**STUDI LABORATORIS REAKSI OKSIDASI BENZALDEHIDA**

**DAN DERI`VATNYA DENGAN KALIUM PERMANGANAT**

Oleh :

Andriyati

023314737

Pembimbing I : Dr. Hj. lndyall Sulistyo Arty

Pembimbing II : C. Budimarwanti, M.Si

**ABSTRAK**

Penelitian ini bertujuan untuk mengetahui apakah benzaldehida, 4- hidroksibenzaldehida, dan 4-hidroksi-3-metoksibenzaldehida dapat dioksidasi dengan oksidator kalium permagnat.

Oksidastor dilakukan dengan mereaksikan masing-masing benzaldehida, dengan NaOH berair dan larutan kalium permagnat 3,16 % disertai pengadukan. Campuran direfluks pada susu 30oC selama 45 menit, Fitrat diasamkan dengan H2SO4 dan ditambah sedikit NaHSO3, Reaksi oksidasi 4-hidroksibenzaldehida juga dilakukan dengan kalium permangana 10 %,sedangkan reaksi oksidasi 4-hidroksi-3 metoksibenzaldehida dilakukan dengan berbagai variasi suhu,waktu,dan konsentrasi oksidator.Pada kalium permanganat3,16% dilakukan reaksi pada suhu 500C selama 45 menit,suhu 650C selama 75 menit,suhu 940C selama 2 jam dengan pelarut etanol, dan suhu 89-900C selama 4 jam. Sedangkan pada kalium permanganate 15% dilakukan pada suhu 600C selama 2,5 jam,suhu 450C selama 4 jam, suhu 550C selama 6 jam,dan suhu 350C selama 6 jam. Terhadap senyawa hasil dilakukan identifikasi menggunakan alat penentu titik leleh,KLT, TLC scanner,IR, dan GC-MS.

Hasil penelitian yang telah dilakukan menunjukan bahwa benzaldehida dapat dioksidasi dengan kalium pemanganat,sedangkan 4-hidroksibenzaldehida dapat dioksidasi dengan kalium pemanganat,sedangkan 4-hidrojsibenzaldehida dan 4-hidroksi-3-metoksibenzal