

Jurnal Yuli

by Yuli Winarto

Submission date: 10-Dec-2020 04:05PM (UTC+0700)

Submission ID: 1470800506

File name: Jurnal_Supri,_Nisa,_Yuli.docx (156.58K)

Word count: 3331

Character count: 19351

STUDI KOMPARASI PENURUNAN KESADAHAN MENGGUNAKAN SERBUK ECENG GONDOK TERAKTIVASI ASAM DAN BASA DENGAN SISTEM KANTONG CELUP

Supriyanto ¹⁾, Nisa Nurhidayanti ²⁾, Yuli Winarto ³⁾

^{1,2,3)} Fakultas Teknik, Universitas Pelita Bangsa, Bekasi

Email : nisa.kimia@pelitabangsa.ac.id

ABSTRAK

Eceng gondok merupakan salah satu jenis tumbuhan air yang mempunyai kemampuan menyerap dan mengakumulasi logam berat. Pemakaian air sadah yang lama dapat menimbulkan gangguan ginjal. Air sumur di Komplek PJKA RT 01 / RW 01 Dusun Tanjungsari Lemah Abang Cikarang Utara mengandung kesadahan tinggi. Penelitian ini bertujuan untuk mengetahui keefektifan adsorben eceng gondok teraktivasi HCl 3M dan NaOH 2% dengan variasi massa dalam menurunkan kadar kesadahan air sumur gali. Penelitian ini merupakan penelitian eksperimental dengan desain penelitian uji pendahuluan untuk mengetahui kadar kesadahan awal kemudian dikontakkan dengan serbuk eceng gondok teraktivasi. Hasil penelitian menunjukkan bahwa adsorben eceng gondok teraktivasi HCl 3 M dengan variasi dosis 0,5 g mampu mengabsorpsi kesadahan sebesar 11,15% dengan nilai kesadahan teradsorpsi sebesar 62,5 mg/L dan nilai kesadahan menjadi 498 mg/L. Sedangkan adsorben eceng gondok teraktivasi NaOH 2% dengan variasi dosis 0,1 g mampu mengabsorpsi kesadahan sebesar 34,5 mg/l atau dengan persen adsorpsi sebesar 6,16% dan nilai kesadahan menjadi 526 mg/L.

Kata kunci : Eceng gondok, HCl, kesadahan, NaOH

ABSTRACT

Water hyacinth is a type of water plant that has the ability to absorb and accumulate heavy metals. Long use of hard water can cause kidney problems. Well water in Komplek PJKA RT 01 / RW 01 Dusun Tanjungsari Lemah Abang Cikarang Utara contains high hardness. This study aims to determine the effectiveness of water hyacinth adsorbent activated 3M HCl and 2% NaOH with mass variations in reducing the hardness levels of dug well water. This research is experimental with a preliminary test research design to determine the initial hardness level then it is contacted with activated water hyacinth. The results showed that the activated water hyacinth adsorbent 3 M HCl with a dose variation of 0.5 g was able to absorb hardness of 11,15% with adsorbed hardness values of 62,5 mg/L and hardness values being 498 mg/L. While the 2% NaOH activated water hyacinth adsorbent with a mass variation of 0.1 g was able to absorb hardness of 34.5 mg/L or with an adsorption percentage of 6.16% and a hardness value of 526 mg/L.

Key words : Hardness, HCl, NaOH, water hyacinth

1. PENDAHULUAN

Eceng gondok (*Eichornia crassipes*) merupakan tumbuhan yang tumbuh dan mengapung di permukaan air karena memiliki daun tebal yang menggelembung (Rorong & Suryanto, 2010). Eceng gondok berkembang biak dengan sangat pesat sehingga dianggap sebagai tumbuhan yang dapat merusak lingkungan di perairan (Stefhany dkk., 2013). Permasalahan yang diakibatkan oleh pesatnya pertumbuhan eceng gondok, terdapat potensi yang perlu dimanfaatkan, salah satunya sebagai penyerap logam berat (Lahenda dkk., 2015). Adsorben yang berasal dari biomassa eceng gondok mengandung selulosa, hemiselulosa, dan lignin. Selain itu, adsorben yang berasal dari tanaman eceng gondok

mempunyai beberapa gugus fungsi aktif seperti karboksil dan juga hidroksil untuk menyerap ion kalsium (Ca^{2+}). Tidak hanya gugus fungsi hidroksil (OH) dan karboksil (COOH) yang dimiliki eceng gondok, tetapi juga gugus fungsi lain seperti amina (NH_2) dan karbonil (COH) (Rakhmania dkk., 2017). Tanaman ini juga dapat dimanfaatkan untuk mengurangi pencemaran kadar logam berat pada air yang tercemar Pb, Cd, Cu, Fe, Zn, dan Hg, karena eceng gondok merupakan tanaman yang tahan dengan toleransi tinggi yang dapat tumbuh di dalam limbah dengan baik mampu tumbuh dengan cepat serta dapat mengakumulasi juga menyerap logam dalam waktu yang singkat dengan baik (Rahayu dkk., 2014).

