

**UPAYA PENURUNAN KANDUNGAN Fe DALAM AIR LIMBAH
MENGGUNAKAN NA₂S DAN CACO₃ SEBAGAI AGEN PRESIPITASI DI
INSTALASI WWT INDUSTRI PULP DAN KERTAS**

TUGAS AKHIR

MOCHAMMAD ICHWAN RIDHODINILLAH

012.15.032



**PROGRAM STUDI TEKNOLOGI PENGOLAHAN PULP DAN KERTAS
FAKULTAS VOKASI
INSTITUT TEKNOLOGI DAN SAINS BANDUNG
KOTA DELTAMAS
AGUSTUS 2019**

**UPAYA PENURUNAN KANDUNGAN Fe DALAM AIR LIMBAH
MENGGUNAKAN NA₂S DAN CACO₃ SEBAGAI AGEN PRESIPITASI DI
INSTALASI WWT INDUSTRI PULP DAN KERTAS**

TUGAS AKHIR

MOCHAMMAD ICHWAN RIDHODINILLAH

012.15.032

Diajukan Sebagai Salah Satu Syarat Untuk Mendapatkan Gelar Sarjana Sains
Terapan

Pada Program Studi Teknologi Pengolahan Pulp dan Kertas



**PROGRAM STUDI TEKNOLOGI PENGOLAHAN PULP DAN KERTAS
FAKULTAS VOKASI
INSTITUT TEKNOLOGI DAN SAINS BANDUNG
KOTA DELTAMAS
AGUSTUS 2019**

LEMBARAN PERNYATAAN ORISINALITAS

Tugas akhir ini adalah hasil karya sendiri,
Dan semua sumber yang dikutip maupun dirujuk telah saya nyatakan
Dengan benar

Nama : Mochammad Ichwan Ridhodinillah
NIM : 012.15.032
Tandatangan :
Tanggal : 13 Agustus 2019

LEMBAR PENGESAHAN

**UPAYA PENURUNAN KANDUNGAN Fe DALAM AIR LIMBAH
MENGGUNAKAN NA₂S DAN CACO₃ SEBAGAI AGEN PRESIPITASI DI
INSTALASI WWT INDUSTRI PULP DAN KERTAS**

TUGAS AKHIR

MOCHAMMAD ICHWAN RIDHODINILLAH

012.15.032

Diajukan Sebagai Salah Satu Syarat Untuk Mendapatkan Gelar Sarjana Sains Terapan
Pada Program Studi Teknologi Pengolahan Pulp And Kertas

Menyetujui,

Kota deltamas, Agustus 2019

Pembimbing

Kun Maryatin.S.Pd., M.Si.
NIP.19568111986032002

Nurul Ajeng Susilo S. Si. MT.
NIP.19900516201703546

Mengetahui,
Sekertaris Program Studi
Teknologi Pengolahan Pulp Dan Kertas

Ni Nyoman Manik Susantini, S.T,M.T
NIP. 19680908201407442

**HALAMAN PERNYATAAN PERSETUJUAN PUBLIKASI
TUGAS AKHIR UNTUK KEPENTINGAN AKADEMIS**

Sebagai civitas akademika Institut Teknologi dan Sains Bandung, saya yang bertanda tangan di bawah ini:

Nama : Mochammad Ichwan Ridhodinillah
NIM : 012.15.032
Program Studi : Teknologi Pengolahan Pulp dan Kertas
Fakultas : Vokasi
Jenis Karya : Tugas Akhir

demi pengembangan ilmu pengetahuan, menyetujui untuk memberikan kepada Institut Teknologi dan Sains Bandung **Hak Bebas Royalti Noneksklusif (*Non-exclusive Royalty-Free Right*)** atas karya ilmiah saya yang berjudul:

**UPAYA PENURUNAN KANDUNGAN Fe DALAM AIR LIMBAH
MENGGUNAKAN NA₂S DAN CACO₃ SEBAGAI AGEN PRESIPITASI DI
INSTALASI WWT INDUSTRI PULP DAN KERTAS TUGAS AKHIR**

KERTAS beserta perangkat yang ada (jika diperlukan). Dengan Hak Bebas Royalti Noneksklusif ini, Institut Teknologi dan Sains Bandung berhak menyimpan, mengalihmedia/formatkan, mengelola dalam bentuk pangkalan data (*database*), merawat dan mempublikasikan tugas akhir saya selama tetap mencantumkan nama saya sebagai penulis/pencipta dan sebagai pemilik Hak Cipta.

