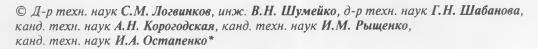
ИССЛЕДОВАНИЕ МИНЕРАЛЬНЫХ ДОБАВОК К КОМПОЗИЦИЯМ НА ОСНОВЕ ВЫСОКОГЛИНОЗЕМИСТОГО ЦЕМЕНТА МЕТОДОМ ИНФРАКРАСНОЙ ФУРЬЕ-СПЕКТРОСКОПИИ



Логвинков С.М. старший научный сотрудник



Национальный технический университет «Харьковский политехнический институт», Харьков, Украина

*ПАО «Кондратьевский огнеупорный завод», Украина

Дополнены сведения о химическом и минералогическом составах кремнеземсодержащих добавок, перспективных для применения в огнеупорных бетонах и торкрет — массах на высокоглиноземистых цементах. Применение исследованных минеральных добавок представляется перспективным в соответствии с оказываемым модифицирующим влиянием на процессы гидратационного твердения и набора прочности твердеющих композиций.

Ключевые слова: микрокремнезем, глиноземистый цемент, инфракрасная фурье — спектроскопия, характеристическая полоса поглощения, валентные колебания, деформационные колебания.

The information concerning to chemical and mineralogical composition of silica-containing additives for using in refractory concrete and torcret — masses with high-alumina cement is supplemented. Application of additives being investigated is prospective due to modifying influence on the hydration process of hardening and strength development of hardening compositions.

Keywords: microsilica, high-alumina cement, infrared Fourier — spectroscopy, characteristic absorption band, stretching vibrations, bending vibrations.



Шабанова Г.Н. главный научный сотрудник



Остапенко И.А. генеральный ди – ректор ПАО «Кондратьевский огне – упорный завод»



Корогодская А.Н. научный сотрудник

Введение

Способность многих минеральных добавок оказывать пуццолановое действие в составе цементных композиций известна давно и подробно проанализирована [1]. В последнее время в составах сухих строительных смесей широкое распространение приобретает микрокремнезем, который имеет различную степень чистоты по основному компоненту (SiO₂) в зависимости от условий его получения [2]. Многие торговые марки микрокремнезема представлены продуктом газоочистки в процессах плавления кремнийсодержащих сплавов, например, ферросплавов. Испарение SiO в ходе проведения высокотемпературных процессов с последующей конденсацией SiO₂ в газоочистных агрегатах обусловливает характерную морфологию частиц в виде полых микросфер и их агломератов. Именно это обстоятельство дополняет технологическую ценность микрокремнезема, так как наряду с проявлением пуццоланового эффекта может быть обеспечен реологический эффект — увеличение подвижности затворенных водой цементсодержащих композиций.

Для композиций общестроительного назначения пустотность частиц микрокремнезема не имеет определяющей роли, но в составах сухих смесей для огнеупорных бетонов и торкрет — масс пустотность микросфер нежелательна. В композициях для использования в тепловых агрегатах применяют глиноземистые или высокоглиноземистые цементы, ограничивая их содержание из-за значительного понижения температуры плавления при повышении концентрации СаО. При этом стремятся обеспечить минимальную пористость и максимальную прочность материала при спекании в условиях эксплуатации, что требует рационального количества SiO2 из-за его участия в синтезе муллита AlaSi2O13, протекающего с увеличением объема. Соответственно, целесообразно применять микрокремнезем со сферической формой частиц без внутренних полостей, что характерно для многих типов шламовых

кремнеземсодержащих отходов. При этом шламовые отходы должны иметь высокое содержание SiO_2 и нетоксичные примеси, совместимые с глиноземистым цементом, не снижая прочности цементного камня. С этой точки зрения представляется актуальным исследовать кремнеземсодержащие отходы производства фосфорных удобрений.

Цель работы предусматривала исследование методом инфракрасной фурье — спектроскопии двух типов шламовых отходов производства фосфорных удобрений и продукта гидратации высокоглиноземистого цемента в композиции с выбранной минеральной добавкой для установления целесообразности применения в сухих смесях для огнеупорных бетонов и торкрет — масс.

