

LAMPIRAN

Lampiran 1. Perhitungan Pembuatan Larutan HCl 10% (v/v%)

$$M1 \cdot V1 = M2 \cdot V2$$

$$37\% \cdot V1 = 10\% \cdot 250 \text{ mL}$$

$$V1 = \frac{2500 \% \text{ mL}}{37\%}$$

$$= 67,6 \text{ mL}$$

Lampiran 2. Pembuatan Larutan BaCl₂ 10% (b/v%)

$$(b/v\%) = \frac{\text{massa zat terlarut}}{\text{volume larutan}} \times 100$$

$$10\% = \frac{\text{massa zat terlarut}}{250 \text{ mL}} \times 100$$

$$= 25 \text{ gram}$$

Lampiran 3. Pembuatan Larutan NaNO₂ 10% (b/v%)

$$(b/v\%) = \frac{\text{massa zat terlarut}}{\text{volume larutan}} \times 100$$

$$10\% = \frac{\text{massa zat terlarut}}{250 \text{ mL}} \times 100$$

$$= 25 \text{ gram}$$

Lampiran 4. Perhitungan Massa Jenis

$$\text{Massa Jenis} = \frac{\text{massa sampel (g)}}{\text{volume piknometer (mL)}}$$

Kode Sampel	Massa Jenis (g/mL)	Rata-rata
C1	$= \frac{27,3940 \text{ g}}{25 \text{ mL}}$ $= 1,0957 \text{ g/mL}$	1,0504 g/mL
C2	$= \frac{25,7320 \text{ g}}{25 \text{ mL}}$ $= 1,0292 \text{ g/mL}$	
C3	$= \frac{25,6646 \text{ g}}{25 \text{ mL}}$ $= 1,0265 \text{ g/mL}$	

Lampiran 5. Perhitungan Massa Sampel

Massa sampel = volume sampel x massa jenis sampel

Kode Sampel	Massa Sampel (kg)
C	$= 25 \text{ mL} \times 1,0504 \text{ g/mL}$ $= 26,26 \text{ g}$ $= 0,02663 \text{ kg}$

Lampiran 6. Perhitungan Kadar

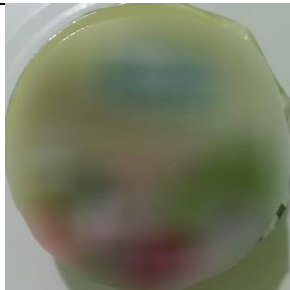


Kode Sampel	Kadar Natrium Siklamat (mg/kg)	Kadar Asam Siklamat (mg/kg)	Rata-rata (mg/kg)
C1	$= \frac{33,7 \text{ mg}}{0,02663} \times 0,862 \times 100\%$ $= 1.106,22$	$= 1.106,22 \times 0,8906$ $= 985,19$	648,02
C2	$= \frac{29 \text{ mg}}{0,02663} \times 0,862 \times 100\%$ $= 951,94$	$= 951,94 \times 0,8906$ $= 847,79$	
C3	$= \frac{3,8 \text{ mg}}{0,02663} \times 0,862 \times 100\%$ $= 124,73$	$= 124,73 \times 0,8906$ $= 111,08$	



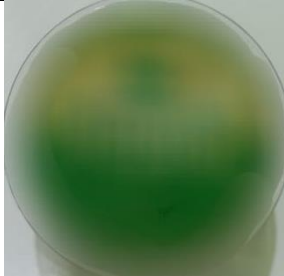


Lampiran 7. Data Penelitian

Kode Sampel	Bobot Endapan (g)	Kadar Natrium Siklamat (mg/kg)	Rata-Rata (mg/kg)	Kadar Natrium sbg Asam Siklamat (mg/kg)	Rata-Rata (mg/kg)
A1	0,0052	173,53	628,50	154,54	559,74
A2	0,0160	563,98		502,28	
A3	0,0344	1.148		1.022,40	
B1	0,0077	249,24	411,09	221,97	366,11
B2	0,0163	527,62		469,90	
B3	0,0141	456,41		406,47	
C1	0,0337	1.106,22	727,63	985,19	648,02
C2	0,0290	951,94		847,79	
C3	0,0038	124,73		111,08	
D1	0,0066	218,73	874,91	194,80	259,72
D2	0,0065	215,41		191,84	
D3	0,0133	440,77		392,54	


E1	0,0216	704,20	729,19	627,16	649,41
E2	0,0192	625,96		557,47	
E3	0,0263	857,43		763,62	
F1	0,0275	918,44	1.1362,63	817,96	1.213,55
F2	0,0282	941,82		838,78	
F3	0,0667	2.227,64		1.983,93	
G1	0,0239	800,06	1.206,23	712,53	1.074,27
G2	0,0175	585,82		521,73	
G3	0,6644	2.232,83		1.988,55	
H1	0,0834	2.696,57	1.208,17	2.401,56	1.076
H2	0,6864	455,89		406,01	
H3	0,0146	472,06		420,41	





Lampiran 8. Gambar Sampel Minuman Sari Buah





No	Kode Sampel	Gambar
1	Sampel A	
2	Sampel B	
3	Sampel C	

4	Sampel D	
5	Sampel E	
6	Sampel F	
7	Sampel G	
8	Sampel H	

Lampiran 9. Dokumentasi Penelitian

No	Gambar	Keterangan
1		Sampel setelah ditambahkan arang

2		Sampel di shaker
3		Penyaringan sampel
4		Setelah diberi HCl dan BaCl ₂ dan di diamkan selama 30 menit
5		Sampel setelah ditambahkan NaNO ₂
6		Sampel dipanaskan di dalam waterbath
7		Endapan putih yang terbentuk
8		Penyaringan endapan
9		Endapan putih yang akan dipanaskan

10		Pemanasan kertas saring menggunakan oven
11		Kertas saring ditimbang hingga bobot tetap
12		Penimbangan piknometer kosong
13		Penimbangan piknometer + sampel