**MAKING DYE SENSITIZED SOLAR CELL (DSSC) USING GMR AS SUBSTRACT AND MANGOSTEEN SKIN EXTRACT (*Garcinia Mangostana L) AS A DYE SENSITIZER***

**PEMBUATAN *DYE SENSITIZED SOLAR CELL* (DSSC) MENGGUNAKAN SUBSTRAT KACA GMR DAN EKSTRAK KULIT BUAH MANGGIS (*Garcinia Mangostana L)* SEBAGAI DYE SENSITIZER**

Dina Wirdatul Ummah1), Hary Sanjaya2)

*Jurusan Kimia, Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam, Universitas Negeri Padang*

*Jln. Prof. Dr. Hamka Air Tawar, Padang, Indonesia Telp. 0751 7057420*

1uumwirdatul@gmail.com

2[hary­\_sanjaya@yahoo.com](mailto:hary_sanjaya@yahoo.com)

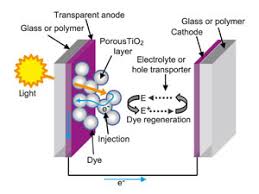
***Abstrak-*** The aim of this is to determine the efficiency of DSSC by using GMR as a substrat with mangosteen skin s a dyes. Mangosteen skin contains of anthocyanin pigmentd. Based on the light absorption test of mangosteen peel extract dyes it is known that the spectrum of mangosteen peel can absorb light at the maximum 510 nm wavelength with absorbance of 2.8873 A. The results of the conversion of sunlight into electrical energy obtained the highest value at 50% concentration of 0.281%. Whereas at 5 hours time variation that is equal to 1.053% because ZnO paste is soaked for 5 hours with coloring and drops of liquid electrolyte.

***Keywords****: Giant Mangetoresistance, Kulit Buah Manggi, DSSC*

1. Pendahuluan

Indonesia sangat berpotensi untuk menjadikan sel surya sebagai salah satu sumber energi listrik, karena Indonesia terletak pada garis khatulistiwa yang memungkinkan sinar matahari dapat optimal diseluruh Indonesia. Hal ini menunjukkan Indonesia mampu memanfaatkan sinar matahari sebagai sumber enegri. Salah satu energi alternatif diantaranya memanfaatkan sinr matahari dengan memproduksi sel surya. Sel surya ini ramah lingkungan dan bisa digunakan secara massal.

Sel surya merupakan suatu energi yang bisa mengubah energi matahari menjadi energi listrik melalui efek fotovoltaik. Efek fotovoltaik ini merupakan peristiwa terciptanya suatu muatan didalam bahan akibat penyerapan cahaya dari bahan tersebut (Trianiza, 2018). Sel surya bekerja menggunakan energi matahari menjadi energy listrik. Sel surya tebagi dua yaitu, pertama sel surya berbasis silikon dan sel surya lapisan tipis (thin film), dimana sel surya ini memiliki laju konversi yang tinggi, proses fabrikasi yang kompleks dan biaya yang mahal. Hal ini menyebabkan penggunaanya sangat minim dan belum bisa diandalkan sebagai media conterver [2]. Sehingga muncul sel surya generasi baru yaitu *Dye Sensitized Solar Cell* (DSSC).



Gambar 1. Cara Kerja DSSC

DSSC diperkenalkan pertama kali tahun 1991 oleh O’Regan dan Gratzel dengan prinsip mengkonversi foton dari energi surya menjadi energi listrik berdasarkan beberapa komponen seperti lebar celah pita semikonduktor, zat warna (*dye*) dan elektrolit [3]. Dye Sensitized Solar Cell (DSSC) terbuat dari zat warna alami seperti bunga, daun, dan buah-buahan sebagai sensitizer untuk mengkonversi cahay matahri menjadi energi listrik, selin itu DSSC juga ramah lingkungan, tidak beracun dan biaya yabg murah [4]. Zat warna memiliki peran yang besar dalam meningkatkan efisiensi DSSC yang berfungsi untuk mengabsorpsi cahaya. Zat warna yang digunakan adalah kulit buah manggis. Buanh manggis (*Garcinia Mangostana L*) adalah buah yang banyak mengandung antosianin pada bagian kulitnya. Kulit buah manggis mengandung pigmen yang berasal dari mangosteen dan *β-mangosteen* jikan hasil dari ekstrak berupa pewarna alami yang menghasilkan warna merah sampai biru [5].



