

## V. KESIMPULAN DAN SARAN

### A. Kesimpulan

Berdasarkan hasil penelitian yang telah dilakukan maka dapat disimpulkan bahwa:

1. Laju adsorpsi ion Ni(II) dan Zn(II) oleh AS, dan AS-magnetit cenderung mengikuti pseudo orde dua dengan nilai  $k_2$  masing-masing 0,473 dan 0,838 g mmol<sup>-1</sup> menit<sup>-1</sup> untuk logam Ni(II) serta 0,166 dan 0,545 g mmol<sup>-1</sup> menit<sup>-1</sup> untuk logam Zn(II)
2. Isoterm adsorpsi ion Ni(II) dan Zn(II) oleh AS dan AS-magnetit cenderung mengikuti model isoterm Freundlich dengan nilai  $K_f$  masing-masing 1.252 dan 1,258 mol g<sup>-1</sup> untuk ion Ni(II) serta 0,685 dan 0,717 mol g<sup>-1</sup> untuk Zn(II).

### B. Saran

Pada penelitian lebih lanjut disarankan:

1. Variasi konsentrasi ion Ni(II) dan Zn(II) terhadap AS-magnetit ditambahkan karena ion logam yang teradsorpsi oleh optimumnya.
2. Perlu dilakukan pengujian lebih lanjut terhadap adsorpsi ion Ni(II) dan Zn(II) oleh AS, dan AS-magnetit menggunakan metode kontinyu sehingga dapat diaplikasikan ke skala yang lebih besar di lingkungan.