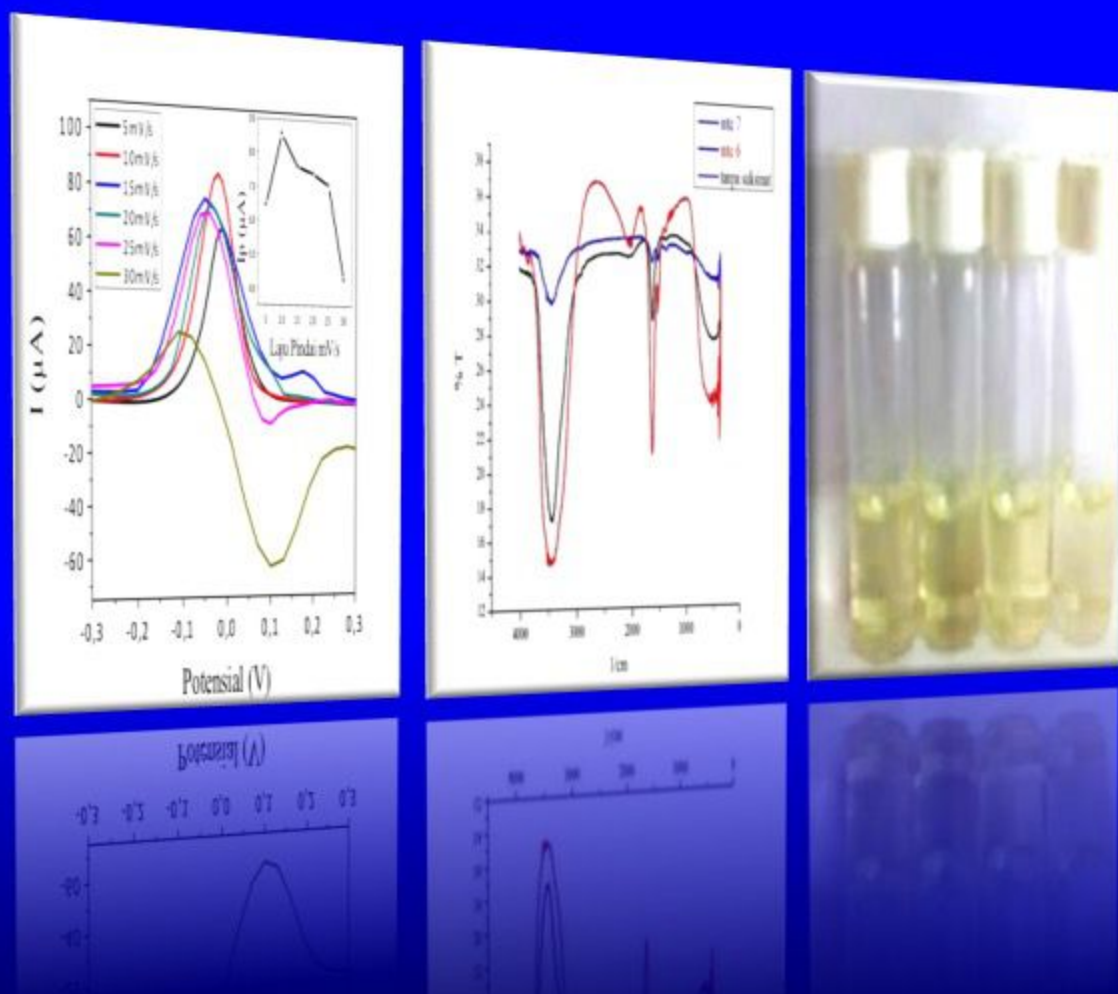


Jurnal KIMIA RISET

Volume 1 No. 2, Desember 2016; ISSN: 2528-0414; e-ISSN: 2528-0422



**Departemen Kimia
Fakultas Sains dan Teknologi
Universitas Airlangga**
<http://e-journal.unair.ac.id/index.php/JKR>

STUDI PELEPASAN TERKONTROL TERHADAP NANOENKAPSULASI DIMETOKSI AMINO CALCON SEBAGAI DESAIN KANDIDAT SENYAWA ANTI KANKER YANG EFEKTIF

Mochamad Zakki Fahmi*, Hery Suwito, Shofi Yasmin Nurain, Yogi Putra Hidayatullah

Departemen Kimia, Fakultas Sains dan Teknologi
Universitas Airlangga

*email: m.zakki.fahmi@fst.unair.ac.id

Received 8 August 2016

Accepted 30 November 2016

Abstrak

Enkapsulasi merupakan sebuah proses dimana partikel kecil dikemas dalam sebuah partikel yang lebih besar sehingga membentuk kapsul. Metode tersebut akan digunakan untuk memodifikasi calcon, senyawa anti kanker yang memiliki kelarutan dalam air sangat rendah, dengan menggunakan *bovine serum albumin* (BSA) sebagai enkapsulan. Modifikasi senyawa calcon ini dilakukan dengan mencampurkan larutan BSA dalam air dan larutan calcon dalam kloroform kemudian diultrasonikasi. Senyawa hasil sonikasi tersebut disebut produk nanoenkapsulan BSA-calcon. Produk selanjutnya diuji ketahanannya terhadap perubahan pH, penambahan garam dan suhu. Produk kemudian dikarakterisasi menggunakan spektrofotometer UV-Vis, FTIR dan DLS. Proses nanoenkapsulasi dapat dikatakan berhasil dilakukan, ditunjukkan dengan produk nanoenkapsulan BSA-calcon yang dapat larut dalam air. Hasil karakterisasi menggunakan DLS menunjukkan bahwa produk nanoenkapsulan BSA-amino calcon memiliki rata-rata diameter partikel sebesar 457,5 nm dan 201,0 nm untuk produk nanoenkapsulan BSA-dimetoksi amino calcon. Hasil FTIR dari nanoenkapsulan BSA-amino calcon memunculkan serapan gugus amida pada $1639,55\text{ cm}^{-1}$. Sedangkan pada nanoenkapsulan BSA-dimetoksi amino calcon, gugus amida muncul pada serapan $1635,69\text{ cm}^{-1}$.

