

## استفاده از سدیم بیکربنات و دی. تی. پی. ا به عنوان عصاره گیر همزمان جهت اندازه گیری عنصر خاک

خندان نصرالهی، مهندس فیض الله زاده اردبیلی و لادن جوکار

به ترتیب کارشناس مرکز تحقیقات کشاورزی و منابع طبیعی فارس، عضو هیئت علمی موسسه تحقیقات خاک و آب، عضو هیئت علمی مرکز تحقیقات کشاورزی و منابع طبیعی فارس

### مقدمه

#### مواد و روش‌ها

۵۰ نمونه خاک مناطق مختلف استان فارس بصورت مرکب از عمق ۰-۳۰ سانتی‌متر تهیه، نمونه‌ها در هوای آزاد خشک و با غلطک خرد و از الک ۲ میلی متری استیل عبور داده شد. این خاک‌ها از نظر درصد رس، مواد آلی، هدایت الکتریکی، PH، کربنات کلسیم در محدوده کم تا زیاد قرار داشتند. عناصر  $\text{Cu}, \text{Zn}, \text{Mn}, \text{Fe}, \text{P}, \text{K}$  با روش‌های متداول اندازه گیری شد. یعنی K با روش استات آمونیوم ۱ مول، P با روش بی کربنات سدیم ۵/۰ مول و عناصر کم مصرف با روش DTPA در سه تکرار عصاره گیری شد. همچنین این خاکها با محلول سدیم بی کربنات ۵/۰ مول به اضافه DTPA ۰۰۰۵ مول با  $\text{PH} = ۷/۶$  در سه تکرار عصاره گیری شد. با استفاده از رگرسیون خطی، روابط کمی بین پارامترها تعیین و همچنین ضرایب همبستگی خطی روش‌ها دو به دو تعیین شده و همچنین براساس آنالیز خوشة ای (Cluster) و ضریب تبیین اصلاح شده آنالیز R-square طبقه بندی براساس متغیرها انجام شده است.

با در نظر گرفتن این طبقه بندی ها دندوگرام ۵۰ نمونه خاک رسیم و طبقات مسخنمن گردید. از طرفی برای هر متغیر (EC, %OC, %Clay) به صورت تجربی طبقه بندی صورت گرفت و در طبقات شاخص رابطه بین دو روش متداول و روش بی کربنات سدیم - DTPA به دست آمد.

#### نتایج و بحث

با استفاده از رگرسیون خطی، روابط کمی بین پارامترها تعیین و همچنین ضرایب همبستگی خطی روش‌ها دو به دو تعیین شده که به شرح زیر می باشد.

به طور متداول عصاره گیرهای متعددی جهت اندازه گیری عنصر غذایی قابل جذب گیاه به کار می رود. برای مثال بی کربنات سدیم ۵/۰ مول که در سطح وسیع برای اندازه گیری فسفر قابل جذب در خاک‌های خنثی و قلیانی در خاک به کار می رود (Olsen 1954) و یا محلول ۱ مول استات آمونیوم برای اندازه گیری پتانسیم و منیزیم قابل جذب (Dellavalle, 1992) و ۰۰۰۵ مول DTPA برای عناصر  $\text{Cu}, \text{Zn}, \text{Mn}, \text{Fe}$  (Lindsay and Norvell 1978) مورد استفاده قرار می گیرد در هر صورت اندازه گیری جدایانه عناصر گران وقت گیر است. استفاده از یک عصاره گیر جهت استخراج همزمان این عناصر سبب صرفه جویی مواد در وقت و هزینه می گردد.

