

**Lampiran 2**  
**Uji Amilumdengan Metode Iod**

Hasil Pengujian Amilum penambahar Air

<b>Bahan</b>	<b>Perlakuan</b>			
	<b>+aquades</b>	<b>+ Iodin</b>	<b>Dipanaskan</b>	<b>Didinginkan</b>
Amilum Umbi garut	Putih keruh	Biru	Biru memudar	Kembali biru

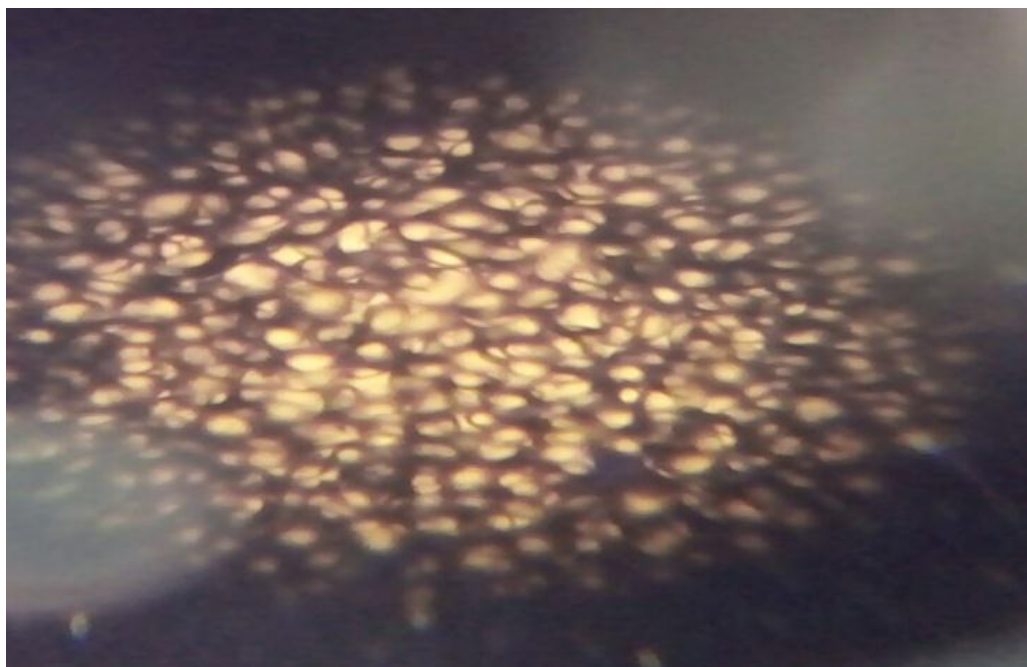
Hasil Pengujian Amilum Penambahan HCl 3%

<b>Bahan</b>	<b>Perlakuan</b>			
	<b>+ HCl 3%</b>	<b>+ Iodin</b>	<b>Dipanaskan</b>	<b>Didinginkan</b>
Amilum Umbi garut	Putih keruh	Biru	Biru memudar	Kembali biru

Hasil Pengujian Amilum PenambahanNaOH 6 M

<b>Bahan</b>	<b>Perlakuan</b>			
	<b>+ NaOH 6 M</b>	<b>+ Iodin</b>	<b>Dipanaskan</b>	<b>Didinginkan</b>
Amilum Umbi garut	Putih keruh	Kuning	Kuning	Kuning

**Lampiran 3**  
**Sruktur Amilum secara Mikroskopis**



**Lampiran 4**  
**Perhitungan Kadar Air Amilum Umbi Garut**

Nama Bahan	Ulangan	A (gram)	B (gram)	Kadar Air (%)	Kadar air Rata-rata (%)
Umbi garut	I	3,0009	2,8088	6,40%	6,40 %
	II	3,0011	2,8082	6,43 %	
	III	3,0017	2,8082	6,45 %	

Kadar air dalam contoh dapat dihitung menggunakan rumus sebagai berikut :

$$\% \text{ Kadar Air} = \frac{(A - B)}{A} \times 100\%$$

Keterangan:

A : bobot contoh mula - mula (g)

