

DEKOMPOSISI AIR-METANOL MENJADI HIDROGEN PADA SEMIKONDUKTOR NATRIUM TANTALUM OKSIDA DENGAN MENGGUNAKAN LANTANUM SEBAGAI DOPING

Husni Husin^{1,2}, Komala Pontas^{1,2}, Hesti Meilina^{1,2}, Fikri Hasfita³

¹Program Magister Teknik Kimia, Program Pascasarjana, Universitas Syiah Kuala

²Jurusan Teknik Kimia, Fakultas Teknik, Universitas Syiah Kuala

Gedung Teknik Kimia, Jalan Tgk. Syeh Abdurrauh No. 7, Darussalam Banda Aceh, 23111 Indonesia

³Jurusan Teknik Kimia, Fakultas Teknik, Universitas Malikussaleh

Lhoekseumawe, Aceh Utara, 24300 Indonesia

Email: husni_husin2002@yahoo.com; husni_husin@che.unsyiah.ac.id

Abstrak

Penelitian tentang sintesis fotokatalis semikonduktor natrium tantalum oksida yang didoping lantanum (La-NaTaO_3) serta uji kinerja terhadap dekomposisi air-metanol telah dilakukan. Penelitian ini bertujuan untuk melihat pengaruh metanol sebagai donor elektron dalam campuran reaksi terhadap aktifitas fotokatalik produksi hidrogen. Sampel semikonduktor dikarakterisasi dengan metode x-ray diffractometer (XRD) untuk mengetahui komposisinya. Dari hasil analisis XRD terindikasi bahwa komponen penyusun sampel adalah NaTaO_3 dan Ta_2O_5 . Uji kinerja dilakukan dengan menyinari air-metanol sebanyak 400 ml dan 1 g fotokatalis dalam reaktor gelas pyrex selama 4 jam pada suhu 30 °C. Larutan metanol ditambahkan ke dalam air sebanyak 5, 10, dan 15% volume. Sebagai pembanding dalam reaksi ini juga digunakan air murni. Hasil penelitian menunjukkan bahwa laju fotokatalitik evolusi hidrogen dari air murni adalah 0.3 (mmol/g.jam). Laju generasi hidrogen meningkat secara signifikan ketika ditambahkan metanol 5%, 10%, dan 15%, yaitu: 2,68, 4,79, dan 8,72 (mmol/g.jam), berturut-turut. Hal ini mengindikasikan peran metanol bertindak sebagai donor elektron dan mengkonsumsi photogenerated hole (+) dan / atau oksigen, sehingga mengurangi rekombinasi elektron-hole. Mekanisme reaksi pada partikel semikonduktor NaTaO_3 juga dilaporkan.

Kata kunci: Fotokatalis, semikonduktor, NaTaO_3 , hidrogen, energi bersih.

Abstract

Synthesis of semiconductor photocatalysts lanthanum-doped sodium tantalum oxide (La-NaTaO_3) and its performance on water-methanol decomposition has been carried out. This research aimed is to examine the effect of methanol as an electron donor in the reaction to photocatalytic of hydrogen production. The samples are characterized by x-ray diffractometer (XRD) to determine its composition. The results indicate that the products are composed of NaTaO_3 and Ta_2O_5 . The reaction is conducted by irradiating of water-methanol of 400 ml and 1 g of photocatalyst in Pyrex glass reactor for 4 h at a temperature of 30 °C. The methanol solution is poured into the reactor of 5, 10, and 15 vol.%. For comparison, in this reaction is also used only pure water. The results depict that the rate of photocatalytic hydrogen evolution from pure water as much as 0.3 (mmol / g.h). Hydrogen generation rate increased significantly when the methanol are added of 5%, 10%, and 15%, ie. 2.68, 4.79 and 8.72 (mmol / g.h), respectively. This has been attributed to the effect of added methanol, which acts as sacrificial electron donor and consumes photogenerated holes and/or oxygen, thereby decreasing the rates of electron-hole recombination. Reaction mechanism in semiconductor particles of NaTaO_3 is also reported.

