

## DAFTAR ISI

<b>HALAMAN JUDUL</b>	<b>i</b>
<b>HALAMAN PENGESAHAN</b>	<b>ii</b>
<b>PERNYATAAN BEBAS PLAGIASI</b>	<b>iii</b>
<b>PRAKATA</b>	<b>iv</b>
<b>DAFTAR ISI</b>	<b>v</b>
<b>DAFTAR GAMBAR</b>	<b>vii</b>
<b>DAFTAR TABEL</b>	<b>viii</b>
<b>DAFTAR LAMPIRAN</b>	<b>ix</b>
<b>INTISARI</b>	<b>x</b>
<b>ABSTRACT</b>	<b>xi</b>
<b>BAB I PENDAHULUAN</b>	<b>1</b>
I.1 Latar Belakang	1
I.2 Tujuan Penelitian	3
I.3 Manfaat Penelitian	3
<b>BAB II TINJAUAN PUSTAKA</b>	<b>4</b>
II.1 Tinjauan Pustaka	4
II.1.1 Material berlapis	4
II.1.2 Sintesis Ni-Zn-LHS	5
II.1.3 Imobilisasi asam salisilat pada Ni-Zn-LHS	6
II.1.4 Adsorpsi Emas oleh Sal-Ni-Zn-LHS	6
II.1.5 Isoterm Adsorpsi	8
II.2 Perumusan Hipotesis dan Rancangan Penelitian	9
II.2.1 Perumusan hipotesis 1	9
II.2.2 Perumusan hipotesis 2	10
II.2.3 Perumusan hipotesis 3	10
II.2.4 Perumusan hipotesis 4	10
II.2.5 Perumusan hipotesis 5	11
II.2.6 Perumusan hipotesis 6	11
II.3 Rancangan Penelitian	11
<b>BAB III METODE PENELITIAN</b>	<b>13</b>
III.1 Bahan	13
III.2 Peralatan	13
III.3 Prosedur	13
III.3.1 Sintesis Ni-Zn-LHS	13
III.3.2 Studi imobilisasi	13
III.3.3 Imobilisasi asam salisilat pada Ni-Zn-LHS	14
III.3.4 Studi adsorpsi [AuCl <sub>4</sub> ] <sup>-</sup> oleh Sal-Ni-Zn-LHS	14
III.3.4 Karakterisasi	15
<b>BAB IV HASIL DAN PEMBAHASAN</b>	<b>16</b>
IV.1 Sintesis dan Karakterisasi	16
IV.2 Imobilisasi Asam salisilat dan karakterisasi	20
IV.2.1 Penentuan pH <sub>pzc</sub> Ni-Zn-LHS	20
IV.2.2 Pengaruh kondisi keasaman pada proses imobilisasi	21

IV.2.3 Isoterm adsorpsi	23
IV.2.4 Karakterisasi XRD, IR dan EDX	25
IV.2.5 Stabilitas pH salisilat terimobilisasi	29
IV.3 Adsorpsi [AuCl <sub>4</sub> ] <sup>-</sup> oleh Sal-Ni-Zn-LHS	30
IV.3.1 penentuan pHPzc Sal-Ni-Zn-LHS	30
IV.3.2 Pengaruh keasaman	31
IV.3.3 Penentuan model isoterm adsorpsi	32
IV.3.4 Karakterisasi XRD, IR dan EDX	35
<b>BAB V KESIMPULAN</b>	<b>41</b>
<b>DAFTAR PUSTAKA</b>	<b>42</b>
<b>LAMPIRAN</b>	<b>45</b>