

Atividade antioxidante e teores de flavonóides e fenólicos totais das infusões de *Serjania erecta* Radlk.

Roberta Gomes Coelho^{1,2} (PQ), Oscar de Souza Sommerfeld¹ (IC), Claudia Andréia Lima Cardoso² (PQ), Neli Kika Honda¹ (PQ), robertacoelho@yahoo.com.br

1-Departamento de Química – Centro de Ciências exatas e tecnológicas, Universidade Federal de Mato Grosso do Sul, Caixa Postal 549, 79074-460, Campo Grande – MS.

2-Curso de Química – Universidade Estadual de Mato Grosso do Sul, Caixa Postal 351, 79804-970, Dourados – MS.

Palavras Chave: *Serjania erecta*, Sapindaceae, teor de flavonóides, teor de fenólicos, atividade antioxidante

Introdução

Serjania erecta Radlk é conhecida como cipó cinco-folhas. Suas folhas são utilizadas na medicina popular contra úlceras. É uma espécie encontrada em vários estados brasileiros.

Nosso grupo realizou o isolamento e identificação de dois flavonóides C-glicosilados (vitexina e isovitexina) do extrato metanólico.

Estudos têm mostrado a importância de substâncias fenólicas originadas de plantas devido as suas propriedades antioxidantes e por estarem relacionadas à redução de doenças causadas por radicais livres como câncer, doenças cardiovasculares e úlceras gástricas¹.

O objetivo deste trabalho foi a análise comparativa das infusões das folhas de *Serjania erecta* coletada em diferentes localidades visando verificar possíveis diferenças químicas quanto aos teores de flavonóides e fenóis e atividade antioxidante.

Resultados e Discussão

As folhas de *Serjania erecta* foram coletadas e identificadas em quatro localidades diferentes nos estados de MS e MT. As amostras **1**, **2** e **3** foram coletadas em Aquidauana, Campo Grande e Dourados, respectivamente. A amostra de número **4** foi coletada na região do Pantanal Matogrossense em Cáceres.

Para isso foram preparadas infusões partindo de 500mg dos vegetais coletados em 25ml de água a 95°C, os quais foram mantidos em contato por 30 minutos em recipiente fechado.

Para a determinação do teor de flavonóides utilizou-se a técnica com AlCl₃ e para os fenólicos utilizou-se a técnica de Folin-Ciocalteu² e os resultados podem ser observados na tabela 1. A amostra **1** apresentou maior teor de fenóis e flavonóides totais, seguida da amostra **2** e **3**. O menor teor foi verificado na amostra **4**.

A avaliação da atividade antioxidante das infusões foi feita pelo método do DPPH e o resultado foi expresso em relação ao percentual de inibição.

As amostras **1**, **2** e **4** apresentaram uma similaridade em relação a atividade antioxidante, as tiveram uma variação do percentual de inibição de 93,5 a 98,5 % nas concentrações testadas e com 30ª Reunião Anual da Sociedade Brasileira de Química

isso em uma alta correlação com o padrão utilizado (rutina). A amostra **3** apresentou uma variação entre 51,7 a 86,6% nas mesmas condições. Nas análises realizadas o coeficiente de variação obtido foi entre 0,39 a 1,50 % o que indica uma boa repetibilidade dos resultados obtidos.

Observou-se uma correlação positiva entre os teores de flavonóides e fenólicos observados com os valores de atividade antioxidante das amostras **1**, **2** e **3**, porém a amostra **4** não seguiu esse comportamento, o que sugere a presença ou ausência de constituintes diferentes daqueles das amostras **1**, **2** e **3**.

Tabela 1. Teor de flavonóides (FLAVT) e fenóis totais (FT) determinados na infusão de *S. erecta*.

Amostras	FLAVT (mg de flavonóides / mL de amostra ± desvio padrão)	FT (mg de flavonóides / mL de amostra ± desvio padrão)
1	4,03 ± 0,12	256,26 ±
2	3,12 ± 0,03	68,60 ±
3	0,98 ± 0,07	9,59 ±
4	1,67 ± 0,04	35,03 ±

Conclusões

As técnicas utilizadas permitiram observar diferenças das amostras de *S. erecta* coletadas em diferentes localidades. Além disso, os resultados obtidos estimulam a continuidade dos estudos para diferenciação por CLAE-DAD dessas amostras.

Agradecimentos

CNPq, PIBIC

¹ Atoui, A. K.; Mansouri, A.; Boskou, G.; Kefalas, P.; *Food Chem.* **2005**, 89, 27.

² Bonoli, M.; Verardo, V.; Marconi, E.; Caboni, M.F.; *J. Agric. Food Chem.* **2004**, 52, 5195.