GETAH POHON KUDO (*Lannea coromandelica*) SEBAGAI ALTERNATIF PEREKAT UNTUK PRODUK KERAJINAN

Kudo (Lannea coromandelica) Sap as an Alternatif Adhesive for Handicraft Products

Istihanah Nurul Eskani, Arif Perdana, Edi Eskak dan Hadi Sumarto

Balai Besar Kerajinan dan Batik istihanah-nurul@kemenperin.go.id

Tanggal Masuk: 06 Februari 2017 Tanggal Revisi: 25 April 2017 Tanggal disetujui: 27 April 2017

ABSTRAK

Perekat sintetis yang biasa digunakan di industri kerajinan bersumber dari bahan yang tidak dapat diperbaharui (*unrenewable*). Saat ini banyak dikembangkan pemanfaatan bahan alami sebagai substitusi bahan sintetis, termasuk bahan baku perekat. Penelitian ini bertujuan untuk mengembangkan perekat alami dari getah pohon Kudo (*Lannea coromandelica*) yang biasa disebut dengan getah *blendok*. Getah *blendok* dilarutkan dalam air dengan rasio getah *blendok*:air = 1:3 kemudian dipanaskan dalam *waterbath* pada suhu 70°C-80°C selama 1 jam. Zat aditif Maleat Anhidrida (MAH) ditambahkan dengan kadar 2,5%, 5%, 7,5% dan 10% dari berat getah *blendok*, dengan masing-masing ditambahkan kadar Benzoil Peroksida (BPO) 0,75%. Perekat yang diperoleh diaplikasikan pada bahan kulit kayu Jomok (*Arthocarpus elastica*) dan selanjutnya dilakukan uji sifat-sifat fisis dan mekanisnya. Sifat fisis perekat dibandingkan dengan SNI 06-6049-1999 Perekat PVAc sedangkan sifat mekanisnya dibandingkan dengan performa perekat sintetis. Hasil penelitian menunjukkan bahwa sifat-sifat fisis perekat dari getah *blendok* telah sesuai dengan SNI dan sifat-sifat mekanisnya sebanding dengan performa perekat sintetis yang biasa digunakan di industri kerajinan.

Kata kunci: perekat alami, getah, pohon kudo, maleat anhidrida

ABSTRACT

Synthetic adhesives commonly used in the craft industry is made from unrenewable materials. Currently the utilization of natural materials as substitution of synthetic ones have been developed, including adhesive raw materials. This research aims to develop natural adhesive from Kudo (Lannea coromandelica) tree sap, commonly referred to blendok. Blendok was dissolved in water at a ratio of blendok:water = 1:3 and then heated in a water bath at a temperature of 70°C-80°C for 1 hour. Maleic Anhydride (MAH) was added to the level of 2.5%, 5%, 7.5% and 10% of the weight of blendok, and Benzoyl Peroxide (BPO) 0.75% was added in each level. Adhesive was applied to the craft material Jomok (Arthocarpus elastica) tree bark and the physical and mechanical properties was tested. The physical properties of adhesive compared with SNI 06-6049-1999 PVAc adhesive while the mechanical properties compared with the performance of synthetic adhesives. The results showed that the physical properties of the blendok adhesive complies with SNI and its mechanical properties comparable to the performance of synthetic adhesives used in the craft industry.

Keywords: natural adhesives, sap, kudo tree, maleic anhydride

PENDAHULUAN

Perekat merupakan salah satu bahan utama yang sangat penting di industri. Jenis perekat yang umum digunakan adalah perekat sintetis berbasis formaldehida seperti Urea Formaldehyde (UF), Melamine Formaldehyde (MF) dan Phenol Formaldehyde (PF). Di industri kerajinan, perekat sintetis yang biasa digunakan adalah lem kuning dan lem putih (PVAc). Bahan baku perekat ini berasal dari sumber daya yang tidak dapat diperbaharui (unrenewable) dan tidak terurai di alam (non biodegradable). Selain itu perekat berbasis formaldehida dapat menimbulkan emisi formaldehida yang menyebabkan gejala pusing, sesak napas dan insomnia (Karliati, 2014). Lem kuning dan lem putih (PVAc) yang biasa digunakan di industri kerajinan tergolong solvent based, menggunakan pelarut organik yang bersumber dari minyak bumi. Pelarut atau solvent merupakan zat kimia yang digunakan untuk mengencerkan bahan lain. Pelarut organik mempunyai potensi bahaya bagi lingkungan kerja karena dapat menimbulkan kebakaran. Oleh karena penelitian perlu dilakukan untuk mengembangkan perekat dari bahan-bahan alami terutama yang menggunakan pelarut air (waterbased), sebagai alternatif perekat di industri kerajinan.

