



**DAFTAR HADIR PESERTA KULIAH MAHASISWA
GENAP - REGULER - TAHUN 2021/2022**

FAK / JURUSAN
MATAKULIAH
KELAS / PESERTA
KURIKULUM
DOSEN

Farmasi S1
Praktikum Fitokimia / 336007 / 6
B / 27
2018
1. Dr. Tiah Rachmatiah, M.Si., Apt
2. Herdini, Dra. M.Si.

HARI / TANGGAL Jumat

JAM KULIAH 13:00-16:00

RUANG

Hal : 1 / 1

No	N I M	NAMA MAHASISWA	TANGGAL PERTEMUAN								JUMLAH
			6/5	20/5	27/5	3/6	10/6	17/6	24/6	1/7	
1	16330100	NELCE ADRIANA TAMOROP	X	X	X	X	X	X	X	X	
2	18330048	GILANG PRATAMA	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	
3	18330051	GAMALIEL REYNALDI RIKIN	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	
4	18330057	RIDHO WAHYU PRATAMA	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	
5	18330150	DEWI LASMA RIAMA BR HUTAURUK	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	
6	19330001	KEMALA AZZAHRA YAHYA	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	
7	19330007	ANISA DHEA TIFANI PUTRI	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	
8	19330012	HILWA NUR HIDAYATI	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	
9	19330016	RIZQI NOVIA RINI	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	
10	19330017	NENENG LIA MUSFIROH	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	
11	19330019	MAHARANI LAILA FARADIPA	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	
12	19330024	NURUL MAULIA	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	
13	19330025	REZA PRAMUJI	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	
14	19330032	NURHIKMAH FEBRIANI	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	
15	19330069	SYIFA AYU IMANIAR	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	
16	19330075	INDIRA FASABILA	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	
17	19330077	SULTHAN RIZKY ARIGA	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	
18	19330078	DICKY CHANDRA	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	
19	19330080	JIHAN AULIA	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	
20	19330081	RISTI TANTIA	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	
21	19330088	HILDA AINUSSIFA ARDESTA	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	
22	19330091	MAULIDIYA ANANDA PRATAMA	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	
23	19330094	REZA MUHAMMAD RIZKI	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	
24	19330097	IKA YULIANINGSIH	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	
25	19330099	CHOERUNNISA	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	
26	19330113	KARMILAWATI BANJAR NAHOR	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	
27	19330127	KADEK SELPIANA	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	

CATATAN :

Perubahan peserta hanya diperkenankan bila ada persetujuan tertulis dari Pelaksana Jurusan.









Jakarta, Agustus 2022

Dosen Pengajar,

(Dr. Tiah Rachmatiah, M.Si., Apt)

ACARA TATAP MUKA/KEHADIRAN DOSEN MEMBERI KULIAH SEMESTER GENAP TAHUN AKADEMIK 2021/2022
PROGRAM STUDI FARMASI, FAKULTAS FARMASI ISTN

MATA KULIAH : Praktikum Fitokimia
DOSEN : Dr. Tiah Rachmatiah, M.Si., Apt
KELAS : B

NO.	HARI/TANGGAL	MATERI KULIAH	MASUK	KELUAR	PARAF DOSEN	VALIDASI KA.PRODI
1.	06/05-2022	Responsi: penjelasan praktikum fitokimia	13.00	16.00		
2.	20/05-2022	Percobaan 1: Pembuatan amilum	13.00	16.00		
3.	27/05-2022	Percobaan 2: Pembuatan ekstrak kina	13.00	16.00		
4.	03/06-2022	Percobaan 3: Pembuatan tinktur kayu manis	13.00	16.00		
5.	10/06-2022	Percobaan 4: Pembuatan aqua aromatika	13.00	16.00		
6.	17/06-2022	Percobaan 5: Kromatografi Lapis Tipis	13.00	16.00		
7.	24/06-2022	Percobaan 6: Skrining fitokimia	13.00	16.00		
8.	01/07-2022	Percobaan 7: Kromatografi Kolom	13.00	16.00		

Jakarta, Agustus 2022
Program Studi Farmasi, FF-ISTN



apt. Yayah Siti Djuariah, S.Si.,M.Farm
Kepala Program Studi

DAFTAR NILAI
SEMESTER GENAP REGULER TAHUN 2021/2022

Program Studi : Farmasi S1
Matakuliah : Praktikum Fitokimia
Kelas / Peserta : B
Perkuliahan : Kampus ISTN Bumi Srengseng Indah
Dosen : Dr. Tiah Rachmatiah, M.Si., Apt

Hal. 1/2

No	NIM	N A M A	ABSEN	TUGAS	UTS	UAS	MODEL	PRESENTASI	NA	HURUF
			10%	20%	35%	35%	0%	0%		
1	16330100	Nelce Adriana Tamorop	100	0	0	0	0	0	0	
2	18330048	Gilang Pratama	100	51	75	64	0	0	68.85	B
3	18330051	Gamaliel Reynaldi Rikin	100	33	75	44	0	0	58.25	C
4	18330057	Ridho Wahyu Pratama	100	42	68	41	0	0	56.55	C
5	18330150	Dewi Lasma Riama Br Hutauruk	100	51	59	63	0	0	62.9	C+
6	19330001	Kemala Azzahra Yahya	100	50	75	63	0	0	68.3	B
7	19330007	Anisa Dhea Tifani Putri	100	58	56	59	0	0	61.85	C
8	19330012	Hilwa Nur Hidayati	100	75	77	73	0	0	77.5	A-
9	19330016	Rizqi Novia Rini	100	42	75	63	0	0	66.7	B-
10	19330017	Neneng Lia Musfiroh	100	34	74	58	0	0	63	C+
11	19330019	Maharani Laila Faradipa	100	67	75	68	0	0	73.45	B+
12	19330024	Nurul Maulia	100	84	77	81	0	0	82.1	A
13	19330025	Reza Pramuji	100	50	72	78	0	0	72.5	B+
14	19330032	Nurhikmah Febriani	100	75	74	70	0	0	75.4	A-
15	19330069	Syifa Ayu Imaniar	100	58	66	41	0	0	59.05	C
16	19330075	Indira Fasabila	100	75	73	67	0	0	74	B+
17	19330077	Sultan Rizky Ariga	100	75	70	79	0	0	77.15	A-
18	19330078	Dicky Chandra	100	83	77	81	0	0	81.9	A
19	19330080	Jihan Aulia	100	33	75	79	0	0	70.5	B
20	19330081	Risti Tantia	100	49	75	81	0	0	74.4	B+
21	19330088	Hilda Ainussifa Ardesta	100	75	76	81	0	0	79.95	A-
22	19330091	Maulidiya Ananda Pratama	100	58	75	79	0	0	75.5	A-
23	19330094	Reza Muhammad Rizki	100	65	66	69	0	0	70.25	B
24	19330097	Ika Yulianingsih	100	83	74	69	0	0	76.65	A-
25	19330099	Choerunnisa	100	75	75	74	0	0	77.15	A-

Rekapitulasi Nilai							
A	2	B+	4	C+	2	D+	0
A-	7	B	5	C	5	D	0
		B-	1	C-	0	E	0

Jakarta, 31 July 2022

Dosen Pengajar



Dr. Tiah Rachmatiah, M.Si., Apt

DAFTAR NILAI

SEMESTER GENAP REGULER TAHUN 2021/2022

Program Studi : Farmasi S1

Matakuliah : Praktikum Fitokimia

Kelas / Peserta : B

Perkuliahan : Kampus ISTN Bumi Srengseng Indah

Dosen : Dr. Tiah Rachmatiah, M.Si., Apt

Hal. 2/2

No	NIM	N A M A	ABSEN	TUGAS	UTS	UAS	MODEL	PRESENTASI	NA	HURUF
			10%	20%	35%	35%	0%	0%		
26	19330113	Karmilawati Banjar Nahor	100	59	74	58	0	0	68	B
27	19330127	Kadek Selpiana	100	67	42	60	0	0	59.1	C

