

Karakteristik Pektin Kulit Buah Sukun (*Artocarpus altilis* (Park.) Fosberg) dan Uji Kemampuan Adsorpsi Logam Berat pada Limbah Laboratorium Stifera Semarang

Khoirul Anwar ^{1*)}, Mardiyono ¹⁾, Nuraini Harmastuti ¹⁾

¹⁾ Fakultas Farmasi Universitas Setia Budi, Surakarta, Indonesia

^{*)} Corresponding author: anwarkhoirul174@gmail.com

ABSTRAK

Uji karakteristik pektin kulit buah sukun (*Artocarpus altilis* (Park.) Fosberg) dan uji kemampuan adsorpsi logam berat pada limbah laboratorium stifera Semarang. Tujuan penelitian ini yaitu menentukan kondisi optimum pektin kulit buah sukun dalam menyerap ion Pb^{2+} dan Cd^{2+} terhadap parameter variasi berat, lama waktu kontak, pH dan ukuran partikel serta menentukan persentase penurunan kadar ion Pb^{2+} dan Cd^{2+} pada limbah cair laboratorium farmasi. Metode isolasi pektin dilakukan dengan menggunakan metode konvensional dan dilakukan pengujian karakteristik pektin yaitu uji kadar air, kadar abu, berat ekivalen, kadar metoksil, kadar galakturonat, derajat esterifikasi, identifikasi FTIR dan GC-MS. Uji kemampuan adsorpsi logam berat dengan 4 variasi optimasi yaitu berat pektin yaitu 100, 300 dan 500 mg; lama waktu kontak 30, 60, 90 dan 120 menit; pH 4, 5, 6 dan 7; variasi ukuran partikel 80, 100 dan 120 mesh, metode analisis menggunakan alat spektrofotometri serapan atom. Hasil penelitian menunjukkan bahwa berat optimum terjadi pada 500 mg, lama waktu kontak 90 menit, pH 5 dan ukuran partikel 120 mesh baik ion Pb^{2+} dan Cd^{2+} . Hasil tersebut diaplikasikan pada limbah laboratorium farmasi dan didapatkan rata-rata persentase penurunan ion logam Pb^{2+} 90,53% dan ion Cd^{2+} 91,51%.

Kata kunci: Adsorpsi; kulit buah sukun; pektin

Characteristics of Breadfruit Peel Pectin (*Artocarpus altilis* (Park.) Fosberg) and Ability Test of Heavy Metal Adsorption in Waste Stifera Laboratory Semarang

ABSTRACT

Characteristic test of pectin of breadfruit peel (*Artocarpus altilis* (Park.) Fosberg) and test of heavy metal adsorption ability in laboratory waste Stifera Semarang. The aim of this study was to determine the optimum conditions for pectin to absorb Pb^{2+} and Cd^{2+} ions on the parameters of weight variation, contact time, pH and particle size and to determine the percentage decrease in Pb^{2+} and Cd^{2+} ion levels in pharmaceutical laboratory wastewater. Pectin isolation method was carried out using conventional methods and the characteristics of pectin were tested, namely water content, ash content, equivalent weight, methoxyl content, galacturonic content, esterification degree, FTIR identification, GC-MS. Heavy metal adsorption ability test with optimization variations, namely the weight of pectin is 100, 300, 500 mg; length of contact time 30, 60, 90, 120 minutes; pH 4, 5, 6, 7; variation of particle size 80, 100, 120, analytical method using atomic absorption spectrophotometry. The results showed that the optimum weight occurred at 500 mg, contact time of 90 minutes, pH 5 and particle size of 120 both Pb^{2+} and Cd^{2+} ions. These results were applied to pharmaceutical laboratory waste and the average percentage reduction of metal ions Pb^{2+} was 90.53% and Cd^{2+} ions were 91.51%.

Keywords: Adsorption; breadfruit peel; pectin

(Article History: Received 04-08-2021; Accepted 29-01-2022; Published 31-01-2022)

PENDAHULUAN

Pencemaran lingkungan merupakan salah satu faktor rusaknya lingkungan yang akan berdampak pada makhluk hidup di

sekitarnya. Salah satu pencemaran tersebut disebabkan oleh limbah yang berasal dari kegiatan laboratorium. Persoalan spesifik limbah yang mengandung logam berat adalah dapat terakumulasi dalam makhluk hidup

melalui rantai makanan. Zat-zat pencemar lebih didominasi oleh bahan buangan logam berat seperti merkuri, tembaga, kadmium, timbal.

Komponen yang berperan dalam proses adsorpsi logam berat dengan adsorben bahan-bahan biologis adalah keberadaan gugus aktif yang ada di bahan tersebut. Gugus-gugus tersebut diantaranya adalah gugus acetamido pada kitin, gugus amino dan posphat pada asam nukleat, gugus amido, amino, sulphhydryl, karboksil pada protein dan gugus hidroksil pada polisakarida (Nafikatus *et al.*, 2017). Salah satu senyawa dalam limbah kulit buah sukun yang mengandung gugus-gugus pengikat logam tersebut adalah pektin (Madjaga *et al.*, 2017)

Pektin merupakan salah satu senyawa yang terdapat pada dinding sel tumbuhan. Pektin tersusun atas polimer dari asam D-galakturonat yang dihubungkan oleh ikatan 1,4 glikosidik (Febriyanti *et al.*, 2018) Selama ini pektin dimanfaatkan dalam industri makanan, farmasi dan kosmetik terutama sebagai bahan pembentuk gel, namun bila mengingat bahwa struktur komponen pektin juga banyak mengandung gugus aktif pengikat logam seperti hidroksil dan karboksilat, maka pektin juga dapat digunakan sebagai salah satu sumber biosorben (Hastuti, 2016).

