

١٧ / ١٢ / ٢٠١٥

المعرفة لا تشيخ

جامعة كلية الموزع

طباعة - نسخ - تصميم

الصناعات غير تطبيقياً ٩

٥ - -

تصنيع المنتجات السليولوزية:

صناعة الخشب المضغوط

صناعة الورق

صناعة الفورفورال

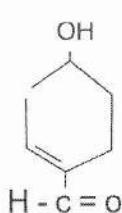
العلف الحيواني

بعض المواد الكيميائية

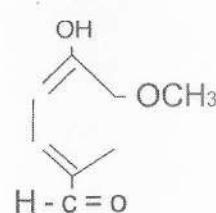
ت تكون النباتات بصورة عامة من السليولوز Cellulose والـ Hemi Lignin ومواد عضوية راتنجية واصماغ واملاح معدنية ومواد اخرى.

السليولوز في معظم الاشجار يكون الجزء الرئيسي من اخشابها والـ Hemi Cellulose موجود في الطبيعة بنسبة تقارب السليولوز لأنّه يكون الجزء الرئيسي من الحشائش واغلفة الحبوب وسيقانها كما يدخل في تكوين اخشاب بعض الاشجار حيث يوجد في الصنوبر بنسبة ١٤% وفي الزان بنسبة ٢٢% وجذع النخلة بنسبة ٢٢%.

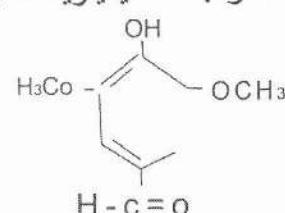
ويكون الـ Lignin والاملاح المعدنية والاصماغ والتايئن والبروتين اجزاء الخشب الاخرى غير الكاربوهدراتية . يعتقد الباحثون ان اللكتين ليست له قابلية اصق او ربط جيدة للخشب لذلك يفضل ازالتها عند صناعة الخشب بأسعمال محلول قاعدي . باقي المركبات غير السكرية فأنها موجودة بكميات قليلة لذلك لا يذكر ان لها تأثير ما على الصناعات المذكورة . يعتقد بان الوحدة البنائية الاساسية لجزئية اللكتين المتبلمرة عبارة عن P-hydroxyphenylpropane . وقد وجد بأن اللكتين المحضر من الحنطة عند تأكسده بالـ NitroBenzene في وسط قاعدي تنتج عنه المركبات الكيميائية التالية



P-



Vanillin



Springaldehyde
hydroxybenzaldehyde

صناعة الخشب المضغوط:

الخشب المضغوط هو نوع من الخشب الصناعي الذي يدعى بلوائح الفايير FiberBoard ويمكن انتاجه من مواد عديدة تحوي السليولوز واللكتين مثل اغصان الاشجار وجذوعها وحذورها وحتى اوراقها وكذلك القصب والبردي وفضلاً صناعة قصص بـ السكر (Bagasse) وفضلات الحبوب من السيقان والاغلفة والفضلات الورقية .

يمكن انتاج الخشب المضغوط بكثافات مختلفة وسمك مختلف كما تضاف له احياناً مواد تساعد على تحمله للنقبات الجوية او الاعمال الكونكريتية . وفي العراق توجد المواد الاولية اللازمة لمثل هذه الصناعة حيث تقطع سنوياً من اشجار النخيل فضلات سليلوزية كالسعف والعذوق والالياف والجذوع . ان هذه الاجزاء السليلوزية للنخلة تكون من السليلوز والـ HemiCellulose واللكتين ومواد عضوية راتجية واصماغ واملاح معدنية كما ان جذع النخلة يحتوي على السليلوز والـ HemiCellulose بنسبة ٤٥% و ٢٣% على التوالي . ان طريقة صناعة الخشب المضغوط تتم بكس نشاره الخشب الرطبة تحت ضغط عال وقد تضاف مواد راتجية لاصقة لتزيد من صلابة الخشب المنتج .

هناك ثلاث طرق لمعاملة نشاره الخشب قبل كبسها .

١- الطريقة الجافة : تعامل نشاره الخشب بالبخار ثم تكس بكمبس خاص على مراحل MultiStages حيث تضغط اولاً الى نصف حجمها ثم الى كثافات اكثر الى ان تصل الى الحد المطلوب وتضاف في الغالب مواد راتجية الى النشاره قبل ضغطها لزيادة صلابتها .

