



**PENGEMBANGAN SENSOR POLIFENOL BERBASIS Natrium  
META PERIODAT DAN 3-METIL-2-BENZOTHIAZOLINON  
HIDRAZON UNTUK KONTROL KUALITAS KOPI**

**SKRIPSI**

**Diajukan guna melengkapi tugas akhir dan memenuhi salah satu syarat  
untuk menyelesaikan pendidikan di Fakultas Farmasi (S1) dan mencapai  
gelar Sarjana Farmasi**

**Oleh**  
**Nindya Puspitaningtyas**  
**NIM 102210101041**

**BAGIAN BIOLOGI FARMASI  
FAKULTAS FARMASI  
UNIVERSITAS JEMBER  
2014**

## **PERSEMBAHAN**

Skripsi ini saya persembahkan untuk :

1. Ayahanda Ir. Hadi Puspinto dan Ibunda Dyah Panca Susilastuti yang telah mendoakan dan memberi dukungan serta kasih sayang yang tak terhingga selama ini;
2. Kakakku Taufiq Firmansyah yang selalu mendukungku dan menyemangatiku untuk terus berjuang dan segera menyelesaikan studi ini;
3. Bapak Prof. Drs. Bambang Kuswandi, M.Sc., Ph.D. dan bapak Moch. Amrun Hidayat, S.Si., M.Farm., Apt., terimakasih telah memberikan bantuan serta bimbingan dengan segala perhatian sehingga penelitian ini dapat terselesaikan. Bu Wayan dan Mbak Hani, terimakasih atas bantuan dan saran yang telah membantu saya dalam menyelesaikan penelitian ini;
4. Nauvalil Maskatul Imam, terimakasih telah memberikan semangat dan selalu mendampingiku ketika sama sekali tidak ada harapan;
5. Semua guruku sejak TK sampai Perguruan Tinggi yang terhormat yang telah membimbing dan memberikan ilmunya dengan penuh kesabaran;
6. Almamater Fakultas Farmasi Universitas Jember.

## MOTTO

**Kesuksesan adalah 1 % inspirasi dan 99 % keringat. Tidak ada yang dapat menggantikan kerja keras.**

(*Penulis* )

**Bila anda berani bermimpi tentang sukses brarti anda sudah memegang kunci kesuksesan hanya tinggal berusaha mencari lubangnya kuncinya untuk membuka gerbang kesuksesan**

(*John Savique Capone*)

**Keyakinan merupakan satu-satunya penawar kegagalan yang diketahui orang!**

(*Napoleon Hill*)

## **PERNYATAAN**

Saya yang bertanda tangan di bawah ini :

Nama : Nindya Puspitaningtyas

NIM : 102210101041

Menyatakan dengan sesungguhnya bahwa skripsi yang berjudul "*Pengembangan Sensor Polifenol Berbasis Natrium Meta Periodat dan 3-Metil-2-Benzothiazolinon Hidrazon untuk Kontrol Kualitas Kopi*" adalah benar-benar karya sendiri, kecuali jika dalam pengutipan substansi disebutkan sumbernya, dan belum pernah diajukan pada institusi manapun, serta bukan karya jiplakan. Saya bertanggung jawab atas keabsahan dan kebenaran isinya sesuai dengan sikap ilmiah yang harus dijunjung tinggi.

Demikian pernyataan ini saya buat dengan sebenarnya, tanpa ada tekanan dan paksaan dari pihak manapun serta bersedia mendapat sanksi akademik jika ternyata dikemudian hari pernyataan ini tidak benar.

Jember, November 2014

Yang menyatakan,

Nindya Puspitaningtyas

NIM 102210101041

## **SKRIPSI**

### **PENGEMBANGAN SENSOR POLIFENOL BERBASIS NATRIUM META PERIODAT DAN 3-METIL-2-BENZOTHIAZOLINON HIDRAZON UNTUK KONTROL KUALITAS KOPI**

Oleh

Nindya Puspitaningtyas

NIM 102210101041

Pembimbing

Dosen Pembimbing Utama : Moch. Amrun Hidayat, S.Si., Apt., M.Farm.

Dosen Pembimbing Anggota : Prof. Drs. Bambang Kuswandi, M.Sc., Ph.D.

