УДК 691.3

СТРУКТУРОУТВОРЕННЯ І ВЛАСТИВОСТІ МІНЕРАЛЬНИХ В'ЯЖУЧИХ РЕЧОВИН І КОМПОЗИЦІЙНИХ МАТЕРІАЛІВ НА ЇХ ОСНОВІ З ПОЗИЦІЙ КОЛОЇДНОЇ ХІМІЇ ТА ФІЗИКО-ХІМІЧНОЇ МЕХАНІКИ ДИСПЕРСНИХ СИСТЕМ

Д-р техн. наук А.А. Плугін

СТРУКТУРООБРАЗОВАНИЕ И СВОЙСТВА МИНЕРАЛЬНІХ ВЯЖУЩИХ ВЕЩЕСТВ И КОМПОЗИЦИОННЫХ МАТЕРИАЛОВ НА ИХ ОСНОВЕ С ПОЗИЦИЙ КОЛЛОИДНОЙ ХИМИИИ ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКОЙ МЕХАНИКИ ДИСПЕРСНЫХ СИСТЕМ

Д-р техн. наук А.А. Плугин

STRUCTURE FORMATION AND PROPERTIES OF MINERAL BINDERS AND COMPOSITE MATERIALS ON THEIR BASIS POSITIONS OF COLLOID CHEMISTRY AND PHYSICAL AND CHEMICAL MECHANICS OF DISPERSE SYSTEMS

DSc A.A. Plugin

Розроблені основні положення колоїдної хімії та фізико-хімічної механіки мінеральних в'яжучих речовин і композиційних матеріалів на їх основі, зокрема, класифіковано їх як дисперсні системи і матеріали, встановлено поверхневі заряди і електроповерхневі потенціали їх часток, умови виникнення електрогетерогенних контактів між ними, розроблено основи теорії міцності й водостійкості штучного каменю, встановлено закономірності безнапірної водопроникності, довготривалої повзучості бетону, корозійних та електрокорозійних процесів в ньому

Ключові слова: мінеральні в'яжучі, композиційні матеріали, структуроутворення, колоїдна хімія, фізико-хімічна механіка дисперсних систем

Разработаны основные положения коллоидной химии и физико-химической механики минеральных вяжущих веществ и композиционных материалов на их основе, в частности, они классифицированы как дисперсные системы и материалы, установлены поверхностные заряды и электроповерхностные потенциалы их частиц, условия возникновения електрогетерогенных контактов между ними, разработаны основы теории прочности и водостойкости искусственного камня, установлены закономерности безнапорной водопроницаемости, длительной ползучести бетона, коррозионных и электрокоррозионных процессов в нем

Ключевые слова: минеральные вяжущие, композиционные материалы, коллоидная химия, физико-химическая механика дисперсных систем

The basic provisions of colloid chemistry and physicochemical mechanics of mineral binders and composites based on them was developed. In particular, they was classified as disperse systems and materials. The surface charges and electrosurface potential of their particles and the conditions of occurrence of electroheterogeneous contacts between them was clarified. The theory of strength and waterresistance of artificial stone was developed. The lsws of pressure-free waterproofness, long creep of concrete, corrosion and electrocorrosion process was clarified.

Keywords: mineral binders, composite materials, colloid chemistry, physical and chemical mechanics of disperse systems

Актуальність теми.

Портландцемент композиційні i матеріали на його основі, у першу чергу бетон і залізобетон, з кінця XIX - початку XX CT. є основними конструкційними матеріалами. В теперішній час їх властивості прискореними темпами удосконалюються, з'являються нові вили бетону самоущільнюючий, високофункціональний, реакційно-порошковий, галузі його застосування продовжують розширюватися. Технологія бетону в теперішній час зазнає революцію науково-технічну завдяки бурхливому розвитку бетонознавства міждисциплінарної галузі знань, що вивчає процеси твердіння і руйнування в'яжучих матеріалів і бетону з позицій фундаментальних наук. Деякі з видатних вчених навіть у назвах своїх праць підкреслювали їх ґрунтування на фундаментальних науках – фізиці [1], хімії [2; 3], фізичній хімії [4] та її розділах, переважно термодинаміці [5], математиці [6]. Проте такий важливий і дуже плідний розділ фізичної хімії як колоїдна бетонознавстві хімія дотепер в застосовувався недостатньо ефективно.

Мета досліджень – системний розвиток колоїдної хімії та фізико-хімічної механіки для цементів, бетонів і конструкцій із них.

Історичний нарис розвитку колоїдної хімії та фізико-хімічної механіки Колоїдна хімія формувалась у

хімія формувалась y XVIII-XIX ст. в результаті накопичення знань про дисперсні системи і матеріали [7]: 1745–55 М.Ломоносов досліджує 1 застосовує дисперсію металів у склі; 1777, 85 К.Шеєле і Т.Ловіц відкривають адсорбцію; 1806 – П.Лаплас пояснює всмоктування та матеріалами підняття води пористими капілярним тиском; 1808 – Ф.Рейс відкриває електроосмос та електрофорез; 1845 Ф.Сельмі встановлює різницю між колоїдними та істинними розчинами; 1853 -Г.Гельмгольц надає опис подвійного

електричного шару ПЕШ; 1857 – М.Фарадей створює дисперсії металів у рідкій фазі; 1860-ті Т.Грем відкриває діаліз, колоїдну хімію систематизу€ в окрему наукову дисципліну, уводить в обіг терміни «колоїд», «золь», «гель»; 1878 – Д.Гібс розробляє термодинаміку поверхневих явищ; 1905 – А.Ейнштейн надає математичний опис 1917 – І.Ленгмюр броунівського pyxy; розробляє кінетичну теорію адсорбції; 1928 -П.Ребіндер відкриває адсорбційне зниження Б.Дерягін, мішності: 1938 _ Л.Ланлау. Е.Фервей і Й.Овербек розробляють теорію стійкості колоїдів ДЛФО; 1940-50-ті рр. -П.Ребіндер досліджує структуроутворення дисперсій, створює новий розділ колоїдної хімії – фізико-хімічну механіку дисперсних систем.

Положення колоїдної хімії та фізикобудівельному хімічної механіки В матеріалознавстві, хоча й описово, використовуються з 2 половини XIX ст. [2]: - В.Михаеліс пропонує колоїдно-1867 хімічну теорію твердіння портландцементу, згідно з якою послідовність твердіння така: твердофазова реакція гідратації мінералів цементу (топохімічний механізм гідратації) колоїдація гідратованих мінералів цементу – коагуляція колоїдних часток в цементний 1883 – А.Ле-Шательє гель: розвива€ припущення А.Лавуазьє, висунуте у XVIII ст. щодо гіпсу, і пропонує кристалохімічну теорію твердіння портландцементу, згідно з послідовність твердіння якою така: розчинення мінералів цементу – утворення пересиченого відносно продуктів гідратації водного розчину _ кристалізація із пересиченого розчину продуктів гідратації (крізьрозчинний механізм гідратації) переплетення кристалів, механічне яке забезпечує міцність цементного каменю і бетону; 1923 – О.Байков пропонує теорію твердіння портладцементу, згідно з якою послідовність твердіння така: твердофазова реакція гідратації мінералів цементу

23-24 квітня 2015 року

(топохімічний	механізм	гідратації)	_	гідратації,	дисперсійним	середовищем	_
утворення	цементного	гелю	_	розчином е	лектроліту;		
перекристалізац	ія гелю	з утворени	ИЯН	2)	частки неорган	нічної дисперсн	0Ï
цементного	каменю,	що міст	ИТЬ	фази у вод	дно-дисперсних	к системах мают	ГЬ
гідросилікатний гель і кристалогідрати.			поверхневи	ій заряд і ел	ектроповерхневи	Й	

1954 – П. Ребіндер розробляє теорію гідратаційного структуроутворення, згідно з якою послідовність процесу твердіння така: розчинення мінералів цементу – утворення пересиченого відносно продуктів гідратації водного розчину – утворення із пересиченого розчину гелевих і кристалічних продуктів гідратації (крізьрозчинний механізм гідратації) – структуроутворення: утворення коагуляційної структури з коагуляційними контактами ïï перетворення V конденсаційно-кристалізаційну структуру з фазовими контактами. Проте у теорії недоліки Ребіндера залишились й протиріччя: вона залишилась описовою; **V**ТВОРЕННЯ суцільного кристалізаційного каркасу в конструкції із бетону малоімовірне через неможливість зростання кристалів різних мінералів (із чотирьох клінкерних мінералів утворюються десятки продуктів гідратації різної стехіометрії та кристалічної структури) і зростання однакових, проте несприятливо орієнтованих один до одного кристалів.