Rekapitulasi Nilai							
A	2	B+	4	C+	2	D+	0
A-	7	B	5	C	5	D	0
		B-	1	C-	0	E	0

Jakarta, 31 July 2022

Dosen Pengajar



Dr. Tiah Rachmatiah, M.Si., Apt



MODUL PRAKTIKUM FITOKIMIA

Tim Dosen Praktikum :

apt.Dra.Herdini., M.Si

apt. DR.Tiah Rachmatiah., M.Si

apt. Erwi Putri Setyaningsih, M.Farm

Ika Maruya Kusuma, S.Si., M.Si

**FAKULTAS FARMASI-PROGRAM STUDI FARMASI
INSTITUT SAINS DAN TEKNOLOGI NASIONAL
JAKARTA 2021**

TATA TERTIB PRAKTIKUM DARING

1. Praktikan wajib memiliki akun elearning istn
2. Wajib online saat responsi umum/pendahuluan praktikum fitokimia
3. Wajib online di waktu waktu yang sudah ditentukan
4. Wajib mematikan microphone (mute) masing-masing selama penyampaian materi
5. Selama penjelasan materi oleh asisten dilarang spamming yang tidak perlu maupun bertanya
6. Tanya jawab dilaksanakan setelah materi selesai dijelaskan
7. Praktikan yang sudah ditunjuk dan mendapat izin asisten untuk bertanya diperbolehkan open microphone untuk menyampaikan pertanyaan masing-masing (pertanyaan harus jelas dan tidak bertele-tele) sesuai materi yang dipraktikum kan
8. Asisten akan menjawab pertanyaan dari praktikan
9. Apabila masih ada sisa waktu, maka akan dibuka sesi pertanyaan selanjutnya dengan sistem yang sama
10. Praktikan yang masih ingin bertanya namun sesi tanya jawab telah berakhir, diperkenankan bertanya ke asisten masing-masing di luar praktikum daring sesuai dengan asisten yang bertugas
7. Dilarang meninggalkan praktikum untuk kepentingan lain
8. Wajib mengikuti jalannya praktikum dari awal hingga akhir
9. Dilarang membuat kegaduhan dalam bentuk apapun
10. Setiap pelanggaran akan mendapat sanksi
11. Alasan berupa keterbatasan maupun gangguan jaringan harus menunjukkan bukti, apabila tidak ada dianggap tidak mengikuti praktikum daring
12. Laporan praktikum dikumpulkan sesuai jadwal praktikum via elearning istn

Jakarta, April 2021

PERCOBAAN AMYLUM/PATI

Lingkup Percobaan : Menenal pembuatan amylum/pati

Bahan-bahan : kentang, ubi kayu (singkong), beras, jagung

Pereaksi : Larutan NaCl 1%, larutan NaOH 0.4%

Alat : Gelas piala

Batang pengaduk

Pisau/silet

Blender

Mortir dan stamper

Kain penyaring

Prosedur :

I. Cara Umum

1. Kupas kentang/ubi, cuci sampai bersih
2. Iris tipis-tipis, kemudian dihancurkan sampai halus (dengan blender)
3. Pindahkan ke dalam gelas piala dan tambahkan air bersih (aquadest) \pm 100ml sambil diaduk-aduk dengan batang pengaduk
4. Bubur yang didapatkan disaring dengan menggunakan kain penyaring
5. Ampas ditambahkan air 2x, masing-masing 50ml, lakukan seperti diatas
6. Filtrat dicampur, diamkan \pm 1 jam, larutan bagian atas yang jernih dituang pelan-pelan (didekantasi)
7. Cuci bagian yang mengendap (residu) 2x dengan \pm 20ml air bersih dan setiap kali didiamkan sampai amilum turun ke bawah
8. Setelah bagian air dituang, bagian amilum dipindahkan ke gelas arloji, dan dikeringkan dalam lemari pengering $t = 50^{\circ}\text{C}$ sampai kering

II. Amylum Solani

1. Kupas 1 kg kentang, cuci sampai bersih
2. Iris tipis-tipis, hancurkan sampai halus dengan 750 ml NaCl 1% (dengan blender)
3. Saring bubur yang didapat dengan menggunakan kain penyaring
4. Ampas ditambah dengan 150 ml NaCl 1%, saring Kembali
5. Campur filtrat yang diperoleh, diamkan sampai amylum mengendap (\pm 1jam)
6. Tuangkan larutan jernih bagian atas pelan-pelan (dekantasi)
7. Cuci bagian yang mengendap dengan NaCl 1% 3x, NaOH 0.01 M 1x dan air 1x (lakukan dekantasi)

III. Amylum Oryzae

1. Rendam beras dalam larutan NaOH 0.4% sampai beras mudah dihancurkan
2. Hancurkan beras yang sudah lunak, buat suspensi encer dari bubur beras tadi

3. Saring beberapa kali, filtrat yang diperoleh didiamkan sampai amylum mengendap semua
4. Lakukan dekantasi, cuci bagian yang mengendap beberapa kali dengan air (lakukan dekantasi)
5. Amylum yang masih basah dipadatkan dan dibentuk menjadi balok-balok, kemudian dikeringkan pada temperature 50°C – 60°C selama 2 hari
6. Buang bagian terluar yang berwarna coklat dengan cara menyayatnya kemudian pengeringan dilanjutkan pada suhu yang lebih rendah selama ± 14 hari
7. ‘kristal’ amylum ini kemudian digerus menjadi serbuk

Tugas :

1. Periksa amylum yang diperoleh menurut Farmakope Indonesia (secara mikroskopis dan kimiawi)
2. Buat laporan dan diskusikan hasil percobaan saudara

Sumber :

1. Harbone.J.B, Phytochemical Methods, 1973, 262
2. Trease G.E dan Evans W.C, Pharmacognosy, 12 th edition 1976, 350

**PERCOBAAN
CHINCHONAE EXTRACTUM
EKSTRAK KINA**

Lingkup Percobaan : Mengetahui pembuatan ekstrak secara maserasi dan perkolasi

Bahan : Serbuk kulit kina

Pereaksi : HCl encer, gliserol, larutan Na₂CO₃ 10% b/v, etanol, air

Alat : Perkolator, gelas ukur, gelas piala, lumpang/mortar, batang pengaduk

Prosedur :

1. Buat serbuk kulit kina dengan derajat kehalusan 34/40
2. Maserasi dalam gelas piala 500ml, 100g serbuk kulit kina 34/40 dengan campuran 17,5ml asam klorida encer, 10ml gliserol, dan 22,5ml air. Biarkan selama 24 jam.
3. Pindahkan massa dari gelas piala pada butir 2 ke dalam perkolator yang telah di alasi kapas sedikit demi sedikit sambil tiap kali ditekan hati-hati.
4. Tuangkan dan perkolasi dengan campuran 17,5ml asam klorida encer, 10ml gliserol, dan 472,5ml air.
5. Lanjutkan perkolasi dengan air hingga diperoleh 2 tetes perkolat terakhir tidak menjadi keruh dengan penambahan 8 tetes larutan Natrium Karbonat 10% b/v.
6. Uapkan perkolat segera pada tekanan rendah pada suhu tidak lebih dari 50°C hingga diperoleh 90ml ekstrak. Dinginkan, tambahkan 10 etanol.
7. Simpan ditempat sejuk, dalam wadah tertutup rapat dan terlindung dari cahaya.

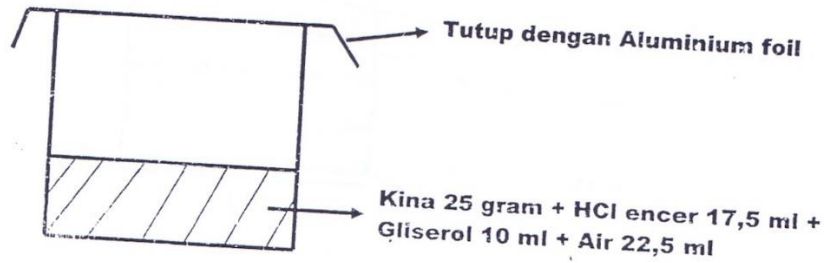
Instruksi :

1. Catat warna, bau, rasa dan uji organoleptik lain dari ekstrak yang saudara peroleh.
2. Buat laporan dan diskusikan hasil percobaan saudara.