Penelitian Nahrin (2016) menyatakan bahwa serbuk eceng gondok (*Eichornia crassipes*) yang telah diaktivasi menggunakan larutan NaOH 2% dapat mengadsorpsi logam timbal (Pb) yang berasal dari danau buatan Universitas Hasanuddin Makassar. Kondisi optimum penurunan logam timbal diperoleh menggunakan massa adsorben eceng gondok sebesar 800 mg dengan variasi waktu pengadukan selama 60 menit menjadi 7,403 ppm. Sedangkan penelitian yang dilakukan oleh Miftahurrahmah, dkk (2017), adsorben serbuk eceng gondok teraktivasi NaOH mampu menurunkan ion logam merkuri sebesar 99,79%.

Pemanfaatan serbuk eceng gondok teraktivasi sebagai adsorben logam kadmium (Cd) dengan metode kantung celup dilakukan oleh Azhari, dkk (2017) dengan waktu kontak 30 menit adsorben mampu menyerap logam Cd sebesar 57,175 mg/L atau sebesar 56,441 % dengan konsentrasi larutan optimum 100 mg/L. Sedangkan Rakhmania, dkk (2017), eceng gondok yang sudah diregenerasi menggunakan larutan HCl dan digunakan untuk adsorben dalam mengadsorpsi ion kalsium. Hasil penelitian menunjukkan bahwa waktu kontak optimum yang didapat adalah 40 menit dengan konsentrasi HCl 3 M. Dan dengan waktu dan konsentrasi tersebut, adsorben eceng gondok mampu menyerap ion kalsium sebesar 38.733 mg Ca/gr adsorben.

Dalam penelitian lain oleh Tudjuka, dkk (2017), arang eceng gondok mampu menyerap fenol sebesar 4,07 mg/L atau dalam presentase sebesar 89,13% dengan berat arang eceng gondok yang dibutuhkan sebesar 20 mg.. Sedangkan penelitian pada tahun 2019, Fitriani dan timnya (Fitriani dkk., 2019) adsorpsi optimum variasi massa terhadap zat warna Remazol Golden Yellow diperoleh pada massa adsorben 2,5 gram/100 mL dengan efisiensi adsorpsi 74,767 %. Air sumur gali memiliki kualitas yang pada umumnya baik, akan tetapi banyak tergantung kepada sifat lapisan tanahnya. Air sumur gali dihasilkan dari lapisan tanah yang relatif dekat

dengan permukaan tanah, sehingga air tersebut mudah terkontaminasi melalui rembesan polutan yang ada di permukaan tanah (Abidin & Widarto, 2009).

¹⁶ Berdasarkan PERMENKES RI No. 32 Tahun 2017 tentang baku mutu kesehatan lingkungan dan persyaratan kesehatan air, bahwa air untuk kebutuhan higiene dan sanitasi berbeda kualitas dengan air yang digunakan untuk air minum. Kesadahan (CaCO_3) merupakan salah satu parameter kimia wajib air untuk keperluan higiene sanitasi. Dan jumlah kesadahan dalam air untuk kebutuhan higiene dan juga sanitasi yang diijinkan adalah sebesar 500 mg/L.

Konsumsi air sadah dengan jangka panjang dapat mengakibatkan gangguan kerusakan organ tubuh seperti organ ginjal. Gangguan tersebut terakumulasinya endapan CaCO_3 dan MgCO_3 . Dan apabila dikonsumsi oleh orang yang mempunyai fungsi ginjal yang kurang baik, akan berpotensi terjadinya batu ginjal (Bujawati dkk., 2014).

Air sumur di Komplek PJKA RT 01 / RW 01 Dusun Tanjungsari Lemah Abang Cikarang Utara mengandung kesadahan tinggi. Berdasarkan uji pendahuluan diperoleh hasil kadar kesadahan air rata-rata sebesar 560,5 mg/L. Hal ini menunjukkan kadar kesadahan air sumur tidak memenuhi baku mutu, dimana kadar kesadahan air yang diijinkan adalah sebesar 500 mg/L.

