

## Validasi Metode HPLC untuk Penetapan Aspirin dan Asam Salisilat dalam Plasma Kelinci (*Lepus curpaeums*) secara Simultan

### Validation of A High Performance Liquid Chromatography Method for The Simultaneous Determination of Aspirin and Salicylic Acid In Rabbit (*Lepus curpaeums*) Plasma

Agus Siswanto<sup>1\*</sup>, Achmad Fudholi<sup>2</sup>, Akhmad Kharis Nugroho<sup>2</sup>, Sudibyo Martono<sup>2</sup>

<sup>1</sup>Fakultas Farmasi Universitas Muhammadiyah Purwokerto, Dukuh Waluh, Purwokerto, Indonesia

<sup>2</sup>Fakultas Farmasi Universitas Gadjah Mada, Sekip Utara, Jogjakarta, Indonesia

\*E-mail: gus\_ump@yahoo.com

Diterima: 4 April 2016

Direvisi: 29 Juni 2016

Disetujui: 22 Juli 2016

#### Abstrak

Aspirin merupakan obat antinflamasi non steroid yang juga mempunyai efek antiplatelet untuk pencegahan *stroke*. Aspirin di dalam tubuh, sangat mudah terurai menjadi asam salisilat sebagai metabolit utama. Penelitian ini bertujuan untuk mengembangkan dan memvalidasi metode penetapan kadar aspirin bersama-sama dengan asam salisilat dalam plasma menggunakan HPLC. Validasi metode analisis meliputi uji kesesuaian sistem, uji linearitas, penentuan LOD dan LOQ, penentuan perolehan kembali, akurasi, dan presisi. Kadar analit ditetapkan dengan HPLC menggunakan asam benzoat sebagai standar internal, dengan kondisi kolom Purospher Star RP-18 Endcapped (250 x 4,6 mm i.d., 5 µm), fase gerak asetonitril : dapar fosfat 20 mM pH 2,5 (30:70 v/v), volume injeksi 20 µL, kecepatan alir 1,5 mL/menit, dan detektor UV-Vis pada panjang gelombang UV 230 nm. Hasil penelitian menunjukkan bahwa metode yang diusulkan memenuhi persyaratan kesesuaian sistem dan linearitas yang baik ( $r > 0,990$ ) dengan LOQ (aspirin = 0,024 µg/mL, asam salisilat = 0,336 µg/mL) dan LOD (aspirin = 0,007 µg/mL, asam salisilat = 0,101 µg/mL). Metode analisis memberikan perolehan kembali 85-115%, akurasi, dan presisi sesuai persyaratan untuk bioanalisis dengan CV < 5 %. Dengan demikian, metode yang diusulkan dapat digunakan untuk menetapkan kadar aspirin dan asam salisilat dalam plasma.

**Kata kunci:** Aspirin; Asam salisilat; Validasi metode; HPLC

#### Abstract

Aspirin is a nonsteroidal anti-inflammatory drug which also has the effect of antiplatelet for stroke prevention. Aspirin inside human body is very easy to break down into salicylic acid as the main metabolite. The aim of this study is to develop and validate the method for determining aspirin and salicylic acid concentration in plasma by HPLC. Method validation including system suitability test, linearity test, determination of LOD and LOQ, recovery, accuracy and precision. Concentration of analytes in blood is measured by HPLC using benzoic acid as internal standard, with condition Purospher column Endcapped Star RP-18 (250 x 4.6 mm id, 5 µm), acetonitrile : buffer phosphate 20 mM pH 2.5 (30:70 v/v) as mobile phase, injection volume 20 µL, flow rate 1.5 mL/minute, and UV-Vis detector  $\lambda$  230 nm. The results showed that the proposed method meets the requirements of system suitability and good linearity ( $r > 0,990$ ) with LOQ (aspirin = 0.024 mg/mL, salicylic acid = 0.336 mg/mL) and LOD (aspirin = 0.007 mg/mL, salicylic acid = 0.101 mg/mL). The method of analysis provides recovery of 85-115 %, accuracy and precision in accordance with the requirements for bioanalytical with CV < 5 %. Therefore, the proposed method is applicable to determine of aspirin and salicylic acid concentration in plasma.

**Keywords:** Aspirin; Salicylic acid; Method validation; HPLC

## PENDAHULUAN

Aspirin merupakan obat analgesik, anti-inflamasi dan antipiretik yang sangat luas penggunaannya. Dalam dosis rendah, aspirin digunakan sebagai zat antitrombosis untuk mencegah agregasi platelet melalui penghambatan enzim siklooksigenase. Aspirin diabsorpsi secara cepat di saluran pencernaan bagian atas, terutama di bagian pertama duodenum.<sup>1,2</sup> Setelah pemberian secara oral, aspirin terhidrolisis secara cepat di dalam tubuh menghasilkan asam salisilat sebagai metabolit utama.<sup>3</sup> Bioavailabilitas aspirin rendah akibat *first pass effect metabolism* dan hidrolisis menjadi salisilat di dinding usus.<sup>4</sup> Banyak penelitian melaporkan bioavailabilitas aspirin dalam bentuk asam salisilat.<sup>5</sup> Oleh karena itu, pemantauan asam salisilat sebagai metabolit utama dalam darah bersama-sama aspirin sangat diperlukan untuk menentukan profil farmakokinetik aspirin.

Dalam studi farmakokinetik, metode analisis kadar obat dalam sampel hayati merupakan kunci utama kesahihan data.<sup>6</sup> Beberapa metode analisis HPLC untuk menetapkan aspirin dan asam salisilat dalam plasma telah dikembangkan oleh banyak peneliti.<sup>3</sup> Beberapa penelitian menggunakan metode HPLC untuk menetapkan aspirin sebagai senyawa tunggal<sup>7,8</sup> atau penetapan aspirin bersama dengan asam salisilat.<sup>9,10,11,12</sup>

Penelitian ini bertujuan untuk menentukan beberapa parameter validasi penentuan kadar aspirin dan asam salisilat dengan metode HPLC serta kemanfaatannya pada uji farmakokinetik aspirin setelah diberikan secara intravena.

