



## تأثیر خاک رس کلسینه مینودشت استان گلستان بر نفوذپذیری، دوام و بهبود ریزاساختار بتن

حسن قزلسلی<sup>\*</sup>، امیر طریقت<sup>۱</sup>

- کارشناس ارشد مهندسی سازه، دانشکده مهندسی عمران، دانشگاه تربیت دبیر شهید رجایی.
- دانشیار، دانشکده مهندسی عمران، دانشگاه تربیت دبیر شهید رجایی

\* Email: hassan.ghezel@sru.ac.ir

تاریخ پذیرش: ۱۴۰۳/۰۴/۲۰

تاریخ دریافت: ۱۴۰۲/۰۸/۱۶

### چکیده

یکی از راههای رایج افزایش عمر بتن استفاده از پوزولان است، برخی از پوزولان‌ها که واکنش پذیری بالاتری نسبت به سیمان معمولی دارند با کاهش منافذ بتن منجر به مقاومت بیشتر و نفوذپذیری کمتر بتن می‌شوند. سازه‌های ساخته شده با بتن پرتلند معمولی، بیشتر دارای عملکرد مناسبی در شرایط سخت محیطی و عوامل مهاجم مخرب نیستند، حمله سولفاتی به فرآیند تخریب بتن در اثر انبساط ناشی از واکنش‌های سولفاتی درون بتن گفته می‌شود و در دراز مدت باعث کاهش پیوستگی، بروز ترک و ایجاد فرپاشی در ساختار بتن می‌شود که یک اثر آن کاهش مقاومت بتن است. افزودن متاکائولین باعث تخلخل در بتن می‌گردد، در نتیجه بتن‌های حاوی متاکائولین در مقایسه با بتن‌های معمولی نفوذپذیری کمتری دارند. در این تحقیق از خاک رس کلسینه شده به عنوان پوزولان استفاده شد، ابتدا خاک تا دمای ۷۰۰ درجه سلسیوس به مدت ۳ ساعت حرارت داده شد تا فرایند کلسینه شدن صورت پذیرد سپس خاک رس کلسینه به همراه درصدی از پودر سنگ آهک و میکروسیلیس جایگزین سیمان شد. هدف از این ترکیب برای مواد سیمانی رسیدن به طرح مخلوطی است که بتن‌های ساخته شده توسط آن در برابر شرایط محیطی مهاجم و خورنده مقاومت بهتری از بتن‌های معمولی داشته باشند. بر روی نمونه‌های عمل آوری شده در محلول سولفات سدیم در این تحقیق بلورهای جایگزین سیمان شد که در نمونه‌های پوزولانی نسبت به نمونه شاهد کمتر بودند. در سنین ابتدایی ضریب جذب موینه برای نمونه‌های حاوی خاک رس کلسینه از نمونه‌های شاهد بیشتر است اما با افزایش سن نمونه‌ها و کامل تر شدن واکنش‌های پوزولانی این تفاوت بسیار کاهش می‌یابد. مقادیر مقاومت الکتریکی نمونه‌ها نیز با گذشت زمان و افزایش درصد جایگزینی پوزولان افزایش پیدا کرد. همچنین در تمامی آزمایش‌های انجام شده افزودن میکروسیلیس باعث پر شدن فضاهای خالی درون بتن شده و همچنین واکنش پذیری سریع‌تر میکروسیلیس در مدت زمان کوتاه‌تر ژل سیلیکاتی بیشتری نسبت به پوزولان خاک رس تولید کرده و باعث مترآکتم شدن بتن می‌شود. در این تحقیق از ۱۰ درصد مخلوط در ۲ نسبت آب به مواد سیمانی ۰/۴ و ۰/۲۵ در هر نسبت از خاک رس در درصدهای ۱۰ و ۲۰ درصد، پودر سنگ آهک به ترتیب در درصدهای ۳۰ و ۲۰ درصد و میکروسیلیس نیز به همراه ترکیب خاک و آهک در ۷ درصد وزنی به عنوان مواد پودری جایگزین سیمان شد. جهت بررسی خواص خاک تهیه شده اطمینان از آمورف بودن ذرات خاک و حضور ترکیبات پوزولانی بر روی آن آزمایش XRD انجام گرفت، همچنین برای بررسی و تحلیل دوام بتن از آزمایش‌های مقاومت سولفاتی، جذب موینه و مقاومت الکتریکی بر روی نمونه‌های مکعبی ۱۰ سانتی در سن ۹۰ و ۲۸ روزه استفاده شد. در این تحقیق طرح‌های شامل ۲۰ درصد رس کلسینه، ۲۰ درصد آهک و ۷ درصد میکروسیلیس دارای بهترین عملکرد در طرح‌های پوزولانی هستند و به عنوان طرح‌های بهینه پوزولانی معرفی می‌گردد.

کلمات کلیدی: پوزولان، حمله سولفاتی، اترینگایت، جذب موینه، مقاومت الکتریکی بتن.

## ۱- مقدمه

واکنش با این ماده تأثیر بسزایی در بهبود دوام بتن خواهد داشت و متابکائولین درشت‌تر برای کاهش نفوذپذیری در بتن تولید شده مؤثرتر است [7]. افزودن متابکائولین در اغلب نمونه‌های بتونی باعث کاهش تخلخل در بتون می‌شود. بتون‌های متابکائولینی در مقایسه با بتون‌های تهیه شده با سیمان پرتلند معمولی نفوذپذیری کمتری در برابر آثار کلراید‌ها و گازها دارند. این ماده در بهبود اندازه، توزیع و کاهش تعداد منافذ با قطر کمتر از ۱۶۰ نانومتر تأثیر گذار است [8]. در مطالعاتی که انجام شده است، بیش از ۵۰ درصد ذرات متابکائولین آنالیز شده ریزتر از اندازه ذرات سیمان می‌باشد که می‌توانند فضای خالی بین ذرات سیمان و سایر دانه‌های موجود در محیط بتون (سنگدانه) را پر کنند و باعث قطع حفرات موینه و چگالتیر شدن خمیر سیمان شوند [9]. در نتیجه افزایش تراکم خمیر سیمان، باعث کاهش بالازدگی آب و ضخامت ناحیه انتقال بین خمیر سیمان و سنگدانه می‌شود [10-11]. یکی از مهم‌ترین پارامترهای بررسی کارایی بتون تازه اسلامپ می‌باشد. وانگ<sup>۲</sup> و عبدال رزاق<sup>۳</sup> معتقدند که با افزایش مواد معدنی در مخلوط بتون، اسلامپ آن کاهش می‌یابد. در ادامه این دو محقق با مقایسه اثر میکروسیلیس و متابکائولین بر کارایی بتون تازه، این نتیجه را بیان کردند که استفاده از میکروسیلیس در مقایسه با متابکائولین، اثر بیشتری بر کاهش کارایی بتون تازه دارد [12]. درصد جایگزینی متابکائولین در زمان گیرش اولیه و نهایی بتون مؤثر است. بادوگیانیس<sup>۴</sup> در پژوهش خود به این نتیجه رسید که بتون با ۱۰ درصد جایگزینی متابکائولین به جای سیمان، زمان گیرش مشابهی با بتون شاهد دارد ولی جایگزینی ۲۰ درصد متابکائولین منجر به تأخیر در زمان گیرش خواهد شد [8]. در تحقیق دیگری میزان تأثیر کائولینیت کلسینه شده در دمای ۶۰ درجه بر خاصیت جذب موینه بتون بررسی شد، در این تحقیق موادسیمانی استفاده شده شامل ۳۰٪ کائولین کلسینه و ۷۰٪ سیمان پرتلند معمولی می‌باشد و میزان

پوزولان‌های طبیعی و مصنوعی مانند کائولن، به صورت فراوان و بلااستفاده در دسترس ما هستند که می‌توان با جایگزینی سهم مناسبی از آنها در سیمان، علاوه بر کاهش مصرف سیمان، خواص مکانیکی و دوام بتون را بهبود بخشد. استفاده از پوزولان یکی از راه‌های رایج افزایش عمر بتون است. پوزولان‌ها با بهبود منافذ بتون منجر به مقاومت بیشتر و نفوذپذیری کمتر بتون می‌شوند [1-2]. موضوع مهمی که در سال‌های اخیر بسیاری از محققان این عرصه را به خود مشغول کرده است، بحث پایایی بتون‌ها در شرایط سخت و مهاجم محیطی می‌باشد. سازه‌های ساخته شده با بتون پرتلند معمولی، عموماً دارای عملکرد مناسبی در شرایط سخت محیطی و عوامل مهاجم نیستند راهکار پیشنهادی محققان، استفاده از سیمان‌های آمیخته<sup>۱</sup> است که امروزه، تولید آن‌ها با استفاده از پوزولان‌های مختلف بسیار گسترش پیدا کرده است [3]. یکی از فرایندهای مخرب برای بتون حمله سوافتاتی است حمله سوافتاتی به فرآیند تخریب بتون در اثر انبساط گفته می‌شود [4]. حمله سوافتاتی با واکنش سوافتات سدیم با آب آهک آغاز می‌شود که هنگام این واکنش سدیم هیدروکسید و گچ تشکیل می‌شود حمله سوافتاتی با آثاری در بتون همراه است که در دراز مدت باعث کاهش چسبندگی و مقاومت در بتون و همچنین افزایش حجم آن و ایجاد ترک در آن می‌شود [5]. حمله سوافتاتی می‌تواند بر اثر از استفاده از مصالح آلوده به یون سوافتات صورت بگیرد (سیمان، شن، ماسه و یا آب آلوده به یون سوافتات) و یا در پی تماس بتون با خاک و یا آب آلوده به یون سوافتات صورت بگیرد [6]. متابکائولین می‌تواند با مقداری از هیدروکسید کلسیم تولید شده از هیدراسيون سیمان وارد واکنش شود و موجب چگالتر شدن ساختار خمیر سیمان هیدراته شده بشود. در واقع به دلیل قابلیت حل شدن هیدروکسید کلسیم در آب، ناحیه انتقال مستعد آسیب در مجاورت محیط‌های شیمیایی است و متابکائولین پس از

<sup>2</sup> Wong<sup>3</sup> Abdul Razak<sup>4</sup> Badogiannis<sup>۱</sup> Blended Cements

## ۲- برنامه آزمایشگاهی

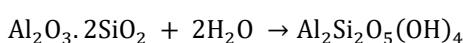
### ۱-۲- مشخصات مصالح مصرفی در تحقیق

#### ۱-۱-۲- مواد سیمانی

مشخصات ترکیبات شیمیایی مواد سیمانی مصرفی در این تحقیق در جدول (۱) آورده شده است.

