

**Sintesis senyawa turunan benzimidazol menggunakan katalis nano-Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> dari karat besi dan minyak jelantah serta uji aktivitas antioksidan = Synthesis of benzimidazole derivatives using nanocatalyst Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> from rust and waste frying oil and evaluation of antioxidant activity**

Nanda Anandia Asrianti, author

Deskripsi Lengkap: <https://lib.ui.ac.id/detail?id=20459113&lokasi=lokal>

---

**Abstrak**

Benzimidazol merupakan salah satu senyawa organik yang cukup penting karena memiliki bioaktivitas yang luas. Berbagai katalis telah ditemukan untuk sintesis benzimidazol salah satunya ialah logam oksida. Dalam rangka mendukung sintesis ramah lingkungan, katalis yang digunakan merupakan katalis heterogen berasal dari bahan yang sudah tidak terpakai. Pada penelitian ini senyawa turunan benzimidazol akan disintesis menggunakan katalis nanomagnetik Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> dari karat besi dan minyak jelantah. Hasil menunjukkan bahwa Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> berhasil disintesis dengan ukuran rata-rata 61,5 nm. Sintesis senyawa turunan benzimidazol dilakukan dengan cara mencampurkan o-fenilendiamin dan aryl aldehida yaitu benzaldehyda, 4-hidroksi-benzaldehyda, dan sinamaldehyda. Kondisi optimum reaksi yang didapatkan yaitu menggunakan 7,5 mol katalis dengan pelarut etanol pada suhu ruang selama 4 jam. Persentase yield yang dihasilkan pada kondisi optimum tersebut yaitu produk dari benzaldehyda sebesar 57,29 , 4-hidroksi-benzaldehyda sebesar 53,02 , dan sinamaldehyda sebesar 60,03 . Uji penggunaan ulang katalis memberikan hasil bahwa katalis nano-Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> tidak optimum saat digunakan berulang kali. Aktivitas antioksidan dari ketiga senyawa didapatkan dalam nilai IC<sub>50</sub> untuk produk dari benzaldehyda sebesar 115,45 ppm, produk dari 4-hidroksi-benzaldehyda sebesar 0,32 ppm, dan produk dari sinamaldehyda sebesar 23,16 ppm.

.....

Benzimidazole is one of the most important organic compounds because it has a wide bioactivity. Various catalysts have been found for the synthesis of benzimidazole, one of them is metal oxide. In order to support eco friendly synthesis, the catalyst that used is a heterogeneous catalyst from an unused material. In this study the benzimidazole derivative compounds will be synthesized using catalysts nanomagnetic Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> from rust and waste frying oil. The results showed that Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> was successfully synthesized with size about 61.5 nm. The synthesis of benzimidazole derivative compounds is done by mixing o phenylenediamine and aryl aldehyde like benzaldehyde, 4 hydroxy benzaldehyde, and cinnamaldehyde. The optimum conditions are available with ethanol solvent conditions at room temperature for 4 hours. Percent yield at optimum condition for product of benzaldehyde 57,29 , 4 hydroxy benzaldehyide 53,02 , and cinnamaldehyde 60,03 . The catalytic activity of nano Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> decrease each run of synthesis. The activity antioxidant of the products available in IC<sub>50</sub>. Product of Benzaldehyde is 115.45 ppm, products of 4 hydroxy benzaldehyde is 0.32 ppm, and product of cinnamaldehyde is 23.16 ppm.