

# OBTENÇÃO DE EXTRATOS DA POLPA DE AÇAÍ (EUTERPE OLERACEA) LIOFILIZADA POR EXTRAÇÃO SUPERCRÍTICA: ISOTERMAS DE RENDIMENTO GLOBAL E COMPOSIÇÃO EM ÁCIDOS GRAXOS

C. C. R. BATISTA<sup>1</sup>, A. P. M. SANTOS<sup>2</sup>, A. P. S. SILVA<sup>3</sup>, R. M. CORDEIRO<sup>4</sup>, M. E. ARAÚJO<sup>5</sup>, N. T. MACHADO<sup>5</sup>, A. M. C. RODRIGUES<sup>6</sup>, R. N. CARVALHO JR<sup>6</sup>.

<sup>1</sup>Universidade Federal do Pará, Programa em Engenharia dos Recursos Naturais da Amazônia, Curso de Doutorado em Engenharia de Recursos Naturais <sup>1</sup>
<sup>2</sup>Universidade Federal do Pará, Faculdade de Engenharia de Alimentos, Curso de Engenharia de Alimentos

<sup>3</sup>Universidade Federal do Pará, Faculdade de Ciências Exatas e Tecnologia, Curso de Engenharia Industrial

<sup>4</sup>Universidade Federal do Pará, Programa de Pós Graduação em Engenharia Química, Curso de Mestrado

<sup>5</sup>Universidade Federal do Pará, Faculdade de Engenharia Química <sup>6</sup>Universidade Federal do Pará, Faculdade de Alimentos Email para contato: camila\_cassia05@yahoo.com.br

RESUMO – O trabalho tem como objetivo realizar uma avaliação sistemática da influência das variáveis do processo (temperatura, pressão e densidade de solvente) no rendimento global e composição em ácidos graxos de extratos obtidos da polpa de açaí (*Euterpe olearacea*) liofilizada na extração com dióxido de carbono supercrítico. Avaliaram-se três isotérmicas de rendimento global nas temperaturas de 50, 60 e 70°C combinadas com densidades de CO<sub>2</sub> de 0.7, 0.8, 0.9 g/ml, e com pressões variando de 150 a 490 bar, e vazão volumétrica de CO<sub>2</sub> de 3L/min. O tempo de extração foi de 0,5 horas de período estático e 3 horas de período dinâmico. A composição em ácidos graxos para cada extrato foi determinada por conversão de ácidos graxos em ésteres metílicos, baseado pelo método proposto por Rodrigues *et al.* (2010). Observou-se que maiores rendimentos foram obtidos na temperatura de 70° C e pressão de 490 bar e menores rendimentos na temperatura de 60°C e pressão de 190 bar.

# 1. INTRODUÇÃO

O desenvolvimento de tecnologias e processos de produção de extratos naturais livres de compostos químicos tóxicos é favorecido por diversas questões, entre elas, o interesse industrial na obtenção de substâncias bioativas de alto valor agregado e a crescente restrição à utilização de substâncias sintéticas. E umas das alternativas tecnológicas de obtenção de extratos é o processo de extração com fluido supercrítico (EFSC), em especial, com o dióxido de carbono, o qual proporciona a obtenção de produtos isentos de solventes residuais, possuindo os produtos obtidos qualidade superiores, quando comparadas aos produtos obtidos por técnicas convencionais.



A extração por fluido supercrítico é um método de separação que, até certo ponto, une os princípios da destilação e extração por solvente, utilizando as propriedades especiais de fluidos nas condições supercríticas (WENNERSTEN, 1992). Trata-se de um processo promissor para extrair compostos naturais de matérias-primas vegetais, evitando a degradação térmica e a presença de resíduos de solventes nos extratos (GARCÍA-RISCO *et al.*, 2011). Além disso, apresenta várias vantagens em relação às técnicas de extração convencionais. A temperatura de operação no EFSC é razoavelmente baixa, permitindo que compostos termicamente estáveis sejam separados. Diferentemente do que ocorre nas técnicas tradicionais, no processo EFSC a extração acontece de forma quase instantânea, com extratos sendo separados dos solventes apenas por redução na pressão do sistema ou ajuste da temperatura (BHATTACHARJEE *et al.*, 2007).

