# BAB V

# KESIMPULAN DAN SARAN

## 5.1. Kesimpulan

1. Zeolit bayah aktivasi dengan pemanasan lebih efektif dibanding zeolit bayah tanpa aktivasi, tetapi kurang efektif dari karbon aktif.
2. Asam klorida sebagai pembanding adsorbat mempunyai jumlah Na tertukar lebih besar dari pada asam asetat.
3. Mekanisme reaksi adsorbsi zeolit bayah dengan asam asetat maupun asam klorida adalah petukaran kation, sedangkan untuk karbon aktif dengan asam asetat adalah adsorbat terperangkap dalam pori karbon aktif. Disamping itu ikatan lemah van der waals juga mengikuti dua mekanisme reaksi ini.

## 5.2. Saran

1. Untuk memperluas manfaat zeolit alam (bayah) sebagai bahan penyerap molekul perlu diteliti efektivitas penyerapannya terhadap molekul-molekul berukuran kecil sebesar molekul metanol.
2. Efektivitas penyerapan zeolit aktivasi dengan pemanasan terhadap asam asetat perlu dibandingkan dengan resin penukar kation.



This document is Undip Institutional Repository Collection. The author(s) or copyright owner(s) agree that UNDIP-IR may, without changing the content, translate the submission to any medium or format for the purpose of preservation. The author(s) or copyright owner(s) also agree that UNDIP-IR may keep more than one copy of this submission for purposes of security, back-up and preservation. ( http://eprints.undip.ac.id)