Материалы и метод исследования

Исследовались два типа минеральных добавок:

- шлам комплексной переработки низкосортного сырья в фосфорные удобрения с условным название СОФУРИМ;
- пилам переработки обедненного фосфат глауконитового концентрата Ново-Амвросиевского месторождения с условным названием СОФУБИС.

Исследовался также продукт гидратационного твердения (1 сутки в воде и последующее твердение в нормальных условиях в течение 1 года) композиции высокоглиноземистый цемент марки «Горкал 70» (Польша) и 5 мас. % СОФУРИМ. Образцы цементного камня из такой композиции характеризовались повышенным пределом прочности при сжатии по сравнению с образцами из бездобавочного цемента — 116 и 91 МПа соответственно.

По результатам химического, рентгенофазового и пстрографического анализов, в гидратированном цементе основные кристаллические соединения — моно- и диалюминат кальция ($CaAl_2O_4$ и $CaAl_4O_7$). Образующиеся при гидратационном твердении кристаллогидраты подробно исследовались и известны [2, 3].

Химический анализ обезвоженного шлама СОФУРИМ, проведенный на установление кислотных остатков, показал присутствие групп NO_3 — до 1,1 мас. % и P_2O_5 — до 0,1 мас. %, остальное — в основном SiO_2 . В результате рентгенофазового анализа идентифицируются фазы: β -кварц, $KAl_2[AlSi_3O_{10}](OH)_2$, $K(Mg, Fe, Al)_2O_{10}(OH)_2$ и $KAlSi_3O_8$.

Шлам СОФУБИС в обезвоженном виде имеет средний химический состав (мас. %): $SiO_2-95.9$; $Al_2O_3-0.6$; $Fe_2O_3-0.3$; CaO-1.4; MgO-0.05; $P_2O_5-0.1$; $K_2O-0.23$; $Na_2O-0.2$; F-0.2; нерастворимый остаток — 0.62 и потери при прокаливании — 0.7. Основные кристаллические фазы представлены β -кварцем, кальцитом — $CaCO_3$; $Ca_{10}(PO_4)_3(CO_3)_3(OH)_2$; $K(Mg, Fe, Al)_2(Si, Al)_4O_{10}(OH)_2$; $KAlSi_3O_8$ и $Ca(NO_3)_2 \times 1.24H_2O$.

Для получения дополнительной информации о наличии и характере межатомных связей в исследуемых производственных отходах и об их участии в механизме структурофазообразования цементного камня применяли метод инфракрасной фурье — спектроскопии. Выбор метода обусловлен преимуществами инфракрасной спектроскопии [4]: он позволяет определять координационное состояние ионов вне зависимости от кристаллического или аморфного состояния исследуемой пробы вещества; можно оценить степень диффузности спектра, обусловленной деполимеризацией ионов в твердых растворах, стеклах; можно определить вероятность образования кристаллических фаз по координационному состоянию фазообразующих ионов; он позволяет изучать степень замещения разнозарядных ионов в сложных соединениях. При этом учитывали и ограничения метода, касающиеся отсутствия характеристических полос в спектрах для связи катион кислород, где катион представлен щелочными или щелочноземельными металлами (Na, K; Ca, Sr, Ba) [3].

Инфракрасная фурье-спектроскопия является точным, высокоразрешающим методом [4]. Фурье-спектрометры, работающие с приемниками ИК-излучения, шумы которых не зависят от светового потока, отличаются от других типов ИК-спектрометров фактором мультиплетности [4, 5]: сигналы всех длин волн исследуемого участка спектра регистрируются одновременно, что обеспечивает быстродействие и выигрыш в отношении сигнала к шуму, а разрешающая сила не ограничивается размерами каких-либо оптических элементов (призм, дифракционных решеток и т. п.) и зависит только от максимальной разницы хода механизма подвижного зеркала. Для отсчета разницы хода используется опорный монохроматический пучок (как правило, одночастотный лазер со стабилизацией частоты по лэмбовскому провалу [4], что позволяет достичь точности волновых чисел для полос поглощения $\pm 0,00014$ см⁻¹). При этом нет необходимости в интерполяционной обработке спектров, как в случае классических ИК — спектрометров, длины волн полос поглощения получаются в процессе численного Фурье-преобразования интерферограмм на ЭВМ, то есть преобразование Фурье дает частоты всех линий в спектре по отношению к частоте единой опорной линии без всякой калибровки, причем система с фазовой модуляцией принципиально не чувствительна к изменениям интенсивности опорного сигнала, не требует ни балансировки двух приемников, ни точного формирования сигналов [4].