1989 А.М.Плугін розробляє електрогетерогенну теорію твердіння портландцементу [9], яка є розвитком теорії Ребіндера урахуванням електро-3 гетерогенних взаємодій між дисперсними частками та повністю ґрунтується на кількісних закономірностях фізичної i колоїдної хімії.

Основні положення колоїдної хімії та фізико-хімічної механіки мінеральних в'яжучих речовин i композиційних матеріалів [10–13]:

1) тверднучі й затверділі неорганічні в'яжучі та композиційні матеріали на їх основі, у т.ч. бетони, є полідисперсними матеріалами, а продукти гідратації в'яжучих водно-дисперсними _ системами 3 дисперсною фазою - частками продуктів

потенціал;

3) між різнойменно зарядженими частками дисперсної фази у тверднучих в'яжучих і композиційних неорганічних матеріалах на ΪX основі виникають електрогетерогенні контакти, які визначають їх міцність (колоїдно-хімічна теорія міцності й водостійкості);

4) поверхневий заряд та електроповерхневий потенціал дисперсної фази впливають на процес фільтрації в капілярно-пористих матеріалах (безнапірна водопроникність бетону);

поверхневий 5) заряд й електроповерхневий потенціал дисперсної фази впливають на процес дифузії в капілярно-пористих матеріалах, зокрема, на проникнення агресивних речовин у бетон і винесення із нього продуктів корозії; дифузія визначає швидкість корозії і термін служби бетонних залізобетонних i конструкцій;

6) характер полідисперсної структури бетону визначає фізичні та фізико-механічні властивості бетону, в особливості його безнапірну водопроникність i понаднормативну довготривалу повзучість;

7) понаднормативна довготривала повзучість цементного бетону визначає понаднормативні деформації довгомірних і тонкостінних залізобетонних конструкцій із них.

Неорганічні в'яжучі речовини і композиційні матеріали на їх основі як дисперсні системи

На рис.1 наведені мікроскопічні та електронно-мікроскопічні знімки, які підтверджують, що цементний камінь i композиційні матеріали на його основі, у т.ч. бетони, є полідисперсними матеріалами часток гідросилікатів кальцію – (розмір десятки нанометрів, зерен крупного заповнювача – десятки міліметрів, табл.1).

Аналіз електронно-мікроскопічних знімків, наведених на рис.1, ∂ i у [10], дозволив угочнити, що гідросилікатний гель може агрегуватись у глобули, утворені з окремих часток різної форми, розмір яких в середньому можна прийняти рівним 25 і 5 відповідно. Цe надає можливість HM. розглядати їх структуру як багаторівневу (рис.1, табл.1).

Таке уявлення дозволяє для ефективного керування структурою та властивостями композиційних матеріалів застосовувати структурні характеристики кожного рівня – коефіцієнти розсунення зерен крупного та дрібного заповнювача α і *μ*, водоцементне відношення В/Ц та співвідношення між кількістю гелевих та кристалічних продуктів гідратації Г/К (табл.1), забезпечуючи їх певні оптимальні значення.

Поверхневий заряд та електроповерхневий потенціал часток неорганічної дисперсної фази у воднодисперсних системах обумовлені наявністю подвійного електричного шару ПЕШ на границі розподілу фаз. Основні рівняння, що визначають електроповерхневий потенціал часток неорганічної дисперсної фази у водно-дисперсних системах [9; 10]:

$$\psi^{0}_{ex} = E^{0} + \Delta \psi^{0}; \quad \psi^{0}_{eH} = 9,04 \frac{n^{2/3}}{r^{2}} - \frac{14,39}{r};$$
 (1)

$$\psi_{XYZ}^{0} = -\frac{x\psi_{X}^{0} + y\psi_{Y}^{0} + z\psi_{Z}^{0}}{x + y + z}; \quad \psi_{p}^{0} = \psi^{0} - 0,059 \, pH$$
(2)

де ψ^0 – абсолютний електроповерхневий потенціал простої речовини, В, визначений електрохімічним методом за [9] (ψ^0_{ex}) та енергетичним методом за [10; 19] (ψ^0_{eh});

*E*₀ – стандартний електродний потенціал простої речовини (елементу), В;

 $\Delta \psi^0$ – поправка, що враховує перехід від стандартного електродного до електроповерхневого потенціалу, В;

n – кількість електронів у зовнішній *s* або *p* орбіталі атома;

r – атомний радіус (юнний для атомів, що утворюють аніони), м;

 ψ^{0}_{XYZ} – абсолютний електроповерхневий потенціал складної речовини $X_{x}Y_{y}Z_{z}$, де x, y, z– стехіометричні коефіцієнти елементів X, Y, Z;

 $\psi^{0}_{X}, \psi^{0}_{Y}, \psi^{0}_{Z}$ — абсолютні електроповерхневі потенціали елементів X, Y, Z; ψ^{0}_{p} — рівноважний електроповерхневий потенціал простої або складної речовини.

Абсолютні електроповерхневі визначені потенціали елементів електрохімічним розрахунковоекспериментальним методом [9], y енергетичним розрахунковим методом – у Абсолютні рівноважні [10: 19]. та електроповерхневі потенціали структурних складових мінеральних в'яжучих та матеріалів композиційних на їх основі табл.2. Знаки і величини наведені у потенціалів підтверджені різними експериментальними метонезалежними дами, наприклад, сепарацією порошків у високовольтному електричному полі [10; 20].



Рис.1 Знімки і схеми цементного каменю і композиційних матеріалів на його основі: *а* – бетон (зріз керна) – макроструктура; *б* – розчинна частина бетону (зріз керна, бінокулярний мікроскоп) – мезоструктура; *в* – цементний камінь (прозорий шліф, світовий мікроскоп [8]), у т.ч. армований волокнами (відкол, СЕМ, [14]) – мікроструктура; *г* – продукти гідратації цементу (відколи цементного каменю, СЕМ [15; 16]) – субмікроструктура; *д* – гідросилікатний гель (СЕМ, [17]; АСМ [18]) – колоїдна структура; *КП* – капілярні пори; *ПГ* – пори гелю, *ГР* – границі розподілу фаз; інші позначення – у табл.1

Таблиця 1

Рівень	Структуроутворюючі елементи СЕ		Матриця		Структурні	
струк- тури	Найменування	Розміри	Найменування	Частки матриці ЧМ	характеристики рівня	
Макро (рис.2, <i>a</i>)	Зерна крупного заповнювача Щ	понад 5 мм	Цементно-піщаний розчин	П	Коефіцієнт розсу- нення зерен щебеню розчином а	
Мезо (рис.2, б)	Зерна дрібного заповнювача П	0,14–5 мм	Цементне тісто — цементний камінь ЦК	Ц	Коефіцієнт розсунення зерен піску цементним тістом <i>µ</i>	
Мікро (рис.2, в)	Частки цементу Ц та мінеральних добавок	10–140 мкм	Продукти гідратації цементу <i>ПГ</i>	К	Водоцементне відношення <i>В/Ц</i>	
Суб- мікро* (рис.2, г)	Кристалогідрати К	200–600 нм	Гідросилікатний гель	Г	Співвідношення між гелевими і кристалічними продуктами гідратації	
Коло- їдний* (рис.2, д)	Частки (глобули) гідросилікатного гелю Г	до 100 нм	Дисперсійне середо- вище – розчин електроліту (<i>Ca(OH</i>) ₂)	_	_	

Характеристики рівнів структури цементного каменю і бетону як композиційного матеріалу

* субмікро та колоїдний рівні відповідають нанорівню структури

Електрогетерогенні й електрогомогенні контакти між частинками дисперсної фази у твердіючих мінеральних в'яжучих і композиційних матеріалах на їх основі. Колоїдно-хімічна теорія міцності й водостійкості

У водно-дисперсних системах між частками дисперсної фази можливе утворення таких контактів [21]:

коагуляційних контактів між частинками з однойменними поверхневими при невисокій концентрації зарядами електроліту - електрогомогенних контактів, які є слабкими і в основному визначають тіксотропні властивості сумішей і невисоку міцність та/або водостійкість таких повітряних в'яжучих, як повітряне вапно, гіпс

(концентрація порового електроліту близько 0,02 моль/л);

контактів між частинками 3 однойменними поверхневими зарядами при високій концентрації електроліту концентраційних електрогомогенних контактів, що мають високу міцність, але розбавленні порового втрачають ïï при електроліту, тобто водонасиченні, i визначають міцність. високу проте не забезпечують водостійкість таких замішуваних розчинами електролітів повітряних в'яжучих, як магнезіальні або силікатні на основі рідкого скла (концентрація порового електроліту - 1,7-27 моль/л);

- контактів між частинками з різнойменними поверхневими зарядами –

електрогетерогенних контактів ЕГК, що забезпечують високу міцність гідравлічних силікатних, алюмінатних, лужних цементів.