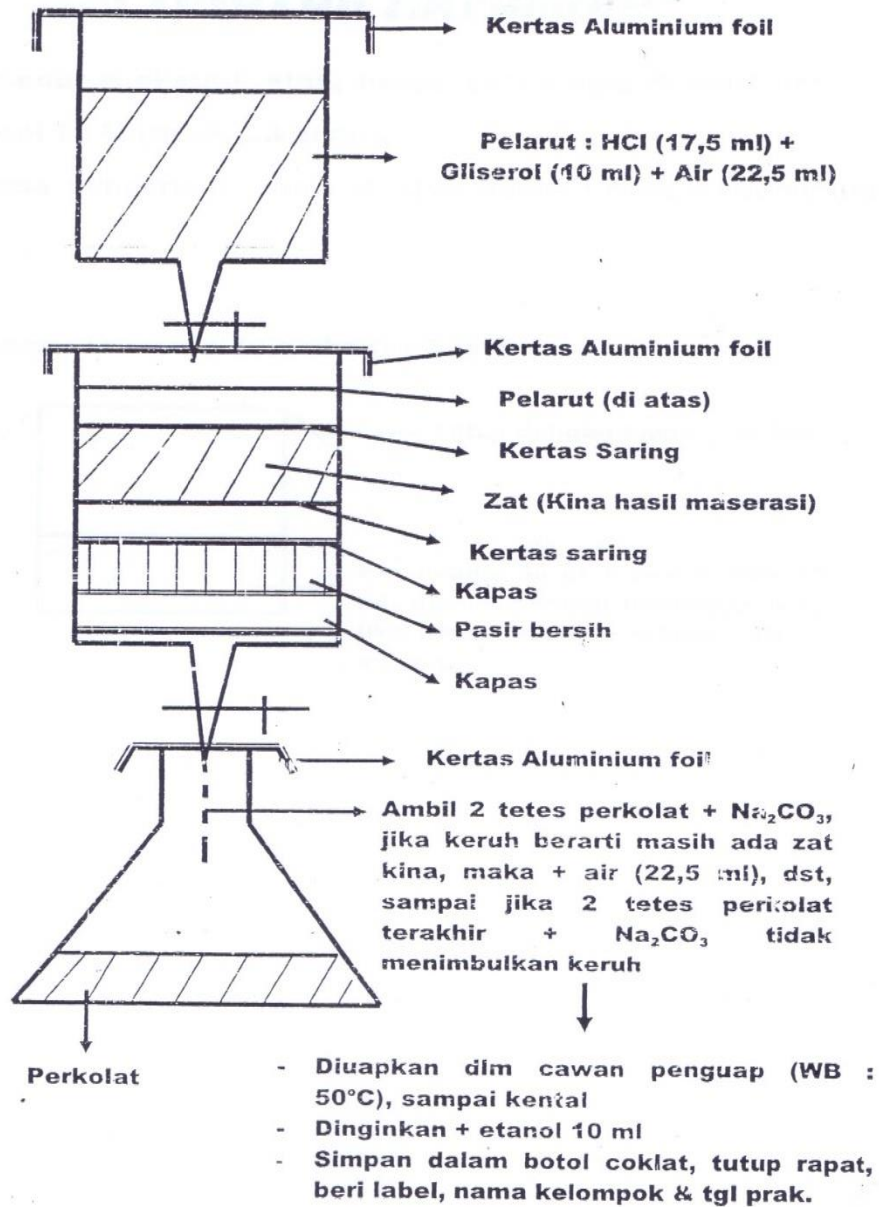
EKSTRAK KINA

- ❖ Pelarut yang digunakan : Air
- ❖ Tujuan Maserasi : Untuk menarik zat aktif
- ❖ Fungsi HCl : Pelarut
- ❖ Fungsi Gliserol : Pelembab
- ❖ Fungsi Etanol : Pengawet

1. Lakukan maserasi (diamkan) ± 24 jam



2. Pasang alat percolator, siapkan kertas Aluminium foil.



PERCOBAAN
CINNAMOMI TINGTURA
TINGTUR KAYUMANIS

Lingkup Percobaan : Mengetahui pembuatan tingtur

Bahan : Serbuk kulit kayumanis (Cinnamomi cortex)

Pereaksi : Etanol 70%

Alat : 1. Percolator
2. Gelas ukur 250ml
3. Gelas piala 500ml dan 2L
4. Lumpang / Mortir
5. Batang pengaduk

Prosedur :

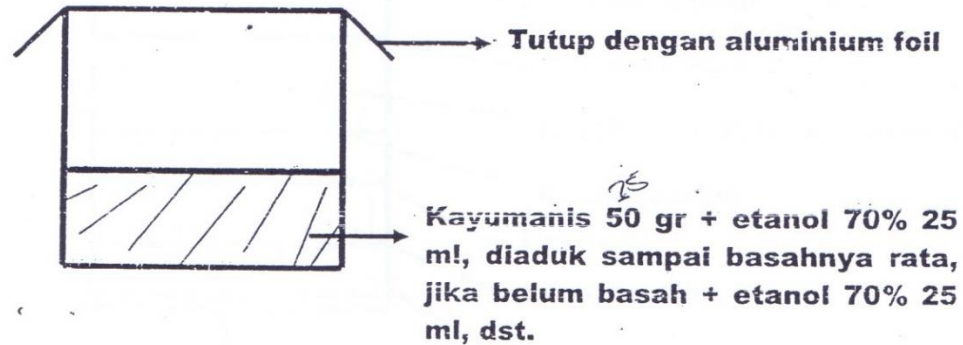
1. Buat serbuk kulit kayumanis dengan derajat kehalusan 44/60.
2. 200g serbuk kulit kayumanis 44/60 basahkan dengan 25ml etanol 70%. Lakukan pembasahan lanjutkan dengan 25ml etanol 70% berikutnya. Kemudian masukkan ke dalam gelas piala 500ml, tutup dengan gelas arloji. Biarkan selama 3 jam.
3. Pindahkan massa dari gelas piala pada butir ke dua kedalam percolator yang telah dialasi kapas sedikit demi sedikit sambil tiap kali ditekan hati – hati .
4. Tuangkan etanol 70% hingga cairan mulai menetes dari percolator dan di atas permukaan massa dalam percolator terendam oleh selapis cairan.
5. Buka kran percolator, biarkan cairan menetes dengan kecepatan 5ml / menit, tambahkan berulang-ulang etanol 70% hingga selalu terdapat selapis cairan di atas massa dalam percolator, sehingga di dapat 800ml perkolat.
6. Keluarkan massa setengah padat dari percolator, peras dan campurkan cairan perasan ke dalam perkolat, jika perlu tambahkan cairan penyari pada massa hingga diperoleh 1000ml.
7. Pindahkan ke dalam botol coklat, tutup baik-baik, biarkan selama 2 hari di tempat yang sejuk, terlindung dari cahaya.
Enap tuangkan atau saring.
8. Ambil 3 – 5g tingtur yang diperoleh, uapkan diatas penangas air, kemudian keringkan pada suhu 103°C - 105°C hingga bobot tetap. Hitung susut pengeringan dalam %

Instruksi : Buat laporan dan diskusikan hasil percobaan dan pengamatan saudara. Bandingkan dengan literature.

