

واکنش قلیائی - سیلیسی سنتگدانه‌های بتن

(تأثیر نوع آزمایش، نوع سیمان و افزودنی‌های میکروسیلیس و فوق روان کننده)

رامین آدینه

محمد رضا اصفهانی

دانشجوی کارشناس ارشد

استادیار

دانشکده مهندسی، دانشگاه فردوسی مشهد

چکیده

در این تحقیق پدیده واکنش قلیائی - سیلیسی سنتگدانه‌های بتن (Alkali-Silica Reaction, ASR) با استفاده از یک سنتگدانه مورد بررسی قرار می‌گیرد. هدف از مطالعه بررسی تأثیر نوع سیمان مصرفی و افزودنی‌های میکروسیلیس و فوق روان کننده بر واکنش قلیائی - سیلیسی سنتگدانه‌های بتن می‌باشد. همچنین روش‌های مختلف تشخیص واکنش قلیائی - سیلیسی سنتگدانه‌های بتن مورد بررسی و مقایسه قرار می‌گیرند. در این تحقیق مجموعاً تعداد ۱۰۴ نمونه ساخته شده و مورد آزمایش قرار گرفتند. آزمایش‌ها عبارت بودند از: آزمایش پتروگرافی استاندارد ASTM C295، روش طولانی مدت CAN/CSA A23.2-14، روش تسربی شده CAN/CSA A23.2-25A و روش فوق سریع اتوکلاو Laval که با استفاده از سیمان‌های نوع ۲ و ۵ و نوعی سنتگدانه سیلیسی از جنس کوارتز انجام شدند. نتایج آزمایش‌ها نشان می‌دهند که تعابق مناسبی بین روش تسربی شده با روش طولانی مدت در تشخیص واکنش (ASR) وجود دارد. این تعابق نتایج بین روش فوق سریع اتوکلاو Laval با دو روش دیگر کمتر دیده می‌شود. بر اساس نتایج آزمایشگاهی در مورد سنتگدانه مورد نظر، افزودن حدود ۱۵٪ میکروسیلیس به مخلوط، باعث کاهش قابل توجهی در انبساط ناشی از واکنش قلیائی می‌شود. به ازای مصرف بیش از ۱۵٪ میکروسیلیس اگر چه مقدار انبساط کمتر می‌شود لیکن شدت کاهش قابل ملاحظه نمی‌باشد. افزودن فوق روان کننده نیز تأثیر مثبتی در محدود کردن انبساط نمونه‌های مورد آزمایش داشته است. همچنین مشخص گردید که همراهی افزودنی‌های فوق با سیمان نوع ۵ نسبت به سیمان نوع ۲ در کاهش انبساط ناشی از ASR مؤثرتر است.

کلمات کلیدی

بتن، سیلیس، فوق روان کننده، میکروسیلیس، واکنش قلیائی.

Alkali-Silica Reaction (ASR) in Concrete (The Effect of Test Type, Cement Type and Admixtures of Silica Fume and Superplasticizer)

M. R. Esfahani

R. Adineh

Assistant Professor

MSc Student

Ferdowsi University of Mashhad

Abstract

This paper investigates the Alkali-Silica Reaction (ASR) in concrete containing high potentially active aggregates. The effects of cement type and admixtures of silica fume and superplasticizer in the concrete mixture on ASR were studied. Also, different test methods to evaluate the alkali-silica reaction in concrete were compared. The experimental work comprised of manufacturing and 104 testing specimens in different test methods including ASTM C295, CAN/CSA A23.2-14A, CAN/CSA A23.2-25A, and Laval Accelerated Test Method. Test results showed that using 15 percent silica fume by weight of cement in the concrete mixture decreased the expansion of concrete due to ASR significantly less than the allowable values given by different standards. For the values of silica fume more than 15%, the reducing rate of expansion was not significant. The admixture of superplasticizer in the concrete mixture reduced the negative effect of ASR. It was also seen that the admixtures of silica fume and superplasticizer were more effective in reducing ASR when cement

Type 5, instead Type 2, was used. Test methods of CAN/CSA A23.2-14A and CAN/CSA A23.2-25A estimated similar values of expansion in different specimens. The results obtained by Laval Accelerated Test Method were different from other results.

Keywords

alkali-silica reaction, concrete, silica, superplasticizer, silica fume,

مقدمه

بن ب دلیل مزایایش، به طور وسیعی در سرتاسر جهان استفاده می‌شود. در این میان عوامل متعددی وجود دارند که می‌توانند موجب صدمه به سازه بتنی و حتی تخریب آن گردند. از مهمترین این عوامل می‌توان به اثر کلریدها بر آرماتور، سیکل‌های یخ زدن و آب شدن، کربناتیون، حمله سولفات‌ها، انقباض سنگدانه و واکنش‌های قلیایی سنگدانه‌ها اشاره کرد. واکنش قلیائی سنگدانه‌های بتن بین اجزاء سیلیسی و کربناتی فعال سنگدانه‌ها و قلیایی‌های موجود در سیمان اتفاق می‌افتد. واکنش قلیائی - سیلیسی (ASR) با حمله اکسیدهای قلیایی، که از قلیائی‌های موجود در سیمان مشتق می‌شوند، بر کانیهای سیلیسی موجود در سنگدانه‌ها شروع شده و در نتیجه یک ژل قلیایی - سیلیکاتی تشکیل و بدنبال آن تغییراتی در مرزهای بین سنگدانه‌ها و سیمان بوجود می‌آید. ژل حاصل آب را جذب نموده و در نتیجه تمایل به افزایش حجم کسب می‌کند. از آنجا که این ژل بوسیله خمیر سیمان اطراف خود احاطه شده است، این افزایش حجم موجب فشارهای داخلی شده که بالاخره منتهی به انساط، ترک خوردن و از هم پاشیدن خمیر سیمان می‌گردد. عقیده Diamond [1] بر این است که این واکنش اساساً ناشی از تمرکز یون‌های هیدروکسید در محلول‌های منفذی می‌باشد.