#### ۲-۱-۲- خاک رس کلسینه

در این تحقیق از خاک رس کلسینه شده به عنوان پوزولان استفاده شد، بدین گونه که ابتدا خاک از منطقه مینودشت استان گلستان تهیه شد سپس با استفاده از کوره تا دمای ۷۰۰ درجه سلسیوس حرارت داده شد تا عمل کلسینه شدن صورت پذیرفت سپس به همراه درصدی از پودر آهک جایگزین سیمان شد. کائولینیت دارای ترکیب آلومینوسیلیکاتی است بطوری که ورقه‌های هشت وجهی آلومینا با ورقه‌های چهار وجهی سیلیکا به صورت متناوب روی هم قرار گرفته‌اند [۱۶]. مرغوب‌ترین کائولین‌ها دارای ۲۰ درصد ناخالصی هستند که برای کاهش این ناخالصی‌ها به طرق مختلف فرآوری می‌شوند [۱۷]. فرایند کلسینه شدن خاک رس شامل کائولینیت در دمایی بین ۵۵۰ تا ۹۰۰ درجه سلسیوس اتفاق می‌افتد که نتیجه آن تولید یک ترکیب سیلیسی آمورف به نام متاکائولین است که یک پوزولان آلومینوسیلیکاتی می‌باشد، فرمول شیمیایی فرایند کلسینه شدن در زیر آورده شده است [۱۸].



برای اطمینان از درستی فرایند کلسینه سازی، اطمینان از آمورف بودن ذرات و کریستاله نشدن ناشی از حرارت زیاد آزمایش XRD<sup>2</sup> روی رس کلسینه مینودشت استان گلستان انجام شد با مشاهده نتایج این آزمایش و اطمینان از آمورف بودن ذرات خاک رس کلسینه می‌توان از آن به عنوان جایگزین درصد قابل توجهی از سیمان و تولید بتنی با عملکرد سازه‌ای استفاده کرد. در شکل (۱) نتایج آزمایش XRD ارائه شده است.

جدب آب نمونه شاهد از نمونه‌های پوزولانی بیشتر است به این علت که کائولین کلسینه در متراکم کردن بتن و کاهش نفوذ پذیری آن موثر است و تاثیر بسیار چشمگیری بر خواص مکانیکی و دوام بتن دارد علاوه بر کائولین کلسینه از ایلیت و مونتمورلونیت کلسینه نیز به عنوان جایگزین سیمان استفاده شده است که در نتیجه آن نشان داده شد که کائولینیت دارای بالاترین پتانسیل برای فعال سازی است. این امر به دلیل محتوای بیشتر گروه‌های هیدروکسیل و موقعیت آنها در ساختار بلوری خاک رس است. نمونه‌های حاوی کائولینیت کلسینه شده بیشترین واکنش را نشان می‌دهد، به دنبال آن مونتمورلولونیت کلسینه شده که در سنین بعدی کمی واکنش نشان می‌دهد و ایلیت کلسینه شده که مانند یک پرکننده بی اثر عمل می‌کند [۱۳]. میزان درصد یون کلراید نفوذ کرده در بتن معمولی و بتن (Lc<sup>3</sup>)<sup>۱</sup> را بر حسب عمق نفوذ در نمونه بررسی شده است در این تحقیق نمونه‌های بتی برای انجام آزمایش به مدت دو سال در محلول NaCl نیم مولار نگه‌داری شده‌اند و نتایج آن نشان می‌دهد که نمونه‌های (Lc<sup>3</sup>) در برابر حملات کریلی بسیار مقاوم‌تر هستند استفاده از پودر سنگ آهک باعث در اختیار گذاشتن مقدار بیشتری آب آهک برای واکنش پوزولانی خاک رس و در نتیجه افزایش سرعت واکنش‌های پوزولانی شود [۱۴]. در تحقیقی مشابه آزمایش فوق عمل آوری به مدت دو سال در محلول NaCl ۳٪ وزنی (۳۰ گرم نمک در ۱ کیلوگرم آب) برای بتن معمولی شاهد و سه طرح (Lc<sup>3</sup>) ۱:۶۵٪ کلینکر ۱۵٪ رس کلسینه و ۱۵٪ پودر سنگ آهک و ۵٪ گچ، ۲:۶۵٪ کلینکر ۲۰٪ رس کلسینه و ۱۰٪ پودر سنگ آهک و ۵٪ گچ، ۳:۵۰٪ کلینکر ۳۰٪ رس کلسینه و ۱۵٪ پودر سنگ آهک و ۵٪ گچ) انجام شد که نفوذ در هر سه طرح بتن‌های (Lc<sup>3</sup>) کمتر از طرح شاهد می‌باشد و در طرح‌های (Lc<sup>3</sup>) نیز طرحی که رس کلسینه در آن بیشتر بوده نفوذ کمتری داشته است [۱۵].

<sup>2</sup> X-Ray diffraction analysis

<sup>1</sup> limestone Calcined clay cements

جدول ۱. مشخصات ترکیبات شیمیایی مواد سیمانی در تحقیق

%Weight	SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	CaO	MgO	SO <sub>3</sub>	K <sub>2</sub> O	Na <sub>2</sub> O	FreeCaO	IR	LOI	Total
Cement	20.8	5.2	3.65	62.1	1.8	2.5	0.55	0.3	1.2	0.3	1.5	99.9
Silica fume	93.95	0.9	0.8	1	1.25	0.06	0.25	0.4		1	99.61	
Clay	57.6	17.7	5.6	6.3	3.3	0.03				9.68	99.67	
Limestone	5.6		0.05	51.7	1.4					41.15	99.9	

Table 1. Characteristics of chemical compounds of cement materials

شکل ۱. نتایج حاصل از آزمایش XRD روی خاک رس کلسینه مینودشت استان گلستان

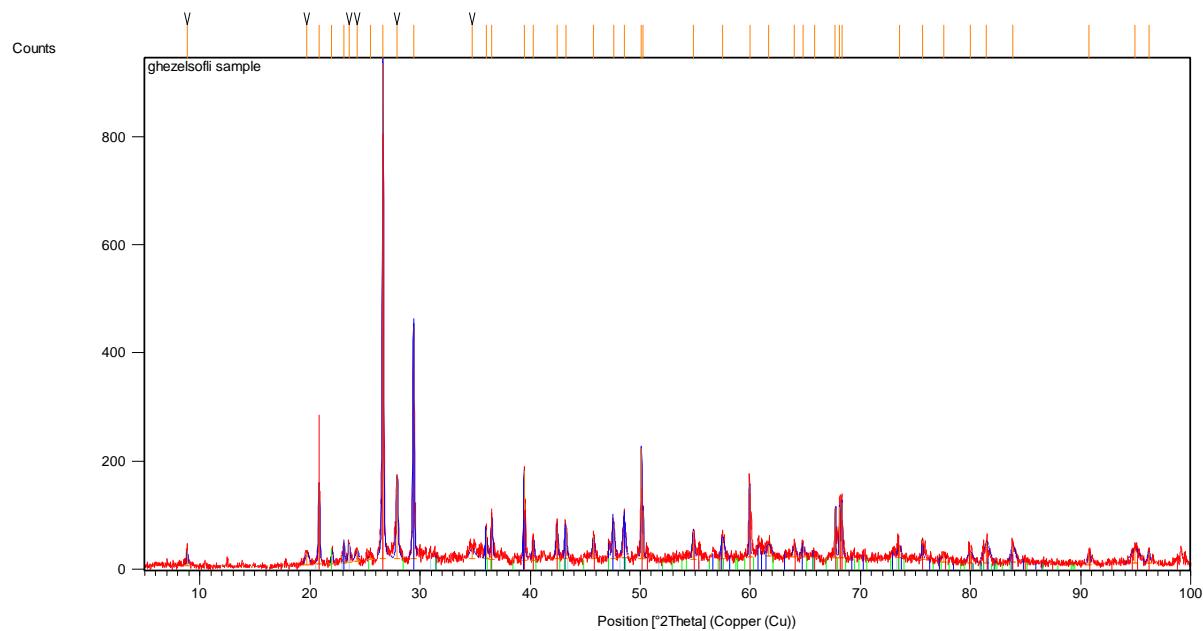


Fig. 1. The results of the XRD test on calcine clay of Minodasht, Golestan province

مقایسه کائولین مورد استفاده با کائولین موجود در مناطق دیگر کشور مشخصات شیمیایی دو نمونه کائولین دیگر ارائه شده است که در استفاده ۱۰ درصد توانسته اند واکنش پذیری سیمانی داشته باشند و خواص مکانیکی بتن را بهبود بخشد ریزی و دانه‌بندی آن‌ها نیز پس از کلسینه شدن، آسیاب شده و از الک مش شماره ۱۰۰ و بالاتر گذرانده شده اند.