Gambar 2. Buah Manggis

Pada sel surya DSSC ini menggunakan substrat kaca *Giant Magnetoresistance* (GMR). *Giant Magnetoresistance* adalah material yang memiliki karakteristik magnetosistansi yang tinggi, sifat-sifat magnetic dan elektrik yang baik [6]. Prinsip GMR adalah perubahan resistansi pada lapisan multilayer yang diberikan ke medan magnet luar dan merupakan efek mekanika kuantum yang bergantung pada fenomena *scattering spin.* Perubahan resistansi ini diakibtkan adanya hmburan elektron antara wilayah magnetisasi parallel dan anti parallel atau yang disebut dengan *spin dependent transport* [7]*.*

GMR terbuat dari nanopartikel Cobalt Ferrit (CoFe2O4). Nanoprtikel CoFe2O4 merupakan salah satu jenis material nanopartikel, karena memiliki sifat superparamagnetic [8]. Dalam DSSC, konversi cahaya tampak menjadi energi listrik dicapai melalui sensitisasi spectral semikonduktor pita lebar seperti TiO2, ZnO, SnO2dan lain-lain. Semikonduktor yang digunakan adalah Zink Oksida (ZnO).ZnO merupakan semikonduktor yang memiliki band gap 3.37 eV dan energi ikat sebesar 60 meV [9]. ZnO ini banyak digunakan sebagai katalis dan semikonduktor. ZnO memiliki sifat yang mudah bereaksi dan digunakan untuk bahan tambahan pada sel surya (Rustan & Subaer, 2015).

Selain semikonduktor, elektrolit juga memiliki peran yang penting pada DSSC yang bisa mempengaruhi hasil efisiensi. Elektrolit yang digunakan yang berbentuk cair yang mengandung I-/I3- yang memberikan efisiensi yang besar [11].

1. Metode Penelitian
2. *Alat dan Bahan*

Peralatan yang digunakan adalah Scanning Electron Microscopy (SEM), X-Ray Difrfaction (XRD), FTIR, UV-Vis, spin coating, ultrasonic cleaner, oven, furnace, gelas kimia, gelas ukur, elenmeyer, pipet tetes, pipet takar, batang pengaduk, magnetic stirrer, spatula, cawan petri, lumping alu, selotip, dan corong pisah.

Bahan-bahan yang digunakan yaitu etanol, aquades, kaca preparat, methanol, KI, I2, asam klorida (HCl) 1M, asetonitril, polietilen glikol (PEG), bubuk pensil, kertas whatman, kulit buah manggis, Co(NO3)2.6H2O, Fe(NO3).9H2O, dan (CH3COO)2Zn.2H2O.

**Preparasi Komponen-Komponen DSSC**

*Prepasai GMR (*CoFe2O4/Zn/CoFe2O4)

Substrat kaca yang akan dilapisi dibersihkan menggunakan methanol. Setelah dibilas dengan methanol substrat kaca di panaska dengan suhu 1000C selama 15 menit, lalu di dinginkan dn siap untuk dilapisi. Lapisan pertama dibuat dari nanopartikel CoFe2O4 yang akan dilapiskan ke plat kaca yang telah dibersihkan melalui metode spin coating, kemudian diputar dengan kecepatan 2000 rpm selama 30 detik, kemudian di oven pada suhu 1000C selama 1 jam, dikalsinasi pada suhu 3000C selama 3 jam (*pre-anneling*) dan pada suhu 5000C selama 1 jam ( *post-anneling*). Lapisan kedua dibuat dari nanopartikel Zn asetat yang akan dilapisi setelah nanopartikel CoFe2O4 melalui metode spin coating, kemudian diputar dengan kecepatan 2000 rpm selama 30 detik, kemudian di oven pada suhu 1000C selama 1 jam, dikalsinasi pada suhu 3000C selama 3 jam (*pre-anneling*) dan pada suhu 5000C selama 1 jam ( *post-anneling*). Dan lapisan ketiga dibuat dari nanopartikel CoFe2O4 melalui metode spin coating, kemudian diputar dengan kecepatan 2000 rpm selama 30 detik, kemudian di oven pada suhu 1000C selama 1 jam, dikalsinasi pada suhu 3000C selama 3 jam (*pre-anneling*) dan pada suhu 5000C selama 1 jam ( *post-anneling*).

*Preparasi ZnO*

Pasta ZnO dibuat dari 6 gram bubuk ZnO. Kemudian ditambahkan methanol sebanyak 10 mL dan di stirrer selama 30 menit. Pasta ZnO di oleskan pada GMR secara hati-hati dan kemudian di panaskan dengan temperature 3000C selama 30 menit.