## METODE

Penelitian ini merupakan penelitian eksperimental laboratorium yang dilakukan di laboratorium kimia analisis dan farmakologi-toksikologi Fakultas Farmasi UMP (Universitas Muhammadiyah Purwokerto) pada tahun 2014. Penelitian ini telah mendapatkan persetujuan kaji etik (*Ethical Approval*) nomor 201/KEC-

LPPT/XI/2014 dari Komite *Ethical Clearance* Laboratorium Penelitian dan Pengujian Terpadu UGM.

### Alat dan bahan

Bahan yang digunakan meliputi asam benzoat, asam salisilat, etanol absolut,  $\text{KH}_2\text{PO}_4$ ,  $\text{HPO}_3$ , asam perklorat 60 %, dan kalium oksalat (derajat analisa, Merck). Asetonitril LiChrosolv dan metanol LiChrosolv (pro HPLC, Merck). Aspirin (*working standard*, PT. Bintang Toedjoe),  $\text{N}_2$  cair (Samator), kelinci jantan (*Lepus curpaeums*) dengan bobot 3-3,5 kg sebanyak 3 ekor, dietil eter (derajat analisa, Univar), dan akuabides (PT Widatra Bhakti).

Alat yang digunakan meliputi HPLC Shimadzu (LC-10ATVP, SPD-10A VP, SCL-10A VP), kolom HPLC (LiChroCART 250x4,6 mm Purospher Star RP-18 Endcapped 5  $\mu\text{m}$ , Merck), mikropipet 10-100  $\mu\text{L}$  (Socorex), mikropipet 100-1000  $\mu\text{L}$  (Socorex), neraca analitik (Shimadzu ATX 224 dan AUW 220D), pH meter (Metrohm), *ependorf centrifuge* 5418, jarum suntik 1 mL, mikrotube (Eppendorf), *autovortex* SA5 (Stuart scientific), sonikator (Branson 1510), Haier Deep freezer.

### Pembuatan larutan dapar fosfat 20 mM

$\text{KH}_2\text{PO}_4$  sebanyak 2,7216 g dilarutkan ke dalam 1,0 L akuabides. Untuk mendapatkan pH yang sesuai (3,5-2,5), ditambahkan larutan asam *ortho*-fosfat secukupnya dibantu dengan pH meter.

### Pembuatan larutan induk sampel

Larutan induk aspirin, asam salisilat, dan asam benzoat disiapkan dengan menimbang masing-masing 10 mg aspirin, 10 mg asam salisilat, dan 10 mg asam benzoat. Masing-masing zat dimasukkan ke dalam 3 labu takar 10,0 mL yang berbeda, ditambahkan asetonitril sampai tanda batas, dan dikocok hingga larut.

### Penentuan sistem HPLC

Untuk memperoleh derajat pemisahan ( $R_s$ ) yang baik untuk aspirin, asam salisilat,

dan asam benzoat maka dikembangkan penggunaan beberapa fase gerak, yaitu pertama metanol : asetonitril : dapar fosfat 20 mM pH 3,5 dengan perbandingan 15:15:70; 10:20:70; dan 0:30:70 v/v, dan kedua menggunakan asetonitril : dapar fosfat 20 mM (30 : 70 v/v) dengan variasi pH dapar fosfat 20 mM yaitu: 3,5; 3,0; dan 2,5.

Analisis sampel dengan HPLC menggunakan kolom LiChroCART 250 x 4,6 mm i.d., 5 µm, Purospher Star RP-18 Endcapped (Merck), volume injeksi 20 µL, kecepatan alir 1,5 mL/menit, dan detektor UV-Vis λ 230 nm.

#### Uji kesesuaian sistem

Larutan sampel campuran aspirin, asam salisilat, dan asam benzoat dengan konsentrasi masing-masing 10 µg/mL dalam pelarut asetonitril : dapar fosfat 20 mM pH 2,5 (2:7) diinjeksikan sebanyak 6 kali ke dalam sistem HPLC dengan fase gerak asetonitril : dapar fosfat 20 mM pH 2,5 (30:70 v/v).

#### Penyiapan plasma

Kelinci diaklimatisasi selama 2 minggu dan dipuaskan 12 jam sebelum dipakai dalam percobaan. Darah sebanyak 1,0 mL diambil dari vena marginalis kelinci dan ditampung dalam mikrotube yang mengandung 2,67 mg NaF dan 0,1 mL kalium oksalat 2 %. Darah divortex selama 10 detik, kemudian disentrifugasi pada kekuatan 10000 xg selama 10 menit sehingga diperoleh bagian plasma.

#### Penentuan Kurva baku

Larutan sampel untuk penentuan kurva baku (12 seri kadar) dibuat dari campuran analit aspirin dan asam salisilat serta asam benzoat sebagai standar internal. Masing-masing larutan seri kadar ditambah 250 µL plasma kelinci, dan 20 µL asam perklorat 17,5 %, divortex 10 detik, ditambah 1,0 mL dietil eter, divortex 3 menit. Larutan sampel disentrifugasi pada kekuatan 12000 xg selama 3 menit sehingga diperoleh fase organik (bagian atas). Fase organik diambil seluruhnya dan ditempatkan dalam vial, kemudian diuapkan di bawah aliran gas N<sub>2</sub>.

Residu yang diperoleh direkonstitusi dengan pelarut asetonitril : dapar fosfat 20 mM pH 2,5 (2:7) sebanyak 1000 µL sehingga diperoleh kadar aspirin (0,06; 0,10; 0,20; 0,30; 0,50; 0,70; 1,01; 1,31; 1,51; 2,01; 3,02; 4,02 µg/mL), kadar asam salisilat (0,06; 0,10; 0,50; 1,01; 2,01; 3,02; 4,02; 5,03; 7,55; 10,06; 12,07; dan 15,09 µg/mL) dan kadar asam benzoat 1,00 µg/mL. Seri kadar larutan dibuat dalam 3 kali replikasi. Sampel diinjeksikan ke sistem HPLC. Linearitas kurva baku ditentukan berdasarkan hubungan antara kadar sampel *versus* perbandingan luas area kromatogram aspirin atau asam salisilat terhadap asam benzoat.