با توجه به تحقیقات بسیار گسترده‌ای که در مورد این پدیده در جهان انجام گرفته، روش‌های مختلفی جهت پیشگیری و کاهش اثر مخرب آن ارائه شده است. روش‌هایی نظیر محدود نمودن مصرف سیمان‌های با قلیای بالا، عدم استفاده از سنگدانه‌های فعال و یا محدود کردن میزان آنها و نیز استفاده از افزوونی‌های بتن همچون انواع پوزلان‌های طبیعی و یا محصولات مصنوعی نظیر خاکستر بادی (FA)، تفاله سربار کوره ذوب (Slag) و میکروسیلیس (Silica Fume) پیشنهاد می‌شود. نظریه استفاده از پوزلان جهت جلوگیری از انساط‌های زیاد ناشی از ASR اولین بار توسط Hanna [2] مطرح شد. Rogers [3] در سال ۱۹۸۷ طی مقاله‌ای مصرف ۲۰ درصد خاکستر بادی (Fly Ash) را در جلوگیری از ترک خورده‌گی بتن حاوی سنگدانه‌های فعال، مثبت اعلام نمود. براساس آزمایشات Davies and Oberholster [4] جایگزینی حداقل ۱۰٪ میکروسیلیس بحال سیمان پرقیا در کنترل ASR موفق بوده است. Hobbs [5] مصرف حداقل ۲۰٪ میکروسیلیس را توصیه نموده است.

در کشورمان ایران در این زمینه یک سری آزمایش توسط مرکز تحقیقات ساختمان و مسکن بر روی سنگدانه‌های مصرفی در ساخت برخی از سدهای ایران صورت گرفته و تأثیر جایگزینی ۱۰ تا ۱۵ میکروسیلیس در بتن جهت کنترل واکنش قلیا - سیلیس این سنگدانه‌ها مشخص شده است [6]. در این راستا و بمنظور بدست آوردن اطلاعات بیشتر و کاملتری در مورد کاربرد میکروسیلیس در بتن حاوی سنگدانه‌های فعال و نیز مقایسه نتایج روش‌های مختلف ارزیابی ASR، بررسی هائی در طی این تحقیق صورت گرفته است. همچنین از آنجا که اثرات عوامل دیگری همچون کاربرد فوق روان کننده و نوع سیمان مصرفی در بروز یا کاهش انساط ناشی از ASR کمتر مورد ارزیابی دقیق قرار گرفته، بخش دیگری از این تحقیق شامل بررسی این عوامل است.

جهت نیل به اهداف این مطالعه روش‌های مختلف آزمایشگاهی بررسی و روش‌های زیر انتخاب شدند:

- روش پتروگرافی ASTM C295

- روش ملات منشوری تسریع شده CAN/CSA A23.2-25A

- روش منشور بتنی تسریع شده CAN/CSA A23.2-14A

- روش اتوکلاو لواول Laval

در این تحقیق از دو نوع سیمان تیپ ۲ و ۵ تولید شده در استان خراسان، پودر میکروسیلیس، فوق روان کننده، نوعی سنگدانه سیلیسی فعال از جنس کوارتز و نوعی سنگدانه غیرفعال از جنس سنگ آهک استفاده گردید.

نحویه‌های آرماتی و روشهای آرماتی

از روش پتروگرافی یا سنگ نگاری جهت ارزیابی اولیه پتانسیل فعالیت سنگدانه‌ها در واکنش قلیائی بهره گرفته شد. منظور، نمونه‌های از مصالح سنگی، تهیه شده طبق روش ASTM C295 بررسی گردید.

در آزمایش ملات منشوری تسریع شده CAN/CSA A23.2 - 25A تعداد ۴۸ عدد نمونه مکعب مستطیل شکل با ابعاد $28/5 \times 28/5 \times 28/5$ سانتیمتر با ملات سیمان در ۱۶ سری ساخته و تحت آزمایش قرار گرفتند. هشت سری اول شامل ملات سیمان های نوع ۵ و ۲ و مصرف بتریب ۰، ۷، ۱۴ و ۲۱ درصد میکروسیلیس جایگزین سیمان تهیه شد. هشت سری همان مشخصات نمونه های سری های قبل و با افزودن فوق روان کننده ساخته شد. هر سری شامل ۳ عدد نمونه بود که همان روز در دمای ۸۰ درجه سانتیگراد در محلول یک نرمال سود (NaOH) نگهداری و در زمان های معین تغییرات طول اندازه گیری شد. تغییرات طول نمونه ها نسبت به حد مرزی مشخص شده در استاندارد یعنی $1\% / 0.1$ سنتجیده شده و انبساط بیش از آن بعنوان فعالیت قلیائی مضر ارزیابی گردید. با مقایسه نتایج حاصله از سری های فوق میزان تاثیر فوق روان که میکروسیلیس، و نوع سیمان مصر فی در واکنش قلیائی - سیلیسی سنگدانه ها مشخص گردید.