Исследования выполнялись на инфракрасном фурье-спектрометре «Tensor 27» с автоматической записью спектров и их численных характеристик. Для исследований готовили образцы: 250 мг КВг спектральной чистоты и 0,45 мг пробы смешивались в автоматической агатовой ступке, отбиралась проба 65 мг и прессовалась в стальной оснастке на входящем в комплект прессе при общей нагрузке 7000 кг, что обеспечивало формирование прозрачной таблетки диаметром 10 мм и толщиной до 1 мм. Для предотвращения возможного насыщения КВг влагой воздуха исследовались свежеотформованные образцы.

Результаты и обсуждение

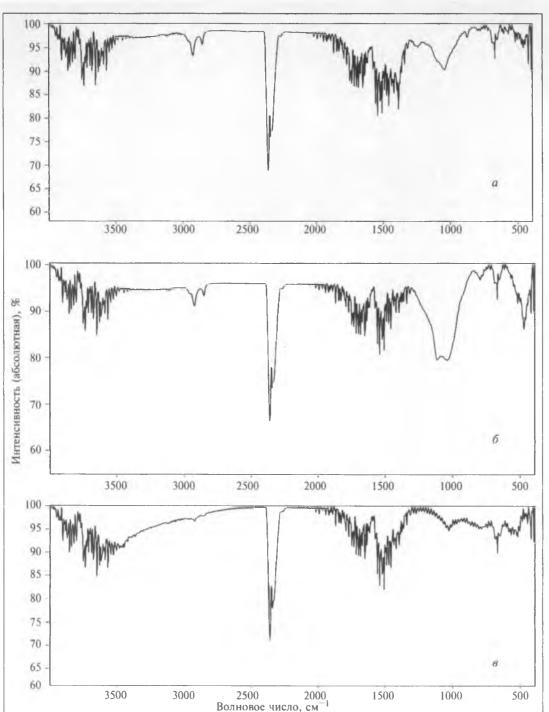
На рисунке представлены ИК фурье — спектры, где указана шкала абсолютной интенсивности полос поглощения (в области волновых чисел 4000—400 см⁻¹) и видны шумы спектров. Данные в таблице дополняют характеристики спектров (без указаний абсолютной интенсивности полос и численных характеристик для шумов), где приведены ширина и относительная интенсивность спектральных линий (опорная частота — представлена дублетом высокой интенсивности с волновым числом 2360, 2342 см⁻¹).

Сравнивая результаты исследований для минеральных добавок СОФУБИС и СОФУРИМ, видно значительное сходство их спектров. В коротковолновой области спектров отмечаются различия в интенсивности и ширине полос поглощения $(3750, 3649 \text{ см}^{-1})$, а также в ширине полосы 3724 см^{-1} . В спектре СОФУБИС отсутствуют линии 3546, 3526, 3503 и 2854 см $^{-1}$, хорошо разрешимые в спектре СОФУ-РИМ. В средневолновой области спектра СОФУБИС также не отмечается полос поглощения 1868, 1844 и 1829 см⁻¹. Количество различий в ширине и интенсивности полос поглощения в этой области спектров возрастает - 1792, 1749, 1699, 1684, 1670, 1662, 1653, 1648, 1624, 1617, 1576 и

1541 см⁻¹. В длинноволновой области спектров отсутствуют полосы поглощения 1387, 1375, 1113, 518, 502, 472 и 459 см $^{-1}$ — для СОФУБИС и 1385 cm^{-1} — для СОФУРИМ. Более значительными становятся различия по ширине полос поглощения и интенсивностей линий с волновыми числами 1419, 1396, 1362, 1339 и 419 см⁻¹. Особенно заметное визуальное отличие - смена синглета полосы поглощения 1385 см-1 для СОФУБИС на более интенсивный и широкий дублет с максимумами при 1387 и 1375 см-1. Кроме того, в спектре СОФУ-РИМ отчетливо выражена интенсивная расщепленная полоса поглощения с максимумом 502 см^{-1} , которая на спектре СОФУБИС не выделяется из шума (соотношение сигнал/шум менее 10 %).

