

УДК 666.11

СТЕКЛА С ПОВЫШЕННЫМ ПОКАЗАТЕЛЕМ ПРЕЛОМЛЕНИЯ ДЛЯ ДИСПЕРСНЫХ НАПОЛНИТЕЛЕЙ

Ю. Г. Павлюкевич, Л. Ф. Папко

Белорусский государственный технологический университет, г. Минск

Стеклянные дисперсные наполнители, применяемые в дорожном строительстве в качестве световозвращающих элементов дорожной разметки автомобильных дорог, при производстве светоотражающих дорожных знаков, должны иметь сферическую форму при диаметре шариков 100–1000 мкм. Коэффициент световозвращения дорожной разметки возрастает с ростом показателя преломления стеклошариков. В связи с этим актуальным является разработка стекол для дисперсных наполнителей с повышенным коэффициентом преломления.

Основное применение стекла с повышенным показателем преломления находят в оптическом материаловедении. К типам и маркам стекол с показателем преломления, составляющим свыше 1,6, относятся флинты и тяжелые флинты, полученные на основе системы $K_2O-PbO-SiO_2$, баритовые флинты, которые синтезируют на основе системы $K_2O-BaO-ZnO-PbO-SiO_2$, сверхтяжелые кроны, полученные на основе системы $BaO(ZnO)-La_2O_3-B_2O_3-SiO_2$. Наибольший вклад в величину показателя преломления стекол вносят такие компоненты, как BaO , CdO , PbO , TiO_2 , ZrO_2 , La_2O_3 , Nb_2O_5 , Gd_2O_3 , Ga_2O_3 , Ta_2O_5 , Y_2O_3 , WO_3 [1].

Применение дорогостоящих соединений лантана, ниobia, гадолиния, иттрия оправдано при получении оптических стекол специального назначения; соединения свинца и кадмия как чрезвычайно опасные и высокоопасные в современном материаловедении применяются крайне ограниченно. Ряд компонентов, таких как ZrO_2 , WO_3 , оксиды редкоземельных элементов, существенно повышают вязкость стеклорасплава, поэтому вводятся в ограниченном количестве для корректировки показателя преломления.

В связи с этим синтез стекол с высоким показателем преломления проводился нами на основе малокремнеземистых боросиликатных стекол системы $BaO-TiO_2-B_2O_3-SiO_2$. Варка стекол проводилась в электрической печи при температуре $1250\pm10^{\circ}C$.

Желтый оттенок стекол с повышенным содержанием оксида титана в присутствии примесного оксида железа связан с образованием ряда хромофорных железотитанатных комплексов, поглощающая способность которых усиливается в ряду $Ti^{4+}-O-Fe^{3+}\rightarrow Ti^{3+}-O-Fe^{3+}\rightarrow Ti^{4+}-O-Fe^{2+}$ [2].

При окислительном потенциале шихты и газовой среды происходит переход $\text{Fe}^{2+} \rightarrow \text{Fe}^{3+}$, а Ti^{4+} не переходит в окрашивающую форму Ti^{3+} . Результаты экспериментальных варок стекол показали, что для получения бесцветных титансодержащих стекол при содержании TiO_2 до 40 мол.% необходимо использовать сырьевые материалы с минимальным содержанием оксида железа, в частности кварцевый песок марок ООВС и ОВС, и повысить окислительный потенциал стекломассы за счет введения в состав шихты азотнокислого бария либо азотнокислого кальция. В отсутствии окислителей в составе шихты наличие в стекле Fe_2O_3 в количестве 0,01–0,02 мас.% может вызвать окрашивание стекла. Кроме этого, $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ и $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ являются осветителями при варке легкоплавких стекол.

Кристаллизационная способность опытных стекол, определяемая методом градиентной термообработки в электропечи, возрастает с ростом содержания TiO_2 , который является инициатором кристаллизации в ситалловых стеклах, и в меньшей степени – с ростом содержания модификатора BaO . Верхняя температура кристаллизации опытных стекол находится в пределах 950–1050 °C. Соответственно рекомендуемая температура выработки стеклошариков превышает 1000 °C.

