УДК 691.3

Асп. М.Г. Салия, канд. техн. наук Т.А. Костюк (Харьковский национальный университет строительства и архитектуры), канд. техн. наук Ю.А. Спирин (Украинский научно-исследовательский институт огнеупоров им. А.С. Бережного), д-р техн. наук А.А. Плугин (УкрГАЖТ)

## ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКИЕ ИССЛЕДОВАНИЯ ЦЕМЕНТНОГО КАМНЯ С ХИМИЧЕСКИМИ И МИНЕРАЛЬНЫМИ ДОБАВКАМИ, ПОВЫШАЮЩИМИ ТРЕЩИНОСТОЙКОСТЬ И ВОДОНЕПРОНИЦАЕМОСТЬ

Введение. Одним из наиболее доступгидроизоляционных ных компонентов материалов портландцемент. является Гидроизоляционные материалы должны образовывать плотное И водонепроницаемое покрытие. Однако цементный камень склонен к образованию трещин вследствие усадки, а также от воздействия эксплуатационных динамических нагрузок. Поэтому задача повышения его трещиностойкости и водонепроницаемости остается актуальной.

Анализ предыдущих исследований. В работах [1,2,3] были проведены исследования самоуплотнения состава и повышения его физико-механических характеристик за счет введения химических и минеральных добавок, в частности карбонатной добавки в виде отходов умягчения воды Харьковской ТЭЦ-5 и

Предположено, стекловолокна. что химические добавки за счет синтеза кристаллогидратов дополнительных В порах цементного камня обеспечивают снижение пористости, а тонкодисперсная карбонатная добавка позволяет повысить плотность упаковки. Добавка стекловолокна обеспечивает изотропное микроармирование самоуплотнение И структуры за счет роста на поверхности волокон кристаллов типа кальцита и комплексных гидроалюминатов кальция. С сканирующей помощью электронной микроскопии подтверждено, что вводимые обеспечили добавки своеобразное изотропное микроармирование цементного камня продуктами гидратации.

Цель работы – установление фазового состава продуктов гидратации цемента с химическими и минеральными добавками – карбонатной и стекловолокном.

Методы исследований – рентгенофазовый и дифференциально-термический анализ. Исследовали образцы цементного камня, состав и свойства которого приведены в табл. 1. Рентгенограммы записывали с помощью рентгеновского дифрактометра ДРОН-1,5, термограммы – дерифатографа системы Паулик-Эрдеи.

Таблица 1

№ образца	Расход компонентов, г							Прочность, МПа	
	цемент	вода	комплексная химическая добавка	карбонат кальция	стекло- волокно	аэросил	при сжатии	при изгибе	
5	100	20	_	—	—	-	-	_	
4	100	21	_	10	_	_	42,8	4,9	
1	100	22	5	—	0,1	—	44,1	5,5	
2	100	23	5	10	0,1	0,1	44,7	6,2	

Состав и свойства цементного камня

Результаты рентгенофазового анализа. Рентгенограммы образцов представлены на рис. 1, результаты их анализа – в табл. 2.

На рентгенограмме образца №5 цементного камня без добавок присутствуют дифракционные максимумы: остатков клинкерных минералов  $C_3S$  и  $\beta$ - $C_2S$  – 2,78; 2,74; 2,19; 1,937 Å; продуктов гидратации: портландита  $Ca(OH)_2$  – 4,92; 2,63 Å; эттрингита  $3CaO \times Al_2O_3 \times 3CaSO_4 \times 32H_2O$  – 9,73; 5,60; 4,69; 3,67; 2,56 Å; продукта карбонизации портландита – кальцита *CaCO*<sub>3</sub>: 3,86; 3,04; 2,09; 1,915; 1,877 Å. B области рентгенограммы, малоугловой кроме первого дифракционного максимума эттрингита 9,73 Å, наблюдается один небольшой пик 11,95 Å, который находится вблизи первого максимума гидросиликата  $(0,8\div1,5)CaO\times SiO_2\times$ кальция CSH(I) $(0.5 \div 2.5)H_2O$ 12.5 Å или тоберморита  $5CaO \times 6SiO_2 \times 5H_2O$ 11,3 Å, остальные максимумы которых совпадают с более сильными максимумами отмеченных выше минеральных фаз.