Многие из полос поглощения спектра СОФУРИМ сохраняют свою индивидуальность в спектре цементного камня, полученного при гидратации цемента Горкал с добавлением 5% отхода СОФУРИМ. Это обстоятельство свидетельствует о сохранении инертности некоторых компонентов добавки в процессах гидратационного твердения цемента. Вместе с тем, другие компоненты добавки вступают в химическое взаимодействие с продуктами гидратации цемента и оказывают влияние на процессы твердения цементного камня и набора его прочности за счет синтеза кристаллогидратных новообразований. Это подтверждается отсутствием на фурье — спектрограмме полос поглощения 2924, 2854, 1868, 1844, 1829, 1792, 1772, 1662, 1624, 1617, 1576, 1387, 1375, 1362, 1339, 1113, 1041, 518, 502, 472 и 459 см⁻¹, которые на спектре добавки фиксируются. Кроме того, о существенных изменениях в характере химических связей между компонентами в цементном камне свидетельствует значительная разница в ширине полос поглощения 3724, 1733 и 419 см $^{-1}$, а также изменения интенсивности и ширины полос поглощения 3735, 3649, 3618, 1699, 1684, 1670, 1653, 1569, 1558, 1541, 1521, 1508, 1489, 1457, 1396 и 669 см $^{-1}$. Лишь полосы поглощения 3482, 3463, 3447, 1534, 687 и 459 см⁻¹ относятся непосредственно к колебаниям связей в соединениях, характерных для продуктов гидратационного структурообразования бездобавочного цементного камня.

Следуя рекомендациям [5—8], прежде всего рассмотрим область колебаний групп NH и OH (>2500 см $^{-1}$). Полосы поглощения около 3700 и 3620 см $^{-1}$, полагают [9, 10], относятся к OH $^{-}$ -группам или неассоциированной воде. На анализируемых спектрах эти полосы присутствуют в расшеплен-



ИК Фурье-спектрограммь а — добавка СОФУБИС б — добавка СОФУРИМ в — цементный камень из высокоглиноземистого цемента марки «Горкал 70» + 5 мас. % добавки СОФУРИМ

ном виде, что обусловлено существенной вариабельностью валентных колебаний ОН[—]-групп в составе гетерофазных кристаллогидратов. Различие кристаллогидратных соединений проявляется наиболее значительно в изменениях интенсивности и ширины полос поглощения 3750 и 3724 см^{—1}, а также 3649 и 3618 см^{—1}. Отметим также, что в анализируемой области присутствуют на ИК — спектрах СОФУРИМ и цементного камня полосы поглощения 3546, 3526 и 3503 см^{—1}, которые находятся в пределах колебаний группы ${\rm SO_4}^{2-}$ (для гипса

 $CaSO_4 \cdot 2H_2O$ — от 3500 до 3550 см⁻¹ [10]). В добавке СОФУБИС наличие сульфатов не фиксируется.

В области валентных колебаний СН $(2800-3300~{\rm cm}^{-1}~[5]$ отметим в спектрах добавок наличие полос поглощения 2924 и $2854~{\rm cm}^{-1}$, которые в спектре цементного камня находятся на уровне шумов. Эти полосы [5] рассматривают характеристическими для метоксигруппы — CH_2O —, которые в составе цементного камня фактически отсутствуют.

В области прозрачности (1850—2700 см⁻¹) [5] в исследуемых спектрах присутствует лишь дублет полос поглощения, отвечающий опорной частоте спектрометра. Следует отметить, что дублетом может маскироваться характеристическая частота связи Р—Н, идентифицируемая по полосе поглощения в области 2275—2440 см⁻¹ [5]. Кроме того, соединения фосфора часто характеризуются наличием дублетов из-за поворотной симметрии в структуре кристаллов, а на ветви дублета (см. рисунок) отмечается наличие «плеча».

