



## اثر بخشی کانی پالی گوروسکایت بر روی خصوصیات فیزیکو شیمیایی خاک های منطقه تی چنگ جهرم از توابع استان فارس

زهرا یزدانی جهرمی<sup>1</sup>، احمد حیدری<sup>2</sup>، شهلا محمودی<sup>3</sup>

1- دانشجوی سابق کارشناسی ارشد دانشگاه تهران

2-3- استادیار و استاد دانشگاه تهران

[zahrayazdani@ut.ac.ir](mailto:zahrayazdani@ut.ac.ir)

### چکیده

کانی پالی گوروسکایت در رده کانی های فیبری بوده که دارای بار سطحی کم، سطح ویژه بالا و منیزیم فراوانی در ساختار خود می باشند. این کانی در محیط های مرطوب ناپایدار بوده و به طور اختصاصی در برخی از مناطق خشک و نیمه خشک جزئی از بخش رس خاک می باشد. در این پژوهش به بررسی اثر این کانی رسی بر روی خصوصیات شیمیایی و فیزیکو شیمیایی خاک های منطقه تی چنگ جهرم از توابع استان فارس پرداخته شده است. افزایش منیزیم تبدالی، وجود پالی کریت<sup>1</sup> ها و همچنین اثرات تخریبی ناشی از مقدار زیاد این کانی در منطقه مورد مطالعه به وضوح قابل رویت می باشد.

کلمات کلیدی: پالی گوروسکایت، ، پالی کریت، تی چنگ جهرم، منیزیم تبدالی

### مقدمه

وقتی خاک های محتوی مقدار فراوانی کانی پالی گوروسکایت تحت آبیاری قرار گیرند میزان زیادی منیزیم در خاک آزاد می کنند (Neaman and Singer,2000a). منیزیم تبدالی باعث کاهش پایداری خاکدانه ها شده و باعث پراکندگی بخش رس خاک می گردد (Keren,1991). البته شایان ذکر است که وجود منیزیم در فاز مایع باعث افزایش فسفر قابل جذب گیاه نیز می گردد (Shariatmadari and Mermut,1999) لذا پالی گوروسکایت به عنوان منبع کند رها منیزیم می تواند در مناطق خشک و نیمه خشک آهکی فسفر قابلیت دسترس فسفر را بهبود بخشد. پالی گوروسکایت دارای پتانسیل بسیار قوی برای تخریب خاکدانه ها و پراکندگی آن ها و حرکت در طول پروفیل خاک همراه با سایر رس های فیلولسیلیکاته از جمله اسمکتایت و کائولینایت می باشد (Neaman and Singer,2000b). پالی گوروسکایت به صورت انتخابی همراه با اسمکتایت و کائولینایت در طول پروفیل خاک حرکت کرده و حفرات خاک ها را مسدود می کنند. تخریب خاکدانه ها و همچنین حرکت پالی گوروسکایت از خاک سطحی در طی بارندگی یا آبیاری سبب فرسایش خاک ها می گردد (buhmann et al.,1996). پالی کریت<sup>2</sup> (دوری پن هایی که ماده سیمان کننده ذرات به صورت غالب پالی گوروسکایت می باشد) در برخی از مناطق از جمله منطقه مورد مطالعه قابل رویت می باشد. زمانیکه پالی کریت ها در سطح یا نزدیکی سطح رخ دهد می تواند رشد گیاهان را به مقدار قابل توجهی کاهش