рис.1 видно, ЩО В структурі Iз продуктів гідратації портландцементу, спочатку коагуляційній, потім конденсаційно-кристалізаційній, наявні як кристалогідратів – портландиту, частки гідросульфоалюмінатів та гідроалюмінатів кальцію, що мають позитивний поверхневий заряд, так і частки гідросилікатного гелю, що негативний мають поверхневий заряд (табл.2). Між ними утворюються як ЕГК, так електрогомогенні i контакти (рис.2).

Аналогічні контакти утворюються між частками продуктів гідратації і частками зернами заповнювачів. З цих цементу, контактів саме ЕГК мають високі міцність та водостійкість, оскільки в них і молекулярна і електростатична складова взаємодії € притягуючою, відсутні сили, ЩО перешкоджають притяганню, крім останнього мономолекулярного шару води, і саме вони на відзнаку від досить локальних кристалізаційних контактів здатні забезпечити просторову міцну структуру продуктів гідратації по всій конструкції із бетону і, відповідно, міцність бетону.

Таблиця 2

No	Найменування	Потенціал, В		pН
512	палімонування	ψ^0	$\psi^0{}_p$	$(для \psi^0 _p)$
1	Аліт C_3S	+0,74	-0,03	12
2	Беліт C_2S	+0,55	-0,16	«
3	Грьохкальцієвий алюмінат C3A	+0,90	+0,20	«
4	Портландцемент 0,6 <i>C</i> ₃ <i>S</i> ×0,2 <i>C</i> ₂ <i>S</i> ×0,06 <i>C</i> ₃ <i>A</i> ×0,14 <i>C</i> ₄ <i>AF</i>	+0,71	-0,04	«
5	Портландит Са(ОН)2	+1,24	+0,53	«
6	Високоосновні гідросилікати кальцію C ₂ SH	+0,59	-0,11	«
7	Низькоосновні гідросилікати кальцію CSH	+0,29	-0,37	«
8	Гідроалюмінат кальцію СзАН6	+0,92	+0,21	«
9	Етрингіт C ₃ A×3CaSO ₄ ×H ₃₂	+0,90	+0,19	«
10	Гідросульфоалюмінат кальцію C ₃ A×CaSO ₄ ×H ₁₉	+1,24	+0,53	«
11	Гіпс <i>CaSO</i> ₄ ×2 <i>H</i> ₂ O	+0,49	+0,01	8
12	Кремнєкислота SiO ₂ ×2H ₂ O	+0,02	-0,38	7
13	Анальцим Na_2O × Al_2O_3 ×4 SiO_2 ×4 H_2O	+0,15	-0,25	«
14	Натроліт Na ₂ O×Al ₂ O ₃ ×3SiO ₂ ×2H ₂ O	+0,21	-0,20	«
15	Шабазит <i>CaO×Al₂O</i> ₃ ×4 <i>SiO</i> ₂ ×6,5 <i>H</i> ₂ O	+0,12	-0,26	«
16	Кварц <i>SiO</i> 2	-0,55	-1,26	12
17	Граніт 0,3 <i>SiO</i> 2×0,7 <i>K</i> 2 <i>O</i> × <i>Al</i> 2 <i>O</i> 3×6 <i>SiO</i> 2	-0,07	-0,78	«
18	Кальцит <i>СаСО</i> 3	+1,26	+0,55	«
19	Будівельне скло (скловолокно) Na2O×CaO×6SiO2	+0,22	-0,50	«
20	Лугостійке скловолокно 0,14 <i>Na</i> 2 <i>O</i> ×0,6 <i>SiO</i> 2×0,2 <i>ZrO</i> 2	+0,02	-0,68	«
21	Базальтове волокно	0.10	0.04	
	$0,09CaO \times 0,06MgO \times 0,53SiO_2 \times 0,16Al_2O_3 \times 0,12Fe_2O_3$	-0,10	-0,84	**
22	Невивітрений хризотил $Mg_6[Si_4O_{10}](OH)_8$	+0.92	+0.22	«
	(бруситовий шар $Mg_6(OH)_8$)	<i>,,,</i>		``
23	Вивпрений хризотил $Mg_6[Si_4O_{10}](OH)_8$	-0,68	-1,41	«
	кремникисневии шар 5/4010)	Í	, í	

Електропо	верхневі поте	нціали струк	гурних скл	адових
мінеральних в'я	яжучих та ком	позиційних	матеріалів	на їх основі

Збірник наукових праць УкрДУЗГ, 2015, вип.155





Рис.2 Схема електрогетерогенних контактів між частинками продуктів гідратації, цементу, заповнювачів: *а* – загальна схема контакту між частками цементу через продукти гідратації (на основі схеми із [2]); *б* – схема контакту між частками цементу через продукти гідратації з електрогетерогенними контактами ЕГК; *в* – ЕГК через мономолекулярний водний прошарок

Основна гіпотеза щодо формування міцності й водостійкості штучного каменю мінеральних в'яжучих і композиційних матеріалів на їх основі полягає у створенні структури з максимальною кількістю ЕГК за рахунок оптимального співвідношення продуктів гідратації з позитивним (кристалогідратів) і негативним (гідросилікатного гелю) поверхневим зарядом (сумарний заряд системи прагне до нуля).

На моделі структури рис.2 ґрунтується колоїдно-хімічна теорія міцності цементного каменю і бетону. Одиничним елементом міцності парний контакт € між протилежними потенціалвизначальними іонами кристалогідрату (Ca^{2+}) i гідросилікатного гелю (цементу, мінеральних добавок, заповнювачів). що здійснюється через дипольну молекулу води

(рис.2, в). Сила взаємодії в такому контакті визначається відомим законом Кулона та . рівнянням взаємодії між зарядом дипольним моментом, що з нього витікає. Згідно теорії міцності дисперсних систем Шукіна Ребіндера [22] мішність цементного каменю на розтяг *R*^{*μк*}, Па може бути визначена як добуток міцності ЕГК між поверхнями дисперсних часток *R*^{*e*гк}. Па і поверхневої долі ЕГК у перерізі цементного каменю у^{сегк}, а міцність ЕГК між поверхнями дисперсних часток $R_t^{er\kappa}$ – як добуток сили взаємодії між потенціалвизначальними іонами ПВІ в парному контакті Регк, Н і поверхневої концентрації потенціалвизначальних іонів ΠBI на дисперсній частці (криталогідраті) n⁰, 1/м²:

$$R_t^{\mu\kappa} = R_t^{e_{\mathcal{I}}\kappa} \gamma_s^{e_{\mathcal{I}}\kappa}; \quad R_t^{e_{\mathcal{I}}\kappa} = P_{e_{\mathcal{I}}\kappa} \times n^0 = [\mathrm{H} \times 1/\mathrm{M}^2 = \Pi \mathrm{a}]. \tag{3}$$

Поверхнева доля ЕГК у перерізі п цементного каменю $\gamma_s^{e_{\ell \kappa}}$ залежить від його к пористості, отже В/Ц, ступеня гідратації і в т.д. і в найсприятливому випадку може с наближатись до 1. Сила парної взаємодії між р ПВІ $P_{e_{\ell \kappa}}$ згідно рис.2, в складається із іоніонної взаємодії (притяжіння) між ПВІ та віон-дипольної взаємодії між ПВІ дисперсної частки (кристалогідрату) і полярною за молекулою води, через мономолекулярний га

шар якої взаємодіють частки. Поверхневу концентрацію ПВІ на дисперсній частці n^0 визначено в залежності від рівноважного електроповерхневого потенціалу за [10]. В результаті подальших перетворень (3) з деталізацією схем рис.1 і 2, б, є було встановлено величину $R_t^{e^{2\kappa}}$ для ЕГК між кристалогідратом $Ca(OH)_2$ і негативно зарядженими поверхнями гідросилікатного гелю, мінеральних добавок або заповнювачів – 1,4×10⁶ Па, а також виведено рівняння

23-24 квітня 2015 року

міцності цементного каменю на розтяг $R_t^{\mu\kappa}$ $R^{\mu\kappa} \approx 10R_t^{\mu\kappa}$): (міцність на стиск можна прийняти рівною

$$R_t^{\mu\kappa} = 18,9 A B \alpha^{\mu} \times \frac{(\mathcal{U} / B)^2}{0,29 \mathcal{U} / B + 3,1}$$
 при $B/\mathcal{U} \ge 0,23;$ (4)

$$R_t^{\mu\kappa} = 360,5 A B \alpha^{\mu} \times \frac{1}{1,82 \mu / B - 3,1}$$
 при $B/\mu < 0,23,$ (5)

де A, \overline{B} — доля максимально можливої кількості кристалогідратів і гідросилікатного гелю, відповідно, від маси цементу, яка залежить від мінерального складу цементу, для бездобавочного портландцементу $A \approx 0,57$, $\overline{B} \approx 0,65$ [23];

α^{*u*} – ступінь гідратації цементу; *Ц/В* – цементно-водне відношення.