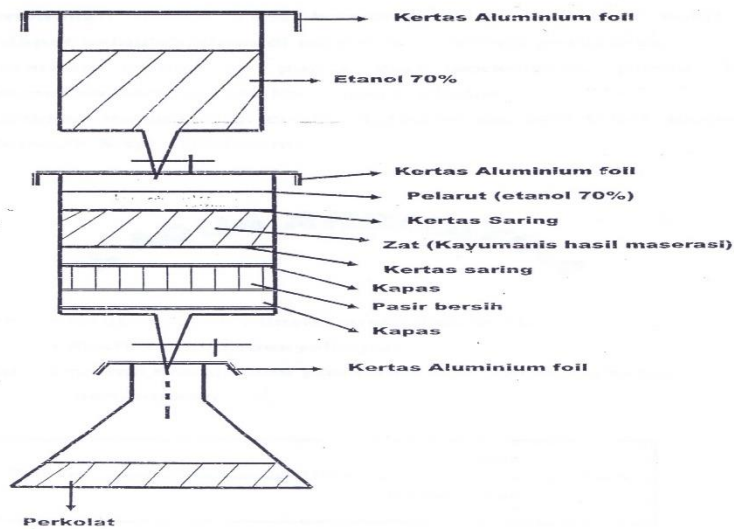
TINGTUR KAYUMANIS

- ❖ Prosedur = Ekstrak kina, hanya pelarutnya diganti dengan etanol 70% (tidak pakai air)
- ❖ Semua pengerjaan harus ditutup dengan kertas aluminium foil

1. Lakukan maserasi (diamkan) \pm 3jam



2. Perkolator



3.

- Buka kran percolator,biarkan cairan menetes dengan kecepatan 5ml/menit
- Tambahkan etanol 70% berulang-ulang sehingga selalu terdapat selapis cairan di atas massa dalam percolator
- Keluarkan massa $\frac{1}{2}$ padat dari percolator,peras dan campurkan perasan tersebut kedalam perkolat
- Masukkan dalam botol coklat, tutup rapat.

PERCOBAAN

PEMBUATAN AQUA AROMATIKA

Lingkup Percobaan : Mengetahui pembuatan Aqua Aromatik secara penyulingan

Bahan : 1. Bunga Mawar Segar

2. Caryophylli Flos

3. Foeniculi Fructus

4. Etanol 95%

5. Talk

6. Na₂SO₄ eksikatus

7. Aqua Destilata

Alat : 1. Gelas ukur

2. Gelas piala

3. Satu perangkat alat destilasi biasa/uap

4. Pipet tetes

5. Refraktometer

6. Polarimeter

7. Wadah aqua aromatika

Pendahuluan :

Aqua aromatika adalah larutan jenuh minyak atsiri dalam air.

Pembuatan Aqua aromatika pada umumnya ada 2 cara :

1. Melarutkan minyak atsiri/bahan atsiri.

Menurut Farmakope Indonesia

Larutan minyak atsiri sejumlah yang tertera pada masing-masing monografi dalam 60ml etanol (95%) pekat. Tambahkan air sedikit demi sedikit sambil dikocok kuat-kuat hingga 100ml. Tambahkan 500mg talk sambil dikocok sekali kali, biarkan beberapa jam, saring. Encerkan 1 bagian volume filtrate dengan 39 bagian volume air.

2. Penyulingan

Menurut Ph.Bel.V.

Simplisia yang telah menurut derajat halusya. Jika tidak dinyatakan lain, dimaserasi dengan air selama 12 jam. Kemudian suling sampai terdapat 1000 bagian. Hasil penyulingan didiamkan selama 24 jam dalam wadah tertutup dan sering-sering di kocok sampai minyak atsiri yang terapung dapat melarut.

Menurut USP XVI

Simplisia atau bahan yang mengandung zat aroma, disuling hati-hati dalam panci destilasi bersama air, minyak atsiri yang memisahkan dari destilat dipisahkan (diambil) sehingga terdapat suatu cairan jernih (suatu larutan jernih) jika perlu disaring. Penyulingan dapat berupa penyulingan biasa atau dengan uap.

Prosedur:

1. Pembuatan Aqua Rosae

- 1) Kumpulan kelopak bunga mawar segar.
- 2) Timbang 30 gram.
- 3) Maserasi dengan air 2x beratnya selama 12 jam.
- 4) Masukkan ke dalam labu destilasi.
- 5) Lakukan destilasi dengan cara destilasi uap.
- 6) Tampung destilat sampai 500 ml.
- 7) Biarkan selama 24 jam sambil dikocok-kocok.

Catatan : 3000 bagian bunganya menghasilkan 1 bagian minyak atsiri

2. Pembuatan Aqua Foeniculli

- 1) Buatlah Oleum Foeniculi (minyak adas) dengan cara penyulingan sesuai dengan monografinya pada Farmakope Indonesia.
- 2) Pisahkan minyak adas yang diperoleh dari destilat.
- 3) Identifikasikan sesuai dengan persyaratan yang ada pada monografinya (pemberian Rotasi Optik/index bias dll)
- 4) Ambil 4g minyak yang diperoleh, larutkan dalam 60ml etanol (95%) pekat. Tambahkan air sedikit demi sedikit sambil dikocok kuat-kuat hingga 100ml.

- 5) Tambahkan 500mg talk sambil dikocok sekali-sekali , biarkan selama beberapa jam, saring.
- 6) Encerkan 1 bagian volume filtrate dengan 39 bagian volume air.

Tugas :

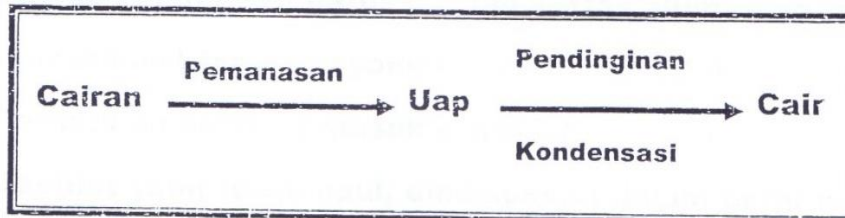
1. Pelajari monografi Aqua Aromatika dan Oleum volatilia pada Farmakope Indonesia
2. Pelajari cara-cara pembuatan minyak atsiri.
3. Dari kedua cara pembuatan Aqua Aromatika di atas hasil yang mana yang lebih baik sebagai sediaan farmasi ? jelaskan pendapat saudara
4. Buat laporan dan diskusikan hasil percobaan saudara.

AQUA AROMATIKA

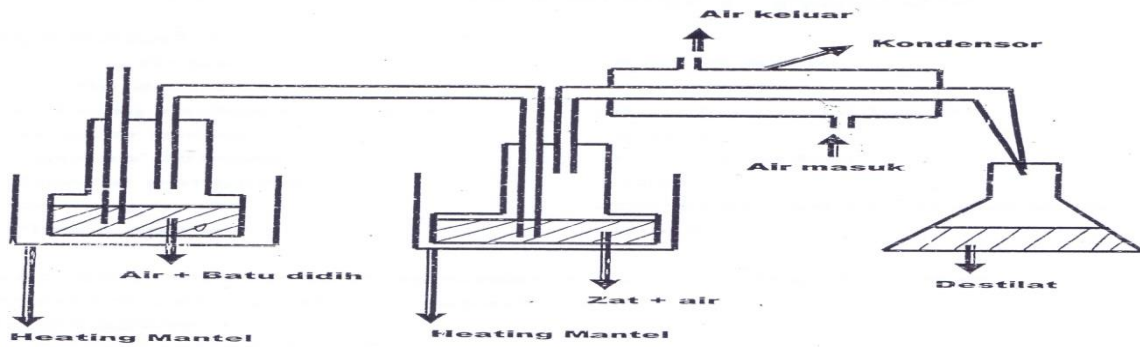
Adalah : Larutan jenuh minyak atsiri dalam air

Alat : Destilasi Uap (penyulingan)

Prinsip : Cairan mengalami pengembunan karena adanya pemanasan



ALAT DESTILASI UAP



- Semua pengerjaan harus ditutup kertas alumunium foil
- Perhatikan pipa kaca yang tenggelam dan tidak
- Destilat yang terkumpul,dimasukkan dalam botol coklat,tutup rapat.