Kata kunci: nanoenkapsulasi, calcon, bovine serum albumin dan anti kanker

Abstract

Encapsulation is a process where a small particles packaged in a larger particles and it forms into a capsule. This method intends to modify chalcone, an anticancer compound that have very low solubility in water. So it can't be applied into human bodies. This chalcone will be encapsulated by Bovine Serum Albumin. Modification of chalcone is carried out by mixing a BSA solution in water and chalcone solution in chloroform by an ultrasonication process. The product will be tested for the resistance of pH, salt addition and temperature. The products also characterized using UV-Vis, FTIR and DLS instruments. Nanoencapsulation process was successfully do, it's indicated by the nanoencapsulan product that has a high solubility in water. The results of DLS indicate that products have an average particle size is 457,5 nm for BSA-amine chalcone and 201,0 nm for BSA-dimethoxy amine chalcone. FTIR results shows that nanoencapsulation BSA-chalcone has amide groups, it showed by the absorption peak which raises at $1639,55\text{ cm}^{-1}$ for amine chalcone, and $1635,69\text{ cm}^{-1}$ for dimethoxy amine chalcone.

Keywords: nanoencapsulation, chalcone, bovine serum albumin and anti-cancer.

Pendahuluan

Kanker adalah suatu penyakit yang disebabkan oleh pertumbuhan sel-sel jaringan tubuh secara tidak normal (Mangan, 2009). Survey WHO pada tahun 2013 menyatakan, penyakit kanker sebagai penyebab kematian nomor dua di dunia sebesar 13% setelah penyakit kardiovaskular (Kementerian Kesehatan Republik Indonesia, 2014). Berdasarkan Riset Kesehatan Dasar (Riskesdas) tahun 2013, prevalensi tumor atau kanker di Indonesia adalah 1,4 per 1000 penduduk. Dari riset juga diketahui bahwa kanker menduduki urutan ke tujuh sebagai penyebab kematian akibat penyakit di Indonesia setelah stroke, tuberkulosis, hipertensi, cedera, perinatal dan diabetes melitus.

Sejauh ini, pengobatan kanker terutama di Indonesia memiliki banyak kendala seperti besarnya biaya yang dibutuhkan, efek samping dari pengobatan, dan jumlah obat kanker yang terbatas. Beberapa penderita kanker memilih pengobatan kemoterapi. Obat kemoterapi umumnya berupa kombinasi dari beberapa obat yang diberikan secara bersamaan dengan jadwal yang telah ditentukan. Selain membunuh sel kanker, obat kemoterapi juga berefek pada sel-sel sehat yang normal, terutama yang cepat membelah atau cepat tumbuh seperti rambut, lapisan mukosa usus dan sumsum tulang (Susanti dan Mula, 2010).

Sebelumnya, senyawa derivat dimetoksi amino kalkon, yakni 2,3-dimetoksi-4-aminokalkon, 2,4-dimetoksi-4-aminokalkon, 2,5-dimetoksi-4-aminokalkon telah dilaporkan berhasil disintesis oleh Suwito et al., (2014). Dalam penelitian tersebut telah dijabarkan juga hasil uji sitotoksitas senyawa hasil sintesisnya, dimana menunjukkan angka IC₅₀ yang berarti bahwa senyawa tersebut memiliki potensi anti kanker yang rendah. Kelemahan yang dimiliki senyawa tersebut sama dengan senyawa-senyawa anti kanker yang telah ada yaitu

memiliki kepolaran yang rendah. Di dalam tubuh, senyawa non polar lebih sulit berdifusi ke dalam sitoplasma melalui dinding sel menuju protein target dibandingkan senyawa polar. Akibatnya aktivitas biologis dari senyawa tersebut tidak optimal (Campbell dan Norman, 2012).

Beberapa tahun terakhir, peneliti mulai mengembangkan aplikasi nanopartikel dalam bidang kesehatan, terutama aplikasinya sebagai pembawa obat (*drug delivery*) (Hans dan Lowman, 2002). Salah satu cara yang digunakan adalah menggunakan proses nanoenkapsulasi, yaitu mengemas obat dalam sebuah polimer dan dibuat dalam ukuran nano. Kelebihan dari nanoenkapsulasi antara lain dapat meningkatkan stabilitas obat, mengontrol pelepasan obat dan dapat meningkatkan bioavailabilitas obat dalam tubuh karena ukurannya nano sehingga lebih mudah melalui membran permeabel pada sel (Pandey et al., 2005).

Dalam penelitian ini, akan dilakukan modifikasi senyawa dimetoksi amino kalkon ini dengan mengemasnya dalam nanoenkapsulasi BSA (bovine serum albumin) sebagai nanocarrier supaya memiliki kepolaran yang lebih tinggi. Selanjutnya juga dilakukan uji kestabilan produk terhadap pengaruh pH, garam dan suhu, serta karakterisasi produk enkapsulan.

Metode Penelitian

Alat dan Bahan

Alat yang digunakan dalam penelitian antara lain: gelas ukur, gelas beaker, termometer, pengaduk magnetik, botol semprot, corong, spatula, kaca arloji, ultrasonikator *Ultrasonic Homogenizer* JY 92-IIDN, timbangan analisis Mettler AE 200. Alat karakterisasi yang digunakan adalah spektrofotometer Shimadzu UV-Vis 1800, spektrofotometer (FTIR) Shimadzu dan *Dynamic Light Scattering* (DLS) Malvern Zetasizer Nano.