Адекватність цих рівнянь підтверджується збіжністю з експериментальними даними (рис.3). Аналіз рівнянь показує, що міцність цементного каменю залежить від B/U, долі максимально можливої кількості кристалогідратів і гідросилікатного гелю від маси цементу, зокрема, їх добутку AE, ступеня гідратації цементу α^{4} . Отримана розрахунковим шляхом залежність $A\mathcal{B} = f(A/\mathcal{B})$ (при $\mathcal{B} = 1,22-A$) наведена на рис.4, з якого видно, що максимальне значення добутку $A\mathcal{B}$, а отже, міцність за (4) і (5), спостерігається за $A/\mathcal{B} \approx 1$.

На рис.5 наведена залежність міцності штучного каменю силікатних і алюмінатних в'яжучих від співвідношення кількості кристалогідратних і гелевих продуктів їх гідратації K/Γ . Як видно із рис.5, ця залежність має екстремальний характер з максимумом для силікатних в'яжучих 0,9–1, для алюмінатних – 0,15–0,2.



Рис.3 Залежність міцності цементного каменю R на стиск від B/U: розрахункових значень за (6), (7) при $\alpha^{\mu} = 0,5$ і експериментальних значень за [8; 24; 25]

Ці основоположні первинні положення колоїдної хімії та фізико-хімічної механіки мінеральних в'яжучих речовин та композиційних матеріалів на їх основі,

Рис.4 Залежність добутку масових долей від кількості цементу кристалогідратних і гелевих продуктів *АБ* від їх відношення *А/Б* [10]

рівняння електроповерхневого потенціалу дисперсної фази, міцності ЕГК і цементного каменю дозволяють ефективно керувати властивостями бетону і композиційних



Рис.5 Залежність міцності на стиск *R* штучного каменю: а – силікатних в'яжучих (*1* – романцементу; *2* – *C*₂*S*; *3* – 0,25*C*₃*S*+0,75*C*₂*S*; *4* – 0,5*C*₃*S*+0,5*C*₂*S*; *5* – 0,75*C*₃*S*+0,25*C*₂*S*; *6* – *C*₃*S*; 7 – гідравлічного вапна; 8 – повітряного вапна) від масового відношення кількості кристалогідратів до гідросилікатного гелю *K*/*Г* [21]; *б* – алюмінатів кальцію різної основності від співвідношення за масою позитивно заряджених кристалогідратів *C*₃*AH*₈ і негативно зарядженого гелю гідроксиду алюмінію *Al*(*OH*)₃ *K*/*Г* (побудована за даними [26])

Безнапірна водопроникність композиційних матеріалів на основі мінеральних в'яжучих речовин – рух води в капілярно-пористому матеріалі, зокрема, під дією бетоні не тільки відомих гідростатичного тиску (згідно закону Дарсі) капілярного або підняття, а суми зовнішнього гідростатичного *p_h* і внутрішніх зіткненні води з тисків [10; 27]. При поверхнею сухого або вологого бетону починається її проникнення в нього під спільною дією вказаних тисків. Спочатку проникнення відбувається інтенсивно, потім по мірі водонасичення бетону уповільнюється до встановлення стаціонарного потоку. Дослідити цей процес дозволяють аналіз роботи однобічно або частково обводнених конструкцій, наприклад, обробки тунелів у обводнених ґрунтах (рис.6, а, б), ємкісної споруди, а також нескладні пристосування і дослід, які моделюють цю роботу (рис.6, в, г).

На рис.6, *г* стаціонарному потоку відповідає права пряма ділянка інтегральної залежності кількості поглиненої води від часу (після 20 діб). Безнапірну водопроникність *W*_{бв} запропоновано

визначена за цією ділянкою:

$$W_{\delta B} = \frac{dV}{d\tau} \times \frac{1}{dS} = \left[\frac{M^3}{c} \times \frac{1}{M^2} = \frac{M}{c}\right], \qquad (8)$$

де $dV/d\tau$ – об'єм поглиненої за одиницю часу води на прямій ділянці інтегральної залежності $V = f(\tau)$;

dS – площа входження потоку води в бетон.

Для бетону W2 (рис.6, c) безнапірна водопроникність за (8) складе 3.5×10^{-10} м/с.

Потік крізь бетон і цементний камінь визначається переважно гідросилікатним гелем ГСГ цементного каменю як складовою найбільшої дисперсності (рис.1, д). Стаціонарний потік встановлюється при рівності нулю суми зовнішнього р_h 1 внутрішніх тисків, спричиняють що фільтрацію – осмотичного рос, капілярноосмотичного *рко*, капілярного підняття *ркп*, електрокапілярного рек та перешкоджають їй - внутрішнього тертя (в'язкісного опору) p_{mp} , потенціалу течії p_{nm} . Природу цих тисків детально розкрито у [10; 25], рівняння їх рівноваги має вигляд:

23-24 квітня 2015 року

$$p_h + p_{oc} + p_{\kappa o} + p_{\kappa n} + p_{e\kappa} - p_{mp} - p_{nm} = 0,$$
(6)

де внутрішні тиски визначаються за [10; 25]. При незначному зовнішньому тиску, цільному цементному камені, незначній швидкості фільтрації можна прийняти $p_h = 0$, $p_{mp} = 0$, $p_{nm} = 0$: $p_{oc} + p_{\kappa o} + p_{\kappa n} + p_{e\kappa} = 0$.

В результаті багаторазово виконуваних досліджень, таких, як вказано на рис.6, г, встановлено, що характерну криву безнапірної водопроникності цементного каменю можна уявити такою, що складається із 4 розділених переламами ділянок, дві останні з яких практично лінійні (рис.6, д, перші ділянки лві показані лінійними Шим ділянкам відповідають умовно). швидкості потоку $dV/d\tau$, обумовлені різними сполученнями внутрішніх тисків. При контакті води з поверхнею бетону ïï проникнення здійснюється під дією всіх вказаних внутрішніх тисків таким чином, що кут нахилу кривої на її 1-й ділянці є максимальним і на кожній з наступних лілянок зменшується (рис.6, г. д). Електрокапілярний тиск $p_{e\kappa}$, тиск капілярного підняття *р*_к і капілярного осмосу *рко* діють в період водонасичення зразка водою, а також у разі перевищення $dV/d\tau$ швидкістю випаровування з поверхні 3, рис.6, δ , а осмотичний p_{oc} – на всіх стадіях водонасичення та фільтрації.

3 урахуванням викладеного механізм водопроникності (фільтрації) безнапірної полягає у встановленні стаціонарного потоку рідини крізь капілярно-пористу систему цементного каменю під дією сил осмотичного тиску води *poc* і сил тертя води о стінки капілярів. B результаті подальших перетворень рівняння отримано (6) залежність безнапірної водопроникності бетону Шоп від В/Ц, ступеня гідратації цементу α^{u} та ін. [10]:

$$W_{\delta e} = \frac{p_{oc} \Pi y c^{u\kappa} \delta_{au} \times \left(\frac{1}{\rho^{u}} + \frac{1}{\rho^{e}} \times \frac{B}{\mathcal{U}}\right)}{\eta l_{\phi} \alpha^{u} \gamma^{2} s^{2}}, \qquad (7)$$

де *Пус^{ик}і б_{аш}* – пустотність цементного каменю і товщина адсорбційного шару води, відповідно:

$$\Pi y c^{u\kappa} = \frac{\alpha^{u} \gamma^{z} \delta_{au}}{\rho^{e} \times \left(\frac{1}{\rho^{u}} + \frac{1}{\rho^{e}} \times \frac{B}{\mathcal{U}}\right) \times \left(\frac{r^{z\pi,z}}{3} + \delta_{au}\right)}; \quad \delta_{au} = \frac{B/\mathcal{U} - B_{x3}/\mathcal{U}}{\rho^{e} \alpha^{u} \gamma^{z} s^{z}}, \tag{8}$$

γ² – частка гелю в цементному камені.