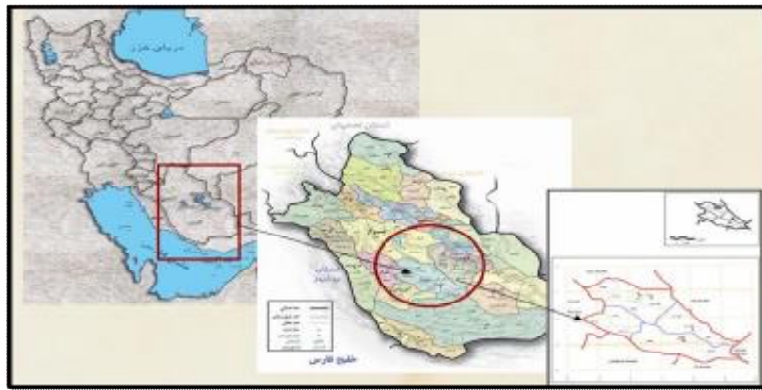
<sup>1</sup> Palycrte



دهد. همچنین نفوذ آب را به شدت کاهش داده و باعث افزایش رواناب و همچنین در برخی از مناطق نیاز به تجهیزات زهکشی را غیر قابل اجتناب می نماید (rodas et al,1994;stahr et al,2000)..

### مواد و روشها

منطقه تی چنگ جهرم قسمتی از حوضه رودخانه شور بوده و در بخش کردیان جهرم در شمال شرقی این شهرستان واقع شده است. این دشت با مساحتی در حدود 15 کیلومتر مربع بین مختصات  $53^{\circ} 39' 30''$  تا  $53^{\circ} 42' 43''$  طول شرقی و  $28^{\circ} 32' 33''$  تا  $28^{\circ} 35' 30''$  عرض شمالی قرار گرفته است. اقلیم منطقه گرم و خشک، دارای رژیم رطوبتی و حرارتی اریدیک و هایپرترمیک می باشد (شکل 1).

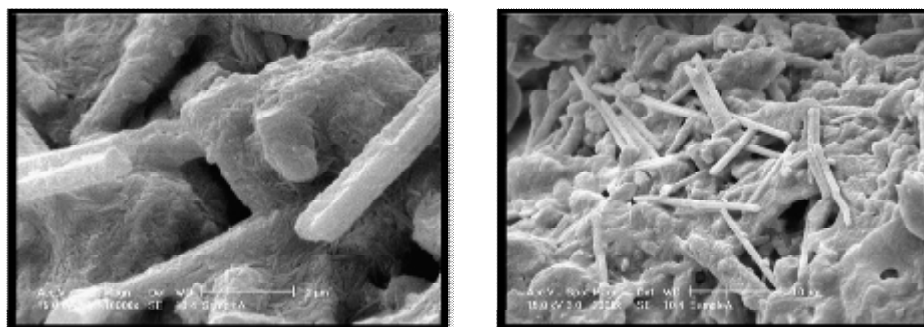


شکل 1- موقعیت منطقه مورد مطالعه در استان فارس و شهرستان جهرم

در این پژوهش 16 پروفیل حفر و مورد بررسی قرار گرفتند که در این میان 2 پروفیل از نظر مینرالوژی حاوی مقادیر قابل ملاحظه‌ای کانی پالی گوروسکایت در بخش رسی خود بوده که به عنوان نمونه به بررسی بیشتر بخش مینرالوژی، فیزیکو شیمیایی و میکروسکوپ الکترونی آن‌ها پرداخته شد (جدول 1 و، شکل، 3، 2 و 4).