Blendok adalah cairan/getah yang keluar dari pohon karena disayat/disadap. Getah blendok merupakan polimer alam yang mengandung senyawa karbohidrat, protein, terpenoid dan polifenol yang berperan penting sebagai perekat (Reddy, 2011). Kata blendok berasal dari bahasa jawa yang kemudian digunakan untuk menyebut getah yang keluar dari pohon Kudo (Lannea coromandelica). Pohon Kudo adalah sejenis pohon yang banyak ditanam di pinggir jalan atau di pekarangan sebagai pagar hidup. Pohon Kudo tersebar luas di Indonesia, di daerah Sulawesi disebut dengan nama Kayu Jawa, di Jawa disebut pohon Kudo, Jaranan, Kedondong Laki, dan di Flores disebut pohon Reo.

Di India, pohon Kudo disebut dengan *Indian Ash Tree* dan banyak digunakan untuk mengobati berbagai penyakit, antara lain sakit gigi, sakit perut dan impotensi (Reddy,

2011). Getah *blendok* yang keluar dari pohon kudo ini belum banyak dimanfaatkan. Sebagian masyarakat memanfaatkannya sebagai lem namun masih terbatas karena kesulitan dalam penanganannya.



Gambar 1. Pohon kudo (*Lannea coromandelica*)

Penelitian ini dilakukan untuk mengembangkan perekat dari getah blendok dengan menggunakan pelarut (waterbased) kemudian diuji sifat fisis dan mekanisnya pada bahan baku kerajinan kulit kayu jomok dan dibandingkan dengan SNI dan perekat sintetis yang biasa digunakan di industri kerajinan. Zat aditif ditambahkan dalam penelitian ini adalah Maleic Anhydride (MAH) dan Benzoil Peroxyde (BPO). MAH adalah senyawa vinil tidak jenuh yang merupakan bahan mentah dalam sintesis resin poliester, pelapisan permukaan karet, deterjen, bahan aditif, minyak pelumas, plasticizer dan kopolimer (Adriana, 2001 dalam Fathanah, 2011). Berdasarkan Material Safety Data Sheet (MSDS), **BPO** MAH dan dapat menimbulkan iritasi kulit dan pada pernapasan apabila kontak terlalu lama namun tidak menimbulkan efek karsinogen dan mutagenik seperti halnya formaldehida. MAH berfungsi sebagai coupling agents yang membantu kompatibilitas antara bahan

yang direkat dengan perekat. Sedangkan BPO sebagai inisiator selama terjadinya coupling. Penambahan MAH akan menyebabkan terjadinya adhesi atau pencangkokan (grafting) melalui esterifikasi antara matriks polimer dengan gugus hidroksil dari kayu (Febrianto, dkk, 1999)

METODOLOGI PENELITIAN

Bahan dan Alat

Bahan-bahan yang digunakan dalam penelitian ini adalah: getah *blendok*, zat aditif MAH dan BPO, aquades, kertas pH, kulit kayu jomok, kertas karton, lem sintetis (lem kuning) dan tripleks. Sedangkan alat-alat yang digunakan: neraca digital, *waterbath*, gelas beker 500ml, pengaduk, pemanas listrik, termometer, viskometer *cup and bob*, dan piknometer.

Tahapan Penelitian Pembuatan Perekat dari Getah *Blendok*

Dibuat 4 macam perekat dari getah blendok, yaitu perekat dengan zat aditif MAH 2,5%, 5%, 7,5% dan 10% dari berat getah blendok, dengan masing-masing ditambahkan kadar BPO 0,75% (Karliati, 2014). Berdasarkan pra penelitian diketahui bahwa zat aditif juga berfungsi sebagai pengawet sehingga apabila tanpa aditif (MAH 0%) maka perekat tidak awet (berjamur).

