

# Extração de potássio da parte aérea de capim-tanzânia com água e soluções ácidas concentrada e diluída

POTASSIUM EXTRACTION FROM TANZANIA GRASS SHOOT WITH WATER AND CONCENTRATED AND DILUTED ACID SOLUTIONS

SOUZA, G.B.<sup>1</sup>, OKA, S.H.<sup>2</sup>; RASSINI, J.B.<sup>1</sup>; BERNARDI, A.C.C.<sup>1</sup>

<sup>1</sup> Embrapa Pecuária Sudeste, Caixa Postal 339, 13560-970 São Carlos, SP <sup>2</sup> Química – UFSCar, São Carlos – SP. e-mail: gilberto@cppse.embrapa.br.

## Resumo

O objetivo deste trabalho foi comparar três formas de extração de K de amostras de tecidos do capim Tanzânia. Foram feitas extrações de K de amostras secas e moídas da parte aérea de capim-tanzânia pelos métodos da digestão nítrico-perclórica, extração com água e solução extratora HCl 1,0 mol L<sup>-1</sup>. Os resultados indicaram que os métodos de extração de K de amostras de tecido vegetal de capim-tanzânia utilizando a solução diluída, e eventualmente a água, podem ser utilizados em substituição ao método tradicional da digestão nítrico-perclórica.

#### **Abstract**

The objective of this study was to compare three forms of K extraction from tissue samples of Tanzania grass. Potassium extractions were carried out with dried and ground shoot samples of Tanzania grass by the methods of nitric-percloric digestion, extraction with hot water and acid dilute solution of HCl 1.0 mol L<sup>-1</sup>. Results indicated that the methods of K extraction from plant tissue samples of Tanzania grass using a diluted solution, and eventually the hot water, can be used to replace the traditional method of nitric-percloric digestion.

# Introdução

No metabolismo vegetal, o potássio atua na regulação do potencial osmótico celular, sendo muito importante no balanço das cargas negativas dos ácidos orgânicos dentro das células e dos ânions absorvidos pelas raízes. E é também ativador de várias enzimas e, portanto requerido em numerosos processos metabólicos. Este macronutriente é absorvido pelas plantas na forma catiônica K<sup>+</sup>, e mantém-se nesta forma, não sendo metabolizado, formando complexos instáveis de ligações fracas, que são facilmente quebradas (Marschner, 1995). Desta forma, a quantidade da fração solúvel desse nutriente aproxima-se da fração total e pode ser um indicativo do estado nutricional da cultura.

A análise química quantitativa de tecidos vegetais é um dos métodos utilizados para avaliar o estado nutricional das plantas, pois é uma medida direta da disponibilidade de nutrientes no solo, uma vez que os resultados correspondem à quantidade de nutriente absorvida pelas plantas. Desta forma, o teor de nutrientes nos tecidos vegetais reflete sua real disponibilidade no solo, porque existe uma relação entre o fornecimento de um nutriente pelo solo ou por um fertilizante e a concentração na folha, e uma relação entre essa concentração e a produção da cultura. Tal técnica pode estar sujeita a limitações tais como: épocas de amostragem, interpretação, contaminação da amostra, deficiências e excessos de nutrientes. Apesar disso, é uma das melhores ferramentas disponíveis para avaliar o estado nutricional de plantas e para orientar programas de adubação, em conjunto com os resultados da análise de solo (Malavolta et al. 1997).

Para a determinação dos teores de K nas plantas, normalmente é necessária a transformação da matriz orgânica (amostra de tecidos vegetais) em uma forma inorgânica simples. O método tradicional utilizado para decomposição do material vegetal é por via úmida utilizando-se uma solução concentrada de ácidos oxidantes concentrados, a digestão nítrico-perclórica (HNO<sub>3</sub> + HCLO<sub>4</sub> 4:1, v/v), no qual a amostra é totalmente oxidada, solubilizando os elementos a serem determinados em meio ácido e em formas inorgânicas simples e adequadas para análise (Nogueira et al., 2005). No entanto, o constante aprimoramento dos métodos analíticos faz com que a busca por novas tecnologias de análise rápidas, exatas, de custo reduzido e baixo



impacto ambiental estejam constantemente sendo revistas e avaliadas. Dessa forma, existem métodos alternativos, nos quais realiza-se a extração de K com água ou com a solução ácida diluída como o HCl 1,0 mol L<sup>-1</sup> (Miyazawa et al., 1984b). Nestes, apesar de não haver decomposição completa da matéria orgânica, há solubilização do K e de outros elementos e estes valores apresentam alta correlação com outros métodos em que a decomposição da matéria orgânica é total (Miyazawa et al., 1984a).