٢- الطريقة الحارة: تعامل النشاره بحرارة ورطوبة عاليتين اثناء الطبخ لأن ارتفاع الحرارة يساعد على خفض مدة الكبس ويزيد من التصاق الفايير . تطبع النشاره بالبخار اولاً ثم تعامل بالماء الساخن وتتراوح المعاملة بالبخار والماء الساخن من بضعة دقائق الى بضعة ساعات . تقطع المادة قبل معاملتها الى قطع صغيرة جداً بحيث يتراوح طولها بين ٣-٢ سم ثم تغمر بالماء بدرجة حرارة الغرفة الى ان تصبح نسبة الرطوبة حوالي ٥٠% وزناً وبعدها تسخن بتعرضها لبخار بدرجة ١٨٣° لمدة ثلاثة دقائق ثم تجري عليها عملية ازالة للفايير Defiberation ولمدة دقيقةين تحت نفس ضغط البخار . العجينة الخلية من الالياف تصنى جيداً ويزال معظم مانها ثم يسلط عليها ضغط اولي حوالي ٥ كغم / سم^٢ ثم يرفع الضغط تدريجياً كما ترتفع درجة الحرارة عند الكبس حتى تصل الى حوالي ٢٠٠° . تعرض قطع الخشب المضغوط الناتجة الى تيار من الهواء الساخن قد تصل حرارته الى ١٦٥° ولمدة اربع ساعات .

٣- الطريقة الكيماوية : وجد ان ازالة قسم من مادة اللكتين الموجودة في الخشب تسهل الى درجة كبيرة عملية التخلص من الالياف . وقد وجد ان قوة التصاق الخشب المضغوط تزداد بدرجة كبيرة بازالة حوالي ٧٥% من مادة اللكتين التي يحويها الخشب ، حيث يستعمل محلول هيدروكسيد الصوديوم المخفف البارد الذي يزيل قسماً من مادة اللكتين كما يزيد من قوة التصاق الخشب عند الكبس . واظهرت الدراسات ان وجود اللكتين بنسبة اقل من السكريات الخامسة المعقدة يساعد على زيادة قوة التصاق اجزاء الخشب المضغوط الناتج ويعتقد ان سبب ذلك هو نوع من الارتباطات المعقدة تسمى Celloplast ولا يعرف لحد الان تركيب الـ Celloplast كما لا يعرف الكثير عن اللكتين الطبيعي . ان التكاليف التقديرية للخشب المضغوط المنتج

بالطريقة الكيميائية حسب تجارب احدى الشركات الالمانية التي قامت بعده بحوث حول منتجات النخيل السليلوزية منخفضة مقارنةً بالمصادر الأخرى للسليلوز الامر الذي يشجع على امكانية الحصول على اسوق واسعة لهذه الصناعة.

صناعة الورق:

لقد جرت بعض الدراسات على انتاج الورق من اجزاء النخلة وخاصةً من السعفة التي وجد انها تحتوي على نسبة من السليلوز في النخلة كما ثبت ان هناك فرق بين وسط السعفة والسمى Petiols وسطها الخارجي المسمى Lamina من حيث الصفات الفيزيائية والتركيب الكيميائي وامكانية انتاج عجينة الورق منها وقد اجريت تجارب عديدة على كلا الجزيئين . وفي احدى التجارب استعملت حرارة ١٦٠ - ١٧٠ م° لفترة ساعة ونصف لاجراء عملية الطبخ . ان المواد الكيميائية التي استعملت في انتاج العجينة كانت بصورة رئيسية هيدروكسيد الصوديوم وكبريتيد الصوديوم حيث استعملما بنسبة ٢٠ - ٢٠ % على شكل خليط بنسبة ١:٢ من NaOH وكبريتيد الصوديوم على التوالي .

في بعض التجارب استعمل محلول النورة بنساب تراوحت بين ١٠ - ٢٠ % واستعملت ايضاً مادة كاربونات الصوديوم بنسبة ٤% وزناً .

لقد تم قصر نماذج العجينة بطريقتين الاولى باستعمال المحلول القاصر Bleachingsol . وهو عبارة عن الكلورين بتركيز ١٠% والحرارة ٥٠ - ٩٠ م° لفترة ٣٠ - ٦٠ دقيقة . اما الطريقة الثانية باستعمال عملية القصر على ثلاث مراحل وهي بالمعاملة بمحلول غاز الكلور الذائب في الماء بتركيز معين ، ثم محلول هابيوكلوريت الكالسيوم Calciumhypochlorite واخيراً بمحلول ذو تركيز معين من الكلور بالماء بعدها تغسل العجينة لتنتج منها صفات ورقية . لقد جرى اثناء التجارب حساب قوة نماذج الورق المنتجة من العجينة لتحديد قابليتها للطبي ودرجة تمزقها .