*Preparasi Larutan Zat Warna*

40 gram kulit manggis yang telah dipotong kecil-kecil dan digerus halus menggunakan mortar, ekstrak kulit manggis yang telah halus kemudian dimasukkan kedalam erlenmeyer yang telah ditutupi dengan aluminium foil dan direndam dengan pelarut etanol 96% : HCl 1M dengan perbandingan volume 50 mL : 10 mL selama 24 jam. Selama proses perendaman erlenmeyer disimpan dalam tempat yang gelap. Setelah cairan ekstrak kulit manggis direndam selama 24 jam, selanjutnya ekstrak zat warna kulit manggis disaring menggunakan kertas whatman, filtrate yang sudah didapatkan di eveportasi dengan rotary evaporator untuk menghilangkan pelarutnya. Ekstrak yang dihasilkan disimpan dalam botol gelap. Hal ini bertujuan agar antosianin tidak terkena cahaya sehingga mudah terdegradasi (Munawaroh H et al, 2016)**.**

*Preparasi Larutan Elektrolit*

Preparasi elektrolit cair dibuat dari Potassium Iodide (KI) sebanyak 8,3 gr dilarutkan ke dalam 6 mL asetonitril dalam gelas kimia. Iodine (I2) sebanyak 1,26 gr dilarutkan ke dalam 6 mL asetonitril dalam gelas kimia. Larutan pada kedua gelas kimia tersebut dicampur dan diaduk hingga homogeny. Sebanyak 2 gr PEG dimasukkan dalam larutan elektrolit yang telah dicampurkan. Larutan elektrolit yang sudah jadi kemudian disimpan dalam botol berwarna gelap.

*Preparasi Elektroda Karbo**n*

Kaca berlapis GMR diarsir dengan menggunakan pensil 8b. Selanjutnya kaca tersebut dipanaskan pada temperature 300oC selama 30 menit.

*Perakitan DSSC*

Langkah pertama perakitan sel surya adalah untuk pembuatan substrat kaca GMR yang terbuat dari larutan nanopartikel CoFe2O4/Zn/CoFe2O4. Kemudian pada kaca GMR yang berukuran 2,5 x 2,5 cm di oleskan semikonduktor dari ZnO secara merata dan lapisan tersebut dikeringkan selama 30 menit dan di *furnace* pada temperature 3000C. Lapisan ZnO kemudian direndam dalam larutan zat warna dengan konsentrasi 10%, 20%, 30%, 40%, dan 50% selama 1 jam. Lapisan ZnO yang telah direndam dalam zat warna akan menjadi warna hijau. Pada proses ini terjadi adsorpsi antosianin ke permukaan ZnO. Kemudian tetesi elektrolit keatas permukaan yang telah di lapisi ZnO dan direndam dengan zat warna lalu ditutup dengan elektroda lawan sehingga terbentuk struktur *sandwich*. Kemudian agar struktur selnya mantap dijepit dengan klip pada kedua sisi.

Sel surya yang telah dibuat kemudian diukur arus dan tegangannya (I-V) dengan Menggunakan multimeter digital untuk menganalisis karakteristik hasil keluaran dari sel surya. Pengukuran dilakukan dengan menggunakan sumber cahaya lampu halogen 24 Watt.

*Karakterisasi Giant Mangnetoresistance (GMR) dan Larutan Zat Warna*

Karakterisasi GMR dengan *Scanning Electron Microscopy* (SEM) dilakukan untuk mengetahui morfologi permukaan dan ketebalan lapisan tipis CoFe2O4/Zn/CoFe2O4. Selanjutnya dilakukan pengujian absorbansi zat warna. Uji absorbansi zat warna dilakukan untuk mengetahui pigmen antosianin dari kulit buah manggis dengan menggunakan UV-VIS.

*Pengujian Gugus Fungsi*

Uji adanyan gugus fungsi dilakukan untuk mengetahui apakah senyawa yang terekstrak adalah antosianin. Analisis dilakukan dengan melihat bentuk spektrumnya yaitu dengan melihat puncak-puncak spesifik yang menunjukkan jenis gugus fungsional menggunakan FTIR.

