LAMPIRAN

Lampiran 1

Cara kerja

Cara kerja penelitian:

a) Pemeriksaan kualitatif

Preparasi sampel

1) Ditimbang sampel Mie basah sebanyak 5 gr.
2) Tambahkan 20 mL aquadest lalu di tumbuk sampai halus.
3) Tambahkan 1 ml HCL 1 N, kemudian diamkan selama 1 jam.
4) Masukkan kedalam tabung sentrifugasi, larutan di sentrifugasi 2 menit dengan kecepatan 3000 rpm, lalu ambil bagian supernatannya dengan cara di pipet
5) Diuji secara kualitatif dengan kertas kurkumin

Uji kualitatif (dengan metode kertas kurkumin)

1) Meneteskan supernatan sampel pada kertas kerkumin apakah terdapat perubahan warna.

   Interpretasi hasil :

   Positif (+) : Merah kecoklatan

   Negatif (-) : Tidak terjadi perubahan warna (Samsuar dkk, 2019)

b) Pemeriksaan kuantitatif

Preparasi sampel

1) Timbang sebanyak 5 gr sampel tambah aquadest lalu diblender sampai halus
2) Masukkan ke dalam tabung sentrifugasi, alat dihidupkan selama 2 menit dengan kecepatan 3000 rpm selama 2 menit diambil supernatannya
3) Pipet sebanyak 0,5 ml masukkan ke dalam cawan porselin dan ditambahkan 0,5 mL larutan NaOH 10%
4) Cawan teresebut diapanaskan diatas penangas air sampai kering, lalu dioven pada suhu 100 C selama 5 menit
5) Setelah dingin larutan ditambah 1,5 mL larutan asam sulfat pekat dan asam asetat (1:1) sambil diaduk sampai tidak ada warna kuning, diamkan selama 7 menit ditambah sedikit etanol lalu kemudian disaring.

c). Uji kuantitatif di spektrofotometer:

1) Dipipet sampel sebanyak 1 ml kedalam tabung reaksi

2) Dipipet 1 ml larutan NaOH 10 % tambahkan 3 ml larutan kurkumin kedua reagen tersebut ke tabung reaksi sampel yang berbeda dan tambahkan asam sulfat pekat dan asam asetat sebanyak 3 ml
3) Lakukan hal yang sama ke semua sampel
4) Setelah di warming up, persiapkan alat dan bahan
5) Setelah menu utama muncul, klik wavelength scan. Lalu atur star dan stop
6) Masukkan aquabidest ke dalam kuvet. Setelah itu, klik autozero dan start untuk baca menentukan nilai batas atas panjang gelombang untuk memulai Analisa
7) Digunakan larutan baku dengan ppm tertinggi untuk dibaca wl
8) Tekan stop untuk menentukan batas rendah pembacaan absorban.
9) Tekan end setting untuk mengakhiri setting.
10) Setelah itu tekan autozero lalu pilih start untuk memulai baselin corection pada larutan blanko.
11) Setelah blanko selesai dibaca, tarik tuas cell holder untuk memulai
12) pembacaan panjang gelombang baku, sampel, dan baku + sampel

Lampiran 2

Cara perhitungan

Pembuatan Larutan Seri Standar

1. Konsentrasi 0,2 ppm

   C_1 X V_1 = C_2 X V_2

   25 ppm X V_1 = 0,2 ppm X 25 ml

   $$V_I = \frac{0{,}2\ ppm\ X\ 25\ ml}{25\ ppm}$$

   V_1 = 0,2 ml

2. Konsentrasi 0,4 ppm

   C_1 X V_1 = C_2 X V_2

   25 ppm X V_1 = 0,4 ppm X 25 ml

   $$V_I = \frac{0{,}4\ ppm\ X\ 25\ ml}{25\ ppm}$$

   V_1 = 0,4 ml

3. Konsentrasi 0,6 ppm

   C_1 X V_1 = C_2 X V_2

   25 ppm X V_1 = 0,6 ppm X 25 ml

   $$V_I = \frac{0{,}6\ ppm\ X\ 25\ ml}{25\ ppm}$$

   V_1 = 0,6 ml

4. Konsentrasi 0,8 ppm

   C_1 X V_1 = C_2 X V_2

   25 ppm X V_1 = 0,8 ppm X 25 ml

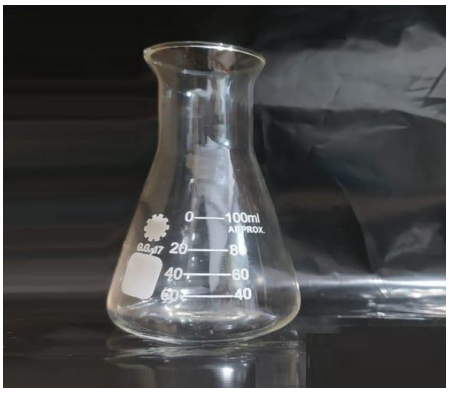
   $$V_I = \frac{0{,}8\ ppm\ X\ 25\ ml}{25\ ppm}$$

