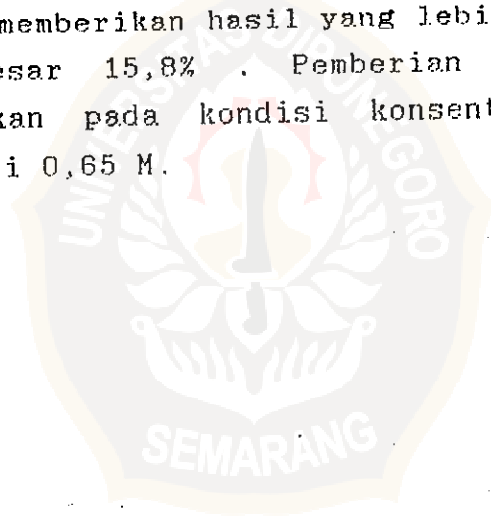


RINGKASAN

Telah dilakukan penelitian pengaruh garam $\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ terhadap laju esterifikasi dari asam asetat dan ethanol pada keadaan alkohol berlebih dengan menggunakan katalisator H_2SO_4 . Kondisi temperatur operasional reaksi esterifikasi dilakukan pada $40 - 70^\circ\text{C}$. Penghentian reaksi dilakukan dengan pendinginan cepat ke dalam campuran es-air. Analisa hasil dilakukan dengan mengamati perubahan konsentrasi asam asetat.

Hasil pengamatan menunjukkan bahwa pemberian garam $\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ dapat memberikan hasil yang lebih banyak dengan efektifitas sebesar 15,8%. Pemberian garam $\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ini dapat dilakukan pada kondisi konsentrasi katalisator H_2SO_4 kurang dari 0,65 M.



SUMMARY

The influence of $\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ salt to esterification rate from acetat acid and the excessive ethanol with H_2SO_4 catalisator has been researched. The condition of the operational temperature on the esterification reaction is done at 40° to 70°C . The reaction ceasing is done by the fast cooling-off into ice-water mixture. By observating the change of acetat acid concentration, the product analysis is done.

The research result showed that the addition of $\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ salt can give much product with 15,8% effectivity. $\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ salt addition can be done on the condition of H_2SO_4 catalisator concentration less than 0.65 M.

