

## مطالعه اثر کشت طولانی مدت انگور بر روی کانی‌شناسی اجزاء خاک و شکل‌های مختلف پتاسیم در دو منطقه ملایر

سهیلاسادات هاشمی<sup>1</sup>

استادیار گروه علوم خاک، دانشکده کشاورزی، دانشگاه ملایر؛ S.Hashemi@malayeru.ac.ir

دریافت: 98/11/15 و پذیرش: 99/4/25

### چکیده

نیاز کودی به عنصر پتاسیم تحت تاثیر نوع گیاه و مدت زمان کاشت آن و وابسته به منبع خاکی آن است. هدف از این تحقیق بررسی اثر کشت دراز مدت بر کانی‌شناسی اجزاء خاک و شکل‌های مختلف پتاسیم در باغات انگور در شهرستان ملایر است. خاک‌رخ‌ها در دو منطقه با بافت سنگین و سبک حفر شدند. خصوصیات فیزیکی، شیمیایی و شکل‌های مختلف پتاسیم خاک‌ها تعیین شد. اجزاء خاک جدا شدند و کانی‌شناسی جزء شن، سیلت و رس در برخی افق‌های خاک رخ‌ها تعیین شد. مقادیر میانگین پتاسیم محلول، تبادل، غیرتبادلی و کل به ترتیب از 15/8 تا 62/1، 216/8 تا 395.540/8 تا 1897 و 8322 تا 13416 میلی‌گرم بر کیلوگرم در خاک‌رخ‌ها متغییر بود. پتاسیم محلول و تبادل با کربن آلی ( $r^2=0/67$ ) و میزان رس ( $r^2=0/42$ ) دارای ارتباط مثبت معنی‌داری بودند. آهک و سیلت با اشکال پتاسیم دارای ارتباط منفی و در برخی موارد معنی‌دار ( $r^2=0/62$ ) بودند. نتایج کانی‌شناسی در جزء رس نشان داد که منطقه با بافت درشت عمدتاً حاوی ایلیت بیشتر و منطقه با بافت سنگین حاوی ورمی‌کولایت و سپس اسمکتایت بیشتری بود. کانی‌های مختلط ایلیت-اسمکتایت، ایلیت-ورمی‌کولایت، و کلرایت-اسمکتایت در بخش سیلت نمونه‌ها بیشتر مشاهده شدند و نقش اصلی کنترل شکل‌های متفاوت پتاسیم را در این جزء داشتند. کشت دراز مدت انگور در هر دو منطقه باعث کاهش پتاسیم کل نسبت به اراضی بایر کناری شده است. توصیه می‌شود برای آزادسازی پتاسیم از جزء غیرتبادلی، مصرف کود پتاسه از طریق آزمون خاک برآورد گردد.

واژه‌های کلیدی: پتاسیم محلول و تبادل، ایلیت، اسمکتایت، ورمی‌کولایت

<sup>1</sup>تویسنده مسئول، آدرس: ملایر، دانشگاه ملایر، دانشکده کشاورزی، گروه علوم و مهندسی خاک

## مقدمه

بسیاری از ویژگی‌های خاک، از جمله انبساط و انقباض، تبادل کاتیونی، تهویه، نفوذپذیری و ویژگی‌های تغذیه‌ای خاک بستگی به نوع و میزان کانی‌ها به‌ویژه رس‌های خاک دارد (ترابی‌گل‌سفیدی و همکاران، 1380). پتاسیم به طور متوسط 2/6 درصد از جرم پوسته زمین را تشکیل می‌دهد و بنابراین از نظر فراوانی عنصری، هفتمین و از لحاظ عنصر غذایی چهارمین عنصر شیمیایی در لیتوسفر می‌باشد (مک‌لین و همکاران، 1972). بخش قابل توجهی از پتاسیم در خاک‌ها در ساختمان متبلور کانی‌های اولیه و ثانویه مثل میکاها، فلدسپارها و کانی‌های میکایی بخش رس وجود دارد. بنابراین مهم‌ترین منبع تأمین پتاسیم برای گیاهان، هوادیدگی کانی‌های حاوی این عنصر در خاک می‌باشد. معمولاً میکاها در بخش رس خاک وجود داشته و راحت‌تر از فلدسپاتها ( $\text{KAlSi}_3\text{O}_8$ ) که اغلب در بخش سیلت و شن خاک وجود دارند، هوادیده شده و پتاسیم مورد نیاز گیاه را آزاد می‌کنند.

در میان میکاها نیز کانی بیوتیت راحت‌تر از کانی مسکوویت هوادیده می‌شود. در واقع هوادیدگی مسکوویت در حضور بیوتیت غیرمحتمل می‌باشد و مقدار مسکوویت نمی‌تواند به‌عنوان یک شاخص از ذخیره پتاسیم در خاک‌هایی که در آنها کانی‌های مسکوویت و بیوتیت با هم وجود دارند، استفاده شود (پال و همکاران، 2001). بنابراین در خاک‌های مناطق خشک و نیمه‌خشک اصلی‌ترین منبع تأمین پتاسیم مورد نیاز گیاه، هوادیدگی کانی بیوتیت می‌باشد (هاولین و همکاران، 1999). به طور کلی پتاسیم در خاک به چهار شکل اصلی وجود دارد که عبارتند از پتاسیم محلول (درصد بسیار کم)، تبدلی (2-0/1 درصد کل)، غیرقابل تبادل (2-10 درصد کل) و ساختمانی (98-90 درصد کل). پتاسیم در خاک می‌تواند از ذرات سیلت و رس آزاد شود. به نظر می‌رسد آزادسازی پتاسیم از ذرات سیلت در نتیجه وجود میکاها و آزادسازی آن از بخش رس در نتیجه وجود ایلیت و میکاهاى دانه‌ریز باشد. زیرا میکاها در بخش ریز و درشت خاک و کانی ایلیت در بخش رس خاک‌ها وجود دارند. هم‌چنین به نظر می‌رسد سرعت آزادسازی پتاسیم از ذرات سیلت بیشتر از ذرات رس بوده، که این به دلیل تفاوت در درجه هوادیدگی می‌باشد (فیگن‌بام و لاوی، 1977). موراشکی‌نا و همکاران (2007) در مطالعه تثبیت پتاسیم در رسوبات گرانیتی در منطقه کالیفرنیا، نشان دادند که کانی اسمکتیت و میکا در جزء رس، ورمی‌کولیت و بیوتیت آبدار در جزء سیلت، و فلدسپار، آمفیبول، کوارتز و قسمتی از ورمی‌کولیت در جزء شن ریز و خیلی ریز از

جمله کانی‌های عمده در تثبیت پتاسیم می‌باشند. بالاترین تثبیت پتاسیم را در جزء سیلت و توسط ورمی‌کولیت و میکای آبدار و سپس در جزء شن ریز توسط فلدسپارها گزارش کردند. نبی‌اللهی و همکاران (2006) با مطالعه اشکال مختلف پتاسیم در راسته‌های مختلف خاک، نشان دادند که در راسته ورتی‌سولز بدلیل غالب بودن کانی رسی اسمکتیت، تمامی شکل‌های پتاسیم نسبت به سایر راسته‌ها، بالاتر است. هم‌چنین بیان نمودند که خاک‌های با محتوی ایلیت 30 تا 50 درصد، پتاسیم ساختاری و غیرتبدلی بالاترین نسبت به خاک‌های با محتوی ایلیت 10 تا 30 درصد دارند.

درخت انگور با نام علمی (*Vitis vinifera*)، از جنس ویتیسو گونه وینفرا از خانواده انگور سانان (*Vitaceae*) است. پتاسیم به عنوان یک جزء از محلول سیئوپلاسم سلولی، نقش حیاتی در پایین آوردن پتانسیل اسمزی گیاه، ایفا می‌کند. در باغ‌های انگور پتاسیم برابر شد شاخه، افزایش کیفیت محصول و مدت انبساطی خوشه‌ها لازم می‌باشد (خان‌دگال، 1977). زارعی (1392) نشان داد که با افزایش سولفات پتاسیم به صورت برگ‌پاشی بر روی انگور، کلیه صفات کمی و کیفی انگور افزایش یافته است. گلی‌کلانیا (1383) در تحقیق بر روی تثبیت پتاسیم در خاک‌های زیر کشت انگور در ارومیه نشان داد که با افزایش میزان پتاسیم مصرفی در خاک‌ها، میزان تثبیت افزایش یافته، و میزان این تثبیت کاملاً وابسته به نوع کانی‌های رسی می‌باشد و مستقل از میزان مصرف پتاسیم است. با توجه به مطالعات انجام گرفته، مشخص شد که انگور گیاهی پتاسیم‌دوست بوده، و می‌تواند تا چندین سال پتاسیم مورد نیاز را از خاک تأمین کند.

شهرستان ملایر اولین رتبه در استان همدان، و پنجمین جایگاه کشت انگور در ایران را بخود اختصاص داده است، که سالانه بیش از 220 هزار تن انگور را تولید می‌کند. بیش از 50 سال از کشت این گیاه در منطقه می‌گذرد، لذا پر اهمیت است که بدانیم آیا مقدار مصرف کودهای پتاسیم یو کشت طولانی مدت آن در منطقه، اثری بر روی کانی‌های رسی خاک داشته است یا خیر؟ سابقه کشت و کار زمین بر ویژگی‌های کانی‌شناسی رس اثرگذار است و در دراز مدت می‌تواند باعث حذف، انتقال و دگرگونی کانی‌های رسی خاک گردد (لندی و همکاران، 1397). با توجه به کشت متراکم و هر ساله انگور در دشت ملایر و آبیاری غرقابی که به تعدد صورت می‌گیرد، می‌توان این فرضیه را ارائه داد که تغییراتی در نوع و مقدار کانی‌های رسی منطقه و هم‌چنین در مقدار اشکال متفاوت پتاسیم خاک رخ داده باشد. شناخت نوع و ترکیب نسبی