   V_1 = 0,8 ml

Lampiran 3

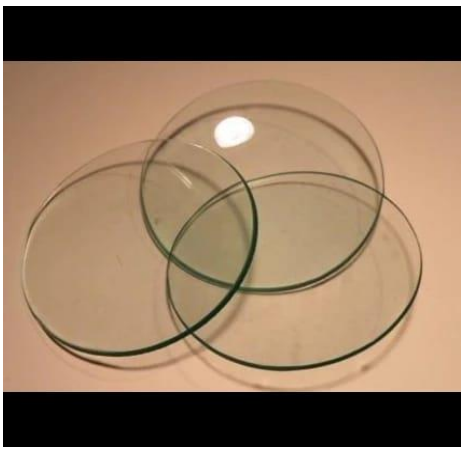
Alat dan Bahan

Pipet ukur



Erlenmeyer

Beaker gelas



Cawan Arloji

Blender

Batang pengaduk

Mortal dan alu

Gelas ukur

Kertas saring

Kunyit

Aquades

Natrium Tetraboraks

Sampel mie basah putih dan kuning

Sampel mie basah kuning

Sampel mie basah putih dan kuning

Kertas saring yang sudah di rendam larutan kunyit (kertas pereaksi)

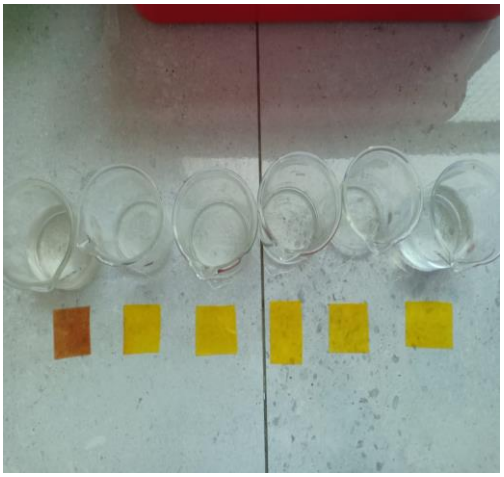
Lampiran 4

Dokumentasi Penelitian

Sampling di pasar Gintung

Sampling di pasar Way Kandis

Menimbang sampel



Hasil uji kualitatif kertas kurkumin

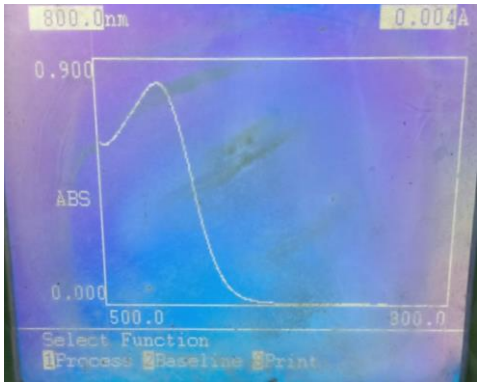
Lampiran 5

Hasil penelitian

Hasil Uji Kualitatif Kertas Kurkumin

Hasil Uji Kualitatif Kertas Kurkumin

Hasil λ maksimum



Kurva λ maksimum

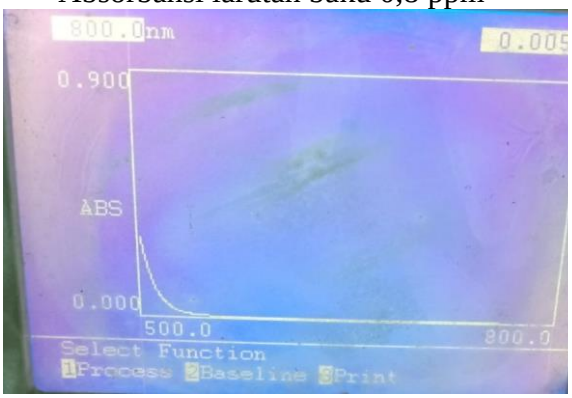
Absorbansi larutan baku 0,2 ppm

Absorbansi larutan baku 0,4 ppm

Absorbansi larutan baku 0,6 ppm

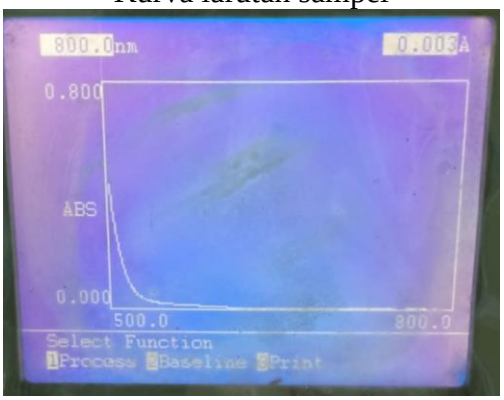
Absorbansi larutan baku 0,8 ppm

Absorbansi sampel



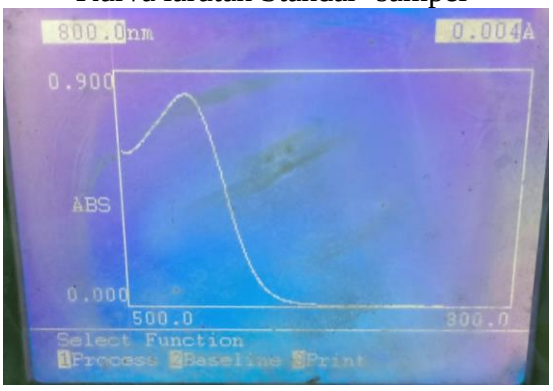
Kurva larutan sampel

Absorbansi standar+sampel



Kurva larutan Standar+sampel

Absorbansi standar



Kurva larutan Standar

Lampiran 6

Kartu konsultasi

KARTU KONSULTASI KTI

Nama Mahasiswa : Nuria Febriani

Judul KTI : Gambaran Boraks pada Mie Basah yang dijual di Pasar Tradisional Kota Bandar Lampung Tahun 2023

Pembimbing Utama : Dr. Agus Purnomo,M.KM

No	Tanggal Bimbingan	Materi	Keterangan	Paraf
1	Senin, 9 Januari 2023	Bab I, II, III	perbaikan	
2	Kamis, 12 Januari 2023	Bab I, II, III	perbaikan	
