

Lampiran 2

Perhitungan kadar abu

sampel	ulangan	Wo	Y	W1	kadar abu %	rata - rata
umbi ganyong	1	23,4504	2,0019	23,4742	1,18	1,21
	2	27,719	2,0013	27,7431	1,2	
	3	24,2326	2,0137	24,2577	1,25	

$$\text{Rumus \% kadar abu} = \frac{W1 - Wo}{Y} \times 100$$

$$\begin{aligned} \text{percobaan 1 \% kadar abu} &= \frac{23,4742 - 23,4504}{2,0019} \times 100 \% \\ &= 1,18 \% \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Percobaan 2 \%kadar abu} &= \frac{27,7431 - 27,719}{2,0013} \times 100 \% \\ &= 1,2 \% \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Percobaan 3 \% kadar abu} &= \frac{24,2577 - 24,2326}{2,0137} \times 100 \% \\ &= 1,25 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Rata - rata \% kadar abu} &= \text{percobaan 1} + \text{percobaan 2} + \text{percobaan 3} / 3 \\ &= 1,18 + 1,2 + 1,25 / 3 \\ &= 1,21 \% \end{aligned}$$

Lampiran 3

Perhitungan kadar air

sampel	ulangan	A	B	kadar air %	rata - rata
umbi ganyong	1	13,3637	12,5980	5,78	5,88
	2	12,7023	11,9346	6,04	
	3	13,0602	12,2944	5,86	

$$\text{Rumus \% kadar air} = \frac{A - B}{A} \times 100$$

$$\begin{aligned} \text{percobaan 1 \% kadar air} &= \frac{13,3637 - 12,5980}{13,3637} \times 100 \% \\ &= 5,73 \% \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Percobaan 2 \%kadar air} &= \frac{12,7023 - 11,9346}{12,7023} \times 100 \% \\ &= 6,04\% \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Percobaan 3 \% kadar air} &= \frac{13,0602 - 12,2944}{13,0602} \times 100 \% \\ &= 5,86\% \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Rata - rata \% kadar air} &= \text{percobaan 1 + percobaan 2 + percobaan 3 / 3} \\ &= 5,73 + 6,04 + 5,86 / 3 \\ &= 5,88 \% \end{aligned}$$

Lampiran 4

Perhitungan rendeman

sampel	Berat kotor	Berat bersih	Berat awal simplisia	Berat hasil ekstrak
umbi ganyong	2 kg	1, 4 kg	157 gr	9,753

$$\text{Rendemen} = \frac{\text{Berat hasil ekstraksi} \times 100\%}{\text{Berat awal simplisia}}$$

$$= \frac{9,753}{157} \times 100\% \\ = 6,21\%$$

Lampiran 5

Perhitungan % inhibisi ekstrak etanol umbi ganyong

Konsentrasi ($\mu\text{g/ml}$)	Abs blanko	abs terkoreksi	% penangkapan	% inhibisi
2000	0,39	0,077	78,34758	80,25
1000		0,1925	45,29915	50,64
500		0,247	31,62393	36,66
250		0,295	17,94872	24,35
125		0,33	6,837607	15,38

$$\text{Hambatan (\%)} = \frac{(\text{Absorban blangko} - \text{Absorban sampel})}{\text{Absorban blangko}} \times 100\%$$

Konsentrasi 2000 $\mu\text{g/ml}$

$$\begin{aligned}\text{Hambatan (\%)} &= \frac{0,39 - 0,077}{0,39} \times 100 \% \\ &= 80,25 \%\end{aligned}$$

Konsentrasi 1000 $\mu\text{g/ml}$

$$\begin{aligned}\text{Hambatan (\%)} &= \frac{0,39 - 0,1925}{0,39} \times 100 \% \\ &= 50,64\%\end{aligned}$$

