

## BAB V

### KESIMPULAN DAN SARAN

#### KESIMPULAN

Dari penelitian dapat disimpulkan bahwa:

1. Konstanta adsorpsi asam asetat ( $K_a$ ) adalah 6,47618gl/mol dan konstanta adsorpsi etanol ( $K_e$ ) adalah 0,22125gl/mol.
2. Zeolit mampu mengadsorp asam asetat ( $Y_{maks}$ ) sebesar 0,0249556N/g dan etanol sebesar 0,982406 N/g.
3. Fraksi permukaan yang tertutup oleh asam asetat pada campuran berkisar antara 0,006430N/g (43,33707%)-0,020600N/g (74,5024%) dan oleh etanol 0,1746N/g (3,7191%)-0,3849N/g (7,8738%).
4. Dalam adsorpsi etanol dan asam asetat secara terpisah pengaruh ukuran molekul zat lebih dominan.
5. Pada adsorpsi secara bersama pengaruh kepolaran lebih dominan.

#### SARAN

Untuk melengkapi penelitian ini disarankan untuk :

Mengamati ikatan-ikatan yang terjadi pada zeolit sebelum dan setelah digunakan sebagai adsorben dengan menggunakan spektroskopi IR.