در روش منشور بتی تسریع شده CAN/CSA A23.2-14A تعداد ۲۴ نمونه مکعب مستطیل بتی به ابعاد $28 \times 5 \times 7$ سانتیمتر در ۸ سری ساخته شدند. برای هریک از سیمانهای نوع ۲ و ۵ تعداد ۴ سری نمونه با درصدهای مختلف میکروسیلیس-جایگزین سیمان تهیه شد. هر سری شامل ۳ عدد نمونه بوده که بمدت ۶ ماه در دمای ثابت ۳۸ درجه سانتیگراد و محلول یک نرمال سود نگهداری شد. در فواصل زمانی معین تغییرات طول نمونه‌ها اندازه‌گیری شده و با حد مجاز است. میزان ۰٪/۰۰۴ مقایسه گردید. از نتایج بدست آمده از این سری از آزمایشات جهت تاثیر میکروسیلیس و سیمان مصرفی در واکنش قلیائی و همچنین مقایسه با روش تسریع شده ملات منشوری و اتوکلاو لاؤال بهره گرفته شد. در روش اتوکلاو لاؤال Laval تعداد ۳۲ عدد نمونه با مشخصات هندسی و نیز طرح اختلاطی مشابه آزمایش ملات منشوری تسریع شده در ۸ سری فراهم شد. برای هریک از سیمانهای مصرفی ۴ سری نمونه با درصدهای مختلف میکروسیلیس جایگزین - ۲۱٪، ۲٪، ۱۴٪ و ۰٪ - آمده و پس از قالب برداری به مدت ۵ ساعت در داخل دستگاه اتوکلاو با دمای ۱۳۰ درجه سانتیگراد و فشار ۱/۰ مگاپاسکال نگهداری و سپس تغییرات طول نمونه‌ها قرائت گردید. حد مجاز انبساط در آزمایش برابر ۱٪ طول اولیه توصیه شده است. هر سری شامل ۴ عدد نمونه بود که میانگین تغییرات طولشان ملاک عبارت گرفت. هدف از انجام این آزمایش بررسی اثر میکروسیلیس و نوع سیمان مصرفی در واکنش ASR و مقایسه نتایج با روش‌های آزمایش بود.

مخصصات مصالح

در این تحقیق از دو نوع سیمان مختلف استفاده شده است: ۱- سیمان پرتلند ضد سولفات نوع دو از محصولات مجتمع کارخانجات سیمان شرق واقع در ۳۰ کیلومتری شمال شهر مشهد. ۲- سیمان پرتلند ضد سولفات نوع پنج از محصولات کارخانه سیمان قائن. نتایج آزمایش تجزیه شیمیائی سیمان های مصرفی در جداول ۱ و ۲ ارائه شده است.

میکروسیلیس مصرفی در این سری آزمایشات از محصولات شرکت سیکا و با نام تجاری سیکافیوم است که نتیجه تجزیه نمونه ای از آن در جدول ۳ مشاهده می شود.

میوه‌ای از آن در جدول ۱ مساهه می‌شود.
فوق روان کننده مورد استفاده نیز از نوع NN و از محصولات شرکت سیکا می‌باشد. جهت انجام آزمایشات موردنظر از درون سنگدانه متفاوت استفاده گردید. نوع اول سنگدانه‌ای فعال در واکنش قلیا - سیلیس از جنس کنگلومرای کوارتزی با بافت ریزدانه است که بعنوان ماسه سیلیسی و جهت استفاده در صنایع ریخته گری بکار می‌رود. دانه‌بندی آن عمدتاً بین ۱ تا ۱۵ میلیمتر بوده و به همین جهت بعنوان مصالح سنگی ریزدانه در آزمایشات بکار گرفته شده است. نوع دوم سنگدانه مصرفی که بعنوان مصالح درشت دانه بکاررفته است، سنگدانه‌ای بافت آهکی و تهیه شده از معادن محدوده شهر مشهد بوده که در

آزمایشات واکنش قلیائی، غیرفعال ارزیابی گردید.
سود (NaOH) تهیه شده نیز بصورت گرانول های بقطر حدود ۵ میلیمتر، در قوطی های یک کیلوگرمی و از تولیدات شرکت داروئی - شیمیائی مرک آلمان بوده است.

جدول (۱) نتایج تجزیه شیمیایی سیمان پرتلند نوع ۲.

درصد	تجزیه شیمیایی
۲۲/۰۵	SiO ₂
۳/۹۹	Al ₂ O ₃
۳/۵۹	Fe ₂ O ₃
۶۲/۱۸	CaO
۲/۱۸	MgO
۱/۹۶	SO ₃
۰/۴۷	Na ₂ O
۰/۵۰	K ₂ O
۳/۴۱	افت حرارتی
۴/۵۱	C ₃ A
۱۰/۹۳	C ₄ AF

جدول (۲) نتایج تجزیه شیمیایی سیمان پرتلند نوع ۵.

درصد	تجزیه شیمیایی
۲۲/۹۹	SiO ₂
۴/۲۰	Al ₂ O ₃
۵/۶۵	Fe ₂ O ₃
۶۳/۱۴	CaO
۰/۶۹	MgO
۱/۱۵	SO ₃
۰/۵۲	Na ₂ O
۰/۴۳	K ₂ O
۱/۶۵	افت حرارتی
۱/۵۸	C ₃ A
۱۷/۱۹	C ₄ AF

جدول (۳) نتایج تجزیه شیمیایی میکروسیلیس.

محدوده استاندارد (درصد)	درصد	تجزیه شیمیایی
۷۵-۹۸	۹۰/۴	SiO ₂
۰/۰۶-۴/۲۴	۱/۱۶	Fe ₂ O ₃
۰/۰۳-۵/۷۸	۱/۵۶	Al ₂ O ₃
۰/۰۱-۰/۸۳	۱/۲۹	CaO
۰/۳۴-۰/۵۲	۰/۶۶	MgO
۰/۱۷-۰/۲۳	۰/۲۶	Na ₂ O
۱/۱۵-۲/۰۲	۱/۳۱	K ₂ O
-	۰/۰۲	TiO ₂
-	۰/۵۴	درصد رطوبت

مشخصات مخلوطهای بتن و ملات

۱- مشخصات مخلوطهای ملات مصرفی در آزمایشات CAN/CSA A23.2-25A و اتوکلاو لاوال بدین شرح است:

نسبت سیمان به سنگدانه: ۱ به ۲/۲۵

نسبت آب به سیمان: ۰/۴۴

مصالح سنگی، ریزدانه و از سنگدانه فعال بوده که پیش از مصرف با آب شسته و در معرض هوای آزاد خشک شده‌اند. پس از تهیه مخلوط در دستگاه ملات ساز، ملات حاصله در قالبها ریخته شده و طبق جزئیات تعیین شده در استاندارد آزمایش‌ها متراکم گردید. پس از قالب برداری، نمونه‌ها براساس هریک از روش‌های آزمایش مورد مطالعه قرار گرفتند.

