

BAB 5

KESIMPULAN DAN SARAN

5.1 Kesimpulan

Berdasarkan penelitian yang telah dilakukan maka diperoleh kesimpulan sebagai berikut:

1. Sintesis $\text{Fe}_3\text{O}_4@\text{SiO}_2$ menghasilkan padatan hitam yang dapat ditarik dengan magnet eksternal. Hasil FTIR menunjukkan adanya serapan Si–O–Fe dan Si–O–Si (*sym*) dan (*asym*) menandakan interaksi antara magnetit dan silika. Struktur kristal yang terbentuk berupa kubik dengan ukuran 27,26 nm. Bentuk morfologi $\text{Fe}_3\text{O}_4@\text{SiO}_2$ berupa *sphere* dengan ukuran rata-rata partikel sebesar 170 nm. Luas permukaan spesifik $\text{Fe}_3\text{O}_4@\text{SiO}_2$ sebesar 35,7939 m²/g dan diameter pori sebesar 7,0161 nm tergolong dalam mesopori. $\text{Fe}_3\text{O}_4@\text{SiO}_2$ berdasarkan karakterisasi VSM bersifat superparamagnetik dengan nilai M_s 32 emu/g.
2. Analisis kinetika adsorpsi *malachite green* oleh $\text{Fe}_3\text{O}_4@\text{SiO}_2$ mengikuti model kinetika pseudo orde dua dengan energi aktivasi sebesar 37,301 kJ/mol. Studi termodinamika menunjukkan bahwa adsorpsi *malachite green* menggunakan $\text{Fe}_3\text{O}_4@\text{SiO}_2$ bersifat menguntungkan, endoterm, spontan dan proses adsorpsi berjalan secara fisisorpsi dengan entalpi (ΔH°) 3,44 kJ.mol⁻¹ dan entropi (ΔS°) 19,24 J/molK.
3. Uji *reusability* dilakukan dengan tiga kali pengulangan untuk material $\text{Fe}_3\text{O}_4@\text{SiO}_2$ dengan persen adsorpsi sebesar 90,77; 90,71; dan 88,96%.

5.2 Saran

Berdasarkan penelitian yang telah dilakukan, perlu adanya analisis stabilitas termal adsorben untuk mengetahui ketahanan adsorben terhadap suhu tinggi serta perlu adanya perluasan pengujian *reusability* lebih dari tiga siklus untuk mengetahui kemampuan dan efisiensi adsorben dalam penggunaan berulang.