#### Penentuan selektifitas

Penentuan selektivitas metode dilakukan dengan membandingkan kromatogram aspirin, asam salisilat, dan asam benzoat dalam darah (*spike*) dan blanko.

#### Perolehan kembali, akurasi, dan presisi

Preparasi sampel dilakukan sesuai prosedur pada pembuatan kurva baku sehingga diperoleh larutan campuran analit dalam 3 level kadar yaitu: level rendah (0,2 µg/mL aspirin, 0,50 µg/mL asam salisilat, 1,00 µg/mL asam benzoat), level sedang (1,01 µg/mL aspirin, 10,06 µg/mL asam salisilat, 1,00 µg/mL asam benzoat), level tinggi (1,51 µg/mL aspirin, 15,09 µg/mL asam salisilat, 1,00 µg/mL asam benzoat) dalam pelarut asetonitril : dapar fosfat 20 mM pH 2,5 (2:7). Larutan level rendah dan level tinggi dibuat dalam 3 kali replikasi. Larutan level sedang dibuat dalam 6 kali replikasi. Sampel diinjeksikan ke sistem HPLC.

#### Penetapan kadar aspirin dan asam salisilat dalam plasma

Sampel darah kelinci dipreparasi sebagaimana prosedur penyiapan plasma. Tidak lebih dari 60 menit, plasma segera diekstraksi sesuai prosedur penetapan kurva baku. Sampel disimpan dalam *freezer* pada suhu -40°C. Tidak lebih dari 12 jam setelah penyimpanan, sampel beku dicairkan

dalam wadah penangas es, kemudian diinjeksikan ke dalam HPLC.

### HASIL DAN PEMBAHASAN

Metode HPLC dalam penelitian ini merupakan hasil pengembangan dari metode-metode yang telah ada dengan berbagai modifikasi dan penyesuaian.<sup>3</sup> Asam benzoat digunakan sebagai standar internal dalam proses ekstraksi sampel plasma. Oleh karena itu, diperlukan uji validitas metode analisis aspirin dan asam salisilat dalam plasma dengan beberapa tahapan untuk mendapatkan metode analisis yang sesuai, antara lain: pemilihan komposisi fase gerak dan kolom yang sesuai, metode ekstraksi yang tepat, dan validasi metode analisis yang diusulkan.

Penggunaan standar internal dalam preparasi sampel yang rumit dan panjang diperlukan untuk untuk mengkoreksi sampel yang hilang selama preparasi. Dengan memperhatikan polaritas analit aspirin dan asam salisilat maka kebanyakan peneliti menggunakan senyawa asam sebagai standar internal seperti asam *p*-toluat, asam benzoat dan senyawa analognya.<sup>3</sup> Dalam proses

ekstraksi ini dipilih asam benzoat sebagai standar internal. Penggunaan asam benzoat sebagai standar internal memberikan hasil yang memuaskan karena: kromatogram terpisah sempurna dari *peak* aspirin dan asam salisilat ( $R_s > 2$ ), TR asam benzoat (6,86 menit) dekat dengan aspirin (5,85 menit) dan asam salisilat (8,53 menit), dapat *me-mimic* analit pada tiap tahap preparasi sampel karena asam benzoat mempunyai polaritas yang mirip analit, dan memiliki respon terhadap detektor UV serupa dengan respon analit pada  $\lambda$  230 nm.

