

# artikel 7

*by* Mohamad A Mustapa

---

**Submission date:** 09-Jul-2020 12:03AM (UTC+1000)

**Submission ID:** 1349525107

**File name:** Handoyo\_Jamu\_ok.docx (64.69K)

**Word count:** 2184

**Character count:** 13342

## IDENTIFIKASI JAMU YANG BEREDAR DI KOTA KENDARI MENGGUNAKAN METODE SPEKTROFOTOMETRI UV-VIS

### ABSTRAK

Jamu dikenal sebagai obat tradisional secara turun temurun yang berasal dari tumbuh-tumbuhan. Namun, beberapa pelaku industri menambahkan Bahan Kimia Obat (BKO) seperti asam mefenamat kedalam jamu. Penelitian ini bertujuan untuk menentukan validitas metode dalam analisis asam mefenamat secara spektrofotometri UV-Vis pada jamu yang beredar di beberapa pasar Kota Kendari. Teknik pengambilan sampel yang dilakukan pada penelitian ini adalah metode *purposive sampling* sehingga mendapatkan 5 sampel jamu. Penelitian diawali dengan validasi metode untuk menjamin keakuratan metode dalam menentukan kadar asam mefenamat pada sampel. Hasil validasi metode menunjukkan bahwa metode ini baik untuk mendeteksi adanya BKO asam mefenamat pada jamu dengan nilai parameter validasi yaitu nilai korelasi ( $r$ ) sebesar 0,998; batas deteksi (LOD) 0,48  $\mu\text{g}/\text{mL}$ ; batas kuantifikasi (LOQ) 1,63 $\mu\text{g}/\text{mL}$ ; presisi *intraday* dan *interday* yang dinyatakan dengan nilai % simpangan baku relatif berturut turut sebesar 0,014% dan 0,013%; serta akurasi yang dinyatakan dalam % *recovery* sebesar 95,41% (akurasi 80%), 99,04% (akurasi 100%), dan 102,5% (akurasi 120%). Hasil analisis terhadap sampel menggunakan metode yang telah tervalidasi menunjukkan bahwa terdapat jamu dengan kandungan BKO asam mefenamat kadar 0,8%.

### Kata Kunci:

Jamu, Spektrofotometri UV-Vis, Asam Mefenamat

### ABSTRACT

Jamu is a traditional medicine that contains ingredients or ingredients derived from plants of these ingredients that have been hereditary for medicinal use. However, some industry players add Medicinal Chemicals (BKO) such as mefenamic acid into herbal medicine. This study aims to determine the validity of the method in the analysis of mefenamic acid by UV-Vis spectrophotometry on herbs circulating in several markets in Kendari City. The sampling technique used in this study is *purposive sampling method* so that it gets 5 herbal samples. The study began with method validation to ensure the accuracy of the method in determining the level of mefenamic acid in the sample. The results of the method validation show that this method is good for detecting the presence of mefenamic acid BKO in herbal medicine with a validation parameter value that is the correlation value ( $r$ ) of 0.998; detection limit (LOD) 0.48  $\mu\text{g}/\text{mL}$ ; limit of quantification (LOQ) 1.63  $\mu\text{g}/\text{mL}$ ; intraday and interday precision expressed with the value of relative standard deviation% respectively 0.014% and 0.013%; and the accuracy stated in % *recovery* is 95.41% (80%), 99.04% (100%), and 102.5% (120%). The results of the analysis of the sample using a validated method showed that there were herbs with mefenamic acid BKO content of 0.8%.

### Keywords:

Jamu; Spectrophotometry UV-Vis; Mefenamic Acid

## 1. Pendahuluan

Obat tradisional yang sampai saat ini masih digemari masyarakat adalah jamu. Jamu umumnya mengandung tumbuh-tumbuhan dan diramu berdasarkan resep turun temurun berdasarkan pengalaman [1]. Tingginya minat masyarakat terhadap penggunaan jamu dan semakin ketatnya persaingan industri jamu di Indonesia, dimanfaatkan oleh industri nakal menambahkan Bahan Kimia Obat (BKO) kedalam produk jamu. Pada tahun 2014 ditemukan 51 obat tradisional yang mengandung BKO dimana 42 diantaranya merupakan produk ilegal [2].