## **PENGESAHAN**

Skripsi berjudul “*Pengembangan Sensor Polifenol Berbasis Natrium Meta Periodat dan 3-Metil-2-Benzothiazolinon Hidrazone untuk Kontrol Kualitas Kopi*” telah diuji dan disahkan oleh Fakultas Farmasi Universitas Jember pada:

hari, tanggal :

tempat : Fakultas Farmasi

Tim Penguji

Dosen Pembimbing Utama,

Dosen Pembimbing Anggota,

Moch. Amrun Hidayat, S.Si., Apt., M.Farm.  
NIP 197801262001121004

Prof. Drs. Bambang Kuswandi, M.Sc., Ph.D.  
NIP 196902011994031002

Dosen Penguji I,

Dosen Penguji II,

Endah Puspitasari, S.Farm., M.Sc., Apt.  
NIP 198107232006042002

Drs. Agus Abdul Gani, M.Si

Mengesahkan,  
Dekan Fakultas Farmasi Universitas Jember

Lestyo Wulandari, S.Si., Apt., M.Farm  
NIP 197604142002122001

## RINGKASAN

**Pengembangan Sensor Polifenol Berbasis Natrium Meta Periodat dan 3-Metil-2-Benzothiazolinon Hidrazone untuk Kontrol Kualitas Kopi;** Nindya Puspitaningtyas; 102210101041; 2014; 74 halaman; Fakultas Farmasi Universitas Jember.

Kopi merupakan salah satu jenis minuman yang disukai oleh seluruh lapisan masyarakat. Hasil awal studi International Coffee Systems (ICS) juga menunjukkan bahwa kopi dapat mengurangi dampak substansi merugikan pada tubuh dan bisa membantu memerangi banyak penyakit. Kopi mempunyai kapasitas antioksidan 5-8 kali lebih tinggi dibandingkan pada teh (Natella, et al., 2002), dan salah satu komponen yang berperan adalah senyawa polifenol. Salah satu komponen polifenol yang terdapat dalam jumlah yang banyak di dalam kopi adalah asam klorogenat.

Pengembangan suatu sensor berupa kertas saring diharapkan lebih efektif dan efisien dalam aplikasinya dibandingkan dengan menggunakan instrumen lain yang lebih rumit. Pada penelitian ini sensor polifenol dibuat dengan mengimobilisasi natrium meta periodat ( $\text{NaIO}_4$ ) dan 3-metil-2-benzothiazolinon hidrazone (MBTH) pada kertas saring. Penggunaan  $\text{NaIO}_4$  untuk pengembangan sensor antioksidan pada kopi memiliki beberapa kelebihan dibandingkan menggunakan enzim seperti PPO atau tirosinase, *laccase* dan peroksidase yaitu perubahan *o*-difenol menjadi *o*-kuinon menggunakan  $\text{NaIO}_4$  lebih cepat dibandingkan reaksi secara enzimatis dan kuinon yang terbentuk tidak menyebabkan inaktivasi enzim yang dapat mempengaruhi reagen. Selain itu penggunaan  $\text{NaIO}_4$  lebih ekonomis dibandingkan enzim. *O*-kuinon yang merupakan produk hasil oksidasi dapat membentuk komplek berwarna merah muda hingga merah marun dengan penambahan MBTH. Oleh karena itu, pengembangan sensor polifenol dengan  $\text{NaIO}_4$  dapat dilakukan dengan mendeteksi kuinon yang membentuk kompleks berwarna merah muda sampai merah marun dengan MBTH.

Fabrikasi sensor polifenol pada penelitian ini dilakukan dengan mengimobilisasi reagen pada kertas saring dengan ukuran 0.5x0.5 cm. Reagen yang digunakan merupakan campuran 8 mM NaIO<sub>4</sub> dan 48 mM MBTH dengan perbandingan volume 1.5:1. Volume reagen yang digunakan adalah 4 µl, yang kemudian sensor dikeringkan selama ±30 menit.