O objetivo deste trabalho foi comparar três formas de extração de K (nítrico-perclórica, água e HCl 1,0 mol L<sup>-1</sup>) de amostras da parte aérea do capim-tanzânia.

#### **Material e Métodos**

Foram utilizadas 101 amostras da parte aérea de plantas de capim-tanzânia (*Panicum maximum* cv. Tanzânia) oriundas de um experimento com doses de potássio. As amostras foram secas em estufa de circulação forçada de ar a 65°C, moídas em moinho de facas de aço inoxidável do tipo Willey, passadas em peneira de 1 mm e armazenadas em frascos plásticos.

Os procedimentos analíticos adotados foram baseados em Nogueira et al. (2005) e Miyazawa et al. (1984b). O extrato de K da digestão nítrico-perclórica, foi obtido através da digestão de 500 mg (± 0,1 mg) de material seco em 6 mL da mistura de HNO<sub>3</sub> + HCLO<sub>4</sub> na relação de 4:1 (v/v). A extração com água constou da agitação por 20 min de 500 mg (± 0,1 mg) de amostra em 25 mL de água ultra-pura e filtragem. O extrato da solução ácida diluída foi obtido a partir de 500 mg (± 0,1 mg) de matéria seca em 25mL de HCl 1,0 mol L<sup>-1</sup> aquecidos por 30 min em banho à 80°C, posterior agitação por 20 min e filtragem em papel de filtro quantitativo de filtração rápida. Em todos extratos a determinação do K ocorreu por fotometria de chama.

Os teores de K obtidos com a digestão nítrico-perclórica, água e a solução de HCl 1,0 mol L<sup>-1</sup> foram correlacionados e estabelecidas regressões lineares simples.

#### Resultados e Discussão

A Figura 1 representa a comparação de três formas de extração de K de amostras da parte aérea do capim-tanzânia, pelos métodos da digestão nítrico-perclórica, extração com água e solução extratora HCl 1,0 mol L<sup>-1</sup>.

Na comparação dos métodos de extração com água e HCl 1,0 mol L<sup>-1</sup> com a digestão nítrico-perclórica (Figuras 1A e 1B), não houve uma diferença estatística significativa, obtendo-se correlações lineares de y = 0,975x+0,322 (r = 79,2%) e y = 0,91x+2,42 (r = 77,7%) com intervalos de confiança em 95% (t= 1,064 e t= 0,389), respectivamente. Sendo que a melhor correlação foi obtida comparando-se os dois métodos alternativos água e HCl (Figura 1C), obteve-se correlação linear positiva e com diferença estatística não significativa com y =0,9986x-0,1998 (r = 94,93%) em um intervalo de confiança de 95% (t= 1,501). Provavelmente, esta menor linearidade entre o método padrão (nítrico-perclórico) e os métodos alternativos ocorre em virtude da formação do sal KClO<sub>4</sub>. Este sal precipita-se e impossibilita a determinação do elemento em questão, principalmente nas amostras com alta concentração de K.

Apesar do método da digestão por via úmida com a mistura ácida nítrico-perclórica ser o mais utilizado na dissolução de tecidos vegetais e de decompor quase que totalmente a amostra, apresenta algumas limitações como a emissão de vapores tóxicos, necessidade de utilização de equipamentos especiais (capelas de gases e blocos digestores), utilização de reagentes de difícil aquisição (controlados pelo exército, polícias civil e federal), além do perigo de explosão pelo emprego do ácido perclórico na forma oxidada e a quente. Já o método com solução de ácido diluído (HCI 1,0 mol L<sup>-1</sup>) apresenta a vantagens de gerar menor poluição do ambiente (pela menor geração de gases e vapores tóxicos ou corrosivos), não há necessidade de equipamentos específicos, e é um método simples, rápido, baixo custo e facilmente adaptável para análises de rotina. Como limitação seria apenas a extração parcial de alguns elementos como AI, Fe e S (Miyazawa et al., 1984a).

