

LAMPIRAN

Lampiran 1 Perhitungan Larutan Campuran Etanol 96% dan HCl 10% dengan Perbandingan (4:1)

- Pelarut Etanol 96% = $\frac{4}{5} \times 200 \text{ ml} = 160 \text{ ml}$
- Pelarut HCl 10% = $\frac{1}{5} \times 200 \text{ ml} = 40 \text{ ml}$

Lampiran 2 Perhitungan Pembuatan Variasi Konsentrasi Hidrokuinon dalam 10 ml

- 5% = $\frac{5}{100} \times 10 \text{ ml} = 0,5 \text{ gram} \rightarrow 500 \text{ mg}$
- 4% = $\frac{4}{100} \times 10 \text{ ml} = 0,4 \text{ gram} \rightarrow 400 \text{ mg}$
- 3% = $\frac{3}{100} \times 10 \text{ ml} = 0,3 \text{ gram} \rightarrow 300 \text{ mg}$
- 2% = $\frac{2}{100} \times 10 \text{ ml} = 0,2 \text{ gram} \rightarrow 200 \text{ mg}$
- 1% = $\frac{1}{100} \times 10 \text{ ml} = 0,1 \text{ gram} \rightarrow 100 \text{ mg}$

Lampiran 3 Perhitungan Batas Deteksi dan Batas Kuantitas

LOD LOQ				
konsentrasi	Rerata Abs Green	Y'	Y-Y'	(Y-Y') ²
1	0,035	0,037	-0,002	3×10^{-6}
2	0,048	0,045	0,003	$1,16 \times 10^{-5}$
3	0,052	0,053	-0,001	$1,69 \times 10^{-6}$
4	0,060	0,061	-0,002	$2,78 \times 10^{-6}$
5	0,070	0,069	0,001	$3,60 \times 10^{-7}$
JUMLAH				$4,83 \times 10^{-6}$

Diketahui:

$$y = 0,0081x + 0,0288$$

$$a = 0,0288$$






$$b = 0,0081$$





$$SD = 0,0022$$


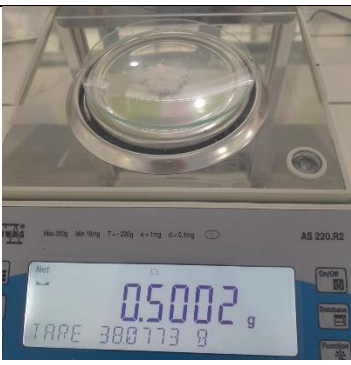
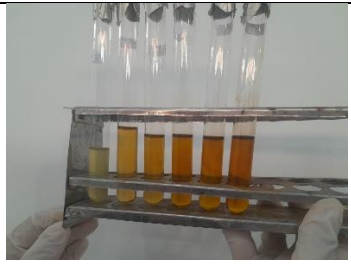
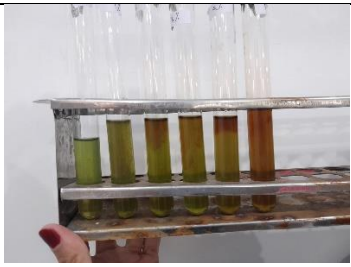
$$\begin{aligned} \text{➤ } LOD &= \frac{3 \times 0,0022}{0,0081} \\ &= 0,815 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{➤ } LOQ &= \frac{10 \times 0,0022}{0,0081} \\ &= 2,718 \end{aligned}$$

Lampiran 4 Dokumen Penelitian

No	Gambar	Keterangan
1		Ubi Jalar Ungu yang telah dikupas
2		Proses penghalusan ubi dengan di blender
3		Penimbangan ubi 100 gram
4		Proses maserasi dengan pelarut etanol 96%
5		Proses maserasi dengan

6		<p>Hasil ekstrak antosianin ubi jalar ungu pelarut etanol 96%</p>
7		<p>Penimbangan hidrokuinon konsentrasi 1%</p>
8		<p>Penimbangan hidrokuinon konsentrasi 2%</p>
9		<p>Penimbangan hidrokuinon konsentrasi 3%</p>

10		<p>Penimbangan hidrokuinon konsentrasi 4%</p>
11		<p>Penimbangan hidrokuinon konsentrasi 5%</p>
12		<p>Hasil ekstrak antosianin pelarut etanol 96% yang ditambahkan konsentrasi hidrokuinon</p>
13		<p>Hasil ekstrak antosianin pelarut etanol 96% + HCl 10% yang ditambahkan konsentrasi hidrokuinon</p>