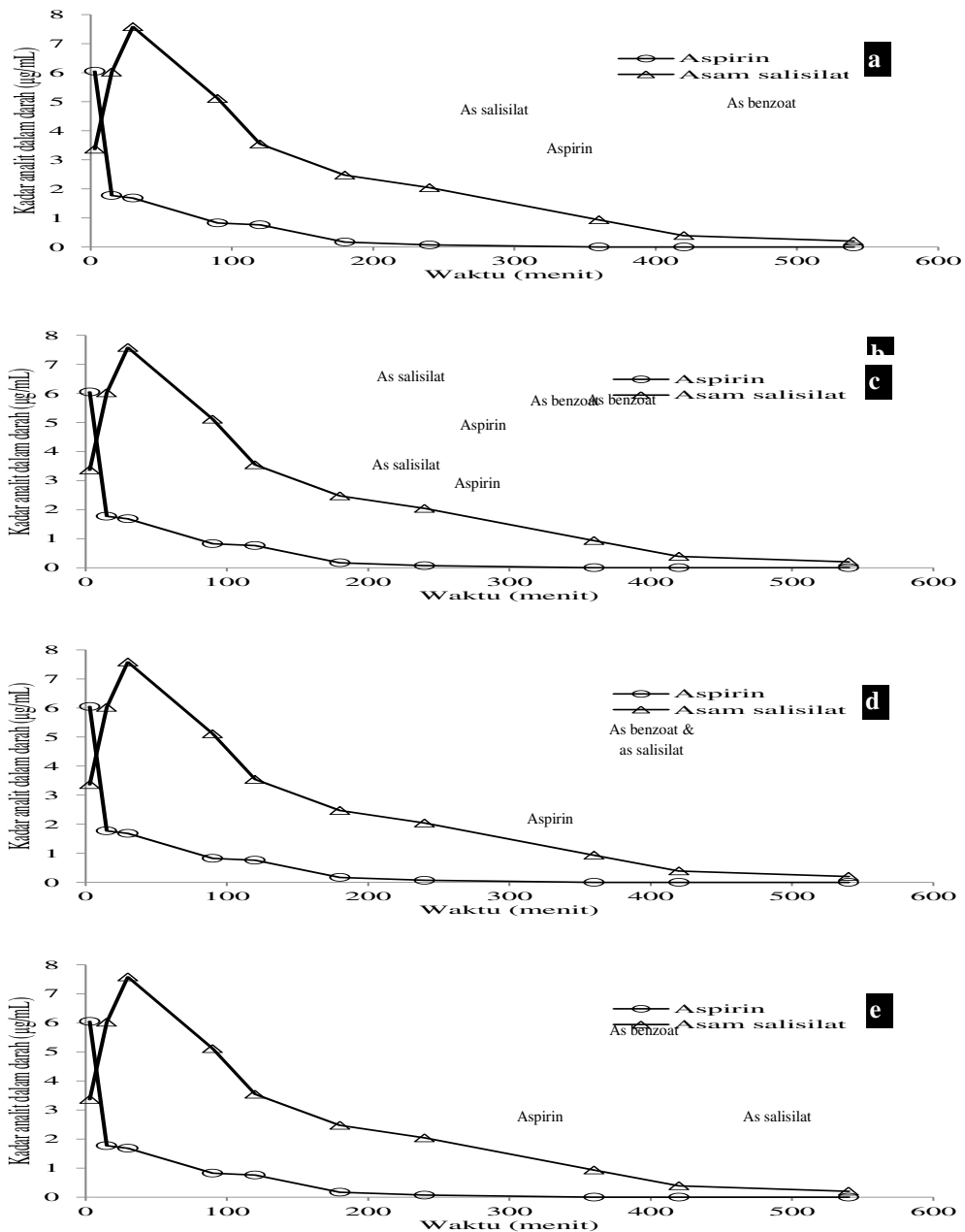
#### Penentuan komposisi fase gerak

Guna mendapatkan derajat pemisahan ( $R_s$ ) yang baik untuk aspirin, asam salisilat, dan asam benzoat maka dikembangkan penggunaan beberapa fase gerak yang sesuai. Pemilihan fase gerak yang sesuai dilakukan berdasarkan 2 indikator yaitu  $R_s > 2$  dan waktu retensi yang pendek (<10 menit). Beberapa komposisi fase gerak yang digunakan yaitu kombinasi metanol, asetonitril, dan dapar fosfat 20 mM pH 2,5-3,5 (Tabel 1). Kromatogram analit secara lengkap dapat dilihat pada Gambar 1.

**Tabel 1. Perbandingan parameter kromatogram aspirin, asam benzoat, dan asam salisilat pada berbagai fase gerak**

No	Fase gerak	TR (menit)	$R_s$	As (10%)
a	Metanol : asetonitril : dapar fosfat 20 mM pH 3,5 (15 : 15 : 70)	S(7,80), A(9,23), B(12,33)	S-A (3,76), A-B (6,89)	S(1,30), A(1,17), B(1,24)
b	Metanol : asetonitril : dapar fosfat 20 mM pH 3,5 (10 : 20 : 70)	S(6,58), A(7,68), B(9,97)	S-A (3,40), A-B (6,17)	S(1,32), A(1,21), B(1,26)
c	Asetonitril : dapar fosfat 20 mM pH 3,5 (30 : 70)	S(4,53), A(4,88), B(5,90)	S-A (1,60), A-B (4,36)	S(1,17), A(1,08), B(1,12)
d	Asetonitril : dapar fosfat 20 mM pH 3,0 (30 : 70)	A(5,87), B(6,99), S(6,99)	A-BS(3,92), B-S(-)	A(1,19), B/S(1,21)
e	Asetonitril : dapar fosfat 20 mM pH 2,5 (30 : 70)	A(5,85), B(6,86), S(8,53)	A-B(3,55), B-S(5,00)	A(1,14), B(1,14), S(1,13)

Keterangan: S = asam salisilat, A = aspirin, B = asam benzoat



**Gambar 1.** Profil kromatogram asam salisilat, aspirin, dan asam benzoat @ 10 µg/mL dalam fase gerak: (a) metanol : asetonitril : dapar fosfat 20 mM pH 3,5 = 15 : 15 : 70; (b) metanol : asetonitril : dapar fosfat 20 mM pH 3,5 = 10 : 20 : 70; (c) asetonitril : dapar fosfat 20 mM pH 3,5 = 30 : 70; (d) asetonitril : dapar fosfat 20 mM pH 3,0 = 30 : 70; (e) asetonitril : dapar fosfat 20 mM pH 2,5 = 30 : 70

Pada tahap pertama digunakan fase gerak metanol : asetonitril : dapar fosfat 20 mM pH 3,5 dengan komposisi metanol : asetonitril yang divariasikan. Dalam komposisi fase gerak ini, meskipun asam salisilat mempunyai kelarutan yang lebih rendah (1:550) dibandingkan asam benzoat (1:350) dan aspirin (1:300)<sup>13</sup>, namun asam

salisilat mempunyai waktu retensi (TR) paling pendek diikuti oleh aspirin dan asam benzoat. pH dapar fosfat dalam fase gerak mempengaruhi terjadinya disosiasi sehingga mempengaruhi polaritas analit. Asam salisilat ( $pK_a = 3$ ) dengan pH 3,5 lebih banyak berada dalam bentuk terionkan sehingga meningkat kelarutannya dalam fase

gerak yang relatif polar. Asam benzoat ( $pK_a = 4,2$ ) lebih banyak berada dalam bentuk molekul, sehingga lebih bersifat non polar. Sementara itu, aspirin berada dalam persentase yang seimbang antara bentuk molekul dan terionkan. Oleh karena itu, dalam kolom C18 secara berturut-turut TR analit adalah asam salisilat, aspirin, dan asam benzoat (Gambar 1a).

Penurunan pH dapar fosfat berpengaruh terhadap posisi TR ketiga senyawa sebagaimana terlihat pada gambar 1e. Pada pH fase gerak yang lebih rendah (2,5) secara berturut-turut TR kromatogram aspirin (5,85 menit), asam benzoat (6,86 menit), dan asam salisilat (8,53 menit). Ketiga senyawa pada pH yang lebih rendah yaitu 2,5 ( $pK_a$  aspirin = 3,5;  $pK_a$  asam benzoat = 4,2;  $pK_a$  asam salisilat = 3,0) cenderung berada dalam bentuk tak terionkan (utuh) sehingga lebih bersifat non polar. Oleh karena itu, TR analit lebih dipengaruhi oleh kelarutan ketiga senyawa. Aspirin dengan kelarutan 1 : 300 yang bersifat lebih polar dielusi terlebih dahulu dibandingkan asam benzoat (1 : 350) dan asam salisilat (1 : 550).