Keywords: Photocatalyst, semiconductors, NaTaO_3 , hydrogen, clean energy.

Pendahuluan

Sumber energi konvensional seperti: batubara, minyak bumi, dan lain-lain yang berasal dari fosil terancam semakin habis [4,11]. Oleh karena itu, perlu dicari energi terbarukan sebagai pengganti sumber dari fosil. Hidrogen dipertimbangkan sebagai bahan bakar ideal untuk energi masa depan. Bahan bakar hidrogen dapat diproduksi dari sumber energi bersih dan terbarukan. Matahari dan angin adalah dua sumber utama energi terbarukan, dan menjanjikan untuk produksi hidrogen [2]. Akan tetapi, dewasa ini,

energi terbarukan hanya sekitar 5% yang diproduksi secara komersial melalui elektrolisis air, selain itu, 95% hidrogen diproduksi dari turunan bahan bakar fosil [9].

Produksi hidrogen dari sumber bahan terbarukan belum populer karena biaya produksi masih tinggi. Elektrolisis air fotovoltaiik dapat menjadi lebih kompetitif karena biaya cenderung menurun seiring dengan kemajuan teknologi. Akan tetapi, proses produksi hidrogen dengan cara elektrolisis air masih terlalu mahal. Sebagai

penggantian, proses water-splitting menggunakan semikonduktor menawarkan cara yang menjanjikan untuk produksi hidrogen bersih, murah, dan ramah lingkungan, serta menggunakan energi surya [3].

Sodium tantalum oksida yang diberi doping lantanum (La-NaTaO₃) dianggap sebagai fotokatalis yang baik untuk memproduksi hidrogen karena aktivitasnya yang tinggi terhadap kedua cahaya dan larutan cair seperti air-metanol. Hidrogen memiliki potensi sebagai bahan bakar bersih, dapat diekstraksi dari sumber air, biomassa, gas alam dan karbon lainnya [8]. Alkohol dilaporkan sebagai sumber yang paling dipertimbangkan untuk bahan bakar hidrogen diantara energi bahan bakar cair lainnya [10]. Alkohol dapat dikonversi menjadi hidrogen melalui beberapa reaksi, termasuk *ethanol dan methanol steam reforming* [11], oksidasi parsial metanol [10], oksidatif reforming metanol, dekomposisi metanol [14] dan fotokatalitik pada semikonduktor [12]. Fotokatalitik dekomposisi alkohol menjadi hidrogen tampaknya merupakan metode yang sangat menjanjikan untuk teknologi praktis dan murah dalam sistem energi berbasis hidrogen [12]. Namun demikian, penyelidikan yang dilakukan beberapa tahun terakhir ini merekomendasikan penggunaan sumber campuran alkohol-air untuk produksi hidrogen. Proses ini dilangsungkan secara fotokatalitik pada kondisi suhu kamar menggunakan semikonduktor dan cahaya [13].

Tulisan ini melaporkan proses preparasi semikonduktor NaTaO₃ yang didoping lantanum dan kinerjanya terhadap produksi hidrogen. Pengaruh penggunaan konsentrasi metanol serta mekanisme reaksi pada NaTaO₃ juga dilaporkan.

Teori

Hidrogen dari air dewasa ini diproduksi secara elektrolisis dan fotokatalitik dekomposisi air. Pada elektrolisis air, penguraian molekul air (H₂O) menjadi hidrogen (H₂) dan oksigen (O₂) menggunakan energi pemicu reaksi berupa energi listrik. Proses ini berlangsung ketika dua buah elektroda ditempatkan dalam air dan arus searah dilewatkan diantara 2 elektroda tersebut. Hidrogen terbentuk pada katoda, sementara oksigen pada anoda [7]. Elektrolisis dikenal sebagai produksi hidrogen dari air yang paling efektif dengan tingkat kemurnian tinggi.

