

LAMPIRAN

LAMPIRAN 1

Perhitungan

✧ Pembuatan H₂SO₄ 72% dalam 100 mL

Diketahui: Konsentrasi H₂SO₄ pekat = 98%

Konsentrasi H₂SO₄ yang dibuat = 72%

Volume yang akan dibuat = 100 mL

Ditanya: Volume H₂SO₄ yang dibutuhkan?

Jawab:

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

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

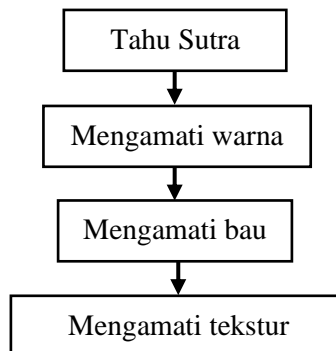
$$V_1 = \frac{7200}{98}$$

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

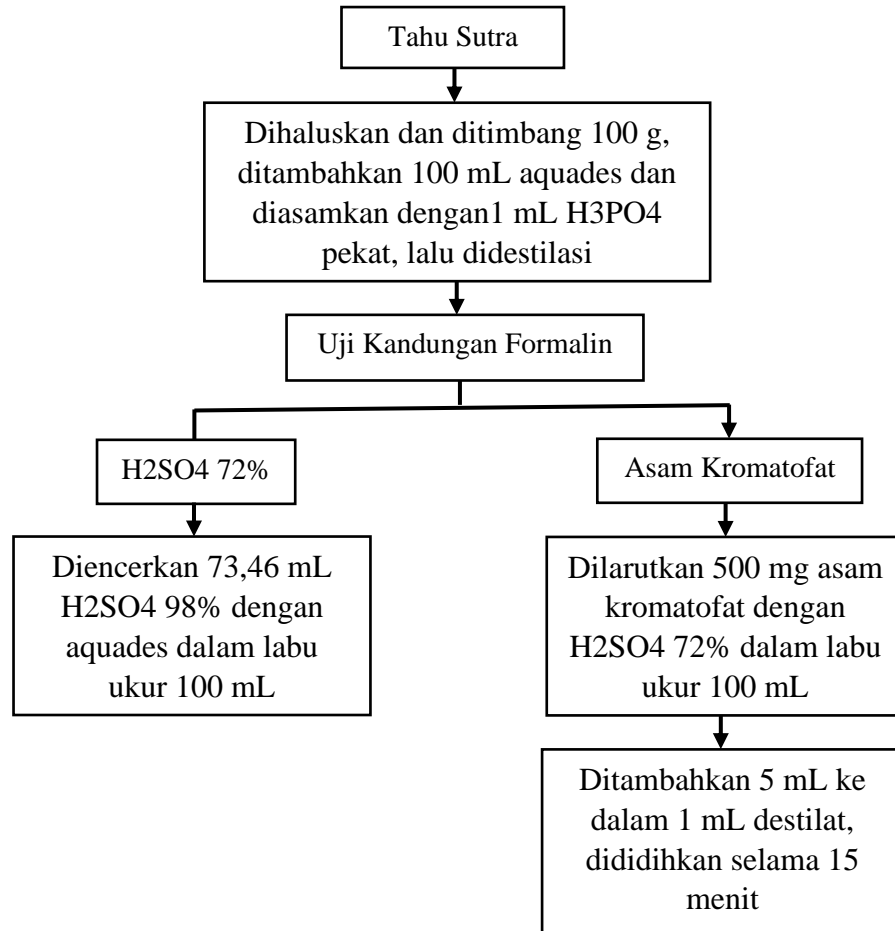
LAMPIRAN 2

Bagan Alir Metode Penelitian

✧ Uji Organoleptik








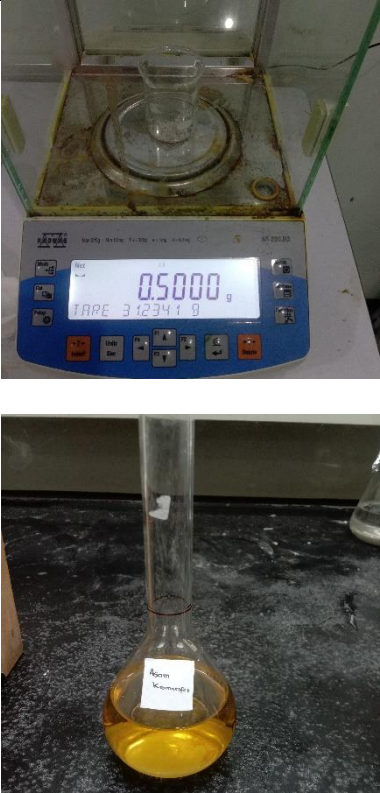
✧ Uji Kandungan Formalin


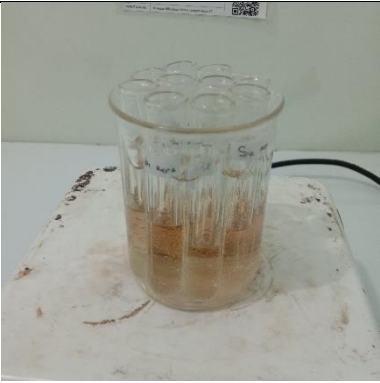
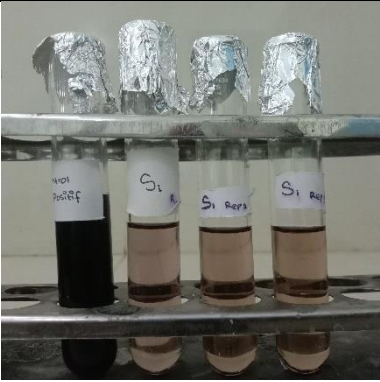



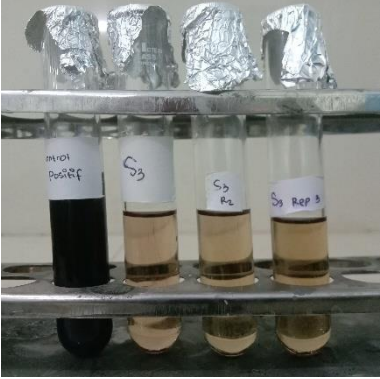
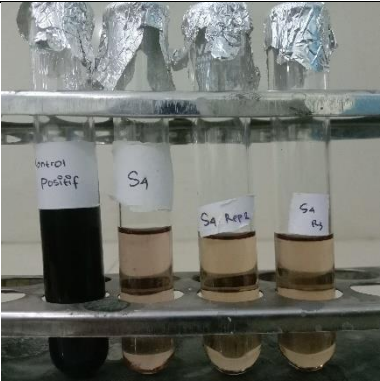
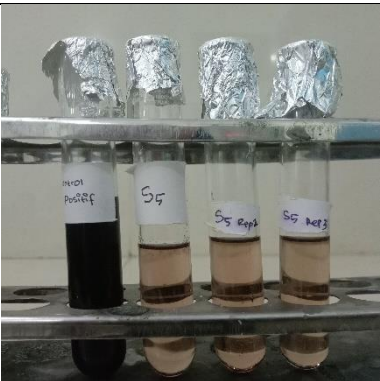
LAMPIRAN 3

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

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>