B : bobot contoh setelah pemanasan (g)

$$\begin{aligned} \text{Kadar Air (\%)} \text{ ulangan 1} &= \frac{(3,0009 - 2,8088)}{3,0009} \times 100\% \\ &= 6,40\% \end{aligned}$$

**Lampiran 5**  
**Perhitungan Kadar Abu Amilum Umbi Garut**

Nama Bahan	Ulangan	W <sub>1</sub> (gram)	W <sub>0</sub> (gram)	Y (gram)	Kadar Abu (%)	Kadar air Rata-rata (%)
Umbi garut	I	23,1772	23,1613	3,0019	0,53%	0,53%
	II	27,1752	27,1592	3,0007	0,53%	
	III	21,1255	21,1099	3,0013	0,52%	

Kadar abu dalam contoh dapat dihitung menggunakan rumus sebagai berikut :

$$\% \text{ Kadar Abu} = \frac{(W_1 - W_0)}{Y} \times 100\%$$

Keterangan:

W<sub>1</sub> : bobot cawan + contoh setelah diabukan (g)

W<sub>0</sub> : bobot cawan kosong (g)

Y : bobot contoh (g)

$$\begin{aligned} \text{Kadar Abu (\%)} \text{ ulangan 1} &= \frac{(23,1772 - 23,1613)}{3,0019} \times 100\% \\ &= 0,53\% \end{aligned}$$

**Lampiran 6**  
**Perhitungan Rendemen Ekstrak Etanol Umbi Garut**

**Perhitungan Rendemen**

$$\text{Rendemen} = \frac{\text{bobot ekstrak}}{\text{bobot simplisia}} \times 100\%$$