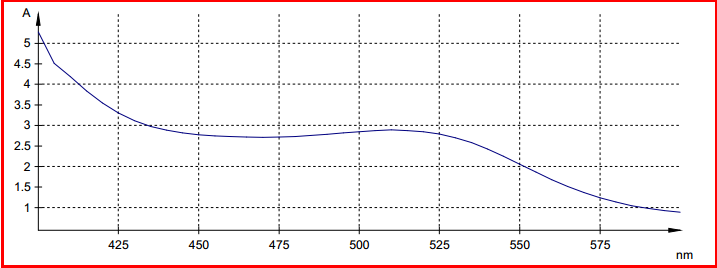
*Pengujian Sifat Arus Listrik*

Sel surya yang telah dirangkai dilakukan pengujian tegangan dan hambatannya menggunakan multimeter digital. Sumber cahaya yang digunakan yaitu lampu UV 24 watt.

1. HASIL DAN PEMBAHASAN

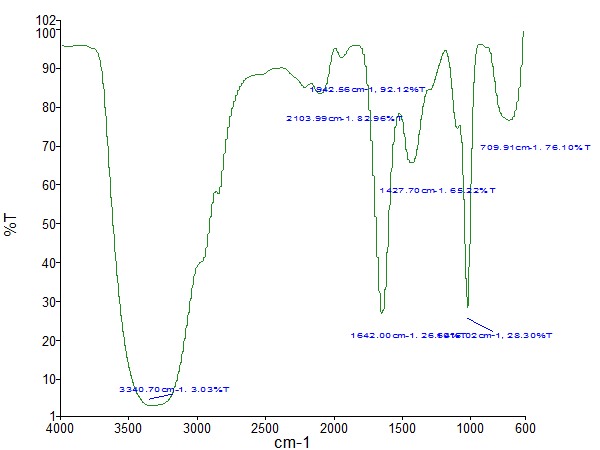
**Karakterisasi Zat Warna**

Sebelum digunakan sebagai sensitizer, ektrak kulit buah manggis terlebih dahulu dikarakterisasi dengan menggunakan instrumen UV-VIS. Karakterisasi ini dilakukan untuk mengetahui absorbsi cahaya oleh pigmen antosianin dari kulit buah manggis. Spectrum absorbansi diukur pada rentang panjang gelombang 400-600 nm.



Gambar 3 Spektrum Absorbansi Kulit Buah Manggis

Dari Gambar 3. Dapat dilihat bahwa spectrum serapan ekstrak kulit buah manggis dari 400-600 nm dengan panjang gelombang maksimum (λ max) 510 nm. Serapan ekstrak kulit buah manggis cukup lebar ini akan meningkatkan performansi dari sel surya. Hasil absorbansi dari ekstrak kulit buah manggis ini cukup bagus digunakan sebagai sumber zat warna pada *DSSC*.

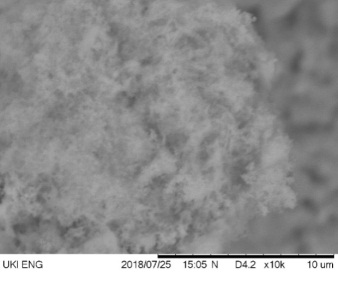


Gambar 4 Spektrum FTIR Ekstrak Antosianin

Hasil interpretasi spectra FTIR tersaji dalam Tabel 1. Dari interpretasi spectra infra merah menunjukkan bahwa antosianin yang diekstrak mengandung gugus fungsi seperti –OH- yang ditunjukkan oleh serapan tajam pada daerah 3340,70 cm-1 yang didukung juga oleh munculnya serapan pada bilangan gelombang 1002,00 cm-1 untuk ikatan –C-O- alcohol dan serapan ikatan rangkap –C=C- aromatic dotunjukan oleh serapan pada bilangan gelombang 1642,00 cm-1 yang didukung juga oleh muculnya serapan pada bilangan gelombang 709,91 cm-1 untuk ikatan –C-H tekuk. Berdasarkan hasil spektrum UV-Vis dan spektrum FTIR disimpulkan bahwa senyawa yang diekstrak adalah antosianin.