Bahan-bahan yang digunakan dalam penelitian ini adalah bovine serum albumin (BSA), suksinat anhidrat, 2,3-dimetoksi-4-aminocalkon, 2,4-dimetoksi-4-aminocalkon, 2,5-dimetoksi-4-aminocalkon, amino calkon, NaOH, HCl, NaCl, aquades, membran dialisis (MWCO 1 kDa) dan kloroform.

Prosedur Penelitian

Proses nanoenkapsulasi calkon ke dalam BSA dilakukan dengan cara mencampurkan larutan BSA, anhidrida suksinat (0,00026 mmol) dalam aquades, dan larutan calkon dalam kloroform. Tiga larutan tersebut kemudian diaduk menggunakan ultrasonikator selama satu menit tanpa jeda.

Hasil sonikasi selanjutnya diuji ketahanannya terhadap perubahan pH, adanya penambahan garam dan perubahan suhu. Uji ketahanan terhadap pH dilakukan pada rentang pH 3 hingga 12. Pengaturan pH dilakukan dengan menambahkan sejumlah HCl dan NaOH hingga pH yang diinginkan tercapai. Larutan yang telah memiliki pH 3 – 12 tersebut selanjutnya diamati pada 6 jam dan 24 jam setelah perubahan pH. Produk nanoenkapsulan juga diuji kestabilannya terhadap adanya penambahn garam. Garam NaCl ditambahkan ke dalam 3 mL larutan nanoenkapsulan BSA-calkon dengan variasi konsentrasi garam yaitu 0,15, 0,3 dan 0,5 M. Tiga larutan tersebut dibandingkan dengan larutan BSA-calkon tanpa garam pada 6 dan 24 jam setelah penambahan garam ke larutan. Untuk pengujian kestabilan produk terhadap perubahan suhu, larutan dipanaskan hingga suhu mencapai 30°, 40°, 50° dan 60 °C dan dilakukan selama 10 menit.

Uji pelepasan calkon dilakukan dengan menempatkan larutan nanoenkapsulan BSA-calkon ke membran dialisis 1 kDa. Perlakuan tersebut dilakukan dalam tiga variasi pH, yaitu pH 4 (asam), pH 7 dan pH 10 (basa). Pada uji pelepasan calkon dari nanoenkapsulan BSA, pengambilan sampel dilakukan setiap 30 menit, 1 jam,

2,5 jam, 4 jam, 7 jam dan 24 jam sambil larutan diluar membran diaduk menggunakan pengaduk magnet selama 24 jam. Sampel selanjutnya diidentifikasi masing-masing konsentrasi per jamnya menggunakan instrumen spektrofotometer UV-Vis menggunakan lamda maksimal masing-masing calkon dan berdasarkan kurva kalibrasi calkon yang telah dibuat sebelumnya Konsentrasi calkon yang keluar dari membran dapat dihitung berdasarkan persamaan 1. Dengan C_t' adalah nilai konsentrasi calkon keluar dari membran yang sebenarnya pada saat t waktu, C_t adalah rata-rata konsentrasi calkon yg diambil saat t waktu, v adalah jumlah larutan yang diambil (3 mL), dan V adalah volume total dari aquades dan buffer (200 mL). Nilai C_t' yang telah didapatkan selanjutnya dibuat grafiknya dengan konsentrasi calkon sebenarnya (C_t') sebagai sumbu x dan waktu pengambilan sebagai sumbu y (Fahmi., (2014)

$$C_t' = C_t + \frac{v}{V} \sum_0^{i-t} C_t \quad (1)$$

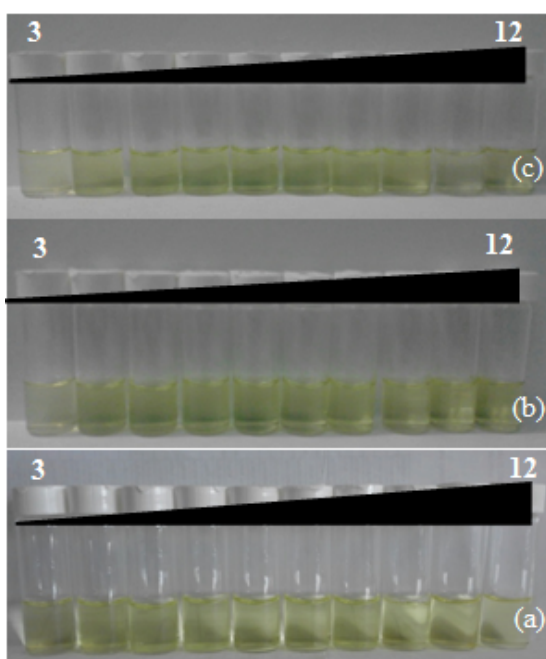
Hasil dan Pembahasan

Sintesis nanoenkapsulasi BSA-calkon

Sintesis nanoenkapsulasi BSA-calkon dilakukan dengan cara mencampurkan larutan BSA, larutan anhidrida suksinat dan larutan calkon. Campuran larutan tersebut membentuk dua fasa yang tidak saling campur antara kloroform dan air. Selanjutnya campuran disonikasi selama satu menit tanpa jeda. Hasil dari proses sonikasi berupa larutan berbusa berwarna putih kekuningan dan hanya ada satu fasa larutan. Larutan didiamkan seharian hingga busa menghilang dan akan tampak larutan kuning bening yang larut air.

Seperti yang telah dijelaskan oleh Soares et al. (2007) dalam penelitiannya bahwa BSA memiliki beberapa gugus asam amino yang bersifat nonpolar seperti prolin dan histidin. Huang et al. (2004)

juga mengemukakan bahwa pada struktur tiga dimensi BSA terdapat beberapa sisi nonpolar di dalamnya. Dalam penelitian-penelitian yang telah ada, disebutkan bahwa interaksi BSA dengan nanopartikel atau senyawa aktif dapat dipercepat menggunakan gelombang ultrasonik dengan metode transfer fasa, yaitu untuk menyatukan senyawa aktif yang terlarut di kloroform (tidak larut dalam air) ke dalam molekul BSA dengan cara berikatan pada sisi nonpolar pada BSA (Fahmi, 2014).

