

بررسی تأثیر شوری آب منفذی بر رفتار تحکیمی و تراکمی خاک‌های رسی

نادر عباسی^{*}، مهدی اویسی‌ها و محمد موحدان^{**}

* نگارنده مسئول، نشانی: کرج، موسسه تحقیقات فنی و مهندسی کشاورزی، ص. پ. ۳۱۵۸۵، تلفن: ۰۲۶(۳۲۷۰۵۳۲۰)، پیامنگار: nader_iaeri@yahoo.com

** بهتر ترتیب: عضو هیأت علمی موسسه تحقیقات فنی و مهندسی کشاورزی؛ فارغ‌التحصیل کارشناسی ارشد رشته خاک و پی؛ و پژوهشگر

موسسه تحقیقات فنی و مهندسی کشاورزی

تاریخ دریافت: ۹۱/۱۲/۵؛ تاریخ پذیرش: ۹۲/۶/۲

چکیده

تعیین مشخصات تراکمی و نشست تحکیمی خاک، یکی از گام‌های مهم در طراحی پی‌پروژه‌های عمرانی و به ویژه سازه‌های آبی است. به طور کلی خواص مهندسی خاک‌های ریزدانه، به ویژه خاک‌های رسی، متاثر از ویژگی‌های مربوط به نوع کانی‌های تشکیل‌دهنده، ساختمان و کیفیت شیمیایی آب منفذی آن‌ها است. املاح موجود در آب منفذی خاک به لحاظ نقش‌شان در ماهیت و مقدار نیروهای الکتروشیمیایی بین ذرات رسی، تأثیر قابل توجهی بر خواص مهندسی خاک نظیر چسبندگی، مقاومت، قابلیت نشست و تراکم پذیری آن‌ها دارد. در این پژوهش، چگونگی تأثیر سه نوع نمک سدیمی شامل: کلرید سدیم، سولفات سدیم و کربنات سدیم بر برخی ویژگی‌های مکانیکی خاک‌های رسی شامل مشخصات تراکمی (رطوبت بهینه و دانسیته خشک ماکریم) و ساختهای نشست تحکیمی (نمایه فشرده‌گی و ضربیت تحکیم) بررسی شد. بدین منظور با در نظر گرفتن ۳ نوع نمک و ۵ مقدار مختلف برای هر نوع نمک، ۱۵ تیمار آزمایشی در نظر گرفته شد که با ۳ تکرار، به اضافه یک تیمار شاهد (صفر درصد نمک) در مجموع، ۶ نمونه خاک برای اندازه‌گیری مشخصات تراکمی و تحکیمی تهیه و آزمایش شد. مقادیر حاصل از اندازه‌گیری نمایه فشرده‌گی و ضربیت تحکیم به صورت یک آزمایش فاکتوریل ۳×۳ با فاکتور اصلی نوع نمک در سه سطح (کلرید سدیم، سولفات سدیم و کربنات سدیم) و فاکتور فرعی میزان نمک در پنج سطح (۰/۵، ۱، ۲، ۵ و ۱۰ درصد) در قالب طرح بلوک‌های کامل تصادفی با سه تکرار، توسط نرم‌افزار SPSS مورد تجزیه و تحلیل آماری قرار گرفت. مقایسه میانگین‌ها در سطح آماری ۱ درصد با آزمون دانکن انجام پذیرفت. بر اساس نتایج حاصل از بررسی‌ها مشخص شد که میزان و نوع شوری خاک تأثیر چشمگیری بر مشخصات تراکمی خاک یعنی رطوبت بهینه و دانسیته خشک ماکریم ندارد. ولی مقدار و نوع شوری حاصل از کاربرد نمک‌های یاد شده تأثیر معنی‌داری بر نمایه فشرده‌گی و ضربیت تحکیم خاک دارد. همچنین، دامنه تغییرات ضربیت تحکیم در اثر افزایش میزان شوری نسبت به نمایه فشرده‌گی بیشتر است.

واژه‌های کلیدی

دانسیته خشک ماکریم، رطوبت بهینه، شوری خاک، ضربیت تحکیم، نمایه فشرده‌گی

مقدمه

میزان و نوع املاح موجود در آب منفذی. تغییر در هریک

خواص مهندسی خاک‌های ریزدانه به ویژه خاک‌های رسی تابع عوامل متعددی است؛ از جمله: دانسیته، تخلخل، ساختمان، تاریخچه تنشی، میزان رطوبت، دانه‌بندی، میزان و نوع کانی‌های رسی، خاصیت خمیری و

صنعتی به خاکها، از جمله عوامل دیگری هستند که می‌توانند باعث تغییر در میزان و نوع شوری خاکها و در نتیجه خواص ژئوتکنیکی آن‌ها شوند (Sadaghiani & Ghadak, 2004). تغییر در خواص مهندسی خاک می‌تواند باعث ایجاد تغییراتی در پارامترهای مورد استفاده در طراحی سازه‌های خاکی و پی‌های سایر سازه‌ها و بناهای آبی و عمرانی شود. بنابراین شناخت رفتار و عکس العمل خاک تحت تأثیر محلول‌ها و مواد مختلف می‌تواند در طراحی‌ها و تصمیم‌گیری صحیح، مؤثر واقع شود. نوع مواد شیمیایی که با خاک رس ترکیب می‌شوند و همچنین ترکیبات تشکیل‌دهنده خاک رس یکی از مسائل مهم در درک نحوه تغییر خصوصیات مهندسی خاک است.

در خصوص بررسی و تعیین اثر محلول‌ها و نمک‌های مختلف بر خواص مهندسی خاک‌های رسی تحقیقات پراکنده و متنوعی توسط محققان مختلف انجام گرفته است. لمب (Lambe, 1958) می‌گوید در یک نسبت تخلخل معین، هر تغییری در سیستم آب-خاک که لایه دوگانه را متورم کند، در جهت کاهش مقاومت عمل می‌کند. وقوع چنین پدیده‌ای به علت افزایش دافعه بین ذره‌ای است؛ به این معنا که تغییر در عوامل مختلف مانند کاهش غلظت الکترولیت، تغییر کاتیونی از ظرفیت زیاد به کم یا از شاعع کوچک به شاعع بزرگ، جذب آنیون‌ها، افزایش در ثابت دی‌الکتریک سیال حفره‌ای، افزایش اسیدیتۀ آب منفذی، کاهش دما و افزایش درصد رطوبت می‌تواند موجب تغییر رفتار مهندسی خاک شود.

میشل (Mitchell, 1993) معتقد است که علاوه بر نوع و میزان رس موجود در خاک، مشخصات شیمیایی آن نظیر میزان و نوع آنیون و کاتیون‌های موجود نیز تأثیر بسزایی در رفتار فیزیکی و مکانیکی خاک نظیر ساختمان، پایداری خاکدانه، مقاومت برشی، تحکیم‌پذیری و به ویژه خاصیت تورم‌پذیری دارد. عبدالله و همکاران

که در طراحی مربوط به پی و بستر اغلب سازه‌های عمرانی به ویژه سازه‌های آبی نقش اساسی دارد. تعیین مشخصات تراکمی و ضرایب تحکیم خاک‌ها از نیازهای طراحی محسوب می‌شوند. اصولاً تئوری تحکیم خاک بر مفهوم تنש‌های مؤثر بنا شده است که در آن آب منفذی و ذرات جامد از لحاظ شیمیایی بی‌اثر فرض می‌شوند و واکنش شیمیایی بین فازهای مختلف در نظر گرفته نمی‌شود. در حالی که به دلیل بار منفی موجود بر سطح ذرات کانی‌های رسی، نیروهای الکتروشیمیایی بین فازهای جامد، مایع و محلول خاک به وجود می‌آید که می‌توانند اساساً رفتار مکانیکی خاک رسی را تغییر دهند. کمیت و ماهیت نیروهای الکتروشیمیایی و به تبع آن تغییر در خواص خاک به مقدار و نوع آنیون و کاتیون‌های موجود در فاز تبادلی و میزان تأثیر آن‌ها در ظرفیت تبادل کاتیونی بستگی دارد (Abbasi et al., 2010). علاوه بر این، ممکن است کیفیت شیمیایی خاک بستر سازه‌ها در طول دوران بهره‌برداری دستخوش تغییراتی شود و در نتیجه رفتار و مشخصات مهندسی آن‌ها تغییر یابد، تا آن‌جا که در اثر این تغییرات، پایداری سازه‌های بنا شده روی این گونه خاک‌ها مورد تهدید قرار گیرد و حتی خسارات زیادی به آن‌ها وارد شود.