Berbagai macam jenis BKO yang ditemukan di Indonesia, misalnya saja BKO pada jamu kuat yang ditemukan di Kota Malang [3]. Namun, BKO yang paling sering disalahgunakan dalam sediaan jamu adalah pereda nyeri seperti parasetamol, methampiron, ibuprofen, dan asam mefenamat [1]. Asam mefenamat merupakan obat analgetik dan antiinflamasi golongan Non-Steroid (NSAID) yang digunakan untuk pengobatan osteoarthritis, reumatik, dan nyeri [2]. Terdapat berbagai macam metode analisis dalam penentuan BKO dalam sediaan jamu, misalnya secara KLT-Densitometry, Kromatografi Cair Kinerja Tinggi (KCKT), Kromatografi Gas (KG), serta secara Spektrofotometri UV-Vis [ 8].

Pemilihan suatu metode analisis harus memperhatikan berbagai faktor, seperti tujuan analisis, jenis dan jumlah sampel, ketepatan dan ketelitian yang diinginkan untuk analisis serta biaya yang dibutuhkan, [5]. Berdasarkan struktur kimianya Asam Mefenamat memiliki gugus kromofor dan gugus aoksokrom. Senyawa obat yang memiliki gugus kromofor dan gugus aoksokrom dapat ditentukan kadarnya secara spektrofotometri UV-Vis .

Spektrofotometri UV-Vis merupakan metode analisis yang menggunakan panjang gelombang UV dan Visible sebagai area serapan untuk mendeteksi senyawa. Pada umumnya senyawa yang dapat diidentifikasi menggunakan Spektrofotometri UV-Vis adalah senyawa yang memiliki gugus kromofor dan gugus aoksokrom . Pengujian dengan Spektrofotometri UV-Vis tergolong dan cepat cepat jika dibandingkan dengan metode lain.

## 2. Metode

14

### 2.1. Alat dan Bahan

Alat-alat yang digunakan pada penelitian ini yaitu gelas kimia (Iwaki Pyrex®), gelas ukur (Iwaki Pyrex®), pipet ukur (Iwaki Pyrex®), vortex mixer (Stuart®), labu ukur (Duran®), mikro pipet, pipet tetes, batang pengaduk, spatula, timbangan analitik (Precisa®), dan filler, spektrofotometer UV-Vis (Jasco V-630®),

Bahan-bahan yang digunakan 5 sampel jamu yang diperoleh dari took jamu di kota kendari, baku Asam Mefenamat, metanol pro analis (Merck®), dan aquades.

### 2..2 Pengambilan Sampel

13

Teknik pengambilan sampel yang dilakukan pada penelitian ini adalah metode *purposive sampling*. Pengambilan sampel diawali dengan melakukan observasi di lima

pasar Kota Kendari yaitu pasar Sentral Kota Kendari, pasar Mall Basah, pasar Baruga, pasar Andonohu, dan pasar Lapulu. Pengambilan sampel pada penelitian ini berdasarkan pertimbangan jamu yang paling banyak diminati oleh konsumen dan ketidak lengkapan informasi pada kemasan seperti nama produsen, khasiat, kandungan dan izin edar berupa nomor notifikasi jamu.

31

### 2.3 Pembuatan Kurva Baku Asam Mefenamat

#### a. Pembuatan Larutan Baku Asam Mefenamat 1000 µg/mL

Baku Asam Mefenamat ditimbang 100 mg, dimasukkan ke dalam labu ukur 100 mL, lalu ditambahkan metanol sampai tanda tera dan dihomogenkan.

#### b. Pembuatan Larutan Baku Asam Mefenamat 50 µg/mL

Diambil 2,5 mL baku Asam Mefenamat 1000 µg/mL kemudian dimasukkan ke dalam labu ukur dan ditambahkan metanol hingga 50 mL.