Getah *blendok* ditimbang kemudian dilarutkan dalam air dengan rasio getah *blendok*:air = 1:3 kemudian dipanaskan dalam *waterbath* pada suhu 70°C-80°C selama 1 jam. Zat aditif MAH ditambahkan pada menit ke 45. Setelah 1 jam perekat diangkat dan ditambahkan BPO setelah 12 jam.

Pengujian Sifat-sifat Fisis Perekat

Sifat-sifat fisis yang diuji meliputi berat jenis, viskositas, dan pH. Hasil pengujian dibandingkan dengan SNI 06-6049-1999 perekat PVAc (BSN, 1999).

Pengujian Sifat-sifat Mekanis Perekat

Sifat-sifat mekanis yang diuji meliputi kekuatan rekat (peel test) dan delaminasi perekat. Peel test menggunakan standar uji British Standard BS 5350-C12:1994, 180⁰ peel test for flexible to flexible bonded assemblies (T-Peel Test). Perekat dilaburkan pada kulit kayu jomok dan direkatkan pada kertas karton kemudian dibuat spesimen uji berukuran 25mm x 200mm, bagian yang tidak dilabur perekat sepanjang 50mm (BS, 1994).

Pengujian delaminasi menggunakan standar SNI 01-7201-2006. Spesimen uji dibuat dengan ukuran 75mm x 75mm pada kulit kayu jomok yang direkatkan pada kayu tripleks. Spesimen uji direndam dalam air panas pada suhu (35±3)°C selama 2 jam kemudian dikeringkan dalam oven pada suhu (60±3)°C selama 3 jam (BSN, 2006).

Presentase nilai delaminasi dapat dihitung dengan persamaan 1.

$$D = \frac{a}{A} x 100\%$$
(1)

Keterangan:

D = Nilai Delaminasi (%)

a = Luas bagian yang mengelupas (mm²)

A = Luas spesimen uji (mm²)

HASIL DAN PEMBAHASAN Sifat-sifat Fisis Perekat

Sifat-sifat fisis perekat ditunjukkan pada Tabel 1. Viskositas perekat menunjukkan kemampuan perekat untuk mengalir dari suatu permukaan ke permukaan yang lain pada bahan yang direkat untuk dapat membentuk suatu lapisan yang kontinu, menyebar merata pada seluruh permukaan (Widiyanto, 2011).

Tabel 1. Sifat-sifat fisis perekat

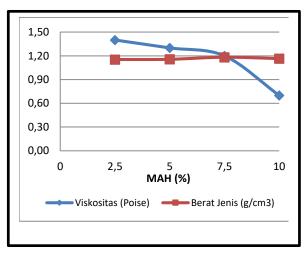
		'		
Jenis perekat	MAH (%)	Viskositas (poise)	Berat jenis (g/cm³)	рН
BLML 1	2,5	1,4	1,153	3
BLML 2	5	1,3	1,156	3
BLML 3	7,5	1,2	1,182	3
BLML 4	10	0,7	1,165	3

Keterangan:

- BLML 1: perekat dari getah *blendok*:air = 1:3 dimodifikasi MAH 2,5% dan BPO 0,75% dari berat getah *blendok*
- BLML 2: perekat dari getah *blendok*:air = 1:3 dimodifikasi MAH 5% dan BPO 0,75% dari berat getah *blendok*
- BLML 3: perekat dari getah *blendok*:air = 1:3 dimodifikasi MAH 7,5% dan BPO 0,75% dari berat getah *blendok*
- BLML 4: perekat dari getah blendok:air = 1:3 dimodifikasi MAH 10% dan BPO 0,75% dari berat getah *blendok*

Tabel 1 menunjukkan nilai viskositas perekat hasil penelitian, tertinggi adalah 1,4 poise pada perekat BLML 1 kadar MAH 2,5%. Persyaratan nilai viskositas perekat PVAc menurut SNI 06-6049-1999 adalah minimal 1 poise, sehingga perekat yang sesuai SNI PVAc adalah BLML 1, BLML 2 dan BLML 3. Gambar 2 menunjukkan pengaruh kadar MAH terhadap viskositas perekat, yang mana semakin banyak MAH yang ditambahkan, viskositas semakin kecil.

