# Quantificação de flavonóides das raízes de duas espécies do gênero Jatropha: ellíptica e ribifolia.

Tairine Pimentel<sup>1</sup> (IC)\*, Thaísa K. A. Fagundes<sup>1</sup> (IC), Juciély M. dos Reis<sup>1</sup> (IC), Manoel O. Garcia<sup>1</sup> (IC), Deluana M. Neto<sup>1</sup> (IC), Márcia R. P. Cabral<sup>1</sup> (IC), Sandro Minguzzi<sup>2</sup> (PQ).

Palavras Chave: Antioxidante, Flavonóides, Jatropha.

#### Introdução

A descoberta de componentes ativos presentes nas plantas, bem como seus mecanismos de ação e toxicidade, vem sendo um dos maiores desafios para a farmacologia, química farmacêutica e bioquímica. Testes simples de avaliação terapêutica auxiliam na busca dessas novas substâncias, tais como o teste de atividade antioxidante, onde é verificada a capacidade de um composto, de inibir a degradação oxidativa<sup>1</sup>.

Flavonóides são substâncias pertencentes a uma classe de produtos naturais que atualmente podem ser consideradas micronutrientes. Os polifenóis e em particular os flavonóides possuem estrutura ideal para o sequestro dos radicais livres, sendo antioxidantes mais efetivos que as vitaminas C e E. O presente trabalho busca quantificar a presença de flavonóides nas frações de acetato de etila e clorofórmica de duas espécies do gênero *Jatropha* encontrados no cerrado do Mato Grosso do Sul, a *Jatropha ellíptica* e *Jatropha ribifolia*.

## Resultados e Discussão

O Teor de flavonóides foi determinado pelo método da Pharmacopéia (1989) usando rutina como composto de referência.



**Figura 1.** Soluções das amostras reais e do branco a serem analisadas.

A quantidade de flavonóides em extratos de plantas em equivalentes de rutina (RE) foi calculada pela seguinte fórmula:  $X=(A.m_0.10)/(A_0.m)$ , onde X, é o teor de flavonóides, mg/g de extrato de planta em RE, A, é a absorção da solução da planta,  $A_0$ , é a absorção da solução padrão de rutina, m é o peso do extrato da planta em g,  $m_0$  é o peso da rutina em solução em g.

35ª Reunião Anual da Sociedade Brasileira de Química

Decorridos 40min da preparação das amostras reais e do branco, foram feitas as leitura em 415nm, as quais indicaram os seguintes resultados após o cálculo do TFT (Teor de flavonóides totais) (Tabela 1)

Tabela 1. Teor de Flavonóides Totais,

| Amostras Analisadas             | TFT, mg/g de    |
|---------------------------------|-----------------|
|                                 | amostra (em RE) |
| Acetato de etila (J. ellíptica) | 4,85            |
| Acetato de etila (J. ribifolia) | 0,83            |
| Clorofórmica (J. ellíptica)     | 0,50            |
| Clorofórmica (J. ribifolia)     | 0,58            |

### Conclusões

O teor de flavonóides em equivalentes de rutina (RE), variou de 0,50 a 4,85mg/g, sendo que a fração de acetato de etila da espécie *J. ellíptica* demonstrou maior quantidade total de flavonóides, enquanto a fração clorofórmica da mesma espécie apresentou o menor valor entre todas as amostras analisadas. Sabe-se que os flavonóides apenas de certas estruturas e particularmente da posição da hidroxila na molécula determinam as propriedades antioxidantes, geralmente, estas propriedades dependem da capacidade de doar hidrogênio ou elétrons para um radical livre.

Pode-se inferir a partir desses resultados que estas frações são merecedoras de estudos para possíveis isolamentos e identificação de seus compostos flavonóidicos.

#### Agradecimentos

Os autores agradecem ao CNPq, PIBIC/UEMS, FUNDECT pelos auxílios financeiros e as bolsas concedidas.

<sup>&</sup>lt;sup>1</sup> Universidade Estadual do Mato Grosso do Sul – Naviraí-MS , <sup>2</sup> Departamento de Química - Universidade Estadual do Mato Grosso do Sul – Naviraí-MS . E-mail: <a href="mailto:pimentel\_life@hotmail.com">pimentel\_life@hotmail.com</a>

TRINDADE, R. A. Análise comparativa da atividade antioxidante do extrato aquoso de orégano e alecrim em sistema a β-caroteno/ácido linoléico. Arquivo do Instituto Biológico, 2005.

<sup>&</sup>lt;sup>2</sup> PHARMACOPEIA OF USSR STATE. Moscow, *Medicina*, 2, 324-334 (in Russian), 1989.