#### c. Penentuan Panjang Gelombang Maksimal Asam Mefenamat

Diambil 2,5 mL baku Asam Mefenamat 50 µg/mL kemudian dimasukkan ke dalam labu ukur dan ditambahkan metanol hingga 50 mL. Sehingga didapatkan larutan Asam Mefenamat dengan konsentrasi 5 µg/mL. Diukur serapan maksimalnya pada panjang gelombang 200-400 nm dengan menggunakan pelarut metanol sebagai blanko.

#### d. Pembuatan Kurva Baku Asam Mefenamat

Larutan baku Asam Mefenamat 50 µg/mL dipipet sebanyak 0,5 mL, 1,5 mL, 2,5 mL, 3,5 mL dan 4,5 mL, masing-masing dimasukkan ke dalam labu ukur 25 mL. Masing-masing labu ukur tersebut ditambahkan metanol sampai tanda tera dan dihomogenkan, sehingga didapatkan larutan Asam Mefenamat dengan konsentrasi 1 µg/mL, 3 µg/mL, 5 µg/mL, 7 µg/mL dan 9 µg/mL. Diukur serapannya pada panjang gelombang maksimal dan digunakan pelarut metanol sebagai blanko.

### 2.3. Validasi Metode

#### a. Linieritas

Pengujian linieritas berdasarkan nilai koefisien korelasi (r) pada persamaan regresi linier kurva baku Asam Mefenamat yang dibuat dengan 5 Variasi konsentrasi yaitu 1 µg/mL, 3 µg/mL, 5 µg/mL, 7 µg/mL dan 9 µg/mL.

#### b. Batas Deteksi (LOD) dan Batas Kuantifikasi (LOQ)

Batas deteksi dan batas kuantifikasi dikalkulasikan menggunakan uji statistik dengan persamaan regresi linier dari kurva baku. Dengan cara memplotkan kadar dan absorbansi.

#### c. Presisi

Pada penelitian ini pengujian presisi ini dilakukan dengan pengukuran absorbansi larutan baku Asam Mefenamat dengan konsentrasi 5 µg/mL pada panjang gelombang maksimal dengan pengulangan sebanyak 10 kali. Presisi keterulangan (*repeatability*) dilakukan dalam satu hari (*intraday*) dan pada hari yang berbeda (*interday*).

#### d. Akurasi

Pengujian akurasi dilakukan dengan menambahkan larutan baku Asam Mefenamat dengan konsentrasi 1 µg/mL, 5 µg/mL dan 9 µg/mL ke dalam sampel jamu. Sampel yang telah disiapkan kemudian dipindahkan ke dalam kuvet dan diukur dengan

spektrofotometer UV-Vis. Keakuratan metode ditetapkan sebagai persen perolehan kembali (% *recovery*).

## 2.4 Analisis Kadar Asam Mefenamat dalam Sampel

Penentuan jumlah Asam Mefenamat dalam sampel dihitung dengan persamaan:

$$\text{Berat } (\mu\text{g}) = \text{kadar sampel } (\mu\text{g/mL}) \times \text{faktor pengenceran (mL)}$$

Kemudian dihitung presentase jumlah Asam Mefenamat per kemasannya, dengan persamaan :

$$\% \text{ Asam Mefenamat} = \frac{\text{jumlah Asam Mefenamat per kemasan}}{\text{berat sediaan per kemasan}} \times 100\%$$

## 3. Hasil dan Pembahasan

### 3.1 Pengambilan Sampel

Ditetapkan 5 sampel jamu sebagai sampel dengan kode sampel A, sampel B, sampel C, Sampel D, dan Sampel E. Sampel tersebut diperoleh dari beberapa pasar di Kota Kendari. Penetapan banyaknya jumlah sampel ini berdasarkan pertimbangan jamu yang paling banyak diminati oleh konsumen dan berdasarkan ketidaklengkapan informasi pada etiket seperti nama produsen, khasiat dan nomor notifikasi jamu. Beberapa sampel tidak mencantumkan nama produsen, kegunaan, berat bersih sampel, dan izin edar berupa nomor notifikasi jamu. Selain ketidaklengkapan informasi pada kemasan (penandaan), terdapat sampel yang tidak mencantumkan nomor izin edar, dan adapula yang hanya mencantumkan nomor izin edar asal jamu diproduksi, bukan izin edar yang berlaku di Indonesia yaitu nomor notifikasi jamu.