Розрахунки за (7-8) показали, що для B/II = 0.23 - 0.4 $W_{{ ilde 0}{
m b}{
m b}}$ знаходиться y межах(1,7-4,4)×10⁻¹⁰ м/с, що близько до експериментальних величин (рис.9, г). Це коректність підтверджує уявлень про механізм безнапірної фільтрації води, що дозволяє використовувати значення $W_{\delta \beta}$ для оцінки швидкості вилуговування цементного каменю і бетону (рис.6, а), кінетики повзучості тощо. Таким чином, на безнапірну водопроникність цементного каменю і бетону на стадії водонасичення впливають осмотичний, капілярно-осмотичний, капілярний і електрокапілярні тиски, а на стадії встановлення стаціонарного потоку – осмотичний тиск і в'язкісний опір течії. Наведені рівняння та експериментальна методика дозволяють ефективно керувати водонепроникністю та довговічністю бетону.



Рис.6 Безнапірна водопроникність бетону: *а* – патьоки і висоли на поверхні бетону W4–8 обробки тунелю метрополітену, розташованого в обводнених ґрунтах; *б* – модель умов, за яких відбувається безнапірна водопроникність (фільтрація) крізь конструкцію із бетону: *1* – конструкція; *2* – вода у ємності, водоймищі, ґрунті тощо; *3* – шар води на поверхні конструкції (у патьоку тощо); *4* – повітряне середовище; *в* – пристосування для дослідження безнапірної водопроникності: *1* – зразок бетону; *2* – водонепроникне покриття; *3* – чарунка з водою; *4* – вимірювальна трубка; *г* – експериментальна крива безнапірної водопроникності поглиненої зразком бетону W2 води *V* від часу т; *д* – узагальнена крива безнапірної водопроникності цементного каменю або бетону

Вилуговування цементного каменю і бетону

Ha основі уявлень про безнапірну розглянуто водопроникність механізм вилуговування цементного каменю і бетону фільтрації від води крізь НИХ. Загальноприйнятий механізм i модель корозії бетону І виду, а також нормування відповідних його термінів служби грунтуються на уявленнях про фільтрацію води крізь бетон і вилуговування з нього вапна [28]. У [28] емпірично встановлено граничну кількість *CaO* $K_{CaO} \approx 10$ % або 0,1, винесення якої призводить до гранично допустимого зниження міцності бетону (у разі подальшого винесення відбувається різке неприпустиме зниження міцності). З цієї величини обчислюється кількість води V_{e} , см³/см³, яка, фільтруючи крізь одиницю об'єму бетону, призводить до винесення з нього цієї кількості *CaO*, за час τ (термін безпечної служби споруди).

З урахуванням цього запропоновано нормувати фільтраційні властивості бетону

для обводнених конструкцій і прогнозувати визначені за удосконаленими рівняннями із термін їх служби т [10]. Кількість води V і [28], у яких K_{d} замінено на $W_{\text{бв}}$: коефіцієнт фільтрації K_{db} можуть бути

$$V_{e} = \frac{K_{CaO} \amalg \alpha_{CaO}}{c_{CaO}}; K_{\phi} = W_{\delta B} = \eta \times \frac{K_{CaO} \amalg \alpha_{CaO} {l_{\phi}}^{2}}{p c_{CaO}},$$
(9)

де *Ц* – витрата цементу у бетоні, г/см³;

αCaO – максимальна доля *CaO* від маси цементу, яка здатна вилуговуватись із нього. для бездобавочного цементу близько 0,63;

с_{СаО} – розчинність *СаО*, 0,0012 г/см³;

 η – коефіцієнт впливу температури, за 20°С рівний 1;

$$p = (p_h + p_{oc})/\rho^s g = [\Pi a/((\Gamma/cM^3) \times (M/c^2)) = M].$$
(10)

Величина осмотичного тиску води дорівнюватиме :

$$p_{oc} = \Delta cRT = 20 \times 8,31 \times 293 = 49000 \ \Pi a = 0,049 \ M\Pi a,$$

де $\Delta c = c_{\delta} - c_{zp} - p$ ізниця концентрації електроліту *Ca*(*OH*)₂ в поровій волозі бетону c_{δ} (та у патьоку, рис.6, δ) і у ґрунтовій воді за обробкою споруди *с*_{гр}, моль/м³;

 $c_{\tilde{0}} = 0.02$ моль/л = 20 моль/м³ (рівна розчинності $Ca(OH)_2$ у воді при pH = 12,5);

величиною c_{ep} , зневажили, тобто $\Delta c = c_{\delta}$.

Напір *р_h* у водопроникних ґрунтах дорівнює висоті стовпа води від рівня грунтових вод до обробки тунелю. У разі впливу підземних вод їх напір можна визначити шляхом прямого вимірювання тиску води за обробкою. За незначного тиску фільтрація води крізь бетонну (залізобетонну) обробку здійснюється за рахунок осмотичного тиску рос, величина якого 0,049 МПа практично постійна при контакті ґрунтової води бетоном. 3 цементним каменем. У такому вигляді (9), (10) прийнятні для нормування коефіцієнта фільтрації бетону конструкцій, наприклад, обробки тунелю.

Більш коректно величину KCaO запропоновано визначити. виходячи 3 розроблених кількісних уявлень про міцність цементного каменю і бетону і природі ЕГК [10]. Згідно з цими уявленнями міцність товщина конструкції, см; сума тиску води на обробку р_h і *p* –

фільтрації або

осмотичного тиску води рос, виражена у см водяного стовпа (напір):

$$= (p_h + p_{oc})/\rho^s g = [\Pi a/((\Gamma/cM^3) \times (M/c^2)) = M].$$
(10)

*l*_ф – довжина шляху

в'яжучих визначається поверхневою часткою ЕГК уз^{эгк}, яка у свою чергу визначається масовим відношенням кількостей кристалогідратних (позитивно заряджених) і гідросилікатних (негативно заряджених) продуктів гідратації цементу. Міцність цементного каменю R за (4), (5) знаходиться залежності від цього екстремальній В відношення з максимумом за $K/\Gamma = 0.86 \approx$ 0.9.

Мінімально допустиму граничну відносну величину міцності К_{гр} можна частку визначити як від ділення розрахункового значення міцності бетону на стиск f_{cd} на характеристичне (нормативне) значення fck, prism за ДБН В.2.6-98:2009. Наприклад, для бетону класу C32/40 $K_{rp} = f_{cd}$ / f_{ck,prism} = 22/29 = 0,76. За рис.5, а зниженню міцності від максимального значення 44 МПа до мінімального 44×0,76 = 33 МПа відповідає зменшення (за рахунок розчинення кристалогідратів Са(ОН)2) відношення К/Г від 0,86 до 0,68, або на (0,86-0,68)/0,86 = 0,21 = 21 %. З урахуванням ступеня гідратації цементу $\alpha^{\mu} = 0,5$ (в середньому) K_{CaO} складе $K_{CaO} = (0,5 \times 0,21) \times 100 \approx 11 \%$.

Приклад розрахунку нормованого $W_{\delta \theta}$:

підставивши у (9) $l_{\phi} = 20$ см (товщина обробки тунелю метрополітену), $\tau = 400$ років (нормативний термін служби тунелів метрополітену) тощо, отримаємо $W_{\delta e} = 5.1 \times 10^{-10}$ м/с.

Як бачимо, отримана реальна гранична величина безнапірної водопроникності W_{6B} , яку можливо визначити за даними про склад бетону. Цей спосіб придатний також для прогнозування довговічності бетону обробки (конструкції) на будь-якій ділянці шляхом відбору зразків (кернів), визначення дійсної величини їх безнапірної водопроникності W_{6B} і прогнозування терміну служби бетону на цій ділянці за допомогою виразу

$$\tau = \frac{V_{o\delta} \times l_{\kappa}}{W_{\delta \sigma} \times l_{o\delta}} = \left[\frac{(cM^3 / cM^3) \times cM}{(cM / c) \times cM} = c\right],\tag{11}$$

де l_{κ} , $l_{o\delta}$ — довжина шляху фільтрації в конструкції і випробовуваному зразку, відповідно, см.