Kondisi pemisahan terbaik diperoleh pada pH 2,5 yang memberikan  $R_s$  ketiga senyawa  $> 2$  dan TR  $< 10$  menit. Sementara itu pada pH 3,0, asam salisilat dan asam benzoat terelusi pada TR yang sama yaitu 6,99 menit sebagaimana tampak pada gambar 1d. Hal ini terjadi karena pada kondisi ini kemungkinan kedua senyawa mempunyai sifat polaritas yang mirip. Meskipun kelarutan asam salisilat (1:550) lebih rendah dibandingkan asam benzoat (1:350) namun kecepatan disosiasi asam salisilat ( $pK_a = 3,0$ ) pada pH 3,0 lebih besar dibandingkan asam benzoat ( $pK_a = 4,2$ ). Pengaruh simultan kelarutan dan kecepatan disosiasi mengakibatkan asam salisilat dan asam benzoat mempunyai polaritas yang mirip sehingga terelusi pada TR yang hampir sama.

#### Kesesuaian sistem HPLC

Hasil uji kesesuaian sistem HPLC menunjukkan bahwa parameter-parameter yang diukur memenuhi kriteria untuk dapat

diterima yaitu nilai simpangan baku relatif dari waktu retensi  $\leq 1\%$ , As (*asymmetry factor*)  $< 2$ , N (*number of theoretical plates*)  $> 2000$  dan  $R_s$  (*resolution*)  $> 2$  sebagaimana tersaji pada Tabel 2.<sup>14</sup> Hal ini berarti bahwa sistem HPLC yang digunakan dalam penetapan kadar analit dalam darah dapat menghasilkan data dengan kualitas yang dapat diterima.

#### Selektivitas

Pada penetapan kadar obat dalam cairan hayati, selektivitas metode merupakan hal yang sangat penting karena harus dapat membedakan obat yang dimaksud dari metabolitnya, obat lain, dan kandungan endogen cairan hayati. Penentuan selektivitas dilakukan dengan membandingkan kromatogram darah blanko dan kromatogram plasma yang di-*spike* (Gambar 2).

Pada sampel blanko, tidak ada kromatogram yang muncul disekitar waktu retensi aspirin, asam benzoat, dan asam salisilat (6-10 menit). Hal ini menunjukkan bahwa tidak ada gangguan respon senyawa endogen dalam plasma terhadap kromatogram analit. Sementara itu, pada kromatogram analit plasma yang dikenai *spiking*, muncul puncak di sekitar waktu retensi analit. Oleh karena itu, dapat disimpulkan bahwa metode analisis memenuhi syarat selektivitas.

#### Kurva baku aspirin dan asam salisilat

Kurva baku merupakan acuan dalam penetapan kadar obat dalam plasma darah. Ketidaktercemerahan dalam pembuatan kurva baku akan menimbulkan kesalahan sistemik dalam penentuan kadar sampel.<sup>6</sup> Linieritas metode analisis merupakan kemampuan untuk memberikan hasil uji yang proporsional terhadap konsentrasi analit dalam sampel.<sup>15</sup>

Kadar obat dalam dalam cairan hayati mempunyai rentang kadar yang lebar berkisar dari rendah ke tinggi.<sup>6</sup> Oleh karena itu, penentuan kurva baku dibuat dalam 12 seri kadar yaitu aspirin = 0,10-4,02  $\mu\text{g/mL}$  dan asam salisilat = 0,10-15,09  $\mu\text{g/mL}$ . Linieritas kurva baku ditentukan dengan

memplotkan hubungan antara konsentrasi analit *versus* perbandingan luas area analit terhadap standar internal asam benzoat (Tabel 3).

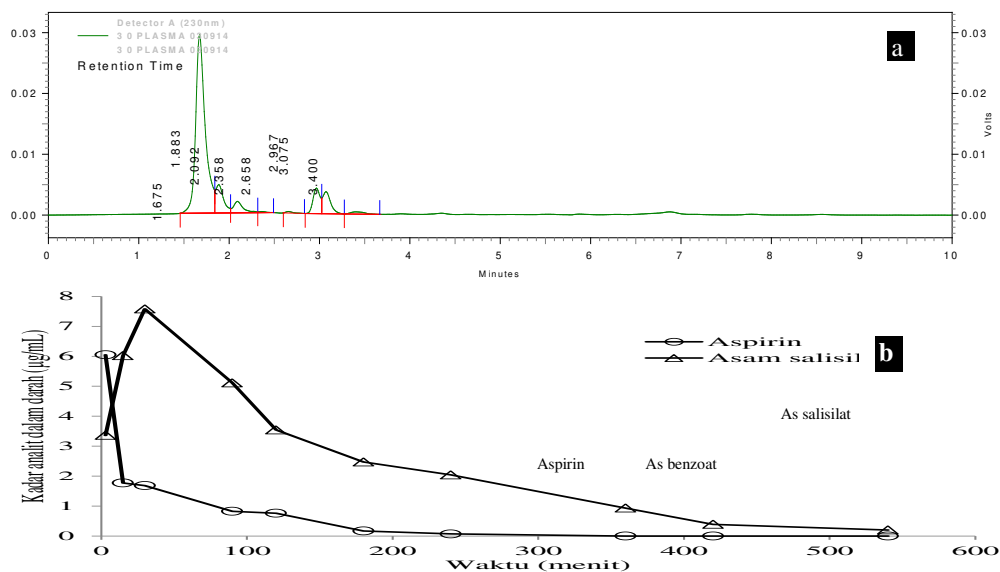
Untuk mendapatkan keterulangan yang baik maka kurva baku dibuat dalam 3 kali replikasi. Ketiga kurva baku memenuhi kriteria linearitas yang baik dengan nilai  $r > 0,765$  ( $p=0,001$ ;  $n=10$ ; derajat bebas=2).<sup>16</sup> Artinya perubahan kadar analit sebanding

dengan perubahan respon kromatogram.