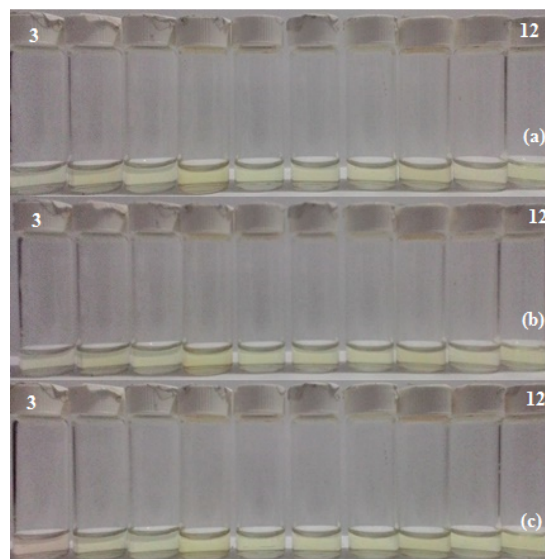


Gambar 1. Nanoenkapsulan BSA-amino calkon pH 3 – 12 saat a) 0 jam, b) 6 jam dan c) 24 jam

Uji kestabilan terhadap pH

Data hasil uji kestabilan produk nanoenkapsulan BSA-calkon terhadap perubahan pH dapat diamati pada Gambar 1. Gambar 1 menunjukkan bahwa Pada waktu 6 jam, nanoenkapsulan BSA-amino calkon tampak mengalami perubahan warna pada larutan dengan pH 3. Pada 24 jam, perubahan warna pada nanoenkapsulan BSA-amino calkon dengan pH 3 semakin tampak jelas. Larutan yang mulanya berwarna kuning pudar berubah menjadi tidak berwarna.

Pada nanoenkapsulan BSA-dimetoksi amino calkon terdapat perubahan warna pada pH 3 setelah 6 jam (Gambar 2). Warna kuning pada larutan sedikit menghilang. Setelah 24 jam, warna kuning pada larutan semakin pudar hingga membentuk larutan tidak berwarna. Warna kuning pada larutan terbentuk karena adanya senyawa calkon yang pada dasarnya memang berwarna kuning. Pada saat pH 3 (asam) warna kuning menghilang dikarenakan adanya perubahan struktur pada calkon. Turunan calkon yang digunakan dalam penelitian ini adalah senyawa amino calkon. Gugus amina primer (NH_2) pada calkon bersifat basa. Jika senyawa dengan gugus amina direaksikan dengan asam kuat (HCl) maka akan menghasilkan garam ammonium (Brewster dan Eliel., 1953).

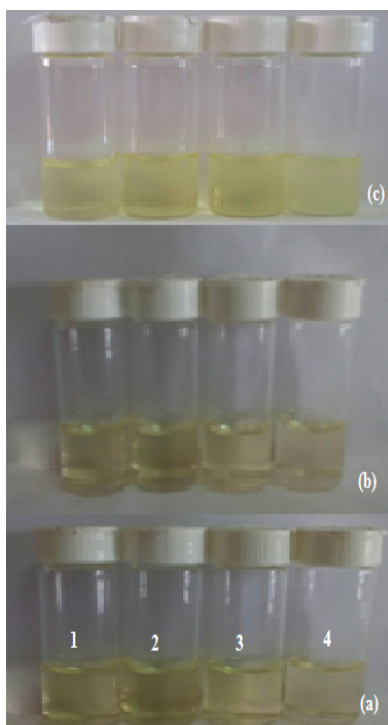


Gambar 2. Nanoenkapsulan BSA-dimetoksi amino calkon pH 3 – 12 saat a) 0 jam, b) 6 jam dan c) 24 jam

Uji kestabilan nanoenkapsulan BSA-calkon terhadap garam

Nanoenkapsulan diuji ketahanannya terhadap penambahan konsentrasi garam. Keempat larutan, 0, 0,15, 0,3 dan 0,5 M didiamkan selama 24 jam dan diamati pada 6 dan 24 jam setelah penambahan garam. Pada 6 jam pertama, nanoenkapsulan BSA-amino calkon

terjadi perubahan pada konsentrasi 0,5 M muncul endapan putih. Pada saat 24 jam, nanoenkapsulan dengan kadar garam 0,5 M semakin keruh dan terdapat semakin banyak endapan. Pada senyawa BSA-dimetoksi amino calkon saat 6 jam belum ada perubahan apapun. Namun pada saat mencapai waktu 24 jam, pada larutan dengan konsentrasi garam sebesar 0,5 M terdapat sedikit sekali endapan, sedangkan pada larutan lainnya masih tetap jernih.



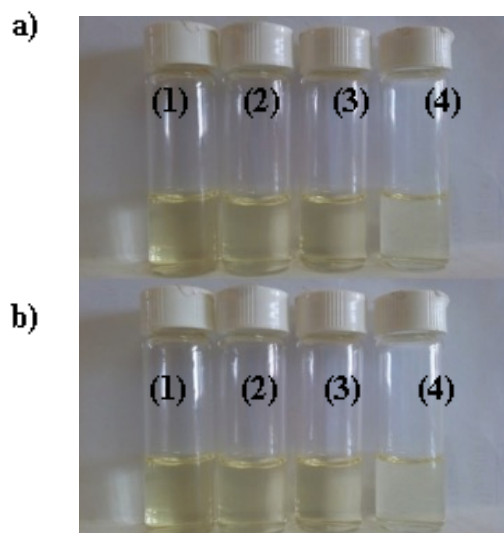
Gambar 3. Foto nanoenkapsulan BSA-amino calkon dengan konsentrasi garam (1) 0 M, (2) 0,15 M, (3) 0,3 M, (4) 0,5 M pada a) 0 jam, b) 6 jam dan c) 24 jam

Peningkatan konsentrasi garam mengakibatkan diameter dari BSA semakin mengecil (Gao., et al, 2007). Keberadaan garam menjadi salah satu faktor kerusakan struktur pada BSA. Hal ini disebabkan karena ketika garam ditambahkan, maka garam tersebut akan bersaing dengan protein dalam mengikat air. Namun karena garam anorganik dapat lebih kuat menarik air, maka jumlah

molekul air yang dapat diikat oleh protein akan semakin berkurang. Sehingga protein akan mengendap (Winarno, 2002).