В области двойной связи (1430— 1950 cm^{-1}) [5] самыми распространенными и характеристическими группами являются карбонильные. Группа CO_3^{2-} идентифицируется по наличию полос погло-

щения 1457, 1436 и 1419 cм⁻¹, что характерно для колебаний СО3- в карбонатах [3], а в области 860-880 и 750-700 см⁻¹ колебания отмечаются на уровне шума и расщепляют другие более интенсивные и широкие полосы поглощения. Наличие валентных колебаний двойной связи С=С проявляются присутствием на исследуемых спектрах полос поглощения в области 1690— 1630 см^{-1} , характерных для алифатических соединений и сопровождаемых наличием обертонов в области 1650—2000 cm⁻¹ [5]. Интенсивность и ширина полос поглощения, отмеченных для группы CO_3^{2-} и связи С=С, значительно изменяются в спектрах добавок и цементного камня, что свиде-

Характеристики ИК-спектров

Волновое число полосы, см ⁻¹	СОФУРИМ		СОФУБИС		Горкал 70 + СОФУРИМ	
	Относительная интенсивность	Ширина, см ⁻¹	Относительная интенсивность	Ширина, см ⁻¹	Относительная интенсивность	Ширина см ⁻¹
3902	0,052	6,78	0,052	6,80	0,050	6,81
3870	s0,037	11,79	0,037	11,75	0,036	11,75
3853	0,099	6,98	0,098	6,93	0,093	6,82
3839	0,066	8,82	0,066	8,83	0,063	8,75
3820	0,053	7,26	0,052	7,25	0,050	7,30
3801	0,064	10,42	0,063	10,46	0,060	10,48
3750	0,040	8,57	0,040	8,57	0,039	8,73
3735	0,116	22,75	0,132	32,66	0,104	9,12
3724	0,025	96,18	0,025	107,48	0,024	121,53
3710	0,054	5,34	0,055	5,35	0,052	5,39
3689	0,058	5,75	0,057	5,78	0,054	5,74
3675	0,076	10,49	0,077	10,41	0,074	10,77
3649	0,142	8,61	0,115	6,77	0,151	10,75
3629	0,068	6,65	0,069	6,57	0,067	6,81
3618	0,037	10,53	0,038	12,78	0,034	12,69
3596	0,013	6,93	0,013	6,94	0,012	7,09
3587	0,044	5,83	0,045	5,89	0,041	5,64
3567	0,065	6,04	0,065	5,99	0,076	7,22
3546	0,031	7,17	_	_	0,028	6,26
3526	0,026	8,76		_	0,033	10,41
3503	0,021	10,86	-	_	0,020	11,37
3482	_	_	_	_	0,012	10,70
3463	_			_	0,007	30,78
3447	_	_		_	0,009	5,57
3421	_	_			0,005	4,64
2924	0,048	35,10	0,051	32,58	_	
2854	0,017	14,84		_	_	_
2360	0,337	61,50	0,313	57,61	0,288	56,15
2342	0,048	17,05	0,049	17,29	0,051	16,11
1868	0,042	5,84	_		and the last of th	_