درنمودار حاصل از آزمایش XRD هرچه شدت امواج بازتابی یا همان قله‌ها بلند تر و نوک‌تیزتر باشند ترکیبات شناسایی شده منظم و کریستالی می‌باشند و بر عکس پس با توجه به شکل فوق و وجود نوسانات ریز و پایین در آن می‌توان گفت که ترکیبات شناسایی شده آمورف می‌باشند و در نتیجه برای واکنش‌های سیمانی مناسب هستند. در جدول (۲) برای

جدول ۲. مشخصات ترکیبات شیمیایی دو نمونه کائولین دیگر

%Weight	SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	CaO	MgO	LOI
Minoodasht Clay	57.6	17.7	5.6	6.3	3.3	9.68
Zanvar Clay	74.3	17.8	0.82	3.38	0.22	2.56
Marand Clay	64.51	22.87	2.56	0.66	0.67	1.28

Table 2. Characteristics of chemical compounds of 2 other kaolinit

رس دیرتر از واکنش‌های سیمان پرتلند انجام می‌شوند استفاده از آهک باعث در اختیار گذاشتن مقدار بیشتری آب آهک برای واکنش پزولانی خاک رس و درنتیجه افزایش سرعت واکنش‌های پزولانی شود به این علت که آلومینات

## ۳-۱-۲- پودر سنگ آهک

مشخصات شیمیایی پودر سنگ آهک مورد استفاده در جدول (۱) آورده شده است. واکنش‌های پزولانی خاک

سیمان، آب محبوس در لخته‌های سیمانی را نیز آزاد و صرف بهبود روانی مخلوط می‌کند [19].

## ۲-۲- مشخصات طرح مخلوط بتن

در تحقیق پیش رو از ۱۰ طرح مخلوط در دو نسبت آب به مواد سیمانی (سیمان، خاک رس کلسینه، آهک و میکروسیلیس) و ۰/۴ ۰/۳۵ برای بررسی تاثیر خاک رس کلسینه بر میزان نفوذپذیری، دوام و مقاومت بتن در برابر شرایط خورنده و بهبود ریزاساختار بتن درنظر گرفته شد، در هر نسبت آب به مواد سیمانی ۵ طرح مخلوط داریم و برای هر نسبت آب به مواد سیمانی یک طرح به عنوان طرح شاهد (بدون جایگزینی پوزولان به جای سیمان) ساخته شد. در جدول (۲) مشخصات هر طرح مخلوط، چگونگی نمایش هر یک از آنها، نسبت آب به مواد سیمانی برای هر طرح و درصد جایگزینی هر ماده نسبت به کل مواد سیمانی برای خاک رس کلسینه، آهک، میکروسیلیس و سیمان آورده شده است، استفاده از واژه آب آزاد در این جدولها یعنی این که آب لازم برای رسیدن سنتگدانه‌ها به حالت اشباع با سطح خشک (SSD) جداگانه محاسبه شده و به مخلوط اضافه شده است. در این طرح مخلوط‌ها خاک رس کلسینه با جایگزینی ۱۰ و ۲۰ درصد، آهک با جایگزینی ۱۵ و ۳۰ درصد و میکروسیلیس نیز در ۷ درصد از سیمان پرتلند جایگزین سیمان شدند همچنین سنتگدانه‌های مصرفی به نسبت ۴۰ و ۶۰ درصد در بتن مورد استفاده قرار گرفتند (۴۰ درصد شن و ۶۰ درصد ماسه). این تحقیق برای بررسی میزان تاثیر و واکنش پذیری رس کلسینه با هدف کاهش ۴۰ درصد استفاده از سیمان در بتن بوده و به همین علت از جایگزینی ۱۰ و ۲۰ درصد رس کلسینه برای بررسی میزان واکنش پذیری و جبران تاثیر مقدار سیمان حذف شده در بتن استفاده شد. استفاده از درصدهای ۳۰ و ۲۰ برای پودر سنگ آهک برای تامین جایگزینی ۴۰ درصد سیمان و همچنین در اختیار گذاشتن آب آهک اضافی برای انجام واکنش‌های پوزولانی رس کلسینه که کمی دیرتر از واکنش‌های سیمان پرتلند انجام می‌شوند بوده است. برای یکسان بودن شرایط تمام طرح

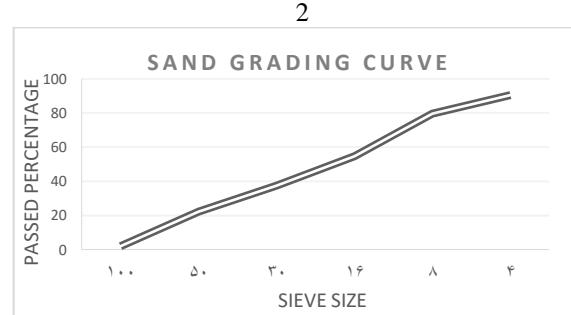
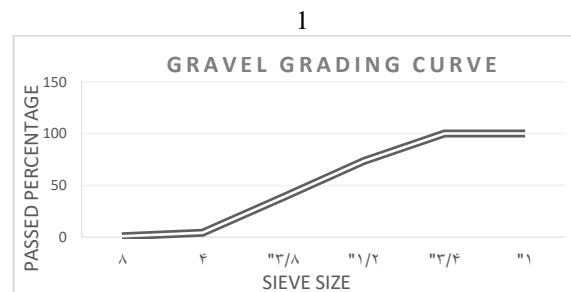
موجود در رس کلسینه می‌تواند با کلسینم کربنات (آهک) و کلسینم هیدر اکساید واکنش دهد و کربو آلومینیم هیدرات تولید کند [14].

## ۴-۱-۲- سنتگدانه

سنتگدانه‌های مصرفی در این تحقیق، شن و ماسه دوبار شسته شده با حداکثر اندازه ۱۹ میلی‌متر بوده و مشخصات کامل آن‌ها در جدول (۳) آورده شده است.

جدول ۳. مشخصات سنتگدانه مصرفی شامل ۱: مشخصات فیزیکی، ۲: منحنی دانه‌بندی شن و ۳: منحنی دانه‌بندی ماسه

	درصد جذب آب	حد اکثر اندازه	مدول ترمی
gravel	-	19 mm	1.8
sand	3.13	-	3.7



**Table 3.** Characteristics of aggregate used including 1: physical specifications, 2: gravel grading curve and 3: sand grading curve

## ۵-۱-۲- آب و فوق روان کننده

آب استفاده شده در این تحقیق آب شرب شهر تهران و فوق روان‌کننده نیز بر مبنای پلی کربوکسیلات است و میزان استفاده از آن حدود ۰/۲ تا ۱/۵ درصد وزن مواد سیمانی است. عملکرد فوق روان‌کننده پخش‌کنندگی الکترواستاتیکی با اعمال نیروی دافعه بین ذرات و پراکندن دانه‌های سیمان از یکدیگر است که علاوه بر پخش دانه‌های

حوضجه آب خارج شدند و پس از خشک کردن سطح آنها، وزن آنها اندازه گرفته شد و سپس داخل یک ظرف (سینی) که مقدار کمی آب به عمق حدود یک میلی متر در آن قرار داشت گذاشته شدند، به طوری که فقط یک بعد نمونه‌ها در تماس با آب قرار گیرد و نفوذ آب یک بعدی باشد در این آزمایش نباید سطح نمونه‌ها به کف سینی بچسبد زیرا در اینصورت جذب توسط لوله‌های موینه صورت نمی‌گیرد یا خیلی کم انجام می‌شود، برای جلوگیری از این موضوع ابتدا مقداری سنگ دانه ریز شسته شده به قطر حدود یک میلی متر درون سینی قرار داده شد سپس آب به ارتفاع حدود ۱ میلی متر از سطح سینی، در سینی ریخته شد و بعد از آن نمونه‌ها روی سنگ دانه ها قرار داده شدند و به ترتیب پس از ۳۰ ثانیه، ۳۰ دقیقه، ۲ دقیقه، ۴ دقیقه، ۸ دقیقه، ۱۶ دقیقه، ۳۰ دقیقه و ۱ ساعت نمونه‌ها از سینی خارج شده و پس از خشک کردن سطح آنها با یک دستمال پارچه‌ای وزن آنها با دقت بالایی (۰,۰۱ گرم) اندازه گرفته شد و مقدار وزن نمونه‌های مختلف در هر بازه زمانی هنگام این آزمایش یادداشت شد و سپس با توجه به اعداد بدست آمده، نمودار جذب موینه برای هر نمونه رسم شد.

جدول ۴. مشخصات و مقدار مصالح مصرفی در طرح مخلوط‌ها

Mix Design	Cement %	Clay %	Lime stone %	Silica Fume %	Coarse Agg (kg/m3)	Fine Agg (kg/m3)	Free Water (kg/m3)	Cement (kg/m3)	Clay (kg/m3)	Limestone (kg/m3)	Silica Fume (kg/m3)	w/c
COL0	100	0	0	0	744	1116	140	400	0	0	0	0.35
C10L30	60	10	30	0	744	1116	140	240	40	120	0	0.35
C20L20	60	20	20	0	744	1116	140	240	80	80	0	0.35
C10L30SF7	55.8	10	30	4.2	744	1116	140	223.2	40	120	16.8	0.35
C20L20SF7	55.8	20	20	4.2	744	1116	140	223.2	80	80	16.8	0.35
COL0	100	0	0	0	736	1104	160	400	0	0	0	0.4
C10L30	60	10	30	0	736	1104	160	240	40	120	0	0.4
C20L20	60	20	20	0	736	1104	160	240	80	80	0	0.4
C10L30SF7	55.8	10	30	4.2	736	1104	160	223.2	40	120	16.8	0.4
C20L20SF7	55.8	20	20	4.2	736	1104	160	223.2	80	80	16.8	0.4

Table 4. Specifications of the concrete mix design made in the research

$$I = s(t)^{1/2} + b \quad (1)$$

$$I = \frac{m}{cp} \quad (2)$$

که در آن  $I$  میزان ارتفاع آب جذب شده در هر مرحله در بتن بر حسب میلی متر،  $M$  وزن آب جذب شده در هر

مخلوط‌ها و برای امکان مقایسه صحیح بین آن‌ها، اسلامپ تمامی طرح مخلوط‌ها در بازه ۸ تا ۱۲ سانتی‌متر قرار گرفت که برای رسیدن اسلامپ طرح‌ها به این بازه در طرح‌هایی که حاوی پوزولان بودند از فوق روان‌کننده بیشتری استفاده شد. عیار مواد سیمانی مورد استفاده در این تحقیق برابر با  $400 \text{ kg/m}^3$  می‌باشد و همچنین منظور از درصد جایگزینی این است که برای مثال در طرح C10L30 خاک رس کلسینه ۱۰ درصد و آهک ۳۰ درصد و در مجموع ۴۰ درصد جایگزین سیمان شده‌اند و برای تهیه یک متر مکعب از این طرح مخلوط،  $240 \text{ کیلوگرم}$  سیمان،  $40 \text{ کیلوگرم}$  خاک رس کلسینه و  $120 \text{ کیلوگرم}$  آهک استفاده شده است.