Berdasarkan permasalahan tersebut, dilakukan penelitian terkait penurunan kesadahan air sumur gali dengan metode aktivasi asam dan basa dengan adsorben serbuk eceng gondok dan mengemasnya dalam kantong celup.

2. METODE PENELITIAN

¹⁵ Penelitian ini merupakan penelitian eksperimental. Uji pendahuluan dilakukan untuk mengetahui kadar kesadahan sesuai dengan baku mutu Peraturan Menteri Kesehatan No. 32 Tahun 2017 pada sampel air sumur gali dengan metode Titrimetri dengan acuan SNI 06-6989.12-2004.

¹⁷ 2.1 Bahan Penelitian

Bahan-bahan yang digunakan dalam penelitian ini adalah air sumur gali kompleks PJKA, daun eceng gondok, HCl 37% MERCK *Pro Analyst*, aquadest, kantong celup, indikator mureksid *pro analyst*, indikator EBT, NH_4Cl , NH_4OH , MgEDTA , CaCO_3 , indikator methyl red, Na_2EDTA , NaCl, NaOH 99% MERCK *Pro Analyst*, KCN dan kertas saring whatman.

2.2 Alat Penelitian

Alat-alat yang digunakan dalam penelitian ini adalah neraca analitik, ayakan 50 dan 100 mesh, lemari asam, oven, tray dryer, chopper, shaker, stopwatch, buret, labu erlenmeyer, labu ukur, gelas ukur, gelas piala, pipet volume, corong kaca, alat pengukur pH dan pengaduk gelas.

2.3 Tahapan Penelitian

2.3.3 Pengambilan Contoh Uji

Pengambilan contoh uji air sumur gali di daerah Komplek PJKA RT 01 / RW 01 Dusun Tanjungsari Lemah Abang Cikarang Utara. Pengambilan eceng gondok dari danau buatan di Perumahan Griya Kota Bekasi 2 Tambun Utara Kabupaten Bekasi.

2.3.4 Penyiapan Eceng Gondok

Bagian daun eceng gondok dibersihkan dengan cara dicuci. Kemudian daun yang sudah dibersihkan, dipotong ukuran kecil (kurang dari 1 cm²) kemudian dijemur di bawah terik matahari untuk mengurangi kadar air. Untuk mencapai berat kering konstan, daun eceng gondok yang sudah dijemur selanjutnya dikeringkan menggunakan oven drier dengan suhu 105±2 °C selama satu jam. Eceng gondok yang sudah mencapai bobot konstan, dihaluskan menggunakan chopper selanjutnya diayak dengan ayakan berukuran 50 mesh.

2.3.5 Aktivasi Eceng Gondok dengan HCl

Serbuk eceng gondok kering diaktivasi dengan menggunakan HCl dengan konsentrasi 3 M. Aktivasi dilakukan selama 2 jam dengan perbandingan massa serbuk eceng gondok dan larutan HCl sebesar 1 g : 20 mL. Setelah diaktivasi, seluruh serbuk eceng gondok dicuci dengan aquades hingga mencapai pH mendekati netral. Selanjutnya memisahkan antara residu dan filtratnya menggunakan kertas saring. Kemudian residu dari hasil filtrasi dikeringkan menggunakan oven dengan suhu 105±2 °C selama satu jam hingga dicapai bobot konstan.

2.3.6 Aktivasi Eceng Gondok dengan NaOH

Serbuk eceng gondok ditimbang 2 g dan dimasukkan dalam gelas piala yang selanjutnya diaktivasi menggunakan larutan NaOH 2% sebanyak 100 mL selama 24 jam. Selanjutnya memisahkan antara residu dengan filtratnya menggunakan kertas saring. Kemudian residu dari hasil filtrasi dikeringkan menggunakan oven dengan suhu 105±2 °C selama satu jam hingga dicapai bobot konstan.

2.3.7 Pengemasan dalam Kantong Celup

Serbuk eceng gondok kering yang sudah diaktivasi ditimbang dengan massa tertentu selanjutnya serbuk eceng gondok dikemas menggunakan kantong teh celup kosong.

2.3.8 Pengujian *Pre-Treatment*

Pengujian *pre-treatment* dilakukan dengan menguji kadar kesadahan total dalam air uji yang diambil dari sumur gali untuk menentukan konsentrasi kesadahan awal sebelum dilakukan pengolahan dengan serbuk eceng gondok teraktivasi.