تغییر در کیفیت شیمیایی آب منفذی، یا به عبارت دیگر، تغییر در میزان و نوع نمک‌های موجود در خاک (کاهش یا افزایش) پدیده‌ای است که وقوع آن، در اثر فعالیت‌های مختلف انسان یا به طور طبیعی، اجتناب‌ناپذیر است. ورود فاضلاب‌های شهری و پساب‌های کشاورزی به طبیعت از مهم‌ترین عوامل ایجاد تغییر در کیفیت شیمیایی آب منفذی خاک‌های مناطق مختلف به ویژه حاشیه‌شهرهای بزرگ به شمار می‌رود. فراوانی آب‌های شور در سطح زمین و پیشروی آن‌ها به سمت منابع آب شیرین و خشکی‌ها و ورود مواد شیمیایی ناشی از شیرابه محل‌های دفن زباله یا مواد زائد ناشی از کارخانه‌های

در غلظت الکتروولیت بین ۰/۰۱ و ۰/۰۱ نرمال رخ می‌دهد. این محققان در مورد تحکیم می‌گویند که بیشترین تأثیر در غلظت الکتروولیت بین ۰/۰۱ و ۰/۰۱ نرمال به دست می‌آید اما اثر آن زیاد نیست و غلظت الکتروولیت تقریباً اثری بر موقعیت منحنی تورم ندارد.

به رغم تحقیقات گسترده در خصوص ویژگی‌ها و خواص مختلف خاک‌ها، در زمینه تأثیر کیفیت شیمیایی آب منفذی خاک در رفتار مهندسی خاک‌ها، مطالعه یا تحقیقات جامع و قابل توجه صورت نگرفته است. با توجه به این که منابع تولید آلاینده‌های حاوی مواد شیمیایی و نیز واکنش انواع خاک‌ها، بسته به نوع کانی‌ها و ترکیبات فلزی تشکیل‌دهنده آن‌ها با آلاینده‌های مختلف متفاوت است، تعیین چگونگی تغییر خصوصیات مختلف مهندسی خاک‌ها به واسطه انواع مواد شیمیایی و انواع رس‌ها امری ضروری و غیر قابل اجتناب است. با توجه به وسعت و پراکندگی خاک شور و سدیمی در مناطق مختلف ایران و همچنین پیشروی آبهای شور حاوی نمک‌های سدیمی در مناطق ساحلی، این پژوهش با هدف بررسی و تعیین اثر سه نوع نمک سدیمی شامل کربنات سدیم، سولفات سدیم و کلرید سدیم بر مشخصات تحکیمی و تراکمی یک نوع خاک رسی اجرا شده است.

مواد و روش‌ها

تهیه نمونه‌های آزمایشی

در این پژوهش به منظور بررسی اثر شوری آب منفذی بر مشخصات فیزیکی و مکانیکی خاک‌ها، از نمونه‌های مصنوعی با میزان و نوع شوری مختلف استفاده شد. بدین منظور ابتدا یک نمونه خاک رسی با مشخصات فیزیکی مندرج در جدول ۱ از منطقه کمال‌آباد کرج تهیه شد و با افزودن مقداری مختلفی از نمک‌های سدیمی تیمارهای آزمایشی ساخته شدند.

(Abdullah *et al.*, 1997) اثر سه نوع کاتیون شامل سدیم به عنوان نمونه‌ای از کاتیون‌های تک ظرفیتی، کلسیم به عنوان نمونه‌ای از کاتیون‌های دو ظرفیتی و پتاسیم به دلیل تأثیر خاصش بر رس‌های ایلیت را بر خصوصیات تحکیمی خاک‌های رسی مورد بررسی قرار دادند. نتایج به دست آمده از این تحقیق نشان‌دهنده این واقعیت است که پتاسیم باعث تغییرات بنیادی در رفتار خاک تحت آزمایش می‌شود و تأثیر آن بر شاخص فشردگی نمونه‌های دست نخورده، شدیداً به دانسته خشک خاک وابسته است. ون پاسن و گاریو (Van Paassen & Gareau, 2004) اثر شوری آب منفذی بر قابلیت فشردگی خاک‌های رسی را بررسی کردند. ییلماز (Yilmaz, 2006) نشان داد که بین ظرفیت تبادل کاتیونی و مشخصات مکانیکی، از جمله تورم و حد روانی، رابطه مناسبی وجود دارد. یوکسلن و همکاران (Yuksele et al., 2008) اظهار می‌کنند که رفتار مهندسی خاک‌ها بسته به نوع کانی‌های رسی متفاوت است به طوری که خواص رس‌های مونتموریلوبنیتی شدیداً در برابر آب دریا تغییر می‌کند. راوو و تیاگاراج (Rao & Thyagaraj, 2007) با آزمایش تحکیم، اثر محلول کلرید سدیم را بر رفتار تورم خاک رسی متراکم شده بررسی کردند. نتایج تحقیقات این محققان نشان می‌دهد که ورود محلول کلرید سدیم باعث تقلیل مقدار تورم و فشار تورمی می‌شود و حتی موجب ایجاد کرنش فشاری در نمونه نیز خواهد شد. با مگارتنر و همکاران (Baumgartner et al., 2008) نشان دادند که کلرید کلسیم باعث کاهش پتانسیل تورم می‌شود و رفتار تحکیمی تحت تأثیر کیفیت آب منفذی تغییر می‌کند. اولسون و میترانواس (Olson & Mitronovas, 1960) با بررسی مشخصات تحکیمی و مقاومت برشی ایلیت کلسیمی و منیزیمی مشخص کردند که غلظت الکتروولیت اثر کمی بر حدود اتربرگ دارد و بیشترین حدود اتربرگ

جدول ۱- مشخصات فیزیکی نمونه‌ها

حدود اتربرگ			مشخصات تراکمی		وزن مخصوص	طبقه بندی
حد انقباض	حد خمیری	حد روانی	رطوبت بهینه (درصد)	دانسیته خشک ماکزیمم (گرم بر سانتی‌متر مکعب)	USCS	Gs
۴/۷/۵	۲/۳/۵	۱/۶/۵	۲/۱/۸	۱/۶۶	CL	۲/۷

SPSS تجزیه و تحلیل آماری شد و مقایسه میانگین‌ها در سطح آماری ۱ درصد با آزمون دانکن انجام پذیرفت. برای ساخت نمونه‌های مصنوعی، ابتدا مقدار نمک مورد نیاز با توجه به درصد وزنی مورد نظر تعیین و در آب حل گردید. سپس خاک خشک و الک شده (رد شده از الک ۲ میلی‌متر) با وزن مشخص به محلول اضافه شد. حجم محلول مورد استفاده برای تهیه نمونه‌ها به اندازه‌ای انتخاب شد که مخلوط حاصل به صورت دوغاب کاملاً رقیق درآید و اختلاط به خوبی انجام گیرد. رطوبت نمونه‌ها در این شرایط حدود ۱/۵ برابر حد روانی نمونه‌ها بود. مخلوطها در محیط آزمایشگاه به مدت حدود دو ماه نگهداری و به تدریج خشک شدند. نمونه‌ها بعد از خشک شدن کامل، با چکش پلاستیکی خرد و از الک شماره ۱۰ عبور داده شدند. مشخصات نمونه‌های مصنوعی تهیه شده در جدول ۲ ارائه شده است.

پس از تهیه نمونه خاک طبیعی، برای به دست آوردن نمونه‌هایی با ویژگی‌های شیمیایی دلخواه، مقداری مختلفی از نمک‌های کلرید سدیم، سولفات سدیم و کربنات سدیم به نسبت‌های صفر، ۰/۵، ۱، ۲، ۵ و ۱۰ درصد وزنی به نمونه‌ها اضافه شد. بدین ترتیب با در نظر گرفتن ۳ نوع نمک و پنج نسبت مختلف برای هر نوع نمک، ۱۵ تیمار آزمایشی در نظر گرفته شد که با ۳ تکرار و یک تیمار شاهد، در مجموع ۴۶ نمونه خاک برای اندازه‌گیری مشخصات تراکمی و تحکیمی مورد بررسی قرار گرفت. طرح آماری مورد استفاده، آزمایش فاکتوریل 4×3 ، با فاکتور اصلی نوع نمک در سه سطح (کلرید سدیم، سولفات سدیم و کربنات سدیم) و فاکتور فرعی میزان نمک در شش سطح (۰/۵، ۱، ۲، ۵ و ۱۰ درصد به اضافه یک نمونه، صفر درصد، به عنوان شاهد) در قالب طرح بلوک‌های کامل تصادفی است. نتایج حاصل از اندازه‌گیری‌ها، با نرم‌افزار

