



Laporan Hasil Penelitian

“Kinetika Reaksi Pembentukan Kalium Fosfat dari K_2O Berbahan Abu Tandan Kosong Kelapa Sawit (TKKS) dan Asam Fosfat”

BAB V

KESIMPULAN DAN SARAN

V. 1 Kesimpulan

1. Konversi kandungan kalium pada pembentukan kalium fosfat tertinggi didapatkan pada kondisi waktu 70 menit dengan suhu 100°C adalah sebesar 0,8788 atau 87,88%.
2. Kinetika reaksi pembentukan kalium fosfat mengikuti orde satu dengan nilai R^2 yang mendekati 1.
3. Kinetika reaksi pembentukan kalium fosfat mengikuti orde satu dengan tetapan laju reaksi terbesar adalah $0,0165 \text{ menit}^{-1}$ pada suhu 100°C .
4. Energi aktivasi yang didapatkan adalah 442,421 J/mol sedangkan frekuensi tumbukan (k_0) adalah 0,0289.

V. 2 Saran

1. Penelitian lebih lanjut dilakukan dengan variasi temperatur dan waktu yang berbeda
2. Penelitian lebih lanjut dapat dilakukan dengan menggunakan bahan dan metode yang berbeda