Hasil karakterisasi sensor polifenol berbasis NaIO<sub>4</sub> dan MBTH untuk kontrol kualitas kopi meliputi; waktu respon sensor polifenol adalah 15 menit; linieritas sensor polifenol terhadap standar asam klorogenat berada pada rentang 25-250 ppm, dengan nilai koefisien korelasi (*r*) 0.999 dan persamaan regresi yang diperoleh adalah  $y = 0.1388x + 6.1015$ ; sensitivitas ditunjukkan dengan peningkatan  $\Delta mean\ RGB$  sebesar 0.1388 per ppm CAE; LOD sensor polifenol sebesar 11.067 ppm CAE sedangkan LOQ sensor polifenol adalah 36.888 ppm CAE; interferensi oleh susu maupun gula memberikan nilai interferensi < 5%; sensor polifenol memenuhi parameter presisi dengan RSD kurang dari 2% yaitu 0.532%; sensor polifenol memenuhi parameter akurasi dengan *recovery* rata-rata sebesar 99.518%. Pengukuran konsentrasi polifenol berdasarkan pada perubahan warna yang setara dengan mg/L CAE. Metode sensor polifenol tidak memberikan perbedaan signifikan jika dibandingkan dengan metode pengukuran polifenol dengan spektrofotometri UV-Vis.

## **PRAKATA**

Puji syukur kepada Allah SWT yang telah memberikan limpahan rahmat, kenikmatan, petunjuk dan hidayah sehingga penulis dapat menyelesaikan skripsi yang berjudul “Pengembangan Sensor Polifenol Berbasis Natrium Meta Periodat dan 3-Metil-2-Benzothiazolinon Hidrazone untuk Kontrol Kualitas Kopi”.

Dalam kesempatan ini, penulis bermaksud mengucapkan terimakasih kepada pihak-pihak yang mendukung terselesaiannya skripsi ini, yaitu :

1. Ibu Lestyo Wulandari, S.Si., Apt., M.Farm selaku Dekan Fakultas Farmasi Universitas Jember atas kesempatan yang diberikan kepada penulis untuk menyelesaikan tugas akhir ini;
2. Bapak Moch. Amrun H., S.Si., Apt., M.Farm selaku dosen pembimbing utama dan Bapak Prof. Drs. Bambang Kuswandi, M.Sc., Ph.D selaku dosen pembimbing anggota yang telah memberikan waktu, pikiran dan perhatiannya dalam membimbing serta memberi solusi sehingga terselesaiannya penulisan skripsi ini;
3. Endah Puspitasari, S.Farm., M.Sc., Apt dan Drs. Agus Abdul Gani, M.Si sebagai dosen penguji yang banyak memberikan kritik, saran dan masukan yang membangun dalam penulisan skripsi ini;
4. Ibu Wayan dan Mbak Hani yang telah menjadi laboran kimia farmasi yang baik dan perhatian selama penelitian berlangsung;
5. Mama dan papaku tercinta yang telah memberikan kasih sayang sepenuhnya, doa yang tiada terkira dalam setiap langkahku, pengorbanan yang setulusnya, motivasi untuk terus maju, nasehat, serta selalu berharap yang terbaik terjadi dalam hidupku;
6. Mas Fiki terimakasih atas do'a dan dukungan baik moril dan materil selama aku menyelesaikan studi ini;
7. Semua keluarga besarku tercinta di Situbondo dan Jombang terimakasih telah memberikan kasih sayang, perhatian, serta ketulusan doa yang terus mengalir selama ini;

8. Nauvalil Maskatul Imam yang dengan setia menemaniku baik dalam suka ataupun duka;
9. Teman-teman seperjuangan di Laboratorium Bio-Kemosensor yang telah memberikan semangat dan dukungan dalam menyelesaikan studi ini;
10. Sahabatku Vishnu, Kurkur dan Mbak Tata yang telah mewarnai hariku selama kuliah di Farmasi;
11. Sahabatku Ifa, Shella, Selvy dan Oki yang selalu mendukung dan menghiburku setiap kali kesulitan menghampiriku;
12. Teman teman angkatan 2010, terimakasih atas pertemanan yang menyenangkan dan semangat yang tiada henti;
13. Serta semua pihak yang tidak dapat saya sebutkan satu per satu.

Penulis juga menerima segala kritik dan saran dari semua pihak demi kesempurnaan skripsi ini. Akhirnya penulis berharap semoga skripsi ini dapat diterima dan bermanfaat.

