Поведение температур стеклования и кристаллизации оксидного стекла MgO–Al₂O₃–SiO₂ в условиях внешних воздействий

© В.И. Алексеенко, Г.К. Волкова, И.Б. Попова, И.К. Носолев, Т.Е. Константинова

Донецкий физико-технический институт им. А.А.Галкина НАН Украины,

340114 Донецк, Украина

05:12

(Поступило в Редакцию 28 июля 1995 г. В окончательной редакции 5 мая 1996 г.)

Изучена кинетика температур стеклования T_g и кристаллизации T_{cr} стекла MgO–Al₂O₃–SiO₂ в условиях отжига в интервале стеклования и после обработки импульсным магнитным полем (ИМП). Установлено, что все исследуемые параметры претерпевают немонотонные и коррелирующие между собой временны́е изменения, связанные с протеканием в стекле структурной релаксации (СР). Обнаружен важный с точки зрения современных представлений о механизмах СР эффект относительного снижения T_g и T_{cr} в отожженном или обработанном ИМП стекле, связанный с концентрационным перераспределением химических связей. Определено условие аномального поведения исследуемых температур в результате внешних воздействий.

Одними из основных термодинамических параметров твердой неупорядоченной системы являются температура стеклования T_g, характеризующая начало процесса структурной релаксации или начало кинетической неустойчивости системы, и температура кристаллизации T_{cr}. Известно, что все параметры достаточно чувствительны к внешним воздействиям. Так, в работах [1,2] было замечено, что металлические легирующие элементы, характеризующиеся сильным взаимным отталкиванием, понижают Tg в металлических стеклах, а компоненты, для которых свойственно притяжение, наоборот, повышают T_g. Авторами [3] обнаружено влияние на T_g предварительного отжига стекла. В соответствии с их данными повышение температуры предварительного отжига металлических стекол приводит к снижению экзотермического эффекта релаксации структуры за счет повышения T_g. Воздействие термической обработки распространяется также и на процессы кристаллизации в аморфных материалах. Согласно данным [4], вследствие термической обработки изменяются температура начала кристаллизации и последовательность выделения кристаллических фаз в силикатных стеклах. В работе [5] экспериментально обнаружено снижение температуры образования ферромагнитных кристаллических фаз в металлических стеклах в результате обработки их слабыми магнитными полями. Обнаруженный нами [6] немонотонный характер кинетики структурной релаксации (СР) оксидных стекол систем MgO-Al₂O₃-SiO₂ и Bi(Pb)-Sr-Ca-Cu-O в условиях их термообработки в области стеклования и после магнитоимпульсного воздействия, как удалось выяснить, может быть обусловлен наличием некоторого набора структурно-энергетических состояний стеклосистемы.¹ В этих состояниях с определенной вероятностью аморфная структура стекла может как квазистационарно существовать, так и пребывать в процессе релаксации.

Немонотонный характер кинетики СР, по-видимому, должен определенным образом задавать временное распределение таких термодинамических параметров, как T_g и $T_{\rm cr}$. Настоящая работа посвящена изучению вопроса о поведении этих параметров в зависимости от уровня релаксации структуры неравновесной стеклосистемы MgO-Al₂O₃-SiO₂ и взаимосвязи их со структурой релаксирующего материала. Конкретно в работе исследовалось кинетическое поведение T_g , $T_{\rm cr}$, модуля упругости (M) ($M \sim f_r^2$ — квадрату резонансной частоты составного вибратора) и внутреннего трения (Q^{-1}) ($Q^{-1} \cdot \pi = \delta$ — декременту затухания колебаний) стекла состава стехиометрического кордиерита 2MgO · 2Al₂O₃ · 5SiO₂ в процессе СР.

Для решения поставленной задачи, в частности для определения T_g и $T_{\rm cr}$, использовалась методика дифференциально-термического анализа (ДТА). Для получения достоверных результатов измерения повторяли не менее 5 раз. За результат принималось среднее арифметическое значение температур $T = \sum_{i=1}^{N} T_i/N$, а разброс измерений характеризовали среднеквадратичным отклонением $S = \sqrt{\sum_{i=1}^{N} (\bar{T} - T_i)^2/N}$, где N = 5. Поэтому в работе под величиной температур следует

понимать их среднее арифметическое значение. Скорость температурной протяжки 5° С/min. Измерения Q^{-1} и M осуществлялись возбуждени-

ем резонансных продольных колебаний с частотой $f_r \approx 90 \text{ KHz}$. Модуль упругости использовался как структурный параметр, с помощью которого можно характеризовать относительный вклад в структуру тех или иных химических связей.