Konsentrasi 500 $\mu\text{g/ml}$

$$\begin{aligned}\text{Hambatan (\%)} &= \frac{0,39 - 0,247}{0,39} \times 100 \% \\ &= 36,66\%\end{aligned}$$

Konsentrasi 250 $\mu\text{g/ml}$

$$\begin{aligned}\text{Hambatan (\%)} &= \frac{0,39 - 0,295}{0,39} \times 100 \% \\ &= 24,35\%\end{aligned}$$

Konsentrasi 125 $\mu\text{g/ml}$

$$\begin{aligned}\text{Hambatan (\%)} &= \frac{0,39 - 0,33}{0,39} \times 100 \% \\ &= 15,38\%\end{aligned}$$

Lampiran 6

Persamaan regresi dan perhitungan nilai IC₅₀ ekstrak etanol umbi ganyong.

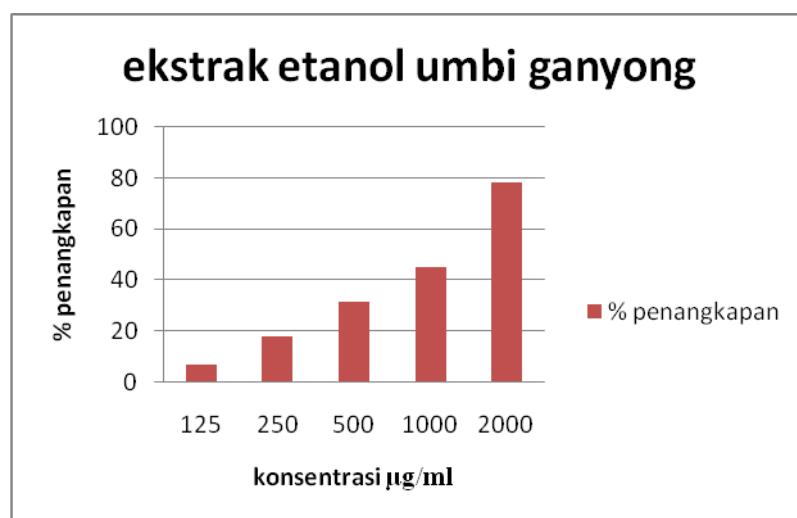
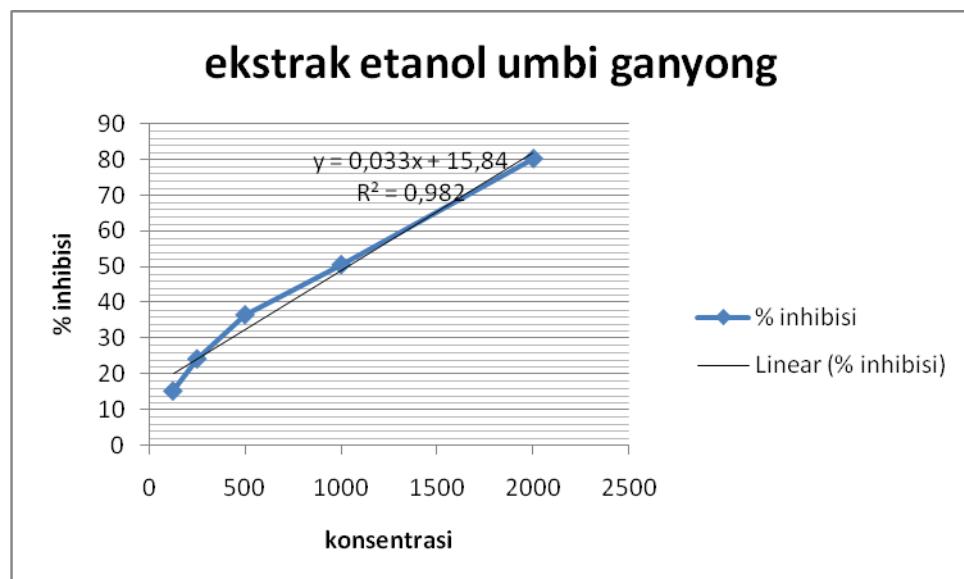
Y	A	B	X
50	0,033	15,54	1035,06
IC ₅₀			1035,06