Kurva baku yang baik ditentukan berdasarkan nilai  $r$  yang paling tinggi, intersep ( $a$ ) yang paling rendah, dan kemiringan ( $b$ ) yang paling besar dari garis  $y = bx + a$ . Oleh karena itu, dalam hal ini kurva baku terbaik ditunjukkan oleh kurva baku aspirin replikasi ke-1 dan kurva baku asam salisilat replikasi ke-2.

**Tabel 2. Parameter kesesuaian sistem HPLC**

Parameter	Rata-rata±SD (CV, %) (n=6)		
	Aspirin	Asam salisilat	Asam benzoat
As (10 %)	1,16±0,01 (1,05)	1,20±0,01 (1,11)	1,16±0,02 (1,67)
TR (menit)	7,86±0,04 (0,56)	11,51±0,06 (0,55)	9,23±0,05 (0,49)
Rs	13,28±0,47 (3,57)	5,46±0,03 (0,59)	3,81±0,04 (0,93)
Luas area	460149±6861 (1,49)	572665±8218 (1,44)	1034222±28611 (2,77)
N	8432±111 (1,32)	10280±298 (2,90)	9521±467 (4,91)



**Gambar 2. Contoh perbandingan kromatogram sampel blangko plasma (a) dan sampel campuran aspirin 1,01 µg/mL, asam benzoat 1,01 µg/mL, asam salisilat 4,02 µg/mL dalam plasma (*spike*) (b) dalam fase gerak asetonitril : dapar fosfat 20 mM pH 2,5 (30 : 70)**

**Tabel 3. Kurva baku aspirin dan asam salisilat dalam plasma kelinci (spike)**

Seri kadar	Kadar analit (µg/mL)		Perbandingan luas area kromatogram					
	Aspirin	Asam salisilat	aspirin/as benzoat			as.salisilat/as.benzoat		
			1	2	3	1	2	3
1	0,06	0,06	*	*	*	*	*	*
2	0,10	0,10	0,043	0,067	0,042	*	0,081	*
3	0,20	0,50	0,082	0,110	0,116	0,227	0,318	0,295
4	0,30	1,01	0,163	0,161	0,218	0,660	0,583	0,557
5	0,50	2,01	0,248	0,379	0,311	1,162	1,418	1,229
6	0,70	3,02	0,419	0,421	0,468	1,929	2,074	1,954
7	1,01	4,02	0,519	0,575	0,520	2,204	2,484	2,201
8	1,31	5,03	0,691	0,760	0,665	3,296	2,973	2,679
9	1,51	7,55	0,861	0,842	0,750	4,294	4,447	4,075
10	2,01	10,06	1,070	1,040	1,152	5,469	5,899	5,922
11	3,02	12,07	1,447	1,703	1,481	5,767	7,177	6,142
12	4,02	15,09	2,062	1,994	1,997	8,075	9,319	8,101
		r	0,997	0,995	0,996	0,993	0,999	0,996
		a	0,018	0,056	0,051	0,236	0,051	0,124
		b	0,504	0,506	0,487	0,509	0,599	0,529
		LOD**	0,007	µg/mL			0,101	µg/mL
		LOQ**	0,024	µg/mL			0,336	µg/mL

Keterangan : \*) kromatogram analit tidak terdeteksi

\*\*) LOD dan LOQ dihitung pada kadar aspirin 0,10-1,01 µg/mL dan asam salisilat 0,10-4,02 µg/mL

**Tabel 4. Data perolehan kembali, presisi, akurasi aspirin dan asam salisilat**

Level kadar	Kadar analit (µg/mL)		Replikasi	Aspirin			Asam salisilat		
	Aspirin	Asam salisilat		Perolehan kembali (%)	Rata-rata±SD (%)	CV (%)	Perolehan kembali (%)	Rata-rata±SD (%)	CV (%)
Rendah	0,20	0,50	1	97,71	98,70±1,77	1,79	85,14	84,44±1,16	1,37
			2	100,75			83,11		
			3	97,65			85,09		
Sedang	1,01	10,06	1	98,22	95,88±2,92	3,04	98,42	100,33±1,69	1,69
			2	92,61			100,92		
			3	96,81			101,65		
Tinggi	1,51	15,09	1	100,81	96,07±3,04	3,16	97,77	95,49±2,66	2,78
			2	95,07			94,49		
			3	96,14			94,14		
			4	91,68			91,26		
			5	97,64			97,95		
			6	95,05			97,31		

**LOD dan LOQ**

Metode analisis untuk analisis sampel biologis harus mempunyai sensitivitas yang tinggi agar mampu mengukur kadar obat utuh yang berada dalam sampel hayati.<sup>6</sup> Tidak pekanya suatu metode analisis dapat berakibat tidak terpantaunya kadar obat yang rendah selama fase absorpsi dan eliminasi, sehingga dapat menimbulkan kesalahan

dalam penetapan model dan nilai parameter farmakokinetik.<sup>6</sup> LOD dan LOQ merupakan parameter sensitivitas suatu metode. Pada penelitian ini, nilai LOD dan LOQ dianalisis secara statistik melaluipersamaan regresi linear kurva baku pada kadar aspirin 0,10-1,01 µg/mL dan asam salisilat 0,10-4,02 µg/mL. Dalam sampel plasma, aspirin dan asam salisilat berada pada konsentrasi rendah. Oleh karena itu, diperlukan metode



analisis dengan LOD dan LOQ yang rendah agar dapat mendeteksi dan mengkuantifikasi analit. Sensitivitas metode untuk aspirin terlihat dari perolehan nilai LOD = 0,007 µg/mL dan LOQ = 0,024 µg/mL. Sementara itu, untuk asam salisilat memberikan perolehan nilai LOD = 0,101 µg/mL dan LOQ = 0,336 µg/mL