3	Senin, 16 Januari 2023	Bab I, II, III	perbaikan	
4	Rabu, 18 Januari 2023	Bab I, II, III	perbaikan	
5	Senin, 23 Januari 2023	Bab I, II, III	perbaikan	
6	Kamis, 26 Januari 2023	Bab I, II, III	perbaikan	
7	Rabu, 1 Februari 2023	Bab I, II, III	Acc Sempro	
8	Kamis, 9 Januari 2023	Bab I, II, III	perbaikan	
9	Senin, 8 Mei 2023		Acc penelitian	
10	Senin, 22 Mei 2023	Bab IV, V	perbaikan	
11	Rabu 24 Mei 2023	Bab IV, V	perbaikan	
12	Rabu 21 Juni 2023	Bab IV, V		

Ketua Prodi TLM Program Diploma Tiga

MISBAHUL HUDA, S.Si., M.Kes

NIP.196912221997032001

Dipindai dengan CamScanner

KARTU KONSULTASI KTI

Nama Mahasiswa : Nuria Febriani

Judul KTI : Gambaran Boraks pada Mie Basah yang dijual di Pasar Tradisional Kota Bandar Lampung Tahun 2023

Pembimbing Pendamping : Febrina,S.ST.,M.Eng

No	Tanggal Bimbingan	Materi	Keterangan	Paraf
1	Senin, 9 Januari 2023	Bab I, II, III	perbaikan	
2	Jum'at, 13 Januari 2023	Bab I, II, III	perbaikan	
3	Senin, 16 Januari 2023	Bab I, II, III	perbaikan	
4	Kamis, 19 Januari 2023	Bab I, II, III	perbaikan	
5	Rabu, 25 Januari 2023	Bab I, II, III	Acc Sempro	
6	Kamis, 9 Februari 2023	Bab I, II, III	Perbaikan Sempro	
7	Senin, 13 Feb 2023	Bab I, II, III	Acc penelitian	
8	Senin, 29 Mei 2023	Bab IV, V	perbaikan	
9	Senin, 5 Juni 2023	Bab IV, V	perbaikan	
10	Kamis, 8 Juni 2023	Bab IV, V	perbaikan	
11	Jum'at, 16 Juni 2023	Bab IV, V	perbaikan	
12	Rabu, 21 Juni 2023	Bab IV, V	Acc Sidang	

Ketua Prodi TLM Program Diploma Tiga

MISBAHUL HUDA, S.Si., M.Kes

NIP.196912221997032001

Dipindai dengan CamScanner