

DAFTAR ISI

	Halaman
JUDUL	i
LEMBAR IDENTITAS DAN PENGESAHAN	ii
RINGKASAN	iii
KATA PENGANTAR	iv
DAFTAR ISI	v
DAFTAR TABEL	vii
DAFTAR GAMBAR	viii
BAB I. PENDAHULUAN	
1.1.Latar Belakang	1
1.2.Perumusan Masalah	2
BAB II. TINJAUAN PUSTAKA	
2.1 Fenol.....	4
2.1.1 Sumber Fenol.....	5
2.2 Adsorpsi.....	5
2.2.1 Klasifikasi Adsorpsi.....	6
2.2.2 Adsorben	9
2.3 Tanah Gambut.....	9
2.3.1 Sifat Tanah Gambut	10
2.4 Kesetimbangan Adsorpsi	11
BAB III. TUJUAN DAN MANFAAT PENELITIAN	
3.1. Tujuan Penelitian	14
3.2. Manfaat Penelitian	14
BAB IV. METODE PENELITIAN	
4.1. Bahan dan alat.....	15
4.2 Variabel Penelitian.....	16
4.3. Persiapan Bahan dan Prosedur penelitian	16
4.3.1. Persiapan Bahan	16

4.3.2 Prosedur Penelitian	17
4.4 Analisis hasil	17

BAB V. HASIL DAN PEMBAHASAN

5.1. Penentuan Waktu Kesetimbangan Adsorpsi senyawa Fenol dengan Tanah gambut	19
5.2. Pengaruh Suhu Terhadap Daya Jerap Pada Variasi Konsentrasi Awal	20
5.3. Pengujian Model Kesetimbangan Adsorpsi	21
5.4. Konstanta Kesetimbangan Untuk Setiap model Kesetimbangan	25
5.5. Kapasitas Adsorpsi	26
5.6. Panas Adsorpsi	26

BAB VI. KESIMPULAN DAN SARAN

6.1. Kesimpulan	28
6.2. Saran	28

DAFTAR PUSTAKA

LAMPIRAN

DAFTAR TABEL

Tabel 2.1 Karakteristik khusus Proses Adsorpsi.....	7
Tabel 5.1 Penentuan Qe Percobaan dan Qe Perhitungan Pada Suhu 30 ⁰ C	22
Tabel 5.2 Penentuan Qe Percobaan dan Qe Perhitungan Pada Suhu 40 ⁰ C	23
Tabel 5.3 Penentuan Qe Percobaan dan Qe Perhitungan Pada Suhu 50 ⁰ C	24
Tabel 5.4 Ralat Rata-rata Qe pada Berbagai model	25
Tabel 5.5 Harga Konstanta kesetimbangan Untuk Setiap Model kesetimbangan.....	25
Tabel 5.6 Nilai Kapasitas Adsorpsi (Qe) Pada Berbagai Suhu.....	26

DAFTAR GAMBAR

Gambar 4.1 Rangkaian Alat adsorpsi	16
Gambar 4.2 Blok diagram metode Penelitian.....	18
Gambar 5.1 Waktu Kesetimbangan Penjerapan Fenol	19
Gambar 5.2 Grafik Hubungan Q_e dan C_0 pada berbagai suhu	20
Gambar 5.3 Grafik Hubungan Q_e dan C_e Pada Suhu 30 °C.....	22
Gambar 5.4 Grafik Hubungan Q_e dan C_e Pada Suhu 40 °C.....	23
Gambar 5.5 Grafik Hubungan Q_e dan C_e Pada Suhu 50 °C.....	24
Gambar 5.6 Grafik Hubungan $\ln K_L$ dan $1/T$ (°K)	27