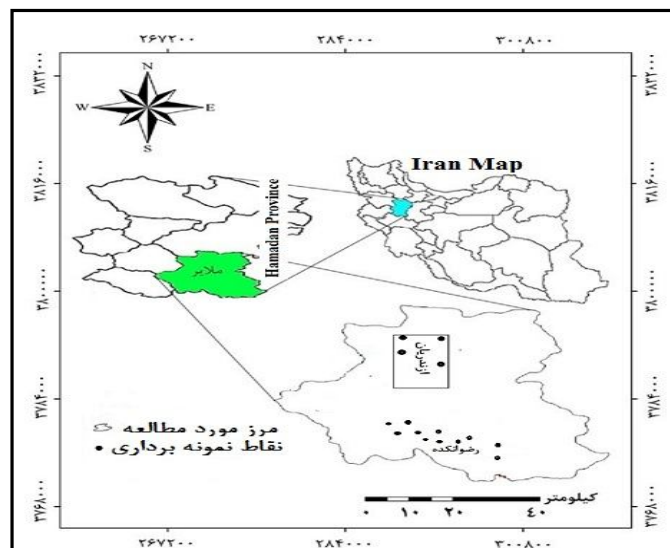
می‌شوند. منطقه دیگر مورد مطالعه، رضوانکده دشت آبرفتی دامنه‌ای از شهرستان ملایر می‌باشد. دشت ملایر با وسعتی بالغ بر 38000 هکتار، بین 48 درجه و 22 دقیقه تا 49 درجه و 10 دقیقه طول شرقی و 34 درجه و 1 دقیقه تا 34 درجه و 40 دقیقه عرض شمالی قرار گرفته است. 22000 هکتار از اراضی را باغات و از این مقدار نزدیک به 60 درصد را کشت درختان انگور بخود اختصاص داده است. منطقه‌های مورد مطالعه براساس نقشه رژیم‌های رطوبتی و حرارتی خاک‌های ایران، دارای رژیم رطوبتی و حرارتی زیریک و مزیک می‌باشند (بنایی 1377). انتخاب این دو دشت بدلیل بافت کاملاً متفاوت آنها از یکدیگر است. حفر خاک‌رخ‌ها در اراضی زیر کشت انگور به مدت بیش از 50 سال و زمین‌های بدون کشت انگور کناریکه به‌طور بایر یا تناوبی زیر کشت محصولات زراعی و علوفه‌ای هستند، انجام شد. طبقه‌بندی خاک‌رخ‌ها براساس سیستم طبقه‌بندی خاک آمریکا (2014) تا حد گروه بزرگ صورت گرفت. جهت بررسی شکل‌های مختلف پتاسیم، از هر کدام از افق‌ها، نمونه خاک برداشت گردید (شکل 1).

هر یک از کانی‌های تشکیل دهنده خاک نه تنها از نظر کاربردی و مدیریتی دارای اهمیت فراوان می‌باشد، بلکه با شناسایی روند تکامل آن‌ها می‌توان دیدگاه علمی گسترده‌ای را در نحوه استفاده از آن‌ها پیش روی ما بگذارد. لذا هدف از این تحقیق بررسی کانی‌شناسی اجزای خاک‌های تحت کشت انگور در برخی نقاط کشت شهرستان و ارتباط آن با شکل‌های مختلف پتاسیم می‌باشد.

## مواد و روش‌ها

### موقعیت مناطق مورد مطالعه

یکی از مناطق مورد مطالعه، بخش ازندریان به وسعت 1350 هکتار، در غرب شهرستان ملایر واقع شده و بین 48 درجه و 39 دقیقه تا 48 درجه و 47 دقیقه طول شرقی و 34 درجه و 26 دقیقه تا 34 درجه و 31 دقیقه عرض شمالی قرار گرفته و ارتفاع آن از سطح دریا حدود 1700 تا 2010 متر می‌باشد (شکل 1). منطقه مورد مطالعه از نظر فیزیوگرافی در دو واحد فیزیوگرافی آبرفت‌های بادبزی شکل سنگریزه‌دار و دشت آبرفتی دامنه‌ای قرار گرفته است. به‌طور کلی گندم، جو، ذرت و یونجه بخشی از کشت زراعی منطقه را به خود اختصاص داده‌اند. و درختانی انگور و گردو به صورت کشت آبی در آن کشت



شکل 1- منطقه‌های مورد مطالعه و نمایش نقاط نمونه برداری شده

### آزمایش‌های فیزیکی و شیمیایی

pH خاک در سوسپانسیون 1:5 خاک و آب مقطر (توماس، 1996)، میزان کربن آلی باروش والکلی - بلک اصلاح شده توسط نلسون و سامرز (1996)، قابلیت هدایت الکتریکی (EC) در عصاره سوسپانسیون 1:5 خاک

برخی ویژگی‌های فیزیکی و شیمیایی خاک‌ها از جمله، بافت خاک به روش هیدرومتر (گی و بادر، 1986)، کربنات‌کلسیم معادل با روش تیتراسیون (الیسون و مودی، 1962)، ظرفیت تبادل کاتیونی (CEC) (چاپمن، 1965)،

بررسی میزان درصد کمی رس‌ها از نرم‌افزار Xp powder ver.2004.04 استفاده شد (آزاروف و برگر، 1958). بررسی‌ها با کمک دیتابیس PDF2 صورت گرفت. هم-چنین برآورد میزان فراوانی نیمه‌کمی کانی‌های اجزاء سیلت و شن نیز با محاسبه سطح زیر منحنی پراش نگارها انجام شد.

جهت تحلیل آماری داده‌ها، از نرم‌افزار SPSS، جهت مقایسه میانگین‌ها از آزمون دانکن و برای ترسیم نمودارها از نرم‌افزار Microsoft Office Excel استفاده شد.

### نتایج و بحث

بررسی ویژگی‌های فیزیکی و شیمیایی خاک‌رخ-های مورد مطالعه: برخی از ویژگی‌های فیزیکی و شیمیایی خاک‌ها در هر دو منطقه به‌طور میانگین در جدول 1 نشان داده شده است. همانطور که مشاهده می‌گردد، میزان شن از حداقل 12/5 درصد در خاک‌رخ 14 تا حداکثر 87 درصد در خاک‌رخ 2 متغیر است. هم‌چنین میزان رس از حداقل 6 درصد در خاک‌رخ 1 تا حداکثر 44/5 درصد در خاک‌رخ 14 نوسان داشت. خاک‌های منطقه از ندریان عمدتاً شنی و خاک‌رخ‌های دشت رضوانکده رسی تا سیلتی رسی بودند. میزان pH از 7 تا 8 در همه خاک‌رخ‌ها تغییر کرد. میزان کربن آلی خاک نیز از حداقل 0/05 درصد در خاک‌رخ 12 تا حداکثر 1/4 درصد در خاک‌رخ 5 تغییر کرد. میزان ظرفیت تبادل کاتیونی خاک از حداقل 6 سانتی‌مول بر کیلوگرم در خاک‌رخ‌های 2 و 3 تا حداکثر 18/4 سانتی‌مول بر کیلوگرم در خاک‌رخ 7 متغیر بود. ظرفیت تبادل کاتیونی در منطقه از ندریان بسیار پایین و در دشت رضوانکده در حد بالاتری مشاهده شد. بالاتر بودن رس در خاک‌های دشت رضوانکده می‌تواند عاملی برای افزایش میزان ظرفیت تبادل کاتیونی باشد. مقدار آهک نیز از حداقل 21 درصد در خاک‌رخ 2 تا حداکثر 37 درصد در خاک‌رخ 5 متغیر بود (جدول 1).

و آب مقطر (رودز، 1996)، اندازه‌گیری شدند. پتاسیم محلول خاک توسط آب مقطر، با نسبت 1 به 5 خاک به آب، پتاسیم قابل استخراج با استات آمونیوم، توسط عصاره‌گیری با استات آمونیوم یک نرمال در پ‌هاش 7، صورت گرفت. میزان پتاسیم تبدلی از تفاضل میزان پتاسیم قابل استخراج بوسیله استات آمونیوم و پتاسیم محلول بدست آمد (هلمک و اسپارک، 1996). پتاسیم غیرتبدلی توسط اسید نیتریک جوشان 1 نرمال اندازه‌گیری شد (نودسن و همکاران، 1982)، و از تفاضل میزان پتاسیم قابل استخراج با استات آمونیوم و قابل استخراج با اسید نیتریک، میزان پتاسیم غیرتبدلی محاسبه گردید. پتاسیم کل به روش هضم با اسیدفلوریدریک تعیین شد (هلمک و اسپارک، 1996). اندازه‌گیری مقدار پتاسیم در عصاره‌های حاصل به روش شعله‌سنجی با استفاده از دستگاه فلیم‌فوتومتر مدل Corning 405 انجام گرفت.

### مطالعات کانی‌شناسی

مراحل جداسازی و آماده‌سازی اجزاء شن، سیلت و رس طی خالص‌سازی از قانون استوکز به روش معمول کنز و دیکسون انجام شد (کنز و دیکسون، 1986). حذف املاح محلول و گچ با آب مقطر، حذف کربنات‌ها با کمک محلول استات سدیم یک نرمال با pH=5، حذف مواد آلی نمونه‌ها توسط آب اکسیژنه ( $H_2O_2$ )، و در نهایت حذف اکسیدهای آهن با سیترات سدیم و بیکربنات سدیم و سپس اضافه نمودن دی‌تیونات سدیم انجام شد. جداسازی ذرات رس با سانتریفوژ با دور 750 در دقیقه، به مدت 5 دقیقه، و جداسازی ذرات سیلت نیز با سرعت 300 دور در دقیقه و زمان 5 دقیقه سانتریفوژ انجام شد. ذرات باقیمانده در ته لوله ذرات شن هستند. اسلاید تیمار با پتاسیم، منیزیم، حرارت و اتیلن گلیکول بر روی اجزاء رس و سیلت صورت گرفت. در نهایت، شناسایی کانی‌های رسی، سیلت و شن نمونه‌ها، بادستگاه پراش پرتوایکس مدل Unisantis xmd300 با توقف 0/5 ثانیه و زاویه 5 تا 70 درجه با کاتد مسی مورد شناسایی قرار گرفتند. برای

