LAMPIRAN

Lampiran Gambar

No.	Gambar	Keterangan
1.		Bahan baku, kayu secang kering
2.		Penambahan solvent aquadest dengan komposisi KS/S (1:13) T = 40^{o}C; (1:15) T = 50^{o}C; (1:17) T = 60^{o}C dan (1:19) T = 70^{o}C
3.		Penambahan solvent etanol 95% dengan komposisi KS/S (1:13); (1:15); (1:17) dan (1:19)
4.		Filtrat hasil pemanasan (solvent aquadest)

5.		Filtrat hasil pemanasan (solvent etanol 95%)
6.		Spektrofotometer Spetonic Genesys 20 Visible

Lampiran Grafik dan Perhitungan

Membuat larutan asam asetat 1 N dalam 100ml aquades

$$N = \frac{gr}{Mr} \times \frac{1000}{v} \times e$$

$$1 = \frac{gr}{60} \times \frac{1000}{100} \times 1$$

$$gr = 6\ gram$$

1. Tabel Hasil Pengamatan

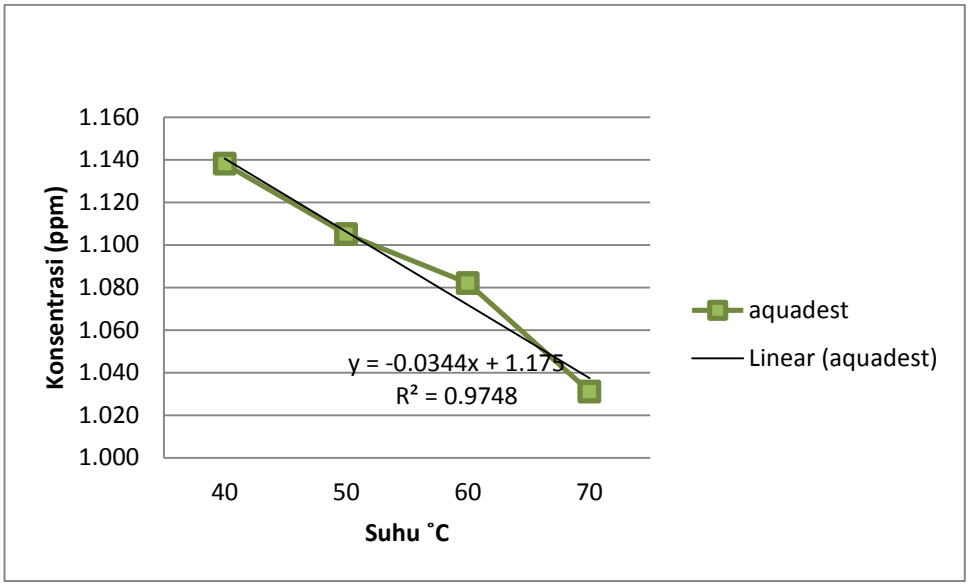
Tabel Pengamatan Absorbansi Ekstrak Kayu Secang Berdasarkan Variabel Temperatur Pelarut (Aquadest) pada λ 517nm

Percobaan	Perbandingan Serbuk Kayu Secang dan Solvent (gram : ml)	pH	Temperatur Pengujian (°C)	Absorbansi	Konsentrasi (ppm)
1.	1 : 13	2	40	1,082	1,138
2.	1 : 15	3	50	0,993	1,105
3.	1 : 17	4	60	0,982	1,082
4.	1 : 19	5	70	0,949	1,031

Tabel Pengamatan Absorbansi Ekstrak Kayu Secang Berdasarkan Variabel Temperatur Pelarut (Ethanol) pada λ 517 nm

Percobaan	Perbandingan Serbuk Kayu Secang dan Solvent (gram : ml)	pH	Temperatur Pengujian (°C)	Absorbansi	Konsentrasi (ppm)
1.	1 : 13	2	40	1,574	1,783
2.	1 : 15	3	50	1,482	1,655
3.	1 : 17	4	60	1,343	1,531
4.	1 : 19	5	70	1,283	1,488