۲- مشخصات مخلوطهای بتن در آزمایش CAN/CSA A23.2-14A بدین شرح است:

سیمان مصرفی: ۳۱۰ کیلوگرم در متر مکعب

نسبت آب به سیمان: ۰/۵

نسبت مصالح درشت دانه به ریز دانه: ۳ به ۲

میزان قلیای محلول در آب مخلوط معادل ۰/۱۲۵ اکسید سدیم، مصالح سنگی درشت دانه از نظر واکنش قلیایی غیرفعال و مصالح ریزدانه از نوع فعال و با دانه‌بندی مشابه آزمایش سری قبل بوده است. جهت بدست آوردن کارآئی مناسب از ۱٪ فوق روان کننده نیز استفاده شده است. پس از آماده کردن بتن در دستگاه اختلاط، بتن در قالبها ریخته شده و بر روی میز ویبره

متراکم گردید. بعد از قالب برداری، نمونه‌ها به داخل محفظه‌های هوابند محتوی محلول سود ۱ نرمال در داخل اتفاق منقل شدند. نتایج از تغییر طول نمونه‌ها در فاصله زمانی ۶ ماه ثبت گردید در جدول‌ها و شکل‌ها، نماد MWO برای نمونه‌های فاقد فوق روان کننده در آزمایش ملات منشوری، MW برای نمونه‌های فوق روان کننده در آزمایش ملات منشوری، C برای نمونه‌های بتن در آزمایش منشور بتنی تسربی شده و نمونه‌های ملات در آزمایش اتوکلاو لواں می‌باشد.

نتایج آزمایشات آزمایش پتروگرافی

جهت انجام این آزمایش نمونه‌هایی از مصالح معدن انتخاب و بررسی لازم بر روی آنها صورت گرفت. نتایج بررسی ماکروسکوپی و میکروسکوپی سنگدانه مورد آزمایش بشرح زیر می‌باشد:

- این سنگدانه از منطقه فیروزکوه واقع در شمال شهر تهران و از معادن ماسه سیلیسی این منطقه تهیه شده است.
- سنگدانه مورد بررسی کنگلومرای کوارتزی با بافت ریزدانه بوده و بر این اساس نوعی سنگ رسوبی محسوب می‌شود.
- اکثر ریزدانه‌های قابل روئیت در سنگ از جنس کوارتز بوده‌اند.
- در بررسی مقطع نازک تهیه شده از سنگ و در زیر میکروسکوپ نوری کانیهای زیر قابل تشخیص بوده‌اند: کوارتز (بلوری) در حدود ۹۵-۹۰ درصد اکسیدهای آهن شامل مگنتیت و هماتیت در حدود ۲/۵-۲ درصد انواع کانیهای رسی به میزان کم

آزمایش ملات منشوری تسربی شده CAN/CSA A23.2 - 25A

نتایج آزمایش ملات منشوری بر روی نمونه‌های ساخته شده با سیمان‌های تیپ ۲ و ۵، با استفاده از مقادیر مختلف میکروسیلیس بترتیب برابر با ۰، ۱۴، ۷ و ۲۱ درصد وزنی سیمان و بدون مصرف فوق روان کننده در شکل ۱ و جدول ۴ ارائه شده‌اند. همانطور که دیده می‌شود:

- ۱- استفاده از میکروسیلیس در مورد هر دو نوع سیمان مصرفی در کاهش انبساط مؤثر بوده به طوریکه بازای مصرف میکروسیلیس این کاهش به حدود ۳۰٪/۲۷-۳۰٪ بازای ۱۴٪ میکروسیلیس به حدود ۸۵-۷۸٪ درصد رسیده است.
- ۲- مقدار انبساط در نمونه شاهد - فاقد میکروسیلیس - ساخته شده با سیمان تیپ ۲ کمتر از مقدار انبساط در نمونه حاوی سیمان تیپ ۵ است (در حدود ۱۱٪).
- ۳- با مصرف میکروسیلیس و افزایش مقدار آن در مخلوط، روند کاهش انبساط در سری MWO5 سریعتر از سری MWO2 می‌دهد (با مصرف حدود ۱۰ درصد میکروسیلیس میزان انبساط در هر دو سری یکسان شده و بتدریج و در درصد‌های بالاتر میکروسیلیس، نمونه‌های حاوی سیمان نوع ۵ کاهش انبساط بیشتری از خود نشان می‌دهند). این امر نشان می‌دهد که کاربرد میکروسیلیس همراه با سیمان نوع ۵ می‌تواند کمی در کاهش انبساط ASR موثر باشد.

جدول (۴) اثر میکروسیلیس در کاهش انبساط نمونه‌های سری MWO5 و MWO2 در آزمایش ملات منشوری تسربی شده.