Os fluidos supercríticos apresentam viscosidade baixa como a de um gás, alta densidade como os líquidos e difusão intermediária entre gases e líquidos, variando com a sua densidade. São prontamente adaptáveis a muitas separações difíceis, não somente por permitir a separação de materiais instáveis termicamente, a baixas temperaturas, mas também devido a alta compressibilidade e solubilidade exponencial, e ainda efetuar separações com pequenas variações de pressão (SILVA *et al.*, 1997). Entre diversos compostos utilizados nas EFSC, o dióxido de carbono é o mais comumente utilizado, pois reúne as condições ideais de solvente: inerte, atóxico, gasoso em condições normais, de baixo custo, podendo ser facilmente separado do produto extraído e recuperado no processo.

Neste contexto, o trabalho tem como objetivo realizar uma avaliação sistemática da influência das variáveis do processo (temperatura, pressão e densidade de solvente) no rendimento global e composição em ácidos graxos de extratos obtidos da polpa de açaí (*Euterpe olearacea*) liofilizada a partir da extração com dióxido de carbono supercrítico, afim de que possa colaborar com estudos futuros de obtenção de extrato usando a tecnologia do fluido supercrítico para fins alimentícios, cosméticos e farmacêuticos.

# 2. MATERIAIS E MÉTODOS

# 2.1 Matéria-prima

Os frutos de açaí foram adquiridos na Feira do Município de Abaetetuba, no estado do Pará, durante o período de safra em agosto de 2013.

# 2.2 Caracterização e preparação da matéria-prima

<u>Despolpamento</u>: Os frutos de açaí foram lavados com água corrente e colocados em tanques com água quente a 50°C para o amolecimento da polpa durante 15 minutos. Depois, os frutos foram colocados na batedeira de açaí e adicionou-se água filtrada para retirada da polpa. A polpa obtida foi armazenada em sacos plásticos e congelada em freezer.

<u>Liofilização</u>: Inicialmente a polpa de açaí foi triturada em liquidificador (BRITÂNICA), acondicionada nas bandejas do liofilizador e levadas em freezer vertical (BRASTEMP) para



congelamento na temperatura de -25°C durante 24 horas. Em seguida a polpa congelada junto às bandejas foi colocada no liofilizador (LIOTOP, modelo: L101) e submetidas a condições de liofilização a uma pressão de 138 µ mmHg e temperatura do condensador de -51°C durante 24 horas. A polpa de açaí liofilizada foi armazenada em sacos plásticos a vácuo e levados ao freezer.

Determinação da granulometria: A polpa de açaí liofilizada foi introduzida num jogo de peneiras de série padrão Tyler 8 a 42 meshes. A distribuição granulométrica foi realizada através de um agitador de peneiras tipo magnético (BERTEL, N° 1713) durante 30 minutos. A quantidade de massa retida em cada peneira foi pesada em balança semi-analítica (QUIMIS, Q520), acondicionada em sacos plásticos e armazenada em freezer doméstico (ELETROLUX). O diâmetro médio das partículas foi determinado de acordo com o método da ASAE (1998).

<u>Determinação da umidade</u>: O teor de umidade da polpa de açaí foi determinado utilizando um analisador de umidade por Infra-Vermelho (GEHAKA, Modelo IV 2500).

<u>Determinação da densidade real das partículas:</u> A densidade real foi determinada pela Central analítica do Instituto de Química da UNICAMP, utilizando um picnômetro de gás hélio conforme manual de operação de equipamento (Picnômetro automático Quantachrome Ultrapyc 12200e).

#### 2.3 Unidade de extração supercrítica

Para obtenção dos extratos da polpa de açaí liofilizada foi utilizado a unidade Spe- ed SFE (Applied Separations, Inc., Allentown, PA USA, modelo 7071) equipada com recirculador (POLYSCIENCE, F08400796), um compressor (SCHULZ, modelo CSA 7,8), um medidor de vazão de  $CO_2$  na saída do sistema (Alicat Scientific, M5SLPM) e um cilindro de  $CO_2$  (LINDE, pureza 99,9%).

