



BAB V

KESIMPULAN DAN SARAN

V.1 Kesimpulan

Dari hasil penelitian yang telah dilakukan maka dapat disimpulkan sebagai berikut:

1. Kecepatan laju reaksi transesterifikasi yang diperoleh pada suhu 40°C yaitu 0,0000212 mol/s . Serta konstanta kinetika reaksi dari transesterifikasi pada proses pembuatan biodiesel yaitu sebesar 0,0023. Pada suhu 45°C laju reaksi nya sebesar 0,0000202 mol/s dan konstanta kinetika reaksi dari transesterifikasi pada proses pembuatan biodiesel yaitu sebesar 0,001. Pada suhu 50°C laju reaksi nya sebesar 0,00002407 mol/s dan konstanta kinetika reaksi dari transesterifikasi pada proses pembuatan biodiesel yaitu sebesar 0,0021. Pada suhu 55°C laju reaksi nya sebesar 0,00000344 mol/s dan konstanta kinetika reaksi dari transesterifikasi pada proses pembuatan biodiesel yaitu sebesar 0,0005. Pada suhu 60°C laju reaksi nya sebesar 0,00000109 mol/s dan konstanta kinetika reaksi dari transesterifikasi pada proses pembuatan biodiesel yaitu sebesar 0,000023.
2. Energi aktivasi yang dihasilkan dari reaksi transesterifikasi yaitu sebesar 1,49134.

V.2 Saran

1. Perlu dilakukannya uji kadar trigliserida pada minyak jelantah sebelum dilakukannya penelitian
2. Saat melakukan penelitian suhu operasi perlu dijaga sesuai dengan variable yang digunakan agar didapatkan hasil yang maksimal