Показатель преломления опытных стекол, определяемый иммерсионным методом, находится в пределах 1,72–1,88 и в наибольшей мере возрастает с ростом содержания оксида титана. Однако в связи с высокой склонностью к кристаллизации стекол с высоким содержанием TiO_2 его содержание ограничено 30 мол.%.

Химическая стойкость стекол определялась по отношению к реагентам, которые согласно ГОСТ Р 53173-2008 используются для оценки устойчивости стеклошариков, применяемых в качестве свето-возвращающих элементов дорожной разметки. Качество поверхности оценивалось визуально под микроскопом после обработки следующими реагентами: дистиллированной водой при кипячении в течение 120 мин; 5 %-ным раствором HCl при обработке в течение 300 с; 3 %-ным раствором NaOH при обработке в течение 300 с; 3 %-ным раствором NaCl при обработке в течение 300 с. Установлено, что образцы стекол с содержанием BaO 35–45 мол. % неустойчивы к воздействию воды и раствора соляной кислоты.

По совокупности технологических и физико-химических свойств выбран оптимальный состав стекла для получения дисперсных наполнителей. Для определения температурных параметров получения стеклошариков проведено исследование высокотемпературной вязкости стеклорасплава на высокотемпературном вискозиметре модели Orton RSV-1600 (рисунок).

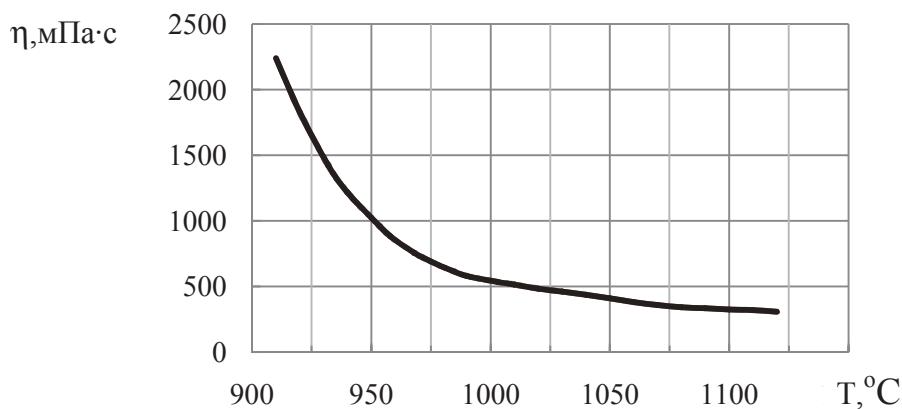


Рисунок – Температурная зависимость вязкости расплава стекла оптимального состава

Характерной особенностью реологических свойств низкокремнеземистых стекол системы BaO–TiO₂–B₂O₃–SiO₂ являются низкие показатели вязкости при температуре свыше 1000 °C, составляющие менее 0,5 Па·с, и резкий рост вязкости при охлаждении до температуры стеклования. Температура стеклования опытных стекол определена с помощью дилатометра DIL 402 PC фирмы «Netzsch» при регистрации дилатометрических кривых и составляет 556–602 °C.

Для формования стеклошариков из стекла с высоким показателем преломления использован центробежный способ формования при струйном питании стекломассой[3]. Высокая скорость твердения данного стекла требует существенного изменения режимов формования стеклошариков в сравнении с натрийкальцийсиликатным стеклом.

Таким образом, разработанное стекло по эксплуатационным характеристикам может быть использовано для получения световозвращающих элементов разметки автомобильных дорог с повышенным коэффициентом световозвращения.

ЛИТЕРАТУРА

1. Немилов, С.В. Оптическое материаловедение. Оптические стекла / С.В. Немилов. – С.-Петербург.: НИУ ИТМО, 2011. – 175 с.
2. Ходаковская, Р. Я. Химия титансодержащих стекол и ситаллов / Р.Я. Ходаковская. – М.: Химия, 1978. – 288 с.
3. Павлюкевич, Ю.Г. Получение стеклянных дисперсных наполнителей / Ю.Г. Павлюкевич, Л.Ф. Папко, Н.Н. Гундилович // Новые технологии рециклинга отходов производства и потребления: материалы межд. научно-техн. конф., 19–21 октября 2016 г., Минск. – С. 148–151.