### ۳-۲- چگونگی انجام آزمایش‌ها

#### ۱-۳-۲- آزمایش جذب موینگی بتن

آزمایش جذب موینه بتن به روش‌های متفاوتی انجام می‌گیرد، در این تحقیق آزمایش جذب موینه طبق استاندارد ASTM C1585-04 انجام شده است. این آزمایش این‌گونه انجام شد که پس از رسیدن سن نمونه‌ها به سن‌های آزمایش (۲۸ روزه و ۹۰ روزه) نمونه‌ها از

در نهایت ضریب جذب موینه از نمودارهای رسم شده استخراج شد. نمودار جذب موینه یک نمودار دو بعدی می‌باشد که یک بعد آن میزان آب جذب شده (I) که طبق رابطه ۱ محاسبه می‌شود و بعد دیگر آن مجدور زمان تجمعی است [20].

و بالای نمونه) با استفاده از ملات سیمان برای اتصال بهتر به مکعب بتی چسبانده می‌شوند. پس از روشن کردن دستگاه اهم متر، هر یک از الکترودهای آن را به یک صفحه اتصال می‌دهیم و سپس مقاومت الکتریکی نمایش داده شده ثبت شده و عدد نهایی میانگین مقاومت الکتریکی سه نمونه در نظر گرفته شد. و با قرار دادن آن در رابطه ۲ مقاومت ویژه الکتریکی به دست می‌آید.

$$\rho_s = \frac{R \cdot A}{L} \quad (3)$$

که در آن  $S$  مقاومت ویژه الکتریکی بر حسب اهم متر،  $R$  مقاومت الکتریکی ثبت شده توسط دستگاه اهم متر بر حسب اهم،  $A$  سطح مقطع نمونه مکعبی بر حسب متر مربع و  $L$  طول نمونه مکعبی یا همان فاصله بین دو صفحه بر حسب متر است.

### ۳- نتایج و بحث

#### ۱- جذب مویینگی نمونه‌ها

همان‌گونه که در شکل (۲) مشاهده می‌شود ضریب جذب مویینه برای نمونه‌های حاوی خاک رس کلسینه از نمونه‌های شاهد بیشتر است دلیل این موضوع تکمیل نشدن واکنش‌های پوزولانی است اما با گذشت زمان و رسیدن نمونه‌ها به سنین بالاتر و کامل‌تر شدن واکنش‌های پوزولانی این تفاوت بسیار کمتر شده است. مقدار ضریب جذب مویینگی نمونه‌ها به طور کلی با فرازیش سن کاهش پیدا کرده است زیرا با گذشت زمان ذرات بیشتری از سیمان هیدراته شده و از طرفی برای نمونه‌های پوزولانی هم واکنش‌های پوزولانی کامل‌تر می‌شود که با گذشت زمان آب آهک به دست آمده از فرآیند هیدراتاسیون را مصرف کرده و آن را به ژل سیلیکاتی تبدیل می‌کنند، ژل سیلیکاتی تولید شده توسط پوزولان‌ها حفره‌ها و فضاهای خالی را پر می‌کند و در نتیجه آب کمتری به درون بتن راه پیدا خواهد کرد. با افزایش درصد پوزولان مصرفی، مقدار ضریب جذب مویینگی کاهش بیشتری پیدا می‌کند که این اتفاق نتیجه‌ی پر شدن حفرات بیشتر و ترمیم ساختار بتن است که باعث متراکم‌تر شدن بتن می‌شود. در این آزمایش طرح‌های حاوی

مرحله بر حسب گرم،  $C$  سطح مقطع نمونه بر حسب میلی‌متر مربع،  $P$  چگالی آب بر حسب گرم بر میلی‌متر مکعب،  $S$  ضریب جذب مویینه،  $t$  زمان تجمعی بر حسب ثانیه و  $\sigma$  عرض از مبدأ می‌باشد.

#### ۲-۳-۲- آزمایش مقاومت در برابر حملات سولفاتی

در این تحقیق برای بررسی مقاومت سولفاتی در همه طرح مخلوط‌ها ابتدا نمونه‌ها به منظور عمل آوری مرتبط به مدت ۷ روز در حوضچه آب قرار داده گرفتند سپس برای ارزیابی مقاومت سولفاتی به محلول سولفات سدیم ( $Na_2SO_4$ ) با غلظت ۵ درصد متقل شدند و بعد از ۲۱ روز و ۸۳ روز از محلول خارج شده و مقاومت سولفاتی آن‌ها با بررسی شکل ظاهری نمونه‌ها، اندازه‌گیری مقاومت فشاری و محاسبه جذب مویینگی نمونه‌ها و مقایسه نتایج با نمونه‌های عمل آوری شده در شرایط مناسب سنجیده شد. دلیل ۷ روز عمل آوری مرتبط نمونه‌ها در آب قبل از قرارگرفتن در محلول سولفات نیاز میکروسیلیس به حداقل ۷ روز عمل آوری مرتبط می‌باشد و برای یکسان بودن شرایط آزمایش برای همه طرح مخلوط‌ها، سایر نمونه‌ها نیز ۷ روز تحت عمل آوری مرتبط در آب قرار گرفتند.

#### ۲-۳-۳- آزمایش مقاومت الکتریکی بتن

آزمایش مقاومت الکتریکی می‌تواند معیار مناسبی برای ارزیابی بتن و دوام آن در مقابل نفوذ یون کلراید و مقاومت در برابر خوردگی باشد. هر چه مقاومت الکتریکی بتن بیشتر باشد، در برابر نفوذ یون کلراید نیز مقاومت‌تر خواهد بود. بنابراین، در محیط‌های آبی و خاکی خورنده که بتن در معرض حمله یون‌ها قرار دارد، بالا بودن مقاومت الکتریکی بتن می‌تواند نقش موثری در افزایش دوام آن داشته باشد. این آزمایش برای نمونه‌های مکعبی به ابعاد  $10 \times 10 \times 10$  سانتی‌متر و در سن ۲۸ روزه و ۹۰ روزه انجام شده است. برای انجام آزمایش مقاومت ویژه الکتریکی از دستگاهی با نام ونر استفاده می‌شود. در روش مورد استفاده در این تحقیق، از دو صفحه مسی و یک دستگاه اهم متر دیجیتالی استفاده شده، این دستگاه دارای دو الکترود است و دو صفحه مسی در دو وجه (پایین

بر دارد. با گذشت زمان مقادیر ضرایب جذب موینگی بتون کاهش پیدا کرده‌اند که این اتفاق در پی متراکم تر شدن ساختار بتون و پیشرفت فرآیند هیدراتاسیون سیمان رخ می‌دهد. به مانند نتایج بررسی شده در قسمت قبل در این قسمت نیز جایگزینی پوزولان میکروسیلیس سبب کاهش یافتن مقادیر ضرایب جذب موینگی بتون شده است این پوزولان توانسته است با خاصیت پرکنندگی خود حفرات موجود در بتون را کاهش داده و یا در شکل و ساختار آن‌ها تغییراتی را ایجاد کنند (مقطع کردن حفرات از یکدیگر). جذب آب کمتر می‌تواند نشان دهد که بتون‌های ساخته شده با پوزولان در برخورد با مایعاتی که حاوی یون‌های مخرب هستند می‌توانند عملکرد بهتری داشته و دوام بیشتری داشته باشند.

### ۲-۳ مقاومت سولفاتی نمونه‌ها

#### ۱-۲-۳ تأثیر محلول سولفاتی بر شکل ظاهری نمونه‌ها

حمله سولفاتی با واکنش سولفات سدیم با آب آهک آغاز می‌شود که طی این واکنش سدیم هیدروکسید و گچ تشکیل می‌شود. سدیم هیدروکسید مقدار pH خمیر سیمان هیدراته شده را افزایش می‌دهد. افزایش pH تأثیر تثیت کننده در اترینگایت و ژل سیلیکاتی دارد، به همین دلیل است که مقدار قابل توجهی اترینگایت در مقایسه با گچ در خمیر سیمان تحت حمله سولفات سدیم تشکیل می‌شود و تجزیه ژل سیلیکاتی نیز به تعویق می‌افتد. گچ تولید شده با برخی از محصولات هیدراتاسیون مانند کلسیم آلومینات‌هیدرات، منسولفات و یا سه کلسیم‌آلومینات هیدراته نشده واکنش می‌دهد و اترینگایت ثانویه تشکیل می‌شود. منظور از اترینگایت ثانویه، اترینگایت تشکیل شده در حمله سولفاتی است و با اترینگایت اولیه که در طول تنظیم سیمان پرتلند تشکیل شده، فرق دارد [21].

در این مرحله به منظور ارزیابی مقاومت سولفاتی طرح‌ها، پس از خارج کردن نمونه‌ها از محلول سولفات سدیم از سطح آنها عکس‌برداری صورت گرفت. با توجه به این که در این بخش نمونه‌ها به مدت ۲۸ روز و ۹۰ روز

میکروسیلیس عملکرد بهتری را نسبت به طرح‌های بدون میکروسیلیس از خود به نمایش گذاشته‌اند، دلیل این موضوع آن است که ذرات میکروسیلیس ریزتر از ذرات پوزولان خاک رس می‌باشد و از طرفی سرعت واکنش میکروسیلیس بسیار سریع است و در نتیجه می‌تواند در یک مدت زمان معین ژل سیلیکاتی بیشتری را نسبت به پوزولان خاک رس تولید کند بنابراین نمونه‌های بتونی حاوی این پوزولان سریع‌تر به تراکم مطلوب می‌رسند.