$$\text{Rendemen} = \frac{24,1255 \text{ gram}}{250 \text{ gram}} \times 100\%$$

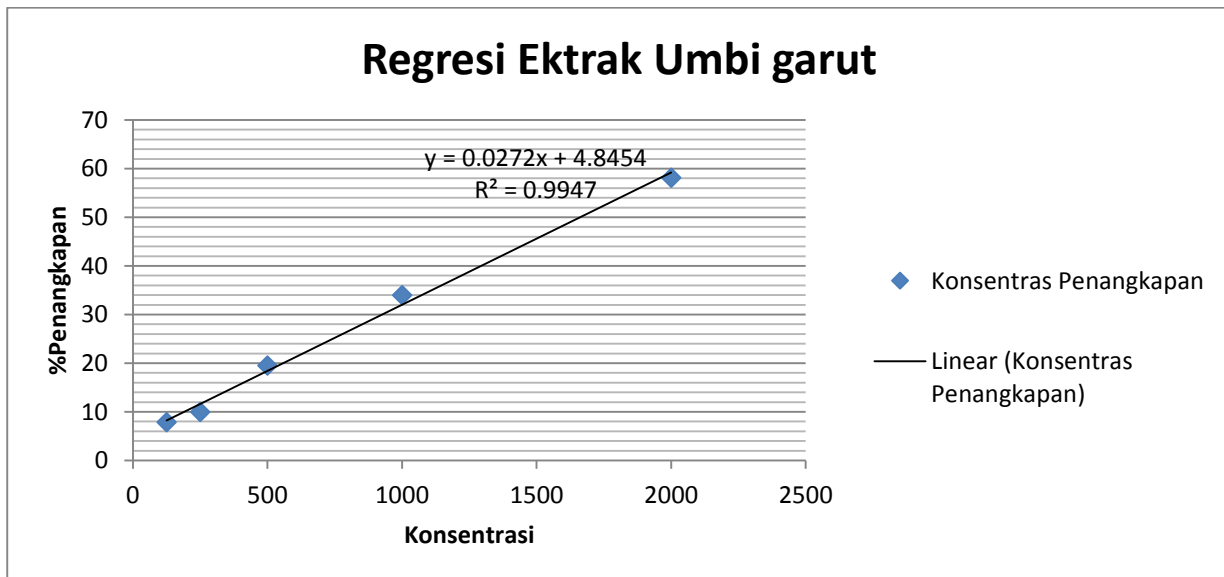
$$\text{Hasil Rendemen} = 9,65\%$$

## Lampiran 7

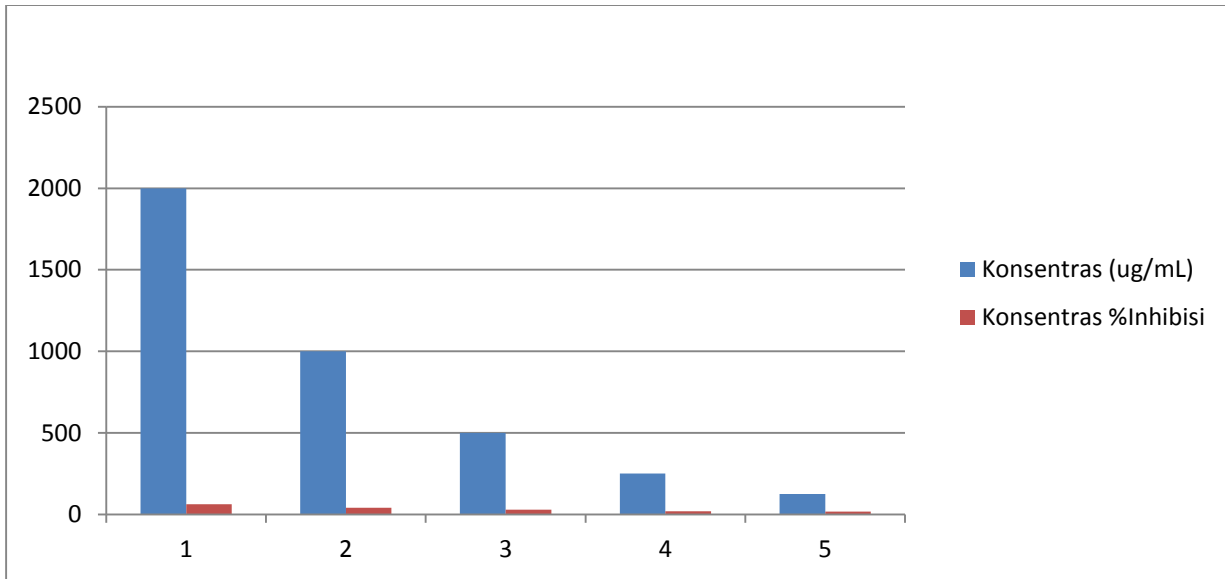
### Perhitungan Aktivitas Penangkapan Radikal DPPH Ekstrak Etanol Umbi Garut

#### Data Hasil Uji DPPH ekstrak Umbi garut

Nama Bahan	Konsentrasi (ug/mL)	Absorbansi Blanko	Absorbansi Contoh	% Inhibisi	% Penangkapan	Persamaan regresi	Ic-50
Ekstrak Umbi garut	2000	0,4000	0.149	62,75	58,15	$y = 0,0272x + 4,8454$	1660 ppm
	1000		0,235	41,25	33,99		
	500		0.287	28,25	19,52		
	250		0.321	19,75	9,97		
	125		0,328	18,00	7,87		