1Demikian pernyataan ini saya buat dengan sebenarnya.

Dibuat di : Kota Deltamas
Pada tanggal : 13 Agustus 2019
Yang menyatakan

(Mochammad Ichwan Ridhodinillah)

KATA PENGANTAR

Puji syukur kita panjatkan kehadirat allah SWT, atas rehmat dan karunianya sehingga tugas akhir ini dapat kami selesaikan. Tugas akhir ini merupakan syarat utama bagi setiap mahasiswa program studi Teknologi Pulp dan Kertas. Fakultas program vokasi. Institut Teknologi dan Sains Bandung dalam rangka memperoleh gelar sarjana sains terapann.

Judul dan tugas akhir ini adalah “Upaya Penurunan Kandungan Fe Dalam Air Limbah Menggunakan Na_2s Dan CaCO_3 Sebagai Agen Presipitasi Di Instalasi Wwt Industri Pulp Dan Kertas” adapun tujuan dari tugas akhir ini yaitu untuk menganalisis kualitas air dan dapan menurunkan konsentrasi dari kandungan logam (Fe) dan di bandingkan dengan existing lapangan.

Dalam kesempatan ini penulis menyampaikan terima kasih yang sebesar-besarnya kepada :

1. Allah SWT, selaku tuhan kepercayaan agama islam yang membuat tugas akhir ini berjalan baik.
2. Kedua orang tua , ayah dan ibu yang terus memberi dukungan kepada anaknya yang memberikan semangat mengerjakan tugas akhir.
3. Ni Njoman Manik Susantini, ST,. M. T. selaku sekertaris program studi teknologi pulp dan kertas institut teknologi dan sains bandung.
4. Kun Maryatin.S.Pd., M.Si, selaku dosen pembimbing yang telah memberikan bimbingan dalam menyusun tugas akhir ini dan telah memberikan ilmu dan pengetahuan selama kuliah.
5. Nurul Ajeng Susilo S.Si., M. T. selaku dosen pembimbing yang telah memberikan bimbingan dalam menyusun tugas akhir ini dan telah memberikan ilmu dan pengetahuan selama kuliah.
6. Ir. Tri Prijadi Basuki selaku dosen program studi teknologi pulp dan kertas yang telah memberikan ilmu dan pengetahuan yang berhubungan dengan tugas akhir ini selama perkuliahan.
7. PT. Pindo Deli Pulp and Paper Mills II Karawang yang telah memberi izin menggunakan Labolatorium untuk penelitian tugas akhir

8. Karyawan-karyawan bagian Waste Water Treatment dan Fresh Water Treatment PT. Pindo Deli Pulp and Paper Mills II Karawang yang telah memberikan pengetahuan selama penelitian.
9. Semua mahasiswa program studi teknologi pulp dan kertas yang telah mendukung serta pihak yang terlibat dalam penelitian dan penyusunan tugas akhir ini.

Penulis menyadari bahwa tugas akhir ini masih jauh dari kata sempurna karena kesempurnaan hanya milik allah dan kekurangan berasal dari penulis. Oleh sebab itu penulis mengharapkan kritik dan saran yang membangun agar sekiranya penulis menjadi lebih baik dan bisa menghasilkan karya lebih baik

Semoga laporan ini dapat memberikan manfaat bagi kemajuan dan perkembangan pendidikan di institut teknologi dan sains bandung program studi teknologi pengolahan pulp dan kertas Indonesia pada umumnya.

Kota Deltamas, 16 Agustus 2019

Penulis

ABSTRAK

Industri pulp dan kertas membutuhkan WWT (*Waste Water Treatment*) agar limbah dapat di buang ke lingkungan dengan aman. Limbah yang di buang ke lingkungan harus memenuhi standar baku mutu yang telah di tetapkan oleh pemerintah pengolahan limbah di bagi menjadi 3 proses yaitu pengolahan dengan metode fisika, metode kimia, dan metode biologi. Pengolahan secara fisika menggunakan penyaringan untuk menghilangkan kotoran pada berdasarkan berat jenis, pengolahan secara kimia menggunakan koagulan dan menggunakan koagulan dan flokulasi dalam mendapatkan pengendapan yang optimal. Dan pengendapan biologi menggunakan lumpur aktif dan mikro organisme. Dalam metode koagulan masih adanya kandungan logam berat yang tinggi sehingga akan membebani proses aerasi. Penelitian ini bertujuan untuk Mengetahui karakteristik air limbah yang dihasilkan dari produksi di industri pulp dan kertas, Mengetahui pengaruh waktu pengadukan pada penambahan CaCO_3 , Na_2S , dan campuran keduanya terhadap kualitas air hasil treatment, Mengetahui dosis bahan kimia CaCO_3 , Na_2S dan campuran dari keduanya sebagai agen presipitasi terhadap kualitas air hasil *treatment*, Mengetahui pengaruh kecepatan pengadukan penambahan bahan kimia. Presipitasi adalah metode yang di gunakan pada penelitian ini sehingga bisa Diperoleh penggunaan CaCO_3 dan Na_2S pada metode satu memiliki titik optimum pada dosis 250 ppm dengan perbandingan bahan kimia 75% Na_2S dan 25% CaCO_3 , sedangkan pada metode ke dua memiliki titik optimum pada dosis 600 ppm dengan perbandingan bahan kimia 50% Na_2S dan 50% CaCO_3 untuk penurunan kandungan nilai Fe.