کاهش انبساط (درصد)		میزان انبساط پس از ۱۴ روز (درصد)		میزان مصرف میکروسیلیس (درصد)
MWO5	MWO2	MWO5	MWO2	
-	-	۰/۴۴۲	۰/۳۹۸	-
۳۰/۵	۲۷/۹	۰/۳۰۷	۰/۲۸۷	۷
۸۴/۶	۷۸/۶	۰/۱۰۶۸	۰/۱۰۸۵	۱۴
۹۵/۲	۹۱/۰	۰/۰۲۱	۰/۰۳۶	۲۱

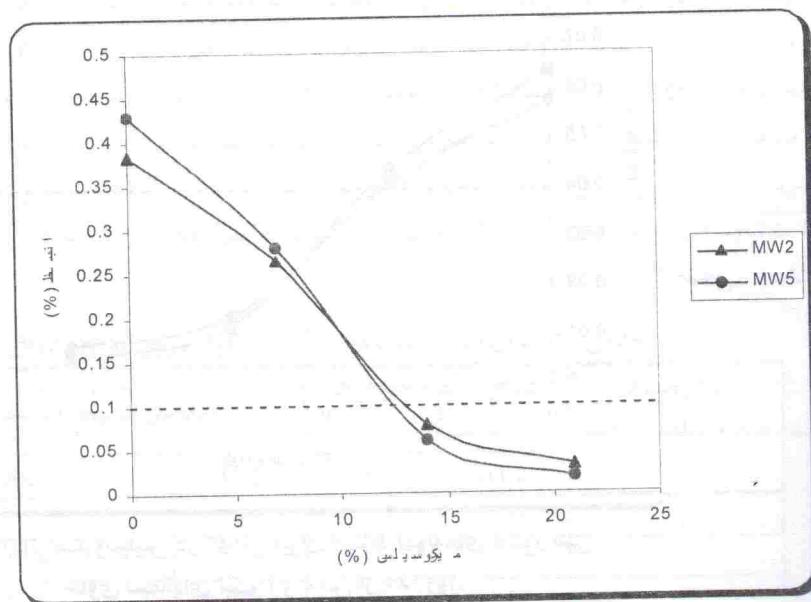
MWO2 مربوط به ملات منشوری از سیمان نوع ۲
MWO5 مربوط به ملات منشوری از سیمان نوع ۵
امیرکبیر / سال پانزدهم / شماره ج - ۵۷ / (مهندسی عمران) زمستان ۱۳۸۲

در مرحله دیگری از این آزمایش، نمونه‌هایی با همان مشخصات سری قبل تهیه گردید، با این تفاوت که با کاهش میزان آب مصرفی، اسلامپ مخلوط به کمک فوق روان کننده تنظیم شد. نتایج آزمایش این نمونه‌ها در شکل ۲ و جدول ۵ ارائه شده اند. همانگونه که مشاهده می‌شود:

- ۱- در این سری از نمونه‌ها نیز استفاده از میکروسیلیس، درمورد هر دو نوع سیمان مصرفی در کاهش انبساط مؤثر بوده بطوریکه به ازای مصرف ۷٪ میکروسیلیس این کاهش به حدود ۳۱-۳۵٪ و بازای ۱۴٪ میکروسیلیس به حدود ۸۰-۸۶ درصد رسیده است. با مقایسه این اعداد با اعداد مربوط به نمونه‌های فاقد فوق روان کننده، میزان کاهش بیشتری در انبساط نمونه‌ها دیده می‌شود.
- ۲- مشابه نمونه‌های فاقد فوق روان کننده، مقدار انبساط در نمونه‌های شاهد - فاقد میکروسیلیس - ساخته شده با سیمان تیپ ۲ کمتر از مقدار انبساط نمونه‌های حاوی سیمان تیپ ۵ است.
- ۳- مشابه نتایج آزمایش سری قبل، در اینجا نیز با مصرف میکروسیلیس و افزایش مقدار آن در مخلوط، روند کاهش انبساط در سری MW5 سریعتر از سری MW2 رخ می‌دهد. این امر بیانگر آن است که کاربرد میکروسیلیس همراه با سیمان نوع ۵ در کاهش انبساط ASR کمی موثرتر است.
- ۴- در این مرحله نیز بمنظور محدود کردن انبساط ASR به حد تعیین شده استاندارد ۱٪، مصرف بیش از ۱۵٪ میکروسیلیس مناسب و کافی به نظر می‌رسد.

جدول (۵) اثر میکروسیلیس در کاهش انبساط نمونه‌های سری MW5 و MW2 در آزمایش ملات منشوری تسريع شده.

کاهش انبساط (درصد)		میزان انبساط پس از ۱۴ روز (درصد)		میزان مصرف میکروسیلیس (درصد)
MW5	MW2	MW5	MW2	
-	-	۰/۴۳	۰/۳۸۵	-
۳۴/۷۰	۳۱/۴	۰/۲۸۱	۰/۲۶۴	۷
۸۶/۰	۸۰/۰	۰/۰۶۰	۰/۰۷۷	۱۴
۹۵/۸	۹۱/۷	۰/۰۱۸	۰/۰۳۲	۲۱



شکل (۲) اثر میکروسیلیس در کاهش انبساط نمونه‌های سری MW2 و MW5 پس از ۱۴ روز.

روش منشور بتنی تسریع شده CAN/CSA A23.2 - 14A

نتایج بدست آمده از این روش بر روی نمونه های منشور بتنی پس از مدت زمان ۱۸۰ روز نگهداری نموده از مایش در شکل ۳ و جدول ۸ منعکس شده است. با رجوع به آنها موارد زیر مشخص می شود:

۱- استفاده از میکروسیلیس در مورد هر دو نوع سیمان مصرفی در کاهش انبساط مؤثر بوده به طوریکه بازی میکروسیلیس این کاهش به حدود ۳۰٪ و به ازای ۱۴٪ میکروسیلیس به حدود ۷۵-۸۰ درصد رسیده است.

