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.

$$R_{3}$$
 R_{3} R_{3} R_{3} R_{4} R_{5} R_{5} R_{4} R_{5} R_{5

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

Мезогены I и 2 смешиваются с образованием граничных нематических фаз: N_+ в области $0 \div 35$ мол. % компонента I и фазы N_- в области $0 \div 7$ мол. % компонента 2; температура просветления на границе устойчивости смешанных фаз понижается на $\sim 20^\circ$. Эквимолекулярная смесь нематиков I-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 (\mathbf{R}) и пластинчатой (\mathbf{P}) формы. Двуосные молекулы добавляемого компонента (\mathbf{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]:

$$\frac{F_{conf}}{N k_{\rm B}T} = \widetilde{F}\left(\left\{s_{\alpha k}\right\}, \left\{y_{k}\right\}, \eta\right) =$$

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

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

где $\mu_{\alpha k} = \left(\partial F_{conf} / \partial N_{\alpha k}\right)_{V, \left\{N_{\beta l \neq \alpha k}\right\}}.$ При равновесии $\mu_{k} = \mu_{\alpha k}, (\alpha = 1, ..., m),$ $\mu_{k} = \left(\partial F_{conf} / \partial N_{k}\right)_{T, V, N_{l \neq k}}$ — 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:

$$\left\langle v_{excl}^{(kl)} \right\rangle = \sum_{\alpha} \sum_{\beta} s_{\alpha k} \, s_{\beta \, l} \, v_{excl}^{(kl)}(\alpha, \beta), \tag{4}$$
 где $v_{excl}^{(kl)}(\alpha, \beta) = -\int \left(\exp(-u_{kl}^*(\alpha, \beta) - 1) \right) d \, \vec{r}_{kl} = -\int_{overlap} (-1) d \, \vec{r}_{kl} \, ;$

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 P_1 — R_1 состоит из пластин с $\gamma_{P1} = 1/4$ и стержней с $\gamma_{R1} = 5$; для этой смеси исследуется влияние гомогенизатора. Добавляемые мезогены (\mathbf{B}_1 , \mathbf{B}_2) образованы двуосными частицами $L \times B \times W$. Компонент \mathbf{B}_1 состоит из пластин с размерами $L_1/B_1 = 4/2.9$, $B_1/W_1 = 2.9$; директор мезофазы \mathbf{N}_- формируется направлением их коротких осей. Компонент \mathbf{B}_2 , образующий фазу \mathbf{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 \mathbf{N}_+ и \mathbf{N}_- во флюиде двуосных частиц разделены двуосной фазой; переход $\mathbf{N}_b - \mathbf{I}$ является непрерывным в бикри-

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 (γ_{P2} = 1/15) и вытянутыми стержнями (γ_{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
Ra	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]:

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

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

$$t^* = T^* / (T_{NI}^*)_1 = (\Phi_{NI})_1 / \Phi_1 . \tag{6}$$

Здесь $T^* = kT/Pv_0$ — безразмерная температура в единицах Pv_0/k , $\Phi_1 = Pv_1/kT$ — 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 I и I0, которые равны

378,7 и 347,2 К [17] (для каламитного нематика **2** переход N – I является монотропным). Для компонентов смеси P_2 – R_2 принято, что $(T_{NI}^*)_{R2}/(T_{NI}^*)_{P2}=1$, 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 P_1 – R_1 и P_2 – R_2 представлены на рис. 2, a, δ .

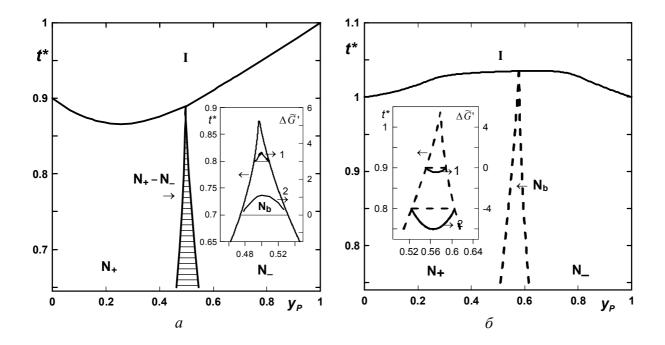


Рис. 2. Диаграммы состояний систем P_1 – R_1 (*a*) и P_2 – R_2 (*б*). Прерывистые линии – бинодали комплекса N_+ – N_- , неустойчивого относительно фазы N_b . *Вставки*: Разность значений приведённой энергии Гиббса фазы N_b и смеси N_+ – N_- . $a-1-t^*$ =0.8; $\Lambda \widetilde{G} \cdot 10^5 + 3$; $2-t^*$ =0.7; $\Lambda \widetilde{G} \cdot 10^4$ $6-1-t^*$ =0.9; $\Lambda \widetilde{G} \cdot 10^4$;