Penelitian Madjaga *et al.* (2017) menyatakan bahwa didalam kulit buah sukun mengandung pektin sehingga sangat potensial untuk dimanfaatkan. Menurut Kurniasari *et al.* (2012) didapatkan penyerapan ion logam Pb^{2+} sebesar 97,89% dan Cd^{2+} sebesar 93,96% menggunakan pektin citrus termodifikasi. Modifikasi pektin menyebabkan penurunan derajat esterifikasi sehingga dapat meningkatkan aktivitas penyerapan karena semakin rendah DE pektin maka gugus aktif pektin semakin banyak.

Faktor yang mempengaruhi kapasitas adsorpsi adalah waktu kontak, berat adsorben, pH dan ukuran partikel (Renyaaan *et al.*, 2017). Semakin lama waktu kontak adsorpsi maka semakin lama pula frekuensi tumbukan diantara partikel dengan adsorben, adsorpsi pun semakin meningkat hingga mencapai keadaan kesetimbangan. Semakin besar berat pektin sebanding dengan bertambahnya jumlah partikel dan luas permukaan pektin sehingga menyebabkan jumlah tempat mengikat ion logam juga bertambah dan efisiensi penyerapan pun meningkat (Refilda,

2001). Menurut penelitian yang dilakukan oleh Renyaaan *et al.* (2017) diperoleh hasil penyerapan ion logam kadmium (Cd^{2+}) mencapai 93,07% menggunakan pektin kulit buah semangka dengan berat pektin 1,5 gram dan lama waktu penyerapan maksimal 1 jam.

Derajat keasaman (pH) mempengaruhi muatan situs aktif, misalnya gugus karboksil yang terdapat pada permukaan adsorben, pada pH yang sangat rendah (asam) mengakibatkan permukaan dinding sel adsorben bermuatan positif, sehingga memperkecil kemungkinan untuk mengikat ion logam yang bermuatan positif (Kusmiyati *et al.*, 2012). Penelitian Suryono (2017) diperoleh penyerapan optimum ion Pb^{2+} adalah pada pH 5 dengan penurunan berturut-turut sebesar 61,02%. Semakin kecil ukuran partikel biosorben, semakin besar pula luas permukaan untuk mengadsorpsi sehingga penyerapannya akan semakin meningkat. Penelitian Imelda (2019) diperoleh hasil penyerapan yang maksimum pada ukuran mesh 100 sebesar 99,57%.

Berdasarkan penelitian yang dilakukan oleh Renyaaan *et al.* (2017), Suryono (2017) dan Imelda (2019) tersebut maka dilakukan penelitian dengan tujuan untuk menentukan kondisi optimum pektin kulit buah sukun dalam menyerap ion Pb^{2+} dan Cd^{2+} terhadap parameter variasi berat, lama waktu kontak, pH dan ukuran partikel serta menentukan persentase penurunan kadar ion Pb^{2+} dan Cd^{2+} pada limbah cair laboratorium farmasi.

METODE PENELITIAN

Sampel yang digunakan dalam penelitian adalah kulit buah sukun yang diperoleh dari Desa Dukuhseti, Kabupaten Pati, Jawa tengah. Determinasi dilakukan oleh Laboratorium Morfologi & Sistematika Tumbuhan Laboratorium farmasi "STIFAR" Semarang.

Bahan-bahan yang digunakan dalam penelitian ini adalah kulit buah sukun (*Artocarpus altilis* (Park.) Fosberg). Sedangkan bahan-bahan kimia yang digunakan untuk proses terdiri dari etanol 96%, HCl, *n*-heksan teknis NaOH (pa), aquadest, NaCl, NaOH, $Pb(NO_3)_2$ dan $CuSO_4$.

Proses Pembuatan Serbuk Kulit Buah Sukun

Buah sukun yang dipilih adalah yang sudah tua, kemudian dilakukan pengupasan untuk memperoleh kulit buah sukun dan

dicuci dengan air bersih untuk menghilangkan sisa-sisa kotoran yang masih menempel, selanjutnya dilakukan perendaman dengan menggunakan pelarut *n*-heksan selama 12 jam untuk menghilangkan getah yang menempel pada kulit buah sukun, kemudian kulit buah sukun dikeringkan menggunakan almari pengering selama 3 hari. Kulit buah sukun yang sudah kering digiling dengan menggunakan blender dan diayak menggunakan ayakan 30/40 mesh.

Proses Isolasi Pektin

Sebanyak 150 g serbuk kulit buah sukun dengan penambahan air sebanyak 1:3, kemudian ditambahkan pelarut HCl 0,1 N sampai pH 1,5 sehingga menjadi bubur asam, kemudian diekstraksi menggunakan metode konvensional dengan suhu 80°C dan waktu 180 menit. Hasil ekstraksi disaring dengan kain kasa dalam keadaan panas. Filtrat yang diperoleh didiamkan hingga dingin pada suhu ruangan (25°C), kemudian ditambahkan etanol asam (etanol 96% : 2 mL HCl) kedalam filtrat dengan rasio 1 : 1,5 etanol asam dan diamkan selama 24 jam. Endapan pektin disaring dan dicuci menggunakan etanol 96% hingga bebas klorida, kemudian dikeringkan pada suhu 40°C selama 8 jam menggunakan oven. Pektin kering digerus dan diayak dengan menggunakan ayakan 80, 100 dan 120 mesh hingga menjadi serbuk pektin yang homogeny (Fitriani, 2002).

Analisis Karakteristik Pektin

1. Analisis Spektrum FTIR Pektin Kulit Buah Sukun

Sampel pektin dan pembanding masing-masing dicampur dengan KBr kemudian digerus halus. Campuran tersebut kemudian dijadikan pelet dan diukur spektrumnya menggunakan spektrofotometer FTIR pada bilangan gelombang 4000-400 cm⁻¹.

2. Kadar air (Pardede *et al.*, 2013)

Sebanyak 1 gram pektin ditimbang dan diletakkan didalam krus yang telah dikonstankan, kemudian dimasukkan kedalam oven pada suhu 105°C selama 1 jam. Setelah itu didinginkan dalam desikator selanjutnya ditimbang sampai mendapatkan berat tetap.