# 2.4 Determinação das isotermas de rendimento global

Os experimentos para a determinação das isotermas de rendimento global foram realizados na célula de extração com 1,4 cm de diâmetro e 32,5 cm de altura. Foram realizadas extrações em três temperaturas (50, 60 e 70°C) combinadas com densidade de CO<sub>2</sub> (0.7, 0.8 e 0.9 g/ml) em pressões que variaram de 150 a 490 bar totalizando nove ensaios que foram replicados. O tempo de processo de extração (0.5 horas de período estático e 3 horas de período dinâmico), a massa de matéria-prima alimentada (10 gramas) na célula e a vazão de CO<sub>2</sub> (3L/min) foram mantidos constantes.

#### 2.5 Composição em ácidos graxos

A composição em ácidos graxos dos extratos obtidos da polpa de açaí liofilizada foi determinada pela conversão em ésteres metílicos de ácidos graxos (EMAGs) de acordo com o método proposto por Rodrigues *et al.* (2010), utilizando para análise um Cromatógrafo a Gás (Varian modelo CP 3380) acoplado com detector de ionização em chama (DIC) e coluna



capilar CPSil 88 de 60 m de comprimento, diâmetro interno de 0.25 mm e espessura do filme de 0.25  $\mu$ m da Varian Inc. Foi injetado 1  $\mu$ l, sendo que gás hélio foi utilizado como fase móvel com vazão de 0,9 ml/min e o DIC e o injetor (splitratio 1:100) a 250 °C. A programação de temperatura da coluna foi desempenhada de 80 °C por 4 min e então elevada para 205 °C com 4 °C/min.

A identificação dos picos individuais de ácidos graxos foi realizada com base em padrões (Nu-check-prep Inc, EUA). Assim como, utilizou-se o software Varian Star 3.4.1 para calcular os tempos de retenção e áreas dos picos. Os resultados foram expressos com percentuais relativos de ácidos graxos totais.

#### 3. RESULTADOS E DISCUSSÕES

A polpa de açaí liofilizada apresentou  $2.3 \pm 0.2$  % de umidade, densidade real ( $\rho_r$ ) de  $1.23 \pm 0.01$  g/cm<sup>3</sup>. O diâmetro médio das partículas foi de 0.8659 mm.

No gráfico1, estão apresentados os resultados obtidos experimentalmente das Isotermas de rendimentos globais em base seca para as temperaturas de 50, 60 e 70°C, com seus respectivos desvios pontuais. Pode-se observar que o maior rendimento foi obtido na condição experimental de 70 °C e 490 bar, enquanto que o menor rendimento foi obtido na condição de 60°C e 190 bar, que correspondem a 45,4±0,58% e 9,07±0,6 %, respectivamente. O efeito da temperatura e pressão influência diretamente na densidade e, consequentemente, no poder de solubilização do solvente. A isoterma de 70°C foi a que apresentou maior rendimento para todas as pressões aplicadas enquanto a isoterma de 60°C foi a que apresentou menor rendimento. Com o aumento na densidade do dióxido de carbono houve o aumento no rendimento global de extrato em todas as condições experimentais estudadas com isso observa-se que o efeito da densidade do dióxido de carbono foi a que mais prevaleceu.

