UTILIZAÇÃO DO LICOR VERDE COMO ESTÁGIO INICIAL NO COZIMENTO ALCALINO KRAFT

Marengo, J.V. Foelkel, C.E.B. Braga, C.A.



RIOCELL - Rio Grande Cia. de Celulose do Sul - Guaíba - Brasil

1. Introdução

O processo de cozimento kraft convencional para pro dução de celulose utiliza como agentes ativos o hidróxido de sódio e o sulfeto de sódio no licor de cozimento. Estes reagentes, em contato com cavacos e em condições de concentração, tem peratura, pressão, e tempo adequados, promovem a solubilização da lignina e consequentemente há a individualização das fibras de celulose. Durante o processo de recuperação dos produtos quí micos empregados no cozimento e aproveitamento da "lignina" so lubilizada como fonte de energia térmica, obtém-se carbonato de sodio e sulfeto de sódio, que dissolvidos em agua constituem um licor denominado de licor verde devido a sua cor carac terística. Esse necessita ser transformádo em licor de cozimento, o que ocorre em reatores de caustificação segundo as reações a seguir:

- 1) Ca0 + HOH --- Ca(OH)2
- 2) $Na_2CO_3 + Ca(OH)_2 2NaOH + CaCO_3$
- 3) $CaCO_3 \longrightarrow CaO + CO_2$

Na reação 3, o carbonato de cálcio é transformado em óxido de cálcio em um forno de cal, em temperaturas muito próximas a 1150°C, na zona de oxidação, as quais são obtidas pela queima de óleo combustível, biomassa, gás combustível ou outros. Assim, se for possível reduzir o consumo de óxido de cálcio, poderiam haver as seguintes vantagens: a) redução do consumo de combustível e energia no forno de cal e caustificação; b) menor reposição de carbonato de cálcio, na forma de con chas ou calcáreo, no sistema.

A redução do consumo de CaO representa, ao considerarmos as reações 1 e 2, uma redução do consumo de NaOH, que é parte principal e integrante do licor branco. Assim, desenvolveu-se este trabalho técnico que estuda a viabilidade de redu-

Trabalho apresentado no III Congresso Latino-Americano de Celulose e Papel - em São Paulo - Brasil - de 21 à 26 de Novembro de 1983.

zir o consumo de licor branco no cozimento kraft através de uma impregnação dos cavacos com licor verde em uma etapa que antecede o cozimento kraft. Foram determinados a temperatura, tempo e relação licor-madeira para cada etapa com o objetivo de obter uma celulose com qualidade comparável aquela obtida em processos químicos de deslignificação convencionais.

2. Revisão da literatura

A madeira possui cerca de 40 a 75% de espaços vazios, inicialmente ocupados por seiva e após o corte, ocupados parcialmente com água (constituindo a umidade da madeira) e ar. As reações de deslignificação estão associadas diretamente à penetração do licor de cozimento que passa a ocupar os espaços vazios e à difusão deste licor entre a fase líquida e a madeira. A penetração do licor alcalino ocorre através do parede celular, células de parênquima e elementos de vasos e tem sido estudada por diversos pesquisadores. Ela depende basicamente dos seguintes fatores:

A. Fatores inerentes ao processo, como temperatura, concentrações e composição dos reagentes, tempo e pressão utilizados na digestão dos cavacos (3).

B. Fatores increntes à matéria-prima, como por exemplo, dimensoes, umidade e densidade dos cavacos.

Há ainda outras possibilidades: a literatura disponível cita a utilização de um campo elétrico ou ainda vibrações de baixa frequência que auxiliam a penetração do licor nos cavacos e que proporcionam maior rendimento e menor consumo de álcali (2).

Com relação ao consumo de reagentes, BUSNARDO & FO ELKEL (1979) observaram que no início do cozimento kraft cerca de 20% da soda cáustica adicionada era rapidamente consumi da em reações de neutralização da acidez da madeira causada pelos agrupamentos ácidos das hemiceluloses, principalmente das acetato de 4-0-metil glucorono xilanas presentes na madeira de eucalipto e pelos extrativos ácidos. As reações deslignificação iniciavam, constatadas pela redução do número kappa, quando o consumo de soda caustica era de 50% (2). Portanto, se nesta primeira etapa de impregnação dos cavacos o principal efeito observado é basicamente uma neutralização, surge a possibilidade de realiza-la com licor verde, facilmen te disponível no processo kraft e que apresenta uma proprieda de muito distinta, quando comparado a outros reagentes alcali nos, a de preservar os carboidratos da madeira (5).

A utilização do licor verde em polpeamentos semiquímico e químico de madeiras tem sido objeto de pesquisas no âmbito laboratorial e industrial (4, 6, 7, 8). A polpa obtida possui características similares à polpa obtida no processo NSSC. O fator de rasgo no processo com licor verde é cerca de 14% superior (4).

A carga de alcali para polpeamento semi-químico tem sido relatada como de aproximadamente 10% (NaOH) base madeira s.e. (4,8). A temperatura e tempo de cozimento são 170ºC e 20 minutos respectivamente (4,6). Foi mencionado por CHARBON

NIER et alii (4) que a polpa obtida possuia, como principal vantagem, o rendimento, faixa de 78 a 80% e que as fibras eram mais escuras que as obtidas nos processos semi-químicos, prova velmente devido ao elevado número kappa da polpa e migração da lignina das camadas S_1 e S_2 para a superfície da fibra. O reciclo do licor verde não proporcionava efeito adverso na qualidade da polpa produzida (7).