Магнитоимпульсная обработка стекол проводилась на воздухе в полях напряженностью $\sim 10^5$ А/m. Для изучения Q^{-1} и M использовали кордиерит в виде монолитного стекла, а для ДТА — в виде мелкодисперсного порошка. Весь исследуемый материал предварительно термостабилизировался с целью получения однородности свойств исходного состояния.

¹ В стеклосистеме существует некое распределение структуры по состояниям, задаваемое в основном термической предысторией материала.

1. Результаты

На рис. 1 для стекла MgO-Al₂O₃-SiO₂ приведены зависимости относительного изменения температуры стеклования $T_g - T_{g0}/T_{g0}$, где T_{g0} — температура стеклования исходного стекла, от длительности предварительных термообработок при 800, 820 и 840°С (кривые 1-3 соответственно) исходного термостабилизированного стекла. Обращает на себя внимание тот факт, что знак эффекта изменения Tg может быть на только положительным, что соответствует увеличению Tg относительно исходного состояния в результате термообработок, но и отрицательным. Другими словами, при определенных режимах термообработок Tg может снижаться относительно исходной Tg. Величина этого эффекта снижения Tg зависит от температуры термообработки Та и ее длительности t_a и может достигать 5% при определенной из опыта дисперсии $S \approx 1\%$. С ростом T_a величина отрицательного эффекта снижается. Такова же закономерность его изменения и со временем термообрабоки. Проявление отрицательного эффекта изменения Tg в результате термообработки является фактом интересным и нетривиальным.

Далее в работе приведены данные ДТА по влиянию предварительной термообработки исследуемого стекла в интервале стеклования на $T_{\rm cr}$ μ -кордиерита. На рис. 2 представлены зависимости ее относительного изменения $(T_{\rm cr} - T_{\rm cr0})/T_{\rm cr0}$, где $T_{\rm cr0}$ — температура кристаллизации исходного стекла, при 800, 820 и 840°С (кривые 1-3 соответственно). Характер поведения этих зависимостей качественно аналогичен характеру относительного изменения T_g . Наблюдается довольно строгая корреляция во времени этих зависимостей. Для всех температур и времен термообработки, используемых в работе, разность $(T_{\rm cr} - T_g)$ остается в пределах экспериментально определенной дисперсии величиной постоянной и равной таковой в исходном материале.



Рис. 1. Зависимость относительного изменения T_g стекла системы MgO-Al₂O₃-SiO₂ от длительности термообработок при 800 (1), 820 (2), 840°C (3).



Рис. 2. Зависимость относительного изменения T_{cr} стекла системы MgO-Al₂O₃-SiO₂ от длительности термообработок при 800 (1), 820 (2), 840°С (3).

Оценка величины эндоэффекта² (S/m) на основании полученных термограмм показала, что нет определенной зависимости S/m ни от T_a , ни от t_a (табл. 1).

В табл. 2 приведены результаты измерения температуры стеклования T_g и температуры кристаллизации $T_{\rm cr}$ в μ -кордиерит в процессе выдержки при комнатной температуре после обработки ИМП закаленного стекла системы MgO–Al₂O₃–SiO₂.

Как следует из представленных данных, изменения, происходящие в стекле при комнатной температуре после обработки его ИМП, приводит к снижению T_g по сравнению с исходным материалом. Причем через 5 суток после обработки ИМП эффект снижения T_g более значителен, чем через 10 и 15 суток, что свидетельствует о немонотонной зависимости T_g от времени выдержки после обработки ИМП.

Таким образом, обработка стекла ИМП аналогично термической обработке в области стеклования приводит к снижению его T_g по сравнению с исходным стеклом. Это, очевидно, происходит за счет каких-то изменений в структуре, в результате возбужденной магнитным полем СР, протекающей в исследуемом стекле при комнатной температуре. Следует отметить, что приведенные результаты по термообработке и обработке ИМП не согласуются с экспериментальными данными, полученными на металлических стеклах [3], где наблюдали повышение T_g , связанное с предварительным отжигом и частичным протеканием СР за время этого отжига.