جدول 1- میانگین برخی از خصوصیات فیزیکی و شیمیایی خاک‌رخ‌های مورد مطالعه

| خاک‌رخ‌ها        | منطقه (کشت)      | Sand (%) | Silt (%) | Clay (%) | pH  | O.C (%) | EC (dS/m) | CEC (Cmol/kg) | CaCO <sub>3</sub> (%) |
|------------------|------------------|----------|----------|----------|-----|---------|-----------|---------------|-----------------------|
| 1. Calcixerepts  | ازندریان (انگور) | 79       | 14/83    | 6/17     | 7/9 | 0/66    | 0/11      | 7             | 22/9                  |
| 2. Xerorthents   | ازندریان (بایر)  | 86/83    | 5/5      | 7/67     | 7/9 | 0/78    | 0/09      | 6             | 21/1                  |
| 3. Calcixerepts  | ازندریان (انگور) | 70       | 16/33    | 13/67    | 7/9 | 0/46    | 0/11      | 6             | 23/13                 |
| 4. Xerorthents   | ازندریان (بایر)  | 76       | 17       | 7        | 7/9 | 0/58    | 0/14      | 6/5           | 22/6                  |
| 5. Calcixerepts  | رضوانکده (انگور) | 22/83    | 39/67    | 37/5     | 7/3 | 1/4     | 0/15      | 18            | 37/2                  |
| 6. Calcixerepts  | رضوانکده (بایر)  | 25/5     | 42/67    | 31/83    | 7/3 | 0/9     | 0/15      | 18/2          | 25                    |
| 7. Calcixerepts  | رضوانکده (انگور) | 56/67    | 27       | 16/33    | 7/3 | 1/1     | 0/2       | 18/4          | 26/2                  |
| 8. Calcixerepts  | رضوانکده (انگور) | 57/25    | 31/5     | 11/25    | 7/6 | 0/85    | 0/12      | 9/4           | 25                    |
| 9. Xerorthents   | رضوانکده (بایر)  | 71/33    | 17/33    | 11/33    | 7/5 | 0/6     | 0/13      | 13/2          | 26/7                  |
| 10. Calcixerepts | رضوانکده (انگور) | 45/33    | 36       | 18/67    | 7/4 | 0/85    | 0/15      | 15/5          | 26                    |
| 11. Calcixerepts | رضوانکده (انگور) | 69/63    | 19/37    | 11       | 7/4 | 0/9     | 0/1       | 7/7           | 22                    |
| 12. Xerorthents  | رضوانکده (بایر)  | 61/83    | 28/33    | 9/84     | 7/8 | 0/05    | 0/17      | 8             | 26/7                  |
| 13. Calcixerepts | رضوانکده (انگور) | 25/17    | 45/13    | 29/7     | 7/7 | 0/57    | 0/15      | 12/8          | 34/8                  |
| 14. Calcixerepts | رضوانکده (بایر)  | 12/5     | 43       | 44/5     | 7/6 | 0/4     | 0/6       | 15            | 35/2                  |
| 15. Calcixerepts | رضوانکده (انگور) | 32       | 48       | 20       | 7/4 | 0/9     | 0/16      | 15/67         | 28/5                  |

#### بررسی شکل‌های مختلف پتاسیم در اراضی تحت کشت و بدون کشت انگور

حالت کشت انگور و بدون کشت در هر دو منطقه معنی- دار نبود (شکل 2). بالا بودن میزان درصد نسبی شن در خاک‌رخ‌های منطقه ازندریان و کمتر بودن رس، عاملی برای افزایش قابلیت دسترسی پتاسیم و تثبیت کمتر پتاسیم اضافه شده به خاک و در نتیجه فراوانی بیشتر پتاسیم محلول و تبدالی است. افزایش کودهای پتاسه در باغات ازندریان با بافت شنی، منجر به بالا رفتن پتاسیم در شکل محلول و تبدالی شده است. میزان پتاسیم محلول درصد کمی را در خاک‌های باغات انگور و زمین‌های بایر بخود اختصاص داده است (0/3 درصد از پتاسیم کل)، که می‌توان دلیل آن را مصرف بالا توسط گیاه و هم‌چنین واقع شدن خاک‌رخ‌ها در دشت دامنه‌ای و تپه دانست. پتاسیم تبدالی در کشت انگور حدود 3/4 و در زمین- های بدون کشت کناری 3/1 درصد از پتاسیم کل را بخود اختصاص دادند. که تفاوت معنی‌داری نسبت بهم نداشتند (شکل 2). مقدار کمتر پتاسیم تبدالی در منطقه رضوانکده را می‌توان به نوع کانی رسی ورمی‌کولایت نیز مرتبط دانست (جدول 2). این کانی با تثبیت پتاسیم می‌تواند آن را در بخش غیرتبدالی ذخیره سازد. در حالی که در منطقه ازندریان رهاسازی آن صورت گرفته و محتوی پتاسیم تبدالی را بطور میانگین افزایش داده است. همانطور که در جدول 3 مشاهده می‌گردد، تمامی اشکال پتاسیم با میزان رس دارای رابطه مثبت و بغیر از پتاسیم محلول، بقیه

جدول 2 میانگین شکل‌های مختلف پتاسیم را در تمامی نقاط نمونه‌برداری نشان می‌دهد. چنان‌که مشاهده می‌گردد میزان پتاسیم محلول از حداقل 15/8 میلی‌گرم بر کیلوگرم در خاک‌رخ 11 تا 62/1 میلی‌گرم بر کیلوگرم در خاک‌رخ 12 تغییر کرده است. همانطور که در خاک‌های ازندریان مشاهده می‌شود محتوی پتاسیم محلول بالاتری را نسبت به منطقه رضوانکده نشان می‌دهد (شکل 2). مقایسه میانگین نشان داد که تفاوت معنی‌داری بین پتاسیم محلول در کشت انگور و مناطق بدون کشت شده در بافت سبک ازندریان وجود دارد. و هم‌چنین میان دو منطقه بافت سبک ازندریان و سنگین رضوانکده نیز تفاوت پتاسیم محلول معنی‌دار است. کشت انگور باعث آزادسازی بیشتر پتاسیم از قسمت‌های تبدالی و غیرتبدالی به فاز محلول شده است که این حالت در منطقه با بافت شنی بدلیل کمبود کانی‌های رسی کاملاً واضح بود. هرچند این تفاوت در خاک‌های مناطق رسی مشاهده نشد (شکل 2).

تغییرات پتاسیم تبدالی از 216/8 میلی‌گرم بر کیلوگرم در خاک‌رخ 9 تا 540/8 میلی‌گرم بر کیلوگرم در خاک‌رخ 4 نشان داده شده است. مقایسه میانگین بین دو منطقه نشان داد که مقدار پتاسیم تبدالی در مناطق با بافت شنی بالاتر بوده و دارای تفاوت معنی‌داری با منطقه رضوانکده با بافت سنگین است. منتها تفاوت بین دو

اشکال پتاسیم با ظرفیت تبادل کاتیونی نیز دارای رابطه مثبت هستند.

شارما و همکاران (2006) گزارش کردند تمام شکل‌های مختلف پتاسیم با درصد رس و سیلت نسبت مستقیم و با درصد شن نسبت عکس دارد. علت همبستگی منفی شکل‌های پتاسیم با آهک و شن به این دلیل است که رس جایگاه اصلی نگهداری پتاسیم بوده و با افزایش شن، مقدار آن کاهش یافته است.

در جدول 3 مشاهده می‌شود که پتاسیم تبدالی با پتاسیم محلول رابطه مثبت معنی‌داری دارد ( $r^2=0/53$ ). پتاسیم تبدالی به‌عنوان بخشی از پتاسیم که می‌تواند پتاسیم محلول خاک را بافر کند، مطرح می‌باشد. بدین شکل که با کاهش پتاسیم محلول در نتیجه جذب گیاه، پتاسیم تبدالی آن را جایگزین خواهد کرد (هاولین و همکاران، 1999).

میزان پتاسیم غیرتبدالی نیز از حداقل 395 میلی‌گرم بر کیلوگرم در خاک‌رخ 10 تا 1897 میلی‌گرم بر کیلوگرم در خاک‌رخ 2 متغیر بود. پتاسیم غیرتبدالی در مزارع کشت انگور به‌طور میانگین کمتر از اراضی بدون کشت انگور بوده است. به‌طوری که در اراضی کشت شده 7/75 درصد از پتاسیم کل و در زمین‌های بکر کناری حدود 9/5 درصد از پتاسیم کل را بخود اختصاص داده است. همان‌طور که در جدول 2 مشاهده می‌گردد محتوی پتاسیم غیرتبدالی از 2 (در کشت انگور) تا بیش از 3 برابر (در اراضی بکر) پتاسیم تبدالی بوده است. این شکل پتاسیم جایگاه اصلی تأمین پتاسیم تبدالی و محلول خاک است. شکل 2 نیز نشان می‌دهد که میزان پتاسیم غیرتبدالی در منطقه رضوانکده بین اراضی کشت انگور و بایر دارای تفاوت معنی‌داری است. در صورتی که این تفاوت در منطقه ازندریان معنی‌دار نشد. منتها بین دو منطقه ازندریان و رضوانکده تفاوت کاملاً معنی‌دار است. بالا بودن این شکل از پتاسیم در جزء شن را می‌توان به نوع کانی‌های آن در تثبیت پتاسیم ربط داد. حضور فلدسپارها در جزء شن عامل اصلی نگهداری پتاسیم می‌باشد (موراشکینا و همکاران، 2007). رابطه بین شکل‌های پتاسیم با سیلت به صورت منفی و در مورد پتاسیم غیرتبدالی منفی معنی‌دار بدست آمد ( $r^2=0/62$ ) (جدول 3).

در نهایت میزان پتاسیم کل از 8322 میلی‌گرم بر کیلوگرم در خاک‌رخ شماره 3 تا 13416 میلی‌گرم بر کیلوگرم در خاک‌رخ 9 تغییر کرد. بالا بودن میزان پتاسیم کل در خاک‌رخ‌های دشت رضوانکده بدلیل بالاتر بودن محتوی رس و به نوع کانی‌های رسی وابسته است. مقایسه میانگین نشان داد که بین پتاسیم کل در دو حالت کشت

انگور و بایر کاملاً تفاوت معنی‌دار است (شکل 2). پایین بودن پتاسیم کل در اراضی کشت انگور نسبت به بایر بدلیل استفاده این عنصر توسط گیاه است. کشت دراز مدت انگور و نیاز غذایی بالای این گیاه منجر به آزادسازی بیشتر پتاسیم از بخش‌های ساختاری و غیرتبدالی می‌شود و سطح پتاسیم محلول و تبدالی را افزایش و میزان پتاسیم کل را کاهش می‌دهد. هم‌چنین مقایسه میانگین پتاسیم کل بین دو منطقه بافت سبک ازندریان و بافت سنگین رضوانکده نیز معنی‌دار محاسبه شد (شکل 2). فوتیما (2007) نشان داد که محتوی پتاسیم کل، ذخیره شده و تبدالی به بافت، پهاش و عمق خاک بستگی دارد. ایشان در تحقیق خود نشان دادند که میزان پتاسیم ذخیره شده در بافت‌های سنگین و لایه شخم بسیار بالاتر از بافت سبک و لایه عمیق‌تر خاک است. که کاملاً نتایج این تحقیق با آن مطابقت دارد.

