

## LAMPIRAN

### LAMPIRAN 1

Perhitungan

✧ Pembuatan H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 72% dalam 100 mL

Diketahui: Konsentrasi H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> pekat = 98%

Konsentrasi H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> yang dibuat = 72%

Volume yang akan dibuat = 100 mL

Ditanya: Volume H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> yang dibutuhkan?

Jawab:

$$K_1 \times V_1 = K_2 \times V_2$$

$$98 \times V_1 = 72 \times 100$$

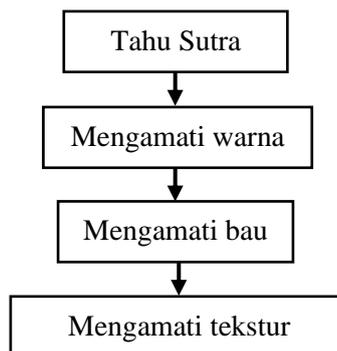
$$V_1 = \frac{7200}{98}$$

$$V = 73,46 \text{ mL}$$

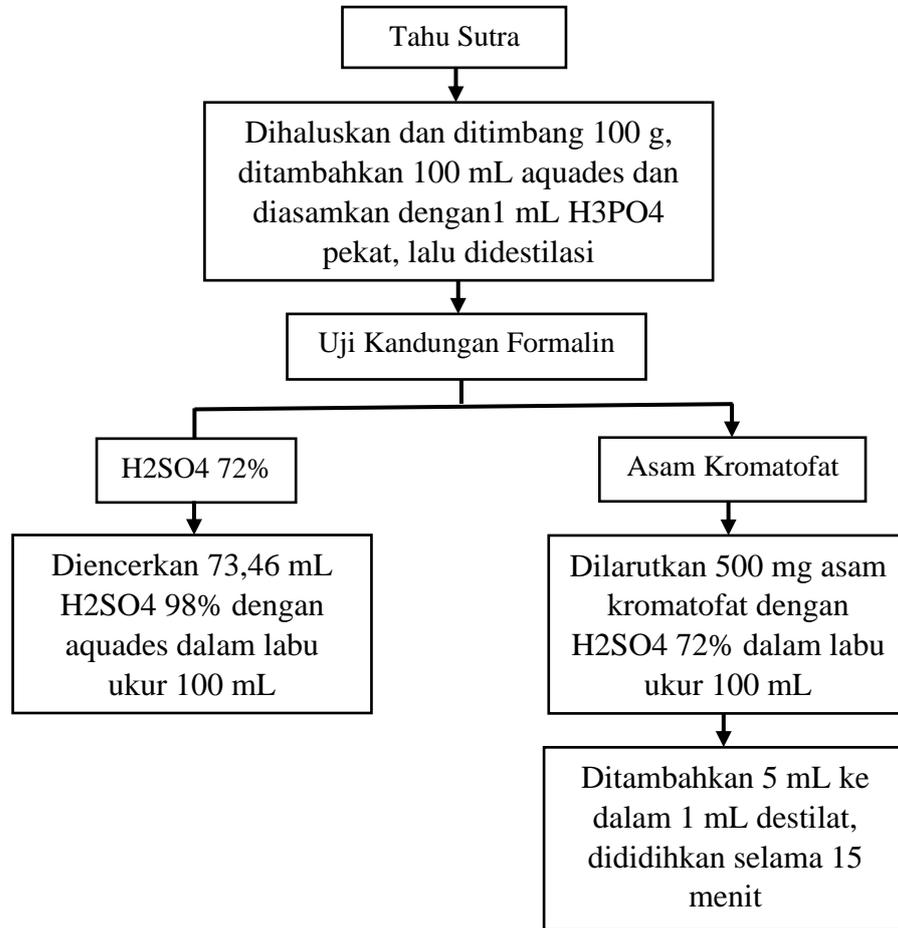
### LAMPIRAN 2

Bagan Alir Metode Penelitian

✧ Uji Organoleptik



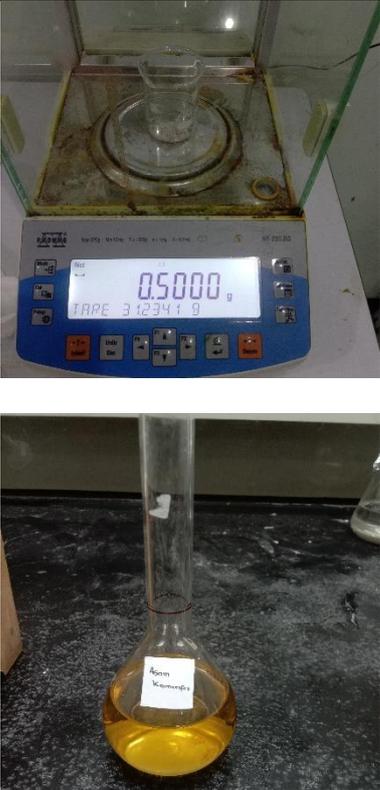
✧ Uji Kandungan Formalin

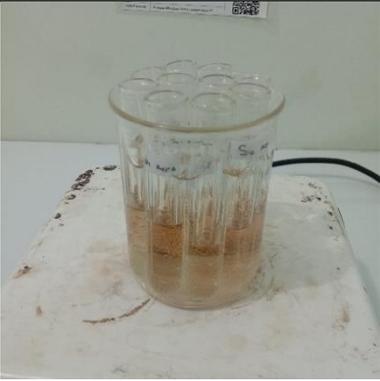
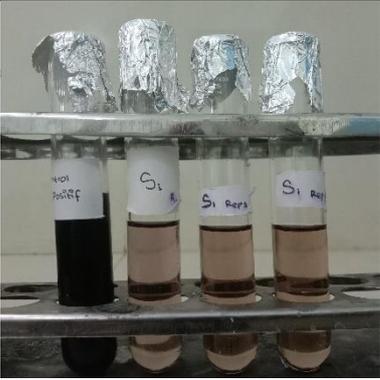


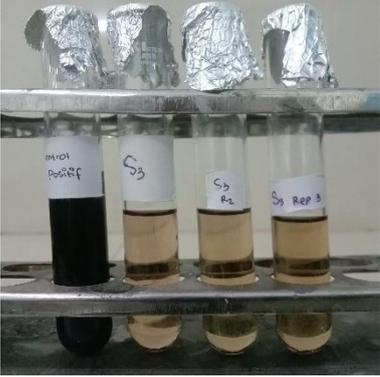