Приклад: для реальних величин $W_{\delta \theta} =$ $1 \times 10^{-8} - 1 \times 10^{-10}$ м/с тошо τ склалатиме 2,1-210 років, що відповідає реальним, як вкрай низьким, так і тривалим термінами служби бетону при корозії 1 виду. Рівняння (11) дозволяє прогнозувати довговічність бетону за вилуговуванням і ефективно керувати нею. Отримані аналогічні моделі та рівняння для карбонізації захисного шару, мікробіогогічної корозії електрокороізії пульсуючого бетону від дÌÏ однонаправленого електричного струму [10; 29].

Наднормативна довготривала повзучість бетону

Аналіз результатів обстежень 25 великих залізобетонних мостів з максимальною довжиною прогону 53-195 м, 1955-93 гг. у В.Британії, зведених y Нідерландах, Норвегії, США. Чехії Швейцарії, Швеції [30; 31] показав, що вони піддаються тривало зростаючим (long-term increase) надвеликим прогинам (excessive deflections. обумовленим рис.7), наднормативною довготривалою повзучістю бетону стиснутої зони. Як видно, довгоповзучість бетону і надмірні тривала (наднормативні) прогини прогонових споруд розвиваються протягом декількох десятиліть, прогини досягають декількох десятків см, а при екстраполяції й метрів, що значно

перевищує допустимі величини. Аналогічні деформації виявлені й для тонкостінних залвобетонних конструкцій [32].

уточнення механізму Для довготривалої повзучості бетону було виконано аналіз результатів тривалих експериментальних досліджень деформування цементного каменю (ПЦ І-500, В/Ц = 0,4, природне твердіння, $R_{28} \approx 50$ Дослідження MΠa) [10]. полягали в тривалому навантаженні осьовим стиском 15.2 МΠа зразків-призм розміром 400×100×100 мм із цементного каменю і вимірюванні їх деформації Δh з точністю 0,01 мм. Кінетична крива деформування зразка представлена на рис.8, а, а узагальнена кінетична крива деформування цементного каменю — на рис.8, δ .

Зa короткочасного навантаження пружне деформування цементного каменю спостерігалось в межах незначних стискуючих напруг – до 2,5-3 МПа, або 5-6 % його міцності. Відносна деформація в цьому випадку становила $\varepsilon = 1,5 \times 10^{-3}$, що відповідає модулю деформації $G = \sigma/\varepsilon$ = 2,7×10³ МПа – на порядок меншому, чим нормований залежно від класу модуль пружності бетону (2-3)×10⁴ МПа. За більш високої стискаючої напруги близько 10 МПа (20 % міцності) протягом декількох хвилин деформація стабілізувалась і за подальшого збільшення напруги збільшувалась незначно. За такими напругою й часом її впливу деформація ще була зворотною і після зняття

напруги зникала, але не миттєво, тобто мала еластичну складову. Отже, за стискаючих напруг понад 5-6 % міцності цементного каменю початкову на стиск стадію деформування, ЩО триває долі секунди, можна визначити як умовно пружну. Деформації бетону, тривалість яких складає хвилини або десятки хвилин, в нормативах визначаються як деформації швидкоплинної повзучості. На початковій ділянці кінетичної кривої деформування, яка на рис.8, а виглядає

вертикальною (до $\varepsilon = 2,7 \times 10^{-3}$), деформації протікали, як видно із рис.8, *a*, саме в ці дві стадії – умовно пружної деформації, що тривала долі секунди (відповідає ділянці *I* узагальненої кінетичної кривої деформування рис.8, δ) і швидкоплинної повзучості, що тривала декілька хвилин або десятків хвилин (відповідає ділянці *2* рис.8, δ). Відповідні їм відносні деформації – ε_{np} і ε_{un} .



Рис.7 Залізобетонний міст Nordsund Bru (Норвегія). Рік побудови – 1971; довжина головного прогону – 142 м; конструкція – 2 Т-подібні рами з шарніром (with a hinge): *a*, *δ* – фасад і поперечний переріз; *в* – діаграма розвитку прогину прогонової споруди (deflection, mm – мм) у часі (time, thousands of days – тис. діб); *г* – схема роботи прогонової споруди: *p* – навантаження; *σ* – нормальне напруження у перерізі: «–» – стискуюче; «+» – розтягувальне

За тривалого навантаження зразка постійним навантаженням 15,2 МПа деформації зростали спочатку інтенсивно, потім все більш повільно, як показано на кінетичній кривій деформування (рис.8, а). Відомо, що розвивається звичайна повзучість близько року [33] і спочатку протікає більш інтенсивно, потім уповільнюється. Характер деформування на найбільш криволінійній ділянці рис.8, а (десь до 180 діб) дає підставу вважати деформації ділянці початковою цій більш на інтенсивною стадією звичайної звичайною нелінійною повзучості –

повзучістю (відповідає ділянці 3 рис.8, б). Подальша ділянка графіку десь від 180 до 360 діб є вже майже прямою і відповідає звичайної лінійної повзучості сталії (ділянці 4 рис.8, б). Після 360 діб кут нахилу графіку ще зменшується і вже залишається незмінним до 900 діб та стадія і є доготривалою більше. Ця повзучістю, що відповідає ділянці 5 рис.8, Позначення вілносних б). деформацій сталіях звичайної на (нелінійної та лінійної) і довготривалої повзучості – єзпн, єзп і єдп, відповідно (рис.8, б).



Рис.8 Кінетика тривалої деформації повзучості є цементного каменю: *а* – зразка-призми 400×100×100 мм від стискуючого напруження 15,2 МПа; б – узагальнена кінетична крива деформування, стадії деформування: *1* – умовно пружної деформації, *2* – швидкоплинної повзучості; *3*, *4* – звичайної повзучості – нелінійної (*3*) і лінійної (*4*); *5* – довготривалої повзучості

Механізми кожної стадії деформування, а також відповідні рівняння і схеми, що моделюють кінетику деформування на кожній із зазначених стадій і дозволяють визначати величину відносної деформації в будь-який момент часу, наведені у табл.4. З урахуванням викладеного та графіків рис.8, феноменологічне рівняння повної граничної деформації ε^{2p} матиме вигляд:

$$\varepsilon^{2p} = \varepsilon_{np}{}^{2p} + \varepsilon_{un}{}^{2p} + \varepsilon_{3n}{}^{2p} + \varepsilon_{3n}{}^{2p} + \varepsilon_{\partial n}{}^{2p}, \qquad (12)$$

де члени рівняння — граничні відносні деформації стадій деформування: $\varepsilon_{np}{}^{2p}$ — умовно пружної;

 \mathcal{E}_{uun}^{p} – швидконатікаючої повзучості; \mathcal{E}_{3nH}^{p} – звичайної повзучості нелінійної; $\varepsilon_{3n}{}^{cp}$ – звичайної повзучості лінійної; $\varepsilon_{\partial n}{}^{cp}$ – довготривалої повзучості.

Таким чином, встановлено, що у цементному камені бездобавочного портландцементу з В/Ц = 0,4 міцністю на

50 МΠа деформації стиск пружні відбуваються короткочасного за навантаження стискаючою напругою не більше 2,5-3 МПа з модулем пружності близько 2,7×10³ МПа, що на порядок менше модуля пружності бетону (2-3)×10⁴ МПа. За більших напруг до 10 МПа деформація набуває незворотну складову, а її зворотна складова стає еластичною (пружною післядією). За напруг понад 2,5-3 МПа цементний камінь піддається повзучості швидкоплинній, звичайній, гранична величина довготривалій, відносної деформації якої (сумарна) досягає $\varepsilon_{u\kappa} = 6 \times 10^{-3}$.