سطح پتاسیم کل در تمامی نقاط نمونه‌برداری نسبتاً بالا محاسبه شده است. دلیل آن را می‌توان در افزودن کود پتاسه نیز جستجو کرد. افزودن کودها توسط کشاورزان بدلیل بالا بردن کیفیت محصول، منجر به افزایش پتاسیم محلول و تبدالی می‌گردد. هر چند می‌تواند مانع آزادسازی پتاسیم از بخش‌های غیرتبدالی و کل شود و یا مراحل آزادسازی را معکوس کند و باعث تثبیت پتاسیم شده و به‌همین دلیل سطح پتاسیم کل را در منطقه نسبتاً بالا ببرد.

حاجی‌زاده و همکاران (1389) نشان دادند که پتانسیل ظرفیت بافری پتاسیم خاک در خاک‌های آهکی تحت کشت انگور در ارومیه در سطح بالایی قرار داشته و این امر بیانگر آن است که خاک‌ها از توانایی بالایی در ارایه پتاسیم به خاک برخوردار هستند و می‌توانند برای مدت طولانی شدت پتاسیم را در فاز محلول خاک حفظ و نگهداری نمایند. هم‌چنین نتایج در جدول 3 نشان می‌دهد که بین میزان پتاسیم محلول با میزان رس ( $0/42$ ) ( $r^2=$ ) و محتوی کربن آلی ( $r^2=0/67$ ) رابطه مثبت معنی‌داری مشاهده شده است. هم‌چنین بین پتاسیم کل و غیرتبدالی نیز با رس و کربن آلی رابطه مثبت گزارش شد. مطالعات انجام شده توسط زارعیان و همکاران (1396) نشان دادند که بیشترین مقدار پتاسیم محلول در خاک‌های آلی با درصد کربن آلی بالا و کمترین مقدار پتاسیم در خاک‌های جوان با درصد شن و آهک بالا مشاهده شده است. آنان گزارش کردند که بیشترین درصد پتاسیم تبدالی ساختاری و کل مربوط به خاک‌های رسی یا همان آلفی‌سولها است.

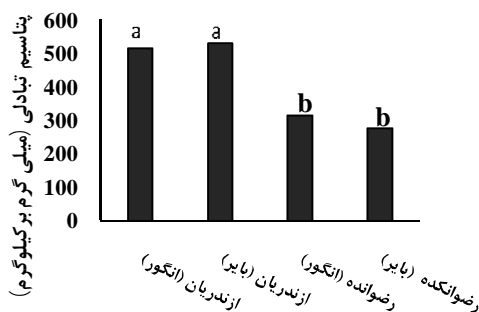
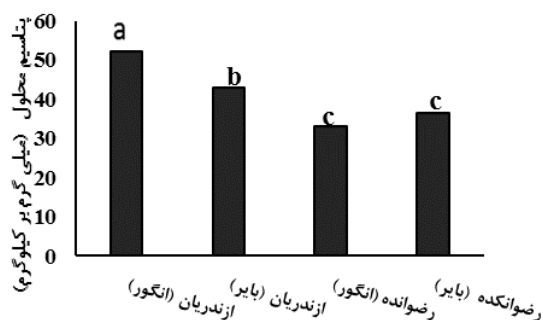
جدول 2- میانگین مقدار شکل‌های مختلف پتاسیم، در خاک‌های تحت کشت و بدون کشت انگور

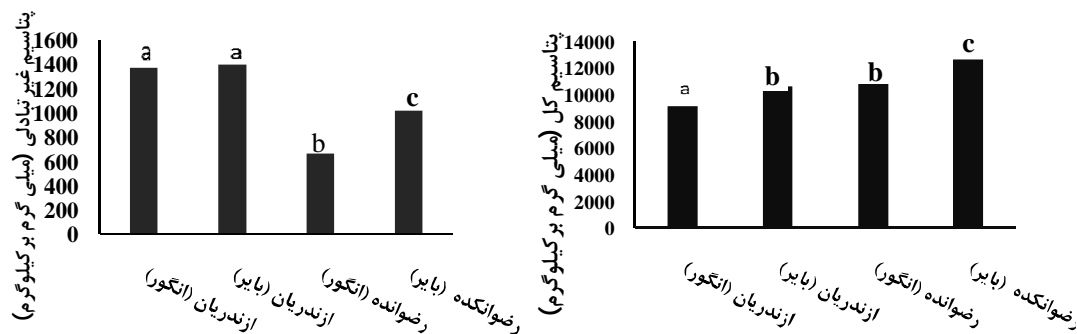
| پتاسیم کل<br>mg kg <sup>-1</sup><br>(Range) | پتاسیم غیر تبادلی<br>mg kg <sup>-1</sup><br>(Range) | پتاسیم تبادلی<br>mg kg <sup>-1</sup><br>(Range) | پتاسیم محلول<br>mg kg <sup>-1</sup><br>(Range) | منطقه مورد مطالعه | خاک‌رخ |
|---|---|---|--|-------------------|--------|
| 9975<br>(8433-12859)                        | 1363/7<br>(270/2-2199/9)                            | 493/1<br>(405/2-564/5)                          | 47/3<br>(14/5-96/5)                            | ازندریان (انگور)  | 1      |
| 10634<br>(9853-12196)                       | 1897/6<br>(521-2836/7)                              | 516/7<br>(468-548)                              | 42/9<br>(11/1-91/7)                            | ازندریان (بایر)   | 2      |
| 8322/7<br>(6688-9647)                       | 1389/4<br>(501/7-2315/7)                            | 534/447<br>(434-605)                            | 57/4<br>(12/5-144/7)                           | ازندریان (انگور)  | 3      |
| 10614<br>(8038-11760)                       | 860/9<br>(212/3-1196/4)                             | 540/8<br>(506/6-562/5)                          | 42/9<br>(11/1-130/3)                           | ازندریان (بایر)   | 4      |
| 9661<br>(8632-10690)                        | 969<br>(865/5-1072/4)                               | 360/8<br>(249/3-472/2)                          | 24/9<br>(14/1-35/7)                            | رضوانکده (انگور)  | 5      |
| 11977<br>(11977-11977)                      | 1091<br>(1053/6-1129)                               | 319/4<br>(284/1-354/7)                          | 19/3<br>(16/9-21/6)                            | رضوانکده (بایر)   | 6      |
| 11879<br>(10901-12858)                      | 922<br>(903-940/7)                                  | 278<br>(207/9-348/1)                            | 23<br>(17/9-28/2)                              | رضوانکده (انگور)  | 7      |
| 10694<br>(10061-11328)                      | 583/3<br>(508-658/5)                                | 266/2<br>(244/6-287/9)                          | 53/6<br>(37/6-69/6)                            | رضوانکده (انگور)  | 8      |
| 13416<br>(12196-13637)                      | 1157<br>(1091/3-1223)                               | 216/8<br>(198/5-235/2)                          | 27/8<br>(27-28)                                | رضوانکده (بایر)   | 9      |
| 9341<br>(9035-9647)                         | 395<br>(225/8-564)                                  | 400/8<br>(316/1-485/4)                          | 41/4<br>(22/6-60/2)                            | رضوانکده (انگور)  | 10     |
| 10902<br>(10902-10902)                      | 602<br>(527-677/3)                                  | 228/8<br>(215/9-241/8)                          | 15/8<br>(9/19-21/6)                            | رضوانکده (انگور)  | 11     |
| 12115<br>(11116-12813)                      | 959/5<br>(958-961)                                  | 257/8<br>(257-260)                              | 62/1<br>(62-62)                                | رضوانکده (بایر)   | 12     |
| 12418<br>(11978-12859)                      | 573/8<br>(564-583)                                  | 283/6<br>(239/9-327/4)                          | 26/8<br>(23/5-30)                              | رضوانکده (انگور)  | 13     |
| 13050<br>(12416-13082)                      | 878<br>(621-1129)                                   | 311<br>(298-319/8)                              | 36/9<br>(21/6-56/4)                            | رضوانکده (بایر)   | 14     |
| 12527<br>(12196-12859)                      | 621<br>(564-677)                                    | 386/2<br>(334-438/4)                            | 46/6<br>(42/3-50/8)                            | رضوانکده (انگور)  | 15     |

جدول 3- ارتباط بین شکل‌های مختلف پتاسیم و برخی ویژگی‌های خاک.

| شکل پتاسیم | CEC    | CCE    | OC%    | Sand  | Silt   | Clay  | محلول | تبادلی | غیر تبادلی | کل  |
|------------|--------|--------|--------|-------|--------|-------|-------|--------|------------|-----|
| محلول      | -0/55* | -0/253 | 0/67** | 0/328 | -0/21  | 0/42* | 1**   |        |            |     |
| تبادلی     | 0/43   | -0/53* | 0/6*   | 0/36  | -0/47  | 0/265 | 0/53* | 1**    |            |     |
| غیر تبادلی | 0/34   | -0/32  | 0/45   | 0/45  | -0/62* | 0/221 | 0/157 | 0/433  | 1**        |     |
| کل         | 0/164  | -0/27  | 0/3    | 0/116 | 0/079  | 0/24  | 0/177 | -0/18  | -0/21      | 1** |

\* و \*\* به ترتیب نشان دهنده ارتباط معنی‌داری در سطح احتمال 5 و 1 درصد است.





شکل 2- مقایسه میانگین شکل‌های مختلف پتاسیم در بین اراضی کشت انگور و بایر در دو منطقه متفاوت

### بررسی نتایج کانی‌شناسی

مطالعات کانی‌شناسی با کمک پراش نگارهای پرتو ایکس در سه جزء، در برخی از افق‌های خاک‌رخ‌ها صورت گرفت.

کانی‌شناسی جزء رس: نتایج کمی مربوط به 20 افق از 10 خاک‌رخ در جدول 4 آورده شده است. همانطور که مشاهده می‌گردد کوارتز در تمامی نمونه‌ها به چشم می‌خورد. منتهای میزان درصد فراوانی آن در ازندریان (10 تا 20 درصد) بیشتر از رضوانکده (5 تا 10 درصد) است. بافت شنی عامل اصلی این تفاوت می‌باشد. که دارای منشاء کاملاً موروثی است. کانی‌های رسی کائولینیت، کلرایت، ایلیت، اسمکتایت، ورمی‌کولایت و پالی-گورسکایت با درصد فراوانی متفاوت نیز در تمامی نمونه‌ها مشاهده گردید. هر چند منشاء اصلی نوع کانی‌های رسی در منطقه تحت تأثیر مواد مادری است، اما آبیاری غرقاب طولانی مدت در باغات انگور منطقه و نیاز غذایی بالای محصول به پتاسیم و کوددهی بسیار زیاد پتاس، خود عواملی در تغییر و تحول کانی‌های رسی خاک است. تحقیقات انجام شده در مزارع نیشکر در خوزستان با آبیاری مکرر و با مدت زمان طولانی کاملاً این تغییر و تحول را نشان داده است (چرم و همکاران، 2009).