Jember, November 2014

Penulis

## DAFTAR ISI

<b>HALAMAN JUDUL .....</b>	i
<b>HALAMAN PERSEMBAHAN .....</b>	ii
<b>HALAMAN MOTTO .....</b>	iii
<b>HALAMAN PERNYATAAN .....</b>	iv
<b>HALAMAN PEMBIMBING SKRIPSI .....</b>	v
<b>HALAMAN PENGESAHAN .....</b>	vi
<b>RINGKASAN .....</b>	vii
<b>PRAKATA .....</b>	ix
<b>DAFTAR ISI .....</b>	xi
<b>DAFTAR TABEL .....</b>	xiv
<b>DAFTAR GAMBAR .....</b>	xv
<b>DAFTAR LAMPIRAN .....</b>	xvii
<b>BAB 1. PENDAHULUAN .....</b>	1
<b>1.1 Latar Belakang .....</b>	1
<b>1.2 Rumusan Masalah .....</b>	3
<b>1.3 Tujuan Penelitian .....</b>	3
<b>1.4 Manfaat Penelitian .....</b>	4
<b>1.5 Batasan Masalah .....</b>	4
<b>BAB 2. TINJAUAN PUSTAKA .....</b>	5
<b>2.1 Tinjauan Tentang Tanaman Kopi .....</b>	5
<b>2.1.1 Klasifikasi Tanaman Kopi .....</b>	5
<b>2.1.2 Morfologi Tanaman Kopi .....</b>	6
<b>2.1.3 Jenis-Jenis Kopi .....</b>	6
<b>2.2 Tinjauan Tentang Polifenol Pada Kopi .....</b>	7
<b>2.3 Tinjauan Tentang Natrium Periodat .....</b>	9
<b>2.4 Tinjauan Tentang Sensor Kimia .....</b>	10
<b>2.4.1 Karakteristik Sensor Kimia .....</b>	11
<b>2.5 Tinjauan Tentang Imobilisasi Reagen .....</b>	14
<b>2.5.1 Adsorpsi .....</b>	14

2.5.2	Enkapsulasi .....	15
2.5.3	<i>Entrapment</i> .....	16
2.5.4	<i>Cross-Linking</i> .....	16
2.5.5	Ikatan Kovalen .....	17
<b>BAB 3. METODOLOGI PENELITIAN</b>	.....	18
<b>3.1</b>	<b>Waktu dan Tempat Penelitian</b> .....	18
<b>3.2</b>	<b>Jenis Penelitian</b> .....	18
<b>3.3</b>	<b>Rancangan Penelitian</b> .....	18
3.3.1	Rancangan Operasional .....	18
3.3.2	Definisi Operasional .....	18
3.3.3	Diagram Alur Penelitian .....	19
<b>3.4</b>	<b>Alat dan Bahan</b> .....	19
3.4.1	Alat .....	19
3.4.2	Bahan .....	19
<b>3.5</b>	<b>Prosedur Penelitian</b> .....	20
3.5.1	Penyiapan Bahan .....	20
3.5.2	Fabrikasi Sensor Antioksidan .....	20
3.5.3	Optimasi Sensor Antioksidan .....	22
3.5.4	Karakteristik Sensor Antioksidan .....	23
3.5.5	Aplikasi Pada Sampel .....	25
<b>BAB 4. HASIL DAN PEMBAHASAN</b>	.....	26
<b>4.1</b>	<b>Fabrikasi Sensor Polifenol</b> .....	26
<b>4.2</b>	<b>Optimasi Sensor Polifenol</b> .....	26
4.2.1	Optimasi Konsentrasi NaIO <sub>4</sub> dan MBTH .....	26
4.2.2	Optimasi Perbandingan NaIO <sub>4</sub> dan MBTH .....	28
4.2.3	Optimasi Volume Terhadap Perubahan Warna .....	29
<b>4.3</b>	<b>Karakterisasi Sensor</b> .....	31
4.3.1	Waktu Respon .....	31
4.3.2	Linieritas .....	32
4.3.3	Sensitivitas .....	34
4.3.4	Batas Deteksi (LOD) dan Batas Kuantitasi (LOQ) .....	34

