УДК 536.7+532.783

Е. П. Соколова

ФАЗОВЫЕ РАВНОВЕСИЯ В НЕМАТИЧЕСКИХ СМЕСЯХ ТВЁРДЫХ ОДНООСНЫХ И ДВУОСНЫХ ЧАСТИЦ

PHASE EQUILIBRIA IN NEMATIC MIXTURES OF HARD UNIAXIAL AND BIAXIAL PARTICLES

Санкт-Петербургский государственный университет 198504 Санкт-Петербург, Университетский пр., 26. E-mail: esok@AM7940.spb.edu

В рамках модели смеси прямоугольных параллелепипедов симметрии D_{2h} с дискретным распределением ориентаций исследованы нематическое упорядочение и расслаивание в смесях стержнеобразных и пластинчатых частиц. Показано, что область однородной нематической фазы в подобных смесях может быть значительно расширена при добавлении компонента-гомогенизатора с частицами определённых размеров и формы. Результаты сопоставлены с выводами других молекулярностатистических моделей, а также обсуждены во взаимосвязи с экспериментальными данными о фазовых равновесиях в мезоморфной системе.

Ключевые слова: модель Цванцига, смеси стержней и пластин, расслаивание, двуосная нематическая фаза.

Nematic and demixing behaviour of binary and ternary mixtures of rod- and platelike hard particles is studied using the off-lattice restricted-orientation model of rectangular parallelepipeds with the D_{2h} symmetry. It is shown that the region of a miscible nematic phase formed in rod/plate mixtures can be considerably broadened due to adding a cosolvent with particles of the appropriate shape and size. The results are compared with those of other molecular-statistical models. The phase equilibria of an experimental system are also reported which exhibits a behaviour close to the systems studied by model calculations.

Key words: the Zwanzig model, rod-plate mixtures, demixing, biaxial nematic phase.

Смеси анизометричных твёрдых частиц разной формы находят широкое применение для изучения структурных превращений в термотропных жидких кристаллах и коллоидных дисперсиях методами статистической термодинамики и компьютерного эксперимента. Значительное внимание уделяется смесям частиц вытянутой и пластинчатой (дискообразной) формы, взаимодействие между которыми сводится к стерическому отталкиванию [1 - 8]. Причиной разнообразия форм макроскопической упорядоченности здесь является тонкий баланс энтропийных вкладов в свободную энергию, обусловленных смешением разнородных частиц, их дальней ориентационной упорядоченностью, двухчастичными (исключённый объём) и коллективными взаимодействиями.

Отличительной особенностью систем такого типа является возможность образования двух одноосных (N_+ и N_-) и двуосной (N_b) нематических мезофаз. В фазе N_+ вдоль оси преимущественного ориентирования (директора) в среднем направлены длинные оси стержней; директор фазы N_- формируется векторами, перпендикулярны-

[©] Соколова Е. П., 2011

ми плоскостям симметрии пластин. В фазе N_b оси симметрии стержней и пластин ориентируются вдоль двух взаимно перпендикулярных направлений. В однокомпонентной системе возникновение фазы N_b может быть обусловлено двуосностью молекулярной формы; для прямоугольных призм с точечной группой симметрии D_{2h} это было теоретически предсказано около 40 лет назад [9, 10]. В настоящее время существование двуосного нематика экспериментально доказано в коллоидной дисперсии гётита (α -FeOOH), частицы которого имеют форму параллелепипедов $L>B>W(L/W \approx 10)$ с узким распределением по размерам [11]. Согласно этой работе, фаза N_b стабильна при $B \approx \sqrt{L \cdot W}$, что соответствует теории ориентационного упорядочения ансамбля двуосных частиц [9, 10, 12].

Возможность образования двуосной фазы при смешении одноосных нематиков с несовпадающими направлениями директора была впервые установлена при исследовании смесей аксиально симметричных стержней и пластин на кубической решётке [1]. В последующих работах обсуждается устойчивость фазы N_b по отношению к мезофазам с частичным трансляционным порядком, а также к разделению на одноосные фазы N_+ и N_- [2, 5 – 8]. Системы стержней и пластин небольшой анизометричности (для стержней $4 \le L/W \le 5$) изучаются в качестве идеализированных моделей смесей каламитных и дискотических мезогенов. Как показывают результаты молекулярных моделей и компьютерного эксперимента, фазы N_+ и N_- в таких системах разделены гетерогенной областью N_+ – N_- , относительно которой двуосная фаза неустойчива [2, 5 – 7, 13].