کانی رسی کائولینیت در هر دو منطقه با درصد فراوانی کم (حدود 5 تا 10 درصد) به چشم می‌خورد، که با توجه به شرایط آب و هوایی منطقه می‌توان موروثی بودن آن را تأیید نمود. کائولینیت از کانی‌های رسوبات کرتاسه است که وجود آن در مناطق خشک و نیمه‌خشک ایران، منشاء توارثی داشته و گسترش آن بیشتر، بر روی رسوبات دوره کرتاسه مشاهده می‌شود (خرم‌مالی و همکاران، 2005). کلرایت نیز در تمامی نمونه‌ها با درصد حدود 10 تا 20 درصد با توزیع یکنواخت تشخیص داده شد. کانی‌های مختلط نامنظم کلرایت-ورمی‌کولایت،

کلرایت-اسمکتایت و کلرایت منبسط شونده، نیز تشخیص داده شدند که

احتمالاً به هوادیدگی ناچیز کلرایت در خاک‌ها نسبت داده می‌شود. در خاک‌رخ‌های 1 و 3، که دارای کشت انگور هستند، با اینکه انگور گیاهی پتاسیم‌دوست است و بایستی پتاسیم خاک را جذب کرده و باعث هوادیدگی رس‌های میکا گردد، باز ایلیت به نسبت بیشتر از اسمکتایت به چشم می‌خورد (شکل 3). می‌توان گفت کوددهی بالای پتاس توسط کشاورزان باعث تثبیت پتاسیم خاک شده و ایلیت را ایجاد کرده است. بنابر گزارش‌های محلی کوددهی 150 کیلوگرم در هکتار، سولوپتاس (52% پتاسیم) سالانه به باغات انگور صورت می‌گیرد. بالا بودن میزان پتاسیم غیرتبادلی در این خاک‌رخ‌ها نیز تأیید کننده این موضوع است. اما با افزایش عمق محتوی ایلیت نسبتاً بیشتر شده است. که دلیل آن عدم هوادیدگی این کانی می‌باشد. هاشمی و عباسلو (2016) در مطالعه خود در خاک‌های مناطق خشک و نیمه‌خشک نشان دادند که بین پتاسیم غیرتبادلی و ایلیت ارتباط معنی‌داری وجود دارد. آنها عامل اصلی نگهداری پتاسیم در خاک را رس-های ایلیت و ایلیت-اسمکتایت گزارش کردند.

در خاک‌رخ‌های باکشت تناوبی یا بایر (2 و 4)، اسمکتایت در سطح بیشتر به چشم خورده و با افزایش عمق از میزان آن کاسته شده است. ایلیت کاملاً برعکس آن مشاهده شد. بالا بودن میزان پتاسیم کل در این خاک‌رخ-های می‌تواند ناشی از آزاد سازی کمتر پتاسیم توسط گیاهان کاشته شده و حتی عدم کشت در منطقه باشد. نجفی‌قیری و همکاران (1398) گزارش کردند که مقدار پتاسیم غیرتبادلی با ایلیت و پتاسیم تبادلی با اسمکتایت دارای ارتباط معنی‌داری هستند. آنان هم‌چنین گزارش دادند که میزان پتاسیم ساختمانی و کل در خاک‌های با اسمکتایت و ایلیت بالاتر، بیش از سایر خاک‌ها بوده است. بحرینی-



پتاسیم گیاه، پتاسیم تبادلی است و پتاسیم غیرتبادلی در این خاک‌ها سهم کوچکی در جذب پتاسیم توسط گیاه به عهده دارد.

طوحان و همکاران (1392)، نشان دادند که با کاهش پتاسیم تبادلی خاک به یک حدی، احتمالاً پتاسیم از فاز غیرتبادلی رها می‌شود و این کمبود را جبران می‌کند. در خاک‌های حاوی کانی غالب اسمکتایت، منبع اصلی تأمین

جدول 4- نتایج کمی کانی‌شناسی جزء رس خاک در خاک‌رخ‌های منطقه ازندریان و رضوانکده

| کانی‌های مخلوط | کانی‌های رسی |           |               |             |          |        |       | خاک‌رخ افق |    |
|----------------|--------------|-----------|---------------|-------------|----------|--------|-------|------------|----|
|                | کوارتز       | کائولینیت | پالی‌گورسکایت | ورمی‌کولایت | اسمکتایت | ایلایت | کلریت |            |    |
| 8              | 18           | 7         | 18            | tr          | 9        | 18     | 17    | A          | 1  |
| 12             | 13           | 5         | 15            | tr          | 17       | 18     | 15    | Bk         | 1  |
| 11             | 12           | 5         | 18            | tr          | 7        | 25     | 18    | Ck         | 1  |
| 12             | 18           | 6         | 19            | tr          | 8        | 18     | 17    | Ap         | 2  |
| 13             | 18           | 6         | 20            | tr          | tr       | 18     | 18    | C2         | 2  |
| 9              | 16           | 7         | 16            | tr          | tr       | 27     | 16    | Ap         | 3  |
| 14             | 15           | 7         | 29            | tr          | tr       | 18     | 8     | Bk         | 3  |
| 10             | 17           | 6         | 28            | tr          | 8        | 18     | 8     | Ap         | 4  |
| 7              | 18           | 6         | 30            | tr          | 7        | 19     | 9     | C2         | 4  |
| 16             | 7            | 7         | 10            | tr          | 29       | 18     | 7     | Ap         | 5  |
| 15             | 5            | 7         | 17            | tr          | 24       | 20     | 8     | Bk         | 5  |
| 17             | 7            | 6         | 29            | tr          | 16       | 9      | 9     | Ap         | 6  |
| 12             | 6            | 6         | 30            | 14          | 12       | 13     | 7     | Bk1        | 6  |
| 16             | 6            | 6         | 19            | 19          | 16       | 10     | 8     | Ap         | 7  |
| 18             | 5            | 7         | 12            | 32          | -        | 18     | 8     | Bk1        | 10 |
| 17             | 7            | 8         | 10            | 33          | 9        | 8      | 8     | Ap         | 13 |
| 15             | 6            | 5         | 17            | 17          | 16       | 15     | 9     | Bk1        | 13 |
| 7              | 5            | 5         | 30            | 7           | 25       | 8      | 8     | A          | 14 |
| 7              | 5            | 7         | 34            | 13          | 14       | 13     | 6     | Bw         | 14 |
| 6              | 6            | 7         | 36            | 12          | 6        | 21     | 6     | Bkz2       | 14 |

Tr: Trace

و همکاران (1380) در پژوهش خود در لندفرم‌های شرق گیلان در اراضی شالی‌کاری نشان دادند که کانی اسمکتایت با بار لایه‌ای زیادی مشاهده شده، که دارای رفتاری مشابه ورمی‌کولایت در تثبیت و رهاسازی عنصر پتاسیم می‌باشد. نجفی‌قیری و همکاران (2013)، با مطالعه اشکال مختلف پتاسیم و کانی‌شناسی خاک‌های آریدی-سولز، بیان کردند که بیشترین میزان پتاسیم در این خاک‌ها مربوط به شکل غیرتبادلی بوده و کانی غالب را اسمکتایت بیان کردند. هرچه از میزان اسمکتایت خاک کاسته شده بر میزان ایلایت خاک اضافه شده و پتاسیم تبادلی نیز بیشتر شده است. آنها هم‌چنین نشان دادند که وجود کانی-ها دلیل اصلی تثبیت پتاسیم است.

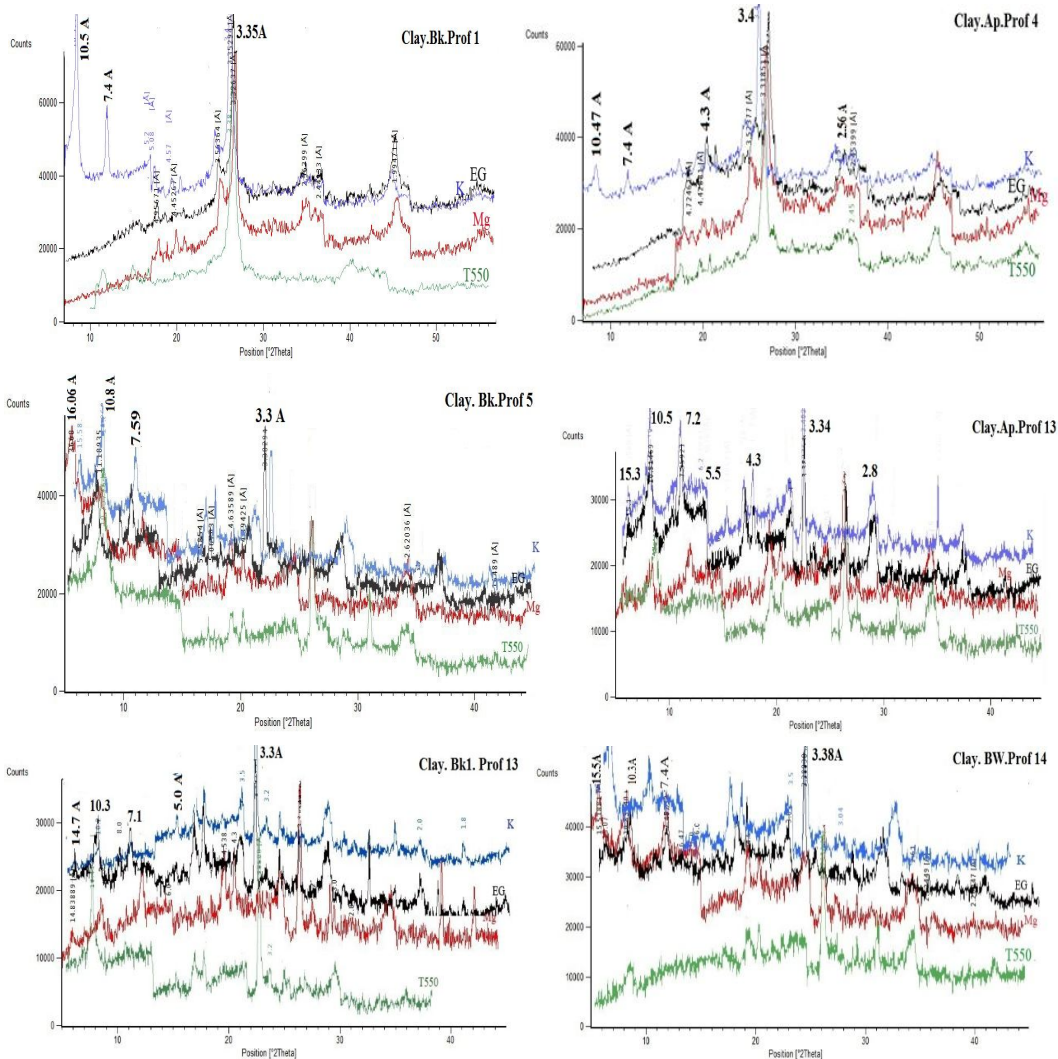
در خاک‌رخ‌های مطالعه شده کانی‌شناسی با کشت انگور در دشت رضوانکده (خاک‌رخ 5، 7، 10 و 13)، اسمکتایت در سطح بیشتر و با افزایش عمق از میزان

