

**DAFTAR ISI**

	Halaman
<b>UNIVERSITAS ESA UNGGUL .....</b>	<b>i</b>
<b>HALAMAN PERNYATAAN KEASLIAN.....</b>	<b>ii</b>
<b>LEMBAR PENGESAHAN .....</b>	<b>iii</b>
<b>KATA PENGANTAR.....</b>	<b>iv</b>
<b>ABSTRAK .....</b>	<b>vi</b>
<b>ABSTRACT .....</b>	<b>vii</b>
<b>DAFTAR ISI.....</b>	<b>viii</b>
<b>DAFTAR GAMBAR.....</b>	<b>xi</b>
<b>DAFTAR TABEL .....</b>	<b>xii</b>
<b>DAFTAR RUMUS .....</b>	<b>xiii</b>
<b>LAMPIRAN.....</b>	<b>xiv</b>
<b>BAB I PENDAHULUAN.....</b>	<b>1</b>
1.1    Latar Belakang.....	1
1.2    Rumusan Masalah.....	2
1.3    Tujuan Penelitian.....	2
1.4    Manfaat Penelitian.....	3
1.5    Hipotesis.....	3
<b>BAB II TINJAUAN PUSTAKA .....</b>	<b>4</b>
2.1    Definisi Nanoteknologi.....	4
2.2    Nanopartikel Emas.....	4
2.3    Metode Sintesis Nanopartikel Emas.....	5
2.3.1    Metode Sintesis <i>Top-down</i> .....	6
2.3.2    Metode Sintesis <i>Bottom-Up</i> .....	6
2.4    Kurkumin .....	7
2.4.1    Struktur Kimia Kurkumin.....	7
2.4.2    Kelarutan Kurkumin.....	8
2.4.3    Manfaat Kurkumin.....	8
2.4.4    Reaksi Kimia Sintesis Nanopartikel Emas Kurkumin .....	8
2.5    Karakterisasi .....	9
2.5.1    Spektrofotometri UV-Vis .....	9
2.5.2    Particle Size Analyzer (PSA).....	9
2.5.3    TEM dan SEM .....	10

2.6.	Antioksidan dan Radikal Bebas.....	11
2.7.	Uji Aktivitas Antioksidan.....	11
<b>BAB III</b>	<b>METODE PENELITIAN .....</b>	<b>12</b>
3.1	Rencana Penelitian.....	12
3.2	Alat dan Bahan Penelitian.....	12
3.2.1	Alat Penelitian .....	12
3.2.2	Bahan Penelitian .....	12
3.3	Waktu dan Tempat Penelitian .....	12
3.4	Prosedur Penelitian.....	12
3.4.1	Pembuatan Aqua Regia sebagai Pelarut.....	12
3.4.2	Pembuatan Larutan HauCl <sub>4</sub> 1 mM .....	12
3.4.3	Biosintesis Nanopartikel Emas.....	13
3.4.3.1	Pembuatan Larutan Kurkumin sebagai Pereduktor.....	13
3.4.3.2	Pembuatan Larutan Buffer.....	13
3.4.3.3	Biosintesis Nanopartikel Emas menggunakan Kurkumin .....	14
3.4.4	Analisa stabilitas Nanopartikel Emas .....	14
3.4.5	Karakterisasi .....	14
3.4.6	Uji Aktivitas Antioksidan.....	15
3.4.6.1	Pembuatan Larutan DPPH 0,2 mM.....	15
3.4.6.2	Pembuatan Larutan Standar Asam Askorbat .....	15
3.4.6.3	Penentuan Panjang Gelombang Maksimum .....	15
3.4.6.4	Penentuan Aktivitas Antioksidan Nanopartikel Emas .....	15
3.4.6.5	Penentuan Aktivitas Antioksidan Kurkumin .....	16
3.4.7	Analisis data.....	16
<b>BAB IV</b>	<b>HASIL DAN PEMBAHASAN .....</b>	<b>18</b>
4.1	Hasil.....	18
4.1.1	Pembuatan Larutan HAuCl <sub>4</sub> 1 mM .....	18
4.1.2	Pembuatan Larutan Kurkumin.....	18
4.1.3	Sintesis Nanopartikel Emas Kurkumin.....	18
4.1.4	Analisa Kestabilan Nanopartikel Emas .....	19
4.1.5	Karakterisasi Nanopartikel Emas .....	20
4.1.6	Aktivitas Antioksidan dengan Metode DPPH .....	20
4.1.6.1.	Panjang Gelombang Maksimum DPPH .....	20
4.1.6.2.	Larutan Standar Asam Askorbat .....	21