Фазовые диаграммы смесей каламитных и дискотических нематиков входят в область исследований жидкокристаллических материалов, необходимых для реализации двуосных фаз [14]. Согласно данным эксперимента [15 – 17] эти компоненты обычно не смешиваются в нематической фазе. Однако область расслоения может исчезать при добавлении третьего компонента – так называемого «структурного амфифила» (shape amphiphile) [17]. Компоненты смесей, исследованные в работе [17], показаны на рис. 1. Молекула соединения *3* содержит дискотический фрагмент в виде латерального заместителя, соединённого с фрагментом молекулы каламитного нематика гибкой развязкой.



Рис. 1. Структуры молекул дискотического, каламитного мезогенов и структурного амфифила (*1*, *2*, *3*) [17]

Мезогены 1 и 2 смешиваются с образованием граничных нематических фаз: N_+ в области 0 ÷ 35 мол. % компонента 1 и фазы N_- в области 0 ÷ 7 мол. % компонента 2; температура просветления на границе устойчивости смешанных фаз понижается на ~ 20°. Эквимолекулярная смесь нематиков 1 - 2 является гетерогенной, но при добавлении мезогена 3, если его содержание превышает 20 мол. %, тройной нематический раствор становится гомогенным [17].

В настоящей работе рассматривается влияние третьего компонента на фазовые равновесия в бинарной смеси, состоящей из аксиально симметричных частиц стержнеобразной (**R**) и пластинчатой (**P**) формы. Двуосные молекулы добавляемого компонента (**B**) аппроксимируются прямоугольными призмами симметрии D_{2h} , причём для общности рассматриваются как вытянутые, так и плоские частицы. Параметрами модели являются отношения длин рёбер и соотношения объёмов молекул. Постановка задачи находится во взаимосвязи с представлениями, согласно которым многие закономерности диаграмм состояния смесей, в которых образуются ортогональные мезоморфные фазы, определяются силами отталкивания анизометричных частиц [6, 7, 13, 18, 19]. При таком идеализированном представлении реальных молекул не учитываются анизотропные силы межмолекулярного притяжения, а также конформационная подвижность фрагментов молекул, зависящая от агрегатного состояния фазы.

Для вычисления фазовых равновесий и ориентационной упорядоченности компонентов используется термодинамически самосогласованная модель *n*-компонентной системы прямоугольных призм с непрерывным распределением центров масс и дискретным распределением ориентаций [19]; в литературе дискретные модели носят название моделей Цванцига [20]. Система находится в объёме V. Частица сорта k имеет объём v_k и размер $L_k \times B_k \times W_k$. Рёбра призм, вдоль которых направлены молекулярные оси координат (x y z), параллельны осям (X Y Z) неподвижной системы. Распределение частиц по ориентациям представляется набором $\{s_{\alpha k}\}$, где $s_{\alpha k} = N_{\alpha k} / N_k$ – доля частиц сорта k с ориентацией α ; условие нормировки $\sum_{\alpha=1}^m s_{\alpha k} = 1$. В двуосной фазе m = 6(m = 3) для частиц симметрии D_{2h} (D_{4h}) [8 – 10], в одноосной фазе m = 3. Конфигурационный вклад в энергию Гельмгольца, F_{conf} , а термической системы частиц симметрии D_{2h} имеет вид [19]:

$$\frac{F_{conf}}{Nk_{\rm B}T} \equiv \widetilde{F}\left\{\{s_{\alpha k}\}, \{y_{k}\}, \eta\right\} =$$

$$= -1 + \ln m + \sum_{k=1}^{n} y_{k} \left\{\sum_{\alpha s \alpha k} \ln s_{\alpha k} + \ln \frac{\varphi_{k}/v_{k}}{\overline{V}-1} + f_{k} \left[\frac{1}{(\overline{V}-1)^{2}} \sum_{i=1}^{3} a_{i} b_{i} + \frac{1}{(\overline{V}-1)^{3}} \prod_{i=1}^{3} a_{i}\right]\right\}$$
(1)

Здесь $N = \sum_k N_k$, $\overline{V} = V / \sum_l N_l v_l = 1/\eta$, η – плотность, $y_k = N_k / N$, $\varphi_k = N_k v_k / \sum_l N_l v_l$ – мольная и объёмная доли частиц сорта k, $a_i = \sum_k \varphi_k \sum_\alpha s_{\alpha k} / f_{\alpha k}^{(i)}$, $b_i = \sum_k \varphi_k \sum_\alpha s_{\alpha k} f_{\alpha k}^{(i)} / f_k$, $f_{\alpha k}^{(i)}$ – длина (в единицах длины d) ребра частицы сорта k с ориентацией α , направлен-

ного вдоль оси *i* неподвижной системы; $f_k = v_k / v_0$ ($v_0 = d^3$) – приведённый объём.