Dekomposisi air menjadi H₂ dan O₂ secara fotokatalitik menggunakan fotokatalis semikonduktor adalah suatu metode konversi energi solar menjadi energi kimia, termasuk konversi biomassa dan elektrolisis air menggunakan *solar cell* [6]. Proses ini juga hampir sama dengan elektrolisis air. Proses produksi hidrogen secara fotokatalitik menggunakan fotokatalis semikonduktor dan cahaya sebagai sumber *photogenerated electron* (-) dan *hole* (+). Proses ini pertama sekali diinisiasi oleh Honda dan Fujishima (1972), yang mendemonstrasikan reaksi

pemisahan air pada rangkaian sel elektrokimia (*photoelectrochemical (PEC) cell*) menggunakan semikonduktor TiO₂ sebagai anoda dan Pt (platinum) sebagai katoda [1]. Sel elektrokimia dibangun untuk mendekomposisi air menjadi hidrogen dan oksigen. Ketika permukaan semikonduktor TiO₂ menyerap cahaya, maka elektron yang diserap semikonduktor mengalir dari anoda ke konter elektroda yang terbuat dari Pt melalui sirkuit eksternal. Oksigen diproduksi pada elektroda semikonduktor TiO₂, sementara hidrogen dihasilkan pada elektroda Pt yang disebut dengan reaksi reduksi.

Metodologi Penelitian

1. Bahan-bahan yang digunakan.

Penelitian ini menggunakan bahan-bahan utama sebagai berikut: tantalum klorida, sodium hidroksida, asam sitrat *anhydrous*, etanol, larutan ammonia, metanol, air suling, gas argon, dan gas helium.

2. Preparasi Katalis.

Preparasi semikonduktor NaTaO₃ dilakukan di Laboratorium Jurusan Teknik Kimia Universitas Syiah Kuala. Sampel NaTaO₃ yang didoping dengan lantanum disiapkan seperti dilaporkan sebelumnya [4] dengan metode sol-gel menggunakan larutan etanol sebagai pelarut. Sintesis dilakukan dengan cara berikut ini: Semua senyawa yang diperlukan dilarutkan terlebih dahulu dalam solven. Senyawa NaOH dilarutkan dalam air suling. Sementara TaCl₅ dilarutkan dalam etanol. Senyawa La(NO₃)₂.2H₂O dimasukkan ke dalam beaker glass sebanyak 2 % mol dan dilarutkan dalam air suling. Semua campuran disatukan sambil diaduk terus-menerus. Selanjutnya asam sitrat disiapkan dalam 50 ml air suling untuk diteteskan perlahan-lahan ke dalam larutan di atas. Ke dalam larutan tersebut ditambahkan larutan NH₄OH sampai pH mencapai nilai 4. Proses pembentukan gel dilakukan dengan memanaskan larutan pada temperatur konstan 80 °C sampai terbentuk gel putih. Kemudian gel dikeringkan dalam oven pada suhu 120 °C selama lebih kurang 5 jam, selanjutnya dilakukan sintering pada suhu 400 °C dan dilanjutkan dengan kalsinasi pada suhu 800 °C. Semikonduktor dianalisis dengan *X-ray diffractometer (XRD)*.