در تمامی 4 خاک‌رخ، بدلیل بافت سبک شنی و به‌دنبال آن زهکشی مطلوب خاک، کانی پالی‌گورسکایت با توزیع نسبت یکنواختی در کل خاک‌رخ‌ها مشاهده شده است. می‌توان گفت وجود آهک موجود در خاک است که باعث تشکیل اتوژنیک پالی‌گورسکایت در عمق شده است. فیبرهای پالی‌گورسکایت، فراوانی این کانی را در تصاویر میکروسکوپ الکترونی روبشی نشان می‌دهد (شکل 4). خرمالی و همکاران (2005) گزارش نمودند که تشکیل پالی‌گورسکایت در خاک‌های مناطق خشک رابطه‌ی نزدیکی با تشکیل افق‌های تجمع آهک، افق کلسیت، افق جیپسیک (تجمع گچ) و کلکرت دارد.

میزان ورمی‌کولایت در این خاک‌ها بندرت و کمتر از 5 درصد مشاهده شد (شکل 3). دلیل آن یا آزادسازی پتاسیم از کانی و تبدیل آن به اسمکتایت و یا تثبیت پتاسیم و تبدیل آن به ایلایت است. ترابی‌گل‌سفیدی

گورسکایت برخوردار بودند. علت این امر را به افزایش رطوبت در اثر آبیاری مکرر در منطقه نسبت دادند. محتوی کانی ورمی‌کولایت در این منطقه بالاتر است. بافت رسی و بالا بودن ظرفیت تبادل کاتیونی خاک، باعث تثبیت بیشتر پتاسیم می‌گردد. هم‌چنین اضافه کردن کودهای پتاسه نیز تثبیت بالای پتاسیم و تبدیل آن به ورمی‌کولایت را در دراز مدت منجر شده است. مطالعات انجام شده در مزارع تحت کشت مداوم پیرانشهر نشان داده که عملیات زراعی مستمر سبب مقداری تغییرات در شدت، موقعیت و شکل پیک‌های کانی‌های ایلایت، اسمکتایت و کلرایت شده بود. این تغییرات می‌تواند به تخلیه پتاسیم، دوره طولانی سیکل تر و خشک شدن و فعالیت ریشه گیاهی، همراه فرایند آبشویی، نسبت داده شود (فلاحی قشلاق، 1392).

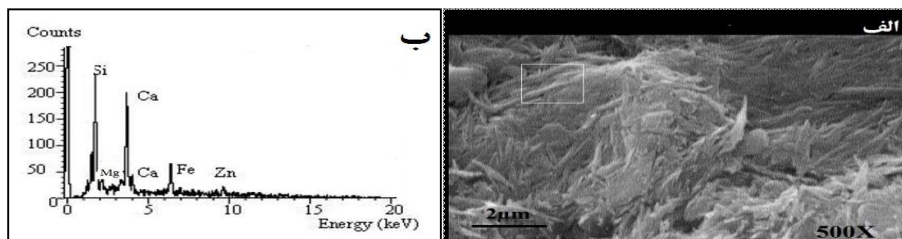
آن کاسته شده است (جدول 4) در مقایسه با آن محتوی پالی‌گورسکایت کمتری مشاهده شد (شکل 3). بافت سنگین و نسبتاً رسی و آبیاری غرقاب باعث زهکشی ضعیف در خاک‌ها شده، لذا شرایط را برای تشکیل پالی‌گورسکایت ناپایدار کرده است. لذا می‌توان گفت با توجه به رژیم رطوبتی منطقه و شرایط آبیاری، نوتشکیلی اسمکتایت از پالی‌گورسکایت نیز صورت گرفته است. منشاء دیگر اسمکتایت در سطح نیز از هوادیدگی ایلایت است. چرا که با افزایش عمق بر میزان ایلایت افزوده شده است. اما میزان پالی‌گورسکایت در مناطق بکر کناری دارای درصد بیشتری بود. جعفری و باقرنژاد (1386) نیز در کشت‌های طولانی مدت و آبیاری مکرر اراضی نیشکر خوزستان نشان دادند که رشته‌های پالی‌گورسکایت در این اراضی رو به کاهش است. در صورتی که در کنار آن اراضی با تناوب کشت کناری از شدت بالاتر پالی-



شکل 3- پراش نگار ایکس‌ری مربوط به جزء رس در برخی افق‌های خاک‌های مورد مطالعه

سطح تا عمق تغییری را نشان نداد، اما با فراوانی نسبی بیشتری نسبت به اراضی کشت شده انگور در منطقه خود را نشان داد (جدول 4).

در مناطق بکر کناری (خاک‌رخ 6 و 14) نتایج کانی‌شناسی جزء رس حضور اسمکتایت در سطح و کاهش آن با افزایش عمق را نشان داد. ایلات کاملاً برعکس مشاهده گردید. کانی رسی پالی‌گورسکایت از



شکل 4- الف) تصویر روبشی از فیبرهای پالی‌گورسکایت جزء رس، افق Bk1 خاک‌رخ 6. ب) منحنی EDX تصویر الف.

### کانی‌شناسی جزء سیلت

همانگونه که در جدول 5 مشاهده می‌گردد، پس از کوارتز، کانی‌های مختلط رسی، از جمله ایلات-اسمکتایت، ایلات -ورمی‌کولایت، کلرایت-اسمکتایت براساس فرازهای حد واسط ایجاد شده، در بخش سیلت نمونه‌ها به چشم می‌خورد. مسکویت، دولومایت، گیبسایت و فلدسپارها نیز در این بخش مشاهده شدند. تغییرات صورت گرفته بر روی شکل‌های متفاوت پتاسیم می‌تواند باعث ایجاد تغییراتی در کانی‌های رسی و حتی کانی‌های مختلط شود.

موراشکینا و همکاران (2007)، در مطالعات خود روی آبرفت‌های گرانیته نشان دادند که درصد بالای از پتاسیم اضافه شده به خاک توسط بخش سیلت خاک که عمدتاً شامل ورمی‌کولایت و میکاهای آبدار می‌باشد، تثبیت می‌شود. تحقیقات انجام شده بر روی اراضی زیر کشت نیشکر در مدت زمان طولانی و مقایسه آن با اراضی بایر کناری نیز نشان داده است که کشت نیشکر باعث ایجاد تغییراتی در کانی‌های رسی شده است. که غالب این تغییرات به تحول کانی‌ها در اثر کاهش در برخی عناصر از جمله پتاسیم مربوط می‌شود (لندی و همکاران، 1397). در بخش سیلت خاک‌های مورد مطالعه، تغییرات کمتر از بخش رس مشاهده شد، حضور میزان آهک بیشتر در این بخش که میزانی از آن طی خالص سازی به طور کامل حذف نشده است، در میزان اشکال مختلف پتاسیم بیشتر اثرگذار بوده است. (شکل 5). هر چند مقدار آن بسیار ناچیز گزارش شده است. نتایج همبستگی بدست آمده بین درصد سیلت خاک‌ها با اشکال پتاسیم نیز نشان داد که رابطه منفی بین آنها و به شکل معنی‌داری تنها در پتاسیم

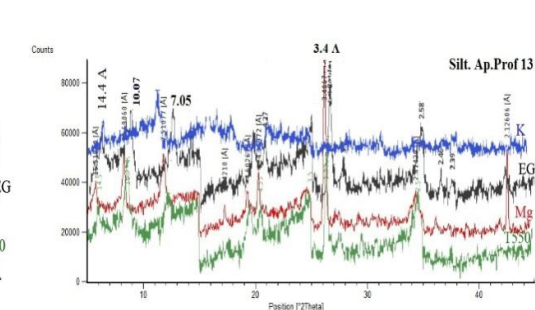
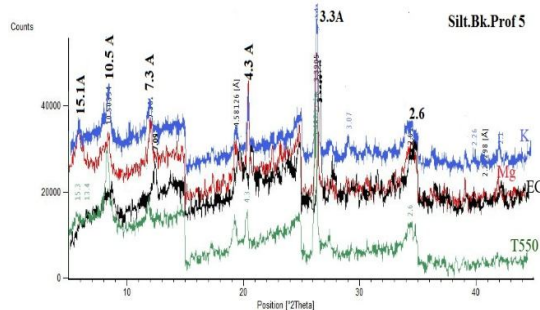
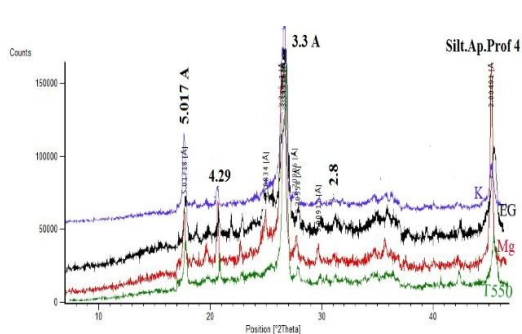
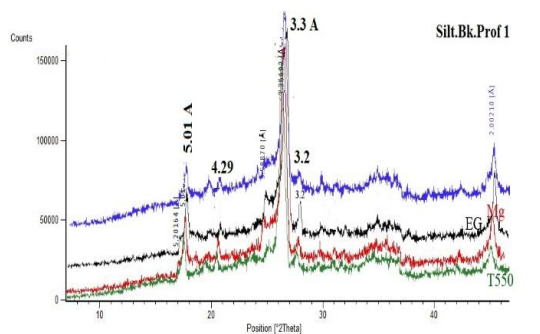
غیرتبادلی برقرار است (جدول 3). حضور کانی‌های مختلط بخصوص با درصد فراوانی بیشتر در منطقه رضوانکده گویای آنست که درصد بیشتری از پتاسیم را تثبیت کرده و باعث کاهش مقدار محلول و تبدلی آن می‌شوند. ایلات - ورمی‌کولایت عمده‌ترین کانی مختلط در این خاک‌ها بوده است. لذا حضور کانیهای مختلط ورمی‌کولایت فراوانی پتاسیم کل را در خاک‌های این منطقه نسبت به ازندریان بالاتر برده است. هاشمی و اسدی (1397) نشان دادند که بالا بودن میزان پتاسیم کل و غیرتبادلی در شالیزارها کاملاً با میزان ایلات و ورمی‌کولایت خاک در ارتباط است. آنان هم‌چنین بیان کردند که ایلات و ورمی‌کولایت کانی‌های عمده نگهداری پتاسیم در شالیزارها هستند. پس از کانی‌های مختلط، کلسیت و دولومایت به دلیل اثر رقت باعث کاهش مقدار شکل‌های پتاسیم در این جزء خاک شده است.