% kadar air =

$$\frac{\text{Berat zat awal} - \text{berat zat konstan}}{\text{berat zat awal}} \times 100\%$$

3. Kadar Abu (Pardede *et al.*, 2013)

Sebanyak 1 gram pektin ditimbang dan dimasukkan kedalam krus yang telah dikonstankan, kemudian ditempatkan dalam *muffle* pada suhu 600°C selama 3 jam. Setelah itu didinginkan dalam desikator selama satu jam dan selanjutnya di timbang sampai berat tetap.

$$\% \text{ kadar abu} = \frac{\text{berat abu}}{\text{berat pektin}} \times 100\%$$

4. Penentuan Berat Ekuivalen Pektin Kulit Buah Sukun (Febriyanti *et.al.*, 2018)

Penentuan berat ekuivalen pektin dilakukan dengan titrasi asam basa. Ditimbang seksama 0,5 gram sampel pektin ditambahkan 5 mL etanol 96% dan dilarutkan dalam 100 mL air suling yang berisi 1 gram NaCl. Larutan tersebut dititrasi perlahan-lahan dengan NaOH 0,1 N memakai indikator phenolptalein 1 % sampai terjadi perubahan warna menjadi merah muda (pH 7,5) yang bertahan minimum 30 detik.

$$\text{Berat Ekuivalen} = \frac{\text{bobot pektin (mg)}}{V \text{ NaOH} \times N \text{ NaOH}}$$

5. Penentuan Kadar Metoksil Pektin Kulit Buah Sukun (Febriyanti *et.al.*, 2018)

Larutan netral dari penentuan berat ekuivalen ditambahkan 25 mL NaOH 0,25 N, dikocok dan dibiarkan selama 30 menit pada suhu kamar dalam keadaan tertutup. Selanjutnya ditambahkan 25 mL HCl 0,25 N dan dititrasi dengan NaOH 0,1 N dengan indikator phenolptalein 1% sampai titik akhir seperti pada penentuan berat ekuivalen pektin.

% Kadar Metoksil =

$$\frac{V \text{ NaOH} \times 31 \times N \text{ NaOH}}{\text{bobot pektin (mg)}} \times 100\%$$

Keterangan:

31 : Bobot molekul metoksil yang berupa CH₃O.

6. Penentuan Kadar Galakturonat Pektin Kulit Buah Sukun (Febriyanti *et.al.*, 2018)

Kadar galakturonat dihitung dari mEq (miliekivalen) NaOH yang diperoleh dari penentuan BE dan kandungan metoksil.

% Kadar Asam Galakturonat =

$$\frac{mEq \text{ berat ekivalen} + mEq \text{ metoksil} \times 176}{\text{Bobot pektin (mg)}} \times 100\%$$

Keterangan:

176: Berat ekivalen terendah asam pektat

7. Penentuan Derajat Esterifikasi Pektin kulit Buah Sukun (Febriyanti *et.al.*, 2018)

Pengukuran derajat esterifikasi dihitung dari kadar metoksil dan kadar asam galakturonat yang telah diperoleh.

$$\% \text{ Derajat Esterifikasi} = \frac{\% \text{ metoksil} \times 176}{\% \text{ galakturonat} \times 31} \times 100\%$$

Keterangan:

31: Bobot molekul metoksil yang berupa CH_3O .

176: Berat ekivalen terendah asam pektat.

8. Uji Kandungan Pektin Kulit Buah Sukun dengan Metode GC-MS

Serbuk pektin kulit buah sukun dilakukan pengujian kandungan dengan menggunakan *Gas Chromatography-Mass Spectroscopy* (GC-MS). Proses derivatisasi pada penelitian ini menggunakan BSTFA dengan pemanasan. Masing-masing 10 mg pektin dimasukkan kedalam vial, dilarutkan dengan metanol p.a.sampai 5 mL, sampel diambil 100 μL dan dikeringkan, kemudian ditambahkan 100 μL BSTFA. Vial di Vortex dan dipanaskan pada suhu $60^\circ\text{C} - 70^\circ\text{C}$ selama 10 menit. Setelah dingin sampel diinjeksi 100 μL .

Penentuan Kondisi Maksimum Penyerapan Logam Pb^{2+} dan Cd^{2+}

1. Pengaruh pH Terhadap Penyerapan Ion Logam Pb^{2+} dan Cd^{2+}

Sebanyak 500 mg pektin kulit buah sukun dimasukkan ke dalam *Erlenmeyer*, ditambahkan 25,0 mL larutan $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ dan CdSO_4 25,0 ppm dengan variasi pH 4, 5 dan 6. Pengaturan pH dilakukan dengan menggunakan alat pH meter dan untuk mengatur pH yang dikehendaki digunakan reagen pengatur pH, dimana untuk mengatur menjadi pH asam digunakan HNO_3 dan NaOH untuk basa. kemudian dilakukan pengadukan menggunakan *shaker* dengan waktu 90 menit. Setelah itu larutan disaring menggunakan kertas *whatman* no.42 dan filtrat yang dihasilkan ditampung ke botol kaca, selanjutnya diukur dengan Spektrofotometer Serapan Atom (Rahmawati, 2011).

2. Pengaruh Berat Pektin Terhadap Penyerapan Ion Logam Pb^{2+} dan Cd^{2+}

Pektin kulit buah sukun dengan variasi berat 100 mg, 300 mg dan 500 mg, masing-masing dimasukkan ke dalam *Erlenmeyer*, ditambahkan masing-masing 25,0 mL $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ 25,0 ppm pada kondisi pH 5. Hal sama juga dilakukan pada larutan CdSO_4 dengan variasi berat 100 mg, 300 mg dan 500 mg, masing-masing dimasukkan ke dalam

Erlenmeyer, ditambahkan masing-masing 25,0 mL CdSO_4 25,0 ppm pada kondisi pH 5 kemudian diaduk menggunakan *shaker* selama 60 menit (Ashraf et al., 2010). Setelah itu larutan disaring menggunakan kertas *whatman* no.42 dan filtrat yang dihasilkan ditampung ke botol kaca, selanjutnya diukur dengan Spektrofotometer Serapan Atom.