2.3.9 Percobaan Dosis Optimum Eceng Gondok Teraktivasi

Percobaan ini dilakukan untuk mengetahui dosis serbuk eceng gondok yang paling optimum. Adsorben eceng gondok dengan aktivator asam klorida (HCl) dengan konsentrasi 3 M dan natrium hidroksida (NaOH) 2% dimasukkan dalam kantong celup masing masing 0,1 g; 0,2 g; 0,3 g; 0,4 g dan 0,5 g. Kemudian dilakukan pencelupan pada masing-masing 500 mL sampel sumur gali dengan waktu kontak 40 menit untuk aktivator HCl dan 60 menit untuk aktivator NaOH. Kemudian dilakukan pengujian kesadahan pada tiap sampel air tersebut. Dosis optimum merupakan jumlah minimal adsorben dengan hasil pengujian kesadahan yang paling kecil. Artinya dosis adsorben paling minimal namun mampu mengikat kesadahan paling maksimal.

2.10. Perhitungan

2.10.1. Perhitungan Kadar Kalsium dan Magnesium

Penentuan kadar kalsium dan magnesium di dalam air sampel , menggunakan metode SNI 06-6989.12-2004. Perhitungan kadar kalsium dan magnesium disajikan pada persamaan 1 dan persamaan (2) sebagai berikut (SNI 06-6989.12-2004, 2004) :

$$\text{Kadar kalsium (mg Ca/L)} = \frac{1000}{V_{\text{contoh uji}}} \times V_{\text{EDTA(b)}} \times M_{\text{EDTA}} \times 40 \quad (1)$$

$$\text{Kadar magnesium (mg Mg/L)} = \frac{1000}{V_{\text{contoh uji}}} \times [V_{\text{EDTA(a)}} - V_{\text{EDTA(b)}}] \times M_{\text{EDTA}} \times 24,3 \quad (2)$$

2.10.2. Perhitungan Kadar Kesadahan Total

Dalam menentukan kadar kesadahan total dalam air sampel, menggunakan metode APHA 2340B ed 23 – 2017. Dimana jumlah kadar kalsium dan magnesium dijumlahkan untuk

mendapatkan kadar kesadahan total. Berikut adalah rumus perhitungan kadar kesadahan total (Apha-2340 Hardness, 2017) :

$$\text{Kesadahan Total (CaCO}_3\text{)} = 2,497 [\text{Ca, mg/L}] + 4,118 [\text{Mg, mg/L}] \quad (3)$$

3. HASIL DAN PEMBAHASAN

3.1 Uji Pendahuluan

Uji pendahuluan dilakukan untuk mengetahui kadar kesadahan yang terkandung pada sampling air sumur di Komplek PJKA RT 01 / RW 01 Dusun Tanjungsari Lemah Abang Cikarang Utara. Berikut adalah hasil uji pendahuluan yang dilakukan pada sampel air sumur Komplek PJKA :

Tabel 1. Hasil Uji Pendahuluan Kadar Kesadahan Pada Sampel Air Sumur Komplek PJKA

Kesadahan (CaCO ₃) mg/L		Rata-rata (mg/L)	Standar Baku Mutu (mg/L)
Pengujian pertama	Pengujian kedua		
561	560	560,5	500

Berdasarkan hasil uji pendahuluan yang dilakukan bahwa air sumur di Komplek PJKA RT 01 / RW 01 Dusun Tanjungsari Lemah Abang Cikarang Utara mengandung kesadahan rata-rata sebesar 560,5 mg/l. Hal ini menunjukkan kadar kesadahan air sumur di Komplek PJKA RT 01 / RW 01 Dusun Tanjungsari Lemah Abang Cikarang Utara telah melebihi ambang baku mutu PERMENKES Republik Indonesia No. 32 Tahun 2017. Dimana kadar kesadahan yang diperbolehkan untuk media air dalam keperluan *higiene* sanitasi tidak lebih dari 500 mg/L.