Волновое число полосы, см ⁻¹	СОФУРИМ		СОФУБИС		Горкал 70 + СОФУРИМ	
	Относительная интенсивность	Ширина, см ⁻¹	Относительная интенсивность	Ширина, см ⁻¹	Относительная интенсивность	Ширина см ⁻¹
1844	0,036	6,69	_	_	_	_
1829	0,028	7,73	-			_
1792	0,036	7,11	0,036	11,72	-	
1772	0,042	6,07	0,041	5,90		_
1749	0,032	5,69	0,027	5,22	0,034	5,47
1733	0,067	21,90	0,073	21,93	0,069	7,87
1717	0,066	5,30	0,067	5,32	0,064	5,17
1699	0,067	8,50	0,067	7,80	0,075	9,20
1684	0,071	6,61	0,075	6,81	0,062	6,22
1670	0,033	6,66	0,033	7,23	0,036	7,49
1662	0,008	2,45	0,008	1,06	_	
1653	0,107	12,52	0,092	11,60	0,097	11,60
1648	0,012	8,33	0,011	0,19	0,010	7,95
1636	0,048	4,62	0,048	4,62	0,051	4,82
1624	0,027	12,91	0,015	12,07		_
1617	0,014	4,24	0,029	13,55		_
1576	0,024	0,07	0,025	0,11		_
1569	0,013	3,83	0,012	3,78	0,023	1,42
1558	0,078	4,90	0,077	4,79	0,069	4,61
1541	0,148	9,13	0,185	44,02	0,080	5,49
1534		_		_	0,007	15,25
1521	0,055	9,52	0,054	9,59	0,046	9,76
1508	0,093	5,07	0,092	5,15	0,182	43,38
1498	0,020	4,11	0,019	3,97	0,017	3,96
1489	0,051	4,99	0,052	5,11	0,058	5,59
1473	0,059	5,46	0,056	5,51	0,060	5,68
1465	-	_			0,005	3,27
1457	0,087	5,93	0,086	6,29	0,075	5,72
1436	0,031	11,10	0,029	11,41	0,028	11,62
1419	0,053	8,03	0,048	7,76	0,053	24,32
1396	0,045	7,38	0,025	5,83	0,032	6,29
1387	0,015	8,67				
1385	-	<u> </u>	0,106	10,89		_
1375	0,025	6,22		<u> </u>		_
1362	0,025	4,86	0,015	3,68		
1339	0,037	5,72	0,034	5,42	-	
1113	0,012	115,80		_		_
1041	0,195	238,38	0,073	133,75		
687					0,007	12,06
669	0,075	25,34	0,072	24,61	0,101	57,22
518	0,028	6,66		_		_
502	0,012	113,12				_
472	0,141	64,40				
459	0,014	26,52				and the same of th
419	0,075	21,64	0,087	7,63	0,073	8,02

тельствует о различии соединений с их участием в составах исследуемых проб. В интервале волновых чисел от 1650 до 1540 см⁻¹ проявляют себя полосы поглощения, характеризующие ионизированные карбоксильные группы и плоскостные деформационные колебания N=O в нитратах [5]. Логично отнести полосы поглощения, 1653, 1648 и 1636 см⁻¹ к деформационным колебаниям кристаллизационной воды; 1624, 1617 и 1576 см⁻¹ — связи N=O в нитратных кристаллогидратах, а 1659, 1558 и 1541 cm^{-1} — ионизированным карбоксильным группам. В составе цементного камня колебания группы N=O видоизменяются, так как полосу поглощения 1534 см $^{-1}$ относят к υ_2 колебаниям трехатомной группы NO_2^- [5], и она характерна только для спектра цементного камня.

В области «отпечатков пальцев» (ниже 1500 см^{-1}) [5], кроме характеристического поглощения отдельных типов молекул наблюдается ряд идентификационных групповых частот. Возможное присутствие органических примесей в добавках обусловливает необходимость отметить наличие вероятных ножничных колебаний метиленовой группы вблизи 1467 cm^{-1} и симметричное колебание около 1380 см^{-1} , в том числе и дублет (1387, 1375 cm^{-1}) может указывать на геминальные диметильные группы [5]. Некоторые полосы поглощения в области 1650—2000 см⁻¹ могут быть обусловлены обертонами связи С-Н в высокозамещенных алифатических соединениях. В то же время, колебания сульфогруппы SO_4^{2-} обусловливает полосы поглощения в области 1415-1390 см⁻¹, что должно сказываться на изменениях характеристик вышеназванных групповых частот. В области 1380-1310 см $^{-1}$ находятся области поглощения сульфонамидов RSO₂N²⁺, в области 1390-1360 и 1080-1025 см⁻¹ — сульфонилнитратов RSO₂NO₃ и сульфонилфторидов RSO_2F (R — углеводородный заместитель).

В области $1000-1100~\rm cm^{-1}$ характерны валентные колебания связи Si-O и групповые колебания PO_4^{2-} . Внеплоскостные деформационные колебания C-H могут обусловливать полосы поглощения в интервале $900-670~\rm cm^{-1}$. Полоса поглощения $669~\rm cm^{-1}$ характеристическая для группы SO_4^{2-} в составе двуводного гипса. Деформационным колебаниям связи Si-O

отвечают полосы поглощения в интервале $620-460 \text{ см}^{-1}$ [5]. Отметим, что в спектре цементного камня с добавкой СОФУРИМ характерная для колебаний связи Si—О область имеет существенно диффузный характер, что свидетельствует о ее значительном вхождении в состав гелевой части и в аморфные или криптокристаллические кристаллогидратные сростки.