3. Pengaruh Lama Waktu kontak Terhadap Penyerapan Ion Logam Pb^{2+} dan Cd^{2+}

Sebanyak 500 mg pektin kulit buah sukun dimasukkan ke dalam *Erlenmeyer*, ditambahkan 25,0 mL larutan $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ dan CdSO_4 25,0 ppm kondisi pH 5 kemudian dilakukan pengadukan menggunakan *shaker* selama 30, 60, 90 dan 120 menit. Setelah itu larutan disaring menggunakan kertas *whatman* no.42 dan filtrat yang dihasilkan ditampung ke botol kaca, selanjutnya diukur dengan Spektrofotometer Serapan Atom (Nugraheni & Herlyanti, 2016).

4. Pengaruh Ukuran Partikel Terhadap Penyerapan Ion Logam Pb^{2+} dan Cd^{2+}

Sebanyak 500 mg pektin kulit buah sukun dengan variasi ukuran partikel (mesh 40, 80 dan 100) dimasukkan ke dalam *Erlenmeyer*, ditambahkan 25,0 mL larutan $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ dan CdSO_4 25,0 ppm dengan kondisi pH 5 kemudian dilakukan pengadukan menggunakan *shaker* dengan waktu 90 menit. Setelah itu larutan disaring menggunakan kertas *whatman* no.42 dan filtrat yang dihasilkan ditampung ke botol kaca, selanjutnya diukur dengan Spektrofotometer Serapan Atom (Imelda, 2019).

Aplikasi Penggunaan Pektin Kulit Buah Sukun Pada Limbah Cair Laboratorium Farmasi

Limbah cair laboratorium farmasi disaring untuk memisahkan larutan dari padatan yang tidak larut, kemudian diukur konsentrasi awal ion logam berat Pb^{2+} dan Cd^{2+} (sebelum dilakukan adsorpsi menggunakan pektin kulit buah sukun). Selanjutnya limbah diatur dengan menggunakan kondisi maksimum. Dimasukkan pektin kulit buah sukun ke dalam *Erlenmeyer*, ditambahkan 25,0 mL air limbah yang telah diatur pH maksimumnya, diaduk menggunakan *shaker* selama waktu maksimum. Campuran disaring dengan menggunakan kertas saring *whatman* no. 42. Filtrat ditempatkan pada vial, kemudian

diukur dengan Spektrofotometer Serapan Atom.

HASIL DAN PEMBAHASAN

Berdasarkan hasil penelitian rerata rendemen pektin dari tiga replikasi yang dihasilkan adalah sebesar 46,29%. Hasil penetapan kadar air pektin kulit buah sukun sebesar 2,80%. Hasil kadar air tersebut menunjukkan bahwa serbuk pektin kulit buah sukun memenuhi standar *Food Chemical Codex* yaitu sebesar $\leq 12\%$. Kadar air pada bahan berpengaruh terhadap masa simpan bahan. Tingginya kadar air dalam pektin dapat menyebabkan kerentanan terhadap aktivitas mikroba (Febriyanti *et.al.*, 2018). Hasil penetapan kadar abu pektin kulit buah sukun sebesar 1,41%. Hasil kadar abu tersebut menunjukkan serbuk pektin kulit buah sukun sudah memenuhi standar *Food Chemical Codex*. Batas maksimum nilai kadar abu yang diizinkan yaitu 10%. Semakin tinggi tingkat kemurnian pektin maka kadar abu akan semakin rendah, begitupun sebaliknya. (Surhaini, 2016).

Berat ekuivalen merupakan ukuran terhadap kandungan gugus asam galakturonat bebas yang terdapat dalam rantai molekul pektin. Asam pektat murni merupakan asam pektat yang seluruhnya tersusun dari asam poligalakturonat yang bebas dari gugus metil ester. Asam pektat murni memiliki berat ekuivalen 176. Semakin sedikit gugus asam bebas maka semakin tinggi berat ekuivalen sehingga semakin tinggi mutu pektin yang dihasilkan (Tuhuloula *et al.*, 2013). Berdasarkan hasil analisis berat ekuivalen pada pektin kulit buah sukun, didapatkan berat ekuivalen sebesar 3123,34 g/mol.val. Hal yang dapat mempengaruhi berat ekuivalen pektin tergantung pada jenis tanaman, kualitas bahan baku, metode ekstraksi dan perlakuan pada proses ekstraksi (Fitria, 2013).

Pada penelitian ini diperoleh rerata kadar metoksil pektin sebesar 3,04 %. Hal ini menunjukkan bahwa pektin yang diperoleh pada penelitian ini termasuk dalam pektin bermetoksil rendah. Rendahnya kadar metoksil diduga disebabkan oleh adanya peningkatan senyawa non pektat pada dinding sel yang ikut terlarut selama proses ekstraksi. Kadar metoksil rendah yang diperoleh pada penelitian ini lebih menguntungkan karena pektin yang dapat digunakan sebagai adsorben

adalah pektin yang memiliki kadar metoksil rendah sehingga dapat langsung diproduksi tanpa melalui proses demetilasi (Maulidiyah *et.al.*, 2014).

Pektin tersusun atas molekul asam galakturonat yang berikatan dengan ikatan α -(1-4)-glikosida sehingga membentuk asam poligalakturonat. Semakin tinggi kadar asam galakturonat maka semakin tinggi tingkat kemurnian pektin. Kadar asam galakturonat pektin kulit buah sukun yang diperoleh pada penelitian ini sebesar 91,55% dan menurut penelitian mandjaga 2017 didapatkan hasil kadar galakturonat pektin kulit buah sukun sebesar 89,76%. Hasil ini lebih tinggi dari pada persyaratan *Food Chemical Codex* yaitu minimum 65 %, sehingga memenuhi persyaratan standar mutu pektin menurut persyaratan *Food Chemical Codex*.