В двуосных фазах $s_{1k} \neq s_{2k} \neq ... \neq s_{mk}$. Равновесные значения $\{s_{\alpha k}\}$ можно получить из системы уравнений [19]

$$\left(\frac{\partial F_{conf}}{\partial N_{\alpha k}}\right)_{\{N_k\}} = \mu_{\alpha k} - \mu_{mk} = 0, \qquad (2)$$

где $\mu_{\alpha k} = (\partial F_{conf} / \partial N_{\alpha k})_{V, \{N_{\beta l \neq \alpha k}\}}$. При равновесии $\mu_k = \mu_{\alpha k}$, ($\alpha = 1, ..., m$), $\mu_k = (\partial F_{conf} / \partial N_k)_{T, V, N_{t-k}}$ – химический потенциал на молекулу сорта *k*.

Взаимосвязь данного подхода с другими молекулярно-статистическими моделями нематических систем твёрдых частиц, применяемыми в приближении дискретных ориентаций, рассмотрена в [19, 21]. Показано, что стерические взаимодействия учитываются в третьем вириальном приближении в рамках Y-разложения (Y = $\eta / (1 - \eta)$) [22]; уравнение состояния, представленное в виде ряда по переменной Y, сходится быстрее, чем разложение по плотности. Если ограничиться вторым вириальным приближением (двухчастичными взаимодействиями), то соотношение (1) – в частном случае бинарной системы – приводится к следующему виду [21]:

$$\widetilde{F} = -1 + \ln 3 + \ln \frac{\rho}{1 - \eta} + \sum_{k=1}^{2} y_{k} \left[\sum_{\alpha=1}^{3} s_{\alpha k} \ln s_{\alpha k} + \ln y_{k} \right] + \frac{1}{2(v_{1} y_{1} + v_{2} y_{2})} \left[y_{1}^{2} \left\langle v_{excl}^{(11)} \right\rangle + 2 y_{1} y_{2} \left\langle v_{excl}^{(12)} \right\rangle + y_{2}^{2} \left\langle v_{excl}^{(22)} \right\rangle \right] \cdot Y$$
(3)

Из выражения (2) видно, что слагаемые в первой квадратной скобке являются вкладами от ориентационной энтропии и энтропии смешения. Слагаемые во второй скобке содержат усреднённые по ориентациям исключённые объёмы одноимённых и разноимённых частиц:

$$\left\langle v_{excl}^{(kl)} \right\rangle = \sum_{\alpha} \sum_{\beta} s_{\alpha k} s_{\beta l} v_{excl}^{(kl)}(\alpha, \beta), \qquad (4)$$

rge $v_{excl}^{(kl)}(\alpha, \beta) = -\int \left(\exp(-u_{kl}^*(\alpha, \beta) - 1) \right) d\vec{r}_{kl} = -\int_{overlap} (-1) d\vec{r}_{kl};$

потенциал межмолекулярного взаимодействия $u_{kl}^* = \infty$ ($u_{kl}^* = 0$), если частицы перекрываются (не перекрываются); интеграл рассчитывается по области перекрывания (\vec{r}_{kl} – радиус-вектор, соединяющий центры масс). Для ансамбля прямоугольных призм значения $v_{excl}^{(kl)}(\alpha,\beta)$ (а также учитываемые в (1) исключённые объёмы для конфигураций из трёх частиц) представлены простыми выражениями [21, 22]; их роль, как это в явном виде следует из (3), возрастает с ростом плотности.

Фазовые равновесия в смесях пластин и стержней рассмотрим на примере двух систем частиц с размерами $L_k \times B_k \times B_k$, $\gamma_k = L_k/B_k$ – фактор анизометричности («the aspect ratio»). Система P₁–R₁ состоит из пластин с $\gamma_{P1} = 1/4$ и стержней с $\gamma_{R1} = 5$; для этой смеси исследуется влияние гомогенизатора. Добавляемые мезогены (**B**₁, **B**₂) образованы двуосными частицами $L \times B \times W$. Компонент **B**₁ состоит из пластин с размерами $L_1/B_1 = 4/2.9$, $B_1/W_1 = 2.9$; директор мезофазы **N**₋ формируется направлением их коротких осей. Компонент **B**₂, образующий фазу **N**₊, состоит из стержней: $L_2/B_2 = 4/1.5$, $B_2/W_2 = 1.5$. Согласно феноменологической теории [23], молекулярным моделям [9, 10], компьютерному эксперименту [12] фазы **N**₊ и **N**₋ во флюиде двуосных частиц разделены двуосной фазой; переход **N**_b – **I** является непрерывным в бикри-

10

тической точке. Эта точка соответствует условию $B/W \approx \sqrt{L/W}$ [9, 10, 12], в рассматриваемом случае $B/W \approx 2$.