2. Grafik Hubungan Antara Konsentrasi dan Suhu pada Solvent Aquadest



Perhitungan konsentrasi masing-masing sampel terhadap pelarut dapat dihitung dari persamaan regresi yaitu : **y = ax + b**

Pada Solvent Aquadest

- Percobaan 1

  y = -0.0344x + 1.175

  1.082 = -0.0344x + 1.175

  -0.093 = -0.0344x

  x = 1.703

- Percobaan 2

  y = -0.0344x + 1.175

  0.993 = -0.0344x + 1.175

  -0.182 = -0.0344x

  x = 2.290

- Percobaan 3

  y = -0.344x + 1.1755

0.982 = -0.0344x + 1.175

-0.193 = -0.0344x

x = 2.510

- Percobaan 4

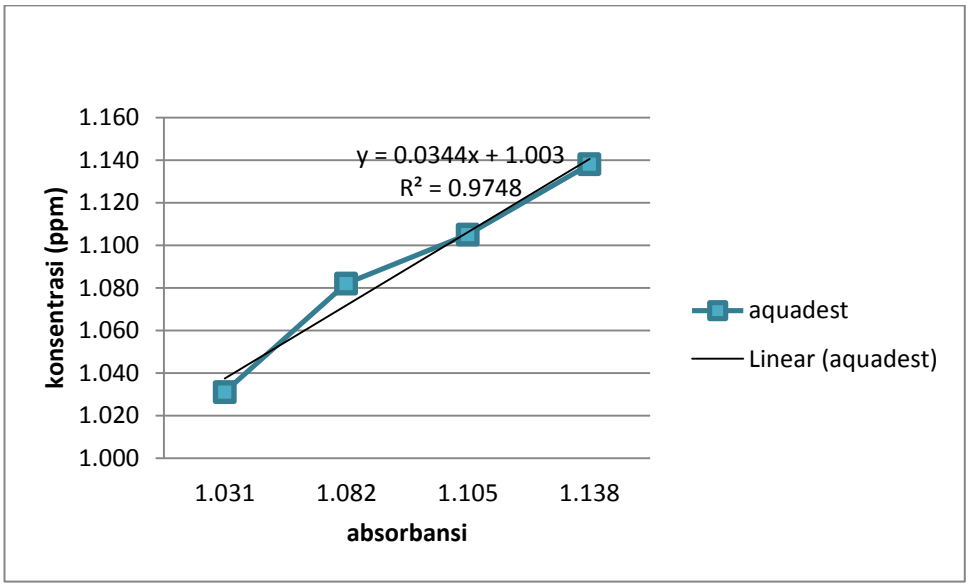
y = -0.0344x + 1.1755

0.949 = -0.0344x + 1.175

-0.226 = -0.0344x

x = 2.569

3. Grafik Perbandingan Absorbansi dan Konsentrasi pada Solvent Aquadest



Perhitungan konsentrasi masing-masing sampel terhadap pelarut dapat dihitung dari persamaan regresi yaitu : **y = ax + b**