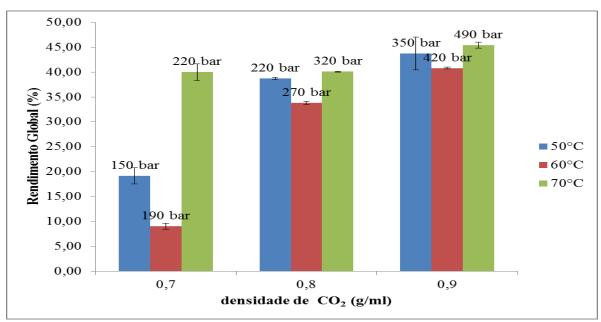


Gráfico1-Isotermas de rendimento mássico global



Na tabela 1, estão apresentados o perfil de ácidos graxos dos extratos de polpa de açaí liofilizada obtidos através de extração com dióxido de carbono no estado supercrítico em diferentes condições operacionais. O desvio padrão para todos os ácidos graxos foi menor que 1.8%. A quantidade total de ácidos graxos nos extratos de açaí variou de 0.02 a 65.81%. Foi observado a presença de ácido caprílico (C8:0) em todas as condições experimentais utilizadas para obter o extrato de açaí. A condição 320 bar/70°C apresentou maior concentração de ácido caprílico enquanto a menor concentração foi encontrada na condição de 490 bar/70°C. Traços de ácido cáprico (C10:0) foi obtido nas condições de 150 bar/50°C, 220 bar/70°C, 320 bar/70°C e 490 bar/70°C. Para o ácido tridecanoico (C13:0), ácido pentadecanoíco (C15:0) e ácido linolênico (C18:3) apenas traços foram encontrados em todas as condições experimentais. O principal ácido graxo saturado (SFA) em todas as condições de extração foi o ácido palmítico (C16:0) com concentração de 90.86% na condição de 320 bar/70°C seguido pelo ácido esteárico (C18:0). Em relação aos ácidos graxos poli-insaturados (PUFA), o ácido oleico (C18:1) apresentou maior concentração 65.81% seguido pelo linoleico (C18:2) e o ácido palmitoleico (C16:1). Analises do perfil de ácidos graxos de extrato de acaí indica uma razão de saturado/insaturado baixo e a quantidade de MUFA é maior que a de PUFA. Os resultados encontrados neste trabalho para o ácido oleico são próximos aos encontrados por Nascimento et al., (2008), Schauss et al., (2006) e Rogez, (2000) de 52%, 56.2% e 54.9%, respectivamente, com exceção do extrato obtido nas condições de 320 bar/70°C, no qual o percentual desse ácido foi de 0.23%, sendo que nessas condições operacionais observou-se maior seletividade para obtenção de ácido palmítico 90.86%).

Tabela 1- Composição em ácidos graxos de extrato de açaí

Concentração de Ácidos Graxos em % g/100mg									
Ácidos Graxos	50°C, 150 bar	50°C, 220 bar	50°C, 350 bar	60°C, 190 bar	60°C, 270 bar	60°C, 420 bar	70°C, 220 bar	70°C, 320 bar	70°C, 490 bar
C8:0	0.6908	1.2668	0.8370	0.7730	1.5816	0.4008	0.3378	2.2799	0.0214
C10:0		0.0373	0.0299	0.0250	0.0415	0.4003	0.3376		0.0214
C12:0	0.0759	0.1752	0.1735	0.1357	0.1925	0.2527	0.0767	0.3387	0.1414
C13:0							0.0234	0.2152	
C14:0	0.1332	0.2400	0.1695	0.1919	0.2120	0.3097	0.1358	0.4284	0.1882
C15:0									
C16:0	28.1504	30.9182	23.4724	26.2933	29.2083	28.5832	25.4190	90.8646	27.8123
C16:1	4.9504	0.0304	5.4979	6.1487	7.0855	6.8369	4.1602	0.0850	5.8132
C17:0		0.0423	0.1409	0.0320			0.0527	0.1905	0.0376
C18:0	1,0512	1.2554	1.0214	0.8039	1.1411	1.1647	1.4390	5.3583	1.3353
C18:1	64.8672	65.8103	52.7321	50.7890	60.4291	62.4172	55.7127	0.2394	64.6504
C18:2			15.5448	14.8073			12.5961		
C18:3									
C20:0	0.0810				0.1087				
C22:0		0.2240	0.3807				0.0465		
SFA	30.1825	34.1592	26.2253	28.2548	32.4857	30.7458	27.5309	99.6756	29.5362
MUFA	69.8176	65.8407	58.2300	56.9377	67.5146	69.2541	59.8729	0.3244	70.4636
PUFA			15.5448	14.8073			12.5961		

C8:0 (ácido caprílico); C10:0 (ácido capríco); C12:0 (ácido láurico); C13:0 (ácido tridecanoíco); C14:0 (ácido míristico); C15:0 (ácido pentadecanoíco); C16:0 (ácido palmítico); C16:1 (ácido



palmitoleíco); C17:0 (ácido margárico); C18:0 (ácido esteárico); C18:1 ( ácido oleico); C18:2 ( ácido linoleico); C18:3 (ácido linolênico); C20:0 (ácido arachidico); C22:0 (ácido behênico);SFA (Ácidos Graxos Saturados); MUFA (Ácidos Graxos Monoinsaturados); PUFA (Ácidos Graxos Poliinsaturados).