Вторая система, P_2 – R_2 , образованная более тонкими пластинами ($\gamma_{P2} = 1/15$) и вытянутыми стержнями ($\gamma_{R2} = 15$), рассматривается для сопоставления устойчивости двуосных фаз в смесях частиц с разными факторами анизометричности.

В таблице приведены характеристики нематико-изотропного перехода индивидуальных компонентов ($\Phi_{\rm NI} = (Pv/kT)_{\rm NI}, P$ – давление, $\overline{\eta} = (\eta^{(\rm N)} + \eta^{(\rm I)})/2$).

| Компонент | $\Phi_{ m NI}$ | $\overline{\eta}$ | $\Delta \eta / \overline{\eta} \cdot 10^2$ | S | D |
|----------------|----------------|-------------------|--|--------|--------|
| P ₁ | 1,6477 | 0,3095 | 2,742 | 0,4894 | 0 |
| R_1 | 1,2239 | 0,2756 | 7,005 | 0,7304 | 0 |
| B_1 | 2,3585 | 0,3553 | 1,385 | 0,3868 | 0,0801 |
| B_2 | 3,0043 | 0,3881 | 1,942 | 0,5040 | 0,1456 |
| P_2 | 0,1870 | 0,0851 | 14,54 | 0,6878 | 0 |
| R ₂ | 0,2107 | 0,0974 | 21,01 | 0,9172 | 0 |

Характеристики N – I перехода компонентов, образованных одноосными (P, R) и двуосными (B) частицами

Параметр ориентационного порядка, *S*, и параметр молекулярной двуосности, *D*, определяются выражениями [24]:

$$S_{k} = \frac{1}{2} \left\langle \left(3\cos^{2}\theta - 1 \right) \right\rangle_{k} = \frac{1}{2} \left\langle \left(3s_{1} - 1 \right) \right\rangle_{k}$$
$$D_{k} = \frac{3}{2} \left\langle \left(\sin^{2}\theta \cos 2\psi \right) \right\rangle_{k} = \frac{3}{2} \left\langle \left(s_{2} - s_{3} \right) \right\rangle_{k}$$
(5)

Здесь θ – угол между директором и молекулярной осью *z*, направленной вдоль длинной оси стержня, или нормали к большей плоскости пластины, ψ – эйлеров угол, характеризующий вращение частицы вокруг главной оси симметрии. Параметр *D* определяет различие в распределении поперечных осей частиц на ось *Z*; *D* = 0 для призм симметрии D_{4h}. Угловые скобки означают усреднение по молекулярному ансамблю. В правой части (5) приведены соотношения для дискретной модели; нумерация ориентаций выбирается так, что при *S* > 0 параметр *D* > 0.

Значения характеристик перехода для P_2 и R_2 (табл.) различны вследствие учёта трёхчастичных корреляций [19].

Фазовые диаграммы смесей рассмотрены в переменных $t^* - y$, где «приведённая» температура t^* определяется соотношением [1, 19]:

$$t^{*} = T^{*} / (T_{\rm NI}^{*})_{1} = (\Phi_{\rm NI})_{1} / \Phi_{1} .$$
 (6)

Здесь $T^* = k T / P v_0$ – безразмерная температура в единицах $P v_0 / k$, $\Phi_1 = P v_1 / k T$ – приведённое давление «реперного» компонента 1.

Для пластин и стержней смеси P_1-R_1 предполагается, что $v_{R1} = (2/3)v_{P1}$, поскольку вандерваальсов объём молекулы каламитного мезогена в среднем меньше, чем молекулы дискотического. Тогда, согласно определению (6) и данным таблицы, при постоянстве давления $(T_{NI}^*)_{R1}/(T_{NI}^*)_{P1} = (2/3)(\Phi_{NI})_{P1}/(\Phi_{NI})_{R1} = 0,917$. Эта величина близка к отношению температур просветления компонентов **1** и **2**, которые равны 378,7 и 347,2 К [17] (для каламитного нематика 2 переход N – I является монотропным). Для компонентов смеси P₂–R₂ принято, что $(T_{\text{NI}}^*)_{R2}/(T_{\text{NI}}^*)_{P2} = 1$, поэтому $v_{R2}/v_{P2} = 1,127$.