### 3.2 Penentuan Panjang Gelombang Maksimal Asam Mefenamat

Dari hasil pengukuran panjang gelombang maksimal asam mefenamat pada rentang panjang gelombang 200 –400 nm diperoleh serapan maksimal pada panjang gelombang 285 nm dengan nilai serapan sebesar 0,405. Hasil pengukuran panjang gelombang maksimal larutan baku asam mefenamat yang diperoleh sama dengan panjang gelombang literatur yang ada yaitu 285 nm (Nerdy,2017).

### 3.3 Validasi Metode

#### a. Linieritas

Uji linieritas ini dilakukan dengan membuat kurva baku asam mefenamat. Kurva baku merupakan standar dari sampel tertentu yang dapat digunakan sebagai pedoman ataupun acuan untuk sampel tersebut pada pengamatan. Pembuatan kurva baku asam mefenamat berdasarkan nilai serapan pada konsentrasi 1  $\mu\text{g/mL}$ , 3  $\mu\text{g/mL}$ , 5  $\mu\text{g/mL}$ , 7  $\mu\text{g/mL}$  dan 9  $\mu\text{g/mL}$  pada panjang  $\lambda_{\text{maks}}$  285 nm dan metanol sebagai blanko.

Dari pembuatan kurva baku, didapatkan persamaan regresi linier  $y = 0,0519x + 0,3854$  dengan koefisien korelasi ( $r$ ) = 0,998. Koefisien korelasi yang diperoleh mendekati 1 dan sesuai dengan syarat yang kriteria penerimaan koefisien korelasi yaitu  $> 0,997$ . Sehingga dapat dinyatakan uji linieritas untuk asam mefenamat menghasilkan korelasi yang linier.

#### b. Batas Deteksi (LOD) dan Batas Kuantitasi (LOQ)

Dari hasil perhitungan statistik diperoleh nilai LOD sebesar 0,4  $\mu\text{g/mL}$  dan nilai LOQ sebesar 1,6  $\mu\text{g/mL}$ . Nilai LOD menunjukkan bahwa pada konsentrasi 0,4  $\mu\text{g/mL}$  merupakan konsentrasi terendah dari larutan baku asam mefenamat yang masih dapat

terdeteksi oleh spektrofotometri UV-Vis sedangkan nilai LOQ menunjukkan bahwa pada konsentrasi 1,6 µg/mL merupakan konsentrasi tertinggi dari larutan asam mefenamat yang masih dapat dikuantifikasi melalui persamaan regresi yang diperoleh dari kurva baku asam mefenamat.

c. Presisi <sup>1</sup>

Parameter presisi dinyatakan dengan persentase *Relative Standard Deviation* (% RSD). Hasilnya disajikan pada Tabel 1

**Tabel 1.** Hasil uji presisi

Uji Presisi	%RSD	%RSD rata-rata
Intra-day	0,015%	0,015%
Inter-day	0,015%	0,014%
	0,013%	
	0,015%	

Hasil perhitungan diperoleh % RSD untuk presisi *intraday* adalah 0,014% dan % RSD untuk presisi *interday* dari hari pertama, hari kedua dan hari ketiga secara berturut-turut adalah 0,014%, 0,013% dan 0,014 %, dengan rerata %RSD adalah 0,014%. Nilai yang dapat memenuhi kriteria uji presisi yang teliti yaitu sebesar ≤2% (Riyanto, 2014), Hal ini menunjukkan bahwa tingkat ketelitian dari metode yang digunakan sangat baik karena memenuhi kriteria uji

d. Akurasi <sup>3</sup>

Uji perolehan kembali ini dilakukan dengan penambahan asam mefenamat dengan konsentrasi 1 µg/mL, 5µg/mL dan 9 µg/mL dapat dilihat pada Tabel 2

**Tabel 2.** Hasil uji akurasi asam mefenamat

Konsentrasi (x)	Absorbansi (y)	% recovery	Rata-rata %recovery
1	0,433	94,11	95,41 ± SD
	0,433	94,11	
	0,435	98,03	
5	0,638	99,21	99,04 ± SD
	0,637	98,82	
	0,638	99,21	
9	0,854	102,17	102,5 ± SD
	0,855	102,39	
	0,858	103,05	