### کانی‌شناسی جزء شن

نتایج تمامی پراش نگارهای جزء شن، شبیه بهم بود. و عمدتاً کوارتز و فلدسپارها بالاترین درصد فراوانی را در این بخش بخود اختصاص دادند (جدول 6 و شکل 6). کشت طولانی مدت انگور در جزء شن اثر قابل توجهی در نوع کانی‌ها برجای نگذاشته است. حضور مقادیر کم جیپس و کلسیت بدلیل حذف ناقص آنها مشاهده شد. عدم حضور کانی‌های رسی و مقادیر بالاتر کوارتز و فلدسپار دلیل اصلی برای کمبود میزان پتاسیم کل در خاک‌رخ‌های منطقه ازندریان با بافت شنی است. حضور کم کانی میکا و بسیار ناچیز کانی مختلط ایلات می‌تواند منجر به بالاتر بردن مقادیر پتاسیم در این جزء در منطقه رسی رضوانکده گردد.

جدول 5- نتایج نیمه کمی کانی‌شناسی جزء سیلت برخی از افق‌های مورد مطالعه

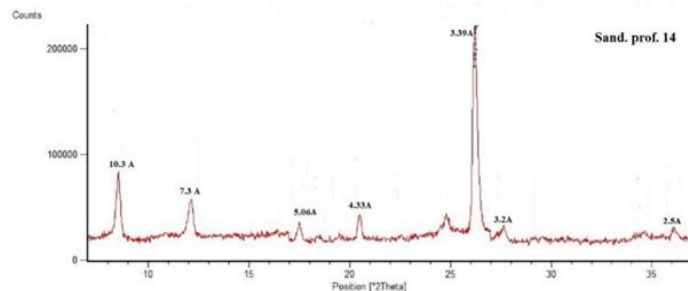
| خاکرخ | افق  | فراوانی کانی‌های جزء سیلت                                   |
|-------|------|---|
| 1     | A    | کوارتز < فلدسپار < دولومایت < کانی‌های مختلط رسی            |
| 1     | Bk   | کوارتز < مسکویت < دولومایت < کانی‌های مختلط رسی             |
| 1     | Ck   | کوارتز < مسکویت < کانی‌های مختلط رسی                        |
| 2     | Ap   | کوارتز < کانی‌های مختلط رسی < دولومایت < گیبسایت            |
| 2     | C2   | کوارتز < فلدسپار < کانی‌های مختلط رسی < دولومایت            |
| 3     | Ap   | فلدسپار < کوارتز << دولومایت < گیبسایت < کانی‌های مختلط رسی |
| 3     | Bk   | کوارتز < کانی‌های مختلط رسی < فلدسپار < سیدرایت             |
| 4     | Ap   | کوارتز < دولومایت < کانی‌های مختلط رسی < فلدسپار < کلسیت    |
| 4     | C2   | کوارتز < کانی‌های مختلط رسی < فلدسپار < دولومایت            |
| 5     | Ap   | کوارتز < کانی‌های رسی مختلط < کانولن                        |
| 5     | Bk   | کوارتز < کانی‌های مختلط رسی < کلسیت                         |
| 6     | Ap   | کوارتز < فلدسپار < کانی‌های مختلط رسی                       |
| 6     | Bk1  | کوارتز < کانی‌های مختلط رسی < کلسیت                         |
| 7     | Ap   | کوارتز < کانی‌های مختلط رسی < فلدسپار < کلسیت               |
| 10    | Bk1  | کوارتز < کانی‌های مختلط رسی < فلدسپار                       |
| 13    | Ap   | کوارتز < کانی‌های مختلط رسی < فلدسپار < کلسیت               |
| 13    | Bk1  | کوارتز < کانی‌های مختلط رسی < فلدسپار < کلسیت               |
| 14    | A    | کوارتز < کانی‌های مختلط رسی < فلدسپار < دولومایت            |
| 14    | Bw   | کوارتز < کانی‌های مختلط رسی < فلدسپار                       |
| 14    | Bkz2 | کوارتز < کانی‌های مختلط رسی < دولومایت                      |



شکل 5- پراش نگار ایکس‌ری مربوط به جزء سیلت در برخی افق‌ها در خاکرخ‌های مورد مطالعه

جدول 6- نتایج نیمه کمی کانی‌شناسی جزء شن برخی از افق‌های مورد مطالعه

| خاک‌رخ | افق | فراوانی کانی‌های جزء شن                         |
|--------|-----|---|
| 1      | A   | کوارتز < فلدسپار < گیبسایت                      |
| 13     | Ap  | کوارتز < فلدسپار < گیبسایت < میکا ناچیز         |
| 13     | Bk1 | کوارتز < فلدسپار < دولومیت < کلسیت < میکا ناچیز |
| 14     | A   | کوارتز < فلدسپار < جیپسم < میکا                 |
| 14     | Bw  | کوارتز < فلدسپار < میکا < کانی‌های مختلط        |



شکل 6- پراش نگار ایکس‌ری جزء شن مربوط به افق Bw خاک‌رخ 14

### نتیجه‌گیری کلی

مطالعات شکل‌های متفاوت پتاسیم در اراضی با سابقه طولانی مدت کشت انگور و اراضی بایر کناری نشان داد که تفاوت معنی‌داری بین پتاسیم محلول و تبادل مشاهده نشده است، اما این دو شکل در بین دو منطقه از ندریان با بافت شنی و رضوانکده با بافت رسی کاملاً دارای تفاوت معنی‌دار است. به طوری که منطقه از ندریان پتاسیم محلول و تبدیلی بالاتری را نشان داد. حضور رس بالاتر در منطقه رضوانکده می‌تواند عاملی برای نگهداری بالاتر پتاسیم باشد و رهاسازی آن را کمتر کند. در حالی که میزان پتاسیم غیرتبدلی و کل بین دو حالت کشت انگور و بایر دارای تفاوت معنی‌داری بوده و محتوی هر دو در اراضی بایر بیشتر گزارش شد. همچنین بین دو منطقه با بافت متفاوت نیز تفاوت معنی‌داری مشاهده گردید، به شکلی که منطقه رضوانکده حاوی پتاسیم کل بالاتری نسبت به منطقه از ندریان بوده است. حضور کانی‌های رسی در این منطقه بدون در نظر گرفتن افزایش کودهای پتاسه، می‌تواند بعنوان یکی از عوامل اصلی افزایش پتاسیم باشد. نتایج کانی‌شناسی رس نشان داد که کانی‌های ایلیت و اسمکتایت بعنوان یکی از عوامل اصلی کنترل کننده پتاسیم در منطقه از ندریان و کانی‌های رسی ورمی کولایت و تا حدودی ایلیت نیز بعنوان یکی از کنترل کننده‌های پتاسیم در منطقه رضوانکده هستند. نتایج کانی-

شناسی جزء سیلت نیز نشان داد که کانی‌های مختلط ایلیت-ورمی‌کولایت و حتی ایلیت-اسمکتایت یکی از عوامل اصلی کنترل کننده، برای شکل‌های متفاوت پتاسیم بخصوص در منطقه رضوانکده هستند. رابطه منفی معنی‌داری بین میزان سیلت و پتاسیم غیرتبدلی مشاهده شد. بین جزء سیلت با سایر شکل‌های متفاوت پتاسیم نیز رابطه منفی بدست آمد. همچنین کلسیت بعنوان عامل دیگری در این خاک‌ها بدلیل اثر رقت باعث کاهش شکل‌های متفاوت پتاسیم بخصوص پتاسیم تبدلی در منطقه رضوانکده شده است ( $r^2=0/53$ ). با توجه به رابطه مثبت بین رس و ماده آلی با شکل‌های متفاوت پتاسیم می‌توان گفت جزء شن نقش کم‌رنگ‌تری را در این زمینه خواهد داشت. نتایج مقدار پتاسیم کل در هر دو منطقه نشان می‌دهد که کشت طولانی انگور منجر به کاهش پتاسیم در دراز مدت شده است، اما همچنان کانی‌های خاک می‌تواند تأمین کننده پتاسیم گیاه باشند. اضافه کردن کودهای پتاسه توسط کشاورزان هر ساله انجام می‌شود، منتها توصیه بر آن است که جهت آزادسازی پتاسیم از جزء غیرتبدلی، مصرف کود پتاسه براساس آزمون خاک صورت گیرد.

### سپاسگزاری

بودجه مورد نیاز و تمامی امکانات برای انجام این پژوهش توسط دانشگاه ملایر تامین شده است، که بدین وسیله از آن دانشگاه قدردانی می‌شود.