Material e metodologia

3.1. Material

Foram utilizados cavacos de Eucalyptus saligna produzidos em picador industrial. Os cavacos para o estudo da penetração eram selecionados normalmente e possuiam as seguintes dimensões; comprimento 24 mm \pm 2 mm, largura 11 mm \pm 2 mm e espessura 4 mm \pm 1 mm. Todos cavacos utilizados nessa pesquisa tinham a mesma procedência e possuiam como valores médios: número kappa = 136,0, S_8 = 14,7%, sódio = 0,06% (base madeira s.e.), densidade básica \approx 0,495 g/cm^3 .

3.2. Impregnação em licor verde

A penetração do licor verde foi realizada em um digestor com capacidade para dois litros e era avaliada, após a temperatura pre-estabelecida ter sido atingida. Abaixo mostrase a relação entre temperatura de impregnação e tempo necessario para atingí-la.

TEMPERATURA	TEMPO
(? C)	(min)
35	15
50	22
65	40
80	48
95	5 5
110	76
125	97
140	102
155	136
165	165*

* 156 minutos até 1659C e 10 minutos a 1659C.

Portanto, foram realizados dez impregnações com licor verde nas seguintes condições de tratamento:

Relação licor:madeira = 4:1 Álcali total = 18% (como NaOH base madeira s.e.) Peso dos cavacos s.e. = 405 a 490 q

Concentração do licor verde, nas condições de i $\underline{\underline{m}}$ pregnação:

Alcali total titulavel = 45 g NaOH/ ℓ Alcali ativo = 18 g NaOH/ ℓ (NaOH = 5,86 g NaOH/ ℓ o Na₂S = 12,14 g NaOH/ ℓ) pH = 14,0

Após cada etapa de impregnação, os cavacos selecionados eram separados e destes, 20 foram utilizados para medir a penetração no comprimento e espessura, 20 utilizados para de terminar a densidade básica, 30 para rendimento e 30 para solu bilidade em álcali a 8%, número kappa e sódio total. Os cavacos para rendimento eram amarrados com um fio de aço inox de forma que isso os diferenciasse dos demais. A penetração era avaliada medindo-se com um paquímetro a região impregnada no comprimento e espessura conforme Figura 1. O cavaco era dividido ao meio e a região impregnada era destacada passando-se na superfície uma solução de fenolftaleína a 1%.

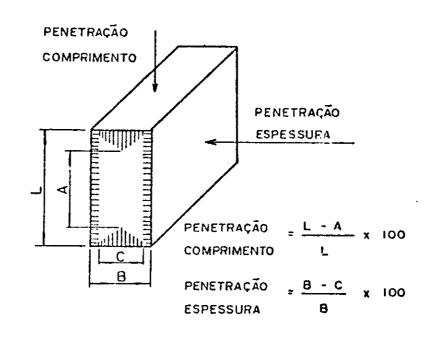


FIGURA I

As penetrações eram expressas em porcentagem do comprimento (A) ou espessura (B) do cavaco. As velocidades de penetração fo ram calculadas como velocidade instantânea (Vi) que representa a velocidade de penetração do licor entre um tratamento e o precedente e velocidade média de penetração (\overline{V}) que considera comprimento ou espessura totais atingidos no tempo total de cada etapa. Para todos os cálculos de velocidade e penetração foram utilizadas as médias gerais da espessura e comprimento dos cavacos.

Os cavacos destinados ao rendimento e densidade básica foram exaustivamente lavados para solubilização do licor verde penetrado e remoção da fração orgânica solubilizada e aqueles destinados à análise de número kappa, S_8 e sódio total eram lavados superficialmente, deixados secar ao ar e reduzidos a serragem. Na fração retida entre as malhas 40 e 60 era analisada S_8 e na fração mais fina 100 mesh era determinado o número kappa. Os cavacos restantes eram queimados e as cinzas tratadas com ácido clorídrico e era determinado sódio nesta so lução por fotometria de chama.

No licor verde residual eram analisadas as concentrações de NaOH, Na $_2$ S, Na $_2$ CO $_3$, e pH, apõs cada etapa de penetração.

3.3. Cozimentos

Os cozimentos eram realizados no mesmo digestor, em duas fases distintas e consecutivas. Na primeira, havia a im-