شکل ۲. مقایسه ضرایب جذب موینگی

نمونه‌های ۱: ۲۸ روزه و ۲: ۹۰ روزه

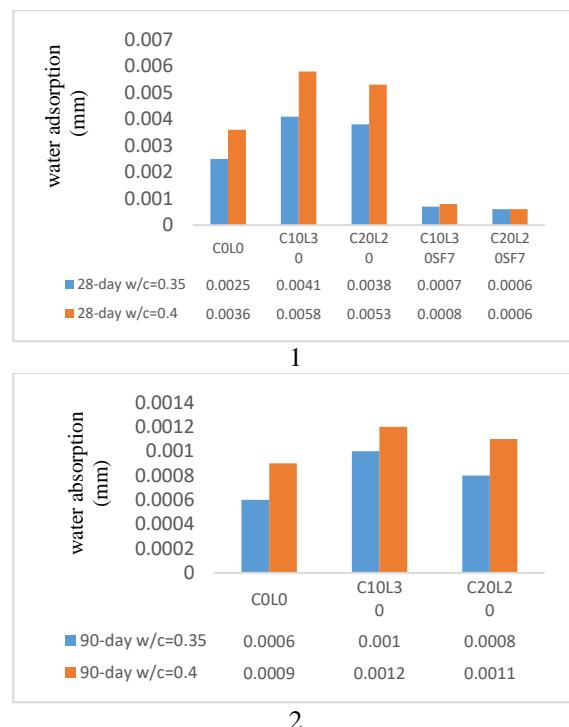


Fig. 2. Comparison of capillary absorption coefficients of a: 28-day, d b: 90-day concrete samples

از بررسی شکل (۲) می‌توان دریافت که مقادیر ضرایب جذب موینگی بتون با افزایش نسبت آب به مواد سیمانی از  $0/4\%$ ، افزایش پیدا کرده‌اند افزایش ضرایب جذب موینگی به منزله ورود آب بیشتر به درون بتون از طریق لوله‌های موینه می‌باشد و این یعنی با افزایش نسبت آب به مواد سیمانی میزان حفرات و منافذ موجود در ساختار نمونه‌ها بیشتر شده و در نتیجه مقدار آب بیشتری توانسته است به درون بتون راه پیدا کند که این موضوع باعث کاهش یافتن دوام بتون و در نتیجه به خطر افتادن سلامت آن را در

اترینگایت، در ابتدا منافذ بتن بسته شده و در نتیجه تراکم بتن بالا می‌رود که این موضوع باعث افزایش یافتن مقاومت فشاری بتن می‌شود اما با گذشت زمان و افزایش حجم اترینگایت و در نتیجه متورم شدن و ترک برداشتن بتن، شاهد یک کاهش مقاومت چشمگیر خواهیم بود. در ادامه نتایج به دست آمده از این تحقیق به صورت نمودار ارائه خواهند شد و بعد از آن این نتایج مورد تجزیه و تحلیل قرار خواهند گرفت. در شکل (۴) نمودار میله‌ای مقاومت فشاری نمونه‌ها برای طرح‌های ساخته شده با نسبت آب به مواد سیمانی  $0/4$  و  $0/35$  و در سنین  $28$  و  $90$  روزه آورده شده است، با توجه به نمودارهای فوق می‌توان دریافت که مقاومت فشاری نمونه‌ها در هر سن و در هر نسبت آب به سیمان بعد از عمل آوری در محلول سولفاتی کاهش یافته است. دلیل آن هم همان‌گونه که گفته شد افزایش حجم اترینگایت و در نتیجه متورم شدن و ترک برداشتن بتن می‌باشد و در سنین بالاتر ( $90$  روزه) این کاهش مقاومت کمی شدیدتر از نمونه‌های  $28$  روزه مشاهده شد به این خاطر که در سنین بالاتر محلول سولفاتی تاثیر مخرب بیشتری روی بتن گذاشته است، در نمونه‌هایی که علاوه بر خاک رس کلسینه از میکروسیلیس نیز به عنوان پوزولان استفاده شده تاثیر محلول سولفاتی به مراتب کمتر بوده است که دلیل آن متراکم‌تر بودن و نفوذپذیری ناچیز این نمونه‌ها می‌باشد که در نتیجه محلول سولفاتی کمتری به درون آن وارد شده و آثار مخرب کمتری بر آن گذاشته است.

### ۳-۲-۳- تغییرات جذب مویینه نمونه‌ها

در شکل (۹) نمودار میله‌ای ضرایب جذب مویینه نمونه‌ها برای طرح‌های ساخته شده با نسبت آب به مواد سیمانی  $0/4$  و  $0/35$  و در سنین  $28$  و  $90$  روزه آورده شده است، که در ادامه به بررسی جزئیات آن پرداخته می‌شود و عملکرد خاک رس کلسینه، پورآهک و میکروسیلیس بر اساس سن نمونه‌ها و نسبت آب به سیمان در این آزمایش و ارتباط میان جذب مویینه و تاثیر محلول سولفاتی در نمونه‌های بتی به صورت دقیق مورد بررسی قرار خواهد گرفت.

کاملاً در محلول یون سولفات سدیم ( $\text{Na}_2\text{SO}_4$ ) با غلظت  $5$  درصد استفاده شد عمل آوری شده‌اند در این شرایط منشا خارجی یون سولفات را داریم که تشکیل بلورها روی سطح نمونه‌ها کاملاً مشهود بوده و برای اثبات آن تصویر شکل (۳) که نشان دهنده تشکیل گچ و اترینگایت روی نمونه‌ها قرار گرفته در محلول سولفات سدیم است در شکل (۳) مشاهده می‌شود، روی نمونه خارج شده از محلول سولفات سدیم بلورهای سوزنی (خیلی ریز) اترینگایت تشکیل شده است که این موضوع در نمونه‌هایی که  $90$  روز در محلول سولفات سدیم قرار گرفته بودند بیشتر بود. در دراز مدت، اترینگایت ثانویه‌ای که در پی قرار گیری نمونه‌ها در محلول سولفات تشکیل می‌شود افزایش حجم می‌دهد و این انسباط باعث ترک خوردگی بتن می‌شود البته همانطور که گفته شد این موضوع در دراز مدت برای بتن اتفاق می‌افتد و در این تحقیق ترک خوردگی در نمونه‌های بتی مشاهده نشد.

شکل ۳. نمونه خارج شده از محلول سولفات سدیم



Fig. 3. Sample taken out of sodium sulfate solution

تشکیل گچ و اترینگایت در نمونه‌های پوزولانی نسبت به نمونه شاهد کمتر بود زیرا پوزولان‌ها به دلیل عملکرد فیلر مانند خود و همچنین مصرف آب آهک و تبدیل آن به ژل سیلیکاتی باعث بسته شدن منافذ بتن می‌شوند و در نتیجه یون سولفات کمتری وارد بتن شده و گچ و اترینگایت کمتری تشکیل می‌شود.

### ۲-۲-۳- تغییرات مقاومت فشاری نمونه‌ها

با ورود یون‌های سولفات به درون بتن و تشکیل گچ و

شکل ۴. نمودار میله‌ای مقاومت فشاری نمونه‌های ۱: ۲۸ روزه، ۲: ۹۰ روزه با نسبت آب به مواد سیمانی ۰/۳۵، ۳: ۲۸ روزه و ۴: ۹۰ روزه با نسبت آب به مواد سیمانی ۰/۴

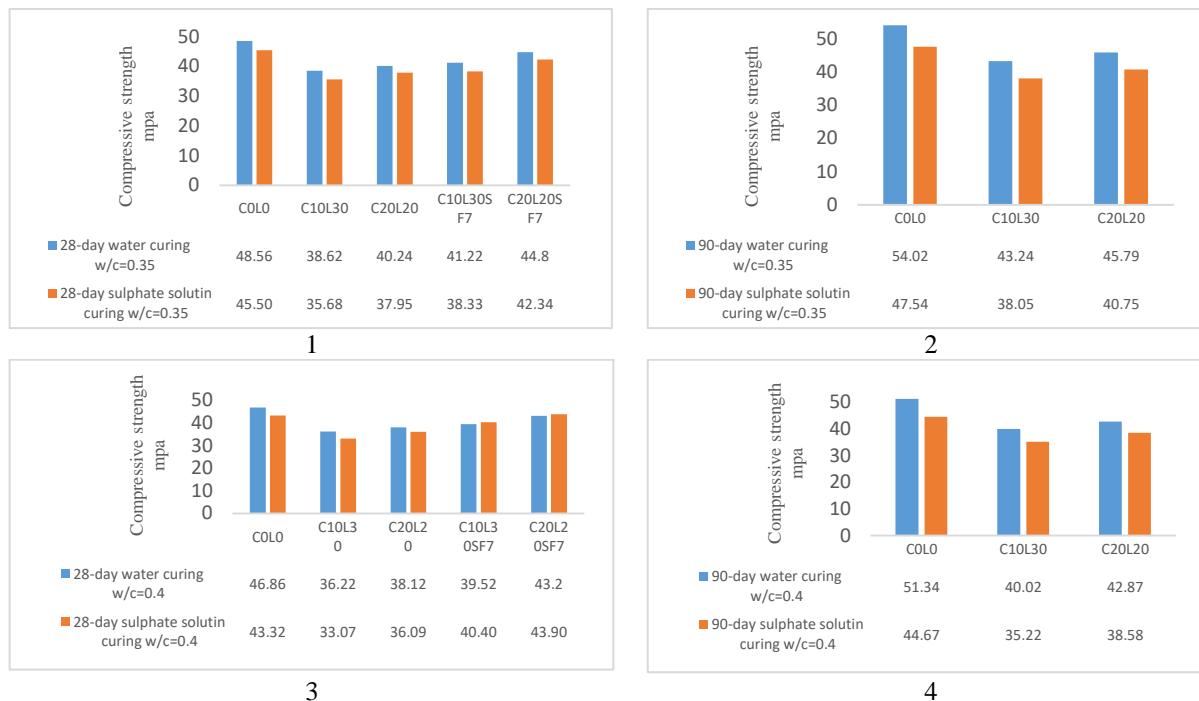


Fig. 4. Compressive strength bar chart of samples 1: 28 days, 2: 90 days with a ratio of water to cement materials of 0.35, 3: 28 days and 4: 90 days with a ratio of water to cement materials of 0.4

