BAB IV

KESIMPULAN DAN SARAN

4.1 Kesimpulan

A. Hasil yang diperoleh dari berbagai variabel peubah ternyata kopresipitasi ion logam Cd^{2+} terhadap $Fe(OH)_3$ dipengaruhi oleh kecepatan pengadukan, waktu kontak, dan konsentrasi koagulan.

B. Untuk memperoleh hasil kopresipitasi ion Cd^{2+} maksimal oleh endapan Besi(III) - Hidroksida , diperlukan konsentrasi larutan Fe^{3+} 250 ppm dengan kecepatan pengadukan 200 rpm dan waktu kontak 120 menit dengan presentase maksimal ion logam Cd^{2+} terkopresipitasi sebesar 95,51%

4.2 Saran

Perlu dilakukan identifikasi pH optimum dimana ion logam Cd^{2+} dapat terkopresipitasi maksimal oleh Besi(III) – Hidroksida.

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)