

LAMPIRAN

Lampiran 1. Tabel Konstanta Dielektrik Pelarut yang Digunakan**DAFTAR KONSTANTA DIELEKTRIK BEBERAPA PELARUT**

No	Nama Zat	Kd	Suhu (0C)	Pustaka
1	Aquadest	80,4	25C	TPC 43
2	Asetonitril	3,92	25C	Martin 1 Faris Hal. 254
3	Aseton	20,7	25C	Martin 1 Faris Hal. 254
4	Amoniak	22	-33C	J. B. Gill, 1970, Journal of Chemical Education, 47(9):619-623
5	Toluen	2,38	25C	Martin I Farfis Hal. 254
6	Gliserol	42,5	25C	Martin I Farfis Hal.254
7	Etanol	24,3	25C	TPC 254
8	Metanol (Metil alkohol)	33	20C	RPS 18 Hal. 218

Lampiran 2. Perhitungan Nilai Rf KLT (Kromatografi Lapis Tipis)

Rf (Reteradation Factor)= Jarak yang ditempuh senyawa (bercak) dibagi dengan jarak yang ditempuh senyawa pembanding menggunakan sistem yang sama.

- a. Fase gerak Toluen: Aseton: Amonia

$$3,8/ 10 = 0,38$$

- b. Fase gerak Aquadest: Asetonitril

$$6,2 \text{ cm} / 10 \text{ cm} = 0,62$$

$$6,5 \text{ cm} / 10 \text{ cm} = 0,65$$

Lampiran 3. Perhitungan Nilai Tetapan Dielektrik Campuran

Tetapan Dielektrik Campuran (KDc) = (% V/V Pelarut 1 X KD Pelarut 1) + (% V/V Pelarut 2 X KD Pelarut 2) + (% V/V Pelarut 3 X KD Pelarut 3) dst dibagi $V_1+V_2+V_3+V_{dst}$

Keterangan :

V_1 = Volume pelarut 1 yang diinginkan

V_2 = Volume pelarut 2 yang diinginkan

Kd_1 = Konstanta dielektrik pelarut 1

Kd_2 = Konstanta dielektrik pelarut 2

- a. Tetapan Dielektrik Campuran (KDc) toluene (0,6 ml), aseton (10,2 ml) dan ammonia (1,2 ml) = $((0,6/100 \times 2,38) + (10,2/100 \times 20,7) + (1,2/100 \times 22)) / (0,6 + 10,2 + 1,2) = 2,38968$.
- b. Tetapan Dielektrik Campuran (KDc) aqudest (1 ml), dan Asetonitril (5,6 ml) = $((1/100 \times 80,4) + (5,6/100 \times 3,92)) = 1,02952$

Lampiran 4. Hasil Determinasi Tanaman



UNIVERSITAS GADJAH MADA
FAKULTAS FARMASI
 Sekip Utara, Yogyakarta 55281 Telp./Fax. +62 274 543120
<http://farmasi.ugm.ac.id>, E-mail: farmasi@ugm.ac.id

SURAT KETERANGAN

No.: UGM/FA/1917 /M/03/02

Kepada Yth. :
Sdri/Sdr. Dwi Bangkit Pambudi
 NIM. 20130350067
 Fakultas Farmasi UMY
 Di Yogyakarta

Dengan hormat,

Bersama ini kami sampaikan hasil identifikasi sampel yang Saudara kirimkan ke Departemen Biologi Farmasi, Fakultas Farmasi UGM, adalah :

No.Pendaftaran	Jenis	Suku
50	<i>Carica papaya</i> L.	Caricaceae

Demikian, semoga dapat digunakan sebagaimana mestinya.

Mengetahui,
 Dekan



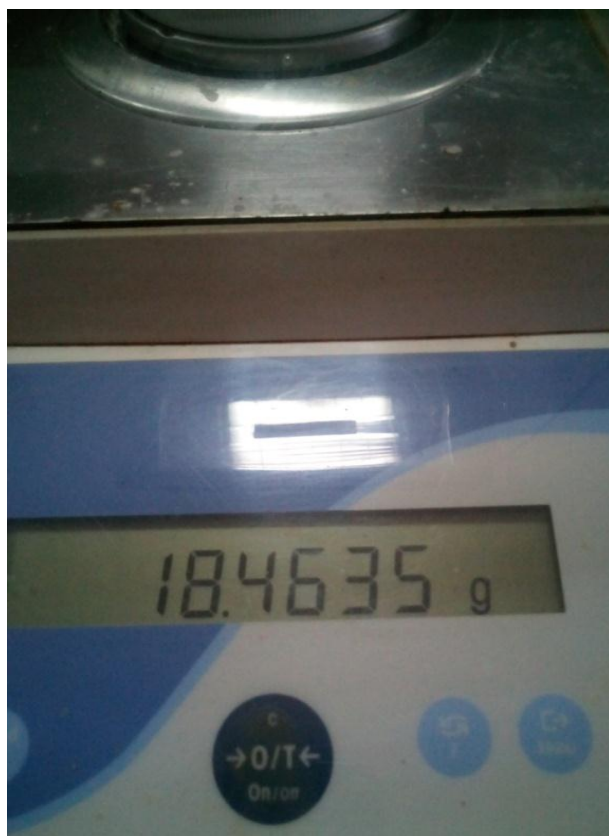
Prof. Dr. Agung Endro Nugroho, M.Si., Apt

Yogyakarta, 12 Mei 2017
 Ketua Departemen Biologi Farmasi

Dr. Indah Purwantini, M.Si., Apt.

Lampian 5. Foto Penimbangan Total Bahan Biji dan Saat Pengayakan





Lampiran 6. Foto Penimbangan Berat Biji yang Digunakan Untuk Sokletasi



Lampiran 7. Foto Proses Siklus Sokletasi







Lampiran 8. Foto Penimbangan *Crude Gliserol*



Lampiran 9. Foto Pengecekan Kadar Air



Lampiran 10. Foto Evaporasi



Lampiran 11. Terbentuknya Sabun



Lampiran 12. Foto Jenis KLT, Padatan KOH dan Marker Gliserol Yang Digunakan