Uji kestabilan nanoenkapsulan BSA-calkon terhadap suhu

Pada analisa kestabilan suhu terhadap nanoenkapsulan dengan memanaskan nanoenkapsulan BSA-amino calkon sampai mencapai suhu 30°, 40° dan 50° C selama 10 menit. Hasil analisa ini ditunjukkan pada Gambar 4. Pada larutan BSA-amino calkon tidak terjadi perubahan apapun pada suhu 30° hingga 50° C. Begitu pula pada larutan BSA-dimetoksi amino calkon, tidak terjadi perubahan apapun.



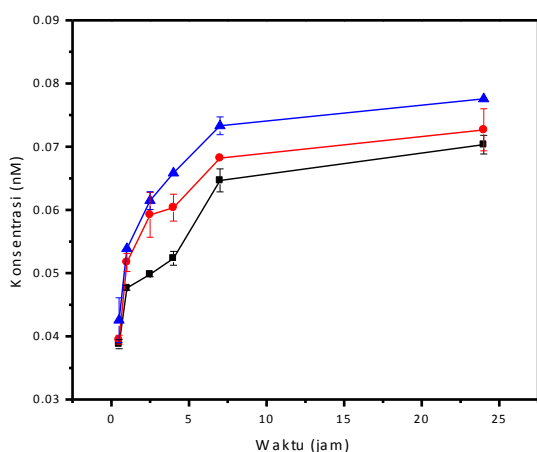
Gambar 4. Foto nanoenkapsulan BSA-dimetoksi amino calkon dengan pemanasan hingga suhu (1) 30°C, (2) 40°C, (3) 50°C, (4) 60°C pada sebelum a) dan setelah pemanasan b).

Salah satu faktor denaturasi protein adalah suhu. Panas dapat memecah ikatan hidrogen pada protein. Protein biasanya akan rusak dan mengendap jika dipanaskan pada suhu diatas 60°C (Alais dan Linden., 1991). Pada hasil penelitian, pemanasan hingga suhu 60 °C tidak mengakibatkan perubahan apapun. Dapat disimpulkan bahwa nanoenkapsulan dapat

bertahan dalam suhu tubuh manusia yang normalnya 36 - 37 °C.

Uji pelepasan nanoenkapsulan BSA-calkon

Dari penentuan lamda maksimum menggunakan spektrofotometer uv-vis, didapatkan lamda maks dari senyawa amino calkon adalah 312 nm. Selanjutnya lamda maks digunakan untuk mencari absorbansi larutan standar, dihasilkan kurva kalibrasi dengan persamaan regresi yaitu $y = 1916,6x + 0,0038$ yang digunakan dalam penentuan konsentrasi dari calkon. Hasil uji pelepasan amino calkon dari nanoenkapsulan BSA dapat dilihat dari Gambar 5.

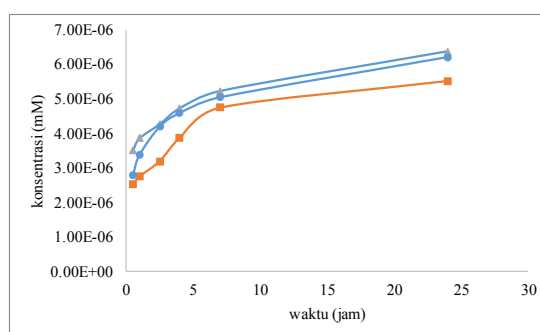


Gambar 5. Grafik uji pelepasan amino calkon pada pH 4 (hitam), 7 (merah), dan 10 (biru).

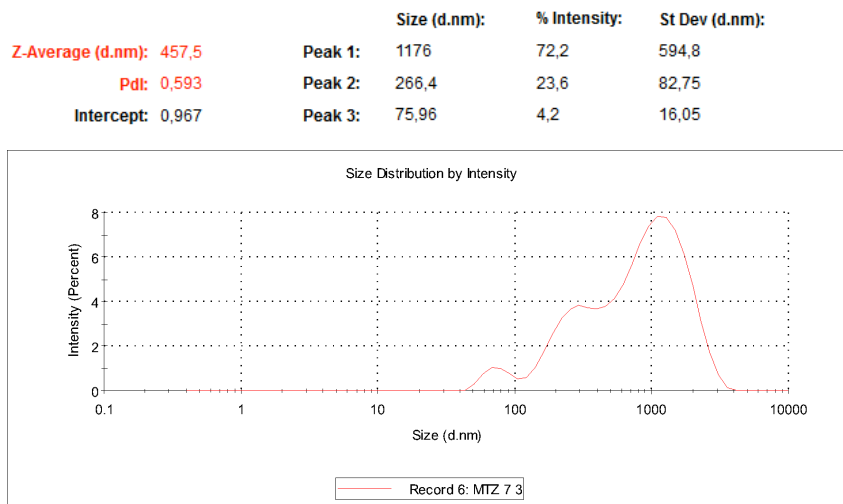
Nanoenkapsulan BSA-dimetoksi amino calkon juga dibuat kurva standarnya dengan konsentrasi larutan standar sebesar konsentrasi 3.10^{-6} , 5.10^{-6} , 10^{-5} , 3.10^{-5} dan 5.10^{-5} M. Dari absorbansi

larutan standar tersebut, didapatkan persamaan regresi dengan kurva kalibrasi yaitu $y = 16282x - 0,0291$. Hasil uji pelepasan dimetoksi amino calkon dari nanoenkapsulan BSA dapat dilihat dari Gambar 6.