Линии сосуществования фаз в бинарных системах рассчитывались из уравнений гетерогенного равновесия совместно с условиями (2). Для нахождения областей двуосных фаз при заданных значениях t^* и состава смеси определялись значения η и характеристики распределения $\{s_{\alpha k}\}$, которые реализуют минимум приведённой энергии Гиббса

$$\widetilde{G} = \widetilde{F} + \frac{PV}{Nk_{\rm B}T} = \widetilde{F} + \frac{\Phi_1}{v_1} \frac{\sum v_k y_k}{\eta}$$
(7)

Диаграммы состояний систем P₁-R₁ и P₂-R₂ представлены на рис. 2, *а*,б.



Рис. 2. Диаграммы состояний систем $P_1-R_1(a)$ и $P_2-R_2(\delta)$. Прерывистые линии – бинодали комплекса N_+-N_- , неустойчивого относительно фазы N_b . Вставки: Разность значений приведённой энергии Гиббса фазы N_b и смеси $N_+ - N_-$. $a - 1 - t^*=0.8$; $\Delta \tilde{G} \cdot 10^5 + 3$; $2 - t^*=0.7$; $\Delta \tilde{G} \cdot 10^4$ $\delta - 1 - t^*=0.9$; $\Delta \tilde{G} \cdot 10^4$; $2 - t^*=0.8$; $\Delta \tilde{G} \cdot 10^4 - 4$