جدول ۲- نوع و درصد نمک‌های مصرفی برای تهیه نمونه‌های مصنوعی

دروصد نمک	نوع نمک	شماره نمونه	دروصد نمک	نوع نمک	شماره نمونه
۲	سولفات سدیم	S2 3	.	-	S0
۵	سولفات سدیم	S2 4	۰/۵	کلرید سدیم	S1 1
۱۰	سولفات سدیم	S2 5	۱	کلرید سدیم	S1 2
۰/۵	کربنات سدیم	S3 1	۲	کلرید سدیم	S1 3
۱	کربنات سدیم	S3 2	۵	کلرید سدیم	S1 4
۲	کربنات سدیم	S3 3	۱۰	کلرید سدیم	S1 5
۵	کربنات سدیم	S3 4	۰/۵	سولفات سدیم	S2 1
۱۰	کربنات سدیم	S3 5	۱	سولفات سدیم	S2 2

نمونه‌های مصنوعی با ترکیب‌های مشخصی ساخته شده بودند، اما میزان دقیق و نوع نمک‌های اتحال پذیر در آب، ویژگی‌های شیمیایی نمونه خاک طبیعی و مصنوعی نظیر مقادیر کاتیون‌ها، آنیون‌ها، میزان مقاومت الکتریکی و اسیدیته بر اساس روش‌های استاندارد نیز تعیین شد. جدول ۳ مشخصات شیمیایی نمونه طبیعی و نمونه‌های مصنوعی مورد استفاده را نشان می‌دهد.

آزمایش‌های شناسایی

به منظور شناسایی و تعیین خصوصیات فیزیکی خاک طبیعی مورد استفاده، ابتدا آزمایش‌های اولیه شامل دانه‌بندی، تعیین حدود اتربرگ، تراکم و طبقه‌بندی مطابق استاندارد ASTM انجام شد (Anon, 2000). همچنین با توجه به این‌که هدف اصلی این پژوهش، بررسی تأثیر کیفیت شیمیایی آب منفذی بر مشخصات تحکیمی و تراکمی خاک‌ها بود، و با این‌که

جدول ۳- مشخصات شیمیایی نمونه‌های مورد بررسی

SAR	جمع کاتیون‌ها	کاتیون‌ها				جمع آنیون‌ها	آنیون‌ها				(دستی زیمنس بر متر)	pH	نمونه
		K ⁺	Na ⁺	Ca ²⁺	Mg ²⁺		SO ₄ ⁻²	Cl ⁻	HCO ₃ ⁻	CO ₃ ⁻²			
۵/۴۸	۲۱/۵	-	۱۴/۵	۴	۳	۲۱/۴۷	۲/۸۷	۱۰	۸/۶	-	۱/۴۷	۷/۸۸	S ₀
۱۲/۷۷	۱۳۸/۳۶	-	۸۹/۳۶	۲۹	۲۰	۱۴۱/۳۳	۴/۳۳	۱۲۸	۸/۴	۰/۶	۱۳/۵۹	۷/۴۸	S ₁
۲۳/۳۰	۲۵۰/۳۶	-	۱۸۶/۳۶	۳۷	۲۷	۲۶۳/۱۸	۴/۳۸	۲۵۰	۸/۲	۰/۶	۲۵/۷۰	۷/۴۸	S ₂
۲۸/۰۶	۳۱۲/۷۳	-	۲۳۹/۷۳	۵۵	۱۸	۳۲۰/۱۶	۲/۱۶	۳۱۰	۴/۶	۳/۴	۳۰/۹۰	۷/۴۹	S ₃
۷۱/۱۷	۷۳۷/۸۵	-	۶۶۳/۸۵	۵۱	۲۳	۷۳۷/۵۱	۱۰۴/۳۱	۶۲۰	۱۰/۴	۲/۸	۷۳/۱۰	۷/۴۹	S ₄
۸۰/۱۰	۹۵۰/۰۹	-	۸۴۰/۰۹	۵۲	۵۸	۱۰۱۲/۲۱	۴/۶۱	۱۰۰۰	۵/۸	۱/۸	۹۷/۳۰	۷/۴۹	S ₅
۱۰/۵۳	۱۱۰/۲۷	-	۶۸/۲۷	۲۷	۱۵	۸۹/۹۹	۴۷/۹۹	۳۰	۱۲	-	۹/۴۰	۷/۸۶	S ₆
۱۶/۵۷	۱۳۷/۸۲	-	۱۰۰/۸۲	۲۷	۱۰	۱۱۰/۶۶	۴۰/۶۶	۶۰	۱۰	-	۱۲/۶۹	۷/۸۸	S ₇
۲۴/۴۱	۱۷۶/۳۱	-	۱۴۲/۳۱	۲۶	۸	۱۴۶/۹۹	۵۸/۹۹	۸۰	۸	-	۱۷/۱۵	۷/۸۸	S ₈
۵۵/۰۰	۳۶۰/۳۸	-	۳۲۵/۳۸	۲۳	۱۲	۳۴۵/۲	۸۷/۶	۲۵۰	۷/۶	-	۳۴/۷۰	۷/۸۹	S ₉
۳۹/۵۷	۴۶۵/۳۸	-	۳۷۵/۳۸	۳۹	۵۱	۴۴۳/۸۵	۲۰۷/۸۵	۲۳۰	۶	-	۴۷/۳۰	۷/۸۹	S ₁₀
۱۱/۶۸	۴۹/۷۵	-	۳۸/۷۵	۸	۳	۵۰/۹۹	۱۷/۵۹	۱۴	۱۹/۴	-	۴/۷۴	۷/۹۰	S ₁₁
۴۰/۷۹	۱۳۹	-	۱۲۹	۹	۱	۱۳۱/۷۹	۱۲/۴۹	۶	۲۵/۲	۸۸/۱	۱۱/۶۳	۷/۸۹	S ₁₂
۷۲/۳۹	۲۶۲/۷۷	-	۲۵۰/۷۷	۵	۷	۲۶۵/۵۷	۱۰/۵۷	۲۵	۲۳۰	-	۲۴/۷۰	۷/۹۱	S ₁₃
۷۷/۵۷	۵۳۰/۵۷	-	۴۹۰/۵۷	۱۳	۲۷	۴۹۶/۲۷	۲۸/۲۷	۴۳۸	۳۰	-	۵۱/۲۰	۷/۹۲	S ₁₄
۱۳۱/۱۹	۶۹۴/۹۲	-	۶۶۸/۹۲	۵	۲۱	۶۹۰/۹۶	۶/۹۶	۳۲۰	۳۶۴	-	۶۸/۹۰	۷/۹۰	S ₁₅

مشابه از ویژگی‌های مهم خاک است. این ویژگی‌ها با آزمایش تراکم روی نمونه مورد نظر تعیین می‌شود. در این پژوهش برای تعیین این ویژگی‌ها از روش استاندارد پراکتور (Anon, 2000) روی تمام تیمارها در سه تکرار استفاده شد.

آزمایش تراکم
مشخصات تراکمی خاک‌ها شامل وزن واحد حجم خشک ($\gamma_{d\max}$) و رطوبت بهینه (ω_{opt}) از ویژگی‌های مهم خاک در مسائل مهندسی نظیر ساخت خاکریزهای مربوط به مسیر کانال‌ها، جاده‌ها، بدنۀ سدها و سایر موارد است.

آزمایش تحکیم

در روابط مذکور، H_d = طول مسیر زهکشی و به عبارتی نصف ضخامت نمونه آزمایشی؛ C_v = ضریب تحکیم؛ t_{50} = زمان متناظر با ۵۰ درصد تحکیم؛ و t_{90} = زمان متناظر با ۹۰ درصد تحکیم است.

نتایج و بحث

پس از اجرای آزمایش‌های تراکم و تحکیم روی نمونه‌های مورد نظر، ویژگی‌های تراکمی و تحکیمی هر یک از تیمارها تعیین و نقش کیفیت شیمیایی نمونه‌ها روی خواص یاد شده بررسی و تحلیل شد.