$$y = ax + b$$

$$50 = 0,033 x + 15,54$$

$$50 - 15,54 = 0,033 x$$

$$x = 1035,06$$



Lampiran 8
Dokumentasi penelitian

pemeriksaan kadar air



Siapkan amilum umbi



Memasukkan cawan kosong ke dalam oven selama 2 jam



Masukkan cawan kosong ke desikator untuk didinginkan selama 30 mnt



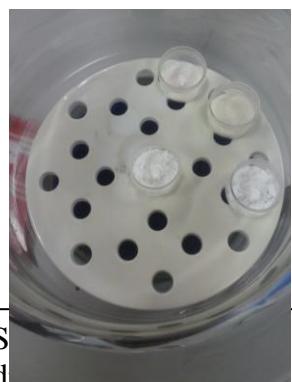
cawan kadar air yang telah di oven ditimbang



Timbang sampel sebanyak 2 gr



Masukkan cawan+sampel ke dalam oven selama 2 jam



S d desikator selama 30 menit

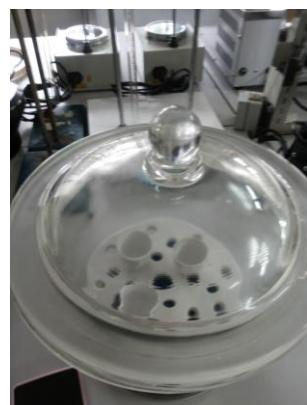


Lalu di timbang berat wadah+sampel

pemeriksaan kadar abu



Sampel amilum
disiapkan



Cawan kosong dioven lalu
di dinginkan di dalam
desikator



Cawan porselein
kosong di timbang



Lalu di timbang
sampel sebanyak 2 gr
kosong



Cawan+sampel dimasukan
ke dalam tanur selama 2 jm



Di dinginkan di
dalam desikator



Di timbang berat
cawan+abu

Uji amilum metode iodin



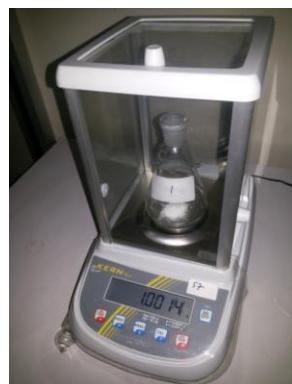
Mempersiapkan serbuk amilum



Menimbang berat erlenmeyer



Memasukan sampel ke dalam erlenmeyer



Sebanyak 1 gr sampel



Sampel di larutkan menggunakan aquades



Persiapan larutan HCl 3%, NaOH, dan iodin



Larutan sampel dimasukan ke dalam 3 tabung

Perubahan warna yang terjadi pada tiap tabung.

Ke tiga tabung dipanaskan di dalam air mendidih



Terjadi perubahan warna pada ketiga tabung benjdi bening

Terjadi perubahan warna kembali saat didinginkan.

Pembuatan ekstrak umbi ganyong dengan etanol 96%



Umbi ganyong



Di kupas



Di rajang halus dan di angin-anginkan dalam suhu ruang



Setelah kering di tambahkan dengan etanol 96%



Di tutup dengan alumunium foil dan dimasukan diruang asam



Setelah 2 hari di ambil cairannya dan sampel diganti dengan cairan etanol baru



Setelah 3 kali penggantian air, ekstrak umbi ganyong di pekatkan dengan menggunakan *rotary evaporator*

Lampiran 7

Pembanding Vitamin C sebagai kontrol

konsentrasi	abs	abs terkoreksi	% penangkapan
20	0,39	0,013	96
10		0,018	95
5		0,112	68
2,5		0,223	36
1,25		0,291	17
0,625		0,319	9
0,3125		0,337	3

