



UNIVERSITAS
GADJAH MADA

SINTESIS 1,1-DIETOKSIETANA DARI ETANOL MENGGUNAKAN KATALIS LOGAM Ni YANG DIEMBANKAN PADA KARBON AKTIF

DIMAS HARDITYAWAN P, Dr. Akhmad Syoufian; Prof. Dr. Iip Izul Falah
Universitas Gadjah Mada, 2015 | Diunduh dari <http://etd.repository.ugm.ac.id/>

**SINTESIS 1,1-DIETOKSIETANA DARI ETANOL MENGGUNAKAN
KATALIS LOGAM Ni YANG DIEMBANKAN PADA KARBON AKTIF**

Dimas Hardityawan Putra
10/305417/PA/13510

INTISARI

Sintesis 1,1-dietoksietana dari etanol dengan menggunakan katalis logam Ni dan Ni-Mg yang diembankan pada karbon aktif (KA) telah dilakukan. Penelitian diawali dengan membuat karbon aktif dari tempurung kelapa melalui proses karbonisasi pada suhu 450-500 °C dan dilanjutkan dengan proses aktivasi pada suhu 850 °C. Mineral pengotor pada karbon aktif dibersihkan melalui proses pencucian menggunakan aseton, HCl 1,0 M, dan NH₄Cl 1,0 M. Logam Ni dan Mg diembankan pada karbon aktif menggunakan metode impregnasi basah kemudian dikalsinasi pada suhu 400 °C menggunakan H₂ sebagai reduktor. Katalis diuji keasamannya dengan adsorpsi NH₃. Sintesis 1,1-dietoksietana dilakukan dengan rasio etanol-katalis sebesar 50 mL/15 g. Katalis yang digunakan adalah Ni/KA dan Ni-Mg/KA menggunakan gas alir N₂ dan H₂.

Hasil penelitian menunjukkan bahwa jumlah NH₃ yang teradsorb pada karbon aktif, Ni/KA dan katalis Ni-Mg/KA berturut-turut sebesar 8,70, 10,50, dan 14,14 mmol/g. Persentase relatif senyawa 1,1-dietoksietana yang dihasilkan setelah dianalisis dengan GC dan GC-MS yaitu 5,01, 11,92, dan 27,07% berturut-turut untuk katalis Ni/KA dengan gas alir N₂, katalis Ni-Mg/KA dengan gas alir N₂, dan katalis Ni/KA dengan gas alir H₂.

Kata kunci: 1,1-dietoksietana, karbon aktif, dehidrasi etanol



UNIVERSITAS
GADJAH MADA

**SINTESIS 1,1-DIETOKSIETANA DARI ETANOL MENGGUNAKAN KATALIS LOGAM Ni YANG
DIEMBANKAN PADA KARBON
AKTIF**

DIMAS HARDITYAWAN P, Dr. Akhmad Syoufian; Prof. Dr. Iip Izul Falah

Universitas Gadjah Mada, 2015 | Diunduh dari <http://etd.repository.ugm.ac.id/>

**SYNTHESIS OF 1,1-DIETHOXYETHANE FROM ETHANOL USING Ni
METAL CATALYST SUPPORTED ON ACTIVATED CARBON**

Dimas Hardityawan Putra
10/305417/PA/13510

ABSTRACT

Synthesis of 1,1-diethoxyethane from ethanol using Ni and Ni-Mg metal catalysts with activated carbon support has been done. Activated carbon was prepared from coconut shell through carbonization at a temperature of 450-500 °C and followed by activation at 850 °C. Mineral impurities on activated carbon was cleaned using acetone 1.0 M HCl and 1.0 M NH₄Cl. Ni and Mg metal were impregnated to activated carbon using H₂ as a reducing agent. The acidity of catalysts were tested by NH₃ adsorption. Synthesis of 1,1-diethoxyethane was performed using 50 mL/15 g ethanol-catalyst ratio. The catalysts used were Ni/AC and Ni-Mg/AC flowed by N₂ and H₂.

The results showed that the amount of NH₃ adsorbed into activated carbon, Ni/AC, and Ni-Mg/AC catalyst were 8.70, 10.50, and 14.14 mmol/g, respectively. The percentage of 1,1-diethoxyethane as analyzed using GC and GC-MS were 5.01%, 11.92%, and 27.07% for Ni/AC with N₂, Ni-Mg/AC with N₂, and Ni/AC with H₂ gas flow, respectively.

Keywords: 1,1-diethoxyethane, activated carbon, dehydrated ethanol