مشخصات تراکمی

با اجرای آزمایش تراکم پراکتور استاندارد روی تیمارهای مختلف، منحنی تراکم به ازای هر نمونه آزمایشی رسم و با استفاده از این منحنی‌ها، مشخصات تراکمی یعنی مقادیر وزن واحد حجم خشک ماکزیمم و رطوبت بهینه همه نمونه‌های آزمایشی (مختصات نقطه اوج منحنی‌ها) تعیین شد. شکل‌های ۱ تا ۳ منحنی‌های تراکم نمونه‌های مورد بررسی را به تفکیک نمک‌های مختلف نشان می‌دهد. شکل‌های ۱ تا ۳ نشان می‌دهند که به ازای تمام مقادیر غلظت‌های مورد استفاده در هر سه نمک، رطوبت بهینه نمونه‌ها در محدوده ۲۰ تا ۲۳ درصد متغیر است. در حالی که در پروژه‌های اجرایی برای میزان رطوبت بهینه مقدار روداری ۲ درصد، مجاز شناخته می‌شود. به عبارت دیگر، برای نمونه خاک طبیعی مورد مطالعه که رطوبت بهینه آن ۲۲ درصد است، محدوده ۲۰ تا ۲۴ درصد محدوده روداری مجاز محسوب می‌شود. از این رو می‌توان نتیجه گرفت که تأثیر انواع و مقادیر مختلف نمک‌های مورد استفاده در مقدار رطوبت بهینه ناچیز و قابل چشم‌پوشی است. همچنین، محدوده تغییرات وزن واحد حجم خشک ماکزیمم به دست آمده برای انواع نمونه‌ها، بین ۱/۵۶ و ۱/۶۳ گرم بر سانتی‌متر

در این آزمایش میزان تغییر شکل نمونه که معمولاً با نسبت پوکی ارزیابی می‌شود، نسبت به تنش‌های اعمال شده و همچنین نسبت به زمان، به ازای هر افزایش تنش، قرائت و یادداشت خواهد شد. با ترسیم منحنی تغییرات نسبت پوکی در مقابل لگاریتم تنش مؤثر، مقدار نمایه فشردنی (C_v)، که شبیه این منحنی است، تعیین می‌شود. همچنین، به ازای هر یک از تنش‌های اعمال شده، تغییرات کمیتی از نشست نمونه (معمولًاً نسبت پوکی) نسبت به زمان ترسیم و با استفاده از دستورالعمل‌های ترسیمی کاساگرانده و تیلور مقدار ضریب تحکیم تعیین می‌شود.

در روش کاساگرانده، ابتدا منحنی تغییرات نسبت پوکی به ازای زمان در مقیاس لگاریتمی ترسیم و سپس نقاط مربوط به صفر و صد درصد تحکیم از روی منحنی مشخص می‌شود. نقطه میانی فاصله بین آن‌ها- که مربوط به ۵۰ درصد تحکیم است- و زمان متناظر با آن تعیین و سرانجام ضریب تحکیم با استفاده از رابطه ۱ محاسبه می‌شود.

$$(1) \quad C_v = \frac{0.196 H_d^2}{4 t_{50}}$$

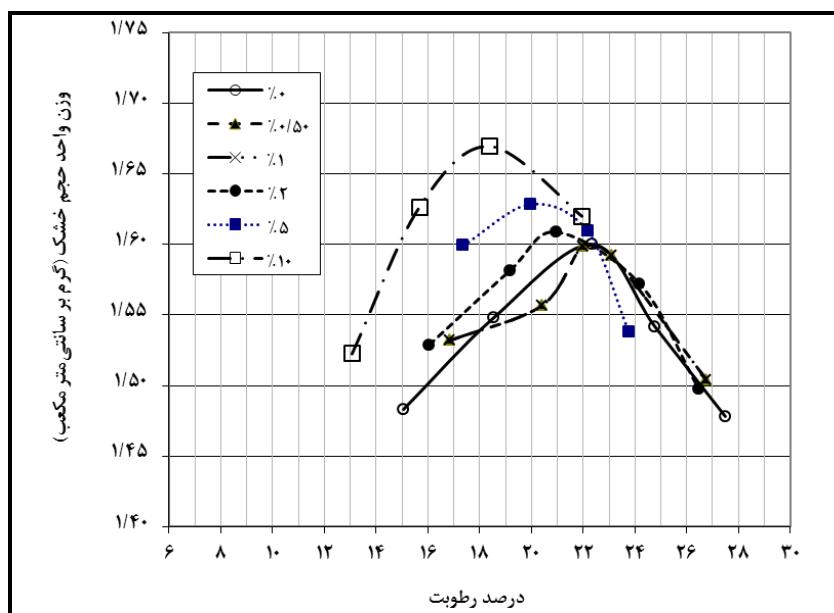
در روش تیلور از منحنی تغییرات نسبت پوکی بر حسب جذر زمان استفاده می‌شود. بدین ترتیب که قسمت ابتدایی و خطی منحنی تا قطع منحنی ادامه می‌یابد و زمان متناظر با نقطه تلاقی خط با منحنی، به عنوان زمان مربوط به ۹۰ درصد تحکیم در نظر گرفته می‌شود. پس از آن، ضریب تحکیم بر اساس رابطه شماره ۲ محاسبه می‌شود.

$$(2) \quad C_v = \frac{0.848 H_d^2}{4 t_{90}}$$

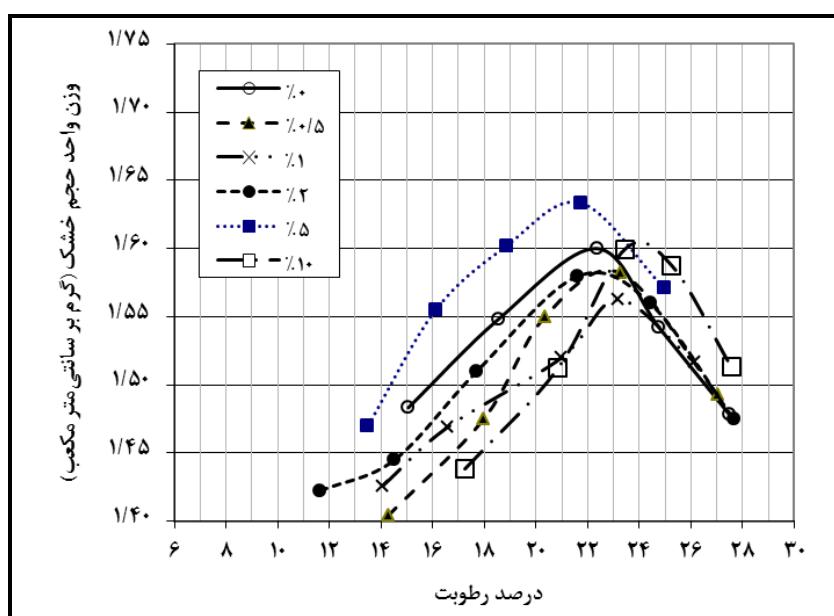
بررسی تأثیر شوری آب منفذی بر رفتار تحکیمی...

نمکهای مذکور بر وزن واحد حجم خشک ماکزیمم خاک نیز قابل توجه نیست. در مجموع می‌توان گفت که میزان و نوع شوری خاک تأثیر چشمگیری بر مشخصات تراکمی خاک ندارد.

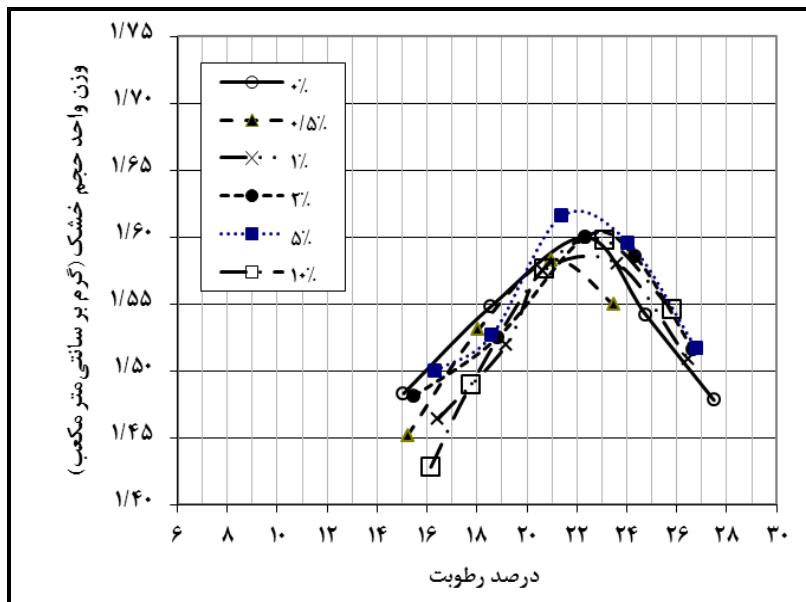
مکعب بوده یعنی تفاوت بیشترین و کمترین مقدار آن کمتر از ۵ درصد است. این مقدار نیز کمتر از مقدار رواداری مجاز برای وزن واحد حجم خشک ماکزیمم است و لذا می‌توان نتیجه گرفت که تأثیر



