**REAKSI OKSIDASI SENYAWA 1,3 DIFENIL PROPENON DENGANB**

**OKSIDASI KMnO4**

Oleh :

Khusna Arif Rakhman

033314735

**INTISARI**

Tujuan penelitian ini adalah untuk mengoksidasi 1-3 difenilpropenon dengan kalium permanganate (KMnO4). Senyawa 1,3 difenilpropenon disintesis dari senyawa benzaldehida dan asetofenon.

Subjek penelitian ini adalah senyawa 1-3 difenilproponton, dan objek asam menggunakan oksidator KMnO4. Sintesis senyawa 1-3 difenilpropenon (kalkon) dilakukan berdasarkan reaksi Clasien-Schmidt pada kondisi suhu 10-250 C, dengan menggunakan pelarut etanol dan akuades, serta katalis basa KOH. Reaksi oksidasi kalkon dengan KMn04 10% dalam suasana asam, dilakukan dengan cara merefluks campuran pada suhu 600 C, selama 3 jam. Senyawa hasil sintesis dikarakterisasi dengan KLT, KLT Scanner, spektroskop IR, UV-Vis dan NMR, sedangkan senyawa hasil oksidasi dikarakteristik dengan spektroskop IR, dan GC/MS.

Hasil penelitian menunjukkan bahwa hasil sintesis senyawa 1,3 difenilpropenon memiliki kemurnian 83,92% dengan rendemen 61,8%. Hasil oksidasi senyawa 1-3 difenilpropen dengan 45 mL KMn04 10%, dalam suasana asam pada suhu 600 C, menghasilkan senyawa asam benzoate dengan kemurnian 78,44% dan rendemen 30,81%.