Jika dilihat pada hasil pengamatan uji pelepasan kedua senyawa calkon di atas, dapat diketahui bahwa uji pelepasan calkon paling maksimal terjadi saat pada pH 4, selanjutnya pH 7 dan terakhir pH 10. Hal tersebut dapat terjadi di karena pada saat pH 4 (asam) struktur klaster pada BSA mengembang, sehingga menimbulkan adanya rongga-rongga yang dapat dilewati oleh calkon. Pada saat pH 10 (basa), struktur klaster pada BSA akan semakin menyempit sehingga calkon yang terenkapsulasi dalam BSA sulit untuk keluar dari enkapsulasi BSA (Fahmi et al., 2014).



Gambar 6. Grafik uji pelepasan dimetoksi amino calkon pada pH 4 (merah), 7 (biru), dan 10 (hijau).



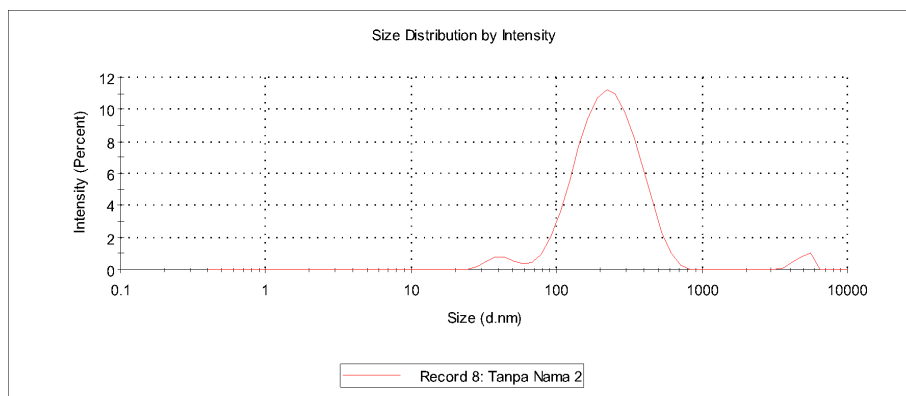
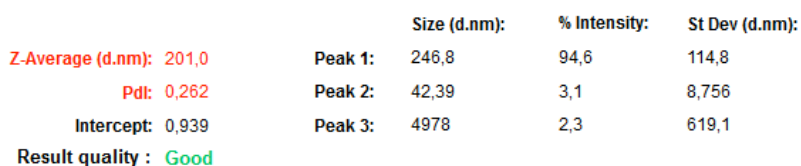
Gambar 7. Spektra hasil analisa DLS nanoenkapsulan BSA-amino calkon

Karakterisasi nanoenkapsulan BSA-calkon menggunakan dynamic light scattering (DLS)

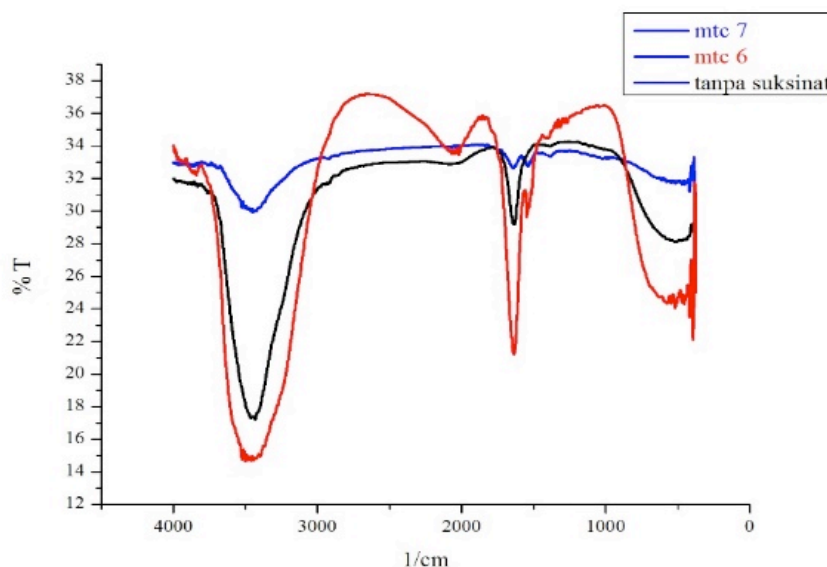
Karakterisasi menggunakan DLS ini bertujuan untuk mengukur diameter partikel yang terbentuk. Berdasarkan hasil karakterisasi senyawa menggunakan DLS ini didapat grafik intensitas ukuran partikel (Gambar 7). Terdapat tiga puncak utama dari hasil pengukuran menggunakan DLS di atas. Peak pertama dan yang paling tinggi menunjukkan adanya partikel berukuran 1176 nm yang memiliki intensitas sebesar 72,2%. Puncak kedua menunjukkan partikel yang memiliki ukuran diameter sekitar 266,4

nm sebanyak 23,6%. Puncak terakhir menunjukkan partikel berukuran 75,96 nm dengan intensitas 4,2%. Dari ketiga puncak tersebut, didapatkan rata-rata ukuran partikel nanoenkapsulan BSA-amino calkon ini adalah 457,5 nm.