شکل ۱- منحنی‌های تراکم برای نمونه‌های حاوی نمک کلرید سدیم



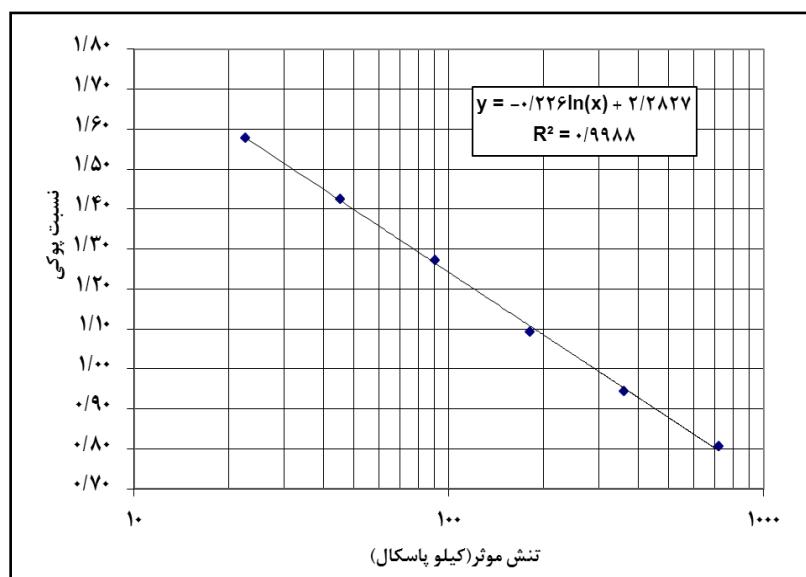
شکل ۲- منحنی‌های تراکم برای نمونه‌های حاوی نمک کربنات سدیم



شکل ۳- منحنی‌های تراکم برای نمونه‌های حاوی نمک سولفات سدیم

مؤثر- نسبت پوکی برای تمام نمونه‌ها رسم و سپس شبیه قسمت خطی آن، که همان نمایه فشردگی است - تعیین گردید. شکل ۴ نمونه‌ای از این منحنی‌ها را برای نمونه خاک حاوی یک درصد کربنات سدیم نشان می‌دهد. همچنین مقادیر نمایه فشردگی به ازای سایر تیمارها و تکرارهای مورد بررسی در جدول ۴ ارائه شده است.

پارامترهای تحکیمی خاک
نمایه فشردگی و ضریب تحکیم از مهم‌ترین ویژگی‌های تحکیمی خاک محسوب می‌شوند. به منظور تعیین نمایه فشردگی نمونه‌های مختلف، پس از اجرای آزمایش تحکیم، مقدار نسبت پوکی (نسبت حجم منافذ به حجم ذرات جامد خاک) به ازای هر یک از تنش‌های اعمال شده تعیین شد، و منحنی تنش



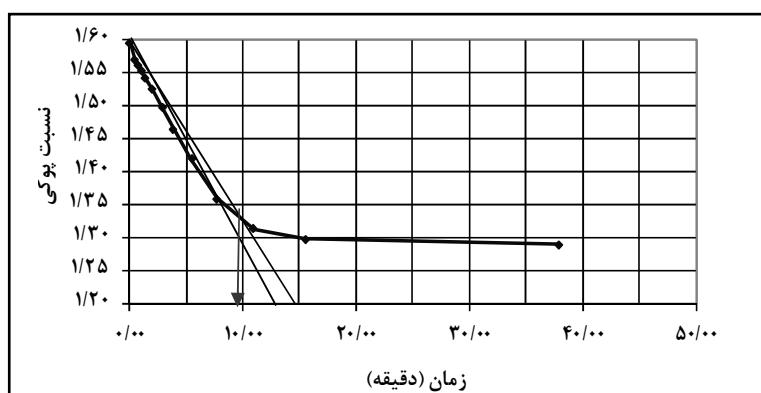
شکل ۴- منحنی تنش مؤثر- نسبت پوکی برای نمونه حاوی ۱ درصد کربنات سدیم

جدول ۴ - مقادیر نمایه فشردگی به ازای نمونه‌های مختلف

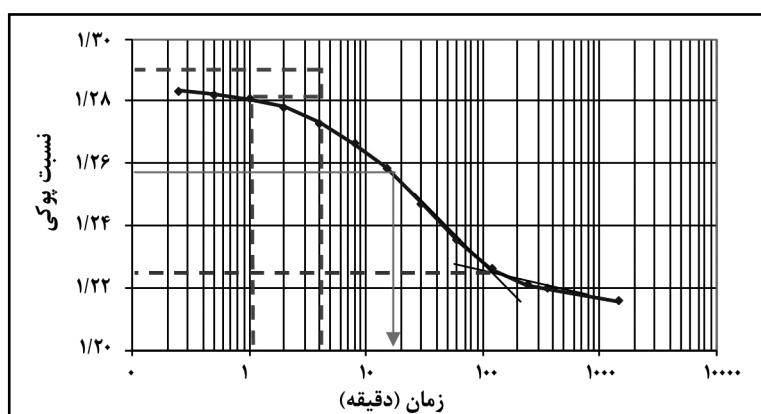
نوع نمک												میزان نمک (درصد)	
کربنات سدیم				سولفات سدیم				کلرید سدیم					
تکرار سوم	تکرار دوم	تکرار اول		تکرار سوم	تکرار دوم	تکرار اول		تکرار سوم	تکرار دوم	تکرار اول			
۰/۳۷۷	۰/۴۳۵	۰/۳۶۸		۰/۳۷۷	۰/۴۳۵	۰/۳۶۸		۰/۳۷۷	۰/۴۳۵	۰/۳۶۸		۰	
۰/۵۱۲	۰/۴۶۴	۰/۵۷۲		۰/۳۹۱	۰/۴۱۲	۰/۳۷۹		۰/۳۴۲	۰/۳۶۲	۰/۲۹۶		۰/۵	
۰/۴۶۵	۰/۵۲۰	۰/۴۷۶		۰/۴۱۸	۰/۴۵۹	۰/۳۸۰		۰/۳۹۶	۰/۳۸۳	۰/۳۹۳		۱	
۰/۵۲۷	۰/۵۴۵	۰/۴۹۹		۰/۳۷۷	۰/۴۳۷	۰/۳۷۸		۰/۳۵۲	۰/۳۶۲	۰/۳۴۳		۲	
۰/۴۲۲	۰/۴۳۰	۰/۴۰۶		۰/۴۴۰	۰/۵۲۷	۰/۳۸۴		۰/۳۷۰	۰/۳۲۰	۰/۳۰۲		۵	
۰/۳۶۴	۰/۳۷۵	۰/۳۵۲		۰/۳۴۶	۰/۳۸۰	۰/۳۵۵		۰/۲۶۷	۰/۲۰۷	۰/۳۲۵		۱۰	

می‌دهد. در این پژوهش برای کلیه نمونه‌ها، ابتدا ضریب تحکیم به طور مجزا با استفاده از دو روش یاد شده تعیین و پس از آن متوسط آن‌ها ملاک عمل قرار گرفت. متوسط مقادیر ضریب تحکیم برای تیمارها و تکرارهای مختلف به ازای تنش ۲۰۰ کیلوپاسکال در جدول ۵ ارائه شده است.

همچنین ضریب تحکیم نمونه‌های مختلف با رسم منحنی تغییرات نسبت پوکی نمونه نسبت به زمان و با استفاده از دو روش لگاریتم زمان (کاساگرانده) و جذر زمان (روش تیلور) تعیین شد. شکل‌های ۵ و ۶ روش ترسیمی محاسبه ضریب تحکیم را به ترتیب با استفاده از روش‌های کاساگرانده و تیلور نشان



شکل ۵- روش تعیین زمان مربوط به ۹۰ درصد تحکیم به روش جذر زمان تیلور



شکل ۶- روش تعیین زمان مربوط به ۵۰ درصد تحکیم به روش لگاریتم زمان کاساگرانده

جدول ۵- مقادیر ضریب تحکیم به ازای نمونه‌های مختلف و برای فشار ۲۰۰ کیلوپاسکال ($\times 10^{-6}$)

نوع نمک						میزان نمک (درصد)		
کربنات سدیم			سولفات سدیم			کلرید سدیم		
تکرار سوم	تکرار دوم	تکرار اول	تکرار سوم	تکرار دوم	تکرار اول	تکرار سوم	تکرار دوم	تکرار اول
۱/۵۳	۱/۴۸	۱/۶۸	۱/۵۳	۱/۴۸	۱/۶۸	۱/۵۳	۱/۴۸	۱/۶۸
۰/۳۷۲	۰/۳۱۳	۰/۴۱۱	۱/۵۴	۱/۳۶	۱/۷۶	۱/۵۵	۱/۵۲	۱/۵۷
۰/۲۶۹	۰/۲۴۶	۰/۲۹۶	۰/۹۶	۰/۹۱	۱/۰۱	۱/۸۵	۱/۷۶	۰/۸۳
۰/۳۲۷	۰/۳۴۵	۰/۳۲۷	۰/۵۳	۰/۷۰	۰/۵۳	۱/۱۰	۱/۱۰	۰/۹۱
۱/۱۴	۱/۲۲	۰/۹۱۴	۰/۵۳	۰/۵۳	۰/۵۳	۱/۱۴	۱/۳۲	۱/۰۱
۰/۶۸۶	۰/۸۳۲	۰/۷۲۱	۰/۵۹۸	۰/۷۹۷	۰/۷۲۷	۲/۳۰	۲/۴۰	۲/۲۷

این جدول مشاهده می‌شود که، بین بلوک‌ها (تکرارها) در سطح ۱ درصد تفاوت معنی‌داری وجود ندارد اما بین نمک‌ها و درصد‌های مربوط به نمک از نظر تأثیر بر نمایه فشردگی و ضریب تحکیم تفاوت معنی‌داری وجود دارد. بنابراین اثر نمک و درصد نمک بر نمایه فشردگی و ضریب تحکیم معنی‌دار است.