PERCOBAAN

KROMATOGRAFI KOLOM

Lingkup percobaan: Memahami cara analisa komponen kimia tanaman dengan kromatografi kolom

Alat – alat :

- Kolom Kromatografi
- Statip dan klem
- Tabung Reaksi (10 buah)
- Gelas piala
- Batang pengaduk
- Cawan penguap
- Corong kaca
- Pipa kapiler
- Kertas Saring
- Pipet tetes
- Botol selai (3 buah)
- Kapas
- Kertas Alumunium foil
- TLC
- Botol Penyemprot
- Oven

Bahan : Simplisia yang sudah kering dan dibuat serbuk

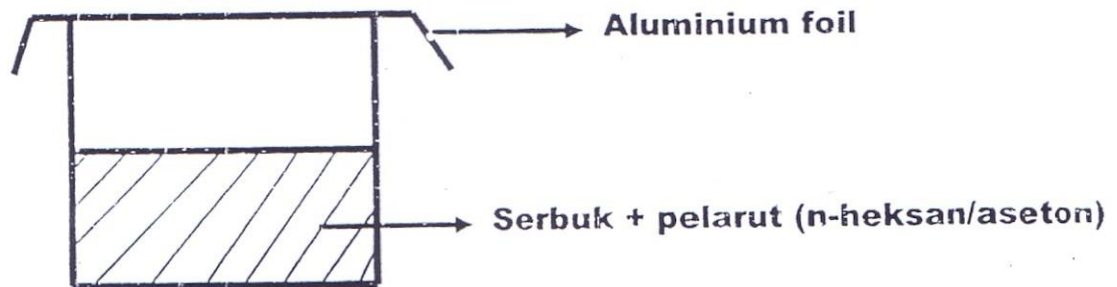
Prinsip : Memisahkan zat- zat aktif

Waktu : 14-15 jam

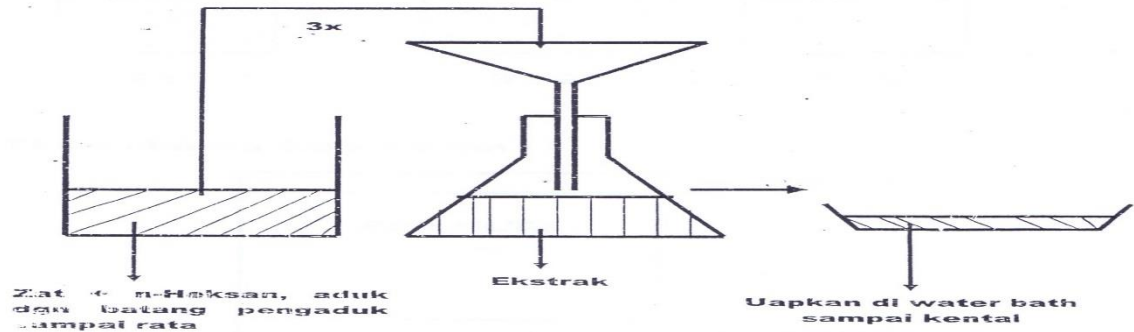
Prosedur :

A. Pembuatan Ekstrak

Serbuk ± 100g + pelarut (n-heksan/aseton),rendam selama ± 1 minggu

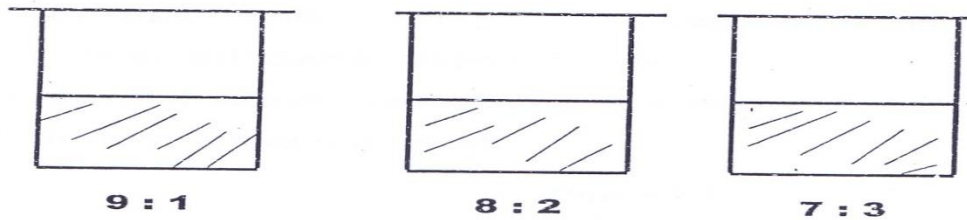


1. Siapkan kolom kromatografi,bersihkan dengan tissue.
2. Pasang kolom kromatografi pada statip.
3. Siapkan 10 tabung reaksi dan raknya untuk menampung hasil.
4. Siapkan 3 botol selai.
5. Ekstrak yang sudah dibuat 1 minggu yang lalu,disaring dengan kertas saring (3X).
6. Tuang ke dalam cawan penguap dan diuapkan sampai kental.
7. Lakukan orientasi dengan TLC (eluen = n-heksan : etil acetat)



Orientasi dengan TLC :

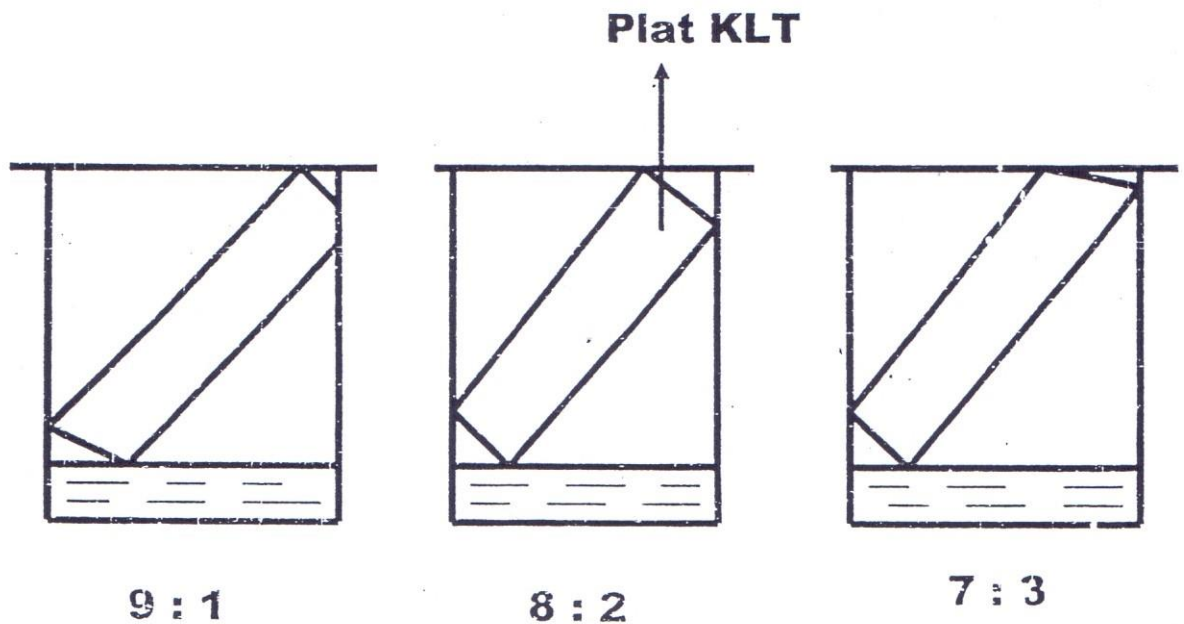
- Dalam botol selai
- Eluen -----→ Campuran n-heksan : etil acetat (**9 : 1** , **8 : 2** dan **7 : 3**) sebanyak ± 10ml
- Jenuhkan selama 15 menit



