



## DAFTAR ISI

<b>HALAMAN SAMPUL</b>	i
<b>HALAMAN PENGESAHAN</b>	ii
<b>SURAT KETERANGAN</b>	iii
<b>HALAMAN PERNYATAAN</b>	iv
<b>HALAMAN PERSEMBAHAN</b>	v
<b>PRAKATA</b>	vi
<b>DAFTAR ISI</b>	vii
<b>DAFTAR GAMBAR</b>	ix
<b>DAFTAR LAMPIRAN</b>	x
<b>INTISARI</b>	xi
<b>ABSTRACT</b>	xii
<b>BAB I PENDAHULUAN</b>	1
I.1 Latar Belakang	1
I.2 Tujuan Penelitian	4
I.3 Manfaat Penelitian	5
<b>BAB II TINJAUAN PUSTAKA DAN PERUMUSAN HIPOTESIS</b>	6
II.1 Tinjauan Pustaka	6
II.1.1 Dampak sulfur di lingkungan	6
II.1.2 Senyawa dibenzotiofena	7
II.1.3 Desulfurisasi oksidatif dibenzotiofena	8
II.1.4 Logam Mo	9
II.1.5 Pasir pantai Parangtritis	10
II.2 Perumusan Hipotesis dan Rancangan Penelitian	11
II.2.1 Perumusan hipotesis 1	11
II.2.2 Perumusan hipotesis 2	12
II.2.3 Rancangan penelitian	13
<b>BAB III METODE PENELITIAN</b>	14
III.1 Bahan	14
III.2 Peralatan	14
III.3 Prosedur Penelitian	14
III.3.1 Sintesis katalis MoO <sub>x</sub> -PP	14
III.3.2 Karakterisasi katalis MoO <sub>x</sub> -PP	15
III.3.3 Prosedur desulfurisasi oksidatif dibenzotiofena	15
III.3.4 Analisis produk desulfurisasi oksidatif dibenzotiofena	16
<b>BAB IV HASIL DAN PEMBAHASAN</b>	17
IV.1 Karakterisasi Katalis PP dan MoO <sub>x</sub> -PP	17
IV.1.1 Jumlah situs asam Bronsted dan Lewis katalis P dan MoO <sub>x</sub> -PP secara kuantitatif menggunakan metode gravimetri	17
IV.1.2 Uji kemagnetan katalis PP dan MoO <sub>x</sub> -PP	18
IV.1.3 Karakterisasi kualitatif situs asam Bronsted dan Lewis katalis PP dan MoO <sub>x</sub> -PP	18
IV.1.4 Karakterisasi kristalinitas katalis PP dan MoO <sub>x</sub> -PP	20
IV.1.5 Karakterisasi morfologi kristalinitas katalis	



UNIVERSITAS  
GADJAH MADA

DESULFURISASI OKSIDATIF DIBENZOTIOFENA MENGGUNAKAN KATALIS MoOX TERIMPREGNASI  
PADA PASIR SILIKA

MAGNETIK DARI PANTAI PARANGTRITIS

FIDELA DINI R, Prof. Dra. Wega Trisunaryanti, M.Si., Ph.D., Eng. ; Prof. Dr. Triyono, S.U.

Universitas Gadjah Mada, 2022 | Diunduh dari <http://etd.repository.ugm.ac.id/>

P dan MoO <sub>x</sub> -PP	21
IV.1.6 Karakter adsorpsi dan desorpsi N <sub>2</sub> pada permukaan katalis PP dan MoO <sub>x</sub> -PP	23
IV.2 Aktivitas Katalis PP dan MoO <sub>x</sub> -PP terhadap Reaksi DSO-DBT	25
IV.2.1 Aktivitas katalis MoO <sub>x</sub> -PP pada variasi temperatur, waktu, dan volume H <sub>2</sub> O <sub>2</sub> dan katalis PP pada kondisi optimum	26
IV.2.2 Mekanisme reaksi proses DSO-DBT	30
<b>BAB V KESIMPULAN DAN SARAN</b>	33
V.1 Kesimpulan	33
V.2 Saran	33
<b>DAFTAR PUSTAKA</b>	34
<b>LAMPIRAN</b>	40