نتایج حاصل از اندازه‌گیری نمایه فشردگی و ضریب تحکیم توسط نرمافزار SPSS مورد تجزیه و تحلیل آماری قرار گرفت و مقایسه میانگین‌های آنها نیز در سطح آماری ۱ درصد با آزمون دانکن انجام پذیرفت. نتایج تجزیه واریانس برای مقادیر نمایه فشردگی و ضریب تحکیم ارائه شده در جداول ۴ و ۵، در جدول ۶ ارائه شده است. در

جدول ۶- جدول تجزیه واریانس اثر نوع نمک و میزان نمک بر ضریب فشردگی (C_v) و ضریب تحکیم (C_{v^2})

میانگین مربعات		درجه آزادی	منابع تغییرات
C_v	C_{v^2}		
۰/۰۰۱ ^{ns}	۰/۰۰۴ ^{ns}	۲	بلوک
۲/۹۴۶**	۰/۰۵۱**	۲	نوع نمک
۰/۹۲۷**	۰/۰۱۲**	۵	درصد نمک
۰/۵۹۳**	۰/۰۰۵**	۱۰	نوع نمک × درصد نمک
۰/۰۲۹	۰/۰۰۱	۳۴	خطای کل
۱/۰۷۱	۰/۳۹۹	۵۳	میانگین کل
۱۵/۹۰	۷/۹۲		ضریب تغییرات (درصد)

** معنی‌دار در سطح احتمال ۱ درصد، * معنی‌دار در سطح احتمال ۵ درصد، ns نبود اختلاف معنی‌دار

فسردگی تفاوت معنی‌داری با هم ندارند. در نمک سولفات سدیم نیز نمایه فشردگی با مقدار ۵ و ۱۰ درصد تفاوت معنی‌داری با سایر مقادیر این نمک دارد و مقادیر ۰ تا ۲ درصد سولفات سدیم تفاوت معنی‌داری از نظر نمایه فشردگی ندارند. مقادیر کم نمک کربنات سدیم (۰/۰ تا ۲ درصد)، تفاوت معنی‌داری در ضریب فشردگی دارند و

مقایسه میانگین مقادیر نمایه فشردگی و ضریب تحکیم هر نمک در غلظت‌های مختلف، در سطح آماری ۵ درصد در جداول ۷ و ۸ ارائه شده است. جدول ۷ نشان می‌دهد که نمایه فشردگی در غلظت ۱۰ درصد نمک کلرید سدیم تفاوت معنی‌داری با سایر غلظت‌های این نمک دارد. در سایر مقادیر کلرید سدیم، مقادیر نمایه

بررسی تأثیر شوری آب منفذی بر رفتار تحکیمی...

شاهد (صفر درصد نمک) ندارند در حالی که در کربنات سدیم، این گونه نیست و مقادیر کم نمک تفاوت معنی داری با تیمار شاهد و با مقادیر زیاد نمک (۵ و ۱۰ درصد) دارند.

مقادیر بالا، تأثیر معنی داری در ضریب فشرده‌گی ندارند. بنابراین در نمکهای کلرید سدیم و سولفات سدیم، مقادیر کم نمک (۰/۵ تا ۲ درصد)، از نظر ضریب فشرده‌گی، تفاوت معنی داری با تیمار

جدول ۷- مقایسه میانگین ضرایب فشرده‌گی در تیمارهای مختلف

ضریب فشرده‌گی	غلظت (درصد)		
کربنات سدیم	سولفات سدیم	کلرید سدیم	
۰/۳۹۳ ^a	۰/۳۹۳ ^{ab}	۰/۳۹۳ ^a	.
۰/۵۱۶ ^b	۰/۳۹۴ ^{ab}	۰/۳۳۳ ^a	۰/۵
۰/۴۸۷ ^b	۰/۴۱۹ ^{ab}	۰/۳۹۱ ^a	۱
۰/۵۲۴ ^b	۰/۳۹۷ ^{ab}	۰/۳۵۲ ^a	۲
۰/۴۱۹ ^a	۰/۴۵۰ ^a	۰/۳۳۱ ^a	۵
۰/۳۶۴ ^a	۰/۳۶۰ ^b	۰/۲۶۶ ^b	۱۰

در هر ستون میانگین‌های دارای حروف مشترک از نظر آزمون دانکن در سطح احتمال ۵ درصد اختلاف معنی داری ندارند.

جدول ۸- مقایسه میانگین ضرایب تحکیم در تیمارهای مختلف

ضریب تحکیم	غلظت (درصد)		
کربنات سدیم	سولفات سدیم	کلرید سدیم	
۱/۵۶۳ ^a	۱/۵۶۳ ^a	۱/۵۶۳ ^a	.
۰/۳۰۴ ^d	۱/۵۵۳ ^a	۱/۵۴۷ ^a	۰/۵
۰/۲۷۰ ^d	۰/۹۶۰ ^b	۱/۴۸۰ ^a	۱
۰/۳۳۳ ^d	۰/۵۸۷ ^c	۱/۰۰۷ ^b	۲
۱/۰۹۱ ^b	۰/۵۳۰ ^c	۱/۱۵۷ ^{ab}	۵
۰/۷۴۶ ^c	۰/۷۰۷ ^c	۲/۳۲۲ ^c	۱۰

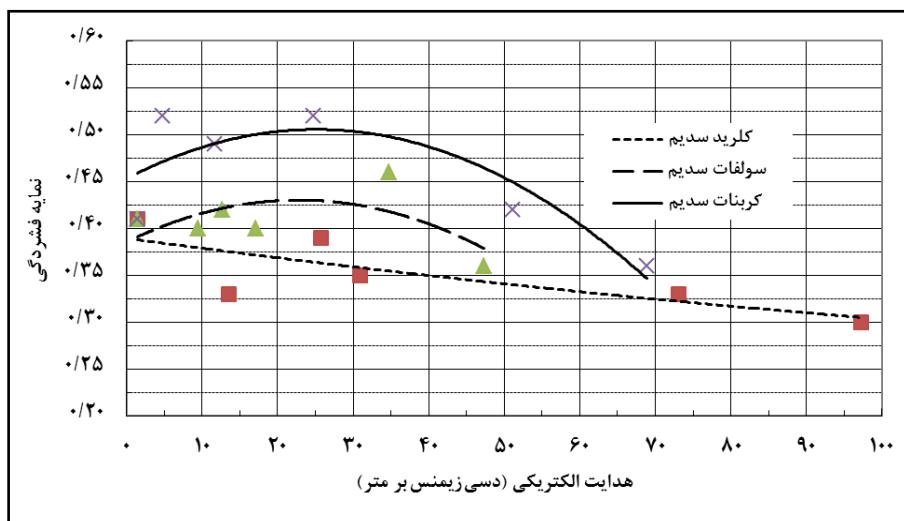
در هر ستون میانگین‌های دارای حروف مشترک از نظر آزمون دانکن در سطح احتمال ۵ درصد اختلاف معنی داری ندارند.

بیشتر، باعث کاهش معنی دار ضریب تحکیم شده است. افزودن ۵ تا ۲ درصد کربنات سدیم باعث کاهش معنی دار ضریب تحکیم نسبت به تیمار شاهد شده است. مقادیر بیشتر کربنات سدیم نیز اگرچه باعث افزایش معنی دار ضریب تحکیم نسبت به درصدهای قبلی شده، اما روند تغییرات خطی نیست و ضریب تحکیم همچنان کمتر از مقدار شاهد است و تفاوت معنی داری با شاهد و نیز با درصدهای کم نمک دارند.