جدول شماره 1- موقعیت پروفیل‌ها در منطقه و رده بندی آن‌ها

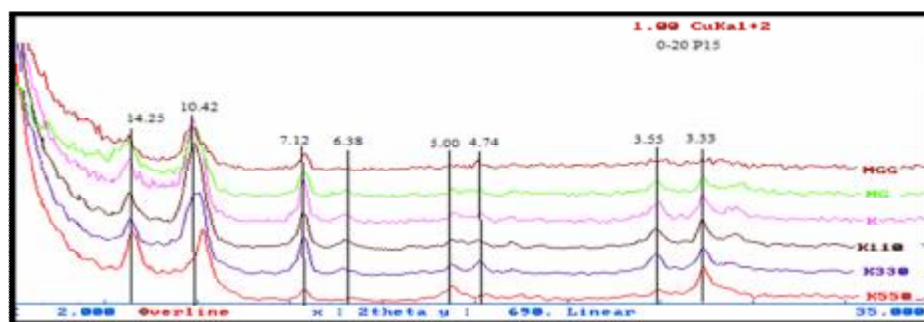
پروفیل	رده بندی پروفیل‌ها	موقعیت جغرافیایی
P1	<i>Loamy- Skeletal, carbonatic, hyperthermic, Calcic Petrocalcids</i>	$53^{\circ} 41' 28/08''$ شرقی $28^{\circ} 34' 28/20''$ شمالی
P2	<i>Fine Loamy, carbonatic, hyperthermic, Calcic Petrocalcids</i>	$53^{\circ} 41' 34/02''$ شرقی $28^{\circ} 34' 22/92''$ شمالی



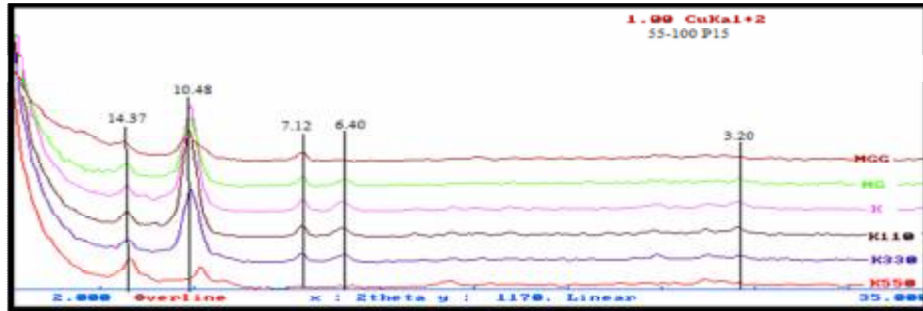
شکل شماره 2- رسوب کانی پالی گوروسکایت بر روی کلسیت های سوزنی

جدول شماره 2- خصوصیات فیزیکوشیمیایی پروفیل‌ها

P ppm	Mg <sup>2+</sup> meq/l	pH Se	EC dS/m	%OC	%آهک	$\Gamma_b$ g/cm <sup>3</sup>	%شن	%سیلت	%رس	بافت	افق	عمق Cm	
16/02	22/00	8/20	2/25	0/46	32/7	1/79	82/80	10/00	7/20	vgsl	Ap	0-22	
16/95	22/00	7/90	2/80	0/10	39/70	1/85	78/80	8/00	13/20	vgls	Bk	22-45	P1
25/25	38/50	7/90	3/02	0/20	48/50	1/81	70/80	20/00	9/20	l	Bk <sub>m</sub>	45-100	
20/13	15/00	8/10	2/03	0/83	21/8	1/42	48/80	34/00	17/20	gl	Ap	0-20	
31/32	23/00	7/60	2/45	0/03	48/29	1/65	42/80	32/00	25/20	l	Bk	20-55	P2
28/56	23/50	7/60	2/32	0/07	56/80	1/96	40/80	28/00	31/20	cl	Bk <sub>m</sub>	55-100	