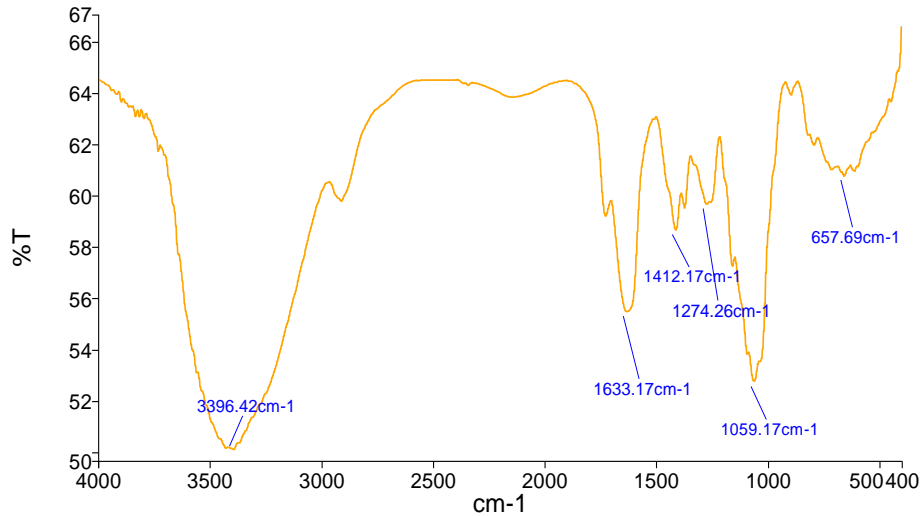
Derajat Esterifikasi (DE) merupakan perbandingan antara jumlah gugus karbonil yang teresterifikasi dan jumlah gugus karbonil total pada rantai pektin. Pektin yang dihasilkan pada penelitian ini tergolong dalam pektin bermetoksil rendah sehingga dihasilkan persentase derajat esterifikasi dibawah 50%. Hasil uji derajat esterifikasi pektin kulit buah sukun 18,83% Hal ini menunjukkan bahwa pektin kulit buah sukun hasil isolasi memiliki kandungan asam galakturonat bebas yang rendah dan jumlah gugus ester yang lebih banyak.

Analisis kualitatif pektin dilakukan dengan menggunakan spektrofotometer infra merah (FTIR) dapat dilihat pada gambar 1 dan baku pektin pada gambar 2, dengan rentang panjang gelombang yang digunakan 4000-400 cm^{-1} . Gugus fungsional utama pektin biasanya terletak pada area bilangan gelombang 1000-2000 cm^{-1} menunjukkan senyawa keidentikan pektin (Ismail *et al.*, 2012).

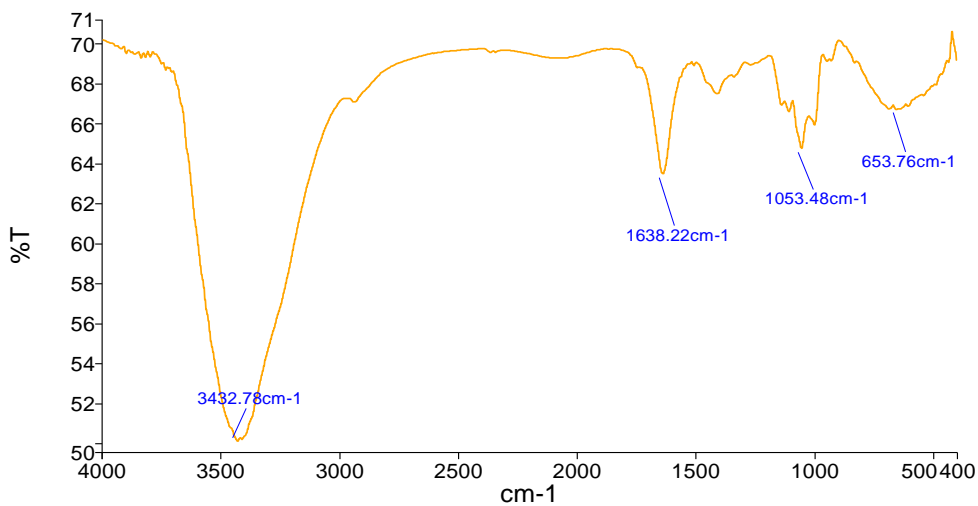
Pada bilangan gelombang 3396,42 cm^{-1} pektin kulit buah sukun dan 3432,78 cm^{-1} baku pektin menunjukkan intensitas puncak serapan yang kuat dan lebar, hal ini mengindikasikan adanya serapan gugus hidroksil (O-H) regangan. Hasil yang diperoleh diperkuat dengan pernyataan Hongping *et al.* (2004), yang menyatakan spektrum ulur -OH berada pada bilangan gelombang 3100-3700 cm. Pita serapan 1633,17 cm^{-1} kulit buah sukun dan 1638.22 cm^{-1} baku pektin menunjukkan adanya serapan dari gugus karbonil teresterifikasi (C=O). Hasil gugus fungsional yang terukur dari spektrum FTIR dengan masing-masing

serapan pada daerah panjang gelombang tertentu menunjukkan kesesuaian dengan struktur pektin. Hal tersebut ditandai dengan terdapatnya vibrasi (OH), ikatan (–C–O) dan gugus karbonil (–C=O), sehingga dapat

disimpulkan bahwa pektin kulit buah sukun mengandung gugus fungsional pektin.