Аналогично термообработке после обработки ИМП снижается и $T_{\rm cr}$ обработанного стекла по сравнению с исходным закаленным стеклом (табл. 2). Поведение $T_{\rm cr}$ после обработки стекла ИМП, так же как и в случае термообработки, строго коррелирует с поведением T_g , а значит, $T_{\rm cr}$ обработанного ИМП стекла, так же как

² Величина эндоэффекта оценивалась по отношению площади *S* эндопика на экспериментальной кривой ДТА, измеренной взвешиванием, к массе *m* соответствующей навески. Ошибка измерения *S* не превышала 20%.

t_a, \min	$T_a=800^\circ\mathrm{C}$		$T_a=820^\circ\mathrm{C}$		$T_a=840^\circ\mathrm{C}$	
	S/m	$(T_{ m cr}-T_g),^{\circ}{ m C}$	S/m	$(T_{\rm cr}-T_g),^{\circ}{ m C}$	S/m	$(T_{\rm cr}-T_g),^{\circ}{ m C}$
30 120 240 360 480	$\begin{array}{c} 4.5 \cdot 10^{-3} \\ 3.7 \cdot 10^{-3} \\ 3.2 \cdot 10^{-3} \\ 4.0 \cdot 10^{-3} \\ 4.4 \cdot 10^{-3} \end{array}$	139 135 140 137 133	$\begin{array}{c} 2.5 \cdot 10^{-3} \\ 2.8 \cdot 10^{-3} \\ 2.9 \cdot 10^{-3} \\ 2.7 \cdot 10^{-3} \\ 2.4 \cdot 10^{-3} \end{array}$	133 133 145 140 140	$\begin{array}{c} 3.3 \cdot 10^{-3} \\ 3.5 \cdot 10^{-3} \\ 2.1 \cdot 10^{-3} \\ 2.9 \cdot 10^{-3} \\ 2.5 \cdot 10^{-3} \end{array}$	133 140 140 136 135

Таблица 1. Значения величины эндоэффекта S/m и разности температур ($T_{cr} - T_g$) в зависимости от температуры T_a и длительности t_a предварительной термообработки стеклосистемы MgO–Al₂O₃–SiO₂

и отожженного, может принимать значения ниже $T_{\rm cr}$ исходного материала. При этом разность $(T_{\rm cr} - T_g)$ и отношение S/m также остаются постоянными.

Строгую корреляцию между зависимостями $T_g(t_a)$ и $T_{cr}(t_a)$ в исследуемом интервале времен и температур отжига, а также после обработки ИМП, как оказалось, можно описать следующим выражением:

$$T_g(t_a)/T_{\rm cr}(t_a) = {\rm const},$$
 (1)

где const ≈ 0.85 .

Таким образом, на основании приведенных данных можно говорить о нетривиальном поведении указанных выше термодинамических параметров оксидного стекла системы MgO-Al₂O₃-SiO₂ в условиях термообработки в области стеклования и после ИМП воздействия. Такое поведение мы связываем с протеканием в материале СР при его термообработке и после обработки ИМП. Для того чтобы понять такой характер поведения термодинамических параметров, в работе использовались, как отмечалось ранее, измерения Q^{-1} и *M*. Особый интерес для нашего случая представляет М, который непосредственно связан с Tg, поскольку определяется прежде всего типом, величиной энергии связей и их концентрацией. Поэтому, исследуя кинетику М при температуре протекания СР в поле ультразвука (УЗ), можно наблюдать поведение структуры в том или ином ее состоянии.

Задача состояла в том, чтобы обнаружить такое состояние, из которого система могла бы релаксировать. Для этого на исследуемом стекле снимались температурные зависимости $Q^{-1}(T)$ и M(T) при относительной амплитуде деформации $\varepsilon_0 = 6 \cdot 10^{-8}$. Как показано на рис. 3 (кривые 1, 1'), в результате первого измерения Ω^{-1} и M

Таблица 2. Значения температур стеклования T_g и кристаллизации T_{cr} стеклосистемы MgO–Al₂O₃–SiO₂ после обработки ее ИМП в одном режиме

Состояние	T_g , °C	$T_{\rm cr}, {}^{\circ}{\rm C}$
Исходное закаленное стекло	810 785	935 913
10 суток после ИМП	785	922
15 суток после ИМП	790	918

(скорость нагрева — 2° /min) в приведенном температурном диапазоне наблюдается набор пиков Q^{-1} с различными амплитудами и соответствующими изменениями M на них. Каждый из пиков Q^{-1} является результатом поглощения энергии УЗ колебаний соответствующим состоянием структуры, характеризующимся своей энергией активации U_i . Условие резонансного поглощения УЗ колебаний для термоактивируемых релаксационных процессов

$$\omega_r \tau = 1, \tag{2}$$

где $\omega_r = 2\pi fr$, $\tau = \tau_0 \exp(U_i/kT_i)$ — время релаксации атома, за которое происходит поглощение УЗ энергии; $\tau_0 = 10^{-13}$ s; k — константа Больцмана; T_i — температура максимума *i*-го пика, Q^{-1} дает возможность произвести оценку U_i .

