

AVALIAÇÃO DO EFEITO DE NÍVEIS DE CALCÁRIO NO DESENVOLVIMENTO E NA ABSORÇÃO DE NUTRIENTES, EM PLANTAS DE HELICONIA (*Golden torch*)¹.

VASCONCELOS², Rissandréia Dantas de; VIÉGAS³, Ismael de Jesus Matos.

A floricultura no Estado do Pará encontra-se estabelecida, na sua maioria, em solos que apresentam acidez elevada e deficiência generalizada de nutrientes, justificando o uso de corretivos e fertilizantes minerais e orgânicos, principalmente, quando se leva em conta à produção de flores de corte, em que parte do vegetal não retorna à área de plantio. O baixo consumo de corretivos de acidez do solo ainda é uma realidade no Estado do Pará, apesar desta prática representar uma forma de melhorar a fertilidade destes solos, de modo a proporcionar produtividades mais rentáveis aos agricultores. Pelo exposto, será realizado o presente trabalho objetivando avaliar o efeito da aplicação de calcário dolomítico nos teores de macronutrientes e micronutrientes do solo e tecido vegetal das plantas. As análises químicas dos nutrientes serão realizadas no Laboratório de Análise de Solo e Planta, da Embrapa Amazônia Oriental, Belém, PA. As análises química dos nutrientes contidos na matéria seca das diferentes partes da planta, serão determinados através da digestão nítrico-perclórica e sulfúrica. O N será determinado pelo método analítico do micro Kjeldahl. Para o P, as determinações serão realizadas por colorimetria pelo método do molibdato-vanadato de amônio, enquanto que K, Ca, Mg, Cu, Fe, Mn e Zn serão obtidos por espectrofotometria de absorção atômica. O S será determinado por turbidimetria e B por colorimetria (Azometina-H). As amostras de solo serão avaliadas para determinação de pH em água, fósforo disponível (P), potássio (K), cálcio (Ca), magnésio (Mg) e alumínio (Al) trocáveis. Com base nos resultados, será calculada a soma de bases (SB). O pH em água será determinado, usando-se eletrodo de vidro, em suspensão na proporção solo:líquido 1:2,5; Ca e Mg, utilizando-se EDTA-Na₂ 0,025N; o P será extraído com solução de H₂SO₄ + HCl 0,025N e determinado pelo método espectrofotométrico (comprimento de onda – 660nm); o K, através do fotômetro de chama; o Al trocável determinado por volumetria de neutralização usando-se o NaOH 0,025N; e H+Al por volumetria de neutralização.

¹ Trabalho realizado em parceria com a SECTAM.

²Bolsista de Iniciação Científica PIBIC/CNPq/EMBRAPA. Acadêmica do 8ºSemestre do Curso de Agronomia.

³Orientador / Pesquisador da Embrapa Amazônia Oriental e Professor Visitante da UFRA.

III Seminário de Iniciação Científica da UFRA e IX Seminário de Iniciação Científica da Embrapa Amazônia Oriental/2005.