# Busca do solvente extrator na discriminação de diferentes densidades em folhas de *Coffea arabica* L.

Galileu B. Malta<sup>1(IC)</sup>, Carlos A. R. S. Neto<sup>1(IC)</sup>; leda S. Scarminio<sup>1(PQ)</sup>; Miroslava Rakocevic<sup>2(PQ)</sup>, Fernanda Delaroza<sup>1(PG)</sup>

Palavras Chave: metabólitos, centróide simplex, otimização.

## Introdução

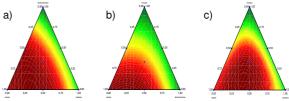
Para extrair maior número e intensidade dos metabólitos de interesse, é necessário otimizar o processo de extração. A necessidade da otimização apresenta-se porque o processo de extração é influenciado significativamente pela química dos compostos, pelo método de extração empregado, pelo tempo e condições de estocagem, pelas substâncias interferentes, composição do solvente, entre outros<sup>1</sup>. O objetivo deste trabalho foi avaliar o rendimento bruto do extrato das folhas de Coffea arabica por extração de solventes seguindo um planejamento do tipo centróide simplex<sup>2</sup>. Os pontos puros deste planejamento foram compostos por etanol (e), acetona (a), diclorometano (d) e hexano (h). Estes solventes formam combinados em seis misturas binárias (1: 1), quatro ternárias (1: 1: 1) uma quartenária realizada em sextuplicata (1: 1: 1: 1). Foram investigadas as folhas autosombreadas de café arábica em dois arranjos distintos, denominados como: arranjo quadrado  $(0.84 \text{m x } 0.84 \text{m}, \text{ espaço de } 0.71 \text{m}^2 \text{ por planta}^{-1} - t1)$ e arranjo retangular (3.0m x 0.41m, espaço de 1.25m² por planta<sup>-1</sup>-t19). A coleta de folhas ocorreu na primavera de 2010, no campo experimental do Instituto Agronômico do Paraná (IAPAR-Londrina). Para a extração foram pesadas 5 g de folhas secas a temperatura ambiente e trituradas, remaceradas em 120 mL de solvente seguindo o planejamento centróide simplex. Foram realizadas remacerações em banho ultrassonico, e ao final concentradas num evaporador rotativo a uma temperatura de 60° C ± 2° C. Os rendimentos dos extratos brutos foram avaliados por superfície de resposta e análise de variância (ANOVA).

#### Resultados e Discussão

A fim de avaliar o efeito dos solventes no rendimento dos extratos de *Coffea arabica* foram testados diferentes modelos de misturas. O primeiro modelo ajustado aos dados foi o modelo linear, que não pode ser usado em nenhum dos estudos por apresentar falta de ajuste. Para o arranjo retangular (t19) o modelo específico multivariável polinomial da segunda ordem foi ajustado aos resultados (Eq. 1):

Analisando os coeficientes conclui-se que as 35ª Reunião Anual da Sociedade Brasileira de Química

interações binárias (e:a) e (e:d) são importantes para aumentar o rendimento do extrato bruto. Considerando a linearidade entre o valor previsto e o valor experimental foram construídas as superfícies de respostas para as otimizações dos rendimentos. As curvas de nível para este modelo podem ser vistas na Figura 1a 1b. Pelo gráfico pode-se confirmar a região de maior rendimento dos extratos com as misturas binárias (e: a) e (e: d).



**Figura 1.** Curvas de nível para os modelos ajustados na escolha dos melhores solventes extratores das folhas auto-sombreadas de Coffea arabica L. a) mistura binária (e:a) para t19, b) mistura binária (e:d) para t19 c) mistura ternária (e:a:h) para t1.

Para o arranjo quadrado (t1) o modelo multivariável especial polinomial da terceira ordem foi ajustado aos resultados (Eq. 2):

 $\hat{y} = 0.41e + 0.24a + 0.20d + 0.15h + 0.75ea + 0.68ed + 0.29eh + (\pm 0.023)(\pm 0.023)(\pm 0.023)(\pm 0.023)(\pm 0.023)(\pm 0.023)(\pm 0.02)(\pm 0.09)$ 

$$+ 0.28 \text{ ad} + 0.28 \text{ dh} + 2.33 \text{ eah}$$
 (Eq. 2)

O maior rendimento de extrato bruto foi a mistura ternária (e: a: h). A curva de nível para este modelo pode ser vista na Figura 1c.

#### Conclusões

Os resultados obtidos mostraram como o processo de extração influencia na obtenção do rendimento dos metabólitos das folhas auto-sombreadas de Coffea arábica L. Mostrou também que existem comportamentos diferenciados nas composições ou proporções dos metabólitos nos diferentes arranjos. Maiores rendimentos foram obtidos com mistura binária e ternária, para o arranjo retangular e quadrado, respectivamente.

### Agradecimentos

CNPQ, Fundação Araucária e Consórcio Pesquisa Café.

<sup>&</sup>lt;sup>1</sup> Universidade Estadual de Londrina - UEL, Departamento de Química, Laboratório de Quimiometria em Ciências Naturais, Rodovia Celso Garcia Cid km 380, 86051-980 Londrina, Paraná, Brasil, \*galileubm@hotmail.com

<sup>&</sup>lt;sup>2</sup> Instituto Agronômico do Paraná - IAPAR, Rodovia Celso Garcia Cid km 375, 86047-902 Londrina, Paraná, Brasil,

 $<sup>\</sup>hat{y} = 0.49e + 0.28a + 0.20d + 0.18h + 0.61ea + 0.57ed + 0.45ah \text{ (Eq. 1)} \\ \text{ $(\pm 0.035)$ $(\pm 0.035)$ $(\pm 0.035)$ $(\pm 0.035)$ $(\pm 0.15)$ $(\pm 0.15)$ $(\pm 0.15)$}$ 

<sup>&</sup>lt;sup>1</sup> Chirinos, R.; Rogez, H.; Campos, D.; Pedreschi, R.; Larondelle Y. Separation and Purification Technology, 2007, 55, 2.

<sup>&</sup>lt;sup>2</sup> W. Risso, I.S. Scarminio, E. G. Moreira. *Indian Journal of Experimental Biology*, **2010**, 48, 81.