QUADRO I - CO	Condições utilizadas na impregnação com licor verde	utilizada	ss na imp	regnaç	ao com	licor	verde e		ento co	cozimento com licor branco (cozimente em duas etapas)	branco	(cozimer	ite em	duas et.	apas)		ανλυκο τι	(- Resu	QUADRO II - Resultados obtilos	btilles	
			IMPREC	IMPREGNAÇÃO								200	COZIMENTO					POLPA OSTIDA	вттра		
		·	LICOR	LICOR VERDE								7100	LICOR BRANCO	0				RESULTADOS	ADOS		7
	Tempo	Tempo (min.)	c.A.	••	Inicial		Reé	dual		Tempo (min.)	C.A.	Inć	Inicial	Re	Residual		VISC	Ss	REND		1
VY I RATAMENTO	Atë 1659C	1659C	940	±TINS	*	Атт	Sulf	**	ATT	1659C	40	SULF	*	SULF	₹	ATT	cm³/g	40	**	۷	
1	09	09	16,0	49,3	9,5	24,2	0	0	28,8	ე6	8,0	16,1	19,0	100	7,2	41,2	1168	10,6	54,9	29,3	
2	09	105	16,0	51,2	10,7	25,9	0	0	29,5	ა6	0,8	19,4	19,2	100	9,2	42,0	1312	11,3	52,8	23,0	
, 3	09	06	16,0	8 8 8	10,0	24,0	0	0	29.0	105	0,8	19,0	19,0	100	11,2	45,6	1368	11,4	53,8	25,0	
4	09	09	16,0	50,7	8,	23,5	0	0	30,0	120	8,0	15,4	19,0	95,2	4,8	30,4	1374	11,2	54,0	23,7	
\$	09	09	18,0	51,6	10,1	23,7	0	0	30,5	ij6	8,0	20,8	19,2	100	10,0	45,6	1190	10,6	20,0	22,2	
	Atë 1709C	17090						***************************************		170°C											
9	09	120	16,0	52,3	6.6	24,1	0	0	30,0	î6	8,0	23,4	7,12	100	8,9	44,3	1320	11,4	54,4	29,3	
7	09	120	16,0	59,5	10,5	25,7	0	0	31,6	105	0,8	21,2	21,5	100	7,2	45,6	1338	10,8	53,2	25,9	
80	9	06	14,0	63,6	10,1	23,9	0	0	27,6	12.)	0,8	29,4	21,3	901	*	*	1268	*	51,5	24,7	
6	09	90	15,0	62,2	6,6	23,9	0	0	26,0	120	8,0	27,3	21,0	100	1,2	16,0	1330	10,0	53,9	20,8	
10	09	120	16,0	50,0	9,1	23,6	0	0	31,2	120	8,0	16,7	19,1	100	4,8	45,2	1340	10,5	54,0	20,1	
		LICOR V	VERDE (10%	1	V/V RECICLADO)	(00)				-		ύ2 ! Τ	דוכטג פצאוכט	ی							
11	09	06	15,0	72,2	8.6	23,4	0	0	26,2	120	8,0	25,6	21,3	100	2,2	16,8	1240	12,1	50,0	18,7	T
		LICOR V	VERDE (20%	,	V/V RECICLADO)	100						7110	LICOR BRANCO	0		i :					
12	09	06	15,0	68,4	7,9	19,2	0	0	27,6	120	8,0	26,0	21,2	100	7.7	25,6	1247	11,8	50,1	19,1	_
		LICOR	LICOR VERDE (30%	\$ V/V 8	V/V RECICLADO	(00)						710	LICOR BRANCO	0							<u> </u>
13	09	06	15,0	7.07	7,3	18,7	0	0	27,8	120	0,8	26,2	24,1	100	5,0	32,8	1313	12,5	51,4	23,9	
14	COZ TMENT	COZIMENTO KRAFT CONVENCIONAL (ALE 1709C: 60 min.)	CONVENCI	ONAL (A	utē 170	16C: 60 I	nćn.}		†	120	16,0	25,8	21,2	100	8'9	26,0	1160	12,2	52,4	17,3	33
										'	i			,			VISC = V	iscosida	VISC - Viscosidade intrinsecs:	nseca	7

C.A. = Carga alcalina I (NaOH/madeira s.e.); Sulf (3) = suifider; A (g NaOH/L) = Aicali ativo; ATT (g NaOH/L) = Alcali total titulavel; V/V = Volume por volume; * = Valores não disponíveis.

VISC = Viscosidade intrinseca; REND = Rendimento bruto; K = Número kappa. pregnação dos cavacos com licor verde e que era parcialmente removido no final do tempo apropriadamente determinado no item 2.2. O licor branco era adicionado mantendo-se a relação licor/madeira de 4:1 proporcionalmente à carga alcalina adotada. Para o cálculo do volume total de líquido, era também conside rada a fração do licor verde retido nos cavacos. O licor verde removido foi reutilizado em outras impregnações na proporção de 10%, 20% e 30%.

As condições de cozimento, tempo, temperatura e carga alcalina foram otimizadas passo a passo e visavam obter celulose com kappa aproximadamente 20,0, com a menor carga alcalina possível na impregnação e cozimento. As condições adotadas no cozimento kraft foram estabelecidas em função de dados disponíveis no arquivo de dados do Centro de Tecnologia Riocell. As condições empregadas são mostradas no quadro I; bem como, por conveniência, os resultados obtidos são apresentados, ao lado, no quadro II.

3.4. Determinações físico-químicas

Foram determinados sulfididade, álcali ativo g NaOH/L e álcali total titulável g NaOH/L e pH nos licores verde e bran co, além de poder calorífico do licor de cozimento experimental final correspondente ao número kappa desejado. Viscosidade, So e número kappa eram determinados para todas as polpas. Alvura e propriedades físico-mecânicas da polpa branqueada fo ram determinadas somente para polpas obtidas com características desejadas e as obtidas com o reciclo de licor verde. As análises físico-químicas seguiram as metodologias SCAN. Para os testes físico-mecânicos seguiram-se as normas Tappi T205 e T220.

3.5. Branqueamento

Polpas foram produzidas de acordo com as condições eleitas e branqueadas em sequência $CpE_1D_1E_2D_2$ nas condições a presentadas no quadro III. A consistência da polpa era de 10% em todos os estágios.

