



E395

**ASPECTOS ANALÍTICOS DE ANTOCIANINAS EXTRAÍDAS DE HORTÊNSIAS: CARACTERIZAÇÃO E APLICAÇÕES**

Patrícia Gisela Sampaio (Bolsista PIBIC/CNPq) e Profa. Dra. Adriana Vitorino Rossi (Orientadora), Instituto de Química - IQ, UNICAMP

Hortênsias (*Hidrangea sp*) são flores encontradas em tons de rosa, azul e branco, atribuídos à presença de antocianinas influenciadas pelo pH do solo, visto que essas são corantes naturais, podendo agir como indicador ácido-base. Investigamos o comportamento dos extratos de antocianinas de hortênsias na presença de diferentes cátions metálicos ( $\text{Fe}^{3+}$ ,  $\text{Fe}^{2+}$ ,  $\text{Mg}^{2+}$ ,  $\text{Al}^{3+}$ ,  $\text{Ca}^{2+}$ ) para buscar informações sobre as variações de cores das pétalas, pois não seguem a variação clássica de cores das antocianinas com o pH. Somente na presença de  $\text{Fe}^{2+}$  em pH 4,2 observamos o aparecimento da coloração azulada, típica das hortênsias, provavelmente decorrente da quelação desse cátion com a antocianina pelas hidroxilas vicinais. O produto solúvel azul obtido apresenta absorção máxima em 600 nm. Investigamos o comportamento dos extratos em diferentes concentrações da solução de  $\text{Fe}^{2+}$ , pHs e composições de tampão para otimizar as condições de formação do complexo, que foram encontradas com tampão ácido acético/acetato de sódio 0,2 mol L<sup>-1</sup>, pH de 3,69 a 4,33, e solução de  $\text{Fe}^{2+}$  0,01 mol L<sup>-1</sup>. Nestas condições, a absorvidade aparente do complexo de antocianina com  $\text{Fe}^{2+}$  foi estimada em 1,5x10<sup>3</sup> L mol<sup>-1</sup> cm<sup>-1</sup>.  
Hortênsia - Antocianina - Quelação