












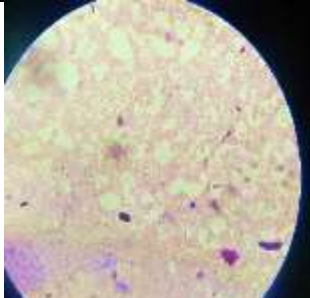
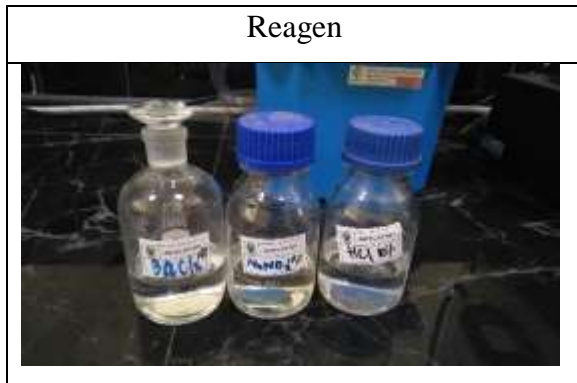


## LAMPIRAN




Sampel Jamu Kunyit Asem			
			
Pasar Bareng	Pasar Besar	Pasar Sukun	Pasar Oro Dowo

Alat dan Bahan	Kegiatan saat Penelitian
	

Uji MPN (Uji Penduga dengan media LTBSS) sebelum inkubasi		
		
10 <sup>-1</sup>	10 <sup>-2</sup>	10 <sup>-3</sup>
Uji MPN (Uji Penduga dengan media LTBSS) setelah inkubasi		
		
10 <sup>-1</sup>	10 <sup>-2</sup>	10 <sup>-3</sup>
Hasil Positif dipindahkan ke media EC. Broth	Hasil Positif dipindahkan ke media Tryptone water	Hasil saat ditetesi Reagen Kovacs
		
Media NA	Pewarnaan Gram	Hasil Mikroskop
		



Sampel 25 ml + Aquadest (1:1)	Setelah ditambahkan arang aktif	Saat penyaringan
		

Setelah ditambah HCl 10%	Setelah ditambah BaCl <sub>2</sub> 10%	Setelah ditambah NaNO <sub>2</sub> 10%
		

Setelah dipanaskan



Pasar Bareng



Pasar Besar

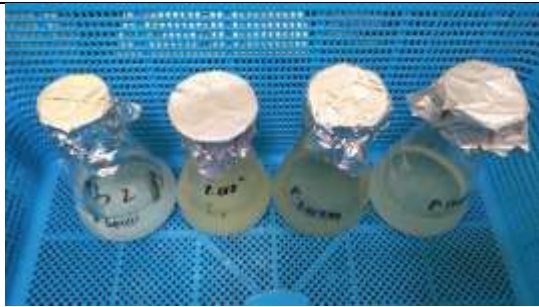


Pasar Sukun



Pasar Oro Dowo

Setelah didiamkan semalam



Endapan



Endapan kering



Penimbangan



**Perhitungan:**

**a. Pembuatan larutan HCL 10%**

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

$$37\% \cdot x = 10\% \cdot 100 \text{ ml}$$

$$x = 27 \text{ ml}$$

**b. Pembuatan larutan BaCl<sub>2</sub> 10%**

$$(\% \text{ w/w}) = \frac{\text{gram zat terlarut}}{\text{gram larutan}} \times 100$$

$$= \frac{10 \text{ gram}}{100 \text{ ml}} \times 100$$

$$= 10 \text{ gram}$$

**c. Pembuatan larutan NaNO<sub>2</sub> 10%**

$$(\% \text{ w/w}) = \frac{\text{gram zat terlarut}}{\text{gram larutan}} \times 100$$

$$= \frac{10 \text{ gram}}{100 \text{ ml}} \times 100$$

$$= 10 \text{ gram}$$

**d. Perhitungan kadar siklamat**

Penetapan kadar siklamat sebagai Na-siklamat dihitung dengan cara:

$$\frac{B1}{B2} \times 0,8621 = \dots \text{ gr/L}$$

$$\frac{0,1308 \text{ gr}}{0,025 \text{ L}} \times 0,8621 = 4,5105 \text{ g/L}$$

Keterangan :

B1 = bobot endapan dalam gram

B2 = bobot sampel dalam liter

Penetapan kadar siklamat sebagai As-siklamat dihitung dengan cara:

$$\frac{BM \text{ as - siklamat}}{BM \text{ Na - siklamat}} \times A \text{ gr/L} = \dots \text{ gr/L}$$

$$\frac{179,24}{201,2} \times 4,5105 = 4,0182 \text{ gr/L}$$