شکل 3- دیفرکتوگرام افق 0-22 پروفیل شماره 2



شکل 4- دیفرکتوگرام افق 55-100 پروفیل پروفیل شماره 2

### نتیجه گیری

پالی گوروسکایت به عنوان کانی ناپایدار در مناطق مرطوب شناخته شده است. وقتی میزان بارندگی بیش از 300 میلی متر در منطقه ای باشد پالی گوروسکایت به اسمکتایت هوازده می گردد ( Paquet & Millot, 1973). این کانی در pH قلیایی و فعالیت بالای سیلیسیم و منیزیم پایدار می باشد، در بین کانی های رسی پالی گوروسکایت به عنوان یکی از غنی ترین کانی ها از نظر منیزیم شناخته شده است ( Weaver & Pollard, 1973; Singer, 2000a). محلول این خاک ها غنی از منیزیم - است، همانطور که در جدول 2 مشاهده می گردد منیزیم قابل تبادل در این خاک ها بالا می باشد و کاتیون غالب محلول خاک در این منطقه به شمار می رود. pH نسبتا قلیایی و نتایج مینرالوژی و میکروسکوپ الکترونی و فیزیکو شیمیائی مؤید این قضیه می باشد که این خاک ها تحت تاثیر کانی پالی گوروسکایت می باشد، همانطور که در جدول شماره 2 مشاهده می گردد، سنگین شدن بافت خاک با افزایش عمق و همچنین بالا رفتن وزن مخصوص ظاهری با عمق نشان دهنده سخت شدن لایه و وجود پالی کریت های نامبرده می باشد همچنین نتایج دیفرکتوگرام ها در شکل 3 و 4 با توجه به پیک واضح 10/4 و 6/4 که مربوط به کانی های فیبری همچون پالی گوروسکایت می باشد نتایج تحقیقات فوق و میزان فراوان این کانی را شهادت می دهد. شکل سوزنی این کانی بر روی کریستال های کلسایت سوزنی در افق 55-100 مربوطه به پروفیل 2، و سختی این لایه و عدم رشد ریشه در این لایه در مطالعات صحرائی همه تاثیرات کانی پالی گوروسکایت می باشد که باعث ایجاد اثرات تخریبی در این خاک ها شده به طوری که رشد گیاهان مرکبات و نخیلات را محدود نموده است. لذا توجه به این نکته اساسی در مورد این کانی و اندیشیدن تدابیر مدیریتی از نظر آبیاری و مطالعات زراعی قبل از کاشت در این مناطق امری است که بیش از پیش ضروری به نظر می رسد.

### قدردانی

با تشکر فراوان از اساتید گرامیم جناب آقای دکتر حیدری و سرکار خانم دکتر شهلا محمودی به خاطر تمام راهنمایی ها و زحمات بی دریغشان.



#### منابع

- Buhmann, C., Rapp, I., Laker, M. C., 1996. Differences in mineral ratios between diagenetically and original clay fractions in some South Africa soils as affected by amendments. *Aust. J. Soil Res.* 34, 909-923
- Keren, R., 1991. Specific effect of magnesium on soil erosion and water infiltration. *Soil Sci. Soc. Am. J.* 55, 783-787.
- Neaman, A., Singer, A., 2000a. Kinetics of palygorskite hydrolysis in dilute salt solution. *Clay Miner.* 35, 433-441.
- Neaman, A., Singer, A., 2000b. Rheological properties of aqueous suspension of palygorskite. *Soil Sci. Soc. Am. J.* 64, 427-436.
- Paquet, H., Millot, G., 1973. Geochemical evolution of clay minerals in the weathered products in soils of Mediterranean climate. In: Serratos, J. M. (Ed.), *Proc. Int. Clay conf. Madrid, Spain, 1972*. Clay minerals Society, Bloomington, IN, pp. 199-206.
- Rodas, M., Luque, F. J., Mas, R., Garzon, M. G., 1994. Calceretes, palycretes and silcrettes in the paleogene detrital sediments of the Duero and tajo basins, Central Spain. *Clay Miner.* 29, 273-285.
- Shariatmadari, H., Mermut, A. R., 1999. Magnesium and silicon induced phosphate desorption in smectite-Palygorskite and Sepolite calcite systems. *Soil Sci. Soc. Am. J.* 63, 1167-1173.
- Stahr, K., Kuhn, J., Trommler, J., Papenfuss, K., Zarei, M., Singer, Portugal. *Aust. J. Soil Res.* 38, 169-188.
- Weaver, C. E., Pollard, L. D., 1973. *The Chemistry of clay minerals. Developments in Sedimentology, Vol. 15*. Elsevier, Amsterdam, Netherlands.