

## DAFTAR ISI

<b>HALAMAN JUDUL</b>	<b>i</b>
<b>HALAMAN PENGESAHAN</b>	<b>ii</b>
<b>PERNYATAAN BEBAS PLAGIASI</b>	<b>iii</b>
<b>HALAMAN PERSMBAHAN</b>	<b>iv</b>
<b>KATA PENGANTAR</b>	<b>v</b>
<b>DAFTAR ISI</b>	<b>vi</b>
<b>DAFTAR GAMBAR</b>	<b>viii</b>
<b>DAFTAR LAMPIRAN</b>	<b>ix</b>
<b>INTISARI</b>	<b>x</b>
<b>ABSTRACT</b>	<b>xi</b>
<b>BAB I PENDAHULUAN</b>	<b>1</b>
I.1 Latar Belakang	1
I.2 Tujuan Penelitian	4
I.3 Manfaat Penelitian	4
<b>BAB II TINJAUAN PUSTAKA DAN PERUMUSAN HIPOTESIS</b>	<b>5</b>
II.1 Tinjauan Pustaka	5
II.1.1 Logam Berat Pb dalam Media Air	5
II.1.2 Metode foto Fenton	6
II.1.3 Asam oksalat sebagai senyawa pengkhelat	8
II.1.4 Daun bayam sebagai sumber asam oksalat	13
II.2 Perumusan Hipotesis dan Rancangan Penelitian	14
II.2.2 Perumusan hipotesis 1	14
II.2.3 Perumusan hipotesis 2	15
II.2.3 Perumusan hipotesis 3	15
II.2.4 Perumusan hipotesis 4	16
II.2.5 Rancangan Penelitian	16
<b>BAB III METODE PENELITIAN</b>	<b>18</b>
III.1 Bahan Penelitian	18
III.2 Alat Penelitian	18
III.3 Prosedur Penelitian	19

III.3.1 Ekstraksi dan analisis asam oksalat dari daun bayam	19
III.3.2 Pembuatan larutan Fenton	20
III.3.3 Larutan standar Pb <sup>2+</sup> 10 mg/L	21
III.3.4 Kurva standar Pb	21
III.3.5 Proses foto-Fenton untuk oksidasi ion logam Pb(II)	21
III.4 Kajian Kinetika Reaksi	22
<b>BAB IV HASIL DAN PEMBAHASAN</b>	<b>23</b>
IV.1 Asam Oksalat Hasil Ekstraks dari Daun Bayam	23
IV.1.1 Pengambilan asam oksalat murni dari daun bayam	23
IV.1.2 Analisis ekstrak daun bayam	24
IV.2 Pengaruh Penambahan Asam Oksalat dari Daun Bayam	25
IV.2.1 Pengaruh konsentrasi larutan asam oksalat dari daun bayam	28
IV.2.2 Pengaruh pH larutan	29
IV.2.3 Pengaruh waktu kontak reaksi terhadap proses Fenton	31
IV.3 Studi Kinetika	32
<b>BAB V KESIMPULAN DAN SARAN</b>	<b>35</b>
<b>DAFTAR PUSTAKA</b>	<b>36</b>
<b>LAMPIRAN</b>	<b>40</b>