3.2 Variasi Dosis Serbuk Gondok Teraktivasi HCl 3M Terhadap Penurunan Kesadahan Air

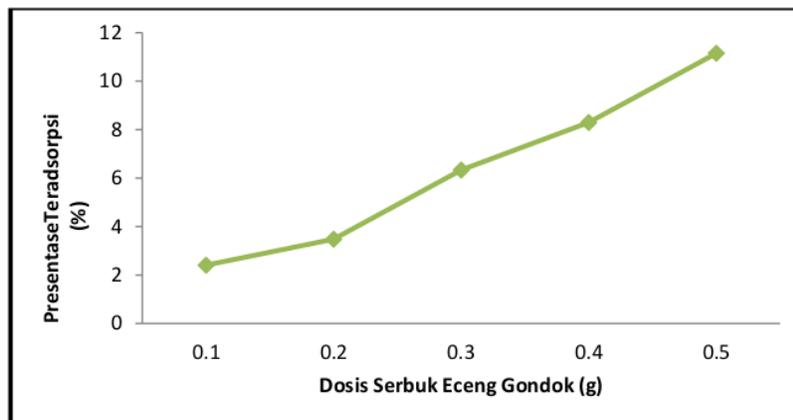
Pada tahapan ini, air sampel dikontakkan dengan serbuk eceng gondok teraktivasi HCl 3M yang telah dikemas dalam kantong celup menggunakan variasi dosis 0,1 g; 0,2 g; 0,3 g; 0,4 g dan 0,5 g selama 40 menit. Berikut adalah hasil uji sampel air yang dikontakkan dengan eceng gondok teraktivasi dalam variasi dosis :

Tabel 2. Hasil Uji Kesadahan Pada Sampel Air dengan Serbuk Eceng Gondok Teraktivasi HCl 3 M dalam Variasi Dosis

No.	Dosis Serbuk Eceng Gondok (g)	Konsentrasi Awal (a) (mg/L)	Konsentrasi Sisa (b) (mg/L)	Konsentrasi Teradsorpsi (a-b)	Presentase Teradsorpsi (%)
-----	-------------------------------------	-----------------------------------	-----------------------------------	-------------------------------------	----------------------------------

		(mg/L)			
1	0,1	560,5	547	13,5	2,41
2	0,2	560,5	541	19,5	3,48
3	0,3	560,5	525	35,5	6,33
4	0,4	560,5	514	46,5	8,30
5	0,5	560,5	498	62,5	11,15

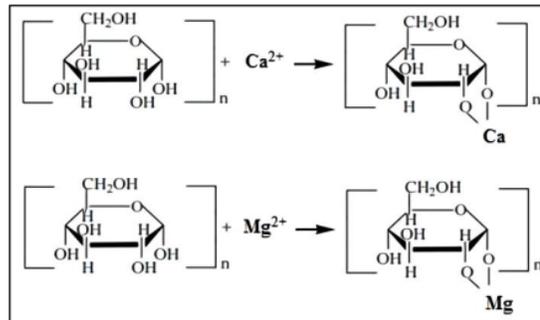
Pada tabel 2 menunjukkan bahwa penyerapan kadar kesadahan terbaik terjadi pada dosis 0,5 g serbuk eceng gondok teraktivasi HCl 3 M dengan lama pengontakan selama 40 menit. Pada dosis tersebut, persen adsorpsi kesadahan sebesar 11,15% dengan nilai kesadahan teradsorpsi sebesar 62,5 mg/l dan nilai kesadahan menjadi 498 mg/L. Itu artinya sudah memenuhi syarat baku mutu Peraturan Menteri Kesehatan No.32 Tahun 2017 untuk kesadahan air yaitu sebesar 500 mg/l. Hal ini sesuai dengan penelitian sebelumnya oleh Rakhmania, dkk (2017), bahwa adsorben dari biomassa eceng gondok memiliki gugus fungsi hidroksil (OH) dan karboksil (COOH) yang bertindak sebagai gugus fungsi aktif untuk mengadsorpsi ion kalsium. Mekanisme adsorpsi yang terjadi adalah pertukaran ion. Perlakuan aktivasi menggunakan HCl akan meningkatkan daya adsorpsi ion kalsium.



Gambar 1. Grafik Penurunan Kadar Kesadahan dengan Aktivator HCl 3 M

Dari gambar 1. menunjukkan serbuk eceng gondok teraktivasi HCl 3 M dengan dosis 0,1 g dan dikontakkan selama 40 menit mampu menurunkan kadar keasadahan sebesar 13,5 mg/L atau 2,41%, pada dosis 0,2 sebesar 19,5 mg/L dengan persen teradsorpsi 3,48%, sedangkan pada dosis 0,3 g eceng gondok teraktivasi HCl 3 M mampu mengadsorpsi kesadahan sebesar 35,5 mg/L atau dengan persen adsorpsi sebesar 6,33%. Pada dosis 0,4 g, eceng gondok teraktivasi mampu menurunkan kesadahan sebesar 46,5 mg/L atau 8,30% dan pada dosis 0,5 g, eceng

gondok teraktivasi 62,5 mg/L atau dengan persen teradsorpsi sebesar 11,15%. Hal ini menunjukkan dengan meningkatnya dosis serbuk eceng gondok teraktivasi HCl 3 M yang digunakan, semakin meningkat juga kadar kesadahan yang teradsorpsi. Hal ini dikarenakan semakin besar dosis serbuk eceng gondok, maka semakin banyak juga pori-pori yang bekerja dalam menyerap kesadahan dalam air (Nahrin, 2016).