Hasil interpretasi spectra FTIR tersaji dalam Tabel 1.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| No | Bilangan Gelombang (cm-1) | | Bentuk Pita | Gugus Fungsi |
| Pada Spektra | Pada Pustaka |
| 1. | 3340,70 | 3500-3000 | Tajam | OH |
| 2. | 1642,00 | 1650-1450 | Tajam | C=C |
| 3. | 1002,00 | 1230-1000 | Tajam | C-O |
| 4. | 709,91 | 900-690 | Sedang | C-H |



Gambar 5. Foto SEM Permukaan Lapisan Tipis CoFe2O4/Zn/CoFe2O4 perbesaran 10.000x

Untuk mengetahui morfologi permukaan dan ketebalan lapisan tipis GMR dari CoFe2O4/Zn/CoFe2O4 dapat dilihat mengguanakan instrumen *Scanning Electron Miscroscopy* (SEM). Ketebalan dari lapisan tipis CoFe2O4/Zn/CoFe2O4 dapat dilihat pada gambar 5. Dari gambar tersebut ketebalan dari lapisan tipis CoFe2O4/Zn/CoFe2O4 merupakan salah satu faktor yang mempengaruhi kualitas dari GMR. Pada gambar 5 dapat dilihat bahwa terbentuk fase gel magnetik pada substrat kaca dan terdapat juga beberapa titik dari pencitraan menunjukkan yang belum sempurna bertransformasi bentuk bubuk magnetic ke bentuk gel.

Untuk mengukur kaca GMR menggunakan 4-probe system. 4-probe system ini digunakan untuk mencari nilai resistansi dan resistivitas dari sampel.

*Perhitungan Efisiensi DSSC*

Untuk mengehtahui efisiensi *DSSC* dilakukan pengukuran tegangan dan hambatan dengan bantuan lampu UV 24 watt. Dari tegangan dan hambatan dihitung kuat arus yang dihasilkan dengan rumus Dimana adalah tegangan, adalah arus dan adalah resistansi. Efisiensi DSSC ini dilakukan dengan variasi konsentrasi 10%, 20%, 30%, 40 dan 50% dan variasi waktu 1 jam, 2 jam, 3 jam, 4 jam dan 5 jam.

Tabel 2. Hasil Pengukuran Tegangan, Kuat Arus, Hambatan dan Efisiensi DSSC dengan Variasi Konsentrasi

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Konsentrasi | V (mV) | R (kΩ) | Efisiensi (%) |
| 10% | 126,3 mV | 2,175 kΩ | 0,061% |
| 20% | 162,1 mV | 2,516 kΩ | 0,086% |
| 30% | 175,4 mV | 2,938 kΩ | 0,0872% |
| 40% | 176,5 mV | 2,175 kΩ | 0,119% |
| 50% | 211,3 mV | 1,32 kΩ | 0,281% |

Gambar 6. Kurva Efisiensi *DSSC* dengan Variasi Konsentrasi Zat Warna

Tabel 3. Hasil Pengukuran Tegangan, Kuat Arus, Hambatan dan Efisiensi DSSC Variasi Lama Waktu Lama Perendaman.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Waktu | V (mV) | R (kΩ) | Efisiensi (%) |
| 1 jam | 211,3 mV | 1,32 kΩ | 0,281% |
| 2 jam | 297,7 mV | 2,13 kΩ | 0,346% |
| 3 jam | 350,9 mV | 1,76 kΩ | 0,581% |
| 4 jam | 385,9 mV | 1,9 kΩ | 0,6531% |
| 5 jam | 396,8 mV | 1,245 kΩ | 1,053% |

Gambar 7. Kurva Efisiensi *DSSC* dengan Variasi Lama Waktu Perendaman

Pada penelitian ini *DSSC* berhasil mengkonversi energi surya menjadi energi listrik yang ditunjukkan dengn nili tegangan, kuat arus, hambatan dan efisiensi yang diperoleh pada tabel 5.

DSSC mengkonversi sinar matahari menjadi energi listrik yang ditunjukkan dengan adanya nilai tegangan maksimum pada multimeter. Data dari tabel 5. dibuat grafik hubungan pengaruh konsenstrasi zat warna terhadap efeisiensi yang dihasilkan. Efisiensi maksimum konversi energi matahari menjadi energi listrik diperoleh pada konsentrasi zat warna 50% yaitu 0,281% untuk variasi 1 jam. Dari variasi konsentrasi zat warna hasil efisiensi yang didapatkan 0,281% lebih tinggi dibandingkan konsentrasi zat warna 10%, 20%, 30% dan 40%.

Dari tabel 6. dibuat grafik hubungan pengaruh dari konsentrasi 50% dengan variasi lama waktu perendaman selama 1 jam, 2 jam, 3 jam, 4 jam dan 5 jam. Sehingga didapatkan hasil yang meningkat per-jamnya. Dapat dilihat dari gambar 8. dimana hasil yang didapatkan selalu naik sehingga bisa dikatakan zat warna yang diserap pada pasta ZnO. Dari hasil yang diperoleh, zat warna yang direndam konsentrasi 50% dengan variasi waktu perendaman didapatkan hasil maksimum. Semakin lama waktu perendaman maka hasil efisiensi yang didapatkan lebih tinggi.

