

DAFTAR ISI

| | |
|---|-------------|
| LEMBAR JUDUL | i |
| LEMBAR PERNYATAAN | ii |
| LEMBAR PENGESAHAN | iii |
| LEMBAR PEDOMAN PENGGUNAAN SKRIPSI..... | iv |
| KATA PENGANTAR | v |
| ABSTRAK | vii |
| ABSTRACT | viii |
| LEMBAR PERNYATAAN ORISINALITAS | ix |
| DAFTAR ISI..... | x |
| DAFTAR TABEL | xii |
| DAFTAR GAMBAR..... | xiii |
| DAFTAR LAMPIRAN | xiv |
| BAB I PENDAHULUAN..... | 1 |
| 1.1 Latar Belakang | 1 |
| 1.2 Rumusan Masalah | 5 |
| 1.3 Tujuan Penelitian..... | 6 |
| 1.4 Manfaat Penelitian..... | 6 |
| BAB II TINJAUAN PUSTAKA..... | 7 |
| 2.1 Stilbena | 7 |
| 2.2 Dihidropirimidin (DHPM) | 8 |
| 2.3 Reaksi Aldol..... | 9 |
| 2.4 Stirilheterosiklis. | 10 |
| BAB III METODE PENELITIAN..... | 12 |
| 3.1 Waktu dan Tempat Penelitian | 12 |
| 3.2 Alat dan Bahan | 12 |
| 3.2.1 Alat | 12 |
| 3.2.2 Bahan | 12 |
| 3.3 Diagram Alir | 13 |
| 3.4 Prosedur Kerja..... | 14 |
| 3.4.1 Sintesis senyawa vanilin DHPM..... | 14 |
| 3.4.2 Sintesis senyawa MTSD-1 dan MTSD-2..... | 14 |
| 3.5 Uji kemurnian dan uji karakterisasi | 15 |
| BAB IV HASIL DAN PEMBAHASAN | 16 |
| 4.1 Sintesis dan Uji Kemurnian Senyawa Turunan Dihidropirimidinon | 16 |
| 4.2 Sintesis dan Uji Kemurnian MT-0, MT-1 dan MT2 | 17 |
| 4.2.1 Sintesis Molekul Target | 17 |
| 4.2.1.1 Sintesis dan Uji Kemurnian MT-0, MT-1 dan MT2 | 19 |
| 4.2.2 Pengaruh Jumlah Katalis Terhadap Kecepatan Reaksi dan Rendemen pada Senyawa Pembanding..... | 20 |
| 4.4.3 Perbandingan Hasil Sintesis Molekul Target dan Senyawa Pembanding..... | 21 |
| 4.3 Sintesis senyawa Penentuan Struktur Senyawa Molekul Target (MT)..... | 22 |
| 4.3.1 Karakterisasi FT-IR | 22 |

| | |
|---|-----------|
| 4.3.2 Karakterisasi NMR | 23 |
| 4.3.2.1 Karakterisasi NMR pada MT-0 | 24 |
| 4.3.2.2 Karakterisasi NMR pada MT-1 | 27 |
| 4.3.2.3 Karakterisasi NMR pada MT-2 | 30 |
| BAB V Kesimpulan dan Saran | 33 |
| 5.1 Kesimpulan | 33 |
| 5.2 Saran | 33 |
| DAFTAR PUSTAKA | 34 |