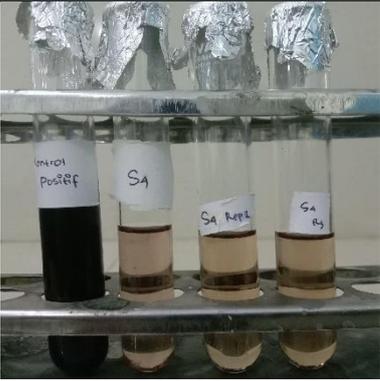
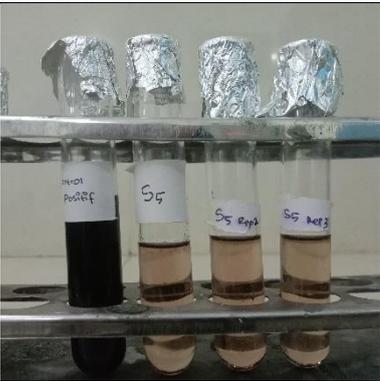
**LAMPIRAN 3**

NO	GAMBAR	KETERANGAN
1.		<p>Sampling tahu sutra di Pasar Baru Porong Sidoarjo</p>
2.		<p>Sampel 1</p>
3.		<p>Sampel 2</p>
4.		<p>Sampel 3</p>

5.		Sampel 4
6.		Sampel 5
7.		Preparasi sampel dan organoleptik

8.		<p>Proses Destilasi</p>
9.		<p>Pembuatan asam sulfat 72%</p>
10.		<p>Pembuatan pereaksi asam kromatofat</p>

11.		Pembuatan kontrol positif
12.		Mereaksikan sampel dengan asam kromatofat dan pemanasan
13.		Hasil sampel 1 negatif karena tidak terjadi perubahan warna menjadi ungu
14.		Hasil sampel 2 negatif karena tidak terjadi perubahan warna menjadi ungu

15.		<p>Hasil sampel 3 negatif karena tidak terjadi perubahan warna menjadi ungu</p>
16.		<p>Hasil sampel 4 negatif karena tidak terjadi perubahan warna menjadi ungu</p>
17.		<p>Hasil sampel 5 negatif karena tidak terjadi perubahan warna menjadi ungu</p>