4.3.5	Selektivitas .....	34
4.3.6	Presisi .....	37
4.3.7	Akurasi .....	39
4.3.8	Stabilitas Sensor Polifenol .....	40
<b>4.4</b>	<b>Aplikasi Sensor pada Sampel Kopi Dibandingkan dengan Spektrofotometri <i>UV-Vis</i> .....</b>	<b>42</b>
<b>BAB 5.</b>	<b>KESIMPULAN DAN SARAN .....</b>	<b>44</b>
<b>5.1</b>	<b>Kesimpulan .....</b>	<b>44</b>
<b>5.2</b>	<b>Saran .....</b>	<b>45</b>
<b>DAFTAR PUSTAKA .....</b>		<b>46</b>
<b>LAMPIRAN .....</b>		<b>50</b>

## **DAFTAR TABEL**

4.1	Hasil pengukuran linieritas .....	33
4.2	Hasil pengukuran %interferensi susu .....	35
4.3	Hasil pengukuran %interferensi gula .....	36
4.4	Hasil pengukuran untuk kurva kalibrasi .....	37
4.5	Hasil pengukuran sampel kopi Robusta .....	39
4.6	Data hasil pengukuran akurasi .....	40
4.7	Aplikasi sensor pada sampel .....	42

## DAFTAR GAMBAR

2.1	Tanaman kopi .....	5
2.2	Struktur ssam klorogenat .....	8
2.3	Struktur kimia natrium periodat .....	9
2.4	Reaksi oksidasi <i>o</i> -difenol oleh natrium meta periodat dan MBTH .....	10
2.5	Skema sensor kimia .....	11
2.6	Teknik adsorpsi .....	15
2.7	Teknik enkapsulasi .....	16
2.8	Teknik <i>entrapment</i> .....	16
2.9	Teknik <i>crosslinking</i> .....	17
2.10	Teknik ikatan kovalen .....	17
3.1	Diagram alur penelitian .....	19
3.2	Desain Sensor Polifenol .....	21
3.3	Desain skema warna yang menunjukkan kadar polifenol sampel kopi ....	22
4.1	Grafik pengaruh konsentrasi NaIO <sub>4</sub> (konsentrasi MBTH = 48 mM, asam klorogenat 150 ppm) terhadap intensitas perubahan warna sensor .....	27
4.2	Grafik pengaruh konsentrasi MBTH (konsentrasi NaIO <sub>4</sub> = 8 mM, asam klorogenat = 150 ppm) terhadap intensitas perubahan warna sensor .....	27
4.3	Grafik pengaruh perbandingan volume reagen terhadap intensitas perubahan warna sensor .....	28
4.4	Grafik pengaruh perbandingan volume reagen terhadap waktu deteksi ...	29
4.5	Grafik pengaruh volume reagen terhadap intensitas perubahan warna sensor .....	30
4.6	Grafik pengaruh volume standar asam klorogenat terhadap intensitas perubahan warna sensor .....	31
4.7	Kurva waktu respon sensor yang optimal .....	32
4.8	Kurva linieritas .....	33
4.9	Hasil uji interferensi pengukuran asam klorogenat 150 ppm dengan penganggu susu berbagai konsentrasi dan perbandingan volume .....	35

4.10	Hasil uji interferensi pengukuran asam klorogenat 150 ppm dengan penganggu gula berbagai konsentrasi dan perbandingan volume .....	36
4.11	Kurva kalibrasi untuk pengukuran presisi .....	38
4.12	Kurva stabilitas sensor polifenol dalam suhu ruang .....	41
4.13	Kurva stabilitas sensor polifenol dalam <i>chiller</i> .....	41
4.14	Grafik aplikasi sampel pada sensor polifenol dan spektrofotometri <i>UV-Vis</i> .....	42

## **DAFTAR LAMPIRAN**

A.	Optimasi Konsentrasi NaIO <sub>4</sub> dan MBTH .....	50
B.	Optimasi Perbandingan Volume NaIO <sub>4</sub> dan MBTH .....	51
C.	Optimasi Volume Reagen .....	52
D.	Optimasi Volume Standar .....	53
E.	Perbandingan Hasil Aplikasi dengan Dicelupkan dan Diteteskan .....	54
F.	Waktu Respon .....	56
G.	Linieritas .....	57
H.	Perhitungan LOD dan LOQ .....	59
I.	Perhitungan Interferensi .....	61
J.	Presisi .....	64
K.	Akurasi .....	67
L.	Stabilitas Sensor Polifenol .....	72
M.	Aplikasi Sensor Polifenol pada Sampel Kopi .....	74