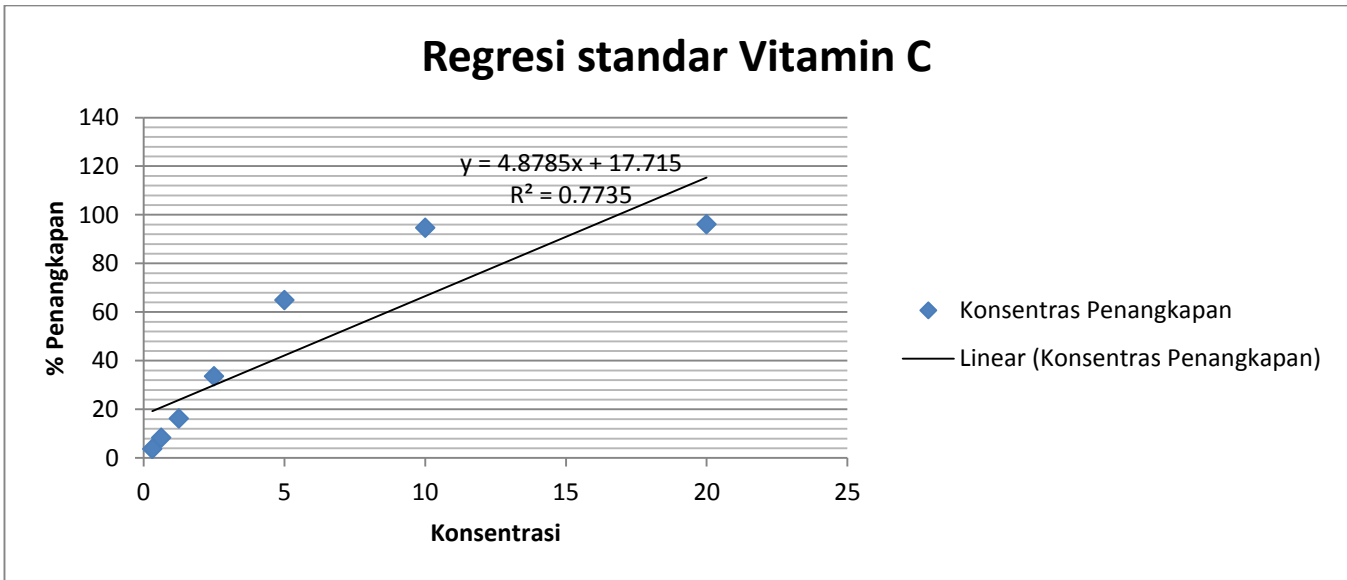


#### Hasil Grafik antara Konsentrasi dan % inhibisi



**Data hasil Uji DPPH pada standar vitamin C**

Nama Bahan	Konsentrasi (ug/mL)	Absorbansi Blanko	Absorbansi Contoh	% Inhibisi	% Penangkapan	Persamaan regresi	Ic-50
Ekstrak Umbi garut	20	0,3900	0,012	96,92	96,13	$y = 4,8785x + 17,715$	6,62 Ppm
	10		0,019	95,13	94,69		
	5		0,121	26,90	64,90		
	2,5		0,232	40,51	33,67		
	1,25		0,291	25,38	16,19		
	0,625		0,319	18,21	8,31		
	0,3125		0,339	13,08	3,73		





## Lampiran 8

### Proses Isolasi Amilum Umbi Garut (*Maranta Arundinacea Linn*)



Perendaman umbigarutsel ama 12 jam.



Penimbanganum bigarutsetelahdir endamselama12 jam.



Menghaluskanumbigarutdeng anaquades.



Penyaringanf iltratdengank ain tile.



Filtrat yang sudahdiendap akan.



Endapanamil umdicucideng anNaOcl 0,4%.



Pemisahanam ilumdenganko torandanamp as yang tersisa.



Patidikeringk andengan oven.



Pati yang sudah sudah keringkan.

## Lampiran 9

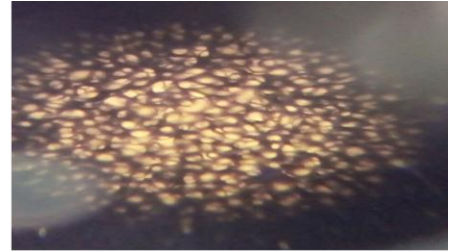
### Proses Uji Mikroskopik Amilum Ubi Garut (*Maranta Arundinacea* Linn)



**Persiapan sampel pada  
agelas objek**



**Mengamati  
struktur amilum**



**Struktur amilum  
ubi garut**

## Lampiran 10

### Proses Uji Amilum Ubi Garut (*Maranta Arundinace Linn*) dengan metode iodin



**Penimbangan 1 gr sampel berupa pati ubi garut.**



**Pelarutan sampel dengan aquades.**



**Larutan sampel dibagi ke dalam tiga tabung reaksi.**



**Menambahkan aquades pada tabung pertama, HCl 3% pada tabung kedua, dan NaOH 6 M pada tabung ketiga.**



**Pemanasan sampel.**



**Pendinginan sampel.**