



## **BAB V**

### **KESIMPULAN DAN SARAN**

#### **V.1. Kesimpulan**

Berdasarkan penelitian yang telah dilakukan dapat disimpulkan bahwa :

1. Semakin tinggi suhu reaksi maka semakin besar konversi asam oksalat yang terbentuk. Demikian pula, semakin lama waktu reaksi maka semakin besar pula konversi asam oksalat yang terbentuk.
2. Konversi pembentukan asam oksalat tertinggi didapatkan pada kondisi suhu 90°C, dengan waktu reaksi 90 menit menghasilkan konversi ( $X_A$ ) sebesar 92,506%
3. Reaksi pembentukan asam oksalat dari cangkang kemiri dengan hidrolisis alkali berupa sodium hidroksida dikendalikan oleh reaksi kimia yang mengikuti reaksi orde satu semu dengan persamaan Arrhenius yaitu  
$$k = 0,07531319 e^{\frac{-812,39}{T}}$$

#### **V.2. Saran**

Berdasarkan penelitian yang telah dibahas sebelumnya, peneliti dapat memberikan saran bahwa perlu dilakukannya penelitian lebih lanjut agar diperoleh hasil yang bervariasi, misalnya :

1. Menggunakan variabel yang berbeda, contohnya penggunaan alkali yang berbeda dengan konsentrasi yang beragam atau kecepatan pengadukan.
2. Menggunakan proses yang berkelanjutan (continue).