از معروفترین عصاره گیر همزمان استفاده از AB-D.T.P.A است که توسط آقای سلطانپور و همکارانش در (۹۷۷) ارائه و به سرعت در اکثر خاکهای آهکی دنیا جهت اندازه گیری جدایانه عناصر Ca, Cu, Zn, Mn, K, P, NO<sub>3</sub> و Mg به کار برده شد. علیرغم شهرت جهانی این روش به دلایل مختلف خیلی مورد قبول محققین قرار نگرفت. Rodriguez و همکاران (۱۹۹۹) در دانشگاه کلرادو واستفاده از رسیم کربنات سدیم و DTPA را جهت عصاره گیری همزمان عناصر غذایی ارائه نمودند و با عصاره گیرهای دیگر مقایسه و هم بستگی خطی به دست آمده معنی دار بوده و مشکلات عصاره گیر-AB-D.T.P.A را نداشته است. هدف از این مطالعه بررسی امکان جایگزینی بی کربنات سدیم و DTPA برای استخراج عناصر غذایی پرمصرف و کم مصرف در خاک به جای عصاره گیری جدایانه که بطور متداول جهت اندازه گیری این عناصر به کار می رود.

Cu	Zn	Mn	Fe	K	P
0.981	0.773	0.967	0.988	0.925	0.963

براساس آنالیز خوشة ای (Cluster) و ضریب تبیین اصلاح شده Adjusted R-square به شرح زیر می باشد.

%OC	pH	EC (dS/m)	% Clay
<0.5		0-2	<20
0.5-1.0	7.5-8	2-4	20-30
1.0-1.5	8-8.5	4-6	30-40
1.5-2		>6	>40
>2			

- 4- Lindsay W.L. and W.A. Norvell. 1969. Development of DTPA micronutrient soil test. Abstr. 69:84.
- 5- Lueck C.H. and F. Bolty. 1956. spectrophotof study of modified hetropoly blue method for phosphorous. Anal Chem. 28:1168-1171.
- 6- Murphy. J. and J. P. Riley. 1962. A modified single solution method for determination of phosphate in natural water Anal. Chem Acta 25: 31-36.
- 7- Soltanpour P. N. A. Khan and W. L. Lindsay. 1976. Factors affeting DTPA extractable Zn, Mn, and Cu, From soils comm. Soil Sci. ant Anal. 7(9): 797-821.
- 8- Soltanpour P.N. and A. P Schwab. 1977. A new soil test for simultaneous extraction of macro and micro- nutrient in alaline soils. Comm soil sci plant Anal, 8(3): 195-207.
- Soltanpour P.N. and W.W. Workman. 1979 modification of the  $\text{NH}_4\text{HCO}_3$ -DTPA soil test or omit carbon black comm. Soil Sci. Plant Anal. 10(11): 1411-1420.

با توجه به نتایج ملاحظه شد که تفاوت چندانی بین مقدار ضریب تبیین اصلاح شده در مورد عنصر  $\text{Cu}$  و  $\text{Mn}$ ,  $\text{Fe}$ ,  $\text{K}$ ,  $\text{P}$  و  $\text{Cu}$  در طبقات مختلف با حالت کلی وجود ندارد و با توجه به ضریب همبستگی بالا به راحتی می توان دو روش عصاره گیری را جایگزین کرد. ولی در مورد عنصر روی با طبقه بندی خاکها در دو گروه pH میزان همبستگی بین دو روش بیشتر شده و ضریب همبستگی بین دو روش عصاره گیری بر اساس آنالیز خوشة ای ( $0.773 / 0.845$ ) در مقایسه با حالت کلی (افزایش یافته و این نشان می دهد که جایگزینی این دو روش در رابطه با روی تحت تأثیر PH خاک می باشد.

#### منابع مورد استفاده

- 1- Rodriguez. J. B. self, G. A. Peterson and D. G. Westfall. 1999. Sodium Bicarbonate- DTPA test for Macro and Micro Nutrient Elemento in soils. Commun. Soil. Sci. Plant Anal. 30(788), 957-970.
- 2- Folson B.L., H.D. Sinderman and L.R. Hossner . 1977. Correcting turbidity interferance in the determination of phosphorous. Soil Sci. Am. P 41 No:
- 3- Havlin, J.L. and P.N.oltanpour. 1982. Greenhouse and Field evaluation of the  $\text{NH}_4\text{HCO}_3$  + DTPA soil test For Fe. Plant nutrition. 5(4-7) 769-783.