ABSTRACT

The pulp and paper industry needs a wastewater treatment unit so that waste can be safely disposed of into the environment. Wastes discharged into the environment must meet the quality standards that have been set by the government of waste treatment are divided into 3 processes, namely treatment with physical methods, chemical methods, and biological methods. Physical processing uses filtering to remove impurities based on specific gravity, chemical processing uses coagulants and uses coagulants and flocculants in getting optimal deposition. And deposition of biology using activated sludge and micro-organisms. In the coagulant method there is still a high heavy metal content so that it will burden the aeration process. This study aims to determine the characteristics of wastewater generated from production in the pulp and paper industry, to determine the effect of stirring time on the addition of CaCO₃, Na₂S, and both mixtures on the quality of treated water, to know the doses of chemical CaCO₃, Na₂S and mixtures of both as agents precipitation on the quality of treated water; Knowing the effect of the speed of stirring the addition of chemicals. Precipitation is the method used in this study so that it can be obtained the use of CaCO₃ and Na₂S in method one has the optimum point at a dose of 250 ppm with a chemical ratio of 75% Na₂S and 25% CaCO₃, while the second method has the optimum point at a dose of 600 ppm with chemical ratio of 50% Na₂S and 50% caco₃ for decreasing Fe content.

DAFTAR ISI

HALAMAN JUDUL.....	I
SARAT TUGAS AKHIR.....	II
PERNYATAAN ORISINALITAS.....	III
LEMBAR PENGESAHAN.....	IV
HALAMAN PERNYATAAN PERSETUJUAN PUBLIKASI.....	V
KATA PENGANTAR	VI
ABSTRAK.....	VIII
ANSTRACK.....	IX
DAFTAR ISI	X
DAFTAR TABEL	XII
DAFTAR GAMBAR	XIII
DAFTAR LAMPIRAN	XIV

BAB 1 PENDAHULUAN	1
1.1 Latar Belakang	1
1.2 Rumusan masalah.....	2
1.3 Tujuan	2
1.4 Manfaat	2
1.5 Hipotesis.....	3
1.6 Ruang lingkup penelitian	3
1.7 Sistemasika penulisan.....	3
 BAB 2 TINJAUAN PUSTAKA	 4
2.1 Air limbah	4
2.2 Instalasi pengolahan air limbah.....	4
2.3 Proses pengolahan air limbah.....	8
2.3.1 Koagulasi.....	8
2.3.2 Flokulasi.....	9
2.3.3 presipitasi.....	10
2.4 Bahan kimia yang di gunakan pada air limbah.....	11
2.4.1 Natrium sulfida	11
2.4.2 Kalsium karbonat.....	12
2.5 Logam.....	12
2.5.1 logam berat.....	12
2.5.2 logam berat pada air limbah.....	13
2.5.3 Jenis-jenis logam berat.....	13
2.6 Treatment untuk mengolah logam berat dalam air limbah.....	16
2.6.1 Jenis pengolahan logam berat.....	17
2.7 Parameter kualitas air limbah.....	19
2.7.1 Kekeruhan.....	19
2.7.2 Waktu pengadukan.....	19
2.7.3 Pengaruh temperatur.....	19
2.7.4 TSS.....	19
2.7.5 COD.....	19
2.7.6 TDS.....	20

