LAMPIRAN

1. **Perhitungan pembuatan asam sulfat 72% dari asam sulfat 98%**

   M1 x V1 = M2 x V2

   98 x V1 = 72 x 100

   $$V1 = \frac{72\ x\ 100}{98} = 73{,}46\ ml$$

2. **Perhitungan pembuatan etanol 80% dari etanol 96%**

   M1 x V1 = M2 x V2

   96 x V1 = 80 x 100

   $$V1 = \frac{80\ x\ 100}{96} = 83{,}3\ ml$$

3. **Perhitungan pembuatan larutan formalin 2%**

   M1 x V1=M2 x V2

   37 x V1= 10 x 50ml

   $$V1 = \frac{10\ x\ 50}{37} = 13{,}5\ ml$$

4. **Perhitungan pembuatan HCl 5N dari HCl 37%**

   $$N = \frac{10\ x\ \%\ xBj\ x\ e}{Mr} = 12{,}054\ N$$

   $$N = \frac{10\ x\ 37\ x 1{,}1878\ x\ 1}{36{,}458} = 12{,}054\ N$$

   M1 x V1 = M2 x V2

   12,054 x V1 = 5 x 100

   $$V1 = \frac{5\ x\ 100}{12{,}054} = 41{,}48\ ml$$

5. **Perhitungan Pembuatan Larutan Boraks 2%**

   $$2\% = \frac{2\ gram}{100\ ml}$$

6. Prosedur Pembuatan Larutan Asam Sulfat 72%

Asam Sulfat 98%

- Dipipet 73,46 ml
- Dimasukan dalam labu takar 100ml yang berisi sedikit aquades
- Ditanda bataskan dengan aquades dan dihomogenkan

Asam Sulfat 98%

7. Prosedur Pembuatan Larutan Asam Kromatofat 0,5%

Asam Kromatofat

- Ditimbang sebanyak 500mg atau 0,5 g
- Dilarutkan dengan sedikit asam sulfat 72%
- Dimasukan dalam labu takar 100ml
- Ditanda bataskan dengan larutan asam sulfat 72% dan dihomogenkan

Larutan Asam Kromatofat 0,5%

8. Prosedur Pembuatan Larutan Etanol 80%

Etanol 96%

- Dipipet 83,3 ml
- Dimasukan dalam labu takar 100ml
- Ditanda bataskan dengan aquades dan dihomogenkan

Etanol 80%

9. Prosedur Pembuatan Larutan HCL 5N

HCL 37%

- Dipipet sebanyak 41,48ml
- Dimasukan dalam labu takar 100ml
- Ditandabataskan dengan aquades dan dihomogenkan

HCL 5N

10. Prosedur Pembuatan Larutan Boraks 2%

Serbuk Boraks

- Ditimbang sebanyak 2 gram
- Dilarutkan dengan sedikit aquades dalam gelas beaker
- Dimasukan dalam labu takar 100ml
- Ditanda bataskan dengan aquades dan dihomogenkan

Larutan Borak 2%

11. Prosedur pembuatan Larutan Formalin 2%

Formalin 37%

- Dipipet sebanyak 13,5ml
- Dimasukan dalam labu takar 100ml
- Ditandabataskan dengan aquades dan dihomogenkan

Larutan Formalin 2%

12. Prosedur Pembuatan Kontrol Positif Formalin

Mi Basah

- Ditimbag sebanyak 100 gram
- Dipotong menjadi ukuran yang lebih kecil
- Dimasukan dalam toples dan ditambahkan 100ml larutan formalin 2% kemudian ditutup rapat
- Direndam selama semalaman

Mi Basah Positif Formalin

13. Prosedur Pembuatan Kontrol Positif Boraks

Mi Basah

- Ditimbang sebanyak 100 gram
- Dipotong menjadi ukuran yang lebih kecil
- Dimasukkan dalam toples dan ditambahkan larutan boraks 2% kemudian ditutup rapat
- Direndam selama semalaman

Mi Basah Positif Boraks

14. Prosedur Ekstraksi Turmerik dari Serbuk Kunyit

Serbuk Kunyit

- Ditimbang sebanyak 3 gram
- Dimasukan dalam erlenmeyer berpenutup
- Ditambahkan dengan 100ml larutan etanol 80%
- Dikocok selama 5 menit kemudian disaring

Ekstrak turmerik

15. Prosedur Pembuatan Turmerik Paper

Kertas whatman No.2

- Diletakan kertas dalam cawan petri
- Dituangkan ekstrak kurkumin hingga kertas terendam
- Ditunggu hingga kering, setelah 1 jam dipotong kertas menjadi ukuran 6x1 cm
- Disimpan dalam wadah tertutup rapat dan terlindung cahaya

Turmerik paper

16. Prosedur Analisis Formalin

Mi Basah

- Ditimbang sebanyak 100 gram
- Dipotong menjadi ukuran yang lebih kecil
- Dimasukkan dalam labu destilasi
- Ditambahkan 100ml aquades dan 1 ml berlebih H_3PO_4 pekat
- Didestilasi dan destilat ditampung dalam erlenmeyer

Destilat

- Dipipet sebanyak 1ml dimasukkan dalam tabung reaksi
- Ditambahkan larutan asam kromatofat 0,5% sebanyak 1ml dan dihomogenkan
- Dimasukan dalam penangas air yang mendidih selama 15 menit
- Diamati perubahan warna yang terjadi, apabila positif akan menjadi berwarna ungu