1. Kesimpulan

Kesimpulan penelitian ini adalah *pertama,*  penelitian ini telah berhasil dilakukan pembuatan DSSC (*Dye Sensitized Solar Cell)* menggunakan GMR sebagai subtrat dengan variasi konsentrasi dan variasi waktu perendaman degngan ekstrak antosianin kulit buah manggis (*Garcinia Mangostana L)*. *Kedua,* Efisiensi yang di dapatkan oleh DSSC sebesar 1,053% dengan konsentrasi 50%.

REFERENSI

[1] I. Trianiza, “Pemanfaatan ekstrak kulit buah kasturi sebagai dye sensitizer solar cell,” vol. 1, no. 1, 2018.

[2] D. Sawitri and A. Wahyuono, “Preparasi dan Karakterisasi Dye-sensitized Solar Cell ( DSSC ) dengan Pewarna Ekstrak Jeruk : Pengaruh Variasi Komposisi Karotenoid dan Flavonoid Terhadap Efisiensi Sel Surya,” pp. 103–108, 2017.

[3] S. Dayang, M. Irwanto, N. Gomesh, and B. Ismail, “Natural dyes from roselle flower as a sensitizer in dye-sensitized solar cell (DSSC),” *Indones. J. Electr. Eng. Comput. Sci.*, vol. 9, no. 1, pp. 191–197, 2018.

[4] P. Soni, V. V. S. Murty, and K. K. and A. G. Kushwaha, “A Study of Nature Based Dye with Different Extracting Solvents as a Sensitizer for Dye-Sensitized Solar Cells,” vol. 8, no. 3, 2019.

[5] R. Farida and F. Choirun Nisa, “EKSTRAKSI ANTOSIANIN LIMBAH KULIT MANGGIS METODE MICROWAVE ASSISTED EXTRACTION (LAMA EKSTRAKSI DAN RASIO BAHAN : PELARUT) Extraction Anthocyanin Mangosteen Peel Waste with Microwave (Length of Extraction Time and Ratio of Material : Solvent),” *J. Pangan dan Agroindustri*, vol. 3, no. 2, pp. 362–373, 2015.

[6] M. Djamal, R. Wirawan, and E. Sanjaya, “Sensor Magnetik GMR , Teknologi dan Aplikasi Pengembangannya,” *Pros. Pertem. Ilm. XXV HFI*, pp. 1–8, 2011.

[7] N. Susanti and E. Suharyadi, “Analisa Magnetoresistance Berbasis Lapisan Tipis Giant Magentoresistance ( GMR ) pada Nanopartikel Cobalt ( CoFe 2 O 4 ) dilapisi Polyethelyn Glicol,” vol. 20, no. 1, pp. 6–13, 2016.

[8] F. A. Perdana, “SINTESIS DAN KARAKTERISASI PARTIKEL NANO Fe 3 O 4 DENGAN TEMPLATE PEG- 1000,” *Solid State Commun.*, 2008.

[9] M. Giannouli, K. Govatsi, G. Syrrokostas, and G. Leftheriotis, “Factors Affecting the Power Conversion Efficiency in ZnO DSSCs: Nanowire vs. Nanoparticles,” 2018.

[10] M. Rustan and I. , Subaer, “Studi tentang pengaruh nanopartikel zno ( seng oksida) terhadap kuat tekan geopolimer berbahan dasar metakaolin,” pp. 286–291, 2015.

[11] A. Maulina, Hardeli, and Bahrizal, “Preparasi Dye Sensitized Solar Cel Menggunakan Ekstrak Antosianin Kulit Buah Mnaggis (Gracinia Mangostana L),” *J. Saintek*, vol. VI, no. 2, pp. 158–167, 2014.

[12] G. F. Munawaroh H and S. W. L N M Z Saputri, Q A Hanif, R hidayat, “The co-pigmentation of anthocyanin isolated from mangosteen pericarp ( Garcinia Mangostana L .) as Natural Dye for Dye- Sensitized Solar Cells The co-pigmentation of anthocyanin isolated from mangosteen pericarp ( Garcinia Mangostana L . ) as Natural Dye,” 2016.