TLC : ukuran 1,5 x 10 cm

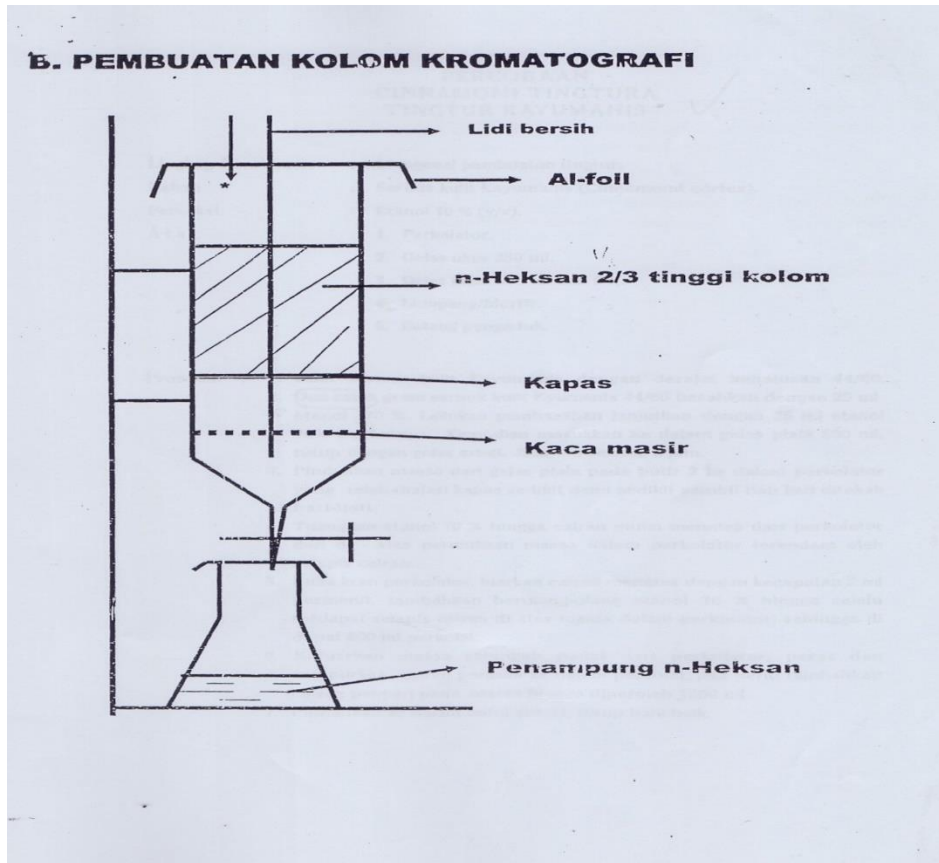


- Penotolan harus ditiup agar tidak melebar
- Penotolan dibuat 3X dengan pipa kapiler yang ujungnya di bakar sampai lancip
- Masukkan dalam botol selai yang sudah jenuh.
- Batas penotolan jangan sampai terendam.
- Plat KLT harus sering dilihat , agar eluennya tidak melewati tanda batas (di atas).
- Setelah eluen terlihat sudah naik mendekati garis batas ,maka di angkat.



- Hasil KLT dilihat dengan mata telanjang, lalu dengan UV, lalu di semprot dengan H₂SO₄ pekat (10%) dalam metanol (penyemprotan diruang asam), lalu dipanaskan dalam oven (100°C) atau dengan hair dryer, kemudian amati lagi.
- Dari ke 3 botol selai diatas, amati mana yang lebih baik hasilnya.
- Jika yang baik adalah perbandingan 7 : 3 (misalnya), maka buatlah lebih banyak (mis.100ml).
- Kolom di bilas dengan n-heksan sampai kering (jika aseton dapat mempengaruhi tingkat kepolaran).
- Siapkan lidi bersih sepanjang kolom.
- Buat silica gel (± 15g),cara :
Dalam gelas piala masukkan silica gel + n-heksan, aduk sampai seperti bubur, lalu masukkan kedalam kolom sedikit- sedikit, jika penuh buka kran kolom dan tampung
- Pembuatan bahan (*) :
Ekstrak + beberapa tetes n-heksan/aseton + silica gel 1 spatel, lalu aduk sampai kering seperti serbuk (ekstrak mengandung heksan/aseton) dan berwarna hijau kehitaman.
- Setelah (*) dimasukkan , lalu masukkan pula eluen hasil orientasi (n-heksan : etil asetat).
- Jika terjadi pemisahan dalam kolom kromatografi, dicatat karena warnanya berbeda-beda, lalu tampung dalam tabung reaksi (3 fraksi).
- Setiap fraksi diuapkan (*Water Bath*) sampai kental.
- Buat penotolan seperti pada orientasi dengan eluen terbaik.
- Bandingkan bercaknya.

B. PEMBUATAN KOLOM KROMATOGRAFI



KROMATOGRAFI KOLOM

(Isolasi Capsanthin dari cabe merah)

Bahan- bahan : -Benzena
-Calcium
-Eter
-Metanol
-KOH
-Buah cabe merah
- Petroleum eter
-Natrium Sulfat Anhydrous
-Antimon Triklorida
-H₂SO₄ pekat

Alat : -Satu perangkat alat kromatografi kolom
-Erlenmayer tutup
-Corong pisah

- Penyaring Bunchner
- Aspirator
- Gelas Ukur

Waktu : 14 – 15 jam

Prosedur : Isolasi capsantin dari cabe merah

I. Ekstrak Cabe

1. Keringkan irisan buah cabe yang sudah dibuang bijinya pada 35-40°C, kemudian dibuat serbuk halus.
2. Timbang 100g serbuk cabe, kocok dengan 200ml petroleum eter (b-p 40-60°C) selama 4 jam pada suhu kamar. Kemudian saring melalui penyaring buchner,
3. bilas dengan 25ml petroleum eter.
4. Filtrat berwarna merah diencerkan 3 x vol dengan eter.
5. Tambahkan 100ml larutan 10% KOH-metanol, campur di kocok selama 8 jam, phyroxanthin larut dalam eter.
6. Ambil lapisan eter, kemudian di cuci dengan air, keringkan dengan natrium sulfat exicatus (anhydrous), uapkan sampai diperoleh volume 20 ml.
7. Larutkan dalam 60ml petroleum eter

II. Kromatografi kolom

1. Buat suspense CaCO_3 dengan air.
2. Masukkan suspense ke dalam kolom, biarkan samapai air memisah.
3. Keluarkan air melalui kran, biarkan kolom mengering.
4. Bilas kolom dengan eluen (benzene + eter = 1: 1) beberapa kali.
5. Tuangkan ekstrak cabe pada permukaan kolom, biarkan sampai ekstrak terserap sempurna oleh CaCO_3 .
6. Alirkan eluen sampai terjadi pemisahan pada kolom.
7. Kumpulkan eluat yang diperoleh , biarkan di tempat dingin ± 24 jam.
8. Saring kristal yang di peroleh.
9. Lakukan reaksi warna dan perhatikan bentuk kristalnya.

III. Reaksi warna

Larutan capsantin dalam CHCl_3 + Anthimon trichloride \rightarrow Biru Tua

Perhatikan : Hati – hati bekerja dengan eter

Jangan ada api....!

Tugas :

1. Carilah prinsip isolasi capsantin dari cabe merah .
2. Amati, catat dan diskusikan hasil yang saudara peroleh
3. Buat laporan

Sumber :

1. FI edisi II,III,IV,V,VI
2. J.B.Harbone.Phytochemical Methods,1973.
3. Raphel Ikan,Natural products,1969.

PERCOBAAN

MINYAK ATSIRI BIJI UMBELLIFERAE

Tujuan percobaan : mengidentifikasi komponen utama minyak atsiri dari beberapa biji Umbelliferae

Lingkup percobaan : identifikasi komponen utama minyak atsiri secara kromatografi lapis tipis

Teori :

Banyak buah atau biji Umbelliferae berbau khas yang disebabkan adanya minyak atsiri yang relative banyak dalam aluran damar.

Bagian utama minyak atsiri adalah terpenoid yang biasanya terdapat pada fraksi yang tersuling uap. Zat inilah yang menyebabkan wangi, harum atau bau yang khas pada banyak tumbuh-tumbuhan.

Senyawa terpen minyak atsiri dapat dibagi menjadi 2 golongan yaitu : monoterpen dan seskuiterpen yang berupa Isoprenoid C₁₀ dan C₁₅ yang jarak titik didihnya berbeda (titik didih monoterpen 140-180°C, titik didih seskuiterpen > 200 °C).

Golongan monoterpen dapat dipilih lebih lanjut menjadi 3 golongan :

1. Golongan asiklik misalnya geraniol
2. Monosiklik misalnya limonene , atau
3. Bisiklik misalnya α dan β pinen.

Pada setiap golongan tersebut, monoterpen dapat berupa hidrokarbon tak jenuh misalnya limonene atau mempunyai gugus fungsi seperti alkohol misalnya menthol, aldehid, atau keton misalnya menton dan karvon dan monoterpen lakton.

