



**BIOSENSOR GLUKOSA SECARA AMPEROMETRI BERBASIS
IMMOBILISASI GLUKOSA OKSIDASE (GOx) DALAM MEMBRAN
POLI(3-AMINOPHENOL) DI PERMUKAAN ELEKTRODA KERJA PASTA
KARBON (CP)-FERROCENE (Fc)**

SKRIPSI

Oleh

**Istiqomah Utaminingsih
NIM 041810301039**

**JURUSAN KIMIA
FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM
UNIVERSITAS JEMBER
2009**

RINGKASAN

Biosensor Glukosa Secara Amperometri Berbasis Immobilisasi Glukosa Oksidase (GOx) dalam Membran Poli(3-Aminophenol) di Permukaan Elektroda Kerja Pasta Karbon (CP)-Ferrocece (Fc); Istiqomah Utaminingsih, 041810301039; 2009: 61 hal; Jurusan Kimia Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam Universitas Jember.

Penelitian dan pengembangan biosensor dewasa ini masih terus aktif, salah satunya adalah biosensor glukosa. Biosensor glukosa yang memanfaatkan oksigen (O_2) sebagai mediator transfer elektron dari enzim ke elektroda dan reaksi oksidasi glukosa oleh glukosa oksidase (GOx) menjadi glukonolakton dan H_2O_2 masih memiliki kelemahan. Kelemahan tersebut adalah jika molekul H_2O_2 yang terbentuk tidak dioksidasi lebih lanjut pada potensial +0,9 V *vs* SCE akan mendeaktivasi GOx dan hal ini tidak diinginkan terjadi. Usaha untuk mengoksidasi H_2O_2 pada potensial +0,9 V *vs* SCE memiliki kelemahan, karena biomolekul yang biasanya ada bersama glukosa seperti asam urat dan asam askorbat akan ikut teroksidasi sehingga mengganggu respon biosensor. Oleh sebab itu, diperlukan mediator transfer elektron lain untuk menggantikan O_2 .

Nakabayashi *et al*, 1998 berhasil menggunakan Ferrocene (Fc) yang merupakan mediator transfer elektron buatan untuk menggantikan O_2 . Penggunaan Fc sebagai pengganti O_2 menyebabkan H_2O_2 tidak terbentuk selama proses *sensing* biosensor glukosa. Pada penelitian ini glukosa oksidase (GOx) akan di *entrapment* (dijebak) dalam membran poli(3-aminophenol) (PAPO) pada permukaan elektroda pasta karbon (CP). CP dalam hal ini sebelumnya telah dicampur secara homogen

dengan ferrocene (Fc), sehingga biosensor glukosa yang diperoleh disebut sebagai Fc,CP/GOx/PAPO. Tujuan dari penelitian ini untuk mengetahui jumlah optimum Fc, lama perendaman optimum elektroda CP yang akan digunakan, dan karakteristik biosensor glukosa.

Penelitian ini dilakukan di Laboratorium Kimia Analitik dan Kimia Fisik Jurusan Kimia Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam Universitas Jember. Secara umum penelitian ini dibagi menjadi tiga tahap. Tahap pertama pembuatan elektroda pasta karbon (CP). Tahap kedua pembuatan membran poli(3-aminophenol) (PAPO) secara elektropolimerisasi dengan voltametri siklik, dan *entrapment* glukosa oksidase (GOx) dalam membran PAPO. Tahap ketiga karakterisasi biosensor glukosa Fc,CP/GOx/PAPO yang diperoleh, meliputi penentuan daerah linier, limit deteksi, sensitivitas, reproduksibilitas, dan *lifetime*-nya.

Optimasi dilakukan untuk mengetahui kondisi optimum komposisi dan parameter pengukuran biosensor glukosa FC,CP/GOx/PAPO. Ada dua macam optimasi yang dilakukan yaitu, penentuan jumlah optimum Fc, dan lama perendaman optimum elektroda kerja pasta karbon dalam larutan GOx.