#### 4. CONCLUSÕES

O método de extração com dióxido de carbono no estado supercrítico foi eficaz na obtenção de extrato de açaí liofilizado principalmente na condição operacional de 70 °C e pressão de 490 bar onde obteve-se maior rendimento em extrato. Em todas as condições experimentais utilizadas neste trabalho, mostraram resultados promissores na obtenção de ácido graxos saturados e insaturados principalmente na obtenção de ácidos graxos monoinsaturados, onde a concentração destes ácidos no extrato foi de 70.46%. A presença de ácidos graxos poliinsaturados representado pelo ácido oleico (C18:1), ácido palmitoleico (C16:1) e ácido linoleico (C18:2) foi significante no extrato.

#### 5. REFERÊNCIAS

BHATTACHARJEE, P.; SINGHAL, R. S.; TIWARI, S. R. Supercritical carbon dioxide extraction of cottonseed oil. *Journal Food Engineering.*, v. 79, n.3, p. 892-898, 2007.

BOTELHO, J. R. S.; MEDEIROS, N. G.; RODRIGUES, A. M. C.; ARAÚJO, M. E.;MACHADO, N. T.; SANTOS, A. G.; LEAL, G. W.; CARVALHO JR, R. N. Black sesame (*Sesamumindicum l*) seeds extracts by CO<sub>2</sub> supercritical fluid extraction: Isotherms of global yield, kinetics data, total fatty acids, phytosterols and neuroprotective effects. *Journal of Supercritical Fluids*, 2014.

GARCÍA-RISCO, M. R.; VICENTE, G.; REGLERO, G.; FORNARI, T. Fractionation of thyme (Thymus vulgaris L.) by supercritical fluid extraction and chromatography. *Journal of Supercritical Fluids*. v. 55, p. 949-954, 2011.

NASCIMENTO, R. J. S. do; COURI, S.; ANTONIASSI, R.; FREITAS, S. P. Composição em ácidos graxos do óleo da polpa de açaí extraído com enzimas e com hexano. *Revista Brasileira de Fruticultura*, v.30, n.2, p. 498-502, 2008.

RODRIGUES, A.M.C; DARNET, S.H; SILVA, L.H. Fatty acid profiles and tocoferol contentes of buriti (*Mauritia flexuosa*), patawa (*Oenocarpus bataua*), tucumã (*Astrocaryum vulgare*), mari (*Poraqueiba paraensis*) and inaja (*Maximiliana maripa*) fruits. *Journal of Brazilian Chemical Society*. Vol. 21, 2010. p. 2000-2004

ROGEZ, H. Açaí: Preparo, Composição e Melhoramento da Conservação. Belém: EDUFPA, 2000. 313p

SCHAUSS, G. A.; WU, X.; PIOR, R. L.; OU, B.; PATEL, D.; HUANG, D.; KABABICK, J. P. Phytochemical and Nutrient Composition of the Freeze-Dried Amazonian Palm Berry,



*Euterpe oleraceae Martius* (Acai). *Journal of Agriculture and Food Chemistry*, v. 54, n.22, p. 8598-8603, 2006.

SILVA, F. P. T.; LIBERAL, E. M.; PESSOA, F. L. P. Uso do fluido supercrítico na extração de produtos naturais. Boletim da Sociedade Brasileira de Ciência e Tecnologia de Alimentos-SBCTA. v.31, p.48-61, jan/jun, 1997.

WENNERSTEN, R. Extraction of organic compounds. Chap 9. In: RYDBERG, J.; MUSIKAS, C.; CHOPPIN, G. R. Principles and practices of solvent extraction. New York: Marcel Dekker, p. 115-356, 1992.

.