Рис. 1. Рентгенограммы образцов цементного камня: №5 – без добавок; №4 – с добавкой карбоната кальция; №1 – с комплексной химической добавкой и добавкой и добавкой стекловолокна; №2 – с комплексной химической добавкой и добавками карбоната кальция, стекловолокна и аэросила; ГАК – гидроалюминат кальция, ГОХ – гидрооксихлорид кальция, ГХА – гидрохлоралюминат кальция, ГНА – гидронитроалюминат кальция, СС – кальцит, Т – тоберморит, Кс – ксонотлит, СН – портландит, Э – эттрингит, Q – кварц, Кл – клинкерные минералы C<sub>3</sub>S и  $\beta$ -C<sub>2</sub>S, C2SH2 – гидросиликат кальция C<sub>2</sub>SH<sub>2</sub>

Збірник наукових праць УкрДАЗТ, 2012, вип. 130

## Таблица 2

Минералы	№ 5 без добавок	№ 4 с добавкой карбоната кальция	№ 1 с добавками комплексной химической и стекловолокна	№ 2 с добавками комплексной химической, карбоната кальция, стекловолокна и аэросила	
$C_3S; \beta - C_2S$	<b>2,78</b> ; 2,74; 2,19; 1,937	линии уменьшились	на том же уровне	на том же уровне	
Портландит <i>Са</i> ( <i>ОН</i> ) <sub>2</sub>	4,92; <b>2,63</b>	линии уменьшились	линия 4,92 увеличилась	линия 4,92 и <b>2,63</b> уменьшились	
Кальцит <i>СаСО</i> 3	3,86; <b>3,04</b> ; 2,09; 1,915; 1,877	линии увеличились	линия <b>3,04</b> увеличилась (но меньше, чем в № 4)	линии <b>3,04</b> и др. увеличились	
Гидросиликат кальция <i>CSH</i> (I) (12,5 Å)	11,95				
Тоберморит <i>C</i> <sub>5</sub> <i>S</i> <sub>6</sub> <i>H</i> <sub>5</sub> (11,3 Å)		11,7	11,3		
Ксонотлит <i>C</i> <sub>6</sub> <i>S</i> <sub>6</sub> <i>H</i>	_	_	8,5; 7,10; 3,6		
Гидросиликат кальция <i>C</i> <sub>2</sub> <i>SH</i> <sub>2</sub>	_	<b>2,86</b> ; 2,40			
Гидроалюминат кальция <i>САН</i> 10	_	14,3; 7,16			
Эттрингит	<b>9,73</b> ; 5,60; 4,69; 3,67; 2,56	линия <b>9,73</b> уменьшилась	линия <b>9,73</b> увеличилась	линии <b>9,73</b> и др. увеличились	
Гидрокарбоалюминат кальция 3 <i>CaO</i> × <i>Al</i> <sub>2</sub> <i>O</i> <sub>3</sub> ×3 <i>CaCO</i> <sub>3</sub> ×32 <i>H</i> <sub>2</sub> <i>O</i>	_	9,40	_		
Гидронитроалюминат кальция <i>CaO</i> × <i>Al</i> <sub>2</sub> <i>O</i> <sub>3</sub> × <i>Ca</i> ( <i>NO</i> <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ×10 <i>H</i> <sub>2</sub> <i>O</i>	_	_	8,7; 4,35	8,7; 4,35	
Гидрохлоралюминат кальция 3 <i>CaO</i> × <i>Al</i> <sub>2</sub> O <sub>3</sub> × <i>CaCl</i> <sub>2</sub> ×10 <i>H</i> <sub>2</sub> O	_	_	<b>7,9</b> ; 3,94		
Гидроксихлорид кальция 3Ca( <i>OH</i> ) <sub>2</sub> × <i>CaCl</i> <sub>2</sub> ×12 <i>H</i> <sub>2</sub> <i>O</i>	_	-		9,58; <b>8,4</b>	

Результаты анализа рентгенограмм цементного камня

Рентгенограмма образца №4 цементного камня с добавкой карбоната кальция содержит дифракционные максимумы тех же минеральных фаз, что и в образце №5. Однако, судя по интенсивности дифракционных максимумов, в образце №4 больше кальцита, меньше остатков клинкерных минералов и портландита. Первый наиболее сильный максимум эттрингита 9,73 Å существенно меньше, чем на рентгенограмме образца №4, и рядом с ней появился пик 9,40 Å, принадлежащий, вероятно, гидрокарбоалюминату  $3CaO \times Al_2O_3 \times 3CaCO_3 \times 32H_2O$ ,