شکل ۵. نمودار میله‌ای ضرایب جذب موینه نمونه‌های ۱: ۲۸ روزه، ۲: ۹۰ روزه با نسبت آب به مواد سیمانی ۰/۳۵، ۳: ۲۸ روزه و ۴: ۹۰ روزه با نسبت آب به مواد سیمانی ۰/۴

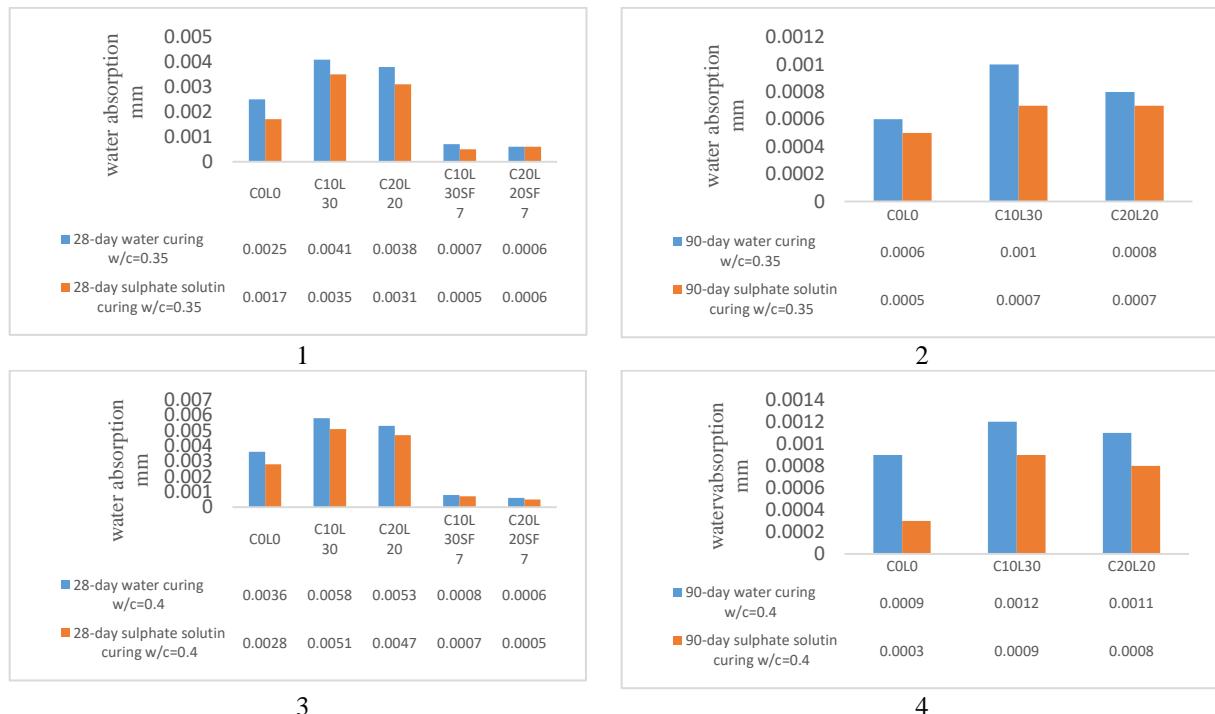
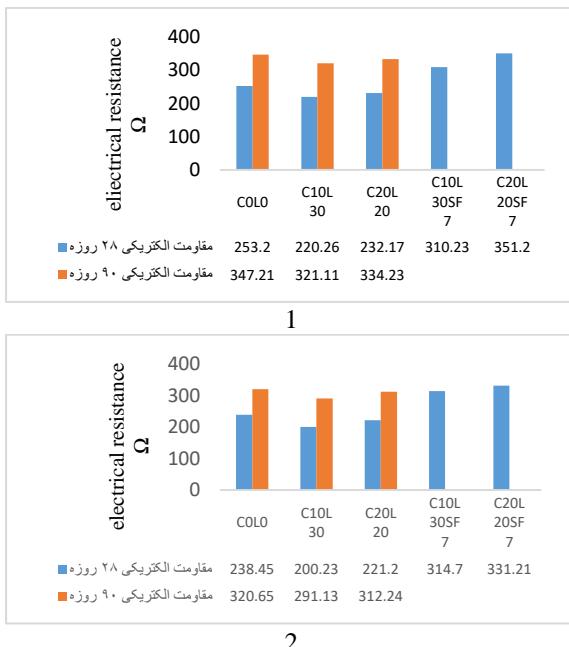


Fig. 5. Bar chart of capillary absorption coefficients of samples 1: 28 days, 2: 90 days with a ratio of water to cement materials of 0.35, 3: 28 days and 4: 90 days with a ratio of water to cement materials of 0.4

شکل ۶ آزمایش مقاومت الکتریکی برای نمونه های ۲۸ و ۹۰ روزه؛ با نسبت آب به مواد سیمانی ۰/۳۵ و ۰/۴؛ با نسبت آب به مواد سیمانی ۰/۴



**Fig. 6.** electrical resistance test for 28 and 90 day samples  
1: with a ratio of water to cement materials of 0.35 and 2:  
with a ratio of water to cement materials of 0.4

در سن ۲۸ روز کمترین مقاومت الکتریکی به دست آمده مربوط به طرح با خاک ۱۰٪ است بنابراین طبق انتظار این طرح دارای بیشترین تخلخل است و در برابر نفوذپذیری یون کلراید ضعیفترین عملکرد را خواهد داشت. با جایگزینی میکروسیلیس مقادیر مقاومت الکتریکی نمونه ها افزایش پیدا کرده است و بیشترین مقاومت الکتریکی بدست آمده در این سن مربوط به نمونه ای است که بیشترین درصد جایگزینی پوزولان را داشته است (نمونه حاوی ۲۰ درصد خاک و ۷ درصد میکروسیلیس) چراکه در این طرح مقدار تخلخل بتن به کمترین میزان خود می رسد و در نتیجه نفوذپذیری این طرح ناچیز خواهد بود. همچنین ملاحظه می شود که مقاومت الکتریکی ۹۰ روزه رشد چشمگیری را نسبت به مقاومت الکتریکی ۲۸ روزه خود داشته اند که دلیل آن به تولید ژل سیلیکاتی در پی واکنش پوزولان میکروسیلیس با آب آهک و در نتیجه کاهش یون های آزاد و تخلخل بتن مربوط می شود. رشد مقاومت الکتریکی طرح های حاوی خاک در این

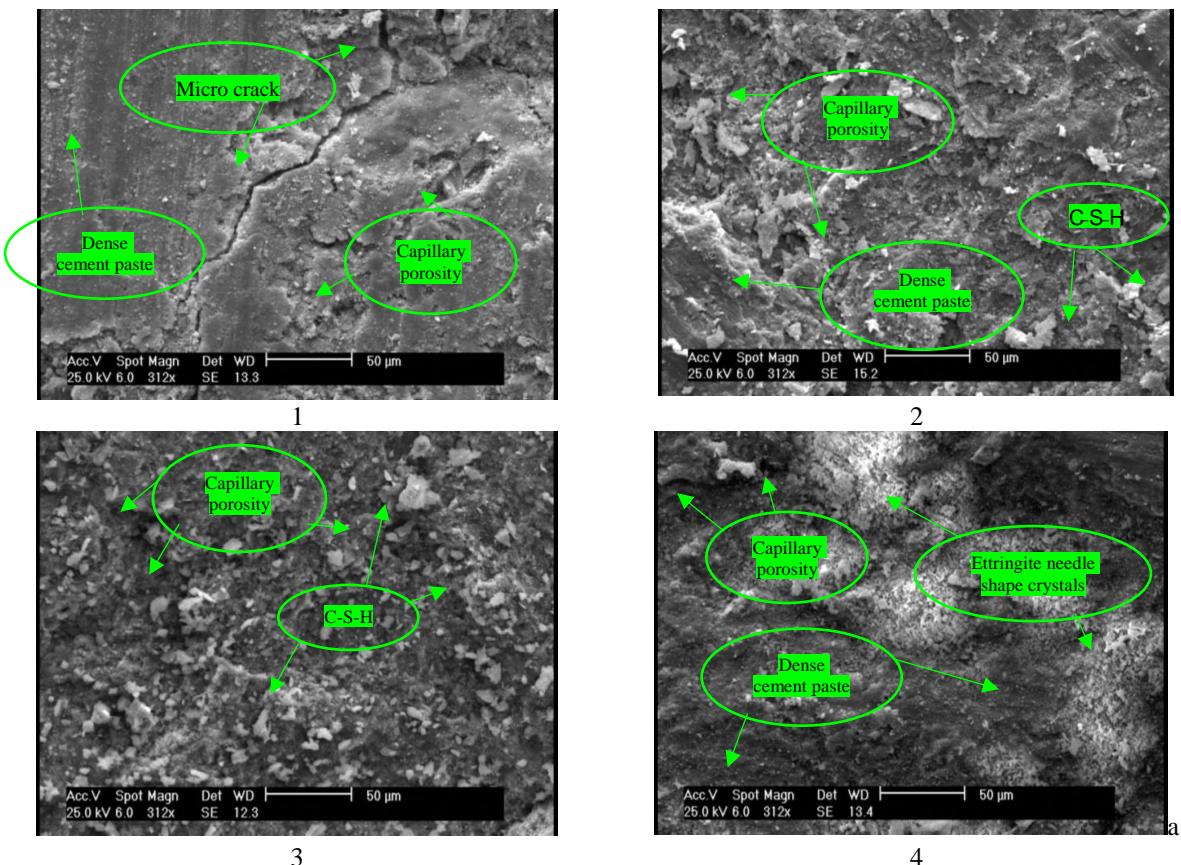
با توجه به نمودارهای فوق می توان دریافت که جذب مویینه نمونه ها در هر سن و در هر نسبت آب به سیمان بعد از عمل آوری در محلول سولفاتی کاهش یافته است دلیل آن هم همان گونه که گفته شد افزایش حجم اترینگایت و در نتیجه متورم شدن کمی از فضاهای مویینه در بتن را مسدود کرده و مانع نفوذ آب به درون بتن می شود اما این کاهش جذب از این طریق را نباید امری مفید تلقی کرد زیرا موادی حفرات را پر کرده اند که به مرور باعث آسیب جدی و ساختاری به بتن شده و باعث ترک برداشتن بتن و کاهش شدید مقاومت آن می شوند. به این خاطر که در سنین بالاتر محلول سولفاتی تاثیر مخرب بیشتری روی بتن می گذارد، در نمونه هایی که علاوه بر خاک رس کلسینه از میکروسیلیس نیز به عنوان پوزولان استفاده شده تاثیر محلول سولفاتی به مراتب کمتر بوده است که دلیل آن متراکم تر بودن و در نتیجه نفوذپذیری ناچیز این نمونه ها می باشد که در نتیجه محلول سولفاتی کمتری به درون آن وارد شده و اثر مخرب کمتری بر آن گذاشته است.