3. Uji Kinerja Katalis.

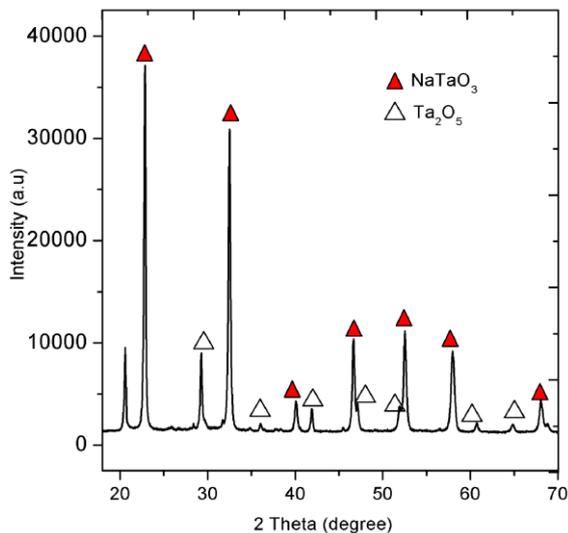
Reaksi fotokatalitik dilakukan dalam reaktor gelas pyrex seperti yang dilaporkan sebelumnya [4]. Larutan air-metanol sebanyak 400 ml dimasukkan ke dalam reaktor. Larutan metanol divariasikan yaitu: 5%, 10%, dan 15% volume. Selanjutnya semikonduktor NaTaO₃ yang didoping dengan lantanum sebanyak 1 g dimasukkan ke dalam larutan tersebut. Campuran diaduk terus-menerus menggunakan *magnetic stirrer*. Untuk menghilangkan udara, reaktor dialirkan gas Argon

lebih kurang setengah jam. Campuran reaksi disinari dengan sinar ultra violet (UV) untuk menyerap elektron dan proton oleh semikonduktor. Sumber radiasi menggunakan lampu merkuri 450 W bertekanan sedang. Gas hasil di alirkan ke kolektor gas untuk menentukan volume H₂.

Hasil

1. X-ray difraktometer (XRD) La-NaTaO₃ hasil analisis dan standard NaTaO₃.

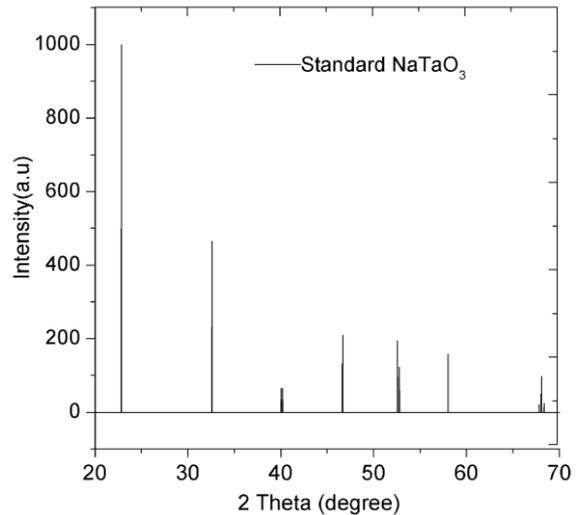
Karakterisasi fotokatalis dengan XRD bertujuan untuk mengidentifikasi komponen-komponen penyusun fotokatalis. Analisis ini dilakukan di laboratorium XRD Jurusan Fisika Universitas Syiah Kuala Banda Aceh. Gambar 1 dan 2 menampilkan *diffractogram* semikonduktor La-NaTaO₃ dan standard NaTaO₃. Lantanum ditambahkan sebagai doping untuk meningkatkan kristalinitas sampel NaTaO₃.



Gambar 1. Spektrum XRD sampel semikonduktor NaTaO₃ didoping lantanum

Pembacaan data XRD sampel dilakukan dengan cara membandingkan spektrum XRD fotokatalis sintesis dengan spektrum senyawa standard *powder data file JCPDS (Joint Committee Powder Diffraction Standard)* sesuai nomor katalog komponen penyusun [5]. Dari hasil karakterisasi XRD sampel (seperti diperlihatkan pada Gambar 1), dan dilakukan konfirmasi perbandingan dengan XRD standard NaTaO₃ (lihat Gambar 2) mengilustrasikan bahwa tiga puncak utama karakteristik NaTaO₃ terindikasi pada 2θ 22,9°; 32,6°; dan 52,7°; sesuai dengan JCPDF No. 25-0863. Puncak-puncak lainnya juga merupakan pola difraksi NaTaO₃ dengan intensitas yang lebih rendah. Dari spektrum XRD sampel tidak terlihat adanya puncak-puncak karakteristik senyawa lantanum. Hal ini kemungkinan karena konsentrasi lantanum dalam sampel sangat kecil yaitu hanya 2%.