Viskositas perekat mempengaruhi kemampuan penetrasi perekat pembasahan oleh perekat. Semakin kecil viskositas perekat maka semakin besar pula kemampuan perekat untuk mengalir, berpindah dan mengadakan penetrasi serta pembasahan. Hal ini akan semakin kualitas meningkatkan perekatan dihasilkan. Tetapi jika viskositas perekat terlalu rendah (encer) akan menyebabkan rendahnya nilai keteguhan rekat. Untuk itu kekentalan harus diatur agar jangan sampai terlalu kental ataupun terlalu encer (Ruhendi, 2000 dalam Widiyanto, 2011)



Gambar 2. Pengaruh kadar MAH terhadap viskositas dan berat jenis perekat.

Berat jenis perekat hasil penelitian berkisar antara 1,153-1,182 g/cm³. Dalam SNI 06-6049-1999 tidak dipersyaratkan nilai berat jenis, namun nilai tersebut mendekati berat jenis yang dipersyaratkan untuk perekat sintetis fenol formaldehida (SNI 06-4567-1998) yaitu 1,165-1,200 g/cm³ (BSN, 1998). Gambar 2 menunjukkan nilai berat jenis perekat getah blendok yang cenderung naik dengan bertambahnya MAH. Hal tersebut sesuai dengan pernyataan Widiyanto (2011), bahwa berat jenis perekat berkaitan erat komponen-komponen dengan penyusun banyak perekat, sehingga semakin komponen perekat yang berat jenisnya tinggi, maka berat jenis perekat akan semakin tinggi pula.

Perekat blendok hasil penelitian mempunyai pH 3, sesuai dengan persyaratan SNI 06-6049-1999 yang berkisar 3-8. Nilai pH yang rendah akan memperpanjang umur simpan dari perekat tersebut karena bakteri tidak dapat hidup dalam suasana asam (Sulistyanto, dkk, 2015) namun, pH yang terlalu rendah akan memperlambat proses curing (pengerasan perekat) dan akan merusak kayu atau bahan yang direkatkan (Ruhendi, 2008).

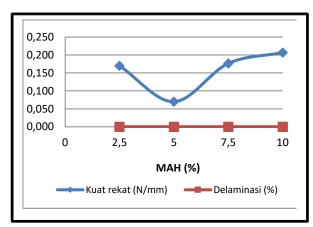
Sifat-sifat Mekanis Perekat

Sifat-sifat mekanis perekat diuji setelah perekat diaplikasikan pada bahan kulit kayu jomok, meliputi kuat rekat (peel test) dan delaminasi. Sifat-sifat mekanis perekat blendok ditunjukkan pada Tabel 2.

Tabel 2. Sifat-sifat mekanis perekat

Jenis perekat	MAH (%)	Kuat rekat (poise)	Delaminasi (%)
BLML 1	2,5	0,170	0
BLML 2	5,0	0,070	0
BLML 3	7,5	0,177	0
BLML 4	10,0	0,207	0

Kuat rekat perekat sintetis sebagai pembanding adalah sebesar 0,157 N/mm, sehingga perekat yang memiliki kuat rekat setara perekat sintetis adalah BLML 1, BLML 3 dan BLML 4. Pengaruh kadar MAH rekat dan delaminasi terhadap kuat ditunjukkan pada Gambar 3.



Gambar 3. Pengaruh kadar MAH terhadap kuat rekat dan delaminasi perekat.

Nilai kuat rekat sempat turun pada MAH 5% namun kemudian naik lagi seiring dengan naiknya kadar MAH. Secara umum penambahan MAH meningkatkan kuat rekat dari perekat blendok, sesuai dengan teori bahwa MAH akan mendorong terjadinya reaksi *grafting* (pencangkokan) antara

perekat dan bahan yang direkat (Febrianto, dkk, 1999).

Nilai delaminasi menunjukkan tingkat kerusakan dari bahan yang direkatkan dengan perekat yang akan diuji. Semakin kecil nilai delaminasi menunjukkan semakin besar daya rekat dari perekat tersebut. Uji delaminasi memiliki ketelitian yang cukup memadai, dapat menyempurnakan metode pengujian serta menentukan kondisi yang tepat untuk penggunaannya di lapangan (Bryant, dkk., 1959 dalam Siruru, 2006).

