

**HYDROGEN STORAGE PROPERTIES OF
MAGNESIUM HYDRIDE MODIFIED BY
CATALYST AND DESTABILIZED AGENT**

**MUHAMMAD FIRDAUS ASYRAF BIN ABDUL
HALIM YAP**

**MASTER OF SCIENCE
UNIVERSITI MALAYSIA TERENGGANU**

2015

1100098496

Perpustakaan Sultanah Nur Zahirah
Universiti Malaysia Terengganu



tesis

TP 245 .H9 M8 2015



1100098496

Hydrogen storage properties of magnesium hydride modified by catalyst and destabilized agent / Muhammad Firdaus Asyraf
Abdul Halim Yap.

PERPUSTAKAAN SULTANAH NUR ZAHIRAH
UNIVERSITI MALAYSIA TERENGGANU (UMT)
21030 KUALA TERENGGANU

1100098496

b2

Lihat Sebelah

ABSTRACT

Abstract of thesis presented to the Senate of Universiti Malaysia Terengganu in fulfillment of the requirement for the degree of Master of Science.

HYDROGEN STORAGE PROPERTIES OF MAGNESIUM HYDRIDE MODIFIED BY CATALYST AND DESTABILIZED AGENT

MUHAMMAD FIRDAUS ASYRAF BIN ABDUL HALIM YAP

August 2015

Main supervisor : Mohammad bin Ismail, Ph.D

School : School of Ocean Engineering

Hydrogen storage in solid state has been a promising methods over other storage methods; compressed gas and liquid storage due to the high gravimetric hydrogen capacity and safety concerns. Tremendous research has been done on solid state materials especially MgH₂ which is an interesting compound but suffers high desorption temperature and slow kinetics sorption. Therefore, the purpose of this study is to enhance the hydrogenation properties of MgH₂ by modifying with catalyst and combining with metal or other hydrides. The influence of the K₂ZrF₆ as an additive to the MgH₂ prepared by ball milling indicated that the hydrogenation properties of MgH₂ has been improved due to the formation of KH and ZrH₂ act as an active species. Apart from introducing a catalyst, the destabilization concept has been introduced to improve the hydrogen sorption properties of MgH₂. The transition metal, Sn has been used as an agent to destabilize MgH₂. It was found that the formation of Mg₂Sn during the

dehydrogenation process resulted from destabilization of MgH₂ by Sn may plays a critical role in the enhancement of dehydrogenation properties of the MgH₂-Sn composite. From the result, it shown that the composite with molar ratio of 4:1 exhibits the best performance. In order to improve the hydrogenation properties of destabilized system (MgH₂-Sn), the catalyst of TiF₃ was added. It was believed that the effect of 10 wt.% TiF₃ on the hydrogen sorption properties of MgH₂-Sn composite due to the catalytic effect by Ti-containing and F-containing species. MgH₂-Li₃AlH₆ was also introduced as another potential destabilized system with different molar ratio. Based on the result, molar ratio (4:1) contributes to the best performance in terms of hydrogenation properties. To study the catalytic effect of MgH₂-Li₃AlH₆ destabilized system, Co₂NiO catalyst was introduced. The formation of Co_{1.29}Ni_{1.71}O₄ and Al-Ni species during in-situ reaction with MgH₂-Li₃AlH₆ by ball milling or heating process improve the sorption properties of MgH₂-Li₃AlH₆ (4:1) destabilized system.

ABSTRAK

Abstrak tesis yang dikemukakan kepada Senat Universiti Malaysia Terengganu sebagai memenuhi keperluan untuk ijazah Sarjana Sains

CIRI-CIRI PENYIMPANAN HIDROGEN OLEH MAGNESIUM HIDRIDA DIUBAHSUAI DENGAN PEMANGKIN DAN AGEN PENYAHSTABILAN

MUHAMMAD FIRDAUS ASYRAF BIN ABDUL HALIM YAP

Ogos 2015

Penyelia Utama : Mohammad bin Ismail, Ph.D

Pusat Pengajian : Pusat Pengajian Kejuruteraan Kelautan

Penyimpanan hidrogen dalam bentuk pepejal telah menjadi satu kaedah yang mapan berbanding kaedah lain iaitu penyimpanan dalam bentuk gas dan cecair kerana kapasiti gravimetrik hidrogen yang tinggi serta kelebihan dalam aspek keselamatan. Banyak kajian telah dilakukan terhadap bahan dalam bentuk pepejal terutamanya MgH₂ dimana iaanya merupakan bahan yang menarik namun mempunyai suhu penyahserapan yang tinggi dan pergerakan serapan yang perlahan. Oleh itu, keperluan kajian ini ialah untuk meningkatkan ciri-ciri penghidrogenan MgH₂ melalui pengubahsuaian dengan pemangkin dan gabungan bersama logam atau hidrida yang lain. Kesan K₂ZrF₆ sebagai bahan pemangkin terhadap MgH₂ terhasil daripada kisaran bola yang menunjukkan bahawa ciri-ciri penghidrogenan MgH₂ telah ditingkatkan melalui pembentukan KH dan ZrH₂ yang bertindak sebagai spesis aktif. Selain pengenalan pemangkin, konsep penyahstabilan telah diperkenalkan untuk meningkatkan ciri-ciri serapan hidrogen

MgH_2 . Logam peralihan, Sn telah digunakan sebagai agen penyahstabilan MgH_2 . Pembentukan Mg_2Sn telah dikenalpasti semasa proses penyahhidrogenan yang terhasil daripada penyahstabilan MgH_2 oleh Sn yang telah memainkan peranan penting dalam meningkatkan ciri-ciri penyahstabilan komposit MgH_2 -Sn. Keputusan telah menunjukkan komposit yang mempunyai nisbah 4:1 mempamerkan prestasi terbaik. Untuk meningkatkan ciri-ciri penghidrogenan penyahstabilan sistem MgH_2 -Sn, pemangkin TiF_3 telah digunakan. Dipercayai pengaruh 10 wt.% TiF_3 terhadap ciri-ciri serapan hidrogen oleh komposit MgH_2 -Sn adalah kerana kesan pemangkinan daripada spesis mengandungi-Ti dan mengandungi-F. MgH_2 - Li_3AlH_6 dengan nisbah molar berbeza juga telah diperkenalkan sebagai salah satu sistem penyahstabilan yang berpotensi. Berdasarkan keputusan, nisbah molar (4:1) menyumbang kepada prestasi terbaik dari segi sifat-sifat penghidrogenan. Co_2NiO telah diperkenalkan sebagai pemangkin untuk mengkaji kesan pemangkinan terhadap MgH_2 - Li_3AlH_6 penyahstabilan sistem. Pembentukan spesis $\text{Co}_{1.29}\text{Ni}_{1.71}\text{O}_4$ dan Al-Ni semasa tindakbalas *in-situ* dengan MgH_2 - Li_3AlH_6 melalui kisaran bola atau proses pemanasan telah meningkatkan sifat-sifat serapan penyahserapan sistem MgH_2 - Li_3AlH_6 (4:1).