Вплив складу та структури на властивості полідисперсних композиційних матеріалів, у т.ч. довготривалу повзучість бетону

Властивості бетону як композиційного матеріалу залежать від його структури. Із табл.1 видно, що бетон як композиційний матеріал складається із компонентів, різних за хімічним складом і технологічним походженням, один з яких є матрицею (зв'язуючим), а інші наповнювачами (заповнювачами, рис.1). Структуру бетону можна представити як багаторівневу, в якій матриця кожного рівня структури також є композиційним матеріалом (табл.1). Кожний рівень якісно кількісно структури i можна охарактеризувати структурними характристиками, наведеними у табл.1. На макроi мезорівні такими є коефіцієнти розсухарактеристиками нення: крупного заповнювача розчином а (відношення абсолютного об'єму цементно-піщаного розчину V_{ипр} до об'єму пустот у крупному заповнювачі V_{nvc}^{μ} в 1 м³ бетону); дрібного заповнювача цементним тістом (каменем) (відношення μ абсолютного об'єму цементного тіста (каменя) V_{um} до об'єму пустот у дрібному заповнювачі V_{nvc}^n 1 м³): В

$$\alpha = \frac{V_{unp}}{V_{nyc}^{uu}} = \frac{\frac{\Pi}{\rho_{icm}^{n}} + \frac{\Pi}{\rho_{icm}^{u}} + \frac{B}{\rho^{e}}}{\frac{\Pi}{\rho_{uac}^{uu}} \cdot \Pi y c^{uu}}; \quad \mu = \frac{V_{um}}{V_{nyc}^{n}} = \frac{\frac{\Pi}{\rho_{icm}^{u}} + \frac{B}{\rho^{e}}}{\frac{\Pi}{\rho_{uac}^{n}} \cdot \Pi y c^{n}}, \quad (19)$$

де Щ, Π , Ц, B – витрата щебеню, піску, цементу і води, відповідно, на 1 м³ бетону, кг;

 $\rho_{icm}{}^{u}$, $\rho_{icm}{}^{n}$, $\rho_{icm}{}^{q}$, ρ^{s} – істинна густина щебеню, цементу, піску і густина води, кг/м³;

 ρ_{Hac}^{u} , $\Pi y c^{u}$ – насипна густина, кг/м³ і пустотність щебеню;

 ρ_{Hac}^{n} , Πyc^{n} – насипна густина, кг/м³ і пустотність піску, відповідно.

Основні особливості структури бетону:

- на кожному структурному рівні матриця заповнює міжзернові пустоти між структуроутворюючими елементами і розсуває їх (табл.1).

- характер упаковки часток матриці в

прошарках між структуроутворюючими елементами (рис.13) визначає фізикомеханічні властивості бетону, особливо безнапірну водопроникність і довготривалу повзучість.

Обрані праці 5-ї міжнародної науково-технічної конференції з будівельних матеріалів, конструкцій та споруд «Проблеми надійності та довговічності інженерних споруд і будівель на залізничному транспорті», Харків, 23–24 квітня 2015 року



Рис.13 Формування упаковки часток матриці ЧМ в прошарках між структуроутворюючими елементами СЕ:

а, в – неоптимальна структура прошарку з нецільним укладанням ЧМ в прошарках між СЕ; б, г – оптимальна структура прошарку з найщільнішою упаковкою ЧМ між СЕ

За α (μ) < 1 розчин (цементне тісто або камінь) не заповнює всіх пустот між зернами крупного (дрібного) заповнювача. За α (μ) = 1 розчин (цементне тісто) заповнює всі пустоти крупного між зернами (дрібного) заповнювача, зерна дотикаються, прошарок матриці між ними не утворюється. За $\alpha(\mu) > 1$ розчин (цементе тісто) розсуває зерна крупного (дрібного) заповнювача. Очевидно, що для отримання високих показників фізико-механічних та фізичних властивостей бетоне необхідне виконання останньої умови,



Коефіціонт розсунення І

Рис.14 Загальний вигляд залежності непроникності, недеформовуваності та інших характеристик бетону від коефіцієнтів розсунення *α* і *µ*

за якої між структуроутворюючими елементами кожного структурного рівня матеріалу утворюються прошарки матриці. Структура цього прошарку визначає властивості бетону, фільтраційні та деформативні особливо (рис.14). Найкращі показники властивостей відмічаються за найщільнішою упаковкою часток матриці в прошарку, якій відповідають оптимальні значення коефіцієнтів розсунення α_{onm} і μ_{onm} , а залежності властивостей від α і μ екстремальними максимумами, € 3 відповідними α_{onm} і μ_{onm} (рис.14).

$$\alpha_{onm} = 2,1 \cdot \left(1 + \frac{d_n}{d_{u_i}}\right)^3 - 1,1; \ \mu_{onm} = 2,1 \cdot \left(1 + \frac{d_u}{d_n}\right)^3 - 1,1,$$
(20)

де d_{uu} , d_{n} , d_{u} – середній розмір визначальної фракції зерен крупного і дрібного заповнювача і часток цементу, відповідно, мм.

Бетони, в яких на всіх або частині рівнів структури структурні характеристики не відповідають оптимальним значенням, а структура має характер, що відповідає схемі рис.13, піддаються довготривалій в, повзучості – незворотній деформації, яка повільно розвивається при постійному стискаючому напруженні const. σ Повзучість відбувається стисненні при бетону рахунок витиснення часток за

матриці із прошарків між структуроутворюючими елементами на кожному рівні структурному бетону. також а витиснення води із гідросилікатного гелю стиснутих зон конструкції та її міграції у розтягнуті зони (рис.10-12). Гранична відносна довготривалої деформація повзучості бетону є визначається за (17) максимально можливим зближенням структуроутворюючих часток і досягненням фактичними коефіцієнтів величинами розсунення оптимальних значень.

23-24 квітня 2015 року

Вплив довготривалої повзучості бетону на деформації конструкцій і довговічність за деформаціями

Для стиснутих конструкцій повзучість бетону призводить до зменшення їх довжини (висоти). Гранична абсолютна деформація конструкції від довготривалої повзучості бетону складе:

 $\Delta h = \varepsilon_b h. \tag{21}$

У конструкціях, що знаходяться у складному напружено-деформованому стані, наприклад таких, що згинаються, повзучість відбувається у стиснутих зонах під дією стискуючих напруг. В розтягнутих зонах конструкцій, відповідно, може відбуватись тріщин. Схема деформування розкриття конструкції, що згинається, від довготривалої повзучості бетону наведена на Для довгомірних конструкцій рис.12. довжиною десятки метрів та тонкостінних конструкцій товщиною десятки міліметрів довготривала повзучість бетону може призвести до понаднормативних деформацій цих конструкцій. Величини і кінетика розвитку цих деформацій можуть бути розрахунками методами визначена будівельної механіки з урахуванням схем

рис.12, залежностей 12–18, 21 і подібних, наведених в публікаціях авторів.

Таким чином, розроблені моделі і рівняння дозволяють прогнозувати довговічність залізобетонних конструкцій за деформаціями або управляти довговічністю за деформаціями шляхом управління складом бетону.

Висновки

Розроблені основні положення колоїдної хімії та фізико-хімічної механіки в'яжучих мінеральних речовин i матеріалів композиційних на їх основі. зокрема, класифіковано їх як дисперсні системи і матеріали, встановлено поверхневі заряди і електроповерхневі потенціали їх часток, умови виникнення електрогетерогенних контактів між ними, розроблено основи теорії міцності й водостійкості штучного каменю, закономірності безнапірної встановлено водопроникності, довготривалої повзучості бетону, корозійних та електрокорозійних процесів в ньому. Встановлені відповідні закономірності та отримані рівняння, які запропоновано застосовувати для управління довговічністю властивостями та композиційних матеріалів і конструкцій із них.

Список використаних джерел

1. Ахвердов, И.Н. Основы физики бетона. – М.: Стройиздат, 1981. – 464 с.

2. Мчедлов-Петросян, О.П. Химия неорганических строительных материалов: 2-е изд., перераб. и доп. – М.: Стройиздат, 1988. – 304 с.

3. Тейлор, Х. Химия цемента / Х.Тейлор; пер.с англ. А.И.Бойковой и Т.В.Кузнецовой. – Москва: Мир, 1996. – 560 с.

4. Рамачандран, В. Наука о бетоне. Физико-химическое бетоноведение / В.Рамачандран, Р.Фельдман, Дж.Бодуэн; пер.с англ. под ред.В.Б.Ратинова. – Москва: Стройиздат, 1986. – 278 с.

5. Бабушкин, В.И. Термодинамика силикатов / В.И.Бабушкин, Г.М.Матвеев, О.П.Мчедлов-Петросян; под ред. О.П.Мчедлова-Петросяна. – 4-е изд., перераб.и доп. – Москва: Стройиздат, 1986. – 408 с.

6. Вознесенский, В.А. Современные методы оптимизации композиционных материалов / В.А.Вознесенский, В.Н.Выровой, В.Я.Керш, Т.В.Ляшенко и др.; под ред. В.А.Вознесенского. – Київ: Будівельник, 1983. – 144 с.