Gambar 1. Spektrum FTIR Pektin Kulit Buah Sukun



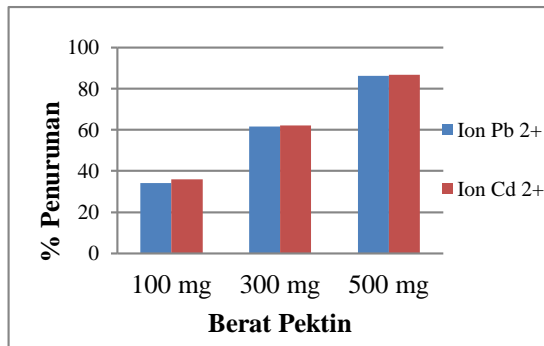
Gambar 2. Spektrum FTIR Baku Pektin

Analisis pektin dilakukan dengan menggunakan GC-MS yang digunakan untuk menentukan kandungan dari pektin dan informasi strukturnya ingin kita ketahui. Analisis GC-MS dari pektin kulit buah sukun menghasilkan bahwa unsur kimia utama adalah senyawa organik, terdapat 20 senyawa kimia yang telah diidentifikasi dari pektin kulit buah sukun dengan analisis GC-MS. Senyawa yang terkandung didalam pektin kulit buah sukun yang paling dominan adalah Hexadecanoic acid kelompok Palmitat dan 2-hydroxy-1 Hexadecanoic acid. Asam palmitat dalam tanaman ini merupakan sumber vitamin

A. Hexadecanoic Acid- Methyl Ester dengan % Area 28.98, Dodecanoic Acid- Methyl Ester dengan % Area 11.62, dimana asam pektinat yang disebut juga dengan pektin, dalam molekulnya terdapat ester metal pada beberapa ester metal pada beberapa gugus karboksil sepanjang rantai polimer dari galakturonat.

Gugus fungsi yang berperan dalam proses adsorpsi Pb²⁺ dan Cd²⁺ pada pektin adalah gugus karboksilat pada galakturonat. Semakin banyak gugus karboksilat bebas pada rantai pektin, semakin baik kemampuannya untuk menyerap Pb²⁺ dan Cd²⁺. Berdasarkan

hasil analisis pengaruh berat adsorben dengan variasi konsentrasi 100 mg, 300 mg dan 500 mg, maka dapat diketahui bahwa kondisi optimum penurunan ion Pb^{2+} menggunakan pektin kulit buah sukun terjadi pada berat adsorben 500 mg, dengan nilai efisiensi penurunan sebesar 86,29 %, sedangkan untuk ion logam Cd^{2+} terjadi pada berat adsorben 500 mg pula, dengan nilai efisiensi penurunan sebesar 86,74 %.



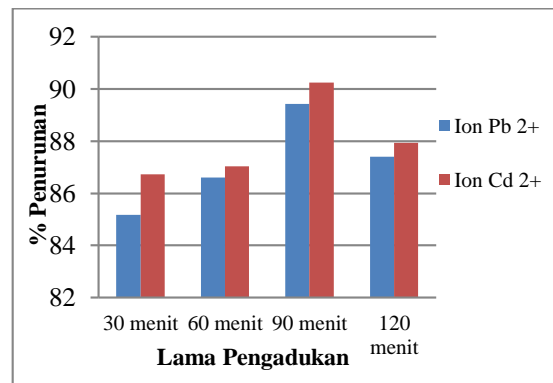
Gambar 3. Penurunan Kadar Ion Pb^{2+} dan Cd^{2+} Variasi Berat Menggunakan Pektin Kulit Buah Sukun

Berdasarkan gambar 3 adsorpsi ion Pb^{2+} dan Cd^{2+} meningkat dengan bertambahnya berat adsorben. Hal ini disebabkan karena semakin besar berat adsorben yang digunakan, maka efisiensi penyerapannya terhadap ion logam semakin besar. Bertambahnya berat adsorben sebanding dengan bertambahnya jumlah partikel dan luas permukaan adsorben, sehingga menyebabkan jumlah tempat mengikat ion logam juga bertambah dan efisiensi penyerapanpun meningkat (Refilda, 2001).

Berdasarkan hasil analisis pengaruh lama pengadukan dengan variasi waktu 30, 60, 90 dan 120 menit, dapat diketahui bahwa kondisi optimum penurunan ion Pb^{2+} menggunakan pektin kulit buah sukun terjadi pada lama pengadukan 90 menit, dengan nilai efisiensi penurunan sebesar 89,42%, sedangkan untuk ion logam Cd^{2+} terjadi pada lama pengadukan 90 menit pula, dengan nilai efisiensi penurunan sebesar 90,25%.

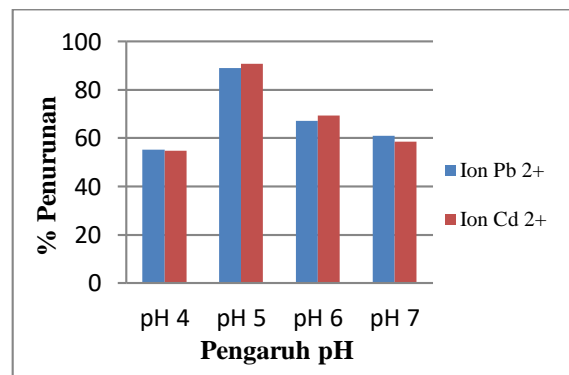
Berdasarkan gambar 4 adsorpsi ion Pb^{2+} dan Cd^{2+} meningkat dengan bertambahnya waktu pengadukan, hal ini menunjukkan bahwa persentase desorpsi mengalami peningkatan seiring dengan lamanya waktu kontak yang terjadi, peningkatan ini terjadi sebelum kesetimbangan tercapai. Hal ini disebabkan karena semakin lama interaksi

adsorben dengan adsorbat memungkinkan semakin banyaknya tumbukan yang terjadi antara ion logam dengan pektin. Namun pada waktu pengadukan 120 menit, konsentrasi ion Pb^{2+} dan Cd^{2+} yang teradsorpsi mulai menurun. Penurunan adsorpsi disebabkan karena situs aktif permukaan pektin telah berada dalam kondisi jenuh oleh ion logam (Riapranita, 2006).



