

	PROTAP Pembuatan dan Pembakuan Larutan Volumetrik Kalium Hidroksida-Etanol 0,5 N	No. : PMA39
		Rev. : 03
		Berlaku : 02 FEB 2022
		Paraf : 

1 Tujuan

Protap ini disusun sebagai panduan dalam pembuatan dan pembakuan larutan volumetrik kalium hidroksida-etanol 0,5 N agar kualitas dan kebenarannya dapat dipertanggungjawabkan.

2 Cakupan

Protap ini berlaku untuk pembuatan dan pembakuan larutan volumetrik kalium hidroksida-etanol 0,5 N yang digunakan untuk analisis di laboratorium.

3 Penanggung jawab

Penanggung jawab protap ini adalah Manajer R & D

4 Definisi

- 4.1 Pereaksi disingkat P adalah suatu zat yang digunakan sebagai pereaksi atau sebagai unsur pokok dari larutan,
- 4.2 Larutan Volumetrik disingkat LV adalah larutan suatu pereaksi dengan kadar diketahui dan dibakukan untuk digunakan terutama pada penetapan kuantitatif. Kadar biasanya dinyatakan dalam normalitas (N).
- 4.3 Larutan Pereaksi disingkat LP adalah larutan dari pereaksi dalam pelarut dan kadar tertentu yang sesuai untuk penggunaan tertentu.

5 Alat dan Bahan

5.1. Alat

- 5.1.1 Buret 50 ml
- 5.1.2 Labu 1000 ml
- 5.1.3 Gelas ukur 100 ml
- 5.1.4 Labu Erlenmeyer 250 ml
- 5.1.5 Pengaduk magnetik

5.2. Pereaksi

- 5.2.1 Kalium hidroksida P, KOH, BM = 56,11
- 5.2.2 Asam klorida 0,5 N LV
- 5.2.3 Fenolftalein LP
Larutkan 250 mg fenolftalein P dalam 25 ml etanol P.

6 Prosedur

6.1 Pembuatan

- 6.1.1 Timbang kurang lebih 34 g kalium hidroksida P dan masukkan ke labu tentukur 1000 ml.
- 6.1.2 Larutkan dengan 20 ml air dan tambahkan etanol bebas aldehida P hingga 1000,0 ml, campur.
- 6.1.3 Biarkan larutan dalam botol tertutup rapat selama 24 jam.
- 6.1.4 Enaptuangkan beningannya secara cepat ke dalam botol yang sesuai.
- 6.1.5 Simpan dalam keadaan bertutup rapat dan terlindung dari cahaya.

	PROTAP Pembuatan dan Pembakuan Larutan Volumetrik Kalium Hidroksida-Etanol 0,5 N	No. : PMA39
		Rev. : 03
		Berlaku : 02 FEB 2022
		Paraf : 

6.2 Pembakuan

- 6.2.1 Pipet 25,0 ml asam klorida 0,5 N LV
- 6.2.2 Masukkan ke labu Erlenmeyer 250 ml dan encerkan dengan 50 ml air.
- 6.2.3 Tambahkan 2 tetes fenolftalein LP, campur.
- 6.2.4 Titration dengan kalium hidroksida-etanol 0,5 N sambil diaduk dengan pengaduk magnetik sampai merah muda mantap.

6.3 Perhitungan

$$\text{Normalitas} = \frac{25 \times N}{V}$$

- N : normalitas asam klorida 0,5 N LV, g
- 25 : volume asam klorida 0,5 N LV, ml
- V : volume larutan penitar, ml

7 Pustaka

Farmakope Indonesia Edisi VI, 2020

8 Catatan Perubahan

Rev	Berlaku	Perubahan
02	26 Maret 2019	1. Perubahan format dokumen dan logo indofarma
03	02 FEB 2022	1. Perubahan pustaka

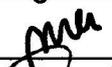
9 Tinjauan Ulang

Protap ini akan ditinjau ulang setiap 2 tahun (atau kurang jika perlu) oleh Manajer R & D dan Manajer Pemastian Mutu

10 Distribusi

Bidang R & D

11 Pengesahan

Keterangan	Jabatan	Kode Bidang	Tanda tangan	Tanggal
Disusun oleh	Supervisor Metode Analisis	LB		28 Jan 2022
Diperiksa oleh	Asman Metode Analisis	LB		28 Jan 2022
Disetujui oleh	1. Manajer R & D	LB		28 Jan 2022
	2. Manajer Pemastian Mutu	PM		29 Jan 2022

 indofarma	PROTAP Pembuatan dan Pembakuan Larutan Volumetrik Kalium Hidroksida-Etanol 0,5 N	No. : PMA39
		Rev. : 03
		Berlaku : 02 FEB 2022
		Paraf : 

12 Tinjauan

No.	Peninjau	Tgl. Tinjauan	Tanda tangan	Rekomendasi
1.	Manajer R & D			
	Manajer Pemastian Mutu			
2.	Manajer R & D			
	Manajer Pemastian Mutu			