POLPA	A PROCESSO	CAR	ACTERÍSTICAS QUÍMIC	AS
		S5 (%)	Viscosidade(cm³/g)	Карра
	kraft convencional	11,5	1196	15,4
	kraft licor verde-branco	10,0	1293	17,0
	kraft licor verde (10% reciclo)-branco		1203	17,2
	kraft licor verde (20% reciclo)-branco		1216	17,6
05	kraft licor verde (30% reciclo)-branco	10,8	1223	22,0

QUADRO III - Condições de branqueamento e carga de reagentes

ESTĀG10	COND	ICOES					P	OLPA				
comoro	Tempo	Temp.	% Cl2	01 % NaOH	0.00	6 11-011		03		04	0.00	05
	man		8 662	8 NUUN	8 662	% N2OH	% Cl2	% NaOH	8 C.C.2	% NaOH	8 C (2	8 NaOH
Cp (*)	22	35	2,68		2,86		2,68		2,92	1-	3,40	
E ₁	17	60		1,8		1,9		1,9	1	1,9		2,0
v_1	140	70	2,00		2,00		2,00		2,00		2,20	
E ₂	1.7	60		1,0		1,0		1,0	[1,0		1,0
O ₂	140	70	1,00		1,00		1,00		1,00		1,50	
SO_2 (lavagem)											-	
TOTAL			5,68	2,8	5,86	2,9	5,68	2,9	5,92	2,9	7,10	3,0

* 70% Cl2/30% ClO2 como cloro ativo

3.6. Ensaios óticos e físico-mecânicos

Foram realizados ensaios físico-mecânicos para as polpas 01 a 05 branqueadas. Os testes consistiram na determinação de resistências à tração, estouro, rasgo e volume específico, opacidade, alvura e nº de cor posterior, aos níveis de refino 25 ºSR, 40 ºSR, 55 ºSR e na polpa não-refinada.

Métodos utilizados: - Refino da folha com agua deio nizada em moinho Jokro;

- Formação da folha (água deionizada) Tappi T205;
- Drenabilidade Schopper Rie-
- gler, Scan C19; -Alvura, ISO, β d/0, %, SCAN C11;
- Testes físicos, Tappi 7220.

Condicionamento das folhas: - Umidade relativa: 50% - Temperatura : 2390

4. <u>Resultados e discussão</u>

4.1. Impregnação com licor verde

Os resultados obtidos são apresentados nos quadros III, IV e V e figuras 2 a 8.

4.1.1. Licor verde residual

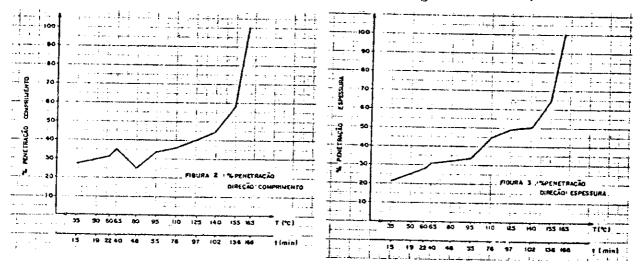
Foram controlados os teores de NaOH, Na₂S e Na₂CO₃ residuais no licor verde utilizado na penetração. O licor ver de inicial possuia as seguintes concentrações médias: $Na_2CO_3 =$ 28,8 g NaOH/ ℓ , NaOH = 10,3 g/ ℓ e Na₂S = 6,1 g NaOH/ ℓ . Em vista da ocorrência de reações secundárias que consomem reagente, e mais especificamente, na determinação de carbonatos quando o pH é reduzido até 4,3 torna-se difícil de opinar quanto a va lores residuais. Contudo, quando os dados são comparados rela tivamente (Quadro IV), observa-se que a soda cáustica \tilde{e} cons \overline{u} sumida rapidamente, atingindo um residual zero j \hat{a} a uma temp \overline{e} ratura de 95°C. Este mesmo fenômeno ocorre também com o sulfe to de sódio, porém à temperaturas mais elevadas. Quanto teor residual de Na_2CO_3 , \tilde{e} interessante notar que os disponíveis, de uma forma genérica, aumentam até a temperatura de 110ºC, por reação de álcali com matéria orgânica da. Provavelmente, a fração orgânica removida da madeira interfere na análise tem seu efeito gradativamente reduzido em temperaturas superiores, possivelmente através de reação de oxidação por efeito da temperatura, uma vez que remoção de orgânicos continuou progressivamente, pela redução do rendimento, quadro IV.

QUADRO IV

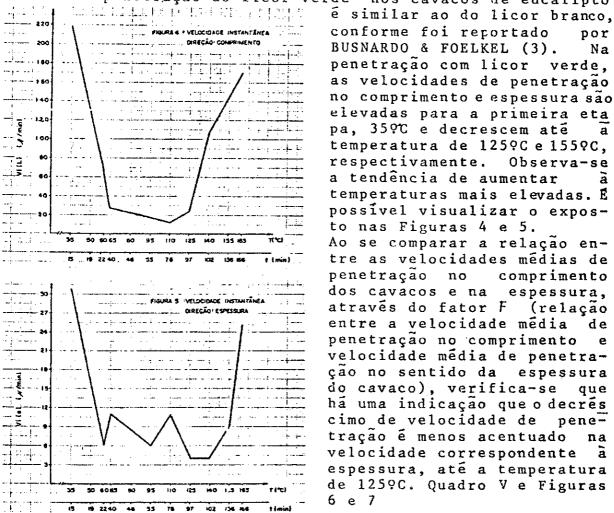
CON	DIÇÕES		LICOR V	ERDE RESIDUAL	,	RENDIMENTO
Tempo (min)	Temper <u>a</u> tura (ºC)	рН	Na2CO3 (g NaOH/L)	NaOH (g NaOH/L)	Na ₂ S (g NaOH/L)	base madeira
15	35	13,8	32.0	-	_	99,3
22	50	13,5	30.8	7,60	4.80	98,5
40	65	13,0	36,0	4,40	2,40	98,0
48	80	12,9	36.0	1,60	4.80	98,3
55	95	12,7	38.8	0,0	3,60	95,6
76	110	12,8	42.2	0,0	2,00	92,7
97	125	11.0	38.8	0,0	2.00	89,9
102	140	10,9	36.0	0,0	2,00	88,1
136	155	10.5	32,8	0,0	0,0	86,4
166*	165	10.5	39 2	0,0	0,0	21 1

4.1.2. Penetração do licor verde nos cavacos

A penetração no sentido do comprimento e da espessura foram integrais na temperatura de 165°C e crescentes a partir da temperatura inicial de 35°C (Figuras 2 e 3).