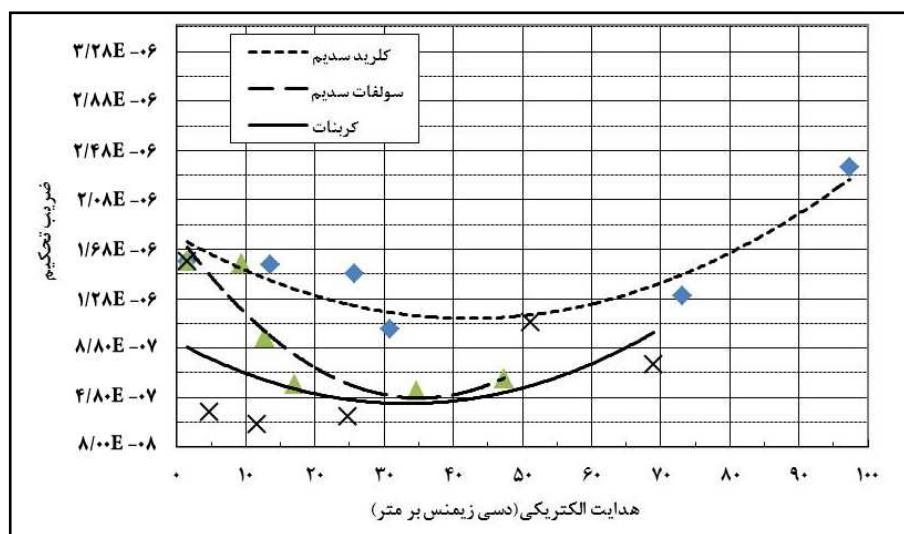
جدول ۸ نشان می‌دهد که، مقادیر ۰ تا ۱ درصد کلرید سدیم باعث تغییر معنی دار ضریب تحکیم نشده و افزایش ۲ و ۵ درصد از این نمک، باعث کاهش معنی دار این ضریب شده است. ضریب تحکیم در مقدار ۱۰ درصد کلرید سدیم افزایش چشمگیری را نسبت به سایر مقادیر نشان می‌دهد. اثر افزایش سولفات سدیم نیز بر ضریب تحکیم، به جز برای ۱۰ درصد این نمک، در جهت کاهش این ضریب است. در خصوص این نمک افزایش ۱ درصد و

نمایه فشردگی و ضریب تحکیم نمونه‌ها متأثر از شاخص شوری نمونه‌ها (EC) است و چگونگی این تأثیر نیز بسته به نوع نمک متفاوت است. به عبارت دیگر، علاوه بر میزان شوری، نوع نمک مولد شوری نیز بر مقدار نمایه فشردگی و ضریب تحکیم مؤثر است.

همچنین به منظور ارزیابی چگونگی تغییرات نمایه فشردگی و ضریب تحکیم نمونه‌ها نسبت به میزان و نوع شوری آن‌ها، روند تغییرات کمیت‌های ذکر شده نسبت به مقدار هدایت الکتریکی به تفکیک نمک‌های مختلف مطابق شکل‌های ۷ و ۸ رسم شد. این شکل‌ها نشان می‌دهند که



شکل ۷- تغییرات نمایه فشردگی نسبت به میزان شوری (EC) به ازای نمک‌های مختلف



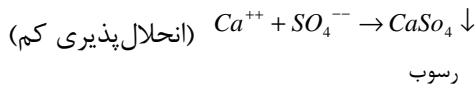
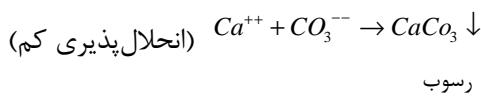
شکل ۸- تغییرات ضریب تحکیم به ازای میزان شوری به ازای نمک‌های مختلف و برای تنش ۱۰۰ کیلوپاسکال

یعنی اثر کلرید سدیم بر نمایه فشردگی روند کاهشی، اما مشاهده می‌شود که روند کلی تأثیر آن‌ها بر ضریب فشردگی و ضریب تحکیم روند افزایشی دارد؛ ولی دو نمک دیگر تأثیر دو سویه‌ای بر شاخص‌های مورد بررسی دارند.

در خصوص چگونگی تأثیر نمک‌ها (شکل‌های ۷ و ۸) مشاهده می‌شود که روند کلی تأثیر آن‌ها بر ضریب فشردگی و ضریب تحکیم، الگویی یکسان اما معکوس دارد.

محلول، غلظت محلول خاک افزایش و در نهایت باعث کاهش ضخامت لایه دو گانه پخشیده و ایجاد ساختمان فلوکوله در خاک می‌شود (Mojallali, 1994). به تبع این امر، ضریب نفوذپذیری و در نتیجه ضریب تحکیم خاک افزایش می‌یابد. از سوی دیگر، در اثر کاهش ضخامت لایه دوگانه، فاصله ذرات رس و نسبت پوکی خاک کاهش می‌یابد که این موضوع نیز موجب کاهش نمایه فشردگی خاک می‌شود.

در خصوص نمک‌های کربنات سدیم و سولفات سدیم، به علت این که کربنات کلسیم و سولفات کلسیم حاصل از واکنش این دو نمک اتحال پذیری کمی دارند، مطابق روابط ۳ و ۴ به صورت رسوب از فاز محلول خارج می‌شوند.



بنابراین، به علت خروج محصولات واکنش به صورت رسوب از فاز محلول، غلظت محلول خاک کاهش می‌یابد. با کاهش یون‌های دو ظرفیتی نظیر کلسیم، نسبت جذب سدیم در محلول نیز افزایش می‌یابد. از این رو با توجه به این که هر دو عمل مذکور، یعنی افزایش نسبت جذب سدیم و کاهش غلظت محلول، باعث افزایش ضخامت لایه دوگانه پخشیده و ایجاد ساختمان پراکنده (نفوذپذیری کمتر و فاصله بیشتر رس‌ها) در خاک می‌شود، نمایه فشردگی افزایش و ضریب تحکیم کاهش می‌یابد. با افروختن مقادیر بیشتر کربنات سدیم و سولفات سدیم (افزایش شوری از حدود ۳۰ دسی‌زیمنس بر متر در شکل‌های ۷ و ۸) و محدود بودن یون‌های دو ظرفیتی

بدین معنا که میزان شوری در حدود ۳۰ دسی‌زیمنس بر متراً موجب افزایش نمایه فشردگی و کاهش ضریب تحکیم می‌شود اما از این میزان شوری به بعد، کاهش نمایه فشردگی و افزایش ضریب تحکیم را نشان می‌دهد.

نتیجه فوق با مفاهیم تئوری لایه دوگانه پخشیده^۱ قابل تفسیر است. بسیاری از خصوصیات فیزیکی و مکانیکی خاک‌های رسی متأثر از ضخامت این لایه است، به عنوان مثال، هرچه ضخامت لایه دوگانه بیشتر شود، ذرات رس از هم دورتر و خاک واگرایر می‌شود؛ ولی با کاهش ضخامت لایه مذکور، ساختمان خاک مجتمع (فلوکوله) خواهد شد (Anon, 2003). دو عامل غلظت و نسبت جذب سدیم محلول خاک از مهم‌ترین عوامل مؤثر در ضخامت لایه دوگانه پخشیده هستند. به طوری که ضخامت لایه دوگانه با افزایش غلظت محلول کمتر و لی با افزایش نسبت جذب سدیم بیشتر می‌شود (Mojallali, 2007; Sparks, 2000). بدین ترتیب وقتی یک نمک سدیمی با آنیون متفاوت به خاک اضافه شود، کاتیون سدیم با کاتیون کلسیم موجود در خاک تبادل و نمک‌های جدیدی حاصل می‌شود. در شرایط جدید، بسته به میزان اتحال پذیری مواد حاصل از واکنش، مقادیر متفاوتی از غلظت محلول و نسبت جذب سدیم در فاز محلول خاک ایجاد می‌شود و بنابراین ضخامت لایه دوگانه نیز متفاوت خواهد بود.

کلرید سدیم نمکی بسیار اتحال پذیر است و در خاک به سرعت هیدرولیز (آبکافت) می‌شود و یون‌های Na^+ و Cl^- را ایجاد می‌کند. یون کلر پس از ترکیب شدن با کلسیم موجود در محلول خاک، نمک بسیار حل پذیر کلرید کلسیم ($CaCl_2$) را به وجود می‌آورد. بدین ترتیب در اثر افزایش کلرید سدیم به خاک، نمک حاصل از واکنش، کلرید کلسیم خواهد بود که اتحال پذیری بالایی دارد و سریعاً هیدرولیز (آبکافت) می‌شود و به فاز محلول باز می‌گردد. به علت باقی ماندن محصولات واکنش در فاز

- در غلظت ۱۰ درصد نمک کلرید سدیم نمایه فشردگی تفاوت معنی‌داری با نمایه فشردگی سایر غلظت‌های این نمک دارد. در سایر مقادیر کلرید سدیم مورد آزمایش، نمایه‌های فشردگی تفاوت معنی‌داری با هم ندارند.