Perolehan kembali, akurasi, dan presisi

Hasil uji perolehan kembali tersaji pada tabel 4. Metode analisis HPLC untuk aspirin dan asam salisilat memberikan akurasi yang baik dengan nilai perolehan kembali 85-115% pada 3 level kadar.<sup>6,17</sup> Sementara itu, nilai CV perolehan kembali untuk tiap level konsentrasi tidak lebih dari 5%. Artinya metode analisis yang digunakan cukup handal untuk menentukan kadar analit dalam plasma mendekati nilai sebenarnya. Nilai akurasi yang cukup tinggi amat diperlukan dalam farmakokinetik, agar kadar obat yang didapat benar-benar mampu menerangkan nilai kadar *in vivo* yang sesungguhnya.<sup>6</sup>

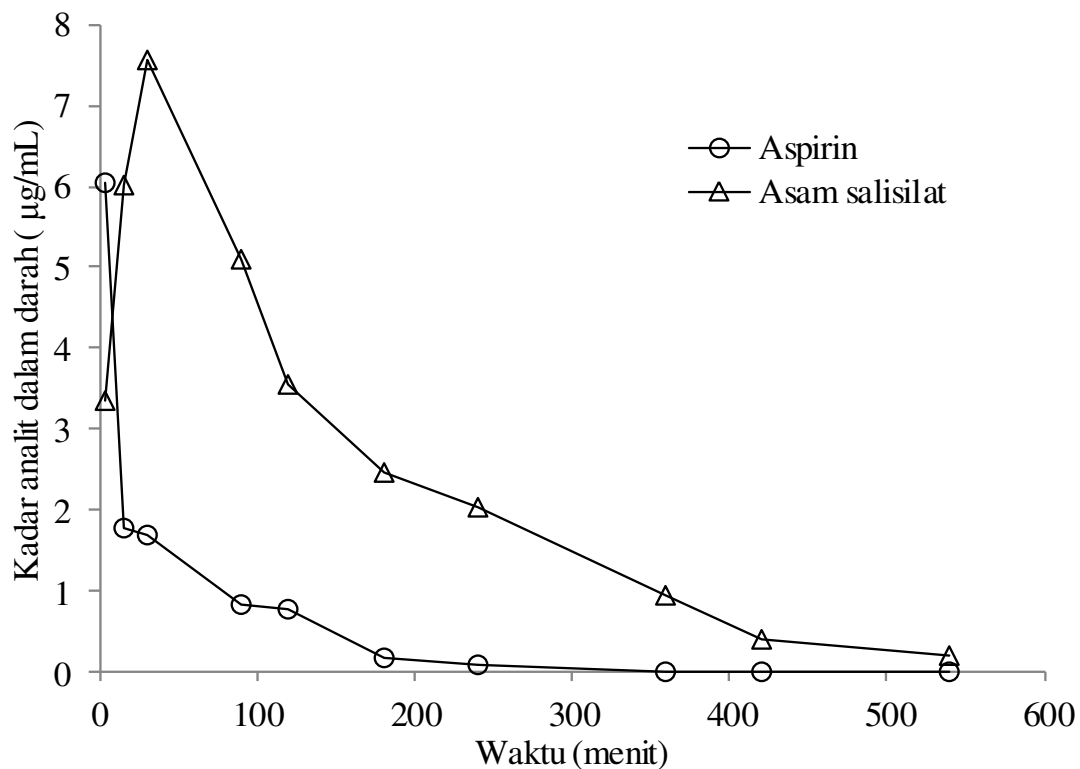
Salah satu faktor yang mempengaruhi akurasi metode ini adalah proses ekstraksi analit dari plasma. Prosedur ekstraksi yang cukup panjang dapat mempengaruhi persen perolehan kembali analit. Sampel darah ditampung dalam mikrotube yang mengandung kalium oksalat dan NaF. Kalium oksalat digunakan sebagai antikoagulan, sedangkan NaF ditambahkan untuk mencegah hidrolisis aspirin.<sup>18</sup> Plasma dipisahkan dari darah sampel dengan sentrifugasi (10000 xg). Penambahan asam perklorat 17,5% dilakukan untuk mengendapkan protein plasma dan mengasamkan sampel hingga pH = 1,18. Sampel dikondisikan pada pH rendah untuk meningkatkan stabilitas analit (asam salisilat, asam benzoat, dan aspirin). Dalam suasana asam, analit tidak terdisosiasi menjadi bentuk ion, sehingga berada dalam bentuk molekul. Setelah divortex untuk menghomogenkan campuran, selanjutnya ditambahkan dietil eter sebagai fase organik untuk ekstraksi analit.<sup>19</sup> Partisi analit ke

dalam dietil eter terjadi dengan baik. Hal ini terjadi karena kelarutan ketiga analit yang cukup tinggi dalam dietil eter (aspirin 0,262 M; asam salisilat 1,5 M; asam benzoat 1,816 M). Vortex selama 3 menit dilakukan untuk mencampur sampel dan menarik analit ke dalam fase organik (dietil eter). Fase organik diuapkan di bawah aliran gas N<sub>2</sub> untuk menghindari hidrolisis aspirin dalam udara bebas. Residu direkonstitusi dengan fase gerak dan disimpan beku (-40°C) hingga analisis HPLC dilakukan untuk menghindari degradasi aspirin.

Presisi diukur sebagai simpangan baku atau simpangan baku relatif (koefisien variasi) dan dinyatakan sebagai keterulangan (*repeatability*) atau ketertiruan (*reproducibility*).<sup>20</sup> Penelitian ini hanya menetapkan keterulangan saja sebagai parameter presisinya. Metode analisis HPLC untuk aspirin dan asam salisilat mempunyai nilai presisi yang baik dengan nilai koefisien variasi (CV) < 5%.<sup>6</sup> Oleh karena itu, dapat disimpulkan bahwa metode pengukuran aspirin dan asam salisilat ini telah memenuhi syarat validitas metode bioanalisis.