Tabel 2 menunjukkan nilai delaminasi dari perekat blendok yang diaplikasikan pada bahan kulit kayu Jomok-tripleks. Nilai delaminasi perekat sintetis yang digunakan sebagai pembanding adalah 0%. Pada penelitian ini nilai delaminasi dicapai 0% pada semua perekat hasil penelitian, menunjukkan tidak adanya kerusakan pada spesimen uji setelah mengalami delaminasi.



Gambar 4. Produk kerajinan dari kulit kayu Jomok yang direkatkan dengan perekat dari getah blendok.

KESIMPULAN DAN SARAN Kesimpulan

Sifat-sifat fisis perekat dari getah blendok pohon Kudo (Lannea getah coromandelica) yang meliputi viskositas dan pH memenuhi persyaratan SNI 06-6049-1999 perekat PVAc, sedangkan sifat-sifat mekanisnya yang meliputi kuat rekat dan

Saran

Perlu dilakukan penelitian lebih lanjut untuk mengetahui kondisi operasi yang optimum pada pembuatan perekat yang dimodifikasi MAH dan BPO serta menjelaskan potensi bahan baku dan nilai ekonomi dari perekat getah blendok.

UCAPAN TERIMAKASIH

Kami mengucapkan terima kasih kepada Balai Besar Kerajinan dan Batik yang telah memberikan dana sehingga penelitian ini dapat dilakukan. Demikian juga bagi temanteman tim penelitian perekat alami yang telah banyak membantu penelitian ini.

DAFTAR PUSTAKA

- BS. (1994). BS 5350-C12:1994 Methods of Test of Adhesives Part C12:180 Peel Test for Flexible to Flexible Bonded Assemblies (T-Peel Test). London: British Standard Institution (BSI).
- BSN. (1998). SNI 06–4567–1998 Fenol Formaldehida Cair untuk Perekat Kayu Lapis. Jakarta, Indonesia: Badan Standarisasi Nasional.
- BSN. (1999). SNI 06-6049-1999 Polivinil Asetat Emulsi untuk Perekat Pengerjaan Kayu. Jakarta, Indonesia: Badan Standarisasi Nasional.

- BSN. (2006). SNI 01-7201-2006 Kayu Lapis dan Papan Blok Bermuka Kertas Indah. Jakarta, Indonesia: Badan Standarisasi Nasional.
- Fathanah, U. (2011). Kualitas Papan Komposit dari Sekam Padi dan Plastik HDPE Daur Ulang Menggunakan *Maleic Anhydride* (MAH) sebagai Compatibilizer. *Jurnal Rekayasa Kimia Dan Lingkungan*, 8(2), 53–59.
- Febrianto, F., Yoshioka, M., Nagai, Y., Mihara, M., & Shiraishi, N. (1999). Composite of Wood and trans-1, 4-isoprene rubber 1: Mechanical, physical and flow behavior. *Journal of Wood Science*, 45(1), 38–45.
- Karliati, T. (2014). *Karakteristik dan Aplikasi Getah Perca Termodifikasi untuk Perekat Kayu*. Disertasi. Institut Pertanian Bogor.
- Reddy, A. K. et. al. (2011). Lannea coromandelica: The Researcher's Tree, Journal of Pharmacy Research 4(3), 577–579.
- Ruhendi, S. (2008). Kualitas Papan Partikel Kenaf Menggunakan Perekat Likuida dengan Fortifikasi Melamin Formaldehid. *Ilmu Dan Teknologi Hasil Hutan*, *I*(1), 34–44.
- Siruru, H. (2006). Pengaruh Ekstender dan Bahan Pengisi Perekat Urea Formaldehida Terhadap Delaminasi Papan Blok. *Agroforestri*, *I*(3), 19–25.
- Sulistyanto, E. P., Darmanto, Y. S., & Amalia, U. (2015). Karakteristik Lem Ikan dari tiga Jenis Ikan Laut yang Berbeda. *Ilmu Dan Kelautan Tropis*, 7(1), 23–32.
- Widiyanto, A. (2011). Kualitas Papan Partikel Kayu Karet (*Hevea brasiliensis* Muell. Arg) dan Bambu Tali (*Gigantochloa apus* Kurz) dengan Perekat Likuida Kayu, *Jurnal Penelitian Hasil Hutan*, 29(4), 301–311.