



## DAFTAR ISI

<b>HALAMAN JUDUL</b>	<b>ii</b>
<b>HALAMAN PENGESAHAN</b>	<b>iii</b>
<b>LEMBAR PERNYATAAN</b>	Error! Bookmark not defined.
<b>HALAMAN PERSEMBAHAN</b>	<b>v</b>
<b>PRAKATA</b>	<b>vi</b>
<b>DAFTAR ISI</b>	<b>vii</b>
<b>DAFTAR GAMBAR</b>	<b>ix</b>
<b>DAFTAR TABEL</b>	<b>x</b>
<b>DAFTAR LAMPIRAN</b>	<b>xi</b>
<b>INTISARI</b>	<b>xii</b>
<b>ABSTRACT</b>	<b>xiii</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</b>	<b>5</b>
II.1 Tinjauan Pustaka	5
II.1.1 <i>Layered Hydroxide Salts (LHS)</i>	5
II.1.2 <i>Zinc Layered Hydroxide Salts (Zn-LHS)</i>	5
II.1.3 Metil jingga ( <i>Methyl Orange, MO</i> )	8
II.1.4 Adsorpsi	8
II.1.5 Kinetika adsorpsi-desorpsi	9
II.1.6 Isoterm adsorpsi	11
II.2 Perumusan Hipotesis dan Rancangan Penelitian	13
II.2.1 Perumusan hipotesis 1	13
II.2.2 Perumusan hipotesis 2	13
II.2.3 Perumusan hipotesis 3	14
II.2.4 Rancangan penelitian	15
<b>BAB III METODE PENELITIAN</b>	<b>16</b>
III.1 Bahan	16
III.2 Alat	16
III.3 Prosedur	16
III.3.1 Sintesis Zn-LHS	16
III.3.2 Uji kestabilan Zn-LHS	17
III.3.3 Penentuan pH optimum adsorpsi	17
III.3.4 Penentuan laju adsorpsi dan konstanta kesetimbangan adsorpsi	17
III.3.5 Penentuan model isoterm adsorpsi	18
III.3.6 Karakterisasi Zn-LHS setelah adsorpsi	18
III.3.7 Kajian desorpsi MO dalam Zn-LHS	18
<b>BAB IV HASIL DAN PEMBAHASAN</b>	<b>19</b>
IV.1 Sintesis dan Karakterisasi Zn-LHS	19
IV.2 Uji Stabilitas Zn-LHS	25
IV.3 Kajian Adsorpsi MO pada Zn-LHS	26



	IV.3.1 Pengaruh keasaman medium	26
	IV.3.2 Pengaruh waktu kontak dan kinetika adsorpsi	28
	IV.3.3 Isoterm adsorpsi	31
	IV.3.4 Kajian kinetika desorpsi MO dari Zn-LHS	33
	IV.4 Karakterisasi Zn-LHS setelah Adsorpsi MO	35
<b>BAB V</b>	<b>KESIMPULAN DAN SARAN</b>	<b>40</b>
	V.1 Kesimpulan	40
	V.2 Saran	40
	<b>DAFTAR PUSTAKA</b>	<b>41</b>
	<b>LAMPIRAN</b>	<b>44</b>