Gambar DLS untuk BSA-dimetoksi amino calkon dapat dilihat pada Gambar 8. Dari spektra tersebut dapat kita lihat bahwa ada tiga peak yang Nampak. Pertama yaitu peak yang menunjukkan ukuran diameter partikel 246,8 nm dengan intensitas 94,6 %. Peak kedua menunjukkan banyaknya particle yang berukuran 42,39 nm memiliki intensitas sebanyak 3,1%. Dan peak yang terakhir



Gambar 8. Spektra hasil analisa DLS nanoenkapsulan BSA-dimetoksi amino calkon



Gambar 9. Spektra hasil analisa DLS nanoenkapsulan BSA-dimetoksi amino calkon

memunjukkan ada 2,3% partikel yang berukuran cukup besar yaitu 4978 nm. Jika dirata-rata, maka didapatkan diameter rata-rata partikel nanoenkapsulan BSA-dimetoksi amino calkon sebesar 201 nm. Dalam penelitian Fahmi et al., (2014) disebutkan bahwa perbandingan konsentrasi BSA dengan senyawa aktif mempengaruhi ukuran partikel yang terbentuk. Semakin besar konsentrasi BSA yang digunakan dalam campuran, semakin kecil pulan ukuran nanopartikel yang terbentuk.

Karakterisasi nanoenkapsulan BSA-calkon menggunakan FTIR

Berdasarkan hasil karakterisasi menggunakan FTIR, didapatkan gugus amida pada kedua senyawa. Gugus amida yang terdeteksi dapat muncul akibat adanya ikatan antara gugus fungsi BSA dengan anhidrida suksinat. Terbentuknya gugus amida dibuktikan oleh spektra FTIR pada serapan 1639,55 cm^{-1} pada senyawa nanoenkapsulasi BSA-amino calkon dan pada serapan 1635,69 cm^{-1} . Gugus amida sendiri menandakan adanya ikatan antara anhidrida suksinat sebagai agen penaut silang dengan BSA.

Kesimpulan

Nanoenkapsulasi calkon ke dalam BSA dapat dilakukan melalui proses sonikasi larutan BSA dan anhidrida suksinat serta larutan calkon. Hal tersebut dibuktikan oleh adanya calkon yang terlarut dalam air setelah proses transfer fasa. Nanoenkapsulan BSA-calkon dapat tahan pada pH 5 – 12, penambahan garam hingga 0,3 M dan pemanasan hingga suhu 60°C. Berhasilnya proses nanoenkapsulasi BSA-calkon juga didukung oleh adanya gugus amida yang teridentifikasi dalam spektra FTIR. Pada puncak serapan gugus amida pada 1639,55 cm^{-1} . Sedangkan nanoenkapsulan BSA-dimetoksi amino calkon muncul pada 1635,69 cm^{-1} . Ukuran partikel rata-rata pada nanoenkapsulan BSA-calkon juga sudah mencapai diameter 457,5 nm untuk amino calkon dan 201,0 nm untuk dimetoksi amino calkon. Dari hasil uji pelepasan terkontrol, dapat diketahui bahwa pada pH 4, calkon dalam BSA dapat lebih efektif keluar dari enkapsulan dibandingkan jika dalam keadaan basa ataupun netral.

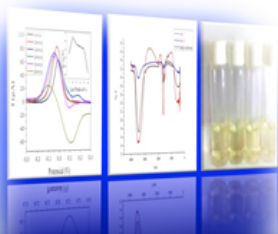
Nanoenkapsulasi calkon ke dalam BSA dapat dilakukan melalui proses sonikasi larutan BSA dan anhidrida suksinat serta larutan calkon. Hal tersebut

dibuktikan oleh adanya calkon yang fasa. Nanoenkapsulan BSA-calkon dapat tahan pada pH 5 – 12, penambahan garam hingga 0,3 M dan pemanasan hingga suhu 60°C. Berhasilnya proses nanoenkapsulasi BSA-calkon juga didukung oleh adanya gugus amida yang teridentifikasi dalam spektra FTIR. pada puncak serapan gugus amida pada 1639,55 cm^{-1} . Sedangkan nanoenkapsulan BSA-dimetoksi amino calkon muncul pada 1635,69 cm^{-1} .

Daftar Pustaka

- Brewster, J. H., & Eliel, E. L. (1953) *Carbon-Carbon Alkylations with Amines and Ammonium Salts. Organic Reactions.*
- Campbell, G.S., Norman, J.M. (2012) *An introduction to environmental biophysics*, Springer Science & Business Media.
- Fahmi, M. Z., Ou, K. L., Chen, J. K., Ho, M. H., Tzing, S. H., and Chang, J. Y. (2014) Development of bovine serum albumin-modified hybrid nanoclusters for magnetofluorescence imaging and drug delivery, *RSC Adv*, 4(62), 32762-32772.
- Hans, M., Lowman, A. (2002) Biodegradable nanoparticles for drug delivery and targeting, *Current Opinion in Solid State and Materials Science*, 6(4), 319-327.
- Huang, B. X., Kim, H. Y., & Dass, C. (2004) Probing three-dimensional structure of bovine serum albumin by chemical cross-linking and mass spectrometry, *J. Am. Soc. Mass Spectrom*, 15(8), 1237-1247.
- Mangan, Y. (2009) *Solusi Sehat Mencegah & Mengatasi Kanker*: AgroMedia, 1-4.
- Pandey, R., Ahmad, Z., Sharma, S., Khuller, G. (2005) Nano-encapsulation of azole antifungals: potential applications to improve oral drug delivery, *Int. J. Pharm*, 301(1), 268-276.
- Soares, S., Mateus, N., and De Freitas, V. (2007) Interaction of different polyphenols with bovine serum albumin (BSA) and human salivary α -amylase (HSA) by fluorescence quenching, *J. Agric. Food Chem*, 55(16), 6726-6735.
- Susanti, L., Mula, T. (2010) *Karakteristik Mual Dan Muntah Serta Upaya Penanggulangan Oleh Penderita Kanker Yang Menjalani Kemoterapi*. Fakultas Keperawatan: USU.
- Suwito, H., Pudjiastuti, P., Fanani, M.Z., Kimata-Ariga, Y., Katahira, R., Kawakami, T., Puspaningsih, N.N.T. (2014) Design and Synthesis of Chalcone Derivatives as Inhibitors of the Ferredoxin—Ferredoxin-NADP+ Reductase Interaction of Plasmodium falciparum: Pursuing New Antimalarial Agents, *Molecules*, 19(12), 21473-21488.

terlarut dalam air setelah proses transfer Ukuran partikel rata-rata pada nanoenkapsulan BSA-calkon juga sudah mencapai diameter 457,5 nm untuk amino calkon dan 201,0 nm untuk dimetoksi amino calkon. Dari hasil uji pelepasan terkontrol, dapat diketahui bahwa pada pH 4, calkon dalam BSA dapat lebih efektif keluar dari enkapsulan dibandingkan jika dalam keadaan basa ataupun netral.