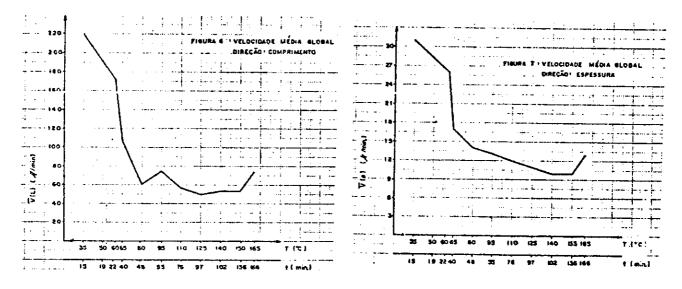


É importante destacar que o comportamento da velocidade de penetração do licor verde nos cavacos de eucalipto



TEMPERA		PENETRA COMPRIM	ENTO	······································	PENETRA(ESPESSU		FATOR F
TURA (♥C)	(%)	Vi (L) (µm/min)	\overline{V} (L) (µm/min)	(%)	Vi (e) (µm/min)	V (e) (µm/min)	VL/Ve
35	26,8	2 19	219	21,8	31	31	7,1
- 50	30,8	69	171	27,3	6	23	7,4
65	34,8	28	107	30,5	11	17	6,3
80	-	-	61	31,3	~	14	4,4
95	33,6	_	75	33,0	6	13	5,8
110	35,6	12	57	44,4	11	12	4,8
125	39,6	23	50	48,4	4	11	4,5
140	44,0	106	53	49,5	4	10	5,3
155	58,3	-	53	64,9	9	10	5,3
165	100,0	170	74	100,0	25	13	5,7

- Vi (L) = Velocidade instantânea de penetração, μm/min, sentido longitudi nal.
- V (L) = Velocidade media de penetração, µm/min, sentido longitudinal.
- Vi (e) = Velocidade instantânea de penetração, μm/min, sentido espessura.
- (e) = Velocidade média de penetração, μm/min, sentido espessura.



4.1.3. Comparação entre a penetração do licor verde e licor branco (comparativamente a dados extraídos da referência bibliográfica 3)

A penetração do licor branco é mais rápida que a do licor verde, o diferencial é mais acentuado, conforme Quadro VI, na penetração do comprimento e nesta dimensão, o aumento da velocidade instantânea inicia a 100°C para o licor branco e a 125°C para o licor verde. É interessante observar que o aumento de velocidade é mais intenso na penetração do licor branco e possivelmente é devido aos volumes moleculares do Na_2CO_3 e NaOH, 42,13 A^3 e 30,65 A^3 , respectivamente. O menor volume molecular do hidróxido de sódio permite-o penetrar nos cavacos mais rapidamente, bem como adquire energia cinética mais rapidamente com o aumento da temperatura. É razoável pensar que o volume molecular influi acentuadamente na pene-

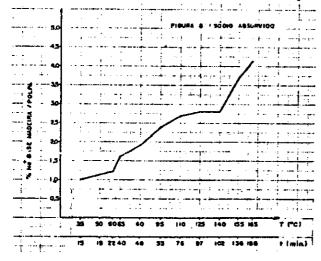
tração no sentido da espessura, a qual realiza-se através da parede celular e pontuações inter-fibras.

QUADRO VI

TEMPERATURA	COMPRIM	ŒNTO	ETRAÇÃO (μm/min) ESPESS	
()	Licor branco ³	Licor verde*	Licor branco ³	
40	162,4	188	40,1	26,1
55	78,1	98	17,1	-
70	66,2	26	17,2	11,1
95	70,1	21		10,2
100	216,0	16	15,8	7,8
115	252,2	16	16,1	7,5
130	275,0	52	15,5	8,7
145	390,2		15,6	4,2
150	320,2	120	15,8	5,7

^{*} Dados obtidos Figuras 6 e 7

4.1.4. Sodio absorvido na etapa de impregnação



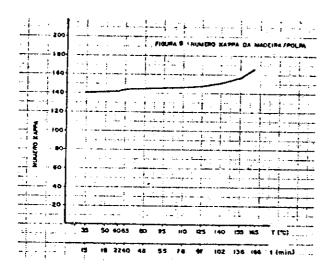
O sódio retido na madeira apresenta comportamento espera
do (Quadro VII): à medida que
ocorre a impregnação do cavaco aumenta o teor de sódio.
A quantidade absorvida na impregnação total era de 7,1%
NaOH base madeira, à temperatura de 165ºC e a um tempo de
166 minutos, o que representa
somente 39,6% da carga total
de alcali a que foi submetida
a madeira (Figura 8).