Gambar 2. Reaksi antara adsorben eceng gondok teraktivasi dengan kesadahan (Azhari dkk., 2017)

Jadi dapat disimpulkan bahwa penyerapan optimum kadar kesadahan oleh eceng gondok teraktivasi HCl 3 M dengan massa 0,5 g dengan nilai adsorpsi sebesar 62,5 mg/L atau 11,15%.

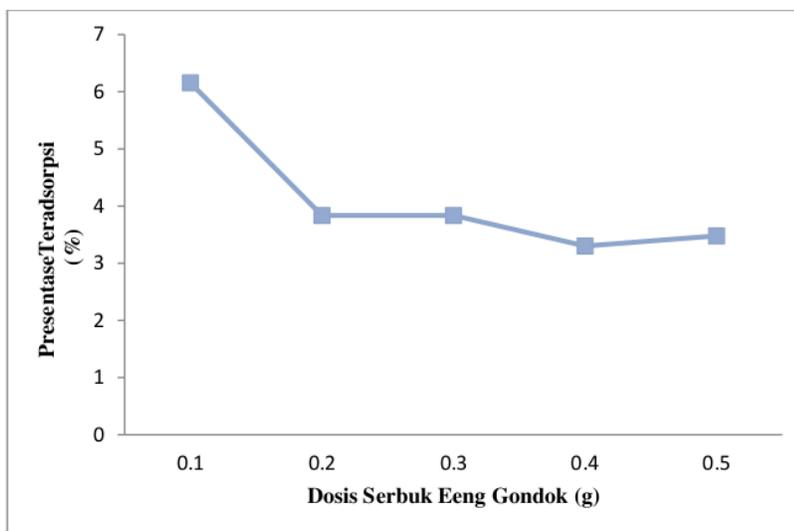
3.3 Variasi Dosis Serbuk Eceng Gondok Teraktivasi NaOH 2% Terhadap Penurunan Kesadahan Air

Pada tahapan ini, eceng gondok yang sudah diaktivasi menggunakan NaOH 2% selama 24 jam dikontakkan dengan sampel air selama 60 menit dalam variasi dosis 0,1; 0,2; 0,3; 0,4; dan 0,5. Berikut adalah hasil uji sampel air yang dikontakkan dengan eceng gondok teraktivasi dalam variasi dosis :

No.	Dosis Serbuk Eceng Gondok (g)	Konsentrasi Awal (a) (mg/L)	Konsentrasi Sisa (b) (mg/L)	Konsentrasi Teradsorpsi (a-b) (mg/L)	Presentase Teradsorpsi (%)
1	0,1	560,5	526	34,5	6,16
2	0,2	560,5	539	21,5	3,84
3	0,3	560,5	539	21,5	3,84
4	0,4	560,5	542	18,5	3,30
5	0,5	560,5	541	19,5	3,48

Tabel 3. Hasil Uji Kesadahan Pada Sampel Air dengan Serbuk Eceng Gondok Teraktivasi NaOH 2% dalam Variasi Dosis

Berdasarkan tabel 3. bahwa variasi dosis optimum serbuk eceng gondok teraktivasi NaOH 2% adalah 0,1 g. Dimana adsorben dapat mengadsorpsi kesadahan sebesar 6,16% dengan nilai kesadahan teradsorpsi sebesar 34,5 mg/L dan kadar kesadahan menjadi 526 mg/l. Hal ini menunjukkan bahwa serbuk eceng gondok yang diaktivasi NaOH 2% selama 24 jam dan dikontakkan selama 60 menit dapat menurunkan kadar kesadahan air. Hal ini sesuai dengan penelitian sebelumnya yang dilakukan oleh Nahrun, dkk (2016) bahwa serbuk eceng gondok yang diaktivasi NaOH 2% selama 24 jam dengan waktu kontak 60 menit dapat menurunkan kadar ion logam.