Hasil

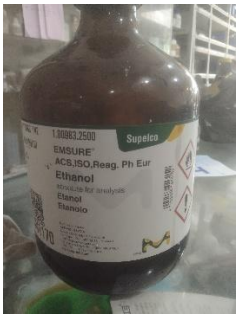
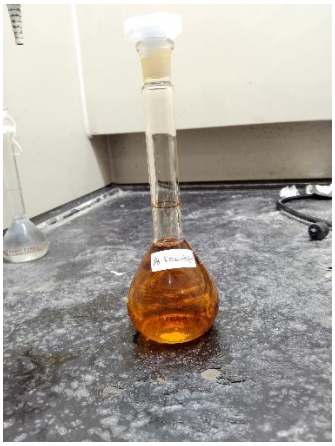
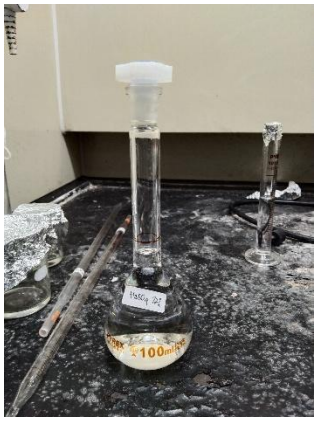
17. Prosedur Analisis Boraks

Mi Basah

- Ditimbang sebanyak 100 gram
- Ditambahkan air secukupnya hingga sampel cukup terendam
- Dipanaskan hingga sampel cukup cair
- Diasamkan sampel dengan HCL 5N (7ml HCL/100 ml sampel)
- Direndam turmerik paper kedalam cairan sampel
- Hasil positif menunjukkan terjadinya perubahan warna turmerik paper dari kuning menjadi merah khas

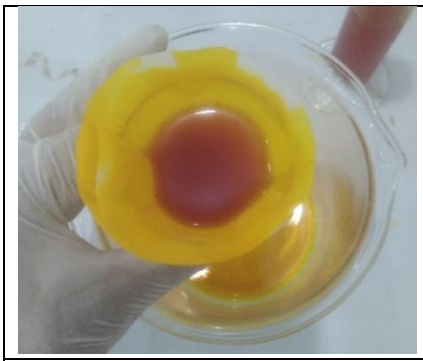
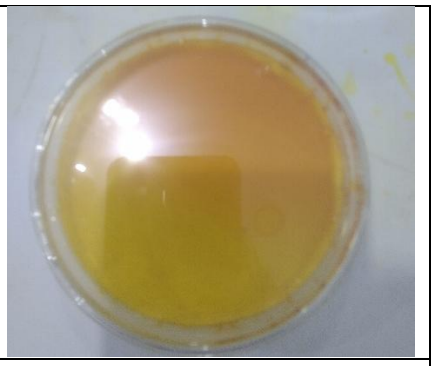
Hasil

18. Bahan

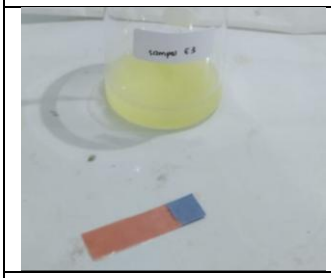
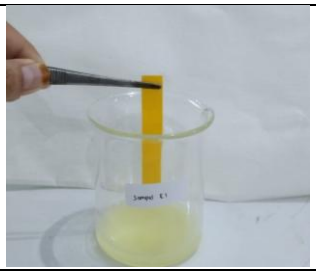
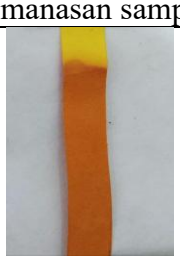
		
Asam Kromatofat	Asam sulfat 98%	Etanol 96%
		
Asam Kromatofat 0,5%	Asam sulfat 72%	H_3PO_4 Pekat

		
Turmeric paper	Sampel	Boraks
		
Serbuk Kunyit	Sampel A	Sampel B
		
Sampel C	Sampel D	Sampel E
		
Sampel F	Sampel G	

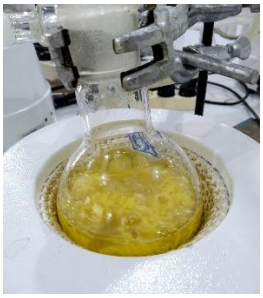
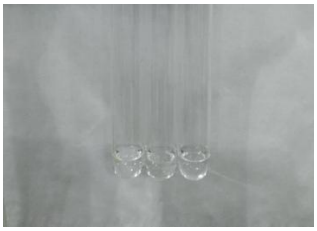
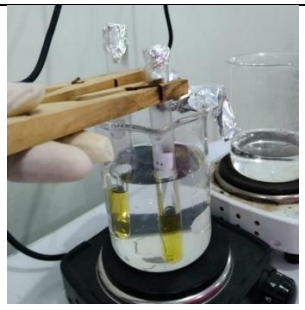
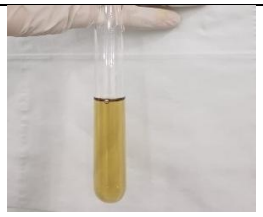
19. Dokumentasi Pembuatan Kertas Turmerik

	
Penyaringan	Perendaman

20. Dokumentasi Uji Boraks

		
Penimbangan sampel	Pemotongan sampel	Perendaman dan pemanasan sampel
		
Pengujian keasaman larutan sampel	Pengujian sampel dengan turmerik paper	Hasil kontrol positif boraks
		
Hasil sampel negatif boraks		

21. Dokumentasi Uji Formalin

		
Penimbangan sampel	Pemotongan sampel	Penambahan aquades
		
Penambahan H_3PO_4	Proses destilasi	Hasil destilat
		
Penambahan asam kromatofat	Proses pemanasan	Hasil kontrol positif
		
Hasil sampel positif	Hasil sampel negatif	