[Home](#) > [About the Journal](#) > [Editorial Team](#)

EDITORIAL TEAM

EDITOR-IN-CHIEF

[Dr. Purkan Purkan](#), Department of Chemistry, Faculty of Science and Technology, Airlangga University

VICE EDITOR-IN-CHIEF

[Dr. Abdulloh Abdulloh](#), Department of Chemistry, Faculty of Science and Technology, Airlangga University

EDITORIAL BOARD

[Prof. Ni Nyoman Tri Puspaningsih](#), Department of Chemistry, Faculty of Science and Technology, Airlangga University

[Prof. Chun-Hu Chen](#), Department of Chemistry, National Sun Yat-sen University, Kaohsiung, 80424, Taiwan

[Prof. Punnapayak Hunsa](#), Faculty of Science, Chulalongkorn University, Bangkok, 10330, Thailand

[Dr.rer.nat Ganden Supriyanto](#), Department of Chemistry, Faculty of Science and Technology, Airlangga University

[Dr. Hery Suwito](#), Department of Chemistry, Faculty of Science and Technology, Airlangga University

MANAGING EDITOR

[Dr. Imam Siswanto](#), Department of Chemistry, Faculty of Science and Technology, Airlangga University

[Rico Ramadhan, Ph.D](#), Department of Chemistry, Faculty of Science and Technology, Airlangga University

[Qurrota A'yuni](#), Department of Chemistry, Faculty of Science and Technology, Airlangga University

[Fatiha Khairunnisa, M.Si](#), Department of Chemistry, Faculty of Science and Technology, Airlangga University

ADMINISTRATION SUPPORT

[Fendi Kristanto](#), Department of Chemistry Faculty of Science and Technology Universitas Airlangga

[Oktavia Wahyu Ningsih](#), Department of Chemistry Faculty of Science and Technology Universitas Airlangga



Instruction for Author

[Guide for authors](#)

[Online Submission](#)

[Document Template](#)

Journal Policy

[Focus and Scope](#)

[Publication Ethics](#)

[Article Processing Charge](#)

[Peer Reviewers](#)

[Editorial Team](#)

[Open Access Statement](#)

[Plagiarism](#)

[Copyright](#)

[Contact](#)

USER

Username

Password

Remember me

NOTIFICATIONS

[View](#)
[Subscribe](#)

JOURNAL CONTENT

Search

Search Scope

All

Browse

[By Issue](#)

[By Author](#)

[By Title](#)

[Other Journals](#)

INFORMATION

[For Readers](#)

[For Authors](#)

[For Librarians](#)



View JKR Stats
00105687



Journal Profile

Jurnal Kimia Riset

eISSN : 25280422 | pISSN : 25280414

Science

Universitas Airlangga



S3

Sinta Score



Indexed by GARUDA

4

H-Index

4

H5-Index

46

Citations

46

5 Year Citations

Mohon perbaikan Gambar dan Daftar pustaka

1 message

Doel Abdul <doelabd@yahoo.com>

Wed, Nov 30, 2016 at 12:26 PM

Reply-To: Doel Abdul <doelabd@yahoo.com>

To: Zakki Fahmi <zakkifahmi@gmail.com>, Zakki Fahmi <only4_zecg@yahoo.com>

Ass. Wr. Wb. Bersama ini saya kirimkan naskah yang akan di publikasi di JKR. Mohon diperbaiki Gambar dan Daftar Pustaka



Artikel (MZF).doc
504K



99+

Jurnal JKR Vol 1 no2

Inbox x

Abdulloh Doel <doelabd71@gmail.com>

to Ahmadi, purkan, purkan, Zakki, me, satya.c.w.sakti

Be careful with this message

This message contains one or more attachments that can't be verified as safe. Avoid opening this email if it is not legitimate.

Indonesian

English

[Translate message](#)

Ass. Wr. Wb. Berikut ini saya kirimkan File Journal JKR siap Cetak. mohon diperiksa barangkali masih ada keperluan SPJ ke WD2, jangan lupa covernya Pak AJP



JKR 1_2.zip

5.9 MB

Reply

Reply all

Forward

[JKR] Submission Acknowledgement

1 message

Purkan <kimia@fst.unair.ac.id>

Mon, Dec 19, 2016 at 3:29 PM

To: "Ph.D Mochamad Zakki Fahmi" <zakkifahmi@gmail.com>

Ph.D Mochamad Zakki Fahmi:

Thank you for submitting the manuscript, "STUDI PELEPASAN TERKONTROL TERHADAP NANOENKAPSULASI DIMETOKSI AMINO CALKON SEBAGAI DESAIN KANDIDAT SENYAWA ANTI KANKER YANG EFEKTIF" to Jurnal Kimia Riset. With the online journal management system that we are using, you will be able to track its progress through the editorial process by logging in to the journal web site:

Manuscript URL:

<http://e-journal.unair.ac.id/index.php/JKR/author/submission/3089>

Username: mzakkif

If you have any questions, please contact me. Thank you for considering this journal as a venue for your work.

Purkan

Jurnal Kimia Riset

Jurnal Kimia Riset

<http://e-journal.unair.ac.id/index.php/JKR>