Gambar 3. Grafik Penurunan Kadar Kesadahan dengan Aktivator NaOH 2%

Dari gambar 3 menunjukkan plot grafik daya adsorpsi pada variasi dosis 0,1; 0,2 g; 0,3; 0,4 dan 0,5 dengan aktivator NaOH 2% dan waktu kontak selama 60 menit. Dalam grafik menunjukkan bahwa pada dosis 0,1 g, adsorben mampu mengadsorpsi kadar kesadahan sebesar 34,5 mg/L atau dengan persen adsorpsi sebesar 6,16% dan pada dosis 0,2 dan 0,3 g, adsorben sama-sama dapat mengadsorpsi kadar kesadahan sebesar 21,5 mg/L atau dengan persen adsorpsi sebesar 3,84%. Sedangkan pada dosis 0,4 g, adsorben dapat mengadsorpsi kadar kesadahan sebesar 18,5 mg/L atau dengan persen adsorpsi sebesar 3,30% dan pada dosis 0,5 g, adsorben dapat mengadsorpsi kadar kesadahan sebesar 19,5 mg/L atau dengan persen adsorpsi sebesar 3,48%. Pada massa 0,2 g sampai dengan 0,4 g, kinerja adsorben cenderung menurun dan pada dosis 0,5 g kembali naik, tetapi tidak terlalu signifikan hanya 0,18%. Hal tersebut dikarenakan kinerja gugus fungsi

hidroksil dan karboksil yang memiliki fungsi sebagai gugus fungsi aktif untuk penjerap kesadahan mulai jenuh oleh ion kalsium dan magnesium.

Hal ini sesuai dengan penelitian Azhari, dkk (2017) yang menyatakan bahwa sedikit menurunnya penyerapan oleh adsorben dapat menunjukkan bahwa kinerja senyawa atau gugus yang menjerap ion logam sudah mulai menurun yang disebabkan oleh jenuhnya permukaan pada adsorben oleh ion logam yang terjerap.. Jadi dapat dikatakan bahwa konsentrasi optimum kadar kesadahan yang terserap oleh adsorben eceng gondok teraktivasi NaOH 2% yaitu pada massa 0,1 g dengan nilai adsorpsi sebesar 34,5 mg/L atau 6,16%.

15

KESIMPULAN

Berdasarkan hasil yang diperoleh dari penelitian terhadap kesadahan air sumur ini, dapat ditarik kesimpulan bahwa dosis optimum eceng gondok teraktivasi asam klorida (HCl) untuk menurunkan kesadahan pada air sumur gali adalah sebesar 0,5 g sedangkan dosis optimum eceng gondok teraktivasi natrium hidroksida (NaOH) untuk menurunkan kesadahan pada air sumur gali adalah sebesar 0,1 g. Untuk nilai efektifitas eceng gondok teraktivasi asam klorida (HCl) yang dikemas dalam kantong celup untuk menyerap kesadahan air sumur gali dengan tingkat penurunan sebesar 11,15% sedangkan nilai efektifitas eceng gondok teraktivasi natrium hidroksida (NaOH) yang dikemas dalam kantong celup untuk menyerap kesadahan air sumur gali dengan tingkat penurunan sebesar 6,16%.

DATAR PUSTAKA

Abidin, Z., & Widarto, D. (2009). Analisis Kandungan Brom (Br) pada Air Sumur Gali di Desa Klampok Kabupaten Brebes Jawa Tengah dengan Metode Analisis Pengaktifan Neutron. *Seminar Nasional V SDM Teknologi Nuklir*, 723–730.

APHA-2340 Hardness. (2017). *Standart Methods For the Examination of Water and Wastewater*.

Azhari, M. R., Saleh, C., & Yusuf, B. (2017). Pemanfaatan Serbuk Eceng Gondok (*Eichornia Crassipes*) Teraktivasi dengan Sistem Kantong Celup sebagai Adsorben Penjerap Ion Logam Kadmium (Cd). *Jurnal Atomik*, 02(2), 197–203.

Bujawati, E., Rusmin, M., & Basri, S. (2014). Pengaruh Ketebalan Arang Tempurung Kelapa Terhadap Tingkat Kesadahan Air di Wilayah Kerja Puskesmas Sudu Kabupaten Enrekang

Tahun 2013. *Jurnal Kesehatan*, 7(1), 332–345.

Fitriani, I. N., Puspitasari, A. R., & Amelia, R. N. (2019). Dekolorisasi Senyawa Azo Limbah Remazol Golden Yellow oleh Bioadsorben Eceng Gondok (*Eichhornia Crassipes*). *Journal of Chemistry*, 2(2), 40–46.

Lahenda, S. S., Ellyke, & Khoiron. (2015). Pemanfaatan Eceng Gondok Terhadap Penurunan Kadar Merkuri (Hg) Limbah Cair pada Pertambangan Emas Tanpa Izin (PETI). *Jurnal Pustaka Kesehatan*, 3 (2), 356–361.