Проверка картотеки спектров эталонных веществ [5, 10] позволяет отметить видоизменения в кристаллической решетке низкотемпературного кварца, присутствующего в исследованных пробах, но не проявляющих все характерные полосы поглощения. Высока вероятность присутствия двуводного гипса CaSO₄ · 2H₂O во всех пробах, но из характерных для него полос поглощения 3543, 3240, 1685, 1162 и 668 см⁻¹ не выделяются по интенсивности от шума полосы 3240 и 1162 см⁻¹. В пробах добавок присутствуют полевые шпаты, скорее всего не в форме триклинного микроклина или моноклинного ортоклаза $K[AlSi_3O_8]$ (характеристические полосы: 590 и триплет 1005, 1043 и 1128 см⁻¹), а в калийнатрийзамещенной форме в виде санидина (K, Na)[(Si, Al) $_4$ O $_8$], для которого в исследуемых спектрах наблюдается близкий к характеристическому дублет (1030 и 1122 cm^{-1}). Однако полоса поглощения около 590 см-1, характерная для полевых шпатов, не превышает по интенсивности 10 % от уровня шумов. В анализируемых спектрах проб карбонатные примеси присутствуют не только в виде кальцита, но и в виде более сложнозамещенных соединений — хунтита СаМд3(СО3)4 и гидромагнезита $Mg_5[(OH)(CO_3)_2]_2 \cdot 4H_2O$. Для хунтита характерно наличие дублета 1528 и 1508 см^{-1} , а для гидромагнезита — триплета 1535, 1490 и 1430 см $^{-1}$. Близкие к указанным значениям полосы поглощения в спектрах исследуемых проб имеются (1436, 1489, 1521 и 1508 см⁻¹). Кроме того, по полосам поглощения 3960, 3792, 3699, 3660 (отвечают за колебания Al-O-H в каолините), а также 3642 (связь (Mg, Al)— O-H), 3624 (Al-O-H), 3420 (H-O-H), 2225 (H-O-H), 1630 (H-O-H), 1186 (Si-O), дублет 1115 и 1090 (Si-O), дублет 1038 и 1026 (Si-O-Si), 915 (Al-O-H), 878 ((Al, Fe) - O - H), 845 - 835 ((Al, Mg) -O-H), 796 (Mg-O-H), 695 (Si-O-Al), 522 (Si-O-Al), 474 (Si-O), 467 (Si-O-Mg), 450 (Si-O-Fe) и 426 см⁻¹ (Si-O), отвечающих монтмориллониту [(Al, Fe, Mg, $Ca)_2(OH)_2(Si, Al)_4O_{10}] \cdot nH_2O$, — можно идентифицировать наличие примесей глинистых минералов. Не исключено присутствие примесей гидрослюд, а также талька (1043 см $^{-1}$ связь Si-O; 1018 см $^{-1}$ связь Si-O-Si; 669 см $^{-1}$ связь Si-O-Mg; 691 см $^{-1}$ связь Si-O-Al; 647 см $^{-1}$ связь Si-O; 519 см $^{-1}$ связь Si-O-Al; 503 см $^{-1}$ связь Al-O-H; 465 см $^{-1}$ связь Mg-O; 452 см $^{-1}$ связь Si-O-Mg; 428 см $^{-1}$ связь Si-O).

Выводы

В результате проведенных исследований дополнены сведения о химическом и минералогическом составах кремнеземсодержащих добавок, перспективных для применения в огнеупорных бетонах и торкрет-массах на высокоглиноземистых цементах. Получены новые данные о примесях в исследуемых минеральных добавках и участии их компонентов в формировании цементного камня на основе высокоглиноземистого цемента. Анализ ИК фурьеспектрограмм показал наличие в минеральных добавках органических микропримесей с вероятным содержанием непредельных углеводородов, в том числе замещенных и содержащих метильные, диметильные группировки, сульфонамиды, сульфонилфториды и сульфонилнитраты, возможно, и фосфаты. Детализированы виды микропримесей неорганического характера и установлено, что карбонаты в добавках представлены не только кальцитом, но и более сложнозамещенными минералами - хунтитом и гидромагнезитом. Спрогнозирована вероятность присутствия в анализируемых пробах двуводного гипса, полевых шпатов, в том числе санидина, а также глинистых веществ каолинито-монтмориллонитового типа и талько-гидрослюдистых минералов.