Гетерогенные области $N_+ - I$ и $N_- - I$ для обеих смесей являются очень узкими и показаны сплошными линиями; различие в составах сосуществующих фаз не превышает 0,4 мол. %. Возрастание *t** в окрестности точек чистых компонентов, наблюдаемое для смеси P_2-R_2 , объясняется особенностями локальных корреляций частиц с сильно выраженной анизометричностью формы. В таких системах значительна тенденция пластин ориентироваться параллельно длинным осям стержней; понижение энтропии вследствие такого упорядочения может компенсироваться выигрышем свободного объёма для разноимённых частиц. Для коротких стержней и не очень тонких пластин роль этого

~~~~~~~~~~

вклада не столь значительна, поэтому в смеси  $P_1-R_1$  наблюдается понижение t в окрестности каждого компонента, обусловленное добавлением примеси. Аналогичное поведение наблюдается в реальных смесях каламитных и дискотических жидких кристаллов: в смесях мезогенов 1 и 2 (рис. 1) [17] и на диаграммах состояний [15, 16].

В обеих системах фазы  $N_+$  и  $N_-$ разделены областью, где обнаруживается двуосный нематик. Для нахождения этой области нужно определить параметры двуосности,  $T_k$ , [4, 6] компонентов смеси:

$$T_{k} = \frac{3}{2} \left\langle \left( l_{X,z}^{2} - l_{Y,z}^{2} \right) \right\rangle_{k} = \frac{3}{2} \left\langle \left( \sin^{2} \theta \, \cos 2 \varphi \right) \right\rangle_{k}, \tag{8}$$

где  $\varphi$  – азимутальный угол, характеризующий ориентацию оси симметрии (*z*) частицы в плоскости *XY*, перпендикулярной директору. В фазах N<sub>+</sub>, N<sub>-</sub> параметры  $T_k = 0$ .

Границы фазы N<sub>b</sub>, которая отделена от N<sub>+</sub> и N<sub>-</sub> линиями переходов II рода, находились экстраполяцией  $T_k$  на нулевые значения. Для системы P<sub>2</sub> –R<sub>2</sub> зависимости  $T_{P2}$ и  $T_{R2}$  вблизи границы устойчивости двуосного нематика показаны на рис. 3.



Рис. 3. Концентрационные зависимости параметров порядка стержней ( $S_{R2}$ ,  $T_{R2}$ ) и пластин ( $S_{P2}$ ,  $T_{P2}$ ) в смеси  $P_2 - R_2$  при  $t^* = 0,9$ . Прерывистая линия отмечает точку состава на ветви бинодальной кривой (для фазы  $N_+$ ) гетерогенного комплекса  $N_+-N_-$ , метастабильного относительно фазы  $N_b$ . Пунктирная линия проведена через состав смеси на линии непрерывного перехода  $N_+-N_b$ 

При вычислении параметров  $S_k$  и  $T_k$  предполагалось, что стержни предпочтительно ориентированы вдоль оси Z лабораторной системы, а нормали к пластинам ориентированы вдоль X, Y; в этом случае  $0 < S_R \le 1, -0.5 \le S_P < 0$ . Если директор мезофазы формируется нормалями к пластинам, а оси стержней преимущественно направлены вдоль X, Y, то  $0 < S_P \le 1, -0.5 \le S_R < 0$ .

Для анализа устойчивости двуосной фазы относительно расслоения рассчитывалась энергия Гиббса,  $\tilde{G}_{Nb}$ , этой фазы и разность  $\Delta \tilde{G} = \tilde{G}_{Nb} - \tilde{G}_{N-N}$ , где  $\tilde{G}_{N-N}(y)$  – прямая, проведённая через составы сосуществующих фаз  $N_+-N_-$  (рис. 2, *a*, *б*). Как следует из этих данных, фаза  $N_b$  неустойчива по отношению к расслаиванию в смеси  $P_1-R_1$ , состоящей из частиц малой анизометричности, применяемых в моделях термотропных мезогенов. В системе  $P_2-R_2$ , в исследованных интервалах значений  $t^*$  и плотности, двуосный нематик является стабильным; согласно оценкам, фаза  $N_b$  становится неустойчивой относительно расслоения на одноосные фазы при  $t^* < 0,7$ . Эти результаты соответствуют теоретическим оценкам, выполненным в [5] для смесей стержней и пластин (при условии  $v_P = v_R$ ,  $\gamma_P = 1/\gamma_R$ ) во втором вириальном приближении теории 14

Онзагера [25]. Оказывается, что фаза N<sub>b</sub> устойчива относительно расслаивания на N<sub>+</sub> и N<sub>-</sub> (в узком интервале составов в окрестности перехода в изотропную фазу) только для систем частиц с большими факторами анизометричности (при  $\gamma_R > 8,8$ ). При учёте стерических корреляций частиц в рамках модели Цванцига  $\gamma_R > 6,9$  [26].

Величина  $\Delta \tilde{G}$ , как это видно из данных, представленных на рис. 2, является очень малой. Так, например, в системе  $P_2$ – $R_2$  при  $t^*=0.8$  для состава  $y_P = 0.56$  отношение величины  $\Delta \tilde{G}$  к вкладам, обусловленным смешением компонентов (-0.6859) и ориентационной энтропией (-0.6330 для двуосной фазы), составляет около 0.03 %; (в скобках приведены приведённые значения). Разность  $\Delta \tilde{G}$  незначительна и в моделях, в основу которых положена теория Онзагера. Как отмечается в [6, 27], представления об устойчивости двуосной фазы существенно зависят от аналитических аппроксимаций исключённых объёмов частиц и от метода учёта межчастичных корреляций.

Появление неоднородностей по составу в смесях частиц, взаимодействие которых сводится к стерическому отталкиванию, может иметь разные физические причины. Если частицы существенно различаются по размерам, расслаивание однородной фазы возможно вследствие «эффекта вытеснения» («the depletion effect»): из-за образования кластеров между большими частицами увеличивается свободный объём частиц меньших размеров, и обусловленный этим выигрыш энтропии превышает вклад от уменьшения энтропии вследствие расслоения [5 – 7, 18]. В обсуждаемых здесь системах частицы близки по объёму; расслаивание, как и образование двуосной фазы, происходят при смешении частиц разной анизометричности [5, 13, 27]. Возможный механизм, объясняющий особенности таких диаграмм состояния, связан с балансом между энтропией смешения и энтропийным вкладом, зависящим, как это видно из соотношения (3), от разности исключённых объёмов  $\langle v_{excl}^{(kl)} \rangle$  разноимённых (R-P) и одинаковых частиц.

Как указывалось выше, фаза  $N_b$  оказывается стабильной в смесях структурных элементов с большими факторами анизометричности (подобных  $P_2-R_2$ ). Образование этой фазы может сопровождаться выигрышем в энтропии из-за увеличения свободного объема, обусловленного возрастанием упорядоченности фазы. Этот вклад зависит от состава и плотности; если он уравновешивает вклад энтропии смешения, то возрастает тенденция к образованию гетерогенного комплекса  $N_+-N_-$ . В смесях частиц малой анизометричности, аналогичных  $P_1-R_1$ , двуосная фаза метастабильна относительно распада на две одноосные фазы во всём интервале значений  $t^*$  и плотности.

Рассмотрим далее влияние третьего компонента на фазовые равновесия в бинарной смеси  $P_1-R_1$ . По аналогии с данными эксперимента [17], характеризующими роль компонента–гомогенизатора (соединение *3*, рис. 1), вычисления областей устойчивости одноосных нематических фаз выполнены для смесей с эквимолекулярным соотношением компонентов  $P_1$ ,  $R_1$ , на секущей  $y_P/y_R = 1$ . Поскольку представление сложной структуры соединения *3* в виде твёрдого объекта простой геометрической формы является с необходимостью идеализированным, то в роли таких аналогов рассмотрены компоненты **B**<sub>1</sub> и **B**<sub>2</sub>, образованные плоскими и вытянутыми частицами (табл.). По аналогии с реальными соединениями для соотношения объёмов частиц  $P_1$  и **B**<sub>1</sub> (**B**<sub>2</sub>) будем считать, что  $v_B > v_{P1}$ . Рассмотрены четыре варианта систем с разными значениями  $v_B/v_{P1}$ . Согласно одному из вариантов расчёта ( $T_{NI}^*)_{B2}/(T_{NI}^*)_{P1} = 0.85$ ; это значение