Gambar 4. Penurunan Kadar Ion Pb^{2+} dan Cd^{2+} Variasi Lama Pengadukan Menggunakan Pektin Kulit Buah Sukun

Penentuan pengaruh pH pada proses adsorpsi bertujuan untuk mengetahui pH optimum yang dapat mengadsorpsi adsorbat. Berdasarkan hasil analisis pengaruh variasi pH 2, 5, 6 dan 7 dapat diketahui bahwa kondisi optimum penurunan ion Pb^{2+} menggunakan pektin kulit buah sukun terjadi pada pH 5, dengan nilai efisiensi penurunan sebesar 89,06%, sedangkan untuk ion logam Cd^{2+} terjadi pada pH 5 dengan nilai efisiensi penurunan sebesar 90,82%.

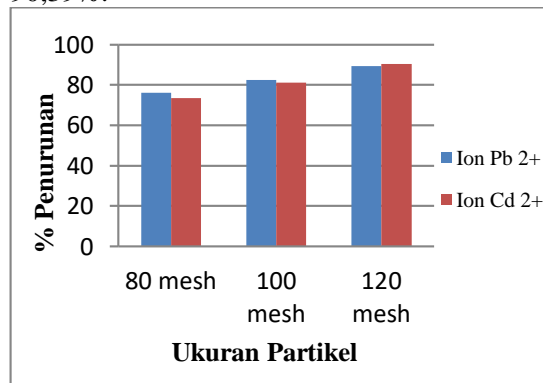


Gambar 5. Penurunan Kadar Ion Pb^{2+} dan Cd^{2+} Variasi Lama Pengadukan Menggunakan Pektin Kulit Buah Sukun

Berdasarkan gambar 5 adsorpsi ion Pb^{2+} dan Cd^{2+} mengalami peningkatan seiring dengan meningkatnya pH, tetapi mengalami penurunan setelah melewati titik optimum yang dicapai. Hal tersebut disebabkan karena

terjadinya pertukaran ion antara adsorben dengan adsorbat. Derajat keasaman (pH) mempengaruhi muatan situs aktif, misalnya gugus karboksil yang terdapat pada permukaan adsorben, pada pH yang sangat rendah (asam) mengakibatkan permukaan dinding sel adsorben bermuatan positif, sehingga memperkecil kemungkinan untuk mengikat ion logam yang bermuatan positif (Kusmiyati *et.al.*, 2012). Penelitian Suryono (2017) diperoleh penyerapan optimum ion Pb^{2+} adalah pada pH 5 dengan penurunan berturut-turut sebesar 61,02%. Semakin kecil ukuran partikel biosorben, semakin besar pula luas permukaan untuk mengadsorpsi sehingga penyerapannya akan semakin meningkat. Penelitian Imelda (2019) diperoleh hasil penyerapannya yang maksimum pada ukuran mesh 100 sebesar 99,57%.

Berdasarkan hasil analisis pengaruh ukuran partikel 80, 100 dan 120 mesh dapat diketahui bahwa kondisi optimum penurunan ion Pb^{2+} menggunakan pektin kulit buah sukun terjadi pada 120 mesh, dengan nilai efisiensi penurunan sebesar 89,22%, sedangkan untuk ion logam Cd^{2+} terjadi pada 120 mesh pula, dengan nilai efisiensi penurunan sebesar 90,39%.



Gambar 6. Penurunan Kadar Ion Pb^{2+} dan Cd^{2+} Variasi Lama Pengadukan Menggunakan Pektin Kulit Buah Sukun

Berdasarkan gambar 6 adsorpsi ion Pb^{2+} dan Cd^{2+} mengalami peningkatan seiring dengan meningkatnya ukuran mesh, dikarenakan semakin besar ukuran mesh maka semakin kecil ukuran partikel. Semakin kecil ukuran partikel biosorben, semakin besar pula luas permukaan untuk mengadsorpsi sehingga penyerapannya akan semakin meningkat.

Hasil persen efisiensi penurunan ion logam Pb^{2+} dan Cd^{2+} menggunakan pektin kulit buah sukun yang diaplikasikan pada limbah laboratorium farmasi didapatkan rata-

rata persentase penurunan logam Pb^{2+} sebesar 90,54% dan logam Cd^{2+} sebesar 91,51%. Pektin adalah adsorben bermuatan negatif karena kaya akan gugus karboksil yang dapat menarik kation logam. Gugus karboksil merupakan salah satu gugus fungsi utama yang mampu menyerap logam secara efektif. Gugus karboksilat dari pektin dapat bereaksi dengan ion logam berat untuk membentuk senyawa kompleks yang tidak larut dalam air.

KESIMPULAN

Ada perbedaan kemampuan variasi berat, lama waktu kontak, pH dan ukuran partikel untuk menurunkan ion logam Pb^{2+} dan Cd^{2+} . Terdapat kondisi maksimum pada berat pektin 500 mg, lama waktu kontak 90 menit, pH 5 dan ukuran partikel 120 mesh yang dapat menurunkan kadar ion logam Pb^{2+} dan Cd^{2+} menggunakan pektin kulit buah sukun (*Artocarpus altilis* (Park.) Fosberg). Pektin kulit buah sukun (*Artocarpus altilis* (Park.) Fosberg) dapat menurunkan ion logam Pb^{2+} dan Cd^{2+} pada limbah laboratorium farmasi dengan rata-rata persentase penurunan logam Pb^{2+} sebesar 90,54% dan Cd^{2+} sebesar 91,51%.