4.1.6.3. Pengujian Aktivitas Antioksidan Kurkumin.....	22
4.1.6.4. Pengujian Aktivitas Antioksidan Nanopartikel Emas .....	23
4.2 Pembahasan .....	24
4.2.1 Pembuatan HAuCl <sub>4</sub> 1 mM.....	24
4.2.2 Pembuatan Larutan Kurkumin.....	24
4.2.3 Sintesis Nanopartikel Emas Kurkumin.....	25
4.2.4 Kestabilan Nanopartikel Emas .....	26
4.2.5 Karakterisasi Nanopartikel Emas .....	26
4.2.6 Uji Aktivitas Antioksidan.....	26
<b>BAB V PENUTUP .....</b>	<b>28</b>
5.1 Kesimpulan .....	28
5.2 Saran .....	28
<b>DAFTAR PUSTAKA .....</b>	<b>29</b>
<b>LAMPIRAN.....</b>	<b>33</b>

## DAFTAR GAMBAR

	Halaman
<b>Gambar 2.1</b> Struktur kurkumin .....	8
<b>Gambar 4.1</b> Hasil Panjang Gelombang HAuCl <sub>4</sub> .....	18
<b>Gambar 4.2</b> Hasil Optimasi Sintesis Nanopartikel Emas Kurkumin.....	19
<b>Gambar 4.3</b> Hasil Panjang Gelombang Larutan DPPH 0,2 mM .....	21
<b>Gambar 4.4</b> Hasil Uji Aktivitas Larutan Standar Asam Askorbat .....	22
<b>Gambar 4.5</b> Kurva Pengujian Antioksidan Larutan Kurkumin .....	23
<b>Gambar 4.6</b> Hasil Uji Aktivitas Antioksidan Nanopartikel Emas.....	24

**DAFTAR TABEL**

	Halaman
<b>Table 2.1</b> Keterangan ukuran indeks polidispersitas.....	10
<b>Table 2.2</b> Beberapa kategori aktivitas antioksidan.....	11
<b>Tabel 3.1</b> Variasi formula sintesis nanopartikel emas kurkumin .....	14
<b>Tabel 3.2</b> Varian aktivitas antioksidan nanopartikel emas .....	16
<b>Tabel 3.3</b> Varian aktivitas antioksidan nanopartikel emas .....	16
<b>Tabel 4.1</b> Optimasi Nanopartikel Emas Kurkumin tanpa pH.....	19
<b>Tabel 4.2</b> Optimasi Nanopartikel Emas Kurkumin dengan pH.....	19
<b>Tabel 4.3</b> Hasil Data Stabilitas Nanopartikel Emas Selama 1 Minggu .....	20
<b>Tabel 4.4</b> Hasil Karakterisasi dengan <i>Prticle Size Analyzer</i> (PSA) .....	20
<b>Tabel 4.5</b> Aktivitas Antioksidan Asam Askorbat.....	21
<b>Tabel 4.6</b> Formula Pengujian Aktivitas Antioksidan Kurkumin.....	22
<b>Tabel 4.7</b> Aktivitas Antioksidan Kurkumin .....	22
<b>Tabel 4.8</b> Formula Pengujian Aktivitas Antioksidan Nanopartikel Emas.....	23
<b>Tabel 4.9</b> Aktivitas Antioksidan Nanopartikel Emas.....	23

## DAFTAR RUMUS

Halaman

<b>Rumus 3.1</b> Persamaan peredaman radikal bebas DPPH .....	16
<b>Rumus 3.2</b> Persamaan nilai IC <sub>50</sub> .....	17

## LAMPIRAN

	Halaman
<b>Lampiran 1</b> CoA Asam Askorbat.....	33
<b>Lampiran 2</b> CoA Kurkumin .....	34
<b>Lampiran 3</b> Surat Persetujuan Karakterisasi .....	35
<b>Lampiran 4</b> Hasil Karakterisasi.....	36
<b>Lampiran 5</b> Alat Penelitian .....	37
<b>Lampiran 6</b> Alat Penelitian .....	39
<b>Lampiran 7</b> Perhitungan Larutan HAuCl <sub>4</sub> .....	40
<b>Lampiran 8</b> Perhitungan Pembuatan Larutan Kurkumin .....	41
<b>Lampiran 9</b> Perhitungan Pengujian Aktivitas Antioksidan.....	42
<b>Lampiran 10</b> Perhitungan Uji Aktivitas Antioksidan Kurkumin .....	44
<b>Lampiran 11</b> Perhitungan Uji Aktivitas Antioksidan Nanopartikel Emas .....	46
<b>Lampiran 12</b> Hasil Uji Kestabilan Selama 1 Minggu .....	47
<b>Lampiran 13</b> Hasil penelitian 1 .....	48
<b>Lampiran 14</b> Hasil Penelitian 2.....	49