$$a - 1 - t^* = 0.8$$
; $\Delta \widetilde{G} \cdot 10^5 + 3$; $2 - t^* = 0.7$; $\Delta \widetilde{G} \cdot 10^4$ $\delta - 1 - t^* = 0.9$; $\Delta \widetilde{G} \cdot 10^4$; $2 - t^* = 0.8$; $\Delta \widetilde{G} \cdot 10^4 - 4$

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 I и I (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 φ – азимутальный угол, характеризующий ориентацию оси симметрии (z) частицы в плоскости XY, перпендикулярной директору. В фазах N_+ , N_- параметры $T_k = 0$.

Границы фазы N_b , которая отделена от N_+ и N_- линиями переходов II рода, находились экстраполяцией T_k на нулевые значения. Для системы $P_2 - R_2$ зависимости T_{P2} и T_{R2} вблизи границы устойчивости двуосного нематика показаны на рис. 3.

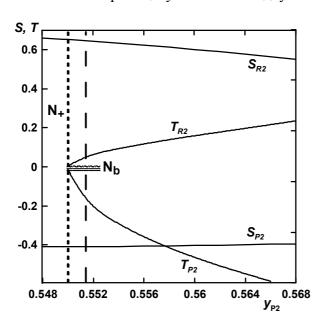


Рис. 3. Концентрационные зависимости параметров порядка стержней (S_{R2} , T_{R2}) и пластин (S_{P2} , T_{P2}) в смеси P_2 – R_2 при t^* = 0,9. Прерывистая линия отмечает точку состава на ветви бинодальной кривой (для фазы N_+) гетерогенного комплекса N_+ – N_- , метастабильного относительно фазы N_b . 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, \widetilde{G}_{Nb} , этой фазы и разность $\Delta \widetilde{G} = \widetilde{G}_{Nb} - \widetilde{G}_{N-N}$, где $\widetilde{G}_{N-N}(y)$ – прямая, проведённая через составы сосуществующих фаз N_+ — N_- (рис. 2, a, δ). 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

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

Величина $\Delta \widetilde{G}$, 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 $\Delta \widetilde{G}$ 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 $\Delta \widetilde{G}$ 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 $\left\langle v_{excl}^{(kl)} \right\rangle$ 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 \mathbf{B}_1 и \mathbf{B}_2 , образованные плоскими и вытянутыми частицами (табл.). По аналогии с реальными соединениями для соотношения объёмов частиц P_1 и \mathbf{B}_1 (\mathbf{B}_2) будем считать, что $v_B > v_{P1}$. Рассмотрены четыре варианта систем с разными значениями v_B/v_{P1} . Согласно одному из вариантов расчёта $(T_{\rm NI}^*)_{P2}/(T_{\rm NI}^*)_{P1} = 0.85$; это значение

-

при $v_{\rm B2}/v_{P1}$ = 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**.

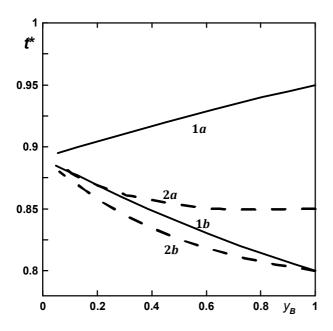


Рис. 4. Сосуществование нематической и изотропной фаз в системах, образованных компонентом-гомогенизатором $(\mathbf{B}_1, \ \mathbf{B}_2)$ и эквимолекулярной смесью $P_1 - R_1$.

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

$$1 - P_1 - R_1 - B_1$$
; $a, (b) - v_{B1} / y_P = 1,36 (1,14)$
 $2 - P_1 - R_1 - B_2$; $a, (b) - v_{B2} / y_P = 1,55 (1,46)$

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 \widetilde{G} для изотропной и мезоморфной фаз. Функции \widetilde{G} рассчитывались при заданных значениях t^* и y_B одновременно с вычислением для нематической фазы равновесных значений характеристик распределения $\{s_{\alpha k}\}$ для каждого из трёх компонентов смеси. Согласно результатам, представленным на рис. 4, следует, что добавление третьего компонента приводит к образованию гомогенной нематической фазы практически на всей секущей треугольника составов смеси. При этом тип одноосной 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 много-компонентных) 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-Ratón 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.