Их значения изменяются от 0.19 до 0.8 eV в исследуемом температурном диапазоне. Последующее измерение Q^{-1} и M (рис. 3, кривые 2 и 2') на этом же образце обнаружило изменение спектра состояний структуры, произошедшее в результате первой протяжки по температуре. Другими словами, некоторые состояния термодинамически неравновесной структуры при определенных температурах оказались и кинетически неравновесными. А это как раз и есть то, к чему мы стремились. Кинетическая неустойчивость состояний позволяет в конкретном случае наблюдать изменения в системе за счет конкретного структурного перехода.

На рис. 4 (кривые I и I') приведены кинетические зависимости $\Omega^{-1}(t_a)$ и $M(t_a)$, снятые при температуре 150°С, соответствующей серии близкорасположенных и перекрывающихся пиков. Зависимости $\Omega^{-1}(T)$ и M(T)после 7 h выдержки при 150°С приведены на рис. 3 (кривые 3 и 3'). Как видно из рис. 4, на зависимостях $Q^{-1}(t_a)$ и $M(t_a)$ на фоне соответственно общего понижения и роста наблюдается ряд немонотонностей, характерной чертой которых является наличие участков увеличения и снижения изучаемых физических величин. Важным является тот факт, что немонотонности на этих зависимостях наблюдаются при одних и тех же временах, характеризующих процесс СР.

На наш взгляд, результаты, приведенные на рис. 4, являются решающими в понимании обнаруженных в работе аномалей в поведении температур стеклования и кристаллизации в условиях внешних воздействий. Дело



Рис. 3. Температурные зависимости Q^{-1} (*1*-3) и M (*1'*-3') в стекле системы MgO-Al₂O₃SiO₂. *1*, *1'* — первая; *2*, *2'* — вторая; *3*, *3'* — третья температурные протяжки.



Рис. 4. Кинетические зависимости $Q^{-1}(t_a)$ (1) и $M(t_a)$ (2) в стекле системы MgO–Al₂O₃SiO₂ при 150°С в поле ультразвука с $\varepsilon_0 = 6 \cdot 10^{-8}$.

в том, что на зависимостях $Q^{-1}(t_a)$ и $M(t_a)$, поскольку они непосредственно связаны с T_g , отражен как нормальный ход T_g в процессе СР, т. е. рост, известный и ранее, так и аномальное снижение T_g . При этом росту T_g соответствуют увеличение M и снижение Q^{-1} , что свидетельствует об упорядочении структуры стекла, и наоборот, снижению T_g соответствуют снижение M, рост Q^{-1} и в результате структурное разупорядочение.

2. Обсуждение результатов

Анализируя полученные результаты на основании физической сущности метода ДТА, можно сказать, что появление в предкристаллизационной области температур теплового эффекта свидетельствует о поглощении структурной тепловой энергии, необходимой для активации процесса СР. Эффект поглощения тепловой энергии будет определяться частотой скачков атомов $(1/\tau_i)$ исследуемой структуры в возбужденном состоянии с энергией Ui и концентрацией атомов в этом состоянии N_i. Поглощенная в единице объема за единицу времени энергия, совершающая работу по преодолению атомами в *i*-м состоянии потенциальных барьеров, будет пропорциональна N_i/τ_i . Отсюда очевидно, что, как только при какой-то T значение N_i/τ_i достигнет соразмерной величины, характеризующей предел чувствительности ДТА, тепловой эффект будет наблюдаться. Температурой начала этого эффекта и будет T_{gi}. Если в результате СР (после термообработки или обработки ИМП) материал перейдет в *i* + 1-состояние, где $N_{i+1}/ au_{i+1} < N_i/ au_i$, то $T_{gi+1} > T_{gi}$. Такое поведение температуры стеклования считается нормальным. Если же в результате каких-то изменений в структуре за счет термообработки или обработки ИМП будет выполняться условие $N_{i+1}/\tau_{i+1} > N_i/\tau_i$, то в эксперименте будет наблюдаться аномальное поведение $T_{gi+1} < T_{gi}$. Именно такой случай в представленной работе и обнаружен.