~~~~~~~~~~~

при $v_{B2} / v_{P1} = 1.55$ и с учётом данных таблицы близко к отношению температур **N** – **I** перехода соединений **3** и **1** [17] (для **3** переход N – I является монотропным).

Результаты вычислений для псевдобинарной системы показаны на рис. 4 в виде зависимостей приведённой температуры t^* от y_B – мольной доли компонента **B**.



Рис. 4. Сосуществование нематической и изотропной фаз в системах, образованных компонентом-гомогенизатором $(\mathbf{B}_1, \mathbf{B}_2)$ и эквимолекулярной смесью P_1-R_1 .

Сплошные и прерывистые линии принадлежат областям сосуществования $N_{-} - I$ и $N_{+} - I$ фаз в смесях:

1 - P₁-R₁-**B**₁; $a, (b) - v_{B1} / y_P = 1,36 (1,14)$ 2 - P₁-R₁-**B**₂; $a, (b) - v_{B2} / y_P = 1,55 (1,46)$

Так как области **N** – **I** являются узкими, то, в связи с вычислительными сложностями, зависимости $t^*(y_B)$ определялись построением репрезентативных линий, принадлежащих областям гетерогенности. Использовался так называемый метод «равных значений энергий Гиббса» (EGA– the equal Gibbs energy analysis [28 – 30]), согласно которому находились точки пересечения функций \tilde{G} для изотропной и мезоморфной фаз. Функции \tilde{G} рассчитывались при заданных значениях t^* и y_B одновременно с вычислением для нематической фазы равновесных значений характеристик распределения $\{s_{ck}\}$ для каждого из трёх компонентов смеси. Согласно результатам, представленным на рис. 4, следует, что добавление третьего компонента приводит к образованию гомогенной нематической фазы, N₊ или N₋, определяется нематической фазой компонента-гомогенизатора. Основной причиной, определяющей такое поведение смесей, повидимому, является большой вклад энтропии смешения, способствующий стабилизации однородных фаз.

Непрерывная смешиваемость в нематической фазе при добавлении структурного амфифила установлена в [17], хотя является ли эта фаза оптически положительной или отрицательной, в этой работе не обсуждается. Допускается, однако, что возможно образование микрогетерогенной системы, состоящей из нематических кластеров различного состава и разделённых поверхностями раздела.

В заключение отметим, что изучение диаграмм состояния тройных (и многокомпонентных) смесей твёрдых частиц представляет определённый интерес и в исследованиях двуосной фазы, что объясняется практической важностью вопросов о влиянии примесей на её устойчивость. Этот круг вопросов включает и анализ полидисперсности компонентов бинарной смеси аксиально симметричных структурных элементов разной анизометричности [13, 26]. Модель *n*-компонентной нематической системы, используемая в настоящей работе, может быть использована для рассмотрения ряда других задач в этой области.

Работа поддержана грантом РФФИ 11-03-01106-а.