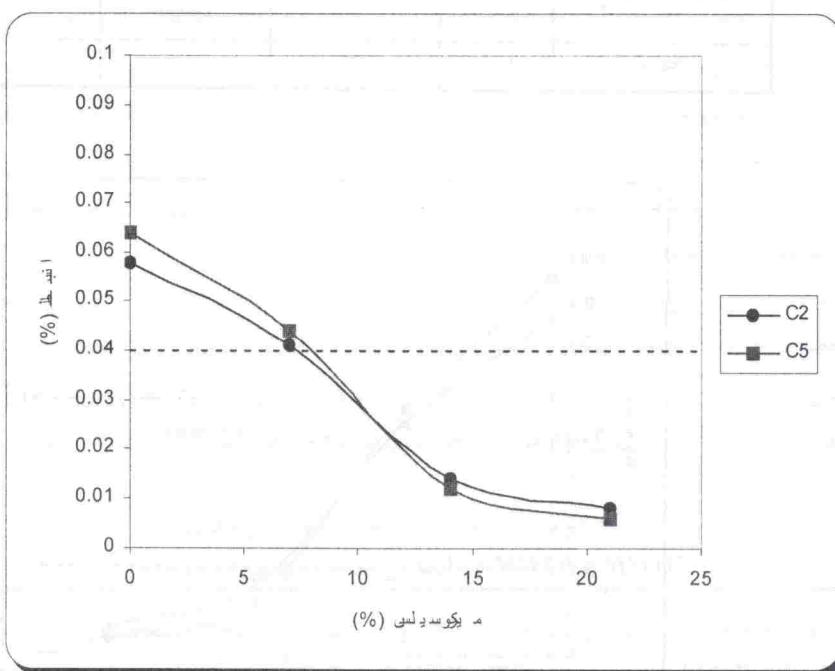
۲- مقدار انبساط در نمونه شاهد - فاقد میکروسیلیس - با سیمان تیپ ۲ کمتر از نمونه با سیمان تیپ ۵ است (در حکم با نتایج آزمایشات قبلی نیز مطابقت می نماید).

۳- تاثیر میکروسیلیس در کاهش انبساط حاصل از واکنش قلیائی در نمونه های با سیمان تیپ ۵ بیشتر از نمونه های تیپ ۲ است، که این امر با نتایج آزمایش ۱۴ روزه بر روی ملات های منشوری همخوانی دارد.

۴- جهت محدود کردن انبساط ASR به زیر حد تعیین شده استاندارد (۰/۰۴٪) مصرف حدود ۱۵٪ میکروسیلیس کافی به نظر می رسد. مصرف بیش از ۱۵٪ میکروسیلیس تاثیر قابل ملاحظه ای در روند کاهش انبساط ندارد.

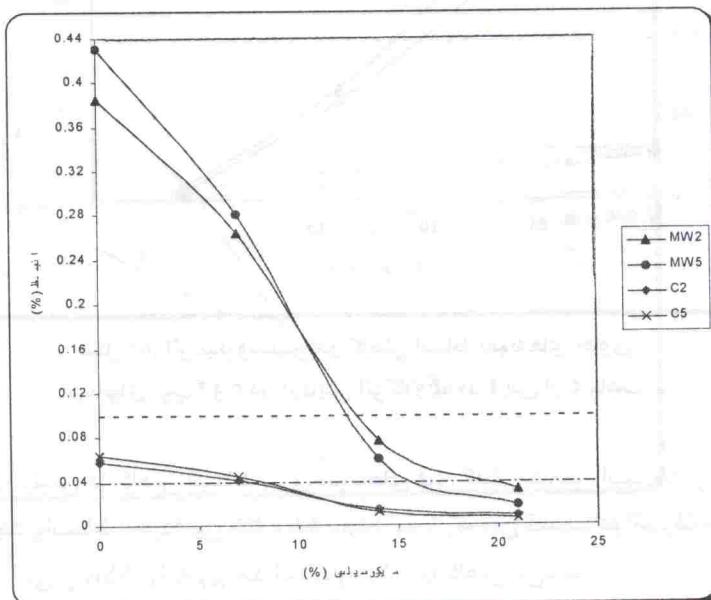
جدول (۸) اثر میکروسیلیس بر کاهش انبساط نمونه ها در آزمایش دراز مدت منشور بتنی.

کاهش انبساط پس از ۱۸۰ روز (درصد)		میزان انبساط پس از ۱۸۰ روز (درصد)		میزان مصرف میکروسیلیس (درصد)
C5	C2	C5	C2	
-	-	۰/۰۶۴	۰/۰۵۸	-
۳۱/۹	۲۹/۵	۰/۰۴۴	۰/۰۴۱	۷
۸۰/۸	۷۶/۵	۰/۰۱۲	۰/۰۱۴	۱۴
۹۰/۷	۸۶/۷	۰/۰۰۶	۰/۰۰۸	۲۱



شکل (۳) اثر میکروسیلیس در کاهش میزان انبساط نمونه های منشور بتنی
حاوی سیمانهای تیپ ۲ و ۵ پس از ۱۸۰ روز.

جهت مقایسه روش های ملات منشوری تسریع شده و منشور بتنی، نتایج بدست آمده در شکل ۴ ارائه شده اند. در این شکل --- نشان داده شده مربوط به حد مجاز انبساط تعیین شده در روش استاندارد CAN/CSA A23.2 - 25A برابر $\%0.01$ و خط نقطه مربوط به حد مجاز انبساط تعیین شده در روش CAN/CSA A23.2 - 14A برابر $\%0.04$ است. با مقایسه منحنی ها مشخص می گردد که روند کاهش انبساط به علت مصرف میکروسیلیس در مورد هر دو نوع سیمان مصرفی با هر دو روش فوق، فرم یکسانی داشته و مصرف 15% میکروسیلیس به میزان مؤثری انبساط ناشی از ASR را $\approx 1\%$ حد مجاز استاندارد کاهش می دهد. با مصرف میکروسیلیس بیش از حدود 15% تاثیر میکروسیلیس در کاهش انبساط قابل ملاحظه نمی باشد.



