran 8. Lembar Perbaikan Seminar Hasil Laporan Tugas Akhir

LEMBAR PERBAIKAN
SEMINAR HASIL TUGAS AKHIR

Hari / Tanggal : Selasa / 12 Juli 2022
 Nama Mahasiswa : Nanda Subakti
 Judul Tugas Akhir : Analisis Merkuri (Hg) Pada Sediaan krim Pemutih Wajah Yang Beredar di Online shop

HASIL MASUKAN :

Penguji 1 :

- Metode pemeriksaan merkuri di TP Hg ada metode lainnya.
- Suehla, 1985 → dapus Suehla, 1990
- T. Shala ulur uji organoleptis → nominal
- Kurun waktu pengambilan sampel
- Metodologi penelitian / Metode penelitian
- Scharumy Hg cuma punya no Registrasi
- Preparasi sampel - Kesimpulan masalah %

Penguji 2 :

- Hal 40 → analisis data disajikan dan ada persentase & tambah rumus
- Hasil uji yg terdapat & bias → Bahas & pembekalan kelemahan metode
- tawaran & online shop

Penguji 3 :

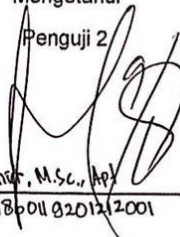
Penguji 1,



Dra. Dias Ardiani, Apt., MTA
 Nip. 196502071991012001

Mengetahui

Penguji 2



Isneng, M.Sc., Apt.
 Nip. 19860118201212001

Penguji 3,



Endah Ratnasari Mulatohit, M.Si
 Nip. 198808292015032003