Akan tetapi, dari spektrum XRD sampel (Gambar 1) juga terdeteksi adanya senyawa Ta₂O₅ yang terbentuk dari sampel dengan intensitas yang rendah. Hasil ini teridentifikasi setelah dibandingkan dengan spectrum XRD senyawa standard Ta₂O₅, sesuai dengan JCPDF No. 33-3391.



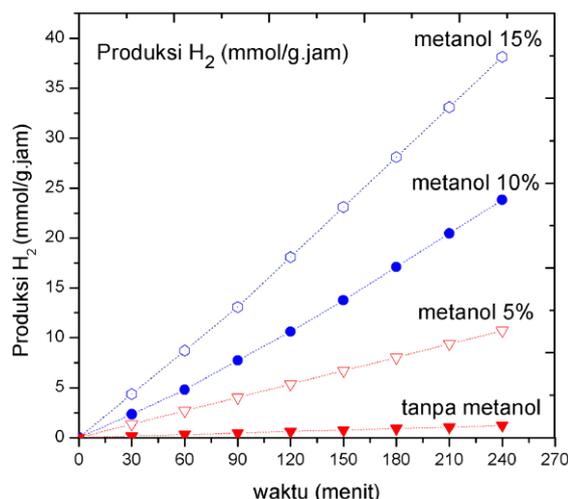
Gambar 2. Spektrum XRD senyawa standard NaTaO₃

Fenomena terbentuknya Ta₂O₅ diyakini karena proses *chelating* menggunakan asam sitrat belum dapat mengikat semua kation-kation dan anion pembentuk La-NaTaO₃ dengan sempurna, sehingga sebagian kation tantalum dan oksigen membentuk oksida Ta₂O₅. Senyawa tantalum oksida (Ta₂O₅) juga dapat mempercepat terjadinya reaksi pembentukan hidrogen dari larutan air-metanol.

2. Produksi hidrogen.

Aktivitas fotokatalitik pada berbagai konsentrasi metanol ditentukan terhadap evolusi H₂ dari suspensi semikonduktor dalam larutan air-metanol selama 4 jam dengan disinari sumber cahaya ultra violet. Seperti yang didemonstrasikan pada Gambar 3, jumlah laju evolusi H₂ meningkat dengan meningkatnya kadar metanol dalam larutan. Aktivitas fotokatalitik evolusi hidrogen dari air murni (tanpa metanol) terlihat rendah yaitu: 0,3 (mmol/g.jam). Perlu dicatat bahwa ketika metanol ditambahkan sebanyak 5% ke dalam larutan, laju evolusi H₂ meningkat menjadi 2,68 (mmol/g.jam). Hasil ini mengindikasikan bahwa walaupun penambahan metanol dalam jumlah kecil, aktifitas fotokatalitik meningkat karena peran metanol bereaksi dengan *hole* (+) pada *valence band* membentuk ion H⁺ yang selanjutnya bereaksi dengan *electron* (-) pada *conduction band* membentuk hidrogen. Fakta ini sejalan dengan penelitian yang dilaporkan oleh Miwa, dkk., 2007, yang melangsungkan reaksi fotokatalitik produksi hidrogen pada semikonduktor TiO₂ dipadu dengan CuO sebagai ko-katalis [8].

Lebih lanjut, ketika larutan metanol ditambah mencapai 10% dan 15%, laju evolusi hidrogen meningkat secara signifikan menjadi 4,79 dan 8.72 (mmol/g.jam) berturut-turut.