### ۳-۳- مقاومت الکتریکی

نتایج بدست آمده از آزمایش مقاومت الکتریکی برای طرح های ساخته شده با نسبت آب به مواد سیمانی ۰/۳۵ و ۰/۴ در شکل (۶) مشاهده می شود. با مشاهده این شکل می فهمیم که مقادیر مقاومت الکتریکی نمونه های بتونی با گذشت زمان افزایش پیدا می کنند و بیشترین مقدار به دست آمده از مقاومت الکتریکی طرح ها مربوط به سن ۹۰ روزه آن ها می باشد زیرا با گذشت زمان ذرات بیشتری از سیمان پرتلند هیدراته شده و پیشرفت فرآیند هیدراتاسیون موجب کاهش تخلخل موجود در بتن می شود، در طرح های پوزولانی (بدون میکروسیلیس) در ابتدا مقاومت الکتریکی آنها از شاهد کمتر است که با گذشت زمان باعث پیشرفت واکنش های پوزولانی، مصرف آب آهک بیشتر و در پی آن کاهش غلظت کاتیون ها و تولید ژل سیلیکاتی بیشتر می شود که در نتیجه حفرات موجود در بتن کمتر و کمتر، و مقاومت الکتریکی آنها به مقاومت شاهد نزدیکتر می شود.

مقدار مقاومت الکتریکی را به این اندازه افزایش دهد. به هر حال باید توجه داشت که سرعت واکنش پوزولان‌های طبیعی از جمله رس کلسینه بسیار پایین‌تر از پوزولان مصنوعی میکروسیلیس است (که حدود ۹۵ درصد سیلیس فعال دارد) و شاید در دراز مدت این پوزولان‌ها بتوانند عملکردی به مانند میکروسیلیس از خود بروز دهند.

شکل ۷. تصاویر میکروسکپ الکترونی ۱: طرح شاهد با نسبت آب به مواد سیمانی ۰/۳۵، ۲: طرح پوزولانی با نسبت آب به مواد سیمانی ۰/۴

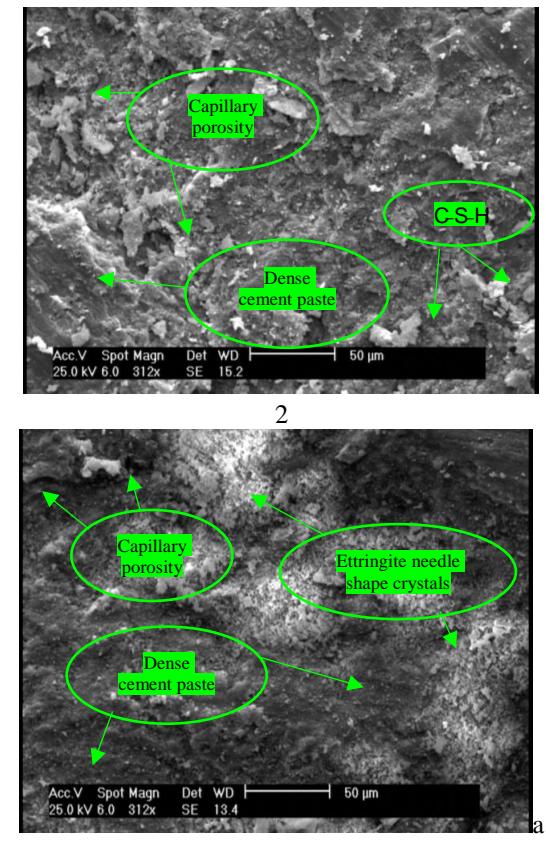


**Fig. 7.** SEM images 1: control design with a water-to-cement ratio of 0.35, 2: control design with a water to cement ratio of 0.4, 3: pozzolanic design with a water to cement ratio of 0.35, and 4: Pozzolanic design with water to cement ratio of 0.4

همین علت می‌تواند میزان جذب مویینه کمتر، مقاومت سولفاتی و الکتریکی بیشتر نسبت به تصویر (۲) داشته باشد. در تصویر (۱) ریز ترک مشاهده شد اما ساختار سیمانی متراکم‌تری در سایر بخش‌ها نسبت به تصویر (۲) دارد. تصاویر (۳ و ۴) نمونه‌های پوزولانی با نسبت آب به مواد سیمانی به ترتیب ۰/۳۵ و ۰/۴ را نشان می‌دهند، با مقایسه ریز ساختار نمونه‌های پوزولانی و طرح‌های شاهد از طریق این تصاویر مشاهده می‌شود که نمونه‌های

فاصله (از سن ۲۸ روز تا سن ۹۰ روز) به مراتب بهتر از طرح شاهد بوده است که تازه به اندازه طرح‌های حاوی میکروسیلیس رسیده است زیرا سرعت واکنش پوزولان خاک به مراتب پایین‌تر از سرعت واکنش پوزولان میکروسیلیس است و نتوانسته است تا در این مدت نسبتاً کوتاه به اندازه میکروسیلیس در واکنش‌ها شرکت کرده و

شکل ۷. تصاویر میکروسکپ الکترونی ۱: طرح شاهد با نسبت آب به مواد سیمانی ۰/۳۵، ۲: طرح پوزولانی با نسبت آب به مواد سیمانی ۰/۴



#### ۴-۳ بررسی ریزساختار نمونه‌ها با استفاده از تصاویر میکروسکپ الکترونی

با توجه به تصاویری که از طریق میکروسکپ الکترونی ثبت شده‌اند می‌توان این تفاوت نتایج در بخش‌های قبل را در ریز ساختار بتی این نمونه‌ها نیز مشاهده نمود. تصاویر (۱ و ۲) که طرح‌های شاهد با نسبت‌های آب به مواد سیمانی به ترتیب ۰/۳۵ و ۰/۴ هستند، تصویر ۱ متراکم‌تر و با خلل و فرج کمتر نسبت به تصویر (۲) می‌باشد و به

وزنی انجام شد که نفوذ در هر سه طرح بتن های (Lc<sup>3</sup>) کمتر از طرح شاهد می باشد و در طرح های (Lc<sup>3</sup>) نیز طرحی که رس کلسینه در آن بیشتر بوده نفوذ کمتری داشته است.

۴- مقاومت فشاری نمونه ها در هر سن و در هر نسبت آب به سیمان بعد از عمل آوری در محلول سولفاتی کاهش یافت و در سنین بالاتر (۹۰ روزه) این کاهش مقاومت کمی شدیدتر از نمونه های ۲۸ روزه است. در تحقیقات مشابه نیز حمله سولفاتی در دراز مدت باعث کاهش چسبندگی و مقاومت در بتن و همچنین افزایش حجم آن و ایجاد ترک در آن شده است.

۵- جذب مویینه نمونه ها در هر سن و در هر نسبت آب به سیمان بعد از عمل آوری در محلول سولفاتی کاهش یافته است که نشان دهنده این است که نفوذ یون سولفات باعث افزایش حجم اترینگایت و در نتیجه آن متورم شدن کمی از فضا های مویینه در بتن را مسدود کرده و مانع نفوذ آب به درون بتن شده است.

۶- مقادیر مقاومت الکتریکی نمونه ها نیز با گذشت زمان و افزایش درصد جایگزینی پوزولان افزایش پیدا کرد. کمترین مقاومت الکتریکی به دست آمده مربوط به طرح با خاک ۱۰٪ می باشد و بیشترین مقاومت الکتریکی بدست آمده در این سن مربوط به نمونه ای است که بیشترین درصد جایگزینی پوزولان را داشته است (نمونه حاوی ۲۰ درصد خاک و ۷ درصد میکروسیلیس) که دلیل آن به تولید ژل سیلیکاتی در پی واکنش پوزولان میکروسیلیس با آب آهک و در نتیجه کاهش یون های آزاد و تخلخل بتن مربوط می شود. رشد مقاومت الکتریکی طرح های حاوی خاک در این فاصله (از سن ۲۸ روز تا سن ۹۰ روز) به مرتب بهتر از طرح شاهد بوده است

۷- با مقایسه ریز ساختار نمونه های پوزولانی و طرح های شاهد از طریق تصاویر میکروسکوپی مشاهده می شود که نمونه های پوزولانی در هر دو نسبت آب به مواد سیمانی ساختار متراکم تری دارند و دارای خلل و فرج کمتری هستند.