близкому по структуре к эттрингиту. В малоугловой области появились два четких дифракционных максимума 14,1 и 7,19 Å, которые близки к наиболее сильным максимумам гидроалюмината кальция  $CaO \times Al_2O_3 \times 10H_2O$ 14,3 7.16 Å. И Небольшой острый пик 11,7 Å можно отнести к тобермориту. Кроме того, на рентгенограмме наблюдаются максимумы 2,86 и 2,40 Å, присущие гидросиликату кальция типа  $C_2SH_2$ .

Рентгенограмма цементного камня с комплексной химической лобавкой и добавкой стекловолокна (образец №1) сходна с рентгенограммами образцов № 4 и 5. Отличие заключается в больших по интенсивности дифракционных максимумах портландита 4,92 Å и эттрингита 9,73 Å. Содержание кальцита (3,04 Å) выше, чем в образце № 5, но ниже, чем в №4. В малоугловой области присутствуют дифракционные четкие максимумы, соответствующие гидросиликатам кальция типа тоберморита (11,3 Å) и ксонотлита 3,60 Å). Кроме (8.5: 7.10: них на присутствуют рентгенограмме два наиболее интенсивных максимума гидронитроалюмината кальция 3*CaO*×*Al*<sub>2</sub>*O*<sub>3</sub>×*Ca*(*NO*<sub>3</sub>)<sub>2</sub>×10*H*<sub>2</sub>*O* 8,7 и 4,35 Å и два наиболее интенсивных максимума гидрохлоралюмината кальция 3*CaO*×*Al*<sub>2</sub>*O*<sub>3</sub>×*CaCl*<sub>2</sub>× ×10*H*<sub>2</sub>*O* 7,9 и 3,94 Å.

Рентгенограмма цементного камня с комплексной химической добавкой. карбоната лобавками кальция. стекловолокна и аэросила (образец № 2) отличается большими по величине максимумами кальцита 3,04 Å и др. и 9.73 Å эттрингита И дp., что свидетельствует о большем содержании этих минеральных фаз в цементном камне по сравнению с тремя предыдущими образцами. Содержание портландита (4,92 и 2,63 Å) несколько меньше. В малоугловой области также присутствуют небольшие дифракционные максимумы гидронитроалюмината кальция 8,7 и 4,35 Å. Небольшой пик 8,4 Å, вероятно, относится к гидрооксихлориду кальция 3Ca(*OH*)<sub>2</sub>×*CaCl*<sub>2</sub>×12*H*<sub>2</sub>*O*, второй по интенсивности пик 9,58 Å которого может накладываться на наиболее интенсивный максимум эттрингита 9,73 Å.

Результаты дифференциальнотермического анализа. Термограммы образцов представлены на рис. 2. Анализ терморграмм показывает, что для всех образцов на кривой ДТА регистрируются следующие эффекты.

Широкий эндоэффект (-)150 °C представляет собой суммарный эффект от адсорбционной удаления волы И дегидратации эттрингита. Также здесь накладываться дегидратация может гидросиликата кальция типа C<sub>2</sub>SH<sub>2</sub> и тоберморита, гидрохлоралюмината кальция, гидронитроалюмината кальция, гидрооксихлорида кальция других И гидратных соединений.

Эндоэффект (–)490 °С соответствует дегидратации портландита, а эндоэффект (–)790÷800 °С – декарбонизации кальцита, однако в этой области могут присутствовать эндоэффекты, связанные с дегидратацией гидросиликатов кальция типа ксонотлита (–)775÷800 °С.

В целом результаты дифференциально-термического анализа подтверждают результаты рентгенофазового анализа по фазовому составу И соотношению минеральных фаз исследуемых проб цементного камня. Однозначно подтверждается наименьшее содержание кальцита в образце № 5 без добавок и наибольшее – в образце № 4 с добавкой карбоната кальция.

