Применение золя оксида кремния для получения бетонов

Студент гр. 104421 Загорский С.В. Научный руководитель — Бурак Г.А. Белорусский национальный технический университет г. Минск

Создание вяжущих, обладающих повышенной долговечностью и прочностью, возможно благодаря применению в составе смесей суперпластификаторов в комбинации с нанодисперсным оксидом кремния. При твердении цементов образуется достаточное количество кристаллической фазы разного состава и в том числе - 6% оксида кальция. Для того, чтобы уменьшить содержание оксида кальция необходимо ввести SiO_2 , который при затворении водой, свяжет CaO в кристаллогидраты, тем самым повысит плотность бетона и уменьшит его пористость.

В качестве исходного сырья для получения золя SiO_2 использовалось жидкое стекло.

В водных растворах натриевого жидкого стекла присутствуют метасиликаты и дисиликаты натрия (Na_2SiO_3 и $Na_2Si_2O_3$). Все остальные соединения представляют собой смесь мета- и дисиликата с избытком NaOH или коллоидного гидратированного кремнезема.

Водные растворы три- и тетрасиликата натрия всегда имеют коллоидный характер и содержат сложные ионные мицеллы общего состава:

$$[(mSiO_3 \cdot nSiO_2 \cdot xH_2O)^m]^{\Pi}$$

Кремнезем в водных растворах щелочных силикатов может находиться частично в коллоидной, частично в кристаллической форме.

При более высоких температурах образуются еще более сложные коллоидные агрегаты, находящиеся в равновесии:

$$[(\ m\ SiO_3\cdot n\ SiO_2\cdot x\ H_2O)^m\]^n<=>SiO_2+SiO_2\cdot H_2O\ (\ коллоид)$$

Коллоид
$$SiO_2 \cdot H_2O < \longrightarrow$$
 коллоид $H_2SiO_3 < = > 2H^+ + SiO_3^{2-}$.

Мета- и дисиликаты натрия обладают весьма близкими физико-химическими свойствами. Щелочных силикатов с отношением $SiO_2: Na_2O > 2$ в растворах не существует. Следовательно, все такие растворы являются типичными примерами коллоидных растворов.

Золь оксида кремния получен действием на разбавленное натриевое жидкое стекло хлороводородной кислоты :

$$Na_2O \cdot n SiO_2 + 2HCl + xH_2O = 2NaCl + nSiO_2 (x + 1) H_2O$$

Коллоидный кремнезем представляет собой легко подвижную, опалесцинирующую жидкость, состоящую из воды и наночастиц аморфного кремнезема в качестве дисперсной фазы. Размер частиц золя в пределах 1-100 и более нм, а их концентрация достигает $50\,\%$ и выше при обеспечении устойчивости систем.

Полученный золь использовался для модификации цементного теста. В вяжущее из ПЦ 500-ДО и песка (1:3) добавлялся водный раствор наноразмерного золя оксида кремния (0,1-3,5%) с пластифицирующей добавкой *Полипласт СП-1* (рH = 8 – 9). Добавка представляет собой нафталинформальдегидный суперпластификатор для бетонов, содержащий 90 % сухого вещества. Пластификатор отличается хорошей растворимостью в воде, увеличивает подвижность смеси и снижает водопотребность. Пластифицирующая добавка вводилась в количестве 0,7 % от массы цемента для обеспечения приемлимой удобоукладываемости смеси. Количество воды затворения использовалось из расчета получения теста подвижной консистенции, при испытании которой на приборе Вика пестик не доходил до пластины 4 мм. Изготовленные образцы размером 20x20x20 мм твердели в воде при t = 20+2 °C. Испытания образцов на прочность при сжатии проводились в возрасте 1,3,7 и 28 суток твердения. Предел прочности при сжатии образцов с золем SiO_2 после 28 суток твердения равен 67,2-68,9 мПа.

На ранней стадии твердения прочностные показатели образцов с SiO_2 и пластификатором превышают показатели контрольного состава на 10-15%. Эффективность применения коллоидного оксида кремния определяется его дисперсностью. SiO_2 распределяется в цементной смеси в виде частиц, размеры которых меньше зерен цемента и, вступая в химическое взаимодействие, позволяет получить более плотные и прочные материалы.

В результате проведенных исследований установлена возможность получения стабильного коллоидного оксида кремния из жидкого стекла и возможность его использования в производстве бетонов.