QUADRO VII

TEMPER <u>A</u> TURA (§)	SÕDIO (Na+) % (base madeira)	NÜMERO KAPPA	S ₈ (%)	R ₈ (100-S ₈) (別)	RENDIMENTO (%)	DENSIDADE BÁSICA (g/cm³)
35	1,0	140	14,7	85,3	99,3	0,480
50	1,2	141	10,9	89,1	98,5	0,491
65	1,6	143	12,8	87,2	98,0	0,466
80	1,9	-	15,1	84,9	98,3	0,464
95	2,4	-	15,0	85,0	95,6	0,464
110	2,7	146	19,1	80,9	92,7	0,468
125	2,8	147	21,5	78,5	89,9	0,452
140	2,8	150	21,8	78,2	88,1	0,438
155 '	3,7	156	20,6	79,4	86,4	0,444
165	4,1	165	30,5	69,5	81,1	0,433

4.1.5. Número kappa, S_8 , rendimento e densidade básica

O teor de orgânicos não-celulósicos presentes na ma deira/polpa foi determinado por análise química e expresso in-

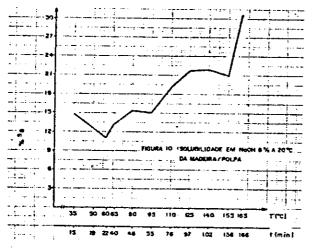


diretamente pelo número kappa. Ao observarmos o Quadro VII e Figura 9, verifica-se que hã crescente aumento do número kappa de 136, correspondente aos cavacos sem tratamento. atē nº kappa 165, dos cavacos impregnados com licor verde à temperatura de 1659C. O aumen to é explicado pelo fato que o licor verde possui discreto efeito de deslignifi cação porque e baixa a concen tração dos reagentes que pode riam remover lignina, por exemplo NaOH e Na₂S. Entretanto, e apreciavel a sua influ-

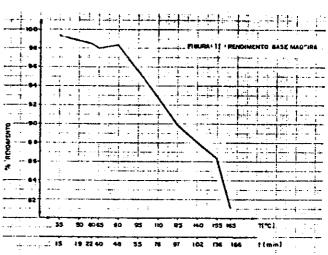
ência nos componentes celulósicos, como pode ser visto na variação do S₈ e rendimento (Figuras 10 e 11). Assim, é explicada a ocorrência de aumento do número kappa ocorrido pela redução da concentração dos componentes celulósicos na composição da madeira.

Os resultados da solubilidade da madeira em NaOH a 8% mostram que até a temperatura de 95°C o comportamento do 1i cor verde sobre os polissacarídeos era o esperado e de acordo com as conclusões contidas em trabalho técnico anteriormente realizado (5).

O valor máximo de S_8 , 30,5%, foi atingido na temperatura de 1659C e é um valor bem acima do teor médio de pentosanas, principal componente em peso das hemiceluloses presentes no eucalipto, que é 16 a 17% (1). Assim, é de se supor que a partir de 1109C a ação do licor verde sobre a cadeia de carboidratos é mais intensa, promovendo, inclusive, a degradação da cadeia, sem contudo remover integralmente as frações degradadas, o que é evidenciado pelos valores diferenciados de S_8 e rendimento. A redução do rendimento torna-se mais acentuada em temperaturas de 1109C a 1259C e a 1659C, coincidente com o aumento mais acentuado da solubilidade da madeira em NaOH a 8% É também possível que o aumento do S_8 se deva a reprecipitação de xilanas pelo abaixamento do pH.



:



4.2. Cozimentos

Os cozimentos com licor branco foram realizados após determinadas as condições em que ocorria a completa impreg nação dos cavacos com licor verde. As cargas alcalinas e condições empregadas foram associadas de tal forma que a polpa final produzida apresentasse número kappa decrescente até o valor objetivo de 20,0 (Quadro I).

4.2.1. Influência da carga alcalina, tempo de impregnação, cozimento e volume global de licor

Os resultados obtidos são avaliados considerando globalmente as variáveis carga alcalina, tempo de impregnação e cozimento em função do método empregado e número de dados.

De uma forma geral, nos experimentos a 1659C, o aumento do tempo de 60 minutos para 105 minutos na etapa de impregnação resultou em um aumento da concentração residual de álcali ativo de 7,2 g NaOH/L para 9,2 g NaOH/L na fase de cozimento que se seguia.

Os valores de kappa 23,7 e 22,2, não completamente satisfatorios, foram obtidos em condições em que havia alcaliativo residual. Portanto, optou-se em aumentar a temperatura para 1700C e tempo mencionados no Quadro I. Com as condições a seguir, facilmente obteve-se o valor desejado de número kappa:

CONDIÇÃO	LICOR VERDE* NaOH/madeira %	TEMPO IMPREGNAÇÃO a 170ºC min	LICOR BRANCO** NaOH/madeira %	TEMPO COZIMENTO mín	KAPPA
1 .	15	90	8,0	120	20,8
2	16	90	8,0	120	20,1

^{*} ATT: ** AA

A condição 1 foi selecionada para o prosseguimento do trabalho porque a redução de 16% para 15% na carga alcalina na impregnação representa um decrescimo de aproximadamente 6,7% no volume de licor verde.

4.2.2. Reaproveitamento do licor verde utilizado

Considerando-se os processos licor verde-branco e kraft convencional é possível determinar os volumes totais de licor, ja que são conhecidas as concentrações de alcalis dos licores e cargas alcalinas necessárias:

PROCESSO Licor verde-branco	LICOR VERDE ATT (g NaOH/L)	LICOR BRANCO AA (g NaOH/L)	CARGA ALCALINA % NaOH/madeira	Volume especifico m³/ton madeira
Impregnação	145		15	0.97
Cozimento		115	8	0,70
Total Licor branco-kraft		115	16	1,67 1,07

O volume necessário para o cozimento nos dois processos é diretamente proporcional ao volume que será enviado para a evaporação e caldeira de recuperação. Assim, é razoavel supor que o processo licor verde/branco consumirá mais energia térmica nos evaporadores para atingir o teor de sólidos desejado. Com o objetivo de minimizar este efeito, iniciou-se o reciclo de licor verde, isto é, o licor verde utilizado na fase de impregnação, após a extração, retorna parcialmente para a próxima experiência. Os dados obtidos são mostrados no Quadro I.

