

LAMPIRAN

Lampiran Preparasi Reagen

Timbang 3,95 gram KMnO_4 , kemudian larutkan dengan akuades, masukkan kedalam labu ukur 250 ml ad dengan akuades. Pindahkan larutan kedalam beaker glass lalu panaskan larutan sampai mendidih selama 15 -30 menit kemudian dinginkan larutan dengan suhu ruangan, saring menggunakan kertas saring, masukkan kedalam botol gelap.

Lampiran Perhitungan Pembuatan Reagen KMnO_4 0,1 N

Diketahui : Normalitas = 0,1 N

$$\text{BM} = 158 \text{ gr/mol}$$

$$\text{Volume yang diinginkan} = 250 \text{ ml}$$

Ditanya : Berat yang ditimbang?

Jawab : $\text{KMnO}_4 \rightarrow \text{K}^+ + \text{MnO}_4^-$ dimana valensi dilihat dari jumlah kation yang positif, maka valensi KMnO_4 yaitu 1

$$\rightarrow N = M_{\text{KMnO}_4} \times 1$$

$$0,1 \text{ N} = 0,1 \text{ M}$$

$$M = \frac{n \text{ (jumlah mol zat)}}{v \text{ (volumen larutan (L))}}$$

$$0,1 \text{ M} = \frac{\text{mol}}{250 \text{ ml}}$$

$$0,1 \text{ M} = \frac{\text{mol}}{0,25 \text{ L}}$$

$$\rightarrow n \text{ (mol)} = \frac{\text{massa}}{\text{BM}}$$

$$\text{Massa} = n \text{ (mol)} \times \text{BM}$$

$$= 0,025 \text{ mol} \times 158 \text{ gram/mol}$$

$$= 3,95 \text{ gram}$$

Jadi berat yang ditimbang yaitu sebanyak 3,95 gram

Lampiran Preparasi Kontrol Porsitif

Ambil formalin sebanyak 1 ml lalu tambahkan aquadest 10 ml kemudian aduk hingga homogen.

Lampiran Prosedur Pembuatan Kontrol Positif

Ambil larutan kontrol positif yang sudah tercampur dengan homogen lalu ambil sebanyak 1 ml, kemudian teteskan KMnO_4 sebanyak 1 tetes. Jika terjadi perubahan warna setelah 30 menit dari warna ungu tua menjadi coklat lalu pudar hasil menunjukkan positif formalin. Tujuan adanya pembuatan kontrol positif untuk perbandingan dan mudah mengetahui mana sampel yang mengandung formalin.

Lampiran Dokumentasi Pengambilan dan hasil Uji Organoleptis

No	Gambar	Keterangan
1		Pembelian sampel di masing-masing pedagang sebanyak 1 sampel dan setiap Dusun terdapat 5 pedagang tahu
2		Pembelian sampel di masing-masing pedagang sebanyak 1 sampel dan setiap Dusun terdapat 5 pedagang tahu

No	Gambar	Keterangan
3		<p>Data pengamatan Uji Organoleptis setelah didiamkan selama 2 hari</p>
4		<p>Data pengamatan Uji Organoleptis setelah didiamkan selama 2 hari</p>
5		<p>Data pengamatan Uji Organoleptis setelah didiamkan selama 2 hari</p>

No	Gambar	Keterangan
6		<p>Data pengamatan Uji Organoleptis setelah didiamkan selama 2 hari</p>
7		<p>Data pengamatan Uji Organoleptis setelah didiamkan selama 2 hari</p>
8		<p>Data pengamatan Uji Organoleptis setelah didiamkan selama 2 hari</p>
9		<p>Data pengamatan Uji Organoleptis setelah didiamkan</p>

No	Gambar	Keterangan
		selama 2 hari
10		<p>Data pengamatan Uji Organoleptis setelah didiamkan selama 2 hari</p>
11		<p>Data pengamatan Uji Organoleptis setelah didiamkan selama 2 hari</p>
12		<p>Data pengamatan Uji Organoleptis setelah didiamkan selama 2 hari</p>
13		<p>Data pengamatan Uji Organoleptis setelah didiamkan selama 2 hari</p>

No	Gambar	Keterangan
14		<p>Data pengamatan Uji Organoleptis setelah didiamkan selama 2 hari</p>
15		<p>Data pengamatan Uji Organoleptis setelah didiamkan selama 2 hari</p>
16		<p>Data pengamatan Uji Organoleptis setelah didiamkan selama 2 hari</p>
17		<p>Data pengamatan Uji Organoleptis setelah didiamkan selama 2 hari</p>

No	Gambar	Keterangan
18		<p>Data pengamatan Uji Organoleptis setelah didiamkan selama 2 hari</p>
19		<p>Data pengamatan Uji Organoleptis setelah didiamkan selama 2 hari</p>
20		<p>Data pengamatan Uji Organoleptis setelah didiamkan selama 2 hari</p>
21		<p>Data pengamatan Uji Organoleptis setelah didiamkan selama 2 hari</p>

No	Gambar	Keterangan
22		<p>Data pengamatan Uji Organoleptis setelah didiamkan selama 2 hari</p>
23		<p>Data pengamatan Uji Organoleptis setelah didiamkan selama 2 hari</p>

Lampiran Dokumentasi Pembuatan Reagen KMnO_4 0,1 N

No	Gambar	Keterangan
1		<p>Timbang KMnO_4 sebanyak 3,95 gram kemudian larutkan dengan akuadest hingga homogen</p>
2		<p>Masukkan kedalam labu ukur 250 ml ad hingga tanda batas</p>

No	Gambar	Keterangan
3		Kemudian kocok hingga homogen
4		Pindahkan larutan KMnO_4 yang sudah homogen kedalam beaker glass dan panaskan hingga mendidih di atas hotplate
5		Diamkan hingga dingin, lalu saring dan simpan didalam botol gelap dan beri label

Lampiran Preparasi Sampel dan Uji Identifikasi Formalin dengan Reagen KMnO_4

No	Gambar	Keterangan
1		Haluskan sampel tahu terlebih dahulu

No	Gambar	Keterangan
2		<p>Timbang sampel tahu sebanyak 5 gram</p>
3		<p>Pindahkan kedalam beaker glas dan tambahkan akuadest sebanyak 20 ml aduk hingga homogen</p>
4		<p>Lalu saring menggunakan kertas saring</p>
5		<p>Ambil filtrat yang telah diperoleh sebanyak 1 ml</p>
6		<p>Tetesi dengan reagen KMnO_4 0,1 N sebanyak 1 tetes</p>
7		<p>Tunggu hingga 30 menit untuk menentukan sampel positif mengandung formalin atau tidak</p>

Lampiran Dokumentasi Hasil Uji Kualitatif Formalin dengan KMnO_4

A1	A2	A3	A4	A5
				

B1	B2	B3	B4	B5
				

C1	C2	C3	C4	C5
				

D1	D2	D3	D4	D5
				

E1	E2	E3	E4	E5
				