7. Википедия [Електронний ресурс] / Режим доступу: http://www. ru.wikipedia.org

8. Плугин, А.А. Совершенствование состава и структуры бетона с учетом электроповерхностных свойств его составляющих для повышения прочности и стойкости изделий кольцевого сечения:Дисс... к.т.н. – 05.23.05. – Защ 14.06.94. – Харьков: ХИСИ, 1994. – 245 с.

9. Плугин, А.Н. Электрогетерогенные взаимодействия при твердении цементных вяжущих: Дисс... д.х.н. – 02.00.11. – Защ 14.06.89. – Киев: ИКХХВ, 1989. – 282 с.

10. Плугин, А.А. Долговечность бетона и железобетона в обводненных сооружениях: Коллоидно-химические основы: Дисс... д.т.н. – 05.23.05. – Защ.18.10.2005. – Харьков: УкрГАЖТ, 2005. – 442 с.

11. Плугин, А.Н. Основы теории твердения, прочности, разрушения и долговечности портландцемента, бетона и конструкций из них: В 3-х тт. Т.1. Коллоидная химия и физикохимическая механика цементных бетонов / А.Н.Плугин, А.А.Плугин, Л.В.Трикоз, А.С.Кагановский, Ал.А.Плугин; под ред.А.Н.Плугина. – Київ: Наукова думка, 2011. – 331 с.

12. Плугин, А.Н. Основы теории твердения, прочности, разрушения и долговечности портландцемента, бетона и конструкций из них: В 3-х тт. Т.2. Теория твердения портландцемента / А.Н.Плугин, А.А.Плугин, О.А.Калинин, С.В.Мирошниченко, Д.А.Плугин, А.С.Кагановский, Ал.А.Плугин, О.В.Градобоев; под ред. А.Н.Плугина. – Київ: Наукова думка, 2012. – 224 с.

13. Плугин, А.Н. Основы теории твердения, прочности, разрушения и долговечности портландцемента, бетона и конструкций из них: В 3-х тт. Т.З. Теория прочности, разрушения и долговечности бетона, железобетона и конструкций из них / А.Н.Плугин, А.А.Плугин, О.А.Калинин, С.В.Мирошниченко, Д.А.Плугин, А.С.Кагановский, Ал.А.Плугин, О.В.Градобоев, О.С.Борзяк; под ред. А.Н.Плугина. – Київ: Наукова думка, 2012. – 288 с.

14. Костюк, Т.А. Влияние волокнистых наполнителей на физико-механические свойства цементных композитов / Т.А.Костюк, Ал.А.Плугин, А.А.Плугин, В.А.Арутюнов, Н.Н.Партала, Ю.А.Суханова, Х.-Б.Фишер // Зб. наук. праць УкрДАЗТ. – Харків, 2014. – Вип.148. – Ч.2. – С.32–38.

15. Harcenko, I. Sandbeton für monolithischen Häuserbau am Polarkreis / I.Harcenko, A.Pantschenko, J.Stark, H.-B.Fischer // 16 Internationale Baustofftagung, 20–23 September 2006, Weimar, Bundesrepublik Deutscland: Tagungsbericht. – Weimar: Bauhaus-Universität Weimar, 2006. – Band 1. – P.0033–0046.

16. Krelaus, R. Nanotechnologische Verfahren zur Bestimmung von Grenzflächenreaktionen bei mineralischen Bindemitteln und Zusatzstoffen / R.Krelaus, M.Schmidt, M.Gehrke, B.Middendorf // 16 Internationale Baustofftagung, 20–23 September 2006, Weimar, Bundesrepublik Deutscland: Tagungsbericht. – Weimar: Bauhaus-Universität Weimar, 2006. – Band 1. – P.0455–0460.

17. Wild, S. Expansion Mechanism and Cementation in Cured PFA-Line Composite / S.Wild, M.Haadi, G.Leng Ward // Advances in Cement Research. – 1990. – V.3. – No10. – P.55–74.

18. Trettin, R. Reactivity and Mechanism of Hydration of Cement Phases // Proc. of the 10^{th} Internat. Congr. of the Chemistry of Cement. – Gothenburg: Inform Trycket. – 1997. – V.2. – 2ii050. – 8 p.

19. Плугин, А.А. Об электроповерхностном потенциале в твердеющих минеральных вяжущих // Вестник НТУ «ХПИ». – 2003. – Вып.15. – С.66–74.

20. Плугин, А.А. Об определении электроповерхностного потенциала в твердеющих минеральных вяжущих // Вестник НТУ «ХПИ». – 2004. – Вып.33. – С.66–74.

21. Плугин А.Н., Плугин А.А. Коллоидно-химические аспекты прочности и водостойкости различных вяжущих и композиционных материалов // Proc.of 4th Intern. Conf. «Modern Building Materials, Structures and Techniques», Vilnius, Lithuania, May 10–13, 1995. – Vol.1. – Vilnius: Technika, 1995. – P.206–211.

22. Ребиндер, П.А. О механической прочности пористых дисперсных тел / П.А.Ребиндер, Е.Д.Щукин, Л.Я.Марголис // ДАН СССР. – 1964. – Т.154. – №3. – С.695–698.

23. Шейкин, А.Е. Структура и свойства цементных бетонов / А.Е.Шейкин, Ю.В.Чеховский, М.И.Бруссер. – Москва: Стройиздат, 1979. – 344 с.

24. Шумик, Д.В. Суперпластифицированная цементно-водная композиция для ремонта горных тоннелей: Дисс... к.т.н. – 05.23.05. – Харьков: ХарГАЖТ, 2001. – 231 с.

25. Киреенко, И.А. Расчет состава высокопрочных и обычных бетонов и растворов на стандартных и мелких песках. – Киев: Госстройиздат, 1961. – 80 с.

26. Кузнецова, Т.В. Алюминатные и сульфоалюминатные цементы. – Москва: Стройиздат, 1986. – 208 с.

27. Plugin, A. The Mechanism of Water and Ionic Permeability of Concrete / A.Plugin, I.Prokopova, S.Wild, A.Plugin // Proc. of the 10th Intern. Congr. of the Chemistry of Cement. – Goteborg: Inform Trycket, 1997. – V.4. – 4iv075. – 8pp.

28. Алексеев, С.Н. Долговечность железобетона в агрессивных средах / С.Н.Алексеев, Ф.М.Иванов, С.Модры, П.Шиссль. – М.: Стройиздат, 1990. – 320 с.

29. Плугін, О.А. Електричні впливи на бетон (електрообробка та захист від електрокорозії бетонів, виробів і конструкцій із них) / О.А.Плугін, О.С.Борзяк, В.Б.Мартинова, О.К.Халюшев; за ред. А.А.Плугіна і М.М.Зайченка. – Харків: Форт, 2013. – 300 с.

30. Vitek, J.L. Behaviour and Modelling in Serviceability Limit States Including Repeated and Sustained Loads: Contribution to the State of the Art Report / Czech Technical University. – Prague, 1996. – 35 pp.

31. Vitek, J.L. Excessive Deflections of Prestressed Concret Bridges / J.L.Vitek, V.Kristek // Diagnosis of Concrete Structures: Proc. of the 2nd RILEM Intern. Confer. – Bratislava: Expertcentrum, 1996. – P.310–315.

32. Плугін, А.А. Понаднормативна довгочасна повзучість бетону в залізобетонній конструкції місткісної споруди / А.А.Плугін, А.М.Плугін, С.М.Кудренко, Д.А.Плугін // Проблеми надійності та довговічності інженерних споруд і будівель на залізничному транспорті: Зб. наук. праць ХарДАЗТ. – Харків, 2000. – Вип.37. – С.32–44.

33. Улицкий, И.И. Теория и расчет железобетонных стержневых конструкций с учетом длительных процессов. – Київ: Будівельник, 1967. – 345 с.

Plugin Andrii A., DSc, Professor, Head of Building Materials, Constructions and Structures Department, Ukrainian State University of Railway Transport. Tel.: (+38 057) 730-10-63. E-mail: plugin_aa@kart.edu.ua Стаття прийнята 25.05.2015 р

Плугін Андрій Аркадійович, д-р техн. наук, професор, зав. кафедри будівельних матеріалів, конструкцій та споруд, Український державний університет залізничного транспорту. Тел.: (057) 730-10-63. Е-mail: plugin_aa@kart.edu.ua