Будівельні матеріали, конструкції та споруди



Рис. 2. Термограммы образцов цементного камня: № 5 – без добавок; № 4 – с добавкой карбоната кальция; № 1 – с комплексной химической добавкой и добавкой стекловолокна; № 2 – с комплексной химической добавкой и добавками карбоната кальция, стекловолокна и аэросила

**Выводы.** В результате рентгенофазового и дифференциально-термического анализа цементного камня установлено следующее.

1. Основными минеральными фазами во всех образцах цементного камня являются остатки клинкерных минералов, портландит, кальцит, гидросиликаты и гидроалюминаты кальция, эттрингит.

2. Введение карбонатной добавки в отходов ТЭЦ-5 приводит виде К повышению содержания цементном В камне кальцита И образованию гидрокарбоалюмината кальция  $3CaO \times Al_2O_3 \times 3CaCO_3 \times 32H_2O$ , близкого по структуре к эттрингиту, однако снижает содержание самого эттрингита. Кроме того,

добавка способствует лучшей кристаллизации гидросиликатов кальция, что подтверждается четкими дифракционными максимумами тоберморита и  $C_2SH_2$ .

3. Введение комплексной добавки химической И добавки стекловолокна способствуют общему гилратации повышению степени С образованием большего количества портландита, гидросиликатов кальция типа тоберморита и ксонотлита и комплексных гидроалюминатов кальция — гидронитроалюмината и гидрохлоралюмината.

4. Комплекс химических И минеральных добавок также способствует повышению гидратации. степени увеличению содержания кальцита (преимущественно за счет карбонатной добавки) И увеличению содержания эттрингита по сравнению с другими образцами. Из комплексных гидратов зафиксированы гидронитроалюминат кальция и гидрооксихлорид кальция.

## Список литературы

1. Мінеральна суміш, що самоущільнюється, для гідроізоляційного покриття [Текст]: пат. 93322 UA МПК С04В 41/65 (2011.01) С04В 103/65 (2006.01) С04В 24/00 С04В 14/00 С04В 28/00 / Т.О. Костюк, М.Г. Салія, Д.О. Бондаренко, Ю.М. Ізбаш. – № а 2010 00925; заявл. 29.01.2010; опуб. 25.01.2011, Бюл. №2.

2. Плугин, А.А. Применение карбонатных добавок в цементных составах для гидроизоляционных и реставрационных работ зданий и сооружений [Текст] / А.А. Плугин, Т.А. Костюк, М.Г. Салия, Д.А. Бондаренко // Сб. науч. трудов Института строительства и архитектуры (Посвящ. 90-летию ф-та ПГС). – М.: МГСУ, 2011. – С. 224-227.

3. Плугин, А.А. Изотропное микроармирование цементного камня продуктами гидратации для повышения физико-механических характеристик гидроизоляционных покрытий [Текст] / А.А. Плугин, М.Г. Салия, Т.А. Костюк // Вісник НТУ «ХПІ». Тематичний випуск «Хімія, хімічна технологія та екологія». – Харків, 2011. – Вип. 50. – С. 97–103.

Ключевые слова: цементный камень, химические добавки, минеральные добавки, трещиностойкость, водонепроницаемость.

## Аннотации

Проведено фізико-хімічні дослідження цементного каменю з хімічними та мінеральними добавками, підвищують тріщиностійкість і шо водонепроникність гідроізоляційних матеріалів на основі портландцементу. Досліджено цементний камінь з добавками: карбонатним відходом пом'якшення води ТЕЦ, скловолокном, аеросилом, комплексною хімічною добавкою. Методи досліджень: рентгенофазовий і диференціальнотермічний аналіз. Встановлено вплив вказаних добавок на фазовий склад цементного каменю.

Проведены физико-химические исследования цементного камня с химическими и минеральными добавками, повышающими трещиностойкость и водонепроницаемость гидроизоляционных материалов на основе портландцемента. Исследован цементный камень с добавками: карбонатным отходом умягчения воды ТЭЦ, стекловолокном, аэросилом, комплексной химической добавкой. Методы доисследований: рентгенофазовый и

дифференциально-термический анализ. Установлено влияние указанных добавок на фазовый состав цементного камня.

Carried out physico-chemical studies of cement with chemical and mineral additives that increase the crack stability and waterproofness of hydro insulation materials based on portland cement. Cement stone was studied with the addition of: carbonate waste water softening of the thermal power plant, fiberglass, aerosil, a complex chemical additive. Method of investigationvany: X-ray diffraction and differential thermal analysis. The influence of additives on the phase composition of cement was found