a. Pada Solvent Aquadest

- Percobaan 1

y = 0.0344x + 1.003

1.082 = 0.0344x + 1.003

0.079 = 0.0344x

x = 0.256

- Percobaan 2

  y = = 0.0344x + 1.003

  0.993 = 0.0344x + 1.003

  0.01 = 0.0344x

  x = 0.290

- Percobaan 3

  y = 0.0344x + 1.003

  0.982 = 0.0344x + 1.003

  0.021 = 0.0344x

  x = 0.610

- Percobaan 4

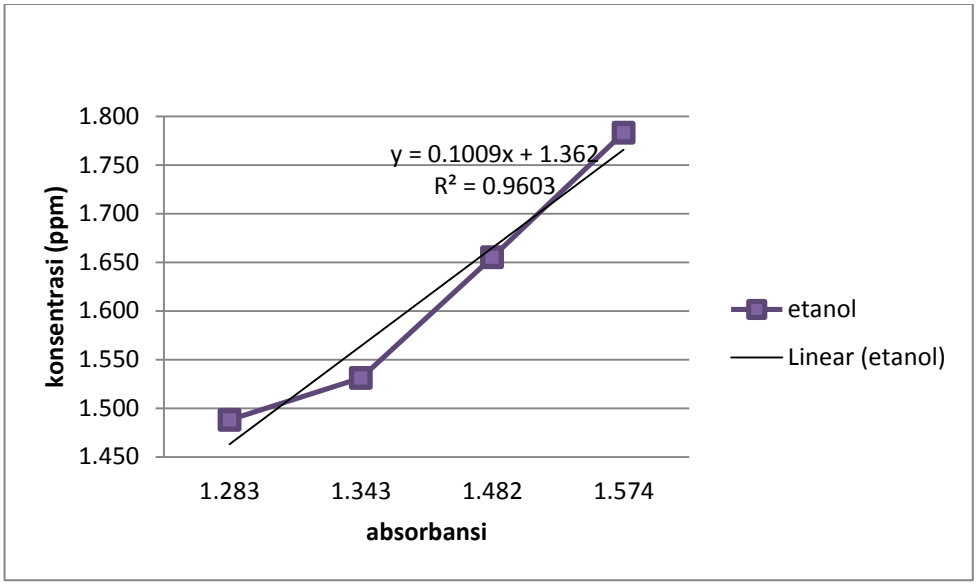
  y = 0.0344x + 1.003

  0.949 = 0.0344 x + 1.003

  0.054 = 0.0344x

  x = 1.569

4. Grafik Perbandingan Absorbansi dan Konsentrasi pada Solvent Etanol



a. Pada Solvent Etanol

- Percobaan 1

  y = 0.1009x + 1.362

  1.574 = 0.1009x + 1.362

  0.212 = 0.1009x

  x = 2.101

- Percobaan 2

  y = 0.1009x + 1.362

  1.482 = 0.1009x + 1.362

  0.12 = 0.1009x

  x = 2.189

- Percobaan 3

  y = 0.1009x + 1.362

  1.343 = 0.1009x + 1.362

  0.019 = 0.1009x

x = 2.488

- Percobaan 4

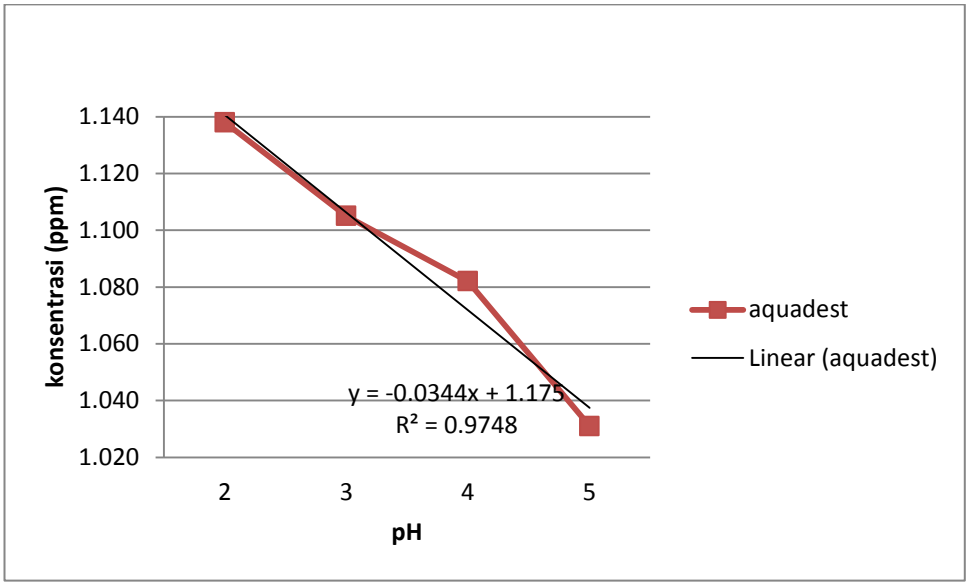
  y = 0.1009x + 1.362

  1.283 = 0.1009x + 1.362

  0.079 = 0.1009x

  x = 2.782

5. Grafik Hubungan Konsentrasi dan pH dengan Solvent Aquadest



Perhitungan konsentrasi masing-masing sampel terhadap pelarut dapat dihitung dari persamaan regresi yaitu : **y = ax + b**