Berdasarkan hasil perhitungan, rata-rata nilai perolehan kembali dari ketiga konsentrasi 1 µg/mL, 5µg/mL, dan 9 µg/mL secara berturut-turut adalah 95,41%,99,04% dan 102,5%. Hasil rata-rata % recovery menunjukkan bahwa % recovery sesuai dengan standar yang ditetapkan yaitu 80-110% [13]

Hasil uji parameter validasi pada penelitian ini dapat dilihat pada Tabel 3 <sup>9</sup>

**Tabel 3.** Parameter validasi metode analisis

No	Parameter Validasi	Hasil	Standar yang Dipersyaratkan
1	Linearitas	0,998	> 0,997
2	Batas deteksi (LOD)	0,48 $\mu$ g/MI	-
3	Batas Kuantifikasi (LOQ)	1,63 $\mu$ g/MI	-
4	Presisi	<i>Intraday</i>	$\leq 2\%$
		<i>Interday</i>	
5	Akurasi	95,41%, 99,04%, 102,5%	80-110%

Hasil yang diperoleh dari masing-masing parameter validasi sesuai dengan standar yang telah dipersyaratkan yaitu koefisien korelasi untuk parameter linieritas mendekati angka 1 ( $\geq 0,997$ ), parameter presisi yang dinyatakan sebagai %RSD baik presisi *intraday* maupun presisi *interday*  $\leq 2\%$ , %*recovery* untuk parameter akurasi berada direntang 80-110%. Kriteria seksama diberikan jika metode memberikan simpangan baku relatif atau koefisien variasi  $\leq 2\%$  [14]. Hal ini menunjukkan bahwa metode spektrofotometri UV-Vis yang digunakan untuk menganalisis asam mfenenamat pada jamu memenuhi persyaratan untuk penggunaannya dan dapat dibuktikan kebenarannya.

2

### 3.4 Analisis Kualitatif dan Kuantitatif

#### a. Analisis Kualitatif

1

Penelitian ini menggunakan 5 sampel yang diperoleh dari beberapa pasar yang berada di kota Kendari. Berdasarkan bentuk spektra absorbansi menunjukkan bahwa 4 sampel jamu (sampel A, B, D, dan E) dari 5 sampel yang dianalisis menunjukkan spektra yang berbeda dengan spektra larutan baku asam mfenenamat. Sedangkan spektra sampel C menunjukkan serapan maksimal panjang gelombang yang sama dengan larutan baku asam mfenenamat yaitu pada panjang gelombang 285 nm.

Sampel jamu yang positif mengandung asam mfenenamat yaitu sampel C, diukur serapannya pada panjang gelombang maksimal 285 nm. Pengukuran dilakukan secara triplo untuk meminimalkan kesalahan. Serapan yang diperoleh adalah 0,815, 0,816 dan 0,815, sehingga serapan rata-rata dari sampel C yaitu 0,815. Perhitungan kadar asma mfenenamat didalam sampel sebesar 8,4  $\mu$ g/mL atau sekitar 0,8%. Hasil analisis menunjukkan bahwa masih terdapat jamu yang mengandung BKO asam mfenenamat di Kota Kendari. Hal ini sangat bertentangan dengan Undang-undang No. 36 Tahun 2009 tentang Kesehatan Pasal 196 yang telah ditetapkan oleh pemerintah tentang larangan adanya BKO dalam jamu.

### 4. Kesimpulan

1

Berdasarkan hasil validasi metode dan analisis asam mfenenamat pada beberapa sampel jamu yang beredar di Kota Kendari, dapat disimpulkan bahwa:

1. Metode spektrofotometri UV-Vis untuk analisis asam mfenenamat, diperoleh linieritas 0,998 dari rentang konsentrasi 1-9  $\mu$ g/mL, batas deteksi 0,48 $\mu$ g/mL dan batas kuantifikasi 1,63 $\mu$ g/mL. Metode spektrofotometri UV-Vis menunjukkan presisi yang baik dengan %RSD yang diperoleh baik presisi *intraday* dan presisi *interday* adalah  $\leq 2\%$  yaitu 0,014% untuk presisi *intraday* dan presisi *interday* rata rata %RSD

adalah 0,013%, rata-rata % *recovery* dari ketiga konsentrasi 1 µg/mL, 5µg/mL, dan 9 µg/mL secara berturut-turut adalah 95,41%, 99,4% dan 102.5%.