Monoterpen sederhana tersebar luas dan cenderung merupakan bagian dari kebanyakan minyak atsiri, contohnya pada minyak atsiri Umbelliferae banyak mengandung monoterpen aldehid misalnya kumin aldehid atau keton misalnya karvon.

Untuk mengisolasi dari jaringan tumbuhan, sekarang monoterpen dan seskuiterpen dipisahkan dengan ekstraksi memakai eter , eter minyak bumi atau aseton. Cara analisis dan pemisahan senyawa-senyawa terpen dalam minyak atsiri masih di anjurkan menggunakan KLT, terutama menghadapi senyawa terpen yang keatsiriannya rendah.

Simplisia : buah / biji Umbelliferae

Alat :

1. Lumpang dan alu
2. Gelas kimia
3. Pelat silica gel F 254
4. Pipa kapiler
5. Tangki kromatografi
6. Lampu UV

7. Alat penyemprot reagen
8. oven

Pereaksi :

1. Vanilin
2. H₂SO₄
3. 2,4-DNP

Pelarut :

1. Benzen
2. Kloroform
3. Eter
4. Hexena

Prosedur :

1. Geruslah beberapa biji menjadi serbuk halus memakai pasir, lumpang, dan alu. Rendamlah serbuk dengan eter sekurang-kurangnya setengah jam.
2. Pekatkan ekstrak eter dan totolkan pada pelat silica gel (rangkap 2). Kembangkan pelat memakai benzene, benzene : kloroform (1:1), hexena-kloroform (3:2) 40-60 menit.
3. Periksa pelat yang sudah kering dengan sinar UV, apakah ada bercak gelap dan bila ada tandailah.
4. Semprotlah satu pelat dengan pereaksi vanillin-H₂SO₄ dan panaskan pada 100°C selama 10 menit agar timbul warna.
Semprotkan pelat kedua dengan pereaksi 2,4-DNP dan perhatikan apakah ada bercak jingga pada latar belakang kuning pucat.

Tugas :

1. Carilah beberapa tanaman Umbelliferae yang mengandung senyawa minyak atsiri.
2. Carilah senyawa-senyawa yang termasuk dalam golongan monoterpen dan seskuiterpen.
3. Diskusikan hasil yang diperoleh dalam laporan anda.

Pustaka :

1. Harbone J.B, METODE FITOKIMIA Penuntun cara modern menganalisis tumbuhan, terbitan kedua, Penerbit ITB Bandung, 1987, halaman : 127,128,129,131,140,141.

PERCOBAAN

EKSTRAKSI KAFEIN DARI DAUN TEH ATAU BIJI KOPI

Tujuan percobaan : mendapatkan kafein dari daun teh atau biji kopi

Lingkup percobaan : ekstraksi, isolasi, pemurnian dan identifikasi kafein dari daun teh kering atau biji kopi

Simplisia : daun teh kering atau biji kopi

Alat :

1. Soxhlet
2. Alat pengukur titik lebur
3. Corong pisah
4. Penangas air
5. Cawan penguap

Pereaksi : 1. MgO

2. H₂SO₄

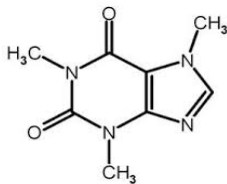
3. HNO₃ pekat

4. NH₄OH pekat

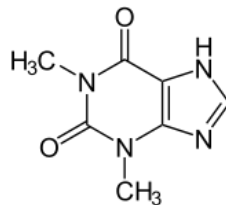
Pelarut : etanol & kloroform

Teori :

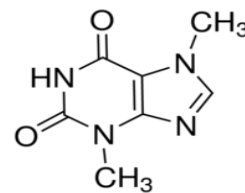
Kafein adalah senyawa turunan xanthin yang secara alami merupakan alkaloid turunan dari senyawa purin. Senyawa-senyawa xanthin merupakan senyawa basa lemah, nilai pK_b senyawa xanthin antara 13-14. Teofilin dan teobromin adalah asam-asam lemah dengan PK_a 8.6 dan 9.9. Sedangkan kafein yang tidak mempunyai atom hydrogen yang dapat digantikan, tidak mempunyai sifat asam.



Kafein



Teofilin



Teobromin

Kafein merupakan serbuk / hablur jarum mengkilat biasanya menggumpal, putih, tidak berbau; rasa pahit. Kelarutan : agak sukar larut dalam air dalam etanol (95%)P; mudah larut dalam kloroform P, sukar larut dalam Eter P.

Daun teh berasal dari tanaman *Thea sinensis* L (*Camellia thea* Link) mengandung kafein 1-5% dan tannin 10-24% . Daun teh juga mengandung teobromin, teofilin, dan minyak atsiri dalam jumlah sedikit. Selain itu kafein juga dikandung dalam beberapa bagian tanaman lain, misalnya biji kola 1-2.5%, biji kopi : 1-3% .

Prosedur :

1. Serbuklah 100g daun teh sampai halus, ekstraksi dengan 400ml etanol dalam soxhlet selama 3 jam
2. Kemudian kafein di jerap pada MgO, diasamkan dengan 50ml H₂SO₄ 10% dan diekstraksi ke dalam kloroform. Kafein diperoleh sebagai jarum halus seperti sutera dengan titik lebur 235°C yang dapat direkristalisasi dengan air panas. Maximum UV kafein dalam air terdapat pada 278nm.
3. Uji warna sederhana untuk kafeina dilakukan sebagai berikut : Larutkan sedikit zat dalam tiga tetes HNO₃ pekat, uapkan sampai kering dan tambahkan 2 tetes NH₄OH pekat, terbentuklah warna merah lembayung.

Tugas :

1. Pelajarilah prinsip-prinsip ekstraksi alkaloid secara umum
2. Lakukanlah ekstraksi kafein dengan mengikuti langkah-langkah yang tercantum dalam prosedur.
3. Uraikanlah hasil yang anda peroleh dalam laporan lengkap anda.

Pustaka :

1. Harbone, J.B., Metode Fitokimia Penuntun Cara Modern Menganalisis Tumbuhan. Bandung: ITB, 1978, terbitan kedua, halaman: 254, 259.
2. Trease, G.E. and Evans, W.C., Pharmacognosy, Bailliere Tindall, 1983, edisi 12, halaman : 622.

PERCOBAAN

PENENTUAN KADAR MINYAK ATSIRI

Tujuan percobaan :

Menentukan kadar minyak atsiri dari suatu simplisia tanaman

Lingkup :

Penentuan kadar minyak atsiri menurut Farmakope Indonesia /Materia Medika

Teori :

Minyak atsiri adalah senyawa-senyawa yang berbau khas yang ditemukan dalam bermacam-macam bagian tanaman. Karena minyak atsiri menguap bila dibiarkan terbuka dalam udara pada temperature biasa, maka disebut sebagai volatile oil, ethereal oil, atau essential oil.

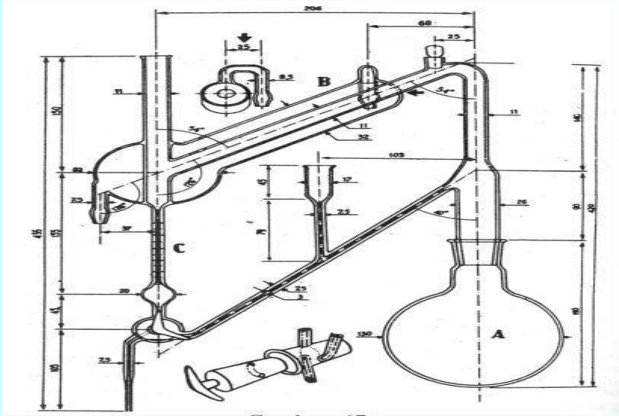
Minyak atsiri biasanya merupakan zat cair tidak berwarna, khususnya dalam keadaan segar. Tetapi bila dibiarkan lama dapat teroksidasi dan membentuk resin sehingga warnanya menjadi gelap.

