

ABSTRAK

Pada penelitian ini telah dilakukan sintesis grafit yang berasal dari pensil 2B menjadi *exfoliated graphite* dengan larutan garam anorganik K_2SO_4 menggunakan metode elektrokimia. Variasi konsentrasi larutan garam yang digunakan adalah 0,05 M, 0,1 M, 0,2 M, 0,35 M dan 0,5 M kemudian tegangan yang digunakan dalam proses eksfoliasi pada metode elektrokimia sebesar 15 V selama 3 menit. Konsentrasi 0,2 M dianggap optimal karena mendapatkan nilai yield tertinggi yaitu sebesar 27,3 %. Konduktivitas maksimal sebesar 10,5 S/m berdasarkan hasil *cyclic voltammetry* nilai kapasitansi tertinggi sebesar 21,2 F/g dan untuk karakterisasi *galvanostatic charge discharge* menunjukkan bahwa waktu pengisian dan pengosongan sebesar 2 μ s. Sedangkan sebagai pembandingan, untuk elektroda grafit tanpa eksfoliasi didapatkan nilai konduktivitas sebesar 0,7 S/m dan untuk kapasitansi sebesar 1,2 F/g. Elektroda pembandingan melakukan pengisian pengosongan lebih lama sebesar 4 μ s dikarenakan tidak melewati tahap aktivasi melalui metode elektrokimia

Kata Kunci: Grafit, *exfoliated graphite*, K_2SO_4 , metode elektrokimia, superkapasitor