## فهرست منابع:

1. بنایی، م. ح. 1377. نقشه رژیم‌های رطوبتی و حرارتی ایران. انتشارات موسسه تحقیقات خاک و آب، تهران.
2. بحرینی طوحان، م.، دردی پور، ا. و خرمالی، ف. 1392. نقش پتاسیم غیرتبادلی در تغذیه گیاه ذرت در سری‌های غالب خاک‌های زارعی استان گلستان. نشریه دانش آب و خاک. 23 (2) صفحات 159-176.
3. ترابی‌گل سفیدی، ح.، کریمیان‌اقبال، م. و کلباسی، م. 1380. بررسی تغییرات اکسایش و کاهش در اراضی شالیکاری روی لندفرم‌های مختلف شرق گیلان. مجله علوم کشاورزی ایران. 32(2). صفحات 331-343.
4. جعفری، س. و باقرنژاد، م. 1386. اثرات تروخشک شدن و سیستم‌های کشت بر تثبیت پتاسیم در برخی از خاک‌ها و رس‌های خوزستان. مجله تولید و فرآوری محصولات زراعی و باغی. 11 (41). صفحات 90-75.
5. حاجی‌زاده، ش.، صمدی، ع.، موحدی نائینی، س.ع. و خرمالی، ف. 1389. پارامترهای کمیت به شدت و شکل‌های پتاسیم و ارتباط آنها با کانی‌شناسی رس در برخی از خاک‌های آهکی تحت کشت انگور استان آذربایجان غربی. مجله پژوهش خاک آب و خاک. 17(3) صفحات 65-84.
6. زارعی، ا. 1392. بررسی اثر محلول پاشی برگی سولفات پتاسیم بر کیفیت میوه و فعالیت آنی اکسیدانی در انگور. رساله ارشد کشاورزی، دانشگاه کردستان. ایران.
7. زارعیان، غ. ر.، فرپور، م. ه.، حجازی، م. و جعفری، ا. 1396. ارتباط شکل‌های مختلف پتاسیم با خصوصیات فیزیکی شیمیایی و کانی‌شناسی رسی خاک‌های دشت قره باغ در استان فارس. نشریه پژوهش‌های خاک. 31 (2). صفحات 315-329.
8. فلاحی قشلاق، ف. 1392. تأثیر عملیات زراعی بلند مدت و فرآیندهای خاکسازي بر توزیع پروفیلی شکل‌های پتاسیم و کانی‌های رسی در منطقه پسوه پیرانشهر. رساله کارشناسی ارشد کشاورزی. دانشکده کشاورزی دانشگاه ارومیه. ارومیه.
9. گلی کلانپا، ا. 1383. سنتیک آزادسازی و تثبیت پتاسیم و ارتباط آنها با کانی‌های رسی در برخی خاک‌های زیر کشت انگور در منطقه ارومیه. رساله ارشد کشاورزی، دانشگاه تربیت مدرس. ایران.
10. لندی، ا.، پورکیهان، س.، چرم، م.، حجتی، س. و جعفری، س. 1397. بررسی ویژگی‌های کانی‌شناسی زمین‌های زیر کشت نیشکر در مقایسه با کشت تناوبی و زمین‌های بکر جنوب خوزستان. مجله بلورشناسی و کانی‌شناسی ایران. 26 (1). صفحات 19 - 30.
11. نجفی قیری، م.، اولیائی، ح.ر. و بوستانی، ح.ر. 1398. عوامل مؤثر بر توزیع شکل‌های پتاسیم در برخی خاک‌های آهکی استان کهگیلویه بویراحمد. مجله تحقیقات کاربردی خاک. 7 (2). صفحات 196-207.
12. هاشمی، س. س. و اسدی، ف. 1397. اثر کشت غرقاب بر خصوصیات فیزیکی، شیمیایی و کانی‌شناسی، شالیزارهای منطقه‌ی دورود، استان لرستان. مجله تحقیقات کاربردی خاک. جلد 6 (1). صفحات 112-123.
13. Allison, L.E., and Moodi, C.D. 1962. Carbonates. P. 1379-1396. In C.A. Black (ed), Methods of Soil Analysis. Part 2, Chemical and Microbiological Properties. American Society of Agronomy, Madison, WI.
14. Azaroff, L.V., and Buerger, M.J. 1958. The Powder Method in X-Ray Crystallography. New York, NY, McGraw-Hill Book Co. (www.xpowder.com).
15. Chapman, H.D. 1965. Cation exchange capacity. p. 891-901 In C.A. Black (ed.), Methods of Soil Analysis, Part 2, Chemical and Microbiological Properties. Society of American Agronomy, Madison, WI.
16. Chorom, M., Baghernejad, M., and Jafari, S. 2009. Influence of rotation cropping and sugarcane production on the clay mineral assemblage. Journal of Applied Clay Science. 21: 46-385.

17. Feigenbaum, S., and R. Levy. 1977. Potassium release in some saline soils of Israel. *Geoderma*. 19: 159–169.
18. Fotyma, M. 2007. Content of Potassium in different forms in the soils of southeast Poland. *Polish Journal of Soil Science*. 40(1): 19-32.
19. Gee, G.W., and Bauder, J.W. 1986. Particle size analysis. p. 383-411 In: A. Klute (eds.). *Method of Soil Analysis, part 1, Physical and Mineralogical Methods, 2<sup>nd</sup> Edition*, American Society of Agronomy, Madison, WI.
20. Hashemi, S.S., and Abbaslou, H. 2016. Potassium reserves in soils with arid and semi-arid climate in southern Iran: a perspective based on potassium fixation. *Iran Agriculture Research*. 35: 2. 88-95.
21. Havlin, J.L., Beaton, J.D., Tisdale, S.L., and Nelson, W.L. 1999. *Soil fertility and fertilizers: potassium*. Prentice-Hall, Inc. Upper Saddle River, N.J.
22. Helmke, P.A., and Sparks, D.L. 1996. Lithium, sodium, potassium, rubidium and cesium. In D.L. Sparks (ed.), *Method of Soil Analysis, Part 3, Chemical Methods*. No. 5, SSSA and ASA, Madison, WI. USA: 551-574.
23. Khandagale, M.T. 1977. Effect of various levels of nitrogen, phosphorus and potassium on growth, yield and quality of Thompson seedless grape (*Vitis vinifera* L). M.Sc. Thesis. Mahatma Phule Krishi Vishwa Vidyalaya, Rahuri.
24. Khormali, F., Abtahi, and Oliwaei, H.R. 2005. Late Mesozoic to Cenozoic clay mineral successions of southern Iran and their palaeo climatic implications. *Clay minerals*. 40: 191-203.
25. Knudsen, D., Peterson, G.A., and Pratt, P.F. 1982. Lithium, sodium and potassium. p. 225-246. In A.L. Page (eds.). *Methods of soil analysis, part 2*. American society of agronomy, Madison, WI. USA.
26. Kunze, G.W., and Dixon, J.B. 1986. Pretreatments for mineralogical analysis. p. 91-101. In A. Klute (ed.). *Methods of Soil Analysis. Part 1, Physical and Mineralogical Methods, 2<sup>nd</sup> Edition*. American Society of Agronomy, Madison, WI.
27. McLean, S.A., Allen, B.L., and Crait, J.R. 1972. The occurrence of Sepiolite and Attapulgite on the southern high plains. *Clays Clay Minerals*. 20: 143-149.
28. Murashkina, M.A., Southard, R.J., and Pettygrove, G.S. 2007. Silt and fine sand fractions dominate K fixation in soils derived from granitic alluvium of the San Joaquin Valley, California. *Geoderma*. 141: 283-293.
29. Nabiollahy, K., Khormali, F., Bazargan, K., and Ayoubi, Sh. 2006. Forms of K as a function of clay mineralogy and soil development. *Clay Minerals*. 41: 739-749.
30. Najafi Ghiri, M., and Abtahi, A. 2013. Potassium fixation in soil size fractions of arid soils. *Soil and Water Research*. 2: 49-55.
31. Nelson, D.W., and Sommers, L.E. 1996. Total carbon and organic matter. p. 961-1010. In D.L. Sparks (ed.) *Methods of Soil Analysis, Part 3, Chemical Methods*. 3rd Ed., American Society of Agronomy, Madison, WI.
32. Pal, D.K., Saivastana, P., Durge, S.L., and Bhattacharyya, T. 2001. Role of weathering of fine-grained micas in potassium management of Indian soils. *Applied Clay Science*. 20: 39–52.
33. Rhoades, J.D. 1996. Salinity: Electrical conductivity and total dissolved solids. p. 417-436. In D.L. Sparks (ed.) *Methods of Soil Analysis, Part 3, Chemical Methods*. 3rd Ed., American Society of Agronomy, Madison, WI.
34. Sharma, B.D., Mukhopadhyay S.S., and Sawhney, J.S. 2006. Distribution of potassium fractions in relation to landforms in a Himalayan catena. *Archives of Agronomy and Soil Science*. 52: 469–476.
35. Soil Survey Staff. 2014. *Keys to Soil Taxonomy*. USDA. NRCS. Washington, D.C.
36. Thomas, G.W. 1996. Soil pH and soil acidity. p. 475-490. In D.L. Sparks (Ed.) *Methods of Soil Analysis. Part 3, Chemical Methods*. 3rd Ed., American Society of Agronomy, Madison, WI.

## Study on the Effect of Long Term Cultivation of Grape on Mineralogy of Soil Fractions and Different Potassium Forms in Two Regions of Malayer

S. S. Hashemi<sup>1</sup>

Assistant Professor. Dept. of Soil Science, College of Agriculture, Malayer University;  
E-mail: S.Hashemi@malayeru.ac.ir

Received: February, 2020 and Accepted: July, 2020

### Abstract

Potassium (K) fertilizer requirement is affected by crop type, land cultivation history, and properties of the soil resources. The purpose of this research was to investigate the effect of long term grape cultivation on soil fractions mineralogy and different potassium forms in Malayer region, Iran. Soil profiles in two areas with fine and coarse texture were dug and soil physicochemical characteristics and different potassium forms were determined. All soil fractions were separated and the content of minerals in the sand, silt and clay fractions was determined in some horizons. Soil soluble, exchangeable, non-exchangeable, and total K concentrations ranged from 15.8 to 62.1, 216.8 to 540.8, 395 to 1897, and 8322 to 13416 mgkg<sup>-1</sup>, respectively. Soluble and exchangeable potassium significantly correlated with soil clay content ( $r^2= 0.42$ ,  $p<0.05$ ) and organic carbon ( $r^2= 0.67$ ,  $p<0.01$ ). Calcium carbonate equivalent and silt negatively correlated with different potassium forms ( $r^2=0.62$ ,  $p<0.05$ ). The mineralogical studies of clay fraction showed that coarse-textured soils had higher illite content and fine-textured soils had higher vermiculite and to some extent smectite. Mixed minerals as illite-smectite, illite-vermiculite, and chlorite-smectite were observed in the silt fraction, and had the main control on the different potassium forms in this fraction. Long term cultivation of grape in the two areas had caused reduction of total potassium content compared to uncultivated neighboring lands. It is recommended that for non-exchangeable K release, K fertilizer application should be based on the soil analysis.

**Keyword:** Soluble and exchangeable potassium, Illite, Smectite, Vermiculite

---

<sup>1</sup> Corresponding author: Soil Science Department, Faculty of Agricultural, Malayer University, Iran.