2. Kadar BKO jamu yang positif mengandung BKO asam mefenamat di pasar Kota Kendari yaitu 0,8%.

## Referensi

# artikel 7

---

## ORIGINALITY REPORT

---

**26%**

SIMILARITY INDEX

**21%**

INTERNET SOURCES

**7%**

PUBLICATIONS

**18%**

STUDENT PAPERS

---

## PRIMARY SOURCES

---

<b>1</b>	<b>pt.scribd.com</b> Internet Source	<b>5%</b>
<b>2</b>	<b>Submitted to Universitas Indonesia</b> Student Paper	<b>2%</b>
<b>3</b>	<b>www.scribd.com</b> Internet Source	<b>2%</b>
<b>4</b>	<b>id.123dok.com</b> Internet Source	<b>2%</b>
<b>5</b>	<b>Submitted to Sriwijaya University</b> Student Paper	<b>1%</b>
<b>6</b>	<b>Submitted to Universitas Islam Indonesia</b> Student Paper	<b>1%</b>
<b>7</b>	<b>ejurnal.ung.ac.id</b> Internet Source	<b>1%</b>
<b>8</b>	<b>edoc.pub</b> Internet Source	<b>1%</b>
<b>9</b>	<b>repository.setiabudi.ac.id</b> Internet Source	<b>1%</b>

---

10	<a href="https://id.scribd.com">id.scribd.com</a> Internet Source	1%
11	<a href="http://ejournal.stifar-riau.ac.id">ejournal.stifar-riau.ac.id</a> Internet Source	1%
12	<a href="http://bp4kkabsukabumi.net">bp4kkabsukabumi.net</a> Internet Source	1%
13	<a href="https://es.scribd.com">es.scribd.com</a> Internet Source	1%
14	<a href="http://ejurnal.its.ac.id">ejurnal.its.ac.id</a> Internet Source	1%
15	<a href="http://www.coursehero.com">www.coursehero.com</a> Internet Source	<1%
16	Submitted to Fakultas Ekonomi dan Bisnis Universitas Gadjah Mada Student Paper	<1%
17	<a href="http://e-journalfb.ukdw.ac.id">e-journalfb.ukdw.ac.id</a> Internet Source	<1%
18	<a href="http://eprints.uns.ac.id">eprints.uns.ac.id</a> Internet Source	<1%
19	<a href="http://www.slideshare.net">www.slideshare.net</a> Internet Source	<1%
20	<a href="https://fr.scribd.com">fr.scribd.com</a> Internet Source	<1%

Submitted to Syiah Kuala University

21	Student Paper	<1%
22	Submitted to Universitas Jenderal Achmad Yani Student Paper	<1%
23	digilib.unila.ac.id Internet Source	<1%
24	journal.farmasisaraswati.ac.id Internet Source	<1%
25	Kartika Mutiara Ningtyas. Jurnal Riset Kesehatan Poltekkes Depkes Bandung, 2018 Publication	<1%
26	Submitted to University of Birmingham Student Paper	<1%
27	farmasetika.com Internet Source	<1%
28	www.jab.or.jp Internet Source	<1%
29	www.agilent.com Internet Source	<1%
30	docplayer.info Internet Source	<1%
31	Submitted to Universitas Wahid Hasyim (Semarang) Student Paper	<1%

32

"1.1.Grundlage, Methoden, Apparate,  
Reagentien, Automation, Datenverarbeitung",  
Fresenius' Zeitschrift für Analytische Chemie,  
1979

Publication

<1%

33

Submitted to Universitas Muhammadiyah  
Surakarta

Student Paper

<1%

Exclude quotes Off

Exclude matches Off

Exclude bibliography Off