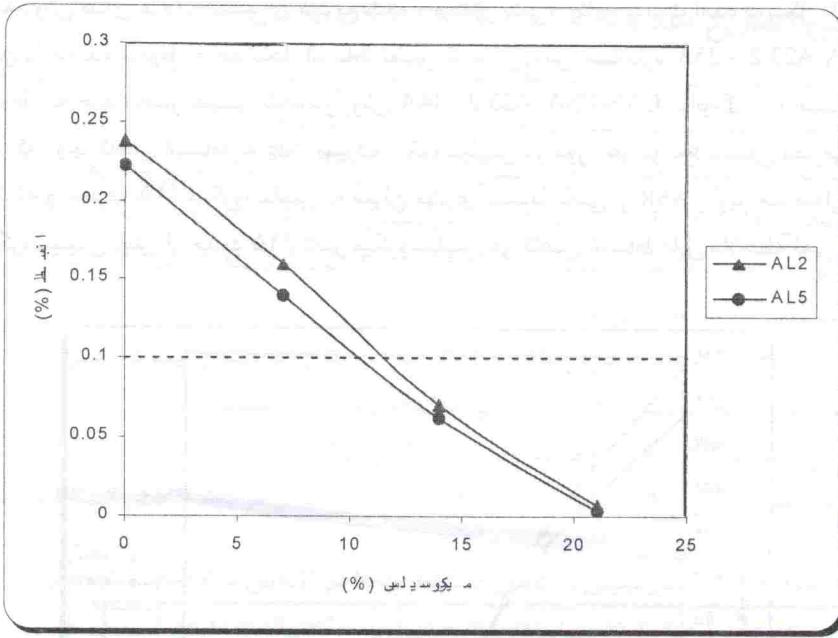
شکل (۴) مقایسه میزان انبساط نمونه های سری MW و C میکروسیلیس پس از 14% و 20% روز.

روش ملات منشوری فوق سریع اتوکلاو Laval

نتایج آزمایشات صورت گرفته با این روش بر روی نمونه های ملات منشوری با سیمان های موجود و با استفاده از درصد های مختلف پودر میکروسیلیس در شکل ۵ و جدول ۹ دیده می شود. خط پر نشان داده شده در شکل معرف حد انبساط پیشنهادی Fournier و همکارانش (۷) در مورد سنگدانه های معدنی سیلیسی ارزیابی شده توسط این روش می باشد، به طوری که انبساط های بیش از آن بیانگر بروز فعل و انفعال شدید قلیائی - سیلیسی در مخلوط است. جهت مقایسه بین روش ملات منشوری تسریع شده و روش فوق سریع اتوکلاو لوال نتایج بدست آمده در شکل ۶ نشان داده شده اند. در این شکل خط جن ها مربوط به نمونه های حاوی سیمان نوع ۲ و خطوط پر مربوط به نمونه های ساخته شده با سیمان نوع ۵ می باشد. با دقت شکل ها مشاهده می شود که:

جدول (۹) میزان انبساط نمونه ها در آزمایش فوق سریع اتوکلاو لوال.

کاهش انبساط (درصد)	میزان انبساط پس از ۵ ساعت (درصد)		میزان مصرف میکروسیلیس (درصد)	
	AL5	AL2	AL5	AL2
۳۲/۸	-	-	۰/۲۳۸	۰/۲۲۳
۷۰/۶	۳۷/۷	۷۲/۲	۰/۱۶۰	۰/۱۳۹
۹۷/۱	۹۸/۲	-	۰/۰۰۷	۰/۰۰۴



شکل (۵) اثر میکروسیلیس در کاهش انبساط نمونه‌های حاوی سیمانهای تیپ ۲ و ۵ در آزمایش اتوکلاو Laval پس از ۵ ساعت.

۱- تاثیر کاربرد پودر میکروسیلیس در کاهش انبساط سری نمونه‌های فوق کاملاً مشخص است (به ازای مصرف ۷ تا ۲۱ درصد میکروسیلیس میزان کاهش انبساط حدوداً بین ۳۲ تا ۹۸٪ بوده است). در این قسمت نیز مصرف حدود ۱۵٪ میکروسیلیس به اندازه مؤثری انبساط ناشی از ASR را به زیر حد استاندارد (۱۰٪) کاهش می‌دهد.

۲- مشابه آزمایش ملات منشوری تسریع شده، در این آزمایش نیز مقدار انبساط نمونه‌های شاهد دارای سیمان تیپ ۵ بیش از مقدار انبساط نمونه‌های دارای سیمان تیپ ۲ است (حدود ۶٪). لیکن بر خلاف آزمایش ملات منشوری، با مصرف میکروسیلیس تغییری در این روند بوجود نیامده است.

۳- نکته قابل توجه در مورد هر دو سری نمونه‌های MW و AL اینکه گرچه مشخصات هندسی منشورهای آزمایش اتوکلاو با نمونه‌های آزمایش ملات منشوری تسریع شده دقیقاً یکسان می‌باشند، لیکن میزان انبساط بوجود آمده در دو سری آزمایش با یکدیگر تفاوت دارند (شکل ۶). در عین حال هر دو روش نحوه تاثیر میکروسیلیس را در کاهش انبساط ناشی از ASR تقریباً یکسان ارزیابی می‌کنند.

