

## DAFTAR ISI

<b>ABSTRAK .....</b>	i
<b>ABSTRACT .....</b>	ii
<b>KATA PENGANTAR.....</b>	iii
<b>DAFTAR ISI.....</b>	v
<b>DAFTAR GAMBAR.....</b>	viii
<b>DAFTAR TABEL .....</b>	ix
<b>DAFTAR ISTILAH .....</b>	x
<b>DAFTAR SINGKATAN DAN LAMBANG .....</b>	xi
<b>BAB I PENDAHULUAN.....</b>	1
<b>1.1 Latar Belakang.....</b>	1
<b>1.2 Rumusan masalah.....</b>	3
<b>1.3 Batasan Masalah .....</b>	3
<b>1.4 Tujuan Penelitian.....</b>	4
<b>1.5 Manfaat Penelitian.....</b>	4
<b>BAB II TINJAUAN PUSTAKA.....</b>	5
<b>2.1 Boron.....</b>	5
<b>2.1.1 Asal dan Sumber Kontaminasi Boron .....</b>	5
<b>2.1.2 Bentuk kimia dan spesiasi di lingkungan .....</b>	6
<b>2.2 Kalsium Hidroksida Ca(OH)<sub>2</sub> Sebagai Agen Pengendap.....</b>	6
<b>2.3 Kurkumin .....</b>	6
<b>2.4 Zeolit Alam .....</b>	9
<b>2.5 Natural Zeolite Clinoptilolite (NZC).....</b>	10
<b>2.6 Ekstraksi .....</b>	11
<b>2.6.1 Ekstraksi Padat-Cair .....</b>	11
<b>2.6.2 Ekstraksi Cair-Cair .....</b>	12
<b>2.7 Sonikasi .....</b>	12
<b>2.8 Koagulasi-Flokulasi .....</b>	13
<b>2.9 Adsorpsi .....</b>	15
<b>2.9.1 Mekanisme Adsorpsi .....</b>	16
<b>2.9.2 Jenis Adsorpsi .....</b>	16
<b>2.9.3 Faktor Yang Mempengaruhi Proses Adsorpsi .....</b>	17

2.9.4	Isoterm Adsorpsi .....	18
<b>2.10</b>	<b>Hybrid .....</b>	<b>21</b>
<b>2.11</b>	<b>Instrumentasi.....</b>	<b>22</b>
2.11.1	<i>Inductively Coupled Plasma-Optical Emission Spectrometry (ICP-OES).....</i>	22
2.11.2	<i>Fourier Transform Infrared (FTIR) .....</i>	23
2.11.3	<i>Brunauer-Emmett-Teller (BET) .....</i>	25
<b>BAB III METODE PENELITIAN .....</b>		<b>27</b>
<b>3.1</b>	<b>Waktu dan Tempat Penelitian.....</b>	<b>27</b>
<b>3.2</b>	<b>Bahan, Alat, dan Instrumentasi.....</b>	<b>27</b>
<b>3.3</b>	<b>Prosedur.....</b>	<b>27</b>
3.3.1	Sintesis CUR-CPTMS-HCl-NZC .....	28
3.3.2	Koagulasi-Flokulasi dengan Ca(OH) <sub>2</sub> .....	29
3.3.2.1	Parameter pH .....	29
3.3.2.2	Parameter Konsentrasi Awal Boron .....	29
3.3.2.3	Parameter Dosis.....	29
3.3.3	Adsorpsi dengan HCl-NZC dan CUR-CPTMS-HCl-NZC.....	30
3.3.3.1	Parameter pH .....	30
3.3.3.2	Parameter Konsentrasi Awal Boron .....	30
3.3.3.3	Parameter Dosis.....	30
3.3.4	Karakterisasi .....	30
3.3.5	<i>Hybrid Ca(OH)<sub>2</sub>-HCl-NZC dan Ca(OH)<sub>2</sub>-CUR-CPTMS-HCl-NZC .....</i>	31
<b>BAB IV HASIL DAN PEMBAHASAN .....</b>		<b>32</b>
<b>4.1</b>	<b>Sintesis CUR-CPTMS-HCl-NZC .....</b>	<b>32</b>
<b>4.2</b>	<b>Koagulasi-flokulasi dengan Ca(OH)<sub>2</sub>.....</b>	<b>35</b>
4.2.1	Penentuan pH optimum .....	37
4.2.2	Penentuan Konsentrasi Awal Boron optimum.....	38
4.2.3	Penentuan Dosis optimum .....	39
<b>4.3</b>	<b>Adsorpsi dengan HCl-NZC .....</b>	<b>40</b>
4.3.1	Penentuan pH optimum .....	42
4.3.2	Penentuan Konsentrasi Awal Boron optimum.....	44
4.3.3	Penentuan Dosis optimum .....	45
<b>4.4</b>	<b>Adsorpsi dengan CUR-CPTMS-HCl-NZC .....</b>	<b>46</b>

4.4.1	Penentuan pH optimum .....	48
4.4.2	Penentuan Konsentrasi Awal Boron optimum .....	49
4.4.3	Penentuan Dosis optimum.....	50
<b>4.5</b>	<b>Analisis Gugus Fungsi menggunakan FTIR .....</b>	<b>51</b>
4.5.1	Koagulasi-Flokulasi dengan Ca(OH) <sub>2</sub> .....	51
4.5.2	Adsorpsi dengan HCl-NZC .....	52
4.5.3	Adsorpsi dengan CUR-CPTMS-HCl-NZC .....	53
<b>4.6</b>	<b>Analisis Adsorpsi-Desorpsi N<sub>2</sub> menggunakan Teori Brunauer-Emmett-Teller (BET).....</b>	<b>55</b>
<b>4.7</b>	<b>Hybrid Ca(OH)<sub>2</sub>-HCl-NZC dan Ca(OH)<sub>2</sub>-CUR-CPTMS-HCl-NZC</b>	<b>60</b>
<b>BAB V</b>	<b>KESIMPULAN DAN SARAN .....</b>	<b>63</b>
5.1	Kesimpulan.....	63
5.2	Saran .....	63
<b>DAFTAR PUSTAKA .....</b>	<b>64</b>	
<b>LAMPIRAN A .....</b>	<b>73</b>	
<b>LAMPIRAN B .....</b>	<b>74</b>	
<b>LAMPIRAN C .....</b>	<b>75</b>	
<b>LAMPIRAN D .....</b>	<b>77</b>	
<b>LAMPIRAN E .....</b>	<b>79</b>	
<b>LAMPIRAN F .....</b>	<b>81</b>	