- در نمک سولفات‌سدیم، نمایه فشردگی با مقدار ۵ و ۱۰ درصد، تفاوت معنی‌داری با سایر مقادیر این نمک دارد و مقادیر ۰ تا ۲ درصد این نمک تفاوت معنی‌داری از نظر نمایه فشردگی ندارند.

- ضریب فشردگی در غلظت‌های کم نمک‌های کلرید سدیم و سولفات‌سدیم (۵/۰ تا ۲ درصد)، تفاوت معنی‌داری با ضریب فشردگی تیمار شاهد (صفر درصد نمک) ندارد، در حالی‌که در کربنات‌سدیم، این گونه نیست و این ضریب در مقادیر کم نمک تفاوت معنی‌داری با تیمار شاهد و نیز با ضریب فشردگی مقادیر زیاد نمک (۵ و ۱۰ درصد) دارد.

- افزودن صفر تا ۱ درصد کلرید سدیم تأثیر معنی‌داری در ضریب تحکیم ندارد ولی ۲ و ۵ درصد آن، باعث کاهش معنی‌دار این ضریب می‌شود.

- اثر افزایش سولفات‌سدیم بر ضریب تحکیم، به جز برای ۱۰ درصد این نمک، در جهت کاهش این ضریب است.

- افزودن ۰/۵ تا ۲ درصد (مقادیر کم) کربنات‌سدیم باعث کاهش معنی‌دار ضریب تحکیم خواهد شد. مقادیر بیشتر کربنات‌سدیم نیز باعث افزایش معنی‌دار ضریب تحکیم می‌گردد، اما روند تغییرات خطی نیست.

نظیر کلیسم در محلول خاک، عمل ترسیب و خروج یون‌ها متوقف و یا کمتر می‌شود و در نتیجه غلظت محلول افزایش و ضخامت لایه دوگانه کاهش می‌یابد. از این رو از این حد به بعد، الگوی تأثیر نمک‌های مذکور بر شاخص‌های نمایه فشردگی و ضریب تحکیم تغییر یافته و معکوس می‌شود. این نتیجه‌گیری با یافته‌های تحقیقات قبلی در خصوص تأثیر نمک‌های سدیمی بر پتانسیل واگرایی خاک‌های رسی مطابقت کامل دارد (Abbasi & Nazifi, 2013).

نتیجه‌گیری

بر اساس مجموعه بررسی‌ها و آزمایش‌های آزمایشگاهی اجرا شده در این پژوهش، نتیجه‌گیری‌های زیر قابل استنتاج و بیان است:

- تأثیر غلظت‌های مختلف نمک‌های (کلرید سدیم، سولفات‌سدیم و کربنات‌سدیم) بر میزان رطوبت بهیه و دانسیتۀ خشک ماکریم، بسیار جزئی و در حد رواداری مجاز آن‌هاست. یعنی میزان و نوع شوری خاک تأثیر چشمگیری بر مشخصات تراکمی خاک‌ها ندارد.

- نمایه فشردگی و ضریب تحکیم نمونه‌ها متأثر از شاخص شوری نمونه‌ها (EC) است و چگونگی این تأثیر نیز بسته به نوع نمک متفاوت است.

- روند کلی تأثیر نمک کلرید سدیم بر نمایه فشردگی، کاهشی و بر ضریب تحکیم، افزایشی است.

- نمک‌های کربنات‌سدیم و سولفات‌سدیم تا حدی از شوری، باعث افزایش نمایه فشردگی و کاهش ضریب تحکیم و از این حد به بعد موجب کاهش نمایه فشردگی و افزایش ضریب تحکیم می‌شوند.

مراجع

Abbasi, N. and Nazifi, M. H. 2013. Assessment and modification of sherard chemical method for evaluation of dispersion potential of soils. Geotech. Geol. Eng. 31(1): 337-349.

- Abbasi, N., Nazifi, H. and Movahedian, M. 2010. The effects of type and quantity of pore water salinity on clay dispersion. Proceeding of the 4th International Conference on Soil Mechanic and Foundation. Nov. 1-2. Tehran. Iran. (in Farsi)
- Abdullah. W. S., Al-Zoubi, M. S. and Alshibli. K. A. 1997. On the physicochemical aspects of compacted clay compressibility. Can. Geotech. J. 34(4): 551-559.
- Anon. 2000. Annual Book of ASTM Standards. Vol. 04 .08. Soil and Rock. ASTM D421, D422, D4318, D5779, D4221, D4647.
- Anon. 2003. The Characteristics of Clay. Groundwater and Environmental Engineering. CIV3248. Monash University.
- Baumgartner, P., Priyanto, D., Baldwin, J. R., Blatz, J. A., Kjartanson, B. H. and Batenipour, H. 2008. Preliminary results of one-dimensional consolidation testing on bentonite clay-based sealing components subjected to two pore-fluid chemistry conditions. Report No. NWMO TR-2008-06. Nuclear Waste Management Organization. Toronto. Canada.
- Lambe, T. W. 1958. The engineering behavior of compacted clay. ASCE J. Soil Mech. Found. Div. 84, 1-35.
- Mitchell, J. K. 1993. Fundamentals of Soil Behavior. John Wiley & Sons Inc.
- Mojallali, H. 2007. Soil Chemistry. Tehran University Press. 4th Edition. (in Farsi)
- Olson. R. E. and Mitronovas, F. 1960. Shear strength and consolidation characteristics of calcium and magnesium illite. Proceeding of the 9th National Conference on Clays and Clay Minerals. Oct. 5-8. Purdue University. India. 185-209.
- Rao, S. M. and Thyagaraj, T. 2007. Swell-compression behaviour of compacted clays under chemical gradients. Can. Geotech. J. 44, 520-532.
- Sadaghiani, M. and Ghadak, H. 2004. The effects of pH on strength properties of Clay. Proceeding of the 1st National Congress of Civil Engineering. May. 14-17. Sharif University. Tehran. Iran. (in Farsi)
- Sparks, D. 2000. Soil Physical Chemistry. CRC Press. Florida.
- Van Paassen, L. A. and Gareau. L. F. 2004. Effects of Pore Fluid Salinity on Compressibility and Shear Strength Development of Clayey Soils (Lecture Notes in Earth Sciences). In: Hack, R., Azzam, R. and Charlier, R. (Eds.) Engineering Geology for Infrastructure Planning in Europe. Springer Pub. 327-340.
- Yilmaz, I. 2006. Indirect estimation of the swelling percent and a new classification of soils depending on liquid limit and cation exchange capacity. Eng. Geol. 85, 295-301.
- Yukselen-Aksoy, Y., Kaya, A. and Oren, A. H. 2008. Seawater effect on consistency limits and compressibility characteristics of clays. Eng. Geol. 102, 54-61.



Effect of Pore Water Salinity on Compaction and Compressibility of Clayey Soils

N. Abbasi*, M. Oveisihha and M. Movahedan

* Corresponding Author: Assistant Professor, Agricultural Engineering Research Institute, P. O. Box: 31585-845, karaj, Iran.
Email: nader_iaeri@yahoo.com

Received: 23 February 2013, Accepted: 24 August 2013

The engineering properties of soils are generally affected by parameters such as mineral type, structure, and pore water salinity. The existing solutes of soil play a role in the electrochemical forces between particles and can change the index and mechanical properties of soil, including cohesion, compressibility, and compactibility. This study investigated the effect of sodium chloride, sodium sulfate, and sodium carbonate on compressibility and compactibility characteristics of clayey soil. For this purpose, 18 treatments were prepared using three types of salt at six concentrations (0%, 0.5%, 1%, 2%, 5%, 10% by weight of soil). Consolidation and compaction tests were conducted with three replications on the samples to determine the compression index (C_c), coefficient of consolidation (C_v), optimum moisture content (ω_{opt}) and maximum dry density (γ_{dmax}) of soil samples. Statistical analysis using SPSS software showed that the salinity of the soil had no significant effect on the optimum moisture content and maximum dry density of the soil. The compression index and coefficient of consolidation were significantly affected by both the type and concentration of the solutes in the saturated extract of the soil.

Keywords: Coefficient of consolidation, Compression index, Maximum dry density, Optimum moisture content, Soil salinity