Os resultados indicaram que o métodos de extração de K de amostras de tecido vegetal de capim-tanzânia com água quente pode ser utilizado, tendo este a vantagem de ser uma extração que não gera resíduos tóxicos ao ambiente.



## Conclusões

Os resultados indicaram que os métodos de extração de K de amostras de tecido vegetal de capim-tanzânia utilizando a solução diluída, e eventualmente a água, podem ser utilizados em substituição ao método tradicional da digestão nítrico-perclórica.

#### Referências

MALAVOLTA, E.; VITTI, G. C.; OLIVEIRA, S. A. **Avaliação do estado nutricional das plantas**: princípios e aplicações. 2.ed. Piracicaba: POTAFOS, 1997. 319 p.

MARSCHNER, H. **Mineral nutrition of higher plants**. New York: Academic Press, 1995. 889p.

MIYAZAWA, M.; PAVAN, M. A.; BLOCH, M. F. M. Avaliação de métodos com e sem digestão para extração de elementos em tecidos de plantas. **Ciência e Cultura**, v.36, p.1953-1958, 1984a

MIYAZAWA, M.; PAVAN, M. A.; BLOCH, M. F. M. Determination of Ca, Mg, K, Mn, Cu, Zn and P in coffee, soybean, corn, sunflower and pasture grass leaf tissues by a HCl extraction method. **Communication in Soil Science and Plant Analysis**, New York, v.15, p.141-147, 1984b.

NOGUEIRA, A. R. A.; MATOS, A. O.; CARMO, C. A. F. S.; SILVA, D. J.; MONTEIRO, F. L.; SOUZA, G. B.; PITA, G. V. E.; CARLOS, G. M.; OLIVEIRA, H.; COMASTRI FILHO, J. A.; MIYAZAWA, M.; OLIVEIRA NETO, W. Tecido vegetal. In: NOGUEIRA, A. R. A.; SOUZA, G. B. (Ed.). **Manual de laboratórios**: solo, água, nutrição vegetal, nutrição animal e alimentos. São Carlos: Embrapa Pecuária Sudeste, 2005. p. 145-199.



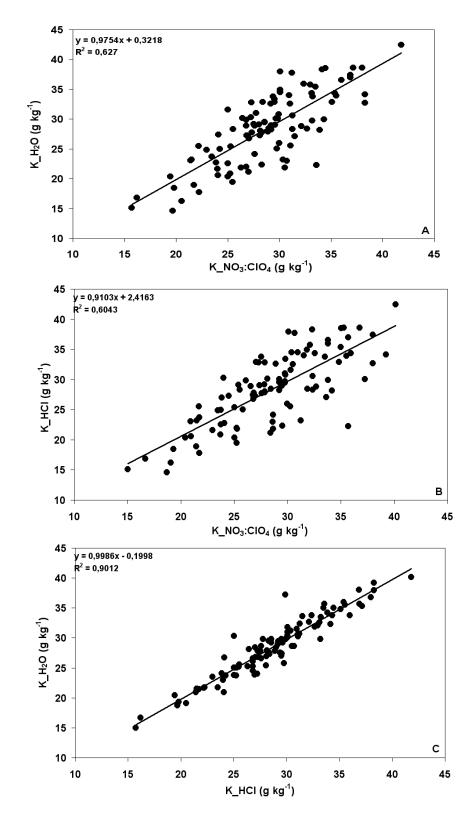


Figura 1. Comparação de três formas de extração de K (nítrico-perclórica -  $NO_3$ : $CIO_4$ , água -  $H_2O$  e HCl 1,0 mol  $L^{-1}$  - HCl) de amostras da parte aérea do capim-tanzânia. N=101 amostras.