Miftahurrahmah, Suhendrayatna, & Zaki, M. (2017). Penyisihan Ion Logam Merkuri (Hg^{2+}) Menggunakan Adsorben Berbahan Baku Limbah Pertanian dan Gulma Tanaman. *Jurnal Teknik Kimia*, 6(1), 7-11.

Nahrur, S. (2016). Pemanfaatan Eceng Gondok (*Eichhornia Crassipes*) dalam Menurunkan Kadar Logam Timbal (Pb) dari Danau Buatan Universitas Hasanuddin Makassar. *Tugas Akhir*. Makassar : Universitas Islam Negeri Alauddin Makassar.

Permenkes. (2017). *Peraturan Menteri Kesehatan Republik Indonesia Nomor 32 Tahun 2017 Tentang Standar Baku Mutu Kesehatan Lingkungan dan Persyaratan Kesehatan Air untuk Keperluan Higiene Sanitasi, Kolam Renang, Solus Per Aqua, dan Pemandian Umum*.

Rahayu, S. T., Faradilla, M., Verawati, E. Y., & Triana, M. (2014). Respon Bioakumulator Eceng Gondok (*Eichhornia Crassipes*) Terhadap Logam Berat Pb dan Cd di Sungai Pegangsaan Dua. *Journal of Pharmaceutical Science and Research*, 1(1), 9–15.

Rakhmania, C. D., Khaeronnisa, I., Ismuyanto, B., Juliananda, & Himma, N. F. (2017). Adsorpsi ion kalsium menggunakan biomassa eceng gondok (*Eichhornia Crassipes*) diregenerasi HCl. *Jurnal Rekayasa Bahan Alam dan Energi Berkelanjutan*, 1 (1), 16–24.

Rorong, J. A., & Suryanto, E. (2010). Analisis Fitokimia Eceng Gondok (*Eichhornia Crassipes*) dan Efeknya Sebagai Agen Photoreduksi Fe^{3+} . *Chemistry Progress*, 3(1), 33–41.

SNI 06-6989.12-2004. (2004). *Air dan Air Limbah – Bagian 12: Cara Uji Kesadahan Total Kalsium (Ca) dan Magnesium (Mg) dengan Metode Titrimetri*.

Stefhany, C. A., Sutisna, M., & Pharmawati, K. (2013). Fitoremediasi Fospat dengan Menggunakan Tumbuhan Eceng Gondok (*Eichhornia Crassipes*) pada Limbah Cair Industri Kecil Pencucian Pakaian (Laundry). *Jurnal Reka Lingkungan*, 1(1), 13–23.

Tudjuka, M. D., Walanda, D. K., & Hamzah, B. (2017). Arang Eceng Gondok (*Eichhornia Crassipes*) sebagai Adsorben Fenol pada Limbah PLTU Palu. *Jurnal Akademia Kimia*, 6 (2), 119–124.

Jurnal Yuli

ORIGINALITY REPORT

14%

SIMILARITY INDEX

14%

INTERNET SOURCES

8%

PUBLICATIONS

6%

STUDENT PAPERS

PRIMARY SOURCES

1	repositori.uin-alauddin.ac.id Internet Source	2%
2	jurnal.unimed.ac.id Internet Source	2%
3	Submitted to Universitas Brawijaya Student Paper	1%
4	Submitted to iGroup Student Paper	1%
5	jurnal.kimia.fmipa.unmul.ac.id Internet Source	1%
6	journal.uin-alauddin.ac.id Internet Source	1%
7	etheses.uin-malang.ac.id Internet Source	1%
8	repository.ppns.ac.id Internet Source	1%
9	www.slideshare.net Internet Source	1%

10	jurnal.untirta.ac.id Internet Source	1%
11	Submitted to Sriwijaya University Student Paper	1%
12	id.scribd.com Internet Source	1%
13	Submitted to Universitas Muhammadiyah Surakarta Student Paper	1%
14	journal.unnes.ac.id Internet Source	1%
15	journal.unjani.ac.id Internet Source	1%
16	DESSY ANGRAINI, Iza Ayu Saufani. "THE DESCRIPTION OF AVAILABILITY OF CLEAN WATER IN JORONG PALUPUAH PASIA LAWEH, WEST SUMATRA", Jurnal Kesehatan Komunitas, 2020 Publication	1%
17	es.scribd.com Internet Source	1%

Exclude quotes On

Exclude bibliography On

Exclude matches < 1%