Hasil yang diperoleh dari penelitian ini adalah biosensor glukosa Fc,CP/GOx/PAPO dengan kondisi optimum pengukuran antara lain potensial oksidasi optimum Fc di 744 mV, jumlah optimum Fc 5 mg, lama perendaman optimum elektroda CP 1,5 jam, dan nilai Km GOx terimmobilisasi 10,9 mM dan Vmaks $35,7 \text{ A.s}^{-1}$. Hasil karakterisasi biosensor glukosa Fc,CP/GOx/PAPO diperoleh daerah linier: 0,25; 1; 2; 3; dan 4 mM, koefisien korelasi 0,996, limit deteksi 0,24 mM, sensitivitas $16,9 \text{ mM}^{-1}$, reproduksibilitas yang baik dengan %Kv kurang dari 5%, dan memiliki *lifetime* satu hari.

DAFTAR ISI

	Halaman
DAFTAR ISI.....	i
DAFTAR GAMBAR.....	iii
DAFTAR TABEL	iv
BAB 1. PENDAHULUAN	1
1.1 Latar Belakang.....	1
1.2 Rumusan Masalah.....	3
1.3 Batasan Masalah	3
1.4 Tujuan Penelitian.....	4
1.5 Manfaat Penelitian.....	4
BAB 2. TINJAUAN PUSTAKA.....	5
2.1 Glukosa	5
2.2 Enzim.....	6
2.3 Glukosa Oksidase.....	10
2.4 Elektoda Pasta Karbon (CP).....	14
2.5 Ferrocene (Fc).....	14
2.6 Grafit	17
2.7 Elektropolimerisasi	18
2.8 Polimer Non-Konduktif	19
2.9 Poli(3-aminophenol).....	20
2.10 Immobilisasi Enzim.....	22
2.10.1 Adsorpsi	22
2.10.2 Metode Cross-linking.....	23
2.10.3 Entrapment	23
2.10.4 Mikroenkapsulasi	24
2.10.5 Ikatan Kovalen	25
2.11 Voltametri Siklik	25
2.12 Amperometri	29

2.13 Biosensor	31
2.14 Biosensor Amperometri.....	32
2.15 Karakterisasi Biosensor.....	32
2.15.1 Daerah linier.....	32
2.15.2 Limit deteksi.....	33
2.15.3 Sensitivitas	34
2.15.4 Reprodusibilitas.....	34
BAB 3. METODOLOGI PENELITIAN.....	35
3.1 Waktu dan Tempat Penelitian	35
3.2 Alat dan Bahan.....	35
3.2.1 Alat.....	35
3.2.2 Bahan	36
3.3 Diagram Alir Penelitian Biosensor Glukosa.....	37
3.4 Prosedur Penelitian.....	38
3.4.1 Pembuatan Berbagai Larutan	38
3.4.2 Desain Biosensor Glukosa Secara Amperometri yang akan Dibuat.....	39
3.4.3 Pembuatan Sel Elektrokimia.....	39
3.4.4 Optimasi Jumlah Ferrosen (Fc).....	39
3.4.5 Elektropolimerisasi 3-aminophenol dan Immobilisasi GOx	40
3.4.6 Penentuan Potensial Oksidasi Optimum Glukosa.....	40
3.4.7 Karakterisasi Biosensor Fc,CP/GOx/PAPO	40
BAB 4. PEMBAHASAN.....	42
4.1 Membran Poli(3-aminophenol) dan Immobilisasi Enzim Glukosa Oksidase (GOx)	42
4.2 Affinitas Glukosa Oksidase (GOx) Terimmobilisasi	44
4.3 Potensial Oksidasi Optimum Ferrocene (Fc)	46
4.4 Jumlah Optimum Ferrocene (Fc)	48
4.5 Lama Perendaman Optimum Elektroda Kerja Pasta Karbon (CP) dalam Larutan Enzim Glukosa Oksidase (GOx)	49

4.6 Karakteristik Biosensor Fc,CP/GOx/PAPO	51
4.6.1 Daerah Linier	51
4.6.2 Limit Deteksi.....	54
4.6.3 Sensitivitas	54
4.6.4 Reprodusibilitas.....	55
4.6.5 Lifetime	56
BAB 5. PENUTUP.....	58
5.1 Kesimpulan	58
5.2 Saran	58
DAFTAR PUSTAKA	59
LAMPIRAN.....	62