پوزولانی در هر دو نسبت آب به مواد سیمانی دارای توده خمیری یکنواخت تر هستند، ریز ترک در آن ها مشاهده نمی شود و حفرات کمتری دارند بنابراین ساختار متراکم تری دارند و دارای خلل و فرج کمتری هستند. در نمونه های پوزولانی، پوزولان ها با گذشت زمان آب آهک حاصله از فرآیند هیدراتاسیون را مصرف کرده و آن را به ژل سیلیکاتی تبدیل می کنند، ژل سیلیکاتی تولید شده توسط پوزولان ها حفره ها و فضاهای خالی را پر می کند و در نتیجه ریز ساختار متراکم تری دارند. همچنین مشاهده می شود که تصویر (۳) نسبت به تصویر (۴) دارای ریز ساختار متراکم تری است.

#### ۴- نتیجه گیری

۱- در آزمایش جذب مویینگی طرح های شامل رس کلسینه میزان جذب بیشتری از نمونه های شاهد در سن ۲۸ روز داشتند که این اختلاف در سن ۹۰ روزه نمونه ها تحت تاثیر عمل کرد دوگانه فیلری و واکنش دهنگی پوزولان ها در سنین بالاتر دارد تاحد خوبی جبران شد.

۲- در طرح هایی که پوزولان بیشتری استفاده شده جذب مویینه آب کمتر بوده و با افزایش درصد پوزولان مصرفی مقدار جذب مویینگی بتن کاهش پیدا می کند در نتیجه طرح حاوی ۲۰ درصد رس کلسینه و ۷ درصد میکروسیلیس کمترین ضریب جذب مویینگی را در هر دو سن ۲۸ روز و ۹۰ روز به خود اختصاص داد. در مطالعاتی که انجام شده، ذرات متاکائولین آنالیز شده به علت ریزتر بودن از اندازه ذرات سیمان می توانند فضای خالی بین ذرات سیمان و سایر دانه های موجود در محیط بتن (سنگدانه) را پر کنند و باعث قطع حفرات مویینه و چگالترا شدن خمیر سیمان شوند.

۳- در آزمایش مقاومت در برابر حمله سولفاتی طرح حاوی ۲۰ درصد رس کلسینه و ۷ درصد میکروسیلیس، کمترین آثار تخریب در ظاهر را داشته و بیشترین مقاومت را نسبت به سایر طرح های پوزولانی پس از خارج شدن از محلول سولفات سدیم به خود اختصاص داد. در تحقیقی مشابه عمل آوری یعنی به مدت دوسال در محلول  $\frac{1}{3} \text{ NaCl}$

- fire". Ceramics – silikaty51(1):40-44
- [10] Zoltan, A., and J. Fodor. 2005.“Bentonite, Kaolin and selected clay minerals”.Word health organization. Geneva.
- [11] Potgieter- Vermaak, S. S., and J. H. Potgieter. 2006. “Metakaolin azs extender in south African cement”, Journal of materials in civil engineering: 619-623.
- [12] Abdul Razak, H., and H. S. Wong. 2004. “Efficiency of calcined kaolin and silicafume as cement replacement material for strength performance”.Cement and Concrete Research 35:96- 702.
- [13] Rodrigo Fernandez ,Fernando Martirena, kern l scrivener “The origin of the pozzolanic activity of calcined clay minerals A comparison between kaolinite illite and montmorillonite” cement and concrete research 41 (2011) 113-122
- [14] Karen l. scrivener “options for the future of cement” the indian concrete journal july 2014 vol 88 issue 7
- [15] Scrivener K, Avet F, Maraghechi H (2019) “impacting factors and properties of limestone calcined clay cement” Green materials 7(1) :3\_14
- [16] Wild, S., J. M. Khatibe., and A. Jones. 1996. “Relative Strength, Pozzolanic activity and cement hydration in superplasticised metakaolin concrete”, cement and concrete research26:1537-1544
- [17] Siddique, R. 2008. Waste materials and by – product in concrete.patiala india:springer.
- [18] Ramlochan, T., M. Tomas., and K. A. Gruber. 2000. “The effect of metakaolin on the alkali-silica reaction in the concrete”. Cement and concrete research30:339-344.
- [19] kostuch, J. A., V. Walters., and T. R. Jones. 2000. “High performance concrete incorporating metakaolin”: A review, concrete 2000, economic and durable concrete through excellent, R. K. Dhir and M. R. Jones, eds., E and FN spon, London,1799-1811.
- [20] k. Gopishankar Dr.G.V.Rama Rao “ variation of sorptivity in diverse grades of concrete proportioned with fly ash , woodhuskashand rice husk ash”. International research journal of ingineering and technology (IRJET) volume:04 issue:12 dec-2017
- [21] Modarres, Yaqut. 2016. Thermodynamic simulation of sulfate attack of hardened cement paste. Master's thesis. teacher training University of Shahid Rajaei (in persian)

در نمونه های پوزولانی، پوزولان ها با گذشت زمان آب آهک به دست آمده از فرآیند هیدراتاسیون را مصرف کرده و آن را به ژل سیلیکاتی تبدیل می کنند، ژل سیلیکاتی تولید شده توسط پوزولان ها حفره ها و فضاهای خالی را پر می کند و در نتیجه ریز ساختار متراکم تری دارد.

## ۵- مراجع

- [1] Mangat, E. S., J. M. Khatib., B.T. Molloy. 1994.“Microstructure, chloride diffusion and reinforcement corrosion in blended cement paste and concrete”. Cem Concr Compos ;6:73-81.
- [2] Habert, G., N. Choupay., J. M. Montel., D. Guillaume., G. Escadeillas. 2008. “Effects of the secondary minerals of the natural pozzolans on their pozzolanic activity”. Cem Concr Res ;38:963-75.
- [3] Neville, A.; 1999 "concrete science (properties of concrete)"; translation by Famili. Abu Rihan Biruni Publications, 1999 (in persian)
- [4] Tian, B. and M.D. Cohen. 2000. “Does Gypsum Formaton during Sulfate Attack on Concrete Lead to Expantion”. Cement and Concrete Research, Vol. 30:117-123.
- [5] Mehta, P.K. 1980. “Mechanism of Sulfate Attack on Portland Cement Concrete”-Another Look. Cement and Concrete Research, Vol. 13:401-406.
- [6] Collepardi, M. 2001. “Ettringite Formation and Sulfate Attack on Concrete”. Proceeding of Fifth CANMET/ACI International Symposium on Recent Advances in Concrete Technology, Singapore, SP 200. 21-38.
- [7] Justice, J. M., L. H. Kennison., B. J. Mohr., S. L. Beckwith., J. E. McCormick., B. Wiggins., Z. Z. Zhang., K. E. Kurtis. 2005. “Comparision of two metakaolins and a silica fume used as supplementary cementitious materials”.international symposion on utilization of high-stregh/ high performance concrete. Washington D.C. June. 20-24.
- [8] Badogiannis, E., Kakali. G., and S. Tsivilis. 2005. “Metakaolin and supplementary cementitious material optimization of kaolin to metakaolin conversion”. Journal of thermal analysis and calorimetry81:457-462.
- [9] Morsy, M. S., and S. S. Shebl. 2007.“Effect of silica fume and metakaolin pozzolana on the performance of belend cement paste analys

# The effect of Minoodasht calcined clay of Golestan province on the permeability, durability and improving the microstructure of concrete

Hassan Ghezelsofla<sup>\*1</sup>, Amir Tarighat<sup>2</sup>

1. Master of structural engineering, faculty of Civil Engineering, shahid rajaee teacher training university.  
hassan.ghezel@sru.ac.ir
2. Associate Professor, faculty of Civil Engineering, shahid rajaee teacher training university.  
tarighat@sru.ac.ir

\* Corresponding Author

Received: 2023/11/07

Accepted: 2024/07/10

## Abstract

One of the common ways to increase the life of concrete is the use of pozzolans, some pozzolans that have higher reactivity than ordinary cement lead to greater resistance and less permeability of concrete by reducing concrete pores. Structures made with ordinary Portland concrete generally do not have proper performance in harsh environmental conditions and destructive aggressive factors. Sulfate attack is the process of concrete destruction due to the expansion caused by sulfate reactions inside the concrete, and in the long term, it causes a decrease in cohesion, occurrence of cracks and collapse in the concrete structure, one of the effects of which is the reduction of concrete strength. The addition of metakaolin reduces the porosity in concrete, as a result, concretes containing metakaolin have lower permeability compared to normal concrete. In this research, calcined clay was used as pozzolan, first the soil was heated to a temperature of 700 degrees Celsius for 3 hours so that the calcination process takes place, then calcined clay along with a percentage of limestone powder and microsilica was replaced by cement. The purpose of this combination for cement materials is to achieve a mixture design that the concretes made by it have better resistance than normal concretes against aggressive and corrosive environmental conditions. In this study, ettringite crystals were formed on the samples processed in sodium sulfate solution, which were less in the pozzolanic samples than in the control sample. At early ages, the capillary absorption coefficient for samples containing calcined clay is higher than the control samples, but this difference is greatly reduced as the samples age and the pozzolanic reactions become more complete. The electrical resistance values of the samples also increased with the passage of time and the increase in pozzolan replacement percentage. Also, in all the experiments, the addition of microsilica fills the empty spaces in the concrete, because the microsilica particles, being smaller than the pozzolan particles of the clay used and the faster reactivity of microsilica produces more silicate gel in a shorter period of time than clay pozzolan and makes the concrete denser. In this research, 10 mixed designs were used in 2 ratios of water to cement materials: 0.35 and 0.4. In each proportion of clay in percentages of 10 and 20%, limestone powder in percentages of 30 and 20%, respectively, and microsilica along with the combination of soil and lime in 7% by weight as powder materials were replaced by cement. In order to check the properties of the prepared soil, XRD test was performed to ensure the amorphousness of the soil particles and the presence of pozzolanic compounds on it. Also, to check and analyze the durability of concrete, sulfate resistance, capillary absorption and electrical resistance tests were used on 10 cm cube samples at the age of 28 and 90 days. In this research, designs containing 20% calcined clay, 20% lime, and 7% microsilica have the best performance in pozzolanic designs and are introduced as optimal pozzolanic designs in the conducted experiments.

**Keywords:** pozzolan, sulfate attack, ettringite, capillary absorption, electrical resistance of concrete.