



UNIVERSITAS
GADJAH MADA

ADSORPSI HIDROGEN PADA MONOVACANCY H-BN: KAJIAN KOMPUTASI MENGGUNAKAN DFT
(DENSITY FUNCTIONAL
THEORY)

ZAKIAH PRISKA, Dr. Sholihun, M.Sc.

Universitas Gadjah Mada, 2020 | Diunduh dari <http://etd.repository.ugm.ac.id/>

INTISARI

Adsorpsi Hidrogen pada Monovacancy h-BN: Kajian Komputasi Menggunakan DFT (*Density Functional Theory*)

Oleh

Zakiah Priska

18/433760/PPA/05575

Adsorpsi hidrogen dan air pada *monolayer* hexagonal boron nitride (h-BN) telah dipelajari dengan menggunakan teori fungsi kerapatan (DFT). Dua konfigurasi *monovacancy* dimodelkan, yaitu *monovacancy* nitrogen (V_N) dan *monovacancy* boron (V_B) dengan menghilangkan atom N dan B dari lembaran h-BN. Supercell yang terdiri dari 32 atom digunakan untuk menganalisis adsorpsi hidrogen dan air (H_2O) dengan menghitung energi formasi dan adsorpsi. Dari perhitungan energi adsorpsi negatif, ditemukan bahwa reaksi yang terlibat bersifat eksotermik, artinya hidrogen dan air mudah teradsorpsi pada lembar h-BN. Selain itu, sistem hidrogen di lokasi V_B merupakan sistem yang paling stabil yang ditunjukkan dengan energi formasi terendah sebesar 2,78 eV.

Kata-kata kunci : h-BN, monovacancy, energi adsorpsi dan formasi, penyimpanan hidrogen.



UNIVERSITAS
GADJAH MADA

**ADSORPSI HIDROGEN PADA MONOVACANCY H-BN: KAJIAN KOMPUTASI MENGGUNAKAN DFT
(DENSITY FUNCTIONAL
THEORY)**

ZAKIAH PRISKA, Dr. Sholihun, M.Sc.

Universitas Gadjah Mada, 2020 | Diunduh dari <http://etd.repository.ugm.ac.id/>

ABSTRACT

Hydrogen Adsorption on Monovacancy h-BN: Computational Study Using DFT (The Density Functional Theory)

By

Zakiah Priska

18/433760/PPA/05575

Hydrogen and water adsorption on the monolayer hexagonal boron nitride (h-BN) has been studied using the density functional theory (DFT). Two configurations of monovacancy were modeled, which are monovacancy at nitrogen site (V_N) and monovacancy at boron site (V_B) by removing N and B atoms from the h-BN sheet, respectively. A supercell consisting of 32 atoms was used to analyze the adsorption of hydrogen and water (H_2O) by calculating formation and adsorption energies. From the calculated negative adsorption energies, we found that the involved reactions are exothermic, meaning that hydrogen and water are easily adsorbed on the h-BN sheet. In addition, a system of hydrogen at V_B site was the most stable system shown by the lowest formation energy of 2.78 eV.

Keywords : h-BN, monovacancy, adsorption and formation energies, hydrogen storage.