

BAB V

KESIMPULAN DAN SARAN

5.1 Kesimpulan

1. Penambahan optimal katalisator H_2SO_4 sebesar 0,7 M pada keadaan konsentrasi asam asetat 0,5 M dan ethanol berlebih.
2. Hasil perhitungan Energi aktivasi reaksi esterifikasi sebesar 2975,655 kJ.
3. Pemberian garam $FeCl_3 \cdot 6H_2O$ dapat meningkatkan laju esterifikasi etil-asetat pada kondisi konsentrasi $H_2SO_4 \leq 0,65$ M dengan efektifitas 15,8% pada konsentrasi H_2SO_4 0,1 M.

5.2 Saran

1. Mencoba mempergunakan garam yang lain seperti $SnCl_2$ dan $ZnCl_2$ serta suhu operasional di atas $70^\circ C$.
2. Membandingkan antara sistem campuran asam asetat dari H_2SO_4 + ethanol dengan sistem campuran asam asetat + H_2SO_4 dan ethanol.