2.7.7	pH.....	20
2.7.8	Logam berat.....	20
BAB 3	METODOLOGI PENELITIAN.....	21
3.1	Variabel penelitian	21
3.2	Alat dan bahan	22
3.3	Diagram percobaan	23
3.4	Deskripsi proses	24
3.4.1	Tahap persiapan.....	24
3.4.2	Tahap pelaksanaan.....	24
3.4.3	Tahap pengujian.....	25
BAB 4	HASIL DAN PEMBAHASAN.....	30
4.1	Karakteristik air limbah	30
4.1.1	Karakteristik awal air limbah.....	30
4.1.2	Standar hasil olahan air limbah.....	30
4.2	Hasil dan pembahasan.....	31
4.2.1	Pengaruh Na ₂ S dan CaCO ₃ terhadap pH.....	31
4.2.2	Pengaruh Na ₂ S dan CaCO ₃ terhadap Turbidity.....	33
4.2.3	Pengaruh Na ₂ S dan CaCO ₃ terhadap TSS.....	34
4.2.4	Pengaruh Na ₂ S dan CaCO ₃ terhadap TDS.....	36
4.2.5	Pengaruh Na ₂ S dan CaCO ₃ terhadap COD.....	38
4.2.6	Pengaruh Na ₂ S dan CaCO ₃ terhadap Fe.....	39
4.3	Presipitasi Na ₂ S koagulan dan CaCO ₃ sebagai flokulasi.....	41
4.3.1	Na ₂ S dan CaCO ₃ terhadap pH.....	41
4.3.2	Na ₂ S dan CaCO ₃ terhadap Turbidity.....	43
4.3.3	Na ₂ S dan CaCO ₃ terhadap TSS.....	45
4.3.4	Na ₂ S dan CaCO ₃ terhadap TDS.....	46
4.3.5	Na ₂ S dan CaCO ₃ terhadap COD.....	47
4.3.6	Na ₂ S dan CaCO ₃ terhadap Fe.....	49
4.4	Perbandingan metode presipitasi dengan kondisi existing.....	51
BAB V	KESIMPULAN DAN SARAN	53
5.1	kesimpulan	53
5.2	Saran.....	53

DAFTAR TABEL

Tabel. 2.1. Macam macam agen koagulan	9
Tabel. 3.1. Alat dan bahan	22
Tabel. 4.1. Kondisi awal air limbah.....	30
Tabel. 4.2. Standar olahan air limbah.....	30
Tabel. 4.3. penambahan Na ₂ S dan CaCO ₃ terhadap pH.....	31
Tabel. 4.4. Pengaruh Penggunaan Na ₂ S Dan Caco3 Terhadap kekeruhan.....	33
Tabel. 4.5. Pengaruh Penggunaan Na ₂ S Dan CaCO ₃ Terhadap TSS.....	34
Tabel. 4.6. Pengaruh Penggunaan Na ₂ S Dan CaCO ₃ Terhadap TDS.....	36
Tabel. 4.7. Pengaruh Penggunaan Na ₂ S Dan CaCO ₃ Terhadap COD.....	38
Tabel. 4.8. Pengaruh Penggunaan Na ₂ S Dan Caco3 Terhadap Fe.....	39
Tabel. 4.9. Pengaruh metode 2 terhadap pH.....	41
Tabel. 4.10. Pengaruh metode 2 terhadap kekeruhan.....	43
Tabel. 4.11. Pengaruh metode 2 terhadap TSS.....	45
Tabel. 4.12. Pengaruh metode 2 terhadap TDS.....	46
Tabel. 4.13. Pengaruh metode 2 terhadap COD.....	47
Tabel. 4.14. Pengaruh metode 2 terhadap Logam berat.....	49
Tabel. 4.15. kondisi eksisting dengan hasil percobaan yang telah di lakukan....	51

DAFTAR GAMBAR

Gambar. 2.1. Sistem pengolahan limbah	5
Gambar. 2.2. Natrium sulfida	11
Gambar. 2.3. CaCO ₃	12
Gambar. 3.1. pH meter.....	28
Gambar. 3.2. spektrophotometer.....	29
Gambar. 4.1. pH pada metode 1.....	32
Gambar. 4.2. turbidity pada metode 1.....	34
Gambar. 4.3. TSS pada metode 1.....	35
Gambar. 4.4. TDS Pada metode 1.....	37
Gambar. 4.5. COD pada metode 1.....	39
Gambar. 4.6. Fe pada metode 1.....	40
Gambar. 4.7. pH pada metode 2.....	42
Gambar. 4.8. turbidity pada metode 2.....	43
Gambar. 4.9. TSS pada metode 2.....	45
Gambar. 4.10. TDS Pada metode 2.....	46
Gambar. 4.11. COD pada metode 2.....	48
Gambar. 4.12. Fe pada metode 2.....	49

DAFTAR LAMPIRAN