

DAFTAR ISI

HALAMAN PENGESAHAN.....	ii
PENGESAHAN SKRIPSI	iii
HALAMAN PERSEMBAHAN	v
KATA PENGANTAR	vi
DAFTAR ISI.....	viii
DAFTAR GAMBAR	x
DAFTAR TABEL.....	xi
DAFTAR SINGKATAN	xii
INTISARI.....	xiii
ABSTRACT.....	xiv
BAB I PENDAHULUAN	1
A. Latar Belakang	1
B. Rumusan Masalah	3
C. Tujuan Penelitian.....	4
D. Manfaat Penelitian.....	4
E. Tinjauan Pustaka	5
1. Sintesis parasetamol	5
2. p-aminofenol.....	7
3. β -fenilhidroksilamina.....	9
4. Penataan Ulang Bamberger	11
5. Asam Fosfat	13
6. Uji Titik Lebur.....	14
7. Kromatografi Lapis Tipis-Densitometri	15
8. Spektrofotometri FTIR	17
F. Landasan Teori	19
G. Hipotesis.....	20
BAB II METODOLOGI PENELITIAN	21
A. Rancangan Penelitian	21
B. Variabel Penelitian	22
C. Alat dan Bahan Penelitian	22
1. Alat penelitian	22
2. Bahan penelitian	22
D. Tempat Penelitian.....	23
E. Jalannya Penelitian	23
1. Pembuatan stok asam fosfat 4%; 6%; 8%; 10% dan asam sulfat 3%...	23
2. Sintesis BFH.....	24
3. Sintesis PAF	25
4. Pembuatan kurva baku PAF	26
5. Sintesis PAF menggunakan konsentrasi terbaik asam fosfat	27
6. Uji titik lebur	28
7. KLT-Densitometri	28
8. Spektrofotometri FTIR	29
F. Analisis Data	29
1. Uji titik lebur	29

2. KLT-Densitometri	30
3. Spektrofotometri FTIR	30
4. Perhitungan rendemen	30
G. Skema Penelitian	31
BAB III HASIL DAN PEMBAHASAN.....	32
A. Sintesis BFH.....	32
4. Uji KLT Kristal BPH.....	33
2. Uji Titik Lebur Kristal BFH	34
3. Uji FTIR Kristal BFH.....	35
B. Sintesis PAF menggunakan katalis asam fosfat 4%; 6%; 8%; dan 10% serta asam sulfat 3%	38
1. Perolehan Jumlah Endapan PAF Hasil Sintesis	40
2. Perhitungan Kadar PAF.....	42
C. Sintesis PAF Menggunakan Konsentrasi Asam Fosfat Terbaik	49
1. Uji KLT Hasil Sintesis PAF Konsentrasi Asam Fosfat Terbaik	50
2. Uji Titik Lebur Hasil Sintesis PAF Konsentrasi Asam Fosfat Terbaik	52
3. Uji FTIR Hasil Sintesis PAF Konsentrasi Asam Fosfat Terbaik	53
BAB IV KESIMPULAN DAN SARAN	56
A. Kesimpulan.....	56
B. Saran.....	56
DAFTAR PUSTAKA	57
LAMPIRAN.....	60