Pada Solvent Aquadest

- Percobaan 1

  y = -0.0344x + 1.175

  1.082 = -0.0344x + 1.175

  -0.093 = -0.0344x

  x = 1.703

- Percobaan 2

  y = -0.0344x + 1.175

  0.993 = -0.0344x + 1.175

  -0.182 = -0.0344x

  x = 2.290

- Percobaan 3

  y = -0.344x + 1.1755

  0.982 = -0.0344x + 1.175

  -0.193 = -0.0344x

  x = 2.510

- Percobaan 4

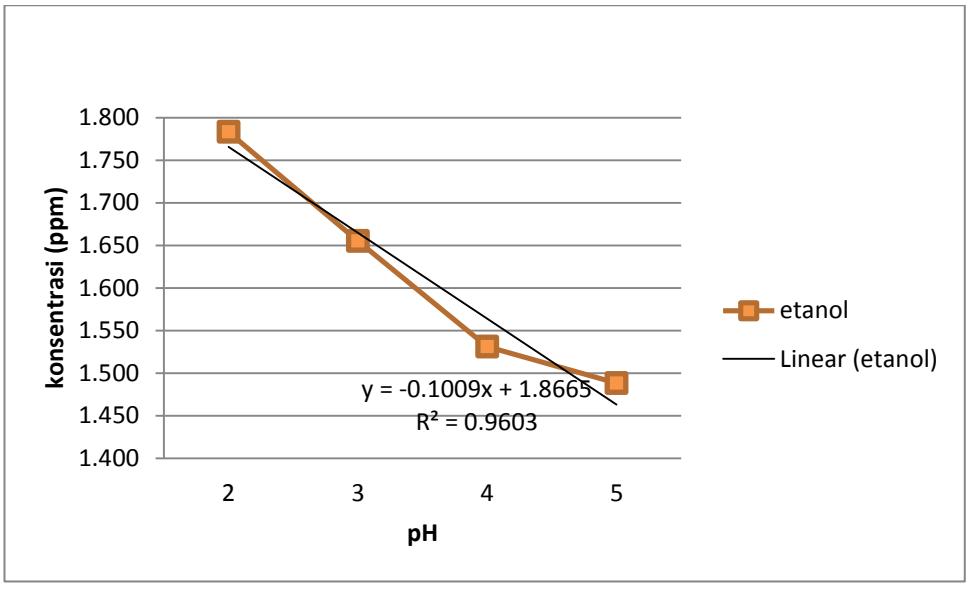
  y = -0.0344x + 1.1755

  0.949 = -0.0344x + 1.175

  -0.226 = -0.0344x

  x = 2.569

6. Grafik Hubungan Konsentrasi dan pH dengan Solvent Etanol



Perhitungan konsentrasi masing-masing sampel terhadap pelarut dapat dihitung dari persamaan regresi yaitu : **y = ax + b**

Pada Solvent Etanol

- Percobaan 1

  y = -0.0344x + 1.175

  1.574 = -0.0344x + 1.175

  -0.399 = -0.0344x

  x = 1.598

- Percobaan 2

  y = -0.0344x + 1.175

  1.482 = -0.0344x + 1.175

  -0.307 = -0.0344x

  x = 2.209

- Percobaan 3

  y = -0.344x + 1.1755

  1.343 = -0.0344x + 1.175

  -0.168 = -0.0344x

  x = 2.244

- Percobaan 4

  y = -0.0344x + 1.1755

  1.283 = -0.0344x + 1.175

  -0.108 = -0.0344x

  x = 2.370