Gambar 3. Produksi H₂ pada semikonduktor NaTaO₃ didoping lantanum (serbuk La-NaTaO₃ 1 g disuspensi ke dalam larutan air-metanol sebanyak 400 ml, konsentrasi metanol: 5%, 10%, dan 15%)

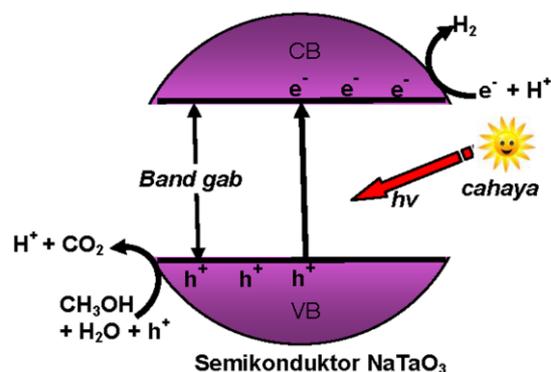
Fakta ini mengisyaratkan bahwa makin tinggi konsentrasi maka metanol yang teradsorpsi pada permukaan semikonduktor semakin banyak membentuk spesies reaktif (radikal •OH). Metanol dalam larutan tidak ditambahkan lebih lanjut karena diharapkan dalam reaksi ini metanol digunakan sekecil mungkin, sementara air merupakan reaktan utama. Sreethawong dan Yoshikawa (2005), melaporkan bahwa kontribusi metanol dalam reaksi ini bertindak sebagai *sacrificial electron donor* dan mengkonsumsi *photogenerated holes* dan/atau oksigen, sehingga mengurangi laju rekombinasi *electron-hole* serta reaksi balik antara H₂ dan O₂ [12]. Laju generasi hidrogen tampak stabil hingga reaksi dihentikan sampai 4 jam.

3. Mekanisme Reaksi.

Untuk mendapatkan pengetahuan lebih lanjut tentang fotokatalitik proses evolusi hidrogen dari larutan air-metanol, berikut dijelaskan proses berlangsungnya dekomposisi air-metanol pada sebuah semikonduktor. Diagram alir mekanisme reaksi dekomposisi air-metanol pada semikonduktor diilustrasikan dalam Gambar 4.

Setiap semikonduktor memiliki *valence band* (VB) atau pita valensi dan *conduction band* (CB) atau pita konduksi. Pada tahap pertama semikonduktor menyerap cahaya yang mengandung *photogenerated electron* (-) dan *hole* (+). Energi yang dimiliki cahaya harus lebih besar dari energi *band gap* semikonduktor NaTaO₃. Elektron pada *valence band* dieksitasi ke *conduction band*. Metanol dan air

bertindak sebagai *sacrificial reagent* atau disebut *electron donor*, dimana bereaksi dengan *hole* pada *valence band* menghasilkan hidroksil (•OH), ion H⁺ dan HCHO. Ion H⁺ selanjutnya direduksi oleh *electron* pada *conduction band* untuk meregenerasi molekul hidrogen. Senyawa HCHO bereaksi dengan *hole* memproduksi HCOOH, selanjutnya terdekomposisi menjadi CO₂ pada *valence band*.



Gambar 4. Mekanisme reaksi dekomposisi air-metanol pada semikonduktor NaTaO₃

Mekanisme yang ditampilkan pada Gambar 4 sesuai dengan hasil aktivitas fotokatalitik reaksi evolusi hidrogen yang terjadi pada fotokatalis semikonduktor La-NaTaO₃, seperti yang didemonstrasikan pada Gambar 3. Ketika metanol ditambahkan ke dalam campuran reaksi, evolusi hidrogen meningkat secara signifikan karena *hole* bereaksi dengan metanol.

Kesimpulan

Penelitian ini mensintesis dan menggunakan fotokatalis NaTaO₃ yang didoping dengan ion lantanum dan mengevaluasi kinerjanya pada 3 konsentrasi metanol sebagai donor elektron. Dari hasil percobaan dapat disimpulkan beberapa hal yaitu: (1) Fotokatalis yang dihasilkan menunjukkan terbentuknya senyawa NaTaO₃ dan Ta₂O₅ yang dikonfirmasi dari spektrum XRD. (2) Jumlah evolusi hidrogen sangat dipengaruhi oleh kandungan metanol dalam larutan. (3) Semikonduktor NaTaO₃ yang didoping ion La sangat cocok digunakan sebagai fotokatalis pada reaksi dekomposisi air-metanol menjadi hidrogen sebagai kandidat energi bersih masa depan.