Идентифицирована глубокая химическая трансформация органических примесей, серо- и азотсодержащих группировок в процессах гидратационного твердения цементного камня с исследуемой добавкой. Характерные для этих примесных соединений типы химической связи в гелеобразных и кристаллических продуктах гидратации цементного камня не сохраняются, образуя другие соединения. Разрыв двойных углеродных связей и деструкция отмеченных группировок органических примесей повышает число степеней свободы структурных элементов и оказывает позитивное влияние на подвижность компонентов на стадии коагуляции цементного теста с добавкой.

В составе цементного камня значительные изменения фиксируются и для карбонатных примесей, талько-гидрослюдистые минералы разлагаются фактически

полностью и их полосы поглощения на фурье — спектрограмме цементного камня не идентифицируются.

Вместе с тем, основные компоненты добавок (кварц, полевые шпаты) имеют нарушения кристаллической решетки (часть их характеристических полос поглощения на спектрах не наблюдается), что позволяет проявлять повышенную активность при формировании кристаллогидратных сростков цементного камня. Определенная часть добавки в составе цементного камня остается неизменной, и она проявляет себя в роли инертного заполнителя, компенсирующего контракционные эффекты на стадии набора прочности цементного камня. Таким образом, применение исследованных минеральных добавок в огнеупорных бетонах и торкрет — массах на высокоглиноземистых цементах представляется перспективным в соответствии с оказываемым модифицирующим влиянием на процессы гидратационного твердения и набор прочности.

БИБЛИОГРАФИЧЕСКИЙ СПИСОК

- 1. Плугин А.Н., Плугин А.А., Трикоз Л.В. и др. Основы теории твердения, прочности, разрушения и долговечности портландцемента, бетона и конструкций из них // Коллоидная химия и физико-химическая механика цементных бетонов; в 3-х т. Т. 1. К.: Наукова думка, 2011. 331 с.
- Парр К., Симонен Ф., Муха В.И. и др. Алюминаткальциевые цементы для бетонов с пониженным содержанием цемента // Новые огнеупоры. 2006. № 4. С. 135—141.
- 3. *Горшков В.С., Савельев В.Г., Абакумов А.В.* Вяжущие, керамика и стеклокристаллические материалы. Структура и свойства / Справочное пособие. М.: Стройиздат, 1994. 584 с.
- 4. Инфракрасная спектроскопия высокого разрешения / Сб. статей // Пер. с франц. и англ. под ред. Жижина Г.Н. М.: Мир, 1972. 352 с.
- Смит А. Прикладная спектроскопия. М.: Мир, 1982. — 328 с.
- Плюснина И.И. Инфракрасные спектры силикатов. М.: Изд-во МГУ, 1967. 189 с.
- 7. *Бойчинова Е.С., Брынзова Е.Д., Мохов А.А.* и др. Инфракрасная спектроскопия. Л.: Изд-во ЛТИ, 1972. 51с.
- 8. Томпкинс X. Инфракрасная отражательно абсорбционная спектроскопия. Методы анализа поверхности / Под ред. А. Задерны. Пер. с англ. В.В. Кораблев и Н.Н. Петров. М.: Мир, 1979. С. 543—570.
- Lander K., Schreyer W. Infrared and Powder X-Ray Diffraction on Studies on the Polymorphism on Cordierte // Amer. Mineralogist. — 1969. — V. 54 (9/10). — P. 1442—1459.
- Van der Marel H.W., Beutelspacher H. Atlas of Infrared Spectroscopy of Clay Minerals and their Admixtures. — Amsterdam — Oxford — New York: Elsevier Scientific Publishing Company, 1976. — 396 p.