DAFTAR PUSTAKA

- Ashraf, M.A., Maah, M.J. & Yusoff, I. 2010. Study of Banana Pell (*Musa sapientum*) as a Cationic Biosorben. *American-Eurasian Journal of Agriculture & Environmental Science*, **8(1)**: 7-17.
- Febriyanti, Y., Razak, A.R. & Sumarni, N.K. 2018. Ekstraksi dan Karakterisasi Pektin Dari Kulit Buah Kluwih (*Artocarpus camansi* Blanco). *Kovalen*, **4(1)**: 60-73
- Fitria, V. 2013. Karakterisasi pektin hasil ekstraksi dari limbah kulit pisang kepok (*Musa balbisiana* ABB) [Skripsi]. Program Studi Farmasi Fakultas Kedokteran dan Ilmu Kesehatan Universitas Islam Negeri Syarif Hidayatullah, Jakarta.
- Fitriani. 2002. Ekstraksi dan Karakterisasi Pektin dari Kulit Jeruk Lemon (*Citrus medica* var Lemon) [Skripsi]. Fakultas Teknologi Pertanian Institut Pertanian Bogor, Bogor.

- Hastuti, B. 2016. Pektin dan Modifikasinya untuk meningkatkan karakteristik sebagai adsorben. *Prosiding Seminar Nasional Kimia dan Pendidikan Kimia VIII*: 157-169. ISBN: 978-602-73159-1-4.
- Hongping, H., Ray, F.L. & Jianxi, Z. 2004. *Infrared study of HDTMA*. Intercalated Montmorillonite. Elsevier.
- Imelda, D., Khanza, A. & Wulandari, D. 2019. Pengaruh Ukuran Partikel Dan Suhu Terhadap Penyerapan Logam Tembaga (Cu) Dengan Arang Aktif Dari Kulit Pisang Kepok (*Musa paradisiaca formatypica*). *Jurnal Teknologi*, **6(2)**: 107-118. DOI: [10.31479/jtek.v6i2.10](https://doi.org/10.31479/jtek.v6i2.10).
- Ismail, N.S., Ramli, N., Hani, N.M. & Meon, Z. 2012. Extraction and Characterization of Pectin from Dragon Fruit (*Hylocereus polyrhizus*) using Various Extraction Conditions. *Sains Malaysiana*, **41(1)**: 41-45.
- Kurniasari, L., Hartati, I. & Satik, N. 2014. Aplikasi Low Methoxyl Pectin (LMP) kulit Pisang Sebagai Biosorben Logam kadmium. *Jurnal Prosiding Seminar Nasional Aplikasi Sains & Teknologi (SNAST), Yogyakarta 15 November 2014*, pp. 239-244.
- Kusmiyati, Lystanto, P.A. & Pratiwi, K. 2012. Pemanfaatan Karbon Aktif Arang Batubara (KAAB) Untuk Menurunkan Kadar Ion Logam Berat Cu²⁺ dan Ag⁺ pada Limbah Cair Industri. *Reaktor*, **14(1)**: 51-60.
- Madjaga, B.H., Nurhaeni, N. & Rusaln, R. 2017. Ekstraksi pektin dari Kulit Buah Sukun (*Artocarpus altilis*). *Kovalen Jurnal Riset Kimia*, **3(2)**: 158-165.
- Maulidiyah, Halimatussadiyah, Susanti, F., Nurdin, M. & Ansharullah. 2014. Isolasi Pektin dari Kulit Buah Kakao (*Theobroma cacao L.*) dan Uji Daya Serapnya Terhadap Logam Tembaga (Cu) dan Logam Seng (Zn). *Jurnal Agroteknos*, **4(2)**: 113-119.
- Nafikatus, S., Napitupulu, M. & Gonggo, S.T. 2017. Bioadsorpsi Pb(II) Menggunakan Kulit Jeruk Siam (*Citrus reticulata*). *Jurnal Akademika Kimia*, **6(3)**: 160-164.
- Nugraheni, B. & Herlyanti, K. 2016. Penurunan Ion Logam Pb Menggunakan Dami Nangka Sebagai Adsorben Pada Air Limbah Batik. *Jurnal Inovasi Teknik Kimia*, **1(2)**: 61-64.
- Pardede, A., Ratnawati, D. & Martono, A. 2013. Ekstraksi dan karakterisasi pektin dari kulit kemiri (*Alleuritesmollucana willd*). *Media Sains*, **5(1)**: 1-6.
- Rahmawati, A. 2011. Pengaruh Derajat Keasaman Terhadap Adsorpsi Logam Kadmium (II) dan Timbal (II) Pada Asam Humat. *Jurnal Penelitian Sains & Teknologi, Jurnal Penelitian Sains & Teknologi*, **12(1)**: 1-14.
- Refilda, Rahmiana & Zein, R. 2001. Pemanfaatan Ampas Tebu Sebagai Bahan Alternatif Pengganti Penyerap Sintetik Logam-logam Berat pada Air Limbah [Skripsi]. Universitas Andalas, Padang.
- Riapanitra, A., Setyaningtyas, T. & Riyani, K. 2006. Penentuan Waktu kontak dan pH Maksimum Penyerapan Metilen Biru Menggunakan Abu Sekam Padi. *Molekul*, **1(1)**: 41-44.
- Renyaan, M.S. 2017. Efektivitas Pengikatan Logam Kadmium (Cd) Menggunakan Pektin Kulit Semangka (*Citrullus vulgaris*) [Skripsi]. Universitas Atmajaya Yogyakarta, Yogyakarta.
- Surhaini, S., Indriyani, I. & Mursalin, M. 2016. Kajian Mutu Pektin dari Kulit Durian Selat dan Aplikasi pada Pengolahan Jeli Nenas Tangkit. *Prosiding Seminar Nasional FKPT-TPI Tahun 2016*, **1(1)**: 133-141.
- Suryono, B. 2017. Penurunan Ion Pb²⁺ Pada Limbah Industri Farmasi "X" di Semarang Menggunakan Arang Ampas Tebu Teraktivasi H₂SO₄ dan Teraktivasi ZnCl₂ [Skripsi]. Sekolah Tinggi Ilmu Farmasi "Yayasan Pharmasi Semarang", Semarang.
- Tuhuloula, A., Budiarti, L. & Fitriana, E.N. 2013. Karakterisasi pektin dengan memanfaatkan limbah kulit pisang menggunakan metode ekstraksi. *Konversi*, **2(1)**: 21-27.