Profil farmakokinetik aspirin setelah pemberian secara intravena

Metode HPLC untuk analisis aspirin dan asam salisilat digunakan pada penetapan kadar analit setelah pemberian larutan aspirin secara intravena pada kelinci. Kurva profil farmakokinetik aspirin yang diberikan secara intravena tersaji pada Gambar 3. Pada menit awal kadar aspirin dalam darah sangat tinggi, namun segera mengalami penurunan kadar yang sangat tajam karena sebagian besar aspirin mengalami hidrolisis menjadi asam salisilat setelah pemberian secara intravena. Gambar 3 menunjukkan bahwa penurunan kadar aspirin diikuti dengan kenaikan kadar asam salisilat dalam darah. Bahkan asam salisilat merupakan senyawa yang lebih dominan di dalam darah dibandingkan aspirin.



**Gambar 3. Profil kadar aspirin dan asam salisilat dalam darah kelinci setelah pemberian larutan aspirin dalam pelarut etanol absolut secara intravena dengan dosis 6,25 mg/kgBB (n = 3)**

## KESIMPULAN

Hasil penelitian menunjukkan bahwa metode HPLC untuk analisis aspirin dan asam salisilat yang diusulkan memenuhi persyaratan kesesuaian sistem dan linieritas yang baik. Metode analisis memberikan perolehan kembali, akurasi, dan presisi sesuai persyaratan untuk bioanalisis dengan  $CV < 5\%$ . Dengan demikian, metode yang diusulkan dapat digunakan untuk menetapkan kadar aspirin dan asam salisilat dalam plasma.

## UCAPAN TERIMA KASIH

Penulis mengucapkan terima kasih kepada tim peneliti membantu selama penelitian berlangsung dan Fakultas Farmasi Universitas Muhammadiyah Purwokerto yang telah memberikan bantuan sarana dan prasarana penelitian.

## DAFTAR PUSTAKA

1. Patrono C, Rocca B. Aspirin: promise and resistance in the new millennium. *Arteriosclerosis, Thrombosis, and Vascular Biology*. 2008;28(1):25–32.
2. Kannan S, Manivannan R, Balasubramaniam A, Kumar NS. Formulation and evaluation of aspirin delayed release tablet. *International Journal of Comprehensive Pharmacy*. 2010; 1(4):1-3.
3. Mullangi R, Sharma K, Srinivas NR. Review of hplc methods and hplc methods with mass spectrometric detection for direct determination of aspirin with its metabolite(s) in various biological matrices. *Biomed. Chromatogr*. 2012; 26(8):906-41.
4. Sweetman SC, Editor. *Martindale the complete drug reference*. Thirty-sixth ed. London: Pharmaceutical Press; 2009.
5. Dressman JB, Nair A, Abrahamsson B, Barends, DM, Groot DW, Kopp S, et al.

- Biowaiver monograph for immediate-release solid oral dosage forms: acetylsalicylic acid. *Journal of Pharmaceutical Sciences*. 2012;101(8): 2653-67.
6. Hakim L. *Farmakokinetika*. Yogyakarta: Bursa Ilmu; 2011.
  7. Rojeab Y, Martin S, White R, Montenery S, Mcwilliams M, Walker M, Kisor D. In vitro dissolution and pilot pharmacokinetic studies of acetylsalicylic acid from an orally disintegrating tablet formulation of low-dose aspirin. *IJMCR*. 2011;2(2):72-7.
  8. Sankar R, Dachinamoorthi, Shekar C. A Comparative Pharmacokinetic study of Aspirin Suppositories and Aspirin Nanoparticles Loaded Suppositories. *Clinic Pharmacol Biopharm*. 2012;1(3):1-5.
  9. Broome TA, Brown MP, Gronwall RR, Casey MF, Meritt KA. Pharmacokinetics and plasma concentrations of acetylsalicylic acid after intravenous, rectal, and intragastric administration to horses. *The Canadian Journal of Veterinary Research*. 2003;67:297-302.
  10. Kumar S, Jamadar LD, Bhat K, Musmade PB, Vasantharaju SG, Udupa N. Analytical method development and validation for aspirin. *Int.J.ChemTech Res*.2010;2(1):389-99.
  11. Bamigbola EA, Ibrahim MA, Attama AA, Uzundu AL. In vitro-in vivo correlation of four commercial brands of aspirin tablets marketed in Nigeria. *African Journal of Pharmacy and Pharmacology*.2009;5:1648-54.
  12. Yamamoto E, Takakuwa S, Kato T, Asakawa N. Sensitive determination of aspirin and its metabolites in plasma by LC-UV using on-line solid-phase extraction with methycellulose-immobilized anion exchange restricted access media. *Journal of Chromatography*. 2007;846:132-38.
  13. Moffat AC, Osselton MD, Widdop B, Watts J, editor. *Clarke's analysis of drugs and poisons in pharmaceuticals, body fluids and postmortem material*. Fourth edition. London-Chicago: Pharmaceutical Press; 2011.
  14. Yuwono M, Indrayanto G. Validation of chromatographic methods of analysis. *Profiles of Drug Substances Excipients and Related Methodology*. 2005;32:243-59.
  15. FDA. *Guidance for industry bioanalytical method validation*. Rockville: United States Pharmacopoeial Convention Inc; 2001.
  16. Sugiyono. *Statistika Untuk Penelitian*. CV Alfabeta; Bandung, 2009.
  17. Lindholm J. *Development and validation of hplc method for analytical and preparative purposes [disertasi]*. Uppsala: Universitatis Upsaliensis; 2004.
  18. Ramjith US, Sunith DK, Radhakrishnan S and Sameer PA. HPLC study of aspirin and aspirin derivatives. *International Journal Of Research In Pharmacy And Chemistry* . 2013;3(1):1-5.
  19. Harmita. *Petunjuk pelaksanaan validasi metode dan cara perhitungannya*. *Majalah Ilmu Kefarmasian*. 2004;I:117-35.