Список литературы

- 1. *Alben R.* // J. Chem. Phys. 1973. Vol. 59. № 8. P. 4299 4304.
- 2. Vanakaros A. G., Photinos D. J. // Mol. Cryst. Liq. Cryst. 1997. Vol. 299. P. 65 71.
- 3. *Camp P. J., Allen M. P., Bolhius P. G., Frenkel D.* // J. Chem. Phys. 1997. Vol. 106. № 22. P. 9270 9275.
- 4. Stroobants A., Lekkerkerker H. N. W. // J. Phys. Chem. 1984. Vol. 88. № 16. P. 3669 3674.
- 5. van Roji R., Mulder B. // J. Phys. II (France) 1994. Vol. 4. № 10. P. 1763 1769.
- 6. Wensink H. H., Vroege G. J., Lekkerkerker H. N. W. // Phys. Rev. E 2002. Vol. 66. № 4. P. 041704(13).
- 7. Varga S., Galindo A., Jackson G. // J. Chem. Phys. 2002. Vol. 117. № 22. P. 10412 10424.
- 8. Соколова Е. П., Тохадзе И. К., Смирнова Н. А. // ЖФХ. 2001. Т. 75. № 8. С. 1448.
- 9. Shih C.-S., Alben R. // J. Chem. Phys. 1972. Vol. 57. № 8. P. 3055 3061.
- 10. Straley J. P. // Phys. Rev. A. 1974. Vol. 10. № 6. P. 1881 1887.
- 11. van der Pol E., Petukhov A. V., Thies-Weesie D. M. E., Belov D. V., Vroege G. J. // Phys. Rev. Lett. 2009. Vol. 103. P. 258301 258304.
- 12. Camp P. J., Allen M. P. // J. Chem. Phys. 1997. Vol. 106. № 16. P. 6681 6688.
- 13. Martinez-Raton Y., Cuesta J. A. // J. Chem. Phys. 2003. Vol. 118. № 22. P. 10164 10173.
- 14. Tschierske C., Photinos D. // J. Mater. Chem. 2010. Vol. 20. P. 4263 4294.
- 15. Philips T. J., Minter V., Jones J. C. // Liq. Cryst. 1996. Vol. 21. P. 581 584.
- 16. Kouwer P. H. J., Mehl G. H. // Mol. Cryst. Liq. Cryst. 2003. Vol. 397. P. 301 316.
- 17. Date R. W., Bruce D. W. // J. Am. Chem. Soc. 2003. Vol. 125. P. 9012 9013.
- 18. Adams M., Dogic Z., Keller S. L., Fraden S. // Nature. 1998. Vol. 393. P. 349 352.
- 19. Sokolova E. P., Tumanyan N. P., Vlasov A. Yu., Masters A. J. // Mol. Phys. 2006. Vol. 104. № 18. P. 2901 2917.
- 20. Zwanzig R. // J. Chem. Phys. 1963. Vol. 39. № 7. P. 1714 1721.
- 21. Соколова Е. П. // Жидкие кристаллы и их практическое использование. 2003. Вып. 1. С. 18 27.
- 22. Barboy B., Gelbart W. M. // J. Stat. Phys. 1980. Vol. 22. № 6. P. 709 743.
- 23. Вигман П. Б., Ларкин А. И., Филев В. М. // ЖЭТФ. 1975. Т. 68. Вып. 5. С. 1883 1893.
- 24. Dunmur D. A., Toriyama H. // Handbook of liquid crystals / Eds. D. Demus, J. Goodby, G. W. Gray, H.-W. Spiess, V. Vill. Wiley-VCH: Weinheim, 1998. Vol. 1. Ch. VII.1.
- 25. Onsager L. // Ann. N.Y. Acad. Sci. 1949. Vol. 51. P. 627.
- 26. Martinez-Raton Y., Cuesta J. A. // Phys. Rev. Lett. 2002. Vol. 89. P. 185701 185704.
- 27. Galindo A., Haslam A. J., Varga S., Jackson G., Vanakaros A. G., Photinos D. J., Dunmur D. A. // J. Chem. Phys. 2003. Vol. 119. № 10. P. 5216 – 5225.

≈≈

- 28. *Oonk H. A. J.* Phase theory. The thermodynamics of heterogeneous equilibria. Amsterdam: Elsevier, 1981.
- 29. Van Hecke G. R., Sorenson J. M. // J. Phys. Chem. 1994. Vol. 98. № 40. P. 10289 10293.
- 30. *López D. O., Cuzmin P., Salud J. et al.* // J. Phys. Chem. B. 2008. Vol. 112. P. 14198 14205.

Поступила в редакцию 20.05.2011 г.

~~~~~~~~~~~