Остановимся более подробно на условии аномального поведения температуры стеклования. Для этого рассмотрим два любых соседних состояния структуры *i*-е с U_i и i + 1-е с U_{i+1} , где 1) $U_{i+1} > U_i$, а $N_i > N_{i+1}$, тогда, как следует из выражения для au, в этом случае выполняется условие $N_i/\tau_i > N_{i+1}/\tau_{i+1}$ и температура стеклования будет определяться і-м состоянием; 2) соотношение $U_{i+1} > U_i$, а $N_i < N_{i+1}$ может привести к $N_i/\tau_i < N_{i+1}/\tau_{i+1}$, тогда T_g будет определяться i + 1-м состоянием. Приведем пример. Поскольку исследуемое стекло состоит из смеси оксидов MgO, Al₂O₃ и SiO₂, то рассмотрим два конкретных состояния SiO₂: состояние A (связи O–O) с $N_A = 10^{13}$ cm⁻³, $U_A = 1.44$ eV и состояние B (связи Si–Si) с $N_B = 5 \cdot 10^{14}$ cm⁻³ и $U_B = 1.83 \,\mathrm{eV}$ [7]. Оценки проведем для $T_g = 800^\circ\mathrm{C}$ (1073 К), определенной из данных ДТА. Значения τ_A и τ_B определяем из выражения для τ . Тогда $N_A/\tau_A \cong 1.6 \cdot 10^{19} \,\mathrm{cm}^{-3} \cdot \mathrm{s}^{-1}, N_B/\tau_B \cong 10^{19} \,\mathrm{cm}^{-3} \cdot \mathrm{s}^{-1}.$ Если значение N_A/τ_A считать за предел чувствительности ДТА, то состояние В начнет давать экспериментально наблюдаемый вклад при $T_{gB} = 1089 \,\mathrm{K}$, в то время как состояние А — при T_{gA} = 1073 К. Если же в результате внешнего воздействия N_B увеличится до 10^{15} cm⁻³, всего лишь в 2 раза по сравнению с исходным состоянием, то это приведет к тому, что тепловой эффект за счет состояния *В* будет наблюдаться при $T_{gB} = 1052$ К. Другими словами, за счет увеличения концентрации N_B происходит снижение Tg на 21 К. Возникает вопрос: имеют ли место такие концентрационные эффекты в результате СР за счет внешнего воздействия? Да. Свидетельством тому и являются наблюдаемые участки относительного увеличения Q^{-1} и снижения M в результате CP, поскольку уровень Q^{-1} определяется концентрацией структуры в конкретном состоянии. Случай с $U_{i+1} < U_i$ мы не рассматриваем, так как он маловероятен, поскольку в результате внешнего возбуждения наблюдается общее упорядочение структуры, при котором $U_{i+1} > U_i$. Приведенные выше рассуждения справедливы и для процесса кристаллизации, поскольку T_{cr} будет также определяться состоянием структуры стекла, дающим максимальный вклад в этот процесс. Таким образом, наблюдаемое аномальное поведение изучаемых термодинамических параметров носит концентрационный характер и может быть объяснено в рамках модели о спектре структурных состояний, приведенной нами в работе [6].

Список литературы

- [1] Ewing R.H. // J. Crystal. Growth. 1971. Vol. 11. P. 221.
- [2] Chen H.S. // Acta Met. 1974. Vol. 22. P. 897.
- [3] Takayama S., Kudo M. // J. Jap. Inst. Met. 1981. Vol. 45. N 1. P. 34–39.
- [4] *Китайгородский И.И., Ходаковская Р.Я.* // Изв. АН СССР. Неорган. материалы. 1965. Т. 1. № 5. С. 796–803.
- [5] Плотнюк В.В., Ефимова Т.В. // Металлофизика. 1993. Т. 15.
 № 10. С. 90–93.
- [6] Алексеенко В.И., Волкова Г.К., Попова И.Б. и др. // ЖТФ. 1996. Т. 66. Вып. 1. С. 59–58.
- [7] Силинь А.Р., Лаце Л.А. // ФиХС. 1992. Т. 18. № 2. С. 1–13.