لقد وجد ان سعف النخيل يمكن تحويله الى عجينة ملائمة لانتاج الورق . لقد وجد ان استعمال النورة في تهيئة هذه العجينة كما متبع مع سيقان الحنطة والشعير لاعطى نتائج مشجعة . اما طريقة المعاملة على مرحلتين فقد اعطت انواع محسنة من الورق بالرغم من نسبة التصافي المنخفضة . وان النسبة المنخفضة يمكن تعويضها اذا ما علمنا ان كلفة المادة الاولية (السعفة) مقارنةً بالمواد الاولية الاخرى المعروفة .

تحضير العجينة المعدة لصناعة الورق :

تحضر العجينة عادةً بطريقتين

١- العجينة الميكانيكية :

يقطع الخشب في هذه الطريقة الى قطع صغيرة حيث تدخل الى مكان السحق ليمر عليها رذاذ من الماء فيتحول الى عقد صغيرة جداً تمرر بعدها الى

اقراص صلبة دوارة لتصغير هذه العقد وبذلك نحصل على عجينة مولفة من العقد والماء بنسبة جزء واحد من العقد الى ١٠٠٠ جزء من الماء ثم يذهب المزيج الى اجهزة لاخزال نسبة الماء وتعمل هذه العقد الخشبية على شكل صفائح تكون المادة الاولية لصناعة الورق.

٢- العجينة الكيميائية :

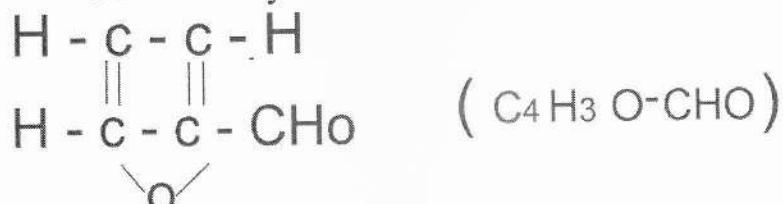
يقطع الخشب المنزوع القشرة الى قطع قياسية ويعمل على شكل رقائق Chips بحجم مناسب للطبع والمعاملة الكيميائية وخلال هذه المعاملة تخلص رقائق الخشب من المواد الغريبة لانتاج عجينة ورقية ذات لون جيد.

صناعة الفورفورال :

اكتشف الفورفورال عام ١٨٢١م ولكن الاهتمام به لانتاج التجاري كان قليلاً لعدم اكتشاف استعمالات مهمة له اندماذ . بعد عام ١٩١٠ ظهرت عدة بحوث حول انتاج الفورفورال وبأنهاء الحرب العالمية الاولى ظهرت فكرة استعمال فضلات المواد النباتية في الانتاج الصناعي وتمكن شركة QuakerOats عام ١٩٢٢ من انتاج عدة اطنان من هذه المادة من قشور الشوفان ، وتملك الشركة في الوقت الحاضر عدة معامل لاستخلاص الفورفورال من عرانيص الذرة ، كما قامت دولتا اوربية عديدة بانتاج الفورفورال على نطاق تجاري كالسويد والنرويج وروسيا بعد ان اصبح للفورفورال قيمة صناعية كبيرة نتيجة لاتساع مجالات استعمالاته وزيادة الحاجة اليه في الصناعة والمخابرات العلمية .

يستورد العراق كميات قليلة من الفورفورال حوالي ١٠٠ طن سنوياً حيث تستعمل في تصفية الدهون المستخلصة من النفط . المواد الاولية في صناعة الفورفورال المتوفرة بكثرة في العراق ومعظمها مواد قليلة الامثلية رخيصة الثمن كسعف النخيل والعذوق والقصب والبردي وفضلات قصب السكر (Bagasse) وقشور الحنطة والشعير والرز وعرانيص الذرة .

الفورفورال مادة عضوية عديمة اللون او مائلة للصفرة ، طيارة غير قابلة للاحتراق الكثافة النوعية ١,١٥٩٨ ، درجة الغليان ١٦١,٧° ويعرف بعدة اسماء في الكتب العلمية مثل Furfural ، Fural ، Furfuraldehyde



ومن ملاحظة التركيب الكيميائي للـ Furfural نرى ان الصفة التركيبية له عبارة عن Furan وهي الصفة التي توجد عليها معظم السكريات الخامسة وبعض السكريات السادسية . فالـ Furan يعتبر من المجاميع الرئيسية للمركبات الحلقيـة غير المتجانسة Heterocyclic compounds ذات الحلقات الخامسة . ويمكن استخدام بعض المركبات التي تنتهي الى هذه المجموعة مثل الـ pyrrole للحصول على الـ Furane