Ucapan Terimakasih

Penulis mengucapkan terima kasih kepada Kementerian Nasional Republik Indonesia atas bantuan dana melalui Hibah Pascasarjana tahun 2013 dan kepada saudara Saisa, Syawal, dan Yulia Hayati atas bantuannya dalam pelaksanaan penelitian ini.

Daftar Pustaka

- [1] Fujishima, A, Honda K., Electrochemical photolysis of water at a semiconductor electrode. *Nature* 238 (1972) 37.
- [2] Huang C, Yao W, Raissi A.T, Muradov N., Development of efficient photoreactors for solar hydrogen production. *Solar Energy*, 85 (2011) 19-27.
- [3] Husin, H., Produksi Hidrogen Secara Fotokatalitik dari Air Murni Pada Katalis NaTaO₃. *Jurnal Rekayasa Kimia dan Lingkungan*, 9 (2012) 53-58.
- [4] Husin, H., Fotokatalitik Dekomposisi Air menjadi hidrogen sebagai energi bersih dan ramah lingkungan. *Rona Lingkungan Hidup*, 6 (2013) 13-21.
- [5] Husin, H., Zuhra, Hasfita F., Oksidasi parsial metana menjadi methanol dan formaldehida menggunakan katalis CuMoO₃/SiO₂ : Pengaruh rasio Cu : Mo, temperatur reaksi dan waktu tinggal, *Jurnal Rekayasa Kimia & Lingkungan*, 6 (2007) 21-27.
- [6] Kudo A., Recent progress in the development of visible light-driven powdered photocatalysts for water splitting. *International Journal of Hydrogen Energy*, 32 (2007) 2673-2678.
- [7] Mazloomi K, Sulaiman N, Moayedi H., Electrical Efficiency of Electrolytic, *Hydrogen Production. Int. J. Electrochem. Sci.*, 7 (2012) 3314-3326.
- [8] Miwa T, Kaneco S, Katsumata H, Suzuki T, Ohta K, Chand Verma S, Sugihara K., Photocatalytic hydrogen production from aqueous methanol solution with CuO/Al₂O₃/TiO₂ nanocomposite. *International Journal of Hydrogen Energy*, 35 (2010) 6554-6560.
- [9] Ni M, Leung MKH, Leung DYC, Sumathy K., A review and recent developments in photocatalytic water-splitting using TiO₂ for hydrogen production. *Renewable and Sustainable Energy Reviews*, 11 (2007) 401-425.
- [10] Ou TC, F.W.Chang, L.S.Roselin, Production of hydrogen via partial oxidation of methanol over bimetallic AuCu/TiO₂ catalysts. *Journal of Molecular Catalysis A: Chemical*, 293 (2008) 8-16.
- [11] Shishido T, Yamamoto Y, Morioka H, Takehira K., Production of hydrogen from methanol over Cu/ZnO and Cu/ZnO/Al₂O₃ catalysts prepared by homogeneous precipitation: steam reforming and oxidative steam reforming. *Journal of Molecular Catalysis A: Chemical*, 268 (2007) 185-194.
- [12] Sreethawong T, Yoshikawa S., Comparative investigation on photocatalytic hydrogen evolution over Cu-, Pd-, and Au-loaded mesoporous TiO₂ photocatalysts. *Catalysis Communications*, 6 (2005) 661-668.
- [13] Strataki N, Bekiari V, Dimitris I, Kondarides, Lianos P., Hydrogen production by photocatalytic alcohol reforming employing highly efficient nanocrystalline titania films. *Applied Catalysis B: Environmental*, 77(2007)184-189.
- [14] Wu GS, Wang L.C, Liu Y.M, Cao Y, Dai W. L, He H.Y., Implication of the role of oxygen anions and oxygen vacancies for methanol decomposition over zirconia supported copper catalysts. *Applied Surface Science*, 253(2006) 974-982.