نتیجه گیری

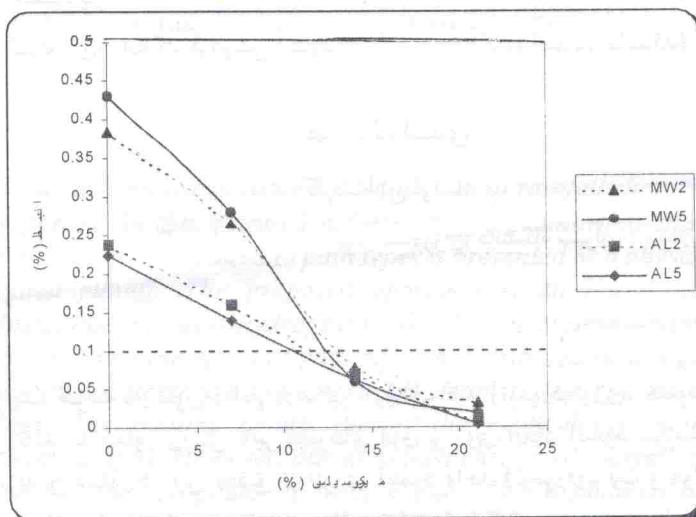
در این تحقیق واکنش قلیایی سیمان سنگدانه‌ها مورد بررسی قرار گرفت و تاثیر نوع آزمایش، نوع سیمان و افروزندهای میکروسیلیس و فوق روان کننده بر واکنش مذکور با انجام آزمایش روی 10^4 نمونه ملات منشوری و منشور بتنی مطالعه گردید. نتایج مطالعه به شرح زیر است.

۱- مقادیر اندازه‌گیری شده انبساط ناشی از ASR نشان می‌دهند که تطابق خوبی بین روش طولانی مدت-CAN/CSA A23.2-14A بر روی منشورهای بتنی با مدت زمان ۶ ماه و روش کوتاه مدت CAN/CSA A23.2 - 25A بر روی منشورهای ملات سیمان با مدت زمان ۱۴ روز وجود دارد. نتایج حاصله از آزمایش فوق سریع اتوکلاو لاوال که در مدت زمان بسیار کوتاه ۵ ساعت بدست می‌آید، تفاوت‌هایی با نتایج روش‌های طولانی مدت AN/CSA A23.2 - 14A و کوتاه مدت CAN/CSA A23.2 - 25A نشان می‌دهند. در عین حال در ارزیابی اثر میکروسیلیس بر کاهش انبساط ناشی از ASR، تفاوت قابل ملاحظه‌ای بین نتایج سه روش وجود ندارد.

۲- جایگزینی پودر میکروسیلیس بصورت وزنی بجای سیمان مصرفی در بتن و ملات، در کاهش انبساط حاصل از پدیده ASR مؤثر است. میزان میکروسیلیس مصرفی جهت تقلیل انبساط به اندازه کافی زیر حد مجاز حدود ۱۵٪ می‌باشد. به ازای

صرف بیش از ۱۵٪ میکروسیلیس اگر چه مقدار انساط به مقدار بیشتری کاهش می‌باید لیکن شدت کاهش قابل ملاحظه نمی‌باشد. صرف میکروسیلیس در نمونه‌های محتوی سیمان تیپ ۵ تاثیر بیشتری در کنترل واکنش قلیائی سنگدانه‌های فعال نسبت به نمونه‌های ساخته شده با سیمان تیپ ۲ داشته است.

۳- بکاربردن همزمان فوق روان کننده و میکروسیلیس تاثیر بیشتری در کنترل انساط ناشی از واکنش قلیائی (تا حدود ۱۰٪) سنگدانه‌ها در مقایسه با صرف میکروسیلیس به تنها داشته است. این امر بستگی به نوع سیمان صرفی در مخلوط داشته و در مورد هردو سیمان نوع ۲ و ۵ جواب‌ها تقریباً یکسان بوده است.



شکل (۶) مقایسه نتایج حاصل از آزمایشات ملات منشوری تسربی شده و اتوکلاو لوال.

مراجع

- [1] Diamond, S., "A Review of Alkali-Silica Reaction and Expansion Mechanisms, Reactive Aggregates," *Cement and Concrete Research*, 6, No. 4, pp. 549-560 (1976).
- [2] Hanna, W. C., "Unfavorable Chemical Reactions of Aggregate in Concrete and a Suggested Corrective," *Proceedings, ASTM*, V. 47, Philadelphia, pp. 986-1009, (1947).
- [3] Rogers, C. A., "Alkali-Aggregate Reaction in Ontario," *Proceedings, Seventh International Conference on Alkali-Aggregate Reaction in Concrete*, Ottawa, Ontario, Canada, pp. 5-9. (1987)
- [4] Davies, G. and Oberholster, R. E., "An Inter-laboratory Test Program on the NBRI Accelerated Test to Determine the Alkali-Reactivity of Aggregates," *Special Report BOU 92-1987*, National Building Research Institute, CSIRO, Pretoria, South Africa, 16 pp., (1987).
- [5] Hobbs, D. W., "Effect of Mineral and Chemical Admixtures on Alkali-Aggregate Reaction," *Proceedings, Eight International Conference on Alkali-Aggregate Reaction*, Kyoto, Japan, pp. 173-186, (1989).
- [6] پرهیزگار؛ طیبه، رمضانیانپور، علی اکبر و مظفری، نرگس؛ اثر میکروسیلیس در کاهش واکنش قلیائی سنگدانه‌های مورد استفاده در ساخت برخی از سدهای ایران، مرکز تحقیقات ساختمان و مسکن، ۱۳۷۹.
- [7] Fournier, B. and Berube, M. A., "Testing for Alkali-Aggregate Reactivity, Part B: Accelerated Test Method," In: *Course Manual of Petrography and Alkali-Aggregate Reactivity*, Ottawa, Ontario, pp. 161-195, (1993).