O reciclo de licor verde contribui para o aumento do número kappa, 18,7 para 23,9 nas experiências com 10% e 30% de licor verde reciclado respectivamente. A redução de álcali ativo e álcali total titulavel no licor verde reciclado são provavelmente a causa do aumento do número kappa e consequente mente redução da alvura da polpa não-branqueada. Esse efeito pode melhor ser visualizado no Quadro VIII em que se observa uma intensificação do efeito de escurecimento da polpa com a utilização do licor verde.

QUADRO VIII

	ESSO KRAFT	1	PROCESSO LICOR EM RECICLO	C	OM RECICLO
Карра	Alvura (ISO)	Карра	Alvura (ISO)	Карра	Alvura (ISO)
24,0 20,0 19,0	27,0 30,0 33,0	24,7 20,8 19,1	22,5 23,7 25,0	23,9 19,1 18,7	23,0 25,7 26,5

5. Resultados obtidos no branqueamento

QUADRO IX

·	CELUL	OSE BRANQUEADA	(· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		
POLPA	PROCESSO	CLORO TOTAL	S ₅	CARACT V cm³/g	ERISTICAS Alvura \$ (150)	NCP
01 02 03 04 05	Kraft convencional Kraft l'cor verde-branco Kraft licor verde (10% R)-branco Kraft licor verde (20% R)-branco Kraft licor verde (30% R)-branco	5,68 5,86 5,68 5,92 7,10	10,9 10,0 9,8 9,2 9,8	1020 1076 980 976 1010	91,1 89,9 90,5 89,9 89,8	0,569 0,718 0,606 0,626 0,632

V = Viscosidace; NCP = Número Cor Posterior.

A carga de reagentes empregada na sequência de bran queamento $C_1E_1D_1E_2D_2$ era suficiente e necessária para se obter valores de alvuras > 89,5% (ISO). Verifica-se que facilmente o objetivo é alcançado com consumos de cloro total compatíveis com polpas obtidas em processos convencionais, a exceção da obtida com 30% de licor verde reciclado que consumiu cerca de 25% a mais que as demais polpas. Os valores obtidos para o no de cor posterior NCP indicam que o restruturação de grupos cromoforos que ocasionam a redução de alvura é pouco influenciado pela ação do licor verde.

6. <u>Propriedades</u> físico-mecânicas

As polpas obtidas nos processos mencionados foram avaliadas quanto às suas propriedades físico-mecânicas.

6.1. Energia de refino QUADRO X

POLPA	Nº REVOLUÇÕES · 103						
	ºSR →	15	25	40	55		
Kraft		0	7.9	17,5	25,0		
Kraft licor verde-branco		0	7.4	17,7	25,6		
Kraft licor verde (10% R)-branco		0	6,0	17,0	23.4		
Kraft licor verde (20% R)-branco		0	6,8	17,0	23,5		
Kraft licor verde (30% R)-branco		0	6,6	16,5	25,4		

A energia de refino necessária para as polpas atingirem um estado de fibrilação correspondente aos graus Schopper-Riegler examinados foi menor para as amostras obtidas com fase de impregnação com licor verde.

6.2. Indice de tração QUADRO XI

POLPA	TRAÇÃO (m)					
	ºSR →	15	25	40	55	
Kraft	19	928	9020	10070	10654	
Kraft licor verde-branco	14	450	8380	10100	10400	
Kraft licor verde (10% R)-branco	14	436	8376	10384	11100	
Kraft licor verde (20% R)-branco	1 15	565	8370	10409	10700	
Kraft licor verde (30% R)-branco	17	735	8450	10270	10400	

A resistência mecânica à tração das polpas obtidas com a utilização de licor verde foi menor que a obtida no processo convencional nos níveis de 15 9SR é 25 9SR. A 40 9SR e 55 9SR os valores dessa resistência são similares indicando que diferenças de estrutura fibrilar se anulam quando as fibras são submetidas a um trabalho de refinação mais intenso.

É interessante notar que o mínimo de resistência ocor re na amostra obtida com 10% de licor verde reciclado e é coin cidente com a que necessitou menor energia de refino para atingir 25 9SR.

6.3. Fator de estouro

QUADRO XII

POLPA		FATOR DE ESTOURO						
	9SR	-	15	25	40	55		
Kraft			9,8	55,0	65,5	71,4		
Kraft licor verde-branco			12,9	64.0	74,7	79,5		
Kraft licor verde (10% R)-branco	1		8,4	57,7	87,0	98,5		
Kraft licor verde (20% R)-branco			8,6	59,8	84.5	95,0		
Kraft licor verde (30% R)-branco			10,8	59,5	73,2	81,2		

A resistência ao estouro das amostras obtidas com licor verde são maiores nos níveis de refino de 25 9SR, 40 9SR e 55 9SR, significando que o desfibrilamento ocorrido com estas fi bras ocasionou uma maior disponibilidade de radicais H livres e portanto maior a força de ligação interfibrilar por pontes de hidrogênio.

6.4. Fator de rasgo

QUADRO XIII

POLPA	FATOR DE RASGO						
	9SR	+	15	25	40	55	
Kraft Kraft licor verde-branco Kraft licor verde (10% R)-branco Kraft licor verde (20% R)-branco Kraft licor verde (30% R)-branco			55,9 56,0 47,9 46,0 48,3	124,0 132,5 144,0 133,8 135,0	134,5 141,5 145,4 143,9 147,0	130,8 139,2 143,0 140,0 132,0	

A resistência ao rasgo mostra alguma vantagem para as polpas especiais em 25, 40 e 55 ºSchopper-Riegler. O valor máximo corresponde à amostra obtida com 10% de licor verde reciclado.

