

# DAFTAR ISI

	Halaman
Halaman Judul	
Lembar Pengesahan Dosen Pembimbing Penelitian 1	i
Kata Pengantar	ii
Daftar Isi	iii
Daftar Tabel	v
Daftar Gambar	vi
Intisari	vii
<b>BAB I. PENDAHULUAN</b>	<b>1</b>
1.1 Latar Belakang	1
1.2 Tujuan	2
1.3 Manfaat Tugas Akhir	2
<b>BAB II. TINJAUAN PUSTAKA</b>	<b>3</b>
2.1 Tinjauan Pustaka	3
2.2 Landasan Teori	10
<b>BAB III. METODE PENELITIAN</b>	<b>15</b>
3.1 Alat dan Bahan yang Digunakan	15
3.2 Variabel Percobaan	16
3.3 Lokasi	16
3.4 Prosedur Penelitian	16
3.5 Analisa Hasil	17

BAB IV. HASIL DAN PEMBAHASAN	19
4.1 Hasil Penelitian	19
4.2 Pembahasan	22
BAB V. KESIMPULAN DAN SARAN	26
5.1 Kesimpulan	26
5.2 Saran	27
DAFTAR PUSTAKA	28
Lampiran	

## DAFTAR TABEL

Tabel 2.1 Klasifikasi Gel Menurut Liebermann	5
Tabel 2.2 Klasifikasi Gel Menurut Martin	6
Tabel 2.3 data hasil analisis perbandingan parafin dan ethanol gel	12
Tabel 4.1 Viskositas Ethanol-gel dengan Kalsium Asetat (cP)	19
Tabel 4.2 Viskositas Ethanol-gel dengan Karagenan (cP)	19
Tabel 4.3 Suhu pembakaran per 5 gram Ethanol-Gel dengan Kalsium Asetat (°C)	20
Tabel 4.4 Suhu pembakaran per 5 gram Ethanol-Gel dengan Karagenan (°C)	20
Tabel 4.5 Waktu pembakaran per 5 gram Ethanol-Gel dengan Kalsium Asetat (s)	20
Tabel 4.6 Waktu pembakaran per 5 gram Ethanol-Gel dengan Karagenan (s)	21
Tabel 4.7 Nilai Kalor Ethanol-Gel dengan Kalsium Asetat (J/gr)	21

## DAFTAR GAMBAR

Gambar 3.1 Rangkaian Alat percobaan	15
Gambar 4.1 hubungan antara viskositas dengan % <i>Gelling Agent</i>	22
Gambar 4.2 Etanol-Gel dengan Kalsium Asetat (a), dan Etanol-Gel dengan Karagenan (b)	22
Gambar 4.3 grafik hubungan antara Suhu pembakaran per 5 gram Etanol Gel dengan % <i>Gelling Agent</i>	23
Gambar 4.4 pembakaran Etanol-Gel dengan Kalsium Asetat	23
Gambar 4.5 pembakaran Etanol-Gel dengan Karagenan	23
Gambar 4.6 hubungan antara Waktu pembakaran per 5 gram Etanol Gel dengan % <i>Gelling Agent</i>	24
Gambar 4.7 hubungan antara Nilai Kalor dengan % kalsium asetat	25