Tergantung pada family tanaman , minyak atsiri terdapat di dalam struktur-struktur sekretori khusus seperti rambut kelenjar pada labiate, sel-sel parenkim khusus pada piperaceae, saluran minyak yang disebut vittae pada Umbelliferae, atau dalam alur lisogenus atau skizogenus pada pinaceae, rutaceae.

Lazimnya minyak atsiri tidak tercampur dengan air, namun cukup larut untuk membagi baunya ke air. Minyak atsiri larut dalam eter, alcohol, dan kebanyakan pelarut organik lainnya. Minyak atsiri dapat didestilasi dari bahan alamnya. Oleh karena itu minyak atsiri biasanya diperoleh dengan cara destilasi bagian tanaman yang mengandung minyak atsiri.

Kadar minyak atsiri dari suatu simplisia dapat ditentukan dengan cara destilasi uap yang menggunakan alat yang dirancang khusus sehingga minyak yang dihasilkan dapat diukur secara akurat (lihat gambar). Alat tersebut dibuat dari gelas. Kondensor dan penampung dikombinasikan dan dirancang untuk memperkecil hilangnya minyak atsiri terbawa oleh uap yang keluar, dan untuk memudahkan pengukuran volume minyak atsiri yang akurat dalam destilat. Umumnya waktu destilasi dibutuhkan sekitar 4-8jam untuk menjamin isolasi minyak sempurna. Hal yang perlu diperhatikan adalah jangan mendidihkan isi labu terlalu cepat selama destilasi karena uap akan keluar di sekitar kondensor dan mengakibatkan hilangnya minyak atsiri.

Gambar : alat untuk menentukan kadar minyak atsiri



- A. Labu bulat 1000ml
- B. Pendingin
- C. Buret 0.5ml berskala 0.01ml

- Bahan : simplisia yang mengandung minyak atsiri
- Alat : 1. Seperangkat alat untuk menentukan minyak atsiri
 2. Penangas udara
 3. Lumpang dan alu
 4. Gelas ukur
 5. Gelas kimia
 6. Batang pengaduk

Pelarut : Xilen

Prosedur :

CARA I

1. Simplisia di giling atau di haluskan sampai menjadi serbuk atau dimemarkan.
2. Campur bahan yang akan diperiksa dalam labu dengan cairan penyuling.
3. Pasang alat, kemudian isi buret dengan air hingga penuh, panaskan dengan penangas udara, sehingga penyulingan berlangsung lambat tetapi teratur.
4. Setelah penyulingan selesai biarkan selama tidak kurang dari 15 menit, catat volume minyak atsiri pada buret.
5. Hitung kadar minyak atsiri dalam %b/v

CARA II

1. Lakukan pada cara yang tertera pada cara I . Sebelum buret diisi penuh dengan air, lebih dahulu diisi dengan 0,2ml xilena yang diukur seksama. Volume minyak atsiri dihitung dengan mengurangkan volume yang dibaca dengan volume xilena.

Tugas :

1. Pelajari cara memperoleh kadar minyak atsiri dari materia medika dan Farmakope Indonesia.

2. Pelajarilah simplisia yang mengandung minyak atsiri dalam Materia Medika dan minyak atsiri yang tercantum dalam monografi Farmakope Indonesia VI
3. Mintalah simplisia pada instruktur anda dan tentukan kadar minyak atsirinya. Untuk menentukan jumlah bahan, jenis cairan penyuling, cara, dan waktu penyulingan yang akan anda lakukan, lihat table yang tercantum pada penetapan kadar minyak atsiri dalam farmakope Indonesia atau materia medika.
4. Uraikan hasil percobaan anda secara lengkap dalam laporan anda.

Pustaka :

1. Jenkins, Glen L., Knevel, Adelbert M., Digangi, Frank E., Quantitative Pharmaceutical Chemistry, McGraw-Hill Book Company, sixth edition, halaman :262.
2. Departemen Kesehatan RI, Farmakope Indonesia, edisi III, 1979, halaman :813,814.
3. Departemen Kesehatan RI, Materia Medika, vol : II, halaman :129,130
4. Tyler, Varro E, Brady, Lynn R, Robbers, James E. Pharmacognosy, eight edition, halaman : 103,104,107.

PERCOBAAN ISOLASI PIPERIN

Tujuan percobaan : mengisolasi piperin dari simplisia tanaman.
Lingkup percobaan : mengisolasi dan mengidentifikasi piperin dari buah Piper nigrum
Simplisia : buah lada hitam
Alat :

1. Soxhlet ekstraktor
2. Heating mantel
3. Alat vakum destilasi

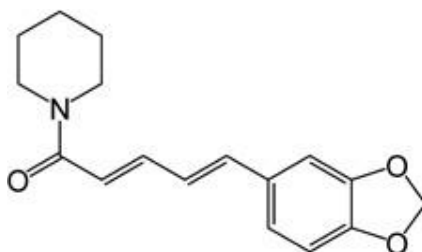
Pereaksi :
Etanol 95%
KOH-Etanol 10%
1,3,5-trinitrobenzena

Teori :

Senyawa piperin terdapat dalam buah yang belum masak (*black pepper*) dan buah yang sudah masak (*white pepper*) dari tanaman piper nigrum. Senyawa ini juga terdapat dalam : Piper clusii, Piper longum, Cubeba censi, Piper famechoni dan Piper chaba

Kandungan piperin dalam black pepper beragam antara 6-9%. Karena piperin tidak berasa, maka beberapa penyelidik beranggapan bahwa senyawa stereoisomer chavicine yang ada bersama piperin dalam lada adalah senyawa yang mungkin menyebabkan rasa yang khas dari lada.

Piperin merupakan senyawa amida basa lemah yang dapat membentuk garam dengan asam mineral kuat. Piperin bila dihidrolisa dengan KOH-metanol akan menghasilkan Kalium piperinat dan piperidin.



Struktur piperin

Piperin merupakan kristal berbentuk jarum, berwarna kuning, tidak berbau, tidak berasa lama-lama pedas, larut dalam etanol, asam asetat, dan kloroform.

Prinsip prosedur dalam percobaan berikut ini adalah piperin diekstraksi dari black pepper dengan etanol dan dapat diubah menjadi senyawa kompleks berwarna merah dengan TNB (1,3,5-trinitrobenzena)

Prosedur :

1. Timbang lebih kurang 30g serbuk lada hitam, masukkan ke dalam kantong kertas saring. Masukkan kantong ke dalam alat soxhlet.
2. Tambahkan 150ml etanol 95% sehingga terjadi 2 kali sirkulasi. Jika perlu dapat ditambah etanol secukupnya.
3. Lakukan soxhletasi selama 2 jam kemudian pisahkan ekstrak dari bagian yang tak larut dengan penyaringan.
4. Ekstrak jernih di uapkan di atas penangas air sampai kering/kental, kemudian tambahkan 10ml KOH-etanol 10% sambil di aduk-aduk . Diamkan beberapa saat
5. Setelah mengendap pisahkan larutan dengan cara dekantasi
6. Larutan hasil dekantasi didiamkan semalam dalam lemari pendingin
7. Kristal yang timbul dipisahkan dan di cuci dengan etanol 96% (dingin). Kemudian dikeringkan pada suhu 40°C.
Kristal jarum kuning yang diperoleh mempunyai titik lebur 125-126°C, jumlah yang diperoleh adalah 0,3g.

Uji Identifikasi :

Piperin membentuk senyawa kompleks berbentuk jarum merah dengan trinitrobenzen dalam perbandingan 1: 1

Uji Kemurnian : (alat melting point)

Titik lebur senyawa tersebut 130°C

Tugas :

1. Hitung rendemen dari hasil percobaan saudara
2. Lakukan uji organoleptic terhadap Kristal yang di dapat
3. Tentukan titik lebur kristal yang didapat
4. Reaksikan kristal yang didapat dengan TNB 1:1,amati apa yang terjadi. Tentukan titik lebur kristal yang terjadi

Pustaka :

1. Ikan.Raphael.,Natural Product a Laboratory Guide,Academic Press.1969.halaman :185,186