6.5. Volume especifico aparente QUADRO XIV

POLPA .	VOLUME ESPECIFICO (cm3/q)						
	ºSR →	15	25	40	55		
Kraft		2,37	1,63	1,51	1,43		
Kraft licor verde-branco		2,50	1,68	1,59	1,52		
Kraft licor verde (10% R)-branco		2,77	1,69	1,55	1,48		
Kraft licor verde (20% R)-branco		2,77	1,71	1,56	1,50		
Kraft licor verde (30% R)-branco	}	2,67	1,67	1,57	1,50		

O volume específico é uma das propriedades apreciadas nas polpas utilizadas para fabricação de alguns tipos de papéis especiais. Observa-se, que de uma maneira geral, as fibras obtidas no processo com licor verde apresentam maior volume específico, sendo que os valores se diferenciam apreciavelmente nas polpas não refinadas. Provavelmente esta propriedade se relacione também com as condições de pH na etapa de impregnação.

6.6. Opacidade de impressão QUADRO XV

POLPA	OPACIDADE (%)						
	9SR	15	25	40	55		
Kraft		82,6	76,5	75,2	74,3		
Kraft licor verde-branco		86,5	77,3	76,0	75.0		
Kraft licor verde (10% R)-branco		84,2	77,7	75,6	74,7		
Kraft licor verde (20% R)-branco		83,9	79,0	76,5	74,8		
Kraft licor verde (30% R)-branco		87,0	83,0	77,0	76,0		

Os valores indicam maior opacidade nas polpas obtidas no processo com licor verde. Valores mais elevados na opacidade indicam que estas polpas são também apropriadas para papéis de baixa gramatura.

7. Conclusão

As polpas de eucalipto obtidas pelo processo de impregnação com licor verde e cozimento com licor branco possuem características físico-mecânicas importantes na fabricação papeis em geral e algumas delas, como, fácil refino, alto volu me específico e alta opacidade tornam estas polpas especialmen te apropriadas também para determinados tipos especiais de papeis. O processo de impregnação com licor verde ocorre sem dificuldades em temperatura de 170ºC, 90 minutos e carga alcalina de 15%, álcali total titulável base madeira s.e. A possibilidade de reciclar o licor verde, com resultados satisfatórios, até um maximo de 20%, considerando o consumo de reagentes cessarios para o branqueamento, reduziu o volume total de cor verde para aproximadamente 0,77 m³ por tonelada de ra. A carga alcalina de 8% (AA/madeira s.e.) empregada na fase de cozimento com licor branco é inferior a 50% da carga alcali na necessária para se obter níveis de número kappa similares no processo kraft convencional, o que imediatamente se reflete em uma redução dos custos de energia e "make-up" no sistema de re austificação e forno de cal.

O licor final de extração do processo licor verdebranco foi analisado quanto ao poder calorífico e o resultado de 12,6 MJ/kg s.e. para o poder calorífico superior é comparável a 12,5 MJ/kg s.e. obtidos para licor do processo kraft.

A fabricação de polpas de eucalipto envolvendo uma fase de impregnação com licor verde e posterior cozimento com licor branco mostrou-se tecnicamente viável e devido às características da polpa obtida e simplicidade de realização destaca-se como um processo alternativo de cozimento com excelentes possibilidades de emprego industrial.

8. <u>Literatura</u>

- 1. BARRICHELO, L.E.G. & BRITO, J.O. A madeira das espécies de eucalipto como matéria-prima para a indústria de celulo se e papel. Projeto de Desenvolvimento e Pesquisa Florestal. PRODEPEF/19 DF, 1976.
- 2. BUSNARDO, C.A. Estudos sobre a deslignificação da madeira de Eucalyptus urophylla de origem hibrida pelo processo kraft para a produção de celulose. Universidade Federal de Viçosa. Tese de Mestrado. 1981.
- 3. BUSNARDO, C.A. & FOELKEL, C.E.B. Impregnação dos cavacos de Eucalyptus utophylla pelo licor alcalino kraft durante o cozimento. 1. Penetração. Trabalhos Técnicos XII Congresso Anual ABCP, São Paulo, 1979.
- 4. CHARBONNIER, H.Y.; RUSHTON, J.D. & SCHWALBE, H.C. Semi che mical pulping of pine with green liquor. S.n.t. (copia xerografica).
- FOELKEL, C.E.B.; LOBATO, R.M.; CABRERA, A.C.A. & MARENGO, J. V. Acerca da solubilidade em álcalis de materiais celulosicos. III. Efeito de soluções alcalinas diversas sobre a madeira do eucalipto. <u>Trabalhos Técnicos XIV Congresso Anual ABCP</u>, São Paulo, 1981.

- 6. MUNER, J.C.G.; BARRICHELO, L.E.G. & MUNER, T.S. Estudos da viabilidade técnica da utilização do licor verde no processo sulfato. Trabalhos técnicos XIV Congresso Annual, São Paulo, 1981.
- 7. VARDHEIM, S. The use of green liquor as cooking liquor in the production of semi-chemical hardwood pulps for fluting. Paper and Timber 1967.
- 8. WORSTER, H.E. & Mc LANDLESS, D.L. Investigations on semichemical pulping with kraft green liquor. Tappi, Oct. 1974.

9. Observação

Essa pesquisa foi realizada através de convênio fir mado entre a Riocell - Rio Grande Cia. de Celulose do Sul e a Secretaria de Tecnologia Industrial do Ministério da Indústria e Comércio.